

МИНИСТЕРСТВО МОРСКОГО ФЛОТА СССР

Приложение к приказу
министра Минморфлота
от 3.5.89 № 56

ПРАВИЛА
МОРСКОЙ ПЕРЕВОЗКИ
ОПАСНЫХ ГРУЗОВ
(ПРАВИЛА МОПОГ)

РД 31.15.01—89

Том II

Москва
В/О «Мортехинформреклама»
1990

Правила морской перевозки опасных грузов (Правила МОПОГ).
РД 31.15.01—89. Том II — М.: В/О «Мортехинформреклама»,
1990. — 912 с.

РАЗРАБОТАН Южным научно-исследовательским и проектно-конструкторским институтом морского флота (ЮжНИИМФ)

Директор	<i>С. М. Нунупарэв</i>
Заведующий отделом стандартизации	<i>Б. И. Рапопорт</i>
Руководитель темы	<i>Б. В. Комарницкий</i>
Ответственные исполнители:	<i>П. О. Петров</i> <i>А. К. Яцышса</i>

Исполнители:

<i>Т. Ф. Гайденко</i>	<i>О. В. Светличная</i>
<i>С. К. Казарская</i>	<i>Г. Ф. Кравец</i>
<i>С. Ф. Толкач</i>	<i>В. М. Печерский</i>
<i>Л. Н. Татаренко</i>	<i>П. С. Быков</i>
<i>А. А. Петраков</i>	<i>Л. Г. Ерыганова</i>
<i>Л. Ф. Терещенко</i>	<i>В. В. Саренко</i>
<i>Г. А. Калугин</i>	<i>В. А. Мащенко</i>
<i>А. К. Ососков</i>	<i>М. М. Краснянский</i>
<i>М. А. Калиш</i>	<i>Ю. М. Михель</i>
<i>Г. Н. Фелик</i>	<i>Б. В. Крутов</i>
<i>Е. М. Гаврильченко</i>	<i>Ю. В. Дегтярь</i>
<i>А. М. Арлинская</i>	<i>В. Б. Никанорова</i>
<i>Н. И. Вивденко</i>	<i>А. М. Титиевский</i>

Одесским медицинским институтом (ОМИ)	
Проректор по научной работе	<i>Н. И. Надворный</i>
Ответственный исполнитель	<i>В. И. Юрченко</i>
Одесским филиалом Научно-исследовательского института гигиены водного транспорта (ОФ НИИ ГВТ)	
Директор	<i>А. М. Войтенко</i>

Ответственные исполнители.	<i>Л. М. Шафран</i> <i>Е. П. Белобров</i>
----------------------------	--

ВНЕСЕН Главным управлением перевозок, эксплуатации флота и портов Минморфлота СССР (Главфлот)
Начальник Главфлота *Н. П. Цах*

Правила МОПОГ издаются в двух томах.

Том I: приказ министра Минморфлота от 3.05.89 г. № 56 О введении в действие Правил МОПОГ, разделы 1—19, приложения 1—14 и 16—22.

Том II: приложение 15.

СОДЕРЖАНИЕ

Том II

Приложение 15. Список опасных грузов, разрешенных, и опасных грузов, запрещенных к перевозке в упаковке . . . 6—907

Для сведения

Том I

- 1. Общие положения**
- 2. Требования к упаковке, укрупненным грузовым единицам и транспортным средствам**
 - 2.1. Требования к упаковке
 - 2.2. Требования к транспортным пакетам
 - 2.3. Требования к универсальным и специальным контейнерам для грузов класса I
 - 2.4. Требования к контейнерам-цистернам
 - 2.5. Требования к железнодорожным транспортным средствам
 - 2.6. Требования к автотранспортным средствам
- 3. Требования к судам, перевозящим опасные грузы**
 - 3.1. Требования к судовым системам, конструкциям, оборудованию и снабжению
 - 3.2. Документы о годности судна к перевозке опасных грузов
- 4. Перевозка опасных грузов**
 - 4.1. Выбор и подготовка судна к перевозке опасных грузов
 - 4.2. Грузовой план и условия размещения опасных грузов на судне
 - 4.3. Разделение несовместимых грузов
 - 4.4. Грузовые операции
 - 4.5. Технология перевозки
- 5. Грузовые операции и хранение опасных грузов в портах**
 - 5.1. Общие требования
 - 5.2. Требования к хранению и перегрузке опасных грузов отдельных классов
 - 5.3. Размещение опасных грузов в контейнерах и транспортных средствах
 - 5.4. Обезвреживание опасных веществ
- 6. Пожарная безопасность**
 - 6.1. Пожарная профилактика
 - 6.2. Оперативный план по борьбе с пожаром
 - 6.3. Огнетушащие средства
- 7. Безопасность труда при перевозке, перегрузке и хранении опасных грузов**
 - 7.1. Обучение и инструктаж
 - 7.2. Грузовые операции
 - 7.3. Перевозка и хранение опасных грузов

7.4. Средства индивидуальной защиты

7.5. Производственная санитария

8. Перевозка опасных грузов в специализированных контейнерах

8.1. Общие положения

8.2. Общие требования к специализированным контейнерам

8.3. Требования к мягким специализированным контейнерам

8.4. Перевозка опасных грузов в мягких специализированных контейнерах

8.5. Хранение в портах

Примечание. Разделы 9 и 10 будут публиковаться в сборниках правил перевозок и тарифов морского транспорта СССР.

11. Перевозка опасных грузов класса 1

11.1. Свойства и транспортная опасность

11.2. Упаковка

11.3. Технология перевозки

11.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

12. Перевозка опасных грузов класса 2

12.1. Свойства и транспортная опасность

12.2. Упаковка

12.3. Технология перевозки

12.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

13. Перевозка опасных грузов класса 3

13.1. Свойства и транспортная опасность

13.2. Упаковка

13.3. Технология перевозки

13.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

14. Перевозка опасных грузов класса 4

14.1. Свойства и транспортная опасность

14.2. Упаковка

14.3. Технология перевозки

14.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

15. Перевозка опасных грузов класса 5

15.1. Свойства и транспортная опасность

15.2. Упаковка

15.3. Технология перевозки

15.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

16. Перевозка опасных грузов класса 6

16.1. Свойства и транспортная безопасность

16.2. Упаковка

16.3. Технология перевозки

16.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

17. Перевозка опасных грузов класса 7

17.1. Свойства и транспортная опасность

17.2. Упаковка радиоактивных материалов

17.3. Технология перевозки РМ

17.4. Безопасность труда

17.5. Физическая защита радиоактивных материалов делящихся (ядерных)

17.6. Мероприятия при радиационных авариях

18. Перевозка опасных грузов класса 8

18.1. Свойства и транспортная опасность

18.2. Упаковка

18.3. Технология перевозки

18.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

19. Перевозка опасных грузов подкласса 9.1

19.1. Свойства и транспортная опасность

19.2. Упаковка

19.3. Технология перевозки

19.4. Пожарная безопасность и безопасность труда

Приложение 1. Список терминов, сокращений и условных обозначений

Приложение 2. Классификационные таблицы опасных грузов, требования по маркировке грузовых единиц с опасными грузами, опасные грузы в мелкой расфасовке по ГОСТ 19433

- Приложение 3. Требования к упаковке и транспортной таре с опасными грузами и их маркировка по ГОСТ 26319
- Приложение 4. Спецификация упаковки опасных грузов классов 1—6, 8, 9
- Приложение 5. Карты технологического режима перевозки опасных грузов
- Приложение 6. Средства индивидуальной защиты при работах с опасными грузами
- Приложение 7. Аварийные карты
- Приложение 8. Характеристики огнетушащих средств и рекомендации по их применению
- Приложение 9. Рекомендуемые типы переносных газоанализаторов
- Приложение 10. Формы грузовых документов на опасные грузы, документов о годности судна к перевозке опасных грузов, карты корректировки оперативного плана
- Приложение 11. Транспортное наименование опасного груза
- Приложение 12. Список компетентных органов государств, принявших МК МПОГ
- Приложение 13. Классификация пестицидов
- Приложение 14. Допустимая активность изотопов радиоактивных материалов в упаковочных комплектах типа А
- Приложение 16. Список обобщенных наименований опасных грузов
- Приложение 17. Список опасных грузов, разрешенных к перевозке в контейнерах-цистернах, автоцистернах и вагонах-цистернах
- Приложение 18. Меры первой помощи при несчастных случаях, связанных с транспортированием опасных грузов
- Приложение 19. Характеристика опасного груза
- Приложение 20. Порядок перехода от серийных номеров ООН опасных грузов к их порядковым номерам по Правилам МПОГ
- Приложение 21. Список нормативно-технических документов, на которые имеется ссылка в Правилах МПОГ
- Приложение 22. Условия разделения опасных грузов

**СПИСОК ОПАСНЫХ ГРУЗОВ, РАЗРЕШЕННЫХ, И ОПАСНЫХ ГРУЗОВ,
ЗАПРЕЩЕННЫХ К ПЕРЕВОЗКЕ В УПАКОВКЕ**

1. Список охватывает наименования большинства наиболее часто перевозимых морским транспортом опасных грузов, опасных грузов, запрещенных к перевозке, а также их синонимы.

Примечание Список изотопов радиоактивных материалов приведен в приложении 14

2. Наименования опасных грузов, выделенные в первой графе списка прописными буквами, приняты в качестве основных, строчными буквами выделены их синонимы.

Примечание. Прописными буквами выделены также наименования конкретных пестицидов, включенные в табл. 2 приложения 13.

3. Принципы образования наименований грузов и расположения их в списке следующие.

3.1. В наименованиях веществ на первом месте ставится слово, определяющее принадлежность вещества к классу химических соединений или к группе сходных по строению, способу применения или физическому состоянию веществ, например:

КИСЛОТА СЕРНАЯ; ЭФИР МОНОМЕТИЛОВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ; МАСЛА АЦЕТОНОВЫЕ; СПИЧКИ САПЕРНЫЕ; УДОБРЕНИЯ АММИАЧНО-НИТРАТНЫЕ; ГАЗ ПОПУТНЫЙ; БЕНЗИН ГАЗОВЫЙ.

В наименованиях оксидов, пероксидов, гидроксидов и солей металлов на первое место выносится название металла или органического радикала в родительном падеже, например:

МЫШЬЯКА (V) ОКСИД; БАРИЯ БРОМИД; БЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД; ЛИТИЯ ГИДРОКСИДА МОНОГИДРАТ.

3.2. Умножающие приставки МОНО-, ДИ-, ТРИ-, ТЕТРА- и т. п., приставки БИС-, ТРИС- и т. п., указывающие число групп одинаковых структурных элементов, приставки ОРТО-, МЕТА-, ПИРО- и т. п., указывающие на степень гидратации кислородсодержащих кислот, а также приставка ИЗО- записываются прописными буквами, являются неотъемлемой частью наименований и учитываются при их алфавитном построении.

3.3. Приставки (записывающиеся строчными буквами), цифры или буквы, указывающие на положение того или иного атома в молекуле (локанты), такие, как н(норм)-, втор-, трет-, о(орто)-, м(мета)-, п(пара)-, α, β, γ, η, Н, S, N, цис-, транс-, сим-, несим-, не учитываются в алфавитном построении.

3.4. При образовании наименований применяется наиболее употребительный способ расстановки локантов перед префиксами и после суффиксов, к которым они относятся, например:

ГЕПТАНОН-4, но не 4-ГЕПТАНОН; 2-МЕТИЛБУТЕН-2, но не 2-МЕТИЛ-2-БУТЕН и не 2-МЕТИЛ-БУТ-2-ЕН.

3.5. Если наименование опасного груза приведено во множественном числе, то правила перевозки каждого индивидуального вещества, имеющего то же наименование в единственном числе с добавлением локантов, не включенного в список, соответствует правилам перевозки опасного груза, наименование которого приведено во множественном числе.

3.6. В наименовании оксидов, пероксидов, гидроксидов и т. п. слова оксид и окись, пероксид и перекись, гидроксид и гидроокись и т. д. являются взаимозаменяемыми.

3.7. При построении в алфавитном порядке списка наименований опасных грузов окончание наименований веществ, приведенных во множественном числе, не учитывалось, например:

«СПИРТЫ АМИЛОВЫЕ» расположены между «СПИРТ АЛЛИЛОВЫЙ» и «СПИРТ БЕНЗИЛОВЫЙ».

4. Каждому опасному грузу, разрешенному к перевозке в упаковке, в соответствии с настоящими Правилами присвоен порядковый номер, приведенный в списке над основным наименованием этого груза.

Определение порядкового номера опасного груза по Правилам МОПОГ по его серийному номеру ООН следует производить в соответствии с приложением 20.

В первой графе списка наряду с порядковым номером опасного груза и его основным наименованием на русском языке приведено его наименование на английском языке в соответствии с Рекомендациями ООН.

5. Для каждого основного наименования груза, разрешенного к перевозке, в списке в следующем порядке указаны:

5.1. Формула и свойства вещества.

5.2. В графе «№ ООН/Страница МК МПОГ»:

1) над чертой — номер груза по «Списку наиболее часто перевозимых грузов» Рекомендаций ООН;

Примечание. Если груз не включен в «Список...» Рекомендаций ООН, то приводится номер ООН обобщенного наименования опасных грузов, к которому этот груз относится.

2) под чертой — номер страницы МК МПОГ, на которую включен груз или обобщенное наименование.

5.3. В графе «ГУ/СО»:

1) над чертой — группа упаковки груза по ГОСТ 26319;

2) под чертой — степень опасности груза по ГОСТ 19433.

Примечания.

1. Для веществ класса 7 над чертой указана транспортная категория радиационной упаковки по ГОСТ 19433.

2. Для веществ классов 1 и 2 графа «ГУ СО» не заполняется.

5.4. В графе «КШ/Знак опасности»:

1) над чертой — классификационный шифр груза по ГОСТ 19433 (классификационные таблицы опасных грузов приведены в приложении 2);

2) под чертой — номер(а) чертежа(жей) знака(ков) опасности согласно ГОСТ 19433 (см. приложение 2). Первым указан основной знак опасности, следующим(и) — дополнительный(е).

5.5. В графе «Упаковка» указан: номер(а) таблицы(ц) приложения 4, в которой(ых) приведены все виды и типы тары, в которой груз допускается к перевозке; или индекс(ы) упаковки(ок) по указанной таблице, в которой(ых) груз допускается к перевозке.

5.6. В графе «КТРП/КР»:

1) над чертой — номер карты технологического режима перевозки, по которой груз следует перевозить; все КТРП приведены в приложении 5;

2) под чертой — категория размещения груза на судне; расшифровка обозначения категории размещения приведена в разд. 1 КТРП.

5.7. В графе «КС» указан номер категории совместимости опасного груза в соответствии с приложением 22. Условия разделения нескольких опасных грузов приведены на пересечении граф и строк, соответствующих категориям совместимости грузов.

5.8. В графе «СИЗО/СИЗА»:

1) над чертой — код комплекта средства индивидуальной защиты (СИЗ) кожных покровов (см. табл. 1 приложения 6) и код средства индивидуальной защиты органов дыхания (см. табл. 2 приложения 6), рекомендуемых при обычной работе с грузом;

2) под чертой — код комплекта СИЗ кожных покровов и код СИЗ органов дыхания, рекомендуемых при аварийных работах с грузом.

5.9. В графе «АК» указан номер Аварийной карты, в соответствии с которой рекомендуется производить ликвидацию аварии, которая может произойти с грузом. Все Аварийные карты приведены в приложении 7.

5.10. В графе «РОС/ЗОС»:

1) над чертой — код рекомендуемых при пожаре груза огнетушащих средств;

2) под чертой — код запрещаемых огнетушащих средств.

Примечание. Расшифровка кодов огнетушащих средств и рекомендации по применению этих средств изложены в разд. 6 и приложении 8.

5.11. В графе «КЗЭС/Мед.»:

1) над чертой — категория загрязнения для эксплуатационных сбросов согласно Конвенции МАРПОЛ—73/78 и РД 31.04.23—86 «Наставление по предотвращению загрязнения с судов»; для ряда грузов дана ссылка на ч. IV и пп. 6.5 и 6.8 РД 31.04.23—86.

Для грузов, чьи КЗЭС или ссылка на РД 31.04.23—86 отмечены знаком «*», в грузовые документы должна быть внесена запись «ЗАГРЯЗНИТЕЛЬ МОРЯ», а при экспортных перевозках — «MARINE POLLUTANT»;

Примечание. Знаком «**» отмечены сильные загрязнители моря.

2) под чертой — код предписаний по мерам первой медицинской помощи при несчастных случаях, связанных с транспортированием опасных грузов. Расшифровка кода и сами предписания изложены в приложении 18.

6. Для синонимов опасных грузов в списке указано их основное наименование и присвоенный(ые) ему порядковый(ые) номер(а) по Правилам МОПОГ. Для всех синонимов наименований опасных грузов в списке даны ссылки на их основные наименования и порядковые номера грузов по Правилам МОПОГ.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
5001 АВТОАНТИОБЛЕДЕ- НИТЕЛЬ AUTOANTI-ICER	Малоопасная ядовитая бес- цветная жидкость со слабым запахом формалина		III низк.	9153 —	
Адгезивы...	См. Клеи... — ПН 9249—9251				
5002 АДИПОДИНИТРИЛ ADIPODINITRILE	$NC(CH_2)_4CN$, Ядовитая бес- цветная маслянистая жидкость. Без запаха. Раздражает кожу и глаза. При температуре выше 93 °С разлагается, выделяя во- дород цианистый. ПДК 20 мг/м ³	2205 6054	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12
Адипонитрил	См. Адиподинитрил — ПН 5002				
АЗИДОГУАНИДИН- ПИКРАТ сухой AZIDOGUANIDINE PICRATE dry	Перевозка запрещена				
3-АЗИДО-1,2-ПРОПИ- ЛЕНГЛИКОЛЬДИ- НИТРАТ 3-AZIDO-1,2-PROPYLE- NE GLYCOL DINITRA- TE	Перевозка запрещена				
АЗИДОЭТИЛНИТРАТ AZIDOEETHYLNITRATE	Перевозка запрещена				
АЗИНФОС-МЕТИЛ	См. приложение 13				
АЗИНФОС-ЭТИЛ	См. приложение 13				
Азиридин...	См. Этиленимин... — ПН 7223				
Азоамин красный Ж	См. Нитроанилины (о-, м-, п-) — ПН 6398				
Азоамин красный С	См. Хлораминотолуолы — ПН 7027				
Азоамин красный 2С	См. Хлорнитроанилины — ПН 7048				
Азоамин оранжевый К	См. Нитроанилины (о-, м-, п-) — ПН 6398				
Азоамин оранжевый О	См. Нитроанилины (о-, м-, п-) — ПН 6398				
1,1'-Азодигексагидро- бензонитрил	См. 1,1'-Азодициклогексанкар- бонитрил — ПН 5004				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.44</u> Ш.52	Упаковка согласно НТД на про- дукцию
<u>6-5</u> А	6-03	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> П.14	Укрывать от лучистого тепла

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5003 2,2-АЗОДИЗОБУТИ- РОНИТРИЛ AZODIISOBUTYRO- NITRILE	$[(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{CN})\text{N}]_2$ Воспламе- няющееся твердое вещество. Белый или сероватый порошок или кристаллы. Саморазлагает- ся при температуре 50 °С, об- разуя летучие ядовитые ве- щества (например, азота ок- сид), с опасностью разрыва упаковки и образования взрыв- чатой смеси пыли вещества с воздухом. Следует избегать контакта с сильными кислота- ми, окислителями, а также ще- лочами	2952 4126	II ср.	4172 4a; 1a	Табл. 66
2,2'-Азоди-(2,4-диме- тилвалеронитрил)	См. 2,2',4,4'-Тетраметил-2,2'- азодивалеронитрил — ПН 6765				
2,2'-Азоди-(2,4-диметил- 4-метоксивалеронитрил)	См. 2,2',4,4'-Тетраметил-4,4'- диметокси-2,2'-азодивалеронит- рил — ПН 6765				
2,2'-Азоди-(2-метил- бутиронитрил)	См. 2,2'-Диметил-2,2'-азодибу- тиронитрил — ПН 5595				
5004 1,1'-АЗОДИЦИКЛО- ГЕКСАНКАРБОНИТ- РИЛ 1,1'-AZODI-(HEXA- HYDROBENZONITRI- LE)	$[\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CN})\text{N}]_2$. Воспламеняющееся твердое вещество. Белый или серова- тый порошок или кристаллы. При температуре выше 50 °С саморазлагается, выделяя ядо- витые газы (например, азота оксид), что может привести к разрыву упаковки. Следует из- бегать контакта с сильными кислотами, щелочами, окисли- телями. При нагревании, а также при контакте с кислота- ми и щелочами разлагается, вы- деляя большое количество азо- та, что может привести к раз- рыву тары и образованию взрывоопасной смеси пыли это- го вещества с воздухом. При горении и разложении выделя- ет ядовитые газы. Нераство- римо в воде	2954 4125	II ср.	4182 4a	Табл. 66
Азот и газы благород- ные — смеси	См. Газы благородные и азот— смеси—ПН 5424				
5005 АЗОТ ОХЛАЖДЕН- НЫЙ ЖИДКИЙ NITROGEN, REFRI- GERATED LIQUID	№. Невоспламеняющийся не- ядовитый сжиженный газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре ми- нус 196 °С, которая поддержи- вается за счет небольшого ис- парения жидкости. Попадание на кожу может привести к сильным ожогам. Отн. плотн. 0,97	не-1977 В 2163		2115 2	Табл. 3: Г2a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОО	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-5}{D}$	4-10	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	5-3	$\frac{B-2}{П-1}$ С — все	$\frac{C}{B3.53}$ П.43 К.39	<ol style="list-style-type: none"> 1. При использовании упаковки, исключающей ее разрыв, с разрешения компетентного органа знак опасности «1а» может не наноситься. 2. Перевозить в РК $t_k 40^\circ C$; $t_d 45^\circ C$. 3. Укладывать «Отдельно от» кислот и щелочей. 4. См. п. 1.7. 5. См. п. 14.2.4ж
$\frac{4-4}{H}$	4-10	$\frac{K1, D1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-2.1}{П-1}$ С — все	$\frac{B}{B3.53}$ П.43 К.39	<ol style="list-style-type: none"> 1. Укрывать от прямых солнечных лучей, размещать в прохладном, хорошо вентилируемом месте, вдали от любых источников тепла. 2. Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8. 3. См. п. 14.2.4ж
$\frac{2-2}{B}$	2-10	$\frac{K1}{K1}$	2-1	Не горит	Невр. Ш.44	Под действие Правил МОПОГ не подпадает азот жидкий, перевозимый на борту судна с целью охлаждения других грузов, перевозимых в закрытых грузовых контейнерах

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ CO	КШ	Ула- ковка
				Знак опас- ности	
5006 АЗОТ СЖАТЫЙ NITROGEN COMPRES- SED	N ₂ . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный, без запаха. $t_{кип}$ минус 196 °С. Отн. плотн. 0,97	1066 2163		2111 2	Табл. 3: Г1а
Азот трехфтористый	См. Азота трифторид — ПН 5013				
5007 АЗОТА ГЕМИОКСИД ОХЛАЖДЕННЫЙ ЖИДКИЙ NITROUS OXIDE, REFRIGERATED LIQ- UID	N ₂ O. Невоспламеняющийся не- ядовитый сжиженный газ. Бес- цветный, со сладковатым запа- хом. Окислитель. В сосудах на- ходится в жидком состоянии при температуре минус 189 °С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости. Попадание на кожу может привести к сильным ожогам. Отн. плотн. 1,5	2201 2166		2125 2; 5	Табл. 3: Г2а
5008 АЗОТА ГЕМИОКСИД СЖАТЫЙ NITROUS OXIDE, COMPRESSED	N ₂ O. Невоспламеняющийся не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный, со слабым приятным за- пахом. Окислитель. С воспла- меняющимися газами образует взрывоопасные смеси. $t_{кип}$ ми- нус 89 °С. Отн. плотн. 1,5	1070 2166		2121 2; 5	Табл. 3: Г1а
Азота гемииоксид и уг- лерода диоксид — сме- сь	См. Углерода диоксид и азота гемииоксид — смеси — ПН 6903				
Азота двуокись сжи- женная	См. Азота диоксид сжижен- ный — ПН 5009				
5009 АЗОТА ДИОКСИД СЖИЖЕННЫЙ DINITROGEN TETR- OXIDE (NITROGEN DIOXIDE), LIQUEFI- ED	NO ₂ . Ядовитый высокоопасный сжиженный газ бурого цвета с резким запахом. Действие на организм замедленное, по- добно фосгену. Окислитель. При контакте с органическими материалами может вызвать их воспламенение. С воспламеняю- щимися газами образует взрыв- чатые смеси. Коррозионен в присутствии влаги. ПДК 5 мг/м ³ . $t_{кип}$. 21 °С. Отн. плотн. 1,6	1067 2134		2223 6а; 5	Табл. 3: Г1а
Азота диоксид и азота оксид — смеси	См. Азота оксид и азота диок- сид — смеси — ПН 5011				
Азота закись охлажден- ная жидкая	См. Азота гемииоксид охлаж- денный жидкий — ПН 5007				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1</u> К1	2-1	Не горит	<u>Невр.</u> Ш.44	
<u>2-2</u> С	2-11	<u>К1</u> К1	2-1	Не горит	<u>Невр.</u> Ш.42	Размещать с учетом требований п. 4.2.2.
<u>2-2</u> А	2-11	<u>К1</u> К1, Д3	2-1	Не горит	<u>Невр.</u> Ш.42	
<u>2-3</u> Д	2-21	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>Невр.</u> Ш.40	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Азота закись сжатая	См. Азота гемиоксид сжатый — ПН 5008				
Азота окись	См. Азота оксид — ПН 5010				
5010 АЗОТА ОКСИД NITRIC OXIDE	NO Ядовитый сжатый газ. Бесцветный. Смесь с водородом или сероводородом при нагревании может взрываться. На воздухе окисляется, образуя азота диоксид. ПДК 30 мг/м ³ . $t_{кип}$ минус 152 °С. Отн. плотн. 1,04	1660 2162		2211 6а	Табл. 3: Г1а
5011 АЗОТА ОКСИД И АЗОТА ДИОКСИД — СМЕСИ NITRIC OXIDE AND DINITROGEN TETR- OXIDE MIXTURES (NITRIC OXIDE AND NITROGEN DIOXIDE MIXTURES)	(NO+NO ₂) или (NO+N ₂ O ₄). Ядовитый сжиженный газ бурого цвета с резким запахом. Окислитель. При контакте с органическими материалами может вызвать их воспламенение. С воспламеняющимися газами образует взрывчатые смеси. Коррозионен в присутствии влаги ПДК 5 мг/м ³ (в пересчете на NO ₂). Отн. плотн. более 1	1975 2162		2223 6а; 5	Табл. 3: Г1а
Азота оксид и азота тетраоксид — смеси	См. Азота оксид и азота диоксид — смеси — ПН 5011				
5012 АЗОТА СЕСКВИОКСИД NITROGEN TRIOXIDE	N ₂ O ₃ . Ядовитый сжиженный газ красно-бурого цвета. Сильный окислитель. При контакте с органическими материалами может вызвать их воспламенение. Коррозионен в присутствии влаги. ПДК 5 мг/м ³ (в пересчете на NO ₂). $t_{кип}$ 3,5 °С. Отн. плотн. 2,6	2421 2164		2223 6а	Табл. 3: Г1а
Азота тетраоксид	См. Азота диоксид сжиженный — ПН 5009				
Азота тетраоксид и азота оксид — смеси	См. Азота оксид и азота диоксид — смеси — ПН 5011				
Азота трехокись	См. Азота сесквиоксид — ПН 5012				
АЗОТА ТРИОДИД NITROGEN TRIODI- DE	Перевозка запрещена				
АЗОТЕТРАЗОЛ AZOTETRAZOLE	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>2-3</u> Д	2-22	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д10</u>	2-1	Не горит	<u>Невр.</u> <u>Ш.40</u>	
<u>2-3</u> Д	2-21	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>Невр.</u> <u>Ш.40</u> <u>Вз.53</u>	
<u>2-3</u> Д	2-21	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>Невр.</u> <u>Ш.40</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МКМПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5013 АЗОТА ТРИФТОРИД NITROGEN TRIFLUO- RIDE	NF ₃ . Ядовитый сжатый газ. Бесцветный с характерным запахом. Поддерживает горение. При контакте с органическими материалами может вызвать их воспламенение. Коррозионен. ПДК 29 мг/м ³ (США). <i>t</i> _{кип} минус 129 °С. Отн. плотн. 2,4	2451 2164		2211 6а	Табл. 3: Г1а
5014 АКВАНАЛ (ВЗРЫВЧА- ТЫЕ ВЕЩЕСТВА, БРИ- ЗАНТНЫЕ, ТИП А) AQUANAL (EXPLOSI- VE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0081 1116		11D 1а	Табл. 1: Е8
5015 АКВАНИТ 2 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП А) AQUANITE 2 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0081 1116		11D 1а	Табл. 1: Е8
5016 АКВАНИТ 16 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП А) AQUANITE 16 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0081 1116		11D 1а	Табл. 1: Е8
5017 АКВАНИТ АРЗ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП А) AQUANITE ARZ (EX- PLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0081 1116		11D 1а	Табл. 1: Е8
5018 АКВАНИТ ЗЛ (ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) AQUANITE ZL (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву. Гигроскопично	0081 1116		11D 1а	Табл. 1: Е8
5019 АКВАТОЛ МАРКИ 65/35С (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП С) AQUATOL, TYPE 65 35 С (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0083 1118		11D 1а	Табл. 1: Е10

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мел.}}$	Примечания
$\frac{2-3}{D}$	2-21	$\frac{K4, D3}{K4, D5}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{Невр.}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.39}$	
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{C-1} \\ \underline{Г-3}$	$\frac{---}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{B}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	2-1	$\frac{B-1,2}{C-1} \\ \underline{Г-3}$	$\frac{---}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-1}{B}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{C-1} \\ \underline{Г-3}$	$\frac{---}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{B}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{C-1} \\ \underline{Г-3}$	$\frac{---}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{B}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{---}$	$\frac{---}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1,3}{\underline{Г-3}}$	$\frac{---}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5020 АКВАТОЛ М-15 ВЕЩЕСТВА БРИ- ЗАНТНЫЕ, ТИП С) AQUATOL, TYPE M-15 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10
Акральдегид ванильный	ингиби- См. Акролеин ингибирован- ный — ПН 5024				
5021 АКРИДИН ACRIDINE	$C_{13}H_9N$. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Бледно-жел- тые кристаллы. Раздражает слизистые оболочки. Нераство- римо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	2713 6052	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5022 АКРИЛАМИД ТВЕР- ДЫЙ ИЛИ РАСТВОР ACRYLAMIDE, SOLID or SOLUTION	$CH_2CHCONH_2$. Ядовитое вы- сокоопасное вещество. В чис- том виде бесцветные кристал- лы или порошок. Легко поли- меризуется при плавлении. Растворимо в воде. $t_{пл.}$ 84,5 °С. ПДК 0,2 мг/м ³	2074 6054	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12, 13, 14
5023 АКРИЛОНИТРИЛ ИН- ГИБИРОВАННЫЙ ACRYLONITRILE, IN- HIBITED	$N_2C_3H_3N$ ЛВЖ. Бесцветная, подвижная со слабым едким запахом. Ядовитая высокоопас- ная. Частично смешивается с водой. $t_{всп}$ 0 °С (о.с.), $t_{всп}$ 2%-го раствора 21 °С. $t_{кип}$ 78 °С. КПВ 3—17%. ПДК 0,5 мг/м ³	1093 3173	I выс.	3221 3; 6a	Табл. 4
5024 АКРОЛЕИН ИНГИБИ- РОВАННЫЙ ACROLEIN, INHIBI- TED	$CH_2=CHCHO$. Ядовитое лету- чее высокоопасное вещество. ЛВЖ. Бесцветная, с удушаю- щим запахом. Сильно раздра- жает кожу, глаза и слизистые оболочки. Смешивается с во- дой. $t_{всп}$ минус 26 °С. $t_{кип}$ 52 °С. КПВ 2,8—31,0%. ПДК 0,2 мг/м ³	1092 6053	I выс.	6121 6a; 3	Табл. 15; герм. укуп. Я8с Я9г Я14а, Я15а, Я16а, Я17а
5025 АКРОЛЕИНА ДИМЕР СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ ACROLEIN DIMER, STABILIZED	$OSCH=CHCH_2CH_2CHCHO$. ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Ядовитая. Раздражает глаза. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 48 °С	2607 3302	III низк.	3353 3	Табл. 4
Аккумуляторы электр- ческие...	См. Батареи жидкостные... — ПН 5216—5218				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3 —	— Вз.53	Укладка категории II-B
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 —	<u>С</u> Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>т.н.</u> <u>6-6</u> А <u>н.н.к.</u> <u>6-3</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> П-3,2 —	<u>В</u> Ш.52 Ш.43 Ш.44	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>3-1</u> В	3-05	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-3</u> В-2 С-1 —	<u>В</u> Ш.14 П.52 В.14	1. Совместная перевозка на одном судне с продовольственными, хлебофуражными, фармацевтическими, парфюмерно-косметическими и животными грузами запрещена. 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>6-3</u> В	3-05	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,1</u> Г-2,3 В-2 С-1 —	<u>А*</u> Ш.26 П.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
	3-05	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3,2</u> —	<u>В</u> Ш.26 П.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5026 АЛКИЛ-, АРИЛ- или ТОЛУОЛСУЛЬФОКИС- ЛОТЫ ЖИДКИЕ с массовой долей свобод- ной серной кислоты бо- лее 5% ALKYL, ARYL or TO- LUENE SULPHONIC ACID, LIQUID with more than 5 per cent free sulphuric acid	Едкие и коррозионные веществ- ва. Жидкости с резким запа- хом. Раздражают кожу и сли- зистые оболочки. Ядовитые. При попадании в огонь выде- ляют ядовитые газы. ПДК 1 мг/м ³	2584 8105	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5027 АЛКИЛ-, АРИЛ- или ТОЛУОЛСУЛЬФОКИС- ЛОТЫ ЖИДКИЕ с массовой долей свобод- ной серной кислоты не более 5% ALKYL, ARYL or TO- LUENE SULPHONIC ACID, LIQUID with not more than 5 per cent free sulphuric acid	Едкие и коррозионные веществ- ва. Жидкости с резким запа- хом. Раздражают кожу и сли- зистые оболочки. Ядовитые. При попадании в огонь выде- ляют ядовитые газы. ПДК 1 мг/м ³	2586 8105	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
5028 АЛКИЛ-, АРИЛ- или ТОЛУОЛСУЛЬФОКИС- ЛОТЫ ТВЕРДЫЕ, со- держащие более 5% свободной серной кисло- ты ALKYL, ARYL or TO- LUENE SULPHONIC ACID, SOLID with mo- re than 5 per cent free sulphuric acid	Едкие и коррозионные веществ- ва. Раздражают кожу и слиз- истые оболочки. Особенно кор- розионны в присутствии влаги. Ядовитые. При попадании в огонь выделяют ядовитые га- зы. ПДК 1 мг/м ³	2583 8106	II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
5029 АЛКИЛ-, АРИЛ- или ТОЛУОЛСУЛЬФОКИС- ЛОТЫ ТВЕРДЫЕ с массовой долей свобод- ной серной кислоты не более 5% ALKYL, ARYL or TO- LUENE SULPHONIC ACID, SOLID with not more than 5 per cent free sulphuric acid	Едкие и коррозионные веществ- ва. Ядовитые. Раздражают ко- жу и слизистые оболочки. Осо- бенно коррозионны в присутст- вии влаги. При попадании в огонь выделяют ядовитые га- зы. ПДК 1 мг/м ³	2585 8106	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5030 АЛКИЛАТ (ДИСТИЛ- ЛЯТЫ НЕФТИ, Н.У.К.) ALKYLATE (PETRO- LEUM DISTILLATES, N.O.S.)	ЛВЖ. Летучая. Не смешивает- ся с водой. $t_{\text{всн}}$ минус 3°C	1268 3271	II ср.	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{К1РП}{КР}$	КС	$\frac{СИЗО}{СИЗА}$	АК	$\frac{РОС}{ЗОС}$	$\frac{КЗЭС}{Мед.}$	Примечания
$\frac{8-2}{В}$	8-02	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	$\frac{В-2}{П-2,3}$	$\frac{С}{Ш.44}$ П.39	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — С
$\frac{8-2}{В}$	8-02	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	$\frac{В-2}{П-2,3}$	$\frac{С}{Ш.44}$ П.39	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — С
$\frac{8-2}{А}$	8-03	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	$\frac{В-1,2}{—}$	$\frac{С}{Ш.44}$ П.39	
$\frac{8-2}{А}$	8-03	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	$\frac{В-1,2}{—}$	$\frac{С}{Ш.44}$ П.39	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}$ В-2	$\frac{С}{Ш.26}$ П.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CP		
5031 АЛКИЛБЕНЗОЛ (ДИСТИЛЛЯТЫ НЕФ- ТИ, Н.У.К.) ALKYL BENZENE (PETROLEUM DIS- TILLATES, N.O.S.)	ЛВЖ. Летучая. Не смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}} 7^\circ\text{C}$	$\frac{1268}{3271}$	II CP	$\frac{3212}{3}$	Табл. 4	
Алкилбензин...	См. Алкилат... — ПН 5030					
Алкилсульфокислоты	См. Алкил-, арил- или толуол- сульфокислоты — ПН 5026— 5029					
5032 АЛЛЕН ИНГИБИРО- ВАННЫЙ PROPADIENE, INHI- BITED	$\text{CH}_2=\text{C}=\text{CH}_2$. Воспламеняющийся. сжиженный газ. Бесцветный. Легко полимеризуется. Раздра- жает глаза, кожу и слизистые оболочки. КПВ 1,7—12,0%. $t_{\text{кип}}$ минус 34°C . Отн. плоти. 1,4	$\frac{2200}{2173}$		$\frac{2313}{3}$	Табл. 3: Г1а	
Аллен и метилацетилен — смеси стабилизиро- ванные	См. Метилацетилен и аллен — смеси стабилизированные — ПН 6178					
Аллидохлор	См. приложение 13					
Аллил бромистый	См. Аллилбромид — ПН 5035					
Аллил йодистый	См. Аллилйодид — ПН 5037					
Аллил хлористый	См. Аллилхлорид — ПН 5040					
5033 АЛЛИЛАМИН ALLYLAMINE	$\text{C}_3\text{H}_5\text{NH}_2$. Ядовитое летучее вы- сокоопасное вещество. ЛВЖ. Бесцветная или желтоватая, ле- тучая, с неприятным резким запахом. Пары раздражают кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой. При по- падании в огонь выделяет очень ядовитые пары. $t_{\text{всп}}$ ми- нус 29°C . $t_{\text{кип}}$ $55-58^\circ\text{C}$. КПВ $2,2-22,0\%$. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$	$\frac{2334}{6059}$	I выс.	$\frac{6121}{6\text{а}; 3}$	Табл. 15: герм. укуп. Я8е Я9г Я14а Я15а Я16а Я17а	
5034 АЛЛИЛАЦЕТАТ ALLYL ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOC}_3\text{H}_5$ ЛВЖ. Бесцвет- ная. Ядовитая. Раздражает ко- жу и слизистые оболочки. Част- но смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C . ПДК 2 мг/м^3	$\frac{2333}{3180}$	II CP	$\frac{3222}{3; 6\text{а}}$	Табл. 4	
5035 АЛЛИЛБРОМИД ALLYL BROMIDE	$\text{C}_3\text{H}_5\text{Br}$. ЛВЖ. Бесцветная или светло-желтая, с раздражаю- щим неприятным запахом. Ядо- витая. Пары раздражают сли- зистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 1°C . КПВ $4,4-7,3\%$	$\frac{1099}{3180}$	I выс.	$\frac{3221}{3; 6\text{а}}$	Табл. 4	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>2-4</u> <u>В</u>	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>Невр.</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>6-3</u> <u>Д</u>	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>С-1</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	Размещать с учетом требова- ний п 4.2.2
<u>3-1</u> <u>Г</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>3-1</u> <u>Д</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С*</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Странция МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Энак опас- ности	
5036 АЛЛИЛИЗОТИОЦИА- НАТ ИНГИБИРОВАН- НЫЙ ALLYL ISOTHIOCYA- NATE, INHIBITED	C_3H_5NCS . Летучая бесцветная ЛВЖ Ядовитая. Пары раздражают слизистые оболочки и вызывают слезотечение. $t_{всп}$ 46°C	$\frac{1545}{6060}$	II ср.	$\frac{6132}{6a; 3}$	Табл. 11, 12
5037 АЛЛИЛИОДИД ALLYL IODIDE	C_3H_5I . ЛВЖ. Желтая, с раздражающим запахом. Едкая. Пары раздражают слизистые оболочки. В присутствии влаги коррозионна для большинства металлов. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 5°C	$\frac{1723}{3182}$	I выс.	$\frac{3241}{3; 8}$	Табл. 4
Аллилтрихлорид . .	См. 1,2,3-Трихлорпропан. — ПН 6979				
5038 АЛЛИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН СТАБИЛИЗИРО- ВАННЫЙ ALLYLTRICHLOROSI- LANE, STABILIZED	$C_3H_5SiCl_3$. Едкая и высококоррозионная в присутствии влаги, бесцветная с резким запахом жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки. ЛВЖ. Ядовитая. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{всп}$ 35°C. ПДК 5,0 мг/м ³	$\frac{1724}{8107}$	II ср.	$\frac{8142}{8; 3}$	Табл. 16, 17
5039 АЛЛИЛФОРМИАТ ALLYL FORMATE	$HCOC_3H_5$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23°C. ПДК 10 мг/м ³	$\frac{2336}{3181}$	I выс.	$\frac{3221}{3; 6a}$	Табл. 4
5040 АЛЛИЛХЛОРИД ALLYL CHLORIDE	C_3H_5Cl . ЛВЖ. Бесцветная, с неприятным резким запахом. Ядовитая высокоопасная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 29°C. $t_{кип}$ 44°C. КПВ 3,3—11,1%. ПДК 0,3 мг/м ³	$\frac{1100}{3107}$	I выс.	$\frac{3121}{3; 6a}$	Табл. 5; Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Аллилхлоркарбонат	См. Аллилхлорформат — ПН 5041				
5041 АЛЛИЛХЛОРФОРМИ- АТ ALLYL CHLOROFOR- MATE	C_3H_5OCCl . Едкая и коррозионная в присутствии влаги. Бесцветная с очень раздражающим запахом жидкость. ЛВЖ. Ядовитая высокоопасная. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{всп}$ 31°C. ПДК 0,4 мг/м ³	$\frac{1722}{8107}$	I выс.	$\frac{8341}{8; 3}$	Табл. 16, 17
Алсифер	См. Алюминий-ферросилиций — порошок — ПН 5053				
Альдегид	См. Ацетальдегид — ПН 5159				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-4</u> Д	3-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.25 П.52	1. Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2. 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.44 П.52	
<u>6-5</u> С	3-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> Г-1,3 В, П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.44 П.52 П.39 В.46	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2. 2. Укладывать «Через отсек от» ВВ
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-1 —	<u>С</u> Ш.44 П.52	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 Г-1,2 В-2 —	<u>В*</u> Ш.26 Ш.44 П.52	
<u>6-5</u> Д	3-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.44 П.39	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула, Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
Альдегид акриловый	См. Акролеин ингибированный — ПН 5024				
Альдегид амиловый	См. Альдегид валериановый — ПН 5042				
	5219-1				
Альдегид гексановый	См. н-Гексаналь — ПН 5445				
Альдегид гептиловый	См. н-Гептаналь — ПН 5470-1				
5042 АЛЬДЕГИД ВАЛЕ- РИАНОВЫЙ VALERALDEHYDE	СН ₃ (СН ₂) ₃ СНО. ЛВЖ. Бес- цветная. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 12 °С (о.с.). <i>t</i> _{кип} 103 °С	2058 3288	II ср.	3212 3	Табл. 4
Альдегид изоамило- вый...	См. Альдегид изовалериано- вый... — ПН 5043				
Альдегид изобутиловый	См. Альдегид изомасляный — ПН 5044				
5043 АЛЬДЕГИД ИЗОВА- ЛЕРИАНОВЫЙ (АЛЬДЕГИДЫ, Н.У.К.) ISOVALERALDEHYDE (ALDEHYDES, N.O.S.)	(СН ₃) ₂ СНСН ₂ СНО. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Ядовитая. Пары раздражают слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 4 °С. ПДК 10 мг/м ³	1989 3177	II ср.	3212 3	Табл. 4
5044 АЛЬДЕГИД ИЗОМАС- ЛЯНЫЙ ISOBUTYRALDEHYDE (ISOBUTYL ALDEHY- DE)	(СН ₃) ₂ СНСНО. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с характерным резким за- пахом. Ядовитая высокоопас- ная. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 24 °С. <i>t</i> _{кип} 64 °С. КПВ 1—12%. ПДК 0,5 мг/м ³	2045 3130	II ср.	3112 3	Табл 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Альдегид капроновый	См. н-Гексаналь — ПН 5445				
5045 АЛЬДЕГИД КРОТО- НОВЫЙ СТАБИЛИ- ЗИРОВАННЫЙ CROTONALDEHYDE, STABILIZED	СН ₃ СН:СНСНО. ЛВЖ. Бесцвет- ная, подвижная, с резким уду- шающим запахом. Ядовитая высокоопасная. Пары раздра- жают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 13 °С. КПВ 2,95—15,5%. ПДК 0,5 мг/м ³	1143 3201	II ср.	3252 3	Табл. 4
5046 АЛЬДЕГИД МАСЛЯ- НЫЙ BUTYRALDEHYDE	СН ₃ (СН ₂) ₂ СНО. ЛВЖ. Бес- цветная, с характерным прони- кающим запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} ми- нут 7 °С. КПВ 1,4—12,5%. ПДК 5 мг/м ³	1129 3196	II ср.	3212 3	Табл. 4
Альдегид метакриловый	См. Метакролеин — ПН 6162				

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-1</u> <u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>Г — все</u> <u>С-1</u> <u>П-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> <u>П.52</u>	
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			II	CO		
5047 АЛЬДЕГИД α -МЕТИЛ- ВАЛЕРИАНОВЫЙ alpha-METHYL LERALDEHYDE	$C_3H_7CH(CH_3)CHO$. ЛВЖ. Бес- цветная. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. $t_{всп}$ 13 °C	2367 3263	II ср.	3212 3	Табл. 4	
Альдегид метилмеркап- См 4-Тиопентаналь — ПН 6798 топропионовый						
Альдегид 2-метилпен- См. Альдегид α -метилвалериа- тановый новый — ПН 5047						
Альдегид муравьиный — См. Формальдегид — раство- растворы ры .. — ПН 6977—6978						
Альдегид β -оксимасля- См. Альдоль — ПН 5050 ный						
Альдегиды октиловые См. 2-Этилгексяналь — ПН 7210						
5048 АЛЬДЕГИД ПРОПИО- НОВЫЙ PROPIONALDEHYDE	C_2H_5CHO . ЛВЖ. Бесцветная, с удушающим запахом. Ядови- тая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ (з.с.) ниже минус 20 °C. ПДК 5 мг/м ³	1275 3142	II ср.	3112 3	Табл. 4	
Альдегид трихлоруксус- См. Хлораль безводный инги- ный бированный — ПН 7024						
Альдегид уксусный См. Ацетальдегид — ПН 5159						
5049 АЛЬДЕГИД ХЛОП- УКСУСНЫЙ CHLOROACETALDE- HYDE	$ClCH_2CHO$ Ядовитая летучая бесцветная жидкость с резким запахом. Сильно раздражает кожу, глаза и дыхательные пу- ти. Смешивается с водой	2232 6097	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12	
Альдегид энантовый См. n-Гептаналь — ПН 5470-1						
Альдегид α -этилмасля- См. 2-Этилбутиральдегид — ный ПН 7208						
Альдегидин См 2-Метил-5-этилпиридин — ПН 6249						
Альдегидоколлиндин 2-Метил-5-этилпиридин — ПН 6249						
АЛЬДИКАРБ См. приложение 13						
5050 АЛЬДОЛЬ ALDOL	$CH_3CH(OH)CH_2CHO$. Ядови- тая летучая бесцветная или желтая вязкая жидкость. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочку. Разлагается при 85 °C, выделяя ядовитые газы. Опас- но реагирует с окислителями	2839 6055	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12	
АЛЬДРИН См. приложение 13						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.44 П.52	
<u>3-1</u> Г	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3</u> В-2 Г-1,2 —	<u>Д</u> Ш.44 П.52	
<u>6-1</u> Д	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-3</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.26 П.39	1. Укрывать от лучистого теп- ла. 2. Укладывать в наиболее про- хладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
5051 АЛЮМИНИЙ-ПОРО- ШОК НЕПОКРЫТЫЙ ALUMINIUM POW- DER UNCOATED	Al. ВГВ. Реагирует с водой, едкими щелочами, растворами аммиака или кислотами с выделением водорода. Образует взрывчатые смеси с окисляющими веществами. Взвешенная пыль взрывоопасна. Предельная концентрация кислорода, при которой исключается воспламенение аэрозвеси, 3%. Ядовит. ПДК 2 мг/м ³	1396 4330		II CP		4312 4в	Табл. 6, 6а
5052 АЛЮМИНИЙ-ПОРО- ШОК ПОКРЫТЫЙ ALUMINIUM POW- DER, COATED	Al. Воспламеняющееся твердое вещество. Ядовитое. Реагирует с кислотами, едкими щелочами и раствором аммиака с выделением водорода. Образует взрывчатые смеси с окисляющими веществами. Взвешенная пыль взрывоопасна. Предельная концентрация кислорода, при которой исключается воспламенение аэрозвеси, 3% объема. ПДК 2 мг/м ³	1309 4121		II CP		4112 4а	Табл. 6, 6а
Алюминий азотнокислый	См. Алюминия нитрат — ПН 5059						
Алюминий бромистый...	См. Алюминия бромид... — ПН 5055—5056						
Алюминий кремнистый — порошок непокрытый	См. Силикоалюминий — порошок непокрытый — ПН 6664						
Алюминий углеродистый	См. Алюминия карбид — ПН 5058						
Алюминий фосфористый	См. Алюминия фосфид — ПН 5061						
Алюминий хлористый...	См. Алюминия хлорид... — ПН 5062—5063						
Алюминия тетрагидроборат...	См. Алюминия борогидрид... — ПН 5054						
Алюминийборогидрид или алюминийборогидрид	См. Алюминия борогидрид или алюминия борогидрид в устройствах — ПН 5054						
Алюминийдиэтилмоноклорид...	См. Диэтилалюминийхлорид... — ПН 5717						
Алюминийтризобутил...	См. Тризобутилалюминий... — ПН 6824						
Алюминийтриметил...	См. Триметилалюминий... — ПН 6829						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
4-10 А	4-33	К1, Д4 К4, Д5	4-2	С-1 Г-2 В, П Г-1,3	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 П.52 Вз.53	1. Укладывать «Вдали от» жидких галоидоуглеводородов и железа оксида. См. п. 14.2.4и
4-1 А	4-10	К1, Д2 К4, Д5	4-1, при пожаре 4-2	С-3,1 Г-2 В, П Г-3	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 П.52 Вз.53	1. Укладывать «Вдали от» жидких галоидоуглеводородов и железа оксида. 2. Укладывать в наиболее сухом месте. См. п. 14.2.4и

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			СО			
Алюминийтриэтил..	См. Триэтилалюминий.. — ПН 6884					
5053 АЛЮМИНИЙ-ФЕРРО- СИЛИЦИЙ — ПОРО- ШОК ALUMINIUM FERRO- SILICON POWDER	ВГВ. Порошок. При взаимо- действии с водой, едкими ще- лочами или кислотами выделя- ет водород. Ядовитое. Неочи- щенный порошок может выделять фосген и арсин. ПДК 0,1 мг/м ³ для PH ₃ , 0,3 мг/м ³ для AsH ₃	1395 4327	II ср.	4322	Табл. 6, 6а	
5054 АЛЮМИНИЯ БОРО- ГИДРИД или АЛЮМИ- НИЯ БОРОГИДРИД В УСТРОЙСТВАХ ALUMINIUM BORO- HYDRIDE or ALUMI- NIUM BOROHYDRIDE IN DEVICES	Al(BH ₄) ₃ . Самовозгорающееся вещество. Летучая жидкость. Пирофорное. Самовоспламеня- ется на воздухе. Взаимодейст- вует с водой или водяным паром, выделяя тепло, ядовитые пары или водород	2870 4222	I выс.	4251	Табл. 7 46; 4в	
5055 АЛЮМИНИЯ БРО- МИД БЕЗВОДНЫЙ ALUMINIUM BROMI- DE, ANHYDROUS	AlBr ₃ . Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Белые и желтоватые кристаллы или порошок. Гигро- скопично. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Реагирует с водой (бурно) и влажгой воздуха, выделяя бро- мистый водород. Ядовитое. ПДК 2 мг/м ³ для HBr	1725 8108	II ср.	8112	Табл. 8, 18, 19	
5056 АЛЮМИНИЯ БРО- МИД — РАСТВОР ALUMINIUM BROMI- DE, SOLUTION	AlBr ₃ . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная или жел- товатая жидкость. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболоч- ек. Пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 2 мг/м ³ для HBr	2580 8108	III низк.	8113	Табл. 8, 16, 17	
5057 АЛЮМИНИЯ ГИДРИД ALUMINIUM HYDRI- DE	AlH ₃ . ВГВ. Порошок белого или серого цвета. Реагирует с водой, кислотами или водяным паром, выделяя водород, кото- рый может воспламениться от теплоты реакции. Взрывоопасен	2463 4328	I выс.	4311	Табл. 8: герм. укуп. B46 B66 B8a B9a	
5058 АЛЮМИНИЯ КАРБИД ALUMINIUM CARBI- DE	Al ₄ C ₃ . ВГВ. Порошок или кри- сталлы желтого цвета. При взаимодействии с водой бурно выделяет метан. Бурно реаги- рует с кислотами	1394 4327	II ср.	4312	Табл. 6, 6а	
5059 АЛЮМИНИЯ НИТ- РАТ ALUMINIUM NITRA- TE	Al(NO ₃) ₃ . Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Ядовитое. Растворы в воде слабокоррозионны для большинства металлов. ПДК 6 мг/м ³	1438 5121	III низк.	5113	Табл. 6, 6а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-11</u> <u>А</u>	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.16</u> <u>Ш.40</u>	Требуется сертификат от изготовителя или грузоотправителя о том, что груз хранился под укрытием (но подвергался метеорологическим влияниям) в том количестве, в котором он был упакован, не менее чем три дня до отправки
<u>4-9</u> <u>Б</u>	4-21	<u>К1</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,1</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u> <u>В.39</u> <u>Вз.53</u>	См. пп. 14.2. 4,6,к
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>В.26</u>	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на алюминия бромид в твердой гидратной форме. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
<u>4-10</u> <u>Е</u>	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u> <u>Г-1</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.25</u> <u>П.52</u> <u>Вз.53</u>	В упаковке В66 деревянный ящик должен быть плотным
<u>4-10</u> <u>А</u>	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.25</u> <u>В.23</u>	
<u>8-1</u> <u>А</u>	8-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>—</u>	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МКМПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5060 АЛЮМИНИЯ НАТ ALUMINIUM NATE	РЕЗИ- PESI- Al(C ₄₄ H ₆₃ S ₅) ₃ . Легковоспламе- няющееся твердое вещество. Масса от кремового до корич- невого цвета. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Нераст- воримо в воде	2715 4121	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а
5061 АЛЮМИНИЯ ФИД ALUMINIUM PHIDE	ФОС- PHOS- AlP. ВГВ. Кристаллы или по- рошок. При взаимодействии с водой, водяным паром или кис- лотами разлагается, выделяя фосфин. Ядовитое высокоопас- ное. Бурно реагирует с окис- ляющими веществами. ПДК 0,1 мг/м ³	1397 4329	I выс.	4321 4в; 6а	Табл. 8: герм. укуп. B46 B56 B86 B96
5062 АЛЮМИНИЯ РИД БЕЗВОДНЫЙ ALUMINIUM CHLORI- DE, ANHYDROUS	ХЛО- AlCl ₃ . Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Белые или желтоватые гигроскопичные кристаллы. Реа- гирует с водой (бурно) и вла- гой воздуха, выделяя тепло и хлористый водород. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 5,0 мг/м ³	1726 8109	II ср.	8172 8	Табл. 18, 19
5063 АЛЮМИНИЯ РИД — РАСТВОР ALUMINIUM CHLO- RIDE, SOLUTION	ХЛО- CHLO- AlCl ₃ . Едкое и высококоррози- онное вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость. Вы- зывает ожоги кожи и слизис- тых оболочек. Пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 5,0 мг/м ³	2581 8109	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Алюминия-магния фос- фид	фос- фид — ПН 6116				
Алюмотол	См. Тритонал — ПН 6864				
5064 АМАЛЬГАМА НАТ- РИЯ (АМАЛЬГАМЫ ЩЕЛОЧНЫХ МЕТАЛ- ЛОВ, Н.У.К.) SODIUM AMALGAM (ALKALI METAL AMALGAMS, N.O.S.)	ВГВ Серебристая жидкость или твердое вещество. Сплав натрия со ртутью. Содержит более 2, но не более 10% на- трия и не более 98% ртути. Реа- гирует с водой, водяным паром или кислотами, выделяя водо- род. При нагревании выделяет ядовитые пары. Ядовитое, чрез- вычайно опасное. ПДК 0,01 мг/м ³	1389 4322	I выс.	4351 4в	Табл. 8: B3в B9а B10а B19а
5065 АМАТОЛЫ ЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMATOLS (EXPLOSI- VE, BLASTING, TYPE B)	(ВЗРЫВ- В) Чувствитель- ны к механическим воздейст- виям и нагреву. Гигроскопич- ны	0082 0117		11D 1а	Табл. 1: E8

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.44</u> <u>П.52</u>	
<u>4-11</u> Е	4-34	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>В.54</u> <u>П.52</u>	
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Не</u> <u>горит</u> <u>В</u>	См. 1. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, распространяется на хлорид п. 6.5 алюминия в гидратной фор- <u>Ш.44</u> ме (AlCl ₃ ·6H ₂ O). <u>В.46</u> 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2	
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>Не горит</u>	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	
<u>4-11</u> А	4-33	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u> <u>Г-1,3</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>П.39</u>	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Вз.53</u> Укладка категории II-B	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Странца МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Амид акриловой кис- лоты	См. Акриламид — ПН 5022				
Амил хлористый	См. Амилхлорид — ПН 5079				
n-Амилен	См. Пентен-1 — ПН 6487				
трет-Амилпербензоат...	См. трет-Амилпероксибензо- ат... — ПН 5073				
трет-Амилпернеодекано- ат...	См. трет-Амилпероксинеодека- ноат — ПН 5074				
Амилфосфат кислый	См. Диамилгидрофосфат — ПН 5542				
5066 n-АМИЛАМИН AMYLAMINE	$C_5H_{11}NH_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Сильно раздражает слизистые оболочки. Смешивается с во- дой. $t_{всп}$ 4 °С (о.с.). КПВ 2,2— 22,0%.	1106 3183	II ср.	3242 3; 8	Табл. 4
5067 АМИЛАЦЕТАТЫ AMYL ACETATES	$CH_3COOC_5H_{11}$. ЛВЖ. В основ- ном бесцветные, с фруктовым запахом. Не смешиваются с во- дой. $t_{всп}$ 23—61 °С. ПДК 100 мг/м ³ .	1104 3307	III низк.	3313 3	Табл. 4
5068 АМИЛБУТИРАТЫ AMYL BUTYRATES	$C_3H_7COOC_5H_{11}$. ЛВЖ. Бесцвет- ные. Частично смешиваются с водой. $t_{всп}$ 23—61 °С. Ядови- тые	2620 3309	III низк.	3313 3	Табл. 4
5069 АМИЛМЕТИЛКЕТОН AMYL METHYL KE- TONE	$CH_3(CH_2)_4COCH_3$. ЛВЖ. Бес- цветная, со слабым запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 49 °С (о.с.)	1110 3310	III низк.	3313 3	Табл. 4
5070 АМИЛМЕРКАПТАН AMYL MERCAPTAN	$C_5H_{11}SH$. ЛВЖ. Бесцветная или желтая, с очень неприят- ным чесночным запахом. Обла- дает низким поверхностным на- тяжением. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 18 °С (о.с.)	1111 3184	II ср.	3212 3	Табл. 4
5071 АМИЛНИТРАТ AMYL NITRATE	$C_5H_{11}ONO_2$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом эфира. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 48 °С	1112 3310	III низк.	3353 3	Табл. 4
5072 АМИЛНИТРИТ AMYL NITRITE	$C_5H_{11}ONO$ ЛВЖ. Желтоватая, летучая, подвижная с фрукто- вым запахом. Ядовитая. Разла- гается на воздухе, свету или в воде, выделяя оксиды азота. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 18 °С (о.с.). $t_{кип}$ 36 °С	1113 3107	II ср.	3152 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-1,3 С-1	<u>С</u> Ш.48 П.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2	<u>С</u> Ш.26 П.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.26 П.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.44 П.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 С-1 —	<u>В*</u> Ш.26 Ш.44 П.52	
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>Д</u> Ш.15 Ш.43 П.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>С-1</u> Г-2 В-2 —	<u>С</u> Ш.15 Ш.43 П.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5073 трет-АМИЛПЕРОКСИ- БЕНЗОАТ, не более 91% в растворе tert-AMYLPEROXU- BENZOATE, not more than 91 per cent in so- lution	$C_6H_5COO_2C_5H_{11}$. Органический пероксид. Бледно-желтая жидкость. Легко горит. Бурно разлагается при попадании в огонь. Не смешивается с водой	3044 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д
5074 трет-АМИЛПЕРОКСИ- НЕОДЕКАНОАТ, не бо- лее 77% в растворе tert-AMYLPEROXU NEO- DECANOATE, not mo- re than 77 per cent in solution	$C_5H_{11}OOCOC(R_1R_2)CH_3$; $R_1 + R_2 = C_7H_{16}$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может бурно разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2891 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д
5075 трет-АМИЛПЕРОКСИ- ПИВАЛАТ, не более 77% в растворе tert-AMYL PEROXU- PIVALATE, not more than 77 per cent in so- lution	$(CH_3)_3CCOO_2C_5H_{11}$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Легко горит. Бурно разлагается при попадании в огонь. Не смешивается с водой	2957 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д
5076 трет-АМИЛПЕРОКСИ- 2-ЭТИЛГЕКСАНОАТ технически чистый tert-AMYL PEROXU-2- ETHYLHEXANOATE, technically pure	$C_6H_{10}(C_2H_5)COO_2C_5H_{11}$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Легко горит. Бурно разлагается при попадании в огонь. Не смешивается с водой	2898 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а
5077 АМИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН AMYLTRICHLOROSI- LANE	$C_5H_{11}SiCl_3$. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{всп} 63^\circ C$	1728 8115	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
5078 АМИЛФОРМАТЫ AMYL FORMATES	$HCOC_5H_{11}$. ЛВЖ. Бесцветные, с приятным запахом. Ядовитые. Не смешиваются с водой. $t_{всп} 23-61^\circ C$. ПДК 100 мг/м ³	1109 3309	III низк.	3353 3	Табл. 4
5079 АМИЛХЛОРИД AMYL CHLORIDE	$C_5H_{11}Cl$. ЛВЖ. Бесцветная или светло-коричневая, с ароматным запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп} 1^\circ C$. КПВ 1,4-8,6%	1107 3183	II ср.	3252 3	Табл. 4
1-Амино-3-аминометил- 3,5,5-триметилциклогек- сан	См. Изофорондиамин — ПН 5827				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52 П.39	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК ч. IV, $t_k 0^\circ C$; п. 6.8 $t_a 10^\circ C$. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7 Ш.52 П.39	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК ч. IV, $t_k 10^\circ C$; п. 6.8 $t_a 15^\circ C$. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7 Ш.52 П.39	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК ч. IV, $t_k 20^\circ C$; п. 6.8 $t_a 25^\circ C$. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7 Ш.52 П.39	
$\frac{8-1}{C}$	8-07	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{Г-1,3}$ В, П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> П.39 В.46	
11 А	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-2}{B-2}$ $\frac{Г-2}{Г-2}$ —	С <u>Ш.44</u> Ш.52	
11 В	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-2,1}$ $\frac{B-2}{B-2}$ —	С <u>Ш.26</u> Ш.44 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК/ПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
Аминоанизолы	См. Анизидины — ПН 5138						
Аминобензол	См. Анилин — ПН 5139						
3-Аминобензотрифтормид	См. 3-Трифторметиланилин — ПН 6868						
1-Аминобутан	См. n-Бутиламин — ПН 5305						
Аминодиметилбензолы	См. Ксилидины — ПН 6605						
5080 2-АМИНО-5-ДИЭТИЛ- АМИНОПЕНТАН 2-AMINO-5-DIETHYL- AMINOPENTANE	(C ₂ H ₅) ₂ NC ₅ H ₁₀ NH ₂ . Ядовитая летучая жидкость с резким запахом. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой	2946 6062		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
АМИНОКАРБ	См. приложение 13						
Аминоксилолы	См. Ксилидины — ПН 6065						
Аминометан безводный	См. Метяламин безводный — ПН 6174						
Аминометан — водный раствор	См. Метиламин — водный раствор — ПН 6175						
Аминонитробензолы	См. Нитроанилины (о-, м-, п-) — ПН 6398						
Аминооксибензолы	См. Аминофенолы — ПН 5082						
5081 АМИНОПИРИДИНЫ (о-, м-, п-) AMINOPYRIDINES (о-, m-, p-)	C ₅ H ₄ NNH ₂ . Ядовитые вещества. Белый порошок или кристаллы. Растворимы в воде. t _{пл} 58—64 °C	2671 6063		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14	
2-Аминопропан	См. Изопропиламин — ПН 5814						
Аминосульфокислота	См. Кислота сульфаминовая — ПН 6003						
Аминотолуолы	См. Толуидины — ПН 6809						
2-Амино-1,3,5-тринитробензол.	См. Тринитроанилин... — ПН 6840						
Аминофенетолы	См. Фенетидины — ПН 6953						
5-Амино-2-фенил-4-хлор-пиридазон-3	См. Пиразон — ПН 6500						
5082 АМИНОФЕНОЛЫ AMINOPHENOLS	C ₆ H ₄ ONNH ₂ . Ядовитые вещества. Белые, коричневатые (орто- и пара-) или красновато-желтые (мета-) кристаллы или серое аморфное вещество	2512 6063		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
Аминофторбензолы	См. Фторанилины — ПН 7006						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> Ш.44	
<u>6-6</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.39</u> Ш.44	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-3</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>А</u> <u>Ш.39</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ		Упа- ковка
				Знак опас- ности		
5083 2-АМИНО-4-ХЛОРФЕ- НОЛ 2-AMINO-4-CHLORO- PHENOL	$C_6H_3(OH)NH_2Cl$. Ядовитое ве- щество. Светло-коричневые кри- сталлы. Труднорастворимо в воде	$\frac{2673}{6062}$	$\frac{II}{ср.}$	$\frac{6162}{6a}$	Табл. 13, 14	
Аминоциклогексан	См. Циклогексиламин — ПН 7109					
1-Аминоэтанола моно- гидрат	См. Ацетальдегид аммиака — ПН 5160					
5084 N-АМИНОЭТИЛПИПЕ- РАЗИН N-AMINOETHYLPIPE- RAZINE	$C_6H_{15}N_3$. Едкое коррозионное вещество. Желтая жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Смешива- ется с водой	$\frac{2815}{8110}$	$\frac{III}{низк.}$	$\frac{8213}{8}$	Табл. 16, 17	
5085 2-(2-АМИНОЭТОКСИ)- ЭТАНОЛ 2-(2-АМИНОЭТНОХУ) ETHANOL	$H_2CH_2CH_2ONCH_2$. Едкое кор- розионное вещество. Бесцвет- ная жидкость со слабым запа- хом. Разъедает кожу и сли- зистые оболочки. Ядовитое. Смешивается с водой	$\frac{3055}{8110}$	$\frac{III}{низк.}$	$\frac{8213}{8}$	Табл. 16, 17	
5086 АММИАК БЕЗВОД- НЫЙ СЖИЖЕННЫЙ или АММИАКА РАС- ТВОРЫ в воде, с отно- сительной плотностью менее 0,880 при темпе- ратуре 15°C, с массовой долей аммиака более 50% AMMONIA, ANHYD- ROUS, LIQUEFIED or AMMONIA SOLUTI- ONS, relative density less than 0.880 at 15°C in water, with more than 50 per cent ammonia	NH_3 . Ядовитый воспламеняю- щийся сжиженный газ. Бес- цветный, с острым запахом. Растворим в воде. Может вы- звать ожог слизистых оболоч- чек и кожи. КПВ 15—30%. ПДК 20 мг/м ³ . $I_{квп}$ минус 36°C. Отн. плотн. 0,6	$\frac{1005}{2104}$		$\frac{2413}{6a; 3}$	Табл. 3: Г1a	
5087 АММИАК — РАСТВО- РЫ в воде с относи- тельной плотностью менее 0,880 при темпе- ратуре 15°C, с массо- вой долей аммиака бо- лее 35%, но не более 50% AMMONIA SOLUTI- ONS, relative density less than 0.880 at 15°C in water, with more than 35 per cent but not mo- re than 50 per cent am- monia	NH_3 . Невоспламеняющиеся не- ядовитые водные растворы га- за под давлением. Обладают ха- рактерным резким запахом. Вы- зывают удушье. Очень опасны для глаз. Для аммиака КПВ 15—30%, ПДК 20 мг/м ³	$\frac{2073}{2104}$		$\frac{2114}{2}$	Табл. 3: Г1a Г3a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>В-2</u> --	<u>В</u> Ш.44	
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> --	<u>С</u> Ш.44 Ш.39	Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> --	<u>Д</u> Ш.39 Ш.44	
<u>2-3</u> Д	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д16	2-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u> --	<u>С</u> Ш.39 Ш.44 Ш.48 П.52	При аварии розлив смыть за борт большим количеством воды
<u>2-1</u> Е	2-20	<u>К4, Д3</u> К4, Д16	2-1	<u>В-1,2</u> --	<u>С</u> Ш.39 Ш.44 Ш.48	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5088 АММИАК — РАСТВОРЫ в воде с относительной плотностью от 0,880 до 0,957 при температуре 15 °С с массовой долей аммиака более 10%, но не более 35% AMMONIA SOLUTIONS, relative density between 0.880 and 0.957 at 15 °C in water with more than 10 per cent but not more than 35 per cent ammonia	NH ₄ OH. Едкое коррозионное вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Коррозионна для меди, никеля, цинка, олова и стали. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовито. ПДК аммиака 20 мг/м ³	2672 8110	III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
5089 АММОНАЛ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMMONAL (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
Аммоний азотистокислый	См. Аммония нитрит — перевозка запрещена				
Аммоний азотнокислый...	См. Аммония нитрат... — ПН 5109—5110-1				
Аммоний бромистый...	См. Аммония бромид... — ПН 5099				
Аммоний ванадиевокислый (мета)	См. Аммония метаванадат — ПН 5108				
Аммоний дифтористый...	См. Аммония гидродифторид... — ПН 5101, 5102				
Аммоний двухромовокислый	См. Аммония дихромат — ПН 5106				
Аммоний кремнефтористый	См. Аммония гексафторосиликат — ПН 5100				
Аммоний марганцовокислый	См. Аммония перманганат — перевозка запрещена				
Аммоний надсернистокислый	См. Аммония пероксодисульфат — ПН 5112				
Аммоний пикриновокислый...	См. Аммония пикрат... — ПН 5115—5116				
Аммоний роданистый...	См. Аммония тиоцианат... — ПН 5122				
Аммоний сернистый — раствор	См. Аммония сульфид — раствор — ПН 5120				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОО	КЗЭС Мед.	Примечания
0-1 А	8 04	К2, Д4 К2, Д10	8-1	Не горит	С Ш.39 Ш.44 Ш.48	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на рас- творы аммиака концентрации не более 10%. 2. Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
1-0 А	1-01	К1 К1	1-1	В-2 —	Вз.53	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Аммоний сернокислый	См. Аммония сульфат — ПН 5119				
Аммоний сернокислый кислый	См. Аммония гидросульфат — ПН 5104				
Аммоний углекислый	См. Аммония карбонат — ПН 5107				
Аммоний фосфорнокислый (орто-) двузамещенный...	См. Аммония гидроортофосфат... — ПН 5103				
Аммоний фтористый	См. Аммония фторид — ПН 5123				
Аммоний фтористый кислый...	См. Аммония гидродифторид... — ПН 5101, 5102				
Аммоний хлорноватокислый	См. Аммония хлорат — перевозка запрещена				
Аммоний хлорнокислый...	См. Аммония перхлорат... — ПН 5113, 5114				
Аммоний хромовокислый	См. Аммония хромат (VI) — ПН 5125				
5090 АММОНИТ А-40 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMMONITE A-40 (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE В)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5091 АММОНИТ А-50 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMMONITE A-50 (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE В)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5092 АММОНИТ ВОДОУСТОЙЧИВЫЙ 6ЖВ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMMONITE WATER-RESISTANT 6GV (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE В)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{-}$	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{-}$	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{С-1,3}} \frac{\text{Г-3}}{-}$	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5093 АММОНИТ ВОДОУС- ТОЙЧИВЫЙ ПРЕДО- ХРАНИТЕЛЬНЫЙ АП- 5ЖВ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАН- ТНЫЕ, ТИП С) AMMONITE WATER- RESISTANT PROTEC- TIVE AP-5GV (EX- PLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10
5094 АММОНИТ ВОДОУС- ТОЙЧИВЫЙ ПРЕДО- ХРАНИТЕЛЬНЫЙ ПЖВ-20 (ВЗРЫВЧА- ТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИ- ЗАНТНЫЕ, ТИП С). AMMONITE WATER- RESISTANT PROTEC- TIVE PGV-20 (EXPLO- SIVE, BLASTING, TY- PE C)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10
5095 АММОНИТ ВОДОУС- ТОЙЧИВЫЙ ПРЕДО- ХРАНИТЕЛЬНЫЙ Т-19 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП С) AMMONITE WATER- RESISTANT PROTEC- TIVE T-19 (EXPLOSI- VE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10
5096 АММОНИТ НЕФТЯ- НОЙ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАН- ТНЫЕ, ТИП А) AMMONITE PETROLE- UM (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
5097 АММОНИТ СЕРНЫЙ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП А) AMMONITE SULPHU- RIC (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
5098 АММОНИТ СКАЛЬ- НЫЙ № 1 (ВЗРЫВЧА- ТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИ- ЗАНТНЫЕ, ТИП В) AMMONITE ROCKY No. 1 (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: Е8
АММОНИЯ АЗИД AMMONIUM AZIDE	Перевозка запрещена				
Аммония арсенат	См. Аммония ортоарсената гидрат — ПН 5111				
Аммония арсената гидрат	См. Аммония ортоарсената гидрат — ПН 5111				
Аммония бисульфат	См. Аммония гидросульфат — ПН 5104				
Аммония бисульфит — раствор	См. Гидросульфиты неорганические — водные растворы, и у.к. — ПН 9683				
Аммония бихромат	См. Аммония дихромат — ПН 5106				
АММОНИЯ БРОМАТ AMMONIUM BROMATE	Перевозка запрещена				
5099 АММОНИЯ БРОМИД (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, НУ.К.) AMMONIUM BROMIDE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	НН,Вг. Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде	1759 8151	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5100 АММОНИЯ ГЕКСА- ФТОРОСИЛИКАТ AMMONIUM FLUORO- SILICATE	(NH ₄) ₂ SiF ₆ . Ядовитое твердое вещество. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый и кремния фторид	2854 6250	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5101 АММОНИЯ ГИДРОДИ- ФТОРИД — РАСТВОР AMMONIUM HYDRO- GEN FLUORIDE SO- LUTION	NH ₄ HF ₂ . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Высококоррозионна для большинства металлов и стекла. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 1 мг/м ³ (в пересчете на HF).	2817 8112	II ср.	8162 8; 6a	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{—}}{\text{Вз.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-08	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \frac{\text{С}}{\text{Ш.45}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-10	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{Не горит}}{\text{П-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	Укладывать «Вдали от» кислот
$\frac{8-1}{\text{В}}$	8-08	$\frac{\text{К3, Д10}}{\text{К3, Д5}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \frac{\text{С}}{\text{К 47}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
5102 АММОНИЯ ГИДРОДИФТОРИД ТВЕРДЫЙ AMMONIUM HYDROGEN FLUORIDE, SOLID	NH_4HF_2 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные расплывающиеся кристаллы. В присутствии влаги высококоррозионно для стекла, других кремнистых материалов и большинства металлов. Вызывает ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек. Ядовитое. При нагревании и при реакции с кислотами выделяет водород фтористый. ПДК 1 мг/м ³ (в пересчете на HF)	1727 8112	II ср.	8172 8	Табл. 18, 19
5103 АММОНИЯ ГИДРООРТОФОСФАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) AMMONIUM HYDROORTHOPHOSPHATE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные кристаллы	1759 8151	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5104 АММОНИЯ ГИДРОСУЛЬФАТ AMMONIUM HYDROGEN SULPHATE	NH_4HSO_4 . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Белые кристаллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. При попадании в огонь выделяет очень раздражающие и коррозионные газы. Растворимо в воде	2506 8113	II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
Аммония гидрофторид...	См. Аммония гидрофторид... — ПН 5101, 5102				
5105 АММОНИЯ ДИНИТРО-О-КРЕЗОЛЯТ AMMONIUM DINITRO-O-CRESOLATE	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_2\text{ONH}_4$. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Твердое или водный раствор. Может гореть без кислорода и поддерживать горение. Образует очень чувствительные взрывчатые смеси со свинцом, другими тяжелыми металлами и их соединениями. ПДК для динитро-о-крезола 0,05 мг/м ³	1843 6064	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12, 13, 14
5106 АММОНИЯ ДИХРОМАТ AMMONIUM DICHROMATE	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$. Окисляющее вещество. Порошок или кристаллы оранжевого цвета. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и могут сильно гореть. При взаимодействии с жидкими сильными кислотами может самовозгораться. Ядовитое. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO_3)	1439 5121	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-08	<u>К3, Д10</u> <u>К3, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>К.47</u>	1. Укладывать «Вдали от» кислот. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-08	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> <u>Ш.44</u> <u>П.39</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>Для жидк. 6-5</u> <u>В</u> <u>для тв. 6-6</u> <u>В</u>	6-05	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1 разд. 1	<u>В-1</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.44</u>	Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов, особенно свинца, и их соединений
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-07	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5107 АММОНИЯ КАРБО- НАТ AMMONIUM CARBO- NATE	(NH ₄) ₂ CO ₃ или NH ₄ HCO ₃ . Малоопасное ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. При нормальных условиях выделяют аммиак или углекислый газ		III низк.	9153 —	
Аммония кремнефторид См. Аммония гексафторосиликат — ПН 5100					
Аммония мышьяково-кислого (орто) гидрат См. Аммония ортоарсената гидрат — ПН 5111					
5108 АММОНИЯ МЕТАВА- НАДАТ AMMONIUM META- VANADATE	NH ₄ VO ₃ . Ядовитое вещество. Белый кристаллический порошок. Пыль раздражает глаза и слизистые оболочки. Окислитель. Может вызвать горение легкогорючих материалов. Трудно растворимо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	2859 6066	I ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
5109 АММОНИЯ НИТРАТ с массовой долей горючих веществ (включая любое органическое вещество, рассчитанное по углероду, исключая примеси любого другого вещества) более 0,2% AMMONIUM NITRATE with more than 0.2% combustible substances, including any organic substance calculated as carbon, to the exclusion of any other added substance	NH ₄ NO ₃ . Бризантное ВВ. Кристаллы белого цвета. Гигроскопично. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0222 1102		11D 1а	Табл. 1: E1
5110 АММОНИЯ НИТРАТ с массовой долей горючих веществ (включая любое органическое вещество, рассчитанное по углероду, исключая примеси любого другого вещества) не более 0,2% AMMONIUM NITRATE with not more than 0.2% combustible substances, including any organic substance calculated as carbon, to the exclusion of any other added substance	NH ₄ NO ₃ . Окисляющее вещество. Кристаллы, гранулы или куски. Растворимо в воде. Гигроскопично. Пожар на судне, перевозящем это вещество, особенно в случае его загрязнения или при герметизации помещения, в котором возник пожар, может привести к взрыву. Взрыв может также произойти от действия детонатора. При сильном нагревании разлагается, выделяя ядовитые и поддерживающие горение газы. В присутствии влаги коррозионно для большинства металлов	1942 5122	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-04	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.39</u>	1. Укладывать «Вдали от» кислот и щелочей. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-6</u> А	5-07	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Укладка категории II-B</u> <u>Вз. 53</u> <u>П.39</u>	
<u>5-1</u> А	5-01	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>Г — все</u> —	<u>Д</u> <u>Вз.53</u> <u>П.39</u> <u>Ш.44</u>	1. Укладывать «Вдали от» источников тепла. 2. Если предъявляется к перевозке как удобрение, его следует перевозить под наименованием «УДОБРЕНИЯ АММИАЧНО-НИТРАТНЫЕ...» — ПН 6915—6920

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5110-1 АММОНИЯ НИТРАТ ЖИДКИЙ (высококон- центрированный рас- твор) AMMONIUM NITRA- TE, LIQUID (hot con- centrated liquid)	Окисляющее вещество. Высококонцентрированный водный раствор с массовой долей аммония нитрата не более 93%, горючих материалов (включая органические материалы, рассчитанные по углероду) не более 0,2% и воды не менее 7%. Максимальное содержание ионов хлора не должно превышать 0,02%. Может вызвать пожар и взрыв при контакте с горючими материалами, сильными кислотами и другими веществами подкласса 5.1. См. также ПН 5110	2426 5125	III низк.	5113 5	
АММОНИЯ НИТРИТ AMMONIUM NITRI- TE	Перевозка запрещена				
5111 АММОНИЯ ОРТОАР- СЕНАТА ГИДРАТ AMMONIUM ARSENA- TE	(NH ₄) ₃ AsO ₄ ·H ₂ O. Ядовитое ве- щество. Белый порошок или кристаллы. Реагирует со ще- лочами, выделяя аммиак	1546 6064	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
АММОНИЯ ПЕРМАН- ГАНАТ AMMONIUM PERMAN- GANATE	Перевозка запрещена				
5112 АММОНИЯ ПЕРОКСО- ДИСУЛЬФАТ AMMONIUM PERSUL- PHATE	(NH ₄) ₂ S ₂ O ₈ Окисляющее ве- щество. Твердые кристаллы или порошок. ПДК 10 мг/м ³	1444 5126	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
Аммония персульфат	См. Аммония пероксодисуль- фат — ПН 5112				
5113 АММОНИЯ ПЕРХЛО- РАТ AMMONIUM PER- CHLORATE	NH ₄ ClO ₄ . Окисляющее вещест- во. Порошок или кристаллы бе- лого цвета. Может образыва- ть взрывчатые смеси с горю- чими материалами или тонко- измельченными металлически- ми порошками. Ядовитое, высо- коопасное. При нагревании раз- лагается, выделяя ядовитые па- ры. ПДК 0,3 мг/м ³	1442 5126	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5114 АММОНИЯ ПЕРХЛО- РАТ AMMONIUM PER- CHLORATE	NH ₄ ClO ₄ . Бризантное ВВ. Бе- лые кристаллы, растворимые в воде. Чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагре- ву. Сильный окислитель. Раз- дражает кожу	0402 1103		11D 1а	Табл. 1: E2

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-1</u> D	5-01	<u>K2, Д4</u> K2, Д5	5-1	<u>В-1</u> Г— все —	<u>D</u> Вз.53 П.39 Ш.44	1. Перевозится только по разрешению компетентного органа в цистернах, в которых ранее не перевозились другие грузы. 2. Максимальная транспортная температура раствора 140 °С. Эта температура должна быть указана на цистерне. 3. Кислотность груза при разведении в 10 частях воды 1 части груза по массе должна быть 5,0—7,0
<u>6-6</u> A	6-10	<u>K4, Д4</u> K4, Д14	6-1	Не горит	<u>A*</u> Ш.3 Ш.39	
<u>5-1</u> A	5-07	<u>K2, Д4</u> K2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>D</u> Ш.44 Ш.52 Ш.50	
<u>5-1</u> E	5-08	<u>K2, Д4</u> K2, Д5	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>C</u> Ш.44 П.39	1. Классификация данного вещества определяется грузоотправителем. 2. Если возникает опасность распространения пожара на это вещество, следует решить вопрос о необходимости покинуть борт горящего судна. 3. См. также ПН 5114
<u>1-2</u> E	1-01	<u>K2, Д4</u> K2, Д5	1-1	<u>В-2</u> П-1 С-2	<u>Вз.53</u> Ш.44	1. Укладка категории II-B. 2. См. также ПН 5113

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			CO	КШ Знак опас- ности	
5115 АММОНИЯ ПИКРАТ, сухой или с массовой долей воды менее 10% AMMONIUM PICRATE dry or wetted with less than 10% water, by mass	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{ONH}_4$. Бризантное Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чув- ствительно к механическим воз- действиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовитое	0004 1104	11D 1a	Табл. 1: E2	
5116 АММОНИЯ ПИКРАТ УВЛАЖНЕННЫЙ массовой долей воды не менее 10% AMMONIUM PICRA- TE, WETTED with not less than 10% water, by mass	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3\text{ONH}_4$. Легковос- пламеняющееся твердое веще- ство. Кристаллы желтого цве- та. В сухом виде взрывчато и чувствительно к трению. Ядо- витое. Может образовывать очень чувствительные соеди- нения с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы	1310 4122	I выс.	4131 4a Табл. 6г: герм. укуп. T1a T7a T8a T9a	
Аммония поливанадат	См. Ванадия сесквиоксид — аммония оксид (1/3) — ПН 5368				
5118 АММОНИЯ ПОЛИ- СУЛЬФИД — РАС- ТВОР AMMONIUM POLY- SULPHIDE SOLUTION	$((\text{NH}_4)_2\text{S})_n$. Едкое и коррози- онное вещество. Желтоватая жидкость с запахом тухлых яиц Разъедает кожу и слизи- стые оболочки. Ядовитое При контакте с кислотами выделя- ет сероводород	2818 8113	II ср.	8262 8 Табл. 16, 17	
Аммония роданид...	См. Аммония гиоцианат... — ПН 5122				
АММОНИЯ СОЛИ И НИТРИТЫ НЕОРГА- НИЧЕСКИЕ — СМЕСИ AMMONIUM SALTS AND NITRITES, INOR- GANIC, MIXTURES	Перевозка запрещена				
5119 АММОНИЯ СУЛЬФАТ AMMONIUM SULPHA- TE	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$. Слабо коррозион- ное в присутствии влаги веще- ство. Бесцветные кристаллы. При реакции со щелочами мо- жет выделять аммиак. ПДК 10 мг/м ³		III низк.	9163 —	
5120 АММОНИЯ СУЛЬ- ФИД — РАСТВОР AMMONIUM SULPHI- DE SOLUTION	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$. Едкое вещество. Жел- тая жидкость с запахом тухлых яиц. Разъедает кожу и слизи- стые оболочки. Ядовито. При нагревании и при контакте с кислотами выделяет ядовитые и воспламеняющиеся газы	2683 8114	II ср.	8262 8 Табл. 16, 17	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ИИ II	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-2</u> В	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3	<u>Вз.53</u> Ш.39	Укладка категории II-B
<u>4-1</u> D	4-11	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> С-1 —	<u>В</u> Ш.52 П.32	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений 3. См. п. 14.2.4а
<u>8-1</u> В	8-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	6-1	<u>С-1,3</u> Г-1,3 П-1	<u>С</u> Ш.44 К.39	1. Укладывать в наиболее прохладном месте 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>9-2</u> А	9-04	<u>К1</u> К3, Д8	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.44 Ш.39	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>8-1</u> В	3-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	3-1	<u>С-1,3</u> Г-1,3 П-1	<u>В</u> Ш.44 П.39 К.39	Укладывать в наиболее прохладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
5121 АММОНИЯ ТЕТРА- ХЛОРОМЕРКУРОАТА (II) ДИГИДРАТ MERCURY AMMONI- UM CHLORIDE	$(\text{NH}_4)_2[\text{HgCl}_4] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок	1630 6178	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
5122 АММОНИЯ ТИОЦИА- НАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕ- СТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) AMMONIUM THIO- CYANATE (CORROSI- VE SOLIDS, N.O.S.)	NH_4SCN . Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветные рас- плывающиеся кристаллы	1759 8151	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5123 АММОНИЯ ФТОРИД AMMONIUM FLUORI- DE	NH_4F . Ядовитое вещество. Бес- цветные кристаллы или поро- шок с запахом аммиака. При реакции с кислотами выделяет фтористый водород, со щелоча- ми — аммиак. Растворимо в воде. ПДК 1 мг/м ³ (в пере- счете на HF)	2505 6065	III низк.	6163 6б	Табл. 13, 14
Аммония фторосили- кат	См. Аммония гексафторосили- кат — ПН 5100				
АММОНИЯ ФУЛЬМИ- НАТ AMMONIUM FULMI- NATE	Перевозка запрещена				
АММОНИЯ ХЛОРАТ AMMONIUM CHLORA- TE	Перевозка запрещена				
5124 АММОНИЯ ХЛОРИД (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) AMMONIUM CHLORI- DE (CORROSIVE SO- LIDS, N.O.S.)	NH_4Cl . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные кристал- лы. Ядовитое ПДК 10 мг/м ³	1759 8151	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5125 АММОНИЯ ХРОМАТ (VI) AMMONIUM CHROMA- TE (VI)	$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$. Малоопасное ядо- витое вещество. Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO_3)		III низк.	9153 —	
Амозит	См. Асбест голубой или асбест коричневый — ПН 5154				
Амфибол	См. Асбест голубой или асбест коричневый — ПН 5154				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-09	<u>К4, Д4</u> К4, Д12	6-1	Не горит	<u>А**</u> Ш.4	
<u>8-2</u> А	8-08	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.14 Ш.44	
<u>6-6</u> А	6-10	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-1,2</u> <u>Г-1,3</u> П-1	<u>С</u> Ш.49 К.47 Ш.39	Укладывать вдали от кислот
<u>8-2</u> А	8-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.44	
<u>9-2</u> А	9-05	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>С-1</u> <u>В</u>	<u>С</u> Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5126 АНАБАЗИНА СУЛЬ- ФАТ (АЛКАЛОИДОВ СОЛИ, Н.У.К., ядови- тые) ANABASINE SULPHA- TE (ALKALOID SALTS, N.O.S., poisonous)	Ядовитое высокоопасное жид- кое вещество. Темно-бурого цвета. Применяется как инсек- тицид. ПДК 0,1 мг/м ³	1544 6056	I выс.	6161 6а	Табл. 11, 12
Ангидрид ванадиевый...	См. Ванадия (V) оксид... — ПН 5363				
5127 АНГИДРИД ИЗОМАС- ЛЯНЫХ ISOBUTYRIC ANHYD- RIDE	[(CH ₃) ₂ CHCO] ₂ O. ЛВЖ. Бес- цветная. Ядовитая. Раздража- ет кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой. t _{всп} 59°C	2530 3356	III низк.	3313 3	Табл. 4
5128 АНГИДРИД МАЛЕИ- НОВЫЙ расплавлен- ный MALEIC ANHYDRIDE molten	HC·CHC(O)OC(O). Едкое и коррозионное вещество. Пары вещества раздражают кожу, глаза и слизистые оболочки. Ядовитое. Загружается при тем- пературе выше температуры плавления. ПДК 1 мг/м ³ . t _{пл} 53°C. t _{всп} 103°C. КПВ 2,2—13,0%	2215 8191	III низк.	8173 8	
5129 АНГИДРИД МАЛЕИ- НОВЫЙ твердый MALEIC ANHYDRIDE solid	HC·CHC(O)OC(O). Едкое и коррозионное вещество. Белый порошок, хлопья, брикеты, кус- ки или масса. Ядовито. Пыль раздражает кожу, глаза и сли- зистые оболочки. t _{пл} 53°C. КПВ 2,2—13,0%. ПДК 1 мг/м ³	2215 8191	III низк.	8173 8	Табл. 18, 19
5130 АНГИДРИД МАСЛЯ- НЫХ BUTYRIC ANHYDRI- DE	[CH ₃ (CH ₂) ₂ CO] ₂ O. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцветная жидкость. Ядовитое. Реагирует с водой, образуя масляную кис- лоту. ПДК 1 мг/м ³	2739 8139	III низк.	8313 8	Табл. 16, 17
Ангидрид мышьяковис- тый	См. Мышьяка сесквиоксид — ПН 6286				
Ангидрид мышьяковый	См. Мышьяка (V) оксид — ПН 6285				
Ангидрид пропановый	См. Ангидрид пропионовый — ПН 5131				
5131 АНГИДРИД ПРОПИО- НОВЫЙ PROPIONIC ANHYD- RIDE	(CH ₃ CH ₂ CO) ₂ O. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцвет- ная жидкость с резким запа- хом. Раздражает кожу и сли- зистые оболочки. Ядовито. Ре- агирует с водой, образуя кис- лоту пропионовую ПДК 2,0 мг/м ³	2496 8216	III низк.	8313 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ГРН КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
05 А	6-06	К4, Д10 К4, Д5	6-1	П-2 —	В Ш 32	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
3-2 А	3-00	К1, Д4 К4, Д5	3-1	П-3 С-1 —	С Ш.44	
8-7 В	8-00		6-1	В-2 П-1,2 В-1	С Ш.44 Ш 45	Перевозится только в вагонах-цистернах, авто- и контейнерах-цистернах
8-2 В	8-00	К2, Д4 К2, Д10	6-1	В-2 П-1,2 В-1	С Ш.44	
8-2 А	8-00	К2, Д4 К2, Д10	8-1	П-1,2 В-2 —	В Ш 44 В 45	
8-2 А	8-00	К2, Д4 К2, Д10	8-1	П-1,2 В 2 —	Д Ш 44 В.45	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Е

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Ангидрид сернистый сжиженный	См. Серы диоксид сжиженный — ПН 6651				
Ангидрид серный..	См. Серы триоксид... — ПН 6353				
5132 АНГИДРИДЫ ТЕТРАГИДРОФТАЛЕВЫЕ	$C_6H_8(CO_2)O$. Едкие и коррозионные вещества. Белый кристаллический порошок. Реагируют с водой, выделяя тепло. При нагревании выделяют пары, раздражающие кожу и слизистые оболочки	2698 8234	III низк.	8313 —	Табл. 18, 19
TETRAHYDROPHthalic ANHYDRIDES with more than 0.05% of maleic anhydride					
Ангидрид угольный	См. Углерода диоксид — ПН 6900				
Ангидрид угольный охлажденный жидкий	См. Углерода диоксид охлажденный жидкий — ПН 6901				
5133 АНГИДРИД УКСУСНЫЙ ACETIC ANHYDRIDE	$(CH_3CO)_2O$. Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. ЛВЖ. Бесцветная, с раздражающим запахом. Ядовитое высокоопасное. Пары раздражают слизистые оболочки дыхательных путей и глаз, вызывают ожоги кожи. Не смешивается с водой. $t_{всп} 40^\circ C$. ПДК $5 \cdot 10^{-4} \%$	1715 8101	II ср.	8342 8; 3	Табл. 16, 17
Ангидрид фосфористый	См. Фосфора сесквиоксид — ПН 6995				
Ангидрид фосфорный	См. Фосфора (V) оксид — ПН 6989				
5134 АНГИДРИД ФТАЛЕВЫЙ расплавленный	$C_6H_4(CO_2)O$. Едкое и коррозионное вещество. Пары вещества раздражают кожу, глаза с массовой долей малеинового ангидрида более 0,05% вызывает ожоги кожи. Ядовитое. Загружается при температуре выше температуры плавления. $t_{пл} 131^\circ C$. КПВ 1,7—10,4%. ПДК 1 мг/м ³	2214 8210	III низк.	8113 8	
PHthalic ANHYDRIDE molten with more than 0.05% of maleic anhydride					
5135 АНГИДРИД ФТАЛЕВЫЙ твердый	$C_6H_4(CO_2)O$. Едкое и коррозионное вещество. Белый порошок, хлопьями или комьями с большим содержанием пыли. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. $t_{пл} 131^\circ C$. ПДК 1 мг/м ³	2214 8210	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
PHthalic ANHYDRIDE solid with more than 0.05% of maleic anhydride					
Ангидрид хромовый	См. Хрома триоксид безводный — ПН 7068				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1 В	<u>С</u> Ш.44 П.39	См. Знаки опасности и испытания ч. IV, тары не требуются, но на п. 6.5 транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны класс и номер ООН
<u>8-5</u> А	3-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 ~	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать «Через отсек от» взрывчатых веществ
<u>8-7</u> А	8-00		8-1	<u>В-2</u> П-1,2 В-1	<u>С</u> Ш.44	Перевозится только в вагонах-цистернах, авто- и контейнерах-цистернах
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>В-2</u> П-1,2 ~	<u>С</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Анизоил хлористый	См. Анизоилхлориды — ПН 5136				
5136 АНИЗОИЛХЛОРИД ANISOYL CHLORIDE	$\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COCl}$. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Кристаллический порошок или жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. $t_{пл}$ 22 °С	1729 8115	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5137 АНИЗОЛ ANISOLE	$\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная или желтая. Ядовитая. Раздражает слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всн}$ 41 °С. КПВ 0,3—6,3%	2222 3311	III низк.	3313 3	Табл. 4
5138 АНИЗИДИНЫ ANISIDINES	$\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{NH}_2$. Ядовитые жидкие или твердые вещества. Не растворимы в воде	2431 6069	III низк.	6163 66	Табл. жидк. 11, 12, тв. 13, 14
Анилин азотнокислый...	См. Анилина нитрат... — ПН 5141				
Анилин солянокислый	См. Анилина гидрохлорид — ПН 5140				
Анилин хлористоводородный	См. Анилина гидрохлорид — ПН 5140				
5139 АНИЛИН ANILINE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$. Ядовитая высокоопасная бесцветная маслянистая жидкость. Реагирует с кислотами, особенно с азотной. Не смешивается с водой. КПВ 1,3—4,2%. ПДК 0,1 мг/м ³	1547 6068	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
5140 АНИЛИНА ГИДРОХЛОРИД ANILINE HYDROCHLORIDE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \cdot \text{HCl}$. Ядовитое высокоопасное белое кристаллическое вещество. Слабокоррозионно. Растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	1548 6068	III низк.	6163 6а	Табл. 13, 14
5141 АНИЛИНА НИТРАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) ANILINE NITRATE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 \cdot \text{HNO}_3$. Ядовитое высокоопасное кристаллическое вещество. Растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	2811 6236	III низк.	6113 66	Табл. 13, 14
Антимонил-калий виннокислый	См. Калия-сурьмы тартрата гемигидрат — ПН 5893				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u>	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u>	
<u>Для жидк.</u> <u>6-5</u> А <u>для тв.</u> <u>6-6</u> А	6-07	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С*</u> <u>Ш.39</u>	
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.15</u> <u>К.39</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-3</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.15</u>	Укладывать «Вдали от» щелочей
<u>6-2</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-3</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.15</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
Антимонилтартрат лия	ка- См. Калия-сурьмы тартрата гемигидрат — ПН 5893				
Антио...	См. Формотион... — ПН 6979				
5142 АНТИФРИЗЫ с темпе- ратурой вспышки более 61 °С (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) ANTIFREEZES, flash point more than 61 °С (POISONOUS LIQU- IDS, N.O.S.)	Ядовитые оранжевые или жел- товатые жидкости.	2810 6231	II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
АНТМ	См. 1-Нафтилтиомочевина — ПН 6370				
Антофиллит	См. Асбест белый, включая все типы, кроме крокидолита, амо- зита и мизорита — ПН 5153				
5143 АНТРАЦЕН ANTRACENE	C ₁₄ H ₁₀ . Горючее вещество. Кри- сталлы или однородная масса от желтого до темно-зеленого цвета. Взвешенная в воздухе пыль взрывоопасна. Осевшая пыль пожароопасна. Раздра- жает кожу и слизистые обо- лочку. Нижний предел взрывае- мости 5 г/м ³		III низк.	9133 —	
АНТУ	См. приложение 13				
5144 АППАРАТЫ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ СНАРЯЖЕН- НЫЕ (ТОРПЕДЫ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ) APPARATUS EXPLO- SIVE WITH CHARGE (FRACTURING DEVI- CES, EXPLOSIVE)	Содержат бризантные ВВ. 0099 Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	1264		11D 1a	Табл. 1: E134
5145 АППАРАТЫ ПРОСТРЕ- ЛОЧНЫЕ (перфорато- ры) кумулятивные, пу- левые, снарядные (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫХ ПРОМЫШ- ЛЕННЫЕ) APPARATUS SHOOT- ING (perforators) sha- ped, bullet, ammunition (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL)	Содержат бризантные ВВ. 0439 Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	1246		12D 1a	Табл. 1: E120

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{6-1}{В}$	6 06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{В-2}{-}$	$\frac{В}{\text{Ш 44}} \frac{В}{\text{Ш 52}}$	Размещать с учетом требований п 4 2 2
$\frac{9-1}{А}$	9-01	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	$\frac{В-2}{\text{П-2}} \frac{В-1}{-}$	$\frac{В}{\text{Ш 44}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{1-1}{Е}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{С-1,3}{Г-3} \frac{-}{-}$	$\frac{Вз 53}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{Е}$	1-02	$\frac{К1}{К1}$	1 1	$\frac{В-2}{-}$	$\frac{Вз 53}{-}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5146 АППАРАТЫ ПРОСТРЕ- ЛОЧНЫЕ (перфорато- ры) кумулятивные, пу- левые, снарядные (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ ПРОМЫШ- ЛЕННЫЕ) APPARATUS SHOOT- ING (perforators) sha- ped, bullet, ammunition (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL)	Содержат бризантные Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ. 0440 1246		14D 16	Табл. 1: E120
5147 АППАРАТЫ ПРОСТРЕ- ЛОЧНЫЕ (перфорато- ры) кумулятивные, пу- левые, снарядные (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ ПРОМЫШ- ЛЕННЫЕ) APPARATUS SHOOT- ING (perforators) sha- ped, bullet, ammunition (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL)	Содержат ВВ. Малоопасны	0441 1246		14S 16	Табл. 1: E120
5148 АППАРАТЫ ПРОСТРЕ- ЛОЧНЫЕ (перфорато- ры) кумулятивные, пу- левые, снарядные, стре- ляющие тампонажными снарядами (ТОРПЕДЫ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ) APPARATUS SHOOT- ING (perforators) sha- ped bullet, ammunition, shooting by cementation charges (FRACTURING DEVI- CES, EXPLOSIVE)	Содержат бризантные Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ 0099 1264		11D 1a	Табл. 1: E134
5149 АРГИЛЛИТ Новиков- ского карьера (САМО- ВОЗГОРАЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К) ARGILLITE of Novikov open-cast mine (SELF- HEATING SUBSTAN- CES, SOLID, N.O S.)	Самовозгорающееся вещество. Плотная глинисто-углистая мас- са, содержащая до 35% буро- го угля. Выделяет метан, уг- лерода оксид и углерода диок- сид. При перевозке в закры- том трюме может образовы- ваться смертельная концентра- ция указанных газов. ПДК 300 мг/м³	3088 4260	III низк.	4213 46	Табл. 7а: C13a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КІРПІ КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{B3.53}{B3.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{B3.53}{B3.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1,3}{\Gamma-3}$ —	$\frac{B3.53}{B3.53}$	Укладка категории I
$\frac{4-6}{A}$	4-26	$\frac{K1, D2}{K4, D5}$	4-1	$\frac{B-1}{\Pi-2}$ —	$\frac{D}{\text{Ш.44}}$ Ш.41	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5150 АРГОН ОХЛАЖДЕН- НЫЙ ЖИДКИЙ ARGON, REFRIGERA- TED LIQUID	Аг. Невоспламеняющийся не- ядовитый инертный газ. В со- судах находится в жидком состоянии при температуре минус 185 °С, которая поддер- живается за счет небольшого испарения жидкости. Отн. плотн. 1,4	не-1951 2105		2115 2	Табл. 3: Г2а
5151 АРГОН СЖАТЫЙ ARGON, COMPRESS- ED	Аг. Невоспламеняющийся не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный. Без запаха. Инертный. $t_{\text{кип}}$ минус 186 °С. Отн. плотн. 1,4	не-1006 2105		2111 2	Табл. 3: Г1а
Арилсульфокислоты	См. Алкил-, арил- или голуол- сульфокислоты... — ПН 5026— 5029				
Арсенилат натрия	См. Натрия аминифенилгидро- арсенат — ПН 6301				
5152 АРСИН ARSINE	AsH ₃ . Ядовитый высокоопас- ный и воспламеняющийся газ. Бесцветный, с запахом чеснока. КПВ 4,5—100%. ПДК 0,1 мг/м ³ . $t_{\text{кип}}$ минус 62 °С. Отн. плотн. 2,8	2188 2106		2413 ба; 3	Табл. 3: Г1а
5153 АСБЕСТЫ БЕЛЫЕ (хризотил, актинолит, антофиллит, тремолит) WHITE ASBESTOS (chrysolite, actinolite, anthophyllite, tremolite)	Малоопасное ядовитое вещест- во. Минеральные волокна раз- личной длины. ПДК пыли 2 мг/м ³	2590 9014	III низк.	9153 9	Табл. 21: M18a M19a
5154 АСБЕСТЫ ГОЛУБЫЕ (крокидолит) или АСБЕСТЫ КОРИЧНЕ- ВЫЕ (амозит, мизорит) BLUE ASBESTOS (cro- cidolite) or BROWN ASBESTOS (amosite, mysorite)	Малоопасное ядовитое веще- ство. Минеральные волокна раз- личной длины. Вдыхание пыли асбеста опасно (особенно го- лубого) ПДК пыли 2 мг/м ³	2212 9014	II ср.	9152 9	Табл. 21: M18a M19a
АСКАРИДОЛ ASCARIDOLE	Перевозка запрещена				
Аскол	См. Цинеб — ПН 7126				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{2-2}{В}$	2-10	$\frac{К1}{К1}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.44}$	
$\frac{2-1}{А}$	2-10	$\frac{К1}{К1}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.44}$	
$\frac{2-3}{D}$	2-30	$\frac{К4, Д3}{К4, Д5}$	2-1	$\frac{С-1}{В-1}$	$\frac{—}{Ш.3}$	
$\frac{9-2}{А}$	—	$\frac{К1}{К1, Д4}$	8-1	Не горит	$\frac{D}{Ш.54}$	Избегать образования пыли. Зачистку грузовых помещений, контейнеров и т. п. от остатков асбеста производить с помощью вакуум-насоса
$\frac{9-2}{А}$	—	$\frac{К1}{К1, Д4}$	8-1	Не горит	$\frac{D}{Ш.54}$	Избегать образования пыли. Зачистку грузовых помещений, контейнеров и т. п. от остатков асбеста производить с помощью вакуум-насоса

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5155 АСФАЛЬТЫ или БИ- ТУМЫ ЖИДКИЕ с тем- пературой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С TARS LIQUID, includ- ing road asphalt and oils, bitumen and cut backs, flash point not less than -18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Подвижные, с резким проникающим запахом. Не сме- шиваются с водой	1999 3281	II ср.	3212 3	Табл. 4
5156 АСФАЛЬТЫ или БИ- ТУМЫ ЖИДКИЕ с тем- пературой вспышки 23 °С и более, но не бо- лее 61 °С TARS LIQUID, includ- ing road asphalt and oils, bitumen and cut backs, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	ЛВЖ. Подвижные с резким проникающим запахом. Не сме- шиваются с водой	1999 3382	III низк.	3313 3	Табл. 4
5157 АТРАЗИН ATRAZINE	Малоопасное ядовитое веще- ство. Пестицид. ПДК 2 мг/м ³		III низк.	9153 —	
5158 АУРАМИН AURAMINE	C ₁₇ H ₂₂ N ₃ Cl. Малоопасное ядо- витое вещество. Желтый поро- шок		III низк.	9153 —	
Афалон	См. Линурон — ПН 6081				
Ацеталь	См. Диэтилацеталь — ПН 5722				
5159 АЦЕТАЛЬДЕГИД ACETALDEHYDE	CH ₃ CHO. ЛВЖ. Бесцветная, с острым фруктовым запахом. Ядовитая. Смешивается с во- дой. t _{всп} минус 27 °С. t _{кип} 21 °С. КПВ 4—57%. ПДК 5 мг/м ³	1089 3101	I выс.	3111 3	Табл. 4
Ацетальдегидаммиак	См. Ацетальдегид аммиака — ПН 5160				
5160 АЦЕТАЛЬДЕГИД МЙАКА ACETALDEHYDE MONIA	CH ₃ CH(NH ₂)OH. Малоопас- ное ядовитое вещество. Белое кристаллическое твердое веще- ство. Растворимо в воде. При нагревании разлагается на аммиак и ацетальдегид. Раз- дражает глаза и слизистые обо- лочку	1841 9009-1	III низк.	9153 9	Табл. 21: M3a M4a M5b M6a M9a M10a M20b M27a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	ҚЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.54</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.54</u> <u>Ш.52</u>	
<u>9-2</u> А	9-01		8-1	Не горит	<u>В</u> <u>Ш.32</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	1. В виде пасты не опасен. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К1, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>П-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Перевозка в стеклянных бутылках в литых ящиках из пенопласта (4Н1) запрещена
<u>9-2</u> А		<u>К1</u> <u>К4, Д4</u>	8-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>П.39</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5161 АЦЕТАЛЬДОКСИМ ACETALDEHYDE OXI- ME	$\text{CH}_3\text{CH:NONH}$. Бесцветная. ЛВЖ. Раздражает глаза, $t_{\text{рс}}$ 40 °С КПВ 4,2–52%	2332 3301	III низк.	3313 3	Табл. 4
Ацетальдоль	См. Альдоль — ПН 5050				
5162 АЦЕТАМИД (ЯДО- ВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) ACETAMIDE (POISO- NOUS SOLIDS, N.O.S.)	CH_3CONH_2 . Ядовитое веществ- во. Бесцветные кристаллы. Рас- творимо в воде	2811 6236	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Ацетил бромистый	См. Ацетилбромид — ПН 5166				
Ацетил йодистый	См. Ацетилйодид — ПН 5168				
Ацетил хлористый	См. Ацетилхлорид — ПН 5169				
5163 АЦЕТИЛАЦЕТОН PENTAN-2,4-DIONE	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COCH}_3$. ЛВЖ. Бес- цветная. Раздражает глаза. $t_{\text{всп}}$ 34 °С. НКПВ 1,7%	2310 3373	III низк.	3313 3	Табл. 4
5164 АЦЕТИЛА ПЕРОК- СИД, не более 27% в растворе ACETYL PEROXIDE, not more than 27% in solution	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{O}_2\text{COCH}_3$. Органиче- ский пероксид. Бесцветный про- зрачный раствор с едким за- пахом. При попадании в глаза вызывает серьезные пов- реждения роговой оболочки. Не смешивается с водой	2084 5103	II ср.	5222 5	Табл. 10: IIa IIbа
Ацетилацетона перок- сид..	См. 2,4-Эпидиоксипентадиол- 2,4... — ПН 7181				
5165 АЦЕТИЛБЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, не более 45% в растворе ACETYL BENZOYL PEROXIDE, not more than 45% in solution	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}_2\text{COCH}_3$. Органиче- ский пероксид. Бесцветный прозрачный раствор с едким запахом	2081 5100	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa IIbа
5166 АЦЕТИЛБРОМИД ACETYL BROMIDE	CH_3COBr . Едкое и высококор- розионное в присутствии вла- ги вещество. Бесцветная жид- кость. Пары раздражают сли- зистые оболочки глаз и кожу. Энергично реагирует с водой, выделяя бромистый водород. $t_{\text{кип}}$ 81 °С. ПДК 2,0 мг/м ³	1716 8101	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{-}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.52}$	
$\frac{6-6}{\text{В}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-3,2}} \\ -$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}} \\ -$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.52}$	
$\frac{5-3}{\text{D}}$	5-20	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-3	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}} \\ -$	$\frac{\text{См. Перевозить в РК}}{\text{ч. IV, } t_{\text{к}} 20^{\circ}\text{C};} \\ \text{п. 6.8 } t_{\text{д}} 25^{\circ}\text{C.} \\ \frac{\text{Ш.44}}{\text{П.39}} \text{ См. п. 1.7}$	
$\frac{5-4}{\text{D}}$	5-20	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-2	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}} \\ -$	$\frac{\text{См.}}{\text{ч. IV,}} \\ \text{п. 6.8} \\ \frac{\text{Ш.44}}{\text{П.39}}$	
$\frac{8-1}{\text{С}}$	8-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{С-1}} \\ \text{В}$	$\frac{\text{См. 1. При перевозке в стеклянных}}{\text{ч. IV,}} \\ \text{п. 6.5} \\ \text{Ш.44} \text{ 2. Размещать с учетом требо-}$ ваний п. 4.2.2	

Наименование Порядковый номер вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
5167 АЦЕТИЛЕН РАСТВО- РЕННЫЙ ACETYLENE, DISSOL- VED	C_2H_2 . Воспламеняющийся газ со слабым запахом. Перевозится растворенным в ацетоне. При ударе или нагревании может взрываться. КПВ 2,1—80,0%. $t_{ки}$ минус 84 °С. Отн. плотн. 0,9	1001 2101			2314 3	Табл. 3: Г6а	
Ацетилен четырехбро- мистый	См. 1,1,2,2-Тетрабромэтан — ПН 6754						
Ацетилен четыреххло- ристый	См. 1,1,2,2-Тетрахлорэтан — ПН 6788						
Ацетилена тетрабро- мид	См. 1,1,2,2-Тетрабромэтан — ПН 6754						
Ацетилен, этилен и про- пилен — смеси...	См. Этилен, ацетилен и пропилен — смеси... — ПН 7220-1						
Ацетилендибромид...	См. 1,2-Дибромэтен... — ПН 5559-1						
5168 АЦЕТИЛИОДИД ACETYL IODIDE	CH_3COI . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Пары раздражают слизистые оболочки и кожу. Энергично реагирует с водой, выделяя йодистый водород	1898 8102		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17	
Ацетилметилкарбинол	См. Ацетонин — ПН 5172						
5169 АЦЕТИЛХЛОРИД ACETYL CHLORIDE	CH_3COCl . ЛВЖ. Бесцветная. Едкая. Пары раздражают слизистые оболочки. В присутствии влаги высококоррозионна для большинства металлов. Бурно реагирует с водой, выделяя хлористый водород. $t_{всп}$ 5 °С. ПДК 5 мг/м ³	1717 3172		I ср.	3242 3; 8	Табл. 4	
Ацетилциклогексансуль- фонила пероксид	См. Ацетилциклогексилсульфо- нила пероксид... — ПН 5170						
5170 АЦЕТИЛЦИКЛОГЕК- САНСУЛЬФОНИЛА ПЕРОКСИД, не более 32% в растворе ACETYL CYCLOHEXA- NESULPHONYL PER- OXIDE, not more than 32 per cent in solution	$CH_3CO.O_2.SO_2.C_6H_{11}$. Органиче- ский пероксид. Бесцветный прозрачный раствор с едким запахом. Разлагается при нор- мальной температуре. Не сме- шивается с водой	2083 5102		II ср.	5222 5	Табл. 10: П16 П2в П6а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>2-4</u> С	2-30	<u>К1</u> К4, Д5	2-1	<u>С-1</u> Г-1,2 —	<u>Ш 25</u> Ш.52	<ol style="list-style-type: none"> 1. Требует очень осторожного обращения и тщательной защиты от нагревания. Порожние баллоны должны перевозиться с теми же предосторожностями, что и заполненные. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. Баллоны с ацетиленом, находившиеся в зоне действия высоких температур, следует выбрасывать за борт, так как даже охлажденные они взрываются. 4. При газовом тушении необходимо: углекислоты 57%, азота 70%
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,3</u> С-1 В, П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.39	<ol style="list-style-type: none"> 1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,2 В, П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> Ш.52	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>См.</u> ч. IV, t_k минус 10 °С; п. 6.8 t_a 0 °С. <u>Ш.44</u>	Перевозить в РК См. п. 1.7

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5171 АЦЕТИЛЦИКЛОГЕК- САНСУЛЬФОНИЛА ПЕРОКСИД, не более 82%, с массовой долей воды не менее 12% ACETYL CYCLOHEXA- NESULPHONYL PER- OXIDE, not more than 82 per cent, wetted with not less than 12% water	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{O}_2\text{SO}_2\text{C}_6\text{H}_{11}$. Органиче- ский пероксид. Белый порошок со слабым едким запахом. Бу- рно разлагается при нормаль- ной температуре. При попада- нии в огонь может взрывать- ся. Нерастворим в воде	2082 5101	I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: Пе П106
5172 АЦЕТОИН ACETYL METHYL CAR- BINOL	$\text{CH}_3\text{COCNONCH}_3$. ЛВЖ. Бес- цветная, с приятным запахом. Слабо раздражает глаза. Мож- ет самопроизвольно полимери- зоваться. Бурно реагирует с окисляющими веществами. Сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 44— 52 °С	2621 3301	III низк.	3313 3	Табл. 4
5173 АЦЕТОН ACETONE	CH_3COCH_3 . ЛВЖ. Бесцветная с характерным запахом. Сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от ми- нус 20 °С до минус 18 °С. ПДК 200 мг/м ³ . $t_{\text{кип}}$ 57 °С	1090 3102	II ср.	3112 3	Табл. 4
Ацетона, метанола и ме- тилацетата — смесь					
5174 АЦЕТОНИТРИЛ METHYL CYANIDE	CH_3CN . ЛВЖ. Бесцветная, ле- тучая. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 2 °С. ПДК 10 мг/м ³	1648 3256	II ср	3222 3; 6a	Табл. 4
5175 АЦЕТОНИАНГИД- РИН СТАБИЛИЗИРО- ВАННЫЙ ACETONE CYANOHYD- RIN STABILIZED	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{CN}$. Ядовитая вы- сокоопасная летучая жидкость от бесцветного до янтарного цвета. Содержит примеси сво- бодной синильной кислоты. При контакте с щелочами выделяет водород цианистый. Смешива- ется с водой. ПДК 0,3 мг/м ³	1541 6051	I выс.	6111 6a	Табл. 11, 12
5176 АЭРОФЛОТ СК КА- ЛИЕВО-БУТИЛОВЫЙ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) POTASSIUM BUTYL AEROFLOT SK (POI- SONOUS SOLIDS, N.O.S.)	Ядовитое вещество. Черные комья, рассыпающиеся при на- давлении. Может выделять сероводород, особенно при кон- такте с водой. Трудногорючее. ПДК 10 мг/м ³	2811 6236	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5177 БАКЕЛИТ ЖИДКИЙ BAKELITE LIQUID	Вещество с температурой вспышки более 61 °С, но не бо- лее 90 °С		III низк.	9123 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

К1РП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>5-3</u> D	5-20	<u>K2, Д4</u> K2, Д5	5-3	<u>В-2</u> П-2 —	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.44</u> П.53	Перевозить в РК t_k минус 10 °С, t_a 0 °С См. п 1.7
<u>3-2</u> А	3-00	<u>K1, Д4</u> K4, Д5	3-1	<u>С-1</u> П-3 В-2 —	<u>D</u> Ш.44	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>K1, Д4</u> K3, Д9	3-1	<u>П-2,3</u> В-2 Г-3 С-1 —	<u>D</u> Ш.44 П.52	Укладывать в наиболее про- хладном месте
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>K1, Д4</u> K4, Д10	3-1	<u>П-3</u> Г-1 В-2 —	<u>А</u> Ш.14	
<u>6-1</u> D	6-03	<u>K4, Д10</u> K4, Д5	6-1	<u>В-2</u> П-3 С-1 Г-1 —	<u>А*</u> Ш.14	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4 2 2 2. Укладывать «Вдали от» ве- ществ со знаком опасности класса 8. 3. Укрывать от лучистого теп- ла
<u>6-6</u> В	6-00	<u>K4, Д4</u> K4, Д8	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,3 В, П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> В-39	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>K1</u> K4, Д4	8-1	<u>В-2</u> П-2 —	<u>D</u> Ш.44 Ш.52	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5178 БАКЕЛИТ-ПОРОШОК BAKELITE POWDER	Горючее вещество		III низк.	9133 —	
5179 БАЛЛИСТИТЫ (ПО- РОХ БЕЗДЫМНЫЙ) BALLISTITES (POW- DER, SMOKELESS)	Металельные ВВ. Чувствитель- ны к механическим воздействи- ям и нагреву	0160 1133		11С 1а	Табл. 1: E22
5180 БАЛЛИСТИТЫ (ПО- РОХ БЕЗДЫМНЫЙ) BALLISTITES (POW- DER, SMOKELESS)	Металельные ВВ. Чувствитель- ны к нагреву	0161 1133		13С 1а	Табл. 1: E22
Баллоны для зажига- лок...	См. Зажигалки или баллоны для зажигалок... — ПН 5772				
Баллоны с углеводород- ным газом для малых устройств	См. Устройства малые, приво- димые в действие углеводород- ным газом, или баллоны с уг- леводородным газом для малых устройств — ПН 6939				
5181 БАРИЙ BARIUM	Ва. ВГВ. Ядовито. Легко раз- лагается под воздействием во- ды и бурно реагирует с кисло- тами, выделяя водород, кото- рый может воспламениться от теплоты реакции	1400 4332	II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
Барий азотнокислый	См. Бария нитрат — ПН 5199				
Барий бромистый...	См. Бария бромид... — ПН 5186				
Барий бромноватокис- лый водный	См. Бария бромата моногид- рат — ПН 5185				
Барий двухромовокис- лый	См. Бария дихромат — ПН 5193				
Барий железистоосине- родистый...	См. Бария гексацианоферрата (II) гексагидрат... — ПН 5189				
Барий железосинеро- дистый	См. Бария гексацианоферрат (III) .. — ПН 5188				
Барий йодистый...	См. Бария йодид. — ПН 5195				
Барий кремнекислый...	См. Бария метасиликат... ПН 5198				
Барий лимоннокислый...	См. Бария цитрата гептагид- рат... — ПН 5215				
Барий марганцовокис- лый	См. Бария перманганат — ПН 5201				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> —	<u>D</u> Ш.44 Ш.52	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1</u> Г-3 —	<u>Вз.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-03	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1</u> Г-3 С-3 —	<u>Вз.53</u>	Укладка категории II-B. Допустимое количество на судне — 5 т
<u>4-10</u> Е	4-33	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-2</u> Г-2 В, П Г-1,3	<u>—</u> Ш.8 Ш.52	См. пп. 14 2.4 б, в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO			
Барий молочнокислый .	См Бария лактат... — ПН 5197					
Барий монофторуксус- чокислый...	См Бария фторацетат... — ПН 5209					
Барий роданистый...	См. Бария тиоцианат... — ПН 5208					
Барий сернистый...	См. Бария сульфид... — ПН 5206					
Барий углекислый...	См. Бария карбонат... — ПН 5196					
Барий уксуснокислый...	См. Бария ацетата тригидрат... — ПН 5184					
Барий фосфорноватис- гокислый	См. Бария дигидрогипофосфита многогидрат... — ПН 5192					
Барий фтористый...	См. Бария фторид... — ПН 5210					
Барий хлористый...	См. Бария хлорид... — ПН 5212					
Барий хлорноватистоки- слый...	См. Бария гипохлорит .. — ПН 5191					
Барий хлорноватокис- лый	См. Бария хлорат — ПН 5211					
Барий хлорнокислый	См. Бария перхлорат — ПН 5203					
Барий хромовокислый	См Бария хромат (VI) — ПН 5213					
Барий цианистый	См. Бария цианид — ПН 5214					
Барий щавелевокислый	См. Бария оксалата моногид- рат... — ПН 5200					
5182 БАРИЯ АЗИД сухой или с массовой долей воды или спирта менее 50 % BARIUM AZIDE, dry or wetted with less than 50% water or alcohol, by mass	$Ba(N_3)_2$. Иницирующее Гранулы или порошки от бело- го до желтого цвета. Очень чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Ядо- витое высокоопасное. Нераст- воримо в воде	ВВ. 0224 1105			11A 1a; 6a	Табл. 1: E3
5183 БАРИЯ АЗИД УВЛАЖ- НЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 50 % BARIUM AZIDE, WET- TED with not less than 50 per cent water, by mass	$Ba(N_3)_2$. Легковоспламеняющее- ся твердое вещество. Ядовитое. Высокоопасное. Белые кристал- лы или порошок. В сухом ви- де взрывчато и чувствительно к трению. Может образовывать очень чувствительные соединения с тяжелыми металлами или их солями	1571 4128	I выс.	4121 4a; 6a	Табл. 6b	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ГРП Д	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
1-3 Е	1-01	К1 К1	1-1	В-1,2 —	— Вз.53 Ш.8	Укладка категории П-С. Не допускать нагрева более 40 °С
4-1 Д	4-10	К4, Д10 К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	В-2 П-1,2 Г-1,2 —	С Вз.53 Ш.8	1. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца и ртути) и их соединений. 2. См. п. 14.2.4 а, б

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН - Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5184 БАРИЯ АЦЕТАТА ТРИГИДРАТ (БАРИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM ACETATE TRIHYDRATE (BARI- UM COMPOUNDS, N.O.S.)	Ва(CH ₃ COO) ₂ ·3H ₂ O. Ядовитое вещество. Бесцветные кристал- лы. Растворимо в воде	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Бария бихромат	См. Бария дихромат — ПН 5193				
Бария бромат	См. Бария бромата моногид- рат — ПН 5185				
5185 БАРИЯ БРОМАТА МОНОГИДРАТ BARIUM BROMATE	Ва(BrO ₃) ₂ ·H ₂ O. Окисляющее вещество. Ядовито. Порошок или кристаллы белого цвета. Может образовывать взрывча- тые смеси с соединениями ам- мония, горючими материалами или металлами в виде тонко- измельченного порошка. Смеси с горючими материалами чув- ствительны к трению. При по- падании в огонь может взры- ваться. Слабо растворимо в воде	2719 5127	II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а
5186 БАРИЯ БРОМИД (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM BROMIDE (BARIUM COMPO- UNDS, N.O.S.)	ВаBr ₂ . Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Раство- римо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5187 БАРИЯ ГЕКСАФТО- РОСИЛИКАТ (БАРИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM HEXAFLUO- ROSILICATE (BARI- UM COMPOUNDS, N.O.S.)	ВаSiF ₆ . Ядовитое твердое ве- щество	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5188 БАРИЯ ГЕКСАЦИА- НОФЕРРАТ (III) (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM HEXACYA- NOFERRATE (III) (BA- RIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	Ва ₃ [Fe(CN) ₆] ₂ . Ядовитое твер- дое вещество	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д4}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{В-2}{П-2}$	$\frac{С*}{Ш.8}$	
$\frac{5-2}{А}$	5-09	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	$\frac{В-2}{П-2}$ С-1	$\frac{С}{Ш.8}$ Ш.52	
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{С*}{Ш.8}$ Ш.52	
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{С*}{Ш.8}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.8}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ		Упа- ковка
				Знак опас- ности		
5189 БАРИЯ ГЕКСАЦИА- НОФЕРАТА (II) ГЕК- САГИДРАТ (БАРИЯ СОЕДИЧЕНИЯ Н.У.К.) BARIUM HEXACYA- NOFERRATE (II) HE- XAHYDRATE (BARI- UM COMPOUNDS, N.O.S.)	$Ba[Fe(CN)_6] \cdot 6H_2O$. Ядовитое вещество. Желтые кристаллы. Нерастворимо в воде	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5190 БАРИЯ ГИДРОКСИД (БАРИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ, Н.У.К.) BARIUM HYDROXI- DE (BARIUM COM- POUNDS, N.O.S.)	$Ba(OH)_2$. Ядовитое высоко- опасное вещество. Бесцветные кристаллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Корро- зионно для алюминия, цинка. Энергично реагирует с кислота- ми ПДК 0,5 мг/м ³	1564 6079	II ср.	6172 6; 8	Табл. 13, 14	
5191 БАРИЯ ГИПОХЛО- РИТА ДИГИДРАТ с массовой долей актив- ного хлора более 22% BARIUM HYPOCHLO- RITE with more than 22% available chlorine	$Ba(ClO)_2 \cdot 2H_2O$ Окисляющее вещество. Белый порошок с резким запахом. Бурно реаги- рует с кислотами, выделяя хлор. Под воздействием тепла или прямых солнечных лучей бурно разлагается. Ядовитое. Пыль раздражает слизистую оболочку. Попадание в глаза вызывает повреждение рого- вицы (слепоту), если их не промыть большим количеством воды с последующим лечени- ем. В присутствии влаги кор- розионно для большинства ме- таллов ПДК 8,0 мг/м ³	2741 5128	II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а	
5192 БАРИЯ ДИГИДРОГИ- ПОФОСФИТА МОНО- ГИДРАТ (БАРИЯ СО- ЕДИЧЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM DIHYDRO- PHOSPHITE MO- NOHYDRATE (BARI- UM COMPOUNDS, N.O.S.)	$Ba(H_2PO_3)_2 \cdot H_2O$. Ядовитое ве- щество. Белые кристаллы. Раст- воримо в воде	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5193 БАРИЯ ДИХРОМАТ BARIUM DICHROMA- TE	$BaCr_2O_7$. Слабый окислитель. Кристаллы или порошок. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO_3)		III низк.	9143 —		
5194 БАРИЯ ИОДАТ (ОКИ- СЛЯЮЩИЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, ЯДОВИТЫЕ, Н.У.К.) BARIUM IODATE (OXI- DIZING SUBSTAN- CES, SOLID, POISO- NOUS, N.O.S.)	$Ba(IO_3)_2$. Окисляющее веществ- во. Бесцветные кристаллы. Смесь с горючими материалами и металлическими порошками может взорваться при нагрева- нии, ударе или трении. Ядови- тое высокоопасное. ПДК 0,5 мг/м ³	3087 5165	II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш 8</u>	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	6-1	<u>Не горит</u> <u>П-1</u>	<u>С*</u> <u>Ш 8</u> <u>Ш 44</u>	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.8</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш 52</u>	Тара должна иметь устройства для выхода газа
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С*</u> <u>Ш.8</u>	
<u>9-1</u> А	9-05	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>С-1</u> <u>В</u>	<u>С</u> <u>Ш.8</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>5-1</u> А	5-09	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>—</u>	<u>В</u> <u>Ш.8</u> <u>Вз.53</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула, Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СО		
5195 БАРИЯ ИОДИД (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM IODIDE (BA- RIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	BaI. Ядовитое вещество. Бес- цветные кристаллы. Раствори- мо в воде	1564	6079	III	низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Бария гипохлорит...	См. Бария гипохлорита диги- драт... ПН 5191						
Бария диоксид	См. Бария пероксид — ПН 5202						
5196 БАРИЯ КАРБОНАТ (БАРИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ, Н.У.К.) BARIUM CARBONATE (BARIUM COMPO- UNDS, N.O.S.)	BaCO ₃ . Ядовитое высокоопас- ное вещество. Белые кристал- лы. Нерастворимо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	1564	6079	III	низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Бария кремнефторид	См. Бария гексафторсиликат... — ПН 5187						
5197 БАРИЯ ЛАКТАТ (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM LACTATE (BARIUM COMPO- UNDS, N.O.S.)	Ba(CH ₃ CHON COO) ₂ . Ядовитое твердое вещество ·	1564	6079	III	низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5198 БАРИЯ МЕТАСИЛИ- КАТ (БАРИЯ СОЕДИ- НЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM METASILI- CATE (BARIUM COM- POUNDS, N.O.S.)	BaSiO ₃ . Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Нераст- воримо в воде. ПДК 2 мг/м ³	1564	6079	III	низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5199 БАРИЯ НИТРАТ BARIUM NITRATE	Ba(NO ₃) ₂ . Окисляющее твердое вещество. Ядовитое высокоопас- ное. ПДК 0,5 мг/м ³	1446	5128	II	ср.	5122 5; 6а	Табл. 6; 6а
5200 БАРИЯ ОКСАЛАТА МОНОГИДРАТ (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM OXALATE MONOHYDRATE (BA- RIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	Ba(C ₂ O ₄). Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Нераст- творимо в воде	1564	6079	III	низк.	6163 66	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С*</u> <u>Ш.8</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.8</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2,3</u> <u>П-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.8</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.8</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.8</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.8</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5200-1 БАРИЯ ОКСИД BARIUM OXIDE	ВаО. Ядовитое высокоопасное твердое вещество. Вызывает ожоги кожи, пыль раздражает слизистые оболочки. При реакции с водой выделяет тепло. ПДК 0,5 мг/м ³ (США)	1884 6081	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5201 БАРИЯ ПЕРМАНГА- НАТ BARIUM PERMANGA- NATE	Ва(МпО ₄) ₂ . Окисляющее ве- щество. Кристаллы или поро- шок. При смешивании с таки- ми веществами, как глицерин или антифризные соединения, может самовоспламениться. Ядовитое высокоопасное. Бур- но реагирует с серной кислотой или пероксидом водорода. Об- разует взрывчатые смеси с сое- динениями аммония. ПДК 0,5 мг/м ³ (США)	1448 5129	II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а
5202 БАРИЯ ПЕРОКСИД BARIUM PEROXIDE	ВаО ₂ . Окисляющее вещество. Порошок белого цвета. Смеси с горючими материалами, осо- бенно смоченные небольшим количеством воды, могут вос- пламениться при ударе или трении. Ядовитое. При взаимо- действии с водой или кислота- ми, при попадании в огонь разлагается, выделяя кислород. Слаборастворимо в воде	1449 5130	II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а
5203 БАРИЯ ПЕРХЛОРАТ BARIUM PERCHLO- RATE	Ва(СlО ₄) ₂ . Окисляющее веще- ство. Порошок или кристаллы белого цвета. Гигроскопичное. Может образовывать взрывча- тые смеси с горючими материа- лами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Ядовитое. ПДК 0,5 мг/м ³	1447 5129	II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а
Бария роданид...	См. Бария тиоцианат... — ПН 5208				
Бария селенат	См. Селенаты или Селениты — ПН 6644				
Бария селенит	См. Селенаты или Селениты — ПН 6644				
Бария силикат...	См. Бария метасиликат... — ПН 5198				
5204 БАРИЯ СПЛАВЫ (ВЕЩЕСТВА, ВЫДЕ- ЛЯЮЩИЕ ВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ГАЗЫ ПРИ ВЗАИМОДЕЙСТ- ВИИ С ВОДОЙ, Н.У.К.) BARIUM ALLOYS (SUBSTANCES WHICH IN CONTACT WITH WATER EMIT FLAM- MABLE GASES, N.O.S.)	ВГВ. Легко разлагаются под воздействием воды и бурно реагируют с кислотами, выде- ляя водород, который может воспламениться от теплоты ре- акции. Ядовиты	2813 4368	II ср.	4312 4в	Табл. 8; герм. укуп. В1д В8д В9д В19а

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д6</u> <u>К4, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1</u> В, П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.8</u> <u>Ш.44</u>	
<u>5-2</u> А	5-09	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П-1</u> С-1	<u>В</u> <u>Ш.8</u> Вз.53	
<u>5-2</u> А	5-06	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>П, В</u>	<u>См.</u> Обеспечить полную защиту со- ч. VI, держимого упаковки от влаги. п. 6.5 <u>Укладывать в наиболее сухом</u> <u>Ш.8</u> <u>месте</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-2</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 8</u>	
<u>4-10</u> Е	4-33	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-2,1</u> <u>Г-2</u> В, П Г-1,3	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.8</u> К.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			CO	КШ Знак опасности	
5205 БАРИЯ СПЛАВЫ ПИ- РОФОРНЫЕ BARIUM ALLOYS, PYROPHORIC	Самовозгорающиеся вещества. Металлы. Пирофорные. На воздухе могут самовоспламеняться. При встряхивании искрятся. При взаимодействии с водой выделяют водород	1854 4255	I выс.	4211 46	Табл. 7а: герм. укуп. С16 С24а
5206 БАРИЯ СУЛЬФИД (БАРИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ, Н.У.К.) BARIUM SULPHIDE (BARIUM COMPO- UNDS, N.O.S)	BaS. Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Реагирует с водой, выделяя сероводород. ПДК 10 мг/м ³ (в пересчете на H ₂ S)	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5207 БАРИЯ ТЕТРАИОДО- МЕРКУРОАТ в раство- ре (РТУТИ СОЕДИНЕ- НИЯ ЖИДКИЕ, Н.У.К.) BARIUM TETRAIODO- MERCUROATE in solu- tion (MERCURY COM- POUNDS, LIQUID, N.O.S.)	Ba[HgI ₄].5H ₂ O. Ядовитое высокоопасное вещество. Водный раствор с плотностью 3,5. ПДК 0,5 мг/м ³	выс. 2024 6180	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12
5208 БАРИЯ ТИОЦИАНАТ (БАРИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ, Н.У.К.) BARIUM THIOCYA- NATE (BARIUM COM- POUNDS, N.O.S)	Ba(CNS) ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5209 БАРИЯ ФТОРАЦЕ- ТАТ (БАРИЯ СОЕДИ- НЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM FLUORO- ACETATE (BARIUM COMPOUNDS, N.O.S)	Ba(CH ₂ FCOO) ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. ПДК 0,5 мг/м ³	выс. 1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5210 БАРИЯ ФТОРИД (БА- РИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM FLUORIDE (BARIUM COMPO- UNDS, N.O.S.)	BaF ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристаллы. Нерастворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	1564 6079	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Бария фторосиликат...	См. Бария гексафторосиликат — ПН 5187				
5211 БАРИЯ ХЛОРАТ BARIUM CHLORATE	Ba(ClO ₃) ₂ . Окисляющее твердое вещество. Ядовитое высокоопасное. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония, горючими материалами или металлами в	1445 5127	II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6. 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
продолжение

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	<u>КС</u>	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	<u>АК</u>	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	<u>Примечания</u>
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u> <u>Г-1,3</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.8</u> <u>Ш.52</u> <u>В 53</u>	Свободное пространство тары обычно заполняется инертным газом
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5*</u> <u>Ш.8</u>	Укладывать «Вдали от» кислот
<u>6-5</u> В	6-09	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д12</u>	6-1	Не горит	<u>А**</u> <u>Ш.8</u>	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u>	<u>С*</u> <u>Ш.8</u>	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2,3</u> <u>П-2</u>	<u>С*</u> <u>Ш.8</u>	
<u>6-6</u> А	6-13	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.8</u>	
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К4, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>С-1</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.8</u> <u>К.53</u> <u>П.53</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
	виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючим материалом чувствительны к трению и могут воспламеняться или взрываться при взаимодействии с серной кислотой. При попадании в огонь может взрываться ПДК 0,5 мг/м ³						
5212 БАРИЯ ХЛОРИД (БАРИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM CHLORIDE (BARIUM COMPOUNDS, N.O.S)	BaCl ₂ Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде, ПДК 0,5 мг/м ³	1564 6079		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5213 БАРИЯ ХРОМАТ (VI) BARIUM CHROMATE (VI)	BaCrO ₄ . Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO ₃). Малоопасное ядовитое вещество			III низк.	9153 —		
5214 БАРИЯ ЦИАНИД BARIUM CYANIDE	Ba(CN) ₂ Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. При взаимодействии с кислотами или их парами выделяет водород цианистый. При растворении в воде образует слабый раствор водорода цианистого ПДК 0,3 мг/м ³	1565 6080		I выс.	6161 6a	Табл. 13, 14	
5215 БАРИЯ ЦИТРАТА ГЕПТАГИДРАТ (БАРИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) BARIUM CITRATE HEPTAHYDRATE (BARIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	Ba ₃ (C ₆ H ₅ O ₇) ₂ ·7H ₂ O. Ядовитое вещество Белый порошок. Не растворимо в воде	1564 6079		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5216 БАТАРЕИ ЖИДКОСТНЫЕ КИСЛОТНЫЕ, заряженные BATTERIES, FILLED WITH electric, storage WET ACID,	Едкое и коррозионное вещество. Серия металлических пластинок, погруженных в кислотный электролит в стеклянной резиновой или пластмассовой емкости. Кислотный электролит коррозионен для большинства металлов. Во избежание короткого замыкания изолировать клеммы	2794 8120		III низк.	8113 8	Табл. 20: K13a K14a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
продолжение

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С*</u> <u>Ш 8</u>	
<u>9-2</u> А	9-05	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>С-1</u> <u>В</u>	<u>С</u> <u>Ш 8</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-6</u> А	6-12	<u>Д4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>А*</u> <u>Ш 8</u> <u>К.14</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2,3</u> <u>П-2</u>	<u>С</u> <u>Ш.8</u>	
<u>8-2</u> А	8-02	<u>К3, Д4.</u> <u>К3, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш 44</u> <u>Ш 15</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
5217 БАТАРЕИ ЖИДКОСТ- НЫЕ НЕПРОЛИВАЮ- ЩИЕСЯ, электрические, аккумуляторные BATTERIES, WET, NON-SPILLABLE, elec- tric, storage	Едкое и коррозионное веществ- во. Серия металлических пластин- тинок, погруженных в гелевый, щелочной или кислотный элект- ролит в стеклянной, резиновой или пластмассовой емкости не- протекаемого типа. Во избежа- ние короткого замыкания изо- лировать клеммы	2800		III		Кис- лот- ные: 8113	Табл. 20: K13a K14a
		8121		низк.			
5218 БАТАРЕИ ЖИДКОСТ- НЫЕ ЩЕЛОЧНЫЕ заряженные BATTERIES, WET, FILLED WITH ALKA- LI, electric, storage	Едкое и коррозионное веществ- во. Серия металлических пластин- тинок, погруженных в щелоч- ной электролит в стеклянной, резиновой или пластмассовой емкости. Щелочной электролит коррозионен для алюминия, цинка и жести. Во избежание короткого замыкания изолиро- вать клеммы	2795		III		8213	Табл. 20: K13a K14a
		8120		низк.		8	
5218-1 БАТАРЕИ ЛИТИЕВЫЕ LITHIUM BATTERIES	Электрические батареи, содер- жащие литий или его сплав, помещенный в жесткий метал- лический корпус. Нарушение конструкции или реакция с со- держимым может привести к взрывному повреждению кор- пуса и пожару. Каждый эле- мент должен содержать не бо- лее 12 г, а каждая батарея — не более 0,5 кг. лития Конст- рукция батарей должна исклю- чать возникновение внешнего короткого замыкания Батареи с параллельно соединенными элементами должны быть обо- рудованы диодами для предот- вращения изменения полярнос- ти тока Батареи допускаются к перевозке, если они прошли испытания, предписанные ком- петентными органами. Батареи, элементы которых разряжены таким образом, что напряжение открытой цепи ме- нее наименьшего значения сле- дующих величин — 2 В или 2/3 неразряженного элемента или батареи, содержащей один или более таких элементов, — должны перевозиться только на условиях, предписанных ком- петентными органами	3090		II		9132	Табл. 21: M23в M25b M29a M30a M31a
		9033		ср.		—	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	Кислот- ные 8-02; щелоч- ные 8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горят	— Ш.44 Ш.45	Знак опасности не требуется, но на транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны номер класса и № ООН
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горят	— Ш.45	
<u>9-1</u> А		<u>К1</u> К1	8-1, разд. 1, 4-2, разд. 2-5	С-1,3 Г-2 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.52	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на бата- реи, отвечающие следующим условиям: а) каждый элемент с жидким катодом содержит не более 0,5 г, а каждый элемент с твердым катодом — не бо- лее 1 г лития или его спла- ва; б) каждая батарея с твердым катодом содержит в сум- марном количестве не более 2 г, а батарея с жидким катодом — не более 1 г ли- тия или его сплава; в) каждый элемент или бата- рея с жидким катодом яв- ляются герметично укупорен- ными; г) элементы разделены таким образом, что исключено воз- никновение короткого замы- кания; д) батареи разделены таким образом, что исключено воз- никновение короткого за- мыкания, и, кроме случаев, когда батареи вмонтирова- ны в электронное оборудо- вание, упакованы в прочную тару; е) батарея с двумя или более элементами, содержащими более 0,5 г лития или его сплава, не содержит опас- ных жидкостей или газов, если эти жидкости или га-

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страны МК / МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	

5218-2 БАТАРЕИ ЛИТИЕВЫЕ В ОБОРУДОВАНИИ LITHIUM BATTERIES CONTAINED IN EQU- IPMENT	См. ПН 5218-1	3091 3363	II ср.	9132 —	Табл. 21: M23в M25б M29а M30а M31а
--	---------------	--------------	-----------	-----------	--

5219 БАТАРЕИ СУХИЕ, СО- ДЕРЖАЩИЕ ГИДРО- КСИД КАЛИЯ ТВЕР- ДЫЙ, электрические, аккумуляторные BATTERIES, DRY, CONTAINING POTAS- SIUM HYDROXIDE SOLID, electric, storage	Едкое и коррозионное веществ- во. Ряд металлических пластин в сухом гидроксиде калия, помещенных в закрытую ем- кость. Во избежание короткого замыкания клеммы должны быть заизолированы	3028 8119	III низк.	8213 8	Табл. 20: K13а K14а
--	--	--------------	--------------	-----------	------------------------------

БЕНДИОКАРБ См. приложение 13

5220 БЕНЗАЛЬХЛОРИД BENZYLIDENE CHLO- RIDE	$C_6H_5CHCl_2$. Ядовитая высоко- опасная летучая бесцветная жидкость, выделяющая слезо- точивые пары. ПДК 0,5 мг/м ³	1886 6084	II ср.	6112 6а	Табл. 15: Y1б Y8б Y11в Y14а
--	---	--------------	-----------	------------	--

Бензен См. Бензол — ПН 5242

Бензгидрильбромид См. Бромдифенилметан — ПН 5279

Бензил бромистый См. Бензилбромид — ПН 5225

Бензил йодистый См. Бензилйодид — ПН 5226

Бензил хлористый См. Бензилхлорид — ПН 5227

Бензил цианистый См. Бензилцианид жидкий — ПН 5229

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
						<p>зы, находясь в свободном состоянии, не будут полностью абсорбированы или нейтрализованы другим материалом, находящимся в батарее.</p> <p>2. При упаковке в металлические барабаны элементы или батареи должны быть упакованы в прочные внутренние картонные упаковки, которые должны быть отделены друг от друга и внутренней поверхности барабана не менее чем на 25 мм с помощью негорючего прокладочного материала</p>
<u>9-1</u> <u>А</u>	—	<u>К1</u> <u>К1</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, <u>п. 6.5</u> <u>Ш.52</u>	1. См. примечания к ПН 5218-1. ч. IV, 2. В одной единице оборудования должно быть не более 10 литиевых батарей
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-05	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	Не горят	— <u>Ш.45</u>	
<u>6-1</u> <u>Д</u>	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш 44</u> <u>Ш.51</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			СО	СР		
Бензиламин	См. Толуидины — ПН 6809					
Бензилдиметиламин	См. N,N-Диметилбензиламин — ПН 5602					
5221 БЕНЗИДИН BENZIDINE	$\text{NH}_2(\text{C}_6\text{H}_4)_2\text{NH}_2$. Ядовитое бе- лое кристаллическое вещество. Высококанцерогенен	1885 6081	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14	
5222 БЕНЗИЛИДЕНСУЛЬ- ФАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) BENZYLIDENE SULFA- TE (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S)	$(\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}_2)_2\cdot\text{H}_2\text{SO}_4$. Ядовитое вещество. Паста. Обладает кан- церогенными свойствами	2811 6236	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14	
5223 БЕНЗИЛАЦЕТАТ BENZYL ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$. Малоопасное ядовитое вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость		III низк.	9153 —		
5224 БЕНЗИЛБЕНЗОАТ BENZYL BENZOATE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOCH}_2\text{C}_6\text{H}_5$. Малоопас- ная ядовитая бесцветная или желтая жидкость		III низк.	9153 —		
5225 БЕНЗИЛБРОМИД BENZYL BROMIDE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Br}$. Ядовитая летучая жидкость, выделяющая слезо- точивые пары. Бесцветная, с резким запахом. Коррозионная	1737 6083	II ср.	6142 6а; 8	Табл. 11, 12	
Бензилиден хлористый	См. Бензальхлорид — ПН 5220					
5226 БЕНЗИЛИОДИД BENZYL IODIDE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{I}$. Ядовитое вещество. Летучие бесцветные кристаллы или жидкость. Пары вызывают слезотечение. Нерастворимо в воде. $t_{\text{пл}} 24^\circ\text{C}$	2653 6084	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12, 13, 14	
4-[Бензил(метил)ами- но]-3-этоксibenзолдиа- зонийхлорид цинка	См. 4-Диазо-N-метил-2-этокси- дифениламина цинка хлорид — ПН 5541					
5227 БЕНЗИЛХЛОРИД BENZYL CHLORIDE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{Cl}$. Ядовитая высоко- опасная летучая жидкость, вы- деляющая слезоточивые пары. Бесцветная, с резким запахом. В присутствии влаги коррози- онна для большинства метал- лов. Не смешивается с водой, но медленно разлагается ею, выделяя водород хлористый. ПДК 0,5 мг/м ³	1738 6083	II ср.	6142 6а; 8	Табл. 11, 12	
Бензилхлоркарбонат	См. Бензилхлорформат — ПН 5228					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 Г-3 —	<u>А</u> Ш.44	
<u>6-6</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 Г-3 —	<u>А</u> Ш.44	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.44 Ш.51	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.51	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-1</u> Д	8-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>В</u> Ш.44 Ш.51	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее сухом месте
<u>6-1</u> В	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 —	<u>В</u> Ш.44 Ш.51 Ш.52	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>6-1</u> Д	8-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> Г-2,3 —	<u>В</u> Ш.44 Ш.51 В.46	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
5228 БЕНЗИЛХЛОРОФОР МИАТ BENZYL CHLOROFOR- MATE	$C_6H_5CH_2OOCCL$ Едкое и кор- розионное в присутствии влаги вещество Бесцветная жидкость Пары раздражают слизистые оболочки, вызывая слезотече- ние При горении выделяет ядовитые газы	1739 8124		I выс	8311 8	Табл. 16, 17
5229 БЕНЗИЛЦИАНИД ЖИДКИЙ PHENYLACETONITRI- LE, LIQUID	$C_6H_5CH_2CN$ Ядовитое высо- коопасное вещество Бесцвет- ная до светло коричневого цве- та жидкость Не смешивается с водой ПДК 0,8 мг/м ³	2470 6226		III низк	6113 6а	Табл. 11, 12
5230 БЕНЗИНЫ АВТОМО- БИЛЬНЫЕ И АВИА- ЦИОННЫЕ MOTOR SPIRIT inclu- ding GASOLINE or PETROL	ЛВЖ Летучие, с характерным запахом Не смешиваются с водой $t_{всп}$ менее минус 18°C КПВ 1,1—8,7% ПДК 300 мг/м ³	1203 3141		II ср.	3112 3	Табл. 4
Бензин БР-1	См Бензины-растворители с температурой вспышки не ме- нее минус 18°C, но менее 23°C — ПН 5233					
Бензин БР-2	См Бензины-растворители с температурой вспышки не ме- нее минус 18°C, но менее 23°C — ПН 5233					
5231 БЕНЗИН ГАЗОВЫЙ NATURAL GASOLINE	ЛВЖ Летучая, с характерным запахом Не смешивается с во- дой $t_{всп}$ менее минус 18°C КПВ 1,1—8,7% ПДК 300 мг/м ³	1257 3044		II ср.	3112 3	Табл. 4
Бензин «Галоша»	См Бензины-растворители с температурой вспышки не ме- нее минус 18°C, но менее 23°C — ПН 5233					
Бензин для промышлен- но-технических целей	См Бензины-растворители с температурой вспышки не ме- нее минус 18°C, но менее 23°C — ПН 5233					
Бензин конденсатный	См Бензин газовый — ПН 5231					
Бензин ловушечный	См Газоконденсат — ПН 5430					
Бензин моторный	См. Бензины автомобильные и авиационные — ПН 5230					
Бензин природный	См. Бензин газовый — ПН 5231					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
продолжение

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>8-1</u> D	8-00	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д10</u>	8-1	<u>П-1,2</u> —	<u>С*</u> Ш 44 Ш 51	Размещать с учетом требова- ний п 4 2 2
<u>6-1</u> A	6-03	<u>K4, Д4</u> <u>K4, Д8</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>A</u> Ш 14	
<u>3-1</u> E	3-00	<u>K1</u> <u>K4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> С-1,3 Г — все <u>В-2</u> —	<u>С*</u> Ш 6 Ш 25 Ш 52	Этилированный бензин — ЗА- ГРЯЗНИТЕЛЬ МОРЯ
<u>3-1</u> E	3-00	<u>K1</u> <u>K4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> С-1,3 Г — все <u>В-2</u> —	<u>C</u> Ш 25 Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5232 БЕНЗИНЫ-РАСТВО- РИТЕЛИ с температу- рой вспышки менее ми- нус 18 °С PETROLEUM SPIRIT, flash point less than -18 °С	ЛВЖ. Летучие, с характерным запахом. Не смешиваются с водой. ПДК 300 мг/м³	1271 3041	II ср.	3112 3	Табл. 4
5233 БЕНЗИНЫ-РАСТВО- РИТЕЛИ с температу- рой вспышки минус 18 °С и более, но менее 23 °С PETROLEUM SPIRIT, flash point not less than -18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Не смешиваются с во- дой	1271 3271	II ср.	3212 3	Табл. 4
5234 БЕНЗИНЫ-РАСТВО- РИТЕЛИ с температу- рой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С PETROLEUM SPIRIT, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	ЛВЖ. Не смешиваются с во- дой	1271 —	III визк.	3313 3	Табл. 4
Бензин экстракцион- ный...	См. Бензины-растворители... — ПН 5232—5234				
Бензол бромистый...	См. Бензолбромид... — ПН 5240				
Бензол хлористый	См. Бензолхлорид — ПН 5241				
5235 БЕНЗОИЛА ПЕРОК- СИД, не более 72% — паста BENZOYL PEROXIDE, not more than 72% as a paste	C ₆ H ₅ CO.O ₂ CO.C ₆ H ₅ . Органиче- ский пероксид. Белая паста. Не- растворим в воде	2087 5106	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П2б П3б П4а П13а П16б П22а
5236 БЕНЗОИЛА ПЕРОК- СИД, не более 77% с водой BENZOYL PEROXIDE, not more than 77% with water	C ₆ H ₅ CO.O ₂ CO.C ₆ H ₅ . Органиче- ский пероксид. Белое твердое вещество. Без запаха. Бурно разлагается при попадании в огонь. Нерастворимо в воде	2090 5110	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1б П2г П4б

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 <u>Г--все</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 С-1 <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>См. Продукт концентрации не бо-</u> <u>ч. IV, лее 55% допускается упаковы-</u> <u>п. 6.8 вать в тару П1ба</u> <u>Ш.26</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1</u> <u>П-2</u> —	<u>См. Допускается к перевозке, если</u> <u>ч. IV, упаковка исключает возмож-</u> <u>п. 6.8 ность потери влаги веществом</u> <u>Ш.26 в течение рейса</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПО	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО	СР		
5237 БЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, не менее 32%, но не более 52% с инертным твердым веществом BENZOYL PEROXIDE, not less than 32% but not more than 52% with inert solid	$C_6H_5CO_2COC_6H_5$ Органический пероксид Белое твердое вещество Без запаха Легко горит Бурно разлагается при попадании в огонь Нерастворимо в воде	2089 5109		II ср.		5242 5	Табл. 10: IIa II36 II4a II66 II6c
5238 БЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, более 77%, но не менее 95% с водой BENZOYL PEROXIDE, more than 77% but less than 95% with water	$C_6H_5CO_2COC_6H_5$ Органический пероксид Белое кристаллическое вещество, увлажненное водой Без запаха При попадании в огонь или при контакте с сильными кислотами может взрываться Нерастворимо в воде	2088 5108		I выс.		5231 5; Ia	Табл. 10: IIг II06
5239 БЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, технически чистый или БЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, более 52% с инертным твердым веществом BENZOYL PEROXIDE, technically pure or BENZOYL PEROXIDE, more than 52% with inert solid	$C_6H_5CO_2COC_6H_5$ Органический пероксид Белое кристаллическое вещество Легко горит При попадании в огонь или при контакте с сильными кислотами может взрываться. Нерастворимо в воде Технически чистый продукт, чувствителен к удару и трению	2085 5104		I выс.		5231 5; Ia	Табл. 10: IIз IIж II0a II4a
БЕНЗОИЛАЗИД		Перевозка запрещена					
5240 БЕНЗОИЛБРОМИД (ЕДКИЕ ЖИДКОСТИ, НУК.) BENZOYL BROMIDE (CORROSIVE LIQUIDS NOS)	C_6H_5COBr Едкое и коррозионное вещество Бесцветная дымящая жидкость Реагирует с водой, выделяя водород бромистый ПДК 2,0 мг/м ³	1760 8147		II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
5241 БЕНЗОИЛХЛОРИД BENZOYL CHLORIDE	C_6H_5COCl Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество Бесцветная жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки, вызывая слезотечение Ядовитое Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый ПДК 5 мг/м ³	1736 8123		II ср.		8172 8	Табл. 16, 17
5242 БЕНЗОЛ BENZENE	C_6H_6 , ЛВЖ Ядовитая Бесцветная, с характерным запахом. Обладает наркотическим действием Длительное вдыхание может привести к серьезным последствиям Не смешивается с водой $t_{всл}$ минус 11°C $t_{пл}$ 5°C КПВ 1,4—8,0%. ПДК 5 мг/м ³	1114 3185		II ср.		3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1</u> <u>П-2</u> —	См. Под действие Правил МОПОГ ч IV, не подпадает бензоила пероксид: <u>Ш.26</u>	1) концентрации не менее 30% с инертным веществом; 2) содержащий менее 35,5% мелкоизмельченного крахмала, дигидрата сульфата кальция или дигидрата дикальций фосфата
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> <u>П-1</u>	См. Допускается к перевозке, если ч. IV, упаковка исключает возможность потери влаги веществом <u>Ш.26</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1,2</u> <u>П-2.</u> <u>П-1</u>	См. Масса, нетто пероксида дибенч. IV, зона технически чистого или п. 6.8 более 95% чистоты с добавкой твердого инертного вещества во внутренней таре не должна превышать 0,5 кг <u>Ш.26</u>	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В</u>	См. Размещать с учетом требований ч. IV, п. 4 2 2 п. 6.5 <u>Ш.26</u>	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4 2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В</u>	См. 1. При перевозке в стеклянных ч IV бутылках категория укладки п. 6.5 D) Размещать с учетом требований п. 4 2 2. <u>Ш.51</u> В.46	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.32</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
Бензол каменноуголь- ный сырой..	См. Дистилляты каменноуголь- ной смолы легковоспламеняю- щиеся... — ПН 9239, 9240				
5243 БЕНЗОЛ-1,3-ДИСУЛЬ- ФОНИЛГИДРАЗИД, не более 52% в пасте BENZENE-1,3-DISUL- PHONHYDRAZIDE, not more than 52% as a pas- te	$C_6H_4(SO_2NHNH_2)_2$. Легковос- пламеняющееся твердое ве- щество. Белая, желтоватая или серая паста. Склонно к быстро- му беспламенному разложению с опасностью разрыва упаков- ки. Контакт со щелочами или кислотами вызывает опасное разложение. Нерастворимо в воде	2971 4129	II ср.	4182 4а	Табл. 66
Бензокарбонитрил	См. Бензонитрил — ПН 5246				
5244 БЕНЗОЛСУЛЬФОНИЛ- ГИДРАЗИД, техниче- ски чистый или в виде пасты с минеральным маслом BENZENE SULPHO- HYDRAZIDE, techni- cally pure or as a paste with mineral oil	$C_6H_5SO_2NHNH_2$ Легковоспла- меняющееся твердое вещество. Белый или желтоватый поро- шок или паста — смесь с ми- неральным маслом. Саморазла- гается при температуре более 45 °С с опасностью разрыва упаковки. При попадании в огонь, а также при контакте с кислотами и щелочами опасно разлагается. Нерастворимо в воде	2970 4129	II ср.	4182 4а	Табл. 66
Бензолсульфонилгид- разин	См. Бензолсульфонилгидра- зид — ПН 5244				
Бензолсульфонил хло- ристый	См. Бензолсульфохлорид — ПН 5245				
5245 БЕНЗОЛСУЛЬФО- ХЛОРИД BENZENE SULPHO- NYL CHLORIDE	$C_6H_5SO_2Cl$. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная или светло-желтая жидкость с рез- ким запахом. Сильно раздража- ет кожу и слизистые оболоч- ки. Ядовитое, высокоопасное. Не смешивается с водой, но медленно разлагается. $t_{пл}$ 12 °С ПДК 0,3 мг/м ³	2225 8122	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17.
Бензолтриол	См. Триофенол — ПН 6800				
БЕНЗОЛТРИОЗОНИД BENZENE TRIOZONI- DE	Перевозка запрещена				
5246 БЕНЗОНИТРИЛ BENZONITRILE	C_6H_5CN . Ядовитая летучая бес- цветная жидкость с запахом горького миндаля. Реагирует с водой, выделяя цианистый во- дород. ПДК 0,3 мг/м ³	2224 6082	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-4</u> В	4-10	<u>К1, Д1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1,2</u> П-2 П-1,С	<u>С</u> Ш.52	1. Укрывать от прямых солнечных лучей, лучистого тепла, укладывать в прохладном, хорошо вентилируемом месте, вдали от любых источников тепла. 2. Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8. 3. См. п. 14.2.4. ж
<u>4-4</u> В	4-10	<u>К1, Д1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-2</u> П-2 П-1,С	<u>С</u> —	1. Укрывать от прямых солнечных лучей, размещать в прохладном, хорошо вентилируемом месте, вдали от любых источников тепла. 2. См. п. 14.2.4, ж
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.35 Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-03	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд 2-5	<u>С-1</u> Г-1 В, П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.14 В.14	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
Бензопиридин	См. Хиолиин — ПН 7017				
5247 БЕНЗОТРИФТОРИД BENZOTRIFLUORIDE	$C_6H_5CF_3$. ЛВЖ. Ядовитая бес- цветная, с характерным запа- хом. Раздражает кожу и сли- зистые оболочки. На воздухе выделяет фтористый водород. Не смешивается с водой. $t_{исп}$ 12°C. НКПВ 2,1%. ПДК 100 мг/м ³	2338 3185	II ср.	3212 3	Табл. 4
5248 БЕНЗОТРИХЛОРИД BENZOTRICHLORIDE	$C_6H_5CCl_3$. Едкое и коррозион- ное в присутствии влаги ве- щество. Бесцветная, желтова- тая или коричневая дымящая жидкость. Вызывает ожоги ко- жи и глаз. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое высокоопасное. Реагирует с во- дой, выделяя водород хлорис- тый. ПДК 0,2 мг/м ³	2226 8122	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5249 БЕНЗОФУРАН (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) BENZOFURAN (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S)	C_8H_6O . ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{исп}$ 23—61°C.	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4
Бензохинон	См. п-Бензохинон — ПН 5250				
5250 п-БЕНЗОХИНОН BENZOQUINONE	$C_6H_4O_2$. Ядовитое вещество. Желтоватые кристаллы с раз- дражающим запахом, похожим на запах хлора. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Труднорастворимо в воде	2587 6082	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
БЕНКВИНОКС	См. приложение 13				
БЕНФУРАКАРБ	См. приложение 13				
5251 БЕРИЛЛИЙ-ПОРО- ШОК BERYLLIUM, POW- DER	Вс. Ядовитое чрезвычайно опас- ное вещество. Легковоспламе- няющийся белый металлический порошок. ПДК 0,001 мг/м ³	1567 6035	II ср.	6182 6а; 4а	Табл. 13, 14
Бериллий азотнокис- лый	См. Бериллия нитрата тригид- рат — ПН 5252				
Бериллий фтористый..	См. Бериллия фторид... — ПН 5253				
Бериллия азотнокислого тригидрат	См. Бериллия нитрата тригид- рат — ПН 5252				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}$ В-2	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{8-1}{С}$	8-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{Г-1,3}{С-1}$ В, П	$\frac{С}{п. 6.5}$ Ш.44 В.46	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш.26}$ Ш.52	
$\frac{6-6}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д4}{К4, Д8}$	6-1	$\frac{В-2}{П-2}$ —	$\frac{А}{Ш.44}$	
$\frac{6-7}{А}$	6-11	$\frac{К4, Д4}{К4, Д10}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{Г-1}{С-1}$ В, П	$\frac{См.}{ч. IV,}$ п. 6.5 Ш.9 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5252 БЕРИЛЛИЯ НИТРА- ТА ТРИГИДРАТ BERYLLIUM NITRA- TE	$\text{Be}(\text{NO}_3)_2 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$. Окисляющее вещество. Кристаллы белого или желтого цвета или тонко- измельченный порошок, расплы- вающийся на воздухе. Ядови- тое. При нагревании или при взаимодействии с кислотами выделяет ядовитые пары, содер- жащие оксиды азота. $t_{\text{пл}} 60^\circ\text{C}$. ПДК 0,001 мг/м ³ (в пересчете на Be)	2464 5130	II ср.	5122 5, 6а	Табл. 6, 6а
5253 БЕРИЛЛИЯ ФТОРИД (БЕРИЛЛИЯ СОЕДИ- НЕНИЯ, Н.У.К.) BERYLLIUM FLUORI- DE (BERYLLIUM COM- POUNDS, N.O.S.)	BeF_2 . Ядовитое высокоопас- ное вещество. Бесцветные крис- таллы. Растворимо в воде. ПДК 0,001 мг/м ³	1566 6085	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
БИНАПАКРИЛ	См. приложение 13				
Бис (β-аминоэтил) амин	См. Диэтилентриамин — ПН 5726				
Бис-(4-трет-Бутилцикло- гексил)-пердикарбо- нат...	См. Бис-(4-трет-Бутилциклогек- сил)-пероксидикарбонат... ПН 5256				
5254 БИС-(2-трет-БУТИЛ ПЕРОКСИИЗОПРО- ПИЛ)-БЕНЗОЛЫ тех- нически чистые или бо- лее 42% с инертным твердым веществом DI-(2-tert-BUTYLPE- ROXYISOPROPYL) BENZENE (S), techni- cally pure or more than 42% with inert solid	$\text{C}_6\text{H}_4[\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2]_2$. Ор- ганический пероксид. Белый по- рошок. Легко горит. Нераство- рим в воде	2112 5116	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П3б П4а П16в П19а П16г
5255 БИС-(4-трет-БУТИЛ- ЦИКЛОГЕКСИЛ)- ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ, не более 42% — устойчивая дисперсия в воде DI-(4-tert-BUTYL CYC- LOHEXYL) PEROXY- DICARBONATE, not more than 42% stable dispersion, in water	$(\text{CH}_3)_3\text{C}\cdot\text{C}_6\text{H}_{10}\cdot\text{O}\cdot\text{CO}\cdot\text{O}_2\cdot\text{CO}\cdot\text{O}$. $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органический пероксид. Белая дисперсия с низкой вязкостью. Разлагается при повышенной температуре	2894 5111-1	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а П16а П19а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-2</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> <u>Ш9</u> <u>П42</u> <u>К42</u>	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>В</u> <u>Ш9</u>	Укладывать «Вдали от» кис-лот
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>Ш44</u> <u>Ш52</u>	См. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, распространяется на продукт, п. 6.8 содержащий не менее 60% инертного неорганического твердого вещества
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>Ш50</u>	См. 1. Перевозить в РК. t_k 25 °С; ч. IV, t_a 30 °С. 2. Это вещество может быть упаковано в специальный пластмассовый контейнер, находящийся в стальной раме, конструкция которого должна быть одобрена компетентным органом, о чем грузоотправитель должен выдать сертификат. Максимальная вместимость контейнера не более 1 тыс. л. 3. См п. 1.7

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5256 БИС-(4-трет-БУТИЛ- ЦИКЛОГЕКСИЛ)-ПЕ- РОКСИДИКАРБОНАТ технически чистый DI-(4-tert-BUTYL-CYC- LOHEXYL) PEROXY- DICARBONATE, tech- nically pure	$(\text{CH}_3)_3\text{C} \cdot \text{C}_6\text{H}_{10}\text{O} \cdot \text{CO} \cdot \text{O}_2 \cdot \text{CO} \cdot$ $\text{OC}_6\text{H}_{10} \text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органический пероксид. Белое кристалличе- ское вещество. Нерастворимо в воде	2154 5111	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а П3б П4а П16в П16г
5257 2,2-БИС-(4,4-ДИ-трет- БУТИЛПЕРОКСИЦИК- ЛОГЕКСИЛ)-ПРОПАН, не более 42% с инерт- ным твердым веществ- вом 2,2-DI-(4,4-DI-tert- BUTYLPEROXYCYCLO- HEXYL)-PROPANE, not more than 42% with inert solid	$([(\text{CH}_3)_3\text{CO}_2]_2\text{C}_6\text{H}_9)_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$. Органический пероксид. Белый порошок или паста. Легко го- рит. Нерастворим в воде	2168 5120	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а
Бис-(2,4-Дихлорбензои- ла) пероксид.	См. 2,4-Дихлорбензоила пер- оксид... — ПН 5694				
4,6-Бис-(изопропила- мино)-2-хлор-сим-триа- зин	См. Пропазин — ПН 6554				
Бис-(2-метилбензоил) пероксид...	См. Ди-(2-метилбензоила) пер- оксид — ПН 5603				
Бис-(2-метилпропил)- амин	См. Динизобутиламин — ПН 5584				
Бис-(3,5,5-триметилгек- саноила) пероксид...	См. 3,5,5-Триметилгексаноила пероксид... — ПН 6835				
Бис-(2,4,6-Тринитрофе- нил)-сульфид...	См. Дипикрилсульфид... — ПН 5662				
1,1-Бис(4-хлорфенил)- 2,2,2-трихлорэтанол-1...	См. Кельтан... — ПН 5946				
Бис-(2-этилгексил)-пер- дикарбонат...	См. Бис-(2-этилгексил) перок- сидикарбонат... — ПН 5258— 5260				
Битумы или асфальты жидкие..	См. Асфальты или битумы жидкие... — ПН 5155, 5156				
БИФЕНИЛТРИОЗО- НИД DIPHENYLTRIOZONI- DE	Перевозка запрещена				
Бицикло [2,2,1] гептади- ен-2,5	См. Норборнадиен-2,5 — ПН 6431				
Бицикло [4,4,0] декан	См. Декалин — ПН 5522				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
5-3 D	5-20	К2, Д4 К2, Д5	5-3	П-2 В-2 —	См. Перевозить в РК; t_k 30 °С; ч IV, t_a 35 °С п 6.8 См п 17 Ш.44 Ш.52	
5-4 D	5-20	К2, Д4 К2, Д5	5-2	В-2 П-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш 44 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5258 БИС-(2-ЭТИЛГЕКСИЛ) ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ, не более 77% в растворе DI-(2-ETHYLHEXYL) PEROXYDICARBONA- TE, not more than 77 per cent in solution	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{O.CO.}$ $\text{O}_2.\text{CO.OCH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{CH}_2)_3$ CH_3 . Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	$\frac{2123}{5168}$	$\frac{\text{II}}{\text{ср.}}$	$\frac{5222}{5}$	Табл. 10: П16 П2в П6а
5259 БИС-(2-ЭТИЛГЕК- СИЛ)-ПЕРОКСИДИ- КАРБОНАТ, не более 42 % — устойчивая дис- персия в воде DI-(2-ETHYLHEXYL) PEROXYDICARBONA- TE, not more than 42 per cent, stable dispersi- on in water	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{O.CO.}$ $\text{O}_2.\text{CO.OCH}_2\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{CH}_2)_3$ CH_3 . Органический пероксид. Устойчивая дисперсия в воде в застывшей форме (блоки, хло- пья). Разлагается при нормаль- ной температуре	$\frac{2960}{5168-1}$	$\frac{\text{II}}{\text{ср.}}$	$\frac{5222}{5}$	Табл. 10: П1а
5260 БИС-(2-ЭТИЛГЕКСИЛ) ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ технически чистый DI-(2-ETHYLHEXYL) PEROXYDICARBONA- TE, technically pure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CH}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_2\text{O.CO.}$ $\text{O}_2.\text{CO.OCH}_2(\text{C}_2\text{H}_5)(\text{CH}_2)_3\text{CH}_3$. Органический пероксид. Бес- цветная жидкость. Бурно раз- лагается при нормальной тем- пературе. Не смешивается с водой	$\frac{2122}{5167}$	$\frac{\text{II}}{\text{ср.}}$	$\frac{5222}{5}$	Табл. 10: П16
БЛАСТИЦИДИН-S-3 См. приложение 13					
5261 БОМБЫ ДЫМОВЫЕ НЕВЗРЫВЧАТЫЕ, со- держащие едкие жид- кости, без иницииру- ющего устройства BOMBS, SMOKE, NON- EXPLOSIVE with cor- rosive liquid, without ini- tiating device	Едкое и коррозионное веществ- во, вызывает ожог кожи. При контакте с воздухом образует плотный дым	$\frac{2028}{8127}$	$\frac{\text{II}}{\text{ср.}}$	$\frac{8312}{8}$	Табл. 20: К15а
Бор трехбромистый	См. Бора трибромид — ПН 5262				
Бор трехфтористый	См. Бора трифторид — ПН 5263				
Бор трехфтористый	в См. Бора трифторид в комплексном соединении с пропионозой комплексном соединении кислотой — ПН 5264 с пропионозой кислотой				
Бор трехфтористый	в См. Бора трифторид в комплексном соединении с уксусной комплексном соединении кислотой — ПН 5265 с уксусной кислотой				
Бор трехфтористый	— См. Бора трифторида диги- дидрат — ПН 5266				
Бор треххлористый	См. Бора трихлорид — ПН 5268				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>5-3</u> <u>D</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>—</u>	<u>См. Перевозить в РК. t_k минус ч IV, 15 °С; t_a минус 5 °С.</u> <u>п. 6.8. См. п. 1.7</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-3</u> <u>D</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>—</u>	<u>Перевозить в РК. t_k минус 10 °С; t_a 0 °С.</u> <u>См. п. 1.7</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-3</u> <u>D</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>—</u>	<u>Перевозить в РК. t_k минус 20 °С; t_a минус 10 °С.</u> <u>См. п. 1.7</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-2</u> <u>E</u>		<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>В-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>—</u>	<u>Размещать с учетом требова-</u> <u>ний п. 4.2.2</u> <u>Ш.45</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5262 БОРА ТРИБРОМИД BORON TRIBROMIDE	BBr_3 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная дымящая жидкость. Жидкость и пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. При нагревании и при реакции с водой выделяет ядовитые и коррозионные газы. ПДК 10 мг/м^3	$\frac{2692}{8127}$	$\frac{1}{\text{выс.}}$	$\frac{8171}{8}$	Табл. 16, 17
5263 БОРА ТРИФТОРИД BORON TRIFLUORIDE	BF_3 . Ядовитый сжатый газ. Бесцветный. Энергично реагирует со многими веществами. Во влажном воздухе образует плотные белые коррозионные пары. Поддерживает горение. ПДК 1 мг/м^3 . $t_{\text{кип}}$ минус 100°C . Отн. плотн. 2,35	$\frac{1008}{2107}$		$\frac{2211}{6a}$	Табл. 3- Г1а
5264 БОРА ТРИФТОРИД В КОМПЛЕКСНОМ СОЕДИНЕНИИ С ПРОПИОНОВОЙ КИСЛОТОЙ BORON TRIFLUORIDE PROPIONIC ACID COMPLEX	$H[BF_3(C_2H_5CO_2)]$ или $[C_2H_5CO_2H_2].[BF_3C_2H_5CO_2]$. Едкое и коррозионное вещество. Белые кристаллы или жидкость. Вызывает сильные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовито. $t_{\text{пл}} 28^\circ\text{C}$	$\frac{1743}{8129}$	$\frac{II}{\text{ср.}}$	$\frac{8172}{8}$	Табл. 16, 17
5265 БОРА ТРИФТОРИД В КОМПЛЕКСНОМ СОЕДИНЕНИИ С УКСУСНОЙ КИСЛОТОЙ BORON TRIFLUORIDE ACETIC ACID COMPLEX	$H[BF_3(CH_3CO_2)]$ или $[CH_3CO_2H_2].[BF_3(CH_3CO_2)]$. Едкое коррозионное вещество. Белые кристаллы или жидкость. Вызывает сильные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек. Ядовитое. $t_{\text{пл}} 23^\circ\text{C}$	$\frac{1742}{8128}$	$\frac{II}{\text{ср.}}$	$\frac{8172}{8}$	Табл. 16, 17
5266 БОРА ТРИФТОРИДА ДИГИДРАТ BORON TRIFLUORIDE DIHYDRATE	$BF_3 \cdot 2H_2O$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Коррозионна для стали. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовито. При реакции с водой выделяет ядовитые коррозионные газы. $t_{\text{кип}} 58-60^\circ\text{C}$. ПДК 1 мг/м^3	$\frac{2851}{8129}$	$\frac{II}{\text{ср.}}$	$\frac{8112}{8}$	Табл. 16, 17
5267 БОРА ТРИФТОРИДА ДИЭТИЛЭФИРАТ BORON TRIFLUORIDE DIETHYL ETHERATE	$BF_3 \cdot O(C_2H_5)_2$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная дымящая ЛВЖ. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Реагирует с водой, выделяя ядовитые, коррозионные и легко воспламеняющиеся газы. Ядовитое. $t_{\text{всп}} 59^\circ\text{C}$ и менее, $t_{\text{кип}} 155^\circ\text{C}$. ПДК 1 мг/м^3	$\frac{2604}{8128}$	$\frac{I}{\text{выс.}}$	$\frac{8141}{8; 3}$	Табл. 16, 17
Бора трифторида диметиловый эфир	См Бора эфират диметиловый трифторида — ПН 7292				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>К1РП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>8-1</u> <u>С</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.23</u> <u>Ш.44</u>	Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>2-3</u> <u>Д</u>	2-22	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>—</u> <u>Ш.23</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.49</u>	
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К3, Д10</u> <u>К3, Д5</u>	6-1	<u>С-1,3</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.23</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.49</u>	
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К3, Д10</u> <u>К3, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>С-1</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.23</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.49</u>	
<u>8-1</u> <u>С</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит <u>В</u>	См. 1. Укладывать в наиболее прохладном месте. ч. IV, п. 6.5 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 <u>Ш.23</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.49</u>	
<u>8-5</u> <u>Д</u>	3-04	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. Размещать с учетом требований ч. IV, п. 4.2.2 п. 6.5 <u>Ш.23</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.49</u> <u>В.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO			
5268 БОРА ТРИХЛОРИД BORON TRICHLORIDE	BCl_3 . Ядовитый сжиженный газ или жидкость. Бесцветный. В присутствии влаги коррозионен для большинства металлов. Бурно реагирует с водой, выделяя водород хлористый. $t_{кип}$ 12,7 °C. Отн. плотн. 4,0	1741 2107			2233 6а; 8	Табл. 3 Г1а
Бора фторид 5263	См. Бора трифторид — ПН					
Бора хлорид 5268	См. Бора трихлорид — ПН					
5269 БОРНЕОЛ BORNEOL	$C_{10}H_{17}OH$. Воспламеняющееся твердое вещество. Бесцветные кристаллы с камфарным запахом. Нерастворимо в воде	1312 4131	III низк.		4113 4а	Табл. 6, 6а
БРОДИФАКУМ	См. приложение 13					
5270 БРОМ или БРОМА РАСТВОРЫ BROMINE or BROMINE SOLUTIONS	Br_2 . Едкое и высококоррозионное летучее вещество. Темно-бурая жидкость с раздражающим запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Вызывает ожоги кожи. Ядовитое. Сильный окислитель. Может вызвать воспламенение органических материалов. $t_{кип}$ 59 °C. ПДК 0,5 мг/м ³	1744 8130	I выс.		8321 8; 6а; 5	Табл. 20; К6а
Бром пятифтористый 5271	См. Брома пентафторид — ПН					
Бром трехфтористый 5272	См. Брома трифторид — ПН					
Бром хлористый	Брома хлорид — ПН 5273					
БРОМА АЗИД BROMINE AZIDE	Перевозка запрещена					
5271 БРОМА ПЕНТАФТОРИД BROMINE PENTAFLUORIDE	BrF_5 . Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость с очень раздражающим запахом. Может вызвать пожар при взаимодействии с органическими материалами. Бурно реагирует с водой, выделяя водород фтористый. Ядовитое. Высокоопасное. Едкое. Вызывает сильные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек. Сильно коррозионно для большинства металлов. В присутствии влаги коррозионно для стекла. $t_{кип}$ 40 °C. ПДК 0,5 мг/м ³	1745 5132	I выс.		5141 5; 6а; 8	Табл. 9; O1а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОО	КЗЭС Мед	Примечания
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	<u>Не горит</u> В, П	— Ш 23 Ш 44 В 46	Укрывать от лучистого тепла
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	4-1	<u>В-2</u> П-2 —	<u>Д</u> Ш 17 Ш.52	
<u>8-3</u> D	8-01	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	6-1	Не горит	<u>В</u> Ш.44	1. Размещать с учетом требований п 4 2 2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте 3. Запрещается использование алюминиевых емкостей для разбавления с целью сброса за борт
<u>5-2</u> D	5-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.49 В.47	1. Размещать с учетом требований п. 4 2 2. 2. Укладывать в наиболее сухом месте. Укрывать от лучистого тепла

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5272 БРОМА ТРИФТОРИД BROMINE TRIFLUORIDE	BrF_3 . Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость с очень раздражающим запахом. Ядовитое высокоопасное. Едкое. Вызывает сильные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек. Может вызвать пожар при взаимодействии с органическими материалами. Бурно реагирует с водой, выделяя водород фтористый. ПДК 0,5 мг/м ³	1746 5133	I выс.	5141 5; 6а; 8	Табл. 9: 01а
5273 БРОМА ХЛОРИД BROMINE CHLORIDE	BrCl . Ядовитый сжиженный газ. Красновато-желтого цвета. Сильный окислитель. При контакте с горючими материалами может вызвать их воспламенение. Разлагается при 10 °С на бром и хлор. При реакции с водой выделяет ядовитые и коррозионные газы. $t_{\text{кип}}$ 5 °С. Отп. плотн. 4,0	2901 2108		2243 6а; 5; 8	Табл. 3: Г1а
Бромангидрид бромуксусной кислоты	См. Бромацетилбромид — ПН 5274				
5274 БРОМАЦЕТИЛБРОМИД BROMOACETYL BROMIDE	CH_2BrCOBr . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает сильные ожоги кожи и слизистых оболочек. Пары вызывают слезотечение. Энергично реагирует с водой, выделяя водород бромистый. Энергично реагирует с основаниями, в частности с аммиаком, гидразином и их растворами	2513 8132	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5275 БРОМАЦЕТОН BROMOACETONE	$\text{CH}_2\text{BrCOCH}_3$. Ядовитая летучая бесцветная ЛВЖ, выделяющая слезоточивый газ. $t_{\text{всп}}$ 45 °С	1569 6086	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 15: Я16 Я86 Я11в Я14а
α -Бромацетофенон	См. Бромметилфенилкетон — ПН 5283				
5276 БРОМБЕНЗИЛЦИАНИДЫ BROMOBENZYL CYANIDES	$\text{BrC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{CN}$. Ядовитое вещество. Летучие желтые кристаллы или жидкость, выделяющие слезоточивые пары. $t_{\text{пл}}$ 25 °С	1694 6087	I выс.	6111 6а	Табл. 15: Я16 Я86 Я116 Я14а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>5-2</u> <u>D</u>	5-00	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>C-1,3</u> <u>Г-3</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>Ш.49</u> <u>В.47</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее сухом месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>2-3</u> <u>D</u>	2-21	<u>K4, Д3</u> <u>K4, Д5</u>	2-1	Не горит	— <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В.47</u> <u>П.39</u>	
<u>8-1</u> <u>C</u>	8-00	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д5</u>	8-1	<u>Г-1,2</u> <u>C-1</u> <u>C-2</u>	<u>C</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.51</u>	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D
<u>6-4</u> <u>D</u>	3-00	<u>K4, Д8</u> <u>K4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>—</u>	<u>C</u> <u>Ш.51</u> <u>Ш.52</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-1</u> <u>D</u>	6-03	<u>K4, Д10</u> <u>K4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>—</u>	<u>A</u> <u>Ш.51</u>	1. Под действие Правил МО-ПОГ не подпадает парабромбензилцианид. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 3. Укладывать в наиболее прохладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5277 БРОМБЕНЗОЛ BROMOBENZENE	C_6H_5Br . ЛВЖ. Бесцветная, подвижная, с характерным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. Ядовитая. При попадании в огонь выделяет очень ядовитые газы. $t_{всп}$ 51 °С. КПВ 0,5—2,8%. ПДК 3,0 мг/м ³	2514 3312	III низк.	3313 3	Табл. 4
1-Бромбутан	См. n-Бутилбромид — ПН 5309				
5278 2-БРОМБУТАН 2-BROMOBUTANE	$C_2H_5CHBrCH_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом, ядовитая. В высоких концентрациях действует наркотически. При попадании в огонь выделяет ядовитые пары. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 21 °С (о.с.). ПДК 3,0 мг/м ³	2339 3187	II ср.	3212 3	Табл. 4
4-БРОМ-1,2-ДИНИТРО- БЕНЗОЛ 4-BROMO-1,2-DINITRO- BENZENE	Перевозка запрещена				
Бромметан	См. Метилбромид — ПН 6183				
Бромметилацетилен...	См. 3-Бромпропин... — ПН 5288				
5279 БРОМДИФЕНИЛМЕ- ТАН DIPHENYLMETHYL BROMIDE	$C_6H_5CHBrC_6H_5$. Едкое и коррозионное в присутствии влаги твердое вещество. Пары раздражают слизистые оболочки, вызывая слезотечение. $t_{пл}$ 45 °С	1770 8166	II ср.	8312 8	Табл. 18, 19
5280 1-БРОМ-3-МЕТИЛБУ- ТАН 1-BROMO-3-METHYL- BUTANE	$C_5H_{11}Br$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 23—32 °С. ПДК 0,3 мг/м ³	2341 3313	II ср.	3313 3	Табл. 4
5281 БРОММЕТИЛПРОПА- НЫ с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С BROMOMETHYLPRO- PANES, flash point not less than -18 °С but less than 23 °С	C_4H_9Br . ЛВЖ. Бесцветные. Ядовитые. Не смешиваются с водой	2342 3188	II ср.	3212 3	Табл. 4
5282 БРОММЕТИЛПРОПА- НЫ с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С BROMOMETHYLPRO- PANES, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	C_4H_9Br . ЛВЖ. Бесцветные. Ядовитые. Не смешиваются с водой	2342 —	III низк.	3313 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

К ГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш 31 Ш 44 Ш 52 П 39	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш 25 Ш 44 Ш 52 П 39	
<u>8-1</u> Д	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1	Не горит	<u>В</u> Ш 26	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> Ш 44 Ш 52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш 26 Ш 52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш 26 Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO	CP		
5283 БРОММЕТИЛФЕНИЛ KETON PHENACYL BROMIDE	$\text{BrCH}_2\text{COC}_6\text{H}_5$ Ядовитое ве- щество. Белые кристаллы, зе- ленеющие на свету. Сильно раз- дражают кожу и слизистые оболочки, вызывая слезотече- ние. Нерастворимо в воде. $t_{\text{пл}}$ - 50°C	2645 6223	II CP	6112 6A	Табл 13 14	
Бромоводород бесвод- ный	См Водород бромистый без- водный ~ ПН 5390					
БРОМОКСИНИЛ	См. приложение 13					
5284 БРОМОФОРМ BROMOFORM	CHBr_3 Ядовитая летучая бес- цветная жидкость или кристал- лы с запахом, похожим на за- пах хлороформа, с наркотичес- ким эффектом. $t_{\text{пл}}$ -9°C. ПДК 5 мг/м ³	2515 6088	III низк	6113 6B	Табл 11, 12	
БРОМОФОС-ЭТИЛ	См. приложение 13					
Бромнитробензолы	См Нитробромбензолы -- ПН 6402					
1-БРОМ-2-НИТРОБЕН- ЗОЛ 1-BROMINE-2-NITRO- BENZENE	Перевозка запрещена					
5285 2-БРОМПЕНТАН 2-BROMOPENTANE	$\text{C}_5\text{H}_{11}\text{Br}$. ЛВЖ. Бесцветная или желтая, с сильным запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 21°C. ПДК 5 мг/м ³	2343 3189	II CP	3212 3	Табл 4	
5286 2-БРОМПРОПАН 2-BROMOPROPANE	$\text{C}_3\text{H}_7\text{Br}$ ЛВЖ. Бесцветные. Ядовитые, При нагревании вы- деляют очень ядовитые пары. Не смешиваются с водой. $t_{\text{кип}}$ 59-71°C. $t_{\text{всп}}$ 1°C. ПДК 0,6 мг/м ³	2344 3189	II CP	3212 3	Табл 4	
1-Бромпропанон-2	См. Бромацетон -- ПН 5275					
3-Бромпропен-1	См. Аллилбромид -- ПН 5035					
3-Бромпропиленоксид	См. α -Эпибромгидрин -- ПН 7179					
5288 3-БРОМПРОПИН 3-BROMOPROPYNE	$\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_2\text{Br}$ ЛВЖ. Бесцветная с резким запахом. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки, вызывая сильное сле- зотечение. При нагревании раз- лагается. $t_{\text{всп}}$ 10°C. НКПВ 3%	2345 3190	II CP	3212 3	Табл 4	
БРОМСИЛАН BROMOSILANE	Перевозка запрещена					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-2</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.51</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>В*</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.36</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.51</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула	Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГВ СО	КШ		Упа ковка
						Злак опас- ности		
α -Бромтолуол	См	Бензилбромид —	ПН 5225					
Бромтрифторметан	См	Трифторбромметан —	ПН 6866					
5289 БРОМТРИФТОРЭТИ- ЛЕН BROMOTRIFLUORO- ETHYLENE	BrFC CF_2	Воспламеняющийся сжиженный газ $t_{\text{кип}}$ минус 3°C 5,6	2419 Бесцветный, Отн плотн., 2109				2313 3	Табл. 3: Г1а
5290 БРОМФЕНОЛЫ (ЯДО- ВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н У.К.) BROMOPHENOLS (PO- ISONOUS LIQUIDS, NOS)	$\text{C}_6\text{H}_4\text{BrOH}$	Ядовитые высоко- опасные вещества Бесцветная жидкость Нерастворима в во- де. ПДК 0,3 мг/м ³	2810 Бесцветная 6231		III низк		6163 6б	Табл. 11, 12
Бромхлордифторметан	См	Дифторхлорбромметан —	ПН 5682					
5291 БРОМХЛОРМЕТАН BROMOCHLOROMET- HANE	BrCH_2Cl	Ядовитая летучая бес- цветная жидкость с запахом хлороформа Токсическая При попадании в огонь выделя- ет фосген Не смешивается с водой $t_{\text{кип}}$ 58°C ПДК 0,5 мг/м ³	1887 6088		III низк		6113 6б	Табл. 11, 12
5292 1-БРОМ-3-ХЛОРПРО- ПАН 1-CHLORO 3-BROMO- PROPANE	$\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$	Ядовитая ле- тучая бесцветная жидкость Раздражает кожу и слизистые оболочки При нагревании раз- лагается, выделяя ядовитые га- зы Не смешивается с водой. ПДК 3,0 мг/м ³	2688 6102		III низк		6113 6б	Табл. 11, 12
Бромциан	См	Циан бромистый —	ПН 7095					
1-Бром-2,3-эпоксипропан	См	α Эпибромцирин —	ПН 7174					
Бромэтан	См	Этилбромид -	ПН 7205					
5293 БРУЦИН BRUCINE	$\text{C}_{23}\text{H}_{26}\text{N}_2\text{O}_2$	Ядовитое вещество Белые кристаллы или порошок	1570 6089		I выс		6161 6а	Табл. 13, 14
Бумага копировальная	См	Бумага, обработанная ненасыщенными маслами, не полностью высушенная —	ПН 5294					
5294 БУМАГА ОБРАБО- ТАННАЯ НЕ НАСЫ- ЩЕННЫМИ МАСЛА- МИ, не полностью вы- сушенная PAPER, UNSATURA- TED OIL TREATED in completely dried		Самовосгорающееся вещество	1379 1248		III низк.		4213 1б	Табл. 6 ба

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КНП КР	КС	СНЗО СНЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{2-4}{B}$	2-30	$\frac{K1}{K1, D8}$	2-1	$\frac{C-1}{\Gamma-1,2}$ —	$\frac{-}{Ш.52}$	
$\frac{6-5}{B}$	6-06	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	$\frac{II-2,3}{B-2}$ —	$\frac{A}{Ш.26}$	
$\frac{6-1}{A}$	6-00	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{II-1,2}{-}$	$\frac{C}{Ш.44}$ II.40	
$\frac{6-1}{A}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{C-1}{B-2}$ —	$\frac{B}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	$\frac{B-2}{II-2}$ —	$\frac{C}{Ш.30}$	Если предъявляется к перевозке как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{4-6}{A}$	4-20	$\frac{K1}{K4, D5}$	4-1	$\frac{B-3}{II-2}$ $\frac{\Gamma - \text{все}}{-}$	$\frac{D}{Ш.52}$	См. п. 14.2.46, в

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Странша МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5295 БУТАДИЕНЫ ИНГИ- БИРОВАННЫЕ BUTADIENES. INHI- BITED	C_4H_6 . Воспламеняю- щийся сжиженный газ со сла- бым неприятным запахом. $t_{кип}$ бутадиена-1,3 минус 4 °С. КПВ 2—12%. Отн. плотн. 1,84. ПДК 100 мг/м ³	1010 2110		2313 3	Табл. 3; Г1а Г4а
Бутакол	См. Бутиллактат — ПН 5318				
5296 БУТАН или БУТАНА СМЕСИ BUTANE or BUTANE MIXTURES	C_4H_{10} . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. КПВ 1,0—8,5%. Отн. плотн. более 1	1011 2147		2313 3	Табл. 3; Г1а
Буганаль	См. Альдегид масляный — ПН 5046				
2,3-Бутандион	См. Диацетил — ПН 5552				
2,3-Бутандиондиоксими...	См. Диметилглиоксими... — ПН 5609				
5297 БУТАНОЛЫ с темпера- турой вспышки не менее минус 11 °С, но менее 23 °С BUTANOLS, flash point not less than —11 °С but less than 23 °С	C_4H_9O . ЛВЖ. Бесцветные, ле- гучие, с неприятным запахом. Ядовитые. ПДК 10 мг/м ³	1120 3190	II ср	3212 3	Табл. 4
5298 БУТАНОЛЫ с темпера- турой вспышки не менее 23 °С, но не более 35 °С BUTANOLS, flash point not less than 23 °С but not more than 35 °С	C_4H_9O . ЛВЖ. Бесцветные, с неприятным запахом. Не сме- шиваются с водой. Ядовитые. ПДК 10 мг/м ³	1120 3313	III низк	3313 3	Табл. 4
Бутанол-1	См. Бутанола с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 35 °С — ПН 5298				
Бутанол-2	См. Бутанола с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 35 °С — ПН 5297				
втор-Бутанол	См. Бутанола с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 35 °С — ПН 5297				
трет-Бутанол	См. Бутанола с температурой вспышки не менее минус 11 °С, но менее 23 °С — ПН 5297				
Бутанон-2	См. Метилэтилкетон — ПН 6245				
Бутантиол-1	См. н-Бутилмеркаптан — ПН 5319				
Бутан-1-тиол	См. н-Бутилмеркаптан — ПН 5319				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ИП Р	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> Г-1,2	<u>—</u> Ш.25 Ш.52	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> Г-1,2	<u>—</u> Ш.25 Ш.52	При газовом тушении необходимо: углекислоты 32%, азота 45%
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 С-1 —	<u>Д</u> Ш.20 Ш.25 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 С-1 —	<u>Д</u> Ш.20 Ш.25 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Странца МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO			
Бутанон.	См. 2,4-Д, эфир бутиловый... — ПН 5745—5746					
Бугвар	См Поливинилбутираль.. — ПН 6531, 6531-1					
Бутен	См н-Бутен — ПН 5299					
3299 н-БУТЕН BUTYLENE.	C ₄ H ₈ Воспламеняющийся сжи- 1012 женный газ. Бесцветный. К11В 2147 1,0—9,4% t _{кип} от минус 6 до 4 °С Отн. плотн. 1,9				2313 3	Табл. 3; Г1а
2-Бутеналь	См Альдегид кротоновый — ПН 5045					
1,2-Бутеноксид	См. 1,2-Бутиленоксид.. — ПН 5313					
2-Буген-1-ол	См. Спирт метилаллиловый — ПН 6694					
1-Буген-3-он	См. Метилвинилкетон — ПН 6193					
5300 трет-БУТИЛА ГИДРО- ПЕРОКСИД, более 72% но не более 90% с во- дой tert-BUTYL HYDROPE- ROXIDE, more than 72% but not more than 90% with water	(CH ₃) ₂ COOH. Органический 2094 пероксид. Жидкость При по- 5129 падании в глаза вызывает серь- езные повреждения роговой оболочки. Не смешивается с водой Частично смешивает- ся с водой		I выс	5251 5	Табл. 10: П1а П6а П8а П18а	
5301 трет-БУТИЛА ГИДРО- ПЕРОКСИД, не более 80% в перексиде трет- БУТИЛА или трет-БУ- ТИЛА ГИДРОПЕРОК- СИД, tert-BUTYL HYDRO- PEROXIDE, not more than 80% in di-tert-bu- tyl peroxide or tert-BL- TYL HYDROPEROXIDE	(CH ₃) ₂ COOH. Органический 2092 пероксид. ЛВЖ При попадании 5130 в огонь может взорваться. При попадании в глаза вызывает серьезное повреждение роговой оболочки Частично смешивает- ся с водой		I выс.	5271 5; 3	Табл. 10: П1а П6а П8а П18а П19а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>2-4</u> В	2 30	<u>К1</u> К4, Д8	2 1	<u>С 1</u> Г 1,2	<u>Ш 26</u> Ш 52	При газовом тушении необходимо углекислоты 32% азота 45%
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В 2	<u>См</u> ч IV, п 68 Ш 44 Ш 50 Ш 52	
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5 2	<u>П 3,2</u> В 2	<u>См</u> ч IV, п 68 Ш 44 Ш 50 Ш 52	Тара П19а не должна использоваться для смесей, содержащих третибутилпероксид

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПО	Гу СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5302 трет-БУТИЛА ГИДРО- ПЕРОКСИД, не более 72% с водой tert-BUTYL HYDROPE- ROXIDE, not more than 72% with water	$(\text{C}_4\text{H}_9)_2\text{COOH}$ Органический пероксид Жидкость При по- падании в глаза вызывает серь- езное повреждение роговой обо- лочке Не смешивается с водой	2093 5128	II ср	5252 5	Табл. 10 111a 118a 1118a 1119a
5303 трет-БУТИЛА ПЕРОК- СИД технически чистый tert-BUTYL PEROXI- DE technically pure	$(\text{C}_4\text{H}_9)_2\text{C}_2\text{O}_2$ Органиче- ский пероксид ЛВЖ. Бесцвет- ная, подвижная, с эфирным за- пахом Не смешивается с во- дой $t_{\text{всп}} 12^\circ\text{C}$	2102 5148	II ср	5262 5; 3	Табл. 10 П1a П26 П6a П186 П206
трет-бутил йодистый	См Подметилпропаны — ПН 5836				
N-н-Бутиламинобензол	См N-н-Бутиланилин — ПН 5306				
Бутил бромистый	См н-Бутилбромид — ПН 5309				
Бутил хлористый	См Хлорбутаны ПН 7042				
Бутилакрилат	См н-Бутилакрилат ПН 5304				
5304 н-БУТИЛАКРИЛАТ ин- гибированный BUTYLACRYLATE, in- hibited	$\text{C}_4\text{H}_7\text{CHCOOC}_2\text{H}_5$ ЛВЖ бес- цветная, с сильным неприятным запахом Ядовитая Раздража- ет кожу и слизистые оболоч- ки Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 38^\circ\text{C}$ КПВ 1,2- 9,9% ПДК 10 мг/м ³	2348 3315	III низк	3353 3	Табл. 4
5305 н-БУТИЛАМИН n-BUTYLAMINE	$\text{C}_4\text{H}_9\text{NH}_2$ ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги ко- жи, пары раздражают слизи- стые оболочки. $t_{\text{всп}}$ минус 12°C КПВ 1,7-10,0%. ПДК 10 мг/м ³	1125 3192	II ср	3252 3	Табл. 4
5306 N-н-БУТИЛАНИЛИН N-BUTYLANILINE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}(\text{C}_4\text{H}_9)$ Ядовитая ян- тарного цвета жидкость. Энер- гично реагирует с окислителя- ми. Смешивается с водой	2738 6089	II ср	6162 6a	Табл. 11, 12
втор-Бутилацетат	См Бутилацетаты — ПН 5307				
5307 БУТИЛАЦЕТАТЫ BUTYL ACETATES	$\text{C}_4\text{H}_9\text{OOCCH}_3$ ЛВЖ. Бесцвет- ные, чистые, с характерным за- пахом. Не смешиваются с во- дой $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C КПВ 1,5-15,0% ПДК 200 мг/м ³	1123 3191	II ср	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> Ш.44 Ш.50 Ш.52	Применение тары из алюминия ч. IV, запрещается
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> Ш.50 Ш.52	
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-5</u> А	6-07	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>П-3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.39</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
втор Бутилбензол См Бутилбензолы — ПН 5308					
5308 БУТИЛБЕНЗОЛЫ BUTYL BENZENES	C_8H_{10} ЛВЖ. Бесцветные Раздражают кожу. Не смешиваются с водой. $t_{всп}$ 48—60°C. КПВ 0,7—6,9%	2709 3315	III низк.	3313 3	Табл. 4
5309 н-БУТИЛБРОМИД n-BUTYL BROMIDE	C_4H_9Br ЛВЖ Ядовитая. Вы- сокоопасная Бесцветная или желтоватая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 24°C (ос) КПВ 5,2—5,6% ПДК 0,3 мг/м ³	1126 3187	II ср.	3212 3	Табл. 4
5310 н-БУТИЛ-4,4-ДИ (трет- БУТИЛПЕРОКСИ)-ВА- ЛЕРАТ не более 52% с инертным твердым ве- ществом n-BUTYL-4,4-DI-(tert- BUTYLPEROXY) VA- LERATE, not more than 52% with inert solid	$C_8H_{16}O_2$ Органический пер- оксид Белый порошок или пас- та Нерастворим в воде	2141 5123	II ср.	5242 5	Табл. 10: П16
5311 н-БУТИЛ-4,4-ДИ-(трет- БУТИЛПЕРОКСИ)-ВА- ЛЕРАТ технически чис- тый n-BUTYL-4,4-DI-(tert- BUTYLPEROXY)VALE- RATE, technically pure	$C_8H_{16}O_2$ Органический пер- оксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2140 5122	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д П1ба П15а
5312 БУТИЛДИИДРОФОС- ФАТ BUTYL ACID PHOS- PHATE	$C_4H_9H_2PO_4$. Едкое и коррози- онное вещество Желтая жид- кость. Смешивается с водой	1718 8132	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
н-Бутилены См н-Бутены — ПН 5299					
5313 1,2-БУТИЛЕНОКСИД СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ 1,2-BUTYLENEOXIDE, STABILIZED	ЛВЖ Не смешивается с во- дой $t_{всп}$ от минус 18 до 23°C	3022 3192	II ср.	3212 3	Табл. 4
трет-Бутилизопропил- бензола пероксид	См трет-Бутилкумила перок- сид — ПН 5317				
5314 н-БУТИЛИЗОЦИАНАТ n-BUTYL ISOCYANATE	C_4H_7NCO ЛВЖ Бес- цветная, с резким запахом Ядо- витая Жидкость и ее пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смешива- ется с водой, но бурно реа- гирует с ней, выделяя ядови- тые газы. $t_{всп}$ 19°C ПДК 1,0 мг/м ³	2485 3193	II ср.	3222 3а; 6а	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мел.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С*</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3 1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>См.</u> <u>ч IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.51</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5 4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>См</u> <u>ч IV,</u> <u>п 6 8</u> <u>Ш 51</u> <u>Ш 52</u>	
<u>8 1</u> А	8-02	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 44</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>См</u> <u>ч IV,</u> <u>п. 6 5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В.39</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Справочн МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5315 трет-БУТИЛИЗОЦИА- НАТ tert-BUTYL ISOCYANA- TE	$\text{CH}_3\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{NCO}$ ЛВЖ. Обла- дает резким запахом. Ядови- тая. Пары и жидкость сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой, но бурно реагирует с ней, выделяя ядовитые газы. $t_{\text{всп}}$ минус 6 °С. ПДК 1,0 мг/м ³	2484 3194	I выс.	3221 3; 6a	Табл. 4
5316 N,n-БУТИЛИМИДА ЗОЛ BUTYL IMIDAZOLE	$\text{C}_7\text{H}_{11}\text{N}_2$. Ядовитая бесцветная или янтарного цвета подвиж- ная жидкость. Смешивается с водой	2690 6090	II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12
N-n-Бутилимидазол	См N-n-Бутилимидазол — ПН 5316				
втор-Бутилийодид	См. 2-Подбутан — ПН 5835				
трет-Бутилийодид	См. Йодметилпропаны — ПН 5836				
Бутилкарбинолы	См. Спирты амиловые — ПН 6686—6687				
Бутилкарбитол	См. Эфир диэтиленгликоля мо- нобутиловый — ПН 7276				
5317 трет-БУТИЛКУМИЛА ПЕРОКСИД техниче- ски чистый tert-BUTYL CUMYL PEROXIDE. technical- ly pure	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Не смешивается с водой	Ор- 2091 5124	II ср.	5242 5	Табл. 10; IIIa II2b II6a II8a II18a II20b
5318 БУТИЛЛАКТАТ BUTYL LACTATE	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOC}_4\text{H}_9$. Горю- чая жидкость. Бесцветная или желтоватая. $t_{\text{всп}}$ 71 °С (о.с.)		III низк.	9123 ---	
Бутилмеркаптан	См. n-Бутилмеркаптан — ПН 5319				
5319 n-БУТИЛМЕРКАПТАН n-BUTYL MERCAPTAN	$\text{C}_4\text{H}_9\text{SH}$. ЛВЖ. Бесцветная, с очень неприятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 12 °С	2347 3194	II ср.	3212 3	Табл. 4
Бутил-2-метилакрилат	См. n-Бутилметакрилат... — ПН 5320				
5320 n-БУТИЛМЕТАКРИ- ЛАТ ингибированный n-BUTYL METHACRY- LATE, inhibited	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOC}_4\text{H}_9$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ 41 °С. КПВ 2--8%	2227 3316	III низк.	3313 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-1</u> D	3-00	<u>K1, Д4</u> <u>K4, Д10</u>	3-1 разд. i 4-2 разд. 2-5	<u>C-1,3</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>См</u> <u>ч IV.</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В.39</u>	
<u>6-5</u> A	6-06	<u>K4, Д4</u> <u>K4, Д10</u>	5-1	<u>П-3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.39</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В.2</u> —	<u>См</u> <u>ч IV.</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u>	
<u>9-1</u> A	9-01	<u>K1</u> <u>K4, Д8</u>	8-1	<u>П-2,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> B	3-00	<u>K1, Д4</u> <u>K4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> A	3-00	<u>K1, Д4</u> <u>K4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
трет-Бутилметилкарби- нол ..	См. Спирт d1-пинаколиновый.. — ПН 6696				
Бутил-γ-метилнитрит	См. Амилнитрит — ПН 5072				
5321 трет-БУТИЛМОНО- ПЕРОКСИМАЛЕАТ, не более 52% в растворе tert-BUTYL MONOPE- ROXYMALEATE, not more than 52% in solu- tion	(CH ₃) ₃ C O ₂ CO.CH:CHCO ₂ H. Органический пероксид. Бе- цветная жидкость. Не смеши- вается с водой	2100 Бес- 5146	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П6а
5322 трет-БУТИЛМОНОПЕ- РОКСИМАЛЕАТ, не более 52% — паста tert-BUTYL MONOPE- ROXYMALEATE, not more than 52% as a paste	(CH ₃) ₃ C O ₂ CO.CH:CHCO ₂ H. Органический пероксид. Бе- лая вязкая паста. Без запаха. Нерастворима в воде	2101 Бес- 5147	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П2б П3б П4а П6а П13а П16а П16с П18а П20б П22а
5323 трет-БУТИЛМОНОПЕ- РОКСИМАЛЕАТ тех- нически чистый tert-BUTYL MONOPE- ROXYMALEATE, tech- nically pure	(CH ₃) ₃ C O ₂ CO.CH:CHCO ₂ H. Органический пероксид. Бе- лое кристаллическое вещество. При попадании в огонь может взорваться. Нерастворимо в воде	2099 Бес- 5145	II ср.	5232 5; 1а	Табл. 10: П12а
5324 трет-БУТИЛМОНОПЕ- РОКСИФТАЛАТ техни- чески чистый tert-BUTYL MONOPE- ROXYRHTHALATE, technically pure	HO ₂ C.C ₆ H ₄ .CO O ₂ .C(CH ₃) ₃ . Органический пероксид. Бело- е твердое вещество. Без запаха. Легко горит. Бурно разлагает- ся при попадании в огонь. Не- растворимо в воде	Ор- 2105 Белое 5132	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1г П3б П4а П16в П16с П17а
трет-Бутилмоноперма- леат..	См трет-Бутилмоноперокси- малеат.. — ПН 5321—5322				
трет-Бутилмоноперфта- лат...	См трет-Бутилмоноперокси- фталат.. — ПН 5324				
5325 БУТИЛНИТРИТЫ BUTYL NITRITES	CH ₃ (CH ₂) ₃ ONO ЛВЖ. Жел- товатые, летучие, маслянистые. Ядовитые. Разлагаются под воздействием света, воздуха, воды и тепла, выделяя оксиды азота. Частично смешиваются с водой t _{см} 10 °С	2351 Жел- 3195	II ср	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	ЛК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$	$\frac{См. ч. IV, п. 6.8}{III 50}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$	$\frac{См. ч. IV, п. 6.8}{III 50 III 52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1,2}{П-2}$	$\frac{См. ч. IV, п. 6.8}{III 50 III 52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1}{П-2}$	$\frac{См. ч. IV, п. 6.8}{III 50 III 52}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	$\frac{Г-1,3}{С-1}$	$\frac{С III.42}{III 52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
трет-Бутилперацетат	См. трет-Бутилпероксиаце- тат... — ПН 5326—5327				
трет-Бутилпербензоат..	См. трет-Бутилпероксибензо- ат... — ПН 5328—5330				
трет-Бутилпердиэтила- цетат...	См. трет-Бутилпероксидиэтил- ацетат. — ПН 5331				
трет-Бутилпердиэтил- ацетат с трет-бутил- пербензоатом ..	См. трет-Бутилпероксидиэтилацетат... с трет-бутилпероксибен- зоатом... — ПН 5332				
трет-Бутилперизобути- рат...	См. трет-Бутилпероксиизобути- рат... — ПН 5333—5334				
трет-Бутилперкротонат...	См. трет-Бутилпероксикрото- нат.. — ПН 5336				
трет-Бутилпермалеат...	См. трет-Бутилмонопероксима- леат... — ПН 5321—5323				
трет-Бутилпернеодека- ноат...	См. трет-Бутилпероксинеодека- ноат... — ПН 5337—5338				
5326 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- АЦЕТАТ, не более 52% в растворе tert-BUTYL PEROXY- ACETATE, not more than 52% in solution	CH ₃ CO.O ₂ C(CH ₃) ₃ . Органиче- ский пероксид. Бесцветный про- зрачный раствор. Не смешива- ется с водой	2096 5134	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П2в П6а
5327 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- АЦЕТАТ, более 52%, но не более 77% в рас- творе tert-BUTYL PEROXY- ACETATE, more than 52% but not more than 77% in solution	CH ₃ CO.O ₂ C(CH ₃) ₃ . Органиче- ский пероксид. Жидкость. При попадании в огонь или контак- те с сильными кислотами мо- жет взорваться. Не смешива- ется с водой	2095 5133	II ср.	5232 5; 1а	Табл. 10: П16 П6а
5328 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- БЕНЗОАТ, не более 77% в растворе tert-BUTYL PEROXY- BENZOATE, not more than 77% in solution	C ₆ H ₅ CO.O ₂ C(CH ₃) ₃ . Органиче- ский пероксид. Светло-желтая жидкость. Не смешивается с водой	2098 5136	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П26 П6а П8а П18а П206
5329 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- БЕНЗОАТ, не более 52% с инертным неорга- ническим твердым ве- ществом tert-BUTYL PEROXY- BENZOATE, not more than 52% with inert in- organic solid	C ₆ H ₅ CO.O ₂ C(CH ₃) ₃ . Органиче- ский пероксид. Белое твердое вещество. Ядовитое. Нераство- римо в воде. ПДК 1 мг/м ³	2890 5136-1	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-2}{B-2}$ --	См ч IV, п 68 Ш 50 Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D6}$		$\frac{П-2}{B-2}$ П-1	См ч IV, п 68 Ш 50 Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ --	См ч IV, п 68 Ш 50 Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1}{--}$	См ч IV, п 68 Ш 50 Ш 52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5330 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- БЕНЗОАТ технически чистый или трет-БУ- ТИЛПЕРОКСИБЕНЗО- АТ, более 77% в раст- воре tert-BUTYL PEROXY BENZOATE, technical- ly pure or tert-BUTYL PEROXYBENZOATE, more than 77% in solu- tion	$C_6H_5CO O_2 C(CH_3)_3$, Органиче- ский пероксид Бледно-желтая жидкость При попадании в огонь может взрываться, осо- бенно в замкнутом объеме. Не смешивается с водой	2097 5135	II ср.	5242 5	Табл. 10 П1д П106 П6а П15а
трет-Бутилпероксибензо- См трет-Бутилпероксидиэтилацетат с трет-бутилпероксибен- ат.. с трет-бутилперок- зоатом — ПН 5332 сидиэтилацетатом					
5331 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ДИЭТИЛАЦЕТАТ тех- нически чистый tert-BUTYL PEROXY- DIETHYLACETATE, technically pure	$(C_2H_5)_2 CHCO O_2 C(CH_3)_3$, Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость При попадании в огонь может взрываться Не смешивается с водой	2144 5142	II ср.	5212 5; 1a	Табл. 10; П1д
5332 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ДИЭТИЛАЦЕТАТ, не более 33%, с трет-БУ- ТИЛПЕРОКСИБЕНЗО- АТОМ, не более 33%, и растворителем tert-BUTYL PEROXY- DIETHYLACETATE, not more than 33% WITH tert-BUTYL PEROXY- BENZOATE, not more than 33%, and solvent	$(C_2H_5)_2 CHCO O_2 C(CH_3)_3$ и $C_6H_5CO O_2 C(CH_3)_3$, Органиче- ский пероксид. Бесцветная жидкость Не смешивается с водой	2551 5143	II ср.	5242 5	Табл. 10; П16 П2в П6а
5333 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ИЗОБУТИРАТ, более 52%, но не более 77% в растворе tert-BUTYL PEROXY- ISOBUTYRATE, more than 52% but not more than 77% in solution	$(CH_3)_2 CHCO O_2 C(CH_3)_3$, Ор- ганический пероксид Бесцвет- ная жидкость При попадании в огонь может взрываться Не смешивается с водой	2142 5137	II ср.	5212 5; 1a	Табл. 10 П1д П15а
5334 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ИЗОБУТИРАТ, не более 52% в растворе tert-BUTYL PEROXY- ISOBUTYRATE, not mo- re than 52% in solution	$(CH_3)_2 CHCO O_2 C(CH_3)_3$, Ор- ганический пероксид Бесцвет- ная жидкость Не смешивается с водой	2562 5137	II ср.	5222 5	Табл. 10 П1д П15а
трет-Бутилпероксиизо- См трет-Бутилперокси-3,5,5 нонаоат триметилексаоат — ПН 5341					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5 20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5 2	$\frac{П 2,1}{B-2}$ Г — все	См ч IV, п 6 8 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$	См. Перевозить в РК, $t_k 20^\circ C$; ч IV, $t_k 25^\circ C$. п 6,8 См п 17 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-4}{D}$	5 20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П 1,2}{B-2}$	См ч IV, п. 6 8 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B 2}$	См. Перевозить в РК, $t_k 15^\circ C$; ч IV, $t_k 20^\circ C$. п 6 8 См п 17 <u>Ш 50</u> Ш 52	
$\frac{5-3}{D}$	5 20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$	См. Перевозить в РК, $t_k 17^\circ C$; ч IV, $t_k 20^\circ C$. п. 6 8 См п 17 <u>Ш 50</u> Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ		Упа- ковка
				Знак опас- ности		
5335 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ИЗОПРОПИЛКАРБО- НАТ не более 77% в растворе tert-BUTYL PEROXY ISOPROPYL CARBO- NATE, not more than 77% in solution	$(\text{CH}_3)_3\text{C O}_2 \text{CO.O.CH}(\text{CH}_3)_2$. Органический пероксид. Бес- цветная жидкость. При попада- нии в огонь может взорваться. Не смешивается с водой. Тем- пература застывания минус 3°C	2103 5149	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д П106	
5336 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- КРОТОНАТ, не более 77% в растворе tert-BUTYL PEROXY- CROTONATE, not more than 77% in solution	$\text{CH}_3\text{CHCHCO.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$. Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость Не смешивается с водой	2183 5138	II ср.	5242 5	Табл. 10: П2в П6а П7А	
трет-Бутилпероксимале- ат...	См. трет-Бутилмоноперокси- малеат... — ПН 5321—5323					
5337 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- НЕОДЕКАНОАТ, не более 77% в растворе tert-BUTYL PEROXY- NEODECANOATE, not more than 77% in solu- tion	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O.O.CO.C}(\text{R}_1\text{R}_2)\text{CH}_3$; $\text{R}_1+\text{R}_2=\text{C}_7\text{H}_{16}$ Органический пероксид Бесцветная жидкость. Может бурно разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2177 5139	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д	
5338 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- НЕОДЕКАНОАТ тех- нически чистый tert-BUTYL PEROXY- NEODECANOATE, tech- nically pure	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O.O.CO.C}(\text{R}_1\text{R}_2)\text{CH}_3$; $\text{R}_1+\text{R}_2=\text{C}_7\text{H}_{16}$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может бурно разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2594 5139-1	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д	
5339 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ПИВАЛАТ, более 67%, но не более 77% в раст- воре tert-BUTYL PEROXY- PIVALATE, more than 67% but not more than 77% in solution	$(\text{CH}_3)_3\text{C CO.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$ Орга- нический пероксид Бесцвет- ная жидкость Взрывоопасная Не смешивается с водой	2110 5150	II ср.	5222 5	Табл. 10: П2в П16 П6а	
5340 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- ПИВАЛАТ, не более 67% в растворе tert-BUTYL PEROXY- PIVALATE, not more than 67% in solution	$(\text{CH}_3)_3\text{C.CO.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$ Орга- нический пероксида. Бесцвет- ная жидкость Не смешивается с водой	3047 5150-1	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16 П2в П6а	
5341 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- 3,5,5-ТРИМЕТИЛГЕК- САНОАТ технически чистый tert-BUTYL PEROXY- 3,5,5-TRIMETHYLHEXA- NOATE, technically pure	$(\text{CH}_3)_3\text{C.CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CO.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2$. Органический пер- оксид. Бесцветная подвижная жидкость со слабым запахом. Не смешивается с водой	2104 5149-1	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П2в П6а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЭОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-2,1}{B-2}$ —	См. ч. IV, п 68 $\frac{Ш 50}{Ш 52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч IV, п 6.8 $\frac{Ш 50}{Ш 52}$	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК $t_c 0^\circ C$, ч IV, $t_a 10^\circ C$ п 68 См п 17 $\frac{Ш 50}{Ш 50}$	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК t_c минус ч IV, $t_a 5^\circ C$ п. 68 См п 17 $\frac{Ш 50}{Ш 50}$	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК $t_c 0^\circ C$; ч. IV, $t_a 10^\circ C$ п 68 См п 17 $\frac{Ш 50}{Ш 52}$	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК $t_c 0^\circ C$; ч IV $t_a 10^\circ C$ п 68 См п 17 $\frac{Ш 50}{Ш 52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч IV, п 68 $\frac{Ш 50}{Ш 52}$	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа ковка
5342 3 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- СИ 3-ФЕНИЛФТАЛИД технически чистый 3 tert-BUTYLPEROXY- 3-PHENYLPHTHALIDE technically pure	$OC(C_6H_5)_2(C_6H_4)[O_2C(CH_2)_3]$ Органический пероксид. Бесцветное кристаллическое вещество. Нерастворимо в воде.	2596 5148-1	II ср	5242 5	Табл. 10 IIIa
5343 3 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- 2-ЭТИЛГЕКСАНОАТ, не более 52% с раство- ром tert-BUTYL PEROXY- 2-ETHYLHEXANOATE, not more than 52% in solution	$CH_3(CH_2)_3CH(C_2H_5)CO_2C(CH_3)_3$ Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой.	2888 5144-1	II ср	5222 5	Табл. 10 IIIa
5344 3 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- 2-ЭТИЛГЕКСАНОАТ технически чистый tert-BUTYL PEROXY 2-ETHYLHEXANOATE technically pure	$CH_3(CH_2)_3CH(C_2H_5)CO_2C(CH_3)_3$ Органический пероксид. Бесцветная жидкость. При попадании в огонь может взрываться. Не смешивается с водой.	2143 5144	II ср	5222 5	Табл. 10 IIIb IIIa
5345 3 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- 2-ЭТИЛГЕКСАНОАТ, не более 12%, и 2,2-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРОКСИ- СИ)-БУТАН, не более 14%, с массовой долей флегматизатора не ме- нее 14% и инертного не- органического твердого вещества 60% tert-BUTYL PEROXY- 2-ETHYLHEXANOATE, not more than 12% with 2,2-DI-(tert-BUTYLPE- ROXY) BUTANE, not more than 14% with not less than 14% phlegmatiser and 60% inert inorganic solid	$CH_3(CH_2)_3CH(C_2H_5)CO_2C(CH_3)_3$ и $CH_3CH_2C(O_2C(CH_3)_3)_2CH_3$ Органический пероксид. Белое твердое вещество. Нерастворимо в воде.	2887 5144-3	II ср	5242 5	Табл. 10 IIIa
5346 3 трет-БУТИЛПЕРОКСИ- 2-ЭТИЛГЕКСАНОАТ, не более 31%, и 2,2-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРОКСИ- СИ) БУТАН, не более 36%, с массовой долей флегматизатора не ме- нее 33% tert-BUTYL PEROXY- 2-ETHYLHEXANOATE, not more than 31% with 2,2-DI-(tert-BUTYLPE-	$CH_3(CH_2)_3CH(C_2H_5)CO_2C(CH_3)_3$ и $CH_3CH_2C(O_2C(CH_3)_3)_2CH_3$ Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой.	2886 5144-2	II ср	5222 5	Табл. 10 IIIa

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш 50</u>	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. Перевозить в РК t_k 35 °С; ч. IV, t_a 40 °С. п. 6.8 См п 17 <u>Ш 50</u> <u>Ш 52</u>	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. Перевозить в РК t_k 20 °С; ч. IV, t_a 25 °С п. 6.8 См п 17 <u>Ш 50</u> <u>Ш 52</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш 50</u> <u>Ш 52</u>	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. Перевозить в РК t_k 35 °С; ч. IV, t_a 40 °С п. 6.8 См п 17 <u>Ш 50</u> <u>Ш 52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
ROXY) BUTANE, not more than 36% with not less than 33% phlegma- liser					
трет-Бутилперпивалат...	См. трет-Бутилпероксиива- лат... — ПН 5339—5340				
Бутилпропионат	См. н-Бутилпропионат — ПН 5347				
5347 н-БУТИЛПРОПИОНАТ BUTYLPROPIONATE	$C_2H_5COOC_4H_9$. ЛВЖ. Не сме- шивается с водой. $t_{всп}$ 32 °С	1914 3317	III низк.	3313 3	Табл. 4
5348 БУТИЛТОЛУОЛЫ BUTYL TOLUENES	$CH_3C_6H_4C_4H_9$. Ядовитая лету- чая бесцветная жидкость. Жид- кость раздражает кожу, па- ры — слизистые оболочки. Не смешивается с водой, пара- трет-Бутилтолуол имеет $t_{всп}$ 60 °С. ПДК 60 мг/м ³	2667 6092	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
5349 5-трет-БУТИЛ-2,4,6- ТРИНИТРО-м-КСИЛОЛ 5-tert-BUTYL-2,4,6- TRINITRO-m-XYLENE	$(NO_2)_2C_6(CH_3)_2C(CH_3)_2$. Лег- ковоспламеняющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета Саморазлагается при температуре более 50 °С с опас- ностью разрыва упаковки, рас- пыления вещества и образова- ния взрывчатой смеси его с воздухом. Чувствительно к де- тонации. Нерастворимо в во- де. Ядовитое	2956 4131	III низк.	4153 4а; 1а	Табл. 66
5350 БУТИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН BUTYLTRICHLOROSI- LANE	$C_4H_9SiCl_3$. Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество. ЛВЖ. Ядовитая. Бесцветная, с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагиру- ет с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{всп}$ 52 °С. ПДК 5,0 мг/м ³	1747 8133	II сп.	8142 8; 3	Табл. 16, 17
5351 БУТИЛФЕНОЛЫ ЖИДКИЕ BUTYLPHENOLS, LIQ- UID	$(CH_3)_2CC_6H_4OH$. Ядовитые ве- щества. Желтые жидкости с характерным запахом. Раздра- жают кожу и глаза. Не смечи- ваются с водой	2228 6091	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12
5352 БУТИЛФЕНОЛЫ ТВЕРДЫЕ BUTYLPHENOLS. SO- LID	$C_4H_9C_6H_4OH$. Ядовитые веще- ства. Белые кристаллы с харак- терным запахом. Раздражают кожу и глаза. Нерастворимы в воде. $t_{пл}$ 16—98 °С	2229 6091	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КГРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	3-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \text{ Ш.52}$	
$\frac{6-1}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{В-2}}$	$\frac{\text{В*}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{4-4}{\text{Д}}$	4-10	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	4-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-1,2}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.52}}$	1. При использовании упаковки, изменяющей взрывчатые свойства вещества, с разрешения компетентного органа знак опасности 1а может не наноситься. 2. Укладывать вдали от всех источников тепла. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, ж
$\frac{8-5}{\text{С}}$	3-04	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{Г-1,3}} \text{ В, П}$	См. Размещать с учетом требований IV, п. 65 Ш.44 Ш.52 В.46 П.39	
$\frac{6-5}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$	$\frac{\text{В*}}{\text{Ш.26}} \text{ Ш.44}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-2}}$	$\frac{\text{В*}}{\text{Ш.26}} \text{ Ш.44}$	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа ковка
			CO	CP		
4 трет Бутилфенол	См Бутилфенолы твердые ПН 5352					
5353 н-БУТИЛФОРМИАТ n-BUTYL FORMATE	HCOOC_4H_9 ЛВЖ Смешивает- $t_{\text{пл}} 18^\circ\text{C}$ КПВ 1,6—8,3%	1128 3193	II CP	3212 3	Табл 4	
Бутилфосфат кислый	См Бутилдигидрофосфат — ПН 5312					
Бутилхлориды	См Хлорбутаны ПН 7042					
5354 н-БУТИЛХЛОРОФОР- МИАТ n-BUTYLCHLOROFOR- MATE	$\text{ClCO}_2\text{C}_4\text{H}_9$ Ядовитая летучая коррозионная ЛВЖ Разъедает кожу и слизистые оболочки При реакции с водой и при нагревании разлагается с выде- лением водорода хлористого $t_{\text{всп}} 53^\circ\text{C}$ ПДК 5,0 мг/м ³	2743 6104	II CP	6152 6а, 8, 3	Табл 11 12	
Бутилцеллозольв	См Эфир монобутиловый эти- ленгликоля - ПН 7289					
5355 трет-БУТИЛЦИКЛО- ГЕКСИЛХЛОРОФОРМИ- АТ tert-BUTYL CYCLO- HEXYLCHLOROFOR- MATE	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_{10}\text{OSOC}_6\text{H}_{13}$ Ядовитая летучая бесцветная жидкость. Коррозионная Разъедает ко- жу и слизистые оболочки При реакции с водой и при нагрева- нии разлагается с выделением водорода хлористого ПДК 5,0 мг/м ³	2747 6090	III низк	6113 66	Табл 11 12	
н-Бутилэтилацетальде- гид	См 2-Этилгексаналь — ПН 7211					
Бутин-1	См. Этилацетилен ингибиро- ванный — ПН 7199					
5356 БУТИН-2 CROTONYLENE	$\text{CH}_2\text{C}=\text{CCH}_3$ ЛВЖ Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 53°C . $t_{\text{крип}} 28^\circ\text{C}$. НКПВ 1,4%	1144 3027	I выс.	3111 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
Бутин диол 1,4	См. Бутин-2-диол-1,4 — ПН 5357					
5357 БУТИН-2-ДИОЛ-1,4 1,4 BUTYNE DIOL	$\text{CH}_2\text{OH}-\text{C}(\text{C}_2\text{H}_4)_2-\text{OH}$. Ядовитое вещество Твердое, от бесцвет- ного до темно-коричневого цве- та При нагревании до 340°C самовоспламеняется со взры- вом Образует взрывчатые сме- си с солями ртути, сильными кислотами, щелочами и галоге- нидами Раздражает слизистые оболочки Растворимо в воде. $t_{\text{пл}} 40-58^\circ\text{C}$. ПДК 1 мг/м ³	2716 6092	III низк	6163 66	Табл. 13, 14	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3,00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>И-3,2</u> В-2 С-1 <u>Г-1,3</u>	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> Ш.52	
<u>6-4</u> Е	3-04	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> В	См. 1. Размещать с учетом требо- ч. IV, ваний п 4 2 2. п. 6.5 2. Укладывать в наиболее про- <u>Ш.44</u> хладном месте. Укрывать от лу- <u>Ш.52</u> чистого тепла П.46 В.46	
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> В	См. Укладывать в наиболее сухом ч. IV, и прохладном месте. Укрывать п. 6.5 от лучистого тепла <u>Ш.44</u> П.46 В.46	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> С-1,3 В-2 <u>Г-1,2,3</u>	<u>Д</u> <u>Ш.46</u> Ш.52	
<u>6-6</u> В	6-06	<u>К1, Д5</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-1,2</u> Г-1,3 <u>П</u>	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u> П.52 П.Вз 1 Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8, солей ртути и гало- генидов 2. При тушении пожара пода- вать: углекислоты 43%, СЖБ - 10%	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			CO	КШ Знак опас- ности	
Бутиральдегид	См. Альдегид масляный — ПН 5046				
5358 БУТИРАЛЬДЕГИДОК- СИМ BUTYRALDOXIME	С ₃ H ₇ СН:НОН. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой t _{всп} 58 °С	2840 3317	III низк.	3313 3	Табл. 4
Бутиральдоксим	См. Бутиральдегидоксим — ПН 5358				
Бутирангидрид	См. Ангидрид масляный — ПН 5130				
Бутирилхлорид	См. Бутироилхлорид — ПН 5359				
5359 БУТИРОИЛХЛОРИД BUTYRYL CHLORIDE	С ₃ H ₇ СОСl. ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Едкая. Па- ры раздражают слизистые обо- лочки. В присутствии влаги вы- сококоррозионна для большин- ства металлов. Бурно взаимо- действует с водой, выделяя хлористый водород. t _{всп} от минус 18 до 23 °С. ПДК 5,0 мг/м ³	2353 3197	II ср.	3242 3; 8	Табл. 4
5360 γ-БУТИРОЛАКТОН BUTYROLACTONE	С ₄ H ₆ O ₂ . Малоопасная ядови- тая. Бесцветная маслянистая жидкость		III низк.	9153 —	
Бутирон	См. 4-Гептанон — ПН 5472				
5361 БУТИРОНИТРИЛ BUTYRONITRILE	СН ₃ СН ₂ СН ₂ СN. ЛВЖ. Бес- цветная. Ядовитая высоко- опасная. Не смешивается с во- дой. t _{всп} 21 °С	2411 3197	II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
БУТИФОС	См. приложение 13				
БУТОКАРБОКСИМ	См. приложение 13				
1-Бутоксидутан	См. Эфиры дибутиловые — ПН 7267				
Бутоксил	См. 3-Метоксибутилацетат — ПН 6250				
2-Бутоксизтанол	См. Эфир монобутиловый эти- ленгликоля — ПН 7289				
Валерал	См. Альдегид валериановый — ПН 5042				
Валеральдегид	См. Альдегид валериановый — ПН 5042				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-2}{С-1}$ —	$\frac{В}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{3-1}{С}$	3-04	$\frac{К4, Д4}{К4, Д10}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{Г-1,3}{С-1}$ В, П	См. Укладывать в наиболее сухом ч. IV, месте. Укрывать от лучистого п. 6.5 тепла $\frac{Ш.44}{Ш.52}$ В.46	
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{D}{Ш.52}$ Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{3-1}{Е}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1,2}$ $\frac{В-2}{—}$	$\frac{С}{Ш.52}$	

Порядковый номер, Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГН СО	КШ		Упа- ковка
				Знак опас- ности		
норм-Валеральдегид	См Альдегид валериановый -- ПН 5042					
5362 ВАЛЕРИЛХЛОРИД VALERYL CHLORIDE	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ COSi Едкое и коррозионное вещество. Бес- цветная жидкость с резким за- пахом Пары раздражают сли- зистые оболочки. Ядовитое Реагирует с водой, выделяя водород хлористый	2502 8244	II ср	8112 8	Табл. 16, 17	
ВАМИДОТИОН	См приложение 13					
Ванадий треххлористый	См. Ванадия трихлорид — ПН 5370					
Ванадий четырехло- ристый	См. Ванадия тетрахлорид — ПН 5369					
5363 ВАНАДИЯ (V) ОКСИД неплавленный VANADIUM PENTO- XIDE, non-fused form	V ₂ O ₅ . Ядовитое высокоопас- ное вещество. Красно-желтые кристаллы. Пыль раздражает слизистые оболочки. Окисли- тель. Труднорастворимо в во- де. ПДК 0,1 мг/м ³	2862 6277	II ср	6162 6а	Табл. 13, 14	
5364 ВАНАДИЯ (V) ОК- СИД — АММОНИЯ ОКСИД — НАТРИЯ ОКСИД (8/3/2) SODIUM AMMONIUM VANADATE	2Na ₂ O·3(NH ₄) ₂ O·8V ₂ O ₅ . Ядови- тое вещество Влажные куски оранжевого цвета, содержащие обычно 10—15% воды. Раство- римо в воде. В сухом виде раздражает слизистые оболоч- ки. ПДК 5 мг/м ³	2863 6252	II ср	6162 6а	Табл. 13, 14	
5365 ВАНАДИЯ (IV) ОК- СИД-СУЛЬФАТ VANADYL SULPHATE	VO ₂ S ₂ . Ядовитое вещество Фиолетовый кристаллический порошок Раздражает кожу и слизистые оболочки Раствори- мо в воде	2931 6278	II ср	6162 6а	Табл. 13, 14	
Ванадия оксисульфат	См Ванадия (IV) оксид суль- фат — ПН 5365					
5366 ВАНАДИЯ ОКСИ- ТРИХЛОРИД VANADIUM OXYTRI- CHLORIDE	VOCl ₃ Едкое и коррозионное вещество Желтая подвижная жидкость Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки Ядовитое Реагирует с водой, выделяя водород хлористый, а также со многими органическими веществами ПДК 5,0 мг/м	2443 8244	II ср	8172 8	Табл. 16, 17	
5367 ВАНАДИЯ СЕСКВИ ОКСИД не плавленный VANADIUM TRIOXI- DE, non-fused form	V ₂ O ₅ Ядовитое высокоопасное вещество Черный порошок Раздражает слизистые оболоч- ки Нерастворимо в воде ПДК 0,5 мг/м ³	2860 6277	II ср	6162 6а	Табл. 13, 14	

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{8-1}{\text{С}}$	8-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\text{Г-1,3}}{\text{С-1}} \\ \text{В}$	$\frac{\text{См. ч. IV, п. 6.5}}{\text{Ш.44}} \\ \text{В.46}$	Размещать с учетом требова- ния п. 4.2.2
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-00	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-10	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-00	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \\ \text{В.46}$	
$\frac{8-1}{\text{С}}$	8-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\text{Не горит}}{\text{В}}$	$\frac{\text{См. ч. IV, п. 6.5}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-00	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5368 ВАНАДИЯ СЕСКВИ- ОКСИД — АММОНИЯ ОКСИД (3/1) AMMONIUM POLY- VANADATE	$(\text{NH}_4)_2\text{O}, 3\text{V}_2\text{O}_5$. Ядовитое ве- щество. Оранжевый порошок. Пыль разъедает слизистые обо- лочку. Окислитель	2861 6066	II ср.	6162 6а	Табл.: 13, 14
5369 ВАНАДИЯ ТЕТРА- ХЛОРИД ТЕТРА- VANADIUM TETRA- CHLORIDE	VCl_4 . Едкое и коррозионное вещество. Красно-коричневая жидкость. Пары сильно раз- дражают глаза и слизистые оболочки. Ядовитое высоко- опасное. Под действием света выделяет хлор. Энергично реа- гирует с водой, выделяя хло- ристый водород. ПДК 1,0 мг/м ³ (в пересчете на Cl_2), 5,0 мг/м ³ (в пересчете на HCl)	2444 8245	I выс.	8171 8	Табл. 20: K1a K7a K8a K9a K10a
5370 ВАНАДИЯ ТРИХЛО- РИД ТРИХЛО- VANADIUM TRICHLO- RIDE	VCl_3 . Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Розовые расплываю- щиеся кристаллы. Ядовитое. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Высокоопасное. Реа- гирует с водой, выделяя водо- род хлористый. ПДК 5,0 мг/м ³ (в пересчете на HCl)	2475 8246	III низк.	8313 8	Табл. 18, 19
Ванадия (V) хлороксид	См. Ванадия окситрихлорид — ПН 5366				
Ванадия пятиокись...	См. Ванадия (V) оксид... — ПН 5363				
ВАРФАРИН (И ЕГО СОЛИ)	См. приложение 13				
Ванадия трехокись...	См. Ванадия сесквиоксид.. — ПН 5367				
Ванадил сернистый	См. Ванадия (IV) оксид-суль- фид — ПН 5365				
Ванадила сульфат	См. Ванадия (IV) оксид-суль- фид — ПН 5365				
5371 ВЕТОШЬ ПРОМАС- ЛЕННАЯ (ВОЛОКНА или ТКАНИ ЖИВОТ- НОГО или РАСТИ- ТЕЛЬНОГО ПРОИС- ХОЖДЕНИЯ, Н.У.К.) RAGS OILY (FIBRES or FABRICS, ANIMAL or VEGETABLE. N.O.S.)	Самовозгорающееся вещество. Может самовоспламениться в зависимости от содержания влаги и степени загрязнения	1373 4236	III низк.	4213 46	Табл. 7а: C21a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

№ п/п	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
6-1 А	6-10	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
8-1 С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>В.46</u>	См. 1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
8-1 А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>В.46</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
4-7 А	4-23	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>В-3</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-3</u>	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
5372 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА АММИАЧНО-СЕЛИТРЕННЫЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) EXPLOSIVE, AMMONIUM NITRATE (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0082	1117			11D 1a	Табл. 1: E8
5373 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА ВОДОНАПОЛНЕННЫЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП Е) EXPLOSIVE, WATER GEL (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE E)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0241	1120			11D 1a	Табл. 1: E8
5374 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА ВОДОНАПОЛНЕННЫЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП Е) EXPLOSIVE, WATER GEL (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE E)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0332	1120			15D 1b	Табл. 1: E12
5375 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА ЖИДКИЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ ТИП Е) EXPLOSIVE, LIQUID (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE E)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0241	1120			11D 1a	Табл. 1: E8
5376 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА ЖИДКИЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ ТИП Е) EXPLOSIVE, LIQUID (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE E)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0332	1120			15D 1b	Табл. 1: E12
5377 ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА ХЛОРАТНЫЕ И ПЕРХЛОРАТНЫЕ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП С)	Бризантные ВВ. Очень чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0083	1118			11D 1a	Табл. 1: E10

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

Код	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-2}{II}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{П.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{C-1,3}$	$\frac{Ш.53}{П.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{П.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{П-2}$	$\frac{Ш.53}{П.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{П-2}$	$\frac{Ш.53}{П.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1,3}{Г-3}$	$\frac{Ш.53}{П.53}$	Укладка категории II-B
				$\frac{П-1}{C-2}$		

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ СО	КШ	Ула- ковка
				Знак опас- ности	
EXPLOSIVE, CHLORATE AND PERCHLORATE (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE C)					
Винил бромистый...	См. Винилбромид... — ПН 5380				
Винил фтористый...	См. Винилфторид... — ПН 5386				
Винил хлористый...	См. Винилхлорид... — ПН 5338				
Винилазин ингибиرو- ванный	См. Винилпиридины ингибиро- ванные — ПН 5383-1				
Виниламин...	См. Этиленмин... — ПН 7223				
5378 ВИНИЛАЦЕТАТ ИН- ГИБИРОВАННЫЙ VINYL ACETATE, IN- HIBITED	СН ₃ СООСН:СН ₂ . ЛВЖ. Бес- цветная или светло-желтая. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 8°С. ПДК 10 мг/м ³	1301 3289	II ср.	3212 3	Табл. 4
5379 ВИНИЛАЦЕТИЛЕН ИНГИБИРОВАННЫЙ (ГАЗЫ УГЛЕВОДО- РОДНЫЕ СЖИЖЕН- НЫЕ, Н.У.К., или СМЕ- СИ УГЛЕВОДОРОД- НЫХ ГАЗОВ СЖИ- ЖЕННЫЕ, Н.У.К.) VINYL ACETYLENE, INHIBITED (HYDRO- CARBON GASES, LIQ- UEFIED, N.O.S. or HY- DROCARBON GASES MIXTURES, LIQUEFI- ED, N.O.S.)	СН:С -СН:СН ₂ . Воспламеняю- щийся сжиженный газ с рез- ким неприятным запахом. Лег- ко окисляется, образуя взрыв- чатые смеси с воздухом. КПВ 1,7—74,0%. $t_{кип}$ 5°С. Отн. плотн. 1,8. ПДК 20 мг/м ³	1965 2147		2313 3	Табл. 3: Г1а
Винилбензол...	См. Стирол... — ПН 6711				
5380 ВИНИЛБРОМИД ИН- ГИБИРОВАННЫЙ VINYL BROMIDE, IN- HIBITED	СН ₂ :СНВг. Воспламеняющийся- ся сжиженный газ или жид- кость. Запах неприятный. НКПВ 7,3%. $t_{кип}$ 16°С. Отн. плотн. 3,7	1085 2186		2313 3	Табл. 3: Г1а Г4а
5381 ВИНИЛБУТИРАТ ИН- ГИБИРОВАННЫЙ VINYL BUTYRATE, IN- HIBITED	СН ₂ :СНОСОС ₃ Н ₇ . ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. $t_{всп}$ 12°С. КПВ 1,4—8,8%. ПДК 50 мг/м ³	2838 3289	II ср.	3252 3	Табл. 4
5382 ВИНИЛИДЕНФТОРИД 1,1-DIFLUOROETHY- LENE	СН ₂ :СF ₂ . Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. Без запаха. КПВ 2,3—25,0%. Отн. плотн. 2,2. $t_{кип}$ минус 86°С	1959 2132		2312 3	Табл. 3: Г1а
Винилиден хлористый...	См. Винилиденхлорид... — ПН 5383				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КІРШ КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1}{В-2}$ С-1 —	$\frac{С}{Ш.52}$	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К1, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{—}{Ш.52}$ Ш.53	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К1, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{П-2}$ —	$\frac{—}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-2}{С-1}$ —	$\frac{С}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{2-4}{Е}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{—}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5383 ВИНИЛИДЕНХЛОРИД ИНГИБИРОВАННЫЙ VINYLIDENE CHLO- RIDE, INHIBITED	CH_2CCl_2 . ЛВЖ. Бесцветная или желтоватая летучая, с про- никающим запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 10 °С (о.с.), $t_{\text{кип}}$ 32 °С. КПВ 5,6—11,4%. ПДК 50 мг/м ³	1303 3146	I выс.	3211 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а
Винилит...	См. Поливинилбутираль... — ПН 6531, 6531-1				
Винилметилкетон	См. Метилвинилкетон — ПН 6193				
ВИНИЛНИТРАТ-ПО- ЛИМЕР VINYL NITRATE PO- LYMER	Перевозка запрещена				
5383-1 ВИНИЛПИРИДИНЫ ИНГИБИРОВАННЫЕ VINYLPIRIDINES, IN- HIBITED	$\text{C}_5\text{H}_7\text{NCH}:\text{CH}_2$. Ядовитые ле- тучие ЛВЖ с неприятным за- пахом. Бесцветные или желтые. $t_{\text{всп}}$ 42—51 °С. ПДК 0,5 мг/м ³	3073 6279	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
5384 ВИНИЛТОЛУОЛ ИН- ГИБИРОВАННЫЙ смесь изомеров VINYL TOLUENE, IN- HIBITED, mixed iso- mers	$\text{CH}_2\text{CHC}_6\text{H}_5\text{CH}_3$. ЛВЖ. Бес- цветная с сильным запахом. Я- довитая. Слабо раздражает кожу и слизистые оболочки. Частично смешивается с во- дой. $t_{\text{всп}}$ 54—60 °С. КПВ 0,9— 6,0%	2618 3157-1 3392	III низк.	3313 3	Табл. 4
5385 ВИНИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН VINYLTRICHLOROSI- LANE	$\text{CH}_2\text{CHSiCl}_3$. ЛВЖ. Бесцвет- ная или бледно-желтая. Ед- кая. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Легко гидролизует- ся при воздействии влаги, об- разуя водород хлористый. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 11 °С. $t_{\text{кип}}$ 92 °С. НКПВ 3%. ПДК 5,0 мг/м ³	1305 3290	I выс.	3241 3; 8	Табл. 4
5386 ВИНИЛФТОРИД ИН- ГИБИРОВАННЫЙ VINYL FLUORIDE, IN- HIBITED	CH_2CHF . Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. Без запаха. Склонен к полиме- ризации. КПВ 2,9—29,0%. $t_{\text{кип}}$ минус 73 °С. Отн. плотн. 1,6	1860 2187		2312 3	Табл. 3; Г1а
5387 ВИНИЛХЛОРАЦЕТАТ VINYL CHLOROACE- TATE	$\text{CH}_2\text{ClCOOCH}:\text{CH}_2$. Ядовитая летучая ЛВЖ. Не смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}}$ 50 °С	2589 6278	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
5388 ВИНИЛХЛОРИД ИН- ГИБИРОВАННЫЙ VINYL CHLORIDE, IN- HIBITED	CH_2CHCl . Воспламеняющийся сжиженный газ. КПВ 4—31%. $t_{\text{кип}}$ минус 13 °С. Отн. плотн. 2,2	1086 2186		2313 3	Табл. 3; Г1а Г4а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ИДЕНТИФИКАЦИОННЫЙ КОД	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
3-1 П	3-00	К1, Д4 К4, Д8	3-1	П-1,2 В-2	В* Ш.52 Ш.44	
3-1 В	3-00	К2, Д8 К4, Д5	3-1	П-1,2 В-2	В Ш.28 Ш.52 Ш.57	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
3-2 А	3-00	К1, Д4 К4, Д5	3-1	П-3,2 В-2	А* Ш.26 Ш.44 Ш.52	
3-1 В	3-04	К4, Д4 К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	С-1 Г-1,3 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.52 В.46	
2-4 Е	2-30	К1, Д3 К4, Д8	2-1	С-1 Г-1,2 С-3 Г-3	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.52 Ш.49	
6-4 А	3-00	К4, Д8 К4, Д5	3-1	С-1 П-1,2	В Ш.52	
2-4 В	2-30	К1 К1, Д8	2-1	С-1 Г-1,2	— Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Винилцианид	См. Акрилонитрил ингибирован- ный — ПН 5023				
5389 ВИСМУТА (III) НИТ- РАТ (НИТРАТЫ НЕ- ОРГАНИЧЕСКИЕ, Н.У.К.) BISMUTH (III) NIT- RATE (NITRATES, IN- ORGANIC, N.O.S.)	$\text{Bi}(\text{NO}_3)_3$. Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Ядовитое высокоопас- ное. Раствор в воде слабокор- розионен для большинства ме- таллов. ПДК 0,5 мг/м ³	1477 5162	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
Вода тяжелая (дейте- риевая) с примесью три- тия, удельная активность не более 1 мкКи/мл	См. Радиоактивные материалы, исключение из правил, мате- риалы в ограниченных количествах — приложение 16, табл. 9, ПН 9651-2				
Водка царская	См. Кислота азотная и кислота соляная — смесь — ПН 5956				
Водород и метан — смесь сжатая	См. Метан и водород — смесь сжатая — ПН 6170				
Водород и углерода ок- сид — смесь	См. Углерода оксид и водо- род — смесь — ПН 6908				
5390 ВОДОРОД БРОМИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ HYDROGEN BROMI- DE, ANHYDROUS	HBr. Ядовитый сжиженный газ. В присутствии влаги силь- но коррозионен для большин- ства металлов. ПДК 2 мг/м ³ , $t_{\text{кип}}$ 67 °С. Отн. плотн. 2,8	1048 2149		2232 6а; 8	Табл. 3: Г1а
5391 ВОДОРОД ИОДИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ HYDROGEN IODIDE, ANHYDROUS	HI. Ядовитый сжиженный газ. Бесцветный, с резким запахом. Высококоррозионен в присут- ствии влаги. Сильно раздража- ет слизистые оболочки. $t_{\text{кип}}$ минус 35 °С. Отн. плотн. 4,4. ПДК 2 мг/м ³	2197 2150		2233 6а; 8	Табл. 3: Г1а
Водород иодистый — раствор	См. Кислота иодисто-водород- ная — раствор — ПН 5973				
Водород кремнистый	См. Силан — ПН 6663				
Водород мышьяковис- тый	См. Арсин — ПН 5152				
5392 ВОДОРОД ОХЛАЖ- ДЕННЫЙ ЖИДКИЙ HYDROGEN, REFRI- GERATED LIQUID	H ₂ . Воспламеняющийся газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре ми- нус 253 °С, которая поддержи- вается за счет небольшого испа- рения жидкости. КПВ 4—75%. Отн. плотн. 0,07	1966 2148		2315 3	Табл. 3: Г2а
5393 ВОДОРОД СЕЛЕНИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ HYDROGEN SELENI- DE, ANHYDROUS	H ₂ Se. Ядовитый высокоопас- ный воспламеняющийся сжи- женный газ с запахом серово- дорода. Бесцветен. Раздража- ет слизистые оболочки. Отн. плотн. 2,8. ПДК 0,2 мг/м ³	2202 2151		2413 6а, 3	Табл. 3: Г1а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КГРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{5-1}{\text{А}}$	5-02	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.52}$	
$\frac{2-3}{\text{D}}$	2-22	$\frac{\text{К3, Д3}}{\text{К3, Д8}}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{\text{Ш.45}}$	
$\frac{2-3}{\text{D}}$	2-22	$\frac{\text{К4, Д3}}{\text{К4, Д5}}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{2-4}{\text{D}}$	2-30	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д5}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}} \\ -$	$\frac{-}{\text{Ш.52}} \\ \text{Ш.44}$ При газовом тушении необходимо: углекислоты 34%, азота 46%	
$\frac{2-3}{\text{D}}$	2-30	$\frac{\text{К4, Д3}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{В-1}} \\ -$	$\frac{-}{\text{Ш.16}} \\ \text{Ш.22} \\ \text{Ш.44} \\ \text{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5394 ВОДОРОД СЖАТЫЙ HYDROGEN, COMP- RESSED	H ₂ . Воспламеняющийся сжа- тый газ. Бесцветный. Без за- паха. КПВ 4—75%. <i>t</i> _{кнп} минус 253 °С. Отн. плотн. 0,07	1049 2148		2311 3	Табл. 3: Г1а
Водород сурьмянистый	См. Стибин — ПН 6710				
Водород тяжелый	См. Дейтерий — ПН 5520				
5395 ВОДОРОД ФТОРИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ HYDROGEN FLUORI- DE, ANHYDROUS	HF. Едкое и коррозионное ве- щество. Бесцветная дымящая очень летучая жидкость с рез- ким раздражающим запахом. В присутствии влаги высококор- розионна для металлов и стек- ла. Вызывает очень серьезные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек. Ядовитое высокоопас- ное. <i>t</i> _{кнп} 20 °С. ПДК 0,5 мг/м ³	1052 8185	I выс.	8161 8; 6а	Табл. 20: К126
Водород фтористый — раствор...	См. Кислота фтористоводород- ная -- раствор... — ПН 6021, 6022				
Водород фосфористый	См. Фосфин - ПН 6982				
5396 ВОДОРОД ХЛОРИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ HYDROGEN CHLORI- DE, ANHYDROUS	HCl. Ядовитый сжиженный газ. Бесцветный, с резким раз- дражающим запахом. Сильно коррозионен в присутствии вла- ги. <i>t</i> _{кнп} минус 85 °С. Отн. плотн. 1,3. ПДК 5 мг/м ³	1050 2150		2232 6а, 8	Табл. 3: Г1а
5397 ВОДОРОД ЦИАНИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ, СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ HYDROGEN CYANIDE, ANHYDROUS STABI- LIZED	HCN. Ядовитая ЛВЖ, высоко- опасная, очень летучая, бес- цветная, выделяющая ядови- тые взрывоопасные пары с за- пахом горького миндаля. <i>t</i> _{асп} минус 18 °С. <i>t</i> _{кнп} 26 °С. ПДК 0,3 мг/м ³ . КПВ 4—75%.	1051 6163	I выс.	6121 6а, 3	Табл. 15: Я14а
5398 ВОДОРОД ЦИАНИС- ТЫЙ БЕЗВОДНЫЙ, СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ, абсорбирован- ный пористым инертным материалом HYDROGEN CYANIDE ANHYDROUS, STABI- LIZED, absorbed in a porous inert material	HCN. Ядовитая высокоопас- ная очень летучая бесцветная жидкость, выделяющая циани- стый водород. ПДК 0,3 мг/м ³ . КПВ 4—75%	1614 6163	I выс.	6111 6а	Табл. 15: Я8в
Водород цианистый — водные растворы...	См. Кислота синильная — вод- ные растворы... — ПН 6001				
Водорода арсенид	См. Арсин — ПН 5152				

ПРИЛОЖЕНИЕ 13
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>2-4</u> Е	2-30	<u>К1</u> К4, Д5	2-1	С-1 Г-1,2 —	— Ш.52	При газовом тушении необходимо: углекислоты не менее 26% объемных, азота — 40%, аргона — 52%
<u>8-1</u> D	8-02	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	6-1	Не горит	В Ш.49 Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	— Ш.44 Ш.45	
<u>6-3</u> D	3-04	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	3-1	Г-1,2 С-1 П	А* Ш.14 Ш.52	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укрывать от лучистого тепла.
<u>6-1</u> D	6-01	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	С-1 Г-1,2 П	А* Ш.44 Ш.52	1. Укрывать от лучистого тепла. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5399 ВОДОРОДА ПЕРОКСИД СТАБИЛИЗИРОВАННЫЙ или ВОДОРОДА ПЕРОКСИД — ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ СТАБИЛИЗИРОВАННЫЕ с массовой долей пероксида водорода более 60% HYDROGEN PEROXIDE, STABILIZED or HYDROGEN PEROXIDE, AQUEOUS SOLUTIONS, STABILIZED with more than 60% hydrogen peroxide	H ₂ O ₂ Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость. Медленно разлагается, выделяя кислород. Скорость разложения увеличивается при повышении температуры и при взаимодействии с металлами (за исключением алюминия). Смесь с горючим материалом при попадании в огонь может взрываться. Бурно разлагается при взаимодействии с перманганатами. Коррозионное. Ядовитое. ПДК 1,4 мг/м ³	2015 5152	I выс.	5151 5,8	Табл. 9: Мин. недолив. 10%: O2г O5a O14б O15б Мин. недолив. 33%: герм. укуп. O17б O18a
5400 ВОДОРОДА ПЕРОКСИД — ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей пероксида водорода не менее 20%, но не более 60% (стабилизированные, если необходимо) HYDROGEN PEROXIDE, AQUEOUS SOLUTIONS with not less than 20% but not more than 60% hydrogen peroxide (stabilized as necessary)	H ₂ O ₂ Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость. Медленно разлагается, выделяя кислород. Скорость разложения увеличивается при повышении температуры и при взаимодействии с металлами (за исключением алюминия). При попадании в огонь взрывается. Коррозионное. ПДК 1,4 мг/м ³	2014 5151	II ср.	5152 5; 8	Табл. 9: Мин. недолив. 10%: O2б O10a O12a O14a O15a O16a Мин. недолив. 33%: герм. укуп. O17a O18a
5401 ВОДОРОДА ПЕРОКСИД — ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей пероксида водорода не менее 8%, но менее 20% (стабилизированные, если необходимо) HYDROGEN PEROXIDE, AQUEOUS SOLUTIONS, with not less than 8% but less than 20% hydrogen peroxide (stabilized as necessary)	H ₂ O ₂ Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость. Медленно разлагается, выделяя кислород. Скорость разложения увеличивается при повышении температуры и при взаимодействии с металлами (за исключением алюминия) ПДК 1,4 мг/м ³	2984 5150	III низк.	5113 5	Табл. 9: Мин. недолив. 10%: O2б O3б O4в O5a O8a O9a O10a O11a O12a Стабилизированные растворы: герм. укуп. O13a
Водорода твердый	пероксид См. Карбамид — водорода пероксид (1/1) — ПН 5935				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>ГРН</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>5-1</u> <u>Д</u>	5-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> <u>С-1</u> <u>Г-3</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.50</u> <u>П.53</u>	1. Тара 02г, 05а, 014б, 015б должна иметь устройство для выхода газа. 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>5-1</u> <u>Д</u>	5-04	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	1. Тара 02б, 010а, 012а, 014а, 015а, 016а должна иметь устройство для выхода газов. 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>5-1</u> <u>В</u>	5-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.50</u>	1. Внутренняя тара должна иметь устройство для выхода газа. Это требование не распространяется на стабилизированный продукт. 2. Действие Правил МОПОГ не распространяется на растворы с массовой долей пероксида водорода менее 8%. 3. Укрывать от лучистого тепла.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CP		
Водорода пероксид — См. Карбамид — водорода пе- карбамид (1/1) оксид (1/1) — ПН 5935						
5401-1 ВОДОРОДА ПЕРОКСИД И КИСЛОТА НАДУКСУСНАЯ — СМЕСИ стабилизированные с массовой долей надуксусной кислоты не более 5% и водой HYDROGEN PEROXIDE AND PEROXYACETIC ACID MIXTURE, with acid(s), water and not more than 5% peroxyacetic acid, stabilized	$H_2O_2 + CH_3COOH$. Окисляющие вещества. Бесцветные жидкости. Перевозятся в виде водных растворов. Даже стабилизированные растворы медленно разлагаются, выделяя кислород; при контакте с металлами степень разложения возрастает. Едкие. Вызывают сильные ожоги кожи и слизистых оболочек	3149 5149	II ср.	5152 5; 8	Табл. 9: O2r O10a O12a O14b	
Водорода пероксид и См. Карбамид — водорода пе- мочевина — комплекс оксид (1/1) — ПН 5935						
5402 ВОЗДУХ ОХЛАЖДЕН- НЫЙ ЖИДКИЙ AIR, REFRIGERATED LIQUID	Невоспламеняющийся неядовитый газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре минус 183°C, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости. Окислитель. Смеси с горючими материалами могут воспламеняться и взрываться	1003 2103		2125 2; 5	Табл. 3: Г2a	
5403 ВОЗДУХ СЖАТЫЙ AIR, COMPRESSED	Невоспламеняющийся неядовитый сжатый газ Отн. плотн. 1	1002 2103		2111 2	Табл. 3: Г1a	
5404 ВОЛОКНА растительные сухие, ДЖУТ, КАПОК, КЕНАФ, КОНОПЛЯ, ЛЕН, МЕШКИ ДЖУТОВЫЕ, СИЗАЛЬ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) FIBRES, vegetable, dry, COTTON, FLAX, HEMP, JUTE, KAROK, SISAL (FLAMMABLE SOLIDS, N.O.S.)	Легковоспламеняющиеся твердые вещества. Содержание влаги в хлопке не должно превышать 10%	1325 4146	III низк.	4113 —	Табл. 6r: T11a	
5404-1 ВОЛОКНА ЖИВОТНОГО или РАСТИТЕЛЬНОГО ПРОИСХОЖДЕНИЯ подгоревшие, мокрые или влажные (САМОВОЗГОРАЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.)	Болокнистые самовозгорающиеся материалы	3088 4233, 4260	III низк.	4213 46	Табл. 6, 6a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

К I P II КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-1</u> Б	5-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	См. п. 6.8 <u>Ш.45</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.50</u>	1. Внутренняя тара должна иметь устройство для выхода газов 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>2-1</u> С	2-11	<u>К1</u> <u>К1</u>	2-1	Не горит	— <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1</u> <u>К1</u>	2-1	Не горит	— <u>Ш.54</u>	
<u>4-2</u> А	4-16	<u>К1</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>В-3,2</u> <u>П-1,2</u> —	— <u>Ш.52</u>	1. Знак опасности и испытания упаковки не требуется, но в грузовых документах и на транспортной таре должны быть указаны подкласс и № ООН. 2. Укладывать «Вдали от» масел животного или растительного происхождения и маслянистых материалов
<u>4-7</u> А	4-23	<u>К1</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>В-3</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.24, б, в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
FIBRES, ANIMAL or VEGETABLE, burnt, wet or damp (SELF-HEATING SUBSTANCES, SOLID, N.O.S.)					
Вольфрам шестифтористый	Вольфрама гексафторид — ПН 5405				
5405 ВОЛЬФРАМА ГЕКСАФТОРИД TUNGSTEN HEXAFLUORIDE	WF ₆ . Ядовитый высокоопасный сжиженный бесцветный газ или жидкость желтого цвета. Разлагается водой, выделяя очень ядовитые коррозионные для металлов и стекла газы. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. <i>t</i> _{кип} 17 °С. Отн плотн. 10,3	2196 2185		2213 6а	Табл. 3: 1а
5411 ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ ОГНЕПРОВОДНОГО ШНУРА УДАРНОГО ДЕЙСТВИЯ (ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ) IGNITERS IMPACTING, FUSE (IGNITERS)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0325 1274		14G 16	Табл. 1: E139
5412 ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ ПРИЗМАТИЧЕСКИЕ (ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ) IGNITERS PRISMATIC (IGNITERS)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0315 1274		13G 1а	Табл. 1: E139
5413 ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ ПРИЗМАТИЧЕСКИЕ ИЗ дымного пороха (ПОРОХ ДЫМНЫЙ (ЧЕРНЫЙ) ПРЕССОВАННЫЙ или ПОРОХ ДЫМНЫЙ (ЧЕРНЫЙ) В ШАШКАХ) BLACK POWDER PRISMATIC IGNITERS (BLACK POWDER; (GUNPOWDER), COMPRESSED or BLACK POWDER; (GUNPOWDER) IN PELLETS)	Содержат бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0028 1114		11D 1а	Табл. 1: E5
5414 ВОСПЛАМЕНИТЕЛЬ РАКЕТНОГО ТОПЛИВА (ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ) ROCKET FUEL IGNITER (IGNITERS)	Содержит пиротехнический состав и ВВ. Чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	0121 1274		11G 1а	Табл. 1: E139

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

Код	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>2-3</u> Д	2-22	<u>К4, Д3</u> К4, Д8	2-1	<u>Не горит</u> В, П	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.49</u> Ш.44	
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	— <u>Ш.53</u> П.52	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-03	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	— <u>Ш.53</u> П.52	Укладка категории I
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1</u> С-3 Г-3 —	— <u>Ш.53</u> П.52	Укладка категории II-A.
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	— <u>Ш.53</u> П.52	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
5415 ВОСПЛАМЕНИТЕЛЬ РАКЕТНОГО ТОПЛИ- ВА (ВОСПЛАМЕНИ- ТЕЛИ) ROCKET FUEL IGNI- TER (IGNITERS)	Содержит пиротехнический со- став и ВВ. Чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	<u>0314</u> 1274	<u>12G</u> 1a	Табл. 1: E139	
5416 ВОСПЛАМЕНИТЕЛЬ РАКЕТНОГО ТОПЛИ- ВА (ВОСПЛАМЕНИ- ТЕЛИ) ROCKET FUEL IGNI- TER (IGNITERS)	Содержит пиротехнический со- став и ВВ. Чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	<u>0315</u> 1274	<u>13G</u> 1a	Табл. 1: E139	
5417 ВОСПЛАМЕНИТЕЛЬ РАКЕТНОГО ТОПЛИ- ВА (ВОСПЛАМЕНИ- ТЕЛИ) ROCKET FUEL IGNI- TER (IGNITERS)	Содержит пиротехнический со- став и ВВ. Чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	<u>0325</u> 1274	<u>14G</u> 16	Табл. 1: E139	
5418 ВОСПЛАМЕНИТЕЛИ ТЕРОЧНЫЕ (ВОСПЛА- МЕНИТЕЛИ) FRICTION FUSES (IG- NITERS)	Содержат пиротехнический со- став. Чувствительны к меха- ническим воздействиям и нагреву	<u>0325</u> 1274	<u>14G</u> 16	Табл. 1: E139	
5419 ВТУЛКИ КАПСЮЛЬ- НЫЕ PRIMERS, TUBULAR	Содержат пиротехнический со- став и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	<u>0319</u> 1280	<u>13G</u> 1a	Табл. 1: E143	
5420 ВТУЛКИ КАПСЮЛЬ- НЫЕ PRIMERS, TUBULAR	Содержат пиротехнический со- став и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	<u>0320</u> 1280	<u>14G</u> 16	Табл. 1: E143	
5421 ВТУЛКИ КАПСЮЛЬ- НЫЕ PRIMERS, TUBULAR	Содержат ВВ. Малоопасны	<u>0376</u> 1280	<u>14S</u> 16	Табл. 1: E143	
5422 ВТУЛКА ЭЛЕКТРО- КАПСЮЛЬНАЯ (КАП- СЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) PRIMER ELECTRIC, TUBULAR (DETONA- TORS, ELECTRIC)	Содержит инициирующие ВВ. Очень чувствительна к меха- ническим воздействиям и нагре- ву. Чувствительна к электро- магнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и ра- диолокаторов	<u>0030</u> 1257	<u>11B</u> 1a	Табл. 1: E104	
5423 ВТУЛКА ЭЛЕКТРО- КАПСЮЛЬНАЯ (КАП- СЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) PRIMER ELECTRIC, TUBULAR (DETONA- TORS, ELECTRIC)	Содержит инициирующие ВВ. Чувствительна к механическим воздействиям, нагреву и элект- ромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	<u>0255</u> 1257	<u>14B</u> 16	Табл. 1: E104	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ИП Р	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-1</u> Е	1-02	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	— Ш.53 П.52	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-03	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	— Ш.53 П.52	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	— Ш.53 П.52	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	— Ш.53 П.52	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-03	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1</u> —	— Ш.53 П.52	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	— Ш.53 П.52	Укладка категории I
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	— Ш.53 П.52	Укладка категории I
<u>1-3</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> <u>Г-3</u> —	— Ш.53 П.52	Укладка категории II-С
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> <u>Г-3</u> —	— Ш.53 П.52	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5424 ГАЗЫ БЛАГОРОД- НЫЕ И АЗОТ — СМЕ- СИ RARE GASES AND NITROGEN MIXTURES	Невоспламеняющиеся неядови- тые сжатые газы. Бесцветные. Без запаха. Отн. плотн. раз- лична	1981 2174		2111 2	Табл. 3: Г1а
5425 ГАЗЫ БЛАГОРОД- НЫЕ И КИСЛОРОД — СМЕСИ RARE GASES AND OXYGEN MIXTURES	Невоспламеняющиеся неядови- тые сжатые газы. Бесцветные. Без запаха. Отн. плотн. раз- лична	1980 2175		2111 2	Табл. 3: Г1а
5426 ГАЗЫ БЛАГОРОД- НЫЕ — СМЕСИ RARE GASES MIXTU- RES	Невоспламеняющиеся неядови- тые сжатые газы. Бесцветные. Без запаха. Отн. плотн. раз- лична	1979 2174		2111 2	Табл. 3: Г1а
Газ водяной	См. Углерода оксид и водо- род — смесь — ПН 6908				
Газ голубой	См. Углерода оксид и водо- род — смесь — ПН 6908				
Газы инертные — смесь	См. Газы благородные — сме- си — ПН 5426				
Газ каменноугольный	См. Газ коксовый — ПН 5427				
5427 ГАЗ КОКСОВЫЙ COAL GAS	Ядовитый высокоопасный вос- пламеняющийся сжатый газ. КПВ 4,5—40,0%. Отн. плотн. 0,4—0,6	1023 2123		2411 6а; 3	Табл. 3: Г1а
Газ крекинговый	См. Углерода оксида и угле- водородов — смеси — ПН 6909				
Газ нефтяной	См. Углерода оксида и угле- водородов — смеси — ПН 6909				
5428 ГАЗЫ НЕФТЯНЫЕ ПОПУТНЫЕ СЖИЖЕННЫЕ PETROLEUM GASES, LIQUEFIED	Воспламеняющиеся сжижен- ные газы. Бесцветные. 1—15%	1075 2147		2312 3	Табл. 3: Г1а
Газы петролейные сжи- женные	См. Газы нефтяные попутные сжиженные — ПН 5428				
Газы природные охла- жденные жидкие (с высо- ким содержанием ме- тана) или метан охла- жденный жидкий	См. Метан охлажденный жидкий или газы природные охла- жденные жидкие (с высоким содержанием метана) — ПН 6168				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КПРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> К1, Д5	2-1	Не горят	—	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> К1, Д5	2-1	Не горят	— П.52	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> К1, Д5	2-1	Не горят	—	
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д2</u> К4, Д8	2-1	С-1 <u>Г-1,2</u> —	— Ш.25 Ш.52	При газовом тушении необходимо: углекислоты 55%, азота 70%
<u>2-4</u> E	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	С-1 —	— Ш.25 Ш.52	При газовом тушении необходимо: углекислоты 32%, азота 45%

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Газы природные... метан...	или См. Метан... или газы природ- ные... — ПН 6168, 6169				
Газ светильный	См. Газ коксовый — ПН 5427				
Газ сжатый и гекса- этилтетрафосфат — сме- си	См. Гексаэтилтетрафосфат и газ сжатый — смеси — ПН 5459				
Газ сжатый и тетраэтил- пирофосфат — смеси	См. Тетраэтилпирофосфат и газ сжатый — смеси — ПН 6793				
Газ синтетический	См. Углерода оксид и водо- род — смесь — ПН 6908				
Газ угарный	См. Углерода оксид — ПН 6907				
Газ углекислый	См. Углерода диоксид — ПН 6900				
Газ углекислый охлаж- денный жидкий	См. Углерода диоксид охлаж- денный жидкий — ПН 6901				
Газ Фишера—Тропша	См. Углерода оксид и водо- род — смесь — ПН 6908				
5429 ГАЗОЙЛЬ GAS OIL	ЛВЖ. Летучая, с характер- ным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 23—61 °С. ПДК 300 мг/м ³	1202 3375	III низк.	3313 3	Табл. 4
5430 ГАЗОКОНДЕНСАТ GAS DRIPS, hydrocar- bon	ЛВЖ. Не смешивается с во- дой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С. ПДК 300 мг/м ³	1864 3082	II ср.	3212 3	Табл. 4
Газолин	См. Бензин газовый — ПН 5231				
Гезагард	См. Прометрин — ПН 6553				
ГАЛАКТАНТРИНИТ- РАТ GALACTAN TRINITRA- TE	Перевозка запрещена				
5431 ГАЛЛИЙ GALLIUM	Га. Едкое и коррозионное (осо- бенно для алюминия) веществ- во. Серебристо-белый металл. При температуре 29 °С плавит- ся, превращаясь в блестящую жидкость. Ядовито. ПДК 2 мг/м ³	2803 8178	III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
5432 ГАФНИЙ — ПОРО- ШОК СУХОЙ HAFNIUM POWDER. DRY	Nf. Самовозгорающееся ве- щество. Черный аморфный ме- таллический порошок. Пирофор- ное. Воспламеняется на возду- хе. Ядовитый высокоопасный. Образует взрывчатые смеси с большинством окисляющих ве- ществ. Не растворим в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	2545 4237	I выс. II ср. III низк.	4211 46 4212 46 4213 46	Для 4211: табл. 7а герм. укуп. C1r C2a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ИДЕНТИФИКАЦИОННЫЙ КОД	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-2</u> В	8-00	<u>К1, Д4</u> <u>К2, Д4</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> <u>Ш.44</u> 1. Укладывать вдали от источников тепла. 2. Перевозка на судах, сконструированных из алюминия, запрещена.	
<u>4-6</u> Д	4-20	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-1</u> <u>В-1</u>	См. См. п. 14.2.4, в ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
---	-------------------	------------------------------	----------	-------------------------	---------------

С8а
С9а
С12в
Для
4212,
4213:
табл.
6, 6а

5433 ГАФНИЙ — ПОРО- ШОК УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 25% (должен быть видимый избыток воды): а) изготовленный меха- ническим способом, раз- мер частиц менее 53 мк; б) изготовленный хими- ческим способом, раз- мер частиц менее 840 мк. HAFNIUM POWDER, WETTED with not less than 25% water (a vi- sible excess of water must be present) (a) mechanically produc- ed, particle size less than 53 microns; (b) chemically produced, particle size less than 840 microns	HF. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Черный аморфный порошок. Ядовитое высокоопасное. В сухом виде склонно к самовозгоранию. Об- разуется взрывчатые смеси с окисляющими веществами. Не- растворимо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	1326 4148	II ср.	4112 4а	Табл. 6г: Т13а
---	--	--------------	-----------	------------	-------------------

Гекса См. Гексаметиленetetрамин —
ПН 5440

Гексагидроазепин См. Гексаметиленимин — ПН
5439

Гексагидроанилин См. Циклогексиламин — ПН
7109

Гексагидробензол См. Циклогексан — ПН 7101

Гексагидрокрезолы См. Метилциклогексанолы... —
ПН 6240

Гексагидрометилфенол См. Метилциклогексанолы... —
ПН 6240

Гексагидротолуол См. Метилциклогексан — ПН
6239

Гексагидрофенол... См. Спирт циклогексильный... —
ПН 6699-1

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

РН Р	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
---------	----	--------------	----	------------	--------------	------------

41 Е	4-10	К1, Д2 К4, Д10	4-1	С-1,3 Г-1,2 В-2,3 В-1	— Ш 52 Ш 53	<p>Действие Правил МОПОГ не распространяется на порошок гафния</p> <p>а) с размером частиц более 53 мк, полученный механическим методом;</p> <p>б) с размером частиц более 840 мк, полученный химически</p>
---------	------	-------------------	-----	--------------------------------	-------------------	---

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5434 ГЕКСАДЕЦИЛТРИ- ХЛОРСИЛАН HEXADECYLTRICHO- ROSILANE	$C_{16}H_{33}SiCl_3$. Едкое и высоко- коррозионное, в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовито. Энергично реагирует с водой, выделяя во- дород хлористый. При попада- нии в огонь выделяет ядови- тые газы. ПДК 5,0 мг/м ³	1781 8179	II ср.	8172 8	Табл.: 16, 17
5435 1,5-ГЕКСАДИЕН HEXADIENE	C_6H_{10} . ЛВЖ. Бесцветная. Ядо- витая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ минус 27°C. $t_{кип}$ 59—82°C. КПВ 2,0—6,1%	2458 3034-4	II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Гексалития дисилицид	См. Лития силицид — ПН 6095				
Гексальдегид	См. n-Гексанад — ПН 5445				
Гексаметилен	См. Циклогексан — ПН 7101				
5436 ГЕКСАМЕТИЛЕНДИ- АМИН — РАСТВОР HEXAMETHYLENE- DIAMINE SOLUTION	$H_2N(CH_2)_6NH_2$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцвет- ная жидкость. Сильная щелочь. Ядовитое. ПДК 0,1 мг/м ³	1783 8180	II ср.	8272 8	Табл. 16, 17
5437 ГЕКСАМЕТИЛЕНДИ- АМИН ТВЕРДЫЙ HEXAMETHYLENEDI- AMINE, SOLID	$H_2N(CH_2)_6NH_2$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцвет- ные кристаллы с резким запа- хом амила. Сильно раздража- ет кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. При нагревании раз- лагается, выделяя воспламеняю- щиеся и ядовитые газы. Раст- вор в воде — сильная щелочь. $t_{пл}$ 39—42°C. КПВ 0,9—4,1%. ПДК 0,1 м/м ³	2280 8180	III низк.	8273 8	Табл. 18, 19
Гексаметилендиизоциа- нат	См. 1,6-Гексаметилендиизоциа- нат — ПН 5438				
5438 1,6-ГЕКСАМЕТИЛЕН- ДИИЗОЦИАНАТ HEXAMETHYLENEDI- ISOCYANATE	$OCN(CH_2)_6NCO$. Ядовитое вещество. Бесцветная жид- кость с резким запахом. Силь- но раздражает кожу, глаза и дыхательные пути. Не смеши- вается с водой, но реагирует с ней, выделяя углерода диок- сид. ПДК 0,05 мг/м ³	2281 6161	II ср.	6111 6а	Табл. 11, 12
5439 ГЕКСАМЕТИЛЕН- ИМИН HEXAMETHYLENE IMINE	$CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2NH$. ЛВЖ. Желтоватая, с резким запахом аммиака. Едкая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Впитывается в кожу. Ядовитая высокоопасная. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 18°C. ПДК 0,5 мг/м ³	2493 3236	II ср.	3242 3; 8	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

Группы кР	КС	СИЗО		АК	РОС		КЗЭС	Примечания
		СИЗА			ЗОС	Мед.		
МЗ Д	8-07	К2, Д4 К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	С-1,3 Г-1,3 В; П	См. ч. IV, п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.44 В.46 П.39			Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
З-1 Е	3-00	К1, Д4 К4, Д8	3-1	П-1,2 С-1 Г-1,3 В-2 —	С Ш.52 Ш.44			
8-1 А	8-04	К2 К2, Д10	6-1	Не горят	С Ш.25 Ш.44			
8-1 А	8-05	К2 К2, Д10	6-1	В-2 П-2 В-1	С Ш.25 Ш.44 П.39 П.32			Укладывать в наиболее про- хладном месте
6-1 В	6-06	К4, Д4 К4, Д10	6-1	Г-1,2 С-1 —	В Ш.44 В.41			1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее су- хом месте
3-1 В	3-02	К4, Д4 К4, Д8	3-1	П-3 В-2 Г-1 —	С Ш.44 Ш.52			

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5440 ГЕКСАМЕТИЛЕН- ТЕТРАМИН HEXAMINE	$(\text{CH}_2)_6\text{N}_4$. Легковоспламеняю- щееся твердое вещество. Белый кристаллический порошок. Раз- дражает кожу и слизистые оболочки. Растворимо в воде	1328 4150	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а
5441 3,3,6,6,9,9-ГЕКСАМЕ- ТИЛ-1,2,4,5-ТЕТРАОК- СОЦИКЛОНОНАН, более 52% в растворе 3,3,6,6,9,9-HEXAME- THYL-1,2,4,5-TETRAOXA- CYCLONONANE, not more than 52% in solu- tion	$\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}\wedge$ $\times(\text{CH}_3)_2\text{O}_2$ Органический перо- ксид. Бесцветная жидкость. не Смешивается с водой	2167 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa IIbа
5442 3,3,6,6,9,9-ГЕКСАМЕ- ТИЛ-1,2,4,5-ТЕТРАОК- СОЦИКЛОНОНАН, не более 52% с инертным твердым веществом 3,3,6,6,9,9-HEXAME- THYL-1,2,4,5-TETRAOXA- CYCLONONANE, not more than 52% with inert solid	$\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}\times$ $\times(\text{CH}_3)_2\text{O}_2$ Органический перо- ксид. Белый порошок. Не раст- ворим в воде	2166 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIIa
5443 3,3,6,6,9,9-ГЕКСАМЕ- ТИЛ-1,2,4,5-ТЕТРАОК- СОЦИКЛОНОНАН тех- нически чистый 3,3,6,6,9,9-HEXAME- THYL-1,2,4,5-TETRAOXA- CYCLONONANE, tech- nically pure	$\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}\times$ $\wedge(\text{CH}_3)_2\text{O}_2$ Органический перо- ксид. Белое кристаллическое вещество. При попадании в огонь может взорваться. Не растворимо в воде	2165 —	I выс.	5231 5; 1а	Табл. 10: IIIг
ГЕКСАМЕТИЛЕН- ТРИПЕРОКСИДИА- МИН СУХОЙ HEXAMETHYLENE TRIPEROXIDE DIAMI- NE, DRY	Перевозка запрещена				
Гексамил	См. Пропазин — ПН 6554				
Гексамин	См. Гексаметилентетрамин — ПН 5440				
5444 ГЕКСАНЫ HEXANES	C_6H_{14} . ЛВЖ. Бесцветные, ле- тучие, с приятным запахом. Слабо раздражают глаза. Не смешиваются с водой. $t_{\text{всп}}$ ме- нее минус 18 °С. КПВ 1,1— 7,5%. ПДК 300 мг/м ³	1208 3029	II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
5445 н-ГЕКСАНАЛЬ HEXALDEHYDE	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CHO}$. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 32 °С	1207 3350	III низк.	3913 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

Код	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
1-1 К	4-10	$\frac{К1, Д2}{К4, Д10}$	4-1	$\frac{В-2}{П-2}$ Г-1 —	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.52	
1-4 Д	5-20	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{См. ч. IV, п. 6.8}{Ш.50}$ Ш.52	
1-4 Д	5-20	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-2	$\frac{В-2}{П-2}$ —	$\frac{См. ч. IV, п. 6.8}{Ш.50}$ Ш.52	
5-4 Д	5-20	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-2	$\frac{В-1}{П-2}$ —	$\frac{См. ч. IV, п. 6.8}{Ш.50}$ Ш.52 П.53	
3-1 Е	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{С-1,3}$ В-2 Г-1,2,3 —	$\frac{Д}{Ш.25}$ Ш.44 Ш.52	
3-2 А	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{Д}{Ш.44}$ Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Гексанитрат маннита, увлажненный...	См. Маннитгексанитрат, увлажненный... — ПН 6120				
ГЕКСАНИТРОАЗОКСИБЕНЗОЛ HEXANITROAZOXYBENZENE	Перевозка запрещена				
2,4,6,2',4',6'-ГЕКСАНИТРО-3,3'-ДИГИДРОКСИАЗОБЕНЗОЛ СУХОЙ 2,4,6,2',4',6'-HEXANITRO-3,3'-DIHYDROXYAZOBENZENE, DRY	Перевозка запрещена				
Гексанитродифениламин	См. Дипикриламид — ПН 5660				
2,2',4,4',6,6'-Гексанитродифениламин	См. Дипикриламид — ПН 5660				
ГЕКСАНИТРОДИФЕНИЛ — МОЧЕВИНА HEXANITRODIPHENYLUREA	Перевозка запрещена				
ГЕКСАНИТРООКСАНИЛИД HEXANITROOXANILIDE	Перевозка запрещена				
5446 ГЕКСАНИТРОСТИЛЬБЕН HEXANITROSTILBENE	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим и нагреву	0392 1112		11D 1a	Табл. 1: E11
Гексанитростильбен	и См. 2,4,6-Тринитротолуол и 1,3,5-Тринитробензол — смеси...				
ГЕКСАНИТРОЭТАН HEXANITROETHANE	Перевозка запрещена				
Гексанола	См. Спирты гексиловые — ПН 6689				
Гексанон-2...	См. Метилбутилкетон — ПН 6190				
5447 ГЕКСАТОНАЛ ЛИТОИ HEXATONAL, CAST	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим и нагреву. Смесь циклотриметилентринитрамина, тринитротолуола и алюминия	0393 1110		11D 1a	Табл. 1: E13
5448 ГЕКСАФТОРАЦЕТОН HEXAFLUOROACETONE	CF ₃ COCF ₃ . Ядовитый сжиженный газ. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки глаз и дыхательных путей. Гигроскопичен. Дымит во влажном воздухе. При взаимодействии с водой выделяет тепло. t _{кип} минус 27 °С. Отн. плотн. 5,7. ПДК 0,5 мг/м ³	2420 2145		2213 6a	Табл. 3: 11a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>ИРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>—</u> Ш.53 П.52	Укладка категории II-A
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>—</u> Ш.53 П.52	Укладка категории II-B
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	<u>Не горит</u> В. П	См. ч. IV, п. 68 <u>Ш.49</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Г		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CP		
5449 ГЕКСАФТОРАЦЕТОН- ГИДРАТ HEXAFLUOROACETO- NE HYDRATE	$CF_3COCF_2 \cdot H_2O$. Ядовитое ле- тучее вещество. Гигроскопичные белые кристаллы с температу- рой плавления 38—40 °С или водный раствор. ПДК 2,0 мг/м ³	2552 6161	II CP	6112 6a	Табл. 11, 12	
5450 ГЕКСАФТОРПРОПИ- ЛЕН HEXAFLUOROPROPY- LENE	C_3F_6 . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ. Бесцветный, $t_{кип}$ минус 29 °С. Отн. плотн. 5,2. ПДК 5 мг/м ³	1858 2146		2113 2	Табл. 3: 11a	
Гексафторосиликаты.	См Фторосиликаты... — ПН 9556					
5451 ГЕКСАФТОРЭТАН HEXAFLUOROETHANE	C_2F_6 Сжиженный газ. Бесцвет- ный Отн. плотн. 4,8	2193 2146		2112 2	Табл. 3: 11a	
5452 ГЕКСАХЛОРАЦЕТОН HEXACHLOROACETO- NE	CCl_3COCCl . Ядовитая высо- коопасная летучая бесцветная или желтоватая жидкость, вы- деляющая слезоточивые пары. Сильно раздражает кожу и сли- зистые оболочки. При нагрева- нии разлагается, выделяя фос- ген. Смешивается с водой. ПДК 0,5 мг/м ³	2661 6158	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
5453 ГЕКСАХЛОРБЕНЗОЛ HEXACHLOROBENZE- NE	C_6Cl_6 Ядовитое высокоопас- ное вещество. Белые игольча- тые кристаллы. Раздражают кожу, глаза и слизистые обо- лочки. При нагревании разла- гается, выделяя ядовитые га- зы. Не растворимо в воде. ПДК 0,9 мг/м ³	2729 6158	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
Гексахлорбутадиеи	См Гексахлорбутадиеи-1,3 — ПН 5454					
5454 ГЕКСАХЛОРБУТА- ДИЕН-1,3 HEXACHLOROBUTA- DIENE	$C_2Cl_2CClCClCCl_2$. Ядовитое, чрезвычайно опасное вещество. Бесцветная или зеленовато- желтая жидкость со слабым запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Трудно- горюча. Не смешивается с во- дой. ПДК 0,01 мг/м ³	2279 6159	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12	
5455 ГЕКСАХЛОРМЕЛА- МИН (ОКИСЛЯЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА, ТВЕР- ДЫЕ, НУК.) HEXACHLOROMELA- MINE (OXIDIZING SUBSTANCES, SOLID, N.O.S.)	$C_2N_2Cl_6$ Сильное окисляющее вещество Чешуйки или поро- шок с запахом хлора. При соп- рикосновении с маслами и дру- гими горючими материалами возможно самовозгорание. При горении выделяет хлор. Пыль раздражает слизистые оболоч- ки Не растворимо в воде	1479 5163	II CP	5112 5	Табл. 6, 6a	
Гексахлорофен	См. 2,2'-Метилен-бис-(3,4,6-Трихлорфенол) — ПН 6201					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>6-1</u> В	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горит	В Ш.44 Ш.52	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К4, Д3</u> К4, Д10	2-1	Не горит	— Ш.49	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горят	— Ш.26 Ш.44 П.39	
<u>6-1</u> В	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	П-3 В-2 —	В Ш.44 Ш.51 П.40	1. Укладывать в наиболее про- хладном месте. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	Не горит	А Ш.26 Ш.44 П.39	
<u>6-5</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	А-1,2 В-2 —	А** Ш.35	
<u>5-1</u> А	5-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	В-1,2 —	А Ш.52 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Гексахлорпропанон-2	См. Гексахлорацетон — ПН 5452				
Гексахлор-2-пропанон	См. Гексахлорацетон — ПН 5452				
Гексахлорциклопентадиен	См. Гексахлорциклопентадиен-1,3 — ПН 5456				
5456 ГЕКСАХЛОРЦИКЛО- ПЕНТАДИЕН-1,3 HEXACHLOROCYCLO- PENTADIENE	C_5Cl_6 . Ядовитая чрезвычайно опасная светло-желтая жидкость с резким запахом. Слезоточивая. ПДК 0,01 мг/м ³	2646 6159	1 выс	6111 6а	Табл. 11, 12
5457 ГЕКСАХЛОРЭТАН HEXACHLOROETHANE	C_2Cl_6 . Малоопасные ядовитые бесцветные кристаллы с характерным запахом. ПДК 10 мг/м ³		III ниж.	9153 —	
5458 ГЕКСАЭТИЛТЕТРА- ФОСФАТ HEXAETHYL TETRA- PHOSPHATE	$(C_2H_5)_6P_4O_7$. Ядовитая высокоопасная летучая гигроскопичная жидкость желтого цвета. Технический продукт часто содержит тетраэтилпирофосфат, который еще более ядовит. ПДК 0,05 мг/м ³ (США)	1611 6160	1 выс.	6111 6а	Табл. 11, 12
5459 ГЕКСАЭТИЛТЕТРА- ФОСФАТ И ГАЗ СЖА- ТЫП — СМЕСИ HEXAETHYL TETRA- PHOSPHATE AND COMPRESSED GAS MIXTURES	$(C_2H_5)_6P_4O_7$. Ядовитая растворенная под давлением смесь газа и жидкости. ПДК 0,05 мг/м ³ (США)	1612 2145		2214 6а	Табл. 3: Г1а
5460 ГЕКСЕН-1 1-HEXENE	$CH_2=CH(CH_2)_3CH_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ менее минус 18 °С. $t_{\text{кип}}$ 64 °С.	2370 3129	II ср	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
н-Гексен	См. Гексен-1 — ПН 5460				
Гексил	См. Дипикриламиин — ПН 5660				
5461 ГЕКСИЛАЦЕТАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) HEXYLACETATE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$CH_3COOC_6H_{13}$. ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 46 °С. КПВ 0,9—6,5%	1993 3335	III ниж	3313 3	Табл. 4
5462 ГЕКСИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН HEXYLTRICHLOROSI- LANE	$C_6H_{11}SiCl_3$. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовито Энергично реагирует	1784 8181	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

II	КС	СИЗО	АК	РОС	КЗЭС	Примечания
		СИЗА		ЗОС	Мед	
<u>6-1</u> D	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>В</u> Ш.26 Ш.44 Ш.51	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>9-2</u> А		<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> П-3	<u>В</u> Ш.35	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-1</u> Е	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> П-1,2	<u>В*</u> Ш.32	1. Если предъявляется к перевозке как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К4, Д3</u> К4, Д8	2-1	Не горит	См.* ч. IV, п. 6.8 Ш.32	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 Г-1,3 В-2	<u>С</u> Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1. 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> Г-1,3 В. П	См. Размещать с учетом требований ч. IV, п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.44 В.46 П.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
	с водой, выделяя водород хло- ристый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы					
5463 ГЕКСИЛФОРМИАТ (ИЛГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) HEXYLFORMATE (FLAMMABLE LIQU- IDS, N.O.S.)	$\text{HCOOOC}_6\text{H}_{13}$. ЛВЖ. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}} 36^\circ\text{C}$. КПВ 1,3—9,1%	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4	
Гексит	См Дипикриламин — ПН 5660					
5464 ГЕКСОГЕН И ОКТО- ГЕН — СМЕСИ УВ- ЛАЖЕННЫЕ с массо- вой долей воды не ме- нее 15% или ГЕКСО- ГЕН И ОКТОГЕН — СМЕСИ ДЕСЕНСИБИ- ЛИЗИРОВАННЫЕ с массовой долей флегма- гизатора не менее 10% HEXOGEN AND OCTO- GEN MIXTURES, WET- TED with not less than 15% water, by weigh or HEXOGEN AND OCTO- GEN MIXTURES, DE- SENSITIZED with not less than 10% phlegma- tiser, by mass	Бризантные ВВ Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Ядовиты. ПДК 1 мг/м ³	0391 1106		11D 1a	Табл. 1: E6	
5464-1 ГЕКСОГЕН ДЕСЕН- СИБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ HEXOGEN, DESEN- SITIZED	$(\text{CH}_2\text{NNO}_2)_3$ Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву Ядови- тое высокоопасное ПДК 1 мг/м ³	0483 1106		11D 1a; 6a	Табл. 1: E6	
5465 ГЕКСОГЕН УВЛАЖ- ЕННЫЙ с массовой долей воды не менее 15% HEXOGEN, WETTED with not less than 15% water, by mass	$(\text{CH}_2\text{NNO}_2)_3$ Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву Ядо- витое высокоопасное ПДК 1 мг/м ³	0072 1106		11D 1a; 6a	Табл. 1: E6	
5466 ГЕКСОЛИТ сухой или с массовой долей воды менее 15% HEXOLITE, dry or wet- ted with less than 15% water, by mass	Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета Чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагрее- ву Ядовитое высокоопасное ПДК 1 мг/м ³	0118 1110		11D 1a	Табл. 1: E13	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

1	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-2</u> Л	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> —	— <u>Ш.53</u> <u>П.52</u>	Категория укладки П-В
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>Г-3</u> <u>С-1,3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории П-В
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>Г-3</u> <u>С-1,3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>П.52</u>	Укладка категории П-В
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>Г-3</u> <u>С-1,3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>П.52</u>	Укладка категории П-В

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
5467 ГЕКСОПЛАСТ 87 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА. БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП А) HEXOPLAST-87 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE A)	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
5468 ГЕЛИЙ ОХЛАЖДЕН- НЫЙ ЖИДКИЙ HELIUM, REFRIGE- RATED LIQUID	Не Невоспламеняющийся не- ядовитый сжиженный газ. Инертный В сосудах находится в жидком состоянии при тем- пературе минус 269 С, которая поддерживается за счет не- большого испарения жидкости. Огн. плотн. 0,14	1963 2144		2115 2	Табл. 3: Г2a
5469 ГЕЛИЙ СЖАТЫЙ HELIUM, COMPRES- SED	Не Невоспламеняющийся не- ядовитый сжатый газ Бесцвет- ный Без запаха Инертный $t_{ки}$ минус 269 С Огн. плотн. 0,14	1046 2144		2111 2	Табл. 3: Г1a
Гептадинацетат	См Метициклогексилациетат — ПН 6246				
Гептаметан	См. Циклогептан — ПН 7114				
5470 ГЕПТАНЫ HEPTANES	C_7H_{16} ЛВЖ Бесцветные Лету- чие Раздражают кожу и сли- зистые оболочки Не смешива- ются с водой $t_{ки}$ от минус 18 до 23 С КПВ 1,1—6,7%	1206 3235	II ср	3212 3	Табл. 4
5470 1 n-ГЕПТАНАЛЬ n-HEPTALDEHYDE	$C_7H_{14}O$ ЛВЖ Бесцвет- ная или бледно-желтая масля- нистая, с резким запахом Сильно раздражает кожу и сли- зистые оболочки Трудно раст- ворима в воде. $t_{вс}$ 35--45 °С КПВ 1,1 5,2%	3056 3350	III низк.	3313 3	Табл. 4
5471 3 ГЕПТАНОЛ (СПИРТЫ, НУ.К) 3-HEPTANOL (ALCOHOLS, NOS)	$C_7H_{14}O$ ЛВЖ Бесцветная, Ядовитая Не смешивается с водой $t_{ки}$ 57 °С. ПДК 10 мг м ³	1987 3303	III низк.	3313 3	Табл. 4
Гептанон-2	См Ацетилметилкетон — ПН 5069				
5472 4 ГЕПТАНОН DIPROPYL KETONE	$C_7H_{14}O$ ЛВЖ Бесцветная, с приятным запахом. Не сме- шивается с водой $t_{вс}$ 49 °С.	2710 3336	III низк.	3313 3	Табл. 4
Гептасульфид фосфо- ра, не содержащий жел- того или белого фосфо- ра	См Тетрафосфора гептасульфид, не или белого фосфора — ПН 6780				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B.2}{C.1}{\Gamma.3}$	$\frac{Ш.53}{П.52}$	Укладка категории II-B
$\frac{2-2}{B}$	2-10	$\frac{K1}{K1}$	2-1	He групп	$\frac{—}{Ш.44}$	
$\frac{2-1}{A}$	2-10	$\frac{K1}{K1}$	2-1	He групп	$\frac{—}{Ш.44}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П.1,2}{\Gamma.1,2}{C.1}{B.2}$	$\frac{C}{Ш.25}{Ш.52}{Ш.44}$	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K3, D8}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П.2}{B.2}$	$\frac{D}{Ш.44}{Ш.52}$	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П.1,2}{B.2}$	$\frac{D}{Ш.25}{П.52}$	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П.1,2}{B.2}$	$\frac{C}{Ш.25}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО	СР		
ГЕНТАХЛОР	См приложение 13						
5473 ГЕПТЕН-1 n-HEPTENE	$CH_3(CH_2)_4CH_2$ ЛВЖ Бес- цветная Не смешивается с во- дой $t_{кип}$ минус 3°C	2278 3236		II ср		3212 3	Табл 4
норм-Гептен	См. Гептен-1 — ПН 5473						
ГЕПТЕНОФОС	См приложение 13						
5474 ГЕПТИЛАЦЕТАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД. КОСТИ, Н.У.К.) HEPTYLACETATE (FLAMMABLE LIQU- IDS, N.O.S.)	$CH_3COOC_7H_{15}$ ЛВЖ Не сме- шивается с водой. $t_{исп}$ 57°C КПВ 0,8—6,0%	1993 3345		III низк		3313 3	Табл 4
5475 ГЕПТИЛФОРМИАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД. КОСТИ, Н.У.К.) HEPTYLFORMATE (FLAMMABLE LIQU- IDS, N.O.S.)	$HCOOC_7H_{15}$ ЛВЖ. Не смеши- вается с водой $t_{исп}$ 54°C КПВ 1,2—8,3%	1993 3345		III низк		3313 3	Табл. 4
5476 ГЕРМАН GERMANE	GeH_4 Ядовитый воспламеняю- щийся сжиженный газ. Бес- цветный, с едким запахом При обычной температуре медленно разлагается с выделением во- дорода ПДК 5 мг/м ³ $t_{кип}$ ми- нус 86°C Отн плотн. 2,6	2192 2143				2412 ба. 3	Табл. 3: Г1а
Германий водородистый	См Герман — ПН 5476						
Германия гидрид	См Герман — ПН 5476						
5477 ГИДРАЗИН БЕЗВОД- НЫЙ или ГИДРАЗИН — ВОДНЫЕ РАСТВО- РЫ с массовой долей гидразина более 64% HYDRAZINE ANHY- DROUS or HYDRAZI- NE AQUEOUS SOLU- TIONS with more than 64% hydrazine. by mass	$H_2N NH_2$ Едкое и коррозион- ное вещество Бесцветная ЛВЖ с запахом аммиака. Ядовитое высокоопасное Сильный вос- становитель Способен к само- воспламенению на воздухе при контакте с пористыми мате- риалами (земля, дерево, одеж- да и т.п.) Вызывает сильные ожоги кожи Смешивается с водой. $t_{исп}$ безводного гидрази- на 40°C КПВ 4,7—100% $t_{самовосп.}$ 132°C ПДК 0,1 мг/м ³	2029 3352		I выс		8241 8; 6; 3	Табл. 16, 17
Гидразина моногидрат...	См Гидразин-гидрат... — ПН 5478						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> В-1 —	См. ч. IV. п. 6.8 Ш.21 Ш.44 Ш.52	
<u>8-5</u> D	3-03	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	3-1	<u>П-3.2</u> В-2	<u>В</u> Ш.26 Ш.44 Ш.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер Наименование вещества	Формула (свойства)	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас ности	Упа ковка
				CO	CP		
5478 ГИДРАЗИН ГИДРАТ или ГИДРАЗИН - ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей гидро зина не более 64% HYDRAZINE HYDRA TE or HYDRAZINE AQUEOUS SOLUTIONS with not more than 64% hydrazine by mass	$N_2H_4 \cdot NH_2$ Едкое и коррозионное вещество Ядовитое высоко опасное Бесцветная жидкость Сильный восстановитель Лег ко горит Разъедает кожу т.пл. гидразин гидрата 73°C. ПДК 0,1 мг/м ³	2030 8182		II CP		8262 8, 6a	Табл 16 17
ГИДРАЗИНОАЗИД HYDRAZINE AZIDE	Перевозка запрещена						
ГИДРАЗИНПЕРХЛО РАТ СУХОЙ HYDRAZINE PER CHLORATE DRY	Перевозка запрещена						
ГИДРАЗИНСЕЛЕНАТ HYDRAZINE SELFENA TE	Перевозка запрещена						
ГИДРАЗИНХЛОРАТ HYDRAZINE CHLORA TE	Перевозка запрещена						
3 Гидроксипутан 2 он	См. Ацетон — ПН 5172						
1 Гидрокси 1 гидропер оксида (метилического оксида) пероксида	См. Метилэтилпероксида пероксид — ПН 6442						
1 Гидрокси 2 кето 4 ме тилпентан	См. Спирт - диацетоновый — ПН 6691						
Гидроксиламин кислый	серно-См. Гидроксиламмония сульфат — ПН 5479						
ГИДРОКСИТАМИНА ИОДИД HYDROXYL AMINE IODIDE	Перевозка запрещена						
Гидроксиламина фат	суль-См. Гидроксиламмония сульфат - ПН 5479						
Гидроксиламмония гид- росульфат	См. Гидроксиламмония сульфат — ПН 5479						
5479 ГИДРОКСИЛАММО НИЯ СУЛЬФАТ HYDROXYL AMINE SULPHATE	$(NH_2OH) SO_4$ Едкое и корро зионное вещество Бесцветный или белый кристаллический по рошок Разъедает кожу и сли зистые оболочки Ядовитое При нагревании разлагается со взрывом Растворимо в воде	2865 8185		III низк		8113 8	Табл 18 19

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>8-1</u> D	8-06	<u>К2</u> К2, Д10	6-1	<u>В-2</u> П-2	<u>В</u> Ш 26 Ш 44 Ш 52	1. Для растворов с массовой долей гидразина не более 36% — категория размещения Е. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1	<u>В-1</u> —	<u>С</u> Ш 44 П 53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			CO	КШ Знак опас- ности	
1-Гидрокси-3-метил-2-пентен-4-ин	См. 3-Метилпентен-2-ин-4-ол — ПН 6220				
3-Гидроксифенол	См. Резорцин — ПН 6589				
1-Гидроксициклогексена пероксид...	См. 1-Оксидциклогексана пероксид... — ПН 6434				
3-(2-Гидроксиэтокси)-4-пирозолидинил-1-бензолдиазонийхлорид цинка	См. 4-Диазо [2-(2-Оксиэтокси)] фенилпиррона цинка хлорид — ПН 5544				
Гидрохинол	См. Гидрохинон — ПН 5480				
5480 ГИДРОХИНОН HYDROQUINONE	$C_6H_4(OH)_2$. Ядовитое вещество. Белые кристаллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Растворимо в воде. ПДК 80 мг/м ³	2662 6164	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
5481 ГИЛЬЗЫ ПАТРОН- НЫЕ ПУСТЫЕ, С КАП- СЮЛЯМИ CASES, CARTRIDGE, EMPTY, WITH PRIMER	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ 0379 1238		14С 16	Табл. 1: E116
5482 ГИЛЬЗЫ ПАТРОН- НЫЕ ПУСТЫЕ, С КАП- СЮЛЯМИ CASES, CARTRIDGE, EMPTY, WITH PRIMER	Содержат ВВ. Малоопасны	0055 1238		14S —	Табл. 1: E116
5483 ГИПОХЛОРИТЫ — РАСТВОРЫ с массовой долей активного хлора более 5%, но менее 16% HYPOCHLORITE, SO- LUTIONS with more than 5% available chlo- rine but less than 16%	Едкие и коррозионные жидкос- ти с запахом хлора. При кон- такте с кислотами выделяют раздражающие и коррозион- ные газы. Окислители	1791 8186	III низк.	8283 8	Табл. 16, 17
5484 ГИПОХЛОРИТЫ — РАСТВОРЫ с массовой долей активного хлора 16% и более HYPOCHLORITE, SO- LUTIONS with not less than 16% available chlo- rine	Едкие и коррозионные жидкос- ти с запахом хлора. При кон- такте с кислотами выделяют раздражающие коррозионные газы. Окислители	1791 8186	II ср.	8282 8	Табл. 16, 17
Глет свинцовый...	См. Свинца оксид... — ПН 6627				
Глицоль...	См. Этиленгликоль... — ПН 7291				
Глим	См. Эфир диметловый этиленгликоля — ПН 7271				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> П-3.2 —	<u>А</u> Ш 44	
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1</u> —	<u>Ш 53</u> П 52	Укладка категории I
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> П-2 —	<u>—</u> Ш 53 П 52	Укладка категории I
<u>8-6</u> В	8-00	<u>К1</u> К2, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горят	<u>В</u> Ш 44	1 Тара должна иметь устройство для выпуска газа. 2 Действие Правил МОПОГ не распространяется на растворы гипохлоритов с массовой долей активного хлора не более 5%
<u>8-6</u> В	8-00	<u>К1</u> К2, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горят	<u>В</u> Ш 44	Упаковка должна иметь устройство для выпуска газа

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г/С		КШ Знак опасности	Упа ковка
				Г	СО		
Глицерин 1,3 дихлор- гидрин	См 1,3 Дихлорпропанол 2 — ПН 5701						
Глицерина альфа хлор гидрин	См Глицерина хлоридрин — ПН 5486						
Глицеринтринитрат	См Нитроглицерин — ПН 6403—6405						
Глицидаль	См Глицидальдегид — ПН 5487						
5486 ГЛИЦЕРИНА ХЛОР ГИДРИН GLYCEROL alpha MO- NOCHLOROHYDRIN	СН ₂ (ОН)СН(ОН)СН ₂ Сl Ядо- витая летучая бесцветная гиг- роскопичная жидкость Раздра- жает кожу и слизистые оболоч- ки Смешивается с водой	2689 6156		III пик	6113, 66	Табл 11, 12	
5487 ГЛИЦИДАЛЬДЕГИД GLYCIDALDEHYDE	СН ₂ —СН—СНО Ядовитая ле- тучая ЛВЖ Бесцветная, с рез- ким неприятным запахом Пот- вижная Сильно раздражает ко- жу и слизистые оболочки Сме- шивается с водой t _{всп} 31°С (ос)	2622 3349		II сп	6132 6а, 3	Табл 11, 12	
Госларит	См Цинка сульфат — ПН 7138						
5488 ГРАММОНАЛ А 8 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRAMMONAL A-8 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117			11D 1а	Табл. 1: E8	
5489 ГРАММОНАЛ 45 А (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRAMMONAL 45 A (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117			11D 1а	Табл. 1: E8	
5490 ГРАММОНИТ 30/70 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ ТИП В) GRAMMONITE 30/70 (EXPLOSIVE, BLAST- ING TYPE B)	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117			11D 1а	Табл. 1: E8	
5491 ГРАММОНИТ 30 70-В (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRAMMONITE 30 70-B (EXPLOSIVE, BLAST- ING TYPE B)	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117			11D 1а	Табл. 1: E8	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{6-1}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	$\frac{\text{П-3}}{\text{С-3}} \\ \frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}} \\ \frac{\text{Ш.44}}{\text{Ш.25}}$	
$\frac{6-4}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К4, Д8}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-3}}{\text{В-2}} \\ \frac{\text{С-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.44}} \\ \frac{\text{Ш.52}}{\text{—}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{П.52}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{П.52}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{П.52}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{П.52}}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
5492 ГРАММОНИТ 50/50-В (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRAMMONITE 50/50-B (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5493 ГРАММОНИТ 79/21-В (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRAMMONITE 79/21-B (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5494 ГРАММОНИТ 79/21-В (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ; ТИП В) GRAMMONITE 79/21-V (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
5495 ГРАНИТОЛЬ ОБУВ- НОЙ на нитроцеллюлоз- ной основе TOE PUFFS, nitrocellu- lose base	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Искусственный кожевенный материал. При по- падании в огонь выделяет ядо- витые взрывоопасные газы	1353 4177	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a
5496 ГРАНУЛИТ АС-4, (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRANULITE AC-4 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1112		11D 1a	Табл. 1: E8
5497 ГРАНУЛИТ АС-8 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRANULITE AC-8 (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1112		11D 1a	Табл. 1: E8
5498 ГРАНУЛИТ М (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) GRANULITE M (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1112		11D 1a	Табл. 1: E8

ПРИЛОЖЕНИЕ 17
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОО	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 53}{П 52}$	Укладка категории II В
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 53}{П 52}$	Укладка категории II В
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 52}{П 42}$	Укладка категории II В
$\frac{4-1}{D}$	4-10	$\frac{K1}{K4, Д10}$	4-1	$\frac{B-1,2}{П-1,2}$	$\frac{-}{Ш 52}$ $\frac{П 42}{П 43}$	1 Каждая партия должна сопровождаться сертификатом грузоотправителя, в котором указано, что данный материал не подвержен самовозгоранию 2 См п 14 2 4, в
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 53}{П 52}$	Укладка категории II В
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 53}{П 52}$	Укладка категории II В
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 53}{П 52}$	Укладка категории II В

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5499 ГРАНУЛИТ С-2 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) GRANULITE C-2 (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1,117		11D 1a	Табл. 1: Е8
5500 ГРАНУЛОТОЛ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) GRANULOTOL (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 1,117		11D 1a	Табл. 1: Е8
5501 ГРАФИТ В СПИРТЕ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) GRAPHITE IN ALCOHOL (FLAMMABLE LIQUIDS N.O.S.)	ЛВЖ. $t_{всп} 11^{\circ}\text{C}$	1993 3230	II ср.	3212 3	Табл. 4
5502 ГРИЗУТИНЫ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) GRISOUTINES (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0081 1,116		11D 1a	Табл. 1: Е8
Грунтовка жидкая	См. Шпатлевка жидкая — ПН 7161, 7162				
Гуанидин азотнокислый	См. Гуанидина нитрат — ПН 5503				
4-Гуанил-1-тетразолил-тетразена моногидрат...	См. Тетразен... — ПН 6763				
Гуанилнитрозоаминогуанилтетразен увлажненный...	См. Тетразен увлажненный... — ПН 6763				
5503 ГУАНИДИНА НИТРАТ GUANIDINE NITRATE	H ₂ NC(NH)NH ₂ HNO ₃ . Окисляющее вещество. Гранулы белого цвета. Смеси с нитросоединениями, хлоратами или сильными кислотами могут быть взрывчатыми и чувствительными к удару или трению. В чистом виде менее взрывчато. Растворимо в воде	1467 5148	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{КГРП}{КР}$	КС	$\frac{СИЗО}{СИЗА}$	АК	$\frac{РОС}{ЗОС}$	$\frac{КЗЭС}{Мед.}$	Примечания
$\frac{1-2}{Е}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-2}{-}$	$\frac{-}{\begin{matrix} Ш.53 \\ П.52 \end{matrix}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{Е}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-2}{-}$	$\frac{-}{\begin{matrix} Ш.53 \\ П.52 \end{matrix}}$	Укладка категории II-B
$\frac{3-1}{В}$	3-00		3-1	$\frac{\begin{matrix} П-1,2 \\ В-2 \\ - \end{matrix}}{-}$	$\frac{D}{\begin{matrix} Ш.25 \\ Ш.52 \end{matrix}}$	
$\frac{1-2}{Е}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{\begin{matrix} В-2 \\ С-1 \\ Г-3 \\ - \end{matrix}}{-}$	$\frac{-}{\begin{matrix} Ш.53 \\ П.52 \end{matrix}}$	Укладка категории II-B
$\frac{5-1}{А}$	5-10	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	$\frac{\begin{matrix} В-1 \\ П-1 \\ - \end{matrix}}{-}$	$\frac{С}{\begin{matrix} Ш.44 \\ Ш.53 \end{matrix}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5504 ГУАНИЛНИТРОЗО- АМИНОГУАНИЛИ- ДЕНГИДРАЗИН, УВ- ЛАЖНЕННЫЙ, с мас- сой долей воды не ме- нее 30% GUANYL NITROSAMI- NOGUANYLIDENE HYDRAZINE, WETTED with not less than 30% water, by mass	Иницирующее ВВ. Гранулы или порошки от белого до жел- того цвета. Очень чувствитель- но к механическим воздействи- ям и нагреву. Нерастворимо в воде	0113 1105		11А 1а	Табл. 1: ЕЗ
Гуттаперчи раствор...	См. Каучук в растворе... — ПН 5944, 5945				
2,4-Д	См. приложение 13				
5507 2,4-ДА (ПЕСТИЦИДЫ НА ОСНОВЕ ФЕНОК- СИСОЕДИНЕНИЙ, ЖИДКИЕ ЯДОВИТЫЕ, ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ, Н.У.К., с температурой вспыш- ки не менее 23°C, но не более 61°C) 2,4-ДА (PHENOXY PESTICIDES, LIQUID, TOXIC, INFLAMMA- BLE, N.O.S., flash point not less than 23°C but not more than 61°C)	ЛВЖ. Вишневая или темно-ко- ричневая, со специфическим за- пахом. Ядовитая. $t_{всп} 23-61$ °C. ПДК 1,0 мг/м ³	2999 6220	III низк.	6133 66, 3	Табл. 11, 12
ДАБ	См. Диазоаминобензол — ПН 5536				
ДАЗОМЕТ	См. приложение 13				
Дактал	См. Тетрал — ПН 6764				
5508 ДАЛАПОН DALAPON	Малоопасное ядовитое веще- ство. Пестицид. ПДК 5 мг/м ³		III низк.	9153 —	
2,4-Д-аминная соль...	См. 2,4-ДА... — ПН 5507				
5509 ДАУФАКС 70N (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) DAUFAX 70N (FLAMMABLE LIQU- IDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Светло-желтая жид- кость. $t_{кип} 63$ °C. $t_{всп} 16-20$ °C (о.с.)	1993 3230	II ср.	3212 3	Табл. 4
2,4-ДБ	См. приложение 13				
5514 ДВИГАТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ ТВЕРДОТОП- ЛИВНЫЕ (ДВИГАТЕ- ЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET MOTORS, SO- LID-PROPELLANT (RO- CKET MOTORS)	Содержат метательное ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0280 1295		11С 1а	Табл. 1: E146

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>1-3</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Ш.53</u> П.52	Укладка категории II-C
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> Ш.45 Ш.52	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.35</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> В В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			CO	КШ Знак опас- ности	
5515 ДВИГАТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ ТВЕРДОТОН- ЛИВНЫЕ (ДВИГАТЕ- ЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET MOTORS, SOLID-PROPELLANT (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0281 1295		12С 1а	Табл. 1: E146
5516 ДВИГАТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ ТВЕРДОТОН- ЛИВНЫЕ (ДВИГАТЕ- ЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET MOTORS, SOLIDPROPELLANT (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ 0186 1295		13С 1а	Табл. 1: E146
5517 ДВИГАТЕЛИ СТАРТО- ВЫЕ (ДВИГАТЕЛИ РАКЕТНЫЕ) MOTORS, BOOSTER (ROCKET MOTORS)	Содержат метательное Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ. 0280 1295		11С 1а	Табл. 1: E146
5518 ДВИГАТЕЛИ СТАР- ТОВЫЕ (ДВИГАТЕ- ЛИ РАКЕТНЫЕ) MOTORS, BOOSTER (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0281 1295		12С 1а	Табл. 1: E146
5519 ДВИГАТЕЛИ СТАР- ТОВЫЕ (ДВИГАТЕЛИ РАКЕТНЫЕ) MOTORS, BOOSTER (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0186 1295		13С 1а	Табл. 1: E146
ДДТ	См. приложение 13				
Деанол	См. N,N-Диметилэтаноламин — ПН 5635				
Деготь каменноуголь- ный	См. Сольвент каменноугольный — ПН 6682				
5520 ДЕЙТЕРИЙ DEUTERIUM	D ₂ . Воспламеняющийся сжатый газ. Бесцветный. Без запаха. КПВ 5—80%. t _{кип} минус 250 °С. Отн. плотн. 0,14	1957 2127		2311 3	Табл. 3: Г1а
5521 ДЕКАБОРАН DECABORANE	B ₁₀ H ₁₄ . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Бесцветные кристаллы. Ядовитое. Образует взрывчатые и очень чувстви- тельные смеси с большинством окисляющих веществ. Слабо- растворимо в воде. При взаи- модействии с водой выделяет	1868 4136	II ср.	4122 4а; 6а	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-1}{E}$	1-02	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{C-1}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{-}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-1	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{Г-3}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-02	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{C-1}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{-}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{2-4}{E}$	2-30	$\frac{K1}{K4, Д5}$	2-1	$\frac{C-1}{Г-1,2}$	$\frac{Ш.52}{Ш.52}$	При газовом тушении необходимо: углекислоты 35%, азота 45%, аргона 55%.
$\frac{4-3}{A}$	4-10	$\frac{K1, Д2}{K4, Д8}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	$\frac{C-1}{Г-1}$ $\frac{B, C-3}{-}$	$\frac{См. См. п. 14.2.4, 6}{ч. IV,}$ $\frac{п. 6.5}{Ш.52}$ $\frac{Ш.53}{Ш.53}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
	водород Пары могут образо- вать взрывчатую смесь с воз- духом. ПДК 3 мг/м ³				
Декагидрофениламин	См. Дициклогексиламин — ПН 5711				
Декагидронафталин	См. Декалин — ПН 5522				
5522 ДЕКАЛИН DECALENE	C ₁₀ H ₁₈ ЛВЖ. Бесцветная, с ароматным запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. t _{всп} 57°C. ПДК 100 мг/м ³	1147 3326	III низк.	3313 3	Табл. 4
5523 ДЕКАН DECANE	C ₁₀ H ₂₂ ЛВЖ. Бесцветная. В высоких концентрациях дейст- вует наркотически. Не смеши- вается с водой. t _{всп} 47°C. КПВ 0,6—5,5%	2247 3127-1	III низк.	3313 3	Табл. 4
5524 ДЕКАНОИЛА ПЕРОК- СИД технически чистый DECANOYL PEROXI- DE, technically pure	CH ₃ (CH ₂) ₈ CO.O ₂ .CO(CH ₂) ₈ CH ₃ . Органический пероксид Белый порошок. Не растворим в воде	2120 —	II ср.	5222 5	Табл: 10; П1а П2б П3б П4а П14а П16б П19а П20а
5525 1-ДЕКАНОЛ 1 DECANOL	CH ₃ (CH ₂) ₉ CH ₂ OH. Горючая бесцветная прозрачная жид- кость t _{всп} 82°C. t _{затв} минус 6°C ПДК 10 мг/м ³		III низк.	9123 —	
ДЕМЕТОН	См. приложение 13				
ДЕМЕТОН-О	См. приложение 13				
ДЕМЕТОН-О-МЕТИЛ, ТИОНОИЗОМЕР	См. приложение 13				
ДЕМЕТОН-S-МЕТИЛ	См. приложение 13				
ДЕМЕТОН-S-МЕТИЛ- СУЛЬФОКСИД	См. приложение 13				
ДЕМЕФИОН	См. приложение 13				
ДЕНАТУРАТ...	См. спирт денатурированный... — ПН 6690				
5526 ДЕПРЕССАТОР ЕСА- 4242 с температурой вспышки не более 61°C (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) DEPRESSANT ЕСА- 4242, flash point less than 61°C (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. От светло-желтого до коричневого цвета, с резким запахом. Не смешивается с водой. t _{всп} более 50°C; t _{пл} 20°C	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.26</u> Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> Ш.52	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	См. 1. Перевозить в РК. t_k 15 °С; t_d ч. IV, 20 °С п. 6.8 2. См. п 17 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д4</u>	8-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.25</u> Ш.52	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
5527 ДЕПРЕССАТОР ЕСА- 4242 с температу- ры вспышки более 61°C с водой. $t_{пл}$ более 20°C DEPRESSANT ЕСА- 4242, flash point not less than 61°C	Горючее воскообразное веществ- во или жидкость со специфиче- ским запахом. Не смешивается с водой. $t_{пл}$ более 20°C		III низк.	9123 —	
Десмодур Н	См. 1,6-Гексаметилендиизоцианат — ПН 5438				
5528 ДЕТОИЛЬ (ПЕСТИ- ЦИДЫ ХЛОРООРГА- НИЧЕСКИЕ ЖИДКИЕ, ЯДОВИТЫЕ, ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕ- СЯ, Н.У.К.) DETOILE (ORGANO- CHLORINE PESTICI- DES, LIQUID, TOXIC, (FLAMMABLE, N.O.S.)	ЛВЖ Маслообразная, густая, коричневого цвета. Раствор ДДТ в хлорбензоле с эмульга- тором. Ядовитая. Не смешива- ется с водой. $t_{всп}$ 28—45°C	2995 6220	III низк.	6133 66, 3	Табл. 4
5529 ДЕТОНАТОРЫ СБОРКАХ (СБОРКИ ДЕТОНАТОРОВ НЕ- ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS IN AS- SEMBLIES (DETONA- TOR ASSEMBLIES, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагреву	0360 1256		11B 1a	Табл. 1: E105A
5530 ДЕТОНАТОРЫ СБОРКАХ (СБОРКИ ДЕТОНАТОРОВ НЕ- ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS IN AS- SEMBLIES (DETONA- TOR ASSEMBLIES, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0361 1256		14B 16	Табл. 1: E105A
5531 ДЕТОНАТОРЫ ПРО- МЕЖУТОЧНЫЕ инициирования Грану- лированных взрывчатых веществ (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ без капсуля- детонатора) DETONATORS, RELAY	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воздействиям и нагреву	0042 1227		11D 1a	Табл. 1: E107

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, Д4}$	8-1	$\frac{B-2}{П-1,2}$ $\frac{Г-1}{-}$	$\frac{D}{Ш.52}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{6-4}{A}$	3-00	$\frac{K4, Д4}{K4, Д8}$	3-1	$\frac{C-1}{Г-1,2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{A}{Ш.35}$ $\frac{-}{Ш.52}$	
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{Г-3}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{-}{Ш.53}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{-}$	$\frac{-}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1,3}{Г-3}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{-}{Ш.53}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
for granulated explosives initiation (BOOSTERS, without detonator)					
5532 ДЕТОНАТОРЫ ПРОМЕЖУТОЧНЫЕ для инициирования гранулированных и водостойчивых взрывчатых веществ (ДЕТОНАТОРЫ ВТОРИЧНЫЕ без капсюля-детонатора) DETONATORS, RELAY for granulated and water-resistant explosives initiation (BOOSTERS, without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0283 <u>1227</u>		12D <u>1a</u>	Табл. 1: E107
5533 ДЕТОНИТЫ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) DETONITES (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Весьма гигроскопичны	0081 <u>1116</u>		11D <u>1a</u>	Табл. 1: E8
5534 ДЕТОНИТ 10А (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) DETONITE 10A (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 <u>1117</u>		11D <u>1a</u>	Табл. 1: E8
5535 ДЕТОНИТ М (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) DETONITE M (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082 <u>1117</u>		11D <u>1a</u>	Табл. 1: E8
Джут	См. Волокна растительные сухие... — ПН 5404				
ДИАЗИНОН	См. приложение 13				
5536 ДИАЗОАМИНОБЕНЗОЛ DIAZOAMINO BENZENE	C ₁₂ H ₁₁ N ₃ . Малоопасное ядовитое вещество. Золотисто-желтые кристаллы. Не растворимо в воде. При нагревании разлагается.		<u>III</u> низк.	<u>9153</u> —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-1}{E}$	1-02	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, Д8}$	8-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ --	$\frac{C}{Ш.52}$	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на продукт в виде пасты. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГРУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5537 4-ДИАЗО-3-(2-ДИМЕ- ТИЛАМИНО)ЭТОКСИ- 5-МЕТИЛДИМЕТИЛ- АНИЛИНА ЦИНКА ХЛОРИД 4-DIMETHYLAMINO-6- (2-DIMETHYLAMINO- ETHOXY) TOLUENE-2- DIAZONIUM ZINC CHLORIDE	$N(CH_3)_2OC_2H_5N(CH_3)_2C_6H_4CH_3$ $N_2 \cdot 1/2ZnCl_2$. Легковоспламеняю- щееся твердое вещество. Жел- тый или коричневый порошок. Саморазлагается при темпера- туре 50 °С с образованием ядо- витых газов и опасностью раз- рыва упаковки. Нагревание или удар могут вызвать экзо- термическое самоподдерживаю- щееся разложение. Растворимо в воде	3039 4138	II ср.	4162 4а	Табл. 66
5538 ДИАЗОДИНИТРОФЕ- НОЛ УВЛАЖНЕННЫЙ с массовой долей воды (или смеси спирта и во- ды) не менее 40% DIAZODINITROPHE- NOL, WETTED with not less than 40% water, or mixture of alcohol and water, by mass	$(C_6H_3OHNO_2)_2N_2$. Иницирую- щее ВВ. Гранулы или порошки от белого до желтого цвета. Очень чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагре- ву. Не растворимо в воде	0074 1105		IIA 1а	Табл. 1: ЕЗ
5539 4-ДИАЗОДИПРОПИЛ- АМИНОБЕНЗОЛА ЦИНКА ХЛОРИД 4-DIPROPYLAMINO- BENZENEDIAZONIUM ZINC CHLORIDE	$(C_3H_7)_2C_6H_4N_2 \cdot 1/2ZnCl_2$. Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Кристаллический поро- шок светло-коричневого цвета. Саморазлагается при темпера- туре более 50 °С с образовани- ем ядовитых газов и опас- ностью разрыва упаковки. На- гревание или удар вызывают экзотермическое самоподдер- живающееся разложение. Раст- воримо в воде	3034 4143	II ср.	4182 4а	Табл. 66
5540 4-ДИАЗО-2,5-ДИЭТОК- СИФЕНИЛМОРФОЛИ- НА ЦИНКА ХЛОРИД 2,5-DIETHOXY-4-MOR- PHOLINOBENZENEDI- AZONIUM ZINC CHLO- RIDE	$(OC_2H_5)_2C_6H_3C_4H_8NON_2$. $1/2ZnCl_2$. Легковоспламеняю- щееся твердое вещество. Кри- сталлический порошок темно-ко- ричневого цвета. Саморазла- гается при температуре не бо- лее 50 °С с образованием ядо- витых газов и опасностью раз- рыва упаковки. Нагревание или удар вызывают экзотерми- ческое самоподдерживающееся разложение. Растворимо в воде	3036 4137	II ср.	4162 4а	Табл. 66
5541 4-ДИАЗО-N-МЕТИЛ- 2-ЭТОКСИДИФЕНИЛ- АМИНА ЦИНКА ХЛО- РИД 4-(BENZYL(METHYL) AMINO)-3-ETHOXY- BENZENEDIAZONIUM ZINC CHLORIDE	$C_7H_7CH_3 C_6H_3OC_2H_5N_2 \cdot 1/2ZnCl_2$ Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Светло-коричне- вый кристаллический порошок Саморазлагается при темпера- туре не более 50 °С с образо- ванием ядовитых газов и опас- ностью разрыва упаковки. На- гревание или удар могут выз- вать экзотермическое самопод- держивающееся разложение. Растворимо в воде	3038 4130	II ср.	4162 4а	Табл. 66

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

К1РП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-5}{D}$	4-10	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	5-3	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{B}{Ш.52}$	1. Перевозить в РК. $t_k 40^\circ C$; $t_a 45^\circ C$. 2. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 3. См. п. 1.7
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{Ш.53}{-}$	Укладка категории II-C
$\frac{4-4}{D}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{B}{Ш.52}$	Укрывать от лучистого тепла. Укладывать «Отдельно от» сульфидов.
$\frac{4-5}{D}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	5-3	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$	1. Укрывать от лучистого теп- ла. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 2. Перевозить в РК. $t_k 30^\circ C$; $t_a 35^\circ C$. 3. См. п. 1.7
$\frac{4-5}{D}$	4-10	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	5-3	$\frac{B-2}{Г-1,2}$	$\frac{B}{Ш.52}$	1. Перевозить в РК. $t_k 40^\circ C$; $t_a 45^\circ C$. 2. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 3. См. п. 1.7.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
2-Диазо-1-нафтол-4-натрия сульфонат	См. Натрия 2-диазо-1-нафтол-4-сульфонат — ПН 6316				
5542 2-ДИАЗО-1-НАФТОЛ- 4-СУЛЬФОХЛОРИД 2-DIAZO-1-NAPHTHOL- 4-SULPHOCHLORIDE	C ₁₀ H ₅ N ₂ OSO ₃ Cl. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Светло-коричневый кристаллический порошок. Саморазлагается при температуре более 50 °С с образованием ядовитых газов, опасностью разрыва упаковки, распыления вещества и опасностью образования взрывоопасной смеси его с воздухом. Нагревание или удар могут вызвать быстрое его самоподдерживающееся разложение, сопровождающееся большим количеством дыма. При попадании упаковок в огонь может взрываться. Не растворимо в воде	3042 4136	II ср.	4152 4а; 1а	Табл. 66
5543 2-ДИАЗО-1-НАФТОЛ- 5-СУЛЬФОХЛОРИД 2-DIAZO-1-NAPHTHOL- 5-SULPHOCHLORIDE	C ₁₀ H ₅ N ₂ OSO ₃ Cl. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Светло-коричневый кристаллический порошок. Саморазлагается при температуре более 50 °С с образованием ядовитых газов и опасностью разрыва упаковки. Нагревание или удар могут вызвать быстрое его самоподдерживающееся разложение, сопровождающееся большим количеством дыма. При попадании упаковок в огонь может взрываться. Не растворимо в воде	3043 4021-1	II ср.	4152 4а; 1а	Табл. 66
5544 4-ДИАЗО[2-(2-ОКСИ- ЭТОКСИ)]ФЕНИЛ- ПИРРОНА ЦИНКА ХЛОРИД 3-(2-HYDROXYETHO- XY)-4-PYRROLIDIN-1- YLBENZENEDIAZONI- UM ZINC CHLORIDE	C ₄ H ₈ NC ₆ H ₃ OC ₂ H ₅ OHN ₂ ·1/2ZnCl ₂ . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Коричневый кристаллический порошок. Саморазлагается при температуре не более 50 °С с образованием ядовитых газов и опасностью разрыва упаковки. Нагревание или удар могут вызвать экзотермическое самоподдерживающееся разложение. Растворимо в воде	3035 4150	II ср.	4162 4а	Табл. 66
5545 4-ДИАЗО-2-ХЛОРИД- ЭТИЛАМИНОБЕНЗО- ЛА ЦИНКА ХЛОРИД 3-CHLORO-4-DIETHYL- AMINOBENZENEDIA- ZONIUM ZINC CHLO- RIDE	(C ₂ H ₅) ₂ NC ₆ H ₃ ClN ₂ ·1/2ZnCl ₂ . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Кристаллический порошок оранжевого цвета. Саморазлагается при температуре более 50 °С с образованием ядовитых газов и опасностью разрыва упаковки. Нагревание или удар вызывают экзотермическое	3033 4134	II ср.	4182 4а	Табл. 66

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-4</u> D	4-10	<u>K1, D4</u> K4, D10	4-1	<u>B-2</u> Г-1,2 —	<u>B</u> Ш 52 Ш 53 П.53	1. При использовании упаковки, изменяющей взрывчатые свойства вещества, с разрешения компетентного органа знак опасности 1a может не наноситься. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, ж.
<u>4-4</u> D	4-10	<u>K1, D4</u> K4, D10	4-1	<u>B-2</u> Г-1,2 —	<u>B</u> Ш.52 Ш.53 П.53	1. При использовании упаковки, изменяющей взрывчатые свойства вещества, с разрешения компетентного органа знак опасности 1a может не наноситься. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, ж.
<u>4-5</u> D	4-10	<u>K1, D4</u> K4, D10	5-3	<u>B-2</u> Г-1,2 —	<u>B</u> Ш.52	1. Перевозить в РК. t_k 40 °С; t_a 45 °С. 2. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 3. См. п. 1.7
<u>4-4</u> D	4-10	<u>K1</u> K4, D10	4-1	<u>B-2</u> —	<u>B</u> Ш.52	Укрывать от лучистого тепла. Укладывать «Отдельно от» сульфидов

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	Г/У С/О	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
самоподдерживающееся разло- жение. Растворимо в воде					
5546 4-ДИАЗО-N-ЭТИЛ- 2-ЭТОКСИДИФЕНИЛ- АМИНА ЦИНКА ХЛО- РИД 4-(BENZYL (ETHYL) AMINO)-3-ETHOXY- BENZENEDIAZONIUM ZINC CHLORIDE	$C_7H_7C_2H_5NC_6H_5OC_2H_5N_2$. $1/2 ZnCl_2$. Легковоспламеняю- щееся твердое вещество. Свет- ло-коричневый кристаллический порошок. Саморазлагается при температуре 50 °С с образова- нием ядовитых газов и опас- ностью разрыва упаковки. На- гревание или удар могут выз- вать экзотермическое самопод- держивающееся разложение. Растворимо в воде	3037 4130	II ср.	4162 4a	Табл. 66
ДИАЛИФОС	См. приложение 13				
ДИ-АЛЛАТ	См. приложение 13				
Диаллил	См. Гексадиен — ПН 5035				
5547 ДИАЛЛИЛАМИН DIALLYLAMINE	$(CH_2=CHCH_2)_2NH$. ЛВЖ. Бес- цветная, летучая, с неприятным запахом Ядовитая. Пары раз- дражают кожу и слизистые оболочки. Вызывает поражение кожи Частично смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 7 °С. ПДК 1 мг/м ³	Бес- 2359 3204	II ср.	3252 3	Табл. 4
5548 ДИ-n-АМИЛАМИН DI-n-AMYLAMINE	$(C_5H_{11})_2NH$. ЛВЖ. Ядовитая. Бесцветная с запахом аммиака. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Плохо смешивается с водой. $t_{всп}$ 51 °С	2841 6119	III низк	3353 3	Табл. 4
5549 ДИАМИЛГИДРОФОС- ФАТ AMYL ACID PHOS- PHATE	$(C_5H_{11})_2HPO_4$. Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветная жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой	2819 8114	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Диаминобензолы	См. Фенилендиамины — ПН 6959				
1,6-Диаминогексан...	См. Гексаметилендиамин... — ПН 5436, 5437				
4,4'-Диаминодифенил	См. Бензидин — ПН 5221				
5550 4,4'-ДИАМИНОДИФЕ- НИЛМЕТАН 4,4'-DIAMINODIPHENE- NYL METHANE	$CH_2(C_6H_4NH_2)_2$ Ядовитое ве- щество. Оранжево-коричневые хлопья или комья с проникаю- щим запахом. При нагревании разлагается, выделяя очень ядо- витые пары. Труднорастворимо в воде	2651 6119	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
4,4'-Диамино-3,3'-ди- лордифенил...	См. Дихлорбензидин... — ПН 5691				
1,2-Диаминопропан	См 1,2-Пропилендиамин — ПН 6562				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{4-5}{D}$	4-10	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	5-3	$\frac{B-2}{\Gamma-1,2}$ —	$\frac{B}{Ш 52}$	1 Перевозить в РК $t_k 40^\circ C$; $t_a 45^\circ C$ 2 Укладывать «Отдельно от» сульфидов 3 См п 17
$\frac{3-1}{B}$	3-02	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-3,2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш 52}$ Ш 44	
$\frac{3-3}{A}$	3-02	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш 52}$ Ш 44	Укрывать от лучистого тепла
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	$\frac{П-2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш 44}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6 1	$\frac{C-1}{\Gamma-1,2}$ —	$\frac{B}{Ш 44}$ П 39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CO		
Диаминопропиламин	См. 3,3'-Иминодипропиламин — ПН 5829					
4,6-Диамино-3,5,5-три- метилциклогексен-2- ОН-1	См. Изофорондиамин — ПН 5827					
1,2-Диаминоэтан	См. Этилендиамин — ПН 7222					
Диаммоний фосфат...	См. Аммония гидроортофосфат... — ПН 5103					
5551 2,4-ДИАМИНОТОЛУ- ОЛ 2,4-TOLUYLENEDIAMI- NE	CH ₃ C ₆ H ₃ (NH ₂) ₂ . Ядовитое ве- щество. Белые кристаллы или порошок. ПДК 2,0 мг/м ³	1709 6270	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5552 ДИАЦЕТИЛ BUTANEDIONE	CH ₃ COCOSCH ₃ . ЛВЖ. Зеленова- то-желтая, с сильным запахом. Раздражает слизистые оболоч- ки. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 9 °С	2346 3190	II ср.	3212 3	Табл. 4	
Диацетила пероксид...	См. Ацетила пероксид... — ПН 5164					
Диацетилдиоксим...	См. Диметилглиноксим... — ПН 5609					
Диацетон	См. Спирт диацетоновый — ПН 6691					
5553 ДИБЕНЗИЛДИХЛОР- СИЛАН DIBENZYLDICHLORO- SILANE	(C ₆ H ₅ CH ₂) ₂ SiCl ₂ . Едкое и вы- сокоррозионное в присутст- вии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Па- ры раздражают слизистые обо- лочку. Ядовитое. Энергично реагируют с водой, выделяя во- дород хлористый. При попада- нии в огонь выделяет ядовитые газы	2434 8157	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17	
Дибензилпердикарбо- нат...	См. Дибензилпероксидикарбонат... — ПН 5554					
5554 ДИБЕНЗИЛПЕРОКСИ- ДИКАРБОНАТ, не бо- лее 87% с водой DIBENZYL PEROXYDI- CARBONATE, not mo- re than 87% with water	C ₆ H ₅ CH ₂ O.CO.O ₂ .CO.OCH ₂ C ₆ H ₅ . Органический пероксид. Белый порошок. Чувствителен к удару и трению. При попадании в огонь может взрываться. Не растворим в воде	2149 —	I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: П1e П11a П16c	
Дибензоила пероксид...	См. Бензоила пероксид... — ПН 5235—5239					
Дибензопиридин	См. Акридин — ПН 6021					
5555 ДИБОРАН DIBORANE	B ₂ H ₆ . Ядовитый высокоопасный воспламеняющийся сжижен- ный газ. Бесцветный, с неприя- тным запахом. Разрушает ре- зину. КПВ 0,9—98,0%. <i>t</i> _{самовоспл} 90 °С; <i>t</i> _{разл.} минус 18 °С; <i>t</i> _{крил.} минус 93 °С. ПДК 0,1 мг/м ³ . Отн. плотн. 0,95	1911 2128		2412 6a; 3	Табл. 3 Г1a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> П-1 Г-3 —	<u>В</u> Ш.15	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> С-1 Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> Г-1,3 В	См. Размещать с учетом требований ч. IV, п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.44 В.46 П.39	
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>В-2</u> П-2 —	См. 1. Перевозить в РК. ч. IV, t_k 25 °С; п. 6.8 t_a 30 °С. 2. Допускается к перевозке, ес- ли упаковка исключает возмож- ность потери влаги веществом в течение рейса. 3. См. п. 1.7 Ш.50 Ш.52 П.53	
<u>2-3</u> Д	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> В-1 —	<u>—</u> Ш.23 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Дибромбензол	См. 1,3-Дибромбензол — ПН 5556				
5556 1,3-ДИБРОМБЕНЗОЛ DIBROMOBENZENE	$C_6H_4Br_2$. ЛВЖ Бесцветная. С характерным запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп} 47^\circ C$. ПДК 0,2 мг/м ³	С 2711 3327	III низк.	3313 3	Табл. 4
м-Дибромбензол	См. 1,3-Дибромбензол — ПН 5556				
5557 1,2-ДИБРОМБУТА- НОН-3 1,2-DIBROMOBUTAN-3- ONE	$CH_2BrCHBrCOCH_3$. Ядовитая летучая жидкость. Пары вызывают сильное слезотечение. Не смешивается с водой	2648 6120	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
Дибромдифторметан	См. Дифтордибромметан — ПН 5678				
5558 ДИБРОМХЛОПРО- ПАНЫ DIBROMOCHLOROPRO- PANES	$C_2H_2ClBr_2$ Ядовитая бесцветная жидкость с характерным запахом. Смешивается с водой. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки	2872 6120	II ср. III низк.	6112 6а 6113 6б	Табл. 11, 12
1,2-ДИБРОМ-3-ХЛОП- ПРОПАН	См. приложение 13				
5559 1,2-ДИБРОМЭТАН ETHYLENE DIBROMI- DE	CH_2BrCH_2Br . Ядовитая летучая бесцветная жидкость. ПДК 190 мг/м ³	1605 6150	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
1,2-Дибромэтан и метил- бромид...	См. Метилбромид и 1,2-дибромэтан... — ПН 6184				
5559-1 1,2-ДИБРОМЭТЕН (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ. Н.У.К.) 1,2-DIBROMOETHENE (POISONOUS LIQU- IDS. N.O.S.)	$C_2H_2Br_2$. Ядовитая летучая бесцветная жидкость. В высоких концентрациях действует наркотически. Не смешивается с водой. Загрязнитель моря	2810 6231	III низк.	6113 6б	Табл. 11, 12
1,2-Дибромэтилен...	См. 1,2-Дибромэтен... — ПН 5559-1				
5560 ДИ-(н-БУТИЛ)-АМИН DI-(n-BUTYL) AMINE	$(C_4H_9)_2NH$ Едкое коррозионное вещество Ядовито Бесцветная ЛВЖ с аминным запахом. Раздражает и разъедает слизистые оболочки и кожу. При нагревании разлагается, выделяя воспламеняющиеся и ядовитые газы. Частично смешивается с водой. $t_{всп} 39^\circ C$. ПДК 10 мг/м ³	2248 8157	II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17
Дибромметан	См Метиленбромид — ПН 6202				
Ди-трет-бутилаперок- сид...	См трет-Бутила пероксид... — ПН 5303				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мел	Примечания
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{В}{Ш.25}$ Ш 52	
$\frac{6-1}{В}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{В}{Ш.25}$ Ш.52	
$\frac{6-1}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-2}{Г-1,2}$ —	$\frac{В}{Ш 44}$	Если к перевозке предъявляются как пестициды, их следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{6-1}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{В-2}{С-1}$ $\frac{П-1,2}{—}$	$\frac{В*}{Ш.26}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{6-1}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{В-2}{С-1}$ $\frac{П-1,2}{—}$	$\frac{В*}{Ш.25}$	
$\frac{8-5}{А}$	3-02	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	3-1	$\frac{П-3,2}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.52 П.52 П 39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
Дибутиламиноэтанол	См N,N-Дибутилэтанол	—	—	—	—	—	ПН 5579
N,N-Ди-норм-бутиламиноэтанол	См. N,N-Дибутилэтанол	—	—	—	—	—	ПН 5579
5561 ДИ-(трет-БУТИЛДИПЕРОКСИ)ФТАЛАТЫ, не более 52% в растворе DI-(tert-BUTYLPEROXY) PHTHALATE, not more than 52% in solution	$C_6H_4[CO_2O_2C(CH_3)_2]_2$ Органический пероксид. Светло-желтая жидкость. Не смешивается с водой.	2107	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: JJ P26 P6a P18a P206	
5562 ДИ-(трет-БУТИЛДИПЕРОКСИ)ФТАЛАТЫ, не более 52% — паста DI-(tert-BUTYLPEROXY) PHTHALATE, not more than 52% as a paste	$C_6H_4/CO_2O_2C(CH_3)_2/2$ Органический пероксид. Белая паста. Не растворима в воде.	2108	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: PI P26 P36 P4a P13a P16в P16г P18a P206	
5563 ДИ-(трет-БУТИЛДИПЕРОКСИ)ФТАЛАТЫ, технически чистые DI-(tert-BUTYLPEROXY) PHTHALATE, technically pure	$C_6H_4/CO_2O_2O(CH_3)_2/2$ Органический пероксид. Белое твердое вещество. Без запаха. При попадании в огонь может взорваться. Не растворимо в воде.	2106	—	II ср.	5232 5; 1a	Табл. 1: PIa P6a	
Ди-трет-Бутилдиперфталаты...	См. Ди-трет-бутилдипероксифталаты...	—	—	—	—	—	ПН 5561—5563
5564 ДИБУТИЛОКСАЛАТ DIBUTYLOXALATE	$(COOC_4H_9)_2$. Малоопасная ядовитая бесцветная или желтоватая жидкость	—	—	III низк.	9153 —	—	
Ди-втор-бутилпердикарбонат...	См. Ди-втор-бутилпероксидикарбонат...	—	—	—	—	—	ПН 5566, 5567
Ди-н-бутилпердикарбонат	См. Ди-н-бутилпероксидикарбонат...	—	—	—	—	—	ПН 5568, 5569
5565 2,2-ДИ-(трет-БУТИЛПЕРОКСИ)-БУТАН, не более 52% в растворе 2,2-DI-(tert-BUTYLPEROXY) BUTANE, not more than 52% in solution	$CH_3CH_2C[O_2C(CH_3)_2]_2CH_3$ Органический пероксид. Бесцветная подвижная жидкость со слабым запахом. Не смешивается с водой.	2111	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: PIa P2в P6a	
2,2-Ди-(трет-Бутилперокси)-бутан .. и трет-бутилпероксид-2-этилгексаноат...	См трет-Бутилпероксид-2-этилгексаноат... и 2,2-ди-(трет-бутилперокси)-бутан .. — ПН 5345	—	—	—	—	—	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1}{П-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52 П.53	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	$\frac{П-2,3}{B-2}$ —	С Упаковка согласно НТД на Ш.54 продукцию	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5566 ДИ-втор-БУТИЛПЕ- РОКСИДИКАРБОНАТ, не более 52% в раство- ре DI-sec-BUTYL PERO- XYDICARBONATE, not more than 52% in solu- tion	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{O.CO.O}_2\text{CO.}$ $\text{OCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$. Органиче- ский пероксид. Бесцветная жид- кость. Может бурно разлагать- ся при нормальной температу- ре. Не смешивается с водой	2151 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16
5567 ДИ-(втор-БУТИЛПЕ- РОКСИ)ДИКАРБОНАТ технически чистый DI-sec-BUTYL PERO- XYDICARBONATE, tech- nically pure	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{O.CO.O}_2\text{CO.}$ $\text{OCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$. Органиче- ский пероксид. Бесцветная жид- кость. Бурно разлагается при нормальной температуре. При попадании в огонь может взры- ваться. Не смешивается с во- дой	2150 —	I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: П1r
5568 ДИ-(н-БУТИЛПЕРОК- СИ)ДИКАРБОНАТ, не более 27% в растворе DI-n-BUTYL PERO- XYDICARBONATE, not more than 27% in solu- tion	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{O.CO.O}_2\text{CO.O}(\text{CH}_2)_3$ CH_3 . Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2170 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16 П6a П19a П20a
5569 ДИ-(н-БУТИЛПЕРОК- СИ)ДИКАРБОНАТ, не более 52% в растворе DI-n-BUTYL PEROXY- DICARBONATE, not more than 52% in solu- tion	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{O.CO.O}_2\text{CO.O}(\text{CH}_2)_3$ CH_3 . Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может бурно разлагаться при нормаль- ной температуре	2169 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16
Ди-(2-трет-бутилперок- сиизопропил)-бензолы...	См. Бис-(2-трет-бутилпероксиизопропил)-бензолы... — ПН 5254				
5570 2,2-ДИ-(трет-БУТИЛ- ПЕРОКСИ)-ПРОПАН, не более 40% с инерт- ным органическим твердым веществом и не менее 13% флегма- тизатора 2,2-DI-(tert-BUTYLPE- ROXY) PROPANE, not more than 42% with inert inorganic solid with not less than 13% phleg- maliser	$(\text{CH}_3)_2\text{C.}[\text{O}_2\text{C}(\text{CH}_2)_3]_2$. Орга- нический пероксид. Белое твер- дое вещество. Не растворимо в воде	2884 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1a
5571 2,2-ДИ-(трет-БУТИЛ- ПЕРОКСИ)-ПРОПАН, не более 50% с флегма- тизатором	$(\text{CH}_3)_2\text{C.}[\text{O}_2\text{C}(\text{CH}_2)_3]_2$ Орга- нический пероксид. Бесцветная жидкость. Бурно разлагается при попадании в огонь. Не сме- шивается с водой	2883 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 15°C; п. 6.8 t_a минус 5°C. $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	См. п. 1.7
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 20°C; п. 6.8 t_a минус 10°C. $\frac{Ш.50}{Ш.52}$ П.53	См. п. 1.7
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k 0°C; п. 6.8 t_a 10°C. $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	См. п. 1.7
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 15°C; п. 6.8 t_a минус 5°C. $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	См. п. 1.7
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-1}{—}$	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
2,2-DI-(tert-BUTYLPEROXY) PROPANE, not more than 50% with phlegmatiser					
5572 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ-ПЕРОКСИ)-3,3,5-ТРИ-МЕТИЛЦИКЛОГЕКСАН, не более 57% в растворителе 1,1-DI-(tert-BUTYLPEROXY)-3,3,5-TRIMETHYL CYCLOHEXANE, not more than 57% in solvent	[(CH ₃) ₃ C.O ₂] ₂ C ₆ H ₇ (CH ₃) ₃ . Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	Ор- 2146 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa IIb
5573 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ-ПЕРОКСИ)-3,3,5-ТРИ-МЕТИЛЦИКЛОГЕКСАН, не более 57% с инертным твердым веществом 1,1-DI-(tert-BUTYLPEROXY)-3,3,5-TRIMETHYL CYCLOHEXANE, not more than 57% with inert solid	[(CH ₃) ₃ C.O ₂] ₂ C ₆ H ₇ (CH ₃) ₃ . Органический пероксид. Белый порошок. Не растворим в воде	Ор- 2147 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa
5574 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ-ПЕРОКСИ)-3,3,5-ТРИ-МЕТИЛЦИКЛОГЕКСАН технически чистый 1,1-DI-(tert-BUTYLPEROXY)-3,3,5-TRIMETHYL CYCLOHEXANE, technically pure	[(CH ₃) ₃ C.O ₂] ₂ C ₆ H ₇ (CH ₃) ₃ . Органический пероксид. Жидкость. Не смешивается с водой. Взрывоопасен	Ор- 2145 —	II ср.	5232 5; Ia	Табл. 10: IIд IIbа
5575 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ-ПЕРОКСИ)-ЦИКЛОГЕКСАН, не более 77% в растворе 1,1-DI-(tert-BUTYLPEROXY) CYCLOHEXANE, not more than 77% in solution	[(CH ₃) ₃ C.O ₂] ₂ C ₆ H ₁₀ . Органический пероксид. Жидкость. При попадании в огонь может взрываться	Ор- 2180 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIд
5576 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ-ПЕРОКСИ)-ЦИКЛОГЕКСАН, не более 42% с инертным неорганическим твердым веществом и не менее 13% флегматизатора 1,1-DI-(tert-BUTYLPEROXY) CYCLOHEXANE, not more than 42% with inert inorganic solid and not less than 13% phlegmatizer	[(CH ₃) ₃ C.O ₂] ₂ C ₆ H ₁₀ . Органический пероксид. Белое твердое вещество. Не растворимо в воде	Ор- 2885 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. ч. IV, л. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> П.53	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гру		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
ROXY) CYCLOHEXANE, not more than 42% with inert inorganic so- lid with not less than 13% phlegmatiser					
5577 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ- ПЕРОКСИ)-ЦИКЛО- ГЕКСАН, не более 52% в растворе 1,1-DI-(tert-BUTYLPE- ROXY) CYCLOHEXANE, not more than 52% in solution	$[(C_2H_5)_3C.O_2]_2 C_6H_{10}$. Органиче- ский пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2897 —	II ср.	5242 5	Табл. 10; IIa
5578 1,1-ДИ-(трет-БУТИЛ- ПЕРОКСИ)-ЦИКЛО- ГЕКСАН технически чистый 1,1-DI-(tert-BUTYLPE- ROXY) CYCLOHEXANE, technically pure	$[(C_2H_5)_3C.O_2]_2 C_6H_{10}$. Органиче- ский пероксид. Жидкость. При попадании в огонь может взры- ваться.	2179 —	II ср.	5232 5; 1a	Табл. 10; IIa
Ди-трет-бутилперфала- ты...	См. Ди-трет-бутилдипероксифалаты...				— ПН 5561—5563
Ди-(4-трет-бутил-цикло- гексил)-пероксидкарбо- нат...	См. Бис-(4-трет-бутилциклогексил)-пероксидкарбонат...				— ПН 5255, 5556
5579 N,N-ДИБУТИЛЭТА- НОЛАМИН DIBUTYLAMINOETHA- NOL	$(C_4H_9)_2NCH_2CH_2OH$. Ядовитая летучая бесцветная жидкость с характерным запахом. Смешива- ется с водой	2873 6122	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
Дивинил ингибирован- ный	См. Бутадиены ингибированные				— ПН 5295
5580 ДИВИНИЛБЕНЗОЛ ингибированный (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) DIVINYL BENZENE, inhibited (FLAMMAV- LE LIQUIDS, N.O.S.)	$C_6H_4(C_2H_5)_2$. ЛВЖ. Ядовитая. Не смешивается с водой. Неин- гибированная, легко полимери- зуется $t_{всп} 58^\circ C$. КПВ 0,6— 2,5%	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4
Дигексил	См. Додекан				— ПН 5741
p-Дигидроксибензол	См. Гидрохинон				— ПН 5480
Ди-(1-гидроксицикло- гексила) пероксид...	См. 1-Оксидциклогексила пероксид..				— ПН 6434

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ --	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ --	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.53}$	
$\frac{6-1}{A}$	6-07	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-3}{B-2}$ --	С $\frac{Ш.39}{--}$	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{С-1}{П-2}$ --	С $\frac{Ш.15}{Ш.25}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
5581 2,2-ДИГИДРОПЕРОКСИПРОПАН, не более 27% с инертным твердым органическим веществом 2,2-DIHYDROPEROXY PROPANE, not more than 27% with inert organic solid	$\text{CH}_3\text{C}(\text{OON})_2\text{CH}_3$. Органический пероксид. Белый порошок. При попадании в огонь может взрываться. Не растворим в воде	2178	—	II	ср.	5232 5; 1a	Табл. 10; П16r
5582 1,1-ДИГИДРОПЕРОКСИ-1,1', 3,3'-ТЕТРАМЕТИЛБУТИЛА ПЕРОКСИД, не более 62% с флегматизатором или 1,1-ДИГИДРОПЕРОКСИ-1,1', 3,3'-ТЕТРАМЕТИЛБУТИЛА ПЕРОКСИД, не более 62% с 20% метилизобутилкетона и 20% флегматизатора METHYL ISOBUTYL KETONE PEROXIDE, not more than 62% with phlegmatiser; or METHYL ISOBUTYL KETONE PEROXIDE, not more than 62% with 20% methyl isobutyl ketone and 20% phlegmatiser	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OON})_2$ и $\text{C}(\text{CH}_3)(\text{OON})\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$ др. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. При попадании в глаза может вызвать серьезное повреждение роговой оболочки. Не смешивается с водой	2126	—	I	выс.	5251 5	Табл. 10; П1a П26 П6a
Дигидро-4н-пиран	См. 2,3-Дигидро-γ-пиран	—	—	—	—	—	ПН 5563
5583 2,3-ДИГИДРО-γ-ПИРАН 2,3-DIHYDROPYRAN	$\text{C}_5\text{H}_8\text{O}$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом эфира. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 16°C	2376 3209	—	II	ср.	3212 3	Табл. 4
Дидеканоила пероксид...	См. Деканоила пероксид...	—	—	—	—	—	ПН 5524
2,2-ДИ-(4,4-ди-трет-бутилпероксициклогексил)пропан...	См. 2,2-Бис-(4,4-ди-трет-бутилпероксициклогексил)-пропан... — ПН 5257	—	—	—	—	—	—
Дидим азотнокислый	См. Неодима и празеодима нитрат — смесь	—	—	—	—	—	ПН 6373
Дидима нитрат	См. Неодима и празеодима нитрат — смесь	—	—	—	—	—	ПН 6373
1,2-Ди-(диметиламино)этан	См. N,N,N',N'-Тетраметилэтилендиамин	—	—	—	—	—	ПН 6772
Ди-2,4-дихлорбензоила пероксид...	См. 2,4-Дихлорбензоила пероксид...	—	—	—	—	—	ПН 5692—5694

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-2</u> П-2 —	См. Использование металлической ч. IV, внутренней и транспортной та- ры, которая герметизирует ве- щество, запрещается <u>Ш.50</u> Ш.52 П.53	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.52</u> Ш.50 Ш.44	
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-1,3 <u>С-1</u> —	<u>В</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5584 ДИИЗОБУТИЛАМИН DIISOBUTYLAMINE	$[(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2]_2\text{NH}$. ЛВЖ. Бесцветная, с характерным запахом. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 29^\circ\text{C}$	2361 3332	III низк.	3353 3	Табл. 4
альфа-Диизобутилен	См. Диизобутилен — смеси изомеров — ПН 5585				
бета-Диизобутилен	См. Диизобутилен — смеси изомеров — ПН 5585				
5585 ДИИЗОБУТИЛЕН СМЕСИ ИЗОМЕРОВ DIISOBUTYLENE, ISO- MERIC COMPOUNDS	C_8H_{16} . ЛВЖ. Бесцветные. Смешиваются с водой. Энергично реагируют с окислителями. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 21°C	2050 3210	II ср.	3212 3	Табл. 4
5586 ДИИЗОБУТИЛКЕТОН DIISOBUTYL KETONE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COCCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 60^\circ\text{C}$	1157 3333	III низк.	3313 3	Табл. 4
Диизобутирила сид...	перок- См. Изобутирила пероксид... — ПН 5807				
5587 ДИИЗООКТИЛ РОФОСФАТ DIISOCTYL PHOSPHATE	ГИД- ACID $(\text{C}_8\text{H}_{17})_2\text{HPO}_4$. Едкое коррозионное вещество. Маслянистая жидкость	1902 8163	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Диизопропил	См. 2,3-Диметилбутан — ПН 5604				
5588 1,3-ДИИЗОПРОПИЛА- МИН DIISOPROPYLAMINE	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH}]_2\text{NH}$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом аминов. Ядовитая. Пары сильно раздражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 7°C . ПДК 5 м/м^3	1158 3210	II ср.	3252 3	Табл. 4
Диизопропилбензола гидропероксид...	См. Изопропилкумила гидропероксид... — ПН 5820				
5589 ДИИЗОПРОПИЛКЕ- ТОН (КЕТОНЫ ЖИД- КИЕ, Н.У.К.) DIISOPROPYL KETO- NE (KETONES, LIQU- ID, N.O.S.)	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH}]_2\text{CO}$. ЛВЖ. Светло-желтая или коричневая, маслянистая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 20^\circ\text{C}$	1224 3248	II ср.	3212 3	Табл. 4
Диизопропилпердикар- бонат...	См. Диизопропилпероксидкарбонат... — ПН 5590, 5591				
5590 ДИИЗОПРОПИЛПЕ- РОКСИДИКАРБОНАТ, не более 52% в раство- ре DIISOPROPYL PERO-	$(\text{CH}_3)_2\text{CHO.CO.O}_2\text{CO.OCH}$ $(\text{CH}_3)_2$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Может бурно разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2134 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П16 П2в П6в

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-3</u> А	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> Ш.11 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> Ш.44 Ш.52	
<u>8-2</u> А	8-02	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> Ш.52 Ш.41	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 10 °С; п. 6.8 t_a °С. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Г/У С/О	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	

HYDICARBONATE, not more than 52% in solution

5591	(CH ₃) ₂ CHO CO.O ₂ .CO.OCH (CH ₃) ₂ . Органический пероксид.	2133	II	5212	Табл. 10:
ДИИЗОПРОПИЛПЕ- РОКСИДИКАРБОНАТ	Белое кристаллическое вещество. Может взрываться при нормальной температуре. Не растворимо в воде	—	ср.	5; 1a	П1з П5a П7a П10б
DIISOPROPYL PERO- XYDICARBONATE, tech- nically pure					

Динизотридецилпердикар- См. Динизотридецилпероксидикарбонат... — ПН 5593
бонат...

5593	H ₂₇ C ₁₃ O.CO.O ₂ .OC.OС ₁₃ H ₂₇ . Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Может бурно разлагаться при нормальной температуре	2889	II	5222	Табл.
ДИИЗОТРИДЕЦИЛ- ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ технически чистый		—	ср.	5	10: П1д
DIISOTRIDECYL PE- ROXYDICARBONATE, technically pure					

Дикарбам См. Карбарил — ПН 5973

ДИКВАТ См. приложение 13

5594	CH ₃ :CCH ₂ C(O)O. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Ядо- витая. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболочек. Пары раз- дражают слизистые оболочки. t _{всп} 30°C. ПДК 0,5 мг/м ³	2521 3333	III низк.	3353 3	Табл. 4
ДИКЕТЕН ИНГИБИ- РОВАННЫЙ					
DIKETENE, INHIBIT- ED					

Дикофол... См. Кельтан... — 5946

Дикрезол каменно- См. Крезол технический — ПН 6054
угольный

ДИКРОТОФОС См. приложение 13

ДИКУМАРОЛ См. приложение 13

Дикумила пероксид... См. Кумила пероксид... — ПН 6069

Дилауроила пероксид... См. Лауроила пероксид... — ПН 6077, 6078

ДИМЕКСАН См. приложение 13

ДИМЕТАН См. приложение 13

5595	[C ₂ H ₅ C(CH ₃)(CN)N:] ₂ . Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Белый порошок или кристаллы. Саморазлагается при температуре не более 50°C с образованием ядо- витых газов и опасностью раз- рыва упаковки, распыления ве- щества и образования взрыва- той смеси его с воздухом. Сле- дует избегать контакта вещест- ва с сильными кислотами, осо-	3030 4127	II ср.	4162 4a	Табл. 6б
2,2'-ДИМЕТИЛ-2,2'- АЗОДИБУТИРОНИТ- РИЛ					
2,2'-AZODI-(2-METHYL- BUTYRONITRILE)					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>5-3</u> <u>Д</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>См.</u> <u>ч. IV, t_к минус 15 °С;</u> <u>п. 6.8 t_а минус 5 °С.</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	1. Перевозить в РК. 2. Использование металлической внутренней и транспортной тары, которая герметизирует вещество, запрещается. 3. См. п. 1.7
<u>5-3</u> <u>Д</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>См.</u> <u>ч. IV, t_к минус 10 °С;</u> <u>п. 6.8 t_а 0 °С.</u> <u>Ш.50</u>	См. Перевозить в РК. См. п. 1.7
<u>3-3</u> <u>А</u>	3-05	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-5</u> <u>Д</u>	4-10	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	5-3	<u>В-2</u> <u>Г-1,2</u>	<u>В</u> <u>Ш.39</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	1. Перевозить в РК. t _к 40 °С; t _а 45 °С. 2. Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8. 3. См. п. 1.7. 4. См. п. 14.2.4, ж, з

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
	бенно теми, которые являются сильными окислителями, а также со щелочами. Продукты горения и разложения ядовиты. Не растворимо в воде				
5596 ДИМЕТИЛАМИН БЕЗ- ВОДНЫЙ DIMETHYLAMINE, AN- HYDROUS	$(\text{CH}_3)_2\text{NH}$. Ядовитый высоко- опасный воспламеняющийся сжиженный газ с запахом ам- миака или жидкость. Раствор- им в воде. КПВ 2,8—14,0%. ПДК 1 мг/м ³ $t_{\text{пл}}$ 7°C. Отн. плотн. 1,6	1032 2133	—	2413 6а; 3	Табл. 3; 1а
5597 ДИМЕТИЛАМИН РАСТВОР DIMETHYLAMINE SO- LUTION	$(\text{CH}_3)_2\text{NH}$. ЛВЖ. Водный раст- вор воспламеняющего газа с аммиачным запахом. Ядовитая. $t_{\text{всп}}$ 25%-го раствора в воде 0°C. КПВ 2,8—14,4%. ПДК 1 мг/м ³	1160 3212	II ср.	3252 3	Табл. 4
5598 2-ДИМЕТИЛАМИНО- АЦЕТОНИТРИЛ 2-DIMETHYLAMINO- ACETONITRILE	$\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2$. Ядовитая летучая бес- цветная ЛВЖ. При взаимодей- ствии с водой, паром и кисло- тами выделяет ядовитые газы. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 35°C	2378 3334	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
N,N-Диметиламинобен- зол	См. N,N-Диметиланилин — ПН 5601				
4-Диметиламино-6-(2- диметиламиноэтокси)- толуол-2-диазонийхло- рид цинка	См. 4-Диазо-3-(2-диметиламино)этокси-5-метилдиметиланилина цинка хлорид — ПН 5537				
5599 N,N-ДИМЕТИЛАМИ- НОПРОПИЛАМИН DIMETHYL-N-PROPYL- AMINE	$(\text{CH}_3)_2\text{NC}_3\text{H}_7$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с неприятным запахом. Едкая для кожи, глаз и сли- зистых оболочек. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 11°C. ПДК 0,3 мг/м ³	2266 3216	II ср.	3242 3; 8	Табл. 4
Диметиламиноциклогек- сан	См. N,N-Диметилциклогексилламин — ПН 5633				
2-Диметиламиноэтанол	См. N,N-Диметилэтанолламин — ПН 5635				
5600 ДИМЕТИЛАМИНО- ЭТИЛМЕТАКРИЛАТ DIMETHYLAMINOET- HYL METHACRYLATE	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{N}$ $(\text{CH}_3)_2$. Ядовитая летучая жид- кость. Склонна к полимериза- ции. Раздражает кожу, глаза и дыхательные пути. Не смеши- вается с водой. ПДК 600 мг/м ³	2522 6131	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
ДИМЕТИЛАН	См. приложение 13				
3,4-Диметиланилин	См. Ксилидины — ПН 6065				
5601 N,N-ДИМЕТИЛАНИ- ЛИН N,N-DIMETHYLANILI- NE	$\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2$. Ядовитая высо- коопасная летучая ЛВЖ. Мас- лянистая. Желтоватая или ко- ричневая. $t_{\text{всп}}$ 53°C. ПДК 0,2 мг/м ³	2253 6131	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>2-3</u> Д	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	<u>В-1</u> П-3 Г-1,2	— Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> В-1,2 Г-1,3	С Ш.25 Ш.44 Ш.52	
<u>6-4</u> А	3-02	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,2 В, П	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.52 В.39	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-3</u> В-1 Г-1	С Ш.52 Ш.44	
<u>6-1</u> В	6-07	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2</u> В-2	С Размещать с учетом требова- Ш.44 ний п. 4.2.2	
<u>6-4</u> А	3-02	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-1,3	С Ш.15 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГРУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
Диметилацеталь	См 1,1-Диметоксиэтан — ПН 5636				
Диметилацетилен	См Бутин-2 — ПН 5356				
5602 N,N-ДИМЕТИЛБЕНЗИ- ЛАМИН BENZYL DIMETHYLA- MINE	$C_6H_5CH_2N(CH_3)_2$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцветная ЛВЖ с приятным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Вызывает воспаление кожи. Не смешива- ется с водой. $t_{всп} 58^\circ C$. ПДК 5 мг/м ³	2619 8124	II сп.	8242 8; 3	Табл. 16, 17
5603 ДИ-(2-МЕТИЛБЕН- ЗОИЛА) ПЕРОКСИД, DI-(2-METHYLBENZO- YL) PEROXIDE, not more than 87% with water	$CH_3C_6H_4CO O_2 SOC_6H_4CH_3$, Ор- ганический пероксид. Белое кристаллическое вещество. При попадании в огонь или контак- те с сильными кислотами мо- жет взорваться. Не растворимо в воде	2593 —	I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10; П16
Диметилбензолы	См Ксилолы ПН 6067, 6068				
5604 2,3-ДИМЕТИЛБУТАН 2,3-DIMETHYLBUTANE	$(CH_3)_2CHCH(CH_3)_2$ ЛВЖ Бес- цветная. Раздражает кожу и слизистые оболочки. В высоких концентрациях действует нарко- тически. Не смешивается с во- дой $t_{всп}$ минус $29^\circ C$. $t_{квп} 58^\circ C$. КПВ 1,2—7,0%	2457 3119	II сп.	3112 3	Табл. 5; Ж1a Ж4a Ж5a Ж7a
3,3-Диметилбутанол-2...	См. Спирт d, l-пинаколиновый... — ПН 6696				
2,2-Диметилбутанон-3...	См. Пинаколиин — ПН 6495				
5605 1,3-ДИМЕТИЛБУТИ- ЛАМИН 1,3-DIMETHYLBUTY- LAMINE	$C_6H_{13}NH_2$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом аммиака. Ядовитая. Раздражает слизистые оболоч- ки. Не смешивается с водой. $t_{всп} 9—13^\circ C$	2379 3212	II сп.	3252 3	Табл. 4
5606 1,3-ДИМЕТИЛБУТИЛ- АЦЕТАТ METHYLBUTYL ACETA- TE	$CH_3COOCH(CH_3)CH_2CH(CH_3)_2$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым приятным запахом. Не смеши- вается с водой, $t_{всп} 43^\circ C$ (о.с.)	1233 3364	III низк.	3313 3	Табл. 4
2,6-Диметилгептанон-4	См. Дйзобутилкетон — ПН 5596				
5607 1,1-ДИМЕТИЛГИДРА- ЗИН 1,1-DIMETHYLHYDRA- ZINE	$(CH_3)_2NH_2$. Ядовитое, высоко- опасное вещество. ЛВЖ. Бес- цветная, с запахом аммиака. Едкая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Опасно взаимодейст- вует с окисляющими вещества- ми. Смешивается с водой. $t_{всп}$ минус $18^\circ C$. КПВ 2—95%. ПДК 1,0 мг/м ³	1163 6132	I выс.	6121 6a; 3; 8	Табл. 15; герм. укуп. Я8e Я9f Я14a Я15a Я16a Я17a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-5</u> А	3-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш 52</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать вдали от источников тепла
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>В-2,1</u> <u>П-1</u>	<u>См</u> <u>ч. IV, t_к 30 °С.</u> <u>п. 6.8 t_а 35 °С.</u> <u>Ш 50</u> <u>Ш 53</u>	1. Перевозить в РК. 2. Допускается к перевозке, если упаковка исключает возможность потери влаги веществом в течение рейса 3. См. п. 1.7
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г 2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш 52</u>	
<u>6-3</u> Д	3-03	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш 52</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
1,2-Диметилгидразин	См сим-Диметилгидразин — ПН 5608				
N,N-Диметилгидразин	См. 1,1-Диметилгидразин — ПН 5607				
несим-Диметилгидразин	См. 1,1-Диметилгидразин — ПН 5607				
5608 сим-ДИМЕТИЛГИДРА- ЗИН DIMETHYLHYDRAZI- NE. SYMMETRICAL	СН ₃ НН NHСН ₃ . ЛВЖ Бесцвет- ная, летучая с резким запахом аммиака. Ядовитая, высоко- опасная. Пары сильно раздра- жают кожу и слизистые обо- лочку. Может опасно реагиро- вать с окисляющими вещества- ми. Смешивается с водой. t _{св} минус 17 °С. КПВ 2,4—20%. ПДК 0,1 мг/м ³	2382 3216	I выс.	3221 3; 6а	Табл. 4
Диметилглиоксаль	См. Диацетил — ПН 5552				
5609 ДИМЕТИЛГЛИОК- СИМ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) DIMETHYLGLYOXIME (FLAMMABLE SO- LIDS, N.O.S.)	СН ₂ С(ОН)С(ОН)СН ₂ . Лег- ковоспламеняющееся твердое вещество. Бесцветные кристал- лы	1325 4146	II ср.	4132 4а	Табл. 6, 6а
5610 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (БЕНЗОИЛПЕРОКСИ)- ГЕКСАН, не более 82% с инертным твердым ве- ществом 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- BENZOYLPEROXY) HEXANE, not more than 82% with inert solid	С ₆ Н ₅ СО.О ₂ .С(СН ₃) ₂ СН ₂ СН ₂ С(СН ₃) ₂ О ₂ .ОС С ₆ Н ₅ . Органи- ческий пероксид. Белый поро- шок. При попадании в огонь может взорваться. Не раство- рим в воде	2173 —	II ср.	5232 5; 1а	Табл. 10: П1г П3в П4а П16в П17а
5611 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (БЕНЗОИЛПЕРОКСИ)- ГЕКСАН, не более 82% с водой 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (BENZOYLPEROXY) HEXANE, not more than 82% with water	С ₆ Н ₅ СО.О ₂ .С(СН ₃) ₂ СН ₂ СН ₂ С(СН ₃) ₂ О ₂ .ОС С ₆ Н ₅ . Органи- ческий пероксид. Белое твердое вещество. Без запаха. Не раст- воримо в воде	2959 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д
5612 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (БЕНЗОИЛПЕРОКСИ)- ГЕКСАН технически чистый 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (BENZOYLPEROXY) HEXANE, technically pure	С ₆ Н ₅ СО.О ₂ .С(СН ₃) ₂ СН ₂ СН ₂ С(СН ₃) ₂ О ₂ .ОСС ₆ Н ₅ . Органи- ческий пероксид. Белый поро- шок. При попадании в огонь может взрываться. Не раство- рим в воде	2172 5171	II ср.	5232 5; 1а	Табл. 10: П1г П3б П4а П16в П16с П17а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> D	3-03	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2,1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-1</u> В	4-10	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1, разд. 2—5	<u>В-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>См. Использование металлической</u> <u>ч. IV, внутренней и транспортной та-</u> <u>п. 6.8 ры, которая герметизирует ве-</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1</u> —	<u>См. Допускается к перевозке, если</u> <u>ч. IV, упаковка исключает возмож-</u> <u>п. 6.8 ность потери влаги веществом</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>См. Использование металлической</u> <u>ч. IV, внутренней и транспортной та-</u> <u>п. 6.8 ры, которая герметизирует ве-</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5613 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРО- КСИ)-ГЕКСАН, не бо- лее 52% с инертным твердым веществом 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (tert-BUTYLPEROXY) HEXANE, not more than 52% with inert solid	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2$ $\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органи- ческий пероксид. Белый поро- шок. Не растворим в воде	2156 —	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa
5614 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРО- КСИ)-ГЕКСАН техни- чески чистый 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (tert-BUTYLPEROXY) HEXANE, technically pure	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2$ $\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органи- ческий пероксид. Бесцветная жидкость	2155 —	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa II6a II5a
5615 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРО- КСИ)-ГЕКСИН-3, не более 52% с инертным твердым веществом 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (tert-BUTYLPEROXY) HEXYNE-3, not more than 52% with inert so- lid	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{C}\equiv$ $\text{CC}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органи- ческий пероксид. Белый поро- шок. Не растворим в воде	2159 —	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIa
5616 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- (трет-БУТИЛПЕРО- КСИ)-ГЕКСИН-3 тех- нически чистый 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- (tert-BUTYLPEROXY) HEXYNE-3, technically pure	$(\text{CH}_3)_3\text{C.O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_2\text{C}\equiv$ $\text{CC}(\text{CH}_3)_2\text{O}_2\text{C}(\text{CH}_3)_3$. Органи- ческий пероксид. Твердое ве- щество с низкой температурой плавления. В условиях транс- портирования обычно жидкость. При попадании в огонь может взрываться. Не растворимо в воде	2158 —	—	II ср.	5232 5; Ia	Табл. 10: IIд II5a
5617 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ- ГИДРОПЕРОКСИГЕК- САН, не более 82% с водой 2,5-DIMETHYL-2,5-DI- HYDROPEROXY HE- XANE, not more than 82% with water	$\text{HOOC}(\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_2$ $\text{C}(\text{CH}_3)_2$ ООН. Органический пероксид. Белый увлажненный порошок. При попадании в огонь может взрываться. Не растворимо в воде	2174 —	—	I выс.	5241 5	Табл. 10: IIг II9a
5618 ДИМЕТИЛДИОКСА- НЫ с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С DIMETHYLDIOXANES, с flash point not less than —18 °С but less than 23 °С	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2$. ЛВЖ. Бесцветные, подвижные, с резким запахом. Ядовитые. Раздражают кожу и глаза. Бурно реагируют с окис- ляющими материалами. Частич- но смешиваются с водой. ПДК 3—10 мг/м ³	2707 3215	—	II ср.	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, Д4}{K2, Д5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, Д4}{K2, Д5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, Д4}{K2, Д5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, Д4}{K2, Д5}$	5-2	$\frac{П-2}{B-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.53}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, Д4}{K2, Д5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.53}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, Д4}{K3, Д9}$	3-1	$\frac{П-2,3}{B-2}$ $\frac{Г-1}{—}$	С $\frac{Ш.44}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5619 ДИМЕТИЛДИОКСАНЫ с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С DIMETHYLDIOXANES, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	$C_6H_{12}O_2$. ЛВЖ. Бесцветные, подвижные с резким запахом. Ядовитые. Раздражают кожу и глаза. Бурно реагируют с окисляющими веществами. Частично смешиваются с водой. ПДК 3,0 мг/м ³	2707 3334	III низк.	3313 3	Табл. 4
3,5-Диметил-3,5-диоксидиоксолан-1,2...	См. 2,4-Эпидиоксипентадиол-2,4... — ПН 7181				
5620 ДИМЕТИЛДИСУЛЬФИД DIMETHYL DISULPHIDE	CH_3SSCH_3 ЛВЖ. Желтого цвета, с неприятным запахом. Ядовитая. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 15 °С. ПДК 1,5 мг/м ³	2381 3215	II ср.	3252 3	Табл. 4
5621 ДИМЕТИЛДИХЛОРСИЛАН DIMETHYLDICHLOROSILANE	$(CH_3)_2SiCl_2$. ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Едкая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Легко гидролизуется при воздействии влаги, выделяя хлористый водород. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 13 °С. $t_{кип}$ 70 °С. КПВ 1,4—9,5%. ПДК 5,0 мг/м ³	1162 3214	I выс.	3241 3; 8	Табл. 4
N,N-Диметил-N'-(3,4-дихлорфенил) мочевины	См. Диурон — ПН 5668				
5622 2,5-ДИМЕТИЛ-2,5-ДИ-(2-ЭТИЛГЕКСАНОИЛ-ПЕРОКСИ)-ГЕКСАН технически чистый 2,5-DIMETHYL-2,5-DI-(2-ETHYLHEXANOYL-PEROXY) HEXANE, technically pure	$C_7H_{15}CO_2C(CH_3)_2CH_2CH_2C(CH_3)_2O_2COC_7H_{15}$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2157 —	II ср.	5222 5	Табл. 10; П16 П15a
5623 ДИМЕТИЛДИЭТОКСИСИЛАН DIMETHYLDIETHOXY-SILANE	$(CH_3)_2(C_2H_5O)_2Si$. ЛВЖ. Бесцветная. Пары и жидкость раздражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С	2380 3214	II ср.	3212 3	Табл. 4
Диметилкарбамоил хлористый	См. N,N-Диметилкарбамоилхлорид — ПН 5624.				
Диметилкарбинол	См. Спирт изопропиловый — ПН 6693				
5624 N,N-ДИМЕТИЛКАРБАМОИЛХЛОРИД DIMETHYLCARBAMOYL CHLORIDE	$(CH_3)_2NCOSi$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость с неприятным запахом. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Вызывает слезотечение. Реагирует с водой, выделяя ядовитые и коррозионные газы. Не смешивается с водой	2262 8164	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-2,3</u> В-2 Г-1 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> С-1 —	<u>В</u> Ш.52 П.39	
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-2 В, П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.52 В.46	
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>См. Перевозить в РК.</u> ч. IV, $t_k 20^\circ\text{C}$; п. 6.8 $t_a 25^\circ\text{C}$. Ш.44 См. п. 1.7 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-1,2 —	<u>С</u> Ш.44	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>Г-1,3</u> С-1 В	<u>См. Размещать с учетом требова-</u> ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.44 Ш.51 В.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	IV CO	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5625 ДИМЕТИЛКАРБОНАТ DIMETHYL CARBO- NATE	CO(OCH ₃) ₂ . ЛВЖ. Не смешива- ется с водой. <i>t</i> _{всп} от минус 18 до 23°C. ПДК 365 мг/м ³	1161 3213	II ср	3212 3	Табл. 4
Диметилкетон	См. Ацетон — ПН 5173				
5626 ДИМЕТИЛМАГНИЙ (МАГНИЙАЛКИЛЫ) MAGNESIUM DIMET- HYL (MAGNESIUM ALKYLS)	Mg(CH ₃) ₂ . Самовозгорающее- ся вещество Жидкость. Пиро- форное. Самовоспламеняется на воздухе или в углерода диок- сиде. Разлагается под воздей- ствием воды, выделяя метан. <i>t</i> _{всп} 0°C	3053 4240	I выс.	4211 46	Табл. 7
Диметилметан	См. Пропан — ПН 6555				
Диметил(β-оксиэтил) амин	См. N,N-Диметилэтаноламин — ПН 5635				
3,7-Диметилноктен-6-аль	См. Цитронеллаль — ПН 7157				
2,4-Диметилпентанон-3.	См. Диизопропилкетон .. — ПН 5589				
5627 2,2-ДИМЕТИЛПРО- ПАН 2,2-DIMETHYLPROPA- NE	(CH ₃) ₂ C(CH ₃) ₂ . Воспламеняю- щийся сжиженный газ. Бесцвет- ный. КПВ 1,4—7,2%. <i>t</i> _{кип} 9,5°C. Отн. плотн. 2,5	2044 2147		2313 3	Табл. 3; Гла
Диметил-N-пропиламин	См. N,N-Диметиламинопропиламин — ПН 5599				
5628 ДИМЕТИЛСУЛЬФАТ DIMETHYL SULPHA- TE	(CH ₃) ₂ SO ₄ . Ядовитая летучая бесцветная жидкость. Вызыва- ет ожоги кожи, пары раздра- жают слизистые оболочки. В присутствии влаги коррозионна для большинства металлов. ПДК 5 мг/м ³ (США)	1595 6133	I выс.	6141 6а; 8	Табл. 11, 12
5629 ДИМЕТИЛСУЛЬФИД DIMETHYL SULPHI- DE	(CH ₃) ₂ S. ЛВЖ. Бесцветная, с неприятным запахом. Не сме- шивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 37°C. <i>t</i> _{кип} 37°C. КПВ 2,2— 19,7%	1164 3119	II ср.	3112 3	Табл. 4
Диметил-2,3,5,6-тетра- хлортерефталат	См. Тетрал — ПН 6764				
Диметилтиофосфорил хлористый	См. Диметилтиофосфорилхлорид — ПН 5630				
5630 ДИМЕТИЛТИОФОС- ФОРИЛХЛОРИД DIMETHYL THIOPHOS- PHORYL CHLORIDE	(CH ₃) ₂ PSO ₂ Cl Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают кожу и сли- зистые оболочки. Медленно реа- гирует с водой, выделяя хло-	2267 8165	III нзк.	8113 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

К Т Р П К Р	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 В-2	<u>Д</u> Ш.52	
<u>1-6</u> Д	4-21	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	4-2	<u>С-1,3</u> В, П Г-1	См. 1. См. п. 11.3.15. ч. IV, 2. См. п. 14.2.4, 6 п. 6.5 <u>Ш.52</u> В.52	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> Г-1,2	— При газовом тушении необхо- димно: углекислоты 32%, азота 45% <u>Ш.52</u>	
<u>6-1</u> Д	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>С-1</u> П-2 В-2	<u>С</u> Размещать с учетом требова- ний п 4.2.2 Ш.44	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 С-1 В-2	<u>С</u> Ш.52	
<u>8-1</u> В	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1	<u>П-2</u> В-2	<u>С</u> 1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размеще- ния Е. Ш.44 В.46 П.52 2. Укрывать от лучистого теп- ла	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
	ристый водород. При нагревании до 60 °С возможно разложение с выделением воспламеняющихся газов. ПДК 3,0 мг/м ³				
N,N-Диметил-N'-(3-трифторметилфенил)-мочевина	См. Фторметурон — ПН 7009				
Диметилфенолы	См. Ксиленолы — ПН 6064				
5631 N,N-ДИМЕТИЛФОРМАМИД N,N-DIMETHYLFORMAMIDE	H.CO.N(CH ₃) ₂ . ЛВЖ. Бесцветная, гигроскопичная. Ядовитая. Бурно реагирует с окисляющими веществами. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 58 °С. КПВ 2,2—16%. ПДК 10 мг/м ³	2265 3335	III низк.	3353 3	Табл. 4
5632 ДИМЕТИЛЦИКЛОГЕКСАНЫ DIMETHYLCYCLOHEXANES	C ₆ H ₁₀ (CH ₃) ₂ . ЛВЖ. Бесцветная, не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 11 °С	2263 3213	II ср.	3212 3	Табл. 4
5633 N,N-ДИМЕТИЛЦИКЛОГЕКСИЛАМИН DIMETHYLCYCLOHEXYLAMINE	(CH ₃) ₂ NC ₆ H ₁₁ . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная ЛВЖ. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовито. Частично смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 43 °С	2264 8165	II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17
5634 ДИМЕТИЛЦИНК DIMETHYLZINC	Zn(CH ₃) ₂ . Самовозгорающееся вещество. Жидкость. Пиррофорное. Самовоспламеняется на воздухе или в углерода диоксида. Разлагается под воздействием воды, выделяя метан. <i>t</i> _{кпл} 46 °С	1370 4231	I выс.	4211 46	Табл. 7
5635 N,N-ДИМЕТИЛЭТАНОЛАМИН DIMETHYLETHANOLAMINE	(CH ₃) ₂ NC ₂ H ₄ OH. ЛВЖ. Бесцветная, с характерным запахом. Ядовитая. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 31 °С (о.с.). ПДК 5 мг/м ³	2051 3335	III низк.	3353 3	Табл. 4
Диметилэтилкарбинол	См. Спирты амиловые с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С — ПН 6686				
Диметилэтилметан	См. n-Пентан или изопентан — ПН 6684				
ДИМЕТОАТ	См. приложение 13				
Диметоксиметан	См. Метилаль — ПН 6173				
2,3-Диметоксистрихнин	См. Брудин — ПН 5293				
5636 1,1-ДИМЕТОКСИЭТАН 1,1-DIMETHOXETHANE	(CH ₃) ₂ СНСН ₂ . ЛВЖ. Бесцветная, с сильным ароматным запахом. Смешивается с водой. <i>t</i> _{кпл} 62 °С. <i>t</i> _{всп} менее 23 °С	2377 3211	II ср.	3112 3 3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

ИП Р	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-3}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-3,2}{B-2}$	$\frac{D}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1,3}$ $\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$	
$\frac{8-5}{A}$	3-02	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	3-1	$\frac{П-2,3}{B-2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{C}{Ш.44}$ $\frac{Ш.52}{-}$	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{4-6}{D}$	4-21	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	4-2	$\frac{C-1}{Г-2,3}$ $\frac{B, П}{Г-1}$	$\frac{Cм. 1. Cм. п. 11.3.15.}{ч. IV, 2. Cм. п. 14.2.4, 6}$ $\frac{п. 6.5}{Ш.44}$ $\frac{Ш.52}{B.52}$	
$\frac{3-3}{A}$	3-02	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{B-2}{П-3,2}$ $\frac{Г-1,2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$ $\frac{Ш.44}{Ш.48}$	
$\frac{3-1}{E}$ $\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-3,2}{B-2}$ $\frac{Г-1,3}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$ $\frac{Ш.26}{-}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
1,2-Диметоксиэтан	См. Эфир диметилловый этиленгликоля — ПН						
ДИМЕФОКС	См. приложение 13						
Дмиристилпердикарбо- нат...	См. Дмиристилпероксидикарбонат... — ПН 5637, 5638						
5637 ДИМИРИСТИЛПЕРО- КСИДИКАРБОНАТ, не более 42% — устойчи- вая дисперсия в воде DIMYRISTYL PERO- XYDICARBONATE, not more than 42%, stable dispersion, in water	$H_{29}C_{14}O.CO.O_2.CO.OS_{14}H_{29}$. Ор- ганический пероксид. Белая низковязкая эмульсия. Бурно разлагается при повышенной температуре	2892	—	II ср.	5222 5	Табл. 10. IIa II6a II9a	
5638 ДИМИРИСТИЛПЕРО- КСИДИКАРБОНАТ технически чистый DIMYRISTYL PERO- XYDICARBONATE, technically pure	$H_{29}C_{14}O.CO.O_2.CO.OS_{14}H_{29}$. Ор- ганический пероксид. Белое кристаллическое вещество. Не растворимо в воде	2595	—	II ср.	5222 5	Табл. 10. IIa	
5639 ДИНАМИТ (ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) DYNAMITE (EXPLO- SIVE, BLASTING, TY- PE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081	II16		II D Ia	Табл. 1. E8	
Динатрийфосфата до- декагидрат	См. Натрия гидроортофосфата пента- гидрат ПН 6311					или додекагидрат —	
5640 ДИНАФТАЛИТ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА, БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП В) DINAPHTHALITE (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE B)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0082	II17		II D Ia	Табл. 1. E8	
Динитрат (1,4,3,6) гидро-о-сорбита — смесь...	См Нитросорбид — смесь. — ПН 6420						
Динитрил кислоты	адипиновой См. Адиподинитрил — ПН 5002						
Динитрил кислоты сжиженный	шавелевой См. Циан сжиженный — ПН 7094						
5641 ДИНИТРОАНИЛИНЫ DINITROANILINES	$C_6H_3(NO_2)_2NH_2$. Ядовитые ве- щества. Желтые кристаллы. Коммерческий продукт может быть в виде жидкости. При попадании в огонь могут взры- ваться. 2,4-Динитроанилин взрывается при ударе	1596 6134		II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12, 13, 14	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> —		См. Перевозить в РК. ч. IV, Для упаковки П1а: t_k 20°C, п. 6.8 t_a 25°C. Для упаковок П19а и П16а: t_k 15°C, t_a 25°C. Ш.50 См. п. 1.7
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>В-2,1</u> <u>П-2</u> —		См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k 20°C; п. 6.8 t_a 25°C. Ш.50 См. п. 1.7
<u>1-2</u> E	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1</u> <u>Г-3</u> —		Укладка категории II-B Ш.53
<u>1-2</u> E	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> —		Укладка категории II-B Ш.53
Для жидк. 6-5 А для тв. 6-6 В	6-08	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.15</u> <u>П.53</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO	CP		
5642 ДИНИТРОБЕНЗОЛЫ DINITROBENZENES	$C_6H_4(NO_2)_2$. Ядовитые высокоопасные вещества. Желтые кристаллы. Коммерческий продукт может быть в виде жидкости. При попадании в огонь могут взрываться. ПДК 1 мг/м ³	1597 6134	II CP	6162 6a	Табл. 11, 12 13, 14	
5642-1 ДИНИТРОГЛИКОЛЬ- УРИЛ DINITROGLYCOLURIL	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0489 1115		11D 1a	Табл. 1: E2	
5643 ДИНИТРОЗОБЕНЗОЛ DINITROSOBENZENE	Взрывчатое вещество. Чувствительно к нагреву и механическим воздействиям. Кристаллы коричневого цвета. Экзотермически разлагается при нагревании более 120 °С	0406 1115		13C 1a	Табл. 1: E25	
5644 N,N'-ДИНИТРОЗО- N,N'-ДИМЕТИЛТЕРЕ- ФТАЛАМИД, не более 72% в пасте N,N'-DINITROSO-N,N'- DIMETHYL TERE- PHTHALAMIDE, not more than 72% as a paste	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Паста желтого цвета. Саморазлагается при температуре более 50 °С с образованием ядовитых газов, опасностью разрыва упаковки. При попадании упаковок в огонь может взрываться. Бурно горит. Достижение температуры 55 °С может привести к разложению со взрывом. Чувствительно к удару. Взаимодействие со щелочами или кислотами может вызвать опасное разложение. Не растворимо в воде	2973 4141	II CP	4152 4a; 1a	Табл. 66	
5645 N,N'-ДИНИТРОЗО- ПЕНТАМЕТИЛЕНТЕТ- РАМИН, не более 82% с флегматизатором N,N'-DINITROSOPEN- TAMETHYLENE TET- RAMINE, not more than 82% with phlegmatizer	$(NO_2)_2 C_5H_{10}N_4$. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Белый, желтоватый или серый порошок или паста. Саморазлагается при температуре более 50 °С с опасностью разрыва упаковки, распыления вещества и образования взрывчатой смеси его с воздухом. При попадании упаковок в огонь может вызвать опасное разложение. Чувствительно к удару. Не растворимо в воде	2972 4142	II CP	4152 4a; 1a	Табл. 66	
5646 4,6-ДИНИТРО-о-КРЕ- ЗОЛ 4,6-DINITRO-o-CRE- SOL	$C_6H_2(NO_2)_2CH_3OH$. Ядовитое, чрезвычайно опасное вещество. При попадании в огонь может взрываться. ПДК 0,05 мг/м ³	1598 6135	II CP	6162 6a	Табл. 13, 14	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
Для жидк. 6-5 А для тв. 6-6 В	6-08	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.15</u> П.53	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>Укладка категории I</u> <u>Ш.53</u>	
<u>1-2</u> В	1-3	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В</u> —	<u>Укладка категории II-B</u> <u>Ш.53</u>	
<u>4-4</u> D	4-10	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	4-1	<u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>П-1</u> С	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	1. При использовании упаковки, изменяющей взрывчатые свойства вещества, с разрешения компетентного органа знак опасности 1a может не наноситься. 2. Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8, вдали от всех источников тепла. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, ж
<u>4-4</u> D	4-10	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-1	<u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>П-1</u> С	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	1. При использовании упаковки, изменяющей взрывчатые свойства вещества, с разрешения компетентного органа знак опасности 1a может не наноситься. 2. Укладывать «Отдельно от» веществ со знаком опасности класса 8, вдали от всех источников тепла. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, ж
Для жидк. 6-6 А	6-08	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.15</u> П.53	1. Размещать с учетом требования п. 4.2.2 2. Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Г/У С/О	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5646-1 ДИНИТРОНАФТАЛИ- НЫ (ВЕЩЕСТВА ВЗРЫВЧАТЫЕ, Н.У.К.) DINITRONAPHTHALE- NES SUBSTANCES EXPLOSIVE, N.O.S)	$C_{10}H_6(NO_2)_2$ Взрывчатые ве- щества. Ядовитые, сильно раз- дражают слизистые оболочки и кожу Не растворимы в воде. При попадании в огонь взры- ваются ПДК 1 мг/м ³	0480 1137		14D 16, 6a	Табл. 1: E103
3,5-Динитро-2-окситолу- ол	См. 4,6-Динитро-о-крезол — ПН 5646				
5647 ДИНИТРОРЕЗОРЦИН, сухой или с массовой долей воды менее 15% DINITRORESORCINOL, dry or wetted with less than 15% water, by mass	$C_6H_2(OH)_2(NO)_2$. Бризантное ВВ Чувствительно к механиче- ским воздействиям и нагреву. Обладает кислотными свойства- ми, большой скоростью горения. Склонно к детонации. Трудно- растворимо в воде	0078 1109		11D 1a	Табл. 1: E2
5648 ДИНИТРОРЕЗОРЦИН, УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 15% DINITRORESORCINOL, WETTED with not less than 15% water, by mass	$C_6H_2(OH)_2(NO)_2$. Воспламеняю- щееся твердое вещество. Ядо- витое. В сухом виде взрывча- тое. Может образовывать очень чувствительные соединения с тяжелыми металлами или их солями	1322 4141	I выс.	4131 4a	Табл. 6в
2,2'-ДИНИТРОСТИЛЬ- БЕН 2,2'-DINITROSTILBE- NE	Перевозка запрещена				
2,4-ДИНИТРОСТИЛЬ- БЕН 2,4-DINITROSTILBENE	Перевозка запрещена				
2,4-ДИНИТРО-1,3,5- ТРИМЕТИЛБЕНЗОЛ 2,4-DINITRO-1,3,5- TRIMETHYLBENZENE	Перевозка запрещена				
2,6-Динитро-4-трифтор- метил-N,N-дипропилани- лин	См. Трифторалин — ПН 6865				
5649 ДИНИТРОТОЛУОЛЫ ТВЕРДЫЕ ИЛИ ЖИД- КИЕ DINITROTOLUENES SOLID or LIQUID	$C_6H_3(NO_2)_2CH_3$. Ядовитые вы- сокоопасные вещества. Желтые кристаллы. Не растворимы в воде. При попадании в огонь могут взрываться $t_{пл}$ изомеров от 50 до 93 °С. ПДК 1 мг/м ³	2038 6137	II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12 13, 14
5650 ДИНИТРОТОЛУОЛЫ РАСПЛАВЛЕННЫЕ DINITROTOLUENES, MOLTEN	$C_6H_3(NO_2)_2CH_3$ Ядовитые вы- сокоопасные твердые вещества. $t_{пл}$ изомеров от 50 до 93 °С. Загружаются при температуре выше температуры плавления. ПДК 1 мг/м ³	1600 6137	II ср.	6162 6a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-1</u> А	1-04	<u>К1, Д4</u> <u>К3, Д7</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u>	Динитронафталин технический следует транспортировать по условиям класса 1
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>Ш.53</u>	1. Укладка категории II-B. 2. См. п 11.3.16
<u>4-1</u> Е	4-11	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2—5	<u>В-1</u> <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	1. Перевозится по условиям подкласса 41 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного со- держания воды в нем менее указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тя- желых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См п 14.2.4, а, б
жидк. <u>6-5</u> А	6-08	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.15</u> <u>П.53</u>	
тв. <u>6-6</u> А						
<u>8-7</u> С	6-08	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.15</u> <u>Ш.53</u>	Перевозятся только в контейне- рах-цистернах, вагонах-цистер- нах или автоцистернах

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5651 ДИНИТРОТОЛУОЛ И НАТРИЯ ХЛОРАТ — СМЕСИ (ВЗРЫВЧА- ТЫЕ ВЕЩЕСТВА ПРИ- ЗАНТНЫЕ, ТИП С) DINITROTOLUENE AND SODIUM CHLO- RATE MIXTURES (EX- PLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Очень чувстви- тельно к механическим воздей- ствиям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1: E10
5652 ДИНИТРОФЕНОЛЫ — РАСТВОРЫ с темпера- турой вспышки не ме- нее 23 °С, но не более 61 °С. DINITROPHENOL SO- LUTIONS, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	$C_6H_3(NO_2)_2OH$. Ядовитые чрез- вычайно опасные летучие ЛВЖ. В чистом виде — желтые крис- таллы, которые могут образо- вывать очень чувствительные соединения с тяжелыми метал- лами и их солями. ПДК 0,05 мг/м ³	1599 6136	II ср.	6132 6a; 3	Табл. 11, 12
5653 ДИНИТРОФЕНОЛЫ — РАСТВОРЫ с темпера- турой вспышки более 61 °С DINITROPHENOL SO- LUTIONS, flash point more than 61 °С	$C_6H_3(NO_2)_2OH$. Ядовитые чрез- вычайно опасные летучие ве- щества. В чистом виде — жел- тые кристаллы. Могут образо- вывать чувствительные соеди- нения с тяжелыми металлами и их солями. Труднораствори- мы в воде. ПДК 0,05 мг/м ³	1599 6136	II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
5654 2,4-ДИНИТРОФЕНОЛ, сухой или с массовой долей воды менее 15% DINITROPHENOL, dry or wetted with less than 15% water, by weight	$(NO_2)_2C_6H_3(OH)$. Бризантное ВВ. Чувствительно к механиче- ским воздействиям и нагреву. Характеризуется большой ско- ростью горения, склонно к де- тонации. Ядовитое чрезвычай- но опасное. Труднорастворимо в воде. ПДК 0,05 мг/м ³	0076 1109		11D 1a; 6a	Табл. 1: E2
Динитрофенол.	См 2,4-Динитрофенол — ПН 5654, 5655				
5655 2,4-ДИНИТРОФЕНОЛ, УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 15% 2,4-DINITROPHENOL, WETTED with not less than 15% water, by mass	$CH_3OH(NO_2)_2$. Легковоспламе- няющееся твердое вещество. Желтые кристаллы. В сухом ви- де — взрывчатое вещество. Ядовитое. Может образовывать очень чувствительные соедине- ния с тяжелыми металлами или их солями. Слабо растворимо в воде. ПДК 0,05 мг/м ³	1320 4140	I выс.	4121 4a; 6a	Табл. 6b
5656 ДИНИТРОФЕНОЛЯ- ТЫ, УВЛАЖНЕННЫЕ, с массовой долей воды не менее 15% DINITROPHENOLA- TES, WETTED with not less than 15% water, by mass	Легковоспламеняющиеся твер- дые вещества. Ядовитые. В сухом виде взрывчатые и чув- ствительные к трению веществ- ва. Могут образовывать очень чувствительные соединения с тяжелыми металлами или их солями	1321 4139	I выс.	4121 4a; 6a	Табл. 6b

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> П-1 С-2	<u>Ш.53</u>	Укладка категории П-В
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1	<u>В-2</u> П-2 Г-2	<u>А*</u> <u>Ш.15</u> <u>Ш.52</u>	Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца), и их соединений
<u>6-1</u> А	6-08	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> П-1,2 Г-2	<u>А*</u> <u>Ш.15</u>	Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u>	<u>А*</u> <u>Ш.15</u> <u>Ш.53</u>	1. Укладка категории П-В 2. См. п. 11.3.17
<u>4-1</u> Е	4-11	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>П-1,2</u>	<u>А*</u> <u>Ш.15</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем менее указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений 3. См. п. 14.2.4, а, б
<u>4-1</u> Е	4-11	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>П-1,2</u>	<u>А*</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш</u>	1. Перевозятся по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца), и их соединений. 3. См. п. 14.2.4, а, б

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
5657 2,4-ДИНИТРОХЛОР- БЕНЗОЛ 2,4-CHLORODINITRO- BENZENE	$C_6H_3(NO_2)_2Cl$. Ядовитое ве- щество высокоопасное. Бес- цветные кристаллы или жид- кость. При попадании в огонь может взрываться. ПДК 1 мг/м ³	1577 6103	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12, 13, 14
1,1-ДИНИТРОЭТАН СУХОЙ 1,1-DINITROETHANE, DRY	Перевозка запрещена				
1,2-ДИНИТРОЭТАН 1,2-DINITROETHANE	Перевозка запрещена				
ДИНОБУТОН	См. приложение 13				
Ди-н-нонаоила перок- сид...	См. н-Нонаоила пероксид... — ПН 6428				
ДИНОСЕБ	См. приложение 13				
ДИНОСЕБАЦЕТАТ	См. приложение 13				
ДИНОТЕРБ	См. приложение 13				
ДИНОТЕРБАЦЕТАТ	См. приложение 13				
ДИОКСАКАРБ	См. приложение 13				
5658 1,4-ДИОКСАН 1,4-DIOXANE	$CH_2OCH_2CH_2OCH_2$. ЛВЖ. 1165 Бесцветная, с приятным запа- 3217 хом эфира. Ядовитая. Смешива- ется с водой. $t_{всп}$ 12°C. КПВ 2—22%. ПДК 10 мг/м ³	1165 3217	II ср.	3212 3	Табл. 4
ДИОКСАТИОН	См. приложение 13				
1,2-Диоксибензол...	См. Пирокатехин... — ПН 6509				
1,3-Диоксибензол	См. Резорцин — ПН 6589				
1,4-Диоксибензол	См. Гидрохинон — ПН 5480				
1,2-Диоксиэтан...	См. (Этиленгликоль... — ПН 7221				
Ди-(β-оксиэтил)-амин	См. Диэтаноламин — ПН 5716				
5659 1,3-ДИОКСОЛАН 1,3-DIOXOLANE	$CH_2OCH_2CH_2O$. ЛВЖ. Бесцвет- 1166 ная. Ядовитая. Смешивается с 3217 водой. $t_{всп}$ 2°C	1166 3217	II ср.	3212 3	Табл. 4
Ди-н-октаоила перок- сид...	См. н-Октаоила пероксид... — ПН 6438				
Дипентен	См. Лимонен — ПН 6080				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
6-5 А	6-08	К4, Д4 К4, Д8	6-1	В 2 П-1,2 —	В* Ш 15 П.53	Укладывать вдали от источников тепла
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
3-1 В	3-00	К1, Д4 К4, Д7	3-1	П-3,2 С-1 Г-1,3 В-2 —	С Ш 25 Ш 52	
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
3-1 В	3-00	К1, Д4 К4, Д7	3-1	П-3,2 С-1 Г-1,3 В-2 —	С Ш 25 Ш 52	
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Дипикрил сернистый..	См. Дипикрилсульфид... — ПН 5661, 5662				
5660 ДИПИКРИЛАМИН DIPICRYLAMINE	$(NO_2)_3C_6H_2NHC_6H_2(NO_2)_3$. Бри- зантное ВВ. Желтые кристал- лы. Очень чувствительно к ме- ханическим воздействиям и на- греву. Ядовитое	Бри- 0079 1122		11D 1a; 6a	Табл. 1: E11
5661 ДИПИКРИЛСУЛЬ- ФИД сухой или с мас- совой долей воды менее 10% DIPICRYL SULPHI- DE, dry or wetted with less than 10% water, by mass	$(NO_2)_3C_6H_2SC_6H_2(NO_2)_3$. Бри- зантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	Бри- 0401 1104		11D 1a	Табл. 1: E2
5662 ДИПИКРИЛСУЛЬ- ФИД, УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 10% DIPICRYL SULPHI- DE, WETTED, with not less than 10% water, by mass	$(NO_2)_3C_6H_2SC_6H_2(NO_2)_3$. Лег- ковоспламеняющееся твердое вещество. Серебристо-желтые кристаллические листочки. В сухом виде взрывчатое и чув- ствительное к ударам и нагрее- ванию вещество. Ядовитое	Лег- 2852 4143	I выс.	4131 4a	Табл. 6г: T6a
5663 ДИПРОПИЛАМИН DIPROPYLAMINE	$(C_3H_7)_2NH$. ЛВЖ. Бесцветная, с рыбным запахом. Ядовитая. Пары сильно раздражают сли- зистые оболочки. Не смешива- ется с водой. $t_{всп}$ от минус 7 до 7°C. ПДК 2 мг/м ³	2383 3218	II ср.	3252 3	Табл. 4
4-Дипропиламинобен- золдиазоний хлорид цин- ка	См. 4-Диазодипропиламинобензола цинка хлорид — ПН 5539				
Дипропилентриамин	См. 3,3'-Иминодипропиламин — ПН 5829				
Дипропилкетон	См. 4-Гептанон — ПН 5472				
Ди-н-пропилпердикар- бонат...	См. Ди-н-пропилпероксидкарбонат... — ПН 5664				
Дипропионила перок- сид..	См. Пропионила пероксид.. — ПН 6574				
Дистеарилпердикарбо- нат...	См. Дистеарилпероксидкарбонат... — ПН 5666				
5664 ДИ-Н-ПРОПИЛПЕРО- КСИДИКАРБОНАТ технически чистый DI-n-PROPYL PERO- XYDICARBONATE, technically pure	$C_3H_7O.CO.O_2.CO.O.C_3H_7$. Орга- нический пероксид. Бесцветная жидкость. Бурно разлагается при нормальной температуре. При попадании в огонь может взрываться. Не смешивается с водой	Орга- 2176 —	I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: IIIg

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> Г-3 С-1 —	<u>Ш 53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2,3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>4-1</u> D	4-11	<u>К1, Д4</u> К4, Д6	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> С-1 —	<u>В</u> Ш 52 Ш 53	1. Перевозится по условиям подкласса 4 I только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса 2 См. п. 14.2.4,а,б
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> С-1 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-2,1</u> В-2	<u>См. 1.</u> ч. IV, t_k минус 25 °С; п. 6.8 t_a минус 15 °С. <u>Ш.50</u> П.53	1. Перевозить в РК. 2 Использование металлической внутренней и транспортной тары, которая герметизирует вещество, запрещается. 3. См. п. 1.7

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5665 ДИССОЛЬВАН (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) DISSOLVAN (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Бесцветная, летучая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ ниже минус 18°C	1993 3126		II ср.	3112 3	Табл. 4
5666 ДИСТЕАРИЛПЕРОК- СИДИКАРБОНАТ, не более 87% со стеарино- вым спиртом DISTEARYL PEROXY- DICARBONATE, not more than 87% with stearyl alcohol	$\text{H}_{37}\text{C}_{18}\text{O}_2\text{CO}_2\text{CO}_2\text{AC}_{18}\text{H}_{37}$. Ор- ганический пероксид. Белый по- рошок. Не растворим в воде	2592 —		II ср.	5242 5	Табл. 10, П.1а
ДИСУЛЬФОТОН	См. приложение 13					
5667 ДИСУЛЬФУРИЛХЛО- РИД PYROSULPHURYL CHLORIDE	$\text{S}_2\text{O}_2\text{Cl}_2$. Едкое и высококорро- зионное в присутствии влаги ве- щество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый во- дород. ПДК 5 мг/м ³	1817 8208		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Дисфламол ткр...	См. Трикрезилфосфат... — ПН 6828					
Дисфламол тр...	См. Трикрезилфосфат... — ПН 6828					
Дитан М-22...	См. Манеб или препараты манеба... — ПН 6118, 6119					
Дитио...	См. Тетраэтилдитиопирофосфат... — ПН 6790, 6791					
Ди-(3,5,5-триметилгек- саноила) пероксид...	См. 3,5,5-Триметилгексаноила пероксид... — ПН 6835					
Ди-(3,5,5-триметил-1,2- диоксоданил-3)-перок- сид	См. 2,4-Эпидиокси-2,4-диметилбугила пероксид... — ПН 7180					
5668. ДИУРОН DIURON	Малоопасное ядовитое веществ- во. ПДК 1 мг/м ³			III низк.	9153 —	
ДИФАЦИНОН	См. приложение 13					
ДИФЕНАКУМ	См. приложение 13					
ДИФЕНЗОКВАТ	См. приложение 13					
5669 ДИФЕНИЛАМИН DIPHENYLAMINE	$(\text{C}_6\text{H}_5)_2\text{NH}$. Малоопасное ядови- тое вещество. Белые кристаллы. ПДК 10 мг/м ³			III низк.	9153 66	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-1,2	<u>Д</u> Ш.26 Ш 52	
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-2</u> П-2	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В, П	См. 1. При перевозке в стеклянных ч. IV, бутылках категория размеще- ния Д. п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.46 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> —	В Упаковка согласно НТД на <u>Ш.31</u> продукцию	
<u>9-2</u> А	6-01	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> П-1,2 Г-3	А Упаковка согласно НТД на <u>Ш.31</u> продукцию	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5670 ДИФЕНИЛАМИНО- ХЛОРАРСИН DIPHENYLAMINE CHLOROARSINE	$C_6H_4(AsCl)(NH)C_6H_4$. Ядови- тое вещество. Летучие желтые кристаллы, выделяющие слезо- точивые пары	1698 6138		I выс.	6111 6а	Табл. 15: Я16 Я86 Я116 Я14а
5671 ДИФЕНИЛАМИНО- ХЛОРСИЛАН (ХЛОП- СИЛАНЫ, Н.У.К.) DIPHENYLAMINE CHLOROSILANE (CHLOROSILANES, N.O.S.)	$Si(C_6H_5)_2NH_2Cl$. Едкое и кор- розионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жид- кость. Разъедает кожу и сли- зистые оболочки. Пары раздра- жают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород	2987 8142		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5672 N,N-ДИФЕНИЛГУ- АНИДИН DIPHENYLGUANIDI- NE	$NH_2C(NHC_6H_5)_2$. Малоопасное ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы, порошок или грану- лы. Нерастворимо в воде. Осев- шая пыль пожароопасна. Пыль раздражает слизистые оболоч- ки и кожу. Нижний предел взрываемости пыли 12,6 г/м ³			III низк.	9153 —	
5673 ДИФЕНИЛДИХЛОП- СИЛАН DIPHENYLDICHLORO- SILANE	$(C_6H_5)_2SiCl_2$. Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Па- ры раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород. При попа- дании в огонь выделяет ядови- тые газы. ПДК 5 мг/м ³	1769 8166		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
Дифенилмагни	См. Магнийдифенил — ПН 6115					
5674 4,4'-ДИФЕНИЛМЕТАН- ДИИЗОЦИАНАТ DIPHENYLMETHANE- 4,4'-DIISOCYANATE	$CH_2(C_6H_4NCO)_2$. Ядовитое твердое вещество. Раздражает кожу, глаза и дыхательные пу- ти. Не растворимо в воде, но реагирует с ней, выделяя угле- кислый газ. $t_{пл} 36^\circ C$	2489 6140		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Дифенилметилбромид	См. Бромдифенилметан — ПН 5279					
5675 ДИФЕНИЛОКСИД (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ Н.У.К.) DIPHENYLOXIDE (POISONOUS LIQU- IDS, N.O.S.)	$(C_6H_5)_2O$. Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы или жид- кость с характерным запахом. Не растворимо в воде. $t_{пл} 26^\circ C$. ПДК 5 мг/м ³	2810 6231		III низк.	6163 66	Табл. 11, 12
5676 ДИФЕНИЛОКСИД- 4,4'-ДИСУЛЬФОНИЛ- ГИДРАЗИД	$(C_6H_5SO_2NHNH_2)_2O$. Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Белый порошок. Само- разлагается при температуре	2951 4142		II ср.	4182 4а	Табл. 66

ПРИЛОЖЕНИЕ 16
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-2</u> Д	6-06	<u>К1 Д10</u> К1, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>А**</u> Ш 14 Ш 44 Ш 51	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,3</u> <u>С-3</u> В, П	<u>См.</u> Ш 44 п 65	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>С</u> Ш 26 Ш 44 Ш 52	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> В, П	<u>См.</u> Ш 44 п. 6.5 В 46 П 39	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>Г-1,2</u> <u>В-1</u> <u>С-1</u>	<u>А</u> Ш 44 В 41	Укладывать вдали от источников тепла
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>А</u> Ш 15 Ш 44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>4-4</u> В	4-10	<u>К1, Д1</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1, С</u>	<u>В</u> Ш 15	1. Укрывать от прямых солнечных лучей, размещать в прохладном, хорошо вентилируемом месте, «Вдали от» любых источников тепла. 2. См п. 14.2.4.ж

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
DIPHENYLOXIDE-4,4'- DISULPHONYDRAZI- DE	более 50 °С с образованием ядо- витых газов. Не растворимо в воде. При попадании в огонь, а также при контакте с кисло- тами и щелочами разлагается						
Дифенилуксид-4,4'-ди- сульфонилгидразин	См. Дифенилуксид-4,4'-дисульфони- л гидразид — ПН 5676						
5677 ДИФЕНИЛХЛОРАР- СИН DIPHENYLCHLORO- ARSINE	(C ₆ H ₅) ₂ AsCl. Ядовитое веществ- во. Летучие бесцветные крис- таллы, выделяющие слезоточи- вые пары. Технический продукт может быть в виде темно-ко- ричневой жидкости. <i>t</i> _{пл} чистого 41 °С.	1699 6139		I выс.	6111 6a	Табл. 15: Я16 Я86 Я11в Я14a	
5678 ДИФТОРДИБРОММЕ- ТАН DIBROMODIFLUORO- METHANE	CF ₂ Br ₂ . Малоопасная. Ядови- тая. Бесцветная тяжелая жид- кость. Не смешивается с во- дой. При попадании в огонь может выделять ядовитые га- зы. Раздражает кожу, глаза и слизистые оболочки. <i>t</i> _{кип} 24 °С	1941 9027		III низк.	9153 9	Табл. 21: M3a M4a M5в M6в M20в	
5679 ДИФТОРДИХЛОРМЕ- ТАН DICHLORODIFLUORO- METHANE	CF ₂ Cl ₂ . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ со слабым запахом. <i>t</i> _{кип} минус 30 °С. Отн. плотн. 4,2. ПДК 300 мг/м ³	1028 2129			2113 2	Табл. 3: Г1a	
5680 ДИФТОРДИХЛОРМЕ- ТАН И 1,1-ДИФТОР- ЭТАН — АЗЕОТРОП- НАЯ СМЕСЬ, содержа- щая приблизительно 74% дихлордифтормета- на DICHLORODIFLUORO- METHANE AND 1,1- DIFLUOROETHANE AZEOTROPIC MIXTU- RE with approximately 74% dichlorodifluoro- methane	CF ₂ Cl ₂ +C ₂ H ₄ F ₂ . Невоспламеня- ющийся неядовитый сжижен- ный газ. Отн. плотн. 3,7	2602 2129			2113 2	Табл. 3: Г1a	
5680-1 ДИФТОРДИХЛОРМЕ- ТАН И ЭТИЛЕНОК- СИД — СМЕСИ с мас- совой долей этиленокси- да не более 12% DICHLORODIFLUORO- METHANE AND ETHY- LENE OXIDE MIXTU- RES with not more than 12% ethylene oxide	CF ₂ Cl ₂ +C ₂ H ₄ O. Ядовитый сжи- женный газ со слабым запа- хом. Отн. плотн. более 2	3070 2130			2213 6	Табл. 3: Г1a	
Дифтормоноклорэтан	См. Хлордифторэтаны — ПН 5685						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-1}{D}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{—}$	$\frac{A^{**}}{Ш.44}$ Мед. Ш.51	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{9-2}{A}$	2-10	$\frac{K1}{K1, D4}$	8-1	Не горит	$\frac{B}{Ш.44}$ П.39	Укрывать от лучистого тепла
$\frac{2-1}{A}$	2-10	$\frac{K1, D2}{K1, D10}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{2-1,}{A}$	2-10	$\frac{K1, D3}{K1, D10}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.54}$	
$\frac{2-3}{D}$	2-20	$\frac{K4, D8}{K4, D5}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.25}$ Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5681 1,2-ДИФТОРТЕТРА- ХЛОРЕТАН (ЯДОВИ- ТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) 1,2-DIFLUOROTETRA- CHLOROETHANE (PO- ISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	$C_2F_2Cl_4$ Ядовитая летучая жид- кость ПДК 1000 мг/м ³	2810		III	6113	Табл.
		6231		низк.	66	11, 12
Дифторфосген	См. Карбонилфторид — ПН 5940					
5682 ДИФТОРХЛОРБРОМ- МЕТАН CHLORODIFLUORO- BROMOMETHANE	CF_2ClBr Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ. $t_{кип}$ минус 4 °С Отн. плотн. 5,7	1974		2117	2113	Табл.
					2	3: Га
5683 ДИФТОРХЛОРМЕТАН CHLORODIFLUORO- METHANE	CHF_2Cl Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ со слабым запахом хлороформа. $t_{кип}$ минус 41 °С. Отн. плотн. 3,0. ПДК 3000 мг/м ³	1018		2118	2113	Табл.
					2	3 Га
5684 ДИФТОРХЛОРМЕТАН И ПЕНТАФТОРХЛОР- ЭТАН — СМЕСЬ с по- стоянной температурой кипения, содержащая около 49% дифторхлор- метана CHLORODIFLUORO- METHANE AND CHLO- ROPENTAFLUORO- ETHANE MIXTURE with fixed boiling point, with approximately 49% chlorodifluoromethane	$CHF_2Cl + C_2F_5Cl$ Невоспламе- няющийся неядовитый сжи- женный газ. Отн. плотн. 4,2. ПДК 3000 мг/м ³	1973		2119	2113	Табл.
					2	3: Га
5685 ДИФТОРХЛОРЕТАН DIFLUOROCHELO- ETHANES	CN_2F_2Cl Воспламеняющиеся сжиженные газы со слабым за- пахом. КПВ 8,5—16,1%. $t_{кип}$ минус 9 °С Отн. плотн. 3,5. ПДК 3000 мг/м ³	2517		2118	2313	Табл.
					3	3: Га
5686 1,1-ДИФТОРЕТАН 1,1-DIFLUOROETHANE	$C_2H_4F_2$ Воспламеняющийся сжиженный газ со слабым за- пахом КПВ 5—17%. $t_{кип}$ минус 25 °С. Отн. плотн. 2,3. ПДК 3000 мг/м ³	1030		2132	2313	Табл.
					3	3: Га
несим. Дифторэтан	См 1,1-Дифторэтан — ПН 5686					
1,1-Дифторэтан и ди- фтордихлорметан-азео- тропная смесь..	См Дифтордихлорметан и 1,1-дифторэтан-азеотропная смесь.. — ПН 5680					
1,1-Дифторэтилен	См. Винилиденфторид — ПН 5382					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-1}{В}$	6-00	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{В}{Ш 26}$ Ш.44	Размещать с учетом требований п 4.2.2
$\frac{2-1}{А}$	2-10	$\frac{К1, Д3}{К1, Д10}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш 54}$	
$\frac{2-1}{А}$	2-10	$\frac{К1, Д1}{К1, Д10}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш 54}$	
$\frac{2-1}{А}$	2-10	$\frac{К1, Д3}{К1, Д10}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.54}$	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1, Д3}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{—}{Ш.26}$ Ш.52	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1, Д3}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{—}{Ш.54}$ Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5687 ДИХЛОРАМИН ХБ (ОКИСЛЯЮЩИЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) DICHLOROAMINE HB (OXIDIZING SUB- STANCES, SOLIDS, N.O.S.)	$C_2H_4Cl_2NO$. Сильное окис- ляющее вещество. Чешуйки или порошок с запахом хлора. При соприкосновении с горючими материалами возможно само- возгорание. При горении выде- ляет хлор. Возможно взрывча- тое разложение при механиче- ском и тепловом инициирова- нии. Концентрированные кисло- ты и щелочи разлагают его с выделением большого количе- ства газа и дыма. Ядовитое высокоопасное. Пыль раздра- жает слизистые оболочки. Ниж- ний предел взрываемости пыле- воздушной смеси 5,4 г/м ³ . ПДК 1 мг/м ³	1479 5163		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
Дихлорангидрид уголь-См. Фосген — ПН 6980 ной кислоты						
5688 ДИХЛОРАНИЛИНЫ DICHLOROANILINES	$C_6H_4Cl_2NH_2$. Ядовитые высо- коопасные вещества. Бесцвет- ные жидкости с резким запа- хом. Обычно смесь изомеров, некоторые из которых в чистом виде — твердые вещества. ПДК 0,5 мг/м ³	1590 6123		II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12
ДИХЛОРАЦЕТИЛЕН DICHLOROACETYLE- NE Перевозка запрещена						
5689 ДИХЛОРАЦЕТИЛ- ХЛОРИД DICHLOROACETYL CHLORIDE	$Cl_2HCCOCl$. Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость. Пары сильно раздра- жают слизистые оболочки, вы- зывая слезотечение. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. ПДК 5 мг/м ³	1765 8158		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5690 1,3-ДИХЛОРАЦЕТОН 1,3-DICHLOROACETO- NE	$ClCH_2COCH_2Cl$. Ядовитое чрез- вычайно опасное вещество. Ле- тучие бесцветные кристаллы, выделяющие слезоточивые па- ры. Раздражает кожу, глаза и дыхательные пути. Растворимо в воде, $t_{пл} 45^\circ C$. ПДК 0,05 мг/м ³	2649 6123		II ср.	6112 6а	Табл. 13, 14
5691 ДИХЛОРБЕНЗИДИН (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) DICHLOROBENZIDINE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$C_{12}H_{10}N_2Cl_2$. Ядовитое вещест- во. Коричневые кристаллы. Канцерогенно. Не растворимо в воде	2811 6236		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-1</u> В	5-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-2,1</u> П-1	В Ш.52 Ш.44 П.39 П.53	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-5</u> А	6-08	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-1,2</u> В-2	В* Ш.15	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>8-1</u> Д	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1 разд. 1. 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,2</u> С-1 В	См. Размещать с учетом требо- ч. IV, ваний п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.44 В.46	
<u>6-1</u> В	6-06	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1	<u>В-1,2</u> П-2	С Ш.44 Ш.51	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее про- хладном месте
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-3</u> П-2 Г-3	А Ш.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Странца МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	CO		
Ди-4-хлорбензоила пе- См. 4-Хлорбензоила пероксид — ПН 7037—7039 роксида...						
5692 2,4-ДИХЛОРБЕНЗОИ- ЛА ПЕРОКСИД, не бо- лее 52% в растворе 2,4-DICHLOROBENZO- YL PEROXIDE, not mo- re than 52% in soluti- on	$C_6H_3Cl_2CO.O_2.CO$ $Cl_2C_6H_3$. Орга- нический пероксид. Жидкость. Не смешивается с водой	2139 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П16 П2в П6а	
5693 2,4-ДИХЛОРБЕНЗОИ- ЛА ПЕРОКСИД, не бо- лее 52% — паста 2,4-DICHLOROBENZO- YL PEROXIDE, not mo- re than 52% as a pastic	$C_6H_3Cl_2 CO.O_2.COCl_2$ C_6H_3 . Ор- ганический пероксид. Белая пас- та. Не растворима в воде	2138 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П2б П3б П4а П13а П16б П16г П22а	
5694 2,4-ДИХЛОРБЕНЗОИ- ЛА ПЕРОКСИД, не бо- лее 77% с водой 2,4-DICHLOROBENZO- YL PEROXIDE, not mo- re than 77% with water	$C_6H_3Cl_2.CO.O_2.CO.C_6H_3Cl_2$. Ор- ганический пероксид. Белый по- рошок, увлажненный водой. Не растворим в воде	2137 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: П16 П4б	
5695 1,2-ДИХЛОРБЕНЗОЛ 1,2-DICHLOROBEN- ZENE	$C_6H_3Cl_2$ Ядовитая летучая жид- кость. ПДК 20 мг/м ³	1591 6125	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
5696 1,3-ДИХЛОРБЕНЗОЛ (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) 1,3-DICHLOROBENZE- NE (POISONOUS LIQ- UIDS, N.O.S.)	$C_6H_3Cl_2$ Ядовитая летучая жид- кость. ПДК 20 мг/м ³ . $t_{пл}$ ми- нус 24 °С	2810 6124 6231	I выс.	6113 66	Табл. 11, 12	
5697 1,4-ДИХЛОРБЕНЗОЛ 1,4-DICHLOROBENZE- NE	$C_6H_3Cl_2$ Ядовитое вещество. Летучие белые кристаллы, с резким запахом. $t_{пл}$ 53 °С. ПДК 20 мг/м ³	1592 6125	III низк.	6113 66	Табл. 13, 14	
м-Дихлорбензол...	См. 1,3-Дихлорбензол... — ПН 5696					
о-Дихлорбензол...	См. 1,2-Дихлорбензол — ПН 5695					
п-Дихлорбензол	См. 1,4-Дихлорбензол — ПН 5697					
Дихлоргидрин-α-глице- рина	См. 1,3-Дихлорпропанол-2 — ПН 5701					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. ч IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$ —	См. ч IV, п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-2}{П-2}$ —	См. Допускается к перевозке, если ч IV, упаковка исключает возможность потери влаги веществом в течение рейса $\frac{Ш.50}{Ш.50}$	
$\frac{6-1}{A}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{C-1}$ $\frac{B-2}{—}$	$\frac{A^*}{Ш.26}$	
$\frac{6-1}{B}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{B^*}{Ш.26}$ Размещать с учетом требований п. 4.2.2	
$\frac{6-2}{A}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{C-1}$ $\frac{B-2}{—}$	$\frac{A^*}{Ш.26}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Дихлордиформетан	См. Дифтордихлорметан — ПН 5679				
Дихлорметан	См. Метиленхлорид — ПН 6203				
Дихлорметилбензол	См. Бензальхлорид — ПН 5220				
Дихлорметилсилан	См. Метилдихлорсилан — ПН 6200-1				
Дихлормонофторметан	См. Фтордихлорметан — ПН 7008				
5698 1,1-ДИХЛОР-1-НИТРО- ЭТАН 1,1-DICHLORO-1-NIT- ROETHANE	СН ₃ С(Сl ₂)NO ₂ . Ядовитая лету- чая жидкость. Раздражает сли- зистые оболочки. Энергично реагирует с окислителями. При нагревании разлагается, выде- ляя очень ядовитые газы. Не смешивается с водой	2650 6128	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
5699 ДИХЛОРПЕНТАНЫ DICHLOROPENTANES	С ₅ H ₁₀ Cl ₂ . ЛВЖ. Светло-желтые. Не смешиваются с водой 36—41 °С (о.с.)	1152 3329	III низк.	3313 3	Табл. 4
5700 1,2-ДИХЛОРПРОПАН PROPYLENE DICHLOR- RIDE	СН ₃ СНСlСН ₂ Сl. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с запахом хлороформа. Ядовитая. Не смешивается с водой. t _{всп} 15 °С. КПВ 3,4— 14,5%. ПДК 10 мг/м ³	1279 3206	II ср.	3252 3	Табл. 4
5701 1,3-ДИХЛОРПРОПА- НОЛ-2 1,3-DICHLOROPROPA- NOL-2	СlСН ₂ СН(ОН)СН ₂ Сl. Ядови- тая летучая бесцветная жид- кость с запахом хлороформа. При нагревании разлагается, выделяя фосген. Едкая для ко- жи и слизистых оболочек. Не смешивается с водой	2750 6129	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
5702 ДИХЛОРПРОПЕН DICHLOROPROPENE	СНСl.CCl.CH ₃ . ЛВЖ. Бесцвет- ная или желтая со сладким проникающим запахом. Ядови- тая. Вызывает ожоги кожи. Па- ры раздражают слизистые обо- лочки. Не смешивается с во- дой. t _{всп} 29 °С. КПВ 5—14%. ПДК 3 мг/м ³	2047 3330	II ср.	3352 3	Табл. 4
Дихлорпропилен	Дихлорпропен — ПН 5702				
5703 ДИХЛОРСИЛАН DICHLOROSILANE	SiH ₂ Cl ₂ . Очень ядовитый легко- воспламеняющийся сжиженный газ. Коррозионен. Сильно раз- дражает слизистые оболочки глаз и дыхательных путей. Отн. плотн. 3,5	2189 2131		2413 6а; 3	Табл. 3; Г1а
Дихлортетрафторэтан	См. сим-Тетрафтордихлорэтан — ПН 6782				
Дихлор-сим-триазин- трион-2,4,6	См. Кислота дихлоризоциануровая сухая или дихлоризоциану- ровой кислоты соли — ПН 5669				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{6-1}{A}$	6-08	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{Г-1}$ —	$\frac{В}{Ш 44}$ П 39	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3 1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{В}{Ш 26}$ Ш 52	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1,2}$ $\frac{В-2}{—}$	$\frac{С*}{Ш 44}$ Ш 52	
$\frac{6-1}{A}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П 1,2}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш 44}$ Ш 40	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{3-3}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{С*}{Ш.44}$ П.52	
$\frac{2-3}{D}$	2-40	$\frac{K4, D3}{K4, D10}$	2 1	$\frac{С 1}{Г-1,2}$ —	$\frac{См}{ч IV,}$ $\frac{п 68}{Ш 44}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Ула- ковка
5704 ДИХЛОРФЕНИЛИЗО- ЦИАНАТЫ DICHLOROPHENYL ISOCYANATES	$Cl_2C_6H_4NCO$. Ядовитые высо- коопасные вещества. Бесцвет- ная или желтая кристалличе- ская масса с резким запахом. Сильно раздражают кожу, гла- за и дыхательные пути. Не растворяются в воде, но реаги- руют с ней, выделяя углерода диоксид. Разлагаются при 60°C. $t_{пл}$ 41°C ПДК 0,3 мг/м ³	2250 6128	II ср.	6162 6а	Табл. 13 14
N-3,4-Дихлорфенил-N'- метокси-N'-метилмоче- вина	См. Тиллам — ПН 6796				
5705 ДИХЛОРФЕНИЛТРИ- ХЛОРСИЛАН DICHLOROPHENYL- TRICHLOROSILANE	$Cl_2C_6H_4SiCl_3$. Едкое и высо- кокоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое высоко- опасное. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хло- ристый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. ПДК 5,0 мг/м ³	1766 8159	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
Дихлорфторметан	См. Фтордихлорметан — ПН 7008				
1,1-Дихлорэтан	См. Этилденхлорид — ПН 7228				
5706 1,2-ДИХЛОРЭТАН ETHYLENE DICHLORO- RIDE	CH_2ClCH_2Cl . ЛВЖ Бесцветная, с запахом хлороформа. Ядови- тая. Пары раздражают слизи- стые оболочки. Не смешивает- ся с водой. $t_{всп}$ 13°C. КПВ 6,2—15,9% ПДК 10 мг/м ³	1184 3224	II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
сим-Дихлорэтан	См. 1,2-Дихлорэтан — ПН 5706				
Дихлорэтиларсин	См. Этилдихлорарсин — ПН 7217				
1,1-Дихлорэтилен...	См. Винилденхлорид... — ПН 5383				
1,2-Дихлорэтилен	См. сим-Дихлорэтилен — ПН 5707				
5707 сим-ДИХЛОРЭТИЛЕН DICHLOROETHYLENE	$C_2H_2Cl_2$ ЛВЖ. Бесцветная, прозрачная, с запахом хлоро- форма. Ядовитая. При загряз- нении легко полимеризуется. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 6°C. КПВ 5,6—16%	1150 3205	II ср.	3252 3	Табл. 4
Дихлорэтилсилан	См. Этилдихлорсилан — ПН 7218				
ДИХЛОРФЕНТИОН	См. приложение 13				
ДИХЛОФОС	См. приложение 13				
Дицетилпердикабонат...	См. Дицетилпероксидикабонат... — ПН 5708, 5709				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-5}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д4}{К4, Д10}$	6-1	$\frac{Г-1,2}{С-1}{B-1}$	$\frac{В}{Ш.44}{В.41}$	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{8-1}{С}$	8-07	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	6-1 разд. I, 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-1,3}{Г-1,3}{В, П}$	$\frac{А*}{Ш.44}{В. 46}{П.39}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{3-1}{Е}$	3-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-2,1}{Г-1,3}{С-1}$	$\frac{В*}{Ш.44}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-2}{В-2}$	$\frac{В}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО	ср.		
5708 ДИЦЕТИЛПЕРОКСИ- ДИКАРБОНАТ, не бо- лее 42% — устойчивая дисперсия в воде DICETYL PEROXYDI- CARBONATE, not more than 42%, stable disper- sion, in water	$C_{16}H_{33}O_2 \cdot CO \cdot O_2 \cdot CO \cdot OC_{16}H_{33}$. Ор- ганический пероксид. Белая дисперсия с низкой вязкостью. Спокойно разлагается при нор- мальной температуре или при попадании в огонь	Ор- 2895 5160-2		II	ср.	5222 5	Табл. 10: IIa II6a II9a
5709 ДИЦЕТИЛПЕРОКСИ- ДИКАРБОНАТ техни- чески чистый DICETYL PEROXYDI- CARBONATE, techni- cally pure	$C_{16}H_{33}O_2 \cdot CO \cdot O_2 \cdot CO \cdot OC_{16}H_{33}$. Ор- ганический пероксид. Белый по- рошок. Не растворим в воде	Ор- 2164 5160-1		II	ср.	5222 5	Табл. 10: IIa II26
Дициан сжиженный	См. Циан сжиженный — ПН 7094						
5710 ДИЦИАНДИАМИД DICYANDIAMIDE	$C_2H_4N_4$. Малоопасное ядовитое вещество. Белые или светло-се- рые кристаллы. Труднораство- римы в воде			III	низк.	9153 —	
5711 ДИЦИКЛОГЕКСИЛА- МИН DICYCLONEXYLAMINE	$(C_6H_{11})_2NH$. Едкое и коррози- онное вещество. Ядовитое чрез- вычайно опасное. Бесцветная жидкость с рыбным запахом, который может повредить дру- гой груз. Жидкость и пары раз- дражают кожу и слизистые обо- лочку. Не смешивается с во- дой. Сильный канцероген.	2565 8160		III	низк.	8213 8	Табл. 16, 17
5712 ДИЦИКЛОГЕКСИЛ- АММОНИЙНИТРИТ DICYCLONEXYLAM- MONIUM NITRITE	$C_{12}H_{23}NHNO_2$. Легковоспламе- няющееся твердое вещество. Белые кристаллы. Не раствори- мо в воде. Ядовитое при попа- дании внутрь	2687 4137		III	низк.	4133 4a	Табл. 6, 6a
Дициклогексилперди- карбонат...	См. Дициклогексилпероксидикарбонат... — ПН 5713, 5714						
5713 ДИЦИКЛОГЕКСИЛ- ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ, не более 91% с водой DICYCLONEXYL PE- ROXYDICARBONATE, not more than 91% with water	$C_6H_{11}O_2 \cdot CO \cdot O_2 \cdot CO \cdot OC_6H_{11}$. Ор- ганический пероксид. Белое кристаллическое вещество, ув- лажненное водой. Бурно раз- лагается при нормальной тем- пературе. Не растворимо в воде	Ор- 2153 5166		I	выс.	5221 5	Табл. 10: II6

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-3</u> D	5-20	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д5</u>	5-3	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	См. 1. Перевозить в РК. ч. IV, t_x 25 °С; п. 6.8 t_a 30 °С. <u>Ш.50</u>	2. Это вещество может быть также упаковано в специальный пластмассовый контейнер, находящийся в стальной раме, конструкция которого должна быть одобрена компетентным органом, о чем грузоотправитель должен выдать сертификат. Максимальная вместимость контейнера не более 1 тыс. л. 3. См. п. 1.7
<u>5-3</u> D	5-20	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д5</u>	5-3	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_x 20 °С; п. 6.8 t_a 25 °С. <u>Ш.50</u>	См. п. 1.7
<u>9-2</u> A	9-01	<u>K4, Д4</u> <u>K4, Д8</u>	8-1	<u>В-3</u> <u>П — все</u> —	<u>В Ш.14</u>	Упаковка в соответствии с НТД на продукцию
<u>8-2</u> A	8-04	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д10</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С Ш.26</u>	
<u>4-1</u> A	4-10	<u>K4, Д4</u> <u>K4, Д8</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>С Ш.26</u>	
<u>5-3</u> D	5-20	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д5</u>	5-3	<u>В-1,2</u> <u>П-1,2</u> —	См. 1. Перевозить в РК. ч. IV, t_x 5 °С; п. 6.8 t_a 10 °С. <u>Ш.50</u>	См. п. 1.7. 2. Допускается к перевозке, если упаковка исключает возможность потери влаги веществом в течение рейса <u>Ш.52</u>

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Дициклогексил-перди- карбонат...	См. Дициклогексилпероксидкарбонат... — ПН 5714					
5714 ДИЦИКЛОГЕКСИЛ- ПЕРОКСИДИКАРБО- НАТ технически чистый DICYCLOHEXYL PE- ROXYDICARBONATE, technically pure	$C_6H_{11}O_2CO_2CO_2C_6H_{11}$. Ор- ганический пероксид. Белое кристаллическое вещество. Бур- но разлагается при нормальной температуре. При попадании в огонь может взрываться. Не растворимо в воде	2152 5165		I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: П1г П11a П16г
5715 ДИЦИКЛОПЕНТАДИ- ЕН DICYCLOPENTADIENE	$C_{10}H_{16}$. ЛВЖ. Ядовитая высо- коопасная. Не смешивается с водой. $t_{пл}$ чистых изомеров 19°C и 33°C. $t_{всп}$ 26—38°C (о.с.). ПДК 1 мг/м ³	2048 3330		III низк.	3353 3	Табл. 4
ДИЦИКЛОПЕНТИЛИ- ДЕНА ПЕРОКСИД DICYCLOPENTILIDE. NE PEROXIDE	Перевозка запрещена					
ДИЭЛДРИН	См. приложение 13					
5716 ДИЭТАНОЛАМИН DIETHANOLAMINE	$NH(CH_2CH_2OH)_2$. Малоопасное ядовитое вещество. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Коррозионно для меди и ее сплавов. Растворимо в воде. $t_{пл}$ 28°C			III низк.	9153 —	
ДИЭТАНОЛНИТРОЗО- АМИНОДИНИТРАТ СУХОЙ DIETHANOL NITRO- SOAMINE DINITRATE, DRY	Перевозка запрещена					
Диэтилбензол...	См. Дивинилбензол. — ПН 5580					
5717 ДИЭТИЛАЛЮМИНИИ- ХЛОРИД (АЛЮМИ- НИИАЛКИЛГАЛОГЕ- НИДЫ) DIETHYL ALUMINI- UM CHLORIDE (ALU- MINIUM ALKYL HA- LIDES)	$(C_2H_5)_2AlCl$. Самовозгорающее- ся вещество. Бесцветная жид- кость. Пирофорное. Воспламеня- ется на воздухе. Бурно реаги- рует с водой, кислотами, гало- генами, спиртами и аминами	3052 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7
5718 ДИЭТИЛАМИН DIETHYLAMINE	$(C_2H_5)_2NH$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболоч- ки; в высоких концентрациях вызывают опасное раздражение легких. Смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 39°C. $t_{кип}$ 55°C. КПВ 1,8—10,1%. ПДК 30 мг/м ³	1154 3116		II ср.	3152 3	Табл. 4
1-Диэтиламино-4-амино- пентан	См. 2-Амино-5-диэтиламинопентан — ПН 5080					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	ҚЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{B-1,2}{\underline{П-1,2}}$ —	$\frac{C}{\underline{Ш.50}}$ П.53	См. Перевозить в РК. ч. IV, $t_k 5^\circ C$; п. 6.8 $t_a 10^\circ C$. См. п. 1.7
$\frac{3-3}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{\underline{B-2}}$ —	$\frac{C}{\underline{Ш.44}}$	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K3, D8}$	8-1	$\frac{B-2}{\underline{П-2,3}}$ $\underline{Г-1,3}$ —	$\frac{D}{\underline{Ш.44}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{4-6}{D}$	4-21	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	4-2	$\frac{C-3}{\underline{Г-1}}$ В, П Г-3	$\frac{C}{\underline{Ш.52}}$	См. 1. См. п. 11.3.15. ч. IV, 2. См. п. 14.2.4, 6 п. 6.5
$\frac{3-1}{E}$	3-02	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-3,2}{\underline{Г-1,3}}$ С-1 $\underline{B-2}$ —	$\frac{C}{\underline{Ш.25}}$ Ш.44 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO			
N,N-Диэтиламинобензол См. N,N-Диэтиланилин — ПН 5720						
5719 3-ДИЭТИЛАМИНО- ПРОПИЛАМИН 3-DIETHYLAMINOPRO- PYLAMINE	$H_2N(CH_2)_3N(C_2H_5)_2$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная ЛВЖ с запахом рыбы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 59 °С (о.с.)	2684 8160	III низк.	8243 8; 3	Табл. 16, 17	
2-Диэтиламиноэтанол См. N,N-Диэтилэтаноламин — ПН 5736						
5720 N,N-ДИЭТИЛАНИЛИН N,N-DIETHYL ANILI- NE	$C_8H_9N(C_2H_5)_2$. Ядовитая летучая маслянистая жидкость от светло-желтого до красноватого цвета	2432 6130	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
5721 ДИЭТИЛАРСИН (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, ЯДОВИТЫЕ Н.У.К.) DIETHYLARSINE (FLAMMABLE LIQU- IDS. POISONOUS, N.O.S.)	$(C_2H_5)_2AsH$. ЛВЖ. Бесцветная или светло-желтая, с раздражающим резким запахом. Ядовитая. Пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 7 °С	1992 3232	II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4	
5722 ДИЭТИЛАЦЕТАЛЬ ACETAL	$CH_3CH(OC_2H_5)_2$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с неприятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 21 °С. КПВ 1,6—10,4%.	1088 3101	II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
Диэтилацетальдегид См. 2-Этилбутиральдегид — ПН 7208						
5723 1,4-ДИЭТИЛБЕНЗОЛ 1,4-DIETHYLBENZENE	C_8H_{10} . ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 56 °С. ПДК 10 мг/м ³	2049 3331	III низк.	3353 3	Табл. 4	
п-Диэтилбензол 1,4-Диэтилбензол — ПН 5723						
Ди-2-этилгексил-перди-карбонат... См. Бис-(2-этилгексил)-пероксидикарбонат... — ПН 5258—5260						
Ди-2-(этилгексил)-пе-роксидикарбонат... См. Бис-(2-этилгексил)-пероксидикарбонат... — ПН 5258—5260						
5724 ДИЭТИЛДИХЛОРСИ- ЛАН DIETHYLDICHLORO- SILANE	$(C_2H_5)_2SiCl_2$. Едкая и высококоррозионная в присутствии влаги ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{всп}$ минус 6 °С. КПВ 0,9—78%	1767 8161	II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-5}{A}$	3-02	$\frac{K2}{K2, D10}$	3-1	$\frac{П-3}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{6-1}{A}$	6-07	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш.15}$	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K4, D12}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{A}{Ш.15}$ Ш.44 Ш.52	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ $\frac{Г-1,2}{—}$	$\frac{C}{Ш.26}$ Ш.52	
$\frac{3-3}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{A}{Ш.26}$ Ш.52	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{8-5}{C}$	3-04	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{Г-1,3}$ В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.52 В.46 П.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5725 ДИЭТИЛЕНГЛИКОЛЬ- ДИНИТРАТ, ДЕСЕН- СИБИЛИЗИРОВАН- НЫЙ с массовой долей нелетучего и нераство- римого в воде флегма- тизатора не менее 25% DIETHYLENEGLYCOL DINITRATE, DESEN- SITIZED with not less than 25% non-volatile, water-insoluble phleg- matiser by mass	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0075	1108		11D Ia	Табл. 1: E103
Диэтилендиамин	См. Пиперазин — ПН 6498					
5726 ДИЭТИЛЕНТРИАМИН DIETHYLENETRIAMI- NE	$\text{NH}_2\text{C}_2\text{H}_4\text{NHC}_2\text{H}_4\text{NH}_2$. Едкое и коррозионное вещество. Желтая гигроскопичная жидкость с запахом аммиака. Коррозионная для меди и сплавов. Ядовитая. Реагирует с окислителями. С азотной кислотой образует взрывчатые смеси. Раздражает слизистые оболочки и кожу. Растворима в воде. $t_{\text{пл}}$ минус 39 °С. ПДК 2 мг/м ³	2079 8161		II ср.	8272 8	Табл. 16, 17
ДИЭТИЛЗОЛОТОБРО- МИД DIETHYLGOLD BRO- MIDE	Перевозка запрещена					
5727 ДИЭТИЛКАРБОНАТ DIETHYL CARBONA- TE	$\text{CO}(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Ядовитая. Пары раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 25 °С	2366 3332		III низк.	3313 3	Табл. 4
5728 ДИЭТИЛКЕТОН DIETHYL KETONE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{COC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная, подвижная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 13 °С (о.с.)	1156 3208		II ср.	3212 3	Табл. 4
5729 ДИЭТИЛМАГНИЙ (МАГНИЙАЛКИЛЫ) DIETHYLMAGNESIUM (MAGNESIUM AL- KYLs)	$\text{Mg}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$. Самовозгорающее вещество. Жидкость. Пиррофорное. Самовозгорает на воздухе или в углерода диоксида. Разлагается под воздействием воды, выделяя этан	3053 4240		I выс.	4211 46	Табл. 7
5730 ДИЭТИЛМАЛОНАТ DIETHYL MALONATE	$\text{CH}_2(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$. Горючая бесцветная или желтоватая жидкость. $t_{\text{всп}}$ 84 °С			III низк.	9123 —	
Диэтилпердикарбонат...	См. Диэтилпероксидикарбонат... — ПН 5731					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{П-1,2}{-}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории II-A. Перевозка диэтиленгликоля, содержащего менее 26% флегматизатора, запрещена, за исключением тех случаев, когда имеется специальное разрешение, выданное компетентным органом
$\frac{8-1}{A}$	8-04	$\frac{K2}{K2, Д10}$	6-1	$\frac{П-3}{C-1,3}$	$\frac{C}{Ш 44}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, Д4}{K4, Д5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ $\frac{Г-2}{-}$	$\frac{C}{Ш 44}$ $\frac{Ш 52}{-}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, Д4}{K4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ $\frac{C-1}{B-2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{D}{Ш 26}$ $\frac{Ш 44}{Ш 52}$	
$\frac{4-6}{D}$	4-21	$\frac{K1, Д4}{K4, Д10}$	4-2	$\frac{C-2,3}{B, П}$ $\frac{Г-1}{-}$	$\frac{Cм. 1. Перевозка на одном судне ч. IV, со взрывчатыми веществами п. 6.5 (за исключением веществ под Ш 52 класса 1.4 группы совместимости S) запрещена. 1. См. п. 11.3.15 2. См. п. 14.2 4,6}{B 52}$	
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, Д8}$	8-1	$\frac{П-2,3}{B-2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{D}{Ш 26}$ $\frac{Ш 52}{-}$	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула, Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО	ср.		
5731 ДИЭТИЛПЕРОКСИДИ- КАРБОНАТ, не более 27% в растворе DIETHYL PEROXYDI- CARBONATE, not more than 27% in solution	$C_2H_5O.CO.O_2.CO.OS_2H_5$. Орга- нический пероксид. Бесцветная жидкость. Может разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2175 5169	II ср.	5222 5	Табл. 10; 16	
5732 ДИЭТИЛСУЛЬФАТ DIETHYL SULPHATE	$(C_2H_5)_2SO_4$. Ядовитая летучая бесцветная маслянистая жид- кость. Коррозионна в присут- ствии влаги	1594 6130	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12	
5733 ДИЭТИЛСУЛЬФИД DIETHYLSULPHIDE	$(C_2H_5)_2S$. ЛВЖ. Бесцветная ле- тучая, с запахом чеснока. Не смешивается с водой, но взаимодействует с ней и па- ром. При контакте с кислотами или их парами выделяет окси- ды серы. $t_{всп}$ от минус 18 °C до 23 °C	2375 3209	II ср.	3212 3	Табл. 4	
5734 ДИЭТИЛТИОФОСФО- РИЛХЛОРИД DIETHYLTHIOPHOS- PHORYL CHLORIDE	$(C_2H_5O)_2PSCI$. Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветная ЛВЖ. Раздражает слизистые оболочки. Медленно реагирует с водой, выделяя водород хло- ристый. $t_{всп}$ 44 °C. ПДК 5,0 мг/м ³	2751 8162	II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17	
N,N-(Диэтил)тримети- лендиамин	См. 3-Диэтиламинопропиламин — ПН 5719					
Диэтилформаль	См. Диэтоксиметан — ПН 5738					
Диэтилцеллозольв	См. Эфир диэтиловый этиленгликоля — ПН 7278					
5735 ДИЭТИЛЦИНК DIETHYLZINC	$Zn(C_2H_5)_2$. Самовозгорающее- ся вещество. Бесцветная жид- кость. Пирофорное. Самовоспла- меняется на воздухе и в угле- рода диоксиде. Разлагается под воздействием воды, выделяя этан	1366 4230	I выс.	4211 46	Табл. 7	
5736 N,N-ДИЭТИЛЭТАНОЛ- АМИН DIETHYLAMINOETHA- NOL	$(C_2H_5)_2NCH_2CH_2OH$. ЛВЖ. Бесцветная, гигроскопичная. Ядовитая. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Слабкоррозионна. Бурно реа- гирует с окисляющими веществ- вами. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 46—54 °C. ПДК 5 мг/м ³	2686 3331	III низк.	3313 3	Табл. 4	
5737 N,N-ДИЭТИЛЭТИЛЕН- ДИАМИН N,N-DIETHYLETHYLE NE DIAMINE	$(CH_2H_5)_2NC_2H_2NH_2$. Едкое и коррозионное вещество. Бес- цветная ЛВЖ с запахом рыбы. Раздражает слизистые оболоч- ки. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 46 °C	2685 8162	II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	ҚЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{\Pi-1,2}{B-2}$	См. 1. Перевозить в РК ч. IV, t_k минус 10 °С; п. 6.8 t_a 0 °С. $\frac{\text{Ш.50}}{\text{Ш.52}}$ 2. См. п. 1.7	
$\frac{6-1}{C}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{\Pi-3}{\Gamma-1}$ $\frac{C-1}{-}$	$\frac{C}{\text{Ш.26}}$ $\frac{\text{Ш.44}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{3-1}{D}$	3-00	$\frac{K4, D4}{K4, D5}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1}{\Gamma-2,3}$ $\frac{B, \Pi}{-}$	См. Укладывать в сухом месте ч. IV, п. 6.5 $\frac{\text{Ш.52}}{\text{Ш.52}}$	
$\frac{8-5}{D}$	3-04	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	3-1	$\frac{\Pi-1,2}{B-2}$	$\frac{C}{\text{Ш.44}}$ 1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. $\frac{\text{Ш.52}}{B.46}$ 2. Укладывать в наиболее прохладном месте	
$\frac{4-6}{D}$	4-21	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	4-2	$\frac{C-1}{\Gamma-2,3}$ $\frac{B, \Pi}{\Gamma-1}$	См. 1. См. п. 11.3.15. ч. IV, 2. См. п. 14.2.4, 6 п. 6.5 $\frac{\text{Ш.52}}{B.52}$	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{C-1}{\Pi-3}$ $\frac{B-2}{-}$	$\frac{D}{\text{Ш.44}}$ $\frac{\text{Ш.52}}{\text{Ш.52}}$	
$\frac{8-5}{A}$	3-02	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	3-1	$\frac{\Pi-3,2}{B-2}$	$\frac{C}{\text{Ш.44}}$ 1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. $\frac{\text{Ш.52}}{\text{Ш.52}}$ 2. Укладывать в наиболее прохладном месте.	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO	CP		
5738 ДИЭТОКСИМЕТАН DIETHOXIMETHANE	$\text{CH}_2(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Частично смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ менее минус 18 °С	2373 3116	II CP	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
2,5-Диэтокси-4-морфолинбензолдиазоний хлорид цинка	См. 4-Диазо-2,5-диэтоксифенилморфолина цинка хлорид — ПН 5540					
5739 3,3-ДИЭТОКСИПРОПЕН 3,3-DIETHOXYPROPENE	$\text{C}_7\text{H}_{14}\text{O}_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Частично смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 15 °С	2374 3208	II CP	3212 3	Табл. 4	
1,1-Диэтоксизтан	См. Диэтилацеталь — ПН 5722					
1,2-Диэтоксизтан	См. Эфир диэтиловый этиленгликоля — ПН 7278					
ДМФА	См. N,N-Диметилформамид — ПН 5631					
5740 2,4-Д, НАТРИЕВАЯ СОЛЬ 2,4-D, SODIUM SALT	Малоопасное ядовитое вещество. Пестицид		III низк.	9153 —		
ДНОК	См. приложение 13					
5741 ДОДЕКАН DODECANE	$\text{C}_{12}\text{H}_{26}$. Горючая жидкость. Не смешивается с водой. $t_{\text{пл}}$ 9,5 °С. $t_{\text{всп}}$ 74 °С		III низк.	9123 —		
Додеканонла пероксид...	См. Лауроила пероксид... — ПН 6077, 6078					
5742 ДОДЕЦИЛМЕРКАПТАН DODECYLMERCAPTAN	$\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{SH}$. Малоопасная. Ядовитая жидкость. Не растворима в воде. Раздражает кожу. ПДК 5 мг/м ³		III низк.	9153 —		
5743 ДОДЕЦИЛТРИХЛОРСИЛАН DODECYLTRICHLOROSILANE	$\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{SiCl}_3$. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы	1771 8167	II CP	8172 8	Табл. 16, 17	
2,4-ДОЭ	См. 2,4-Д, эфир октиловый — ПН 5748					
ДРАЗОКСОЛОН	См. приложение 13					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ <u>В-2</u> —	$\frac{C}{Ш.26}$ Ш 52	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}$ С-1 <u>В-2</u> —	$\frac{C}{Ш 52}$	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	$\frac{П-3,2}{В-3,2}$ —	$\frac{B}{Ш 32}$ Упаковка согласно НТД на продукцию	
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D4}$	8-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ Г-1 —	$\frac{D}{Ш 25}$ Упаковка согласно НТД на продукцию Ш 52	
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	8 1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{C}{Ш 44}$ Упаковка согласно НТД на продукцию	
$\frac{8-1}{C}$	8-07	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{Г-1,3}$ В, П	См Разместать с учетом требова- ч IV, ний п. 4.2.2 п 6.5 Ш 44 В.46 П 39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5744 ДЫМПАТРОНЫ (СИГ- НАЛЫ ДЫМОВЫЕ без взрывчатого звукового элемента) SMOKE CARTRIDGES (SIGNALS, SMOKE without explosive sound unit)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0197 1302		14G 16	Табл. 1: E150
5745 2,4-Д, ЭФИР БУТИЛО- ВЫЙ — РАСТВОР с температурой вспышки не более 61°C (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) 2,4-D, BUTYL ETHER, SOLUTION, flash point not less than 61°C (FLAMMABLE LI- QUIDS, N.O.S.)	$C_{12}C_6H_3OCH_2COOC_4H_9$. ЛВЖ. Темно-коричневая, масляни- стая, содержащая не менее 80% бутилового эфира 2,4-Д в бутиловом спирте. При раз- ложении выделяет фосген и хлорфенолы. ПДК 0,5 мг/м ³	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4
5746 2,4-Д, ЭФИР БУТИЛО- ВЫЙ — РАСТВОР с температурой вспышки более 61°C, но не более 90°C 2,4-D, BUTYL ETHER, SOLUTION, liquid, flash point more than 61°C but not more than 90°C	Горючая темно-коричневая мас- лянистая жидкость, содержа- щая 89—93% бутилового эфи- ра 2,4-Д в бутиловом спирте. При разложении выделяет фосген и хлорфенолы. $t_{всп}$ жидкого продукта до 90°C ПДК 0,5 мг/м ³		III низк.	9123 —	
5747 2,4-Д, ЭФИР КРОТИ- ЛОВЫЙ 2,4-D, CROTYL ETHER	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид. При разложении выделяет фосген и хлорфено- лы. ПДК 0,5 мг/м ³		III низк.	9153 —	
5748 2,4-Д, ЭФИР ОКТИЛО- ВЫЙ 2,4-D, OCTYL ETHER	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид. При разложении выделяет фосген и хлорфено- лы. ПДК 0,5 мг/м ³ . $t_{всп}$ 89°C		III низк.	9163 —	
5749 ЖЕЛАТИН ГРЕМУ- ЧИЙ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАН- ТНЫЕ, ТИП А) BLASTING GELATINE (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>1-1</u> <u>А</u>	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>С-1,3</u> ~	<u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирском судне — 1 т
<u>3-2</u> <u>А</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>В-1,П</u>	<u>С</u> <u>Ш.40</u> <u>Ш.52</u>	
<u>9-1</u> <u>А</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> ~	<u>В</u> <u>Ш.40</u>	1. Наполнение тары не более 95%. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> <u>А</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> ~	<u>В</u> <u>Ш.40</u> <u>Ш.39</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.32</u>	1. Наполнение тары не более 95%. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> <u>А</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> ~	<u>В</u> <u>Ш.32</u> <u>Ш.40</u> <u>Ш.44</u>	1. Наполнение тары не более 95%. 2. Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1</u> <u>Г-3</u> ~	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5750 ЖЕЛАТИН-ДИНАМИТ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП А) GELATINE-DYNAMITE (EXPLOSIVE, BLAST- ING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116			11D 1a	Табл. 1: E8
Железо (III) азотно-кислое	См. Железа (III) нитрат	— ПН 5753				
Железо мышьяковокислое (II) (орто) шестиводное	См Железа (II) арсената гексагидрат	— ПН 5751				
Железо мышьяковокислое (III) (орто) двухводное	См. Железа (III) арсената дигидрат	— ПН 5752				
Железо мышьяковисто-кислое (III) основное	См. Железа (III) ортоарсенит	— железа (III) оксид—вода	(2/1/5) — ПН 5755			
Железо полуторакло-ристовое ..	См. Железа трихлорид...	— ПН 5759, 5758				
Железо сернокислое	См. Железа (II) сульфата гептагидрат	— ПН 5757				
Железо хлористое (III) ..	См. Железа трихлорид..	— ПН 5758, 5759				
Железо хлорное ..	Железа трихлорид..	— ПН 5758, 5759				
Железа (II) арсенат	См. Железа (II) арсената гексагидрат	— ПН 5751				
Железа (III) арсенат	См. Железа (III) арсената дигидрат	— ПН 5752				
5751 ЖЕЛЕЗА (II) АРСЕНАТА ГЕКСАГИДРАТ FERROUS ARSENATE	Fe ₃ (AsO ₄) ₂ ·6H ₂ O. Ядовитое ве- щество. Зеленый порошок	1608 6154		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
5752 ЖЕЛЕЗА (III) АРСЕНАТА ДИГИДРАТ FERRIC ARSENATE	FeAsO ₄ ·2H ₂ O. Ядовитое веществ- во. Зеленые кристаллы или по- рошок	1606 6152		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
Железа арсенит	См. Железа (III) ортоарсенит	— железа (III) оксид—вода (2/1/5) — ПН 5755				
Железа (III) арсенит	См. Железа (III) ортоарсенит	— железа (III) оксид—вода (2/1/5) — ПН 5755				
Железа карбонил	См. Железа пентакарбонил	— ПН 5756				
5753 ЖЕЛЕЗА (III) НИТРАТ FERRIC NITRATE	Fe(NO ₃) ₃ . Окисляющее твер- дое вещество, расплывающееся на воздухе. Смеси с горючими материалами легко воспламеня- ются и могут сильно гореть. Растворы в воде слабокорро- зионны для большинства ме- таллов	1466 5148		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{ҚЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1}}$ $\frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{—}}{\text{Ш 53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д2}}{\text{К4, Д14}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш 3}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д2}}{\text{К4, Д14}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.3}}$	
$\frac{5-1}{\text{А}}$	5-02	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.44}}$ Ш.52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
5754 ЖЕЛЕЗА (III) ОКСИД ОТРАБОТАННЫЙ или ЖЕЛЕЗО ГУБЧАТОЕ — ОТХОДЫ, получен- ные при очистке камен- ноугольного газа IRON OXIDE, SPENT or IRON SPONGE, SPENT obtained from coal gas purification	Fe_2O_3 Самовозгорающееся ве- щество. Получается в резуль- тате очистки каменноугольного газа Имеет сильный запах, ко- торый может повредить другой груз. Может выделить серово- дород, серы диоксид и водород цианистый ПДК 10 мг/м ³ (в пересчете на H ₂ S, SO ₂)	1376 4238	III низк.	4213 46	Табл. 6, 6а
5755 ЖЕЛЕЗА (III) ОРТО- АРСЕНИТ — ЖЕЛЕЗА (III) ОКСИД — ВОДА (2/1/5) FERRIC ARSENITE	$2FeAsO_3 \cdot Fe_2O_3 \cdot 5H_2O$. Ядовитое вещество. Коричневый или жел- тый порошок	1607 6153	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
5756 ЖЕЛЕЗА ПЕНТАКАР- БОНИЛ IRON PENTACARBO- NYL	$Fe(CO)_5$. Ядовитая высокоопас- ная летучая ЛВЖ Желтая или темно-красная Реагирует с во- дой и паром, выделяя углеро- да оксид $t_{всп}$ минус 15 °С. КПВ 3,7—12,5% ПДК 0,1 мг/м ³	1994 6165	I выс.	6121 6а; 3	Табл. 15: Я2а Я14а
5757 ЖЕЛЕЗА (II) СУЛЬ- ФАТА ГЕПТАГИДРАТ IRON SULPHATE HEP- TANHYDRATE	$FeSO_4 \cdot 7H_2O$. Слабокоррозион- ные бледные зеленовато-глубо- кие кристаллы ПДК 1,0 мг/м ³		III низк.	9163 —	
5758 ЖЕЛЕЗА ТРИХЛО- РИД FERRIC CHLORIDE	$FeCl_3$ Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Красно-коричневые гигроскопичные кристаллы. ПДК 1,0 мг/м ³	1773 8173	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
5759 ЖЕЛЕЗА ТРИХЛО- РИД — РАСТВОР FERRIC CHLORIDE, SOLUTION	$FeCl_3$. Едкое и высококорро- зионное вещество. Бесцветная или светло-коричневая жидкость	2582 8173	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Железа (III) хлорид..	См. Железа трихлорид.. — ПН 5758, 5759				
Живица	См Масло смоляное.. — ПН 6137, 6138				
5760 ЖИДКОСТЬ АККУ- МУЛЯТОРНАЯ ЩЕ- ЛОЧНАЯ BATTERY FLUID, AL- KALI	Едкое и коррозионное веществ- во Коррозионно для алюми- ния, цинка и жести. Энергично реагирует с кислотами. При реакции с солями аммония вы- деляет аммиак, ПДК которого 20 мг/м ³	2797 8119	II ср.	8212 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	<u>КС</u>	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	<u>АК</u>	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	<u>Примечания</u>
<u>4-6</u> <u>Е</u>	4-22	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> ~	<u>Д</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.46</u> <u>Ш.39</u>	Если окись железа не упакована в металлический барабан, она должна быть охлаждена и выдержана не менее 8 недель до перевозки
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-04	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	
<u>6-3</u> <u>Д</u>	3-02	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>А</u> <u>Ш.52</u> <u>В.13</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>9-2</u> <u>А</u>	9-03	<u>К1</u> <u>К3, Д8</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5761 ЖИДКОСТЬ ГИДРАВЛИЧЕСКАЯ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) HYDRAULIC FLUID (FLAMMABLE LIQUID, N.O.S.)	ЛВЖ. $t_{всп} 23-61^{\circ}\text{C}$	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4
5762 ЖИДКОСТЬ ГИДРОТОРМОЗНАЯ с температурой вспышки не менее минус 18°C , но не менее 23°C BRAKE FLUID, HYDRAULIC, flash point not less than -18°C but less than 23°C	ЛВЖ. Не смешивается с водой	1118 3186		II ср.	3212 3	Табл. 4
5763 ЖИДКОСТЬ ГИДРОТОРМОЗНАЯ с температурой вспышки не менее 23°C , но не более 61°C BRAKE FLUID, HYDRAULIC, flash point not less than 23°C but not more than 61°C	ЛВЖ. Не смешивается с водой	1118 3312		III низк.	3313 3	Табл. 4
5764 ЖИДКОСТЬ ДЛЯ ЗАРЯДКИ ОГНЕТУШИТЕЛЕЙ коррозионная FIRE EXTINGUISHER CHARGES, corrosive liquid	Едкое и коррозионное вещество Разбавленная серная кислота в мелкой стеклянной таре	1774 8174		II ср.	8112 8	Табл. 20: К4а К5а
5765 ЖИДКОСТЬ ДЛЯ ПУСКА ДВИГАТЕЛЕЙ с воспламеняющимся газом ENGINE STARTING FLUID with inflammable gas	Смесь воспламеняющегося газа и жидкости под давлением	1960 2134			2314 3	
5766 ЖИДКОСТЬ «И» (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) FLUID "E" FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. $t_{всп} 23-61^{\circ}\text{C}$	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КР КТРП	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш.52}$	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-2}{В-2}$ $\frac{Г-1,3}{—}$	$\frac{С}{Ш.52}$	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-2}{В-2}$ $\frac{Г-1,3}{—}$	$\frac{С}{Ш.52}$	
$\frac{8-2}{А}$	8-02	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$ $\frac{Ш.45}{—}$	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{П-1,2}{С-1}$ —	$\frac{С}{Ш.52}$ Упаковка согласно НТД на продукцию	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-2}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			CO	КШ Знак опас- ности	
5767 ЖИДКОСТЬ «СТЕОЛ-М» FLUID "STEOL-M"	Прозрачная горючая жидкость от желтого до зеленого цвета. Содержит до 50% глицерина, около 20% этилового спирта, воду и антикоррозионные добавки. Не горит, но пары, выделяющиеся из жидкости, могут воспламениться при 27°C		III низк.	9133 —	
5768 ЖИДКОСТЬ ТГФ-М (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ ЯДОВИТЫЕ, НУ.К.) FLUID TGF-M FLAMMABLE LIQUIDS, POISONOUS, N.O.S.)	ЛВЖ. Бесцветная или светло-желтая. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 8°C. ПДК 5 мг/м ³	1992 3232	II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
Жидкость тормозная...	Жидкость гидротормозная... — ПН 5762, 5763				
Жидкость этиловая...	Присадки антидетонационные к моторному топливу... — ПН 6546, 6547				
5769 ЖМЫХ с массовой долей растительного масла более 10% или масла и влаги в сумме более 20% SEED CAKE, containing more than 10% of vegetable oil or more than 20% of oil and moisture combined	Самовозгорающееся вещество. Остаток, получаемый в результате механического удаления масла из масляничных семян. Склонен к самонагреванию и самовозгоранию	1386 4257	III низк.	4213 —	Табл. 7а: С22а
5770 ЖМЫХ, с массовой долей растительного масла не более 10% или, если массовая доля влаги больше 10%, с массовой долей масла и влаги в сумме не более 20% SEED CAKE, containing not more than 10% of vegetable oil or, when the amount of moisture is higher than 10%, not more than 20% of oil and moisture combined	Самовозгорающееся вещество. Остаток после механического удаления или экстрагирования масла из масляничных семян. Склонен к самонагреванию и самовозгоранию. Жмых, получаемый в результате дополнительного экстрагирования жира растворителем, может выделять пары ЛВЖ, которые могут образовывать взрывчатую смесь с воздухом. Пыль взрывоопасна	1386 4258	III низк.	4213 —	Табл. 7а: С22а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д4	8-1	<u>П-1,2</u> —	<u>Д</u>	Упаковка согласно НТД на Ш 52 продукцию
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-3</u> В-2 Г — все —	<u>В</u> Ш.52	
<u>4-7</u> Е	4-25	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	<u>В-2,3</u> П-2 —	<u>Д</u> Ш.52 П.15 Ш.41	1. Перед перевозкой жмых должен быть достаточно выдержан, причем длительность выдержки зависит от содержания масла. 2. В грузовых документах должно быть указано содержание масла и влаги. 3. Знак опасности не требуется, но на транспортной упаковке и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН
<u>4-7</u> А	4-25	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	<u>В-2,3</u> П-2 —	<u>Д</u> Ш.52 П.15 Ш.41	1. Перед перевозкой груз должен быть достаточно выдержан, причем длительность выдержки зависит от содержания масла. 2. В грузовых документах должно быть указано содержание масла и влаги. 3. Знак опасности не требуется, но на транспортной упаковке и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	низк.		
5771 ЖМЫХ, с массовой долей растительного масла не более 1,5% и влаги не более 11% SEED CAKE, containing not more than 1.5% of vegetable oil and 11% of moisture	Самовозгорающееся вещество. Остаток после экстрагирования растворителем масла из масляных семян. При увлажнении может медленно самонагреваться и самовоспламеняться. Перевозится в виде плиток, чешуек, гранул или муки	2217	4259	III	низк.	4213 —	Табл. 7а: С22а
ЖРД, заправленные топливом См. Двигатели ракетные жидкостные, заправленные топливом — ПН 5512-1, 5513							
5772 ЗАЖИГАЛКИ БАЛЛОНЫ ДЛЯ ЗАЖИГАЛОК, содержащие воспламеняющийся газ LIGHTERS or LIGHTER REFILLS (cigarettes), containing flammable gas	Воспламеняющийся или сжиженный газ	1057	2154			2313 3	Табл. 3: Г7а Г7б Г8а Г8б
5773 ЗАКЛЕПКИ ВЗРЫВЧАТЫЕ RIVETS EXPLOSIVE	Содержат ВВ. Малоопасны	0174	1288			14S 16	Табл. 1: E145
5774 ЗАМЕДЛИТЕЛИ ПИРОТЕХНИЧЕСКИЕ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ НЕЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) PYROTECHNIC RETARDERS (DETONATORS, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0029	1259			11B 1a	Табл. 1: E106
5775 ЗАМЕДЛИТЕЛИ ПИРОТЕХНИЧЕСКИЕ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ НЕЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) PYROTECHNIC RETARDERS (DETONATORS, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0267	1259			14B 16	Табл. 1: E105

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-7}{А}$	4-25	$\frac{К1, Д2}{К4, Д5}$	4-1	$\frac{В-2,3}{П-2}$ —	$\frac{Д}{Ш.41}$ Ш.52 П.15	1. Знак опасности не требуется, но на транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН. 2. Действие Правил МОПОГ не распространяется на МУКУ ИЗ СОЕВЫХ БОБОВ с массовой долей масла и влаги в указанных пределах, не содержащую легковоспламеняющегося растворителя, что должно быть записано в специальном сертификате на груз
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д3}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{Ш.52}{Ш.52}$	Жидкая часть газа не должна превышать 85% вместимости сосуда при 15°C. Сосуды и их закрытия должны выдерживать наружное давление, превышающее в два раза давление сжиженного нефтяного газа при 55°C. Зажигалки должны содержать не более 10 г сжиженного нефтяного газа. Баллоны для зажигалок должны содержать не более 65 г сжиженного нефтяного газа
$\frac{1-4}{А}$	1-04	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-1,2}{—}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{Е}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-2}{Г-3}$ —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{Е}$	1-04	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-1}{—}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Заменитель скипидара См. Уайт-спирит — ПН 6896						
5776 ЗАПАЛ трубчатый в металлической оболоч- ке FUSE, IGNITER, tubu- lar, metal clad	Содержит пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствителен к ме- ханическим воздействиям и на- греву	0103 1265			14G 16	Табл. 1: E135
Запалы к инженерным минам См. Капсюли-детонаторы незлектрические — приложение 16, табл. 1, ПН 9055, 9056						
5777 ЗАПАЛ МГНОВЕННО- ГО ДЕЙСТВИЯ, НЕ- ДЕТонирующИИ FUSE, INSTANTANE- OUS, NON-DETONAT- ING	Содержит пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствителен к ме- ханическим воздействиям и на- греву. Загорается от внешнего пламени и обладает высокой скоростью горения	0101 1266			13G 1a	Табл. 1: E135
5778 ЗАРЯДЫ ДЛЯ ТОР- ПЕДИРОВАНИЯ СКВАЖИН, оборудо- ванные фильтром (ЗА- РЯДЫ КУМУЛЯТИВ- НЫЕ ПРОМЫШЛЕН- НЫЕ без капсуля-дето- натора) CHARGES FOR WELLS, PENETRATING JET EFFECT, with filter (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL, without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0059 1246			11D 1a	Табл. 1: E120
5779 ЗАРЯДЫ ДЛЯ ТОРПЕ- ДИРОВАНИЯ СКВА- ЖИН, оборудованные фильтром (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯТИВНЫЕ ПРОМЫШЛЕННЫЕ без капсуля-детонатора) CHARGES FOR WELLS, PENETRATING JET EFFECT, with filter (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL, without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0439 1246			12D 1a	Табл. 1: E120
5780 ЗАРЯДЫ ДЛЯ ТОРПЕ- ДИРОВАНИЯ СКВА- ЖИН, оборудованные фильтром (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯТИВНЫЕ ПРОМЫШЛЕННЫЕ без капсуля-детonato- ра)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0440 1246			14D 16	Табл. 1: E120

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{\Gamma-3}$ $\frac{C-3}{-}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{\Gamma-3}$ $\frac{C-3}{-}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1,3}{\Gamma-3}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{Ш.53}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-02	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш.53}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
CHARGES FOR WELLS, PENETRATING JET EFFECT, with filter (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL, without detonator)						
5781 ЗАРЯДЫ ДЛЯ ТОРПЕ- ДИРОВАНИЯ СКВА- ЖИН, оборудованные фильтром (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯТИВНЫЕ ПРОМЫШЛЕННЫЕ без капсулы детонатора) CHARGES FOR WELLS, PENETRATING JET EFFECT, with filter (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL, without detonator)	Содержат ВВ. Малоопасны	0441			14S	Табл.
		1246			16	1: E120
5782 ЗАРЯДЫ ДОПОЛНИ- ТЕЛЬНЫЕ ВЗРЫВЧА- ТЫЕ CHARGES, SUPPLE- MENTARY, EXPLOSI- VE						
	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0060	1248		11D 1a	Табл. 1: E122
5785 ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ типа ЗКМ (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ ПРОМЫШ- ЛЕННЫЕ без капсуля- детонатора) CHARGES, SHAPED, type ZKM (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL without detonator)						
	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0059	1246		11D 1a	Табл. 1: E120
5786 ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ типа ЗКП (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ ПРОМЫШ- ЛЕННЫЕ без капсуля- детонатора) CHARGES, SHAPED, type ZKP (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL without detonator)						
	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву;	0059	1246		11D 1a	Табл. 1: E120
5787 ЗАРЯДЫ МЕТАТЕЛЬ- НЫЕ КИТОБОЙНЫЕ к 90-мм гарпуной пуш- ке (ЗАРЯДЫ МЕТА- ТЕЛЬНЫЕ ДЛЯ ОРУ- ДИИ)						
	Содержат метательное ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0279	1234		11C 1a	Табл. 1: E-119

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
------------	----	--------------	----	------------	--------------	------------

$\frac{1-4}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{III.53}{III.53}$	Укладка категории I
-----------------	------	-----------------	-----	-----------------	-------------------------	---------------------

$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1,3}{\Gamma-3}$	$\frac{III.53}{III.53}$	Укладка категории II-B
-----------------	------	-----------------	-----	--------------------------	-------------------------	------------------------

$\frac{1-1}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{C-1,3}$ $\frac{\Gamma-3}{-}$	$\frac{III.53}{III.53}$	Укладка категории I
-----------------	------	-----------------	-----	---	-------------------------	---------------------

$\frac{1-1}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{C-1,3}$ $\frac{\Gamma-3}{-}$	$\frac{III.53}{III.53}$	Укладка категории I
-----------------	------	-----------------	-----	---	-------------------------	---------------------

$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{\Gamma-3}$	$\frac{III.53}{III.53}$	Укладка категории II-B
-----------------	------	-----------------	-----	--------------------------	-------------------------	------------------------

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
CHARGES PROPELLING, WHALING for 90 mm harpoon-gun (CHARGES, PROPELLING FOR CANNON)					
5788 ЗАРЯДЫ ПОРОХОВЫЕ (ЗАРЯДЫ ПОДРЫВНЫЕ) CHARGES, POWDER (CHARGES, DEMOLITION)	Содержат бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0048 1241		11D 1a	Табл. 1 E117
5789 ЗАРЯДЫ СКВАЖИНЫЕ (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯТИВНЫЕ ПРОМЫШЛЕННЫЕ без капсуля-детонатора) CHARGES FOR WELLS (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0059 1246		11D 1a	Табл. 1: E120
5790 ЗАРЯДЫ ШНУРОВЫЕ без первичных детонаторов (ЗАРЯДЫ КУМУЛЯТИВНЫЕ ПРОМЫШЛЕННЫЕ, без капсуля-детонатора) CHARGES, FUSE without primary detonator (CHARGES, SHAPED, COMMERCIAL without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0059 1246		11D 1a	Табл. 1: E120
5791 ЗЕРНОГРАНУЛИТЫ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП В) ZERNOGRANULIT (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE B)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0082 1117		11D 1a	Табл. 1: E8
ЗОЛОТА ФУЛЬМИНАТ FULMINATE OF GOLD	Перевозка запрещена				
Зелень парижская	См. Меди (II) ацетат — меди (II) оксид-меди (II) пирроарсенид (1/1/1) — ПН 6145				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{С-1,3}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{С-1,3}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	низк.		
5792 ИЗВЕСТЬ НАТРОН- НАЯ с массовой долей натрия гидроксида бо- лее 4% SODA LIME with mo- re than 4% sodium hyd- roxide	$\text{NaOH} + \text{Ca}(\text{OH})_2$. Едкое и кор- розионное вещество. Расплы- вающаяся прочная смесь на- трия гидроксида и кальция гид- роксида. В присутствии влаги коррозионно для алюминия, цинка и жести. Разъедает ко- жу и слизистые оболочки. Энер- гично реагирует с кислотами. При реакции с солями аммония выделяет аммиак	1907 8222		III низк.		8213 8	Табл. 18, 19
Известь негашеная См. Кальция оксид — ПН 5906							
5793 ИЗДЕЛИЯ 195-мм ФЕЙЕРВЕРОЧНЫЕ для салютов (ИЗДЕЛИЯ ПИРО- ТЕХНИЧЕСКИЕ для технических целей) 195 mm FIREWORKS ARTICLES for salutes (ARTICLES, PYRO- TECHNIC for technical purposes)	Пиротехнический состав и ВВ. 0428 Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву		0428 1220			11G 1a	Табл. 1: E109
5794 ИЗДЕЛИЯ 310-мм ФЕЙЕРВЕРОЧНЫЕ для салютов (ИЗДЕ- ЛИЯ ПИРОТЕХНИЧЕ- СКИЕ для технических целей) 310 mm FIREWORKS ARTICLES for salutes (ARTICLES, PYRO- TECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический 0428 состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву		0428 1220			11G 1a	Табл. 1: E109
Изоамилацетат См. Амилацетаты — ПН 5067							
Изоамилбромид См. 1-бром-3-метилбутан — ПН 5280							
5795 ИЗОАМИЛБУТИРАТ (АМИЛБУТИРАТЫ) ISOAMYL BUTYRATE (AMYL BUTYRATES)	$\text{C}_3\text{H}_7\text{COOC}_5\text{H}_{11}$. ЛВЖ. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}} 52^\circ\text{C}$. КПВ 0,9—3,3%	2620 3309		III низк.		3313 3	Табл. 4
Изоамилены См. Метилбутены — ПН 6185							
Изоамилнитрит См. Амилнитрит — ПН 5072							
5796 ИЗОАМИЛФОРМИАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.)	$\text{HCOO}(\text{CH}_2)_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. $t_{\text{всп}} 21^\circ\text{C}$. КПВ 1,4—6,7%	1993 3230		II ср.		3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{К1Р11}{КР}$	КС	$\frac{СИЗО}{СИЗА}$	АК	$\frac{РОС}{ЗОС}$	$\frac{КЗЭС}{Мед}$	Примечания
$\frac{8-2}{А}$	8 05	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	Не горит П-1 С 2	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш 48	Действие Правил МОПОГ не распространяется на негигроскопичную известь натронную с массовой долей натрия гидроксида не более 4%
$\frac{1-1}{А}$	1 01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-1,2}{С-1,3}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирских судах I т
$\frac{1-1}{А}$	1-01	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-1,2}{С-1,3}$	$\frac{Ш 53}{-}$	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирских судах I т
$\frac{3-2}{А}$	3 00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	П-2 В 2 Г 2	$\frac{С}{Ш 52}$ Ш 44	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	П — все Г-1,3 В-2	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
ISOAMYL FORMATE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)					
ИЗОБЕНЗАН	См. приложение 13				
5797 ИЗОБУТАН или ИЗО- БУТАНА СМЕСИ ISOBUTANE or ISO- BUTANE MIXTURES	С ₄ H ₁₀ и смеси. Сжиженный газ воспламеняющийся. Бесцвет- ный. КПВ 1,0—8,4%. Отн. плотн. более 1. <i>t</i> _{кип} минус 11,7 °С	1969 2147		2313 3	Табл. 3: 1а
Изобутанол	См. Спирт изобутиловый — ПН 6692				
Изобутен	См. Изобутилен — ПН 5801				
Изобутил йодистый	См. Йодметилпропаны — ПН 5836				
5798 ИЗОБУТИЛАКРИЛАТ ингибированный ISOBUTYL ACRYLA- TE, inhibited	СН ₂ :СНСООС ₄ H ₉ . ЛВЖ. Бес- цветная, с сильным неприятным запахом. Ядовитая. Не смеши- вается с водой. <i>t</i> _{всп} 29 °С	2527 3354	III низк.	3313 3	Табл. 4
5799 ИЗОБУТИЛАМИН ISOBUTYLAMINE	(СН ₃) ₂ СНСН ₂ NH ₂ . ЛВЖ. Бес- цветная. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи. Пары раздража- ют слизистые оболочки. Смеши- вается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 9 °С. КПВ 3,4—9,0%	1214 3239	II ср.	3252 3	Табл. 4
5800 ИЗОБУТИЛАЦЕТАТ ISOBUTYL ACETATE	С ₄ H ₉ ООССН ₃ . ЛВЖ. Бесцвет- ная, с приятным запахом. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 18 °С. КПВ 2,4—10,5%. ПДК 700 мг/м ³	1213 3239	II ср.	3212 3	Табл. 4
Изобутилбензол	См. Бутилбензолы — ПН 5308				
Изобутилбромид...	См. Бромметилпропаны... — ПН 5281, 5282				
5801 ИЗОБУТИЛЕН ISOBUTYLENE	С ₄ H ₈ . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. Не растворим в воде. <i>t</i> _{кип} минус 7 °С. Отн. плотн. 1,9. КПВ 1,0—8,9%. ПДК 100 мг/м ³	1055 2147		2313 3	Табл. 3: 1а
Изобутилена тример	См. Триизобутилен — ПН 6825				
5802 ИЗОБУТИЛИЗОБУТИ- РАТ ISOBUTYL ISOBUTY- RATE	С ₈ H ₇ СООС ₄ H ₉ . ЛВЖ. Бесцвет- ная, с фруктовым запахом. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 23— 61 °С	2528 3355	III низк.	3313 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u>	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> Г-1,2 —	<u>Ш.25</u> Ш.52	При газовом тушении необходимо углекислоты 32%, азота 45%
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> —	<u>Д</u> Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> В-2 Г-1 —	<u>С</u> Ш.25 Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> Г-1,2 —	<u>—</u> Ш.26 Ш.52	При газовом тушении необходимо углекислоты 32%, азота 45%
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>В</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5803 ИЗОБУТИЛИЗОЦИА- НАТ ISOBUTYL ISOCYANA- TE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{NCO}$. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Ядовитая. Жидкость и ее пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой, но бурно реа- гирует с ней, выделяя ядови- тые газы. $t_{\text{всп}}$ не менее 18, но менее 23 °С. $t_{\text{кип}}$ 60 °С	2486	3240	II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
Изобутилиодид	См. Иодметилпропаны — ПН 5836					
Изобутилкарбинол	См. Спирты амиловые с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — ПН 6687					
5804 ИЗОБУТИЛМЕТАКРИ- ЛАТ ингибированный ISOBUTYL METHA- CRYLATE, inhibited	$\text{C}_3\text{H}_5\text{COOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцвет- ная Ядовитая. Не смешивает- ся с водой $t_{\text{всп}}$ 49 °С	2283	3355	III низк.	3313 3	Табл. 4
Изобутилметилкарбинол	См. Метилизобутилкарбинол — ПН 6205					
Изобутилметилкетон	См. Метилизобутилкетон — ПН 6206					
5805 ИЗОБУТИЛПРОПИО- НАТ ISOBUTYL PROPIO- NATE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{COOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	2394	3241	II ср.	3212 3	Табл. 4
5806 ИЗОБУТИЛФОРМИАТ ISOBUTYL FORMATE	HCOOC_2H_5 . ЛВЖ. Бесцветная. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 5 °С	2393	3240	II ср.	3212 3	Табл. 4
Изобутилхлорид	См. Хлорбутаны — ПН 7042					
Изобутиральдегид	См. Альдегид изомасляный — ПН 5044					
5807 ИЗОБУТИРИЛА ПЕ- РОКСИД, не более 52% в растворе DIISOBUTYRYL PE- ROXIDE, not more than 52% in solution	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCO}_2\text{O}_2\text{CO.CH}(\text{CH}_3)_2$. Органический пероксид. Бес- цветная жидкость. Бурно раз- лагается при нормальной тем- пературе. Не смешивается с во- дой	2182	5151	II ср.	5222 5	Табл. 10; 11e
Изобутирилхлорид	См. Изобутироилхлорид — ПН 5808					
5808 ИЗОБУТИРОИЛХЛО- РИД ISOBUTYRYL CHLO- RIDE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCOCl}$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с резким запахом. Едкая. Пары раздражают слизистые оболочки. В присутствии влаги высококоррозионна для боль- шинства металлов. Бурно реа- гирует с водой, выделяя водо- род хлористый. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С; $t_{\text{кип}}$ 92 °С. ПДК 5 мг/м ³	2395	3242	II ср.	3242 3; 8	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{D}$	3-00	$\frac{K4, D4}{K4, D5}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1}{\Gamma-1,3}$ В, П	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.52}{Ш.44}$ В.39	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-3.2}{-}$	$\frac{D}{Ш.25}$ Ш.52	
$\frac{3-1}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{\Gamma-1}$ -	$\frac{B}{Ш.25}$ Ш.52	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{\Gamma-1,3}$ В-2 -	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ -	См. Перевозить в РК. ч. IV, t_k минус 20 °С; t_a минус 10 °С. п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.52}$ См. п. 1.7	
$\frac{3-1}{C}$	3-04	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1}{\Gamma-1,2}$ В, П	См. Укладывать в наиболее сухом ч. IV, месте. Укрывать от лучистого п. 6.5 $\frac{Ш.44}{Ш.46}$ Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак ности опас-	Упа- ковка
				CO	CP		
5809 ИЗОБУТИРОНИТРИЛ ISOBUTYRONITRILE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCN}$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Ядовитая. Не смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	2284	3241	II	ср.	3222 3; ба	Табл. 4
Изовалеральдегид	См. Альдегид валериановый — ПН 5042						
Изогексан	См. Гексаны — ПН 5444						
Изогексен	См. 4-Метилпентен-1 — ПН 6219						
Изогептан	См. Гептаны — ПН 5470						
Изогептен	См. 5-Метилгексен-1 — ПН 6194						
Изоододекан	См. 2,2,4,6,6-Пентаметилгептан — ПН 6483						
ИЗОДРИН	См. приложение 13						
Изокротонитрил...	См. Метакрилонитрил... — ПН 6161-1						
ИЗОКСАТИОН	См. приложение 13						
Изоноаноила пероксид...	См. 3,5,5-Триметилгексаноила пероксид... — ПН 6835						
Изооктан	См. Октаны — ПН 6437						
Изооктано́л	См. Спирт 2-Этилгексиловый — ПН 6701						
5810 ИЗООКТЕН ISOOSTENE	C_8H_{16} . ЛВЖ. Бесцветная, чис- лая. Слабо раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	1216 3243		II	ср.	3212 3	Табл. 4
Изооктиламин	См. 2-Этилгексиламин — ПН 7212						
ИЗОЛАН	См. приложение 13						
Изопентан	См. n-Пентан или изопентан — ПН 6484						
Изопентены	См. Метилбутены — ПН 6185						
Изопентиламин	См. Амиламин — ПН 5066						
Изопентилнитрит	См. Амилнитрит — ПН 5072						
5811 ИЗОПРЕН ИНГИБИ- РОВАННЫЙ ISOPRENE, INHIBI- TED	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}=\text{CH}_2$. ЛВЖ. Бесцветная, прозрачная. Очень летучая. Ядовитая. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 48 °С. $t_{\text{кпл}}$ 34 °С. КПВ 1,7—11,5%. ПДК 40 мг/м ³	1218 3133		I	выс.	3111 3	Табл. 4
ИЗОПРОКАРБ	См. приложение 13						
Изопропано́л	См. Спирт изопропиловый — ПН 6693						

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГВ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5812 ИЗОПРОПИЛАЦЕ- ТАТ ISOPROPENYL ACETATE	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{CH}_3$ ЛВЖ. Бес- цветная. Не смешивается с во- дой. $t_{\text{всп}} 15^\circ\text{C}$ (о с)	2403 3244		II ср	3212 3	Табл. 1
5813 ИЗОПРОПЕНИЛБЕН- ЗОЛ ISOPROPENYLBENZE- NE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}_2$ ЛВЖ. Бес- цветная, с неприятным запахом. Ядовитая. Раздражает глаза Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ $38-43^\circ\text{C}$. КПВ 0,7-6,6%	2303 3357		III низк	3353 3	Табл. 4
Изопропенилкарбинол	См. Спирт метилаллиловый — ПН 6634					
Изопропенилметилке- тон ..	См Метилизопропенилкетон -- ПН 6208					
Изопропенилхлорид	См 2-Хлорпропен — ПН 7057					
Изопропил хлористый	См Изопропилхлорид ПН 5824					
5814 ИЗОПРОПИЛАМИН ISOPROPYLAMINE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHNH}_2$ ЛВЖ Бесцвет- ная, летучая, с запахом аммиа- ка. Ядовитая высокоопасная. Вызывает ожоги кожи Пары раздражают слизистые оболоч- ки Смешивается с водой $t_{\text{всп}}$ менее 18°C $t_{\text{кип}} 32^\circ\text{C}$ ПДК 1 мг/м ³	1221 3133		I выс	3151 3	Табл. 5. Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
5815 ИЗОПРОПИЛАЦЕТАТ ISOPROPYL ACETA- TE	$\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$ ЛВЖ. Бес- цветная с приятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 2°C . КПВ 1,8-7,8%	1220 3245		II ср	3212 3	Табл. 4
Изопропилбензол	См. Кумол - ПН 6073					
Изопропил бензола гид- ропероксид...	См. Кумила гидропероксид - ПН 6069					
Изопропилбензола роксид	не- См Кумила пероксид ПН 6070					
Изопропилбромид	См Бромпропаны ПН 5286					
5816 ИЗОПРОПИЛБУТИ- РАТ ISOPROPYL BUTYRA- TE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOC}_2\text{H}_5$ ЛВЖ Бес- цветная Раздражает кожу и слизистые оболочки. В высоких концентрациях действует нар- котически. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 25^\circ\text{C}$	2405 3358		III низк	3313 3	Табл. 4
5817 ИЗОПРОПИЛДИГИД- РОФОСФАТ ISOPROPYL ACID PHOSPHATE	$\text{C}_3\text{H}_7\text{H}_2\text{PO}_4$ Едкое и коррозион- ное вещество Маслянистая жидкость	1793 8188		III низк	8113 8	Табл. 16, 17
Изопропилиденацетон	См Мезитила окись - ПН 6159 2					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{В}$	3 00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3 1	$\frac{П 1,2}{Г-1,2}$ <u>В-2</u> —	$\frac{С}{Ш.52}$	
$\frac{3-3}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{А*}{Ш.26}$ Ш.44 Ш.52	
$\frac{3-1}{Е}$	3-02	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-3,2}{Г-1,3}$ С-1 <u>В-2</u> —	$\frac{С}{Ш.25}$ Ш.52 Ш.44	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ <u>В-2</u> —	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-2}{В-2}$ <u>Г-2</u> —	$\frac{В}{Ш.25}$ Ш.44 Ш.52	
$\frac{8-2}{А}$	8 02	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8 1	$\frac{П-1}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш 44}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
5818 ИЗОПРОПИЛИЗОБУ- ТИРАТ ISOPROPYL ISOBUTYRATE	$C_3H_7COOC_3H_7$. ЛВЖ. Бесцветная. В высоких концентрациях действует наркотически. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп} 20^\circ C$	2406 3246	II ср.	3212 3	Табл. 4
5819 ИЗОПРОПИЛИЗОЦИА- НАТ ISOPROPYL ISOCYANATE	$CH_3CH(CH_3)NCO$. ЛВЖ. Обладает резким запахом. Ядовитая. Пары и жидкость сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой, но бурно реагирует с ней, выделяя ядовитые газы. $t_{всп}$ минус $10^\circ C$	2483 3246	I выс.	3221 3; 6а	Табл. 4
Изопропилиодид	См. Иодпропаны... — ПН 5837, 5838				
Изопропилкарбинол	См. Спирт изобутиловый — ПН 6692				
5820 ИЗОПРОПИЛКУМИЛА ГИДРОПЕРОКСИД, не более 72% в растворе ISOPROPYLCUMYL HYDROPEROXIDE, not more than 72% in solu- tion	$(CH_3)_2CHC_6H_4C(CH_3)_2OON$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Бурно разлагается при загрязнении другими веществами. Ядовитый. Не смешивается с водой. ПДК 1 мг/м^3	Ор-2171 5179	I выс.	5241 5	Табл. 10: IIa II26 II6a II186 II20в
Изопропилмеркаптан	См. Пропилмеркаптаны — ПН 6567				
5821 ИЗОПРОПИЛНИТРАТ ISOPROPYL NITRATE	$(CH_3)_2CHNO_3$. ЛВЖ. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус $18^\circ C$ до $23^\circ C$. ПДК $5,0 \text{ мг/м}^3$	1222 3247	II ср.	3212 3	Табл. 4
Изопропилперокси- карбонат...	См. Диизопропилпероксидкарбонат... — ПН 5590, 5591				
5822 ИЗОПРОПИЛПРО- ПИОНАТ ISOPROPYL PROPIONATE	$C_2H_5COOC_3H_7$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{всп} 21^\circ C$	2409 3247	II ср.	3212 3	Табл. 4
Изопропилтолуол	См. Цимолы — ПН 7125				
Изопропилформиат	См. Пропилформиаты — ПН 6571				
5823 ИЗОПРОПИЛХЛОР- АЦЕТАТ ISOPROPYL CHLORO- ACETATE	$CH_2ClCOOCH(CH_3)_2$. ЛВЖ. Ядовитая. Бесцветная, с резким запахом эфира. Слабо раздражает кожу и слизистые оболочки. Слабо смешивается с водой. $t_{всп} 56^\circ C$. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$	2947 3358	III низк.	3353 3	Табл. 4
5824 ИЗОПРОПИЛХЛОРИД ISOPROPYL CHLORIDE	$CH_3CHClCH_3$. ЛВЖ. Бесцветная. При контакте с нагретыми телами или попадании в огонь выделяет фосген. Бурно реагирует с окисляющими веществами.	2356 3111	I выс.	3111 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1}$ С-1 В-2	$\frac{B}{Ш.25}$ Ш.44 Ш.52	
$\frac{3-1}{D}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	3-1 разд 1, 4-2 разд 2-5	$\frac{С-1,3}{Г-1,2}$ В, П	$\frac{См.}{ч. IV,}$ п. 6.5 $\frac{Ш.44}{Ш.52}$ В.39	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{П-2}{В-2}$ --	$\frac{См.}{ч. IV,}$ п. 6.8 $\frac{Ш.50}{Ш.50}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1}$ --	$\frac{С}{Ш.25}$ Ш.52	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ С-1 В-2 --	$\frac{B}{Ш.25}$ Ш.52	
$\frac{3-3}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-2,3}{С-1}$ --	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{3-1}{F}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ Г-1,2 --	$\frac{С*}{Ш.26}$ Ш.52 П.40	Перевозка в стеклянных бутылках в литых ящиках из пенопласта (4Н1) запрещена

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
	ми Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 32°C ; $t_{\text{кип}}$ 35°C . КПВ 2,8—10,7%						
Изопропил-альфа-хлор-пропионат	См. Изопропил-2-хлорпропионат — ПН 5825						
5825 ИЗОПРОПИЛ-2-ХЛОР-ПРОПИОНАТ ISOPROPYL-2-CHLOROPROPIONATE	$\text{CH}_3\text{CHClCOOCH}(\text{CH}_3)_2$ ЛВЖ. Бесцветная, прозрачная, со сладким запахом. Ядовитая. Раздражает слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 50°C	2934 3359	III низк.	3353 3	Табл. 4		
5826 ИЗОПРОПИЛХЛОР-ФОРМИАТ ISOPROPYL CHLOROFORMATE	$\text{ClCOOCH}(\text{CH}_3)_2$ ЛВЖ. Едкая. Ядовитая Бесцветная. Вызывает ожоги кожи Пары раздражают слизистые оболочки Вы сокоопасная В воде разлагается, выделяя хлористый водород. При попадании в огонь выделяет фосген. Не смешивается с водой $t_{\text{всп}}$ 16°C . ПДК 5,0 мг/м ³ (в пересчете на HCl); 0,5 мг/м ³ (в пересчете на PH ₃)	2407 3245	II ср.	3242 3; 8	Табл. 4		
Изопропилэтилен	См. 3-Метилбутен-1 ПН 6188						
Иzosорбид — смесь ..	См. Нитросорбид — смесь — ПН 6420						
Иzosорбиддинитрат — смесь...	См Нитросорбид — смесь — ПН 6420						
ИЗОТИОАТ	См приложение 13						
ИЗОФЕНФОС	См. приложение 13						
5827 ИЗОФОРОНДИАМИН ISOPHORONEDIAMINE	Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость со слабым аминным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки Ядовитое. Смешивается с водой	2289 8188	III низк.	8213 8	Табл. 16, 17		
Изофорондиизоцианат	См. 3-Изоцианатометил-3,5,5-триметилциклогексилизоцианат — ПН 5828						
Изоцианатгобензотрифториды	См. Трифторфенилметилизоцианаты — ПН 6869						
5828 3-ИЗОЦИАНАТОМЕТИЛ-3,5,5-ТРИМÉТИЛ-ЦИКЛОГЕКСИЛИЗОЦИАНАТ ISOPHORONEDIISOCYANATE	$\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2$. Ядовитое вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость. Сильно раздражает кожу, глаза и дыхательные пути. Не смешивается с водой, но реагирует с ней, выделяя углерода диоксид	2290 6168	II ср.	6162 6a	Табл. 11, 12		
ИМАЗАЛНЛ	См. приложение 13						

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	ЛК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 -	<u>С</u> Ш 44 Ш 52	
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,3 В, П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.52 В.46 П 40	
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-3,2</u> В-2 -	<u>С</u> При перевозке в стеклянных Ш 44 бутылках категория укладки Е	
<u>6-5</u> В	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>Г-1,2</u> С-1 -	<u>В</u> Размещать с учетом требова- Ш 44 ний п 4.2.2 Ш 41	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Странна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5829 3,3'-ИМИНОДИПРО- ПИЛАМИН 3,3'-IMINODIPROPYL- AMINE	HN[(CH ₂) ₃ NH ₂] ₂ . Едкое и кор- розионное вещество. Бесцветная жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Смешивается с водой	2269 8187	III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
5830 ИНГИБИТОР КОРРО- ЗИИ ИКСГ-1 (ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕ- СЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) CORROSION INHIBI- TOR EKSG-4 (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Коричневая. Раствор кальциевых солей сульфокис- лот в керосине. <i>t</i> _{всп} от минус 18 до 23 °С	1993 3230	II ср.	3212 3	Табл. 4
Ингибитор НДА	См. Дициклогексиламмонийнитрит — ПН 5712				
5831 ИНГИБИТОР ПБ-5 (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ. Н.У.К.) INHIBITOR PB-5 (POISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	Ядовитое вещество. Темная гус- тая жидкость с неприятным за- пахом	2810 6237	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12
ИНОЗИТГЕКСАНИТ- РАТ СУХОЙ INOSITOL HEXANI- TRATE, DRY	Перевозка запрещена				
ИНУЛИНТРИНИТРАТ СУХОЙ INULIN TRINITRATE, DRY	Перевозка запрещена				
5832 ИОД (ЕДКИЕ ВЕ- ЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) IODINE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	I ₂ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Ядовитое высокоопасное. Серо- черные куски с металлическим блеском. Пары раздражают сли- зистые оболочки. ПДК 1 мг/м ³	1759 8151	III низк.	8373 8	Табл. 18, 19
5833 ИОДА ПЕНТАФТОРИД IODINE PENTAFLUO- RIDE	IF ₅ . Окисляющее вещество. Бес- цветная летучая жидкость, при взаимодействии с органически- ми материалами самовозгорает- ся. Ядовитое высокоопасное. Раздражает кожу, глаза и сли- зистые оболочки. Бурно реаги- рует с водой, образуя сильно- ядовитые и едкие пары, разъе- дающие стекло и большинство металлов. При взаимодействии с кислотами или их парами вы- деляет ядовитые пары мода, фтора и их производных <i>t</i> _{кип} 98 °С	2495 5153	I выс.	5141 5; 6а; 8	Табл. 9: герм. укуп. 01а
Иод пятифтористый	См. Иода пентафторид — ПН 5833				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-2}{A}$	8-04	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1	$\frac{П-3,2}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш 44}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	3-1	$\frac{П-2}{В-2}$ —	$\frac{D}{Ш.52}$	
$\frac{6-5}{B}$	6-00	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	6-1	$\frac{П 2}{В-2}$ $\frac{Г-1}{—}$	$\frac{С}{Ш.15}$ Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.15}$ Ш 44	
$\frac{5-2}{D}$	5-00	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-1,3}{В, П, Г}$	$\frac{См. 1, Укладывать в наиболее су-ч IV, хом месте.п. 6.5 2. Размещать с учетом требо-ваний п. 4.2.2Ш.44Ш.49Ш.52В.39$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
Иод хлористый	См. Иода хлорид — ПН 5834						
ИОДА АЗИД СУХОЙ	Перевозка запрещена						
Иода монохлорид	См Иода хлорид — ПН 5834						
5834 ИОДА ХЛОРИД IODINE MONOCHLORIDE	ICl. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Окислитель. Ядовито. Коричневая тяжелая маслянистая жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя раздражающие и коррозионные газы. При контакте с органическими материалами может вызвать их воспламенение	1792 8187		II ср	8182 8	Табл 16, 17	
5835 2-ИОДБУТАН 2-IODOBUTANE	C ₄ H ₉ Cl. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой 21 °С	2390 3238		II ср.	3212 3	Табл. 4	
Иодид вый.	ртутно-барие- См. Бария тетраиодомеркурат					— ПН 5207	
Иодид вый...	ртутно-калие- См. Калия трииодомеркурат					— ПН 5883	
Иодид левый	ртутно(II)-ка- См. Калия тетраиодомеркурат (II)					— ПН 5880	
Иодметан	См. Метилиодид — ПН 6212						
5836 ИОДМЕТИЛПРОПАНЫ Iodomethylpropanes	C ₃ H ₇ I. ЛВЖ. Бесцветные. смешиваются с водой минус 18 до 23 °С	Не 2391 3238		II ср	3212 3	Табл. 4	
5837 ИОДПРОПАНЫ с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С Iodopropanes, flash point not less than -18 °C but less than 23 °C	C ₃ H ₇ I. ЛВЖ. Бесцветные. Ядовитые. Не смешиваются с водой	Ядо- 2392 3353		II ср	3212 3	Табл. 4	
5838 ИОДПРОПАНЫ с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С Iodopropanes, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C	C ₃ H ₇ I. ЛВЖ. Бесцветные. Не смешиваются с водой	Ядо- 2392 3853		III низк.	3313 3	Табл. 4	
альфа-Иодтолуол	См. Бензилиодид — ПН 5226						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{8-1}{D}$	8-01	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{B}$	$\frac{C}{III.44}$ III.52 B 39	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1,3}$ $\frac{B-2}{-}$	$\frac{B}{III.52}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1,3}$ $\frac{B-2}{-}$	$\frac{B}{III.52}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ $\frac{B-1}{-}$	$\frac{B}{III.25}$ III.52	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}$ $\frac{B-2}{-}$	$\frac{B}{III.25}$ III.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
ИОКСИНИЛ	См. приложение 13						
ИПРОБЕНФОС	См. приложение 13						
Кадмий азотнокислый...	См. Кадмия нитрат... — ПН 5843						
Кадмий бромистый...	См. Кадмия бромид... — ПН 5840						
Кадмий иодистый...	См. Кадмия иодид... — ПН 5841						
Кадмий сернокислый...	См. Кадмия сульфат... — ПН 5846						
Кадмий углекислый...	См. Кадмия карбонат... — ПН 5842						
Кадмий уксуснокислый...	См. Кадмия ацетат... — ПН 5839						
Кадмий фтористый...	См. Кадмия фторид... — ПН 5848						
Кадмий цианистый...	См. Кадмия цианид... — ПН 5850						
5839 КАДМИЯ АЦЕТАТ (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM ACETATE (CADMIUM COM- POUNDS)	Cd(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ . Ядовитое высоко- опасное вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде	2570 6093		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
5840 КАДМИЯ БРОМИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM BROMIDE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdBr ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы. Растворимо в воде	2570 6093		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
5841 КАДМИЯ ИОДИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM IODIDE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdI ₂ . Ядовитое вещество. ричные кристаллы	Ко- 2570 6093		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
Кадмий сернистый...	См. Кадмия сульфид... — ПН 5847						
Кадмий хлористый...	См. Кадмия хлорид... — ПН 5849						
5842 КАДМИЯ КАРБОНАТ (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM CARBONA- TE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdCO ₃ . Ядовитое вещество. Бе- лые кристаллы. Нерастворимо в воде	2570 6093		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
5843 КАДМИЯ НИТРАТ (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ)	Cd(NO ₃) ₂ . Ядовитое высоко- опасное вещество. Белые кри- сталлы. Могут поддерживать горение. Растворимо в воде.	2570 6093		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{КЗ, Д2}}{\text{КЗ, Д10}}$	6-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{В*}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{КЗ, Д2}}{\text{КЗ, Д10}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{В*}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{КЗ, Д2}}{\text{КЗ, Д10}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{В*}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{КЗ, Д2}}{\text{КЗ, Д10}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{С*}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{6-6}{\text{А}}$	5-02	$\frac{\text{К4, Д2}}{\text{К4, Д14}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.44}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
CADMIUM NITRATE (CADMIUM COM- POUNDS)						
5844 КАДМИЯ ОКСИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM OXIDE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdO. Ядовитое высокоопасное вещество. Коричневый порошок или кристаллы. Не растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	2570 6093		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
5846 КАДМИЯ СУЛЬФАТ (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM SULPHATE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdSO ₄ . Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде	2570 6093		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
5847 КАДМИЯ СУЛЬФИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM SULPHI- DE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdS. Ядовитое высокоопасное вещество. Желтовато-оранжевые кристаллы. Не растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	2570 6093		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
5848 КАДМИЯ ФТОРИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM FLUORIDE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdF ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде. ПДК 0,2 мг/м ³ (США)	2570 6093		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
5849 КАДМИЯ ХЛОРИД (КАДМИЯ СОЕДИНЕ- НИЯ) CADMIUM CHLORI- DE (CADMIUM COM- POUNDS)	CdCl ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде. ПДК 0,2 мг/м ³ (США)	2570 6093		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
5850 КАДМИЯ ЦИАНИД (ЦИАНИДЫ НЕОР- ГАНИЧЕСКИЕ, Н.У.К.) CADMIUM CYANIDE (CYANIDES, INORGA- NIC, N.O.S.)	Cd(CN) ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы. При взаимодействии с кислотами или их парами выделяет цианистый водород	1588 6115		I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14
Кали едкое...	См. Калия гидроксид.	—		ПН 5860, 5861		
5851 КАЛИЙ POTASSIUM	К. ВГВ. Мягкий серебристо-белый металл. Бурно реагирует с водяным паром, водой или кислотами, выделяя водород, который может воспламениться. Бурно, иногда со взрывом, реа-	2257 4356		II ср.	4312 4в	Табл. 8: герм. укуп. В6в В8г

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{А}$	6-04	$\frac{К3, Д2}{К3, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{В*}{Ш.44}$ Ш.39	
$\frac{6-6}{А}$	6-04	$\frac{К3, Д2}{К3, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{В*}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-04	$\frac{К3, Д2}{К3, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.39	
$\frac{6-6}{А}$	6-04	$\frac{К3, Д2}{К3, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{Ш.44}$ Ш.49	
$\frac{6-6}{А}$	6-04	$\frac{К3, Д2}{К3, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-12	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-1}{Г-1,3}$ В, П	$\frac{А*}{Ш.14}$ Ш.44	
$\frac{4-10}{Д}$	4-33	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	4-2	$\frac{С-2}{Г-2}$ В, П Г-1,3	См. Содержимое тары должно быть ч. IV, полностью покрыто совмести- п. 6.5 мой жидкостью, имеющей $t_{всн}$ более 50 °С $\frac{Ш.48}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
	гирует со многими другими ве- ществами						В96 Для распл. мате- риала Табл. 8: В15а В16а В17а
5852 КАЛИЙ — МЕТАЛЛИ- ЧЕСКИЕ СПЛАВЫ POTASSIUM, METAL ALLOYS	Na ₂ K. ВГВ. Белый тягучий мяг- кий металл. Легче воды. Бурно реагирует с водой, водяным па- ром или кислотами, выделяя водород, который может вос- пламениться. Бурно, иногда со взрывом, реагирует со многими другими материалами	1420 4356		II ср.	4312 4в		Табл 8: герм. укуп. В6в В86 В96 Для рас- плавлен- ного мате- риала Табл. 8: В15а В16а В17а
Калий азотистокиcлый	См. Калия нитрит — ПН 5871						
Калий азотнокислый	См. Калия нитрит — ПН 5869						
Калий азотнокислый и натрий азотистокиcлый в смеси	См. Калия нитрат и натрия нитрит — смеси — ПН 5870						
Калий бромноватокис- лый	См. Калия бромат — ПН 5854						
Калий ванадиевокис- лый (мета)	См. Калия метаванадат — ПН 5868						
Калий двуфтористый	См. Калия гидродифторид — ПН 5859						
Калий двухромовокис- лый	См. Калия дихромат — ПН 5865						
Калий дитионистокис- лый	См. Калия дитионит — ПН 5864						
Калий кремнефтористый	См. Калия гексафторсиликат — ПН 5855						
Калий марганцовокис- лый	См. Калия перманганат — ПН 5873						
Калий медь (I) — циа- нистоводородный	См. Калия тетрацианокупрат (I) — ПН 5882						
Калий мышьяковисто- кислый, кислый	См. Калия гидроарсенит — ПН 5857						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-10</u> Д	4-33	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-2</u> Г-2 В, П Г-1,3	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.48</u> Ш 52	См. п. 14.2.4, н

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
Калий мышьяковокис- лый (орто), однозаме- щенный	См. Калия дигидроарсенат	ПН 5863					
Калий надсерноокислый	См. Калия пероксодисульфат	— ПН 5875					
Калий сернистый...	См. Калия сульфида кристаллогидрат...	— ПН 5878					
Калий сернистый...	См. Калия сульфид...	— ПН 5877					
Калий серноокислый кис- лый	См. Калия гидросульфат	— ПН 5862					
Калий сурьмяновинно- кислый	См. Калия-сурьмы тартрата гемигидрат	— ПН 5893					
Калий углекислый...	См. Калия карбонат...	— ПН 5866					
Калий фосфористый	См. Калия фосфид	— ПН 5884					
Калий фтористый	См. Калия фторид	— ПН 5886					
Калий фтористый кис- лый...	См. Калия гидрофторид...	— ПН 5858					
Калий хлорноватокис- лый...	См. Калия хлорат...	— ПН 5887, 5888					
Калий хлорноокислый	См. Калия перхлорат	— ПН 5876					
Калий цианистый	См. Калия цианид	— ПН 5890					
Калия антимонилтар- грат	См. Калия-сурьмы тартрата гемигидрат	— ПН 5893					
Калия арсенат	См. Калия дигидроарсенат	— ПН 5863					
Калия арсенит	См. Калия гидроарсенит	— ПН 5857					
Калия бисульфат	См. Калия гидросульфат	— ПН 5862					
Калия бисульфат — раствор	См. Гидросульфиты неорганические — водные растворы, и.у.к. — приложение 16, табл. 10, ПН 9683						
Калия бихромат	См. Калия дихромат	— ПН 5865					
5853 КАЛИЯ БОРОГИДРИД POTASSIUM BORO- HYDRIDE	KBH ₄ . ВГВ. Белый кристалли- ческий порошок. Реагирует с водой, медленно выделяя водо- род	1870 с 4357	I выс.	4311 4в	Табл. 8; герм укуп. B8в B9a B17a B20a		
5854 КАЛИЯ БРОМАТ POTASSIUM BROMA- TE	KBгO ₃ Окисляющее твердое вещество. Может образовывать взрывчатые смеси с соединени- ями аммония, горючими мате- риалами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка.	1484 5169	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6a		

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{4\ 10}{\text{Е}}$	4 30	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	4 2	$\frac{\text{С-3,2}}{\text{Г-2}}$ $\frac{\text{В, П}}{\text{Г-1}}$	$\frac{\text{См}}{\text{ч IV,}}$ $\frac{\text{п 65}}{\text{Ш 23}}$	
$\frac{5-1}{\text{А}}$	5 09	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5 1	$\frac{\text{В-1}}{\text{С 1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 44}}$ Укладывать «Отдельно от» сое- $\frac{\text{Ш 52}}{\text{Ш 52}}$ динений аммония, металличе- ских порошков и цианидов	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	С		
Смеси с горючими материала- ми чувствительны к трению и могут воспламениться или взры- ваться при взаимодействии с серной кислотой							
5855 КАЛИЯ ГЕКСАФТО- РОСИЛИКАТ POTASSIUM FLUO- ROSILICATE	K_2SiF_6 . Ядовитое твердое ве- щество. Реагирует с кислотами, выделяя водорода фторид и кремния фторид	2655 6250		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5856 КАЛИЯ ГЕКСАФТО- РОТАНТАЛАТ (V) (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) POTASSIUM HEXA- FLUOROTANTALATE (V) (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S.)	K_2TaF_6 . Ядовитое твердое ве- щество	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
Калия гидрат...	См. Калия гидроксид... — ПН 5860, 5861						
Калия гидрат окиси...	См. Калия гидроксид.. — ПН 5860, 5861						
5857 КАЛИЯ ГИДРОАРСЕ- НИТ POTASSIUM ARSE- NITE	$KAsO_2 \cdot nH_2O$. Ядовитое веще- ство Белый порошок	1678 6212		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14	
5858 КАЛИЯ ГИДРОДИ- ФТОРИД POTASSIUM BIFLUO- RIDE	KHF_2 . Едкое и коррозионное вещество. Белые кристаллы. В присутствии влаги высококор- розионно для стекла, других кремнистых материалов и боль- шинства металлов. Вызывает серьезные ожоги кожи и сли- зистых оболочек. Ядовитое вы- сокоопасное. При нагревании и при реакции с кислотами выде- ляет водород фтористый, для которого ПДК 0,5 мг/м ³	1811 8212		II ср.	8162 8; 6а	Табл. 18, 19	
5859 КАЛИЯ ГИДРОДИ- ФТОРИД — РАСТВОР POTASSIUM BIFLUO- RIDE, SOLUTION	KHF_2 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Высококоррозионна для стекла, других кремнистых материалов и большинства металлов. Вы- зывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитая высокоопасная. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый, для которого ПДК 0,5 мг/м ³	1811 8212		II ср.	8162 8; 6а	Табл. 16, 17	
5860 КАЛИЯ ГИДРОКСИД — РАСТВОР POTASSIUM HYDRO- XIDE. SOLUTION	КОН. Едкое и коррозионное ве- щество. Коррозионно для алю- миния, цинка и жести. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитое.	1814 8214		II ср.	8212 8	Табл. 16, 17	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д8}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	Укладывать «Вдали от» кислот.
$\frac{6-6}{А}$	6-13	$\frac{К4, Д4}{К4, Д8}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д2}{К4, Д14}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{Ш.44}$ Ш.3	
$\frac{8-1}{А}$	8-00	$\frac{К3, Д10}{К3, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{В}{Ш.49}$ Ш.44 П.46	Укладывать «Вдали от» кислот Укрывать от лучистого тепла
$\frac{8-1}{А}$	8-00	$\frac{К3, Д10}{К3, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{В}{Ш.49}$ Ш.44	Укладывать «Вдали от» кислот
$\frac{8-2}{А}$	8-04	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	Не горит П-1	$\frac{С}{Ш.3}$ Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
	Энергично реагирует с кисло- тами. При реакции с солями аммония выделяет аммиак. ПДК 2 мг/м ³					
5861 КАЛИЯ ГИДРОКСИД ТВЕРДЫЙ POTASSIUM HYDRO- XIDE, SOLID	КОН. Едкое и коррозионное ве- щество. Расплывающиеся белые гранулы, чешуйки, куски или блоки. В присутствии влаги коррозионно для алюминия, цинка, жести. Вызывает серьез- ные ожоги кожи и слизистых оболочек. Энергично реагирует с кислотами. Реагирует с соля- ми аммония, выделяя аммиак. ПДК 2 мг/м ³	1813 8214		II ср.	8212 8	Табл. 18, 19
5862 КАЛИЯ ГИДРОСУЛЬ- ФАТ POTASSIUM HYDRO- GEN SULPHATE	KHSO ₄ . Едкое и коррозионное вещество. В присутствии влаги бесцветные кристаллы. Раздра- жает кожу и слизистые оболоч- ки. При контакте с пламенем выделяет сильно раздражаю- щие и коррозионные газы. Раст- воримо в воде	2509 8213		II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
Калия гидросульфит	См. Калия дитионит — ПН 5864					
5863 КАЛИЯ ДИГИДРО- АРСЕНАТ POTASSIUM ARSENATE	KN ₂ AsO ₄ . Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы или бе- лый порошок	1677 6239		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
5864 КАЛИЯ ДИТИОНИТ POTASSIUM DITHIO- NITE	K ₂ S ₂ O ₄ . Самовозгорающееся вещество. На воздухе может самонагреваться и самовозго- раться, выделяя серы диоксид. Негерметично упакованное ве- щество легко увлажняется вла- гой воздуха. Скорость самона- гревания вещества резко увели- чивается при его увлажнении. Самонагревание увлажненного вещества или его нагрев от посторонних источников может привести к разрыву тары	1929 4117		II ср.	4212 46	Табл. 6, 6a
5865 КАЛИЯ ДИХРОМАТ POTASSIUM DICHRO- MATE	K ₂ Cr ₂ O ₇ . Малоопасное ядови- тое вещество. Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ в пересчете на CrO ₃			III низк.	9153 —	
Калия гидрофторид	См. Калия гидрофторид — ПН 5859					
Калия дибутилдитио- фосфат...	См. Аэрофлот СК калиево-бутиловый... — ПН 5176					
5866 КАЛИЯ КАРБОНАТ POTASSIUM CARBO- NATE	K ₂ CO ₃ . Слабое едкое и корро- зионное вещество. Кристаллы или порошок. Гигроскопичное. Коррозионно для цинка, алю- миния и жести			III низк.	9163 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{8-2}{A}$	8-05	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1	Не горит $\frac{C-2}{П-1}$	$\frac{C}{Ш 44}$ Ш.3	
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш 39	
$\frac{6-6}{A}$	6-00	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	Не горит	$\frac{A^*}{Ш.44}$ Ш 3	
$\frac{4-6}{E}$	4-20	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	4-2	$\frac{C-1,3}{Г-2}$ В	См 1. Укладываем в наиболее су- ч IV, хом месте. п. 6 5 2 См. п. 14.2 4, б, в $\frac{Ш 44}{Ш 52}$ П 39	
$\frac{9-2}{A}$	9-05	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	$\frac{C-1}{B}$ —	$\frac{C}{Ш 44}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{9-2}{A}$	8-00	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1	Не горит	$\frac{D}{Ш.44}$	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				IV CO	Знак опас- ности	
КАЛИЯ КАРБОНИЛ POTASSIUM CARBO- NYL	Перевозка запрещена					
Калия кремнефторид	См. Калия гексафторосиликат — ПН 5855					
5867 КАЛИЯ КСАНТОГЕ- НАТЫ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) POTASSIUM XANTHA- TES (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S.)	Ядовитые вещества. Калиевые соли алкилксантогеновых кис-лот	2811 6236	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
5868 КАЛИЯ МЕТАВАНА- ДАТ POTASSIUM МЕТА- VANADATE	KVO_3 . Ядовитое вещество. Белый кристаллический порошок. Пыль раздражает слизистые оболочки. Окислитель	2864 6243	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14	
5869 КАЛИЯ НИТРАТ POTASSIUM NITRATE	KNO_3 . Окисляющее твердое ве-щество	1486 5171	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а	
Калия монооксид	См. Калия оксид — ПН 5872					
Калия надперекись	См. Калия супероксид — ПН 5879					
Калия нитрат и натрия нитрат — смеси	См. Натрия нитрат и калия нитрат — смеси — ПН 6333					
5870 КАЛИЯ НИТРАТ и НАТРИЯ НИТРИТ — СМЕСИ POTASSIUM NITRATE AND SODIUM NITRI- TE MIXTURES	$KNO_3 + NaNO_2$. Окисляющее и твердое вещество, расплываю-щееся на воздухе. При взаимо-действии с органическими ма-териалами может вызвать по-жар. Смеси с солями аммония или цианидами могут взрываться. Ядовитые. Могут перево-зиться в виде сплавленных твердых блоков или в кусках	1487 5171	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а	
5871 КАЛИЯ НИТРИТ POTASSIUM NITRITE	KNO_2 . Окисляющее твердое вещество, расплывается на воз-духе. Может вызывать пожар при взаимодействии с органи-ческими материалами. Смеси с солями аммония или цианида-ми могут взрываться. Ядовитое	1488 5172	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а	
5872 КАЛИЯ ОКСИД POTASSIUM MONO- XIDE	K_2O . Едкое и коррозионное ве-щество. Расплывающиеся кри-сталлы. В присутствии влаги коррозионно для алюминия, цинка и жести. Вызывает серь-езные ожоги кожи, глаз и сли-зистых оболочек. Ядовитое. Энергично реагирует с водой и	2033 8215	II ср.	8212 8	Табл. 18, 19	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>П-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Порожние немые мешки из под этого вещества могут легко воспламеняться
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-03	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>С-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Укладывать
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-03	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>С-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.53</u>	
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-05	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.3</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
	кислотами. При реакции с со- лями аммония выделяет амми- ак, для которого ПДК 20 мг/м ³				
5873 КАЛИЯ ПЕРМАНГА- НАТ POTASSIUM PER- MANGANATE	КМnO ₄ . Окисляющее вещество, Темно-фиолетовые кристаллы или порошок. Смеси с такими веществами, как глицерин или антифризные соединения, могут самовоспламениться. Бурно реагирует с серной кислотой и водорода пероксидом. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония	1490 5173	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5874 КАЛИЯ ПЕРОКСИД POTASSIUM PERO- XIDE	К ₂ O ₂ . Окисляющее вещество, Порошок желтоватого цвета. Бурно реагирует с водой, вы- деляя кислород. Смеси с горю- чими материалами, особенно если они смочены небольшим количеством воды, при ударе или трении могут воспламенять- ся. При малых количествах во- ды выделяется достаточно теп- ла, чтобы воспламенить орга- нические материалы, находя- щиеся рядом. Раствор в воде является щелочной коррозион- ной жидкостью	1491 5174	I выс.	5111 5	Табл. 9: 02в 03в 04б 07а 021б 023а 024а 025а
5875 КАЛИЯ ПЕРОКСО- ДИСУЛЬФАТ POTASSIUM PERSUL- PHATE	К ₂ S ₂ O ₈ . Окисляющее вещество, Твердые бесцветные кристаллы или порошок	1492 5175	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
Калия персульфат	См Калия пероксодисульфат— ПН 5875				
5876 КАЛИЯ ПЕРХЛОРАТ POTASSIUM PER- CHLORATE	КСlO ₄ . Окисляющее вещество, Порошок или кристаллы бело- го цвета. Образует взрывчатые смеси с горючими материалами или металлами в виде тонко- размельченного порошка. Раст- воримо в воде	1489 5172	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
Калия селенат	См Селенаты или селениты — ПН 6644				
Калия селенит	См. Селенаты или селениты — ПН 6644				
5877 КАЛИЯ СУЛЬФИД БЕЗВОДНЫЙ или КА- ЛИЯ СУЛЬФИД с мас- совой долей кристалли- зационной воды 30 % POTASSIUM SULPHI- DE. ANHYDROUS or	К ₂ S. Самовозгорающееся ве- щество черного цвета. Гигро- скопичное. Растворимо в воде. При взаимодействии с кислота- ми выделяет сероводород, для которого ПДК 10 мг/м ³	1382 4253	II ср.	4212 4б	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-1</u> А	5-09	<u>К1, Д2</u> К3, Д6	5-1	<u>С-2</u> Г-2 С-1 П-1	<u>В</u> Ш.24 К.39 Ш.53	Укладывать «Отдельно от» гли- церина
<u>5-1</u> В	5-06	<u>К2, Д3</u> К4, Д5	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> В	<u>См.</u> п. 6.5 Ш.50	1. Укладывать в наиболее су- хом месте, «Отдельно от» пер- манганатов. 2. Обеспечить полную защиту содержимого упаковок от вла- ги
<u>5-1</u> А	5-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-2,1</u> —	<u>Д</u> Ш.52	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Г</u> Ш.44	
<u>4-6</u> А	4-20	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-1	<u>В-1,2</u> Г-1,3 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	См. п. 14.2.4, б, в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
POTASSIUM SULPHIDE with less than 30% water of crystallization							
5878 КАЛИЯ СУЛЬФИДА КРИСТАЛЛОГИДРАТ	$K_2S \cdot nH_2O$. Едкое и коррозионное гигроскопичное кристаллическое вещество. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Реагирует с кислотами, выделяя сероводород, для которого	1847 8215		II ср.		8212 8	Табл. 18, 19
POTASSIUM, SULPHIDE, HYDRATED with not less than 30% water of crystallization	ПДК 10 мг/м ³ . $t_{пл}$ 60°C						
5879 КАЛИЯ СУПЕРОКСИД	K_2O_2 . Сильное окисляющее вещество. Чешуйки желтого цвета. Бурно реагирует с водой или влагой воздуха, выделяя тепло. Раздражает кожу и слизистые оболочки	2466 5176		I выс.		5111 5	Табл. 9; 02в 03в 04б 07а 021б 023а 024а 025а
POTASSIUM SUPER-OXIDE							
Калия тетрагидроборат См. Калия борогидрид — ПН 5853							
5880 КАЛИЯ ТЕТРАИОДО- МЕРКУРАТ (II)	K_2HgI_4 . Ядовитое вещество. Желтые расплывающиеся кристаллы или порошок	1643 6185		II ср.		6162 6а	Табл. 13, 14
MERCURY POTASSIUM IODIDE							
5881 КАЛИЯ ТЕТРАЦИАНОКUPPРАТ (I)	$K_3[Si(CN)_4]$. Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок Реагирует с кислотами и парами кислот, выделяя цианистый водород	1679 6240		II ср.		6162 6а	Табл. 13, 14
POTASSIUM CUPRO-CYANIDE							
5882 КАЛИЯ ТЕТРАЦИАНОМЕРКУРАТ (II)	$K_2Hg(CN)_4$. Ядовитое высокоопасное вещество. Бесцветные кристаллы. При взаимодействии с кислотами выделяет цианистый водород	1626 6176		I выс.		6161 6а	Табл. 13, 14
MERCURIC POTASSIUM CYANIDE							
5883 КАЛИЯ ТРИИОДОМЕРКУРАТ в растворе (PТУИ СОЕДИНЕНИЯ ЖИДКИЕ, Н.У.К.)	$HgI_2 \cdot KI$. Ядовитое вещество. Водный раствор	2024 6180		II ср.		6162 6а	Табл. 11, 12
POTASSIUM TRIIODOMERCURATE in solution (MERCURY COMPOUNDS, LIQUID, N.O.S.)							

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1	<u>В-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Укладывать «Вдали от» кислоты
<u>5-1</u> <u>В</u>	5-06	<u>К2, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>См. 1. Укладывать в наиболее су-</u> <u>х. IV, хом месте, «Отдельно от» пер-</u> <u>п. 6.5 манганатов.</u> <u>Ш.44 2. Обеспечить полную защиту</u> <u>Ш.52 содержимого упаковок от вла-</u> <u>ги</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-09	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д12</u>	6-1	Не горит	<u>А**</u> <u>Ш.14</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-12	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	Не горит	<u>А**</u> <u>Ш.14</u> <u>К.39</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-09	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-4	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>А**</u> <u>Ш.14</u> <u>К.39</u>	Укладывать «Вдали от» кислот
<u>6-5</u> <u>В</u>	6-09	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д12</u>	6-1	Не горит	<u>А**</u> <u>Ш.14</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5884 КАЛИЯ ФОСФИД POTASSIUM PHOS- PHIDE	K_3P . ВГВ. Разлагается при вза- имодействии с водой или водя- ным паром, выделяя фосфин. ПДК 0,1 мг/м ³	2012 4358	I выс.	4321 4в; 6а	Табл. 8; герм. укуп. B56 B86 B96 B17a
5885 КАЛИЯ ФТОРАЦЕТАТ POTASSIUM FLUORO- ACETATE	FC_2H_2COOK . Ядовитое высоко- опасное вещество. Растворимо в воде	2628 6242	I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14
5886 КАЛИЯ ФТОРИД POTASSIUM FLUORI- DE	KF. Ядовитое высокоопасное вещество. Белые расплываю- щиеся кристаллы, порошок или их раствор. Реагирует с кисло- тами, выделяя фтористый водо- род. ПДК 0,2 мг/м ³	1812 6242	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Калия фторосиликат См. Калия гексафторосиликат — ПН 5855					
5887 КАЛИЯ ХЛОРАТ ТВЕРДЫЙ POTASSIUM CHLO- RATE, SOLID	$KClO_3$. Окисляющее вещество. Твердое. Смеси с соединениями аммония, серой, фосфором, сер- ной кислотой, металлами в ви- де тонкоизмельченного порош- ка или горючими материалами взрываются при ударе или трении	1485 9169	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5888 КАЛИЯ ХЛОРАТ — РАСТВОР POTASSIUM CHLO- RATE, SOLUTION	$KClO_3$. Окисляющее вещество. Водный раствор. Бесцветный. При попадании в огонь может взрываться. Розлив вещества и испарение воды усиливают опасность самовоспламенения при взаимодействии с горючи- ми материалами и серой, а так- же опасность взрыва при вза- имодействии с соединениями аммония, металлами в виде тонкоизмельченного порошка и маслами	2427 5170	II ср.	5112 5	Табл. 9; 02а 03а 04а 05а
5889 КАЛИЯ ХЛОРАТ И МАСЛО МИНЕРАЛЬ- НОЕ — СМЕСИ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП С) POTASSIUM CHLO- RATE AND MINERAL OIL MIXTURES (EX- PLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Очень чувстви- тельно к механическим воз- действиям и нагреву	0083 1118		11D 1а	Табл. 1; E10

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-11</u> Е	4-34	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,2 В, П	См. ч IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.56	
<u>6-6</u> Е	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2</u> —	<u>С</u> Ш.49	
Для жидк. <u>6-5</u> А Для тв. <u>6-6</u> А	6-13	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	Не горит <u>П-1</u>	<u>С</u> Ш.49 К.47	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1</u> С-1	<u>С</u> Ш.44 Ш.52 Ш.53	1. При перевозке «от двери до двери» допускается использовать упаковку 022а (табл. 9). Груз в мешках допускается к перевозке только в закрытых контейнерах и транспортных средствах
<u>5-1</u> В	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-2,1</u> С-1	<u>С</u> Ш.44 Ш.52 Ш.53	Укладывать «Отдельно от» соединений аммония, металлических порошков и цианидов
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> П-1 С-2	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Группировка		Упа- ковка
			ГУ СО	(КШ) Знак опас- ности	
5890 КАЛИЯ ЦИАНИД POTASSIUM CYANIDE	KCN Ядовитое высокоопасное вещество. Кристаллы или комья, поглощающие влагу из воздуха. При взаимодействии с кислотами или их парами выделяет цианистый водород. При растворении в воде образует слабый раствор цианистого водорода ПДК 0,3 мг/м ³	1680 6241	I выс.	6161 6a	Табл. 15: герм. укуп. Я86 Я9д Я16a Я17a Я18a Я19a
Калийборгидрид	См. Калия борогидрид — ПН 5853				
5892 КАЛИЯ-НАТРИЯ СПЛАВЫ POTASSIUM SODIUM ALLOYS	Na ₂ K. ВГВ. Белые тягучие мягкие металлы. Легче воды. Бурно реагируют с водой, водяным паром, растворами кислот, углерода диоксидом, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции. Бурно, иногда со взрывом, реагирует со многими другими веществами	1422 4356	I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. В6a В86 В96 Для рас- плавлен- ного мате- риала В15a В16a В17a
5893 КАЛИЯ-СУРЬМЫ ТАР- ТРАТА ГЕМИГИДРАТ ANTIMONY POTASSI- UM TARTRATE	KSbC ₄ H ₇ O ₇ · 1 2 H ₂ O Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы или белый порошок	1551 6071	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Каломель...	См. Ртуты (I) хлорид... — ПН 6613				
5894 КАЛЬЦИЙ или КАЛЬ- ЦИЯ СПЛАВЫ CALCIUM or CALCIUM ALLOYS	Ca. ВГВ. Легко разлагаются под воздействием влаги и воды и бурно реагирует с кислотами, выделяя водород, который может воспламеняться от теплоты реакции	1401 4335	II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6a
Кальций азотнокислый	См. Кальция нитрат — ПН 5905				
Кальций водородистый	См. Кальция гидрид — ПН 5897				
Кальций дитионисто- кислый	См. Кальция дитионит — ПН 5902				
Кальций кремнистый	См. Силикокальций — ПН 6665				
Кальций марганцово- кислый	См. Кальция перманганат — ПН 5908				
Кальций мышьяковисто- кислый...	См. Кальция метаарсенит... — ПН 5904				
Кальций мышьяковистый	См. Кальция сесквиарсенид... — ПН 5913				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП <u>КР</u>	КС	СИЗО <u>СИЗА</u>	АК	РОС <u>ЗОС</u>	КЗЭС <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд 1, 4-2 разд. 2-5	С-1 <u>Г-1,3</u> В, П	<u>А*</u> <u>Ш.14</u> В.46	Укладывать «Отдельно от» кис- лот
<u>4-10</u> Е	4-33	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	С-2,1 <u>Г-2</u> В, П Г-1,3	См. Содержимое тары должно быть ч. IV, полностью покрыто совмести- п. 6.5 мой жидкостью <u>Ш.53</u> В.52	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2,3</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.7</u>	
<u>4-10</u> Е	4-33	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	С-2 <u>Г-2</u> В, П Г-1,3	См. См. п. 14 2.4.6, в ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.48</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	Г/У		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			Г	У		
Кальций мышьяковокис- лый и кальций мышья- ковистокислый — смеси твердые	См. Кальция арсенат и кальция арсенит — смеси твердые ПН 5896					
Кальций мышьяково- кислый (орто)...	См. Кальция ортоарсенат... — ПН 5907					
5895 КАЛЬЦИЙ ПИРОФОР- НЫЙ или КАЛЬЦИЙ СПЛАВЫ ПИРОФОР- НЫЕ CALCIUM, PYROPHO- RIC or CALCIUM AL- LOYS, PYROPHORIC	Самовозгорающиеся вещества. 1855 Пирофорные. На воздухе могут самовоспламеняться. При встря- хивании могут искриться. При взаимодействии с водой выде- ляют водород	4255	II выс.	4212 46	Табл. 7а: герм. укуп. C16 C24a	
Кальций серноватисто- кислый	См. Кальция гиосульфата гексагидрат — ПН 5915					
Кальций углеродистый	См. Кальция карбид — ПН 5903					
Кальций фосфористый	См. Кальция фосфид — ПН 5916					
Кальций фосфорнокис- лый (орто) однозаме- щенный...	См. Кальция дигидроортофосфат... — ПН 5901					
Кальций фтористый	См. Кальция фторид... — ПН 5917					
Кальций хлористокис- лый	См. Кальция хлорит — ПН 5920					
Кальций хлорноватис- токислый...	См. Кальция гипохлорит... — ПН 5898—5900					
Кальций хлорноватокис- лый	См. Кальция хлорат — ПН 5918, 5919					
Кальций хлорнокислый	См. Кальция перхлорат — ПН 5910					
Кальций цианистый	См. Кальция цианид — ПН 5922					
Кальция арсенат	См. Кальция ортоарсенат — ПН 5907					
5896 КАЛЬЦИЯ АРСЕНАТ И КАЛЬЦИЯ АРСЕ- НИТ — СМЕСИ ТВЕР- ДЫЕ CALCIUM ARSENATE AND CALCIUM ARSE- NITE MIXTURES, SO- LID	$CaAsO_3H$ или $Ca_3(AsO_4)_2$. Ядо- витое высокоопасное вещество. Белый порошок. ПДК 1 мг/м ³	1574 6094	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
Кальция арсенид...	См. Кальция сесквиарсенид... — ПН 5913					
Кальция бисульфит раствор	См. Гидросульфиты неорганические — водные растворы, н.у.к. — приложение 16, табл. 10, ПН 9683					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{4-6}{D}$	4-20	$\frac{K1, D2}{K4, D5}$	4-2	С-1 Г-2 В, П Г-1.3	См. Свободное пространство тары ч. IV, обычно заполняется инертным п. 6.5 газом <u>Ш.48</u> Ш.52 В.53	
$\frac{6-6}{A}$	6-00	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	Не горит	<u>A*</u> <u>Ш.3</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
5897 КАЛЬЦИЯ ГИДРИД CALCIUM HYDRIDE	CaH_2 . ВГВ. Твердое. Взаимо- действует с водой, водяным па- ром, спиртами и кислотами, вы- деляя водород, который может воспламениться от теплоты ре- акции	1404 4337		I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. B66 B8в B9а B176

Кальция гидроксид и См. Известь натронная... — ПН 5792
натрия гидроксид —
смесь...

Кальция гидросульфит См. Кальция дитионит — ПН 5902

5898 КАЛЬЦИЯ ГИПОХЛО- РИТ СУХОЙ или КАЛЬЦИЯ ГИПОХЛО- РИТА СМЕСИ с массо- вой долей активного хлора более 39% (8,8% активного кислорода) CALCIUM HYPOCHLO- RITE DRY or CALCI- UM HYPOCHLORITE MIXTURES with more than 39% available chlo- rine (8.8% available oxy- gen)	$\text{Ca}(\text{OCl})_2$. Окисляющее веще- ство. Белые или желтоватые гранулы или порошок раствори- мы в воде. Могут вызвать по- жар при взаимодействии с ор- ганическими материалами, сое- динениями аммония. Могут бур- но разлагаться. При термиче- ском разложении или при вза- имодействии с кислотами выде- ляется хлор. В присутствии влаги коррозионен для боль- шинства металлов. Пыль раз- дражает слизистые оболочки. Критическая температура, при которой происходит разложе- ние примерно 65 °С; загрязне- ние органическими веществами снижает ее. ПДК 1,0 мг/м ³	1748 5137		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
---	--	--------------	--	-----------	-----------	----------------

5899 КАЛЬЦИЯ ГИПОХЛО- РИТА СМЕСИ СУХИЕ с массовой долей актив- ного хлора более 10%, но не более 39% CALCIUM HYPOCHLO- RITE MIXTURES, DRY with more than 10% but not more than 39% available chlorine	$\text{Ca}(\text{OCl})_2$. Окисляющее веще- ство. Белый порошок с резким запахом. Реагирует с кислота- ми, выделяя хлор. Может выз- вать пожар при соприкоснове- нии с некоторыми ЛВЖ, мас- лами, а также с горючими ма- териалами. В присутствии вла- ги коррозионен для большинст- ва металлов. Пыль раздражает слизистые оболочки	2208 5138		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
---	---	--------------	--	--------------	-----------	----------------

5900 КАЛЬЦИЯ ГИПОХЛО- РИТА ПОЛИГИДРАТ или КАЛЬЦИЯ ГИПО- ХЛОРИТ ГИДРАТИ- РОВАННЫЕ СМЕСИ с массовой долей воды не менее 5,5%, но не более 10% CALCIUM HYPOCHLO- RITE, HYDRATED or CALCIUM HYPO- CHLORITE, HYDRA-	$\text{Ca}(\text{OCl})_2 \cdot n\text{H}_2\text{O}$. Окисляющие вещества. Порошки, гранулы или таблетки белого или блед- но-желтого цвета. Реагируют с кислотами, выделяя хлор. Мо- гут вызвать пожар при взаимо- действии с органическими ма- териалами или соединениями аммония. В присутствии влаги коррозионны для большинства металлов. Пыль раздражает слизистые оболочки	2880 5138		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
--	---	--------------	--	-----------	-----------	----------------

ПРИЛОЖЕНИЕ 16
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-10</u> Е	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> В, П Г-1	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u>	
<u>5-1</u> Д	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> П-1	В <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	1. Не допускать загрязнения вещества. 2. При перевозке в грузовых контейнерах — категория размещения Е. 3. Тара должна иметь устройство для выхода газа, исключающее возможность утечки содержимого
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> П-1	В <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> П 39	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на гипохлорит кальция с массовой долей активного хлора не более 10%. 2. Укладывать «Отдельно от» металлических порошков, соединений аммония, цианидов, водорода пероксида
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2,1</u> П-1 Г-1	В <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	1. Не допускать загрязнения вещества. 2. Укладывать «Вдали от» источников тепла, температура которых в течение 24 ч и более может быть выше 55 °С. 3. Тара должна иметь устройство для выхода газа. 4. Груз в мешках допускается к перевозке только в закрытых контейнерах и транспортных средствах.

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
TED MIXTURES with not less than 5.5% but not more than 10% water							
5901 КАЛЬЦИЯ ДИГИДРО-ОРТОФОСФАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ. Н.У.К.) CALCIUM DIHYDRO-ORTHOPHOSPHATE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S)	Ca(H ₂ PO ₄) ₂ . Коррозионное ве- щество. Бесцветные гигроско- пичные кристаллы. Растворимо в воде	1759 8151		III низк.		8113 8	Табл. 18, 19
Кальция дилицид См. Кальция силицид — ПН 5914							
5902 КАЛЬЦИЯ ДИТИО-НИТ CALCIUM DITHIONI-TE	CaS ₂ O ₃ . Самовозгорающееся вещество На воздухе может самонагреться и самовозго- раться, выделяя серы диоксид. Скорость самонагревания резко увеличивается при увлажне- нии Негерметично упакованное вещество легко увлажняется па- ром воздуха Самонагревание увлажненного вещества или его нагрев от посторонних источ- ников может привести к раз- рыву тары ПДК 10 мг/м ³	1923 4223		II ср.		4212 46	Табл. 6, 6а
5903 КАЛЬЦИЯ КАРБИД CALCIUM CARBIDE	CaC ₂ . ВГВ. Твердое. При вза- имодействии с водой бурно вы- деляет ацетилен, который мо- жет воспламениться, от тепло- ты реакции Бурно реагирует с кислотами. Может содержать соединения фосфора и мышья- ка. ПДК 6,0 мг/м ³	1402 4335		II ср.		4312 4в	Табл. 6, 6а
5904 КАЛЬЦИЯ МЕТААР-СЕНИТ (АРСЕНИТЫ, Н.У.К.) CALCIUM METAAAR-SENITE (ARSENITES, N.O.S.)	Ca(AsO ₂) ₂ . Ядовитое вещество. Порошок серого цвета. ПДК 1,0 мг/м ³	1557 6076		II ср.		6162 6а	Табл. 13, 14
Кальция монофосфат... См. Кальция дигидроортофосфат... — ПН 5901							
5905 КАЛЬЦИЯ НИТРАТ CALCIUM NITRATE	Ca(NO ₃) ₂ . Окисляющее твер- дое вещество, расплывающееся на воздухе. Гигроскопичное	1454 5139		III низк.		5113 5	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
						5. «Укладывать» отдельно от металлических порошков, соединений аммония, цианидов, водорода пероксида
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00		8-1	Не горит	— <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-6</u> <u>Е</u>	4-20	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1,3</u> <u>Г-2</u> <u>В</u>	См. 1. Укладывать в наиболее сухом месте. п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.39</u>	2. См. п. 14.2.4, б, в
<u>4-10</u> <u>А</u>	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV. п. 6.5 <u>Ш.48</u> <u>Ш.52</u> <u>В.53</u> <u>К.39</u>	См. п. 14.2.4, б, в
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А</u> <u>Ш.3</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	Действие Правил МОПОГ не распространяется на технический сорт удобрения нитрата кальция, главным образом из двойной соли нитрата кальция и нитрата аммония с массовой долей азота не более 15% и воды не менее 12%

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5906 КАЛЬЦИЯ ОКСИД CALCIUM OXIDE	CaO. Малоопасное ядовитое. Белое твердое вещество. При взаимодействии с водой и кислотой выделяет тепло. Вызывает ожоги кожи. Пыль раздражает слизистые оболочки. ПДК 3 мг/м ³	1910 —	III низк.	9163 —	
5907 КАЛЬЦИЯ ОРТОАР- СЕНАТ CALCIUM ARSENATE	Ca ₃ (AsO ₄) ₂ . Ядовитое вещество. Белый порошок. ПДК 1,0 мг/м ³	1573 6094	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
5908 КАЛЬЦИЯ ПЕРМАН- ГАНАТ CALCIUM PERMAN- GANATE	Ca(MnO ₄) ₂ . Окисляющее веще- ство. Кристаллы или порошок. Смеси с такими веществами, как глицерин или антифризные соединения, могут самовоспла- меняться. Бурно реагирует с серной кислотой и водорода пероксидом. Может образовы- вать взрывчатые смеси с сое- динениями аммония	1456 5140	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5909 КАЛЬЦИЯ ПЕРОК- СИД CALCIUM PEROXIDE	CaO ₂ . Окисляющее вещество. Порошок белого цвета. Смеси с горючими материалами, особенно если они смочены небольшим количеством воды, при ударе или трении воспламеняются. При попадании в огонь, при взаимодействии с водой или кислотами разлагается, выделяя кислород	1457 5140	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5910 КАЛЬЦИЯ ПЕРХЛО- РАТ CALCIUM PERCHLO- RATE	Ca(ClO ₄) ₂ . Окисляющее веществ- во. Порошок или кристаллы бе- лого цвета. Гигроскопичное. Может образовывать взрывча- тые смеси с горючими материа- лами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка	1455 5139	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5911 КАЛЬЦИЯ РЕЗИНАТ CALCIUM RESINATE	(C ₁₉ H ₂₉ COO) ₂ Ca. Легковоспла- меняющееся твердое вещество. Желтовато-белый аморфный порошок с запахом смолы. Сик- катив. Склонно к самонагрева- нию. Не растворимо в воде	1313 4132	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а
5912 КАЛЬЦИЯ РЕЗИНАТ РАСПЛАВЛЕННЫЙ CALCIUM RESINATE, FUSED	(C ₁₉ H ₂₉ COO) ₂ Ca. Легковоспла- меняющееся твердое вещество. Хрупкие блестящие куски, комья с запахом смолы. Сик- катив. Склонно к самонагрева- нию. Не растворимо в воде. t _{пл} 205 °C	1314 4132	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>9-2</u> <u>А</u>	8-05	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит <u>В, П</u>	См. 1. Упаковка согласно НТД на ч. IV, продукцию. <u>б. 6.5</u> <u>Ш.44</u> В 52	2. Укладывать в наиболее сухом месте
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-09	<u>К1, Д2</u> <u>К3, Д6</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u> <u>К.39</u>	Укладывать «Отдельно от» глицерина
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-06	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1, разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>В, П, Г</u>	См. 1. Обеспечить полную защиту содержимого упаковок от влаги. п. 6.5 <u>Ш.52</u>	2. Укладывать в наиболее сухом месте
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.53</u>	
<u>4-1</u> <u>А</u>	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-2,3</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>—</u>	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.2.4.6
<u>4-1</u> <u>А</u>	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-2,3</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>—</u>	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.2.4.6

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO	CP		
5913 КАЛЬЦИЯ СЕСКВИ- АРСЕНИД (МЫШЬЯ- КА СОЕДИНЕНИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) CALCIUM SESQUIAR- SENIDE (ARSENIC COMPOUNDS, SOLID, N.O.S.)	Ca ₃ As ₂ . Ядовитое твердое ве- щество	1557 6076	II CP	6162 6а	Табл. 13, 14	
Кальция селенат См. Селенаты или селениты — ПН 6644						
5914 КАЛЬЦИЯ СИЛИЦИД CALCIUM SILICIDE	CaSi ₂ . ВГВ. При взаимодейст- вии с водой выделяет водород. В случае наличия примеси кар- бида кальция при взаимодейст- вии с водой выделяет также ацетилен, который может вос- пламениться от теплоты реак- ции. При взаимодействии с кис- лотами выделяет кремнига гид- рид	1405 4339	II CP III низк.	4312 4в 4313 4в	Табл. 6, 6а	
5915 КАЛЬЦИЯ ТИОСУЛЬ- ФАТА ГЕКСАГИДРАТ CALCIUM THIOSUL- PHATE HEXAHYDRA- TE	CaS ₂ O ₃ .6H ₂ O. Слабо коррозион- ное вещество. Бесцветные крис- таллы		III низк.	9163 —		
5916 КАЛЬЦИЯ ФОСФИД CALCIUM PHOSPHI- DE	Ca ₃ P ₂ . ВГВ. Разлагается под воздействием воды или водя- ного пара, выделяя фосфин. Ядовитое, высокоопасное. ПДК 0,1 мг/м ³	1360 4338	I выс.	4321 4в; 6а	Табл. 8: герм. укуп. B56 B86 B96 B17а	
5917 КАЛЬЦИЯ ФТОРИД CALCIUM FLUORIDE	CaF ₂ . Ядовитое твердое веще- ство. Реагирует с кислотами, выделяя фтористый водород. ПДК 2,5 мг/м ³ (в пересчете на HF)		III низк.	9153 —		
5918 КАЛЬЦИЯ ХЛОРАТ — РАСТВОР CALCIUM CHLORA- TE SOLUTION	Ca(ClO ₃) ₂ . Окисляющее вещест- во. Водный раствор. При попа- дании в огонь может взрывать- ся. Розлив вещества и испаре- ние воды усиливают опасность самовоспламенения при взаи- модействии с горючими мате- риалами и серой, а также опас- ность взрыва при взаимодейст- вии с соединениями аммония, металлами в виде тонкоизмель- ченного порошка и масла	2429 5135	II CP	5112 5	Табл. 9: 02а 03а 04а 05а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 1
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д14}$	6-1	Не горит	$\frac{А}{Ш.3}$	
$\frac{4-10}{А}$	4-30	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	4-2	$\frac{Г-1}{С-1}$ В, П	См. См. п 14.2.4, б, в ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.52}{В.52}$ К 52	
$\frac{9-2}{А}$	—	$\frac{К1}{К3, Д8}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	Тара согласно НТД на продукцию
$\frac{4-11}{Е}$	4-34	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ В, П	См ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.39}{В.44}$ Ш 52	
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К4, Д4}{К4, Д8}$	81	Не горит	$\frac{С}{Ш.39}$ К.49	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{5-1}{В}$	5-08	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	$\frac{В-2,1}{С-1}$	$\frac{С}{Ш.52}$ Ш.53	Укладывать «отдельно от» металлических порошков, соединений аммония, цианидов

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка	
				Знак опас- ности		
5919 КАЛЬЦИЯ ТВЕРДЫЙ CALCIUM TE, SOLID	ХЛОРАТ CHLORA-	Ca(ClO ₃) ₂ . Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Чувствительно к нагреванию. Образовывает взрывчатые смеси с соединениями аммония, горючими материалами, серной кислотой и металлами в виде тонкоизмельченного порошка, чувствительно к трению и ударам	1452 5134	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5920 КАЛЬЦИЯ CALCIUM	ХЛОРИТ CHLORITE	Ca(ClO ₂) ₂ . Окисляющее твердое вещество, расплывается на воздухе. Образовывает взрывчатые смеси с соединениями аммония, цианидами, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючими материалами чувствительны к трению и могут воспламеняться или взрываться при взаимодействии с серной кислотой. Чувствителен к теплу. При попадании в огонь может взрываться	1453 5136	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5921 КАЛЬЦИЯ МИД CALCIUM DE with more than 0.1% but not more than 0.5% calcium carbide	ЦИАНА- CYANAMI-	CaCN ₂ . ВГВ. Гранулы или порошок. При взаимодействии с водой выделяет аммиак и ацетилен. Бурно реагирует с кислотами. Содержит карбид кальция как примесь. Раздражает кожу. Ядовитое высокоопасное. ПДК 0,5 мг/м ³	1403 4336	III низк.	4313 4в	Табл. 6, 6а
5922 КАЛЬЦИЯ CALCIUM	ЦИАНИД CYANIDE	Ca(CN) ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. При взаимодействии с кислотами или их парами выделяет цианистый водород. При растворении в воде образует слабый раствор цианистого водорода. ПДК 0,3 мг/м ³	1575 6095	I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
5-1 А	5-08	К2, Д4 К2, Д5	5-1	В-1 С-1	С Ш.52 Ш.53	
5-1 А	5-08	К2, Д4 К2, Д5	5-1	В-1 С-1	С Ш.52 Ш.53	
4-10 А	4-30	К1 К4, Д5	4-2	С-1 Г-2 В, П	См. 1. Действие Правил МОПОГ ч IV. не распространяется на цианамид кальция с массовой долей карбида кальция не более 0,1%. п 65 Ш.14 В.39 2. Если вещество содержит более 0,5% карбида кальция, использование мешков в качестве тары не допускается. Массовая доля карбида кальция должна быть указана в грузовых документах	
6-6 А	6-12	К4, Д10 К4, Д5	6-1 разд. 1. 4-2 разд. 2-5	С-1 Г-1,3 В, П	А* Размещать с учетом требований п 4.2.2 Ш.14 Ш.46	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
Кальций-марганец крем- нистый	См. Силикокальций-марганец	— ПН 6666				
Камфанол-2	См. Борнеол	— ПН 5269				
Камфанон...	См. Камфора...	— ПН 5923				
Камфанон-2...	См. Камфора...	— ПН 5923				
Камфара...	См. Камфора...	— ПН 5923				
КАМФЕХЛОР	См. приложение 13					
5923 КАМФОРА синтетичес- кая CAMPHOR, synthetic	$C_{10}H_{16}O$. Воспламеняющееся твердое вещество. Бесцветные или белые кристаллы, гранулы или легкодробящиеся куски с проникающим резким аромат- ным запахом. Ядовитое. Лету- чее. При нагревании выделяет воспламеняющиеся взрывоопас- ные пары. Слабо растворимо в воде. ПДК 3 мг/м ³ . НКПВ 10,1 г/м ³	2717 4132	III низк.	4133 4a	Табл. 6, 6a	
5924 КАНИФОЛЬ ROSIN	Твердое горючее вещество. Склонно к самовозгоранию Пыль взрывоопасна		III низк.	9133 —		
Капарол	См. Прометрин	— ПН 6553				
Капок...	См. Волокна растительные сухие...	— ПН 5404				
Каприлацетат	См. Октилацетат	— ПН 6443				
5925 КАПСЮЛИ-ВОСПЛА- МЕНИТЕЛИ «ЖЕВЕ- ЛО» (КАПСЮЛИ) PRIMERS "ZHEVELO" (PRIMERS, CAP TY- PE)	Содержит ВВ. Малоопасны	0044 1279		14S 16	Табл. 1: E142	
5926 КАПСЮЛЬ-ДЕТОНА- ТОР № 8 (КАПСЮЛИ) DETONATOR FOR BLASTING No. 8 (PRIMERS CAP TYPE)	Содержит инициирующее ВВ. Очень чувствителен к механиче- ским воздействиям и нагреву	0377 1279		11B 1a	Табл. 1: E142	
5927 КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ для взрывных ра- бот (КАПСЮЛИ-ДЕ- ТОНАТОРЫ НЕЭЛЕК- ТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS FOR BLASTING (DETONA- TORS, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующее ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0267 1259		14B 16	Табл. 1: E105	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
4-3 А	4-10	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	В-2 П-2 Г-1,3 —	С Ш.17 Ш.52 П.53	
9-1 А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	П-2 В-3,2 В-1	В Ш.44 Ш.52 Ш.53	Упаковка согласно ИТД на продукцию
1-4 А	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	В-1 П-2 Г-3 —	Ш.53	Укладка категории I
1-3 Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	В-2 Г-3 —	Ш.53	Укладка категории II-С
1-1 Е	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	В-1 —	Ш.53	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
5928 КАПСЮЛИ-ВОСПЛА- МЕНИТЕЛИ для сиг- нальных железнодорож- ных петард (КАПСЮ- ЛИ) PRIMERS for signals, railway track (PRIMERS CAP TYPE)	Содержат инициирующее ВВ Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагреву	0377 1279		11B 1a		Табл. 1 E142
5929 КАПСЮЛИ-ВОСПЛА- МЕНИТЕЛИ централь- ного боя для патронов охотничьих ружей (КАПСЮЛИ) PRIMERS for shotgun cartridges (PRIMERS CAP TYPE)	Содержат инициирующее ВВ Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0378 1279		14B 16		Табл. 1: E142
5931 КАПТАН	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид			III низк.	9153 —	
КАРБАЗИД CARBAZIDE	Перевозка запрещена					
Карбамид азотнокислый См. Карбамида нитрат... — ПН 5932—5934						
5932 КАРБАМИДА НИТРАТ	CO(NH ₂) ₂ HNO ₃ . Бризантное ВВ. Белые кристаллы. Чувстви- сухой, с массовой долей воды не менее 10%, или с ствиям и нагреву. При нагре- массовой долей воды не менее 10%, но менее с выделением ядовитых и взры- 20% в количестве более воопасных газов Труднораство- 11,5 кг римо в воде UREA NITRATE, dry or wetted with less than 10% water, by mass or wetted with not less than 10% but less than 20% water, by mass in quantity of more than 11.5 kg	0220 1145		11D 1a		Табл. 1: E2
5933 КАРБАМИДА НИТРАТ УВЛАЖНЕННЫЙ, UREA NITRATE, WET- TED with not less than 10% but less than 20% water, by mass in qu- antity of not more than 11.5 kg	CO(NH ₂) ₂ HNO ₃ . Воспламеняю- щееся твердое вещество. Белый порошок или кристаллы. В су- хом виде взрывоопасно и чув- ствительно к трению. При по- падании в огонь выделяет ядо- витые взрывоопасные газы. Растворимо в воде	1357 4182		I выс.	4111 4a	Табл. 6

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{9-2}{\text{А}}$	9-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{В. Ш.32}}{\text{—}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{С-1,3}}{\text{В-2}} \text{—}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{П.53}} \text{—}$ П.39	Укладка категории II-B
$\frac{4-1}{\text{А}}$	4-11	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д10}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Д. Ш.52}}{\text{Ш.53}} \text{—}$ В.39 В.53	См. п. 14.2.4, б

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
5934 КАРБАМИДА НИТРАТ ВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 20% UREA NITRATE, WET- TED with not less than 20% water by mass	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2\text{HNO}_3$ Воспламеняю- щееся твердое вещество Белый порошок или кристаллы В су- хом виде взрывоопасно, чувст- вительно к трению При попа- дании в огонь выделяет ядови- тые взрывоопасные газы Раст- воримо в воде	1357 4182		I выс	4111 4a	Табл. 6в
5934 1 КАРБАМИДА НИТРИТ NITRO UREA	$\text{NH}_2\text{CONHNO}_2$ Бризантное ВВ Белые кристаллы Чувствитель- но к механическим воздейст- виям и нагреву. При нагрева- нии выше 150°C разлагается с выделением ядовитых и взры- воопасных газов. Труднораство- римо в воде	0147 1129			11D 1a	Табл. 1 E2
5935 КАРБАМИД ВОДОРО- ДА ПЕРОКСИД (1,1) URCA HYDROGEN PEROXIDE	$\text{CO}(\text{NH}_2)_2\text{H}_2\text{O}_2$ Окисляющее вещество Порошок или крис- таллы белого цвета Смеси с го- рючими материалами легко вос- пламеняются при трении или ударе и сильно горят. При воз- действии влаги или кислот или при температуре выше 60°C разлагается, выделяя кислород	1511 5191		III низк	5113 5	Табл. 9 0246 026a 028a 029a 030a 031a
5936 КАРБАН (ПЕСТИЦИ- ДЫ НА ОСНОВЕ КАР- БАМАТОВ ЖИДКИЕ, ЯДОВИТЫЕ, ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕ- Я НУК) (CARBAN (CARBAMA- TE PESTICIDES, LI- QUID, TOXIC, FLAM- MABLE, NOS, flash point not less than 23°C)	ЛВЖ Подвижная Гербицид Ядовитое $t_{\text{всп}} 27^\circ\text{C}$	2991 6220		III низк	6133 66, 3	Табл. 11, 12
5937 КАРБАРИЛ твердый с массовой долей активно- го вещества менее 30% или жидкий с массовой долей активного ве- щества менее 10% CARBARYL, solid with less than 30% active sub- stance, by mass or liquid with less than 10% active substance, by mass	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид			III низк	9153	
КАРБАРИЛ твердый с массовой долей активно- го вещества не менее 30% или жидкий с мас- совой долей активного вещества не менее 10%	См приложение 13					
Карбатокс	См Карбарил - ПИ 5937 и приложение 13					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{4-1}{A}$	4-11	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-1,2}{П-2,3}$	$\frac{D}{Ш.52}$ Ш.53 В.39 В.53	См. п. 14.2.4. 6
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{-}{Ш.53}$ П.39 П.53	Укладка категории II-B
$\frac{5-1}{A}$	5-00	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-1	$\frac{B-2,3}{-}$	$\frac{D}{Ш.52}$	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{6-4}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{C-1}{Г-1,2}$	$\frac{B}{Ш.32}$ Ш.52	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	9-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{A^*}{Ш.32}$	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Карбин...	См. Карбан... — ПН 5936					
5938 КАРБОЛИНЕУМ ДОВЫЙ CARBOLINEUM, DEN	SA- Малоопасное ядовитое веществ- во. Вязкая светло-серая жид- кость. Концентрат эмульсии GAR- антраценового масла. Пестицид			III низк.	9153 —	
5939 КАРБОЛКА (ФЕНОЛ -- РЫ) CARBOLIC BLACK (PHENOL SO- LUTIONS)	ЧЕРНАЯ Ядовитая летучая жидкость со РАСТВО- специфическим запахом. От РЫ) бурого до черного цвета. ПДК 0,3 мг/м ³	2821 От 6225		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
Карбонил сернистый	См. Углерода сульфидооксид — ПН 6910					
Карбонил фтористый	См. Карбонилфторид — ПН 5930					
Карбонил хлористый	См. Фосген — ПН 6980					
Карбонилсульфид	См. Углерода сульфидооксид — ПН 6910					
5940 КАРБОНИЛФТОРИД CARBONYL FLUORI- DE	COF ₂ . Ядовитый сжиженный газ. Бесцветный, сильно раздра- жает кожу и слизистые оболоч- ки глаз и дыхательных путей. Коррозиоен для большинства металлов. При взаимодействии с водой и влагой воздуха раз- лагается с образованием ядо- витых и коррозионных газов. t _{кип} минус 83°С. Отн. плотн. 2,3	2417 2115			2212 6а	Табл. 3: 1а
КАРБОФЕНОТИОН	См. приложение 13					
КАРБОФУРАН	См. приложение 13					
Кармекс	См. Диурон — ПН 5668					
КАРТАП РИД	См. приложение 13					
КЕЛЬВАН	См. приложение 13					
5941 КАСТОРОВЫЕ БОБЫ, КАСТОРОВАЯ МУКА, КАСТОРОВЫЙ ЖМЫХ или КАСТОРОВЫЕ ХЛОПЬЯ CASTOR BEANS or CA- STOR MEAL or CAS- TOR POMACE or CAS- TOR FLAKE	Малоопасные ядовитые продук- ты. Содержат сильный аллер- ген. Вдыхание пыли или кон- такт с кожей может вызвать аллергическую реакцию. Ядо- виты при попадании внутрь	2969 9026		II ср.	9152 9	Табл. 21: M19а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К4}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{П-2}{В-2}$	$\frac{В}{Ш 26}$ III.32	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{6-1}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{В-2}{П-1,2}$ —	$\frac{А}{Ш 44}$ III 45	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{2-3}{D}$	2-22	$\frac{К4, Д3}{К4, Д10}$	2-1	Не горит В, П	— III.44 В.39 В.44	
$\frac{9-2}{В}$	4-25	$\frac{К1}{К1, Д4}$	8-1	$\frac{В-2}{П-2}$ —	$\frac{D}{Ш 57}$	Действие Правил МОПОГ не распространяется на «касторовые бобы..», прошедшие соответствующую тепловую обработку и ставшие неопасными, о чем грузоотправитель должен сделать запись в грузовых документах

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			CO	КШ Знак опас- ности	
5942 КАТАЛИЗАТОР МЕ- ТАЛЛИЧЕСКИЙ СУ- ХОЙ METAL CATALYST, DRY	Самовозгорающиеся вещества. Основаны только на никеле, кобальте, меди, марганце или их комбинациях. Пирофорные. На воздухе могут самовоспламениться	2881 4245	I выс.	4211 46	Табл. 7а: герм. укуп. C1г C2а C8а C9а C12в
5943 КАТАЛИЗАТОР МЕ- ТАЛЛИЧЕСКИЙ, УВ- ЛАЖНЕННЫЙ с мас- совой долей воды или другой соответствующей жидкости не менее 40%, тонкоразмельченный, активированный или от- работанный METAL CATALYST, WETTED with not less than 40% water or sui- table liquid, by mass, fi- nely divided, activated or spent	Самовозгорающиеся в сухом виде твердые вещества. Основаны только на никеле, кобальте, меди, марганце или их комбинациях	1378 4246	II ср.	4212 46	Табл. 6, 6а
5944 КАУЧУК В РАСТВО- РЕ с температурой вспышки не менее ми- нус 18 °С, но менее 23 °С RUBBER SOLUTION, flash point not less than - 18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Не смешивается с во- дой	1287 3279	II ср.	3212 3	Табл. 4
5945 КАУЧУК В РАСТВО- РЕ с температурой вспышки не менее 23 °С и не более 61 °С RUBBER SOLUTION, flash point not less than 23 °С and not more than 61 °С	ЛВЖ. Не смешивается с во- дой	1287 3380	III низк.	3313 3	Табл. 4
Квасцы хромоваамми- ачные...	См. Хрома-аммония сульфата додекагидрат...				— ПН 7071
Квасцы хромовокалие- вые...	См. Хрома-калия сульфата додекагидрат...				— ПН 7072
КВЕБРАХИТ-ПЕНТА- НИТРАТ QUEBRACHITOL PEN- TANITRATE	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{4-6}{\text{В}}$	4-22	$\frac{\text{К1, Д2}}{\text{К4, Д5}}$	4-2	$\frac{\text{С-3,1}}{\text{В, П}}$	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.11</u> Ш.52 Ш.53	
$\frac{4-6}{\text{С}}$	4-22	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	4-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{П-1,2}} \\ \text{С-1} \\ \text{Г-1,2}$	$\frac{-}{\text{Ш.11}} \\ \text{Ш.52} \\ \text{Ш.53}$	См. п. 14.2.4, б, в
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-2}} \\ \text{С-1,3} \\ -$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{В-2}} \\ -$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГВ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5946 КЕЛЬТАН, концентрат эмульсии 20% (ПЕСТИ- ЦИДЫ ХЛОРОРГА- НИЧЕСКИЕ ЖИДКИЕ, ЯДОВИТЫЕ, ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕ- СЯ, Н.У.К.) KELTAN, concentrate of emulsion, 20% (OR- GANOCHLORINE PES- TICIDES, LIQUID, TOXIC, FLAMMABLE, N.O.S.)	ЛВЖ. Ядовитая. $t_{всп}$ 23—61 °С	2995 6220		III низк.	6133 66; 3	Табл. 11, 12
Кенаф	См. Волокна растительные сухие... — ПН 5404					
5947 КЕРОСИН KEROSENE	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с во- дой. $t_{всп}$ 23—61 °С	1223 3375		III низк.	3313 3	Табл. 4
Кетон пимелиновый КИ- НАЛЬФОС	См. Циклогексанон — ПН 7102 См. приложение 13					
5948 КИНО- И ФОТОПЛЕН- КА НА НИТРОЦЕЛ- ЛЮЛОЗНОЙ ОСНОВЕ, покрытая желатином, исключая отходы FILMS, NITROCELLU- LOSE BASE, gelatin coated, except scrap	Воспламеняющиеся твердые ве- щества. При попадании в огонь выделяют ядовитые и взрыво- опасные газы, которые могут образовать взрывчатую смесь с воздухом в закрытом помеще- нии	1324 4145		III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а
5949 КИСЛОРОД ОХЛАЖ- ДЕННЫЙ ЖИДКИЙ OXYGEN, REFRIGE- RATED LIQUID	O ₂ . Невоспламеняющийся не- ядовитый газ. В сосудах нахо- дится в жидком состоянии при температуре минус 193 °С, ко- торая поддерживается за счет небольшого испарения жидкос- ти. Смеси с горючими материа- лами могут воспламениться или взрываться. Отн. плотн. 1,1	1073 2169			2125 2; 5	Табл. 3: Г2а
5950 КИСЛОРОД СЖАТЫЙ OXYGEN, COMPRES- SED	O ₂ . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный. Окислитель. $t_{кип}$ минус 193 °С. Отн. плотн. 1,1	1072 2169			2121 2; 5	Табл. 3: Г1а
Кислород двуфтористый	См. Кислорода дифторид — ПН 5951					
5951 КИСЛОРОДА ДИФТО- РИД	OF ₂ . Ядовитый высокоопасный сжатый газ. Бесцветный, с рез- ким специфическим запахом	2190 2170			2211 6а	Табл. 3: Г1а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-4}{A}$	3-00	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{C-1}{\Gamma-1,2}$ —	$\frac{C}{\text{Ш.32}}$ Ш.52	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ $\frac{\Gamma-1,3}{—}$	$\frac{C}{\text{Ш.25}}$ Ш.52	
$\frac{4-1}{D}$	4-12	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-1,2}{П-2}$ $\frac{\Gamma-2}{—}$	— Ш.42 Ш.52 П.39	Кино- и фотопленка, не покрытая желатином, перевозится под наименованием «ЦЕЛЮЛОИД — ОТХОДЫ»
$\frac{2-2}{C}$	2-11	$\frac{K1}{K1}$	2-1	Не горит	— Ш.44 Ш.52 Ш.53	Укладка сверху грузовых единиц с другими грузами запрещается
$\frac{2-2}{A}$	2-11	$\frac{K1}{K1}$	2-1	Не горит	— Ш.44 Ш.52 Ш.53	
$\frac{2-3}{D}$	2-21	$\frac{K4, D3}{K4, D5}$	2-1	Не горит	— Ш.49	1. Укладывать в наиболее сухом месте. 2. Укладывать «Вдали от» горючих веществ

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г/У		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				Г	У		
OXYGEN DIFLUORIDE	Поддерживает горение. Энергично реагирует со многими веществами. $t_{кип}$ минус 145 °С. Отн. плотн. 1,9						
Кислород и газы благородные — смеси... — ПН 5425							
Кислород и углерода диоксид — смеси... — ПН 6904							
5952 КИСЛОТА АДИПИНОВАЯ ADIPIC ACID	$CO_2H(CH_2)_4CO_2H$. Слабокоррозивное вещество. Бесцветные кристаллы			III низк.		9163 —	
КИСЛОТА АЗИДОДИТИОУГОЛЬНАЯ AZIDODITHIOCARBONIC ACID. Перевозка запрещена							
КИСЛОТА АЗОТИСТОВОДОРОДНАЯ HYDRAZOIC ACID. Перевозка запрещена							
5953 КИСЛОТА АЗОТНАЯ NITRIC ACID, concentration not more than 70%	HNO_3 . Едкое и высококоррозивное вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболочек. Окислитель. Ядовито. ПДК 5 мг/м ³ . (ОША)	2031 8195		II ср.		8172 8	Табл. 16, 17
5954 КИСЛОТА АЗОТНАЯ, КРАСНАЯ NITRIC ACID, other than red fuming, concentration more than 70%	HNO_3 . Едкое и высококоррозивное вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Окислитель. Ядовитое. ПДК 5 мг/м ³ . (США)	2031 8195		I выс.		8171 8	Табл. 16, 17
5955 КИСЛОТА АЗОТНАЯ КРАСНАЯ ДЫМЯЩАЯ NITRIC ACID, RED FUMING	$HNO_3 + N_2O_4$. Едкое и высококоррозивное вещество. Коричневая жидкость. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Сильный окислитель. Может вызвать самовозгорание органических материалов. Ядовитое	2032 8196		I выс.		8121 8; 5 6a	Табл. 20: K1a K8a K9a K10a
Кислота азотная и кислота серная — смесь... — ПН 6670—6672							
5956 КИСЛОТА АЗОТНАЯ И КИСЛОТА СОЛЯНАЯ — СМЕСЬ NITROHYDROCHLORIC ACID	$HNO_3 + HCl$. Едкое и высококоррозивное вещество. Желтая жидкость. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Сильный окислитель. При контакте с органическими	1798 8197		I выс.		8181 8	Табл. 20: K1a K8a K9a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K3, D8}$	8-1	В-2 <u>П-1,2</u>	$\frac{D}{Ш.45}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{8-1}{D}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.45}$ Ш.44	Укладывать «Вдали от» фто-ридов
$\frac{8-1}{D}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.45 Ш.52 П.39	Укладывать «Вдали от» фто-ридов
$\frac{8-3}{D}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.45 Ш.52 Ш.39	1. Укладывать «Вдали от» фто-ридов. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-3}{D}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горит	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.45 Ш.52 П.42	1. Укладывать «Вдали от» фто-ридов. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г/СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
материалами может вызвать их воспламенение. При этом выделяется ядовитый газ — оксиды азота. ПДК 5,0 мг/м ³						
КИСЛОТА АЗОТНОВА-ТИСТАЯ — Перевозка запрещена						
Кислота аккумуляторная жидкая — См Кислота серная концентрации не более 51% — ПН 5995						
5957 КИСЛОТА АКРИЛОВАЯ ИНГИБИРОВАННАЯ ACRYLIC ACID, INHIBITED	H ₂ C=CHCOOH. Едкая и коррозионная ЛВЖ с острым запахом. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовита. Недостаточно ингибированная может легко полимеризоваться, иногда со взрывом. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 54 °С (о.с.). <i>t</i> _{пл} 12 °С. ПДК 5 мг/м ³	2218 8102		II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17
Кислоты алкилсульфоновые — См. Алкил-, арил- или толуолсульфокислоты... — ПН 5026—5029						
Кислоты арилсульфоновые — См. Алкил-, арил- или толуолсульфокислоты... — ПН 5026—5029						
5958 КИСЛОТА БЕНЗОИНОВАЯ BENZOIC ACID	C ₆ H ₅ COOH. Слабокоррозионное вещество. Розовый кристаллический порошок			III низк.	9163 —	
5959 КИСЛОТА БЕНЗОЛСУЛЬФОНОВАЯ ЖИДКАЯ PHENOLSULPHONIC ACID, LIQUID	C ₆ H ₅ SO ₃ H. Едкое и коррозионное вещество. Желтая маслянистая жидкость	1803 8201		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Кислота бихлоруксусная — См. Кислота дихлоруксусная — ПН 5970						
5960 КИСЛОТА БОРОФТОРИСОВОДОРОДНАЯ FLUOBORIC ACID	HBF ₄ . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитая	1775 8175		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5961 КИСЛОТА БРОМИСОВОДОРОДНАЯ РАСТВОР HYDROBROMIC ACID, SOLUTION	HBr. Едкое и высококоррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Водный раствор газа бромистого водорода. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 2 мг/м ³	1788 8183		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-5}{C}$	3-04	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	3-1	$\frac{П-3,2}{Г-1,2}$ $\frac{В-2}{-}$	$\frac{С}{Ш.44}$ $\frac{Ш.52}{Ш.53}$	1. Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла. 2. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — D. 3. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{К1}{КЗ, Д8}$	8-1	$\frac{В-2}{П-1,2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{D}{Ш.45}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{8-2}{C}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	$\frac{В-1,2}{П-3}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{В}{Ш.44}$ $\frac{Ш.45}{Ш.45}$	1. Для металлических барабанов категория размещения В. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-2}{A}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$ $\frac{Ш.45}{Ш.49}$	Допускается к перевозке в стеклянной таре, если грузоотправитель в грузовых документах укажет, что вещество не содержит свободную фтористоводородную кислоту
$\frac{8-1}{C}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$ $\frac{Ш.45}{Ш.45}$	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — D.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5962 КИСЛОТА БРОМУК- СУХАЯ — раствор BROMOACETIC ACID, solution	BrCH_2COOH . Едкое и коррози- онное вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает ожоги ко- жи и слизистых оболочек. Ядо- витое	1938 8131		II ср.	$\frac{8172}{8}$	Табл. 16, 17
5963 КИСЛОТА БРОМУК- СУХАЯ твердая BROMOACETIC ACID, solid	BrCH_2COOH . Едкое коррозион- ное в присутствии влаги веще- ство. Бесцветные расплываю- щиеся кристаллы. Может выз- вать ожоги кожи и глаз. Ядо- витое. $t_{\text{пл}} 51^\circ\text{C}$	1938 8131		II ср.	$\frac{8172}{8}$	Табл. 18, 19
Кислота бромэтановая... См. Кислота бромуксусная... — ПН 5962, 5963						
Кислота 1,4-бутан-ди- карбоновая См. Кислота адипиновая — ПН 5952						
Кислота н-бутановая См. Кислота масляная — ПН 5978						
Кислота бутилфосфор- ная См. Бутилдигидрофосфат — ПН 5312						
5964 КИСЛОТА ВАЛЕРИ- АНОВАЯ VALERIANIC ACID	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{COOH}$. Горючая жидкость. $t_{\text{всп}} 87^\circ\text{C}$. ПДК 5 мг/м ³			III низк.	$\frac{9123}{-}$	
Кислота гексановая См. Кислота капроновая — ПН 5974						
Кислота гексафторо- кремниевая См. Кислота кремнефтористоводородная — ПН 5975						
5965 КИСЛОТА ГЕКСА- ФТОРОФOSФОРНАЯ HEXAFLUOROPHOS- PHORIC ACID	HF_6 . Едкое и коррозионное вещество Бесцветная жидкость. В присутствии влаги коррози- онна для стекла, других крем- нистых материалов и большин- ства металлов. Вызывает серь- езные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовита	1782 8179		II ср.	$\frac{8112}{8}$	Табл. 16, 17
Кислота гексахлорпла- тиновая... См. Кислота платинохлористоводородная... — ПН 5990						
Кислота гипофосфорис- тая... См. Кислота фосфорноватистая... — ПН 6020						
КИСЛОТА ГРЕМУЧАЯ Перевозка запрещена FULMINIC ACID						
Кислота диамилфос- форная См. Диамилгидрофосфат — ПН 5542						
Кислота диизооктилфос- форная См. Диизооктилгидрофосфат — ПН 5587						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-1}{A}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	$\frac{П-2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш.45}$ Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{8-2}{A}$	8-03	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	$\frac{B-1,2}{—}$	$\frac{C}{Ш.45}$ Ш.44	
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D4}$	8-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш.45}$ Ш.52	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{8-1}{A}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.45	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5966 КИСЛОТА ДИМЕТИЛ- АРСИНОВАЯ CASODYLIC ACID	$(\text{CH}_3)_2\text{AsOON}$. Ядовитое ве- щество. Бесцветные кристаллы или порошок с неприятным за- пахом. Может реагировать с кислотами, выделяет ядовитый газ диметиларсин	1572	6093	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Кислота динадазелаи- новая...	См. Кислота дипероксиазелаиновая...	— ПН 5967				
5967 КИСЛОТА ДИПЕР- ОКСИАЗЕЛАИНОВАЯ, DIPEROXY AZELAIC ACID, not more than 27% with not less than 13% azelaic acid and not less than 53% so- dium sulphate	$\text{HOOC.CO.}(\text{CH}_2)_7\text{CO.OON}$. Ор- ганический пероксид. Белое кристаллическое вещество. Раст- не более 27%, содержа- щая не менее 13% азе- лаиновой кислоты и не менее 53% сульфата лочки натрия	Ор- 2958 5204		II ср.	5222 5	Табл. 10: IIIa
Кислота дифосфорная...	См. Кислота пиродифосфорная...	— ПН 5989				
5968 КИСЛОТА ДИФТО- РОФОСФОРНАЯ БЕЗ- ВОДНАЯ DIFLUOROPHOSPHO- RIC ACID, ANHYDRO- US	HPO_2F_2 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жид- кость. В присутствии влаги коррозионная для стекла, дру- гих кремнистых материалов и большинства металлов. Ядови- тая	1768 8163		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
5969 КИСЛОТА ДИХЛОР- ИЗОЦИАНУРОВАЯ СУ- ХАЯ или ДИХЛОР- ИЗОЦИАНУРОВОЙ КИСЛОТЫ СОЛИ DICHLOROISOCYANU- RIC ACID, DRY or DICHLOROISOCYANU- RIC ACID SALTS	OCNClCONClONH . Окисляю- щие вещества. Белый кристал- лический порошок или грану- лы. Смеси с горючими материа- лами легко воспламеняются и могут сильно гореть. Ядовитые. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Умеренно раствори- мы в воде	2465 5147		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
5970 КИСЛОТА ДИХЛОР- УКСУСНАЯ DICHLOROACETIC ACID	Cl_2HCOON . Едкое и коррози- онное вещество. Бесцветная жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки. $t_{\text{пл}}$ минус 4 °C	1764 8158		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Кислота ди-(2-этилгек- сил) фосфорная	См. Динизооктил гидрофосфат	— ПН 5587				
Кислота изобутановая	См. Кислота изомасляная	— ПН 5972				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> Е	6-06	<u>КЗ, Д2</u> КЗ, Д10	6-1	<u>В-2</u> П-2,3 П-1	<u>А*</u> Ш.3 К.39	Укладывать «Вдали от» кислот
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>КЗ, Д4</u> КЗ, Д5	5-3	<u>В-1</u> П-2 —	<u>См.</u> Перевозить в РК. ч. IV, t_k 35 °С; п. 6.8 t_a 40 °С. <u>Ш.52</u> Ш.44 См. п. 1.7	
<u>8-1</u> А	8-02	<u>КЗ, Д4</u> КЗ, Д10	8-1	Не горит	<u>С</u> Ш.44 Ш.49	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>5-1</u> А	5-00	<u>КЗ, Д4</u> КЗ, Д5	5-1	<u>В-2</u> П-2 —	<u>В</u> Ш.44 Ш.45 Ш.52 1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на обезво- женные натриевые соли дихлор- изоциануровой кислоты. 2. См. п. 14.2.4, и	
<u>8-2</u> А	8-02	<u>КЗ, Д4</u> КЗ, Д10	8-1	<u>П-2</u> <u>В-2,3</u> —	<u>С</u> Ш.45 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
5971 КИСЛОТА ИЗОВАЛЕ- РИАНОВАЯ ISOVALERIC ACID	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COOH}$. Горючая жидкость. $t_{\text{всп}} 82^\circ\text{C}$. ПДК 0,1 мг/м ³			III низк.		9123 —	
5972 КИСЛОТА ИЗОМАС- ЛЯНАЯ ISOBUTYRIC ACID	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOH}$. ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 55^\circ\text{C}$. Ядовитая	2529 3356		III низк.		3313 3	Табл. 4
Кислота изопропилфосфорная	См. Изопропилдигидрофосфат — ПН 5817						
КИСЛОТА ИЗОТИО- ЦИАНОВАЯ ISOTHIOCYANIC ACID	Перевозка запрещена						
5973 КИСЛОТА ИОДИСТО- ВОДОРОДНАЯ — РАС- ТВОР HYDRIODIC ACID, SO- LUTION	НГ. Едкое и высококоррозионное вещество. Бесцветная жидкость — водный раствор газообразного водорода. Пары раздражают слизистые оболочки	1787 8182		II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
Кислота какодиловая	См. Кислота диметиларсиновая — ПН 5966						
5974 КИСЛОТА КАПРОНО- ВАЯ CAPROIC ACID	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{COOH}$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная или желтоватая маслянистая жидкость с характерным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовито. Частично смешивается с водой. $t_{\text{пл}}$ минус 3°C. ПДК 5 мг/м ³	2829 8136		III низк.		8173 8	Табл. 16, 17
Кислота карболовая...	См. Фенол... — ПН 6970, 6971						
Кислота кремнефтористая	См. Кислота кремнефтористоводородная — ПН 5975						
5975 КИСЛОТА КРЕМНЕ- ФТОРИСТОВОДОРОД- НАЯ FLUOSILICIC ACID	H_2SiF_6 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитое	1778 8167		II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
5976 КИСЛОТА КРОТОНО- ВАЯ CROTONIC ACID	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCOOH}$. Едкое и коррозионное вещество. Белые кристаллы. Разъедает кожу и слизистые оболочки. При нагревании разлагается, выделяя ядовитые газы. Ядовитое. Растворимо в воде	2823 8154		III низк.		8113 8	Табл. 18, 19
5977 КИСЛОТА ЛИМОН- НАЯ CITRIC ACID	$\text{CH}_2\text{CONHCH}_2(\text{COOH})_2\cdot\text{H}_2\text{O}$. Малоопасное ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Пыль раздражает кожу и слизистые оболочки			III низк.		9153 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>9-1</u> <u>А</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д4</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-2</u> <u>А</u>	3-00	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>С-1</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.45</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-1</u> <u>С</u>	8-02	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.45</u> <u>Ш.44</u>	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — D.
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-02	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	<u>П-2,3</u> <u>В-2</u> <u>—</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.45</u>	
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-02	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.45</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.49</u>	Допускается к перевозке в стеклянной таре, если грузоотправитель в грузовых документах укажет, что вещество не содержит свободную фтористоводородную кислоту
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-03	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1	<u>В-2</u> <u>—</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.45</u> <u>П.39</u>	Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>9-1</u> <u>А</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К3, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>—</u>	<u>Д</u> <u>Ш.44</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5978 КИСЛОТА МАСЛЯ- НАЯ BUTYRIC ACID	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{COOH}$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцвет- ная жидкость с резким запа- хом. Разъедает кожу и слизис- тые оболочки. Ядовитое. Сме- шивается с водой. $t_{\text{заст}}$ минус 5—8 °С. ПДК 10 мг/м ³	2820 8133	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Кислота 2-меркаптопро- пионовая. См. Кислота α -меркаптопропионовая — ПН 5979					
5979 КИСЛОТА α -МЕРКАП- ТОПРОПИОНОВАЯ THIOLACTIC ACID	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{SH})\text{COOH}$. Ядовитая летучая маслянистая жидкость с неприятным запахом. Едкая для кожи и слизистых оболоч- ек. Смешивается с водой. $t_{\text{пл}}$ 10 °С	2936 6267	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
5979-1 КИСЛОТА 5-МЕРКАП- ТОТЕТРАЗОЛ-1-УК- СУШАЯ 5-MERCAPTOTETRA- ZOL-1-ACETIC ACID	Металельное ВВ. Чувствитель- но к нагреву и механическим воздействиям	0448 1141		14С 16	Табл. 1: E25
Кислота меркаптоуксус- ная. См. Кислота тиогликолевая — ПН 6005					
5980 КИСЛОТА МЕТАКРИ- ЛОВАЯ ИНГИБИРО- ВАННАЯ METACRYLIC ACID, INHIBITED	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOH}$. Едкое и коррозионное вещество. Бес- цветная жидкость с характер- ным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядови- тая. При нагревании разлага- ется, выделяя ядовитые газы. Склонна к полимеризации. Сме- шивается с водой. $t_{\text{пл}}$ 16 °С. ПДК 10 мг/м ³	2531 8192	III низк.	8113 8	Табл. 16, 17
Кислота метановая. См. Кислота муравьиная — ПН 5984					
Кислота метамышьяко- вая. См. Кислота мышьяковая твердая — ПН 5983					
Кислота 3-метилбута- новая. См. Кислота изовалериановая — ПН 5971					
Кислота метилуксусная... См. Кислота пропионовая — ПН 5991					
5981 КИСЛОТА МОНОФТО- РОФOSФОРНАЯ БЕЗ- ВОДНАЯ FLUOROPHOSPHORIC ACID, ANHYDROUS	$\text{H}_2\text{PO}_3\text{F}$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. В присутствии влаги коррози- онна для стекла, других крем- нистых материалов и большин- ства металлов. Ядовитая	1776 8175	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Кислота монохлорук- сусная... См. Кислота хлоруксусная... — ПН 6032, 6033					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
$\frac{8-2}{А}$	8-02	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	$\frac{П-3}{В-2}$ —	$\frac{В}{Ш.45}$ Ш.44	Укладывать в наиболее про- хладном месте
$\frac{6-1}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-3}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.45	
$\frac{1-1}{Е}$	2-21	$\frac{К1}{К1}$	1-1	$\frac{В-2}{П-2}$ —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{8-2}{А}$	8-02	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	$\frac{В-2}{П-3}$ —	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.45	1. Укладывать в наиболее про- хладном месте. 2. При перевозке в стеклянных бутылях категория размеще- ния — Е.
$\frac{8-2}{А}$	8-02	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.45 Ш.49	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	выс.		
5982 КИСЛОТА МЫШЬЯ- КОВАЯ ЖИДКАЯ ARSENIC ACID, LIQUID	$H_3AsO_4 \cdot 1/2H_2O$. Ядовитое вы- сокоопасное вещество. Белые расплывающиеся кристаллы, легко превращающиеся в жид- кость. Коррозионно. При кон- такте с металлами может вы- делять арсин. ПДК 0,1 мг/м ³	1553 6073		I выс.	6171 6а; 8	Табл. 11, 12	
5983 КИСЛОТА МЫШЬЯ- КОВАЯ ТВЕРДАЯ ARSENIC ACID, SO- LID	$NaAsO_3$ Ядовитое вещество. Бе- лые кристаллы с относительно высокой температурой плавле- ния. Коррозионно	1554 6072		II ср.	6172 6а; 8	Табл. 13, 14	
5984 КИСЛОТА МУРАВЬИ- НАЯ FORMIC ACID	$HCOOH$. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость с резким запахом. Смес- шивается с водой. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Ядовитая высокоопасная. ПДК 1 мг/м ³	1779 8177		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17	
5985 КИСЛОТА НАДУК- СУСНАЯ, не более 16% в смеси с не менее 39% воды, не менее 15% ук- сусной кислоты, не бо- лее 24% водорода пере- киси, со стабилизатором PEROXYACETIC ACID, not more than 16% in a mixture with at least 39% water, at least 15% acetic acid, not more than 24% hyd- rogen peroxide, with sta- bilizer	$CH_3CO.OOH$. Органический пе- роксид Бесцветная прозрачная жидкость с едким запахом. При нормальной температуре выделя- ет газ. Коррозионна для большинства металлов. Вызы- вает ожоги кожи. Пары раз- дражают слизистые оболочки. При попадании в глаза вызы- вает серьезные повреждения ро- говой оболочки	3045 5198-3		I выс.	5251 5; 8	Табл. 10: П1а П2а П19а	
5986 КИСЛОТА НАДУК- СУСНАЯ не более 43% в уксусной кислоте, или КИСЛОТА НАДУК- СУСНАЯ в смеси уксус- ной кислоты и воды, не более 6% водорода пе- рекиси, и не более 1% серной кислоты PEROXYACETIC ACID, not more than 43% in acetic acid, or PEROXY- ACETIC ACID in a mix- ture of acid and water, with not more than 6% hydrogen peroxide and not more than 1% sul- phuric acid	$CH_3CO.OOH$. Органический пе- роксид. Бесцветная жидкость с едким запахом. При нормаль- ной температуре выделяет газ. Загорается при контакте со многими веществами. Коррози- онна для большинства метал- лов. Вызывает ожоги кожи. Па- ры раздражают слизистые обо- лочки. При попадании в глаза вызывает серьезные поврежде- ния роговой оболочки. Смешива- ется с водой	2131 5198-2		I выс.	5251 5; 8	Табл. 10: П1в П3а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРИ КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-5}{A}$	6-00	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	Не горит	$\frac{A^*}{\text{Ш.3}} \frac{\text{Ш.44}}{\text{Ш.45}}$	Если предъявляется к перевозке как пестицид, то его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{6-6}{A}$	6-00	$\frac{K3, D4}{K3, D14}$	6-1	Не горит	$\frac{A^*}{\text{Ш.3}} \frac{\text{Ш.44}}{\text{Ш.45}}$	Если предъявляется к перевозке как пестицид, то ее следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{8-1}{A}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	П-3 В-2 —	$\frac{D}{\text{Ш.45}} \frac{\text{Ш.44}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	П-3,2 В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{\text{Ш.45}}{\text{Ш.44}} \frac{\text{Ш.50}}$	
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K3, D4}{K3, D5}$	5-2	П-3,2 В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{\text{Ш.50}}{\text{Ш.44}} \frac{\text{Ш.39}}{\text{П.39}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
Кислота надуксусная и водорода пероксид — ПН 5401-1 смеси...	См. Водорода пероксид и кислота надуксусная — смеси...				
5987 КИСЛОТА НИТРО- БЕНЗОЛСУЛЬФОНО- ВАЯ NITROBENZENESUL- PHONIC ACID	C ₆ H ₄ NO ₂ SO ₃ H. Едкое и коррозивное вещество. Кристаллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовито. Растворимо в воде. <i>t</i> _{пл} 70 °С	2305 8197	II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
5988 КИСЛОТА НИТРО- ЗИЛСЕРНАЯ NITROSULPHURIC ACID	ONOSO ₃ H или ONOSO ₃ H + H ₂ SO ₄ . Едкое и высококоррозивное в присутствии влаги вещество. Бесцветные кристаллы или маслянистая жидкость. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Разлагается водой с образованием серной кислоты и оксидов азота. Окислитель. Может вызвать возгорание горючих материалов. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. ПДК 1 мг/м ³ (в пересчете на H ₂ SO ₄). ПДК 5 мг/м ³ (в пересчете на NO ₂)	2308 8198	II ср.	8182 8	Табл. 16, 17, 18, 19
Кислота о-оксибензойная	См. Кислота салициловая — ПН 5992				
Кислота пропантрикарбоновая	2-окси-1,2,3- См. Кислота лимонная — ПН 5977				
КИСЛОТА 1,7-ОКТА- ДИЕН-3,5-ДИИН-1,8- ДИМЕТОКСИ-9-ОКТО- АДЕЦИНОВАЯ 1,7-OCTADINE-3,5-DI- YNE-1,8-DIMETHOXY- 9-OCTADECYNOIC ACID	Перевозка запрещена				
Кислота ортомышьякoвая	См. Кислота мышьяковая жидкая — ПН 5982				
Кислота ортофосфористая	См. Кислота фосфористая — ПН 6017				
Кислота ортофосфорная...	См. Кислота фосфорная... — ПН 6018, 6019				
Кислота пентановая	См. Кислота валериановая — ПН 5964				
Кислота пероксуксусная	См. Кислота надуксусная — ПН 5985, 5986				
Кислота пикриновая...	См. 2,4,6-тринитрофенол... — ПН 6855—6857				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-2}{А}$	8-03	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	$\frac{В-1,2}{-}$	$\frac{С}{Ш.45}$ Ш.44	
$\frac{8-3}{В}$	8-01	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит	$\frac{См. ч IV, п. 6.5}{Ш.52}$	Размещать с учетом требований п. 4 2.2 $\frac{Ш.45}{Ш.44}$

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
5989 КИСЛОТА ПИРОФОС- ФОРНАЯ (ЕДКИЕ ВЕ- ЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) PYROPHOSPHORIC ACID (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	$H_4P_2O_7$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная стекло- видная масса	1759	8151	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
Кислота плавиковая...	См. Кислота фтористоводородная... — ПН 6021, 6022					
5990 КИСЛОТА ПЛАТИ- НОХЛОРИСТОВОДО- РОДНАЯ CHLOROPLATINIC ACID, SOLID	$H_2(PtCl_6) \cdot 6H_2O$. Едкое и кор- розионное вещество. Красно- коричневые гигроскопичные кристаллы. Пыль раздражает кожу и слизистые оболочки. Растворимо в воде. $t_{пл}$ 60°C.	2507 8140		III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
Кислота пропановая...	См. Кислота пропионовая... — ПН 5991					
Кислота пропеновая...	См. Кислота акриловая... — ПН 5957					
5991 КИСЛОТА ПРОПИО- НОВАЯ концентрации не менее 80% PROPIONIC ACID with not less than 80% acid	CH_3CH_2COOH . Едкая и корро- зионная ЛВЖ с резким запа- хом. Особенно коррозионна для свинца. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитая. Смешива- ется с водой. $t_{всп}$ 54°C. ПДК 20 мг/м ³	1848 8227		III низк.	8143 8; 3	Табл. 16, 17
5992 КИСЛОТА САЛИЦИ- ЛОВАЯ SALICYLIC ACID	$C_6H_4(OH)COOH$. Слабокорро- зионное вещество. Сероватый порошок			III низк.	9163 —	
5993 КИСЛОТА СЕЛЕНИ- СТАЯ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) SELENIDE ACID (POI- SONOUS SOLIDS, N.O.S.)	H_2SeO_3 . Ядовитое вещество. Гигроскопичные кристаллы. Реагирует с водой	2811 6236		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Кислота селенистоводо- родная безводная	См. Водород селенистый безводный — ПН 5393					
5994 КИСЛОТА СЕЛЕНО- ВАЯ SELENIC ACID	H_2SeO_4 . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Белые сильно расплывающиеся кристаллы. Ядовитое. Может обугливать органические ве- щества. $t_{пл}$ 62°C. ПДК 0,1 мг/м ³ (в пересчете на Se)	1905 8220		I выс.	8171 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРИ КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-2}{A}$	8-03	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	Не горит	$\frac{D}{\text{Ш.45}}$ Ш 44	
$\frac{8-2}{A}$	8-03	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	Не горит	$\frac{B}{\text{Ш.45}}$ Ш 44	
$\frac{8-5}{A}$	3-04	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	3-1	$\frac{П-3}{B-2}$ —	$\frac{D}{\text{Ш 45}}$ Ш 44	Действие Правил МОПОГ не распространяется на кислоту пропионовую концентрации менее 80%
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K3, D6}$	8-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{C}{\text{Ш 55}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{8-8}{B}$	8-03	$\frac{K3, D2}{K3, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{B}{\text{Ш.45}}$ Ш.44	
$\frac{8-2}{A}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{A^*}{\text{Ш 45}}$ Ш.44 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
5995 КИСЛОТА СЕРНАЯ концентрации не более 51% BATTERY FLUID, ACID with not more than 51% acid	H_2SO_4 . Едкое и высококорро- зионное вещество. Бесцветная жидкость. Ядовитая высоко- опасная. Плотность не более 1,405. ПДК 1 мг/м ³	<u>2796</u> <u>8230</u>	II ср.	<u>8112</u> <u>8</u>	Табл. 16, 17
5996 КИСЛОТА СЕРНАЯ концентрации более 51% SULPHURIC ACID with more than 51% acid	H_2SO_4 . Едкое и высококорро- зионное вещество. Бесцветная маслянистая жидкость. Ядови- тая высокоопасная. При высо- ких концентрациях и контакте с органическими веществами может вызвать их воспламене- ние. Плотность 1,405—1,840. ПДК 1 мг/м ³	<u>1830</u> <u>8230</u>	II ср.	<u>8112</u> <u>8</u>	Табл. 16, 17
5997 КИСЛОТА СЕРНАЯ ДЫМЯЩАЯ SULPHURIC ACID, FU- MING	$H_2SO_4+SO_3$. Едкое и высоко- коррозионное вещество. Бес- цветная маслянистая жидкость, может быть частично кристал- лизованной. Раствор различных количеств серы триоксида в серной кислоте. Пары сильно раздражают слизистые оболоч- ки. Ядовитое высокоопасное. Может вызвать возгорание ор- ганических материалов. Бурно реагирует с водой, выделяя теп- ло. ПДК 1 мг/м ³	<u>1831</u> <u>8231</u>	I выс.	<u>8161</u> <u>8; 6a</u>	Табл. 20: K1a K2a K7a K10a
5998 КИСЛОТА СЕРНАЯ ОТРАБОТАННАЯ SULPHURIC ACID, SPENT	H_2SO_4 . Едкое и коррозионное вещество. Обычно концентриро- ванная кислота, использовав- шаяся ранее в химических про- цессах. ПДК 1 мг/м ³	<u>1832</u> <u>8232</u>	II ср.	<u>8112</u> <u>8</u>	Табл. 16, 17
5999 КИСЛОТА СЕРНАЯ, РЕГЕНЕРИРОВАННАЯ ИЗ КИСЛОГО ГУДРО- НА SLUDGE ACID	Едкое и коррозионное вещест- во. Отходы или отработанная кислота. Обычно побочный про- дукт процесса очистки нефте- продуктов. ПДК 1 мг/м ³	<u>1906</u> <u>8221</u>	II ср.	<u>8112</u> <u>8</u>	Табл. 16, 17
Кислота серная и кисло- См. Смесь нитрующая... — ПН 6670—6672 та азотная — смесь...					
Кислота серная и кис- См. Кислота фтористоводородная и кислота серная — смесь — лота фтористоводород- ПН 6023 ная — смесь					
6000 КИСЛОТА СЕРНИС- ТАЯ SULPHUROUS ACID	H_2SO_3 или SO_2+H_2O . Едкое и коррозионное вещество. Раствор серы диоксида в воде с удуш- ливым запахом. Пары раздра- жают слизистые оболочки	<u>1833</u> <u>8232</u>	II ср.	<u>8112</u> <u>8</u>	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-2}{В}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.45}$ Ш.44 Ш.52	Укладывать «Вдали от» фторидов
$\frac{8-2}{С}$	8-01	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит В-1	$\frac{С}{Ш.45}$ Ш.44 Ш.52	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. Для стальных барабанов категория размещения — В.
$\frac{8-1}{С}$	8-01	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В	См. п. 6.5 $\frac{Ш.44}{Ш.44}$	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. Для стальных барабанов категория размещения — В. 3. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-2}{С}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	1. Перевозка химических нестабильных смесей запрещена. 2. Укладывать «Вдали от» фторидов. 3. Для стальных барабанов категория размещения — В
$\frac{8-2}{С}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.45}$	Укладывать «Вдали от» фторидов. Для стальных барабанов категория размещения — В
$\frac{8-1}{В}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.45}$ Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
6001 КИСЛОТА СИНИЛЬ- НАЯ — ВОДНЫЕ РАС- ТВОРЫ, содержащие не более 20% синильной кислоты HYDROCYANIC ACID, AQUEOUS SOLUTIONS with not more than 20% hydrocyanic acid	HCN. Ядовитая высокоопасная летучая жидкость, бесцветная, выделяющая цианистый водород. ПДК 0,3 мг/м ³	1613 6162		I выс.		6111 6а	Табл. 15: Я1в Я7б Я8д Я9б Я14а
6002 КИСЛОТА СОЛЯНАЯ — РАСТВОР HYDROCHLORIC ACID, SOLUTION	HCl. Едкое и высококоррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Водный раствор газа хлористого водорода. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитая. ПДК 5 мг/м ³	1789 8183		II ср.		8172 8	Табл. 16, 17
Кислота соляная и кис- лота азотная — смесь	См. Кислота азотная и кислота соляная — смесь						ПН 5956
Кислота стифниновая...	См. Тринитрорезорцин... — ПН 6846, 6847						
Кислота сульфамидная	См. Кислота сульфаминовая — ПН 6003						
6003 КИСЛОТА СУЛЬФА- МИНОВАЯ SULPHAMIC ACID	H ₂ NSO ₃ H. Едкое и коррозионное вещество. Белый кристаллический порошок. Раздражает кожу и слизистые оболочки. При нагревании разлагается, выделяя ядовитые газы. Растворимо в воде	2967 8229		III низк.		8113 8	Табл. 18, 19
6004 КИСЛОТА ТЕТРА- ЗОЛ-1-УКСУСНАЯ TETRAZOL-1-ACETIC ACID	Взрывчатое вещество. Белые кристаллы, растворимы в воде. Чувствительно к нагреву. Обладает свойствами слабой кислоты	0407 1141				14С 16	Табл. 1: E25
Кислота тетрафторобор- ная	См. Кислота борофтористоводородная — ПН 5960						
6005 КИСЛОТА ТИОГЛИ- КОЛЕВАЯ THIOGLYCOLIC ACID	HSCH ₂ COOH. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость с сильным, очень неприятным запахом. Ядовитое высокоопасное. ПДК 0,1 мг/м ³	1940 8235		II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
Кислота тиомолочная	См. Кислота α-меркаптопропионовая — ПН 5979						
6006 КИСЛОТА ТИОУК- СУСНАЯ THIOACETIC ACID	CH ₃ COSH. ЛВЖ. Бесцветная или желтая, с резким неприятным запахом. Смешивается с водой. t _{всп} от минус 18 до 23 °С	2436 3283		II ср.		3212 3	Табл. 4
Кислоты толуолсульфо- новые	См. Алкил-, арил-, толуолсульфокислоты... — ПН 5027—5029						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-1}{D}$	6-01	$\frac{K4, D4}{K4, D5}$	6-1	$\frac{C-1}{\Gamma-1,2}$ —	$\frac{A^*}{III.45}$ III.14 III.39 III.15	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-1}{C}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{D}{III.45}$ III.44	1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — D
$\frac{8-2}{A}$	8-03	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	Не горит	$\frac{C}{III.45}$ III.11 III.39	
	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2,3}{—}$	$\frac{—}{III.53}$	Укладка категории II-B
	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	$\frac{П-2}{B-2,3}$ —	$\frac{C}{III.45}$ III.44	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K3, D9}$	3-1	$\frac{П-3,2}{B-2}$ $\frac{\Gamma-1,3}{—}$	$\frac{C}{III.45}$ III.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO			
6007 КИСЛОТА 2,4,6-ТРИ- НИТРОБЕНЗОЙНАЯ, сухая или с массовой долей воды менее 10% или с массовой долей воды не менее 10%, но менее 30% в количест- ве более 500 г TRINITROBENZOIC ACID, dry wetted with less than 10% water, by mass or wetted with not less than 10% but less than 30% water, by mass, in quantity of more than 500 g	$C_6H_2(NO_2)_3COOH$. Бризантное ВВ. Желтые кристаллы. Чув- ствительно к механическим воз- действиям и нагреву. Обладает кислотными свойствами, боль- шой скоростью горения, склон- но к детонации. Малораствори- мо в воде	0215 1142				11D 1a	Табл. 1: E11
6008 КИСЛОТА 2,4,6-ТРИ- НИТРОБЕНЗОЙНАЯ, УВЛАЖНЕННАЯ, массовой долей воды не менее 10%, но менее 30% в количестве не бо- лее 500 г TRINITROBENZOIC ACID, WETTED with not less than 10% but less than 30% water, by mass, in quantity of not more than 500 g	$C_6H_2(NO_2)_3COOH$. Воспламе- няющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета. Ядо- вито. В сухом виде взрывчатое и чувствительное к трению. Об- разует взрывоопасные соедине- ния с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взры- воопасные газы	1355 4179		I выс.		4131 4a	Табл. 6в
6009 КИСЛОТА 2,4,6-ТРИ- НИТРОБЕНЗОЙНАЯ, УВЛАЖНЕННАЯ, массовой долей воды не менее 30% TRINITROBENZOIC ACID, WETTED with not less than 30% wa- ter, by mass	$C_6H_2(NO_2)_3COOH$. Воспламе- няющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета. Ядо- витое. В сухом виде взрывча- тое и чувствительное к трению. Образует очень чувствительные соединения с тяжелыми метал- лами или их солями. При по- падании в огонь выделяет ядо- витые взрывоопасные газы. Растворимо в воде	1355 4179		I выс.		4131 4a	Табл. 6в
6010 КИСЛОТА ТРИНИ- ТРОБЕНЗОЛСУЛЬФО- НОВАЯ TRINITROBENZENE- SULPHONIC ACID	$(NO_2)_3C_6H_2SO_3H$. Бризантное ВВ повышенной опасности. Очень чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагреву. Растворимо в воде	0386 1104				11L 1a	Табл. 1: E2
КИСЛОТА ТРИНИТРО- УКСУСНАЯ TRINITROACETIC ACID	Перевозка запрещена						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>В-2,3</u> <u>—</u>	<u>—</u> <u>Ш.53</u> <u>Ш.45</u>	Укладка категории II-B

<u>4-1</u> <u>Е</u>	4-11	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>С-1</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.45</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u> <u>П.39</u>	1. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 2. См. п. 14.2.4, а, б
------------------------	------	--------------------------------	--	--------------------------------------	--	--

<u>11</u> <u>Е</u>	4-11	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>С-1</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш.45</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u> <u>П.39</u>	1. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 2. См. п. 14.2.4, а, б
-----------------------	------	---------------------------------	--	--------------------------------------	--	--

<u>11</u> <u>Г</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>П-3</u> <u>—</u>	<u>—</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории II-C
-----------------------	------	------------------------	-----	--------------------------------------	-------------------------	------------------------

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г/С		Упа- ковка
				Г	С	
				КШ		
				Знак опас- ности		
6011 КИСЛОТА ТРИФТОР- УКСУСНАЯ TRIFLUOROACETIC ACID	CF_3COOH . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная дымящая гигроскопичная жидкость с резким запахом. Жидкость вызывает серьезные ожоги, пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. При нагревании или при контакте с кислотами разлагается, выделяя ядовитые газы. Ядовитая. ПДК 2 мг/м ³	2699 8241		1 выс.	8111 8	Табл. 20: K1a K7a K8a K9a K10a
6012 КИСЛОТА ТРИХЛОР- ИЗОЦИАНУРОВАЯ СУ- ХАЯ TRICHLOROISOCYA- NURIC ACID, DRY	OCNClCONClCONCl . Окисляющее вещество. Гранулы или кристаллический порошок белого цвета. При взаимодействии с соединениями азота образуются взрывоопасные пары азота трихлорида. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки	2468 5086-2		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6a
6013 КИСЛОТА ТРИХЛОР- УКСУСНАЯ TRICHLOROACETIC ACID	CCl_3COOH . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Ядовито. Бесцветные расплывающиеся кристаллы. Пары раздражают слизистые оболочки. ПДК 5 мг/м ³	1839 8239		II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
6014 КИСЛОТА ТРИХЛОР- УКСУСНАЯ — РАСТ- ВОР TRICHLOROACETIC ACID, SOLUTION	CCl_3COOH . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветный прозрачный раствор с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 5 мг/м ³	2564 8239		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
6015 КИСЛОТА УКСУС- НАЯ — РАСТВОР с более 10%, но не более 80% ACETIC ACID SOLU- TION, more than 10% but not more than 80% acid, by mass	CH_3COOH . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Особенно коррозионно для свинца. Ядовитое. Смешивается с водой. ПДК 5 мг/м ³	2790 8100		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
6016 КИСЛОТА УКСУС- НАЯ ЛЕДЯНАЯ или КИСЛОТА УКСУС- НАЯ — РАСТВОР с более 80% ACETIC ACID, GLACI- AL or ACETIC ACID SOLUTION, more than 80% acid, by mass	CH_3COOH . Едкая и коррозионная ЛВЖ с резким запахом. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Особенно коррозионна для свинца. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ чистого вещества 40 °С. $t_{\text{всп}}$ 80%-го раствора 61 °С. КПВ 4—17%. $t_{\text{пл}}$ 16 °С. ПДК 5 мг/м ³	2789 8100		II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРИ</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
8-1 В	8-02	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д10</u>	8-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> К.39 П.39	1. Укладывать в наиболее прохладном месте. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
5-1 А	5-00	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>Г-2</u> С-1	<u>В</u> <u>Ш.14</u> Ш.45 Ш.44 Ш.52	1. Укладывать в наиболее сухом месте. 2. Укрывать от лунного тепла
8-2 А	8-03	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д10</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.14</u> Ш.44 Ш.45	
8-2 А	8-02	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.14</u> Ш.44 Ш.45	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения — Е
8-2 А	8-02	<u>КЗ, Д4</u> <u>КЗ, Д10</u>	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> Ш.45	
				<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> Ш.45	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	

Кислота фенолсульфо- См. Кислота бензолсульфоновая... — ПН 5959
новая

6017	КИСЛОТА ФОСФОР- РИСТАЯ PHOSPHOROUS ACID	H_3PO_3 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные или желтые расплывающиеся кристаллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Поглощая кислород, переходит в ортофосфорную кислоту. Разлагается при 200 °С, выделяя фосфин. Растворимо в воде. $t_{пл}$ 74 °С	<u>2834</u> 8205	III низк.	<u>8113</u> 8	Табл. 18, 19
------	---	--	---------------------	--------------	------------------	-----------------

Кислота фосфористая, См. Кислота фосфористая — ПН 6017
орто

6018	КИСЛОТА ФОСФОР- НАЯ жидкая PHOSPHORIC liquid	H_3PO_3 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная прозрачная сиропообразная жидкость. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитая. Хорошо растворяется в воде. ПДК 1 мг/м ³	<u>1805</u> 8204	III низк.	<u>8113</u> 8	Табл. 16, 17
------	---	--	---------------------	--------------	------------------	-----------------

6019	КИСЛОТА ФОСФОР- НАЯ твердая PHOSPHORIC solid	H_3PO_3 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные сильно расплывающиеся кристаллы. Растворимо в воде. $t_{пл}$ 42 °С. Даже небольшое количество воды снижает температуру плавления	<u>1805</u> 8204	III низк.	<u>8113</u> 8	Табл. 18, 19
------	---	--	---------------------	--------------	------------------	-----------------

6020	КИСЛОТА ФОСФОР- НОВАТИСТАЯ концен- трации 50% (ЕДКИЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) HYPOPHOSPHOROUS ACID, 50% acid (COR- ROSIVE LIQUIDS, N.O.S.)	H_3PO_2 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость	<u>1760</u> 8147	III низк.	<u>8113</u> 8	Табл. 16, 17
------	--	--	---------------------	--------------	------------------	-----------------

Кислота фтористая... См. Кислота фтористоводородная... — ПН 6021, 6022

6021	КИСЛОТА ФТОРИСТО- ВОДОРОДНАЯ — РАС- ТВОР концентрации не более 60% HYDROFLUORIC ACID, SOLUTION, not more than 60% acid	HF . Едкое и коррозионное ве- щество. Бесцветная жидкость с раздражающим запахом. Вы- сококоррозионная для стекла, других кремнистых материалов и большинства металлов. Жид- кость и пары вызывают ожоги кожи, глаз и слизистых оболо- чек. Ядовитое. ПДК 0,5 мг/м ³	<u>1790</u> 8184	II ср.	<u>8162</u> 8; 6а	Табл. 16, 17
------	--	---	---------------------	-----------	----------------------	-----------------

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{8-2}{\Lambda}$	8-03	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 44}} \\ \text{Ш.45} \\ \text{П.19} \\ \text{П.56}$	Укладывать «Вдали от» источников тепла
$\frac{8-2}{\Lambda}$	8-02	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.45}} \\ \text{Ш.44}$	
$\frac{8-2}{\Lambda}$	8-03	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.45}} \\ \text{Ш.44}$	
$\frac{8-2}{\Lambda}$	8-02	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 44}} \\ \text{Ш 45}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-1}{\text{D}}$	8-02	$\frac{\text{КЗ, Д4}}{\text{КЗ, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{B}}{\text{Ш 44}} \\ \text{Ш.45} \\ \text{Ш 49}$	Укладывать в наиболее прохладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Г		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO	С		
6022 КИСЛОТА ФТОРИ- ТОВОДОРОДНАЯ — РАСТВОР концентра- ции более 60% HYDROFLUORIC ACID, SOLUTION, more than 60% acid	HF. Едкое и коррозионное ве- щество. Бесцветная жидкость с раздражающим запахом. Высо- кокоррозионна для стекла, дру- гих кремнистых материалов и большинства металлов. Жид- кость и пары вызывают ожоги кожи, глаз и слизистых оболоч- чек. Ядовитая высокоопасная. ПДК 0,5 мг/м ³	1790 8184	I выс.	8161 8; 6a	Табл. 16, 17	
6023 КИСЛОТА ФТОРИС- ТОВОДОРОДНАЯ И КИСЛОТА СЕРНАЯ — СМЕСЬ HYDROFLUORIC ACID AND SULPHURIC ACID MIXTURES	HF+H ₂ SO ₄ . Едкое и коррози- онное вещество. Бесцветная си- ропообразная жидкость с рез- ким запахом. Обычно содержит 70—80% кислот, при этом обыч- но фтористоводородной — не менее 25%. Коррозионна для стекла, других кремнистых ма- териалов и большинства метал- лов. Пары и жидкости вызы- вают раздражение и ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитая. Бурно реагирует с водой, выделяя тепло	1786 8184	I выс.	8161 8; 6a	Табл. 16, 17	
Кислота фторофосфор- ная...	См. Кислота монофторофосфорная... — ПН 5981					
6024 КИСЛОТА ФТОРСУЛЬ- ФОНОВАЯ FLUOROSULPHONIC ACID	FSO ₂ OH. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость с резким запахом. Вы- зывает ожоги кожи и слизис- тых оболочек. В присутствии влаги высококоррозионна для стекла, других кремнистых ма- териалов и большинства метал- лов. Ядовитая высокоопас- ная. Энергично реагирует с во- дой, выделяя водород фторис- тый. ПДК 0,5 мг/м ³	1777 8176	I выс.	8111 8	Табл. 16, 17	
6025 КИСЛОТА ФТОРУК- СУШАЯ FLUOROACETIC ACID	FCN ₂ COOH. Ядовитое чрезвы- чайно опасное вещество. Лету- чие бесцветные кристаллы. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочку глаз и дыхательных пу- тей. Растворимо в воде. <i>t</i> _{пл} 33 °С	2642 6154	I выс.	6111 6a	Табл. 13, 14	
Кислота хлористоводо- родная...	См. Кислота соляная... — ПН 6002					
6026 КИСЛОТА ХЛОРНАЯ с массовой долей кисло- ты более 50%, но не более 72%	HCLO ₄ . Окисляющее вещество. Бесцветная жидкость. Смеси с горючими материалами могут самовоспламеняться, а при по- падании в огонь взрываться. Очень коррозионное для боль- шинства металлов. Вызывает	1873 5167	I выс.	5151 5; 8	Табл. 9; 026 05a 019a 020a	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-1}{D}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{B}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.45} \\ \text{Ш.49}$	Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{8-1}{D}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит $\frac{B}{-}$	$\frac{C}{\text{Ш.49}} \\ \text{Ш.45} \\ \text{Ш.44}$	См. 1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-1}{D}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит $\frac{B}{-}$	$\frac{C}{\text{Ш.49}} \\ \text{Ш.44} \\ \text{В.47}$	См. 1. Укладывать «Вдали от» фторидов. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-1}{E}$	8-03	$\frac{K3, D10}{K3, D5}$	6-1	В-2 $\frac{\text{П-2}}{-}$	$\frac{C}{\text{Ш.49}} \\ \text{Ш.44}$	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее прохладном месте, укрывать от лучистого тепла
$\frac{8-1}{B}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D5}$	5-1	В-2 $\frac{\text{П-2}}{-}$	$\frac{C}{\text{Ш.45}} \\ \text{Ш.44} \\ \text{Ш.52} \\ \text{П.53}$	Перевозка этого вещества с массовой долей кислоты более 72% запрещена

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
PERCHLORIC ACID with more than 50% but not more than 72% acid, by mass	сильные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек						
6027 КИСЛОТА ХЛОРНАЯ с массовой долей кисло- ты не более 50%	HClO_4 . Едкое и высококоррози- онное вещество. Бесцветная жидкость. Окислитель. При кон- такте с органическими веществ- ами может вызвать их воспла- менение	1802 8200		II ср.	8152 8; 5	Табл. 16, 17	
PERCHLORIC ACID with not more than 50% acid, by mass							
6028 КИСЛОТА ХЛОРНО- ВАТАЯ — РАСТВОР с массовой долей хлорно- ватой кислоты не более 10%	HClO_3 . Окисляющее вещество. Бесцветный раствор. Может разлагаться, выделяя хлор и кислород. Может образовывать взрывчатые смеси с соединени- ми аммония и металлами в ви- де тонкоизмельченного порош- ка. Коррозионно для большин- ства металлов	2626 5143		II ср.	5112 5	Табл. 9; герм. укуп. 026 06а	
CHLORIC ACID SO- LUTION with not more than 10% chloric acid mass							
6029 КИСЛОТА 3-ХЛОРПЕ- РОКСИБЕНЗОЙНАЯ, не более 86% с кислотой 3-хлорбензойной	$\text{Cl}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{OON}$. Органический пероксид. Белый кристалличе- ский порошок. При попадании в огонь может взорваться. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочку. $t_{\text{пл}} 99^\circ\text{C}$	2755 5154-1		II ср.	5232 5; 1а	Табл. 10; П21а	
3-CHLOROPEROXY- BENZOIC ACID, not more than 86% with 3- chlorobenzoic acid							
Кислота хлорплатино- вая...	См. Кислота платинохлористоводородная...					ПН 5990	
Кислота хлорпропионо- вая	См. Кислота 2-хлорпропионовая					ПН 6030	
6030 КИСЛОТА 2-ХЛОР- ПРОПИОНОВАЯ alpha-CHLOROPROPIO- NIC ACID	$\text{CH}_3\text{CHClCOOH}$. Едкое и кор- розионное вещество. Кристал- лы или водный раствор со спе- цифическим запахом. Пыль и жидкость разъедают слизистые оболочки. Ядовитое. ПДК 2 мг/м^3	2511 8141		III низк.	8113 8	Табл. 16, 17, 18, 19	
Кислота альфа-хлорпро- пионовая	См. Кислота 2-хлорпропионовая					ПН 6030	
6031 КИСЛОТА ХЛОР- СУЛЬФОНОВАЯ (с сер- ным ангидридом или без него)	$\text{SO}_2\text{Cl}(\text{OH})$. Едкое и коррози- онное вещество. Ядовито. Бес- цветная жидкость с резким за- пахом. Пары раздражают сли- зистые оболочки. В присутствии влаги высококоррозионно. Ядо- витая. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хло- ристый и образуя серную кис-	1754 8144		I выс.	8111 8	Табл. 16, 17	
CHLOROSULPHONIC ACID (with or without sulphur trioxide)							

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-6}{C}$	8-01	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	$\frac{В-2}{П-2}$ —	С Ш.45 Ш.44 Ш.52	
$\frac{5-1}{D}$	8-01	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д5}$	5-1	$\frac{В-2,1}{С-1}$	С Ш.45 Ш.44 Ш.52	1. Укладывать «Отдельно от» соединений аммония, металлических порошков и цианидов. 2. Перевозка в цистернах запрещена
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д5}$	5-2	$\frac{В-1,2}{П-2}$ —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.44 Ш.53	
$\frac{И 2}{A}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1	$\frac{В-2,3}{П-2}$ —	С Ш.45 Ш.44	При перевозке в стеклянных буглях категория размещения — Е.
$\frac{И 1}{D}$	8-02	$\frac{КЗ, Д4}{КЗ, Д10}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В	См. ч. IV, ридов. п. 6.5 Ш.45 Ш.44 В.46	1. Укладывать «Вдали от» фтов. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула, Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
	лоту. Вызывает ожоги кожи и поражения дыхательных путей. ПДК 5 мг/м ³				
6032 КИСЛОТА ХЛОРУК- СУСНАЯ ЖИДКАЯ CHLOROACETIC ACID, LIQUID	$ClCH_2COOH$ Едкое и коррози- онное вещество. Ядовито. Бесцветная жидкость. Пары раздражают кожу и слизистые оболочки. ПДК 1 мг/м ³	1750 8137	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6033 КИСЛОТА ХЛОРУК- СУСНАЯ ТВЕРДАЯ CHLOROACETIC ACID, SOLID	$ClCH_2COOH$. Едкое и коррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Ядовито. Бесцветные сильно расплывающиеся кри- сталлы. Пары раздражают сли- зистые оболочки и кожу. $t_{пл}$ 63°C. ПДК 1 мг/м ³	1751 8137	II ср.	8172 8	Табл. 18, 19
6034 КИСЛОТА ХРОМО- ВАЯ — РАСТВОР CHROMIC ACID SOLU- TION	H_2CrO_4 . Едкое и коррозионное вещество Оранжевая жидкость. Вызывает серьезные ожоги ко- жи и слизистых оболочек. Силь- ный окислитель. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламене- ние	1755 8144	II ср.	8182 8	Табл. 16, 17
Кислота хромовая твер- дая	См. Хрома триоксид безводный — ПН 7068				
Кислота хромсерная	См. Смесь хромовая — ПН 6673				
Кислота цианисто-во- дордная — водные растворы...	См. Кислота синильная — водные растворы .. — ПН 6001				
Кислота шелкопфа	См 1-нафтиламин-8-сульфокислота — ПН 6367				
6035 КИСЛОТА ЩАВЕЛЕ- ВАЯ OXALIC ACID	$C_2H_2O_4 \cdot 2H_2O$. Слабокоррозион- ное вещество. Пыль раздража- ет кожу и слизистые оболочки		III низк.	9153 —	
Кислота этандиовая	См. Кислота щавелевая — ПН 6035				
Кислота этановая	См. Кислота уксусная... — ПН 6015				
6036 КИСЛОТА ЭТАНСУЛЬ- ФОНОВАЯ ETHYLSULPHURIC ACID	$C_2H_5HSO_4$. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная мас- лянистая жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое	2571 8172	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
Кислота этантиоловая	См Кислота тиоуксусная — ПН 6006				
Кислота этиленкарбо- новая...	См. Кислота акриловая ингибированная — ПН 5957				
Кислота этилсерная	См. Кислота этансульфоновая — ПН 6036				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-1}{A}$	8-02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	$\frac{П-2}{B-2}$ —	$\frac{C}{III.45}$ III.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{8-1}{A}$	8-03	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	6-1	$\frac{B-1,2}{—}$	$\frac{C}{III.45}$ III.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{8-3}{C}$	8-01	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	$\frac{Г-2,1}{—}$	$\frac{C}{III.45}$ III.44 III.52	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{9-1}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K3, D8}$	8-1	$\frac{B-2}{П-1,2}$ —	$\frac{D}{III.54}$ III.44	Упаковка согласно НТД на продукцию
	и 02	$\frac{K3, D4}{K3, D10}$	8-1	$\frac{П-2}{B-2}$ —	$\frac{C}{III.45}$ III.44	Для металлических барабанов категория размещения — В

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				СО	ЖКШ Знак опас- ности	
Кислоты дисукцинило- См. Кислоты янтарной пероксид... — ПН 6037, 6038 вой пероксид...						
Кислоты дихлоруксус- См. Дихлорацетилхлорид — ПН 5689 ной хлорангидрид						
Кислоты сукциниловой См. Кислоты янтарной пероксид... — ПН 6037, 6038 пероксид...						
Кислоты хлоруксусной См. β-хлорацетилхлорид — ПН 7032 хлорангидрид						
6037 КИСЛОТЫ ЯНТАР- НОЙ ПЕРОКСИД, не более 72% увлажнен- ный водой DISUCCINIC ACID PE- ROXIDE, not more than 72%, wetted with water	HO.OС(CH ₂) ₂ CO.O ₂ CO(CH ₂) ₂ CO.OH. Органический пероксид. Белый порошок. Легко горит. Бурно разлагается при попада- нии в огонь. Не растворим в воде. В сухом виде взрывания	2962 5201-1		I выс.	5211 5; 1a	Табл. 10: П16 П12a П11a П106
6038 КИСЛОТЫ ЯНТАР- НОЙ ПЕРОКСИД тех- нически чистый DISUCCINIC ACID PE- ROXIDE, technically pure	HO.OС(CH ₂) ₂ CO.O ₂ CO(CH ₂) ₂ CO.OH. Органический перок- сид. Белый порошок. Легко воспламеняется и сильно горит. Чувствителен к удару и тре- нию. Может взрываться при попадании в огонь. Добавле- ние воды снижает термическую стабильность	2135 5201		I выс.	5231 5; 1a	Табл. 10: П1г П12a П11a П106
6039 КЛЕИ АГО (КЛЕИ) ADHESIVE AGO (AD- HESIVES)	ЛВЖ. <i>t</i> _{всп} менее минус 4 °С	1133 3174		II ср.	3212 3	Табл. 4
6040 КЛЕИ БФ (КЛЕИ) ADHESIVE BF (ADHE- SIVES)	ЛВЖ. <i>t</i> _{всп} от минус 18 до 23 °С	1133 3174		II ср.	3212 3	Табл. 4
6041 КЛЕИ ФР-12 (КЛЕИ) ADHESIVE FP-12 (AD- HESIVES)	ЛВЖ. <i>t</i> _{всп} 59 °С	1133 3302		III низк.	3313 3	Табл. 4
Клей гуттаперчевый См. Каучук в растворе... — ПН 5944, 5945						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K3, D4}{K3, D5}$	5-3	$\frac{B-2}{P-2}$		См. 1. Перевозить в РК. ч. IV, $t_{\text{г}}$ 10 °С; п. 6.8 $t_{\text{в}}$ 15 °С. 2. Допускается к перевозке, ес- ли упаковка исключает возмож- ность потери влаги веществом в течение рейса. 3. См. п. 1.7
$\frac{5-4}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-2	$\frac{B-2}{P-2}$		См. ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.52 П.39 П.53
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П - \text{все}}{\Gamma - \text{все}} \frac{D}{Ш.52}$ $\frac{B-2}{-}$		
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-2}{\Gamma-1,3} \frac{D}{Ш.52}$ $\frac{B-2}{-}$		
$\frac{3-1}{A}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-2}{\Gamma-1,3} \frac{D}{Ш.52}$ $\frac{B-2}{-}$		

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Клей резиновый...	См. Каучук в растворе... — ПН 5944, 5945				
Клещевины семена	См. Касторовые бобы — ПН 5941				
Кобальт нафтеновокис- лый	См. Кобальта нафтенаты — порошок — ПН 6042				
6042 КОБАЛЬТА НАФТЕ- НАТЫ — ПОРОШОК COBALT NAPHTHE- NATES, POWDER	Воспламеняющееся твердое вещество. Аморфный светло-коричневый порошок или синевато-красный. Сиккатив. Не растворим в воде. $t_{пл} 77^\circ\text{C}$	2001 4135	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a
6043 КОБАЛЬТА (II) РЕ- ЗИНАТ ОСАЖДЕН- НЫЙ COBALT (II) RESINA- TE, PRECIPITATED	$(\text{C}_{19}\text{H}_{29}\text{COO})_2\text{Co}$. Воспламеняю- щееся твердое вещество темно- коричневого цвета. Сиккатив. При загрязнении растительны- ми волокнами может самовос- пламеняться. Не растворимо в воде. $t_{пл} 124^\circ\text{C}$	1318 4135	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a
Коккул	См. Коккулюс — ПН 6044				
6044 КОККУЛЮС COCCULUS	Ядовитое твердое вещество. Су- дорожный яд. Содержит пикро- токсин — яд, вызывающий кон- вульсии	1584 6112	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
6045 КОЛЛЕКТОР АНП-2 (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КИЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) COLLECTOR ANP-2 (POISONOUS LIQ- UIDS, N.O.S.)	Ядовитое вещество. Темно-ко- ричневая маслянистая жид- кость. Раздражает кожу и сли- зистые оболочки	2810 6231	III низк.	6163 6b	Табл. 11, 12
Коллодий	См. Целлюлозы нитраты... — ПН 7086, 7087				
Коллоксилины...	См. Целлюлозы нитраты... — ПН 7082—7090				
6046 КОЛЧЕДАН СЕРНЫЙ (САМОВОЗГОРАЮ- ЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) SULPHUR PYRITE (SELF-HEATING SUB- STANCES, SOLID, N.O.S.)	Самовозгорающееся вещество. Минерал светло-желтого цвета с металлическим блеском. При самовозгорании выделяет ядо- витые газы. Обычно содержит различные примеси. В зависи- мости от состава примесей со- держание серы колеблется от 30 до 52%, железа — от 35 до 44%	3088 4260	III низк.	4213 4b	Табл. 7a; C13a
Конопля...	См. Волокна растительные сухие... — ПН 5404				
Консерванты для древе- сины...	См. Антисептики для древесины... — приложение 16, табл. 3, ПН 9237, 9238				
6047 КОПАЛЫ СИНТЕТИ- ЧЕСКИЕ SOPALS, SYNTHETIC	Твердое горючее вещество		III низк.	9133	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРИ</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-1</u> <u>А</u>	4-13	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.2.4, 6
<u>4-1</u> <u>А</u>	4-13	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д6</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.2.4, 6
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-06	<u>К3, Д2</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.19</u>	
<u>6-5</u> <u>А</u>	6-06	<u>К4</u> <u>К4, Д19</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
<u>4-6</u> <u>Л</u>	4-26	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>П.39</u>	
<u>9-1</u> <u>Л</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГВ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6048 КОПРА COPRA	Самовозгорающееся вещество. Всушенные ядра кокосовых орехов. С сильным маслянистым запахом, который может перейти на другие грузы. Пыль копры взрывоопасна	1363 4227		III низк.	4213 —	Табл. 7а: С22а
6049 КОРДИТ БЕЗДЫМНЫЙ) CORDITE (POWDER, SMOKELESS)	Метательное ВВ. Чувствитель-но к механическим воздействи-ям и нагреву	0160 1133			11С 1а	Табл. 1: E22
6050 КОРДИТ БЕЗДЫМНЫЙ) CORDITE (POWDER, SMOKELESS)	Метательное ВВ. Чувствитель-но к нагреву	0161 1133			13С 1а	Табл. 1: E22
Которан	См. Фторметурон — ПН 7009					
Коттонекс	См. Фторметурон — ПН 7009					
6051 КРАСКА типограф- кая, легковоспламеняю- щаяся, с температурой вспышки не менее ми- нус 18 °С, но менее 23 °С INK printer's, flam- mable, flash point not less than -18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зави-сят от растворителя	1210 3237		II ср.	3212 3	Табл. 4
6052 КРАСКА типографская легковоспламеняющаяся с температурой вспыш- ки не менее 23 °С, но не более 61 °С INK printer's, flam- mable, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от растворителя	1210 3353		III низк.	3313 3	Табл. 4
6052-1 КРАСКИ НИВК НЕОБ- РАСТАЮЩИЕ	См. Материалы лакокрасочные легковоспламеняющиеся, с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С — приложение 16, табл 3, ПН 9253					
6053 КРЕЗОЛЫ (о-, м-, п-) CRESOLS (о-, m-, p-)	СН ₃ С ₆ Н ₄ ОН. Ядовитые высоко-опасные вещества. Летучие бес-цветные расплывающиеся кри-сталлы или жидкость. Вызыва-ют ожоги кожи, пары раздра-жают слизистые оболочки. Раст-воримы в воде. t _{пл} от 11 до 36 °С. ПДК 0,5 мг/м ³	2076 6114		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12, 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-7</u> А	4-25	<u>К1</u> <u>К4, Д5</u>	4-1	<u>В-3</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-3</u> —	— <u>Ш.52</u>	1. Знак опасности не наносит-ся, но на транспортной таре и в грузовых документах долж-ны быть указаны подкласс и № ООН. 2. Не принимать к перевозке мокрую копру
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-03	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>Г-3</u> <u>С-3</u> —	<u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B. До-пустимое количество на суд-не — 5 т
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2,3</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	А <u>Ш.52</u> <u>Ш.42</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> —	А <u>Ш.52</u> <u>Ш.42</u>	
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>С-1</u> <u>П-1,2</u> —	А* <u>Ш.45</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Крезол сырой	См. Крезол технический — ПН 6054				
6054 КРЕЗОЛ ТЕХНИЧЕСКИЙ CRESYLIC ACID	$\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$. Ядовитое высоко-опасное вещество. Бесцветные кристаллы. Коррозионное. Коммерческий продукт может быть жидким. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. ПДК 0,5 мг/м ³	2022 6114	II ср.	6172 ба; 8	Табл. 11, 12, 13, 14
Кремни для зажигалок	См. Ферроперий — ПН 6975				
6055 КРЕМНИЙ — ПОРОШОК АМОРФНЫЙ SILICON POWDER, AMORPHOUS	Si. Воспламеняющееся твердое вещество коричневого цвета. Легко воспламеняется при смешивании с окисляющими веществами. ПДК 4,0 мг/м ³	1346 4170	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а
Кремний хлористый	См. Кремния хлорид — ПН 6057				
Кремний четырехфтористый	См. Кремния фторид — ПН 6056				
Кремний четыреххлористый	См. Кремния хлорид — ПН 6057				
Кремния гидрид	См. Силан — ПН 6663				
6056 КРЕМНИЯ ФТОРИД SILICON TETRAFLUORIDE	SiF_4 . Ядовитый высокоопасный сжиженный газ. Бесцветный с удушливым запахом. Коррозионен для металлов. Во влажном воздухе выделяет водород фтористый. Отн. плотн. 3,6 ПДК 0,5 мг/м ³	1859 2178		2232 ба; 8	Табл. 3; 1а
6057 КРЕМНИЯ ХЛОРИД SILICON TETRACHLORIDE	SiCl_4 . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная, очень подвижная жидкость с удушливым запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород. ПДК 5,0 мг/м ³	1818 8221	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6058 КРЕОЗОТ (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКИЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) CREOSOTE (POISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	Ядовитое летучее вещество. Жидкость. Используется для пропитки шпал. Растворима в воде	2810 6231	II ср.	6112 ба	Табл. 11, 12

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
Для жидк. 6-5 А Для тв. 6-6 А	6-06	К4, Д4 К4, Д8	6-1	В-2 П-2,3 —	А* Ш.45 Ш.44	Укладывать «Вдали от» источников тепла
4-1 А	4-10	К1, Д2 К4, Д6	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	С-3 Г-1,2 В	См. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, распространяется на кремний в п. 6.5 виде твердых блестящих кристаллических полосок, которые не горят на воздухе Ш.52	
2-3 Д	2-22	К4, Д3 К4, Д5	2-1	Не горит	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.49 Ш.44 В.47	
8-1 С	8-00	К2, Д4 К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В	См. 1. При перевозке в стеклянных ч. IV, бутылках категория размещения п. 6.5 — D. Ш.44 В.46 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2	
6-1 В	6-06	К4, Д4 К4, Д8	6-1	П-3,2 В-2 —	В Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6059 КРЕОЛИН CREOLIN	Малоопасная ядовитая темно-коричневая маслянистая жидкость. Содержит 80% фенольно-смоляных масел и 18% воды. Применяется для дезинфекции		III низк.	9153 —	
КРИМИДИН	См. приложение 13				
6060 КРИПТОН ОХЛАЖ- ДЕННЫЙ ЖИДКИЙ KRYPTON, REFRIGE- RATED LIQUID	Кг. Невоспламеняющийся не-ядовитый инертный газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре минус 153 °С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости. Отн. плотн. 2,9	1970 2153		2115 2	Табл. 3: Г2а
6061 КРИПТОН СЖАТЫЙ KRYPTON, COMPRES- SED	Кг. Сжатый газ. Невоспламеняющийся неядовитый. Инертный. Бесцветный, без запаха. $t_{кип}$ минус 153 °С. Отн. плотн. 2,9	1056 2153		2111 2	Табл. 3: Г1а
Крокидолит	См. Асбест голубой или асбест коричневый — ПН 6154				
Кронитекс АА ..	См. Трикрезилфосфат .. — ПН 6828				
Кронитекс К-3	См. Трикрезилфосфат... — ПН 6828				
Кротилин	См. 2,4-Д, эфир кротиловый — ПН 5747				
КРОТОКСИФОС	См. приложение 13				
Кротональдегид...	См. Альдегид кротоновый... — ПН 5045				
Кротонилен	См. Бутин-2 — ПН 5356				
КРУФОМАТ	См. приложение 13				
Крысид	См. 1-Нафтилтиомочевина — ПН 6970				
6062 КСЕНОН XENON	Хе. Невоспламеняющийся не-ядовитый сжиженный газ. Бесцветный. Без запаха. Инертный. $t_{кип}$ минус 108 °С. Отн. плотн. 4,5	2036 2188		2112 2	Табл. 3: Г1а
6063 КСЕНОН ОХЛАЖ- ДЕННЫЙ ЖИДКИЙ XENON, REFRIGERA- TED LIQUID	Хе. Невоспламеняющийся не-ядовитый инертный газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре минус 108 °С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости. Отн. плотн. 4,5	2591 2188		2115 2	Табл. 3: Г2а
Ксилены	См. Ксилолы — ПН 6067, 6068				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{К1Р11}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ВОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{9-2}{\text{Л}}$	9-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	П-2 В-2 ~	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.35}} \frac{\text{Упаковка}}{\text{Ш.39}}$	согласно НТД на продукцию
$\frac{2-1}{\text{В}}$	2-10	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{---}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{2-1}{\text{А}}$	2-10	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{---}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{2-1}{\text{Л}}$	2-10	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{---}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{2-1}{\text{В}}$	2-10	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	2-1	Не горит	$\frac{\text{---}}{\text{Ш.44}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	ЖШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
6064 КСИЛЕНОЛЫ XYLENOLS	$(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}$. Ядовитые ве- щества. Бесцветные кристал- лы или маслянистая жидкость с резким запахом	2261 6280	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12, 13, 14
6065 КСИЛИДИНЫ XYLIDINES	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2\text{NH}_2$. Ядовитые ле- тучие вещества. Жидкости, за- исключением 3,4-диметиланили- на, $t_{\text{пл}}$ которого 47°C. Могут реагировать с кислотами. ПДК 3 мг/м ³	1711 6280	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12, 13, 14
Ксилит бромистый	См. Ксилит-бромиды — ПН 6066				
Ксилит мускусный	См. 5-трет-Бутил-2,4,6-тринитро-м-ксилит — ПН 5349				
6066 КСИЛИЛ-БРОМИДЫ XYLYL BROMIDE	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2\text{Br}$. Ядовитые лету- чие бесцветные жидкости, вы- деляющие слезоточивые пары	1701 6281	II ср.	6112 6а	Табл. 15; Я16 Я86 Я116 Я14а
п-КСИЛИЛДИАЗИД p-XYLYL DIAZIDE	Перевозка запрещена				
6067 КСИЛОЛЫ с темпера- турой вспышки не ме- нее минус 18°C, но ме- нее 23°C XYLENES, flash point not less than -18°C but less than 23°C	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. Не смеси- ваются с водой. КПВ 1,1— 7,0%. ПДК 50 мг/м ³	1307 3292	II ср.	3212 3	Табл. 4
6068 КСИЛОЛЫ с темпера- турой вспышки не ме- нее 23°C, но не более 61°C XYLENES, flash point not less than 23°C but not more than 61°C	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. Не смеси- ваются с водой. КПВ 1,1— 7,0%. ПДК 50 мг/м ³	1307 3330	III низк.	3313 3	Табл. 4
Кумарон...	См. Бензофуран... — ПН 5249				
КУМАТЕТРАМИЛ	См. приложение 13				
КУМАФОС	См. приложение 13				
КУМАФУРИЛ	См. приложение 13				
КУМАХЛОР	См. приложение 13				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мел.	Примечания
Для жид. 6-5 А для тв. 6-6 А	6-06	$\frac{К4, Д4}{К4, Д10}$	6-1	$\frac{В-2}{П-2,3}$ —	$\frac{А*}{Ш.35}$	
$\frac{6-1}{А}$	6-07	$\frac{К4, Д10}{К4; Д5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш.15}$	
$\frac{6-1}{Д}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{В}{Ш.51}$	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}$ $\frac{В-2}{—}$	$\frac{В}{Ш.25}$ Ш.52	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,3}$ $\frac{В-2}{—}$	$\frac{С}{Ш.25}$ Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO	сыр.		
6069 КУМИЛА ГИДРОПЕ- РОКСИД технически чистый CUMYL HYDROPERO- XIDE, technically pure	$C_6H_5C(CH_3)_2O_2H$. Органиче- ский пероксид. Светло-желтая подвижная жидкость. Бурно разлагается при загрязнении другими веществами. При по- падании в глаза вызывает серьез- ные повреждения роговой оболочки. Не смешивается с водой	2116 5155	I выс.	5251 5	Табл. 10: П1а П2б П18а П18б П20б	
6070 КУМИЛА ПЕРОКСИД технически чистый или более 42% с инертным твердым веществом DICUMYL PEROXIDE, technically pure or more than 42% with inert so- lid	$C_6H_5C(CH_3)_2O_2(CH_3)_2C_6H_5$. Органический пероксид. Белое или бледно-желтое кристалли- ческое вещество. Не растворим в воде	2121 5164	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П2а П19а	
Кумилпернеодеканоат...	См. Кумилпероксинеодеканоат... — ПН 6071					
6071 КУМИЛПЕРОКСИНЕО- ДЕКАНОАТ, не более 77% в растворе CUMYL PEROXYNEO- DECANOATE not more than 77% in solution	$C_6H_5C(CH_3)_2O_2CO.C(R_1R_2)CH_3$; 2963 $R_1+R_2=C_7H_{15}$. Органический пероксид. Желтая жидкость. Может бурно разлагаться при повышенной температуре	2963 5155-1	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1б П30б	
6072 КУМИЛПЕРОКСИПИ- ВАЛАТ, не более 77% в растворе CUMYL PEROXYPIVA- LATE not more than 77% in solution	$C_6H_5C(CH_3)_2O_2CO.C(CH_3)_3$. Органический пероксид. Бес- цветная жидкость. Может бур- но разлагаться при повышен- ной температуре	2964 5155-2	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1д	
Кумилперпивалат...	См. Кумилпероксипивалат... — ПН 6072					
6073 КУМОЛ ISOPROPYLBENZENE	$C_6H_5C_3H_7$. ЛВЖ. Не смешива- ется с водой. $t_{\text{вып}} 34-38^\circ\text{C}$. ПДК 50 мг/м ³	1918 3357	III низк.	3313 3	Табл. 4	
Кумола гидропероксид	См. Кумила гидропероксид... — ПН 6069					
Купорос железный	См. Железа (II) сульфата гептангидрат — ПН 5757					
Купорос медный	См. Меди (II) сульфата пентагидрат — ПН.6152					
Купорос цинковый...	См. Цинка сульфат... — ПН 7138					
6074 КУПРОЗАН CUPROZAN	Малоопасное ядовитое вещест- во. Пестицид. Смесь пинеба и меди хлороксида			9153 ---		
Лазурь берлинская	См. Лазурь железная — ПН 6074-1					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>5-4</u> <u>Д</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52 Ш.44 П.39	
<u>5-4</u> <u>Д</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> —	См. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, распространяется на продукт, п. 6.8, содержащий более 60% инерт- <u>Ш.44</u> ного твердого вещества	
<u>5-3</u> <u>Д</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. Перевозить в РК; ч. IV, t_k минус 10 °С; п. 6.8 t_a 0 °С. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7	
<u>5-3</u> <u>Д</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. Перевозить в РК; ч. IV t_k минус 5 °С; п. 6.8 t_a 5 °С. <u>Ш.50</u> См. п. 1.7 П.39	
<u>3-2</u> <u>А</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С*</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	
<u>9-2</u> <u>А</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	Не горит	<u>В</u> Упаковка согласно НТД на <u>Ш.32</u> продукцию	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
6074-1 ЛАЗУРЬ ЖЕЛЕЗНАЯ (САМОВОЗГОРАЮ- ЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) BLUE, PRUSSIAN (SELF-HEATING SUB- STANCES, SOLID, N.O.S.)	$K_xFe_y[Fe(CN)_6]_z \cdot nH_2O$. Само- возгорающееся вещество. Си- ний порошок. Не растворим в воде. ПДК 10 мг/м ³	3088 4260		III низк.	4213 46	Табл. 7а: 01д С96 С206 С25а С26а С27а	
Лазурь парижская си- См. Лазурь железная — ПН 6074-1 няя							
6075-1 ЛАК БТ-99	См. Материалы лакокрасочные легковоспламеняющиеся, с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — приложение 16, табл. 3 — ПН 9254						
6075 ЛАК ПОЛИАМИД- НЫЙ (МАТЕРИАЛЫ ЛАКОКРАСОЧНЫЕ) LACQUER, POLYAMI- DE (PAINT RELATED MATERIAL)	ЛВЖ. Не смешивается с во- дой. $t_{всп}$ 13 °С. КПВ 3,6—18,6%	1263 3268		II ср.	3212 3	Табл. 4	
6076 ЛАК ТЕРЕБЕК (МА- ТЕРИАЛЫ ЛАКОКРА- СОЧНЫЕ) LACQUER TEREBEK (PAINT RELATED MA- TERIAL)	ЛВЖ. Ядовитая. Не смешива- ется с водой. $t_{всп}$ 39 °С	1263 3372		III низк.	3353 3	Табл. 4	
6076-1 ЛАКОИЛЬ (ЛЕГКО, ВОСПЛАМЕНЯЮЩИ- ЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) LACOIL (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Коричневого цвета. Раст- вор полимеризованных угле- водородов в сольвентнафте. Применяется как нефтяное сырье для получения искусст- венной олифы. $t_{всп}$ 33 °С	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4	
6077 ЛАУРОИЛА ПЕРОК- СИД не более 42% — устойчивая дисперсия в воде LAUROYL PEROXI- DE, not more than 42%, stable dispersion, in wa- ter	$CH_3(CH_2)_{10}CO \cdot O_2 \cdot CO(CH_2)_{10}CH_3$. Органический пероксид. Белая маловязкая дисперсия. Бурно разлагается при повышенной температуре	2893 5193-1		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П16а П19а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-6</u> <u>А</u>	4-22	<u>К1, Д1</u> Пожар: К4, Д5 Россыпь К4, Д1	4-1	<u>В-3</u> <u>Г-1</u> <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>П.14</u>	
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-3</u> <u>А</u>	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> <u>А</u>	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>П-4</u> <u>Д</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	См. Это вещество может быть так- ч. IV, же улаковано в специальный п. 6.8 пластмассовый контейнер, на- <u>Ш.50</u> ходящийся в стальной раме. <u>П.39</u> конструкция которого должна быть одобрена компетентным органом, о чем грузоотправи- тель должен выдать сертифи- кат. Максимальная вместимость контейнера не более 1000 л	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6078 ЛАУРОИЛА ПЕРОК. СИД технически чистый порошок, гранулы или чешуй- LAUROYL PEROXIDE, ки со слабым едким запахом technically pure	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_{10}\text{CO}\cdot\text{O}_2\cdot\text{CO}(\text{CH}_2)_{10}\text{CH}_3$. Органический пероксид. Белый порошок, гранулы или чешуйки со слабым едким запахом	2124	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIIa P36 P4a P10a P11a P166
Лаурил меркаптан	См. Додecilмеркаптан — ПН 5742					
Лед сухой	См. Углерода диоксид твердый — ПН 6902					
ЛЕН	См. Волокна растительные сухие... — ПН 5404					
6078-1 ЛИГРОИН...	См. Дистилляты нефти, Н.У.К., ... — приложение 16, табл. 3, ПН 9241—9243					
6079 ЛИЗОЛ LYSOL	Малоопасная ядовитая однородная маслянистая жидкость. Смешивается с водой. Содержит до 50% фенолов. Применяется для дезинфекции			III низк.	9153 —	
6080 ЛИМОНЕН DIPENTENE	$\text{C}_{10}\text{H}_{16}$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом лимонов. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 43^\circ\text{C}$	2052 3336		III низк.	3313 3	Табл. 4
ЛИНДАН (γ -ВНС)	См. приложение 13					
ЛИНДОЛ...	См. Трикрезилфосфат, ... — ПН 6828					
6081 ЛИНУРОН LYNURON	Малоопасное ядовитое вещество. Пестицид. ПДК 1 мг/м ³			III низк.	9153 —	
Литен...	Бензины — растворители... — ПН 5232—5234					
6082 ЛИТИЙ LITHIUM	Li. ВГВ. Белый тягучий мягкий металл. Легче воды. Бурно реагирует с водой, водяным паром или кислотами, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции. Бурно, иногда со взрывом, реагирует со многими другими веществами	1415 4345		II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
Литий азотнокислый	См Лития нитрат — ПН 6092					
Литий водородистый	См. Лития гидрид — ПН 6087					
Литий кремнистый	См. Лития силицид — ПН 6095					
Литий фтористый...	См. Лития фторид... — ПН 6096					
Литий хлорноватисто-кислый сухой	См. Лития гипохлорит сухой или лития гипохлорита — смеси... — ПН 6091					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
5-4 Д	5-20	К2, Д4 К2, Д5	5-2	В-2 П-2 —	См. Упаковка ч. IV, продукцию п. 6.8 Ш.52 П.39	согласно НТД на
9-2 А	9-01	К1 К4, Д8	8-1	П-3 В-2 Г-1 —	В Упаковка Ш.26 продукцию Ш.44	согласно НТД на
3-2 А	3-00	К1, Д4 К4, Д5	3-1	П-1,2 В-2 —	С Ш.25 Ш.52	
9-2 А	9-01	К1 К4, Д8	8-1	Не горит П-1	В Упаковка Ш.32 продукцию	согласно НТД на
4-10 Д	4-33	К1, Д4 К4, Д5	4-2	С-2 Г-2 В, П Г-1,3	См. См. п. 14.2.4, б, в ч. IV, п. 6.5 Ш.8 Ш.48 В.52 В.53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6083 ЛИТИЯ АЛЮМОГИД- РИД LITHIUM ALUMINI- UM HYDRIDE	LiAlH ₄ . ВГВ. Легкий пористый белый порошок. При взаимодей- ствии с водой медленно выде- ляет водород	1410 4345	I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. В8в В9а В17а В20а
6084 ЛИТИЯ АЛЮМОГИД- РИД В ЭФИРЕ LITHIUM ALUMINI- UM HYDRIDE, ETHE- REAL	LiAlH ₄ . ВГВ. Прозрачный бес- цветный жидкий раствор. Вза- имодействует с водой, выделяя водород. При розливе эфир, ко- торый является ЛВЖ, быстро улетучивается, оставляя оса- док, который легко воспламе- няется от искр и трения	1411 4346	I выс.	4331 4в; 3	Табл. 8; герм. укуп. В12а В18б В21а
6086 ЛИТИЯ БОРОГИД- РИД LITHIUM BOROHYD- RIDE	LiBH ₄ . ВГВ. Кристаллическое, твердое вещество. Гигроскопич- ное. При обычной температуре медленно, а при повышенной температуре бурно реагирует с водой, выделяя водород	1413 4347	I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. В8в В9а В17а В20а
Лития гидрат окиси... См. Лития гидроксид... — ПН 6089, 6090					
6087 ЛИТИЯ ГИДРИД LITHIUM HYDRIDE	LiH. ВГВ. Твердое. Взаимодей- ствует с водой, водяным па- ром или кислотами, выделяя воспламеняющийся газ водо- род, который может воспламе- ниться от теплоты реакции. Ядовитое, чрезвычайно опас- ное. ПДК 0,025 мг/м ³ . (США)	1414 4348	I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. В8в В9а В17а В20а
6088 ЛИТИЯ ГИДРИД — СПЛАВ ТВЕРДЫЙ LITHIUM HYDRIDE, FUSED SOLID	LiH. ВГВ. Белая кристалличе- ская масса. Реагирует с водой, водяным паром или кислотами, выделяя водород, который мо- жет воспламениться от тепло- ты реакции. Коррозионное для алюминия. Едкое для кожи. Ядовитое, чрезвычайно опас- ное. ПДК 0,025 мг/м ³	2805 4348	II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
6089 ЛИТИЯ ГИДРОК- СИД — РАСТВОР LITHIUM HYDROXI- DE SOLUTION	LiOH. Едкое и коррозионное вещество. Коррозионное для алюминия, цинка и жести. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Энергично реагирует с кислотами. При реакции с солями аммония выделяет ам- миак. ПДК 20 мг/м ³ (в пере- счете на NH ₃)	2679 8190	II ср.	8212 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-10</u> D	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> В, П Г-1	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.8</u> В.52	
<u>4-11</u> D	4-31	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> В, П	См. Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2 ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.8</u> В.52	
<u>4-10</u> E	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> В, П Г-1	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.8</u> В.52	
<u>4-10</u> D	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> В, П Г-1	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.8</u> В.52 К.52	
<u>4-10</u> D	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3</u> <u>Г-2</u> В, П Г-1	См. См. п. 14.2.4, б, в ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>Ш.48</u> В.52 К.52	
<u>8-2</u> A	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит П-1	С <u>Ш.44</u> <u>Ш.48</u> К.39	При перевозке в стеклянных бутылках категория размеще- ния — В

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6090 ЛИТИЯ ГИДРОКСИ- ДА МОНОГИДРАТ LITHIUM HYDROXI- DE MONOHYDRATE	LiOH · H ₂ O. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветные крист- таллы. В присутствии влаги коррозионно для алюминия, цинка и жести. Разъедает ко- жу, глаза и слизистые оболоч- ки. Энергично реагирует с кис- лотами	2680 8190	II ср.	5212 8	Табл. 18, 19
6091 ЛИТИЯ ГИПОХЛО- РИТ СУХОЙ или ЛИ- ТИЯ ГИПОХЛОРИ- ТА — СМЕСИ с массо- вой долей активного хлора более 10% LITHIUM HYPOCHLO- RITE, DRY or LITHI- UM HYPOCHLORITE MIXTURES with more than 10% available chlo- rine	LiOCl ₂ . Сильные окисляющие вещества. Порошки белого цве- та с резким запахом. Бурно реагируют с кислотами, выде- ляя хлор. Бурно разлагаются под воздействием тепла или прямых солнечных лучей. Мо- гут вызвать пожар при взаим- одействии с органическими ве- ществами. В присутствии вла- ги коррозионны для большин- ства металлов. Пыль раздража- ет слизистые оболочки. Ядови- тые, высокоопасные. ПДК 1 мг/м ³	1471 5156	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
6092 ЛИТИЯ НИТРАТ LITHIUM NITRATE	LiNO ₃ . Окисляющее вещество. Бесцветные кристаллы, расплы- вающиеся на воздухе. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и могут силь- но гореть. Растворимо в воде	2722 5157	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6093 ЛИТИЯ НИТРИД LITHIUM NITRIDE	Li ₃ N. ВГВ. Коричневатые или красные кристаллы или мел- кий порошок Медленно реаги- рует с водой, образуя гидрок- сид лития и аммиак. Коррози- онно для алюминия. Едкое для кожи. ПДК 20 мг/м ³ (в пере- счете на NH ₃)	2806 4349	I выс.	4311 4а	Табл. 8; герм. укуп. B8г B17а
6094 ЛИТИЯ ПЕРОКСИД LITHIUM PEROXIDE	Li ₂ O ₂ . Окисляющее вещество. Порошок белого цвета. Смеси с горючими материалами, осо- бенно если они смочены не- большим количеством воды, при ударении или трении могут вос- пламеняться или взрываться. При небольших количествах во- ды выделяется достаточно теп- ла, чтобы воспламенить орга- нические вещества, находящие- ся рядом. Раствор в воде явля- ется щелочной коррозионной жидкостью	1472 5157	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-2}{А}$	8-05	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$ К.39 Ш.52	
$\frac{5-1}{А}$	5-08	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	$\frac{В-2,1}{П-1}$	$\frac{В}{Ш.8}$ Ш.48 Ш.52	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на про- дукт с массовой долей актив- ного хлора не более 10%. 2. Тара должна иметь устрой- ство для выхода газа, исклю- чающее возможность утечки содержимого
$\frac{5-1}{А}$	5-02	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	$\frac{В-2,1}{П-2}$ —	$\frac{D}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{4-10}{Е}$	4-30	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	4-2	$\frac{С-3,2}{Г-2}$ В, П	$\frac{См.}{ч. IV,}$ п. 6.5 $\frac{Ш.44}{В.39}$	
$\frac{5-1}{А}$	5-06	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-1,3}{В, П}$	$\frac{См.}{ч. IV,}$ п. 6.5 $\frac{Ш.44}{В.52}$ В.53	1. Укладывать в наиболее су- хом месте. 2. Обеспечить полную защиту содержимого упаковок от вла- ги

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
6095 ЛИТИЯ СИЛИЦИД LITHIUM SILICON	Li_6Si_2 . ВГВ. Блестящие куски, кристаллы или порошок с острым раздражающим запахом. При взаимодействии с водой выделяет воспламеняющиеся газы — водород и кремния гидрид, смесь которых в воздухе воспламеняется от теплоты реакции	1417 4349	II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
Лития тетрагидроалюминат...	См. Лития алюмогидрид	— ПН 6083, 6084			
Лития тетрагидроборат	См. Лития борогидрид	— ПН 6086			
6096 ЛИТИЯ ФТОРИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) LITHIUM FLUORIDE POISONOUS SOLIDS, N O S.)	LiF . Ядовитое высокоопасное твердое вещество. Реагирует с кислотами, выделяя фтористый водород. ПДК 0,5 мг/м ³ (в пересчете на HF)	2811 6236	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6097 ЛИТИЙАЛКИЛЫ LITHIUM ALKYL	Самовозгорающиеся вещества. Прозрачные бесцветные жидкости. Пирофорные. На воздухе воспламеняются. Бурно реагируют с водой, кислотами, галогенами, спиртами и аминами	2445 4239	I выс.	4211 46	Табл. 7
Литийалюминийгидрид...	См. Лития алюмогидрид...	— ПН 6083, 6084			
6098 ЛИТИЙ-ФЕРРОСИЛИЦИД LITHIUM FERROSILICON	ВГВ. Темный кристаллический металлоподобный порошок или ломкие куски. Выделяет воспламеняющиеся и ядовитые газы при взаимодействии с водой	2830 4347	II ср.	4312 4в	Табл. 6 ба
Лонакол	См. Цинес	— ПН 7126			
Ляпис	См. Серебра (I) нитрат	— ПН 6656			
6099 МАГНИЙ В ГРАНУЛАХ, ПОКРЫТЫХ, размер частиц не менее 149 микрон MAGNESIUM GRANULES, COATED, particle size not less than 149 microns	Mg. ВГВ. При взаимодействии с водой или кислотами выделяет водород	2950 4331	III низк.	4313 4в	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗООС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>4-10</u> А	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>Г-1</u> <u>С-1</u> <u>В, П</u>	<u>См. ч IV,</u> <u>п 65</u> <u>Ш 44</u> <u>В 52</u>	См п. 1424, б, в
<u>6-6</u> А	6-13	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>Не</u> <u>горит</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш 49</u> <u>К 47</u>	
<u>4-6</u> Д	4-21	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,1</u> <u>Г-1</u> <u>В, П</u>	<u>См ч IV,</u> <u>п 65</u> <u>Ш 52</u> <u>В 53</u> <u>К 53</u>	См п 1424 б
<u>4-10</u> Е	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1,3</u> <u>Б, П</u>	<u>См ч IV,</u> <u>п 65</u> <u>Ш 52</u> <u>В 39</u>	1 Размещать с учетом гребо ваный п 422 2 См п 1424, б в
<u>4-10</u> А	4-33	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-2</u> <u>В, П</u>	<u>См ч IV,</u> <u>п 65</u> <u>Ш 54</u> <u>В 52</u> <u>К 52</u>	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на магний в кусках, чушках или палочках 2 См. п 1424, и

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	МК МПОГ № ООН Страница	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО	III		
6100 МАГНИЙ или МАГНИЯ СПЛАВЫ, с массовой долей магния более 50%, гранулы, стружки или ленты MAGNESIUM or MAG- NESIUM ALLOYS with more than 50% magne- sium in pellets, turnings or ribbons	Mg. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Серебристо- белый металл. Реагирует с во- дой, особенно морской, кисло- тами и едкими щелочами, вы- деляя водород. Во влажной среде сгорает со взрывом. Го- рит в атмосфере углерода ди- оксида. Образует взрывчатые смеси с большинством окисля- ющих веществ. Минимальное содержание кислорода, необ- ходимое для горения стружки при пожаре, 2,5% объема	1869 4153	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a	
6101 МАГНИЙ ПОРОШОК или МАГНИЯ СПЛА- ВЫ — ПОРОШКИ MAGNESIUM POWDER or MAGNESIUM ALLO- YS POWDER	Mg. ВГЗ. При взаимодействии с водяным паром, водой или кислотами выделяют водород. Склонны к самонагреванию и самовозгоранию. При взаимо- действии с окисляющими веще- ствами могут взрываться. Взве- шенная пыль магния взрыво- опасна	1418 4350	II ср.	4372 4в; 4б	Табл. 6, 6a	
Магний азотнокислый	См. Магния нитрат — ПН 6106					
Магний бромноватокис- лый	См. Магния бромат — ПН 6103					
Магний водородистый	См. Магния гидрид — ПН 6105					
Магний кремнефтори- стый	См. Магния гексафторосиликат — ПН 6104					
Магний кремнистый	См. Магния силицид — ПН 6110					
Магний мышьяковис- тый...	См. Магния сесквиарсенид... — ПН 6109					
Магний мышьяковокис- лый (орто), трехзаме- щенный восьмиводный	См. Магния арсената октагидрат — ПН 6102					
Магний фосфористый	См. Магния фосфид — ПН 6111					
Магний фтористый...	См. Магния фторид... — ПН 6112					
Магний хлорноватокис- лый	См. Магния хлората гексагидрат — ПН 6113					
Магний хлорнокислый	См. Магния перхлорат — ПН 6108					
Магния арсенат	См. Магния арсената октагидрат — ПН 6102					
6102 МАГНИЯ АРСЕНАТА ОКТАГИДРАТ MAGNESIUM ARSE- NATE	Mg ₃ (AsO ₄) ₂ ·8H ₂ O. Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок	1622 6172	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
Магния арсенид...	См. Магния сесквиарсенид... — ПН 6109					
6102-1 МАГНИЯ БИСУЛЬ- ФИТ — РАСТВОР	См. Гидросульфиты неорганические Н.У.К. — приложение 16, табл. 10, ПН 9683				водные растворы,	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-2</u> <u>С-1,3</u> <u>В, П</u> Г-1	См. 1. Действие Правил МОПОГ ч. IV, не распространяется на магний в кусках, чушках или палочках. п. 6.5 <u>Ш.52</u> В.52 В.53 К.52	2. Укладывать «Вдали от» жидких фторидоуглеводородов
<u>4-9</u> А	4-33	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>В, П</u> Г-1,3	См. 1. Действие Правил МОПОГ ч. IV, не распространяется на магний в кусках, чушках или палочках п. 6.5 <u>Ш.48</u> В.52 В.53 К.52 К.53	2. См. п. 14.2.4, б, в
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6103 МАГНИЯ БРОМАТ MAGNESIUM BROMIDE	$Mg(BrO_3)_2$ Окисляющее твердое вещество, расплывающееся в воздухе. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючими материалами чувствительны к трению и могут воспламениться или взрываться при взаимодействии с серной кислотой. При попадании в огонь может взрываться	1473 5158		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
6104 МАГНИЯ ГЕКСАФТОРОСИЛИКАТ MAGNESIUM FLUOROSILICATE	$MgSiF_6$ Ядовитое твердое вещество. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый и кремния фторид ПДК 0,5 мг/м ³	2853 6250		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6105 МАГНИЯ ГИДРИД MAGNESIUM HYDRIDE	MgH_2 ВГВ Большие кристаллы. Реагирует с водяным паром, водой или кислотами, выделяя воспламеняющийся газ водород, который может воспламениться от теплоты реакции. В порошкообразном виде самовоспламеняется	2010 4168		I выс.	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. B8в B9а B17а B20а
Магния диамид	См. Магний диамид — ПН 6114					
Магния гексафторид	См. Магния гексафторосиликат — ПН 6104					
6106 МАГНИЯ НИТРАТ MAGNESIUM NITRATE	$Mg(NO_3)_2$ Окисляющее твердое вещество	1474 5159		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6107 МАГНИЯ ПЕРОКСИД MAGNESIUM PEROXIDE	MgO_2 Окисляющее вещество. Порошок белого цвета. Смеси с горючими материалами, особенно если они смочены небольшим количеством воды, при ударе или трении могут воспламениться. При попадании в огонь или при взаимодействии с водой или кислотами разлагается, выделяя кислород	1476 5160		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
6108 МАГНИЯ ПЕРХЛОРАТ MAGNESIUM PERCHLORATE	$Mg(ClO_4)_2$ Окисляющее вещество. Порошок или кристаллы белого цвета. Может образовывать взрывчатые смеси с горючими материалами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка ПДК 10 мг/м ³	1475 5169		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>5-1</u> А	5-09	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> С 1	<u>С</u> Ш 48 В 53 К 53 П 53	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> Ш 54 К 47	Укладывать «Вдали от» кислот
<u>4-10</u> Д	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3,2</u> <u>Г-2</u> В, П Г-1	<u>См</u> ч IV, п. 65 <u>Ш 52</u> В 52 К 52	
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Д</u> Ш 50 Ш 52	
<u>5-1</u> А	5-06	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С 1,3</u> В, П, 1	<u>См</u> 1 Обеспечить полную защиту ч IV, соед. жимо о знаковок от вла- п. 65 ги. <u>Ш 50</u> 2 Укладывать в наиболее су- В.52 хом месте <u>Ш.52</u>	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>С</u> Ш 50 Ш 53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6109 МАГНИЯ СЕСКВИ- АРСЕНИД (МЫШЬЯКА СОЕДИ- НЕНИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) ARSENIDE (ARSENIC ARSENITE (ARSENIC COMPOUNDS, SOLID, N.O.S.)	Mg_3As_2 . Ядовитое твердое ве- щество	1557 6076		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6110 МАГНИЯ СИЛИЦИД MAGNESIUM SILI- CIDE	Mg_2Si . ВГВ. Кристаллы или порошок белого цвета. При вза- имодействии с кислотами или их парами выделяет ядовитые пары	2624 4353		II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а
6111 МАГНИЯ ФОСФИД MAGNESIUM PHOS- PHIDE	Mg_3P_2 . ВГВ. Твердое. Раза- гается при взаимодействии с водой или водяным паром. Ядовитое. Высокоопасное	2011 4352		I выс.	4321 4в; 6а	Табл. 8: герм. укуп. B56 B86 B96 B17а
6112 МАГНИЯ ФТОРИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) MAGNESIUM FLUORI- DE (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S.)	MgF_2 . Ядовитое высокоопасное вещество. Реагирует с кисло- та-ми, выделяя фтористый водо- род. ПДК 0,5 мг/м ³ (в пере- счете на HF)	2811 6236		III низк.	6163 6б	Табл. 13, 14
Магния фторосиликат	См. Магния гексафторосиликат — ПН 6104					
Магния хлорат	См. Магния хлората гексагидрат — ПН 6113					
6113 МАГНИЯ ХЛОРАТА ГЕКСАГИДРАТ MAGNESIUM CHLO- RATE	$Mg(ClO_3)_2 \cdot 6H_2O$. Окисляющее- ся вещество. Белые кристаллы или порошок, расплывающиеся на воздухе. Может образова- вать взрывчатые смеси с сое- динениями аммония, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного по- рошка. Смеси с горючими ма- териалами чувствительны к тре- нию и могут воспламениться. При попадании в огонь может взрываться. Ядовитое. Раство- римо в воде. $t_{пл}$ 35 °С. ПДК 10 мг/м ³	2723 5158		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
Магния хлорид и маг- ния хлорат — смеси	См. Хлорат и магния хлорид — смеси — ПН 7031					
Магния хлорноватокис- лого гексагидрат	См. Магния хлората гексагидрат — ПН 6113					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	
<u>4-10</u> В	4-30	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-1</u> <u>В, П</u>	<u>См. См. п. 14.2.4, б, в</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.50</u> <u>К.50</u>	
<u>4-11</u> Е	4-34	<u>К2, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>См. Размещать с учетом требова-</u> <u>ч. IV, ний п. 4.2.2</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.39</u>	
<u>6-6</u> А	6-13	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	Не горит <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.49</u> <u>К.47</u>	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>С-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u> <u>П.53</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
Магнияалюминийфосфид См. Магния-алюминия фосфид — ПН 6116						
6114 МАГНИИДИАМИД. MAGNESIUM DIAMI- DE	Mg(NH ₂) ₂ . Самовозгорающее- ся вещество. Порошок белого цвета. Самовоспламеняется на воздухе. Бурно реагирует с водой	2004 4240		II ср.	4212 46	Табл. 7: герм. укуп. C4a C6a
6115 МАГНИИДИФЕНИЛ MAGNESIUM DIPHE- NYL	Mg(C ₆ H ₅) ₂ . Самовозгорающее- ся вещество. Пористые крис- таллы. Циркофорные. Воспламе- няется на открытом воздухе. Горит со взрывом. Бурно реа- гирует с водой	2005 4241		I выс.	4211 46	Табл. 7: герм. укуп. C4a C6a
6116 МАГНИЯ-АЛЮМИНИЯ ФОСФИД MAGNESIUM ALUMI- NIUM PHOSPHIDE	Mg ₂ AlP ₂ . ВГВ. Твердое. Под воздействием воды или водяного пара разлагается, выделяя фос- фин. Ядовитое. ПДК 0,1 мг/м ³	1419 4350		I выс.	4321 4в, 6а	Табл. 8: герм. укуп. B56 B86 B96 B17a
6117 МАЛОНОДИНИТРИЛ MALONONITRILE	CH ₂ (CN) ₂ . Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. При на- гревании выделяет ядовитые цианистые газы. Растворимо в воде. t _{пл} 32 °С	2647 6172		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Малонитрил См. Малонодинитрил — ПН 6117						
6118 МАНЕБ или МАНЕБА ПРЕПАРАТЫ с массо- вой долей манеба не ме- нее 60% MANEB or MANEB PREPARATIONS with not less than 60% ma- neb	C ₄ H ₆ N ₂ S ₄ Mn. Самовозгорающи- ся вещества. Порошки желто- го цвета. Склонны к произволь- ному нагреванию и возгоранию, особенно в присутствии влаги и кислот. При взаимодействии с водой, кислотами или попа- дании в огонь выделяют ядо- витые, раздражающие или вос- пламеняющиеся газы. Ядови- тые, высокоопасные. ПДК 0,5 мг/м ³	2210 4242		III низк.	4253 46; 4в	Табл. 6, 6а
6119 МАНЕБ СТАБИЛИЗИ- РОВАННЫЙ или МА- НЕБА ПРЕПАРАТЫ СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЕ против самонагре- вания MANEB STABILIZED or MANEB PREPARA- TIONS, STABILIZED against self-heating	(SSCNHCH ₂ CH ₂ NHCSS)Mn. ВГВ. Ядовитое высокоопасное. Порошок желтого цвета. При увлажнении водой, попадании в огонь или взаимодействии с кислотами может выделять ядо- витые, раздражающие или вос- пламеняющиеся газы. ПДК 0,5 мг/м ³	2968 4354		III низк.	4353 4в	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-6}{D}$	4-20	$\frac{K1, 2}{K4, D5}$	4-2	$\frac{C-1,2}{G-1,2}$ В, П	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.48}{Ш.52}$	
$\frac{4-6}{D}$	4-21	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	4-2	$\frac{G-1,2}{C-1,3}$ В, П	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.48}{Ш.52}$ П.53 В.39	
$\frac{4-11}{E}$	4-34	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1}{G-1,2}$ В, П	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 $\frac{Ш.48}{В.56}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	6-1	$\frac{B-2}{-}$	С $\frac{Ш.48}{П.14}$	1. Укладывать в наиболее про- хладном месте. 2. Укрывать от лучистого теп- ла
$\frac{4-9}{A}$	4-20	$\frac{K1, D1}{K4, D5}$	4-2	$\frac{C-1}{G-1,2}$ В, П	См. Укладывать в наиболее про- ч. IV, хладном и сухом месте п. 6.5* $\frac{Ш.52}{В.52}$ В.39 К.52 К.39 П.39	
$\frac{4-9}{B}$	4-30	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1}{G-1,2}$ В, П	См. 1. Грузоотправитель должен ч. IV, представить сертификат о том, п. 6.5* что это вещество не относится $\frac{Ш.52}{-}$ к подклассу 4.2. 2. Вещество не считается опас- ным, если грузоотправитель представит сертификат о том, что опасные пары или газы не будут выделяться при обычных условиях транспортирования	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
6120 МАННИТ ГЕКСАНИ- ТРАТ УВЛАЖНЕН- НЫЙ с массовой долей воды (или смеси спирта и воды) не менее 40% MANNITOL HEXANI- TRATE, WETTED with not less than 40% wa- ter, or mixture of alco- hol and water, by mass	$C_6H_{14}(ONO_2)_6$. Бризантное Очень чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагреву	0133	1122		11D 1a	Табл. 1: E14
МАННИТТЕТРАНИТ- РАТ MANNITAN TETRANI- TRATE	Перевозка запрещена					
Марганец (II) азотно- кислый шестиводный	См. Марганца (II) нитрат гексагидрат — ПН 6123					
Марганец сернокислый...	См. Марганца (II) сульфат... — ПН 6125					
Марганец фосфорно- кислый (орто) одноза- мещенный...	См. Марганца дигидрофосфата дигидрат... — ПН 6121					
Марганец фтористый...	См. Марганца дифторид... — ПН 6122					
6121 МАРГАНЦА ДИГИ- ДРОФОСФАТА ДИ- ГИДРАТ (ЕДКИЕ ВЕ- ЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) MANGANESE DINY- DROPHOSPHATE DI- HYDRATE (CORROSI- VE SOLIDS, N.O.S.)	$Mn(H_2PO_4)_2 \cdot 2H_2O$. Едкое и коррозийное вещество. Розо- вые кристаллы. Растворимо в воде	1759	8151	III низк.	8313 8	Табл. 18, 19
6122 МАРГАНЦА ДИФТО- РИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) MANGANESE DIFLUO- RIDE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	MnF_2 . Ядовитое твердое веще- ство. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый. ПДК 0,5 мг/м ³	2811	6236	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Марганца нитрат	См. Марганца (II) нитрата гексагидрат — ПН 6123					
6123 МАРГАНЦА (II) НИТ- РАТА ГЕКСАГИДРАТ MANGANESE NITRA- TE	$Mn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$. Окисляющее вещество. Бледно-фиолетовые кристаллы, расплывающиеся на воздухе. Ядовитое, высокоопас- ное. Растворы в воде слабо- коррозионны. $t_{пл}$ 26 °С. ПДК 0,3 мг/м ³ (в пересчете на MnO_2)	2724	5160	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6a
6124 МАРГАНЦА (II) РЕ- ЗИНАТ MANGANESE RESI- NATE	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество, темно-коричнево- го цвета. Сиккатив. При загряз- нении растительными волок- нами может самовоспламенять- ся. Не растворимо в воде	1330	4133	III низк.	4113 4a	Табл. 6, 6a

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1,3}{B-1,2}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{8-2}{A}$	8-00	$\frac{K2, Д4}{K2, Д5}$	8-1	Не горят	$\frac{C}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-04	$\frac{K4, Д4}{K4, Д8}$	6-1	Не горят П-1	$\frac{C}{Ш.44}$ К.47	
$\frac{5-1}{A}$	5-02	$\frac{K2, Д4}{K2, Д5}$	5-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{D}{Ш.50}$ Ш.52	
$\frac{4-1}{A}$	4-13	$\frac{K1, Д2}{K4, Д6}$	4-1	$\frac{B-2}{П-2}$ Г-1 —	$\frac{D}{Ш.52}$	См. п. 14.2.4, 6

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6125 МАРГАНЦА СУЛЬФАТ (ЯДОВИ- ТЫЕ, ТВЕРДЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА, Н.У.К.) MANGANESE SULPHA- TE (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S.)	MnSO ₄ . Ядовитое вещество. (II) Бесцветные кристаллы. Раство- римо в воде	2811	6236	II	ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Марганца (II) фторид	См. Марганца дифторид — ПН 6122						
Марганца этилен-бис- дитиокарбамата поли- мер...	См. Манеб или препараты манеба .. — ПН 6118, 6119						
Марганец-этилен-ди- дитиокарбамат...	См. Манеб или препараты манеба — ПН 6118, 6119						
Марганец-этилен-1,2-ди- дитиокарбамат	См. Манеб или препараты манеба — ПН 6118, 6119						
6126 МАРЛЯ СТОПИНО- ВАЯ (ШНУР ОГНЕ- ПРОВОДНЫЙ) GAUZE STOPINE (CORD, IGNITER)	Пиротехнический состав. Чувст- вительна к нагреву	0066	1254			14G 16	Табл. 1: E126
Масло аллилгорчич- ное...	См. Аллилизотиоцианат... — ПН 5036						
Масло анилиновое	См. Анилин — ПН 5139						
6127 МАСЛО АНТРАЦЕНО- ВОЕ КАМЕННО- УГОЛЬНОЕ ANTHRACENE OIL, COAL	Малоопасная ядовитая. желто- зеленая маслянистая жидкость			III низк.		9153 —	
6128 МАСЛА АЦЕТОНО- ВЫЕ ACETONE OILS	ЛВЖ. Светло-желтые или ко- ричневые, маслянистые. Не сме- шиваются с водой. <i>t</i> _{всп} от ми- нус 4 до 8 °С	1091	3171	II	ср.	3212 3	Табл. 4
6129 МАСЛО БУРОЕ BROWN OIL	Малоопасное ядовитое вещест- во. Пестицид			III низк.		9153 —	
6130 МАСЛО ЗЕЛЕНОЕ GREEN OIL	ВОНСО. Малоопасное ядови- тое вещество.			III низк.		9153 —	
6131 МАСЛО КАМЕННО- УГОЛЬНОЕ ДЛЯ ПРО- ПИТКИ ДРЕВЕСИНЫ COAL OIL FOR WOOD IMPREGNATION	Малоопасная ядовитая масля- нистая жидкость с резким спе- цифическим запахом. Пестицид			III низк.		9153 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> В	6-04	<u>К3, Д2</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.52</u>	Укладка категории I
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.54</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.32</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.32</u> <u>Ш.54</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.54</u> <u>Ш.32</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
МАСЛО КАМЕННО- УГОЛЬНОЙ СМОЛЫ	См. Дистилляты каменноугольной смолы, легковоспламеняющиеся — приложение 16, табл. 3, ПН 9239					
Масло камфарное	См. Масло камфорное — ПН 6132					
6132 МАСЛО КАМФОРНОЕ CAMPHOR OIL	ЛВЖ. Бесцветное натуральное масло с характерным ароматным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп} 47^{\circ}\text{C}$	<u>1130</u> 3318		<u>III</u> низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
6133 МАСЛО КРЕОЗОТОВОЕ (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) CREOSOTE OIL (POISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	Ядовитое летучее вещество. Лужидкая масса. Используется для пропитки шпал	2810 <u>6231</u>		<u>II</u> ср.	<u>6112</u> 6а	Табл. 11, 12
Масло метилгорчичное	См. Метилизотиоцианат — ПН 6210					
Масло минеральное и калия хлорат — смеси	См. Калия хлорат и масло минеральное — смеси — ПН 5889					
Масло мирбановое	См. Нитробензол — ПН 6399					
6134 МАСЛО СИВУШНОЕ FUSEL OIL	ЛВЖ. Бесцветная, прозрачная, маслянистая, летучая, с неприятным запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ ниже 23°C . ПДК 10 мг/м^3	<u>1201</u> 3234		<u>II</u> ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
6135 МАСЛО СЛАНЦЕВОЕ с температурой вспышки не менее минус 18°C , но менее 23°C SHALE OIL, flash point not less than -18°C but less than 23°C	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой. $t_{кип} 14-135^{\circ}\text{C}$	<u>1288</u> 3271		<u>II</u> ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
6136 МАСЛО СЛАНЦЕВОЕ с температурой вспышки не менее 23°C , но не более 61°C SHALE OIL, flash point not less than 23°C but not more than 61°C	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой. $t_{кип} 14-135^{\circ}\text{C}$	<u>1288</u> 3375		<u>III</u> низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
6137 МАСЛО СМОЛЯНОЕ с температурой вспышки не менее минус 18°C , но менее 23°C ROSIN OIL, flash point not less than -18°C but less than 23°C	ЛВЖ. Не смешивается с водой	<u>1286</u> 3278		<u>II</u> ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
6138 МАСЛО СМОЛЯНОЕ с температурой вспышки не менее 23°C , но не более 61°C	ЛВЖ. Не смешивается с водой	<u>1286</u> 3380		<u>III</u> низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-1,3 —	<u>С*</u> Ш.52	
<u>6-1</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.20 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
ROSIN OIL, flash point not less than 23°C but not more than 61°C						
6139 МАСЛО СОСНОВОЕ PINE OIL	ЛВЖ. Обладает характерным запахом. Подвержено самонагреванию при контакте с органическими веществами. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 57—61°C	1272 3377		III низк.	3313 3	Табл. 4
Масла средние и карболовые	См. Дистилляты каменноугольной смолы, легковоспламеняющиеся с температурой вспышки не менее 23°C, но не более 61°C — приложение 16, табл. 3, ПН 9240					
Масло терпентиновое	См. Масло сосновое — ПН 6139					
Масло топливное № 1	См. Керосин — ПН 5947					
6140 МАСЛО «Х» (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) OIL "X" (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Однородная темно-коричневая; $t_{всп}$ 23—61°C	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4
6141 МАСЛА ЭФИРНЫЕ с температурой вспышки более 61°C, но не более 90°C ETHERIAL OILS, flash point more than 61°C but not more than 90°C	Малоопасная горючая бесцветная жидкость			III низк.	9123 —	
6142 МАССА АНОДНАЯ ANODE MASS	Малоопасная ядовитая твердая комкообразная, похожая на уголь масса. Состоит из 28—30% каменноугольного пека и 70—72% нефтяного или лекового кокса. Действует на организм подобно пеку, но слабее. При повышенной температуре выделяет летучие вещества, которые вызывают раздражение и ожоги слизистых оболочек и кожи. Пыль в определенных условиях взрывоопасна. Нижний предел взрываемости около 39 г/м ³ . Угол естественного откоса анодной массы 50%. ПДК 6 мг/м ³			III низк.	9153 —	
Массикот...	См. Свинца оксид... — ПН 6627					
МЕВИНФОС	См. приложение 13					
Медь (II) бромистая	См. Меди дибромид — ПН 6148					
Медь двуххромовокислая	См. Меди дихромат — ПН 6149					
Медь железосинеродистая	См. Меди (I) гексацианоферрат (III) — ПН 6146					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-1 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д4	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Упаковка согласно НТД на Ш.52 продукцию	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-2</u> Г-1 —	<u>Д</u> Упаковка согласно НТД на Ш.44 продукцию Ш.52 Ш.53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO			
Медь мышьяковисто-кислая (орто) двузамещенная	См. Меди гидроортоарсенит — ПН 6147						
Медь (II) олеиновокислая...	См. Меди (II) олеат... — ПН 6151						
Медь роданистая	См. Меди тиоцианат — ПН 6153						
Медь сернокислая пятиводная	См. Меди (II) сульфата пентагидрат — ПН 6152						
Медь фтористая...	См. Меди фториды... — ПН 6155						
Медь хлористая	См. меди хлорид — ПН 6156-1						
Медь хлористая основная	См. Меди (II) хлороксид — ПН 6157						
Медь (II) хлорноватокислая шестиводная	См. Меди (II) хлората гексагидрат — ПН 6156						
Медь цианистая	См. Меди (II) цианид — ПН 6158						
МЕДИ АЗИД COPPER AZIDE	Перевозка запрещена						
Меди арсенит	См. Меди гидроортоарсенит — ПН 6147						
6145 МЕДИ (II) АЦЕТАТ	(CuO) ₃ As ₂ O ₃ Cu(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество.	1585	II	6162	Табл.		
МЕДИ (II) ОКСИД	Зеленый порошок. ПДК 0,1	6112	ср.	6а	13, 14		
МЕДИ (II) ПИРОАРСЕНИТ (I/I/I) COPPER ACETOARSENITE	мг/м ³						
Меди (II) ацетоарсенит	См. Меди (II) ацетат — меди (II) оксид — меди (II) пиросарсенит (I/I/I) — ПН 6145						
МЕДИ АЦЕТИЛЕНИД COPPER ACETYLIDE	Перевозка запрещена						
Меди бихромат	См. Меди дихромат — ПН 6149						
Меди закись	См. Меди оксиды — ПН 6150						
6146 МЕДИ (I) ГЕКСАЦИАНОФЕРАТ (III) COPPER (I) HEXACYANOFERRATE (III)	Cu ₂ Fe(CN) ₆ . Малоопасное ядовитое твердое вещество		III низк.	9153			
6147 МЕДИ ГИДРООРТОАРСЕНИТ COPPER ARSENITE	CuHAsO ₃ . Ядовитое вещество. Желтовато-зеленый порошок	1586 6113	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14		
6148 МЕДИ ДИБРОМИД COPPER DIBROMIDE	Cu ₂ Br ₂ ; CuBr ₂ . Малоопасное ядовитое твердое вещество		III низк.	9153			
6149 МЕДИ ДИХРОМАТ COPPER DICHROMATE	CuCr ₂ O ₇ . Малоопасное ядовитое вещество. Слабый окислитель. Кристаллы или порошок. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO ₃)		III низк.	9153			

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	
<u>9-2</u> А	9-03	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	Не горит	<u>А</u> <u>Ш.54</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш.3</u>	
<u>9-2</u> А	9-03	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	Не горит	<u>А</u> <u>Ш.18</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> А	9-05	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>С-1</u> —	<u>А</u> <u>Ш.44</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГРУ СО	КШ		Упа- ковка
				Знак опас- ности		
Меди закись	См. Меди оксиды — ПН 6150					
6150 МЕДИ ОКСИДЫ COPPER OXIDES	Cu_2O ; CuO . Малоопасные ядо- витые твердые вещества. ПДК $0,1 \text{ мг/м}^3$		III низк.	9153 —		
6151 МЕДИ (II) ОЛЕАТ (50%-ный раствор в ксилоле) (ПЕСТИЦИДЫ ЖИД- КИЕ, ЯДОВИТЫЕ, ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ, Н.У.К.) COPPER (II) OLEATE (50% solution in xylene) (PESTICIDES, LIQU- ID, TOXIC, FLAM- MABLE, N.O.S.)	ЛВЖ. Коричневый порошок, 2903 растворенный в ксилоле. Пес- 6220 тицид. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 35^\circ\text{C}$	2903 6220	III низк.	6133 66; 3	Табл. 11, 12	
Меди роданид	См. Меди тиоцианат — ПН 6153					
6152 МЕДИ (II) СУЛЬФА- ТА ПЕНТАГИДРАТ COPPER (II) SULPHA- TE PENTAHYDRATE	$CuSO_4 \cdot 5H_2O$. Малоопасное ядо- витое твердое вещество. ПДК $0,3 \text{ мг/м}^3$		III низк.	9153 —		
МЕДИ ТЕТРАМИНИН- ТРАТ COPPER TETRAMINE NITRATE	Перевозка запрещена					
6153 МЕДИ ТИОЦИОНАТ COPPER THIOCYANA- TE	$CuSCN$, $Cu(SCN)_2$. Малоопас- ное ядовитое твердое вещество		III низк.	9153 —		
6154 МЕДИ ТРИХЛОРФЕ- НОЛЯТ (ПЕСТИЦИ- ДЫ МЕДЬСОДЕРЖА- ЩИЕ, ТВЕРДЫЕ, ЯДО- ВИТЫЕ, Н.У.К.) COPPER TRICHLORO- PHENOLATE (COP- PER BASED PESTI- CIDES, SOLID, TOXIC, N.O.S.)	$C_6H_2Cl_3OСu$. Ядовитое высоко- опасное вещество. Тонкий пы- левидный порошок темного цве- та с запахом карболовой кис- лоты. Пестицид	2775 6221	I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14	
6155 МЕДИ ФТОРИДЫ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) COPPER FLUORIDES (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	Cu_2F_2 или $CuF_2 \cdot 2H_2O$. Ядови- тые твердые вещества. Реагиру- ют с кислотами, выделяя водо- род фтористый. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$	2811 6236	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
Меди хлорат	См. Меди (II) хлората гексагидрат — ПН 6156					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-03	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горят	<u>А</u> Ш.18	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К1, Д2</u> К4, Д8	3-1	П-1,2 В-2 ~	<u>А</u> Ш.26 Ш.32 Ш.52	
<u>9-2</u> А	9-03	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	<u>А</u> Ш.18	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> А	9-03	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	<u>А</u> Ш.18 Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	В-2 П-2 ~	<u>А</u> Ш.18 Ш.32	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	Не горят П-1	<u>В</u> Ш.18 К.47	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO	CP		
6156 МЕДИ (II) ХЛОРАТА ГЕКСАГИДРАТ COPPER CHLORATE	$\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$. Окисляющее вещество. Сине-зеленые порошок или кристаллы, расплывающиеся на воздухе. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючими материалами чувствительны к трению и могут воспламеняться или взрываться. При попадании в огонь может взрываться. Растворимо в воде. $t_{\text{пл}} 65^\circ\text{C}$	2721 5146	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а	
6156-1 МЕДИ ХЛОРИД COPPER CHLORIDE	CuCl или CuCl_2 . Едкое и коррозионное для стали вещество. Белые или желто-коричневые кристаллы или порошок. Растворимо в воде. Ядовито. Загрязнитель моря	2802 8147	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19	
6157 МЕДИ (II) ХЛОРОКСИД COPPER (II) CHLOROXIDE	$\text{CuCl}_2 \cdot 3\text{Cu}(\text{OH})_2$. Малоопасное ядовитое твердое вещество. ПДК 0,3 мг/м ³		III низк.	9153 —		
6158 МЕДИ (II) ЦИАНИД COPPER (II) CYANIDE	$\text{Cu}(\text{CN})_2$. Ядовитое высокоопасное вещество	1587 6113	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14	
Медь этилендиамин — См. Медь (η-этилендиамин) — раствор — ПН 6159 раствор						
6159 МЕДЬ (η-ЭТИЛЕН- ДИАМИН) — РАСТВОР CUPRIETHYLENEDIAMINE SOLUTION	Едкое и коррозионное вещество Темно-пурпурная жидкость с сильным запахом, напоминающим запах аммиака. Коррозионная для меди, алюминия, цинка и жести. Пары раздражают слизистые оболочки Ядовито	1761 8154	II ср.	8262 8; 6а	Табл. 16, 17	
МЕДИНОТЕРБ См. приложение 13						
6159-1 МЕЗИДИН (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) MESIDINE (POISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	$(\text{CH}_3)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{NH}_2$. Ядовитое высокоопасное вещество. Желтоватая маслянистая жидкость с ароматным запахом Не смешивается с водой. ПДК 1 мг/м ³	2810 6231	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12	
6159-2 МЕЗИТИЛА ОКСИД MESITYL OXIDE	$(\text{CH}_3)_2\text{C}:\text{CHCOCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная, маслянистая, с сильным запахом меда. Слаботоксичная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 32^\circ\text{C}$	1229 3362	III низк.	3353 3	Табл. 4	
6160 МЕЗИТИЛЕН 1,3,5-ТРИМЕТИЛБЕН- ЗЕНЕ	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_3$. ЛВЖ. Бесцветная с резким запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 44^\circ\text{C}$	2325 3389	III низк.	3353 3	Табл. 4	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> С-1	А Ш.18 Ш.52 П.53	Укрывать от лучистого тепла
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	А* Ш.18 Ш.45	
<u>9-2</u> А	9-03	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	А Ш.18 Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	Не горит —	А** Ш.14 К.14	
<u>8-1</u> А	8-04	<u>К2</u> К2, Д10	6-1	Не горит	А* Ш.14 Ш.44	
<u>6-5</u> В	6-07	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	П-2 В-2 Г-1 —	С Ш.15	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>3-3</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	П-1,2 В-2 —	С Ш.52	
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	П-1,2 В-2 —	В Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГВ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
МЕКАРБАМ	См. приложение 13						
МЕКСАКАРБАТ	См. приложение 13						
Меланж...	См. Смесь нитрующая... — ПН 6670—6672						
п-Ментадиен-1,8	См. Лимонен — ПН 6080						
п-Ментадиен-1,4(8)	См. Терпиниолен — ПН 6753						
п-Ментана оксид...	гидропер- См. п-Ментила гидропероксид... — ПН 6161						
6161 п-МЕНТИЛА ПЕРОКСИД техниче- ски чистый	HYDRO- PEROXIDE, technical- ly pure	СН ₃ С ₆ Н ₁₀ С(СН ₃) ₂ ООН. Органи- ческий пероксид. Бесцветная жидкость. Разлагается при за- грязнении другими вещества- ми. Попадание в глаза может вызвать серьезное повреждение роговой оболочки. Не смешива- ется с водой	2125 —	I выс.	5251 5	Табл. 10: П1а П2б П6а П18б П20в	
МЕРКАПТОДИМЕТУР	См. приложение 13						
2-Меркаптоэтанол	См. Монотиоэтиленгликоль — ПН 6277						
Меркуриодид калия	См. Калия тетраодомеркурат (II) — ПН 5880						
Меркурол	См. Ртутн нуклеат — ПН 6604						
Метаарсенит калия кис- лый	См. Калия гидроарсенит — ПН 5857						
Метаванадат аммония	См. Аммония метаванадат — ПН 5108						
6161-1 МЕТАКРИЛОНИТРИЛ ИНГИБИРОВАННЫЙ METHACRYLONITRI- LE, INHIBITED	С ₄ Н ₅ N. ЛВЖ. Ядовитая высо- коопасная. Бесцветная. Под- вижная. Обладает резким запа- хом. Частично смешивается с водой. Может вытекать из упа- ковки, которая для других хи- микатов является влагонепро- ницаемой. <i>t</i> _{всп} 4°C, КПВ 3— 17%. ПДК акрилонитрила 0,5 мг/м ³ . Загрязнитель моря	3079 3250	I выс.	3221 3; 6а	Табл. 4		
6162 МЕТАКРОЛЕИН METHACRYLALDEHY- DE	СН ₂ :С(СН ₃)СНО. ЛВЖ. Бес- цветная. Ядовитая. Смешивает- ся с водой. <i>t</i> _{всп} 2°C (о.с.)	2396 3250	II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4		
6163 МЕТАЛЛИЛХЛОРИД METHYLALLYL CHLO- RIDE	СН ₂ :С(СН ₃)СН ₂ Сl. ЛВЖ. Бес- цветная или желтоватая, лету- чая с проникающим запахом. Ядовитая, высокоопасная. При разложении выделяет хлор. <i>t</i> _{всп} минус 19°C (о.с.); <i>t</i> _{кип} 68°C. КПВ 2,3—9,3%. ПДК 0,3 мг/м ³	2554 3253	II ср.	3212 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а		
6165 МЕТАЛЬДЕГИД METALDEHYDE	(СН ₃ СНО) _n . Легковоспламе- няющееся твердое вещество. Бе- лые кристаллы, порошок или таблетки. Ядовитое. Не раство- римо в воде	1332 4157	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а		

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> D	3-05	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>С-1</u> —	В* Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2 Ш.14 П.52 В.14	
<u>3-1</u> E	3-05	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	В Ш.52	
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-1</u> —	В Ш.52 Ш.39 П.39	
<u>4-1</u> A	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	С Ш.52 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
МЕТАМ-НАТРИЙ	См. приложение 13					
МЕТАМИДОФОС	См. приложение 13					
6168 МЕТАН ОХЛАЖДЕН- НЫЙ ЖИДКИЙ или ГАЗЫ ПРИРОДНЫЕ ОХЛАЖДЕННЫЕ ЖИДКИЕ (с высоким содержанием метана) METHANE, REFRIGE- RATED LIQUID or NAT- URAL GAS, REFRI- GERATED LIQUID, with high methane con- tent	СН ₄ . Воспламеняющийся газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре минус 162 °С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости. Попадание на кожу может привести к сильным ожогам. КПВ 5—16%. Отн. плотн. 0,55	1972 2156		2315 3	Табл. 3: Г2а	
6169 МЕТАН СЖАТЫЙ или ГАЗЫ ПРИРОДНЫЕ СЖАТЫЕ (с высоким содержанием метана) METHANE, COMPRES- SED or NATURAL GAS. COMPRESSED, with high methane content	СН ₄ . Воспламеняющийся сжа- тый газ. Бесцветный. Без запа- ха. КПВ 5—16%. <i>t</i> _{квп} метана минус 162 °С. Отн. плотн. 0,55	1971 2156		2311 3	Табл. 3: Г1а	
6170 МЕТАН И ВОДО- РОД — СМЕСЬ СЖА- ТАЯ HYDROGEN AND MET- HANE MIXTURES, COMPRESSED	Н ₂ +СН ₄ . Воспламеняющийся сжатый газ. Бесцветный. Без запаха. КПВ — различны. Отн. плотн. ниже 0,55	2034 2149		2311 3	Табл. 3: Г1а	
Метаналь...	См. Формальдегид... — ПН 6977, 6978					
Метановодородная смесь сжатая	См. Метан и водород — смесь сжатая — ПН 6170					
6171 МЕТАНОЛ METHANOL	СН ₃ ОН. ЛВЖ. Бесцветная, под- вижная, летучая. Ядовитая. Мо- жет вызвать слепоту. Смешива- ется с водой. <i>t</i> _{всп} 12 °С. КПВ 6,0—36,5%. ПДК 5 мг/м ³	1230 3251	II ср.	3222 3; ба	Табл. 4	
Метантиол	См. Метилмеркаптан — ПН 6214					
МЕТАСУЛЬФОКАРБ	См. приложение 13					
Метенамин	См. Гексаметиленetetрамин — ПН 5440					
МЕТИДАТИОН	См. приложение 13					
Метил бромистый	См. Метилбромид — ПН 6183					
Метил бромистый и этилен бромистый смеси жидкие	См. Метилбромид и 1,2-Дибромэтан — смеси жидкие — ПН 6184					
Метил иодистый	См. Метилйодид — ПН 6212					
Метил фтористый	См. Метилфторид — ПН 6228					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>2-4</u> D	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	— <u>Ш 25</u> Ш 44 Ш 52 Ш.53	При газовом тушении необходимо: углекислоты 34%, азота 46%
<u>2-4</u> E	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	— <u>Ш 25</u> Ш 52	При газовом тушении необходимо: углекислоты 26%, азота 39%, аргона 52%
<u>2-4</u> E	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	— <u>Ш.25</u> Ш.52	
<u>3-1</u> E	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>С-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.20</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Метил хлористый	См. Метилхлорид — ПН 6233					
Метил хлористый и метилен хлористый — смеси	См. Метилхлорид и метиленхлорид — смеси — ПН 6234					
Метил цианистый	См. Ацетонитрил — ПН 5174					
Метилазирдин...	См. Пропиленимин... — ПН 6563					
6171-1 МЕТИЛАЛЮМИНИЙ- СЕСКВИБРОМИД (АЛЮМИНИЙАЛКИЛ- ГАЛОГЕНИДЫ) METHYL ALUMINIUM SESQUIBROMIDE (ALUMINIUM ALKYL HALIDES)	(CH ₃) ₃ Al ₂ Br ₃ . Самовозгораю- щееся вещество. Жидкость жел- того цвета. Пирофорное. Вос- пламеняется на воздухе. Бурно реагирует с водой, кислотами, галогенами, спиртами и амина- ми	3052 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7
6171-2 МЕТИЛАЛЮМИНИЙ- СЕСКВИХЛОРИД (АЛЮМИНИЙАЛКИЛ- ГАЛОГЕНИДЫ) METHYL ALUMINIUM SESQUICHLORIDE (ALUMINIUM ALKYL HALIDES)	(CH ₃) ₃ Al ₂ Cl ₃ . Самовозгораю- щееся вещество. Прозрачная бесцветная жидкость. Пирофор- ное. Воспламеняется на возду- хе. Бурно реагирует с водой, кислотами, галогенами, спирта- ми и аминами. <i>t</i> _{пл} 23 °С	3052 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7
6172 МЕТИЛАКРИЛАТ ИН- ГИБИРОВАННЫЙ METHYL ACRYLATE, INHIBITED	CH ₂ :CHCOOCH ₃ . ЛВЖ. Бес- цветная, подвижная, летучая. Ядовитая. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 3 °С (о.с.); <i>t</i> _{кип} 80 °С. КПВ 1,2—25%. ПДК 20 мг/м ³	1919 3252		II ср.	3212 3	Табл. 4
β-Метилакролеин...	См. Альдегид кротоновый.. — ПН 5045					
Метилаллилхлорид	См. Металлилхлорид — ПН 6163					
Метилалюминий полу- торабромистый...	См. Метилалюминийсесквибромид... — ПН 6171-1					
Метилалюминий полу- торахлористый...	См. Метилалюминийсесквихлорид... — ПН 6171-2					
6173 МЕТИЛАЛЬ METHYLAL	CH ₃ OCH ₂ OCH ₃ . ЛВЖ. Бесцвет- ная, летучая, с запахом хлоро- форма. Ядовитая. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 18 °С (о.с) ПДК 10 мг/м ³	1234 3136		II ср.	3112 3	Табл. 4
Метилацетат	См. 1,3-Диметилбутилацетат — ПН 5606					
Метиламилкетон	См. Амилметилкетон — ПН 5069					
6174 МЕТИЛАМИН ВОДНЫЙ METHYLAMINE, HYDROUS	CH ₃ NH ₂ . Ядовитый воспламе- няющийся сжиженный газ с за- пахом аммиака. КПВ 4,3— 21,0%. ПДК 1 мг/м ³ . <i>t</i> _{кип} ми- нус 6 °С. Отн. плотн. 1.09	1061 2157			2413 6а; 3	Табл. 3; Г1а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-6</u> D	4-21	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	4-2	<u>С-3</u> <u>Г-1</u> В, П Г-3	<u>См.</u> ч. IV; п. 6.5 <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	См. п. 14.2.4, 6
<u>4-6</u> D	4-21	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	4-2	<u>С-3</u> <u>Г-1</u> В, П Г-3	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	См. п. 14.2.4, 6
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	Тушение пожара водой может быть не эффективным
<u>3-1</u> E	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>В-2</u> <u>П-3</u> <u>Г-1</u> —	<u>—</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
6175 МЕТИЛАМИН — ВОД- НЫЙ РАСТВОР METHYLAMINE, AQUI- EOUS SOLUTION	CH_3NH_2 . ЛВЖ. Ядовитая. Вы- зывает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки. Контакт со ртутью приводит к взрыву. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ менее минус 18 °С; $t_{\text{кип}}$ ми- нус 7 °С (для чистого продук- та). КЛВ 4,9—20,7%. ЛДК 1 мг/м ³	1235 3253		II ср.	3152 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
МЕТИЛАМИНДИНИ- ТРАМИН И ЕГО СО- ЛИ СУХИЕ METHYLAMINE DI- NITRAMINE AND DRY SALTS THEREOF	Перевозка запрещена						
N-Метиламинобензол	См N-Метиланилин — ПН 6176						
2-Метил-1-Аминопропан	См. Изобутиламин — ПН 5799						
N-Метил-p-Аминофенол- сульфат	См Метол — ПН 6253						
МЕТИЛАМИННИТРО- ФОРМ METHYLAMINE NIT- ROFORM	Перевозка запрещена						
МЕТИЛАМИНПЕР- ХЛОРАТ СУХОЙ METHYLAMINE PER- CHLORATE, DRY	Перевозка запрещена						
6176 N-МЕТИЛАНИЛИН N-METHYLANILINE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$. Ядовитая летучая от бесцветной до коричневого цвета жидкость, реагирует с кислотами. Не смешивается с водой. ПДК 22 мг/м ³	2294 6188		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
6177 МЕТИЛАЦЕТАТ METHYL ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOCH}_3$. ЛВЖ. Бесцвет. летучая, с ароматным за- пахом. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 10 °С. КПВ 4,1— 13,9%. ПДК 100 мг/м ³	1231 3252		II ср.	3212 3	Табл. 4	
6178 МЕТИЛАЦЕТИЛЕН И АЛЛЕН — СМЕСИ СТАБИЛИЗИРОВАН- НЫЕ METHYL ACETYLENE AND PROPADIENE MIXTURES, STABILI- ZED	$\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH} + \text{CH}_2\text{C}=\text{CH}_2$. Воспла- меняющийся сжиженный газ. Бесцветный. КПВ 3—11%. Отн. плотн. более 1	1060 2157			2313 3	Табл. 3: Г1а	
Метилацетилен и про- падиен — смеси...	См. Метилацетилен и аллен — смеси... — ПН 6178						
6179 МЕТИЛАЦЕТОН METHYL ACETONE	ЛВЖ. Бесцветная, состоит из различных смесей ацетона, ме- тилацетата и метанола. Смешива- ется с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 9 °С. КПВ 4,1—13,9%	1232 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3</u> С-1 Г-1 <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.53</u>	Укладывать «Вдали от» ртути
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<hr/>						
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>С-1</u> <u>В-2</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.15</u>	Размещать с учетом гребован- ний п. 4.2.2
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.25</u>	
<hr/>						
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.20</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО	СО		
Метилбензилхлориды	См. Ксиллбромиды — ПН 6066						
6180 МЕТИЛБЕНЗОАТ METHYL BENZOATE	$C_6H_5COOCH_3$. Ядовитая летучая бесцветная маслянистая жидкость с приятным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой	2938 6189		III низк.	6113 65		Табл. 11, 12
Метилбензол	См. Толуол — ПН 6811						
6181 МЕТИЛБОРАТ TRIMETHYL BORATE	$(CH_3O)_3B$. ЛВЖ. Бесцветная, ядовитая. Взаимодействует с водой или водяным паром, выделяя воспламеняющиеся газы. $t_{вст}$ менее 23 °С; $t_{кип}$ 69 °С	2416 3287		II ср.	3212 3		Табл. 4
6182 МЕТИЛБРОМАЦЕТАТ METHYL BROMOACETATE	$BгCH_2COOCH_3$. Ядовитая летучая бесцветная или бледно-желтая жидкость. Пары сильно раздражают глаза, вызывая слезотечение. Плохо смешивается с водой	2643 6191		II ср.	6112 6а		Табл. 11, 12
6182-1 МЕТИЛБРОМАЦЕТОН (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) METHYLBROMOACETONE (POISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	$BгCH_2COC_2H_5$. Сильно ядовитая летучая бесцветная или желтоватая жидкость. Пары сильно раздражают глаза. Не смешивается с водой	2810 6231		II ср.	6112 6а		Табл. 11, 12
6183 МЕТИЛБРОМИД METHYL BROMIDE	$CH_3Bг$. Ядовитый сжиженный газ с запахом хлороформа. КПВ 13,5—14,5%. $t_{кип}$ 4,5 °С. Отн. плотн. 3,3. ПДК 1 мг/м ³	1062 2158			2213 6а		Табл. 3: Г1а
6184 МЕТИЛБРОМИД и 1,2-ДИБРОМЭТАН — СМЕСИ ЖИДКИЕ METHYL BROMIDE AND ETHYLENE DI- BROMIDE MIXTURES, LIQUID	$CH_3Bг + C_2H_4Bг_2$. Ядовитая высокоопасная летучая жидкость. Раствор газа метилбромиды в жидком 1,2-дибромэтано	1647 6190		I выс.	6111 6а		Табл. 15: Я7а Я8г Я9в Я11г Я14а
Метилбромид и хлорпикрин — смеси	См. Хлорпикрин и метилбромид — смеси — ПН 7053						
2-Метилбутadiен-1,3...	См. Изопрен... — ПН 5811						
2-Метилбутан	См. н-Пентан или изопентан — ПН 6884						
3-Метилбутаналь...	См. н-Альдегид изовалериановый... — ПН 5043						
Метилбутанолы	См. Спирты амилловые — ПН 6686, 6687						
3-Метилбутанон-2	См. Метилизопропилкетон — ПН 6206						
Метилбутантиолы	См. Амилмеркаптаны — ПН 5070						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-1}{A}$	6-06	$\frac{K1, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$	$\frac{C}{Ш.44}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1}{Г-1,2}$ В, П	$\frac{См.ч. IV,п. 6.5}{Ш.52}$ В.52	
$\frac{6-1}{D}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-2,3}{Г-1}$	$\frac{C}{Ш.51}$	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2. Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{6-1}{A}$	6-06	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	$\frac{П}{—}$	$\frac{C}{Ш.51}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{2-3}{D}$	2-20	$\frac{K4, D3}{K4, D8}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.36}$	
$\frac{6-1}{C}$	6-06	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	2-1	Не горит	$\frac{B^*}{Ш.36}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ		Упа- ковка
					Знак опас- ности		
6185 МЕТИЛБУТЕНЫ ISOPENTENES	C ₅ H ₁₀ ЛВЖ Бесцветные Не смешиваются с водой t _{всп} 18°C	2371		I	3111	3	Табл. 4
		3132		выс	3112		
				ср	3		
6186 2-МЕТИЛБУТЕН-1 2-METHYL-1-BUTENE	H ₂ C C(CH ₃)CH ₂ CH ₃ ЛВЖ Бесцветная, летучая, с неприятным запахом Ядовитая Не смешивается с водой t _{всп} минус 48°C, t _{кип} 31°C	2459		I	3111	3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
		3132		выс	3		
6187 2-МЕТИЛБУТЕН-2 2-METHYL-2-BUTENE	(CH ₃) ₂ C CHCH ₃ ЛВЖ Бесцветная, летучая, с неприятным запахом Ядовитая Не смешивается с водой t _{всп} минус 46°C, t _{кип} 39°C	2460		II	3112	3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
		3132		ср.	3		
6188 3-МЕТИЛБУТЕН-1 3-METHYL-1-BUTENE	(CH ₃) ₂ CHCH CH ₂ ЛВЖ Бесцветная, летучая, с неприятным запахом Раздражает кожу и слизистые оболочки Не смешивается с водой t _{всп} минус 6°C, t _{кип} 20°C КПВ 1,5-9,1%	2561		I	3211	3	Табл. 4
		3132		выс.	3		
3-Метилбутен 3-он-2-...	См Метилпропенилкетон - ПН 6208						
6189 N-МЕТИЛБУТИЛА- МИН N-METHYLBUTYL- AMINE	CH ₃ (CH ₂) ₃ NHCH ₃ ЛВЖ Ядовитая Раздражает кожу и слизистые оболочки Смешивается с водой t _{всп} от минус 18 до 23°C	2945		II	3252	3	Табл. 4
		3254		ср.	3		
6190 МЕТИЛБУТИЛКЕТОН (КЕТОНЫ ЖИДКИЕ, НУК) METHYL BUTYL KE- TONE (KETONES, LIQ- UID, N.O.S.)	CH ₃ COC ₄ H ₉ ЛВЖ Не смешивается с водой t _{всп} 23°C КПВ 1,2- 8%	1224		III	3313	3	Табл. 4
		3360		низк.	3		
Метил-трет-бутилкетон ..	См Пинаколин - ПН 6495						
6191 МЕТИЛБУТИРАТ METHYL BUTYRATE	CH ₃ CH ₂ CH ₂ COOCH ₃ ЛВЖ Не сме шивается с водой t _{всп} 14°C	1237		II	3212	3	Табл. 4
		3255		ср.	3		
α-Метилвалеральдегид	См Альдеид α-метилвалериановый ПН 5047						
1-Метилвинилацетат	См Изопропилацетат - ПН 5812						
Метилвинилбензол...	См Винилтолуол - ПН 5384						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{Е}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3 1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ С-1	$\frac{D}{Ш 52}$	
$\frac{3-1}{Е}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ С-1	$\frac{С}{Ш 52}$ Ш 39	
$\frac{3-1}{Е}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{С-1}$ Г-1,3 В-2	$\frac{С}{Ш 25}$ Ш 52	
$\frac{3-1}{В}$	3 00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{С-1}$ В-2	$\frac{С}{Ш 52}$ Ш 44	
$\frac{3-1}{В}$	3-02	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-3}{В-2}$	$\frac{С}{Ш 52}$ Ш 44	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$	$\frac{D}{Ш 52}$	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ С-1 В-2	$\frac{В}{Ш 25}$ Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6192 МЕТИЛВИНИЛДИ- ХЛОРСИЛАН (ХЛОП- СИЛАНЫ, Н.У.К.) METHYL VINYL DI- CHLOROSILANE (CHLOROSILANES, N.O.S.)	$\text{CH}_3(\text{CH}_2\text{CH})\text{SiCl}_2$. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Ед- кая. Вызывает ожоги кожи, па- ры раздражают слизистые обо- лочку. Легко гидролизуется при воздействии влаги, образуя водород хлористый. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 12 °C	2985 3199	I выс.	3241 3; 8	Табл. 4
6193 МЕТИЛВИНИЛКЕТОН METHYL VINYL KETO- NE	$\text{CH}_3\text{OCH}=\text{CH}_2$. ЛВЖ. Ядовитая высокоопасная бесцветная, с сильным раздражающим запа- хом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 1 °C (о.с.). ПДК 0,1 мг/м ³	1251 3263	II ср.	3212 3	Табл. 4
5-Метилгексанон-2	См. Метилизоамилкетон — ПН 6204				
6194 5-МЕТИЛГЕКСЕН-1 ISOPENTENE	C_7H_{14} . ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ ме- нее минус 18 °C	2287 3131	II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Метилгептаны	См. Октаны — ПН 6437				
2-Метилгептантол-2	См. трет-Октилмеркаптан — ПН 6444				
6195 Метилгидразин Methylhydrazine	CH_3NHNH_2 . ЛВЖ. Бесцветная, с запахом аммиака. Едкая. Вы- зывает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки. Ядовитая, высокоопасная. Опас- но взаимодействует с окисляю- щими веществами. Смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}}$ 20 °C. КПВ 2,5—98,0%. ПДК 0,1 мг/м ³	1244 6196	I выс.	6121 6а; 3 8	Табл. 15: герм. укуп. Я8е Я9г Я14а Я15а Я16а Я17а
Метилгликоль	См. Эфир монометилового этиленгликоля — ПН 7284				
Метилгликоляацетат	См. Метилцеллозольаацетат — ПН 6238				
6196 МЕТИЛГЛИКОЛЯТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) METHYL GLYCOLATE (FLAMMABLE LIQ- UIDS, N.O.S.)	$\text{CH}_2\text{OHCOOCH}_3$. ЛВЖ. Сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 40 °C	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4
альфа-МЕТИЛГЛИЦЕ- РИТРИНИТРАТ α-METHYLGLYCEROL TRINITRATE	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1; 4-2 разд. 2-5	С-1 Г-1,2 В, П	См. ч. IV, п. 6.5* <u>Ш.26</u> Ш.44 Ш.52 В.46	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	П-2 Г-1 В-2 —	<u>Д</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	П-1,2 С-1 Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>6-3</u> Д	3-03	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	П-3 В-2 —	<u>С</u> Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2 Ш.26 Ш.44 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	П-3 С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.54	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
альфа-МЕТИЛГЛЮКО- ЗИДТЕТРАНИТРАТ α-METHYLGLUCOSIDE TETRANITRATE	Перевозка запрещена				
6197 1-МЕТИЛДИНИТРО- БЕНЗОЛ И НАТРИЯ ХЛОРАТ — СМЕСИ (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП С) 1-METHYL DINITRO- BENZENE AND SODI- UM CHLORATE MIX- TURES (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE C)	Бризантное ВВ. Очень чувстви- тельно к механическим воздей- ствиям и нагреву	0083 1118		11D 1a	Табл. 1 E10
2-Метил-4,6-динитрофе- нол	См. 4,6-Динитро-о-крезол — ПН 5646				
6198 4-МЕТИЛ-1,3-ДИОК- САН (ЛЕГКОВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) 4-METHYL-1,3-DIOXA- NE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	CH ₂ OCH ₂ CH ₂ CHO. ЛВЖ. Ядо- витая. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 17 °С	1993 3230	II ср.	3212 3	Табл. 4
6199 МЕТИЛДИХЛОРАЦЕ- ТАТ METHYL DICHLORO- ACETATE	Cl ₂ CHCOOCH ₃ . Ядовитая лету- чая жидкость	2299 6195	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
6200 МЕТИЛДИХЛОРСЕ- ЛЕН (ЛЕГКОВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, ЯДОВИТЫЕ, Н.У.К.) METHYL SELENIUM DICHLORIDE (FLAM- MABLE LIQUIDS, POISONOUS, N.O.S.)	(CH ₃) ₂ SeCl ₂ . ЛВЖ. Бесцветная или светло-желтая, с раздра- жающим резким запахом. Ядо- витая. Пары раздражают сли- зистые оболочки. Не смешива- ется с водой. <i>t</i> _{всп} от минус 18 до 23 °С	1992 3232	II ср.	3222 3; 6a	Табл. 4
6200-1 МЕТИЛДИХЛОРСИ- ЛАН METHYLDICHLOROSI- LANE	CH ₃ SiHCl. ВГВ. Бесцветная прозрачная летучая ЛВЖ. Лег- ко гидролизуеться при воздей- ствии водяного пара, выделяя водород хлористый. Едкое. Вы- зывает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки. Сильно дымит во влажном воз- духе. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 16 °С; <i>t</i> _{кип} 41 °С. НКПВ 2,4%	1242 4355	I выс.	4361 4в; 3; 8	Табл. 8; герм. укуп. B6r B12a B14b B18a
Метилен бромистый	См. Метиленбромид — ПН 6202				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> П-1 С-2	<u>Ш.15</u> Ш.53	Укладка категории II-B
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 С-1 <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.54	
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.39	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.52 Ш.44	
<u>4-11</u> Д	4-32	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> Г-1,3 В, П	<u>См. Размещать с учетом требова- ч. IV, вий п. 4.2.2</u> п. 6.5 Ш.52 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Метилен хлористый	См. Метиленхлорид — ПН 6203					
Метилен хлористый и метил хлористый смеси	См. Метилхлорид и метиленхлорид — смеси — ПН 6234					
Метилен цианистый	См. Малодинитрил — ПН 6117					
6201 2,2'-МЕТИЛЕН-БИС-(3,4,6-ТРИХЛОРФЕНОЛ) HEXACHLOROPHENE	(C ₆ HCl ₃ OH) ₂ CH ₂ . Ядовитое ве- щество. Бесцветный или розо- вый порошок Раздражает ко- жу и слизистые оболочки. Не растворимо в воде	2875 6160	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
6202 МЕТИЛЕНБРОМИД DIBROMOMETHANE	CH ₂ Br ₂ . Ядовитая летучая бес- цветная жидкость. Трудногорю- ча. Раздражает кожу. Не сме- шивается с водой	2664 6122	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
МЕТИЛЕНГЛИКОЛЬ- ДИНИТРАТ METHYLENE GLYCOL DINITRATE	Перевозка запрещена					
2,2'-Метилен-ди-(3,4,6- трихлорфенол)	См. 2,2'-Метилен-бис-(3,4,6-Трихлорфенол) — ПН 6201					
Метилен-бис-(фенилен- диизоцианат)	См. 4,4'-Дифенилметандиизоцианат — ПН 5674					
Метилен-ди-(фенилен- диизоцианат)	См. 4,4'-Дифенилметандиизоцианат — ПН 5674					
Метиленхлорбромид	См. Бромхлорметан — ПН 5241					
6203 МЕТИЛЕНХЛОРИД DICHLOROMETHANE	CH ₂ Cl ₂ . Ядовитая летучая бес- цветная жидкость. Трудногорю- ча. При контакте с пламенем выделяет фосген. t _{кип} 40 °С. ПДК 50 мг/м ³	1593 6127	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
Метиленхлорид и метил- хлорид — смеси	См Метилхлорид и метиленхлорид — смеси ПН 6234					
6204 МЕТИЛИЗОАМИЛКЕ- ТОН 5-METHYLHEXAN-2- ONE	CH ₃ COC ₂ H ₄ CH(CH ₃) ₂ . ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запа- хом. Пары раздражают слизи- стые оболочки. Не смешивается с водой. t _{вск} 43 °С	2302 3366	III низк.	3313 3	Табл. 4	
6205 МЕТИЛИЗОБУТИЛ- КАРБИНОЛ METHYL ISOBUTYL CARBINOL	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH(CH ₃)OH. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Смешивается с водой. t _{вск} 55 °С. КПВ 1,0—5,5%	2053 3366	III низк.	3313 3	Табл. 4	
Метилизобутилкарбинол- ацетат	См. 1,3-Диметилбутилацетат — ПН 5606					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
6-6 А	6-06	К4, Д4 К4, Д10	6-1	В-2,3 —	А Ш.44	
6-1 А	6-00	К4, Д10 К4, Д5	6-1	П-2	В* Ш.44	
6-1 А	6-00	К4, Д10 К4, Д5	6-1	П-1,2 —	С Укрывать от лучистого тепла Ш.52 П.40	
3-2 А	3-00	К1, Д4 К4, Д5	3-1	П-1,2 В-2 —	С Ш.52 Ш.44	
3-2 А	3-00	К1, Д4 К4, Д5	3-1	П-3,2 В-2 —	С Ш.52 Ш.26	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Группа СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6206 МЕТИЛИЗБУТИЛКЕ- ТОН METHYL ISOBUTYL KETONE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COCCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 24^\circ\text{C}$ (о.с.). ПДК 5 мг/м ³	1245	3257	II ср.	3212 3	Табл. 4
Метилизобутилкетона пероксид...	См. 1,1'-Дигидроперокси-1,1',3,3'-Тетраметилбутила пероксид... — ПН 5582					
6207 МЕТИЛИЗОВАЛЕРАТ METHYL ISOVALERA- TE	$\text{C}_4\text{H}_9\text{COO CH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C. ПДК 5 мг/м ³	2400	3258	II ср.	3212 3	Табл. 4
6208 МЕТИЛИЗОПРОПЕ- НИЛКЕТОН ИНГИБИ- РОВАННЫЙ METHYL ISOPROPE- NYL KETONE, INHIBI- TED	$\text{CH}_3\text{COC}(\text{CH}_3):\text{CH}_2$. ЛВЖ. Почти бесцветная, с приятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C. КПВ 1,8—9,0%	1246	3258	II ср.	3212 3	Табл. 4
Метилизопропилбензолы	См. Цимолы — ПН 7125					
1-Метил-4-Изопропили- денциклогексен-1	См. Терпинолен — ПН 6753					
6209 МЕТИЛИЗОПРОПИЛ- КЕТОН 3-METHYL BUTAN-2- ONE	$\text{CH}_3\text{COC}_3\text{H}_7$. ЛВЖ. Бесцветная, с сильным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 3°C. КПВ 1,5—8,0%	2397	3254	II ср.	3212 3	Табл. 4
6210 МЕТИЛИЗОТИОЦИА- НАТ METHYL ISOTHIO- CYANATE	CH_3NCS . ЛВЖ. Бесцветная, с раздражающим запахом. Ядовитая высокоопасная. Жидкость и пары сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. При нагревании разлагается, выделяя цианистые соединения. Не смешивается с водой. $t_{\text{пл}} 35^\circ\text{C}$; $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C. ПДК 0,1 мг/м ³	2477	3199	II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
6211 МЕТИЛИЗОЦИАНАТ METHYL ISOCYANA- TE	CH_3NCO . ЛВЖ. Обладают резким запахом. Ядовитые, чрезвычайно опасные. Пары и жидкости сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смешиваются с водой, но бурно реагируют с ней. Могут взрываться При нагревании выше температуры кипения или при контакте с водой или кислотами выделяют ядовитые газы. $t_{\text{всп}}$ минус 7°C; $t_{\text{кип}} 38^\circ\text{C}$ (для чистого продукта). ПДК 0,05 мг/м ³	2480	3199	I выс.	3221 3; 6а	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	П-1,2 Г-1,2 С-1 <u>В-2</u> —	Д Ш.26 Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	П-1,2 Г-1,2 <u>В-2</u> —	С Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	П-1,2 Г-1,2 С-1 <u>В-2</u> —	Д Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	П-1,2 Г-1,3 <u>В-2</u> —	С Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	П-2 Г-1 <u>В-2</u> —	В Ш.52 Ш.44 П.14	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	С-1,3 Г-1,2 <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.52 Ш.53 В.39 К.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6212 МЕТИЛИОДИД METHYL IODIDE	CH_3I . Ядовитая очень летучая бесцветная жидкость. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Обладает сильным наркотическим эффектом	2644 6197	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
Метилкарбонат	См. Диметилкарбонат — ПН 5625				
Метилмагний бромистый...	См. Метилмагнийбромид... — ПН 6213				
6213 МЕТИЛМАГНИЙБРОМИД В ЭТИЛОВОМ ЭФИРЕ METHYL MAGNESIUM BROMIDE IN ETHYL ETHER	CH_3MgBr . Самовозгорающееся вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость. При разливе самовоспламеняется. Бурно разлагается при взаимодействии с водой	1928 4246	I выс.	4251 4б; 4в; 3	Табл. 7
6214 МЕТИЛМЕРКАПТАН METHYL MERCAPTAN	CH_3NH . Ядовитый высокоопасный воспламеняющийся сжиженный газ с отвратительным запахом. Растворим в воде. КПВ 4—22%; $t_{\text{кип}}$ 6 °С. Отн. плотн. 1,7. ПДК 0,8 мг/м ³	1064 2160		2413 6а; 3	Табл. 3; Г1а
6215 МЕТИЛМЕТАКРИЛАТ, МОНОМЕР, ИНГИБИРОВАННЫЙ METHYL METHACRYLATE MONOMER, INHIBITED	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная, подвижная, летучая. Ядовитая. Пары вызывают серьезное раздражение слизистых оболочек. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 8 °С. КПВ 1,5—11,6%. ПДК 10 мг/м ³	1247 3259	II ср.	3212 3	Табл. 4
N-Метил-N-Метоксид-N'-(3,4-Дихлорфенил)-мочевина	См. Линурон — ПН 6081				
6216 МЕТИЛМОРФОЛИН METHYLMORPHOLINE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OC}_2\text{H}_4\text{NCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом аммиака. Едкая. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от 13 до 23 °С. ПДК 5 мг/м ³	2535 3259	II ср.	3242 3; 8	Табл. 4
N-Метил-о-(нафтил-1)-карбамаг...	См. Карбарил... — ПН 5937				
МЕТИЛНИТРАМИН METHYL NITRAMINE, metal salts, dry	— Перевозка запрещена соли металлов сухие				
МЕТИЛНИТРАТ METHYL NITRATE	Перевозка запрещена				
МЕТИЛНИТРИТ (№ ООН 2455) METHYL NITRITE	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.26</u>	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2. 2. Укладывать в наиболее про- хладном месте
<u>4-11</u> D	4-21	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-3</u> <u>Г-1</u> В, П	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	См. п. 14.2.4, 6
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—*</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
Метилнитроанилины	См. Нитроаминотолуолы — ПН 6395						
N-МЕТИЛ-N-НИТРО- N-НИТРОЗОГУАНИ- ДИН N-METHYL-N-NITRO- N-NITROSOGUANIDI- NE	Перевозка запрещена						
Метилнитробензолы	См. Нитротолуолы (o-, m-, p-) — ПН 6421						
4-Метил-4-окси-пента- нон-2	См. Спирт диацетоновый — ПН 6691						
Метилоксиран	См. Пропиленоксид — ПН 6564						
Метилортосиликат	См. Тетраметоксисилан — ПН 6773						
6217 МЕТИЛПЕНТАДИЕНЫ METHYLPENTADIENES	C ₆ H ₁₀ ЛВЖ. Бесцветные. Ядо- витые. В высоких концентраци- ях действуют наркотически. Па- ры раздражают кожу и слизи- стые оболочки. Не смешивают- ся с водой. <i>t</i> _{всп} минус 30 °С	2461 3138		II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
Метилпентаны	См. Гексаны — ПН 5444						
6218 2-МЕТИЛПЕНТАНОЛ-2 2-METHYLPENTAN-2- OL	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CON(CH ₃) ₂ . ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Раздра- жает слизистые оболочки. В высоких концентрациях дей- ствует наркотически. Смешива- ется с водой. <i>t</i> _{всп} 30 °С	2560 3367		III низк.	3313 3	Табл. 4	
4-Метилпентанол-2	См. Метилизобутилкарбинол — ПН 6205						
4-Метилпентанон-2	См. Метилизобутилкетон — ПН 6206						
6219 4-МЕТИЛПЕНТЕН-1 ISOHXENE	C ₆ H ₁₂ . ЛВЖ. Бесцветная. смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} ме- нее минус 18 °С; <i>t</i> _{квч} 64 °С	2288 3131		II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
6220 3-МЕТИЛПЕНТЕН-2- ИН-4-ОЛ-1 1-PENTOL	CH ₂ ONCH·C(CH ₃)C:CH. Едкое вещество. Бесцветная жидкость с характерным запахом. Вызы- вает сильные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитое. Может реагировать с сильными щелочами	2705 8200		II ср.	8312 8	Табл. 16, 17	
2-Метилпентен-2-он-4	См. Мезитила окись — ПН 6159-2						
МЕТИЛПИКРАТЫ ТЯ- ЖЕЛЫХ МЕТАЛЛОВ METHYL PICRIC ACID (HEAVY METAL SALTS OF)	Перевозка запрещена						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{C-1}$ Г-1,3 $\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$ Ш.26	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-3}{C-1}$ —	$\frac{C}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{C-1}$ Г-1,3 $\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$	
$\frac{8-2}{B}$	8-00	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш.44}$ Ш.48	Укладывать «Вдали от» всех веществ со знаком опасности класса 8

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
6221 1-МЕТИЛПИПЕРИДИН 1-METHYLPIPERIDINE	$C_5H_{10}NH$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп} 3^\circ C$	2399	3260	II ср.	3252 3	Табл. 4
N-Метилпиперидин	См. 1-Метилпиперидин — ПН 6221					
Метилпиридины	См. Пикколины — ПН 6494					
2-Метилпропан ..	См. Изобутан или изобутана смеси — ПН 5797					
2-Метилпропаналь	См. Альдегид изомасляный — ПН 5044					
2-Метилпропанол-1	См. Спирт изобутиловый — ПН 6692					
2-Метилпропанол-2	См. Бутанолы с температурой вспышки не менее минус $18^\circ C$, но менее $23^\circ C$ — ПН 5297					
2-Метилпропена тример	См. Триизобутилен — ПН 6825					
2-Метилпропеналь	См. Метакролеин — ПН 6162					
Метилпропен-2-ол-1	См. Спирт метилаллиловый — ПН 6694					
Метилпропилбензол	См. Цимолы — ПН 7125					
6222 МЕТИЛПРОПИЛКЕ- ТОН METHYL PROPYL KE- TONE	$CH_3COC_3H_7$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{всп} 7^\circ C$. КПВ 1,5—8,1%. ПДК 200 мг/м ³	1249 3261		II ср.	3212 3	Табл. 4
6223 МЕТИЛПРОПИОНАТ METHYL PROPIONA- TE	$CH_3CH_2COOCH_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус $2^\circ C$. КПВ 2,4—13,0%	1248 3261		II ср.	3212 3	Табл. 4
Метилстирол...	См. Винилтолуол... — ПН 5384					
α -Метилстирол	См. Изопропенилбензол — ПН 5813					
Метилсульфат	См. Диметилсульфат — ПН 5628					
Метилсульфид	См. Диметилсульфид — ПН 5629					
Метилтетрагидрофуран	См. 2-Метилтетрагидрофуран — ПН 6224					
6224 2-МЕТИЛТЕТРАГИД- РОФУРАН METHYL TETRAHYDRO- FURAN	$C_4H_7OCH_3$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом эфира. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус $11^\circ C$	2536 3262		II ср.	3212 3	Табл. 4
2-Метилтио-4,6-бис-(изо-пропиламино)-сим-триазин	См. Прометрин — ПН 6553					
МЕТИЛТРИИОН	См. приложение 13					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-3,2}{В-2}$ —	$\frac{В}{Ш.52}$ Ш.26	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1}$ $\frac{В-2}{—}$	$\frac{D}{Ш.26}$ Ш.44 Ш.52	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ С-1 $\frac{В-2}{—}$	$\frac{D}{Ш.52}$ Ш.44	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{КЗ, Д9}$	3-1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$ С-1 $\frac{В-2}{—}$	$\frac{В}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГВ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО	СР		
6225 МЕТИЛТРИХЛОРАЦЕ- ТАТ METHYL TRICHLORO- ACETATE	CCl_3COOCH_3 . Ядовитая лету- чая бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2533	6198	III	низк.	6113 66	Табл. 11, 12
6225-1 МЕТИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН METHYLTRICHLORO- SILANE	CH_3SiCl_2 . ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Едкая. Вы- зывает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки. Легко гидролизуется при воз- действии влаги, выделяя водо- род хлористый. Не смешивает- ся с водой. $t_{всп} 1^\circ C$; $t_{кип} 66^\circ C$. НКПВ 5,1%	1250	3262	I	выс.	3241 3; 8	Табл. 4
6226 МЕТИЛФЕНИЛДИ- ХЛОРСИЛАН METHYLPHENYLDI- CHLOROSILANE	$C_6H_5Si(CH_3)Cl_2$. Едкое и высо- кокоррозионное в присутствии влаги вещество. ЛВЖ. Бес- цветная, с резким запахом. Ядовитая. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя во- дород хлористый. При попада- нии в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{всп} 38^\circ C$. КПВ 0,7— 8,6%	2437	8192	II	ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17
2-Метил-2-фенилпропан	См. Бутилбензолы — ПН 5308						
Метилфенолы	См. Крезолы (о-, м-, п-) — ПН 6053						
6227 МЕТИЛФОРМИАТ METHYL FORMATE	$HCOOCH_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ ми- нус $32^\circ C$; $t_{кип} 31^\circ C$. КПВ 5,0— 22,7%	1243	3137	I	выс.	3111 3	Табл. 4
Метилфторбензолы...	См. Фтортолуолы... — ПН 7011, 7012						
6228 МЕТИЛФТОРИД METHYL FLUORIDE	CH_3F . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. $t_{кип}$ минус $78,5^\circ C$. Отн. плотн. 1,2	2454	2160			2312 3	Табл. 3 Г1а
6229 2-МЕТИЛФУРАН 2-METHYLFURAN	C_4H_8O . ЛВЖ. Бесцветная, со сладковатым запахом. Ядо- витая. Пары раздражают сли- зистые оболочки. При попада- нии в огонь выделяет ядови- тые газы. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус $30^\circ C$; $t_{кип}$ $63^\circ C$	2301	3137	II	ср.	3152 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.39</u>	
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>В.46</u>	
<u>8-5</u> С	3-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>См. 1. Размещать с учетом требо-</u> <u>ч. IV, ваний п. 4.2.2.</u> <u>п. 6.5 2. Укладывать в наиболее су-</u> <u>Ш.26 хом месте</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В.46</u> <u>П.39</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Перевозка в стеклянных бутылках в литых ящиках из пенопласта (4Н1) запрещена
<u>2-4</u> Е	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д7</u>	2-1	<u>С-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.49</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>Г-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.49</u> <u>Ш.44</u> <u>П.39</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6230 МЕТИЛХЛОРАЦЕТАТ METHYL CHLOROACE- TATE	$\text{CH}_2\text{ClCOOCH}_3$ Ядовитая лету- чая бесцветная ЛВЖ с резким запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Пары зна- чительно тяжелее воздуха. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 26^\circ\text{C}$. ПДК 5 мг/м ³	2295 6192		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
Метилхлорбензолы См. Хлортолуолы — ПН 7059						
6232 2-МЕТИЛ-2-ХЛОРБУ- ТАН (ЛЕГКОВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) 2-METHYL-2-CHLORO- BUTANE (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$(\text{CH}_3)_2\text{CClC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 10°C . КПВ 1,5— 7,4%	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4
6233 МЕТИЛХЛОРИД METHYL CHLORIDE	CH_3Cl . Ядовитый воспламеняю- щийся сжиженный газ. При контакте с пламенем образует фосген. КПВ 8—20%. $t_{\text{кип}}$ ми- нус 24°C . Отн. плотн. 1,8. ПДК 5 мг/м ³	1063 2158			2413 6а; 3	Табл. 3: Г1а
6234 МЕТИЛХЛОРИД И МЕТИЛЕНХЛОРИД — СМЕСИ METHYL CHLORIDE AND METHYLENE CHLORIDE MIXTURE	$\text{CH}_2\text{Cl} + \text{CH}_2\text{Cl}_2$. Раствор вос- пламеняющегося ядовитого га- за метилхлорида в жидком ме- тилене хлористом под давле- нием	1912 2159			2414 6а; 3	Табл. 3: Г1а
Метилхлорид и хлорпи- См. Хлорпикрин и метилхлорид — смеси — ПН 7054 крин — смеси						
Метилхлоркарбонат См. Метилхлорформиат — ПН 6237						
Метилхлороформ См. 1,1,1-Трихлорэтан — ПН 6811						
6235 МЕТИЛ-2-ХЛОРПРО- ПИОНАТ METHYL-2-CHLORO- PROPIONATE	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ClCOOCH}_3$. ЛВЖ. Про- зрачная бесцветная, с запахом эфира. Ядовитая. Раздражает слизистые оболочки. Слабо сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}} 32^\circ\text{C}$	2933 3364		III низк	3353 3	Табл. 4
Метил-альфа-хлорпро- См. Метил-2-Хлорпропионат — ПН 6235 пионат						
6236 МЕТИЛХЛОРСИЛАН METHYLCHLOROSI- LANE	$\text{CH}_3\text{SiH}_2\text{Cl}$. Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. Коррозионный. Ядовитый. Раз- дражает кожу, глаза и дыха- тельные пути. Реагирует с вла- гой, образуя водород хлорис- тый. Не растворим в воде. $t_{\text{кип}}$ 9°C . Отн. плотн. 2,7	2534 2159			2323 3; 8	Табл. 3: Г1а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.26</u>	
<u>2-3</u> Д	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>П.40</u>	
<u>2-3</u> Д	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>В-1</u> —	<u>—</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-3</u> А	3-05	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2,3</u> <u>В-2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>2-4</u> Д	3-04	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u> <u>В.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
6237 МЕТИЛХЛОРФОРМИ- АТ METHYL CHLORO- FORMATE	ClCOOCH_3 . Ядовитое чрезвы- чайно опасное вещество. ЛВЖ. Бесцветная. Едкая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}} 5^\circ\text{C}$. ПДК $0,05 \text{ мг/м}^3$	1238 6193		I выс.	6121 6а; 3; 8	Табл. 15: герм. укуп. Я8е Я9г Я14а Я15а Я16а Я17а
Метилцеллозольв	См. Эфир монометиловый этиленгликоля — ПН 7284					
6238 МЕТИЛЦЕЛЛОЗОЛЬВ- АЦЕТАТ ETHYLENE GLYCOL MONOMETHYL ET- HER ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{OCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с характерным приятным запахом. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}} 60^\circ\text{C}$. КПВ 1,6—8,2%	1189 3342		III низк.	3313 3	Табл. 4
6239 МЕТИЛЦИКЛОГЕК- САН METHYLCYCLOHE- XANE	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_{11}$. ЛВЖ. Бесцветная. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 4°C . КПВ 1,2—6,7%. ПДК 50 мг/м^3	2296 3256		II ср.	3212 3	Табл. 4
6240 МЕТИЛЦИКЛОГЕКСА- НОЛЫ с температурой вспышки не более 61°C METHYLCYCLOHE- XANOLS, flash point not more than 61°C	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_{10}\text{OH}$. ЛВЖ. Бесцвет- ные, вязкие, с ароматным запа- хом ментола. Ядовитые. Частич- но смешиваются с водой	2617 3365		III низк.	3313 3	Табл. 4
6241 МЕТИЛЦИКЛОГЕКСА- НОН METHYLCYCLOHE- XANONE	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_9\text{CO}$. ЛВЖ. Бесцвет- ная или бледно-желтая, с за- пахом ацетона. Ядовитая. Па- ры раздражают слизистые обо- лочки. Не смешивается с во- дой. $t_{\text{всп}} 48^\circ\text{C}$	2297 3365		III низк.	3313 3	Табл. 4
6242 МЕТИЛЦИКЛОГЕКСА- НОНА ПЕРОКСИД, не более 67% в растворе METHYLCYCLOHEXA- NONE PEROXIDE, not more than 67% in solution	Органический пероксид. Бес- цветный прозрачный раствор. Легко горит. Бурно разлагает- ся при попадании в огонь или при загрязнении другими ве- ществами. При попадании в глаза вызывает серьезное по- вреждение роговой оболочки. Не смешивается с водой	3046 —		I выс.	5221 5	Табл. 10: IIIa
6243 МЕТИЛЦИКЛОГЕК- СИЛАЦЕТАТ METHYLCYCLOHEXYL- ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOC}_7\text{H}_{13}$. Бесцветная и желтоватая горючая жидкость. $t_{\text{всп}} 64^\circ\text{C}$			III низк.	9123 9	
6244 МЕТИЛЦИКЛОПЕН- ТАН METHYLCYCLOPEN- TANE	$\text{C}_5\text{H}_9\text{CH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Раздражает кожу и слизистые оболочки. В высоких концен- трациях действует наркотиче- ски. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до минус 7°C ; $t_{\text{кип}} 71^\circ\text{C}$. КПВ. 1,0—8,4%	2298 3257		II ср.	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-3</u> Д	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.26 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.25	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>К3, Д4</u> К3, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.50 Ш.52 Ш.44	См. Перевозить в РК; ч. IV, t_k 35 °С; п. 6.8 t_a 40 °С. См. п. 1.7
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д4	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.26	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> С-1,3 Г — все В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.25 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
Метилэтилкарбинол	См. Бутанолы с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — ПН 5298						
6245 МЕТИЛЭТИЛКЕТОН METHYL ETHYL KE- TONE	CH ₃ COC ₂ H ₅ . ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. t _{всп} минус 1 °С. КПВ 1,8—1,1,5%. ПДК 200 мг/м ³	1193 3226		II ср.	3212 3	Табл. 4	
6246 МЕТИЛЭТИЛКЕТОНА ПЕРОКСИД, не более 52% в растворе с массо- вой долей свободного кислорода более 10% METHYL ETHYL KE- TONE PEROXIDE, not more than 52% in solu- tion; more than 10% available oxygen	(CH ₃ .C ₂ H ₅ .CO ₂) ₂ и др. Органи- ческий пероксид. Бесцветная жидкость. При попадании в глаза вызывает серьезное пов- реждение роговой оболочки. Не смешивается с водой. Взрыво- опасен	2563 —		I выс.	5231 5; 1a	Табл. 10: IIa IIb	
6247 МЕТИЛЭТИЛКЕТОНА ПЕРОКСИД, не более 50% в растворе с мас- совой долей свободного кислорода не более 10% METHYL ETHYL KE- TONE PEROXIDE, not more than 50% in solu- tion; not more than 10% available oxygen	(CH ₃ .C ₂ H ₅ .CO ₂) ₂ и др. Орга- нический пероксид. Бесцветная жидкость. При попадании в глаза вызывает серьезное пов- реждение роговой оболочки. Не смешивается с водой	2550 —		I выс.	5251 5	Табл. 10: IIa IIb	
6249 2-МЕТИЛ-5-ЭТИЛПИ- РИДИН 2-METHYL-5-ETHYL PYRIDINE	CH ₃ C ₅ H ₃ NC ₂ H ₅ . Ядовитая легу- чая бесцветная жидкость с не- приятным запахом. ПДК 2 мг/м ³	2300 6195		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
Метоксианилин	См. Анизидины — ПН 5138						
Метоксибензол	См. Анизол — ПН 5137						
Метоксибензоилхлориды	См. Анизоилхлориды — ПН 5136						
1-Метоксибутан	См. Эфир бутилметилловый — ПН 7261						
Метоксидиметилхлорид	См. Эфир хлордиметилловый — ПН 7287						
6250 3-МЕТОКСИБУТИЛ- АЦЕТАТ BUTOXYL	CH ₃ COOCH ₂ CH ₂ CH(OCH ₃)CH ₃ . ЛВЖ. Бесцветная с едким за- пахом. Смешивается с водой. t _{всп} 23—61 °С	2708 3314		III низк.	3313 3	Табл. 4	
6251 МЕТОКСИМЕТИЛИЗО- ЦИАНАТ METHOXYMETHYL ISOCYANATE	CH ₃ OCH ₂ CNO. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с резким запахом. Ядови- тая. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. t _{всп} 13 °С.	2605 3251		I выс.	3221 3; 6a	Табл. 4	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	РОС ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. Принимается к перевозке только ч. IV, п. 6.8 правитель выдает сертификат о том, что это вещество не обладает взрывчатыми свойствами <u>Ш.50</u> <u>Ш.44</u> <u>П.53</u>	
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> <u>Ш.44</u> <u>П.53</u>	
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>В*</u> Укладывать вдали от жилых помещений <u>Ш.39</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6252 4-МЕТОКСИ-4-МЕТИЛ- ПЕНТАНОН-2 4-МЕТОХУ-4-МЕТ- ИЛПЕНТАН-2-ОНЕ	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OCH}_3)\text{CH}_2\text{COCH}_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Раздража- ет кожу и слизистые оболочки. В высоких концентрациях дей- ствует наркотически. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{всп}} 49^\circ\text{C}$	2293 3363	III низк.	3313 3	Табл. 4
Метоксинитробензолы	См Нитроанизолы — ПН 6397				
1-Метокси-2-нитробензол	См Нитроанизолы — ПН 6397				
1-Метокси-3-нитробензол	См Нитроанизолы — ПН 6397				
1-Метокси-4-нитробензол	См Нитроанизолы — ПН 6397				
6252-1 1-МЕТОКСИПРОПА- НОЛ-2 1-МЕТОХУ-2 ПРОПА- НОЛ	$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Смешивается с водой. Взаимо- действует с сильными окисли- телями. Раздражает кожу и слизистые оболочки. $t_{\text{всп}} 29--$ 35°C . КПВ 1,7—11,5%	3092 3363	III низк.	3313 3	Табл. 4
Метоксиэтан	См. Эфир метилэтиловый — ПН 7282				
2-Метоксиэтанол	См. Эфир монометиловый этиленгликоля — ПН 7284				
2-Метоксиэтилацетат	См Метилцеллозольвацетат — ПН 6236				
Метоксиэтилен	См. Эфир винилметиловый... — ПН 7264				
6253 МЕТОЛ MFTOL.	$(\text{CH}_3\text{N}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{OH})_2 \cdot \text{H}_2\text{SO}_4$. Мало- опасное ядовитое вещество. Бе- лый или сероватый горючий кристаллический порошок. Раст- ворим в воде		III низк.	9153 —	
МЕТОМИЛ	См приложение 13				
Метрамил	См Гексаметилентетрамин — ПН 5440				
МЕФОСФОЛАН	См. приложение 13				
6254 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, снаряженные (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ без капсуля- детонатора) MECHANISMS igniting detonating, loaded (BOOSTERS, without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	Чув- 1227		11D 1a	Табл. 1 E107
6255 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, снаряженные (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ без капсуля- детонатора)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	Чув- 1227		12D 1a	Табл. 1 E107

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$	$\frac{C}{III.52}$ III.25 III.44	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-2}{B-2}$ Г-2 -	$\frac{III.20}{III.26}$ III.52	
$\frac{9-2}{A}$	9-01	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	$\frac{B-2}{П-2,3}$	$\frac{C}{III.54}$ Упаковка согласно НТД на продукцию	
$\frac{1-1}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{C-1,3}$ Г-3 -	$\frac{III.53}{III.52}$ Укладка категории I	
$\frac{1-1}{E}$	1-02	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{III.53}{III.52}$ Укладка категории I	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
MECHANISMS igniting detonating, loaded (BOOSTERS without detonator)					
6256 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно детонирую- щие, снаряженные (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ С КАПСЮ- ЛЕМ-ДЕТОНАТОРОМ) MECHANISMS igniting detonating, loaded (BOOSTERS WITH DE- TONATOR)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагреву. При наличии электрических капсюлей-детонаторов чувстви- тельны к электромагнитному из- лучению, в том числе радиопе- редатчиков и радиолокаторов	ВВ. 0225 1228		11В 1a	Табл. 1 E108
6257 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, снаряженные (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ С КАПСЮ- ЛЕМ-ДЕТОНАТОРОМ) MECHANISMS igniting detonating, loaded (BOOSTERS WITH DE- TONATOR)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагре- ву	ВВ. 0268 1228		12В 1a	Табл. 1 E108
6258 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИ- ЧЕСКИЕ) MECHANISMS igniting detonating, loaded (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ. 0029 1259		11В 1a	Табл. 1 E105
6259 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИ- ЧЕСКИЕ) MECHANISMS igniting detonating, loaded (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ. 0267 1259		14В 16	Табл. 1 E105
6260 МЕХАНИЗМЫ воспла- менительно-детонирую- щие, электрические, сна- ряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к меха- ническим воздействиям и на- греву. Чувствительны к электро- магнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и ра- диолокаторов	ВВ. 0030 1257		11В 1a	Табл. 1 E104

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.52}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.52}}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.52}}$	Укладка категории II-С
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.52}}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории II-С

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГВ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
MECHANISMS igniting detonating, electric, loaded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)					
6261 МЕХАНИЗМЫ воспла- мительно-детонирую- щие, электрические, сна- ряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS igniting detonating, electric, loa- ded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. 0255 Чувствительны к механическим 1257 воздействиям, нагреву и элек- тромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	ВВ. 0255 1257	14В 16		Табл. 1 E104
6262 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-детонирую- щие, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИ- ЧЕСКИЕ) MECHANISMS safety detonating, loaded (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. 0267 Чувствительны к механическим 1259 воздействиям и нагреву	ВВ. 0267 1259	14В 16		Табл. 1 E105
6263 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-детонирую- щие, электрические, сна- ряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS safety detonating, electric, loa- ded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. 0030 Очень чувствительны к механи- 1257 ческим воздействиям и нагре- ву. Чувствительны к электро- магнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и ра- диолокаторов	ВВ. 0030 1257	11В 1а		Табл. 1 E104
6264 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-детонирую- щие электрические, сна- ряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS safety detonating, electric, loa- ded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. 0255 Чувствительны к механическим 1257 воздействиям, нагреву и элек- тромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	ВВ. 0255 1257	14В 16		Табл. 1 E104

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш 53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш 53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш 53}}$	Укладка категории II С
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш 53}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6265 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительные снаряжен- ные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИ- ЧЕСКИЕ) MECHANISMS safety, loaded (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагре- ву	ВВ 0029	1259		11В 1а	Табл. 1 E105
6266 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-исполни- тельные, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ НЕЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS safety make, loaded (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ. 0267	1259		14В 1б	Табл. 1 E105
6267 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-исполни- тельные, электрические, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS safety make, electric, loaded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)	Содержат инициирующие Очень чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагре- ву. Чувствительны к электро- магнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и ра- диолокаторов	ВВ. 0030	1257		11В 1а	Табл. 1 E104
6268 МЕХАНИЗМЫ предо- хранительно-исполни- тельные, электрические, снаряженные (КАПСЮЛИ-ДЕТОНА- ТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕ- СКИЕ) MECHANISMS safety make, electric, loaded (DETONATORS, ELEC- TRIC for blasting)	Содержат инициирующие Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и элек- тромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	ВВ. 0255	1257		14В 1б	Табл. 1 E104
6269 МЕХАНИЗМЫ И УСТ- РОЙСТВА с примени- ем пиропатронов и пи- розарядов (СРЕДСТВА ПИРО- ТЕХНИЧЕСКИЕ, ТИП А)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и на- греву	0333	1260		11Г 1а	Табл. 1 E129

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{\Gamma-3}$ —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{—}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{\Gamma-3}$ —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{\Gamma-3}$ —	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{—}$	$\frac{Ш.53}{Ш.53}$	Укладка категории I

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)						
6270 МЕХАНИЗМЫ И УСТ- РОЙСТВА с примене- нием пиропатронов и пи- розарядов (СРЕДСТВА ПИРО- ТЕХНИЧЕСКИЕ, ТИП В) MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и на- греву	0334 1260			12G 1a	Табл. 1 E130
6271 МЕХАНИЗМЫ И УСТ- РОЙСТВА с примене- нием пиропатронов и на- греву пирозарядов (СРЕДСТВА ПИ- РОТЕХНИЧЕСКИЕ, ТИП С) MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0335 1260			13G 1a	Табл. 1 E130
6272 МЕХАНИЗМЫ И УСТ- РОЙСТВА с примене- нием пиропатронов и пи- розарядов (СРЕДСТВА ПИ- РОТЕХНИЧЕСКИЕ, ТИП Д) MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0336 1260			14G 1b	Табл. 1 E130
6273 МЕХАНИЗМЫ И УСТ- РОЙСТВА с примене- нием пиропатронов и пи- розарядов (СРЕДСТВА ПИРО- ТЕХНИЧЕСКИЕ, ТИП Д) MECHANISMS AND DEVICES containing pyrotechnic cartridges and charges (FIREWORKS)	Содержат пиротехнический сос- тав. Малоопасны	0337 1261			14S 1b	Табл. 1 E130

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
МЕШКИ ДЖУТОВЫЕ	См. Волокна растительные сухие — МН 5404					
МЕШКИ ДЖУТОВЫЕ ПРОМАСЛЕННЫЕ	См. Волокна или ткани животного растительного происхождения, н.у.к., пропитанные животным жиром или растительным маслом — приложение 16, табл. 5, ПН 9414					
6274 МЕШКИ ИЗ-ПОД ДРОЖЖЕЙ НЕМЫ- ТЫЕ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) BAGS HAVING CON- TAINED YEAST, UN- WASHED (FLAM- MABLE SOLIDS, N.O.S.)	Воспламеняющиеся матери- алы. От тепла, искр и пламени могут воспламеняться и гореть	1325 4034	III низк.	4113 4a	Табл. 6г Т3а Т12а	
Мизорит	См. Асбест голубой или асбест коричневый — ПН 5154					
Милогард	См. Пропазин — ПН 6554					
Милори	См. Лазурь железная — ПН 6074-1					
МИРЕКС	См. приложение 13					
МОБАМ	См. приложение 13					
Мишметалл...	См. Церий необработанный.. — ПН 7091, 7092					
Мовиталь В...	См. Поливинилбутираль... — 6531, 6531-1					
Молибден пятихлорис- тый	См Молибдена пентахлорид - ПН 6276					
6276 МОЛИБДЕНА ПЕН- ТАХЛОРИД MOLYBDENUM PEN- TACHLORIDE	MoCl ₅ . Едкое и коррозионное вещество. Зеленовато-черные кристаллы или темно-красная жидкость. Гигроскопичное. Пыль и пары раздражают ко- жу и слизистые оболочки. Ядо- витое. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хло- ристый. $t_{пл}$ 194 °С. ПДК 2 мг/м ³	2508 8193	III низк.	8313 8	Табл. 16, 17, 18, 19	
Монобутилфосфат	См. Бугилдигидрофосфат — ПН 5312					
Моноглим	См. Эфир диметиловый этиленгликоля — ПН 7271					
Монокальцийфосфат...	См. Кальция дигидроортофосфат... — ПН 5901					
МОНОКРОТОФОС	См. приложение 13					
МОНОНИТРОРЕЗОР- ЦИНАТ СВИНЦА СУ- ХОЙ LEAD NITRORESOR- CINATE, DRY	Перевозка запрещена					
Моноокись углерода и водород — смеси	См. Углерода оксид и водород — смесь — ПН 6908					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-1}{В}$	4-10	$\frac{К1}{К4, Д10}$	4-1	$\frac{В-1,2}{П-1,2}$	$\frac{-}{Ш 52}$	
$\frac{8-1}{С}$	8-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не го- рит В	$\frac{Ш.44}{В.46}$	См. 1. При перевозке в стеклянных ч. IV бутылках категория размещения Д. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	СР		
Моносилан	См. Силая — ПН 6663						
6277 МОНОТИОЭТИЛЕН- ГЛИКОЛЬ THIOGLYCOL	$\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{SH}$. Ядовитая лету- чая бесцветная жидкость с не- приятным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. При нагревании разлагается, выделяя диоксид серы. Смешива- ется с водой	2966 6267		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12	
Монохлорамин Б	См. Хлорамин Б — ПН 7026						
6278 МОНОХЛОРАМИН ХБ MONOCHLOROAMINE	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{SO}_2\text{N}(\text{Na})\text{Cl}\cdot\text{H}_2\text{O}$ Мало- опасное ядовитое вещество. По- рошок от белого до песочного цвета			III низк.	9153 —		
Монохлорацетон...	См. Хлорацетон... — ПН 7033						
Монохлорбутаны	См. Хлорбутаны — ПН 7042						
Монохлорвинил...	См. Винилхлорид... — ПН 5388						
Монохлордифторметан	См. Дифторхлорметан — ПН 5683						
Монохлордифторметан и монохлорпентафтор- этан — смесь...	См. Дифторхлорметан и пентафторхлорэтан — смесь... — ПН 5684						
Монохлордифтормоно- бромметан	См. Дифторхлорбромметан ПН 5682						
Моноэтаноламин или моноэтаноламина раст- воры	или См. Этаноламин или этаноламина растворы — ПН 7187						
Моноэтиламин...	См. Этиламин... — ПН 7192—7195						
6280 МОРФОЛИН MORPHOLINE	$(\text{CH}_2)_4\text{ONH}$. ЛВЖ. Бесцветная, подвижная, с характерным за- пахом Ядовитая высокоопас- ная. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 38 °С; $t_{\text{кип}}$ 129 °С. ПДК 0,5 мг/м ³	2054 3367		III низк.	3353 3	Табл. 4	
Мочевина с перекисью водорода — комплекс	См. Карбамид-водорода пероксид (1/1) — ПН 5935						
Мочевина азотнокислая...	См. Карбамида нитрат... — ПН 5932—5934						
Мочевины нитрат...	См. Карбамида нитрат... — ПН 5932—5934						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
6-1 А	6-06	К2, Д10 К4, Д5	6-1	П 3 В-2 —	С Ш 44 П 39	
9-2 А		К1 К4, Д8	8 1	Не горит	В Ш.35 Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
3-3 А	3-00	К1, Д4 К4, Д5	3-1	В-2 П-3,2 Г-1,2	С Ш.52 Ш.54	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6281 МУКА РЫБНАЯ НЕ- СТАБИЛИЗИРОВАН- НАЯ с неограниченным содержанием влаги и массовой долей жира более 12%, но не более 15% или более 15%, если мука обработана антиокислителем FISHMEAL UNSTABI- LIZED, unrestricted con- tent of moisture; fat con- tent of more than 12% by mass, or fat content of more than 15%, by mass, in the case of anti-oxidant treated fishmeal	Самовозгорающееся вещество. Продукт от коричневого до темно-коричневого цвета, полученный из жирного сырья. Склонно к самонагреванию. Не обработанный антиокислителем продукт интенсивно поглощает кислород воздуха. Имеет сильный специфический запах, который может впитаться другим грузом	1374 4234	II ср.	4212 46	Табл. 7а: С22а
6282 МУКА РЫБНАЯ НЕ- СТАБИЛИЗИРОВАН- НАЯ, не обработанная антиокислителем, с мас- совой долей влаги более 5%, но не более 12%, и массовой долей жира не более 12% FISHMEAL UNSTABI- LIZED, not anti-oxidant treated with more than 5% but not more than 12% moisture, by mass, and fat content of not more than 12%	Самовозгорающееся вещество. Продукт от коричневого до темно-коричневого цвета, полученный из жирного сырья. Склонно к самовозгоранию в зависимости от содержания влаги, жира и начальной температуры воздуха. Интенсивно поглощает кислород воздуха. Обладает специфическим запахом, который может впитаться другим грузом	1374 4235	III низк.	4213 —	Табл. 7а: С22а
6283 МУКА РЫБНАЯ СТА- БИЛИЗИРОВАННАЯ ОБРАБОТАННАЯ антиокислителем, с мас- совой долей влаги бо- лее 5%, но не более 12%, и массовой долей жира не более 15% FISHMEAL STABILI- ZED, anti-oxidant tre- ated with moisture con- tent of more than 5% but not more than 12%, by mass, and fat con- tent of not more than 15%	Горючее твердое вещество. Продукт от коричневого до зеленовато-коричневого цвета с сильным специфическим запахом, который может впитаться другим грузом. Склонен к самонагреванию	2216 9030	III низк.	9133 —	Табл. 21: M12а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-7</u> А	4-25	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	<u>В-3</u> П-2	<u>Д</u> Ш.52	Действие Правил МОПОГ не распространяется на подкисленную рыбную муку с массовой долей влаги более 40%, независимо от других факторов
<u>4-7</u> А	4-25	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	<u>В-2</u> П-2	<u>Д</u> Ш.52	1. Знаки опасности и испытания тары не требуются, но на транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН. 2. Вещество должно быть выдержано не менее 28 дней до отправки. 3. При погрузке температура груза не должна превышать 35°C или температуру окружающей среды в зависимости от того, какая из них выше. 4. Действие Правил МОПОГ не распространяется на рыбную муку, сопровождаемую сертификатом, подписанным компетентным органом страны, из которой осуществляется перевозка, о том, что продукт не склонен к самонагреванию при перевозке в таре.
<u>9-1</u> А	4-25	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	8-1	<u>В-3</u> Г-1 П-2	<u>Д</u> Ш.52	При укладке под палубой обеспечить вентиляцию

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6284 МЫШЬЯК ARSENIC	А Ядовитое высокоопасное вещество Серебристые хруп- кие с металлическим блеском в свежем изломе куски крис- таллы или порошок ПДК 0,5 мг/м ³	<u>1558</u> 6072	II ср.	<u>6162</u> 6а	Табл 13, 14
Мышьяк безый	См Мышьяка сесквиоксид — ПН 6286				
Мышьяк бромистый	См Мышьяка трибромид — ПН 6288				
Мышьяк иодистый	См Мышьяка триодид — ПН 6289				
Мышьяк сернистый или мышьяк (V) сернис- тый	См Мышьяка сульфид или мышьяка (V) сульфид — ПН 6287				
Мышьяк трехфторис- тый	См Мышьяка трифторид — ПН 6290				
Мышьяк треххлористый	См Мышьяка трихлорид — ПН 6291				
Мышьяк хлористый	См Мышьяка трихлорид — ПН 6291				
Мышьяка (III) бромид	См Мышьяка трибромид — ПН 6288				
Мышьяка гидрид	См Арсин — ПН 5152				
6285 МЫШЬЯКА (V) ОК- СИД ARSENIC PENTOXIDE	As ₂ O ₅ Ядовитое высокоопасное вещество Белый расплываю- щийся порошок Коррозионно Растворимо в воде ПДК 0,3 мг/м ³	<u>1559</u> 6076	II ср.	<u>6172</u> 6а, 8	Табл 13, 14
Мышьяка пятиокись	См Мышьяка (V) оксид — ПН 6285				
6286 МЫШЬЯКА СЕСКВИ- ОКСИД ARSENIC TRIOXIDE	As ₂ O ₃ Ядовитое высокоопас- ное вещество Белый порошок ПДК 0,3 мг/м ³	<u>1561</u> 6078	II ср.	<u>6162</u> 6а	Табл 13, 14
6287 МЫШЬЯКА СУЛЬФИД или МЫШЬЯКА (V) СУЛЬФИД (МЫШЬЯ- КА СУЛЬФИДЫ, НУК) ARSENIC SULPHIDE or ARSENIC PENTA- SULPHIDE (ARSENIC SULPHIDES NOS)	As ₄ S ₄ или As ₂ S ₅ Ядовитое ве- щество Оранжевые или крас- ные кристаллы Не растворимо в воде	<u>1557</u> 6076	II ср.	<u>6162</u> 6а	Табл. 13, 14
Мышьяка трехокись	См Мышьяка сесквиоксид — ПН 6286				
6288 МЫШЬЯКА ТРИБРО- МИД ARSENIC BROMIDE	AsBr ₃ Ядовитое вещество Бе- лые расплывающиеся кристал- лы Разлагается под воздейст- вием воды, выделяя бромистый водород t _{пл} 33°С	<u>1555</u> 6074	II ср.	<u>6162</u> 6а	Табл 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	$\frac{B-1}{П-2}$	$\frac{A^*}{ШЗ}$	
						1. Размещать с учетом требований п 4.2.2. 2 Укладывать в наиболее прохладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6289 МЫШЬЯКА ТРИО- ДИД (МЫШЬЯКА СО- ЕДИНЕНИЯ ТВЕР- ДЫЕ, Н.У.К.) ARSENIC TRIOXIDE (ARSENIC COMPO- UNDS, SOLID, N.O.S.)	As ₂ O ₃ . Ядовитое вещество. Крас- ные кристаллы. Растворимо в воде	1557 6076	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6290 МЫШЬЯКА ТРИФТО- РИД (МЫШЬЯКА СО- ЕДИНЕНИЯ ЖИДКИЕ, Н.У.К.) ARSENIC FLUORIDE (ARSENIC COMPO- UNDS, LIQUID, N.O.S.)	AsF ₃ . Ядовитое высокоопасное летучее вещество. Бесцветная жидкость. Энергично реагирует с водой, выделяя фтористый водород. t _{пл} 56-63 °C	1556 6075	I выс.	6111 6а	Табл. 11, 12
6291 МЫШЬЯКА ТРИХЛО- РИД ARSENIC TRICHLORI- DE	AsCl ₃ . Ядовитая высокоопас- ная летучая бесцветная мас- лянистая жидкость. Дымит во влажном воздухе, выделяя во- дород хлористый	1560 6077	I выс.	6111 6а	Табл. 11, 12
Мышьяка хлорид	См. Мышьяка трихлорид	ПН 6291			
6292 МЫШЬЯКОВАЯ ПЫЛЬ ARSENICAL DUST	Ядовитое вещество. Тонкий порошок	1562 6074	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
НАБАМ	См. приложение 13				
Надкислоты...	См. Пероксикислоты...	ПН 6489			
НАЛЕД	См. приложение 13				
6293 НАСТОЯКИ МЕДИ- ЦИНСКИЕ с темпера- турой вспышки не менее минус 18 °C, но менее 23 °C TINCTURES, MEDICI- NAL, flash point not less than -18 °C but less than 23 °C	ЛВЖ. Смешиваются с водой	1293 3284	II ср.	3212 3	Табл. 4
6294 НАСТОЯКИ МЕДИ- ЦИНСКИЕ с темпера- турой вспышки не менее 23 °C, но не более 61 °C TINCTURES, MEDICI- NAL, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C	ЛВЖ. Смешиваются с водой	1293 3386	III низк.	3313 3	Табл. 4
Натр едкий...	См. Натрия гидроксид...	ПН 6309			

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д14}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{Ш.3}$ В.47	
$\frac{6-1}{В}$	6-13	$\frac{К4, Д4}{К4, Д5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горюч В, П	$\frac{А*}{Ш.3}$	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{6-1}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{Ш.3}$ В.47	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
$\frac{6-6}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д2}{К4, Д14}$	6-1	П-2 В-2 В-1 П-1	$\frac{А*}{Ш.3}$	Если предъявляется к перевоз- ке как пестицид, то его сле- дует классифицировать в со- ответствии с приложением 13
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1}{К4, Д7}$	3-1	П-3 В-2 Г-1,3	$\frac{D}{Ш.52}$	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1}{К4, Д7}$	3-1	П-3 В-2 Г-1,3	$\frac{D}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО	СР		
6289 МЫШЬЯКА ТРИО- ДИД (МЫШЬЯКА СО- ЕДИНЕНИЯ ТВЕР- ДЫЕ, Н.У.К.) ARSENIC TRIIODIDE (ARSENIC COMPO- UNDS, SOLID, N.O.S.)	AsI ₃ . Ядовитое вещество. Крас- ные кристаллы. Растворимо в воде	<u>1557</u> 6076	II ср.	<u>6162</u> 6а	Табл. 13, 14	
6290 МЫШЬЯКА ТРИФТО- РИД (МЫШЬЯКА СО- ЕДИНЕНИЯ ЖИДКИЕ, Н.У.К.) ARSENIC FLUORIDE (ARSENIC COMPO- UNDS, LIQUID, N.O.S.)	AsF ₃ . Ядовитое высокоопасное летучее вещество. Бесцветная жидкость. Энергично реагирует с водой, выделяя фтористый водород. t _{пл} 56--63 °C	<u>1556</u> 6075	I выс.	<u>6111</u> 6а	Табл. 11, 12	
6291 МЫШЬЯКА ТРИХЛО- РИД ARSENIC TRICHLORI- DE	AsCl ₃ . Ядовитая высокоопас- ная летучая бесцветная мас- лянистая жидкость. Дымит во влажном воздухе, выделяя во- дород хлористый	<u>1560</u> 6077	I выс.	<u>6111</u> 6а	Табл. 11, 12	
Мышьяка хлорид	См. Мышьяка трихлорид	III 6291				
6292 МЫШЬЯКОВАЯ ПЫЛЬ ARSENICAL DUST	Ядовитое вещество. Тонкий порошок	<u>1562</u> 6074	II ср.	<u>6162</u> 6а	Табл. 13, 14	
НАБАМ	См. приложение 13					
Надкислоты...	См. Пероксикислоты... -- ПН 6489					
НАЛЕД	См. приложение 13					
6293 НАСТОЙКИ МЕДИ- ЦИНСКИЕ с темпера- турой вспышки не менее минус 18 °C, но менее 23 °C TINCTURES, MEDICI- NAL, flash point not less than 18 °C but less than 23 °C	ЛВЖ. Смешиваются с водой	<u>1293</u> 3284	II ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4	
6294 НАСТОЙКИ МЕДИ- ЦИНСКИЕ с темпера- турой вспышки не менее 23 °C, но не более 61 °C TINCTURES, MEDICI- NAL, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C	ЛВЖ. Смешиваются с водой	<u>1293</u> 3386	III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4	
Натр едкий...	См. Натрия гидроксид... -- ПН 6309					

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мел	Примечания
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д14}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{Ш3}$ В 47	
$\frac{6-1}{В}$	6-13	$\frac{К1, Д4}{К1, Д5}$	6-1 разд. 1 12 разд 25	Не горюч В П	$\frac{А*}{Ш3}$	Размещать с учетом требова- ний п 422
$\frac{6-1}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{Ш3}$ В 47	Размещать с учетом требова- ний п 422
$\frac{6-6}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д2}{К4, Д14}$	6-1	П 2 В 2 В-1 П-1	$\frac{А*}{Ш3}$	Если предъявляется к перевоз- ке как пестицид, то это сле- дует классифицировать в со- ответствии с приложением 13
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1}{К4, Д7}$	3-1	П-3 В 2 Г-1,3	$\frac{D}{Ш52}$	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1}{К4, Д7}$	3-1	П-3 В-2 Г-1,3	$\frac{D}{Ш52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6295 НАТРИЙ SODIUM	Na. ВГВ. Серебристо-белый тягучий мягкий металл. Легче воды. Бурно реагирует с водой, водяным паром или кислотами, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции. Бурно, иногда со взрывом, реагирует со многими другими веществами	1428 4360		II CP		4312 4в	Табл. 8; герм. укуп. В6в В86 В96 В15а В16а В17а. Для раскл. материала В17а
Натрий азотистокислый	См. Натрия нитрат — ПН 6332						
Натрий азотнокислый	См. Натрия нитрат — ПН 6334						
Натрий азотнокислый и калий азотнокислый — смеси	См. Натрия нитрат и калия нитрат — смеси — ПН 6333						
Натрий бромистый	См. Натрия бромид — ПН 6305						
Натрий бромноватокислый	См. Натрия бромат — ПН 6304						
Натрий водородистый	См. Натрия гидрид — ПН 6307						
Натрий дифтористый	См. Натрия гидродифторид — ПН 6308						
Натрий двухромовокислый	См. Натрия дихромат — ПН 6326						
Натрий дитионистокислый	См. Натрия дитионит — ПН 6324						
Натрий какодиловокислый	См. Натрия диметиларсинат — ПН 6318						
Натрий кремнефтористый	См. Натрия гексафторосиликат — ПН 6306						
Натрий марганцовокислый	См. Натрия перманганат — ПН 6338						
Натрий мышьяковистокислый — (мета)...	См. Натрия метаарсенит... — ПН 6327, 6329						
Натрий мышьяковокислый (орто) двенадцативодный	См. Натрия арсената додекагидрат — ПН 6302						
Натрий мышьяковокислый (орто) трехзамещенный	См. Натрия арсената додекагидрат — ПН 6302						

Порядковый номер Наименование вещества	Формула свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	1У СО	КШ Знак опасности	Упаковка
Натрий надсернистый	См Натрия пероксодисульфат - ПН 6340				
Натрий надуглекислый	См Натрия пероксокарбонат ПН 6341				
Натрий пикраминовокислый	См Натрия 4,6 динитро-2-аминофенолят - ПН 6319, 6320				
Натрий сернистый безводный или натрий сернистый с массовой долей кристаллизационной воды менее 30%	См. Натрия сульфид безводный или натрия сульфид с массовой долей кристаллизационной воды менее 30% - ПН 6343				
Натрий сернистый кислый	См. Натрия гидросульфид -- ПН 6314				
Натрий сернистый кристаллогидрат.	См Натрия сульфида кристаллогидрат -- ПН 6344				
Натрий сернистый кислый	См Натрия гидросульфат ПН 6312, 6313				
Натрий трихлоруксусный	См Натрия трихлорacetат -- ПН 6349				
Натрий углекислый..	См. Натрия карбонат -- ПН 6326-1				
Натрий фосфористый	См Натрия фосфид - ПН 6351				
Натрий фосфорнокислый	См Натрия гидроортофосфата пента или додекагидрат -- ПН 6311				
Натрий фтористый	См. Натрия фторид -- ПН 6353				
Натрий фтористый кислый	См Натрия гидродифторид -- ПН 6308				
Натрий хлористокислый	См Натрия хлорид. -- ПН 6357, 6358				
Натрий хлорноватокислый	См Натрия хлорат -- ПН 6355				
Натрий хлорнокислый	См. Натрия перхлорат -- ПН 6342				
Натрий хромовокислый	См Натрия хромат (VI) -- ПН 6359				
Натрий цианистый	См. Натрия цианид -- ПН 6361				
Натрий циановокислый.	См. Натрия цианат. -- ПН 6360				
6297 НАТРИЯ АЗИД SODIUM AZIDE	NaN ₃ . Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. При попадании в огонь может взрываться. Образует очень чувствительные соединения тяжелыми металлами и их солями. При взаимодействии с кислотами образует азотистоводородную кислоту -- взрывчатое вещество	1687 6254	II ср	6162 6а	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 1а
(продолжение)

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	ЛК	РОС ЗОС	КЗЭС Мет	Примечания
6-6 А	6 13	К4, Д4 К4, Д8	6 1	Г-1,2 П П	В Ш 52 П 44 ца П 53	Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений и «Отдельно от» кислот

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойств	№ ООН Страница МК МПОГ	ГМ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6298 НАТРИЯ АЛЮМИ- НАТ - РАСТВОР SODIUM ALUMINATE SOLUTION	$NaAlO_2$ Едкое и коррозионное вещество. Коррозионно для алюминия цинка и жести. Энергично реагирует с кисло- тами. При реакции с солями аммония выделяет аммиак. ПДК 20 мг/м ³	1819 8222	II ср	8212 8	Табл 16, 17
6299 НАТРИЯ АЛЮМОИД- РИД SODIUM ALUMINIUM HYDRIDE	$NaAlH_4$ ВВ Белое кристалли- ческое твердое вещество. Бур- но реагирует с водой выделяя водород, образуя гидроксид натрия и создавая опасность сильного пожара и взрыва. Коррозионно для алюминия. Едкое для кожи.	2835 1361	II ср	4312 4в	Табл 6, 6а
Натрия амальгама		См Амальгама натрия ПН 5064			
6301 НАТРИЯ и АМИНО ФЕНИЛГИДРОАРСЕ- НАТ SODIUM ARSANILATE	$H_2NC_6H_4AsO_2HNa$ Ядовитое вещество. Белый кристалли- ческий порошок. Растворимо в воде.	2473 6253	III нчк	6163 6б	Табл 13, 14
Натрия арсанилат		См Натрия и Аминофенил гидроарсенат - ПН 6301			
Натрия арсенат		См Натрия арсената додекагидрат - ПН 6302			
6302 НАТРИЯ АРСЕНАТА ДОДЕКАГИДРАТ SODIUM ARSENATE	$Na_2AsO_4 \cdot 12H_2O$ Ядовитое ве- щество. Бесцветные кристаллы.	1685 6253	II ср	6162 6а	Табл 13, 14
НАТРИЯ АРСЕНИТ		См приложение 13			
Натрия бензолсульфо- кислоты монохлорамин (а тригидрат		См Мопхлорамин ХБ ПН 6278			
Натрия биноксид		См Натрия пероксид - ПН 6339			
Натрия бисульфат		См Натрия гидросульфат ПН 6312, 6313			
6302 I НАТРИЯ БИСУЛЬ- ФИТ РАСТВОР	См Гидросульфиты неорганические в водных растворах. приложение 16 табл 10 ПН 9683				
Натрия бихромат		См Натрия дихромат - ПН 6326			
6303 НАТРИЯ БОРОГИД- РИД SODIUM BOROHYDRIDE	$NaBH_4$ ВВ Кристаллический порошок. Реагирует с водой, медленно выделяя водород, образуя натрия гидроксид.	1426 4361	I выс	4311 4в	Табл 8 герм укуп B8в B9а B17а B20а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{8-2}{A}$	8-04	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1	Не горит II-1	$\frac{C}{III.44}$ III.39	
$\frac{4-10}{D}$	4-30	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	4-2	$\frac{C-3}{Г-2}$ В.П	См. ч. IV п.6.5 $\frac{III.44}{V.52}$ V.53	См. п. 14.2.4,6,в
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{A^*}{III.3}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-00	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	Не горит	$\frac{A^*}{III.3}$	
$\frac{4-10}{E}$	4-30	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	4-2	$\frac{C-3,2}{Г-2}$ В.П Г-1	См. ч. IV п. 6.5 $\frac{III.48}{V.52}$	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула (свойства)	№ ООН Страна МК МПОГ	Г СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6301 НАТРИЯ БРОМАТ SODIUM BROMATE	NaBrO_3 Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония, горючими материалами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючими материалами чувствительны к трению и могут воспламеняться или взрываться при взаимодействии с серной кислотой. При попадании в огонь может взрываться.	$\frac{1494}{5178}$	$\frac{\text{II}}{\text{ср.}}$	$\frac{5112}{5}$	Табл. 6, 6а
6305 НАТРИЯ БРОМИД SODIUM BROMIDE	NaBr Слабокоррозионное вещество. Кристаллы или порошок.		$\frac{\text{III}}{\text{низк}}$	$\frac{9163}{-}$	
6306 НАТРИЯ ГЕКСАФТО- РОСИЛИКАТ SODIUM FLUOROSILI- CATE	Na_2SiF_6 Ядовитое твердое вещество. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый и кремния фторид. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$.	$\frac{2674}{6250}$	$\frac{\text{III}}{\text{низк}}$	$\frac{6163}{66}$	Табл. 13, 14
6307 НАТРИЯ ГИДРИД SODIUM HYDRIDE	NaN ВГВ Белый порошок. Бурно реагирует с водяным паром, водой или кислотами, выделяет водород, образуя натрия гидроксид.	$\frac{1427}{1362}$	$\frac{\text{I}}{\text{выс.}}$	$\frac{4311}{4\text{в}}$	Табл. 8: герм. укуп. В8в В9а В17а В20а
Натрия гидрат окиси... См. Натрия гидроксид — ПН 6309, 6310					
6308 НАТРИЯ ГИДРОДИ- ФТОРИД SODIUM HYDROGEN FLUORIDE	NaHF_2 Едкое коррозионное вещество. Белый кристаллический порошок. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. В присутствии влаги высокоррозионен для стекла, других кремнистых материалов и большинства металлов. Разлагается под действием тепла и кислот, выделяя водород фтористый. Ядовитое. Растворимо в воде. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$.	$\frac{2439}{8223}$	$\frac{\text{II}}{\text{ср.}}$	$\frac{8112}{8}$	Табл. 18, 19
6309 НАТРИЯ ГИДРО- КСИД — РАСТВОР SODIUM HYDROXIDE SOLUTION	NaOH Едкое и коррозионное вещество. Коррозионно для алюминия, цинка и жести. Вызывает серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитое, высокоопасное. Энергично реагирует с кислотами. Реагирует с солями аммония, выделяя аммиак. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$.	$\frac{1824}{8226}$	$\frac{\text{II}}{\text{ср.}}$	$\frac{8212}{8}$	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС.	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{5-1}{А}$	5-09	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	$\frac{В-1}{С-1}$	$\frac{С}{Ш.50}$ Ш.53 В.53 К.53 К 52	
$\frac{9-2}{А}$	—	$\frac{К1}{К3, Д8}$	8-1	Не горит	$\frac{D}{Ш.54}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{6-6}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д8}$	6-1	Не горит П-1	$\frac{С}{Ш.49}$	Укладывать «Вдали от» кислот
$\frac{4-10}{Д}$	4-30	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	4-2	С-3,2 Г-2 В,П Г-1	См. ч. IV п. 6.5 Ш.54 Ш 52 В 52 К 52 В.53 К 53	
$\frac{8-2}{А}$	8-00	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{В}{Ш.49}$	1. Укладывать в наиболее прохладном месте, «Вдали от» кислот 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. Размещать с учетом требований п 4.2.2
$\frac{8-2}{А}$	8-04	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	Не горит П-1	$\frac{С}{Ш.48}$ К.44 Ш.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6310 НАТРИЯ ГИДРОКСИД ТВЕРДЫЙ SODIUM HYDROXIDE, SOLID	NaOH. Едкое коррозионное ве- щество. Расплывающиеся белые гранулы, чешуйки, куски или блоки. В присутствии влаги коррозионно для алюминия, цинка и жести. Вызывает серь- езные ожоги кожи, глаз и сли- зистых оболочек. Ядовитое. высокоопасное Энергично реа- гирует с кислотами. Реагирует с солями аммония, выделяя ам- миак. ПДК 0,5 мг/м ³	<u>1823</u> 8225	<u>II</u> ср.	<u>8212</u> 8	Табл. 18, 19
Натрия гидроксид и кальция гидроксид — смесь	См. Известь натронная... -- ПН 5792				
Натрия гидроортофос- фата додекагидрат	См. Натрия гидроортофосфата пента или додекагидрат — ПН 6311				
6311 НАТРИЯ ГИДРООРТО- ФОСФАТА ПЕНТА- или ДОДЕКАГИДРАТ SODIUM HYDROOR- THOPHOSPHATE	Na ₂ HPO ₄ ·7H ₂ O или Na ₂ HPO ₄ . 12H ₂ O. Слабо коррозионный порошок или кристаллы. t _п 35 °С или 48 °С		<u>III</u> низк.	<u>9163</u> —	
6312 НАТРИЯ ГИДРО- СУЛЬФАТ — РАСТВОР SODIUM HYDROGEN SULPHATE SOLUTION	NaHSO ₄ . Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость	<u>2837</u> 8224	<u>II</u> ср.	<u>8112</u> 8	Табл. 16, 17
6313 НАТРИЯ ГИДРО- СУЛЬФАТ ТВЕРДЫЙ SODIUM HYDROGEN SULPHATE, SOLID	NaHSO ₄ . Едкое и коррозион- ное вещество. Белые кристаллы или шлам	<u>1821</u> 8224	<u>III</u> низк.	<u>8173</u> 8	Табл. 18, 19
6314 НАТРИЯ ГИДРО- СУЛЬФИД с массовой долей кристаллизацион- ной воды менее 25% SODIUM HYDROSUL- PHIDE, with less than 25% water of crystalli- zation	NaSH. Самовозгорающееся ве- щество. Бесцветные кристаллы или чешуйки лимонного цвета. Растворимо в воде. При нагре- вании или взаимодействии с кислотами выделяет сероводо- род. ПДК 10 мг/м ³	<u>2318</u> 4262	<u>II</u> ср.	<u>4212</u> 46	Табл. 6, 6а
6315 НАТРИЯ ГИДРО- СУЛЬФИД с массовой долей кристаллизацион- ной воды не менее 25% SODIUM HYDROSUL- PHIDE with not less than 25% water of crystallization	NaHS·2H ₂ O. Едкое и коррози- онное вещество. Бесцветные иголки или желтые лепестки с неприятным запахом. Разъе- дает кожу и слизистые обо- лочку. Ядовитое. При нагрева- нии или взаимодействии с кис- лотами или водой выделяет сероводород. Растворимо в во- де. t _п 52 °С. ПДК 10 мг/м ³	<u>2949</u> 8225	<u>II</u> ср.	<u>8212</u> 8	Табл. 18, 19

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{8-2}{А}$	8-05	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.48}$	
$\frac{9-2}{А}$	—	$\frac{К1}{К3, Д8}$	8-1	Не горит	$\frac{D}{Ш.44}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{8-2}{А}$	8-00	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	
$\frac{8-2}{А}$	8-00	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	
$\frac{4-6}{А}$	4-20	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	4-1	В-1,2 Г-1,3 П-1	$\frac{С}{Ш.52}$ К.44 В.44	См п 1124,6,в
$\frac{8-2}{А}$	8-00	$\frac{К3, Д4}{К3, Д10}$	8-1	В-1,2 Г-1,3 П-1	$\frac{С}{Ш.52}$ К.44 В.44	Укладывать «Вдали от» кислот

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Натрия гидросульфит	См. Натрия дитионит — ПН 6324					
Натрия гидрофторид	См. Натрия гидрофторид -- ПН 6308					
Натрия гипосульфит...	См. Натрия тиосульфатапентагидрат				ПН 6348	
6316 НАТРИЯ 2-ДИАЗО-1- НАФТОЛ-4-СУЛЬФО- НАТ SODIUM 2-DIAZO-1- NAPHTHOL-4-SULPHO- NATE	$C_{10}H_5N_2OSO_3Na$ Легковоспла- меняющееся твердое вещество Кристаллический порошок жел- того или светло-коричневого цвета. При температуре более 50°C склонно с саморазложе- нию с выделением ядовитых га- зов (например азота оксида). Нагревание или удар вызывает экзотермическое самоподдер- живающееся разложение. Раст- воримо в воде	3040 4171		II ср	4182 4a	Табл. 66
6317 НАТРИЯ 2-ДИАЗО-1- НАФТОЛ-5-СУЛЬФО- НАТ SODIUM 2-DIAZO-1- NAPHTHOL-5-SUL- PHONATE	$C_{10}H_5N_2OSO_3Na$ Легковоспла- меняющееся твердое вещество. Кристаллический порошок жел- того или светло-коричневого цвета. При температуре более 50°C склонно к саморазложе- нию с выделением ядовитых газов (например азота оксида). Нагревание или удар вызывает экзотермическое самоподдер- живающееся разложение. Ра- створимо в воде	3041 4171		I ср	4182 4a	Табл. 66
6318 НАТРИЯ ДИМЕТИЛ- АРСИНАТ SODIUM CASODYLA- TE	$(CH_3)_2AsOONa$. Ядовитое бе- лое твердое распыляющееся вещество с неприятным запа- хом. Реагирует с кислотами, выделяя ядовитый газ диме- тиларсин t_n , 60°C	1688 6255		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
6319 НАТРИЯ-4,6-ДИНИТ- РО-2-АМИНОФЕНО- ЛЯТ сухой или с мас- совой долей воды ме- нее 20% SODIUM PICRAMATE, dry or wetted with less than 20% water, by mass	$(NO_2)_2H_2C_6H_3ONa$ Взрывчатое вещество. Чувствительно к на- греву. Легко воспламеняется при соприкосновении с пламе- нем или в результате трения но не обладает ярковыражен- ными свойствами бризантных ВВ	0235 1107			13C 1a	Табл. 1. E2
6320 НАТРИЯ 4,6-ДИНИТ- РО-2-АМИНОФЕНО- ЛЯТ, УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 20% SODIUM PICRAMATE, WETTED with not less than 20% water, by mass	$NaOOC_6H_2(NO_2)_2NH_2$ Легковос- пламеняющееся твердое вещест- во. Кристаллы желтого цвета. В сухом виде взрывчатое и чув- ствительное к трению. Может образовывать очень чувстви- тельные соединения с тяжелы- ми металлами или их солями При попадании в огонь выде- ляет ядовитые взрывоопасные газы	1349 4173		I выс	4131 4a	Табл. 6b

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мел	Примечания
$\frac{4-4}{D}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$	1. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 2. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{4-4}{D}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.52}$	1. Укладывать «Отдельно от» сульфидов. 2. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	$\frac{B-2}{П-2,3}$ $\frac{П-1}{П-1}$	$\frac{A^*}{Ш.3}$ К.39	Укладывать «Вдали от» кислот
$\frac{1-2}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{C-1,3}{-}$	$\frac{-}{Ш.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{4-1}{E}$	4-11	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	6-1, разд. 1, 4-1 разд. 2-5	$\frac{B-1}{C-1}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{B}{Ш.52}$ Ш.53 Ш.54 П.39 П.53	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если укладка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См п. 14.2.4,б,в

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
6321 НАТРИЯ ДИНИТРО- орто-КРЕЗОЛЯТ, сухой или с массовой долей воды менее 15% SODIUM DINITRO- CRESOLATE, dry or wetted with less than 15% water, by mass	$(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{ONa}$ Взрыв- чатое вещество. Чувствительно к нагреву. Легко воспламеняет- ся при соприкосновении с пла- менем или в результате трения, но не обладает ярковыражен- ными свойствами бризантных ВВ	0234 1107		13С 1а	Табл. 1 Е2
6323 НАТРИЯ ДИНИТРО- орто-КРЕЗОЛЯТ УВ- ЛАЖНЕННЫЙ, с мас- совой долей воды не менее 15% SODIUM DINITRO- CRESOLATE, WETTED with not less than 15% water, by mass	$(\text{NO}_2)_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{CH}_3)\text{ONa}$. Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Ядовитое высокоопас- ное. В сухом виде взрывчатое и чувствительное к трению веще- ство. Образует очень чувстви- тельные соединения с тяжелы- ми металлами или их солями. При попадании в огонь выделя- ет ядовитые взрывоопасные газы	1348 4172	I выс.	4121 4а; 6а	Табл. 6в
Натрия диоксид	См. Натрия пероксид — ПН 6339				
6324 НАТРИЯ ДИТИОНИТ SODIUM DITHIONITE	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$ или $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Самовозгорающееся вещество Белый или серый кристалли- ческий порошок На воздухе может самонагреваться и са- мовозгораться, выделяя серы диоксид. Скорость самонагре- вания резко увеличивается при увлажнении Негерметично упа- кованное вещество легко ув- лажняется паром воздуха. Са- монагревание увлажненного вещества или его нагрев от посторонних источников может привести к разрыву тары	1384 4262	II ср.	4212 46	Табл. 6, 6а
Натрия α,α -дихлорпро- пионат	См. Далапон - ПН 5508				
Натрия 2,4-дихлорфено- ксиацетат	См. 2,4-Д, натриевая соль — ПН 5740				
6326 НАТРИЯ ДИХРОМАТ SODIUM DICHROMA- TE	$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ Слабый окислитель. Кристаллы или порошок. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO_3)		III низк.	9143 --	
Натрия какодилат	См. Натрия диметиларсинат — ПН 6318				
Натрия кремнефторид	См. Натрия гексафторосиликат — ПН 6306				
Натрия купроцианид..	См. Натрия тетрацианокупрат (I)... — ПН 6346, 6347				
6327 НАТРИЯ МЕТААРСЕ- НИТ — ВОДНЫЕ РАС- ТВОРЫ	NaAsO_2 . Ядовитая бесцветная жидкость	1686 6253	I выс. II ср.	6161 6а 6162 6а	Табл. 11, 12

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-2}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	C-1,3 —	* $\frac{III.53}{III.53}$	Укладка категории II-B
$\frac{4-1}{E}$	4-11	$\frac{K4, D8}{K4, D5}$	6-1, разд. 1, 4-1, разд. 2-5	B-1 C-1 —	A* $\frac{III.52}{III.53}$ П.39	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений См. п. 14.2 4 а, б, е
$\frac{4-6}{F}$	4-20	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	4-1	C-1 $\frac{Г-2}{B-2}$	D $\frac{III.52}{III.44}$ П.53	1. Укладывать в наиболее сухом месте. 2. См. п.14.2.4,б,в
$\frac{9-1}{A}$	9-05	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	C-1 B —	C $\frac{III.54}{III.54}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{6-5}{A}$	6-00	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	Не горит	A* $\frac{III.3}{III.3}$	1. Степень опасности определяется в соответствии с критериями опасности ядовитых веществ по ГОСТ 19433

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
SODIUM ARSENITE, AQUEOUS SOLUTIONS			III низк.	6163 66	
6328 НАТРИЯ МЕТААРСЕ- НИТ ТВЕРДЫЙ SODIUM ARSENITE, SOLID	NaAsO ₂ . Ядовитое вещество. Серовато-белый порошок, поглощающий углерода диоксид из воздуха. Реагирует с окислителями, выделяя тепло. Растворимо в воде	2027 6254	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6329 НАТРИЯ МЕТИЛАТ SODIUM METHYLATE	CH ₃ ONa. Самовозгорающееся твердое вещество в виде белого аморфного, очень гигроскопичного порошка. Едкое и коррозионное. Разлагается под воздействием воды, образуя метанол, который может воспламеняться от теплоты реакции. ПДК 5 мг/м ³	1431 4263	II ср.	4242 46, 8	Табл. 6, 6а
6330 НАТРИЯ МЕТИЛАТ В СПИРТОВОМ РАСТВО- РЕ с температурой вспышки не менее ми- нус 18 °С, но менее 23 °С SODIUM METHYLATE SOLUTIONS in alcohols, flash point not less than -18 °С, but less than 23 °С	CH ₃ ONa. ЛВЖ Смешивается с водой, бурно реагируя с ней Температура вспышки зависит от растворителя	1289 3280	II ср.	3212 3	Табл. 4
6331 НАТРИЯ МЕТИЛАТ В СПИРТОВОМ РАСТВО- РЕ с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С SODIUM METHYLATE SOLUTIONS in alco- hols, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	CH ₃ ONa. ЛВЖ. Смешивается с водой и бурно взаимодействует с ней	1289 3381	III низк.	3313 3	Табл. 4
Натрия надперекись	См. Натрия супероксид		III низк.	6345	
6332 НАТРИЯ НИТРАТ SODIUM NITRATE	NaNO ₃ . Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и могут сильно гореть	1498 5180	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а

<u>КТРУ</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
						2. Если предъявляется к перевозке как пестицид, то его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш 3	
<u>4-6</u> В	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-3,1</u> <u>Г-2</u> В,П	См ч IV п. 6-5 <u>Ш 52</u> В 52	См п 14 2.4, б, в
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1 разд 1. 4 2 разд 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> В II	См ч IV п 6 5 <u>Ш 52</u>	Укладывать «Вдали от» хлороформа
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1 разд 1. 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> В,П	См. ч IV п. 6.5 <u>Ш 52</u>	Укладывать «Вдали от» хлороформа
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1</u> <u>П-2</u>	<u>Д</u> <u>Ш 50</u> <u>Ш 52</u>	Пустые мешки из-под этого вещества могут легко воспламеняться

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6333 НАТРИЯ НИТРАТ И КАЛИЯ НИТРАТ — СМЕСИ SODIUM NITRATE AND POTASSIUM NITRATE MIXTURES	$\text{NaNO}_3 + \text{KNO}_3$. Окисляющие ве- щества. Удобрения. Гигроско- пичны. ПДК 2,0 мг/м ³	1499 5181	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6334 НАТРИЯ НИТРИТ SODIUM NITRITE	NaNO_2 . Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Смеси с солями аммо- ния или цианидами могут взрываться. Ядовитое, высоко- опасное. ПДК 0,05 мг/м ³	1500 5181	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6335 НАТРИЯ НИТРОЗО- ФЕРРОЦИАНИД ДИ- ГИДРАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА НУК.) SODIUM NITROFER- RICYANIDE DIHYDRA- TE (POISONOUS SO- LIDS, NOS)	$\text{Na}[\text{Fe}(\text{NO})(\text{CN})_5] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Ядо- витое вещество. Красные крис- таллы. При взаимодействии с кислотами или их парами выде- ляет водород цианистый	2811 6236	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Натрия нитропруссид дигидрат	См. Натрия нитрозоферроцианид дигидрат — ПН 6335				
6336 НАТРИЯ ОКСИД SODIUM MONOXIDE	Na_2O . Едкое и коррозионное вещество. Расплывающиеся кристаллы. В присутствии вла- ги коррозионно для алюминия, цинка и жести. Вызывает серь- зные ожоги кожи, глаз и сли- зистых оболочек. Энергично реагирует с кислотами. При реакции с водой выделяет ге- ло. При реакции с солями аммония выделяет аммиак	1825 8226	II ср.	8212 8	Табл. 18, 19
6337 НАТРИЯ ПЕНТА- ХЛОРФЕНОЛЯТ SODIUM PENTACHLO- ROPHENATE	$\text{C}_6\text{Cl}_5\text{ONa}$. Ядовитое высоко- опасное вещество. Белый или светло-коричневый порошок с резким запахом. Раздражает слизистые оболочки. ПДК 0,1 мг/м ³	2567 6259	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Натрия перкарбонат	См. Натрия пероксокарбонат — ПН 6341				
6338 НАТРИЯ ПЕРМАНГА- НАТ SODIUM PERMANGA- NATE	NaMnO_4 . Окисляющее веществ- во. Кристаллы или порошок. Смеси с такими веществами, как глицерин или антифризные соединения, могут самовоспла- меняться. Бурно реагирует с серной кислотой или водорода пероксидом. Может образыв- вать взрывчатые смеси с сое- динениями аммония	1503 5183	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> ~	<u>Д</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u>	Пустые мешки, пропитанные этими смесями, могут легко воспламеняться
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-03	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>С-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.53</u>	
<u>6-6</u> <u>В</u>	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В,П</u>	<u>А</u> <u>Ш.39</u> <u>К 14</u>	
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-05	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не грит	<u>С</u> <u>Ш 44</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-00	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не грит	<u>А**</u> <u>Ш 44</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-09	<u>К1, Д2</u> <u>К3, Д6</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	Укладываемь «Отдельно от» глицерина

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6339 НАТРИЯ ПЕРОКСИД SODIUM PEROXIDE	Na_2O_2 . Окисляющее вещество. Крупнозернистые порошок или гранулы светло-желтого цвета. Бурно реагирует с водой, выделяя кислород и большое количество тепла, с образованием щелочного коррозионного раствора. Образует взрывчатые смеси с горючими материалами. Вызывает воспламенение горючих материалов при контакте с ними, особенно в присутствии влаги. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки	<u>1504</u> 5184	<u>I</u> выс.	<u>5111</u> 5	Табл. 9: 02в 03в 04б 07а 021б 023а 024а 025а
Натрия пероксодикар- бонат	См. Натрия пероксокарбонат — ПН 6341				
6340 НАТРИЯ ПЕРОКСО- ДИСУЛЬФАТ SODIUM PERSULPHATE	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_8$. Окисляющее вещество. Твердые кристаллы или порошок	<u>1505</u> 5185	<u>III</u> низк.	<u>5113</u> 5	Табл. 6, 6а
6341 НАТРИЯ ПЕРОКСО- КАРБОНАТ SODIUM PERCARBO- NATES	$\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_6$ или Na_2CO_4 . Окисляющее твердое вещество. Ядовитое. Пыль раздражает глаза и слизистые оболочки. При взаимодействии с водой или кислотами разлагается, образуя водорода пероксид и натрия карбонат	<u>2467</u> 5182	<u>III</u> низк.	<u>5113</u> 5	Табл. 6, 6а
Натрия пероксомонокар- бонат	См. Натрия пероксокарбонат — ПН 6341				
Натрия персульфат	См. Натрия пероксодисульфат -- ПН 6340				
6342 НАТРИЯ ПЕРХЛОРАТ SODIUM PERCHLORATE	NaClO_4 . Окисляющее вещество. Порошок или кристаллы белого цвета. Может образовывать взрывчатые смеси с горючими материалами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка	<u>1502</u> 5182	<u>II</u> ср.	<u>5112</u> 5	Табл. 6, 6а
Натрия пикрамат...	См. Натрия 4,6-динитро-2-аминофенолят... — ПН 6319, 6320				
Натрия селенат	См. Селенаты или селениты — ПН 6644				
Натрия серноватисто- кислого пентагидрат...	См. Натрия тиосульфата пентагидрат... — ПН 6348				
6343 НАТРИЯ СУЛЬФИД БЕЗВОДНЫЙ или НА- ТРИЯ СУЛЬФИД с массовой долей кристал- лизационной воды менее 30%	Na_2S Самовозгорающееся твердое вещество. Черного цвета. Гигроскопичное. Растворимо в воде. При взаимодействии с кислотами выделяет сероводород	<u>1385</u> 4263	<u>II</u> ср.	<u>4212</u> 4б	Табл. 6, 6а

КТПИ КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	
$\frac{5-1}{В}$	5-06	$\frac{К2, Д3}{К4, Д5}$	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-1,3}{В}$	См. ч. IV п. 6.5 Ш.50 Ш.44 В.48 В.52	1. Укладывать в наиболее сухом месте «Отдельно от» перманганатов. 2. Следует использовать только новую упаковку. 3. При ликвидации россыпи хорошим нейтрализующим агентом является безводный карбонат натрия
$\frac{5-1}{А}$	5-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	$\frac{В-2,1}{—}$	$\frac{D}{Ш.50}$ Ш.52	
$\frac{5-1}{А}$	5-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-2,3}{В,П}$	$\frac{D}{Ш.50}$ Ш.52 Ш.44	1. Укладывать в наиболее прохладном месте. 2. Действие Правил МОПОГ не распространяется на натрия пероксокарбоната гидрат (персоль)
$\frac{5-1}{А}$	5-08	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	$\frac{В-1,2}{—}$	$\frac{С}{Ш.50}$ Ш.53	
$\frac{4-6}{А}$	4-20	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	4-1	$\frac{В-1,2}{Г-1,3}$ П-1	$\frac{С}{Ш.52}$ К.39	См. п. 14.2.4.6,в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гру СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
SODIUM SULPHIDE, ANHYDROUS or SO- DIUM SULPHIDE with less than 30% water of crystallization					
6344 НАТРИЯ СУЛЬФИДА КРИСТАЛЛОГИДРАТ с массовой долей кри- сталлизационной воды не менее 30% SODIUM SULPHIDE, HYDRATED with not less than 30% water of crystallization	Na ₂ S 9H ₂ O. Едкое и коррозион- ное вещество. Желто-розовые или белые расплывающиеся кристаллы, хлопья или комья. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Раствори- мо в воде. Реагирует с кисло- тами, выделяя сероводород. t _{пл} 50 °С	1849 8227	II ср.	8212 8	Табл. 18, 19
6345 НАТРИЯ СУПЕРОК- СИД SODIUM SUPEROXIDE	Na ₂ O ₂ . Сильное окисляющее ве- щество. Крупнозернистые по- рошок или гранулы светло- желтого цвета. Бурно реаги- рует с водой, выделяя кисло- род и большое количество теп- ла, с образованием щелочного коррозионного раствора. Обра- зует взрывчатые смеси с ме- таллами в порошке и горючими материалами. Вызывает вос- пламенение горючих материа- лов при контакте с ними, осо- бенно в присутствии влаги. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки	2547 5186	I выс.	5111 5	Табл. 9: герм. укуп. 02в 03в 04б 07а 021б 023а 024а 025а
Натрия тетрагидроборат См. Натрия борогидрид — ИИ 6303					
НАТРИЯ ТЕТРАНИТ- РИД SODIUM TETRANITRI- DE	Перевозка запрещена				
6346 НАТРИЯ ТЕТРАЦИА- НОКУПРАТ (I) — РА- СТВОР SODIUM CUPROCYA- NIDE, SOLUTION	Na ₂ [Cu(CN) ₄] Ядовитая вы- сокоопасная бесцветная жид- кость. Смешивается с водой. При взаимодействии с кислота- ми разлагается, выделяя водо- род цианистый	2317 6256	I выс.	6161 6а	Табл. 11, 12
6347 НАТРИЯ ТЕТРАЦИА- НОКУПРАТ (I) ТВЕР- ДЫЙ SODIUM CUPROCYA- NIDE, SOLID	Na ₂ [Cu(CN) ₄] Ядовитое вы- сокоопасное вещество. Белый порошок. Растворимо в воде. При взаимодействии с кислота- ми или их парами выделяет водород цианистый. ПДК 0,3 мг/м ³	2316 6256	I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14
6348 НАТРИЯ ТИОСУЛЬ- ФАТА ПЕНТАГИДРАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА)	Na ₂ S ₂ O ₃ ·5H ₂ O. Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветные кристаллы. t _{пл} 48,5 °С	1759 8151	III низк.	8213 8	Табл. 18, 19

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1	<u>В-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>К.39</u>	Укладывать «Вдали от» кис-лот
<u>5-1</u> <u>В</u>	5-06	<u>К2, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>В,П</u>	См. 1. Укладывать в наиболее су- хое место «Отдельно от» пер- манганатов. п. 6.5 <u>Ш.50</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	2. Обеспечить полную защиту содержимого упаковок от влаги
<u>6-5</u> <u>В</u>	6-12	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> <u>П-1</u>	<u>А**</u> <u>Ш.14</u> <u>К.47</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-12	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В,П</u>	<u>А**</u> <u>Ш.14</u> <u>Ш.47</u>	
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO	CO		
ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) SODIUM THIOSULPHATE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)						
6349 НАТРИЯ ТРИХЛОРО- АЦЕТАТ SODIUM TRICHLORO- ACETATE	Слабоядовитое вещество. Пес- тицид		III низк.		9153 —	
6350 НАТРИЯ ФЕНОЛЯТ ТВЕРДЫЙ SODIUM PHENOLATE SOLID	C_6H_5ONa . Едкое и коррозион- ное вещество. Белые расплы- вающиеся кристаллы. Корро- зионно для алюминия, цинка и жести. Разъедает кожу, глаза и слизистые оболочки. Раствори- мо в воде	2497 8227	II низк.	8213 8	Табл. 18, 19	
6351 НАТРИЯ ФОСФИД SODIUM PHOSPHIDE	Na ₃ P. В В При взаимодейст- вии с водой или водяным па- ром разлагается, выделяя фос- фин Ядовитое высокоопасное. Склонно к самоподогреванию и самовозгоранию. ПДК 0.1 мг/м ³	1432 4363	I выс.	4321 4в; 6а	Табл. 8: герм. укуп. 856 B86 B96 B17a	
6352 НАТРИЯ ФТОРАЦЕ- ТАТ SODIUM FLUOROACE- TATE	FC_2H_2COONa . Ядовитое высоко- опасное вещество. Бесцветный тонкоизмельченный порошок. Растворимо в воде	2629 6259	I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14	
6353 НАТРИЯ ФТОРИД SODIUM FLUORIDE	NaF. Ядовитое вещество. Бес- цветные кристаллы или водные растворы. ПДК 0.2 мг/м ³ (в пересчете на HF)	1690 6258	III низк.	6163 6б	Табл. 11, 12 13, 14	
Натрия фторосиликат	См. Натрия гексафторосиликат — ПН 6306					
6354 НАТРИЯ ХЛОРАТ SODIUM CHLORATE	NaClO ₃ . Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Может образовывать взрывчатые смеси с соедине- ниями аммония, горючими ма- териалами и металлами в виде тонкоизмельченного порошка Смеси с горючими материалами чувствительны к трению и мо- гут воспламениться или взры- ваться при взаимодействии с серной кислотой	1495 5178	II ср.	5112 5	Табл. 9: 021a	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{9-2}{А}$	—	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{В-2}{—}$	$\frac{Д}{Ш32}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{8-2}{А}$	8-05	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	$\frac{В-2}{П-3}$	$\frac{В}{Ш44}$	
$\frac{4-11}{Е}$	4-34	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ $\frac{В,П}{—}$	См. Размещать с учетом требова- ч. IV ний п. 4.2.2 $\frac{п 6.5}{Ш.52}$ $\frac{Ш.34}{В 56}$	
$\frac{6-6}{Е}$	6-00	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-2}{—}$	$\frac{С}{Ш49}$	
Жидк $\frac{6-5}{А,}$ тв. $\frac{6-6}{А}$	6-13	$\frac{К4, Д4}{К4, Д8}$	6-1	Не горит $\frac{П-1}{—}$	$\frac{С}{Ш.49}$	
$\frac{5-1}{А}$	5-08	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	5-1	В-1 С-1 П-1	$\frac{С}{Ш.50}$ $\frac{П.53}{—}$	При перевозке «от двери до двери» допускается использо- вать упаковку 022а

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6355 НАТРИЯ ХЛОРАТ — РАСТВОР SODIUM CHLORATE, SOLUTION	NaClO ₃ . Окисляющее вещество. Водный раствор. При попадании в огонь может взрываться. Розлив вещества и испарение воды усиливают опасность самовоспламенения при взаимодействии с горючими материалами и серой, а также опасность взрыва при взаимодействии с соединениями аммония, металлами в виде тонкоизмельченного порошка и маслами	<u>2428</u> 5179	<u>II</u> ср.	<u>5112</u> 5	Табл. 9: герм. укуп. 02а 03а 04а 05а
Натрия хлорат и динитротолуол — смеси					
См. Динитротолуол и натрия хлорат — смеси — ПН 5651					
Натрия хлорат и 1-метилдинитробензол — смеси					
См. 1-Метилдинитробензол и натрия хлорат — смеси — ПН 6197					
6356 НАТРИЯ ХЛОРАЦЕ- ТАТ SODIUM CHLOROACE- TATE	ClCH ₂ COONa. Ядовитое вещество. Белый порошок. Без запаха. Раздражает кожу, глаза и слизистые оболочки. Растворимо в воде	<u>2659</u> 6255	<u>III</u> низк.	<u>6163</u> 66	Табл. 13, 14
Натрия п-хлорбензолсульфокислоты монохлорамида гидрат					
См. Монохлорамины ХБ — ПН 6278					
6357 НАТРИЯ ХЛОРИТ твердый SODIUM CHLORITE, solid	NaClO ₂ . Окисляющее твердое вещество, расплывающееся на воздухе. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония, цианидами, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Смеси с горючими материалами чувствительны к трению и могут воспламеняться или взрываться при взаимодействии с серной кислотой. ПДК 1,0 мг/м ³	<u>1496</u> 5180	<u>II</u> ср.	<u>5112</u> 5	Табл. 6, 6а
6358 НАТРИЯ ХЛОРИТ — РАСТВОР с массовой долей активного хлора более 5% SODIUM CHLORITE SOLUTION with more than 5% available chlo- rine	NaClO ₂ . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Сильный окислитель. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламенение. При взаимодействии с кислотами выделяет раздражающие и коррозионные газы. Ядовитое. ПДК 1 мг/м ³	<u>1908</u> 8223	<u>II</u> ср.	<u>8382</u> 8	Табл. 16, 17
6359 НАТРИЯ ХРОМАТ (IV) SODIUM CHROMATE (IV)	Na ₂ CrO ₄ . Слабый окислитель. Кристаллы или порошок. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO ₃)		<u>III</u> низк.	<u>9143</u> —	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мел	Примечания
$\frac{5-1}{B}$	5-08	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-1	$\frac{B-2,1}{C-1}$	$\frac{C}{Ш.44}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-00	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{C}{Ш.44}$	1. Укладывать в наиболее прохладном месте. 2. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{5-1}{A}$	5-08	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-1	$\frac{B-1}{C-1}$	$\frac{C}{Ш.50}$ $\frac{Ш.53}{K.52}$	
$\frac{8-6}{B}$	8-01	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	8-1 разд 1, 5-1 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{П-1}$	$\frac{C}{Ш.44}$ $\frac{Ш.52}{K.44}$	Действие Правил МОПОГ не распространяется на растворы хлорита натрия, содержащие более 5% активного хлора
$\frac{9-1}{A}$	9-05	$\frac{K1}{K4, D8}$	8-1	$\frac{C-1}{B}$	$\frac{C}{Ш.44}$	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
6360 НАТРИЯ ЦИАНАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) SODIUM CYANATE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	NaOCN. Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Растворимо в воде	<u>2811</u> 6236	III низк.	<u>6163</u> 66	Табл. 13, 14
6361 НАТРИЯ ЦИАНИД SODIUM CYANIDE	NaCN. Ядовитое высокоопасное вещество. Белые расплывающиеся кристаллы или куски. Реагирует с кислотами и парами кислот, выделяя цианистый водород. ПДК 0,3 мг/м ³ (в пересчете на HCN)	<u>1689</u> 6257	I выс.	<u>6161</u> 6a	Табл. 13, 14
Натрий-аммоний диевоксиленный	вана- Сл. Ванадия (V) оксид-аммония, оксид-натрия оксид (8/3/2) — ПН 5364				
Натрия-аммония дат	вана- Сл. Ванадия оксид-аммония, оксид-натрия оксид (8/3/2) — ПН 5364				
Натрийборгидрид	Сл. Натрия борогидрид — ПН 6303				
Нафта	Сл. Сольвент каменноугольный — ПН 6682				
6362 НАФТАЛИН ПЛАВЛЕННЫЙ НАРНТНЛЕНГ. МОИ ТЕН	РАС. C ₁₀ H ₈ . Легковоспламеняющееся ядовитое твердое вещество в расплавленном виде с сильным запахом каменноугольной смолы. Ядовитое. Выделяет воспламеняющиеся пары. Загружается при температуре выше температуры плавления (80 °C), которая по величине близка к его температуре вспышки. Следует избегать контакта с нафталином, имеющим температуру выше 110 °C, так как это может вызвать взрыв. КВП 1,7–8,2%. ПДК 20 мг/м ³	<u>2304</u> 4158	III низк.	<u>4133</u> 4a	—
6363 НАФТАЛИН СЫРОЙ или НАФТАЛИН ОЧИ- ЩЕННЫЙ NAPHTHALENE, CRU- DE or NAPHTHALENE, REFINED	С ₁₀ H ₈ . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Кристаллические чешуйки или порошок с маслянистой поверхностью и неприятным запахом, похожим на камфару. Ядовитое. Летучее. Выделяет воспламеняющиеся пары при температуре, равной или ниже температуры застывания. Склонно к самовозгоранию. КВП 1,7–8,2% ПДК 20 мг/м ³	<u>1334</u> 4158	III низк.	<u>4113</u> 4a	Табл. 6, 6a
НАФТАЛИНДИОЗО- НИД NAPHTHALENE DIO- ZONIDE	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{В}$	6-00	$\frac{К4, Д4}{К4, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{А}{Ш 14}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-12	$\frac{К4, Д4}{К4, Д10}$	6-1	Не горит П I	$\frac{А*}{Ш 14}$ К 39	Укладывать «Отдельно от» кис- лот
$\frac{4-3}{С}$	4-10	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	С-1 I-1 В-1	$\frac{А*}{Ш 52}$ В 53	Перевозится только в железно- дорожных авто- и контей- нерах цистернах
$\frac{4-1}{А}$	4-10	$\frac{К1, Д2}{К4, Д6}$	4-1	П-2,3 В-2 С-2,3	$\frac{А*}{Ш 52}$ В.53	Укрывать от лучистого тепла

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6365 α НАФТИЛАМИН ТВЕРДЫЙ или ЖИД- КИЙ α-NAPHTHYLAMINE SOLID or LIQUID	$C_{10}H_7N_2$ Ядовитое вещество. Белые или серые кристаллы или раствор	2077 6200		III низк.	6163 6б	Табл. 11, 12 13, 14
6366 β НАФТИЛАМИН ТВЕРДЫЙ или ЖИД- КИЙ beta-NAPHTHYLAMINE SOLID or LIQUID	$C_{10}H_7N_2$ Ядовитое вещество Белые кристаллы или раствор	1650 6200		II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12 13, 14
НАФТИЛАМИНПЕР- ХЛОРАТ NAPHTHYL AMINE- PERCHLORATE	Перевозка запрещена					
6367 1-НАФТИЛАМИН-8- СУЛЬФОКИСЛОТА 1-NAPHTHYLAMINE-8- SULPHONIC ACID	$NH_2C_{10}H_6SO_3H \cdot H_2O$. Малоопас- ное ядовитое твердое вещество. Нерастворимо в воде			III низк.	9153 —	
6368 β-НАФТИЛГИДРАЗИН (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, НУК) β-NAPHTHYLHYDRA- ZINE (POISONOUS SOLIDS, NOS)	$C_{10}H_7NHNH_2$. Ядовитое твердое вещество	2811 6236		III низк.	6163 6б	Табл. 13, 14
6369 НАФТИЛМОЧЕВИНА NAPHTHYLUREA	$C_{11}H_{10}N_2O$ Ядовитое вещество Кристаллы или порошок	1652 6201		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6370 1-НАФТИЛТИОМОЧЕ- ВИНА NAPHTHYLTHIOUREA	$C_{11}H_{10}N_2S$ Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок	1651 6201		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
α-Нафтилтиомочевина	1-Нафтилтиомочевина — ПН6370					
6371 НАФТОЛ-1 NAPHTHOL-1	$C_{10}H_7OH$. Малоопасное ядови- тое вещество. Желтые кристал- лы. Раздражает кожу и сли- зистые оболочки. ПДК 0,1 мг/м ³			III низк.	9153 —	
6372 НАФТОЛ-2 NAPHTHOL-2	$C_{10}H_7OH$. Малоопасное ядови- тое вещество. Бесцветные крис- таллы. Раздражает кожу и слизистые оболочки ПДК 0,1 мг/м ³			III низк.	9153 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 1
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
ТВ. 6-6 А ЖИДК. 6-5 А	6-06	К4, Д4 К4, Д8	6-1	В-2 П-1,2 Г-3 —	А Ш.39	
ТВ. 6-6 А ЖИДК. 6-5 А	6-06	К4, Д2 К4, Д14	6-1	В-2 П-1,2 —	В Ш.39	
9-2 А	9-01	К1 К4, Д8	8-1	В-2 П-1,2 —	В Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
6-6 В	6-06	К4, Д4 К4, Д8	6-1	П-1,2 Г-2,3 —	В Ш.44	
6-6 А	6-06	К4, Д2 К4, Д10	6-1	В-2 —	В Ш.15	
6-6 А	6-06	К4, Д2 К4, Д10	6-1	В-2 —	В Ш.15	Если предъявляется к перевозке как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
9-2 А	9-01	К1 К4, Д8	8-1	В-2 П-1,2 —	В Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
9-2 А	9-01	К1 К4, Д8	8-1	В-2 П-1,2 —	В Ш.54 Ш.26	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	ни зк		
α -Нафтол	См. Нафтол-1 — ПН 6371					
β Нафтол	См Нафтол-2 — ПН 6372					
Немагон	См 1,2-Дибром-3-хлорпропан — ПН 5558					
Неогексан	См Гексаны — ПН 5441					
6373 НЕОДИМА НИТРАТ И ПРАЗЕОДИМА НИТ- РАТ — СМЕСЬ DIDYMIUM NITRATE	$Nd(NO_3)_3 + Pr(NO_3)_3$ Окис- ляющее твердое вещество I иг роскопично	1465 5147	III ни зк	5113 5	Табл. 6, 6а	
6374 НЕОЗОНЫ NEOZONES	β - $C_{10}H_7NHC_6H_5$. Малоопасное ядовитое твердое вещество		III ни зк.	9153 —		
Неозон-А	См Неозоны — ПН 6374					
Неозон-Д	См Неозоны — ПН 6374					
Неозон стандартный	См Неозоны — ПН 6374					
6375 НЕОН ОХЛАЖДЕН НЫЙ ЖИДКИЙ NEON REFRIGERA- TID LIQUID	Ne Невоспламеняющийся, не- ядовитый инертный газ В со- судах не заливается в жидком со- стоянии при температуре минус 246 °С которая по термостабиль- ности за счет небольшого испаре- ния жидкости. Попадание на кожу может привести к силь- ным ожогам. Отн плотн 0,7	1913 2161		2115 2	Табл. 3 Г2а	
6376 НЕОН СЖАТЫЙ NEON, COMPRESSED	Ne Невоспламеняющийся, не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный. Без запаха. Инертный. $t_{кип}$ минус 246 °С Отн плотн. 0,7	1065 2161		2111 2	Табл. 3; Г1а	
Неопентан	См. 2,2-Диметилпропан — ПН 5627					
Неотил	См. Эфир метилпропиловый — ПН 7281					
6377 НЕФТЬ с температурой вспышки менее минус 18 °С PETROLEUM OIL, flash point less than -18 °C	ЛВЖ Летучая, с характерным запахом. Ядовитая. Не смешива- ется с водой $t_{кип}$ 14—135 °С КПВ 1,1—8,7%. ПДК 10 мг/м ³	1270 3141	II сп.	3112 3	Табл. 4	
6378 НЕФТЬ с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С PETROLEUM OIL, flash point not less than -18 °C but less than 23 °C	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с во- дой. ПДК 10 мг/м ³	1270 3271	II сп.	3212 3	Табл. 4	

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мсд}}$	Примечания
$\frac{5-1}{\text{А}}$	5-02	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2 Д5}}$	5-1	$\frac{\text{В 1 2}}{-}$	$\frac{\text{Д}}{\text{Ш 44}}$	
$\frac{9-2}{\text{А}}$	9 01	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8 1	$\frac{\text{В 1 2}}{\text{П 2}}$	$\frac{\text{Д}}{\text{Ш 54}}$	Упаковка согласно НІД на продукцию
$\frac{2-2}{\text{В}}$	2 10	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	2 1	Не горит	$\frac{-}{\text{Ш 44}}$	
$\frac{2-1}{\text{А}}$	2-10	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	2-1	Не горит	$\frac{-}{\text{Ш 54}}$	
$\frac{3-1}{\text{Е}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4 Д7}}$	3 1	$\frac{\text{П 1,2}}{\text{Г все}} \\ \frac{\text{В-2}}{-}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 52}}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{Г-1}} \\ \frac{\text{В 2}}{-}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 52}}$	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6379 НЕФТЬ с температурой вспышки не менее 23 °С но не более 61 °С PETROLEUM OIL, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C	ЛВЖ Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой ПДК 10 мг/м³	1270 3375	III низк	3313 3	Табл. 4
6380 НЕФТЬ СЫРАЯ с темпера- турой вспышки менее минус 18 °С PETROLEUM CRUDE OIL flash point less than -18 °C	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{кип}} 14-135 \text{ } ^\circ\text{C}$. КПВ 1,1-8,7% ПДК 10 мг/м³	1267 3141	II ср.	3112 3	Табл. 4
6381 НЕФТЬ СЫРАЯ с темпера- турой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С PETROLEUM CRUDE OIL, flash point not less than -18 °C but less than 23 °C	ЛВЖ Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой ПДК 10 мг/м³	1267 3271	II ср	3212 3	Табл. 4
6382 НЕФТЬ СЫРАЯ с темпера- турой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С PETROLEUM CRUDE OIL, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C	ЛВЖ Летучая с характерным запахом. Не смешивается с водой ПДК 10 мг/м³	1267 3375	III низк	3313 3	Табл. 4
Никель (II) азотистокис- лый шестиводный	См. Никеля (II) нитрата гексагидрат — ПН 6386				
Никель (II) азотнокислый шестиводный	См. Никеля (II) нитрата гексагидрат — ПН 6385				
Никель фтористый	См. Никеля дифторид — ПН 6383				
Никель (II) хлористый	См. Никеля дихлорид — ПН 6384				
Никель цианистый	См. Никеля (II) цианид — ПН 6389				
Никель (II) цианистый	См. Никеля (II) цианид — ПН 6389				
6383 НИКЕЛЯ ДИФТОРИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н У К) NICKEL DIFLUORIDE (POISONOUS SOLIDS N O S)	NiF ₂ Ядовитое вещество. Зе- леные кристаллы. Не раство- римо в воде	2811 6236	III низк	6113 66	Табл. 13, 14

КТПИ КР	КС	СИЗО СИЗА	Ак	РОС ЗОО	КЗЭС Мет	Присутств
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	31	$\frac{П 1,2}{C 1}$	$\frac{C}{Ш 52}$	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	31	$\frac{П 1,2}{C 1}$ Г все $\frac{B 2}{-}$	$\frac{C}{Ш 52}$	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	31	$\frac{П 1,2}{C 1}$ Г все $\frac{B 2}{-}$	$\frac{C}{Ш 52}$	
$\frac{3-2}{-}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	31	$\frac{П 1,2}{C 1}$ Г все $\frac{B 2}{-}$	$\frac{C}{Ш 52}$	
$\frac{6-6}{B}$	6-04	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	61	Не горит	$\frac{C}{Ш 49}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6384 НИКЕЛЯ ДИХЛОРИД (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, НУК) NICKEL DICHLORIDE (CORROSIVE SOLIDS, N O S)	$NiCl_2$ Едкое и коррозионное вещество. Ядовитое Желтые расплывающиеся кристаллы. ПДК 0,05 мг/м ³	1759 8151	III низк	8373 8	Табл. 18, 19
Никеля карбонил См. Никеля тетракарбонил -- ПН 6388					
6385 НИКЕЛЯ (II) НИТРА- ТА ГЕКСАГИДРАТ NICKEL NITRATE	$Ni(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$ Окисляющее ве- щество. Зеленые кристаллы, расплывающиеся на воздухе. Ядовитое Растворы в воде сла- бокоррозионны $t_{пл}$ 55 °С ПДК 0,05 мг/м ³	2725 5161	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
Никеля нитрит См. Никеля (II) нитрита гексагидрат — ПН 6386					
6386 НИКЕЛЯ (II) НИТРИ- ТА ГЕКСАГИДРАТ NICKEL NITRITE	$Ni(NO_2)_2 \cdot 6H_2O$. Окисляющее вещество. Красно-желтые кри- сталлы. Смеси с горючими ма- териалами легко воспламеняют- ся и могут сильно гореть. Сме- си с солями аммония или циа- нидами могут взрываться. При нагревании разлагается, выделя- я ядовитые пары, содержа- щие оксиды азота, а также га- зы, поддерживающие горение. Ядовитое. ПДК 0,05 мг/м ³	2726 5161	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6387 НИКЕЛЯ ОКСИДЫ NICKEL OXIDES	Малоопасные ядовитые веществ- ва. Темно-зеленые кристаллы или порошок. ПДК 0,5 мг/м ³ (в пересчете на Ni)		III низк.	9153 —	
НИКЕЛЯ ПИКРАТ NICKEL PICRATE Перевозка запрещена					
Никеля (II) фторид См. Никеля дифторид — ПН 6383					
6388 НИКЕЛЯ ТЕТРАКАР- БОНИЛ NICKEL CARBONYL	$Ni(CO)_4$. Ядовитая чрезвычай- но опасная летучая ЛВЖ. Бес- цветная или желтая. Окисляет- ся на воздухе и взрывается при температуре 60 °С. Темпе- ратура самовоспламенения па- ров ниже 93 °С. Не смешивает- ся с водой. $t_{всп}$ минус 20 °С. НКПВ 2,0%. ПДК 0,0005 мг/м ³ . $t_{кип}$ 48 °С	1259 6202	I выс.	6121 6а; 3	Табл. 15; Я2а Я14а
6389 НИКЕЛЯ (II) ЦИА- НИД NICKEL CYANIDE	$Ni(CN)_2$. Ядовитое вещество. Зеленые кристаллы или поро- шок. Реагирует с кислотами и парами кислот, выделяя водо- род цианистый	1653 6203	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.11</u> <u>Ш.44</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.11</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.54</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-03	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> <u>С-1</u>	<u>В</u> <u>Ш.11</u>	
<u>9-2</u> <u>А</u>	9-03	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> <u>Ш.54</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-3</u> <u>Д</u>	3-02	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>С-1</u> <u>П-1,2</u> —	<u>А**</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	1 Размещать с учетом требований п. 4.2.2 2 Защищать от лучистого тепла
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-12	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	Не горит <u>П-1</u>	<u>А**</u> <u>Ш.14</u> <u>К.14</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страна МК МНОГ	ГУ		КШ Знак опас ности	Упа ковка
			CO	II		
6390 НИКОТИН NICOTINE	$C_{10}H_{14}N_2$ Ядовитое высокоопасное вещество Тягучая прозрачная маслянистая жидкость Бесцветная На воздухе становится коричневой Смешивается с водой ПДК 0,5 мг/м ³	$\frac{1654}{6203}$	$\frac{II}{cp}$	$\frac{6162}{6a}$	Табл 11, 12,	
НИКОТИН - СОЕДИНЕ НИЯ И ПРЕПАРАТЫ	См приложение 13					
Никотин виннокислый	См Никотина тартрат - ПН 6394					
Никотин салициловокис лый	См. Никотина салицилат - ПН 6392					
Никотин сернокислый	См Никотина сульфат - ПН 6393					
Никотин солянокислый	См Никотина гидрохлорид - ПН 6391					
6391 НИКОТИНА ГИДРОХЛО РИД или НИКОТИНА ГИДРОХЛОРИДА РАСТВО РЫ NICOTINE HYDROCHLO RIDE or NICOTINE HYD ROCHLORIDE SOLUTION	$C_{10}H_{14}N_2 \cdot 2HCl$ Ядовитое высоко опасное вещество Расплывающиеся кристаллы, паста или жидкость Коррозионно Растворимо в воде	$\frac{1656}{6205}$	$\frac{II}{cp}$	$\frac{6172}{6a, 8}$	Табл 11, 12, 13, 14	
6392 НИКОТИНА САЛИЦИЛАТ NICOTINE SALICYLATE	$C_{10}H_{14}N_2 \cdot C_7H_6O_3$ Ядовитое веще ство Белые кристаллы Растворимо в воде	$\frac{1657}{6205}$	$\frac{II}{cp}$	$\frac{6162}{6a}$	Табл 13, 14	
6393 НИКОТИНА СУЛЬФАТ ТВЕРДЫЙ или РАСТВОР NICOTINE SULPHATE, SOLID or SOLUTION	$(C_{10}H_{14}N_2)_2 H_2SO_4$ Ядовитое вы сокоопасное вещество Паста или жидкость Коррозионно Раствори мо в воде	$\frac{1658}{6206}$	$\frac{II}{cp}$	$\frac{6172}{6a, 8}$	Табл 11, 12, 13, 14	
6394 НИКОТИНА ТАРТРАТ NICOTINE TARTRATE	$C_{10}H_{14}N_2 \cdot 2C_4O_6H_6 \cdot 2H_2O$ Ядови тое высокоопасное вещество Белые кристаллы Растворимо в воде	$\frac{1659}{6206}$	$\frac{II}{cp}$	$\frac{6162}{6a}$	Табл 13, 14	
Нитран К	См Трифторалин - ПН 6865					
Нитрил акриловой кисло ты	См Акрилонитрил ПН 5023					
Нитрил бензойной кис лоты	См Бензонитрил ПН 5246					

КІРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>6 5</u> А	6 06	<u>К4 Д4</u> К4 Д8	6 1	<u>II 2</u> В 2	<u>В</u> III 32 III 29	
Для жидк <u>6 5</u> А	6 06	<u>К3 Д4</u> К3 Д11	6 1	<u>В 2</u> II 2	<u>В</u> III 29 III 44	Если предьявляе ся к проверке как пестицид его следует классифициро вать в соответствии с приложением 13
Для гв <u>6 6</u> А	6 06	<u>К1 Д2</u> К4 Д10	6 1	<u>В 2</u> II 2	<u>С</u> III 29	
Для жидк <u>6 5</u> А	6 06	<u>К3 Д4</u> К4 Д10	6 1	<u>В 2</u> <u>II 2</u>	<u>С</u> III 29 III 11	
Для гв <u>6 6</u> А	6 06	<u>К1 Д2</u> К1 Д10	6 1	<u>В 2</u> <u>II 2</u>	<u>С</u> III 29	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
Нитрил метакриловой См. Метакрилонитрил. — ПН 6161-1 кислоты...					
6395 НИТРОАМИНОТО- ЛУОЛЫ NITROLUIDINES (MONO)	$\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)\text{NH}_2$. Ядовитое вещество. Желтые или оранжево-красные кристаллы. Раздражает кожу. Не растворимо в воде	2660 6211	III низк	6163 66	Табл. 13, 14
6396 4-НИТРО-2-АМИНОФЕ- НОЛ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) 4-NITRO-2-AMINOPHE- NOL (POISONOUS SO- LIDS, N.O.S.)	$\text{HOC}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)\text{NH}_2$. Ядовитое вещество. Кристаллы трудно-растворимо в воде	2811 6236	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6397 НИТРОАНИЗОЛЫ NITROANISOLES	$\text{C}_6\text{H}_4\text{OCH}_3\text{NO}_2$ Ядовитые вещества. Светло-красная или янтарного цвета жидкость или кристаллы. Не растворимо в воде. $t_{\text{пл}}$ изомеров от 10 до 54 °С	2730 6207	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12, 13, 14
6398 НИТРОАНИЛИНЫ (о-, м-, п-) NITROANILINES (о-, м-, р-)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2\text{NH}_2$. Ядовитое высоко-опасное вещество. Желтые кристаллы ПДК 0,1 мг/м ³ (о-, перевозка запрещена	1661 6207	II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
п-НИТРОАНИЛИН p-NITROANILINE					
6399 НИТРОБЕНЗОЛ NITROBENZENE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2$. Ядовитая летучая желтая маслянистая жидкость. $t_{\text{пл}}$ 6 °С. ПДК 3 мг/м ³	1662 6208	II ср.	6112 5а	Табл. 11, 12
Нитробензолбромиды См. Нитробромбензолы — ПН 6402					
Нитробензолбромиды Перевозка запрещена					
м-НИТРОБЕНЗОЛ- ДИАЗОПЕРХЛОРАТ m-NITROBENZENE DIAZONIUM PER- CHLORATE					
Нитробензолсульфокси- См. Кислота нитробензолсульфоновая — ПН 5987 лота					
6400 5-НИТРОБЕНЗОТРИА- ЗОЛ 5-NITROBENZOTRIA- ZOL	Бризантное ВВ. Чувствительно к нагреву	0385 1104		11D 1а	Табл. 1: E2

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{A}$	6-08	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	$\frac{B-2}{\Pi-2}$	$\frac{B}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{6-6}{B}$	6-08	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	6-1	$\frac{B-2}{\Pi-1,2}$ $\frac{\Gamma-3}{\text{---}}$	$\frac{B}{\text{Ш.15}}$ Ш.44	
Для жидк. $\frac{6-5}{A}$ Для тв. $\frac{6-6}{A}$	6-08	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	$\frac{\Pi-2}{B-2}$	$\frac{B}{\text{Ш.15}}$ Ш.42 Ш.44	Укладывать в наиболее про- хладном месте. Укрывать от лучистого тепла
$\frac{6-6}{A}$	6-08	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	$\frac{B-2}{\Pi-1,2}$ $\frac{\Gamma-3}{\text{---}}$	$\frac{C}{\text{Ш.15}}$	
$\frac{6-1}{A}$	6-08	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{\Pi-1,2}{\Gamma-2}$ $\frac{B-2}{\text{---}}$	$\frac{C}{\text{Ш.15}}$	
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{\Gamma-3}$	$\frac{\text{Укладка категории II-B}}{\text{Ш.25}}$	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6401 НИТРОБЕНЗОТРИ ФТОРИДЫ NITROBENZOTRI- FLUORIDES	$\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{CF}_3$ Ядовитые летучие бесцветные или бледно-желтые маслянистые жидкости. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смешиваются с водой. ПДК 1 мг/м ³	<u>2306</u> 6208		II ср.	<u>6112</u> 6а	Табл. 11, 12
6402 НИТРОБРОМБЕНЗО ЛЫ NITROBROMOBENZI- NE	$\text{C}_6\text{H}_4\text{BrNO}_2$ Ядовитые вещества. Бесцветная до светло-желтого цвета жидкость или кристаллы, которые могут расплавиться при перевозке. Не растворимы в воде, изомеров от 17 до 127 °С	<u>2732</u> 6209		III низк.	<u>6163</u> 6б	Табл. 11, 12, 13, 14
1-НИТРОГИДАНТОИН Перевозка запрещена 1-NITROHYDANTOIN						
6403 НИТРОГЛИЦЕРИН ДЕСЕНСИБИЛИЗИ- РОВАННЫЙ с массо- вой долей нелетучего и нерастворимого в воде флегматизатора не ме- нее 40% NITROGLYCERIN, DE- SENSITIZED with not less than 40% non-vo- latile water-insoluble phlegmatizer, by mass	Бризантное ВВ. Очень чувстви- тельно к механическим воз- действиям и нагреву. Склонно к тепловому разложению. Ядо- вито	<u>0143</u> 1109			11D 1а; 6а	Табл. 1, E103
6403-1 НИТРОГЛИЦЕРИН СПИРТОВЫЙ РАСТ- ВОР с массовой долей глицерина более 1%, но не более 5% NITROGLYCERIN SO- LUTION IN ALCOHOL with more than 1%, but not more than 5% nitro- glycerin	См. ПН 6405	<u>3064</u> 3266		II ср.	<u>3212</u> 3	
6404 НИТРОГЛИЦЕРИН — СПИРТОВЫЙ РАСТ- ВОР с массовой долей глицерина более 5%, но не более 10% NITROGLYCERIN SO- LUTION IN ALCOHOL with more than 5%, but not more than 10% ni- roglycerin	Бризантное ВВ. Очень чувстви- тельно к механическим воздей- ствиям и нагреву	<u>0144</u> 1126			11D 1а	Табл. 1, E17

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>6-1</u> А	6-08	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> ---	<u>А*</u> Ш.44 Ш.40	
Для жидк. <u>6-5</u> А	6-08	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-2,1</u> <u>В-2</u> ---	<u>В</u> Ш.25	Укрывать от лучистого тепла
Для тв. <u>6-6</u> А						
<u>1-2</u> Г	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> ---	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-A. Перевозка недостаточно десенсибилизированного нитроглицерина запрещена, за исключением тех случаев, когда имеется специальное разрешение, выданное компетентным органом
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-1</u> ---	<u>С</u> Ш.52 Ш.53 П.39	Упаковка металлических банки емкостью не более 1 л каждая, уложенные с инертным прокладочным и абсорбирующим материалом в деревянные ящики (4С, 4D, 4F) общей емкостью 5 л, полностью выложенный изнутри материалом, непроницаемым для воды и глицерина
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-1</u> ---	<u>Ш.52</u> Ш.53 П.39	Укладка категории II-B. Перевозка спиртового раствора нитроглицерина, содержащего более 10% нитроглицерина, запрещена, за исключением тех случаев, когда имеется специальное разрешение, выданное Главфлотом

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6405 НИТРОГЛИЦЕРИН — СПИРТОВЫЙ РАСТ- ВОР с массовой долей глицерина не более 1% NITROGLYCERIN SO- LUTION IN ALCOHOL with not more than 1% nitroglycerin	ЛВЖ. Не смешивается с во- дой. При попадании в огонь выделяются ядовитые пары, которые в закрытых помеще- ниях могут образовывать с воз- духом взрывчатые смеси. В указанном растворе не взры- вается, но при повреждении упаковки растворитель испа- ряется и оставшийся нитрогли- церин может взорваться $t_{\text{взр}}$ от минус 18 до 23 °С	<u>1204</u> 3265	II ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
6406 НИТРОГУАНИДИН, сухой или с массовой долей воды менее 20% NITROGUANIDINE, dry or wetted with less than 20% water, by mass	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. При горении не де- тонирует	<u>0282</u> 1127		<u>11D</u> 1a	Табл. 1: E18
6407 НИТРОГУАНИДИН, УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% NITROGUANIDINE, WETTED with not less than 30% water, by mass	$\text{H}_2\text{NC}(\text{NH})\text{NHNO}_2$. Легковос- пламеняющееся твердое веще- ство белого цвета. В сухом ви- де взрывается. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. Ядовитое	<u>1336</u> 4162	I выс.	<u>4131</u> 4a	Табл. 6b
НИТРОГУАНИДИН- НИТРАТ NITROGUANIDINE NITRATE	Перевозка запрещена				
6-НИТРО-4-ДИАЗОТО- ЛУОЛ-3-СУЛЬФОКИС- ЛОТА СУХАЯ 6-NITRO-4-DIAZOTO- LUENE-3-SULFONIC ACID, DRY	Перевозка запрещена				
Нитродигликоль...	См. Диэтиленгликольдинитрат... — ПН 5725				
Нитрозил хлористый	См. Нитрозилхлорид — ПН 6408				
6408 НИТРОЗИЛХЛОРИД NITROSYL CHLORIDE	NOCl . Ядовитый сжиженный газ, желтого цвета с раздра- жающим запахом. Раздражает слизистые оболочки. Поддер- живает горение. Коррозионен для железа и стали. $t_{\text{кип}}$ минус 6 °С. Отн. плотн. 2,3	<u>1069</u> 2165		<u>2233</u> 6a; 8	Табл. 3: Г1a
6409 4-НИТРОЗО-N,N'-ДИ- МЕТИЛАНИЛИН p-NITROSODIMETHYL- ANILINE	$\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{CH}_3)_2$. Самовозго- рающееся твердое вещество. Кристаллы темно-зеленого цве- та. В сухом виде пиррофорное (самовоспламеняется на возду-	<u>1369</u> 4247	II ср.	<u>4232</u> 46	Табл. 6, 6a

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечание
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	П 1,2 Г-1 С 1 —	<u>С</u> Ш 52 Ш 53 П 39	
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	С-1,3 В-2 —	<u>Ш 52</u> Ш 53	Укладка категории П В
<u>4-1</u> <u>Е</u>	4-11	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд 1, 4-1 разд 2—5	В-1 <u>С-1,3</u> —	<u>В</u> 1 Ш.52 Ш.53 П 39	1 Перевозится по условиям под класса 4 1 только в том случае если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса 2 См п 14 2 4 6
<u>2-3</u> <u>Д</u>	2-21	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>См</u> ч IV п 6 8 Ш 44	
<u>4-8</u> <u>Д</u>	4-20	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд 1, 4-1 разд. 2—5	В-2 П-1,2 С-3 —	<u>В</u> 1 Ш 52 Ш 53	1 Часто перевозится с м вой долей воды более 50 В таком случае возможно горяется

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак ности опас-	

хе) и взрывоопасное Ядовитое.
Не растворимо в воде $t_{пл}$, 85 °С

п-Нитрозодиметиланилин См 4-Нитрозо-N,N диметиланилин — ПН 6409

6410	4-НИТРОЗО-N,N-ДИ- ЭТИЛАНИЛИН (СА- МОВОЗГОРАЮЩИЕ- СЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕ- СТВА, Н.У.К.) p-NITROSODIETHYL- ANILINE (SELF-HEA- TING SUBSTANCES, SOLID, N O S)	$\text{NO}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{N}(\text{C}_2\text{H}_5)_2$ (самовозго- рающееся твердое вещество Кристаллы темно-зеленого цве- та Ядовитое В сухом виде пиррофорное (самовоспламеня- ется на воздухе) и взрыво- опасное Не растворимо в воде	3088 4260	II ср	4232 16	Табл. 6, 6а
------	---	--	--------------	----------	------------	----------------

п Нитрозодиэтилани-
лин. См 4 Нитрозо-N,N диэтиланилин — ПН 6410

Нитроклетчатка.. См. Целлюлозы нитраты — ПН 7082—7090

6411	НИТРОКРАХМАЛ, су- хой или с массовой до- лей воды менее 20% NITROSTARCH, dry or wetted with less than 20% water, by mass	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействи- ям и нагреву	0146 1128		11D 1а	Табл 1: E19
------	---	---	--------------	--	-----------	-------------------

6412	НИТРОКРАХМАЛ, УВ- ЛАЖЕННЫЙ, с мас- совой долей воды не менее 20% NITROSTARCH, WET- TED with not less than 20% water, by mass	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество Порошок оран- жевого цвета Ядовитое В су- хом виде взрывчатое и чувстви- тельное к трению вещество. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы	1337 4163	I выс	4131 4а	Табл 6в
------	--	---	--------------	----------	------------	------------

6413	НИТРОКРЕЗОЛЫ NITROCREOLS	$\text{NO}_2(\text{CH}_3)_2\text{C}_6\text{H}_3\text{OH}$ Ядовитые вещества. Желтые кристаллы. Труднорастворимы в воде. $t_{пл}$ 2-нитро-и крезола 32—36 °С	2446 6210	III низк.	6163 6б	Табл 11, 12, 13, 14
------	-----------------------------	--	--------------	--------------	------------	---------------------------

6414	НИТРОКСИЛОЛЫ (о-, м-, п-) NITROXYLENES (о-, m-, p-)	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{CH}_3)_2\text{NO}_2$. Ядовитые ве- щества Летучие желтые крис- таллы или жидкость ПДК 5 мг/м ³	1665 6215	II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12, 13, 14
------	--	---	--------------	-----------	------------	----------------------------

6415	НИТРОЛИГНИН NITROLIGNIN	Слабокоррозионное вещество Сыпучий продукт в виде по- рошка или гранул коричневого цвета с влажностью до 60% При температуре выше 30 °С		III низк	9163 ---	
------	----------------------------	---	--	-------------	-------------	--

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
2. См. п. 14.2.4, в						
4-8 D	4-20	K1, Д2 K4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	B-2 П-1,2 С-3 —	B Ш.52 Ш.53	1. Часто перевозится с массовой долей воды более 50%. В таком случае не самовозгорается. 2. См. п. 14.2.4, в
1-2 E	1-01	K1 K1	1-1	B-1,2 —	Ш.42 Ш.52	Укладка категории II-B
4-1 D	4-11	K1, Д4 K4, Д10	6-1, разд. 1, 4-1 разд. 2-5	B-1,2 П-1,2 —	D Ш.42 Ш.52 П.39	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. См. п. 14.2.4, б
Для тв. 6-6 A	6-08	K4, Д4 K4, Д8	6-1	B-2 П-2 —	B* Ш.12	
Для жидк. 6-5 A						
Для жидк. 6-1 A	6-08	K4, Д10 K4, Д5	6-1	П-1,2 B-2 Г-2 —	B* Ш.15	
Для тв. 6-2 A						
9-2 A	8-03	K1 K3, Д8	8-1	B-2 П-2 B-1	D Ш.42 Ш.44 Ш.53	1. Упаковка согласно НТД на продукцию. 2. Перевозить и хранить при температуре выше 30 °С запрещается

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула	Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упаковка
					CO			
		выделяет азота оксиды Вызывает раздражение кожи Пыль взрывоопасна ПДК 6 мг/м ³						
НИТРОМАННИТ ХОИ NITROMANNITE, DRY	См.	Перевозка запрещена						
Нитроманнит увлажненный	См	Маннитгексанитрат - ПН6120						
6416 НИТРОМЕТАН NITROMETHANE	СН ₃ NO ₂	ЛВЖ Бесцветная Ядовитая Не смешивается с водой <i>t</i> _{сж} 44 °С (о. с.) НКПВ 7,3% ПДК 30 мг/м ³	1261 3370		III низк	3353 3	Табл. 4	
N-НИТРО-N-МЕТИЛ-ГЛИКОЛЬ АМИДО-НИТРАТ N-NITRO-N-METHYL GLYCOLAMIDE NITRATE		Перевозка запрещена						
Нитромин	См	Октоген -- ПН 6445-1						
Нитромочевина	См	Карбамида нитрит -- ПН 5434-1						
6418 НИТРОНАФТАЛИН NITRONAPHTHALENE	С ₁₀ H ₇ NO ₂	Легковоспламеняющееся твердое вещество Кристаллы желтого цвета Ядовитое Раздражает слизистые оболочки дыхательных путей и глаз Не растворимо в воде <i>t</i> _{пл} 56—56,5 °С	2538 4163		III низк	4133 1a	Табл. 6, 6a	
Нитрооксibenзола	См	Нитрофенолы III 6123						
6419 НИТРОПРОПАНЫ NITROPROPANES	С ₃ H ₇ NO ₂	ЛВЖ Бесцветные, с неприятным запахом Ядовитые Частично смешиваются с водой <i>t</i> _{сж} 23—61 °С НКПВ 2,2% ПДК 30 мг/м ³	2608 3370		III низк	3313 3	Табл. 4	
6420 НИТРОСОРБИД СМЕСЬ с массовой долей лактозы, маннозы, крахмала или гидрофосфата кальция не менее 60% ISOSORBIDE DINITRATE MIXTURE with not less than 60% lactose, mannose, starch or calcium hydrogen phosphate	С ₆ H ₄ (OH) ₂ (NO ₂) ₂	Легковоспламеняющееся твердое вещество В чистом виде -- взрывчатое	2907 4151		II ср	4112 4a	Табл. 6, 6a	
Нитротолуидины (моно)	См	Нитроаминотолуолы -- ПН6395						
6421 НИТРОТОЛУОЛЫ (о, м-, п-) NITROTOLUENES (о, m-, p-)	С ₆ H ₄ (CH ₃)NO ₂	Ядовитые вещества Летучие желтые кристаллы или жидкость <i>t</i> изомеров от минус 4 до 55 °С	1664 6211		II ср	6112 6a	Табл. 11, 12, 13, 14	

КТП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОО	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 <u>Г-3</u>	<u>С</u> <u>Ш 25</u> <u>Ш 52</u>	При повреждении упаковки возникает опасность пожара и взрыва
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд 1 4-1 разд 2-5	<u>В-1,2</u> <u>П-1,2</u> ---	<u>В</u> <u>Ш 52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 <u>Г-2</u> ---	<u>С</u> <u>Ш 26</u>	
<u>4-1</u> Е	4-10	<u>К1, Д1</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>В-1</u> ---	<u>Д</u> <u>Ш 52</u> <u>Ш 53</u>	1 С разрешения компетентного органа может быть использован другой инертный материал при условии что инертный материал имеет идентичные свойства флегматизации 2 См п 1424в
<u>6-1</u> А	6-08	<u>К4, Д10</u> <u>К1, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> 1-2	<u>С</u> <u>Ш 15</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6421-1 НИТРОТРИАЗОЛОН NITROTRIAZOLONE	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	<u>0490</u> <u>1104</u>		<u>11D</u> <u>1a</u>	Табл. 1: E2
6422 н-НИТРОФЕНИЛГИД- РАЗИН ТВЕРДЫЙ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) n-NITROPHENYLHYD- RAZINE, SOLID (POI- SONOUS SOLIDS, N.O.S.)	NO ₂ C ₆ H ₄ NHNH ₂ . Ядовитое ве- щество. Оранжевые кристаллы	<u>2811</u> <u>6236</u>	<u>III</u> низк.	<u>6163</u> <u>66</u>	Табл. 13, 14
м-НИТРОФЕНИЛДИ- НИТРОМЕТАН m-NITROPHENYLDI- NITRO METHANE	Перевозка запрещена				
6423 НИТРОФЕНОЛЫ NITROPHENOLS	C ₆ H ₄ NO ₂ OH. Ядовитые вещест- ва. Желтые кристаллы. Наибо- лее низкая температура плав- ления изомеров 42 °С	<u>1663</u> <u>6210</u>	<u>III</u> низк.	<u>6163</u> <u>66</u>	Табл. 13, 14
Нитрохлоранилины	См. Хлорнитроанилины — ПН7048				
6424 НИТРОХЛОРБЕНЗО- ЛЫ CHLORONITROBEN- ZENES	C ₆ H ₄ ClNO ₂ . Ядовитые вещества. Желтые кристаллы или жид- кость. t _{пл} изомеров от 30 до 80 °С. ПДК 1 мг/м ³	<u>1578</u> <u>6106</u>	<u>II</u> ср.	<u>6162</u> <u>6a</u>	Табл. 11, 12 13, 14
6425 3-НИТРО-4-ХЛОРБЕН- ЗОТРИФТОРИД 3-NITRO-4-CHLORO- BENZOTRIFLUORIDE	NO ₂ ClC ₆ H ₃ CF ₃ . Ядовитое высо- коопасное вещество. Желтова- тая маслянистая жидкость. Сла- бо раздражает кожу и слизис- тые оболочки. Не смешивается с водой. ПДК 0,5 мг/м ³	<u>2307</u> <u>6209</u>	<u>II</u> ср.	<u>6162</u> <u>6a</u>	Табл. 11, 12
Нитроцеллюлоза...	См. Целлюлозы нитраты... — ПН 7082—7090				
6426-1 НИТРОЭТАЛЬ № 924	См. Материалы лакокрасочные легковоспламеняющиеся с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — приложение 16, табл. 3 — ПН 9254				
6426 НИТРОЭТАН NITROETHANE	C ₂ H ₅ NO ₂ . ЛВЖ. Прозрачная бесцветная, маслянистая, с проникающим запахом. Ядови- тая. Раздражает слизистые оболочки. При нагревании вы- деляет ядовитые пары. Слабо смешивается с водой. t _{всп} 28 °С. НКПВ 3,4%. ПДК 30 мг/м ³	<u>2842</u> <u>3369</u>	<u>III</u> низк.	<u>3353</u> <u>3</u>	Табл. 4
НИТРОЭТИЛЕН-ПО- ЛИМЕР NITROETHYLENE PO- LYMER	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мет	Примечания
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1 1	$\frac{\text{П-2}}{\text{В 2}}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{Ш 53}}$	Укладка категории I
$\frac{6-6}{\text{В}}$	6-08	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	6-1	$\frac{\text{П 1,2}}{\text{1 2,3}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш 15}}$	
$\frac{6-5}{\text{А}}$	6-08	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{В 2}}{\text{П-2}} \underline{\text{Г-1}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш 15}}$	Укладывать «Вдали от» источников тепла
Для жидк $\frac{6-5}{\text{А}}$	6-08	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4 Д5}}$	6 1	$\frac{\text{В 2}}{\text{П 1,2}}$	$\frac{\text{А}}{\text{Ш 15}}$	
Для тв $\frac{6-6}{\text{А}}$						
$\frac{6-5}{\text{А}}$	6-08	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	6 1	$\frac{\text{П 2}}{\text{В-2}}$	$\frac{\text{В*}}{\text{Ш,15}}$	Размещать с учетом требований п 4 2 2
$\frac{3-3}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-2,3}}{\text{В 2}} \underline{\text{Г-2}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш 44}} \frac{\text{Ш 26}}{\text{Ш 52}} \frac{\text{П 39}}{\text{П 39}}$	При повреждении упаковки возникает опасность пожара и взрыва

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
6427 НОНАНЫ NONANES	C_9H_{20} . ЛВЖ. Бесцветные Раз- дражают слизистые оболочки. В высоких концентрациях дей- ствуют наркотически. Не сме- шиваются с водой. $t_{всп}$ 23— 61 °С.	1920 3371	III низк	3313 3	Табл. 4
Нонилен	См Трипропилен — ПН 6862				
6428 н НОНАИНОИЛА ПЕРОК- СИД технически чистый n NONANOYL PEROXIDE, technically pure	$CH_3(CH_2)_7CO O_2.CO(CH_2)_7CH_3$. Органический пероксид. Твер- дое вещество с низкой темпе- ратурой плавления Не раство- римо в воде	2130 —	II ср	5222 5	Табл. 10- IIa II26 II36 II4a
6429 НОНИЛТРИХЛОРСИЛАН NONYLTRICHLOROSI- LANE	$C_9H_{19}SiCl_3$. Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество Бесцветная жид- кость с резким запахом. Пары раздражают слизистые обо- лочки. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый во- дород. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. ПДК 5 мг/м ³	1799 8198	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6430 НОНИЛФЕНОЛ (АЛКИЛ ФЕНОЛЫ ЖИДКИЕ, НУК) NONYLPHENOL (ALKYL PHENOLS, LIQUID, N O S)	$C_9H_{19}C_6H_4OH$ Ядовитое ве- щество Жидкость	3145 6057	III низк.	6163 66	Табл. 11, 12
НОРБОРМИД	См приложение 13				
6431 2,5 НОРБОРНАДИЕН ИНГИБИРОВАННЫЙ 2,5-NORBORNADIFENE INHIBITED	$C_{11}H_{20}$. ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 21 °С	2251 3108	II ср.	3112 3	Табл. 4
Овекс	См. Эфирсульфонат — ПН 7293				
Овотран	См Эфирсульфонат — ПН 7293				
6432 ОГНЕТУШИТЕЛИ, содер- жащие сжатый или сжи- женный газ FIRE EXTINGUISHER with compressed or liquefied gas	Невоспламеняющийся неядови- тый сжатый или сжиженный газ под давлением более 1,75 кгс/см ² ($1,7 \cdot 10^5$ Па)	1044 2141		2111 2	Табл. 3: IIa
6433 ОКСАЛАТЫ, растворимые в воде OXALATES, water soluble	Ядовитые вещества Бесцвет- ные кристаллы или порошок	2449 6218	III низк.	6163 66	Табл. 13, 14

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2	<u>Д</u> Ш.41 Ш.25 Ш.52	
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>В-1</u> П-2	См. Перевозить в РК; $t_в$ 0 °С; $t_г$ 10 °С. См. п. 1.7 п. 6.8 Ш.50 Ш.52	
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> Г-1,3 В	См. Размещать с учетом требова- ч. IV ний п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.41 В.46 П.39	
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-2,3</u> В-2	<u>В*</u> Укрывать от лучистого тепла Ш.26 Ш.44	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u>	<u>С</u> Укладывать в наиболее про- Ш.52 хладном месте	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1</u> К1	2-1	Не горят	— Ш.54	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> П-2,3	<u>С</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
ОКСАМИН	См. приложение 13				
Оксибензол...	См. Фенол... — ПН 6969—6971				
2-Оксибутаналь	См. Альдоль — ПН 5050				
3-Оксобутанон-2	См. Ацетон — ПН 5172				
ОКСИДЕМЕТОН-МЕ- ТИЛ	См. приложение 13				
ОКСИДИСУЛЬФОТОН	См. приложение 13				
α -Оксиизобутиронитрил	См. Ацетонциангидрин — ПН 5175				
1-Оксинафталин	См. Нафтол-1 — ПН 6371				
2-Оксинафталин	См. Нафтол-2 — ПН 6372				
1-Окси-4-нитробензол	См. Нитрофенолы — ПН 6423				
β -Оксипропионитрил...	См. Этиленциангидрин... — ПН 7227				
Оксиран...	См. Этиленоксид... — ПН 7224				
Окситолуоля (о-, м-, п-)	См. Крезолы (о-, м-, п-) — ПН 6053				
6434 1-ОКСИЦИКЛОГЕК- СИЛА ПЕРОКСИД тех- нически чистый DI-(1-HYDROXYCYCLO- HEXYL) PEROXIDE, technically pure	$\text{C}_6\text{H}_{10}\cdot\text{O}_2\text{C}_6\text{H}_{10}\text{OH}$. Органи- ческий пероксид. Белое кри- сталлическое вещество. Не рас- творимо в воде	2148 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIIa IIIb IIIa PI6a PI6b PI6g
Оксициклопентан	См. Циклопентанол — ПН 7121				
β -Оксиэтиламин	См. Этаноламин или этаноламина растворы — ПН 7187				
N-(β -оксиэтил)-дибу- тиламин	См. N,N-Дибутилэтаноламин — ПН 5579				
Оксолан	См. Тетрагидрофуран — ПН 6760				
6435 ОКТАДЕЦИЛТРИ- ХЛОРСИЛАН OCTADECYLTRICHO- ROSILANE	$\text{C}_{18}\text{H}_{37}\text{SiCl}_3$. Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Пары раздра- жают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород. При попадании в огонь выде- ляет ядовитые газы	1800 8189	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6436 ОКТАДИЕНЫ OCTADIENE	C_8H_{14} . ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	2309 3267	II ср.	3212 3	Табл. 4

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1 2</u> <u>П 2</u>	См ч IV п 68 <u>Ш 50</u> П 44	
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд I 4-2 разд 2- 5	<u>С 1 3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В</u>	См ч IV п 65 <u>Ш 44</u> Ш 45 В 46 П 39	Размещать с учетом требова- ний п 42 2
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3 1	<u>П-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u>	<u>С</u> <u>Ш 44</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Сторона МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6437 ОКТАНЫ OCTANES	C_8H_{18} . ЛВЖ. Бесцветные, про- зрачные. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смеши- ваются с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 12 до 13 °С. КПВ 1,0—6,5%	1262 3267	II ср.	3212 3	Табл. 4
6438 n-ОКТАНОИЛА ПЕ- РОКСИД технически чистый n-OCTANOYL PEROXI- DE, technically pure	$CH_3(CH_2)_6CO_2O_2CO(CH_2)_6CH_3$. Органический пероксид. Белые кристаллы или хлопья с едким запахом. Не растворим в воде	2128 —	II ср.	5222 5	Табл. 10: П1а П26 П36 П4а П19а П20а
6439 ОКТАНОЛ-1 OCTANOL-1	$C_8H_{17}OH$. Горючая жидкость. $t_{\text{всп}}$ 64 °С. КПВ 0,2—30,3%. ПДК 10 мг/³		III низк.	9123 —	
Октаон-3	См. Этиламилкетон — ПН 7191				
Октаон	См. 2,4-Д Эфир октиловый — ПН 5748				
6440 ОКТАФТОРБУТЕН-2 OCTAFLUOROBUT-2 ENE	C_4F_8 . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжиженный газ. $t_{\text{кип}}$ 1 °С. Отн. плотн. 6,9	2422 2167		2113 2	Табл. 3: Г1а
6441 ОКТАФТОРПРОПАН OCTAFLUOROPROPA- NE	C_3F_8 . Сжиженный газ. Невос- пламеняющийся неядовитый. $t_{\text{кип}}$ минус 86 °С. Отн. плотн. 6,6	2424 2168		2113 2	Табл. 3: Г1а
6442 ОКТАФТОРЦИКЛО- БУТАН OCTAFLUOROCYCLO- BUTANE	C_4H_8 . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжиженный газ. $t_{\text{кип}}$ минус 6 °С. Отн. плотн. 7,0. ПДК 3000 мг/м³	1976 2167		2113 2	Табл. 3: Г1а
трет-Октила гидроперо- ксид...	См. 1,1,3,3-Тетраметилбутила гидропероксид... — ПН 6757				
6443 ОКТИЛАЦЕТАТ OCTYLACETATE	$CH_3COOC_8H_{17}$. Бесцветная или желтоватая горючая жидкость. $t_{\text{всп}}$ 82 °С			III низк.	9123 —
6444 трет-ОКТИЛМЕРКАП- ТАН tert-OCTYLMERCAP- TAN	$C_8H_{17}SH$. Ядовитая летучая ЛВЖ с резким неприятным запахом. Раздражает кожу. $t_{\text{всп}}$ 31 °С	3023 6215	II ср.	6132 6а, 3	Табл. 11, 12
6445 ОКТИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН OCTYLTRICHLOROSI- LANE	$C_8H_{17}SiCl_3$. Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует	1801 8189	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 С-1 В-2	<u>Д</u> Ш 44	
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>В-2</u> П-2	См. Перевозить в РК, t_a 10°C, t_a ч IV 15°C. См. п. 17 п. 68 Ш 50 П 41	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д4	8-1	<u>П-1,2</u> В-2	С Упаковка согласно НГД на про- Ш 51 дукцию	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> К1, Д10	2-1	Не горит	Ш 19	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> К1, Д10	2-1	Не горит	Ш 19	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> К1, Д10	2-1	Не горит	Ш 19	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К1, Д8	8-1	<u>П-2,3</u> В-2	Д Упаковка согласно НГД на про- Ш 11 дукцию	
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д8</u> К1, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2	С Разместить с учетом требова- Ш 11 ния п. 4.2.2	
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд 1 4-2 разд 2-5	<u>С-1,3</u> Г-1,3 В	См. Разместить с учетом требова- ч IV рис. п. 4.2.2 п. 6.2 Ш 11 Ш 15	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
	с водой, выделяя водород хло- ристый При попадании в огонь выделяет ядовитые газы					
6445-1 ОКТОГЕН ДЕСЕНСИ- БИЛИЗИРОВАННЫЙ OCTOGEN, DESENSI- TIZED	Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0484 1106			11D 1a	Табл. 1: E6
6446 ОКТОГЕН УВЛАЖ- НЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 15% OCTOGEN, WETTED with not less than 15% water, by mass	(CH ₂ HNO ₂) ₄ Бризантное ВВ Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0226 1106			11D 1a	Табл. 1: E6
Октоген и гексоген — смеси	См. Гексоген и октоген — смеси ... — ПН 5464					
Октол ..	См. Октолит... — ПН 6447					
6447 ОКТОЛИТ сухой или с массовой долей воды ме- нее 15% OCTOLITE, dry or wet- ted with less than 15% water, by mass	Бризантное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздейст- виям и нагреву Смесь цикло- тетраметилентетранитрамина и тринитротолуола	0266 1110			11D 1a	Табл. 1: E13
Олеум	См Кислота серная дымящая — ПН 5997					
Олитреф	См Трифторалин - ПН 6865					
Олово (II) сернокислое	См. Олова (II) сульфат — ПН 6449					
Олово фосфористое	См. Олова фосфиды — ПН 6452					
Олово хлористое дымя- щее	См. Олова тетрахлорид безводный — ПН 6450					
Олово четыреххлорис- тое безводное	См Олова тетрахлорид безводный — ПН 6450					
Олово четыреххлорис- тое пятиводное	См. Олова тетрахлорида пентагидрат -- ПН 6451					
Олово гидрид ..	См. Станночтан -- ПН 6709					
Олово двуххлористое	См Олова дихлорида . -- ПН 6448					
6448 ОЛОВО ДИХЛОРИДА ГИДРАТ (ЕДКИЕ ВЕ- ЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, НУК) STANNIC DICHLORI DE HYDRATE (COR- ROSIVE SOLIDS, NOS)	SnCl ₂ ·H ₂ O Едкое и коррозион- ное вещество Бесцветные или желтые кристаллы Ядовитое	1759 8144			III низк. 8	Табл. 18,19

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
					В.46 П.39	
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> -	<u>П.53</u> Вз.15	Укладка категории I
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>Г-3</u> <u>С-1,3</u> -	<u>Вз.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> <u>В-2</u> -	<u>Вз.53</u>	1. Укладка категории II-B. 2. Перевозку октолита сухого, содержащего более 80% октогена, следует производить по условиям ПН 6446
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> <u>П.44</u> <u>П.48</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			СО	СО		
6449 ОЛОВА (III) СУЛЬФАТ STANNOUS SULPHATE II	SnSO_4 или $\text{Sn}(\text{SO}_4)_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$. Ма- лоопасное ядовитое вещество Бесцветные кристаллы. Раство- римы в воде		III низк		9153 —	
6450 ОЛОВА ТЕТРАХЛО- РИД БЕЗВОДНЫЙ STANNIC CHLORIDE, ANHYDROUS	SnCl_4 . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество Дымящая бесцветная жид- кость. Пары раздражают сли- зистые оболочки t_m минус 33°C.	1827 8218	II ср		8312 8	Табл. 16, 17
6451 ОЛОВА ТЕТРАХЛО- РИДА ПЕНТАГИД- РАТ STANNIC CHLORIDE PENTAHYDRATE	$\text{SnCl}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$. Едкое и корро- зионное в присутствии влаги вещество. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое Растворимо в воде t_m 56°C.	2440 8218	III низк.		8173 8	Табл. 18, 19
6452 ОЛОВА ФОСФИДЫ STANNIC PHOSPHI- DES	ВГВ Под воздействием воды или водяного пара разлагает- ся, выделяя фосфин. Ядовитое, высокоопасное. ПДК 0,1 мг/м ³	1433 4364	I выс		4321 4в, 6а	Табл. 8; терм. укуп. B56 B86 B96 B17а
Олова (IV) дихлорид	См. Олова тетрахлорид безводный — ПН 6450					
Оксидат	См приложение 13					
6453 ОРЕХИ ТУНГОВЫЕ TUNG NUTS	Малоопасные ядовитые орехи Пыль тунговых орехов может самовозгораться		III низк		9153	
Ортоцид	См. Калтан — ПН 5931					
6454 ОСМИЯ ТЕТРАОКСИД OSMIUM TETROXIDE	OsO_4 . Ядовитое высокоопасное вещество. Летучие бесцветные или желтые кристаллы. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки, вызывая слезотече- ние	2171 6215	I выс		6111 6а	Табл. 13, 14
Осмия четырехокись	См Осмия тетраоксид — ПН 6454					
6454-1 ОСНОВА ЛАКОВАЯ ЖИДКАЯ...	См. Материалы лакокрасочные — приложение 16, табл. 3, ПН 9252—9254					
6455 ОСТАТОК КУБОВЫЙ МЕТИЛХЛОРСИЛА- НОВ (ХЛОРСИЛАНЫ, Н.У.К.) STILL RESIDUE OF METHYLCHLOROSILA- NES (CHLOROSILA- NES, N.O.S.)	ЛВЖ От светло- до темно- коричневого цвета с резким запахом. Коррозионная. Вызы- вает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки. При взаимодействии с водой и влаги выделяет водород хло- ристый t_m 71°C ПДК 1 мг/м ³	2985 3109	I выс		3241 3; 8	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{9-2}{А}$	9-03	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.54}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{8-1}{С}$	8-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В	См. При перевозке в стеклянных ч. IV бутылках категория размещения — D. $\frac{п.6.5.}{Ш.44}$	
$\frac{8-2}{А}$	8-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	6-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	
$\frac{4-11}{Е}$	4-34	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	С-1 Г-1,2 В,П	См. Размещать с учетом требований п. 4.2.2 $\frac{п.6.5.}{Ш.44}$ В.54	
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	В-1,2 П-1,2 —	$\frac{D}{Ш.54}$ Ш.52 Ш.28	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{6-2}{В}$	6-04	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{В^{**}}{Ш.44}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{3-1}{В}$	3-04	$\frac{К4, Д4}{К4, Д5}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Г-1,3 С-1,3 В	См. ч. IV п. 6.5.* $\frac{Ш.52}{Ш.44}$ В.46	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОИ	ГВ		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
6456 ОСТАТОК КУБОВЫЙ ФЕНИЛХЛОРСИЛА- НОВ (ХЛОРСИЛАНЫ, Н.У.К.) STILL RESIDUE OF PHENYLCHLOROSILA- NES (CHLOROSILA- NES, N.O.S.)	Едкое и коррозионное веществ- во Жидкость от темно-корич- невого до черного цвета. Вы- зывает ожоги кожи. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Ядовитая, высокоопасная. При взаимодействии с водой и вла- гой выделяет хлористый водо- род. КПВ 1,9—47,2%. ПДК 1 мг/м ³	2987 8142	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6457 ОСТАТОК КУБОВЫЙ ЭТИЛХЛОРСИЛАНОВ (ХЛОРСИЛАНЫ, Н.У.К.) STILL RESIDUE OF ETHYLCHLOROSILA- NES (CHLOROSILA- NES, N.O.S.)	ЛВЖ. От светло- до темно-ко- ричневого цвета с резким за- пахом. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки При взаимодействии с водой и влагой разлагается, выделяя хлористый водород. ПДК 1 мг/м ³	2985 3199	I выс.	3241 3; 8	Табл. 4
6457-1 ОТХОДЫ РЕЗИНЫ, по- рошок или гранулы раз- мером не более 840 микрон с содержанием резины более 45% RUBBER SCRAP or RUBBER SHODDY, po- wdered or granulated, not exceeding 840 mic- rons and rubber content exceeding 45%	Легковоспламеняющийся ма- териал. Склонен к самонагрева- нию	1345 4167	II ср.	4112 4a	Табл. 6, 6a
Отходы сивушные	См. Масло сивушное — ПН 6134				
6457-2 ОТХОДЫ ТЕКСТИЛЯ ВЛАЖНЫЕ или ОТХО- ДЫ ШЕРСТИ ВЛАЖ- НЫЕ (САМОВОЗГО- РАЮЩИЕСЯ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) TEXTILE WASTE, WET or WOOL WASTE, WET (SELF-HEATING SUB- STANCES, SOLID, N.O.S.)	Волокнистые самовозгораю- щиеся материалы	3088 4264, 4260	III низк.	4213 4б	Табл. 6, 6a

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>Г-1,3</u> С-1,3 В	См. Размещать с учетом требова- ч. IV ний п. 4.2.2 <u>п.6.5.</u> Ш.52 Ш.44 В.46	
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>Г-1,3</u> С-1,3 В	См. ч. IV п. 6.5* Ш.52 Ш.44 В.46	
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	4-1	<u>В-2</u> П-1,2 <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> Действие Правил МОПОГ не Ш.52 распространяется на полностью вулканизированный твердый каучук (эбонит)	
<u>4-7</u> А	4-23	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-3</u> П-1,2 <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> См. п. 14.2.4,6,в Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Пайн-ойль	См. Масло сосновое — ПН 6139					
6458 ПАКЕТЫ ДЫМОВЫЕ без дымного пороха (СИГНАЛЫ ДЫМО- ВЫЕ без взрывчатого звукового элемента) PACKAGES, SMOKE without black powder (SIGNALS, SMOKE without explosive sound unit)	Содержат пиротехнический сос- тав. Чувствительны к механи- ческим воздействиям и нагреву	0197 1302			14G 16	Табл. 1: E150
ПАРАКВАТ	См. приложение 13					
6459 ПАРАЛЬДЕГИД PARALDEHYDE	$C_6H_{12}O_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом. Смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}} 44^\circ\text{C}$. НКПВ 4,3%	1264 3372		III низк.	3313 3	Табл. 4
ПАРАОКСОН	См. приложение 13					
ПАРАТИОН	См. приложение 13					
ПАРАТИОН-МЕТИЛ	См. приложение 13					
Парафин	См. Керосин — ПН 5947					
Параформ	См. Параформальдегид — ПН 6460					
6460 ПАРАФОРМАЛЬДЕ- ГИД PARAFORMALDEHY- DE	$(\text{НСНО})_n$ или $\text{НО}(\text{СН}_2\text{О})_n\text{Н}$. Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Белый порошок с резким запахом. Ядовитое. Выделяет, особенно при нагре- вании, формальдегид	2213 4164		III низк.	4133 —	Табл. 6г: Т13а
Парцат	См. Цинеб — ПН 7126					
Паста пороховая...	См. Порох в брикетах... — ПН 6537, 6538					
6462 ПАТРОНЫ ВЗРЫВ- НЫЕ в полиэтиленовой оболочке ПВП-1-А и СП-1, ПВП-1-У (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ, ТИП С) CARTRIDGES, EXPLO- SIVE, polyethylene clad ПВП-1-А and СП-1, ПВП-1-У (EXPLOSIVE, BLASTING, TYPE С)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0083 1118			11D 1a	Табл. 1: E10

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРЦ</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>1-1</u> <u>А</u>	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>С-1,3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирском судне 1 т
<u>3-2</u> <u>А</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-1</u> <u>А</u>	4-10	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>П.44</u>	Знаки опасности и испытания тары не требуются, но на транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
6463 ПАТРОНЫ ГИДРОКС (СНАРЯДЫ ПЕРФО- РАТОРНЫЕ для нефте- скважин без капсуля- детонатора) CARTRIDGES HYDROX (JET PERFORATING GUNS, CHARGED, oil well, without detonator)	Содержат бризантные Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ 0124 1275		11D 1a	Табл. 1: E140
6464 ПАТРОНЫ ЗАЖИГА- ТЕЛЬНЫЕ (ЗАЖИГА- ТЕЛИ ОГНЕПРОВОД- НОГО ШНУРА) CARTRIDGES, INCEN- DIARY (LIGHTERS, FUSE)	Содержат ВВ Малоопасны	0131 1276		14S 16	Табл. 1: E141
6465 ПАТРОНЫ ОСВЕТИ- ТЕЛЬНЫЕ (СИГНАЛЫ СВЕТОВЫЕ ПОВЕРХ- НОСТНЫЕ) CARTRIDGES, FLASH (FLARES, SURFACE)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0419 1263		12G 1a	Табл. 1: E133
6466 ПАТРОНЫ ОСВЕТИ- ТЕЛЬНЫЕ (СИГНАЛЫ СВЕТОВЫЕ ПОВЕРХ- НОСТНЫЕ кроме водо- активируемых уст- ройств) CARTRIDGES, FLASH (FLARES, SURFACE, other than water-acti- vated contrivances)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0092 1263		13G 1a	Табл. 1: E133
6468 ПАТРОНЫ ОХОТ- НИЧЬИ (ПАТРОНЫ С ИНЕРТНОЙ ПУЛЕЙ) CARTRIDGES FOR SHOTGUNS (CART- RIDGES FOR WEA- PONS, INERT PRO- JECTILE)	Содержат метательные ВВ Чувствительны к нагреву и механическим воздействиям	0339 1234		14C 16	Табл. 1: E112
6469 ПАТРОНЫ ПОДРЫВ- НЫЕ из аммонийносе- литревых ВВ (ЗАРЯ- ДЫ ПОДРЫВНЫЕ) CARTRIDGES, DEMO- LITION produced from ammonium nitrate explo- sive (CHARGES, DEMO- LITION)	Содержат бризантные ВВ Чув- ствительны к механическим воздействиям и нагреву	0048 1241		11D 1a	Табл. 1: E117

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1,3}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{Г-2}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{А}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}} \\ \frac{\text{С-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирском судне 1 т
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6470 ПАТРОН-ПАКЕТА СИГНАЛЬНАЯ ПИС- ТОЛЕТНАЯ CARTRIDGES, SIGNAL	Содержит пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительна к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0054 1237		13G 1a	Табл. 1: E115
6471 ПАТРОН-ПАКЕТА СИГНАЛЬНАЯ ПИС- ТОЛЕТНАЯ CARTRIDGES, SIGNAL	Содержит пиротехнические сос- тавы. Малоопасна	0405 1237		14S 16	Табл. 1: E115
6473 ПАТРОНЫ СПОРТИВ- НЫЕ (ПАТРОНЫ С ИНЕРТНОЙ ПУЛЕЙ) CARTRIDGES, SPOR- TING (CARTRIDGES FOR WEAPONS, INERT PROJECTILE)	Содержат метательные ВВ. Чувствительны к нагреву и механическим воздействиям	0339 1234		14C 16	Табл. 1: E112
6475 ПАТРОНЫ СТАРТО- ВЫЕ для реактивных двигателей (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХА- НИЗМОВ) CARTRIDGES, STAR- TER, jet engine (CART- RIDGES' POWER DE- VICE)	Содержат метательные ВВ. Чувствительны к нагреву	0381 1236		12C 1a	Табл. 1: E114
6476 ПАТРОНЫ СТАРТО- ВЫЕ для реактивных двигателей (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХА- НИЗМОВ) CARTRIDGES STAR- TER, jet engine (CART- RIDGES, POWER DE- VICE)	Содержат метательные ВВ. Чувствительны к нагреву и механическим воздействиям	0275 1236		13C 1a	Табл. 1: E114
6477 ПАТРОНЫ СТАРТО- ВЫЕ для реактивных двигателей (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХА- НИЗМОВ)	Содержат метательные ВВ. Чувствительны к нагреву и ме- ханическим воздействиям	0276 1236		14C 1a	Табл. 1: E114

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{А}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}} \\ \text{С-3}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I. Допускаемое количество на пассажирском судне 1 т
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
CARTRIDGES, STARTER, jet engine (CARTRIDGES, POWER DEVICE)					
6478 ПАТРОНЫ СТАРТОВЫЕ для реактивных двигателей (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХАНИЗМОВ) CARTRIDGES, STARTER, jet engine (CARTRIDGES, POWER DEVICE)	Содержат ВВ. Малоопасны	<u>0323</u> 1234		14S 16	Табл. 1: E114
6479 ПАТРОНЫ ХОЛОСТЫЕ (ПАТРОНЫ БЕЗОПАСНЫЕ ХОЛОСТЫЕ) CARTRIDGES, BLANK (CARTRIDGES, SAFETY, BLANK)	Содержат ВВ. Малоопасны	<u>0014</u> 1233		14S 16	Табл. 1: E112
6480 ПАТРОНЫ ЭЛЕКТРОЗАЖИГАТЕЛЬНЫЕ (ЗАЖИГАТЕЛИ ОГНЕПРОВОДНОГО ПИЩУРА) CARTRIDGLES, ELECTROLIGHTERS (LIGHTERS, FUSE)	Содержат ВВ. Малоопасны	<u>0131</u> 1276		14S 16	Табл. 1: E141
Пебулат	См. Тиллам — ПН 6796				
6481 ПЕК КАМЕННОУГОЛЬНЫЙ И НЕФТЯНОЙ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К) TAR AND PETROLEUM PITCH (POISONOUS SOLIDS, N.O.S)	Ядовитые высокоопасные летучие твердые, иногда вязкие, густые черные продукты. Печковая пыль и пары ядовиты. ПДК 0,5 мг/м ³	<u>2811</u> 6236	III низк.	<u>6113</u> 66	Табл. 13, 14
Пеларгонила пероксид...	См. n-Нонаинола пероксид... — ПН 6428				
6482 ПЕНТАБОРАН PENTABORANE	B ₅ H ₉ . Самовозгорающаяся ядовитая высокоопасная бесцветная жидкость. Пирофорная (самовоспламеняется на воздухе). Разлагается под действием воды, выделяя водород. Диапазон кипения технического продукта от 48 до 63 °С. ПДК 0,01 мг/м ³ (США)	<u>1380</u> 4148	I выс.	<u>4221</u> 46; 6a	Табл. 7a: C18a
Пентадион-2,4	См. Ацетилацетон — ПН 5163				

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-4}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{\text{П-2}} \frac{\Gamma-3}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{-}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{\text{П-2}} \frac{\Gamma-3}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{-}$	Укладка категории I
$\frac{6-2}{B}$	6-14	$\frac{K1, D4}{K1, D4}$	6-1	$\frac{B-2}{\text{П-2}} \frac{\Gamma-3}{-}$	$\frac{D}{\text{Ш.26}}$	
$\frac{4-8}{D}$	4-21	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\Gamma-1}{B, \text{П}} \frac{C-1,3}{-}$	$\frac{C}{\text{Ш.52}} \frac{\text{Ш.53}}{-}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
6483 2,2,4,6,6-ПЕНТАМЕ- ТИЛГЕПТАН PENTAMETHYLHEP- TANE	$C_{12}H_{26}$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой $t_{всп} 43^\circ C$	<u>2286</u> 3373	<u>III</u> низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
Пентаметилен	См. Циклопентан — ПН 7120				
6484 n-ПЕНТАН или ИЗО- ПЕНТАН n-PENTANE от ИЗО- PENTANE	C_5H_{12} . ЛВЖ. Бесцветная, с за- пахом парафина. Слабо раздра- жает кожу и слизистые оболоч- ки. В высоких концентрациях действует наркотически. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ ми- нус $43^\circ C$. КПВ 1,4—8,0%. ПДК 300 мг/м ³	<u>1265</u> 3140	<u>I</u> выс.	<u>3111</u> 3	Табл. 4
Пентаналь	См. Альдегид валериановый — ПН 5042				
Пентан-2,4-дион	См. Ацетилацетон — ПН 5163				
Пентандион-2,4	См. Ацетилацетон — ПН 5163				
ПЕНТАНИТРОАНИ- ЛИН сухой PENTANITROANILI- NE, DRY	Перевозка запрещена				
Пентанола...	См. Спирты амиловые... — ПН 6686, 6687				
Пентанон-2	См. Метилпропилкетон — ПН 6222				
Пентанон-3	См. Диэтилкетон — ПН 5728				
Пентаиолы	См. Амилмеркаптаны — ПН 5070				
6485 ПЕНТАФТОРХЛОР- ЭТАН CHLOROPENTAFLUO- ROETHANE	C_2F_5Cl . Невоспламеняющийся, неядовитый сжиженный газ. $t_{кип}$ минус $38^\circ C$. Отн. плотн. 5,4	<u>1020</u> 2119		<u>2113</u> 2	Табл. 3: Г1а
Пентафторхлорэтан и дифторхлорметан — смесь ..	См. Дифторхлорметан и пентафторхлорэтан — ПН 5684				смесь... —
ПЕНТАХЛОРФЕНОЛ	См. приложение 13				
6486 ПЕНТАХЛОРЭТАН PENTACHLOROETHA- NE	C_2HCl_5 . Ядовитая летучая бес- цветная жидкость. При контак- те с пламенем разлагается. ПДК 300 мг/м ³	<u>1669</u> 6217	<u>II</u> ср.	<u>6H2</u> 6а	Табл. III, 12
Пентаэритриттетранит- рат ..	См. Тетранитропентаэритрит... — ПН 6776, 6777				

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{С}{Ш.26}$ Ш.52	
$\frac{3-1}{Е}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ С-1 $\frac{Г-1,3}{—}$	$\frac{Д}{Ш.25}$ Ш.44 Ш.52	Перевозка в стеклянных бутылках в литых ящиках из пенопласта (4Н1) запрещена
$\frac{2-1}{А}$	2-10	$\frac{К1, Д2}{К1, Д10}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш.26}$ Ш.52	
$\frac{6-1}{А}$	6-00	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	Не горит	$\frac{В}{Ш.44}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КПШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6487 ПЕНТЕН-1 n-AMYLENE	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_2\text{CHCH}_2$. ЛВЖ. Бес- цветная, летучая, с неприят- ным запахом Раздражает ко- жу и слизистые оболочки. В высоких концентрациях дейст- вует наркотически. Не смеши- вается с водой. $t_{\text{осл}}$ минус 20 °С, $t_{\text{кип}}$ 30 °С. КПВ 1,4—8,7%	1108 3140	I выс.	3111 3	Табл. 5- Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Пентиламин	См Амиламин — ПН 5066				
Пентилбутираты,	См. Амилбутираты — ПН 5068				
Пентилнитрит	См. Амилнитрит — ПН 5072				
Пентол-1	См. 3-Метилпентен-2-ин-4-ол-1 — ПН 6220				
6488 ПЕНТОЛИТ, сухой или с массовой долей воды менее 15% PENTOLITE, dry or wetted with less than 15% water, by mass	Бризантное ВВ Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагреву. Смесь тетранитропентаэритрита и тринитротолуола. Склонно к воспламенению Ядовито	0151 1110		11D 1a	Табл. 1: E13
Перидроль	См. Водорода пероксид — водные растворы с массовой долей пероксида водорода не менее 20%, но не более 60% (стаби- лизированные, если необходимо) — ПН 5400				
Пери — кислота	См. 1-Нафтиламин-8-сульфокислота — ПН 6367				
Пероксикислоты	См. Пероксикислоты... — ПН 6489				
6489 ПЕРОКСИКИСЛОТЫ (ОКИСЛЯЮЩИЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) PERACIDS (OXIDI- ZING SUBSTANCES, SOLID N.O.S.)	H_2SO_5 или $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$. Окисляю- щие вещества. Твердые крис- таллы или порошки. $t_{\text{пл}}$ соот- ветственно 45 и 65 °С	1479 5163	II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
Пероксикислоты...	См. Пероксикислоты... — ПН 6489				
6490 ПЕРФОРАТОРЫ ЗАЛ- ПОВОГО ДЕЙСТВИЯ (СБОРКИ ДЕТОНАТО- РОВ НЕЭЛЕКТРИЧЕС- КИЕ) PERFORATORS, VOL- LEY ACTION (DETO- NATOR ASSEMBLIES, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к меха- ническим воздействиям и на- греву	0360 1256		11B 1a	Табл. 1: E105A
Перфторацетон	См. Гексафторацетон — ПН 5448				
Перфторацетонгидрат	См. Гексафторацетонгидрат — ПН 5449				
Перфторбутен-2	См. Октафторбутен-2 — ПН 6440				

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-1</u> <u>Е</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>С-1,3</u> <u>Г-все</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.25</u>	
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>Ш.52</u>	Укладка категории II-B. Перевозка пентолита сухого, содержащего более 80% тетранитропентаэритрита, запрещена
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-00	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-3</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-C

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Г/С СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
Перфторвинилхлорид...	См. Трифторхлорэтилен... — ПН 6873				
Перфтордиметилкетон	См. Гексафторацетон — ПН 5448				
Перфторпропан	См. Октафторпропан — ПН 6441				
Перфторпропилен	См. Гексафторпропилен — ПН 5450				
Перфторциклобутан	См. Октафторциклобутан — ПН 6442				
Перфторэтан	См. Гексафторэтан — ПН 5451				
Перфторэтилен	См. Тетрафторэтилен — ПН 6785				
Перхлорбензол	См. Гексахлорбензол — ПН 5453				
Перхлорбутадиеп-1,3	См. Гексахлорбутадиеп-1,3 — ПН 5454				
Перхлордивинил	См. Гексахлорбутадиеп-1,3 — ПН 5454				
6491 ПЕРХЛОРИЛФТОРИД PERCHLORYL FLUO- RIDE	FCIO ₃ . Ядовитый сжиженный газ. Бесцветный, с характерным сладковатым запахом. Сильный окислитель. Может образовывать взрывчатые смеси с некоторыми органическими веществами. Отп. плотн 3,5. t _{всп} минус 47 °С	3083 —		2223 6а, б	Табл. 3: Г1а
Перхлорметантиол	См. Перхлорметилмеркаптан — ПН 6492				
6492 ПЕРХЛОРМЕТИЛ- МЕРКАПТАН PERCHLOROMETHYL MERCAPTAN	CISCCl ₃ Ядовитая высокоопасная летучая желтая маслянистая жидкость, вызывающая слезотечение. Запах сильный, неприятный. Коррозионна для большинства металлов. Медленно реагирует с водой, выделяя хлористый водород. Реагирует с железом и сталью, выделяя углерод четыреххлористый. ПДК 1 мг/м ³	1670 6218	I выс.	6111 6а	Табл. 11, 12
Перхлорциклопентадиен	См. Гексахлорциклопентадиен-1,3 — ПН 5456				
Перхлорэтан	См. Гексахлорэтан — ПН 5457				
Перхлорэтилен	См. Тетрахлорэтилен — ПН 6789				
Пивалил хлористый	См. Триметилацетилхлорид — ПН 6832				
Пивалоилхлорид	См. Триметилацетилхлорид — ПН 6832				
6494 ПИКОЛИНЫ PICOLINES	C ₆ H ₇ N. ЛВЖ. Бесцветные или желтоватые. Ядовитые. Пары раздражают кожу и слизистые оболочки. Смешиваются с водой. При попадании в огонь	2313 3376	II ср.	3312 3	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>2-3</u> D	2-21	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	См. ч. IV, п.6.8 Ш.49 Ш.52	
<u>6-1</u> D	6-06	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1	С-1 <u>П-1,2</u> —	А* Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2 Ш.26 Ш.44 Ш.51 В.46	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	П-3 В-2 Г-1 —	В* β-Пиколин не является ЗА- ГРЯЗНИТЕЛЕМ МОРЯ Ш.44 Ш.28 П.52 П.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
	выделяют ядовитые газы. $t_{всп}$ от 18 до 57 °С. КПВ 1,3—8,7%. ПДК 5 мг/м ³				
Пикрамид	См. Тринитроанилин... — ПН 6840				
Пикрил хлористый...	См. 1,3,5-Тринитро-2-хлорбензол... — ПН 6859, 6860				
Пикрилхлорид...	См. 1,3,5-Тринитро-2-хлорбензол... — ПН 6859, 6860				
Пикрит...	См. Нитрогуанидин... — ПН 6406				
6495 ПИНАКОЛИН (КЕТО- НЫ ЖИДКИЕ, Н.У.К.) PINACOLINE (KETO- NES, LIQUID, N.O.S.)	CH ₃ COC ₄ H ₉ . ЛВЖ. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С	1224 3248	II ср.	3212 3	Табл. 4
Пинана гидропероксид...	См. Пинила гидропероксид... — ПН 6497				
Пинанила гидроперок- сид...	См. Пинила гидропероксид... — ПН 6497				
ПИНДОН (и его соли)	См. приложение 13				
6496 ПИНЕН PINENE	C ₁₀ H ₁₆ . ЛВЖ. Бесцветная, с запахом скипидара. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. $t_{всп}$ 33 °С	2368 3377	III низк.	3313 3	Табл. 4
6497 ПИНИЛА ГИДРОПЕ- РОКСИД технически чистый PINANE HYDROPERO- XIDE, technically pure	C(CH ₃) ₂ C ₆ H ₈ (CH ₃) (OON). Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Бурно разла- гается при загрязнении други- ми веществами. При попада- нии в глаза вызывает серьез- ные повреждения роговой обо- лочки. Не смешивается с во- дой	2162 --	I выс.	5251 5	Табл. 10: П1а П26 П6а П186 П20в
6498 ПИПЕРАЗИН PIPERAZINE	NHCH ₂ CH ₂ NHCH ₂ CH ₂ . Едкое коррозионное вещество. Бес- цветные кристаллы, чернющие на свету. Пыль раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовито. При нагревании и по- падании в огонь разлагается, выделяя оксиды азота. Рас- твор в воде является сильным основанием. ПДК 5 мг/м ³	2579 8211	III низк.	8213 8	Табл. 18, 19
Пиперазиноэтиламин	См. N-Аминоэтилпиперазин — ПН 5084				
6499 ПИПЕРИДИН PIPERIDINE	(CH ₂) ₅ NH. ЛВЖ. Бесцветная, с сильным рыбным запахом. Ядовитая высокоопасная. Раз- дражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с во- дой. Раствор в воде высоко-	2401 3272	II ср.	3252 3	Табл. 4

$\frac{\text{КТР11}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{Г-1}} \\ \text{С-1} \\ \underline{\text{В-2}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.26}} \\ \text{Ш.52}$	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\underline{\text{В-2}}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{В}^*}{\text{Ш.44}} \\ \text{Ш.26} \\ \text{Ш.52}$	
$\frac{5-4}{\text{Д}}$	5-20	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	5-2	$\frac{\text{П-1,2}}{\underline{\text{В-2}}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{См.}}{\text{ч. IV,}} \\ \text{п.6.8} \\ \underline{\text{Ш.30}} \\ \text{Ш.44}$	
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	8-1	$\frac{\text{С-1}}{\underline{\text{В-2}}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \text{ Укладывать в наиболее про-}$ хладном месте П.42	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{П-3}} \\ \underline{\text{В-2}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.52}} \text{ Укладывать в наиболее сухом}$ месте Ш.44 П.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
	коррозионен. При попадании в огонь выделяет очень ядовитые пары. $t_{\text{всп}} 3^{\circ}\text{C}$. ПДК 0,2 мг/м ³				
ПИРАЗОКСОН	См. приложение 13				
6500 ПИРАЗОН PYRASON	Малоопасное ядовитое веществ во. Пестицид		III низк.	9153 —	
ПИРАЗОФОС	См. приложение 13				
Пирамин	См. Пиразон — ПН 6500				
6501 ПИРИДИН PYRIDINE	N(CH) ₄ CH. ЛВЖ. Бесцветная или желтоватая, с резким запахом. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 20^{\circ}\text{C}$. КПВ 1,8—12,4% ПДК 5 мг/м ³	1282 3277	II ср.	3222 3; 6a	Табл. 4
ПИРИДИНА ПЕРХЛОРАТ PYRIDINE PERCHLORATE	Перевозка запрещена				
6502 ПИРИДИНОВЫЕ ОСНОВАНИЯ (ЕДКИЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PYRIDINE BASES (CORROSIVE LIQUIDS, N.O.S.)	Едкое вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость. Техническая смесь пиридина, его гомологов, воды и масел. Ядовитое. ПДК пиридина 5 мг/м ³	1760 8147	II ср.	8272 8	Табл. 16, 17
ПИРИМИКАРБ	См. приложение 13				
ПИРИМИФОС-ЭТИЛ	См. приложение 13				
Пирит	См. Колчедан серный — ПН 6046				
6503 ПИРОБЕНЗОЛ (ДИСТИЛЛЯТЫ НЕФТИ, Н.У.К.) PYROBENZENE (PETROLEUM DISTILLATES, N.O.S.)	C ₈ H ₁₀ . ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °C. ПДК 5,0 мг/м ³	1268 3271	II ср.	3212 3	Табл. 4
6504 ПИРОЗАРЯДЫ (ИЗДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИЧЕСКИЕ для технических целей) PYROTECHNIC CHARGES (ARTICLES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0428 1220		11G 1a	Табл. 1: E109

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	СИЗА	<u>РОС</u> <u>ЭОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>9-2</u> <u>А</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.32</u> <u>Ш.54</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> <u>Е</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>А</u> <u>Ш.28</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-2</u> <u>В</u>	8-00	<u>К2</u> <u>К2, Д10</u>	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-1</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Укладка категории I</u> <u>Ш.53</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6505 ПИРОЗАРЯДЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) PYROTECHNIC CHAR- GES (ARTICLES, PY- ROTECHNIC for techni- cal purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0429 1220		12G 1a	Табл. 1: E109
6506 ПИРОЗАРЯДЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) PYROTECHNIC CHAR- GES (ARTICLES, PY- ROTECHNIC for techni- cal purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0430 1220		13G 1a	Табл. 1: E134
6507 ПИРОЗАРЯДЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) PYROTECHNIC CHAR- GES (ARTICLES, PY- ROTECHNIC for techni- cal purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0431 1220		14G 16	Табл. 1: E134
6508 ПИРОЗАРЯДЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) PYROTECHNIC CHAR- GES (ARTICLES, PY- ROTECHNIC for techni- cal purposes)	Содержат пиротехнические сос- тавы. Малоопасны	0432 1220		14S 16	Табл. 1: E134
6509 ПИРОКАТЕХИН (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) PYROCATESCHOL (FLAMMABLE SO- LIDS, N.O.S.)	$C_6H_4(OH)_2$. Легковоспламеня- ющееся твердое вещество. Кристаллы, бурляющие на воз- духе	1325 4146	II ср.	4132 4a	Табл. 6, 6a
6510 ПИРОПАТРОНЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХ- НИЧЕСКИЕ для тех- нических целей) PYROTECHNIC CART- RIDGES (ARTICLES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0428 1220		11G 1a	Табл. 1: E109

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{--}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{--}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{--}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{--}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{4-1}{\text{В}}$	4-10	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	$\frac{\text{В-1}}{\text{--}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.53}}$	
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{--}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6511 ПИРОПАТРОНЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХ- НИЧЕСКИЕ для тех- нических целей) PYROTECHNIC CART- RIDGES (ARTICLES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0429 1220		12G 1a	Табл. 1: E109
6512 ПИРОПАТРОНЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХ- НИЧЕСКИЕ для тех- нических целей) PYROTECHNIC CART- RIDGES (ARTICLES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0430 1220		13G 1a	Табл. 1: E134
6513 ПИРОПАТРОНЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХ- НИЧЕСКИЕ для тех- нических целей) PYROTECHNIC CART- RIDGES (ARTICLES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и нагреву	0431 1220		14G 1b	Табл. 1: E134
6514 ПИРОПАТРОНЫ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХ- НИЧЕСКИЕ для тех- нических целей) PYROTECHNIC CART- RIDGES (ARTICLES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнические сос- тавы. Малоопасны	0432 1220		14S 1b	Табл. 1: E134
6515 ПИРОПАТРОНЫ для катапультирования па- рашютов или аппаратов (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗА- ПУСКА МЕХАНИЗ- МОВ) PYROTECHNIC CART- RIDGES for parachute or apparatus catapult (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0381 1236		12C 1a	Табл. 1: E114
6516 ПИРОПАТРОНЫ для катапультирования па- рашютов или аппаратов (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗА- ПУСКА МЕХАНИЗ- МОВ)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0275 1236		13C 1a	Табл. 1: E114

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{-}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГВ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
PYROTECHNIC CARTRIDGES for parachute or apparatus catapult (CARTRIDGES POWER DEVICE)					
6517 ПИРОПАТРОНЫ для катапультирования парашютов или аппаратов (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХАНИЗМОВ) PYROTECHNIC CARTRIDGES for parachute or apparatus catapult (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву и механическим воздействиям	ВВ. 0276 1236	14С 16	Табл. 1: E114	
PYROTECHNIC CARTRIDGES for parachute or apparatus catapult (CARTRIDGES POWER DEVICE)					
6518 ПИРОПАТРОНЫ для катапультирования парашютов или аппаратов (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХАНИЗМОВ) PYROTECHNIC CARTRIDGES for parachute or apparatus catapult (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0323 1236	14S 16	Табл. 1: E114	
PYROTECHNIC CARTRIDGES for fire extinguisher, parachutes or apparatus (RELEASE DEVICES, EXPLOSIVE)					
6519 ПИРОПАТРОНЫ для огнетушителей, парашютов или аппаратов (УСТРОЙСТВА РАСЦЕПЛЕНИЯ ВЗРЫВЧАТЫЕ) PYROTECHNIC CARTRIDGES for fire extinguisher, parachutes or apparatus (RELEASE DEVICES, EXPLOSIVE)	Содержат ВВ.	0173 1287	14S 16	Табл. 1: E145	
PYROTECHNIC CARTRIDGES FOR FIRE EXTINGUISHERS (CARTRIDGES POWER DEVICE)					
6520 ПИРОПАТРОНЫ ДЛЯ ОГНЕТУШИТЕЛЕЙ (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗАПУСКА МЕХАНИЗМОВ) PYROTECHNIC CARTRIDGES FOR FIRE EXTINGUISHERS (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0381 1236	12С 1а	Табл. 1: E114	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{П-2}}$ $\frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6521 ПИРОПАТРОНЫ ДЛЯ ОГНЕТУШИТЕЛЕЙ (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗА- ПУСКА МЕХАНИЗ- МОВ) PYROTECHNIC CART- RIDGES FOR FIRE EXTINGUISHERS (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0275 1236		13C 1a	Табл. 1: E114
6522 ПИРОПАТРОНЫ ДЛЯ ОГНЕТУШИТЕЛЕЙ (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗА- ПУСКА МЕХАНИЗ- МОВ) PYROTECHNIC CART- RIDGES FOR FIRE EXTINGUISHERS (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву и ме- ханическим воздействиям	ВВ. 0276 1236		14C 16	Табл. 1: E114
6523 ПИРОПАТРОНЫ ДЛЯ ОГНЕТУШИТЕЛЕЙ (ПАТРОНЫ ДЛЯ ЗА- ПУСКА МЕХАНИЗ- МОВ) PYROTECHNIC CART- RIDGES FOR FIRE EXTINGUISHERS (CARTRIDGES POWER DEVICE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0323 1236		14S 16	Табл. 1: E114
6524 ПИРОПАТРОНЫ КА- ТАПУЛЬТИРОВАНИЯ (УСТРОЙСТВА РАС- ЦЕПЛЕНИЯ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ) PYROTECHNIC CART- RIDGES FOR CATA- PULT (RELEASE DE- VICES, EXPLOSIVE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0173 1287		14S 16	Табл. 1: E145
Пиросульфурил хлорис- С ₂ Н ₂ С ₂ О ₂ Сл — ПН 5667 тый					
6525 ПИРРОЛИДИН PYRROLIDINE	С ₄ Н ₉ . ЛВЖ. Бесцветная или слегка желтоватая с неприят- ным аммиачным запахом. Ядо- витая. Дымит во влажном воз- духе. Смешивается с водой. t _{ср} 3 °С.	1922 3277	II ср.	3252 3	Табл. 4

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{П-2}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-3,2}}{\text{В-2}} \\ \frac{\text{Г-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{В}}{\text{Ш.53}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6526 ПИСТОНЫ (КАПСЮ- ЛИ) CAPS (PRIMERS CAP TYPE)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0377 1279		11B 1a	Табл. 1: E142
6527 ПИСТОНЫ (КАПСЮ- ЛИ) CAPS (PRIMERS CAP TYPE)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0378 1279		14B 16	Табл. 1: E142
6528 ПИСТОНЫ (КАПСЮ- ЛИ) CAPS (PRIMERS CAP TYPE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0044 1279		14S 16	Табл. 1: E142
6529 ПЛАСТИК-75 (ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА, БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) PLASTIC-75 (EXPLOSI- VE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
ПЛАТИНЫ ФУЛЬМИНАТ FULMINATING PLATINUM Перевозка запрещена					
6530 ПОБЕДИТЫ ВП-4 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) POBEDIT ВП-4 (EX- PLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Гигроскопичны	0081 1116		11D 1a	Табл. 1: E8
6531 ПОЛИВИНИЛБУТИ- РАЛЬ POLYVINYL BUTYRAL	Твердое горючее вещество		III низк.	9133 —	
6531-1 ПОЛИВИНИЛБУТИ- РАЛЬ, клеевой раствор с температурой вспышки менее 23 °С (КЛЕИ) POLYVINYL BUTYRAL, solvent adhesive, flash point less than 23 °C (ADHESIVES)	ЛВЖ. Белый или желтый порошок, растворенный в этиловом спирте	1133 3174	II ср	3212 3	Табл. 4

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{Г-3}}$ —	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{\text{А}}$	1-04	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{П-2}} \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории I
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1}} \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{1-2}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{Г-3}} \frac{\text{С-1,3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-B
$\frac{9-1}{\text{А}}$	9-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	8-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{П-1,2}}$ —	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.52}}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.25}} \frac{\text{Ш.52}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6531-2 ПОЛИГАЛОГЕНИДЫ ДИФЕНИЛОВ ЖИД- КИЕ или ПОЛИГАЛО- ГЕНИДЫ ТРИФЕНИ- ЛОВ ЖИДКИЕ POLYHALOGENATED BIPHENYLS, LIQUID or POLYHALOGENA- TED TERPHENYLS, LI- QUID	Малоопасные ядовитые веществ- ва с резким запахом	3151 9035	II ср.	9152 9	
6531-3 ПОЛИГАЛОГЕНИДЫ ДИФЕНИЛОВ ТВЕР- ДЫЕ или ПОЛИГАЛО- ГЕНИДЫ ТРИФЕНИ- ЛОВ ТВЕРДЫЕ POLYHALOGENATED BIPHENYLS, SOLID or POLYHALOGENA- TED TERPHENYLS, SOLID	Малоопасные ядовитые веществ- ва с резким запахом	3152 9035	II ср.	9152 9	
6532 ПОЛИХЛОРБУТАНЫ- 80 POLYCHLOROBUTA- NES-80	$C_4H_5Cl_5$; $C_4H_4Cl_6$. Малоопасное ядовитое вещество. Трудного- рющая жидкость. При нагрева- нии выделяет хлористый водо- род. Пестицид		III низк.	9153 —	
6533 ПОЛИХЛОРДИФЕНИ- ЛЫ POLYCHLORINATED BIPHENYLS	$C_{12}H_{(8-x)}Cl_{(2+x)}$. Малоопасное ядовитое вещество. Бесцветная горючая прозрачная жидкость с резким запахом. Не смеши- вается с водой.	2315 9034	II ср.	9152 9	Табл. 21: M36 M56 M20в
6534 ПОЛИЭТИЛЕНПО- ЛИАМИНЫ (ПОЛИ- АЛКИЛАМИНЫ, Н.У.К., едкие) POLYETHYLENEPO- LYAMINES (POLYALKYLAMINES, N.O.S., corrosive)	$H_2N(CH_2CH_2NH)_nH$. Едкое и коррозионное вещество. Корро- зионно для меди и ее сплавов	2735 8103	II ср.	8212 8	Табл. 16, 17, 18, 19
Полова	См. Сено, солома или солома — ПН 6645				
Порофор ДФ-9..	См. Бензол-1,3-дисульфониогидразид... — ПН 5243				
Порофор РВ	См. Диазоаминобензол — ПН 5536				
Порофор N	См. 2,2'-Азодизобутиронитрил — ПН 5003				
Порофор 4ХЗ-57	См. 2,2'-Азодизобутиронитрил — ПН 5003				
6537 ПОРОХ В БРИКЕТАХ, ПРОПИТАННЫЙ, не менее 17% спирта по массе	Метательное ВВ. Чувствитель- но к механическим воздейст- виям и нагреву	0433 1132		11С 1а	Табл. 1: E103

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>9-2</u> <u>А</u>	—	<u>К1</u> <u>К1, Д4</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u>	<u>В**</u> <u>Ш.54</u>	1. Упаковка в соответствии с НТД на продукцию 2. Укладывать «Отдельно от» пищевых продуктов
<u>9-2</u> <u>А</u>	—	<u>К1</u> <u>К1, Д4</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u>	<u>В**</u> <u>Ш.54</u>	1. Упаковка в соответствии с НТД на продукцию 2. Укладывать «Отдельно от» пищевых продуктов
<u>9-2</u> <u>А</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u>	<u>В</u> <u>Ш.54</u> <u>Ш.32</u> <u>П.46</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>9-2</u> <u>А</u>	—	<u>К1</u> <u>К1, Д4</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u>	<u>В**</u> <u>Ш.54</u>	Укладывать «Отдельно от» пищевых продуктов
<u>8-2</u> <u>А</u>	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	
<u>1-2</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>Г-3</u>	<u>Ш.53</u>	Укладка категории П-В

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ТУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
POWDER CAKE, WET- TED with not less than 17% alcohol, by mass						
6538 ПОРОХ В БРИКЕТАХ, УВЛАЖНЕННЫЙ с массовой долей воды не менее 35% POWDER CAKE, WET- TED with not less than 35% water, by mass	Метательное ВВ. Чувствитель- но к нагреву	0159 1131			13С 1а	Табл. 1: E19
6539 ПОРОХ ДЫМНЫЙ (ЧЕРНЫЙ) гранулиро- ванный или в порошке BLACK POWDER; (GUNPOWDER) granu- lar or as a meal	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0027 1113			11D 1а	Табл. 1: E4
6541 ПОРОХ ОХОТНИЧИЙ БЕЗДЫМНЫЙ «СО- КОЛ» (ПОРОХ БЕЗ- ДЫМНЫЙ) SHOOTING POWDER, SMOKELESS "SOKOL" (POWDER, SMOKE- LESS)	Метательное ВВ Чувствитель- но к нагреву	0161 1133			13С 1а	Табл. 1: E22
6542 ПОРОХА ПИРОКСИ- ЛИНОВЫЕ (ПОРОХ БЕЗДЫМНЫЙ) NITROCELLULOSE POWDER (POWDER, SMOKELESS)	Метательные ВВ. Чувствитель- ны к нагреву	0161 1133			13С 1а	Табл. 1: E22
6543 ПОРОХА ПИРОКСИ- ЛИНОВЫЕ (ПОРОХ БЕЗДЫМНЫЙ) NITROCELLULOSE POWDER (POWDER, SMOKELESS)	Метательные ВВ. Чувствитель- ны к механическим воздейст- виям и нагреву	0160 1133			11С 1а	Табл. 1: E22
Порошок отбеливающий	См. Кальция гипохлорита — смеси сухие с массовой долей активного хлора более 10%, но не более 39% — ПН 5899					
Поташ	См. Калия карбонат... — ПН 5866					
Празеодима и неодима нитраты — смесь	См Неодима и празеодима нитраты — смесь — ПН 6373					
Препарат КЭАМ	См. Карболинеум садовый, эмульсия — ПН 5938					
6544 ПРЕПАРАТЫ ГАЛЕ- НОВЫЕ (СПИРТЫ, Н.У.К.)	ЛВЖ. Медицинские препараты растительного происхождения. Не смешиваются с водой. <i>t</i> _{асп} от минус 18 до 23 °С	1987 3175		II ср.	3212 3	Табл. 4

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
$\frac{1-2}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	<u>B-1</u> Г-3 <u>С-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B. Допустимое количество на судне 5 т
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	<u>B-1</u> С-3 <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-A
$\frac{1-2}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	<u>B-1</u> Г-3 <u>С-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B. Допустимое количество на судне 5 т
$\frac{1-2}{E}$	1-03	$\frac{K1}{K1}$	1-1	<u>B-1</u> Г-3 <u>С-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B. Допустимое количество на судне 5 т
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	<u>B-1</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	<u>П-все</u> Г-1,2 С-1 <u>В-2</u> —	<u>D*</u> <u>Ш.53</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
GALEN PREPARATIONS (ALCOHOLS, N.O.S.)							
6545 ПРЕПАРАТ КЗМ PREPARATION K3M	Малоопасная ядовитая маслянистая жидкость темного цвета. Концентрат эмульсии зеленого масла. Пестицид			III низк.	9153 —		
Преципитат белый..	неплавкий См. Ртуги (II) амидохлорид... — ПН 6593						
Принцен	См. Симазин — ПН 6667						
Присадка ECA 4242	См. Депрессатор ECA 4242 — ПН 5526						
6546 ПРИСАДКИ АНТИДЕ- ТОНАЦИОННЫЕ К МОТОРНОМУ ТОПЛИ- ВУ с температурой вспышки не менее 23 °C, но не более 61 °C MOTOR FUEL ANTI- KNOCK MIXTURES, flash point not less than 23 °C but less than 61 °C	Ядовитые чрезвычайно опасные летучие ЛВЖ. Смесь тетраэтилсвинца или тетраметилсвинца с дибромэтиленом и дихлорэтиленом. Не смешиваются с водой. ПДК 0,005 мг/м ³	1649 6199	I выс.	6131 6а; 3	Табл. 15: Я86 Я10а Я11в		
6547 ПРИСАДКИ АНТИДЕ- ТОНАЦИОННЫЕ К МОТОРНОМУ ТОПЛИ- ВУ с температурой вспышки более 61 °C MOTOR FUEL ANTI- KNOCK MIXTURES, flash point not less than 61 °C	Ядовитые чрезвычайно опасные летучие жидкости. Смесь тетраметилсвинца с дибромэтиленом и дихлорэтиленом. Не смешивается с водой ПДК 0,005 мг/м ³	1649 6199	I выс.	6111 6а	Табл. 15: Я86 Я10а Я11в		
6548 ПРИСПОСОБЛЕНИЕ ЗАЖИГАТЕЛЬНОЕ ТВЕРДОЕ, содержащее легковоспламеняющуюся жидкость с темпера- турой вспышки менее 23 °C FIRELIGHTERS, SO- LID with flammable liquid, flash point less than 23 °C	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Пористое, например, карбамидная смола, компактная древесная стружка и т. п., пропитанное ЛВЖ, обычно уайт-спиритом или керосином. При нагревании выделяет воспламеняющиеся пары	2623 4145	II сп.	4112 4а	Табл. 6, 6а		
6549 ПРИСПОСОБЛЕНИЕ ЗАЖИГАТЕЛЬНОЕ ТВЕРДОЕ, содержащее легковоспламеняющуюся жидкость с темпера- турой вспышки не ме- нее 23 °C	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Пористое, например, карбамидная смола, компактная стружка и т. п., пропитанное ЛВЖ, обычно уайт-спиритом или керосином. При нагревании выделяет легковоспламеняющиеся пары	2623 4145	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а		

<u>КТРН</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш.37</u> <u>Ш.32</u> <u>Ш.52</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-4</u> D	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Каждая отправка должна сопровождаться описанием мер дегазации в случае разлива. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 3. Укладывать «Вдали от» нитросоединений
<u>6-1</u> D	6-04	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.5</u> <u>Ш.6</u>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Каждая отправка должна сопровождаться описанием мер дегазации в случае разлива. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 3. Укладывать «Вдали от» нитросоединений
<u>4-1</u> А	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2,3</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>D</u> <u>Ш.52</u> <u>П.52</u>	
<u>4-1</u> А	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2,3</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>D</u> <u>Ш.52</u> <u>П.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
FIRELIGHTERS, SO- LID with flammable liquid, flash point not less than 23 °C						
6550 ПРОДУКТ АВО (ЕД- КИЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PRODUCT AVO (COR- ROSIVE LIQUIDS, N.O.S.)	Едкая и коррозионная жид- кость	1760 8147		III низк.	8313 8	Табл. 16, 17
6551 ПРОДУКТ ВАГ (ЕД- КИЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PRODUCT ВАГ (COR- ROSIVE LIQUIDS, N.O.S.)	Едкая и коррозионная жид- кость	1760 8147		III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
6552 ПРОДУКТ ДУДЭГ (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) PRODUCT ДУДЭГ (POISONOUS LIQU- IDS, N.O.S.)	Ядовитая летучая довольно вязкая жидкость. При хране- нии может кристаллизировать- ся	2810 6231		II ср	6112 6а	Табл. 11, 12
ПРОМЕКАРБ	См. приложение 13					
6553 ПРОМЕТРИН PROMETRIN	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид ПДК 5 мг/м ³			III низк	9153 —	
ПРОМУРИТ	См. приложение 13					
6553-1 ПРОНИТ PRONIT	Слабаядовитая подвижная жидкость от светло-желтого до красно-коричневого цвета с ха- рактерным запахом. Не сме- шивается с водой. ПДК 0,1 мг/м ³			III низк.	9153 —	Табл. 21: M20a
Пропадиеп, смешанный с метилацетиленом	См. Метилацетилен и аллен — смеси стабилизированные — ПН 6178					
Пропадиеп...	См. Аллен... — ПН 5032					
6554 ПРОПАЗИН PROPАЗIN	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид. ПДК 5 мг/м ³			III низк.	9153 —	
6555 ПРОПАН PROPANE	С ₃ Н ₈ . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. t _{кип} минус 42 °С. КПВ 1,0—9,5%. Отн. плотн. 1,5	1978 2147			2313 3	Табл. 3: Г1а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС. Мед.	Примечания
$\frac{8-2}{А}$	8-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	В случае разлива нейтрализовать 10—15%-ным раствором питьевой соды и собрать, предварительно засыпав место разлива песком
$\frac{8-2}{А}$	8-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$	В случае разлива нейтрализовать 10-15%-ным раствором питьевой соды и собрать, предварительно засыпав место разлива песком
$\frac{6-1}{В}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-1,2}{В-2}$ —	$\frac{В}{Ш.44}$	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. При разливе засыпать опилками или песком, нейтрализовать 5%-ным раствором аммиака или спирта
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{В-2}{—}$	$\frac{В}{Ш.32}$ Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д7}$	8-1	$\frac{П-1,2}{Г-1}$ —	$\frac{С}{Ш.54}$	
$\frac{9-2}{А}$	9-01	$\frac{К1}{К4, Д8}$	8-1	$\frac{В-2}{—}$	$\frac{С}{Ш.32}$ Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-1,2}$ —	$\frac{—}{Ш.25}$	При газовом тушении необходимо углекислоты 32%, азота 45%

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Пропаналь	См. Альдегид пропионовый — ПН 5048					
n-Пропанол	См. Спирт n-пропиловый — ПН 6697					
Пропанол-1	См. Спирт n-пропиловый — ПН 6697.					
Пропанол-2	См. Спирт изопропиловый — ПН 6693					
Пропанон	См. Гексафторацетон — ПН 5448					
Пропантиолы	См. Пропилмеркаптаны — ПН 6567					
ПРОПАФОС	См. приложение 13					
Пропен	См. Пропилен — ПН 6560					
2-Пропеналь ингибиро- ванный	См. Акролеин ингибированный — ПН 5024					
(N-2-Пропенил)-2-про- пен-1-амин	См. Диаллиламин — ПН 5547					
Пропен-2-ол-1	См. Спирт аллиловый — ПН 6685					
Пропил хлористый	См. Пропилхлорид — ПН 6572					
6556 ПРОПИЛАМИН PROPYLAMINE	$C_3H_7NH_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 37 °С. КПВ 2,0—10,4%. ПДК 5,0 мг/м ³	1277 3143	II ср.	3152 3	Табл. 5- Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
6557 n-ПРОПИЛАЦЕТАТ n-PROPYL ACETATE	$C_3H_7OOCCH_3$. ЛВЖ. Бесцветная, прозрачная, с приятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 14 °С. КПВ 1,8—8%. ПДК 200 мг/м ³	1276 3274	II ср.	3212 3	Табл. 4	
6558 ПРОПИЛБЕНЗОЛ n-PROPYL BENZENE	$C_6H_5C_3H_7$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 39 °С. КПВ 0,8—6,0%	2364 3378	III низк.	3313 3	Табл. 4	
n-Пропилбензол	См. Пропилбензол — ПН 6558					
Пропилбромиды	См. Бромпропаны — ПН 5286					
6559 ПРОПИЛБУТИРАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PROPYL BUTYRATE (EFLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$C_3H_7COOC_3H_7$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 34 °С	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4	
6560 ПРОПИЛЕН PROPYLENE	C_3H_6 . Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. КПВ 1,0—10,3%. $t_{пл}$ минус 48 °С. Огн. плотн 1,4	1077 2147		2313 3	Табл. 3; Г1а	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОО	КЗЭС Мет	Примечания
$\frac{3-1}{Г}$	3-02	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	П-3,2 С-1 Г-1,3 <u>В-2</u>	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	П-1,2 Г-1,2 С-1 <u>В-2</u> —	$\frac{С}{Ш.44}$ Ш.52	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	П-1,2 <u>В-2</u> —	$\frac{С}{Ш.25}$ Ш.52	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	П-2 В-2 <u>Г-2</u> —	$\frac{С}{Ш.52}$ Ш.54	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д8}$	2-1	С-1 <u>Г-1 2</u>	— Ш.52	При газовом тушении необходимо углекислоты 32%, азота 45%

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	IУ CO	КШ		Упа- ковка
					Знак опас- ности		
Пропилен двухлористый См. 1,2-Дихлорпропан — ПН 5700							
Пропилен, этилен и аце- тилен — смеси	См. этилен, ацетилен и пропилен	— смеси		— ПН 7220-1			
Пропилен оксид См. Пропиленоксид — ПН 6564							
6561 ПРОПИЛЕНА ТЕТРА- МЕР PROPYLENE TETRA- MER	$C_{12}H_{24}$ ЛВЖ Бесцветная, с резким запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. В высоких концентрациях действует наркотически. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 23—61 °С	2850 3378	III низк	3313 3	Табл. 4		
Пропилен тример См Трипропилен - ПН 6862							
6562 1,2-ПРОПИЛЕНДИА- МИН 1,2-PROPYLENEDIA- MINE	$CH_3CH(NH_2)CH_2NH_2$. Едкое коррозионное вещество. Бесцветная ЛВЖ с аммиачным запахом. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболочек. Пары раздражают слизистые оболочки При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 33 °С	2258 8240	II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17		
Пропилендихлорид См. 1,2-Дихлорпропан — ПН 5700							
6563 ПРОПИЛЕНИМИН ИНГИБИРОВАННЫЙ PROPYLENEIMINE, INHIBITED	$CH_3CHNHCH_2$. ЛВЖ Бесцветная, с запахом аммиака. Ядовитая Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Дымит на воздухе. Смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 4 °С (о. с.). ПДК 5 мг/м ³ (США)	1921 3274	I выс	3221 3, 6а	Табл. 4		
6564 ПРОПИЛЕНОКСИД PROPYLENE OXIDE	C_3H_6O . ЛВЖ Бесцветная, с запахом эфира. Смешивается с водой. $t_{всп}$ менее минус 29 °С. $t_{кип}$ 35 °С. КПВ 2—22%	1280 3143	I выс.	3151 3	Табл. 5; Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а		
Пропиленоксид и этиленоксид — смесь... — ПН 7225							
Пропилентетрамер См. Пропилен тетрамер — ПН 6561							
6565 β-ПРОПИЛЕНХЛО- РИД PROPYLENE CHLORO- HYDRIN	$CH_3CHClCH_2OH$. Ядовитая летучая бесцветная ЛВЖ со слабым запахом. При нагревании разлагается, выделяя очень ядовитые газы. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 51 °С (з. с.)	2611 6245	II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12		

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мет	Примечания
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П 2}{C-1}$ —	$\frac{C}{Ш 52}$ Ш 44 Ш 25	
$\frac{8 5}{A}$	3-02	$\frac{K2, D4}{K2 D10}$	3-1	$\frac{П 3 2}{B 2}$	$\frac{C}{Ш 44}$ Ш 52 П.39	Размещать с учетом требова ний п 4 2 2
$\frac{3-1}{D}$	3-00	$\frac{K1}{K4, D8}$	3 1	$\frac{П-3}{B 2}$ $\frac{C 1}{—}$	$\frac{C}{Ш 52}$ Ш 44	Поврежденные упаковки сбрасывать за борт
$\frac{3 1}{E}$	3 00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П 3,2}{C-1}$ $\frac{B-2}{—}$	$\frac{D}{Ш 52}$ Ш 44	
$\frac{6-4}{A}$	3-00	$\frac{K4, D8}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П 3 2}{B 2}$ $\frac{C 1}{—}$	$\frac{D}{Ш 52}$ П 39	1 Размещать с учетом требова ний п 4 2 2 2 Укрывать от лучистого тен да 3 Укладывать в наиболее про хладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6566 ПРОПИЛИЗОЦИАНАТ n-PROPYL ISOCY- ANATE	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NCO}$ ЛВЖ. Обла- дает резким запахом. Ядови- тая. Пары и жидкость сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой, но бурно реагирует с ней, выделяя ядовитые газы. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	2482 3275	I выс.	3221 3; 6а	Табл. 4
норм-Пропилизоцианат	См. Пропилизоцианат — ПН 6566				
Пропилидиолы	См. Иодпропаны — ПН 5837, 5838				
н-Пропилкарбинол	См. Бутанолы с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 35 °С — ПН 5298				
6567 ПРОПИЛМЕРКАПТА- НЫ PROPANETHIOLS	$\text{C}_3\text{H}_7\text{SH}$. ЛВЖ. Бесцветные или желтоватые, с неприятным за- пахом. Не смешиваются с во- дой. $t_{\text{всп}}$ ниже минус 18 °С. $t_{\text{кип}}$ 53—67 °С	2402 3142	II ср.	3152 3	Табл. 4
6568 н-ПРОПИЛНИТРАТ n-PROPYL NITRATE	$\text{C}_3\text{H}_7\text{NO}_3$. ЛВЖ. Бесцветная или желтая, с запахом эфира. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 24 °С. КПВ 2,0— 5,1%. ПДК 90 мг/м ³	1865 3276	II ср.	3212 3	Табл. 4
6569 ПРОПИЛПРОПИО- НАТ (ЛЕГКОВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) PROPYL PROPIONATE (FLAMMABLE LI- QUIDS, N.O.S.)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOC}_3\text{H}_7$. ЛВЖ. Бес- цветная. Не смешивается с во- дой. $t_{\text{всп}}$ 20 °С	1993 3230	II ср.	3212 3	Табл. 4
6570 ПРОПИЛТРИХЛОР- СИЛАН PROPYLTRICHLORO- SILANE	$\text{C}_3\text{H}_7\text{SiCl}_3$. Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество. ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Пары раздра- жают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выде- ляет ядовитые газы. $t_{\text{всп}}$ 38 °С	1816 8218	II ср.	8142 8; 3	Табл. 16, 17
6571 ПРОПИЛФОРМИАТЫ PROPYL FORMATES	$\text{C}_3\text{H}_7\text{OOC}$. ЛВЖ. Бесцветные, с приятным запахом. Раздра- жают кожу и слизистые обо- лочки. Температура вспышки и смешиваемости с водой зави- сят от состава. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С. КПВ 2,4—7,8%	1281 3275	II ср.	3212 3	Табл. 4
6572 ПРОПИЛХЛОРИД PROPYL CHLORIDE	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с запахом хлороформа. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ ми- нус 18 °С. $t_{\text{кип}}$ 47 °С. КПВ 2,6— 10,5%	1278 3111	II ср.	3112 3	Табл. 5; Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-1}{D}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D10}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	C-1,3 Г-1,2 В,П	См. ч. IV п.6.5 Ш.52 Ш.44 В.39	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	П-1,2 С-1 Г-1,3 В-2 —	В Ш.52 Ш.54	Укладывать «Вдали от» грузов, впитывающих запахи
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	П-1,2 Г-1 В-2 —	С Ш.44 Ш.52	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	П-2 Г-1 В-2	С Ш.52 Ш.25	
$\frac{8-5}{C}$	3-04	$\frac{K2, D4}{K2, D10}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	C-1,3 Г-1,3 В,П	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п.6.5 Ш.44 Ш.52 В.46 П.39	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	П-1,2 Г-1,2 С-1 В-2 —	С Ш.52 Ш.44	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	П-1,2 Г-1,3 С-1 В-2 —	С* Ш.52 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	СО		Упа- ковка
				ГУ	КШ Знак опас- ности	
6573 ПРОПИЛХЛОРФОР- МИАТ n-PROPYL CHLORO- FORMATE	$C_3H_7ClO_2$. Ядовитая летучая коррозионная ЛВЖ. Разъ- едает кожу и слизистые обо- лочку. При реакции с водой и при нагревании разлагается с выделением водорода хлорис- того	2740 6244		I выс	6151 6а; 8; 3	Табл. 11, 12
норм-Пропилхлорфор- миат	См. Пропилхлорформиат — ПН 6573					
Пропилцианид	См. Бутиронитрил — ПН 5361					
Пропинат	См. Далапон — ПН 5508					
Пропиональдегид	См. Альдегид пропионовый — ПН 5048					
Пропионил хлористый	См. Пропионилхлорид — ПН 6575					
6574 ПРОПИОНИЛА ПЕРО- КСИД не более 27% в растворе PROPIONYL PEROXI- DE, not more than 27% in solution	$CH_3CH_2COO_2COCH_2CH_3$. Орга- нический пероксид. Жидкость. Не смешивается с водой	2132 --		II ср.	5222 5	Табл. 10; П16 П2в П6а П19а П20а
6575 ПРОПИОНИЛХЛО- РИД PROPIONYL CHLORI- DE	CH_3CH_2COCl . ЛВЖ. Ядовитая. Бесцветная. Едкая. Пары раз- дражают слизистые оболочки. В присутствии влаги высоко- коррозионна для большинства металлов. Бурно реагирует с водой, выделяя водород хло- ристый. $t_{всп} 12^\circ C$	1815 3273		II ср.	3242 3; 8	Табл. 4
6576 ПРОПИОНИТРИЛ PROPIONITRILE	CH_3CH_2CN . ЛВЖ. Бесцветная, подвижная, с запахом эфира. Ядовитая. При нагревании вы- деляет ядовитые цианистые па- ры. Смешивается с водой. $t_{всп}$ $2^\circ C$ НКПВ 3,1%	2404 3273		II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
ПРОПОКСУР	См. приложение 13					
ПРОТОАТ	См. приложение 13					
6577 ПСЕВДОКУМОЛ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) PSEUDOCUMENE (FLAMMABLE LIQU- IDS, N.O.S.)	$(CH_3)_3C_6H_5$. ЛВЖ. Не смеши- вается с водой. $t_{всп} 52^\circ C$	1993 3345		III низк	3313 3	Табл. 4
6578 ПУРПУР ЛОНДОН- СКИЙ LONDON PURPLE	Ядовитое твердое вещество. Смесь триоксида мышьяка, из- вести и оксида железа. Пести- цид	1621 6171		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-4}{D}$	3-04	$\frac{K4, D8}{K4, D5}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1}{G-1,3}$ B	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 $\frac{п.6.5}{Ш.44}$ Ш.52 B.46 П 46	
$\frac{5-3}{D}$	5-20	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	5-3	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	См. Перевозить в РК $t_x 15^\circ C$; t_a ч. IV, 20 °С $\frac{п.6.8}{Ш.50}$ См п 17 Ш.52	
$\frac{3-1}{B}$	3-04	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 5	$\frac{Г-1,3}{C-1}$ B,П	См. ч. IV, $\frac{п.6.5}{Ш.52}$ Ш.44 B 46	
$\frac{3-1}{E}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-3}{Г-1,2}$ B-2 —	$\frac{C}{Ш.52}$ П 14	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D8}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{C}{Ш.52}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-00	$\frac{K3, D2}{K3, D10}$	6-1	He горит	$\frac{B^*}{Ш.3}$ Ш.32	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г У СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Пыль мышьяковая...	См. Мышьяковая пыль... — ПН 6292					
6579 РАДИОВЗРЫВАТЕЛИ снаряженные (ИЗДЕ- ЛИЯ ВЗРЫВЧАТЫЕ, Н.У.К.) RADIO DETONATORS, loaded (ARTICLES, EXPLOSIVE, N.O.S.)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям нагреву и электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокационных установок	0350 1211			14B 16	Табл. 1: E141
6580 РАДИОВЗРЫВАТЕЛИ снаряженные (ИЗДЕ- ЛИЯ ВЗРЫВЧАТЫЕ, Н.У.К.) RADIO DETONATORS, loaded (ARTICLES, EXPLOSIVE, N.O.S.)	Содержат пиротехнической состав Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	0353 1216			14G 16	Табл. 1: E141
6581 РАДИОВЗРЫВАТЕЛИ снаряженные (ЗАЖИ- ГАТЕЛИ ОГНЕПРО- ВОДНОГО ШНУРА) RADIO DETONATORS, loaded (LIGHTERS, FU- SE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0131 1276			14S 16	Табл. 1: E141
6582 РАКЕТЫ СИГНАЛЬ- НЫЕ (СИГНАЛЫ СВЕ- ТОВЫЕ ПОВЕРХНОСТ- НЫЕ) ROCKETS, SIGNAL (FLARES, SURFACE)	Содержат пиротехнический состав и ВВ Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0418 1263			11G 1a	Табл. 1: E133
6583 РАКЕТЫ СИГНАЛЬ- НЫЕ (СИГНАЛЫ СВЕ- ТОВЫЕ ПОВЕРХНОСТ- НЫЕ) ROCKETS, SIGNAL (FLARES, SURFACE)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0419 1263			12G 1a	Табл. 1: E133
6584 РАКЕТЫ СИГНАЛЬ- НЫЕ (СИГНАЛЫ СВЕ- ТОВЫЕ ПОВЕРХНОСТ- НЫЕ кроме водоактиви- руемых устройств) ROCKETS, SIGNAL (FLARES, SURFACE, other than water-acti- vated contrivances)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0092 1263			13G 1a	Табл. 1: E133
6585 РАСТВОРИТЕЛЬ 646 (МАТЕРИАЛЫ ЛАКО- КРАСОЧНЫЕ) SOLVENT 646 (PAINT RELATED MATERIALS)	ЛВЖ Смесь летучих органических жидкостей $t_{\text{всп}} \text{ минус } 9^{\circ}\text{C}$	1263 3268		II ср.	3212 3	Табл. 4

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>1-1</u> <u>Е</u>	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> <u>—</u>	<u>Ш 53</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> <u>Е</u>	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>—</u>	<u>Ш 53</u>	Укладка категории I
<u>1-4</u> <u>А</u>	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> <u>—</u>	<u>Ш 53</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> <u>А</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>С-1,3</u> <u>—</u>	<u>Ш 53</u>	Укладка категории I Допус каемое количество на пасса жирских судах I т
<u>1-1</u> <u>А</u>	1-02	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>—</u>	<u>Ш 53</u>	Укладка категории I Допус каемое количество на пасса жирских судах I т
<u>1-1</u> <u>А</u>	1-03	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>—</u>	<u>Ш 53</u>	Укладка категории III Допус каемое количество на пасса жирских судах I т
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>—</u>	<u>С</u> <u>Ш 52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6586 РАСТВОРИТЕЛЬ ДЛЯ УДАЛЕНИЯ НАГАРА ЖИДКИЙ (ЛЕГКО- ВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) CARBON REMOVER, LIQUID (FLAMMAB- LE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Состоит из летучих рас- творителей. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4
6587 РАСТВОРИТЕЛЬ Р-4 (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) SOLVENT P-4 (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 7 °С. НКПВ 1,65%	1993 3230		II ср.	3212 3	Табл. 4
Регенерат резины...	См. Отходы резины... — ПН 6457-1					
6589 РЕЗОРЦИН RESORCINOL	$C_6H_4(OH)_2$. Ядовитое веществ- во. Летучие белые кристаллы, которые на свету становятся розовыми. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Раствори- мо в воде	2876 6248		III низк	6113 66	Табл. 13, 14
Резорцинол	См Резорцин — ПН 6589					
6590 РЕЛЕ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ (КАПСЮЛИ- ДЕТОНАТОРЫ НЕ- ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) RELAY, PYROTECHNIC (DETONATORS, NON- ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0267 1259			14В 16	Табл. 1: E105
РОТЕНОН	См. приложение 13					
Ртуть (I) азотнокислая	См. Ртуть (I) нитрат — ПН 6602					
Ртуть (II) азотнокислая	См. Ртуть (II) нитрат — ПН 6603					
Ртуть (II) амидохло- ристая...	См. Ртуть (II) амидохлорид.. — ПН 6593					
Ртуть бензойнокислая (II)	См. Ртуть (II) бензоата дигидрат — ПН 6595					
Ртуть бромистая	См. Ртуть бромиды — ПН 6596					
Ртуть (II) глюконово- кислая	См. Ртуть (II) глюконат — ПН 6598					
6591 РТУТЬ MERCURY	Hg. Едкое и высококоррозион- ное вещество. Ядовитое чрез- вычайно опасное Серебристый	2809 8191		III низк	8373 8	Табл. 20: K1a

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,3</u>	<u>С</u> <u>Ш 52</u>	
<u>3-1</u> <u>В</u>	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u>	<u>С</u> <u>Ш 52</u>	
<u>6-2</u> <u>А</u>	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u>	<u>В</u> <u>Ш 44</u>	
<u>1-1</u> <u>Е</u>	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u>	<u>Ш 53</u> Укладка категории I	
<u>8-2</u> <u>В</u>	8-00	<u>К2, Д2</u> <u>К2, Д12</u>	6-1	Не горит	<u>А</u> Размещать с учетом требова- <u>Ш 4</u> ний п 422 <u>Ш 14</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
	тяжелый жидкий металл. ρ 13,5; $t_{пл}$ минус 39 °С. Пары ядовиты. ПДК 0,01 мг/м ³					K11a K12a
6592 РТУТЬ ГРЕМУЧАЯ УВЛАЖНЕННАЯ, с массовой долей воды или смеси спирта и во- ды не менее 20% MERCURY FULMINA- TE, WETTED with not less than 20% water, or mixture of alcohol and water, by mass	Hg(ONC) ₂ . Иницирующее ВВ. Гранулы или порошок от бело- го до желтого цвета. Очень чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Не- растворимо в воде. Ядовитое высокоопасное	0135 1105			11A 1a	Табл. 1 E3
Ртуть двухлористая	См. Ртути дихлорид — ПН 6601					
Ртуть (II) иодистая	См. Ртути дийодид — ПН 6599					
Ртуть мышьяковокислая (II) (орто) двузаме- щенная	См. Ртути (II) гидроарсенат — ПН 6597					
Ртуть нуклеиновокислая	См. Ртути нуклеат — ПН 6604					
Ртуть (II) оксицианис- тая...	См. Ртути (II) оксицианид... — ПН 6606					
Ртуть (II) оленновокис- лая	См. Ртути (II) олеат — ПН 6607					
Руть (II) роданистая	См. Ртути (II) тиоцианат — ПН 6612					
Ртуть (I) салицилово- кислая	См. Ртути (I) салицилат — ПН 6608					
Ртуть сернистая...	См. Ртути (II) сульфид... — ПН 6611					
Ртуть (I) сернокислая	См. Ртути (I) сульфат — ПН 6609					
Ртуть (II) сернокислая	См. Ртути (II) сульфат — ПН 6610					
Ртуть уксуснокислая	См. Ртути ацетаты — ПН 6594					
Ртуть (II) хлористая	См. Ртути дихлорид — ПН 6601					
Ртуть хлорная	См. Ртути дихлорид — ПН 6601					
Ртуть (II) цианистая	См. Ртути (II) цианид — ПН 6614					
РТУТИ АЗИД MERCURY AZIDE	Перевозка запрещена					
6593 РТУТИ (II) АМИДО- ХЛОРИД (РТУТИ СО- ЕДИНЕНИЯ, ТВЕР- ДЫЕ, Н.У.К.)	Hg(NH ₂)Cl. Ядовитое чрезвы- чайно опасное вещество. Бе- лый порошок. Не растворимо в воде	2025 6181		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КГРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2,3}}{\text{П-1,2}} \\ \text{В-1}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{Ш.53}}$	Укладка категории II-C
$\frac{6-6}{\text{А}}$	6-09	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д12}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А**}}{\text{Ш.4}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
MERCURY (II) AMIDO- CHLORIDE (MERCURY, COMPOUNDS, SOLID, N.O.S.)						
Ртуть (II) арсенат См. Ртуть (II) гидроарсенат — ПН 6597						
6594 РТУТИ АЦЕТАТЫ MERCURY ACETATE	Hg(C ₂ H ₃ O ₂) ₂ . Ядовитые высокоопасные вещества. Белые кристаллы или порошок	1629 6178		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
РТУТИ АЦЕТИЛЕНИД Перевозка запрещена MERCURY ACETYLIDE						
6595 РТУТИ (II) БЕНЗОАТА ДИГИДРАТ MERCURY BENZOATE	Hg(C ₆ H ₅ COO) ₂ ·2H ₂ O. Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы.	1631 6179		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Ртуть (II) бисульфат См. Ртуть (II) дисульфат — ПН 6600						
6596 РТУТИ БРОМИДЫ MERCURY BROMIDES	HgBr ₂ или Hg ₂ Br ₂ . Ядовитые вещества. Белые кристаллы или порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	1634 6179		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6597 РТУТИ (II) ГИДРОАРСЕНАТ MERCURIC ARSENATE	HgHAsO ₄ . Ядовитое высокоопасное вещество. Желтые кристаллы или порошок	1623 6174		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6598 РТУТИ (II) ГЛЮКОНАТ MERCURY GLUCONATE	Hg[OOC(CH ₂ OH) ₄ CH ₂ OH] ₂ Ядовитое твердое вещество	1637 6182		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6599 РТУТИ ДИОДИД MERCURY IODIDE	HgI ₂ . Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Красные кристаллы или порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	1638 6183		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6600 РТУТИ (II) ДИСУЛЬФАТ (РТУТИ СОЕДИНЕНИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) MERCURY BISULPHATE (MERCURY COMPOUNDS, SOLID, N.O.S.)	HgS ₂ O ₇ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	2025 6181		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6601 РТУТИ ДИХЛОРИД MERCURIC CHLORIDE	HgCl ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. ПДК 0,1 мг/м ³	1624 6175		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{A^{**}}{III.4}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{A^{**}}{III.4}$	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	Не горит	$\frac{A^{**}}{III.4}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D2}{K4, D14}$	6-1	Не горит	$\frac{A^{**}}{III.3III.4}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{A^{**}}{III.4}$	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	Не горит	$\frac{A^{**}}{III.4}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	Не горит	$\frac{A^{**}}{III.4}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	Не горит	$\frac{A^{**}}{III.4}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Ртуть (II) иодид	См. Ртуть дийодид — ПН 6599					
6602 РТУТИ (I) НИТРАТ MERCUROUS NITRATE	Hg ₂ (NO ₃) ₂ . Ядовитое вещество. Кристаллы и порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	1627 6177		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6603 РТУТИ (II) НИТРАТ MERCURIC NITRATE	Hg(NO ₃) ₂ . Ядовитое вещество. Белые расплывающиеся кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,05 мг/м ³	1625 6175		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
РТУТИ НИТРИД MERCURY NITRIDE	Перевозка запрещена					
6604 РТУТИ НУКЛЕАТ MERCURY NUCLEATE	Ядовитое вещество. Коричневый порошок, содержащий около 20% ртути	1639 6183		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6605 РТУТИ ОКСИД MERCURY OXIDE	HgO. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Оранжевый порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	1641 6184		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
РТУТИ ОКСИЦИАНИД	Перевозка запрещена					
6606 РТУТИ (II) ОКСИЦИАНИД ДЕСЕНСИБИЛИЗИРОВАННЫЙ MERCURY OXYCYANIDE, DESENSITIZED	Hg(CN) ₂ . HgO. Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. Реагирует с кислотой, выделяя цианистый водород	1642 6185		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6607 РТУТИ (II) ОЛЕАТ MERCURY OLEATE	Hg(C ₁₇ H ₃₃ CO ₂) ₂ . Ядовитое вещество. Желтая маслянистая паста	1640 6184		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Ртуть (II) пиросульфат	См. Ртуть (II) дисульфат — ПН 6600					
Ртуть (II) роданид	См. Ртуть (II) тиоцианат — ПН 6612					
6608 РТУТИ (I) САЛИЦИЛАТ MERCURY SALICYLATE	C ₇ H ₅ O ₃ Hg. Ядовитое высокоопасное вещество. Белый порошок	1644 6186		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6609 РТУТИ (I) СУЛЬФАТ (РТУТИ СОЕДИНЕНИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) MERCUROUS SULPHATE (MERCURY COMPOUNDS, SOLID, N.O.S.)	Hg ₂ SO ₄ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	2025 6181		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6610 РТУТИ (II) СУЛЬФАТ MERCURY SULPHATE	HgSO ₄ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы или порошок. ПДК 0,05 мг/м ³	1645 6110		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗАУ	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	Не горит	$\frac{A^{**}}{Ш.4}$	
$\frac{6-6}{A}$	5-03	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{A^{**}}{Ш.4}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	B-2 —	$\frac{A^{**}}{Ш.4}$	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	Не горит	$\frac{A^{**}}{Ш.4}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	Не горит П-1	$\frac{A^{**}}{Ш.4}$ К.14	Укладывать «Вдали от» кислот, если в приложении 22 не указаны более жесткие требования
$\frac{6-5}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	B-2 —	$\frac{A^{**}}{Ш.4}$	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	B-2 —	$\frac{A^{**}}{Ш.4}$	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	Не горит	$\frac{A^{**}}{Ш.4}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-09	$\frac{K4, D4}{K4, D12}$	6-1	Не горит	$\frac{A^{**}}{Ш.4}$	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
6611 РТУТИ (II) СУЛЬФИД (РТУТИ СОЕДИНЕ- НИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) MERCURIC SULPHIDE (MERCURY COMPO- UNDS, SOLID, N O S)	HgS Ядовитое чрезвычайно опасное вещество Красные или оранжевые кристаллы ПДК 0,05 мг/м ³	2025 6181		II ср	6162 6a	Табл. 13, 14
6612 РТУТИ (II) ТИОЦИА- НАТ MERCURY THIOCY- ANATE	Hg(SCN) ₂ Ядовитое высоко- опасное вещество Белые крис- галлы	1646 6187		II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14
Ртуть фульминат.	См Ртуть гремучая — ПН 6592					
6613 РТУТИ (I) ХЛОРИД (РТУТИ СОЕДИНЕ- НИЯ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) MERCURIC CHLORIDE (MERCURY, COMPO- UNDS, SOLID, N O S.)	Hg ₂ Cl ₂ Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок	2025 6181		II ср	6162 6a	Табл. 13, 14
Ртуть (II) хлорид	См Ртуть дихлорид - ПН 6601					
6614 РТУТИ (II) ЦИАНИД MERCURY CYANIDE	Hg(CN) ₂ . Ядовитое высоко- опасное вещество Белые крис- галлы или порошок Реагирует с кислотами, выделяя цианис- тый водород	1636 6182		II ср	6162 6a	Табл. 13; 14
6615 РУБИДИЙ RUBIDIUM	Rb. ВГВ. Белый тягучий мяг- кий металл. Легче воды. Вос- пламеняется на воздухе Бур- но, иногда со взрывом, реаги- рует с водой и водяным паром, выделяя водород, который вос- пламеняется от теплоты реак- ции t _{пл} 59 °С. Радиоактивность не более 0,002 мкКи/г	1423 4359		I выс	4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. В6в В8б В9б В15а В16а В17а. Для твер- дого распл. мате- риала В17а
Рубидия гидрат окиси...	См. Рубидия гидроксид — 6616, 6617					
6616 РУБИДИЯ ГИДРО- КСИД ТВЕРДЫЙ RUBIDIUM HYDROXI- DE	RbOH Едкое и коррозионное вещество. Серовато-серое очень гигроскопичное твердое вещест- во. В присутствии влаги корро- зионно для аммония, цинка и	2678 8219		II ср.	8212 8	Табл. 18, 19

КГРП КР	КС	СИЗО СИЗА	ЛК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{6-6}{А}$	6-09	$\frac{К4, Д4}{К4, Д12}$	6-1	Не горит	$\frac{А*}{Ш.4}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-09	$\frac{К4, Д4}{К4, Д12}$	6-1	Не горит	$\frac{А**}{Ш.4}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-09	$\frac{К4, Д4}{К4, Д12}$	6-1	Не горит	$\frac{А**}{Ш.4}$	
$\frac{6-6}{А}$	6-09	$\frac{К4, Д4}{К4, Д10}$	6-1	Не горит П-1	$\frac{А**}{Ш.4}$ Ш.14	Укладывать «Вдали от» кислот, если в приложении 22 не ука- заны более жесткие требова- ния
$\frac{4-10}{D}$	4-33	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	4-2	С-2 Г-2 В.П Г-1,3	См. ч. IV п.6.5 $\frac{Ш.52}{Ш.53}$	1. Радиоактивность не должна превышать 0,002 мкКи/г. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2 3. См. п. 14.2.4 м.
$\frac{8-2}{А}$	8-05	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	Не горит	$\frac{С}{Ш.44}$ К.39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
	жести. Разъедает кожу, глаза и слизистые оболочки. Энергично реагирует с кислотами. При реакции с солями аммония выделяет аммиак. ПДК 20 мг/м ³						
6617 РУБИДИЯ ГИДРОКСИД — РАСТВОР RUBIDIUM HYDROXIDE SOLUTION	RbOH. Едкое и коррозионное вещество. Ядовито. Коррозионно для алюминия, цинка и жести. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Энергично реагирует с кислотами. При реакции с солями аммония выделяет аммиак. ПДК 20 мг/м ³	2677 8219		II CP	8212 8		Табл. 16, 17
6617-1 РУДЫ УРАНА И ТОРИЯ И ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ КОНЦЕНТРАТЫ ЭТИХ РУД (см. п. 17.1.6 РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной активностью (НУА), н.у.к. — Приложение 16, табл. 9 — ПН 9657, 9658						
6617-2 РУДЫ ТОРИЯ И УРАНА И ФИЗИЧЕСКИЕ И ХИМИЧЕСКИЕ КОНЦЕНТРАТЫ ЭТИХ РУД (см. п. 17.1.6 РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной активностью (НУА), н.у.к. — Приложение 16, табл. 9 — ПН 9657, 9658						
Сажа...	См. Уголь животного или растительного происхождения... — ПН 6913						
САЛИТИОН	См. приложение 13						
Сахар свинцовый	См. Свинца (II) ацетата тригидрат — ПН 6621						
САХАРОЗЫ ОКТАНИТРАТ СУХОЙ SUCROSE OCTANITRATE, DRY	Перевозка запрещена						
Свинец (II) азотнокислый	См. Свинца (II) нитрат — ПН 6626						
Свинец дифтористый...	См. Свинца дифторид... — ПН 6624						
Свинец мышьяковокислый	См. Свинца арсениты — ПН 6620						
Свинец мышьяковокислый...	См. Свинца арсенаты — ПН 6619						
Свинец роданистый...	См. Свинца тиоцианат... — ПН 6635						
Свинец сернистый...	См. Свинца сульфид... — ПН 6632						
Свинец серноватистокислый...	См. Свинца (II) тиосульфат... — ПН 6634						
Свинец сернокислый...	См. Свинца сульфат... — ПН 6631						
Свинец углекислый...	См. Свинца карбонат... — ПН 6625						

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
------------	----	--------------	----	------------	-------------	------------

8-2 А	8-04	К2, Д4 К2, Д10	8-1	Не горит П-1	С Ш 44 К 39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Свинец (II) уксуснокис- лый	См. Свинца (II) ацетата тригидрат — ПН 6621					
Свинец (II) хлорнокис- лый	См. Свинца (II) перхлорат — ПН 6628					
Свинец (II) цианистый	См. Свинца (II) цианид — ПН 6637					
Свинец четыреххлорис- тый.	См Свинца тетрахлорид — ПН 6633					
СВИНЦА АЗИД СУ- ХОЙ ИЛИ УВЛАЖ- НЕННЫЙ с массовой долей воды (или сме- си спирта и воды) ме- нее 20% LEAD AZIDE, DRY OR WETTED with less than 20% water or mixture of alcohol and water, by mass	Перевозка запрещена					
6618 СВИНЦА (II) АЗИД УВЛАЖНЕННЫЙ с массовой долей воды или смеси спирта и во- ды не менее 20% LEAD AZIDE, WETTED with not less than 20% water, or mixture of alcohol and water, by mass	$Pb(N_3)_2$ Иницирующее Гранулы и порошки от белого до желтого цвета Очень чув- ствительно к механическим воз- действиям и нагреву. Не рас- творимо в воде	ВВ. 0129 1105			11A 1a	Табл. I: E3
Свинца алкилы	См. Присадки антидетонационные к моторному топливу... — ПН 6546, 6547					
6619 СВИНЦА АРСЕНАТЫ LEAD ARSENATES	$Pb_3(AsO_4)_2$ Ядовитые высоко- опасные вещества. Белые крис- таллы или порошок. ПДК 0,15 мг/м ³	1617 6169	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
6620 СВИНЦА АРСЕНИТЫ LEAD ARSENITES	$Pb_3(AsO_3)_2 \cdot H_2O$ Ядовитые вы- сокоопасные вещества ПДК 0,15 мг/м ³	1618 6170	II ср.	6162 6a	Табл. 13, 14	
6621 СВИНЦА (II) АЦЕТА- ТА ТРИГИДРАТ LEAD ACETATE	$Pb(CH_3COO)_2 \cdot 3H_2O$ Ядовитое вещество. Белые кристаллы Технический продукт часто в виде коричневых или серых комьев Растворимо в воде	1616 6169	III низк	6163 66	Табл. 13, 14	
6622 СВИНЦА (II) ГИДРО- ФОСФИТ — СВИНЦА ОКСИД — ВОДА (2/4/1) LEAD PHOSPHITE DI- BASIC	$2PbO \cdot PbHPO_3 \cdot \frac{1}{2}H_2O$ Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Кристаллы или поро- шок желтого цвета. Легко вос- пламеняется от пламени, искр или тепла, которое приводит к его самовоспалению также в от	2989 4152	II ср. III низк	1132 1a 1133 1a	Табл 6, 6a	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	ЛК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{Ш.5}{Ш.53}$	Укладка категории II-C
$\frac{6-6}{A}$	6-04	$\frac{K4, Д2}{K4, Д14}$	6-1	Не горят	$\frac{A^*}{Ш.3}$ Ш.5	
$\frac{6-6}{A}$	6-04	$\frac{K4, Д2}{K4, Д14}$	6-1	Не горят	$\frac{A^*}{Ш.3}$ Ш.5	
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, Д4}{K4 Д10}$	6-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{A^*}{Ш.3}$ Ш.5	
$\frac{4-1}{B}$	4-13	$\frac{K1, Д4}{K4, Д5}$	6-1 разд I, 4-1 разд 2.5	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{B}{Ш.5}$ Ш.52	1 При тушении пожара углекислый газ может быть неэффективным. 2. Вещество считается опасным, если грузоотправитель представит сертификат о

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
сутствие воздуха. Слабоядови- тое. Не растворимо в воде						
6623 СВИНЦА ДИОКСИД LEAD DIOXIDE	PbO ₂ . Окисляющее вещество. Коричневый порошок. При взаимодействии с кислотами разлагается, выделяя кислород. Ядовитое чрезвычайно опасное. Не растворимо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	1872 5154		III низк.	5133 5	Табл. 6, 6а
СВИНЦА 3,5-ДИНИТ- РОСАЛИЦИЛАТ СУ- ХОЙ LEAD 3,5-DINITROSA- LICYLATE, DRY	Перевозка запрещена					
6624 СВИНЦА ДИФТОРИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) LEAD DIFLUORIDE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	PbF ₂ . Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Белые кристаллы. Не растворимо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6625 СВИНЦА КАРБОНАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) LEAD CARBONATE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	PbCO ₃ . Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Бесцветные кристаллы. Не растворимо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6626 СВИНЦА (II) НИТРАТ LEAD NITRATE	Pb(NO ₃) ₂ . Окисляющее твердое вещество. Ядовитое высокоопасное. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и могут сильно гореть. ПДК 0,01 мг/м ³	1469 5154		II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а
6627 СВИНЦА ОКСИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) LEAD OXIDE (POISO- NOUS SOLIDS, N.O.S.)	PbO. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Желтый или красный порошок. Не растворимо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Свинца пероксид	См. Свинца диоксид — ПН 6623					
СВИНЦА ПИКРАТ	Перевозка запрещена					
6628 СВИНЦА (II) ПЕР- ХЛОРАТ LEAD PERCHLORATE	Pb(ClO ₄) ₂ . Окисляющее вещество. Порошок или кристаллы белого цвета. Гигроскопичное. Может образовывать взрывчатые	1470 5155		II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
						том, что оно стабилизировано таким образом, что не обладает свойствами грузов подкласса 4.1
$\frac{5-1}{A}$	5-00	$\frac{K3, D4}{K3, D5}$	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	B-2 П-2 П-1	$\frac{A}{Ш 44}$ Ш 31	
$\frac{6-6}{A}$	6-04	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	Не горит	$\frac{A}{Ш 49}$ Ш 5	Укладывать «Вдали от» кислот, если в приложении 22 не указаны более жесткие требования
$\frac{6-6}{B}$	6-04	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{A}{Ш 5}$	
$\frac{5-1}{A}$	5-02	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	B-1 П-2 —	$\frac{A^*}{Ш.5}$ Ш.52	
$\frac{6-6}{B}$	6-04	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{A}{Ш.5}$	
$\frac{5-1}{A}$	5-08	$\frac{K2, D4}{K2, D5}$	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	B-2 П-2 —	$\frac{A^*}{Ш.5}$ Ш 53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
смесь с горючими материалами или металлами в виде тонко- измельченного порошка. Ядови- тое высокоопасное							
Свинца роданид...	См. Свинца тиоцианат... — ПН 6635						
6629 СВИНЦА (II) СИЛИ- КАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) LEAD SILICATE (POI- SONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$PbSiO_3$. Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Не раство- римо в воде. ПДК $0,01 \text{ мг/м}^3$	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
6630 СВИНЦА (II) СТИФ- НАТ МОНОГИДРАТ УВЛАЖНЕННЫЙ, LEAD STYRNATE, WETTED with not less than 20% water, or mixture of alcohol and water, by mass	$C_6H(NO_2)_3O_2Pb \cdot H_2O$. Иници- рующее ВВ. Гранулы или по- рошки от белого до желтого цвета. Очень чувствительно к массовой долей воды механическим воздействиям и (или смеси спирта и во- ды) не менее 20% нагреву. Не растворимо в воде	0130 1105			11A 1a	Табл. 1: E3	
6631 СВИНЦА СУЛЬФАТ с массовой долей свобод- ной кислоты более 3% LEAD SULPHATE with more than 3% free acid	$PbSO_4 + H_2SO_4$. Едкое и корро- зионное вещество. Сухое твер- дое или шлам. Ядовитое высо- коопасное	1794 8189		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17	
6632 СВИНЦА СУЛЬФИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) LEAD SULPHIDE (PO- ISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	PbS . Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Сине-серые кристаллы. Не растворимо в воде. ПДК $0,01 \text{ мг/м}^3$	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	
6633 СВИНЦА ТЕТРАХЛО- РИД (СВИНЦА СОЕ- ДИНЕНИЯ РАСТВО- РИМЫЕ, Н.У.К.) LEAD TETRACHLORI- DE (LEAD COMPO- UNDS, SOLUBLE, N.O.S.)	$PbCl_4$. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Желтая мас- лянистая жидкость. Реагирует с водой, выделяя хлористый во- дород. ПДК $0,01 \text{ мг/м}^3$	2291 6170		III низк.	6163 66	Табл. 11, 12	
6634 СВИНЦА (II) ТИО- СУЛЬФАТ (ЯДОВИ- ТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА, Н.У.К.)	PbS_2O_3 . Ядовитое вещество. Белые кристаллы. Не раствори- мо в воде. ПДК $0,01 \text{ мг/м}^3$	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14	

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед}}$	Примечания
$\frac{6-6}{\text{В}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А}}{\text{Ш 5}}$	
$\frac{1-3}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1,2}}{\text{--}}$	$\frac{\text{Ш 53}}{\text{Ш 53}}$	Укладка категории II-C
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-00	$\frac{\text{К3, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{А}}{\text{Ш.44}}$	
$\frac{6-6}{\text{В}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А}}{\text{Ш 5}}$	
$\frac{6-5}{\text{А}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А}^*}{\text{Ш 5}}$ В 16	
$\frac{6-6}{\text{В}}$	6-04	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д10}}$	6-1	Не горит	$\frac{\text{А}}{\text{Ш 5}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
LEAD THIOSULPHATE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)						
6635 СВИНЦА ТИОЦИАНАТ (СВИНЦА СОЕДИНЕ- НИЙ РАСТВОРИМЫЕ, Н.У.К.) LEAD THIOCYANATE (LEAD COMPOUNDS, SOLUBLE, N.O.S.)	Pb(SCN) ₂ . Ядовитое чрезвычай- но опасное вещество. Бесцвет- ные кристаллы Растворимо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	2291 6170		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Свинца тринитрорезор- С.м. Свинца (II) стифнат моногидрат... — ПН 6630 цинат.						
Свинца (II) тринитроре- С.м. Свинца (II) стифнат моногидрат... — ПН 6630 зорцината моногидрат...						
Свинца фосфит двуза- С.м. Свинца (II) гидрофосфит — свинца оксид — вода мещенный (2/4/1) — ПН 6622						
6637 СВИНЦА (II) ЦИА- НИД LEAD CYANIDE	Pb(CN) ₂ Ядовитое высоко- опасное вещество. Белый поро- шок. Реагирует с кислотами и парами кислот, выделяя циан- истый водород	1620 6171		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Севин С.м. Карбарил — ПН 5937						
6638 СЕЛЕКТИТ № 1 (ВЗРЫВЧАТЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА БРИЗАНТ- НЫЕ ТИП А) SELECTIT No. 1 (EX- PLOSIVE, BLASTING, TYPE A)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Гигроскопично	0081 1116			11D 1а	Табл. 1: E8
6639 СЕЛЕН — ПОРОШОК SELENIUM, POWDER	Se. Ядовитое вещество. Аморф- ный красный или темно-серый порошок. ПДК 2,0 мг/м ³	2658 6250		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Селен двусернистый С.м. Селена дисульфид — ПН 6642						
Селен шестифтористый С.м. Селена гексафторид — ПН 6640						
6640 СЕЛЕНА ГЕКСАФТО- РИД SELENIUM HEXAFLU- ORIDE	SeF ₆ . Сжиженный газ. Ядови- тый чрезвычайно опасный. Бес- цветный. Медленно разлагает- ся водой, выделяя ядовитый, коррозионный для металлов и стекла газ. Отн. плотн. 6,6. ПДК 0,4 мг/м ³	2194 2177			2213 6а	Табл. 3: Г1а
Селена гидрид безвод- С.м. Водород селенистый безводный — ПН 5393 ный						

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{6-6}{A}$	6-04	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	6-1	Не горит	$\frac{A^*}{Ш 5}$	
$\frac{6-6}{A}$	6-02	$\frac{K4, D4}{K4, D10}$	6-1	Не горит П-1	$\frac{A^*}{Ш 5}$ Ш.14	
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	В-2 Г-3 С-1,3 —	$\frac{Ш 53}{Ш 53}$	Укладка категории II-B
$\frac{6-6}{A}$	6-06	$\frac{K4, D4}{K4, D8}$	6-1	Г-1,2 С-1 —	$\frac{A}{Ш 3}$ Ш 44	
$\frac{2-3}{D}$	2-22	$\frac{K4, D3}{K4, D8}$	2-1	Не горит	$\frac{—}{Ш 3}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6641 СЕЛЕНА ДИОКСИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) SELENIUM DIOXIDE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	SeO ₂ . Ядовитое высокоопасное вещество. Белые кристаллы с резким неприятным запахом. Обладает окислительными свойствами. ПДК 0,1 мг/м ³	2811 6236		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
6642 СЕЛЕНА ДИСУЛЬ- ФИД SELENIUM DISULPHI- DE	SeS ₂ . Ядовитое вещество. Желто-оранжевый порошок. Вызывает ожоги кожи. Не раство- римо в воде	2657 6249		II CP		6162 6a	Табл. 13, 14
СЕЛЕНА НИТРИД SELENIUM NITRIDE	Перевозка запрещена						
6643 СЕЛЕНА ОКСИДИ- ХЛОРИД SELENIUM OXYCHLO- RIDE	SeOCl ₂ . Едкое и высокорро- зионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость. Сильно разъедает кожу и сли- зистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. ПДК 5,0 мг/м ³	2879 8220		I выс.		8361 8, 6a	Табл. 20: K1a K7a K10a
Селена оксихлорид	См. Селена оксидхлорид — ПН 6643						
Селена хлорокись	См. Селена оксидхлорид — ПН 6643						
6644 СЕЛЕНАТЫ или СЕ- ЛЕНИТЫ SELENATES or SELE- NITES	Ядовитые высокоопасные твер- дые вещества. В основном рас- творимы в воде	2630 6249		I выс.		6161 6a	Табл. 13, 14
Селенил хлористый	См. Селена оксидхлорид — ПН 6643						
Селеноводород безвод- ный	См. Водород селенистый безводный — ПН 5393						
Селеноксихлорид	См. Селена оксидхлорид — ПН 6643						
Селитра аммиачная...	См. Аммония нитрат... — ПН 5109, 5110						
Селитра бариевая	См. Бария нитрат — ПН 5199						
Селитра калийная	См. Калия нитрат — ПН 5869						
Селитра кальциевая	См. Кальция нитрат — ПН 5905						
Селитра натриевая	См. Натрия нитрат — ПН 6332						
Селитра чилийская	См. Натрия нитрат — ПН 6332						
Семена клещевины...	См. Касторовые бобы... — ПН 5941						
6645 СЕНО, ПОЛОВА или СОЛОМА HAY, STRAW or BHU- SA, wet, damp or conta- minated with oil	Легко воспламеняются. Мок- рые, влажные или загрязнен- ные маслом могут самовозно- раться	1327 4149		— III, к.		4113 —	Табл. 6г: T11a

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> В	6-00	<u>К3, Д2</u> К3, Д10	6-1	Не горит	<u>В</u> Ш.3	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К3, Д2</u> К3, Д10	6-1	<u>В-2</u>	<u>В</u> Ш.3	Укладывать «Вдали от» окислителей
<u>8-1</u> Е	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В	<u>А</u> Ш.3 Ш.44 В.46	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А</u> Ш.3	
<u>4-1</u> А	4-16	<u>К1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1,2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>—</u> Ш.52	1. Испытание тары и нанесение на грузовые единицы знака опасности не требуется. 2. Укладывать «Вдали от» масел животного или растительного происхождения

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
6646 СЕРА комовая и круп- нозернистый порошок SULPHUR, lump and coarse grained powder	S Легковоспламеняющееся твердое вещество При попада- нии в огонь выделяет ядови- тый раздражающий и удушли- вый газ. Образует активные соединения с большинством окисляющих веществ Пыль раздражает слизистые оболоч- ки, взрывоопасна. Не раство- римо в воде Ядовитое ПДК 6 мг/м ³	1350 4174	III низк	4113 4а	Табл. 6, 6а Табл. 6г. Т14а
6647 СЕРА — тонкоизмель- ченный порошок SULPHUR, fine grained powder	S. Легковоспламеняющееся твердое вещество Желтое При попадании в огонь выделяет ядовитый раздражающий и удушливый газ. Образует взрывчатые и очень чувстви- тельные смеси с большинством окисляющих веществ. Пыль взрывоопасна, раздражает сли- зистые оболочки. Ядовитое ПДК 6 мг/м ³	1350 4174	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а Табл. 6г Т14а
6648 СЕРА КОЛЛОИДНАЯ SULPHUR, COLLOI- DAL.	S. Горючее твердое вещество Порошок желтоватого цвета или рыхлые комочки. Содержит 70—80% тонкодисперсных час- тиц элементарной серы и до 30% воды При горении выде- ляет ядовитый удушливый газ Пыль серы образует взрывча- тую смесь с воздухом. ПДК 6 мг/м ³		III низк.	9133 —	
6649 СЕРА РАСПЛАВЛЕН- НАЯ SULPHUR, MOLTEN	S. Воспламеняющееся твердое вещество В расплавленном ви- де ядовитое Может содержать сероводород При попадании в огонь выделяет ядовитый и удушливый газ Образует взры- вчатые и чувствительные сме- си с большинством окисляю- щих веществ Загружается при температуре выше температуры плавления (119 °С). ПДК 10 мг/м ³	2448 4175	III низк	4133 4а	—
Серa двухлористая	См. Серы хлориды — ПН 6654				
Серa однохлористая	См. Серы хлориды — ПН 6654				
Серa четырехфтористая	См. Серы тетрафторид — ПН 6652				
Серa шестифтористая	См. Серы гексафторид — ПН 6650				
6650 СЕРЫ ГЕКСАФТОРИД SULPHUR HEXAFLUO- RIDE	SF ₆ . Сжиженный газ. Невос- пламеняющийся, неядовитый. Без запаха Технический про- дукт может содержать приме- си Отн плоти 5,1	1080 2179		2112 2	Табл. 3 Т1а

<u>КТРИ</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	МК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-1</u> А	4-15	<u>К1, Д2</u> К4, Д6	4-1	<u>В-1,2</u> П-2 Г-1,2	<u>Д</u> Ш.53 Ш 52 Ш 44 П.39	Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов и их соединений, а также белого фосфора
<u>4-1</u> А	4-15	<u>К1, Д2</u> К4, Д6	4-1	<u>В-2</u> П-2 Г-1,2	<u>Д</u> Ш 53 Ш 44 Ш 52 П 39	Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов и их соединений, а также белого фосфора
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2,3</u> П-1,2 В-1	<u>Д</u> Ш 52 Ш.53 П.39	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>4-1</u> С	4-5	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1 1-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> С 1 —	<u>Д</u> Ш 52 П 39	1. Перевозится только в вагонах-цистернах, авто- или контейнерах-цистернах. 2. Укладывать «Вдали от» жилых помещений
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д1</u> К1, Д10	2-1	Не горит	— Ш.44 Ш 49	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6651 СЕРЫ ДИОКСИД СЖИЖЕННЫЙ SULPHUR DIOXIDE, LIQUEFIED	SO ₂ . Ядовитый сжиженный газ с характерным резким запахом. t _{кип} минус 10 °С. Отн. плотн. 2,3. ПДК 10 мг/м ³	1079 2179		2213 6а		Табл. 3: 11а
6652 СЕРЫ ТЕТРАФТОРИД SULPHUR TETRA- FLUORIDE	SF ₆ . Ядовитый чрезвычайно опасный сжиженный газ. Бесцветный, с характерным резким запахом. Коррозионен для стекла и большинства металлов. Водон, влагой воздуха разлагается с выделением ядовитых коррозионных для стекла и металлов газов. t _{кип} минус 38 °С. Отн. плотн. 7,2	2418 2180		2213 6а		Табл. 3: 11а
Серы трехокись...	См. Серы триоксид... — ПН 6653					
6653 СЕРЫ ТРИОКСИД ИН- ГИБИРОВАННЫЙ SULPHUR TRIOXIDE, INHIBITED	SO ₃ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Твердое, сильно расплывающееся. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламенение. Бурно реагирует с водой, выделяя тепло. t _{пл.} 17 °С. ПДК 10 мг/м ³	1829 8233		I выс.	8181 8	Табл. 16, 17
6654 СЕРЫ ХЛОРИДЫ SULPHUR CHLORIDES	SCl ₂ или S ₂ Cl ₂ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Красная жидкость с удушливым запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород и диоксид серы. ПДК 0,3 мг/м ³	1828 8229		I выс.	8171 8	Табл. 20: К7а К10а
Серы (IV) хлорокись	См. Тионилхлорид — ПН 6797					
Серы (VI) хлорокись	См. Сульфурилхлорид — ПН 6727					
Серебро (I) азотнокис- лое	См. Серебра нитрат -- ПН 6656					
Серебро мышьяковисто- кислое	См. Серебра арсенит - ПН 6655					
Серебро пикриновокис- лое...	См. Серебра пикрата гидрат... — ПН 6657					
Серебро (I) цианистое	См. Серебра цианид — ПН 6658					
СЕРЕБРА АЗИД СУ- ХОЙ SILVER AZIDE, DRY	Перевозка запрещена					
6655 СЕРЕБРА АРСЕНИТ SILVER ARSENITE	Ag ₃ AsO ₃ . Ядовитое вещество. Желтый порошок. Обесцвечивается на воздухе	1683 6251		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	Ук	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К3, Д1</u> К3, Д3	2-1	Не горит	<u>Ш 44</u>	
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> К4, Д8	2-1	Не горит В П	<u>Ш 49</u> В 39	
<u>8-3</u> A	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд 1 4-2 разд 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> В, П	См. ч IV, п 6.5 <u>Ш 44</u> Ш 52	1 При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения С 2 Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> C	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	6-1 разд 1 4-2 разд. 2-5	Не горит В	См. ч IV, п 6.5 <u>Ш.44</u> Ш.46	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D. 2 Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> A	6-00	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А**</u> Ш.3	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
СЕРЕБРА АЦЕТИЛЕ- НИД, СУХОЙ SILVER ACETYLIDE, DRY	Перевозка запрещена						
6656 СЕРЕБРА НИТРАТ SILVER NITRATE	AgNO ₃ . Окисляющее твердое вещество. Смеси с горючими материалами легко воспламеня- ются и могут сильно гореть. Ядовитое. Едкое для кожи и слизистых оболочек	1493 5177		II CP		5112 5	Табл. 6, 6а
СЕРЕБРА ОКСАЛАТ СУХОЙ SILVER OXALATE, DRY	Перевозка запрещена						
6657 СЕРЕБРА ПИКРАТА ГИДРАТ УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% SILVER PICRATE, WETTED with not less than 30% water, by mass	C ₂ H ₃ O(NO ₂) ₃ Ag H ₂ O Легко- воспламеняющееся твердое ве- щество. Кристаллы желтого цвета. Ядовитое. В сухом ви- де взрывчатое и чувстви- тельное к трению вещество. Раст- воримо в воде. При попада- нии в огонь выделяет ядови- тые взрывоопасные газы	1347 4170		I выс.		4131 4а	Табл. 6г герм. укуп. Т66
СЕРЕБРА ХЛОРИТ СУХОЙ SILVER CHLORITE, DRY	Перевозка запрещена						
6658 СЕРЕБРА ЦИАНИД SILVER CYANIDE	AgCN Ядовитое вещество. Бе- лый порошок, темнеющий на воздухе. Реагирует с кислотами и парами кислот, выделяя во- дород цианистый	1684 6251		II CP		6162 6а	Табл. 13, 14
6659 СЕРОВОДОРОД СЖИ- ЖЕННЫЙ HYDROGEN SULPHI- DE, LIQUEFIED	H ₂ S. Воспламеняющийся очень ядовитый сжиженный газ. Бес- цветный, с запахом тухлых яиц. КПВ 4—46%. <i>t</i> _{кни} минус 60 °С. Отн. плоти 1,2 ПДК 10 мг/м ³	1053 2151				2413 6а; 3	Табл. 3; Г1а
6660 СЕРОУГЛЕРОД CARBON DISULPHI- DE	CS ₂ . ЛВЖ. Бесцветная или жел- товатая жидкость с резким не- приятным запахом. Ядовитая. Пары могут воспламеняться от соприкосновения с нагретой поверхностью. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 30 °С. <i>t</i> _{кни} 46 °С. КПВ 1,0—5,0%. ПДК 1 мг/м ³	1131 3109		I выс.		3121 3; 6а	Табл. 5; Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Д</u> Ш 52 Ш 44	
<u>4-1</u> D	4-11	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	Не горит <u>П-1</u>	<u>А*</u> Ш 14	Размещать с учетом требова- ний п 4 2 2
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д10	2-1	<u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>См</u> ч IV, п 6 8 Ш 52	
<u>3-1</u> D	3-01	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>А*</u> Ш.22 Ш.52	1. Максимальное количество в упаковке Ж1а на любом суд- не 0,5 т (соответственно 450 л) 2 При тушении пожара запре- щается применять воду, если вещество упаковано в стек- лянную тару. Пена неэффе- ктивна 3 См п. 11 3 16

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ CO	Знак опас- ности	
6661 СЕТЬ ВЗРЫВНАЯ (СБОРКИ ДЕТОНАТО- РОВ НЕЭЛЕКТРИЧЕС- КИЕ) FIRING CIRCUIT (DE- TONATOR ASSEMBLI- ES, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержит инициирующие ВВ. Очень чувствительна к механи- ческим воздействиям и нагре- ву	0360 1256		11В 1а		Табл. 1: E105A
СИЗАЛЬ	См. Волокна растительные сухие... — ПН 5404					
6663 СИЛАН SILANE	SiH ₄ . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный, с очень неприятным запахом. Ядовит. Может самовоспламе- ниться на воздухе. КПВ 1— 100%. ПДК 0,7 мг/м ³ (США). t _{кип} минус 112 °С. Отн. плотн. 1,1	2203 2177		2312 3		Табл. 3: 1а
6664 СИЛИКОАЛЮМИ- НИЙ — ПОРОШОК НЕПОКРЫТЫЙ ALUMINIUM SILICON POWDER, UNCOATED	ВГВ. При взаимодействии с водой, едкими щелочами или кислотами выделяет тепло, во- дород, который может воспла- мениться от теплоты реакции, а также силаны - ядовитые, склонные к самовоспламенению газы	1398 4331	III низк	4313 4в		Табл. 6, 6а
6666 СИЛИКОКАЛЬЦИЙ- МАРГАНЕЦ CALCIUM MANGANE- SE SILICON	ВГВ. При взаимодействии с во- дой выделяет водород, а при взаимодействии с кислотами — самовоспламеняющийся газ гид- рид кремния	2844 4337	III низк.	4313 4в		Табл. 6, 6а
6667 СИМАЗИН SIMAZIN	Малоопасное ядовитое веществ- во. ПДК 2 мг/м ³		III низк.	9153 —		
Синильной кислоты соли	См. Цианиды в растворах — ПН 7096					
6668 СИНТИН (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) SINTIN (FLAMM- ABLE LIQUIDS, N.O.S)	ЛВЖ. Бесцветная или слабо- желтая с характерным запа- хом. Не смешивается с водой. t _{всп} 44 °С	1993 3345	III низк.	3313 3		Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-3</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-C
<u>2-4</u> Е	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	См. Укрывать от солнечной радиации IV, цин п. 6.8 <u>Ш.52</u>	
<u>4-10</u> А	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-1,3</u> В, П	См. 1. От изготовителя или грузоотправителя требуется сертификат о том, что груз хранился под укрытием (но подвергался метеорологическим влияниям) в том количестве, в котором он был упакован, не менее чем три дня до отправки. 2. Периодически следует проверять образцы чтобы установить, выделяются ли ядовитые газы	
<u>4-10</u> А	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-1</u> В, П	См. См. п. 14.2.4,б,в ч. IV, п. 6.5 <u>В.52</u> К.52	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.35</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-3</u> В-1	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
Скипидар гидролизный	См Скипидар — ПН 6669					
Скипидар живичный	См. Масло сосновое — ПН 6139					
Скипидар сульфатный	См. Скипидар — ПН 6669					
Скипидар сульфитный	См Скипидар — ПН 6669					
Скипидар сухонерегон- ный	См Скипидар — ПН 6669					
Скипидар экстракцион- ный	См. Скипидар — ПН 6669					
Скипидара заменитель	См. Уайт-спирит — ПН 6896					
6669 СКИПИДАР TURPENTINE	$C_{10}H_{16}$. ЛВЖ. Бесцветная или желтоватая жидкость со смолистым запахом. $t_{всн}$ 34—38 °С	1299 3391	III низк.	3313 3	Табл. 4	
Скородит	См. Железа (III) арсената дигидрат — ПН 6752					
Смесь кислот азотной и хлористоводородной	См Кислота азотная и кислота соляная — смесь — ПН 5956					
6670 СМЕСЬ НИТРУЮЩАЯ с массовой долей азот- ной кислоты не более 50% NITRATING ACID, MI- XTURES with nitric acid content not more than 50%	$HNO_3+H_2SO_4$. Едкое и высоко- коррозионное вещество. Смесь концентрированных азотной и серной кислот. Вызывает серь- езные ожоги кожи и слизистых оболочек. ПДК 2,0 мг/м	1796 8194	II ср	8182 8	Табл. 16, 17	
6670-1 СМЕСЬ НИТРУЮЩАЯ с массовой долей азот- ной кислоты более 50% NITRATING ACID, MIXTURES with nitric acid content more than 50%	$HNO_3+H_2SO_4$. Едкое и высоко- коррозионное вещество. Смесь концентрированных азотной и серной кислот. Вызывает серь- езные ожоги кожи и слизистых оболочек. Окислитель. При контакте с органическими ве- ществами может вызвать их воспламенение. При этом выде- ляются ядовитые оксиды азота ПДК 2,0 мг/м ³	1796 8194	I выс.	8151 8; 5	Табл. 16, 17	
6671 СМЕСЬ НИТРУЮЩАЯ ОТРАБОТАННАЯ с мас- совой долей азотной кислоты не более 50% NITRATING ACID MIX- TURES SPENT with nitric acid content not more than 50%	$HNO_3+H_2SO_4$. Едкое и высоко- коррозионное вещество. Обыч- но смесь кислот, использовав- шаяся ранее для нитрования. Вызывает серьезные ожоги ко- жи и слизистых оболочек. Окис- литель	1826 8194	II ср.	8182 8	Табл. 16, 17	

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2; Г-2	<u>С*</u> Ш.52	
<u>8-3</u> D	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горит	<u>С</u> Ш.42	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-3</u> D	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горит В-1	<u>С</u> Ш.44 Ш.52 П.42	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-6</u> D	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горит	<u>С</u> Ш.44	1. Перевозка химических нестабильных смесей или смесей, содержащих взрывчатые примеси, запрещена. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6672 СМЕСЬ НИТРУЮЩАЯ ОТРАБОТАННАЯ с мас- совой долей азотной кислоты более 50% NITRATING ACID MIX- TURES, SPENT with nitric acid content more than 50%	$\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$. Едкое и высоко- коррозионное вещество. Обыч- но смесь кислот, использован- ная для нитрования. Вызывает серьезные ожоги кожи и сли- зистых оболочек. Окислитель. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламенение. При этом вы- деляются оксиды азота	<u>1826</u> 8194		I выс.	<u>8151</u> 8, 5	Табл. 16, 17
6673 СМЕСЬ ХРОМОВАЯ CHROMOSULPHURIC ACID	Едкое и коррозионное вещест- во. Оранжевая жидкость. Раст- вор хрома триоксида или ди- хромата в серной кислоте. Вы- зывает ожоги кожи, глаз и сли- зистых оболочек	<u>2240</u> 8146		I выс.	<u>8181</u> 8	Табл. 16, 17
Смола древесная...	См. Масло смоляное... — ПН 6137, 6138					
Смола жидкая	См. Асфальты или битумы, жидкие — ПН 5155, 5156					
6674 СМОЛА ПОЛИСТИРО- ЛОВАЯ ВСПУЧИВАЮ- ЩАЯСЯ выделяющая воспламеняющиеся пары POLYSTYRENE BEADS, EXPANDABLE, evol- ving flammable vapour	Горючее твердое вещество. Фор- мовочный материал в виде ша- риков или гранул. Во время хранения выделяет небольшое количество горючего газа, на- пример, пентана. Его количест- во увеличивается по мере повы- шения температуры	<u>2211</u> 9036		III низк.	<u>9133</u> 9	Табл. 21: M1a M2a M5a M20a M20b M27a M28a
6675 СМОЛА — РАСТВОР легковоспламеняющийся, с температурой вспышки не менее ми- нус 18 °С, но менее 23 °С RESIN SOLUTION, flammable, flash point not less than -18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от состава	<u>1866</u> 3278		II ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
6676 СМОЛА — РАСТВОР легковоспламеняющийся, с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С RESIN SOLUTION, flammable, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от состава	<u>1866</u> 3379		III низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
Смола сырая и очищен- ная...	См. Смола — раствор легковоспламеняющийся... — ПН 6675, 6676					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>8-3</u> D	8-01	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>П.42</u>	1. Перевозка химически неста- бильных смесей или смесей, содержащих взрывчатые примеси, запрещена. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>8-3</u> B	8-01	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	Не горит	<u>С</u> <u>Ш.44</u>	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория разме- щения D. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>9-1</u> A	9-01	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д10</u>	8-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>D</u> <u>Ш.52</u>	1. При укладке под палубой должна быть обеспечена вен- тиляция. 2. Укладывать «Отдельно от» окислителей и пищевых про- дуктов
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> A	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК/МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6679 СНАРЯДЫ СТРЕЛЯЮЩИЕ ТАМПОНАЖНЫЕ (ТОРПЕДЫ ВЗРЫВЧАТЫЕ без детонатора для нефтескважин) PROJECTILES, SHOOTING, PLUGGING (FRACTURING DEVICES, EXPLOSIVE, without detonator, for oil wells)	Содержат бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0099 1264			11D 1a	Табл. I: E134
6680 СНАРЯДЫ ТРОСОМЕТА (РАКЕТЫ ДЛЯ ЛИНЕМЕТАНИЯ) ROPE THROWING PROJECTILES (ROCKETS, LINE-THROWING)	Содержат пиротехнический состав и ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0238 1293			12G 1a	Табл. I: E147
6681 СНАРЯДЫ ТРОСОМЕТА (РАКЕТЫ ДЛЯ ЛИНЕМЕТАНИЯ) ROPE THROWING PROJECTILES (ROCKETS, LINETHROWING)	Содержат метательное ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0240 1293			13G 1a	Табл. I: E147
Сода кальцинированная...	См. Натрия карбонат... — ПН 6326-1					
Сода каустическая...	См. Натрия гидроксид... — ПН 6309, 6310					
Соль анилиновая	См. Анилинагидрохлорид — ПН 5140					
6681-1 СОЛЬ ЛИКОНДА 21 (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) LIKOND SALT 21 (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	Едкое коррозионное вещество. Твердое. В присутствии влаги высокоррозионно для железа и стали. Смесь солей шестивалентного хрома с борной кислотой	1759 8151		III низк.	8313 8	Табл. 18, 19
6682 СОЛЬВЕНТ КАМЕННОУГОЛЬНЫЙ НАРНТНА	ЛВЖ. Смесь малых количеств бензола и толуола с ксилолом. Сырые смеси темно-желтого цвета, а очищенные — бесцветные. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 16-25^{\circ}\text{C}$	2553 3264		II ср.	3212 3	Табл. 4
6683 СОЛЬВЕНТ НЕФТЯНОЙ ЛЕГКИЙ НАРНТНА, solvent	ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 16-25^{\circ}\text{C}$. ПДК 100 мг/м ³	1256 3264 3368		II ср.	3212 3	Табл. 4

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-01	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{С-1,3}} \\ \frac{\text{Г-3}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-02	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{С-1,3}} \\ \frac{\text{—}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{\text{Е}}$	1-03	$\frac{\text{К1}}{\text{К1}}$	1-1	$\frac{\text{В-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{Ш.53}}{\text{—}}$	Укладка категории I
$\frac{8-2}{\text{А}}$	8-00	$\frac{\text{К1, Д2}}{\text{К1, Д2}}$	8-1	Не горит	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}} \\ \frac{\text{Ш.57}}{\text{—}}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{Г-1}} \\ \frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}^*}{\text{Ш.52}}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{Г-1,3}} \\ \frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6684 СОЛЬВЕНТ НЕФТЯ- НОЙ ТЯЖЕЛЫЙ НАРНТНА, petroleum	ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ ниже 23 °С ПДК 100 мг/м ³	1255		II	3112 3212	Табл. 4
		3271 3141		ср.	3	
Сольвент-нафта	См. Сольвент нефтяной легкий — ПН 6683					
6685 СПИРТ АЛЛИЛОВЫЙ ALLYL ALCOHOL	СН ₂ :СНСН ₂ ОН Ядовитое ле- гучее вещество. ЛВЖ Бесцвет- ная, с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболоч- ки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 21 °С. ПДК 2 мг/м ³ . КПВ 2,5— 18,0%	1098 6058		I выс.	6121 6а; 3	Табл. 15: герм. укуп. Я8е Я9г Я14а Я15а Я16а Я17а
6686 СПИРТЫ АМИЛОВЫЕ с температурой вспыш- ки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С AMYL ALCOHOLS, flash point not less than 18 °С but less than 23 °С	С ₅ Н ₁₁ ОН. ЛВЖ. В основном бесцветные, с сильным запахом Не смешиваются с водой. КПВ 1,2—7,6%. ПДК 10 мг/м ³	1105 3182		II ср.	3212 3	Табл. 4
6687 СПИРТЫ АМИЛОВЫЕ с температурой вспыш- ки не менее 23 °С, но не более 61 °С AMYL ALCOHOLS, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	С ₅ Н ₁₁ ОН. ЛВЖ. Бесцветные, с сильным запахом. Не смеши- ваются с водой. КПВ 1,2—7,6% ПДК 10 мг/м ³	1105 3308		III низк	3313 3	Табл. 4
6688 СПИРТ БЕНЗИЛОВЫЙ BENZYL ALCOHOL	СН ₅ СН ₂ ОН. Бесцветная горю- чая жидкость. Обладает нар- котическими свойствами. $t_{всп}$ 90 °С			III низк.	9133 —	
Спирт борниловый	См. Борнеол — ПН 5269					
Спирты бутиловые	См. Бутанола .. — ПН 5297, 5298					
Спирт втор-бутиловый	См. Бутанола с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — ПН 5297					
Спирт н-бутиловый	См. Бутанола с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — ПН 5298					
Спирт трет-бутиловый	См. Бутанола с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С — ПН 5297					
Спирты высшие	См. Масло сивушное — ПН 6134					
6689 СПИРТЫ ГЕКСИЛО- ВЫЕ HEXANOLS	С ₆ Н ₁₃ ОН. ЛВЖ. Бесцветные, со слабым запахом. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Смешиваются с водой $t_{всп}$ 23— 61 °С	2282 3351		III низк.	3313 3	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>6-3</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-3</u> В-2 С-1 —	<u>В</u> Ш.52 Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п 4.2.2
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1 С-1 —	<u>Д</u> Ш.20 Ш.26 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1 С-1 —	<u>Д</u> Ш.20 Ш.26 Ш.52	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.26	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> В-2 С-1 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.26	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6690 СПИРТ ДЕНАТУРИРОВА- ННЫЙ (СПИРТЫ ЯДОВИТЫЕ, Н.У.К.) DENATURED ALCO- HOL (ALCOHOLS, TO- XIC, N.O.S.)	ЛВЖ. Летучая, с характерным запахом. Ядовитая. Смешивает- ся с водой. $t_{всп}$ от минус 18 до 23 °С. КПВ 3,5—18	1986	3176	II	ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
Спирт дециловый См. Деканол-1 — ПН 5525							
6691 СПИРТ ДИАЦЕТОНО- ВЫЙ DIACETONE ALCO- HOL	CH ₃ COCH ₂ C(CH ₃) ₂ OH. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запа- хом. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 23—61 °С. КПВ 1,8—6,9%	1148	3327	III	низк.	3313 3	Табл. 4
Спирт изоамиловый См. Спирты амиловые с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С — ПН 6687							
6692 СПИРТ ИЗОБУТИЛО- ВЫЙ ISOBUTYL ALCOHOL	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ OH. ЛВЖ. Про- зрачная, со слабым запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 28 °С. ПДК 10 мг/м ³	1212	3354	III	низк.	3313 3	Табл. 4
Спирт изооктиловый См. Спирт-2-этилгексилловый — ПН 6701							
6693 СПИРТ ИЗОПРОПИ- ЛОВЫЙ ISOPROPYL ALCOHOL	(CH ₃) ₂ CHOH. ЛВЖ. Бесцвет- ная, подвижная. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 12 °С. КПВ 2— 12%	1219	3244	II	ср.	3212 3	Табл. 4
Спирт β-меркаптоэтило- вый См. Моноэтиленгликоль — ПН 6277							
Спирт металиловый См. Спирт метилаллиловый — ПН 6694							
6694 СПИРТ МЕТИЛАЛЛИ- ЛОВЫЙ METHALLYL ALCO- HOL	CH ₂ :C(CH ₃)CH ₂ OH. ЛВЖ. Бес- цветная с резким запахом. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Смешива- ется с водой. $t_{всп}$ 34 °С. ПДК 5 мг/м ³	2614	3362	III	низк.	3353 3	Табл. 4
Спирт метиламиловый См. Метилизобутилкарбинол — ПН 6205							
6695 СПИРТ α-МЕТИЛБЕН- ЗИЛОВЫЙ alpha-METHYLBEN- ZYL ALCOHOL	C ₆ H ₅ CH(CH ₃)OH. Ядовитая бесцветная жидкость. Трудно смешивается с водой. $t_{застыв}$ 21 °С. ПДК 5 мг/м ³	2937	6189	III	низк.	6163 66	Табл. 11, 12
Спирт метиловый См. Метанол — ПН 6171							
Спирт 1-метоксипропи- ловый См. 1-Метоксипропанол-2 — ПН 6252-1							
Спирт нашатырный См. АММИАК — РАСТВОРЫ в воде с относительной плот- ностью от 0,880 до 0,957 при температуре 15 °С с массовой долей аммиака более 10%, но не более 35% — ПН 5088							

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	ЛК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3</u> С-1 В-2	<u>Д</u> Ш.52 Ш.26	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 С-1 —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.26 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>Д</u> Ш.20 Ш.26 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-1,2 С-1	<u>Д</u> Ш.20 Ш.26 Ш.52	
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44 Ш.25	
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
Спирт октиловый	См. Октанол-1 — ПН 6439					
Спирт петroleйный...	См. Бензины-растворители... — ПН 5232—5234					
6696 СПИРТ d,l-ПИНАКО- ЛИНОВЫЙ (СПИРТЫ, Н.У.К.) PINACOLINE ALCO- HOL (ALCOHOLS, N.O.S.)	(CH ₃) ₂ CCNONCH ₃ . ЛВЖ. Не смешивается с водой. t _{всп} 17 °С	1987 3175		II ср.	3212 3	Табл. 4
6697 СПИРТ n-ПРОПИЛО- ВЫЙ PROPYL ALCOHOL NORMAL	CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH. ЛВЖ. Бес- цветная. Смешивается с водой. t _{всп} 15 °С. КПВ 2—12% ПЛК 10 мг/м ³	1274 3272		II ср.	3212 3	Табл. 4
Спирт пропиловый нор- мальный	См. Спирт n-пропиловый — ПН 6697					
Спирт псевдогексильовый	См. Спирт-2-этилбутиловый ПН 6700					
Спирт тиопропиловый	См. Пропилмеркаптаны — ПН 6567					
6698 СПИРТ β-ФЕНИЛЭТИ- ЛОВЫЙ PHENYLETHYL ALCO- HOL	C ₈ H ₉ OH. Ядовитая малоопасная бесцветная жидкость с харак- терным запахом КПВ 0,8- 41,0%			III низк.	9153	
Спирт фенэтиловый	См. Спирт β-фенилэтиловый — ПН 6698					
6699 СПИРТ ФУРФУРИЛО- ВЫЙ FURFURYL ALCOHOL	C ₅ H ₄ OCH ₂ OH Ядовитая летучая бесцветная подвижная жид- кость. Едкая для кожи и сли- зистых оболочек. На свету и воздухе темнеет до коричнево- го. Смешивается с водой. С окислителями реагирует со взрывом	2874 6155		III низк.	6113 56	Табл. 11, 12
6699-1 СПИРТ ЦИКЛОГЕКСИ- ЛОВЫЙ (СПИРТЫ, Н.У.К.) CYCLOHEXYL ALCO- HOL (ALCOHOLS, N.O.S.)	C ₆ H ₁₁ OH ЛВЖ. Бесцветная, с запахом камфары. Не смеши- вается с водой. t _{всп} 47 °С	1987 3303		III низк.	3313 3	Табл. 4
Спирт 2-хлорэтиловый	См. Этиленхлоргидрин — ПН 7226					
6700 СПИРТ-2-ЭТИЛБУТИ- ЛОВЫЙ 2-ETHYLBUTANOL	(C ₂ H ₅) ₂ CHCH ₂ OH. ЛВЖ. Бес- цветная. Не смешивается с во- дой. t _{всп} 57 °С (о. с.)	2275 3338		III низк.	3313 3	Табл. 4
6701 СПИРТ-2-ЭТИЛГЕКСИ- ЛОВЫЙ 2-ETHYLCHEXYL ALCO- HOL	C ₄ H ₉ CH(C ₂ H ₅)CH ₂ OH. Бесцвет- ная горячая жидкость. t _{всп} 85 °С			III низк.	9123 —	

КТРИ КР	КС	СИЗО СИЗА	ЛК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> С-1 Г-1 —	<u>Д*</u> Ш.26 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-1,2 С-1 —	<u>Д</u> Ш.20 Ш.26 Ш.52	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-3,2</u> В-2	<u>Д</u> Ш.25 Ш.52	Упаковка согласно НТД на про- дукцию
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-3</u> С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52 Ш.44	Укладывать «Отдельно от» окислителей
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>Д*</u> Ш.52 Ш.26	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упаковка
				CO	CO		
Спирт этиловый или См. Этанол или этанол — растворы... — ПН 7185, 7186 спирт этиловый — раствор...							
6703 СПИРТА ДИАЦЕТО- НОВОГО ПЕРОКСИ- ДЫ, не более 57% в растворе, содержащем не более 9% пероксида водорода, не менее 26% диацетонового спирта и не менее 9% воды, мас- совая доля общего ак- тивного кислорода не более 10% DIACETONE ALCOHOL PEROXIDES, not more than 57% in solution with not more than 9% hydrogen peroxide, not less than 26% diaceto- ne alcohol and not less than 9% water; total ac- tive oxygen content, not more than 10%	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{CH}_2\text{C}(\text{OH})\times$ $\times(\text{CH}_3)(\text{OOH})$ и др. Органи- ческий пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2163	-	I выс.	5221 5	Табл. 10: П16	
6704 СПИЧКИ БЕЗОПАС- НЫЕ (в коробках, кни- жечках, картонках) MATCHES, SAFETY (book, card or strike on box)	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Спички, предназ- наченные для зажигания о специально изготовленную по- верхность	1944 4155		III низк.	4113 4а	Табл. 6г: T2а T2б T2в	
6705 СПИЧКИ ПАРАФИНО- ВЫЕ «ВЕСТА» MATCHES, WAX "VES- TA"	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Воспламеняются при трении. Иногда для этого может потребоваться специ- ально изготовленная поверх- ность	1945 4156		III низк.	4113 4а	Табл. 6г: T2а T2б T2в	
6706 СПИЧКИ ПОДРЫВ- НИКА (ЗАЖИГАТЕЛИ ОГНЕПРОВОДНОГО ШНУРА) MATCHES OF BLAS- TER (LIGHTERS, FU- SE)	Содержат ВВ. Малоопасны	0131 1276			14S 16	Табл. 1: E141	
6707 СПИЧКИ САПЕРНЫЕ MATCHES, FUSEE	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Спички, головки которых изготовлены из вос- пламеняющегося и пиротехни- ческого состава, чувствиельно- го к трению, горящего с не- большим пламенем или без не- го независимо от погодных ус- ловий.	2254 4154		III низк.	4113 4а	Табл. 6г: T4а T5а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	Перевозить в РК, t_k 30 °С, t_a 35 °С. См. п. 1.7
<u>4-1</u> A	4-10	<u>К1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1,2</u> —	— Ш.52	
<u>4-1</u> B	4-10	<u>К1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1,2</u> —	— Ш.52	См. п. 14.2.4, л
<u>1-4</u> A	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	В-1 <u>П-2</u> Г-3 —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I
<u>4-1</u> A	4-10	<u>К1</u> К4, Д10	4-1	Г-3 С-3 <u>В-1</u> —	— Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упаковка
				СО	ср		
Сплав алюминия и ферросилиция. См. Алюминий-ферросилиций — порошок — ПН 5053							
6708 СТАБИЛИН (КЛЕИ, СОДЕРЖАЩИЕ ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩУЮСЯ ЖИДКОСТЬ) STABILINE (ADHESI- VES)	ЛВЖ $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	<u>1133</u> 3174		II ср	<u>3212</u> 3		Табл. 4
6709 СТАННОМЕТАН (ГА- ЗЫ СЖАТЫЕ или СЖИЖЕННЫЕ ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЯДОВИТЫЕ. Н.У.К.) STANNOMETHANE (COMPRESSED or LI- QUEFIED GASES, FLAMMABLE, TOXIC, N.O.S.)	SnH_4 Воспламеняющийся ядо- витый сжиженный газ Бесцвет- ный. При хранении постепенно разлагается на олово и водо- род. Распад идет быстро при 150 °С. Отн. плотн. 4.2 ПДК 2 мг/м ³ (в пересчете на олово) (США)	<u>1953</u> 2124			<u>2412</u> 6а; 3		Табл. 3 IIa
Стеол-М См. Жидкость «Стеол-М» — ПН 5767							
6710 СТИБИН STIBINE	SbH_3 . Воспламеняющийся ядо- витый высокоопасный сжижен- ный газ со слабым неприятным запахом Бесцветный. При на- гревании разлагается с выде- лением водорода. ПДК 0,3 мг/м ³ . $t_{\text{кип}}$ минус 18 °С. Отн плотн. 4,3	<u>2676</u> 2178			<u>2413</u> 6а; 3		Табл. 3: IIa
Стирен См. Стирол, мономер, ингибированный — ПН 6711							
6711 СТИРОЛ, МОНОМЕР, ИНГИБИРОВАННЫЙ STYRENE MONOMER INHIBITED	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2$ ЛВЖ. Бесцветная, со сладким (в чистом виде) или резким (при загрязнении) запахом. Ядовитая Легко по- лимеризуется под воздейст- вием света, тепла, сильных кис- лот, при загрязнении некото- рыми веществами. Даже инги- бированный может полимери- зоваться при нагревании выше 52 °С При этом может вос- пламениться Не смешивается с водой. Коррозионна для меди и ее сплавов $t_{\text{всп}}$ 30 °С. КПВ 1,1—6% ПДК 5 мг/м ³	<u>2055</u> 3381		III низк.	<u>3313</u> 3		Табл. 4
6712 СТОЛБИКИ ПОРОХО- ВЫЕ — ПОРОХ ДЫМ- НЫЙ (ЧЕРНЫЙ) ПРЕССОВАННЫЙ или ПОРОХ ДЫМНЫЙ	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воздействиям и нагреву	0028 <u>1114</u>			<u>11D</u> 1a		Табл. 1: E5

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС	КЗЭС	Примечания
				ЗОС	Мед.	
$\frac{3-1}{B}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D7}$	3-1	$\frac{П-2}{Г-1}$ $\frac{В-2}{-}$	$\frac{D}{Ш.52}$	
$\frac{2-3}{D}$	2-30	$\frac{K4, D4}{K4, D19}$	2-1	$\frac{С-1}{Г-3}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{См. ч. IV, п. 6.8}{Ш.52}$	
$\frac{2-3}{D}$	2-30	$\frac{K4, D3}{K4, D5}$	2-1	$\frac{С-1}{В-1}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{-}{Ш.52}$	
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{В-2}{П-1,2}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{В*}{Ш.31}$ $\frac{Ш.52}{-}$	Укладывать в наиболее прохладном месте
$\frac{1-2}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{С-3}{Г-3}$ $\frac{-}{-}$	$\frac{-}{Ш.53}$	Укладка категории II-A

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК/МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
(ЧЕРНЫЙ) В ШАШКАХ CYLINDERS, POWDER (BLACK POWDER; (GUNPOWDER), COMPRESSED or BLACK POWDER; (GUNPOWDER), IN PELLETS)							
6713 СТОПИН (ШНУР ОГНЕПРОВОДНЫЙ) STOPINE (CORD, IGNITER)	Пиротехнический состав. Чувствителен к нагреву	0066 1254			14G 16		Табл. 1. E126
6715 СТРИХНИН или СТРИХНИНА СОЛИ STRYCHNINE or STRYCHNINE SALTS	$C_{21}H_{22}N_2O_2$. Ядовитые высокоопасные кристаллы или порошок. Стрихнин слаборастворим, а его соли растворимы в воде	1692 6260		I выс.	6161 6a		Табл. 13, 14
6716 СТРОНЦИЙ — ПОРОШОК (МЕТАЛЛЫ ПИРОФОРНЫЕ, Н.У.К.) STRONTIUM, POWDER (PYROPHORIC METALS, N O S)	Сг. Самовозгорающееся вещество Пирофорное. На воздухе может самовоспламениться. При встряхивании может искриться. При взаимодействии с водой выделяет водород	1383 4235		I выс	4211 46		Табл. 7a герм укуп. C26 C16
Стронций азотнокислый	См. Стронция нитрат — ПН 6718						
Стронций мышьяковистокислый (орто) четырехводный	См. Стронция ортоарсенита тетрагидрат — ПН 6719						
Стронций мышьяковистокислый (орто) двузамещенный водный	См. Стронция гидроарсената гидрат — ПН 6717						
Стронций фосфористый	См. Стронция фосфид — ПН 6723						
Стронций хлорноватокислый	См. Стронция хлорат — ПН 6721						
Стронций хлорнокислый	См. Стронция перхлорат — ПН 6721						
Стронция арсенат	См. Стронция гидроарсената гидрат — ПН 6717						
Стронция арсенит	См. Стронция ортоарсенита тетрагидрат — ПН 6719						
6717 СТРОНЦИЯ ГИДРОАРСЕНАТА ГИДРАТ (АРСЕНАТЫ, НУК) STRONTIUM ARSENATE (ARSENATES, N O S.)	$SrHAsO_4 \cdot H_2O$ Ядовитое вещество Белый порошок	1557 6076		II ср	6162 6a		Табл. 13, 14

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> Г-3 —	<u>Ш.52</u>	Укладка категории I
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горят	<u>А*</u> Ш.30 Ш.32	1. Размещать с учетом требова- ний п 4.2.2. 2. Если к перевозке предьяв- ляются как пестициды, их следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-2,1</u> Г-2 В,П Г-1,3	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u>	Свободное пространство тары ч. IV, обычно заполняется инертным газом
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А</u> Ш.3	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГВ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
Стронция диоксид	См. Стронция пероксид — ПН 6720						
6718 СТРОНЦИЯ НИТРАТ STRONTIUM NITRATE	$\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$. Окисляющее твердое вещество. Ядовитое 1 мг/м ³	1507 5187		III низк.	5113 5		Табл. 6, 6а
6719 СТРОНЦИЯ ОРТОАР- СЕНИТА ТЕТРАГИД- РАТ STRONTIUM ARSENI- TE	$\text{Sr}_3(\text{AsO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$. Ядовитое ве- щество. Белый порошок	1691 6260		II ср.	6162 6а		Табл. 13, 14
6720 СТРОНЦИЯ ПЕРОК- СИД STRONTIUM PEROXI- DE	SrO_2 Окисляющее вещество. Белый порошок. Смеси с горючими материалами, особенно если они смочены малым количеством воды, при ударе или трении могут воспламеняться. При попадании в огонь или при взаимодействии с водой или кислотами разлагаются, выделяя кислород	1509 5188		II ср.	5112 5		Табл. 6, 6а
6721 СТРОНЦИЯ ПЕРХЛО- РАТ STRONTIUM PER- CHLORATE	$\text{Sr}(\text{ClO}_4)_2$. Окисляющее веществ- во. Порошок или кристаллы бе- лого цвета. Может образовы- вать взрывчатые смеси с горю- чими материалами или метал- лами в виде тонкоизмельчен- ного порошка	1508 5188		II ср.	5112 5		Табл. 6, 6а
6723 СТРОНЦИЯ ФОСФИД STRONTIUM PHOSP- HIDE	Sr_3P_2 . ВГВ. Разлагается при взаимодействии с водой или водяным паром, выделяя фос- фин. Ядовитое высокоопасное	2013 4365		I выс.	4321 4в; 6а		Табл. 8: герм. укуп. B56 B86 B96 B17а
6724 СТРОНЦИЯ ХЛОРАТ STRONTIUM CHLORA- TE	$\text{Sr}(\text{ClO}_4)_2$ Окисляющее твер- дое вещество, расплывающееся на воздухе. Может образовы- вать взрывчатые смеси с соеди- нениями аммония, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного по- рошка. Смеси с горючими ма- териалами чувствительны к трению и могут воспламенять- ся или взрываться при взаим- действии с серной кислотой	1506 5187		II ср.	5112 5		Табл. 6, 6а
Стружка железная	См. Стружка, опилки или обрезки черных металлов, под- верженные самонагреванию — ПН 6724-1						

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Д</u> Ш 44 Ш.52	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш 3	
<u>5-1</u> А	5-06	<u>К2, Д2</u> <u>К2, Д5</u>	5-1 разд. 1 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> <u>В,П</u>	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u> В.52	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2,1</u> —	<u>С</u> Ш.8 Ш 52	
<u>4-11</u> Е	4-34	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В,П</u>	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 <u>Ш 44</u> В.54	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> С-1	<u>С</u> Ш.8 Ш.53 К.52 К.53	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ		Упа- ковка
				Знак опас- ности		
6724-1 СТРУЖКА, ОПИЛКИ или ОБРЕЗКИ ЧЕР- НЫХ МЕТАЛЛОВ, под- верженные самонагрева- нию FERROUS METAL BO- RINGS, SHAVINGS, TURNINGS or CUT- TINGS in a form liable to self-heating	Самовозгорающиеся материа- лы. Опилки, стружки или об- резки, полученные при обра- ботке черных металлов реза- нием. Мелкие чугунные и сталь- ные опилки, стружки и обреза- ки склонны к самонагреванию и самовоспламенению, особен- но загрязненные горючими ве- ществами. Самонагревание груза и недостаточная венти- ляция могут вызвать опасное снижение кислорода в воздуш- ной атмосфере грузового поме- щения	2793 4232	III низк.	4213 46	Табл. 7а: С22а	
Стружка стальная	См. Стружка, опилки или обрезки черных металлов, под- верженные самонагреванию — ПН 6724-1					
Суберан	См. Циклогептан — ПН 7114					
Сулема	См. Ртуты дихлорид — ПН 6601					
СУЛПРОФОС	См. Приложение 13					
СУЛЬФОТЕП	См. Приложение 13					
6725 СУЛЬФОУГОЛЬ (СА- МОВОЗГОРАЮЩИЕ- СЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕ- СТВА, Н.У.К.) SULPHOCARBON (SELF-HEATING SUB- STANCES, SOLID, N.O.S.)	Самовозгорающееся вещество. Зернистый материал черного или темно-серого цвета. Крити- ческой температурой является 60 °С, выше которой нараста- ние температуры в результате самовозгорания угля идет с большой скоростью. При этом выделяется большое количест- во ядовитого сернистого газа	3088 4260	III низк.	4213 46	Табл. 7а: герм. укуп. С1а С7а С11а С12а С16а С176	
Сульфурил фтористый	См. Сульфурилфторид — ПН 6726					
Сульфурил хлористый	См. Сульфурилхлорид — ПН 6727					
6726 СУЛЬФУРИЛФТОРИД SULPHURYL FLUORI- DE	SO ₂ F ₂ . Ядовитый сжиженный газ. Бесцветный. Без запаха. Сильно раздражает кожу и сли- зистые оболочки глаз и дыха- тельных путей. Реагирует с водой и влагой воздуха, вы- деляя ядовитые и коррозион- ные газы. t _{кип} минус 55 °С. Отн. плотн. 3,5 ПДК 20 мг/м ³	2191 2180		2213 6а	Табл. 3: Г1а	
6727 СУЛЬФУРИЛХЛО- РИД SULPHURYL CHLORI- DE	SO ₂ Cl ₂ . Едкое и высококорро- зионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый t _{кип} 69 °С. ПДК 5,0 мг/м ³	1834 8233	I выс.	8111 8	Табл. 20: К1а К8а К9а К10а	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
4-6 А	4-20	К1, Д2 К4, Д5	4-1	В-1,2 —	— Ш.52	Не считается опасным, если грузоотправитель укажет в грузовых документах, что у веществ этой партии отсутствуют свойства самонагрева
4-6 Е	4-24	К1, Д2 К4, Д5	4-1	В-1,2 П-1,2 Г-1 —	Д Ш.52 П.39	При перевозке измерять температуру груза не реже 1 раза в сутки. Если температура в штабеле превысит температуру трюмного воздуха на 5 °С, необходимо применить активную вентиляцию для охлаждения груза. При повышении температуры в штабеле выше 50 °С следует принять меры к прекращению самонагрева и дальнейшего самовозгорания любым доступным способом
2-3 D	2-22	К4, Д3 К4, Д8	2-1	Не горит	См ч. IV, п. 6.8 Ш.49 Ш.44 В.39	
8-1 С	8-00	К2, Д4 К2, Д10	8-1	Не горит В	С Ш.44 В.46	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
6728 СУРИК (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА Н.У.К.) MINIUM (POISONOUS SOLIDS, N.O.S)	Pb_3O_4 . Ядовитое, чрезвычайно опасное вещество. Ярко-крас- ный порошок. ПДК 0,01 мг/м ³	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
6729 СУРЬМА — ПОРО- ШОК ANTIMONY, POWDER	Sb Ядовитое высокоопасное ве- щество. Тонкоизмельченный по- рошок металлической сурьмы Нерастворимо в воде. ПДК 0,5 мг/м ³	2871 6071		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Сурьма (III) молочно кислая	См. Сурьмы (III) лактат — ПН 6730					
Сурьма пятифтористая	См. Сурьмы пентафторид — ПН 6732					
Сурьма пятихлористая	См. Сурьмы пентахлорид — ПН 6734					
Сурьма сернистая..	См. Сурьмы сульфиды — ПН 6736					
Сурьма трехфтористая...	См. Сурьмы трифторид... — ПН 6737					
Сурьма треххлористая...	См. Сурьмы трихлорид... — ПН 6738, 6739					
Сурьма хлористая (III)	См. Сурьмы трихлорид... — ПН 6738, 6739					
Сурьмы (III) гидрид	См. Стибин — ПН 6710					
6730 СУРЬМЫ (III) ЛАК- ТАТ ANTIMONY LACTATE	$Sb(CH_3CHONCOO)_3$. Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок	1550 6070		III низк	6163 66	Табл. 13, 14
6731 СУРЬМЫ ОКСИХЛО- РИД (СУРЬМЫ СОЕ- ДИНЕНИЯ НЕОРГА- НИЧЕСКИЕ, ТВЕР- ДЫЕ, НУК) ANTIMONY OXYCHLO- RIDE (ANTIMONY COMPOUNDS, INOR- GANIC, SOLID, N.O.S.)	$SbOCl$. Ядовитое вещество. Бе- лые кристаллы	1549 6070		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6732 СУРЬМЫ ПЕНТАФТО- РИД ANTIMONY PENTA- FLUORIDE	SbF_5 . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Безводная слабокоррозионна. При реак- ции с водой (выделяя водород фтористый) становится высоко- коррозионной для стекла, дру- гих кремнистых материалов и большинства металлов. Вызы- вает сильные ожоги кожи и сли- зистых оболочек. Пары раздра- жают слизистые оболочки. Ядо- витое высокоопасное. Окисли- тель. ПДК 0,3 мг/м ³ в перес- чете на Sb.	1732 8117		II ср.	8162 8; 6а	Табл. 16, 17

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> В	6-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	Не горит	<u>А</u> Ш.3	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	Не горит	<u>А</u> Ш.7	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2,3</u> —	<u>А*</u> Ш.7	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>В*</u> Ш.7	
<u>8-1</u> D	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Не горит <u>В</u>	<u>А*</u> Ш.44 Ш.7 Ш.52 Ш.49 В.47	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6733 СУРЬМЫ ПЕНТАХЛО- РИД ЖИДКИЙ ANTIMONY PENTA- CHLORIDE, LIQUID	SbCl ₅ Едкое и высококорро- зионное в присутствии влаги вещество. Желтая масляни- стая жидкость с приятным за- пахом. Пары раздражают сли- зистые оболочки. Ядовитое вы- сокоопасное. Энергично реа- гирует с водой, выделяя водо- род хлористый. $t_{пл}$ 3 °С. ПДК 0,3 мг/м ³	1730 8116	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
6734 СУРЬМЫ ПЕНТАХЛО- РИД — РАСТВОР ANTIMONY PENTA- CHLORIDE, SOLUTION	SbCl ₅ Едкое и коррозионное вещество Желтая жидкость с неприятным запахом Ядовитое высокоопасное ПДК 0,3 мг/м ³	1731 8116	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
Сурьмы перхлорид См Сурьмы пентахлорид — ПН 6733, 6734					
6735 СУРЬМЫ СЕСКВИОК- СИД с массовой долей мышьяка более 0,5% (СУРЬМЫ СОЕДИНЕ- НИЯ НЕОРГАНИЧЕС- КИЕ, ТВЕРДЫЕ, НУК) ANTIMONY SESQUI- OXIDE with more than 0,5% arsenic, by mass (ANTIMONY COMPO- UNDS, INORGANIC, SOLID, N O S)	Sb ₂ O ₃ Ядовитое вещество. Кристаллы белого цвета. ПДК 1 мг/м ³ (в пересчете на Sb)	1549 6070	II ср	6162 6а	Табл. 13, 14
6736 СУРЬМЫ СУЛЬФИДЫ с массовой долей мы- шьяка более 0,5% (СУРЬМЫ СОЕДИНЕ- НИЯ НЕОРГАНИЧЕС- КИЕ, ТВЕРДЫЕ, НУК) ANTIMONY SULPHI- DES with more than 0,5% arsenic, by weight (ANTIMONY COMPO- UNDS, INORGANIC, SOLID, N O S)	Sb ₂ S ₃ или Sb ₂ S, Ядовитые ве- щества Кристаллы от красного до черного цвета или порошок оранжево-желтого цвета. Бур- но реагируют с окисляющими материалами, склонны к само- возгоранию ПДК Sb ₂ S ₃ 1 мг/м ³ (в пересчете на Sb); ПДК Sb ₂ S ₅ 2 мг/м ³ (в пересчете на Sb)	1549 6070	II ср	6162 6а	Табл. 13, 14
Сурьмы трехокись См. Сурьмы сесквиоксид.. — ПН 6735					
6737 СУРЬМЫ ТРИФТОРИД (СУРЬМЫ СОЕДИНЕ- НИЯ НЕОРГАНИЧЕС- КИЕ, ТВЕРДЫЕ, НУК) ANTIMONY TRIFLUO- RIDE (ANTIMONY COMPOUNDS, INOR- GANIC, SOLID, N O S)	SbF ₃ Ядовитое вещество Высо- коопасное Бесцветные кристал- лы. ПДК 0,3 мг/м ³ (в пересче- те на Sb)	1549 6070	II ср	6162. 6а	Табл. 13, 14
6738 СУРЬМЫ ТРИХЛОРИД ЖИДКИЙ ANTIMONY TRICHLO- RIDE, LIQUID	SbCl ₃ Едкое и коррозионное вещество Ядовитое, высоко- опасное. ПДК 0,3 мг/м ³	1733 8118	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1. 4-2 разд. 2—5	Не горит В	<u>А*</u> Ш.7 Ш.44 В.46	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1	Не горит В	<u>А*</u> Ш.7 Ш.44	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д14	6-1	<u>В-2</u> —	<u>С*</u> Ш.7	
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д14	6-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш.7 Ш.53 Ш.52	Укладывать «Вдали от» окисляющих веществ
<u>6-6</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д14	6-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> Ш.7 Ш.49	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.7	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Ула- ковка
					Знак опас- ности	
6739 СУРЬМЫ ТРИХЛОРИД ТВЕРДЫЙ ANTIMONY TRICHLORIDE, SOLID	SbCl ₃ . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Ядовитое высокоопасное. Бесцветные расплывающиеся кристаллы. Медленно реагирует с водой, выделяя хлористый водород. ПДК 0,3 мг/м ³	1733	8118	II ср.	8172 8	Табл. 18, 19
Сурьмы хлорокись...	См. Сурьмы оксихлорид. — ПН 6731					
2,4,5-Т	См. приложение 13					
Таллий (I) азотнокислый	См. Таллия (I) нитрат — ПН 6746					
Таллий бромистый...	См. Таллия бромид... — ПН 6741					
Таллий иодистый...	См. Таллия иодид... — ПН 6745					
Таллий сернистый...	См. Таллия гемисульфид... — ПН 6743					
Таллий (I) сернокислый	См. Таллия (I) сульфат... — ПН 6747					
Таллий (I) уксуснокислый...	См. Таллия (I) ацетат... — ПН 6740					
Таллий хлористый...	См. Таллия хлорид... — ПН 6749					
Таллий (I) хлорноватокислый	См. Таллия (I) хлорат — ПН 6748					
6740 ТАЛЛИЯ (I) АЦЕТАТ (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM ACETATE (THALLIUM COMPOUNDS, N O S.)	TlC ₂ H ₃ O ₂ . Ядовитое вещество. Белые кристаллы. Растворимо в воде	1707 6265		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6741 ТАЛЛИЯ БРОМИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM BROMIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N O S.)	TlBr. Ядовитое высокоопасное вещество. Светло-желтый порошок. ПДК 0,01 мг/м ³	1707 6265		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6742 ТАЛЛИЯ ГЕМИОКСИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM HEMI-OXIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N O S.)	Tl ₂ O. Ядовитое вещество. Черный гигроскопичный порошок	1707 6265		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6743 ТАЛЛИЯ ГЕМИСУЛЬФИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM HEMISULPHIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N O S.)	Tl ₂ S. Ядовитое вещество. Темно-синие кристаллы. Нерастворимо в воде	1707 6265		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	ЛК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.7 Ш.44 В.46	Размещать с учетом требова ний п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	<u>В-2</u> И-2	<u>А*</u> Ш.10	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	В-2	<u>А*</u> Ш.10	Укладывать «Вдали от» окис- лителей

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГВ		Упа- ковка
				СО	КШ Знак опас- ности	
6744 ТАЛЛИЯ (I) ГИДРОКСИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM (I) HYDROXIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	TlOH. Ядовитое вещество. Желтые кристаллы	1707 6265		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6745 ТАЛЛИЯ ИОДИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM IODIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	TlI. Ядовитое высокоопасное вещество. Ярко-желтые кристаллы. Нерастворимо в воде. ПДК 0,01 мг/м ³	1707 6265		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6746 ТАЛЛИЯ (I) НИТРАТ THALLIUM NITRATE	TlNO ₃ . Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Окислитель. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и бурно горят. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³ (США)	2727 6265		II ср.	6162 6а; 5	Табл. 13, 14
Таллия (I) окись	См. Таллия гемидоксид — ПН 6742					
ТАЛЛИЯ СУЛЬФАТ	См. приложение 13					
6747 ТАЛЛИЯ (I) СУЛЬФАТ (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM (I) SULPHATE (THALLIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	Tl ₂ SO ₄ . Ядовитое вещество. Бесцветные кристаллы. Трудно растворимо в воде	1707 6265		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Таллия сульфид	См. Таллия гемисульфид — ПН 6743					
6748 ТАЛЛИЯ (I) ХЛОРАТ THALLIUM CHLORATE	TlClO ₃ . Окисляющее вещество. Порошок или кристаллы белого цвета. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония, горючими материалами или металлами в виде тонкоизмельченного порошка. Ядовитое высокоопасное	2573 5190		II ср.	5122 5; 6а	Табл. 6, 6а
6749 ТАЛЛИЯ ХЛОРИД (ТАЛЛИЯ СОЕДИНЕНИЯ, Н.У.К.) THALLIUM CHLORIDE (THALLIUM COMPOUNDS, N.O.S.)	TlCl. Ядовитое вещество. Белые кристаллы. Не растворимо в воде	1707 6265		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
Тантал пятихлористый	См. Тантала пентахлорид — ПН 6750					

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	
<u>6-6</u> А	5-02	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-1,2</u> —	<u>Д*</u> Ш.10 Ш.44 Ш.52	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>С-1</u> —	<u>В*</u> Ш.10 Ш.53	
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К4, Д2</u> К4, Д14	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.10	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ		Упа- ковка
				Знак опас- ности		
6750 ТАНТАЛА ПЕНТАХЛО- РИД TANTALUM PENTA- CHLORIDE	TaCl ₅ . Малоопасное ядовитое вещество. Светло-желтые крис- таллы. Разлагаются в воде		III низк.	9153 —		
Тантал—калий фторис- тый..	См. Калия гексафторотанталат (V) .. — ПН 5856					
ТГФ	См. Тетрагидрофуран — ПН 6760					
ТГФ-М...	См. Жидкость ТГФ-М.. ПН 5768					
Тедяон	См. Тетрадифон — ПН 6762					
Теллур шестифтористый	См. Теллура гексафторид — ПН 6751					
6751 ТЕЛЛУРА ГЕКСАФТО- РИД TELLURIUM HEXA- FLUORIDE	TeF ₆ . Ядовитый чрезвычайно опасный сжиженный газ. Бес- цветный, с неприятным запа- хом. Коррозионен. Разлагается водой, выделяя очень ядови- тые, коррозионные для метал- лов и стекла газы. Отн. плотн. 7,2. ПДК 0,02 мг/м ³	2195 2181		2213 6а	Табл. 3: Г1а	
ТЕМЕФОС	См. приложение 13					
ТЕРБУМЕТОН	См. приложение 13					
ТЕРБУФОС	См. приложение 13					
6752 ТЕРМОСПИЧКИ MATCHES, "STRIKE ANYWHERE"	Легковоспламеняющаяся твер- дое вещество. Воспламеняются при трении. Специально изго- товленной поверхности при этом не требуется	1331 4155	III низк.	4113 4а	Табл. 6г: T2а T2б T2в	
Терпентин	См. Скипидар — ПН 6669					
6753 ТЕРПИНОЛЕН TERPINOLENE	C ₁₀ H ₁₆ . ЛВЖ. Бесцветная, с за- пахом лимонов. Не смешивается с водой. t _{всп} 37 °С	2541 3383	III низк.	3313 3	Табл. 4	
ТЕТРААЗИДОБЕНЗО- ХИНОН TETRAAZIDO BENZE- NE QUINONE	Перевозка запрещена					
Тетрабромметан	См. Углеродатетрабромид — ПН 6911					
сим-Тетрабромэтан	См. 1,1,2,2-Тетрабромэтан — ПН 6754					
6754 1,1,2,2-ТЕТРАБРОМ- ЭТАН TETRABROMOETHANE	CBr ₂ CH ₂ CHBr ₂ . Ядовитая летучая бесцветная жидкость с запахом, напоминающим запах камфары	2504 6263	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{9-2}{A}$	9-03	$\frac{K4}{K4, D8}$	8-1	Не горит	$\frac{C}{Ш.54}$	Упаковка согласно НТД на продукцию
$\frac{2-3}{D}$	2-22	$\frac{K4, D3}{K4, D8}$	2-1	Не горит В,П	$\frac{-}{Ш.49}$ В.39	
$\frac{4-1}{B}$	4-10	$\frac{K1}{K4, D10}$	4-1	$\frac{B-1,2}{-}$	$\frac{-}{Ш.52}$	См. п. 14 2.4, л
$\frac{3-2}{A}$	3-00	$\frac{K1, D4}{K4, D5}$	3-1	$\frac{П-1,2}{B-2}$ —	$\frac{B}{Ш.26}$ Ш.52	
$\frac{6-1}{A}$	6-00	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	Не горит	$\frac{B^*}{Ш.26}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6755 1,2,3,6-ТЕТРАГИДРО- БЕНЗАЛЬДЕГИД 1,2,3,6-TETRAHYDRO- BENZALDEHYDE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}:\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CHCHO}$, ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. При нагревании выделяет едкие пары. $t_{\text{всп}} 57^\circ\text{C}$ (о. с.)	<u>2498</u> 3384		<u>III</u> низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
Тетрагидробензол	См. Циклогексен — ПН 7107					
Тетрагидро-1,4-оксазин	См. Морфолин — ПН 6280					
6756 ТЕТРАГИДРОНАФТА- ЛИН TETRAHYDRONAPH- THALENE	$\text{C}_{10}\text{H}_{12}$. Бесцветная подвижная горючая жидкость с запахом нафталина. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 68^\circ\text{C}$			<u>III</u> низк.	<u>9123</u> —	
6757 1,2,3,4-ТЕТРАГИДРО- НАФТАЛИНА ГИДРО- ПЕРОКСИД технически чистый TETRAHYDRONAPH- NYL HYDROPEROXI- DE, technically pure	$\text{C}_{10}\text{H}_8\text{O}_2$. Органический пероксид. Белое кристаллическое вещество. Бурно разлагается при загрязнении. Не растворяется в воде	<u>2136</u> —		<u>I</u> выс.	<u>5241</u> 5	Табл. 10: П1а П26 П18а П20а
6758 1,2,3,6-ТЕТРАГИДРО- ПИРИДИН 1,2,3,6-TETRAHYDRO- PYRIDINE	$\text{C}_5\text{H}_9\text{N}$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 16^\circ\text{C}$	<u>2410</u> 3282		<u>II</u> ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
Тетрагидропиррол	См. Пирролидин — ПН 6525					
Тетрагидросильван	См. 2-Метилтетрагидрофуран — ПН 6224					
6759 ТЕТРАГИДРОТИОФЕН TETRAHYDROTHIO- PHENE	$\text{C}_4\text{H}_8\text{S}$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 13^\circ\text{C}$	<u>2412</u> 3283		<u>II</u> ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
1,2,5,6-Тетрагидро-N-(трихлорметилтио)фталимид	См. Каптан — ПН 5931					
6760 ТЕТРАГИДРОФУРАН TETRAHYDROFURAN	$\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом эфира. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ менее минус 18°C ; $t_{\text{кип}} 66^\circ\text{C}$ КПВ 1 - 56%	<u>2056</u> 3144		<u>II</u> ср.	<u>3112</u> 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
6761 ТЕТРАГИДРОФУРФУ- РИЛАМИН TETRAHYDROFURFU- RYLAMINE	$\text{O}(\text{CH}_2)_3\text{CHCH}_2\text{NH}_2$. ЛВЖ. Бесцветная или желтоватая, с запахом аммиака. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 45^\circ\text{C}$	<u>2943</u> 3385		<u>III</u> низк.	<u>3353</u> 3	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.26 П.39	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-1 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-1</u> П-2 —	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.8 Ш.50	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-1,3 —	<u>В</u> Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 С-1 В-2 —	<u>В</u> Ш.52	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-3</u> С-1 —	<u>В</u> Ш.52 Ш.26	
<u>3-3</u> А	3-02	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.52 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6762 ТЕТРАДИФОН TETRADIFON	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид		III низк.	9153 —	
6763 ТЕТРАЗЕН УВЛАЖ- НЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% TETRAZENE, WETTED with not less than 30% water, by mass	$C_2H_6ON_{10}$. Иницирующее ВВ. Гранулы или порошок от бело- го до желтого цвета. Очень чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Не растворимо в воде	0114 1105		11A 1a	Табл. 1: Е3
6764 ТЕТРАЛ TETRAL	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид		III низк.	9153 —	
Тетралин	См. 1,2,3,4-Тetraгидронафталин — ПН 6756				
Тетралина гидроперок- сид...	См. 1,2,3,4-Тetraгидронафталина гидропероксид... — ПН 6757				
6765 2,2',4,4'-ТЕТРАМЕТИЛ- 2,2'-АЗОДИВАЛЕРО- НИТРИЛ 2,2'-AZODI-(2,4-DIME- THYL VALERONITRI- LE)	$[(CH_3)_2CHCH_2C(CH_3)N:]_2$. Лег- ковоспламеняющееся твердое вещество. Белые или сероватые кристаллы или порошок. При температуре 25 °С самораз- лагается, выделяя ядовитые газы (например, азота оксид), что может привести к разры- ву упаковки, распылению ве- щества в воздухе и образова- нию взрывчатой смеси с ним. Следует избегать контакта ве- щества с сильными кислотами, особенно теми, которые являют- ся сильными окислителями, а также щелочами. При горении и разложении выделяет ядови- тые газы. Нерастворимо в воде	2953 4124	II ср.	4162 4a	Табл. 66
6766 ТЕТРАМЕТИЛАММО- НИЯ ГИДРОКСИД ТЕТРАМЕТИЛАММО- НИУМ ГИДРОКСИД	$(CH_3)_4NOH$. Едкое и корро- зионное вещество. В гидратной форме — твердое с $t_{пл}$ 60 °С. Чаще в жидком состоянии. Коррозионно для алюминия, цинка, жести. Энергично реа- гирует с кислотами. Раствори- мо в воде	1835 8235	II ср.	8212 8	Табл. 16, 17, 18, 19
6767 1,1,3,3-ТЕТРАМЕТИЛ- БУТИЛА ГИДРОПЕ- РОКСИД технически чистый 1,1,3,3-TETRAMETHYL- BUTYL HYDROPERO- XIDE, technically pure	$(CH_3)_3CCH_2C(CH_3)_2OON$. Ор- ганический пероксид. Бесцвет- ная жидкость. Не смешивается с водой	2160 —	II ср.	5242 5	Табл. 10: IIId PIIa

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЭОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-3</u> <u>П-3,2</u> —	<u>С</u> Ш.52	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>1-3</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	Ш.53	Укладка категории II-C
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-3</u> <u>П-2</u> —	<u>С</u> Ш.35 Ш.31	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>4-5</u> Д	4-10	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	5-3	<u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>П-1</u>	<u>В</u> Ш.52 П.39	1. Перевозить в РК. t_k 10 °С; t_a 15 °С. 2. Укладывать «Отдельно от» кислот и щелочей. 3. См. п. 1.7. 4. См. п. 14.2.4,ж
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>С-1,3</u> <u>В-1,2</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> Ш.44	
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. ч. IV, п. 6 8 Ш.50 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
6768 1,1,3,3-ТЕТРАМЕТИЛ- БУТИЛПЕРОКСИФЕ- НОКСИАЦЕТАТ, не бо- лее 37% в растворе 2,4,4-TRIMETHYLPEN- TYL-2-PEROXY PHE- NOXY ACETATE, not more than 37% in solu- tion	$C_6H_5O_2CH_2CO_2(CH_3)_2$ $CH_2C(CH_3)_3$. Органический пе- роксид. Желтоватая жидкость. Легко горит. Бурно разлагается при попадании в огонь. Не смешивается с водой	2961	—	II	ср.	5222 5	Табл. 10: IIIa
6769 1,1,3,3-ТЕТРАМЕТИЛ- БУТИЛПЕРОКСИ-2- ЭТИЛГЕКСАНОАТ тех- нически чистый 1,1,3,3-TETRAMETHYL- BUTYL PEROXY-2-ET- HYLHEXANOATE, tech- nically pure	$CH_3(CH_2)_2CH(C_2H_5)CH_2CO_2$ $C(CH_3)_2CH_2C(CH_3)_3$. Органи- ческий пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2161	—	II	ср.	5222 5	Табл. 10: IIIд IIIa
6770 2,2',4,4'-ТЕТРАМЕТИЛ- 4,4'-ДИМЕТОКСИ-2,2'- АЗОДИВАЛЕРОНИТ- РИЛ 2,2'-AZODI-(2,4-DIME- THYL-4-METHOXYVA- LERONITRILE)	$[CH_3OC(CH_3)_2CH_2C(CH_3)$ $(CN)N:]_2$. Легковоспламеняю- щееся твердое вещество. Бе- лые или сероватые кристаллы или порошок. При температу- ре 15 °С разлагается, выделяя азот, который может сорвать крышку с упаковки, распылить вещество в воздухе и образо- вать взрывчатую смесь с ним. Следует избегать контакта ве- щества с сильными кислотами, особенно теми, которые явля- ются сильными окислителями, а также со щелочами. Про- дукты горения или разложе- ния ядовиты. Нерастворимо в воде	2955 4123	—	II	ср.	4162 4a	Табл. 6б
Тетраметилен	См. Циклобутан — ПН 7099						
Тетраметилен цианис- тый	См. Адиподинитрил — ПН 5002						
ТЕТРАМЕТИЛЕНДИ- ПЕРОКСИДИКАРБА- МИД TETRAMETHYLENE DIPEROXIDE DICAR- BAMIDE	Перевозка запрещена						
Тетраметилметан	См. 2,2-Диметилпропан — ПН 5627						
Тетраметилсвинец...	См. Присадки антидетонационные к моторному топливу... — ПН 6546, 6547						
6771 ТЕТРАМЕТИЛСИЛАН TETRAMETHYLSILANE	$(CH_3)_4Si$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая. Ядовитая. Раздражает кожу и глаза. Не смешивается с водой. $t_{всн}$ менее минус 18 °С. $t_{кип}$ 27 °С	2749 3144	—	I	выс.	3111 3	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.8 Ш.52 Ш.50	Перевозка в РК. t_k минус 10°C ; t_a 0°C . См. п. 1.7
<u>5-3</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-3	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.8 Ш.50 Ш.51	Перевозить в РК t_k 20°C , t_a 25°C . См. п. 1.7
<u>4-5</u> D	4-10	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	5-3	<u>В-2</u> Г-1,2 П-1	<u>В</u> Ш.52 П.53 К.44 П.39	1. Перевозить в РК. t_k минус 5°C ; t_a 5°C 2. Укладывать «Отдельно от» кислот и щелочей 3. См. п. 1.7. 4. См. п. 14.2.4,ж
<u>3-1</u> E	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 С-1 Г-1,2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	Укрывать от лучистого тепла

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6772 N,N,N',N'-ТЕТРАМЕ- ГИЛЭТИЛЕНДИАМИН 1,2-DI-(DIMETHYLAMI- NO) ETHANE	$C_6H_{16}N_2$ ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Слабо раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 21 °C	2372 3207		II ср.	3252 3	Табл. 4
сим-Тетраметилэтан	См. 2,3-Диметилбутан — ПН 5604					
6773 ТЕТРАМЕТОКСИСИ- ЛАН METHYL ORTHOSILI- CATE	$Si(OCH_3)_4$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом эфира. Ядовитая вы- сокоопасная. Может вызвать слепоту. $t_{всп}$ от минус 18 до до 19 °C	2606 3260		I выс.	3221 3; 6a	Табл. 4
6774 ТЕТРАНИТРОАНИЛИН TETRANITROANILINE	$(NO_2)_4C_6H_5NH_2$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувстви- тельно к механическим воздей- ствиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовитое	0207 1104			11D 1a	Табл. 1; E11
ТЕТРАНИТРОДИГЛИ- ЦЕРИН TETRANITRO DIGLY- CERIN	Перевозка запрещена					
2,3,5,6-ТЕТРАНИТРО- ЗО-1,4-ДИНИТРОБЕН- ЗОЛ 2,3,5,6-TETRANITROSO- 1,4-DINITROBENZENE	Перевозка запрещена					
2,3,5,6-ТЕТРАНИТРО- ЗОНИТРОБЕНЗОЛ СУ- ХОЙ 2,3,5,6-TETRANITROSO NITROBENZENE, DRY	Перевозка запрещена					
6775 ТЕТРАНИТРОМЕТАН TETRANITROMETHA- NE	$C(NO_2)_4$. Окисляющее веществ- во. Бесцветная жидкость с рез- ким запахом Смеси с горючи- ми материалами легко воспла- меняются, сильно горят и мо- гут взрываться при трении или ударе. Ядовитое высокоопас- ное ПДК 0,3 мг/м ³	1510 5189		I выс	5121 5; 6a	Табл. 9; 02d 05a 027a
6776 ТЕТРАНИТРОПЕНТА- ЭРИТРИТ с массовой толей парафина не ме- нее 7% PENTAERYTHRITE TET- RANITRATE with not less than 7% wax, by mass	$C(CH_2ONO_2)_4$. Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0411 1130			11D 1a	Табл. 1; E22

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш 44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш 53</u>	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>5-2</u> Д	5-00	<u>К2, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 5-1 разд. 2-5	<u>В-2</u> <u>С-1</u> —	<u>А</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.15</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Справочн. МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
6777 ТЕТРАНИТРОПЕНТА- ЭРИТРИТ УВЛАЖ- НЕННЫЙ с массовой долей воды не менее 25% или ТЕТРАНИТРО- ПЕНТАЭРИТРИТ ДЕ- СЕНСИБИЛИЗИРО- ВАННЫЙ с массовой долей флегматизатора не менее 15% PENTAERYTHRITE TETRANITRATE, WET- TED with not less than 25% water, by mass, or PENTAERYTHRITE TETRANITRATE, DE- SENSITIZED with not less than 15% phlegma- tizer, by mass	$C(CH_2ONO_2)_4$. Бризантное ВВ. Очень чувствительно к механи- ческим воздействиям и нагреву	0150 1106		11D 1a	Табл. 1; Е6
ТЕТРАНИТРОРЕЗОР- ЦИН СУХОЙ TETRANITRORESOR- CINOL, DRY	Перевозка запрещена				
2,3,4,6-ТЕТРАНИТРО- ФЕНИЛМЕТИЛНИТ- РАМИН 2,3,4,6-TETRANITRO- PHENYL METHYL NIT- RAMINE	Перевозка запрещена				
2,3,4,6-ТЕТРАНИТРО- ФЕНИЛНИТРАМИН 2,3,4,6-TETRANITRO- PHENYLNITRAMINE	Перевозка запрещена				
2,3,4,6-ТЕТРАНИТРО- ФЕНОЛ 2,3,4,6-TETRANITRO- PHENOL	Перевозка запрещена				
Тетрапропилен	См. Пропилена тетрамер — ПН 6561				
6779 ТЕТРАПРОПИЛОРТО- ТИТАНАТ TETRAPROPYLORTHO- TITANATE	$Ti(OC_3H_7)_4$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Медленно разлагает- ся в воде. $t_{всп} 23-61^\circ C$	2413 3385	II ср.	3352 3	Табл. 4
6780 ТЕТРАФОСФОРА ГЕП- ТАСУЛЬФИД, не содер- жащий желтого или бе- лого фосфора PHOSPHORUS HEPTA- SULPHIDE, free from yellow and white phos- phorus	P_4S_7 . Легковоспламеняющееся твердое вещество желтого цве- та. Ядовитое. Легко воспламе- няется при трении или нагре- вании. Под воздействием вла- ги воздуха выделяет тепло, ядовитые и воспламеняющиеся газы. Образует взрывчатые смеси с большинством окис- ляющих веществ	1339 4165	II ср.	4132 4a	Табл. 6, 6a

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-1</u> В	4-15	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2—5	<u>В 1,2</u> <u>Г -1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-3</u>	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>В.39</u>	См. п. 14.2.4,б,в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Ула- ковка
					Знак опас- ности	
6781 ТЕТРАФОСФОРА ТРИ- СУЛЬФИД, не содержа- щий желтого или бело- го фосфора PHOSPHORUS TRI- SULPHIDE, free from yellow and white phospho- rus	P_4S_3 . Легковоспламеняющееся твердое вещество желтого цве- та. Ядовитое. Легко воспламе- няется при трении или нагре- вании. Под воздействием влаги воздуха выделяет тепло, ядо- витые и воспламеняющиеся га- зы. Образует взрывчатые сме- си с большинством окисляю- щих веществ	<u>1343</u> 4166		II ср.	<u>4132</u> 4а	Табл. 6, 6а
6782 ТЕТРАФТОРДИХЛОР- ЭТАН DICHLOROTETRA- FLUOROETHANE	CF_2Cl_2 . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ со сладковатым запахом, напоми- нающим хлороформ. Не раство- ряется в воде. $t_{кип}$ 4 °С. Отн. плотн. 5,9	<u>1958</u> 2131			<u>2113</u> 2	Табл. 3: Г1а
6783 ТЕТРАФТОРМЕТАН TETRAFLUOROMETHA- NE	CF_4 . Невоспламеняющийся не- ядовитый сжатый газ. Бесцвет- ный. $t_{кип}$ минус 128 °С Отн. плотн. 3,1. Плохо растворим в воде	<u>1982</u> 2181			<u>2111</u> 2	Табл. 3: Г1а
6784 ТЕТРАФТОРХЛОР- ЭТАН CHLOROTETRAFLUO- ROETHANE	C_2HF_4Cl . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ. Отн. плотн. 4,7. Плохо раство- рим в воде	<u>1021</u> 2121			<u>2113</u> 2	Табл. 3: Г1а
6785 ТЕТРАФТОРЭТИЛЕН ИНГИБИРОВАННЫЙ TETRAFLUOROETHY- LENE, INHIBITED	C_2F_4 . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. Без запаха. Склонен к самопроиз- вольной взрывообразной поли- меризации. КПВ 10—50%. $t_{кип}$ минус 76 °С. Отн. плотн. 3,5. ПДК 20 мг/м ³	<u>1081</u> 2182			<u>2312</u> 3	Табл. 3: Г1а
6786 ТЕТРАХЛОРБЕНЗОЛЫ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) TETRACHLOROBEN- ZENES (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$C_6H_2Cl_4$. Ядовитые твердые ве- щества. Не растворимы в воде	<u>2811</u> 6236		III низк.	<u>6163</u> 66	Табл. 13, 14
6787 ТЕТРАХЛОР-п-БЕНЗО- КИНОН (ЯДОВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТ- ВА, Н.У.К.) TETRACHLORINE-p- BENZOQUINONE (POI- SONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$C_6Cl_4O_2$. Ядовитое вещество. Порошок золотистого цвета	<u>2811</u> 6236		II ср.	<u>6162</u> 6а	Табл. 13, 14
2,4,4',5-Тетрахлордифе- нилсульфон	См. Тетрадифон -- ПН 6762					

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-1</u> В	4-15	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-3</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	См п 14.2 4,б,в
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д10</u>	2-1	Не горит	<u>—</u> <u>Ш.49</u>	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д3</u> <u>К1, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>—</u> <u>Ш.49</u>	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1, Д2</u> <u>К1, Д10</u>	2-1	Не горит	<u>—</u> <u>Ш.49</u>	
<u>2-4</u> Е	2-30	<u>К1, Д3</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>—</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.49</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-6</u> В	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>—</u>	<u>В</u> <u>Ш.25</u>	
<u>6-6</u> В	6-00	<u>К3, Д2</u> <u>К3, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>—</u>	<u>А</u> <u>Ш.25</u>	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Взнак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
Тетрахлорметан	См. Углерод четыреххлористый — ПН 6899						
Тетрахлорсилан	См. Кремния хлорид — ПН 6057						
Тетрахлорхинон...	См. Тетрахлор-п-бензохинон... — ПН 6787						
6788 1,1,2,2-ТЕТРАХЛОР- ЭТАН TETRACHLOROETHA- NE	СНCl ₂ СНCl ₂ . Ядовитая летучая бесцветная подвижная жидкость с запахом хлороформа. ПДК 5 мг/м ³	1702 6263		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12	
сим-Тетрахлорэтан	См. 1,1,2,2-Тетрахлорэтан — ПН 6788						
6789 ТЕТРАХЛОРЕТИЛЕН TETRACHLOROETHY- LENE	Cl ₂ C:CCl ₂ . Ядовитая летучая бесцветная жидкость с запахом эфира. Трудногорюча. При контакте с пламенем выделяет фосген. ПДК 0,3 мг/м ³ (в пересчете на РН ₃)	1897 6264		III низк.	6113 6б	Табл. 11, 12	
ТЕТРАЭТИЛАММО- НИИПЕРХЛОРАТ СУ- ХОЙ TETRAETHYLAMMO- NIUM PERCHLORATE, DRY	Перевозка запрещена						
6790 ТЕТРАЭТИЛДИТИО- ПИРОФОСФАТ TETRAETHYL DITHIO- PYROPHOSPHATE	(C ₂ H ₅) ₄ P ₂ O ₅ S ₂ . Ядовитая высокоопасная бесцветная жидкость. В присутствии влаги коррозионна для большинства металлов, в чистом виде гигроскопична	1704 6264		II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12	
6791 ТЕТРАЭТИЛДИТИО- ПИРОФОСФАТ С ГА- ЗОМ В РАСТВОРЕ или ТЕТРАЭТИЛДИТИО- ПИРОФОСФАТ и ГАЗ — СМЕСИ TETRAETHYL DITHIO- PYROPHOSPHATE AND GASES, IN SO- LUTION or TETRAET- HYL DITHIOPYROPHO- SPHATE AND GASES, MIXTURES	Ядовитая высокоопасная смесь газа и жидкости	1703			2214 6а	Табл. 3 Г1а	

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>В*</u> <u>Ш.44</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>В*</u> <u>Ш 26</u> <u>П.40</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-5</u> D	6-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>А*</u> <u>Ш.32</u>	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2. 2. Твердые вещества могут адсорбироваться в инертный твердый носитель упаковок. 3. Если предъявляется к пере- возке как пестицид, его сле- дует классифицировать в со- ответствии с приложением 13
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.32</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6792 ТЕТРАЭТИЛЕНПЕН- ТАМИН TETRAETHYLENEPEN- TAMINE	$\text{HN}[(\text{CH}_2)_2\text{NH}(\text{CH}_2)_2\text{NH}_2]_2$. Едкое коррозионное вещество. Вязкая гигроскопичная жид- кость. Сильно раздражает ко- жу и слизистые оболочки. Ядо- витая. Смешивается с водой	<u>2320</u> 8234		III низк.	<u>8213</u> 8	Табл. 16, 17
6793 ТЕТРАЭТИЛПИРО- ФОСФАТ И ГАЗ СЖА- ТЫЙ — СМЕСИ TETRAETHYL PYRO- PHOSPHATE AND COM- PRESSED GAS MIXTU- RES	$(\text{C}_2\text{H}_5\text{O})\text{P}(\text{O})\text{OP}(\text{O})(\text{OC}_2\text{H}_5)_2$. Ядовитая смесь газа и жидкос- ти $t_{\text{кип}} 145^\circ\text{C}$	<u>1705</u> —			<u>2214</u> 6a	Табл. 3: Г1a
Тетраэтилсвинец...	См. Присадки антидетонационные к моторному топливу... — ПН 6546, 6547					
Тетраэтилсиликат	См Тетраэтоксисилан — ПН 6794					
6794 ТЕТРАЭТОКСИСИЛАН TETRAETHYL SILICA- TE	$(\text{C}_2\text{H}_5)_4\text{SiO}_4$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 37°C . КПВ 1,3—23%. ПДК 20 мг/м^3	<u>1292</u> 3384		III низк.	<u>3353</u> 3	Табл. 4
6795 ТЕТРИЛ TETRYL	$\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3\text{NNO}_2\text{CH}_3$. Бризант- ное ВВ. Чувствительно к меха- ническим воздействиям и на- греву	<u>0208</u> 1112			<u>11D</u> 1a	Табл. 1: E11
6796 ТИЛЛАМ TILLAM	Малоопасное ядовитое веществ- во Пестицид. ПДК 1 мг/м^3			III низк.	<u>9153</u> —	
Тинктуры медицинские...	См. Настойки медицинские... — ПН 6293, 6294					
Тиогликоль	Моногисэтиленгликоль — ПН 6277					
Тиолан	См Тетрагидротиофен — ПН 6759					
ТИОМЕТОН	См. приложение 13					
ТИОНАЗИН	См. приложение 13					
Тионил хлористый	См. Тионилхлорид — ПН 6797					
6797 ТИОНИЛХЛОРИД THIONYL CHLORIDE	SOCl_2 . Едкое и высококорро- зионное в присутствия влаги вещество. Дымящая желтая или красная жидкость. Раз- дражает слизистые оболочки, вызывает ожоги кожи. Энер- гично реагирует с водой, выде- ляя водород хлористый и серы диоксид. $t_{\text{кип}} 79^\circ\text{C}$. ПДК $5,0 \text{ мг/м}^3$ (в пересчете на HCl), 10 мг/м^3 (в пересчете на SO_2)	<u>1836</u> 8236		I выс.	<u>8111</u> 8	Табл. 20: K1a K8a K9a K10a

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-3,2</u> В-2	<u>Д</u> Ш.44	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Е
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горят	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.8 Ш 33	
<u>3-3</u> А	3-05	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>Г-1,2</u> С-1,3	<u>С</u> Ш.52	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>Г-3</u> С-1,3	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-A
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	<u>В</u> Ш.32	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1 разд. 1, 4-2 разд 2-5	Не горит В	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш 44 В.46 В.39	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2.

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6798 4-ТИОПЕНТАНАЛЬ THIA-4-PENTANAL	$\text{CH}_3\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$. Ядовитая летучая бесцветная жидкость с неприятным стойким запахом. Легко разлагается кислотами и щелочами. Окисляется кислородом воздуха. Не смешивается с водой $t_{\text{всп}}$ от 58 до 63 °С	2785 6266		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
Тиофан	См. Тетрагидротиофен — ПН 6759					
6799 ТИОФЕН THIOPHENE	$\text{C}_4\text{H}_4\text{S}$. ЛВЖ. Бесцветная. Пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 9 °С КПВ 1,5—12,5%	2414 3284		II ср.	3212 3	Табл. 4
6800 ТИОФЕНОЛ PHENYL MERCAPTAN	$\text{C}_6\text{H}_5\text{SH}$. Ядовитая высокоопасная летучая ЛВЖ. Бесцветная с неприятным запахом. При взаимодействии с кислотами и при контакте с пламенем разлагается, выделяя сернистые газы $t_{\text{всп}}$ ниже 23 °С	2337 6228		II ср.	6122 6а; 3	Табл. 11, 12
6801 ТИОФОСГЕН THIOPHOSGENE	CSCl_2 . Ядовитая, высокоопасная очень летучая, дымящая красно-желтая жидкость с неприятным запахом, похожим на запах фосгена. При взаимодействии с кислотами выделяет ядовитые и коррозионные газы	2474 6268		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
Тиофосфорил хлористый	См. Фосфора сульфохлорид — ПН 6997					
Тиофосфорилхлорид	См. Фосфора сульфохлорид — ПН 6997					
6802 ТИТАН — ПОРИСТЫЕ ГРАНУЛЫ или ТИ- ТАН — ПОРИСТЫЕ ПОРОШКИ TITANIUM SPONGE GRANULES or TITA- NIUM SPONGE POW- DERS	Ti. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Серебристо-серые гранулы или темно-серый аморфный порошок. Обладает опасностью взрыва. Может взаимодействовать с диоксидом углерода, выделяя кислород ПДК 10 мг/м ³	2878 4177		III низк.	4113 4а	Табл. 6; 6а
6803 ТИТАН — ПОРОШОК СУХОЙ TITANIUM POWDER, DRY	Ti. Самовозгорающееся вещество. Серый металлический порошок. Пирофорное. Воспламеняется на воздухе. Образует взрывчатые смеси с большинством окисляющих веществ. ПДК 10 мг/м ³	2546 4265		I выс. II ср. III низк.	4211 46 4212 46 4213 46	Для 4211: табл. 7а С1г С2а С8а С9а С12в Для 4212, 4213: табл. 6, 6а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-1</u> D	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>С-1</u> В-2 П-1	<u>С</u> Ш.39	1. Укладывать «Вдали от» веществ со знаком опасности класса 8. 2. Укрывать от солнечного и лучистого тепла
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-2 В-2 —	<u>В</u> Ш 52 Ш 44	
<u>6-3</u> B	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> С-1 П-1	<u>В</u> Ш.52 П.39 К 39	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-1</u> B	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>С-1</u> Г-1,2 П-1	<u>В</u> Ш.44 К 39	1. Укладывать «Вдали от» кислот. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>4-1</u> D	4-10	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	<u>С-3,1</u> Г-1	<u>—</u> Ш 52 Ш 53	См. п. 14.2.4,в
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-2	<u>С-1</u> Г-1 В-1	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.52 Ш.53	См п. 14.2.4,б,в

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
6804 ТИТАН — ПОРОШОК УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 25% (должен быть видимый избыток воды). а) изготовленный меха- ническим способом, раз- мер частиц менее 53 микрон; б) изготовленный хими- ческим способом, размер частиц менее 840 мик- рон TITANIUM POWDER, WETTED with not less than 25% water (a vi- sible excess of water must be present); (a) mechanically produ- ced, particle size less than 53 microns; (b) chemically produced, particle size less than 840 microns	Ti. Воспламеняющееся твердое вещество. Серый порошок. В сухом виде склонно к само- возгоранию. Не растворимо в воде. ПДК 10 мг/м ³	1352 4176		II CP	4112 4a	Табл. 6, 6a	
Титан водородистый.	См. Титана гидрид — ПН 6805						
Титан треххлористый	См. Титана трихлорид — ПН 6807, 6808						
6805 ТИТАНА ГИДРИД TITANIUM HYDRIDE	TiH ₂ . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Темно-се- рый порошок или кристаллы	1871 4176		II CP	4112 4a	Табл. 6a	
6806 ТИТАНА ТЕТРАХЛО- РИД TITANIUM TETRA- CHLORIDE	TiCl ₄ . Едкое и высококорро- зионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. ПДК 5,0 мг/м ³	1838 8237		II CP	8172 8	Табл. 16, 17	
6807 ТИТАНА ТРИХЛОРИД TITANIUM TRICHLO- RIDE	TiCl ₃ . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Ядовито. Фиолетовые кристал- лы. Разъедает кожу и слизис- тые оболочки. Реагирует с во- дой и влагой воздуха, выделяя тепло и водород хлористый	2869 8238		II CP	8112 8	Табл. 18, 19	
6808 ТИТАНА ТРИХЛОРИД ПИРОФОРНЫЙ или ТИТАНА ТРИХЛО- РИД — СМЕСИ ПИРО- ФОРНЫЕ TITANIUM TRICHLO- RIDE, PYROPHORIC or TITANIUM TRICHLO- RIDE MIXTURES, PY- ROPHORIC	TiCl ₃ . Самовозгорающиеся ве- щества. Темно-фиолетовые гиг- роскопичные кристаллы. На воз- духе легко окисляются с выде- лением тепла и могут воспла- мениться. В присутствии вла- ги коррозионны для большин- ства металлов	2441 4266		I выс.	4241 46, 8	Табл. 7a: герм. укуп. C126	

К1РП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>4-1</u> Е	4-10	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	4-1	<u>С-1,3</u> Г-1,2 В-2 В-1	<u>—</u> Ш 52	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на порошок титана: а) с размером частиц более 53 микрон, полученный механическим методом; б) с размером частиц более 840 микрон, полученный химически. 2. См. п. 14.2.4,б,в
<u>4-1</u> Е	4-10	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-2 В.П Г-1	<u>См.</u> ч. IV, разд. 6.5 Ш.52	См. п. 14.2.4,б,в
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1	<u>Не горит</u> В	<u>См.</u> ч. IV, п 6.5 Ш.44 В.46	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>Не горит</u> В,П	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.44 В.46	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>4-8</u> А	4-20	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	<u>С-1</u> —	<u>С</u> Ш.52 В.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
Титана (IV) хлорид	См. Титана тетрахлорид — ПН 6806					
Титан четыреххлористый	См. Титана тетрахлорид — ПН 6806					
6808-1 ТКАНЬ ДЖУТОВАЯ ПРОМАСЛЕННАЯ	См. Волокна или ткани животного или растительного происхождения, н.у.к., протитанные животным жиром или растительным маслом, см. приложение 16, табл. 5, — ПН 9414					
ТКФ...	См. Трикрезилфосфат... — ПН 6828					
ТНА...	См. Тринитроанилин... — ПН 6840					
ТНРС...	См. Свинца стифнат... — ПН 6630					
ТНТ...	См. 2,4,6-Тринитротолуол... — ПН 6848—6851					
Толиламины	См. 2,4,6-Тринитротолуол... — ПН 6848—6850					
Толуиламины	См. Толуидины — ПН 6909					
Толуилдиизоцианаты	См. Толуилендиизоцианаты — ПН 6810					
Толуилендиизоцианаты	См. Толуилендиизоцианаты — ПН 6810					
Толуилфосфат...	См. Трикрезилфосфат... — 6828					
Толуилхлориды	См. Хлортолуолы — ПН 7059					
Толуилэтилен...	См. Винилтолуол... — ПН 5384					
6809 ТОЛУИДИНЫ TOLUIDINES	$C_6H_4CH_3NH_2$. Ядовитые вещества. Бесцветные. Метакрото-Толуидин — жидкости, пара-Толуидин — кристаллы, $t_{пл}$ 42—45 °С. Могут реагировать с кислотами. ПДК 3 мг/м ³	1708 в 6270		II ср.	662 6а	Табл. 11, 12
2,4-Толуилендиамин	См. 2,4-Диаминотолуол — ПН 5551					
4-Толуилендиамин	См. 2,4-Диаминотолуол — ПН 5551					
6810 ТОЛУИЛЕНДИИЗО- ЦИАНАТЫ TOLUENE DIISOCYA- NATE	$CH_3C_6H_4(NCO)_2$. Ядовитые летучие желтоватые жидкости с резким запахом. Сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не растворимы в воде, но реагирует с ней, выделяя углерода диоксид	2078 с 6269		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
6811 ТОЛУОЛ TOLUENE	$CH_3C_6H_5$. ЛВЖ. Бесцветная, с запахом бензола. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 7 °С. КПВ 1,27—7,0%. ПДК 50 мг/м ³	1294 3285		II ср.	3212 3	Табл. 4
Толуолдиизоцианаты	См. Толуилендиизоцианаты — ПН 6810					
ТОЛУОЛСУЛЬФОКИС- ЛОТЫ...	См. Алкил-, арил- или толуол-сульфокислоты... — ПН 5026					
6812 п-ТОЛУОЛСУЛЬФО- ХЛОРИД p-TOLUENESULPHO- NYL CHLORIDE	$CH_3C_6H_4SO_2Cl$. Малоопасное ядовитое вещество. Кристаллический порошок серого цвета. Раздражает слизистые оболочки. Практически не растворяется в воде			III низк.	9153 —	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
6-5 А	6-07	К4, Д10 К4, Д5	6-1	П-1,2 В-2 Г-1,2 —	С Ш.15 К.39	При газовом тушении необходимо углекислого газа 25%, азота 36%
6-1 А	6-06	К4, Д10 К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Г-1,2 С-1 В	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.44 В.41	1. Укладывать «Вдали от» жилых помещений. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
3-1 В	3-00	К1, Д4 К4, Д7	3-1	П-1,2 Г-2 С-1 В-2 —	С Ш.25 Ш.52	
9-2 А	9-01	К1 К4, Д8	8-1	В-2 П-2,3 —	С Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6813 ТОПЛИВО АВИАЦИ- ОННОЕ ДЛЯ ТУРБИ- ННЫХ ДВИГАТЕЛЕЙ FUEL, AVIATION, TUR- BINE ENGINE	ЛВЖ Летучая, с характерным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ от минус 18°C до 23°C	1863		II	3212	Табл.
		3271		ср.	3	4
Топливо дизельное	См. Газойль — ПН 5429					
6814 ТОПЛИВО ДЛЯ РЕАК- ТИВНЫХ ДВИГАТЕ- ЛЕЙ (ДИСТИЛЛЯТЫ НЕФТИ, Н.У.К.) FUEL, JET ENGINE (PETROLEUM DISTIL- LATES, N.O.S.)	ЛВЖ. Не смешивается с во- дой. $t_{всп}$ 23—61°C	1268		III	3313	Табл.
		3375		низк.	3	4
Торий природный (см. п. 17.1.5, РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной активностью (НУА), н.у.к. — приложение 16, табл. 9, ПН 9657, 9658					
Торий природный необлученный (см. п. 17.1.5, РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной активностью (НУА), н.у.к. — приложение 16, табл. 9, ПН 9657, 9658					
6815 ТОРИЙ МЕТАЛЛИ- ЧЕСКИЙ, ПИРОФОР- НЫЙ THORIUM METAL, PY- ROPHORIC	Th. РМ. Серебристо-белый ме- талл. Пирофорный — самовоз- горается на воздухе. Ядовитый, чрезвычайно опасный. Хорошо растворим в кислотах и щело- чах. ρ 11,7. ПДК 0,05 мг/м ³	2975		I	7141	Тип А,
		см.		низк.	7а, 4б	Тип В
		приме- чания		II	7142	(U),
				ср.	7б, 4б	Тип В
				III	7143	(M)
				выс.	7в, 4б	
				III	7143	
		очень выс.	7в, 4б			
6816 ТОРИЯ НИТРАТА КРИСТАЛЛОГИДРА- ТЫ ТВЕРДЫЕ THORIUM NITRATE, SOLID	Th(NO ₃) ₄ ·nH ₂ O; n=1—6,12. РМ. Кристаллы. Окислители. Растворимы в воде и спиртах	2976		I	7164	IP-1
		7105		низк.	7а, 5	IP-2
		7106		II	7152	IP-3
		7109		ср.	7б, 5	см. III
		7110		III	7153	17.2.1.14
		7111		выс.	7в, 5	17.2.1.15
		7113		III	7153	Тип А
				очень выс.	7в, 5	Тип В (U) Тип В (M)
6817 ТОРИЯ НИТРАТА КРИСТАЛЛОГИДРА- ТЫ ТВЕРДЫЕ, перево- зимые только на усло- виях «исключительного использования» THORIUM NITRATE, SOLID, exclusive use	Th(NO ₃) ₄ ·nH ₂ O; n=1—6,12. РМ НУА-1 (см. п. 17.1.5) Кристаллы. Окислители. Раст- воримы в воде и спиртах	2976		I	7121	IP-1
		7105		низк.	7а, 5	IP-2
		7106		II	7122	см. пп.
		7109		ср.	7б, 5	17.2.1.14,
		7110		III	7123	17.2.1.15
		7111		выс.	7в, 5	Тип А
		7113		III	7123	Тип В
				очень выс.	7в, 5	(U) Тип В (M)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.6 Ш.25 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.55	
<u>7-4</u> А	7-01	<u>См. п.</u> 17.4.7 см. п. 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>Ш.55</u>	1. Стр. МК МПОГ при перевозке радиационных упаковок: типа А — 7109; Типа В(U) — 7110; Типа В(M) — 7111. 2. РМ очень высокой степени опасности должен перевозиться только на условиях «исключительного использования» (п. 17.3.25) 3. См. примечание 2 к ПН 6817
<u>7-5</u> А						
<u>7-5</u> А						
<u>7-5</u> А						
<u>7-4</u> А	7-02	<u>См. п.</u> 17.4.7 см. п. 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>Ш.55</u>	1. Не распространяется на РМ НУА, перевозимые только на условиях «исключительного использования» (см. п. 17.3.25) 2. РМ очень высокой степени опасности должны перевозиться только на условиях «исключительного использования» (см. п. 17.3.25) 3. См. примечание 2 к ПН 6817
<u>7-5</u> А						
<u>7-5</u> А						
<u>7-5</u> А						
<u>7-1</u> А	7-00	<u>См. п.</u> 17.4.7 см. п. 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>См. п.</u> 17.6.4	<u>Ш.55</u>	1. См. п. 17.3.25 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гру		Упа- ковка
				СО	КШ. Знак опас- ности	
6818 ТОРПЕДЫ ИЗ ДЕТО- НИРУЮЩЕГО ШНУ- РА (ТОРПЕДЫ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ без детонатора для нефтескважин) TORPEDOES OF DE- TONATING CORD (FRACTURING DEVI- CES, EXPLOSIVE, wit- hout detonator, for oil wells)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воздействиям и нагреву	0099	1264		11D 1a	Табл. 1: E134
6819 ТОРПЕДЫ КУМУЛЯ- ТИВНЫЕ осевого дейст- вия (ТОРПЕДЫ ВЗРЫВЧАТЫЕ без де- тонатора для нефтесква- жин) TORPEDOES, SHAPED, axial effect (FRACTU- RING DEVICES, EX- PLOSIVE, without deto- nator, for oil wells)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воздействиям и нагреву	0099	1264		11D 1a	Табл. 1: E134
6820 ТОРФ (САМОВОЗГО- РАЮЩИЕСЯ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) TURF (SELF-HEATING SUBSTANCES, SOLID, N.O.S.)	Самовозгорающееся вещество. Плотная масса бурого цвета. Склонно к тепловому и микро- биологическому самовозгора- нию. Особенно опасен торф фрезерный	3088	4260	III низк	4213 4б	Табл. 7а C13а
Тремолит	См. Асбесты белые... — ПН 5153					
Трефлан	См. Трифторалин — ПН 6865					
ТРИАЗЕНЫ TRIAZENES	Перевозка запрещена					
Три(1-Азиридинил)-фос- фина оксид — раствор	См. Триэтиленимид фосфорной кислоты — раствор — ПН 6887					
ТРИАЗОЛЫ СУХИЕ TRIAZOLES, DRY	Перевозка запрещена					
ТРИАЗОФОС	См. приложение 13					
ТРИАДИМЕФОН	См. приложение 13					
6821 ТРИАЛЛИЛАМИН TRIALLYLAMINE	(CH ₂ :CHCH ₂) ₃ N. ЛВЖ. Ядови- тая бесцветная, с характерным запахом. Раздражает кожу и глаза. Коррозионна при кон- такте с водой. Не смешивается с водой, t _{всп} 39°C. ПДК 1 мг/м ³	2610	3387	III низк.	3353 3	Табл. 4

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I
<u>4-6</u> А	4-26	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-3</u> <u>П-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-3</u> А	3-02	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6822 ТРИАЛЛИЛБОРАТ TRIALLYL BORATE	$(\text{CH}_2=\text{CHCH}_2)_2\text{BO}_3$. Ядовитая летучая жидкость. Реагирует с водой, с образованием аллилового спирта. $t_{\text{всп}} 63^\circ\text{C}$ (о. с.)	2609 6271	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
ТРИАМИФОС	См. приложение 13				
Трибромбор	См. Бора трибромид — ПН 5262				
Трибромметан	См. Бромформ — ПН 5284				
6823 ТРИБУТИЛАМИН TRIBUTYLAMINE	$(\text{C}_4\text{H}_9)_3\text{N}$. Едкое и коррозионное вещество. Ядовитое. Бесцветная жидкость с характерным запахом. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы	2542 8238	III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
6824 ТРИИЗОБУТИЛАЛЮМИНИИ (АЛЮМИНИИАЛКИЛЫ) TRISOBUTYLALUMINIUM (ALUMINIUM ALKYL)	$\text{Al}[(\text{CH}_2)_2\text{CHCH}_2]_3$. Самовозгорающееся вещество. Пирофорное. Прозрачная бесцветная жидкость. Воспламеняется или сильно дымит на воздухе. Бурно реагирует с водой, кислотами, галогенами, спиртами и аминами	3051 4221	I выс.	4211 46	Табл. 7
6825 ТРИИЗОБУТИЛЕН TRISOBUTYLENE	$(\text{C}_4\text{H}_8)_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Смесь изомеров. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 23-61^\circ\text{C}$	2324 3388	III низк.	3313 3	Табл. 4
6826 ТРИИЗОПРОПИЛБОРАТ TRISOPROPYL BORATE	$[(\text{CH}_3)_2\text{CH}]_2\text{BO}_3$. ЛВЖ. Ядовитая. Бесцветная. Бурно реагирует с окисляющими веществами. Взаимодействует с водой, выделяя изопропиловый спирт $t_{\text{всп}} 17-28^\circ\text{C}$	2616 3286 3389	II ср. III низк.	3313 3 3212 3	Табл. 4
6827 ТРИИЗОЦИАНАТОИЗОЦИАНУРАТ ИЗОФОРОНДИИЗОЦИАНАТА — РАСТВОР (70% по массе) TRISOCYANATOISOCYANURATE OF ISOPHORONEDIISOCYANATE, SOLUTION (70%, by mass)	$(\text{C}_{12}\text{H}_{18}\text{N}_2\text{O}_2)_3$. ЛВЖ. Прозрачный раствор желтого цвета. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 39-42^\circ\text{C}$	2906 3388	III низк.	3313 3	Табл. 4
Трикалия фосфид	См. Калия фосфид — ПН 5884				
Трикальция дифосфид	См. Кальция фосфид — ПН 5916				
ТРИКАМБА	См. приложение 13				

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>С-1</u> Г-1,3 В,П	<u>В</u> Ш 26	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2</u> К2, Д10	8-1	<u>П-2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш 44 П.39	
<u>4-6</u> Д	4-21	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	4-2	<u>С-3</u> Г-1 В,П Г-3	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш 52	См. п. 14.2.4,6
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52	
Для 3212 <u>3-1</u> В Для 3313 <u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2- 5	<u>С-1</u> Г-1,2 В,П	<u>См</u> ч. IV, п 6.5 Ш 52 В 20 В.26 В 52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
6828 ТРИКРЕЗИЛФОСФАТ, с массовой долей орто- изомера более 3% TRICRESYL PHOSPHATE with more than 3% ortho isomer	(C ₆ H ₅ O) ₃ PO. Ядовитое ве- щество. Бесцветная жидкость. Без запаха. Не смешивается с водой. Смесь изомеров. ПДК 0,5 мг/м ³	2574 6274		II сп.	6162 6а	Табл. 11, 12
Триматния дифосфид	См. Магния фосфид — ПН 6111					
6829 ТРИМЕТИЛАЛЮМИ- НИЙ (АЛЮМИНИЙ- АЛКИЛЫ) TRIMETHYLALUMINI- UM (ALUMINIUM AL- KYLs)	Al(CH ₃) ₃ . Самовозгорающееся вещество. Жидкость. Пирофор- ное. Воспламеняется на возду- хе. Бурно реагирует с водой, кислотами, галогенами, спир- тами и аминами	3051 4221		I выс.	4211 4б	Табл. 7
6830 ТРИМЕТИЛАМИН БЕЗВОДНЫЙ TRIMETHYLAMINE, ANHYDROUS	(CH ₃) ₃ N. Воспламеняющийся сжиженный газ с запахом ры- бы. КПВ 2—12%, ПДК 5 мг/м ³ . <i>t</i> _{кип} 3 °С. Отн. плотн. 2,1	1083 2185			2313 3	Табл. 3: ГИА
6831 ТРИМЕТИЛАМИН — ВОДНЫЕ РАСТВОРЫ, с массовой долей три- метиламина не более 50% TRIMETHYLAMINE, AQUEOUS SOLUTI- ONS not more than 50% trimethylamine, by mass	(CH ₃) ₃ N. ЛВЖ. Раствор газа в воде с неприятным запахом. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболоч- ки. Взаимодействует с ртутью со взрывом. <i>t</i> _{всп} от минус 18 до 23 °С	1297 3286		II сп.	3252 3	Табл. 4
2,4,6-Триметиланилин...	См. Мезидин... — ПН 6159-1					
6832 ТРИМЕТИЛАЦЕТИЛ- ХЛОРИД TRIMETHYL ACETYL CHLORIDE	C(CH ₃) ₃ COCl. Едкое и корро- зионное вещество. ЛВЖ. Энер- гично реагирует с водой, выде- ляя водород хлористый. Пары раздражают слизистые оболоч- ки. <i>t</i> _{всп} 19 °С. <i>t</i> _{кип} 108 °С. ПДК 5 мг/м ³	2438 8242		II сп.	8132 8; 3	Табл. 16, 17
1,2,4-Триметилбензол...	См. Псевдокумол... — ПН 6577					
1,3,5-Триметилбензол	См. Мезитилен — ПН 6160					
1,7,7-Триметилбицикло- 2,2,1-гептанол-2 (эндо)	См. Борнеол — ПН 5269					
1,7,7-Триметилбицикло- 2,2,1-гептанон...	См. Камфора... — ПН 5923					
2,7,7-Триметилбицикло- 3,1,1-гептен-2	См. α-Пинен — ПН 6496					
1,3,3-Триметилбензол	См. Мезитилен — ПН 6160					
Триметилборат	См. Метилборат — ПН 6181					

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	<u>КС</u>	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	<u>АК</u>	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	<u>Примечания</u>
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А**</u> <u>Ш.33</u>	
<u>4-6</u> D	4-21	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	4-7	<u>С-3</u> <u>В,П</u> <u>Г-3</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	1. См. п. 11.3.15 2. См. п. 14.2.4,6
<u>2-4</u> B	3-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>В-1,2</u> <u>П-3</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> B	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-1,2</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Укладывать «Вдали от» ртути
<u>8-4</u> С	3-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	3-1	<u>С-1,3</u> <u>П-3,2</u> <u>В</u>	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>П.46</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6833 ТРИМЕТИЛГЕКСАМЕ- ТИЛЕНДИАМИНЫ TRIMETHYLHEXAMET- HYLENEDIAMINES	$C_6H_{22}N_2$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой	2327 8243		III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
6834 ТРИМЕТИЛГЕКСАМЕ- ТИЛЕНДИИЗОЦИА- НАТ TRIMETHYLHEXAMET- HYLENEDIISOCYANA- TE	$C_{11}H_{18}N_2O_2$. Ядовитое вещество. Бесцветная или желтоватая жидкость. Сильно раздражает кожу, глаза и дыхательные пути. Не смешивается с водой, но реагирует с ней, выделяя углерода диоксид	2328 6276		III низк.	6163 66	Табл. 11, 12
6835 3,5,5-ТРИМЕТИЛГЕК- САНОИЛА ПЕРОКСИД 3,5,5-ТРИМЕТИЛГЕК- САНОИЛА ПЕРОК- СИД в растворе 3,5,5-TRIMETHYLHE- XANOYL PEROXIDE, technically pure or 3,5,5- TRIMETHYLHEXA- NOYL PEROXIDE in solution	$(CH_3)_3CCH_2CH(CH_3)CH_2CO_2$. $COCH_2CH(CH_3)CH_2C(CH_3)_3$. Органический пероксид. Бес- цветная жидкость. Легко горит. Может бурно разлагаться при нормальной температуре. Не смешивается с водой	2128 —		II ср.	5222 5	Табл. 10- П16 П2в П6а П15а П19а П20а
Триметилен сжиженный	См. Циклопропан сжиженный ПН 7124					
ТРИМЕТИЛЕНГЛИ- КОЛЬДИПЕРХЛОРАТ TRIMETHYLENE GLY- COL DIPERCHLORA- TE	Перевозка запрещена					
Триметиленхлорбромид	См. 1-Бром-3-хлорпропан — ПН 5292					
Триметилкарбинол	См. Бутанолы с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С — ПН 5297					
ТРИМЕТИЛОЛНИТРО- МЕТАНТРИНИТРАТ TRIMETHYLOL NITRO- METHANE TRINITRA- TE	Перевозка запрещена					
Триметилпентаны	См. Октаны — ПН 6437					
2,4,4-Триметилпентен-1	См. Диизобутилен — смеси изомеров — ПН 5585					
2,4,4-Триметилпентен-2	См. Диизобутилен — смеси изомеров — ПН 5585					
2,4,4-Триметилпентил-2- пероксифеноксацетат...	См. 1,3,3,3-Тетраметилбутилпероксифеноксацетат... — ПН 6768					
1,3,5-ТРИМЕТИЛ-2,4,6- ТРИНИТРОБЕНЗОЛ 1,3,5-TRIMETHYL-2,4,6- TRINITROBENZENE	Перевозка запрещена					

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> --	<u>Д</u> <u>Ш 44</u>	При перевозке в стеклянных бутылках, категория размещения Е
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш 44</u> <u>В.41</u>	
<u>5-3</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> --	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш 50</u> <u>Ш 52</u>	Перевозить в РК. $t_k 0^\circ\text{C}$; $t_a 10$. См. п. 1.7

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
2,4,6-Триметил-1,3,5-триоксан	См. Паральдегид — ПН 6459					
6836 ТРИМЕТИЛФОСФИТ TRIMETHYL PHOSPHITE	$(\text{CH}_3\text{O})_3\text{P}$ или $(\text{CH}_3)_3\text{PO}_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Раздражает кожу и глаза. Не смешивается с водой, но бурно реагирует с ней с опасностью взрыва. $t_{\text{всп}}$ 28—50 °С	2329 3390		III низк.	3313 3	Табл. 4
6837 ТРИМЕТИЛХЛОРСИ- ЛАН TRIMETHYLCHLORO- SILANE	$(\text{CH}_3)_3\text{SiCl}$. ЛВЖ. Едкая. Ядовитая. Бесцветная. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. Легко гидролизуется при воздействии влаги, выделяя водород хлористый. $t_{\text{всп}}$ ниже минус 18 °С. $t_{\text{кип}}$ 58 °С. НКПВ 1,8%. ПДК 5,0 мг/м ³	1298 3145		I выс.	3141 3; 8	Табл. 4
6838 3,5,5-ТРИМЕТИЛЦИК- ЛОГЕКСИЛАМИН TRIMETHYLCYCLO- HEXYLAMINE	$\text{C}_9\text{H}_{19}\text{N}$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость со слабым запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой	2326 8242		III низк.	8213 8	Табл. 16, 17
Триметоксисборан	См. Метилборат — ПН 6181					
ТРИНИТРОАМИНО- КОБАЛЬТ TRINITROAMINE CO- BALT	Перевозка запрещена					
6839 ТРИНИТРОАНИЗОЛ TRINITROANISOLE	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_4\text{OCH}_3$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Не растворимо в воде. Ядовитое	0213 1104			11D 1a	Табл. 1: E2
6840 ТРИНИТРОАНИЛИН TRINITROANILINE	$(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_4\text{NH}_2$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовитое	0153 1104			11D 1a	Табл. 1: E2
ТРИНИТРОАЦЕТО- НИТРИЛ TRINITROACETONI- TRILE	Перевозка запрещена					
6841 1,3,5-ТРИНИТРОБЕН- ЗОЛ, сухой, с массовой долей воды менее 10% или с массовой долей воды не менее 10%, но	$\text{C}_6\text{H}_3(\text{NO}_2)_3$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовито	0214 1104			11D 1a	Табл. 1: E2

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 --5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В,П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>В.53</u>	
<u>3-1</u> Е	3-04	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 --5	<u>Г-все</u> <u>С-1,3</u> <u>В-все</u> <u>П-все</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В.46</u>	
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> —	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Е
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>Ш.39</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.39</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>Ш.39</u> <u>Ш.52</u>	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ СО	КIII	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
менее 30% в количестве более 500 г 1,3,5-TRINITROBENZE- NE, dry, wetted with less than 10% water, by mass or wetted with not less than 10% but less than 30% water, by mass in quantity of more than 500 g						
6842 1,3,5-ТРИНИТРОБЕН- ЗОЛ УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 10%, но ме- нее 30% в количестве не более 500 г 1,3,5-TRINITROBENZE- NE, WETTED with not less than 10% but less than 30% water, by mass in quantity of not more than 500 g	$C_6H_3(NO_2)_3$. Легковоспламеня- ющееся твердое вещество. Кри- сталлы желтого цвета. Ядови- тое. В сухом виде взрывчатое и чувствительное к трению ве- щество. Может образовывать очень чувствительные соедине- ния с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые и взрывоопасные пары	1354 4178		I выс.	4131 4a	Табл. 6в
6843 1,3,5-ТРИНИТРОБЕН- ЗОЛ УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% 1,3,5-TRINITROBENZE- NE, WETTED with not less than 30% water, by mass	$C_6H_3(NO_2)_3$. Легковоспламеня- ющееся твердое вещество. Кри- сталлы желтого цвета. Ядови- тое. В сухом виде взрывчатое и чувствительное к трению ве- щество. Может образовывать очень чувствительные соеди- нения с тяжелыми металлами или их солями. При попада- нии в огонь выделяет ядови- тые взрывоопасные газы	1354 4178		I выс.	4131 4a	Табл. 6в
1,3,5-Тринитробензол и 2,4,6-Тринитротолуол — смеси...	См. 2,4,6-Тринитротолуол и 1,3,5-Тринитробензол — сме- си... — ПН 6852					
2,4,4-ТРИНИТРО-1,3- ДИАЗОБЕНЗОЛ 2,4,6-TRINITRO-1,3-DIA- ZOBENZENE	Перевозка запрещена					
6844 ТРИНИТРО-м-КРЕЗОЛ TRINITRO-m-CRESOL	$(NO_2)_3C_6H(CH_3)OH$. Бризант- ное ВВ. Желтые кристаллы. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Обла- дает кислотными свойствами, большой скоростью горения, склонно к детонации. Не раст- воримо в воде	0216 1109			11D 1a	Табл. 1: E2
ТРИ-(бета-НИТРОКСИ- ЭТИЛ)-АММОНИИНИ- ТРАТ TRI-(b-NITROXYET- HYL) AMMONIUM NITRATE	Перевозка запрещена					

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
--------------------------	----	----------------------------	----	--------------------------	----------------------------	------------

<u>4-1</u> А	4-11	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u> <u>П.39</u> <u>П.53</u>	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов и их соединений 3. См. п. 14.2.4, а, б.
-----------------	------	---------------------------------	--	-------------------------------	--	---

<u>4-1</u> Е	4-11	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u> <u>П.39</u> <u>П.53</u>	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См. п. 14.2.4, а, б.
-----------------	------	---------------------------------	-----	-------------------------------	--	--

<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>В-2,3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>Ш.52</u>	1. Укладка категории II-B. 2. См. п. 11.3.16.
-----------------	------	------------------------	-----	-----------------------------------	----------------------------	--

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
ТРИНИТРОМЕТАН TRINITROMETHANE	Перевозка запрещена				
2,4,6-ТРИНИТРО-3-МЕ- ТИЛНИТРАМИНОА- НИЗОЛ 2,4,6-TRINITROSO-3- METHYL NITRAMINO- ANISOLE	Перевозка запрещена				
6845 ТРИНИТРОНАФТА- ЛИН TRINITRONAPHTHA- LENE	$C_{10}H_5(NO_2)_3$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовитое	0217 1104		11D 1a	Табл. 1: E2
6846 ТРИНИТРОРЕЗОРЦИН сухой или с массовой долей воды (или смеси спирта и воды) менее 20% TRINITRORESORCI- NOL, dry or wetted with less than 20% water, by mass (or mixture of alcohol and water)	$(NO_2)_3C_6H(OH)_2$. Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Обладает кислотными свойствами, большой скоростью горения, склонно к детонации	0219 1109		11D 1a	Табл. 1: E2
6847 ТРИНИТРОРЕЗОР- ЦИН УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды (или смеси спирта и воды) не менее 20% TRINITRORESORCI- NOL, WETTED with not less than 20% water, by mass (or mixture of alcohol and water)	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0394 1143		11D 1a	Табл. 1: E24
ТРИНИТРОТЕТРА- МИНКОБАЛЬТНИТ- РАТ TRINITROTETRAMINE SOBALT NITRATE	Перевозка запрещена				
6848 2,4,6-ТРИНИТРОТО- ЛУОЛ сухой, с массо- вой долей воды менее 10% или с массовой долей воды не менее 10%, но менее 30% в количестве более 500 г 2,4,6-TRINITROTOLUE- NE, dry, wetted with less than 10% water, by mass or wetted with not less than 10% but less than 30% water, by mass in quantity of more than 500 g	$(NO_2)_3C_6H_2CH_3$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Склонно к самовоспламенению. Не растворяется в воде. Ядовитое	0209 1144		11D 1a	Табл. 1: E26

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
-------------------	----	---------------------	----	-------------------	---------------------	------------

<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3 —	<u>Ш 53</u> Ш 52	Укладка категории II-B
-----------------	------	-----------------	-----	--------------------------	---------------------	------------------------

<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> В-2 —	<u>Ш 53</u>	1. Укладка категории II-B. 2. См. п. 11.3.16
-----------------	------	-----------------	-----	--------------------------	-------------	---

<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш 53</u>	1. Укладка категории II-B. 2. См. п. 11.3.16
-----------------	------	-----------------	-----	-----------------	-------------	---

<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3 —	<u>Ш 15</u> Ш 52 Ш 53	Укладка категории II-B
-----------------	------	-----------------	-----	--------------------------	-----------------------------	------------------------

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6849 2,4,6-ТРИНИТРОТО- ЛУОЛ УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 10%, но не менее 30% в количестве не более 500 г 2,4,6-TRINITROTOLUE- NE, WETTED with not less than 10% but less than 30% water, by mass in quantity of not more than 500 g	$\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$. Легковоспла- меняющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета. Ядо- витое высокоопасное. В сухом виде взрывчатое и чувстви- тельное к трению вещество. Мо- жет образовывать очень чув- ствительные соединения с тя- желыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. ПДК 1 мг/м ³	1356 4181	I выс	4131 4a	Табл. 6в
6850 2,4,6-ТРИНИТРОТОЛУ- ОЛ УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% 2,4,6-TRINITROTOLUE- NE, WETTED with not less than 30% water, by mass	$\text{CH}_2\text{C}_6\text{H}_2(\text{NO}_2)_3$. Легковоспла- меняющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета. Ядо- витое. В сухом виде взрывча- тое и чувствительное к трению вещество. Может образовывать очень чувствительные соедине- ния с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взры- воопасные газы	1356 4181	I выс.	4131 4a	Табл. 6в
6851 2,4,6-ТРИНИТРОТОЛУ- ОЛ — СМЕСИ, СО- ДЕРЖАЩИЕ 1,3,5-ТРИ- НИТРОБЕНЗОЛ И ГЕКСАНИТРОСТИЛЬ- БЕН 2,4,6-TRINITROTOLUE- NE, MIXTURES CON- TAINING 1,3,5-TRINI- TROBENZENE AND HE- XANITROSTILBENE	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0389 1104		11D 1a	Табл. 1: E2
6852 2,4,6-ТРИНИТРОТОЛУ- ОЛ И 1,3,5-ТРИНИТ- РОБЕНЗОЛ — СМЕСИ или 2,4,6-ТРИНИТРО- ТОЛУОЛ И ГЕКСА- НИТРОСТИЛЬБЕН — СМЕСИ 1,2,4-TRINITROTOLUE- NE AND 1,3,5-TRINI- TROBENZENE MIXTU- RES or 2,4,6-TRINI- TROTOLUENE AND HE- XANITROSTILBENE MIXTURES	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0388 1104		11D 1a	Табл. 1. E2
2,4,6-ТРИНИТРО-1,3,5- ТРИАЗИДОБЕНЗОЛ СУХОЙ 2,4,6-TRINIRO-1,3,5- TRIAZIDO BENZENE, DRY	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-1</u> D	4-11	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> П.39	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См. п. 14.2.4, а, б
<u>4-1</u> E	4-11	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> Ш.53 П.39 П.53	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См. п. 14.2.4, а, б
<u>1-2</u> E	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> E	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НИЛГУАНИДИН СУ- ХОЙ 2,4,6-TRINITROPHE- NYL GUANIDINE, DRY	Перевозка запрещена					
Тринитрофенилметил- нитрамин...	См. Тетрил... — ПН 6795					
2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НИЛНИТРАМИН 2,4,6-TRINITROPHE- NYL NITRAMINE	Перевозка запрещена					
2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НИЛТРИМЕТИЛОЛ- МЕТИЛНИТРАМИН- ТРИНИТРАТ СУХОЙ 2,4,6-TRINITROPHE- NYL TRIMETHYLOL METHYL NITRAMINE NITRATE, DRY	Перевозка запрещена					
7854 ТРИНИТРОФЕНЕТОЛ TRINITROPHENETOLE	(NO ₂) ₃ C ₆ H ₂ OC ₂ H ₅ . Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чув- ствительно к механическим воз- действиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Ядовитое	0218 1104		11D 1a	Табл. 1: E2	
6855 2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НОЛ сухой, с массовой долей воды менее 10% или с массовой долей воды не менее 10%, но менее 30% в количестве более 500 г 2,4,6-TRINITROPHE- NOL, dry, wetted with less than 10% water, by mass or wetted with not less than 10% but less than 30% water by mass in quantity of less than 500 g	C ₆ H ₂ (NO ₂) ₃ OH. Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву. Об- ладает кислотными свойствами, большой скоростью горения, склонно к детонации. При взаи- модействии с металлами обра- зует взрывоопасные соли	0154 1109		11D 1a	Табл. 1: E2	
6856 2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НОЛ УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 10%, но менее 30% в количест- ве не более 500 г 2,4,6-TRINITROPHE- NOL, WETTED with not less than 10% but less than 30% water, by mass in quantity of not more than 500 g	C ₆ H ₂ (NO ₂) ₃ OH. Легковоспла- меняющееся твердое вещество. Кристаллы желтого цвета. Ядо- витое. В сухом виде взрывча- вое и чувствительное к трению вещество. Может образовывать очень чувствительные соедине- ния с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. Раствори- мо в воде	1344 4180	I выс	4131 4a	Табл. 6B	

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> Г-3 —	<u>Ш 53</u> Ш 52 Ш 34	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>С-1,3</u> —	<u>Ш 53</u> Ш 52	1. Укладка категории II-B 2 См п 11316
<u>4-Г</u> D	4 II	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	6-1 разд 1, 4-1 разд. 2—5	<u>В 1</u> С 1 —	<u>В</u> Ш 45 Ш 52 П 39 П 53	1 Перевозится по условиям подкласса 4 I только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3 См п 1424,а,б

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
6857 2,4,6-ТРИНИТРОФЕ- НОЛ УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 30% 2,4,6-TRINITROFHE- NOL, WETTED with not less than 30% water, by mass	$C_6H_2(NO_2)_3OH$. Легковоспламе- няющееся твердое вещество. Ядовитое. Кристаллы желтого цвета. В сухом виде взрывча- тое и чувствительное к трению вещество. Может образовывать очень чувствительные соедине- ния с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. Раствори- мо в воде. $t_{\text{всп}} 300-310^\circ$	1344 4180		I выс.	4131 4a	Табл. 6в
6858 ТРИНИТРОФЛУОРЕ- НОН TRINITROFLUORENO- NE	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0387 1104			11D 1a	Табл. 1: E2
6859 1,3,5-ТРИНИТРО-2- ХЛОРБЕНЗОЛ сухой, с массовой долей воды менее 10% или с мас- совой долей не менее 10% в количестве бо- лее 500 г TRINITROCHLORO- BENZENE, dry, wetted with less than 10% wa- ter, by mass or wetted with not less than 10% water, by mass in quan- tity of more than 500 g	$(NO_2)_3C_6H_2Cl$. Бризантное ВВ. Кристаллы от бесцветных до темно-желтого цвета. Чувстви- тельно к механическим воздей- ствиям и нагреву. Склонно к воспламенению. Не раствори- мо в воде	0155 1104			11D 1a	Табл. 1: E2
6860 1,3,5-ТРИНИТРО-2- ХЛОРБЕНЗОЛ, УВЛА- ЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 10% в количестве не бо- лее 500 г TRINITROCHLORO- BENZENE, WETTED with not less than 10% water, by mass in quan- tity of not more than 500 g	$(NO_2)_3C_6H_2Cl$. Воспламеняю- щееся твердое вещество. Кри- сталлы от бесцветных до темно- желтого цвета. Ядовитое. В су- хом виде взрывчатое и чувст- вительное к трению вещество. Может образовывать очень чувствительные соединения с тяжелыми металлами или их солями. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопас- ные газы. $t_{\text{пл}} 85^\circ C$	0155 —		I выс.	4131 4a	Табл. 6в
ТРИНИТРОЭТАНОЛ TRINITROETHANOL	Перевозка запрещена					
ТРИНИТРОЭТИЛНИТ- РАТ TRINITROETHYLNIT- RATE	Перевозка запрещена					
Три (β-оксиэтил)-амин	См. Триэтаноламин -- ПН 6883					

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-1</u> Е	4-11	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5.	<u>В-1</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш.45</u> <u>Ш.52</u> <u>П.39</u> <u>П.53</u>	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3 См п 14 2.4,а,б
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u>	<u>Ш 53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>Ш.52</u>	Укладка категории II-B
<u>4-1</u> D	4-11	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д8</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.54</u> <u>П.39</u> <u>П.53</u>	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса. 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений 3 См. п. 14 2 4,а,б

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			СО	КШ Знак опас- ности	
6861 ТРИПРОПИЛАМИН TRIPROPYLAMINE	$(C_3H_7)_3N$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная ЛВЖ. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболочек. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. Плохо растворима в воде. $t_{всп}$ 40 °С. ПДК 2 мг/м ³	2260 3390	II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17
6862 ТРИПРОПИЛЕН TRIPROPYLENE	C_9H_{18} ЛВЖ. Смесь моноолефинов. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 24 °С	2057 3391	III низк.	3313 3	Табл. 4
Трис-(1-Азиридинил)- фосфина оксид...	См. Триэтиленмид фосфорной кислоты... — ПН 6887				
6863 ТРИСБЕН-200 TRISBEN-200	Малоопасное ядовитое вещество. Пестицид		III низк.	9153 —	
Трисвинца тетроксид ..	См. Сурик... — ПН 6728				
Тристронция дифосфид	См. Стронция фосфид — ПН 6723				
6863-1 ТРИТИЙ ВОДНЫЙ РАСТВОР концентра- ции не более 1,0 ТБк/л (20 Ки/л) (см. п. 17.1.5. РМ НУА-II)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной активностью (НУА). Н.У.К. — приложение 16, табл. 9, ПН 9657, 9658				
Тритоллилфосфат...	См. Трикрезилфосфат... — ПН 6828				
6864 ТРИТОНАЛ TRITONAL	Бризантное ВВ. Чувствительно к механическим воздействиям и нагреву	0390 1104		11D 1a	Табл. 1; E2
Трифлуралин	См. Трифторалин — ПН 6865				
ТРИФОРМОКСИМТРИ- НИТРАТ TRIFORMOXIME TRI- NITRATE	Перевозка запрещена				
6865 ТРИФТОРАЛИН TRIFLUOROALINE	Малоопасное ядовитое вещество. Пестицид		III низк.	9153 —	
6865-1 ТРИФТОРАЦЕТИЛ- ХЛОРИД TRIFLUOROACETYL CHLORIDE	F_2CCOCl . Сжиженный газ. Коррозионен для железа и стали. Раздражает слизистые оболочки. Ядовит. Реагирует с водой. $t_{кип}$ минус 20 °С	3057 2183		2213 2; 8	Табл. 3: Г1a
6866 ТРИФТОРБРОММЕ- ТАН BROMOTRIFLUORO- METHANE	CF_3Br . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ. Запах слабый. $t_{кип}$ минус 58 °С. Отн. плотн. 5,2. ПДК 3000 мг/м ³	1009 2109		2112 2	Табл. 3: Г1a

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-5</u> А	3-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	3-1	<u>П-2,3</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.26 Ш.52 Ш.44 П.39	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-1,3 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-3</u> П-2 —	<u>А</u> Ш.32 Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>—</u> Ш.53	Укладка категории II В
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.32 Ш.54	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>2-3</u> Д	2-22	<u>К3, Д10</u> К4, Д5	2-1	Не горит В,П	<u>—</u> Ш.44 В.46	
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1</u> К1, Д5	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш.49	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO			
Трифторбромэтилен	См. Бромтрифторэтилен — ПН 5289					
Трифторметан...	См. Фтороформ... — ПН 7010, 7010-1					
6867 2-ТРИФТОРМЕТИЛА- НИЛИН 2-TRIFLUOROMETHY- LANILINE	NH ₂ C ₆ H ₄ CF ₃ . Ядовитая летучая жидкость. Сильно раздражает глаза. Не смешивается с водой	2942 6275	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12	
6868 3-ТРИФТОРМЕТИЛ- АНИЛИН 3-TRIFLUOROMETHY- LANILINE	NH ₂ C ₆ H ₄ CF ₃ . Ядовитая летучая бесцветная или желтоватая жидкость. Раздражает глаза. Слабо смешивается с водой. <i>t</i> _{пл} 5 °С	2948 6275	II ср	6112 6а	Табл. 11, 12	
м-Трифторметиланилин	См. 3-Трифторметиланилин — ПН 6868					
о-Трифторметиланилин	См. 2-Трифторметиланилин — ПН 6867					
Трифторметилбензол	См. Бензотрифторид — ПН 5247					
Трифторметокситри- фторэтилен	См. Эфир трифторметилтрифторвиниловый — ПН 7286-1					
6869 ТРИФТОРФЕНИЛМЕ- ТИЛИЗОЦИАНАТЫ ISOCYANATO BENZO- TRIFLUORIDES	C ₆ H ₅ F ₃ NO. Ядовитые вещества. Бесцветные или желтоватые жидкости с резким запахом. Раздражают кожу, глаза и слизистые оболочки. Не смешиваются с водой, но реагируют с ней, выделяя углерода диоксид	2285 6168	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12	
6870 ТРИФТОРХЛОРМЕ- ТАН CHLOROTRIFLUORO- METHANE	CF ₃ Cl. Невоспламеняющийся, неядовитый сжиженный газ. <i>t</i> _{крит} минус 81 °С. Отн. плотн. 3,6	1022 2122		2112 2	Табл. 3: Г1а	
6871 ТРИФТОРХЛОРМЕ- ТАН И ФТОРОФОРМ- АЗЕОТРОПНАЯ СМЕСЬ, содержащая приблизительно 60% трифторхлорметана CHLOROTRIFLUORO- METHANE AND TRI- FLUOROMETHANE AZEOTROPIC MIXTU- RE with approximately 60% chlorotrifluoro- methane	CF ₃ Cl+CHF ₃ . Невоспламеняющийся, неядовитый сжиженный газ. Бесцветный. Отн. плотн. 3,2	2599 2122		2112 2	Табл. 3: Г1а	
Трифторхлорэтан	См. 1,1,1-Трифтор-2-хлорэтан — ПН 6872					
6872 1,1,1-ТРИФТОР-2- ХЛОРЕТАН CHLOROTRIFLUORO- ETHANE	C ₂ H ₂ F ₃ Cl. Невоспламеняющийся, неядовитый сжиженный газ. <i>t</i> _{крит} 7 °С. Отн. плотн. 4,1	1983 2121		2113 2	Табл. 3: Г1а	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
6-1 А	6-07	К4, Д10 К4, Д5	6-1	В-2 П-2 —	С Ш.44 Ш.49	
6-1 А	6-07	К4, Д10 К4, Д5	6-1	П-2,3 В-2 —	В Ш.44 Ш.49	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
6-5 В	6-06	К4, Д4 К4, Д10	6-1	Г-1,3 С-1 —	В Ш.49 Ш.44 В.41	1. Укрывать от лучистого теп- ла. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
2-1 А	2-10	К1, Д2 К1, Д5	2-1	Не горит	— Ш.25	
2-1 А	2-10	К4, Д3 К4, Д5	2-1	Не горит	— Ш.26 Ш.52 Ш.49	
2-1 А	2-10	К1, Д3 К1, Д10	2-1	Не горит	— Ш.49	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
6873 ТРИФТОРХЛОРЕТИ- ЛЕН ИНГИБИРОВАН- НЫЙ TRIFLUOROCHELO- ETHYLENE, INHIBI- TED	C_2F_3Cl . Воспламеняющийся сжиженный газ. Без запаха. Раздражает дыхательные орга- ны. КПВ 8,4—40,0%. ПДК 5 мг/м ³ . Отн. плотн. 4,0	<u>1082</u> 2183		<u>2313</u> 3	Табл. 3: Г1а
несим-Трифторэтан...	См. 1,1,1-Трифторэтан... — ПН 6874				
6874 1,1,1-ТРИФТОРЭТАН СЖАТЫЙ TRIFLUOROETHANE, COMPRESSED	$C_2H_3F_3$. Воспламеняющийся сжатый газ. Со слабым за- пахом. КПВ 9,5—19,0%. $t_{кип}$ минус 48 °С. Отн. плотн. 2,9	<u>2035</u> 2184		<u>2311</u> 3	Табл. 3: Г1а
6875 ТРИФТОРЭТИЛЕН ИН- ГИБИРОВАННЫЙ (ГА- ЗЫ СЖАТЫЕ или СЖИЖЕННЫЕ, ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ, Н.У.К.) TRIFLUOROETHYLE- NE, INHIBITED (COM- PRESSED or LIQUEFI- ED GASES, FLAMMAB- LE, N.O.S.)	$CF_2=CHF$. Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. Склонен к самополимеризации. КПВ 15,3—27,0%. Отн. плотн. 2,8. ПДК 1 мг/м ³	<u>1954</u> 2124		<u>2312</u> 3	Табл. 3: Г1а
Трихлорацетальдегид...	См. Хлоральд... — ПН 7024				
Трихлорацетальдегида гидрат...	См. Хлоральгидрат... — ПН 7025**				
6876 ТРИХЛОРАЦЕТИЛ- ХЛОРИД TRICHLOROACETYL CHLORIDE	CCl_3COCl . Едкое и коррозион- ное вещество. Жидкость с рез- ким запахом, дымящая во влажном воздухе. Ядовитое. Пары сильно раздражают ко- жу и слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выде- ляет ядовитые газы. В присут- ствии влаги коррозионно для большинства металлов	<u>2442</u> 8240	<u>II</u> ср.	<u>8112</u> 8	Табл. 16, 17
6877 ТРИХЛОРБЕНЗОЛЫ ЖИДКИЕ TRICHLOROBENZENE, LIQUID	$C_6H_3Cl_3$. Ядовитые вещества. Бесцветные жидкости. Не сме- шиваются с водой. ПДК 10 мг/м ³	<u>2321</u> 6271	<u>III</u> низк.	<u>6163</u> 66	Табл. 11, 12
6878 ТРИХЛОРБУТЕНЫ TRICHLOROBUTENE	$C_4H_5Cl_3$. Ядовитые летучие бес- цветные жидкости. При нагре- вании разлагаются, выделяя фосген и водород хлористый, могут взорваться. Не смеши- ваются с водой. ПДК 5,0 мг/м ³	<u>2322</u> 6272	<u>II</u> ср.	<u>6112</u> 6а	Табл. 11, 12
Трихлорбутилены	См. Трихлорбутены — ПН 6878				
Трихлоргидрин...	См. 1,2,3-Трихлорпропан... — ПН 6879				

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{2-4}{\text{В}}$	2-30	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}}$ —	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.44}}$ Ш.52	
$\frac{2-4}{\text{В}}$	2-30	$\frac{\text{К1, Д3}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}}$ —	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.49}}$ Ш.52	
$\frac{2-4}{\text{Е}}$	2-30	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}}$ $\frac{\text{С-3}}{\text{Г-3}}$	$\frac{\text{См. ч. IV, п. 6.8}}{\text{Ш.49}}$ Ш.52	
$\frac{8-1}{\text{Д}}$	8-00	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д5}}$	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{\text{Г-1,3}}{\text{С-1}}$ $\frac{\text{В,П}}{\text{—}}$	$\frac{\text{См. Размещать с учетом требова-}}{\text{ч IV, ний п 4.2.2}}$ $\frac{\text{п. 6.5}}{\text{Ш.44}}$ В.46 П.39	
$\frac{6-5}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{А*}}{\text{Ш.15}}$ Ш.44	
$\frac{6-1}{\text{А}}$	6-06	$\frac{\text{К4, Д10}}{\text{К4, Д5}}$	6-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{П-1,2}}$ —	$\frac{\text{В*}}{\text{П.40}}$ П.46 П.53	1. Укрывать от лучистого тепла. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упаковка
Трихлорметан	См. Хлороформ — ПН 7051				
Трихлорметилбензол	См. Бензотрихлорид — ПН 5248				
Трихлорметилмеркаптан	См. Перхлорметилмеркаптан — ПН 6492				
ТРИХЛОРЕТИЛПЕР- ХЛОРАТ TRICHLOROMETHYL PERCHLORATE	Перевозка запрещена				
N-Трихлорметилглюфта- лимид	См. Фталан — ПН 7003				
Трихлорнитрометан	См. Хлорпикрин — ПН 7052				
Трихлорнитрометан смеси, н.у.к.	См. Хлорпикрин — смеси, н.у.к. — ПН 9557*				
ТРИХЛОРОНАТ	См. приложение В				
6879 1,2,3-ТРИХЛОПРО- ПАН (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) 1,2,3-TRICHLOROPRO- PANE (POISONOUS LIQUIDS, N O S.)	$SiC_2H_5CNC_2H_5Si$. Ядовитая ле- тучая жидкость. Не смешивает- ся с водой. $t_{всп}$ 69 °С. КПВ 3,2—12,6%. ПДК 2 мг/м ³	2810 6231	III низк	6113 6а	Табл. 11, 12
6880 ТРИХЛОРСИЛАН TRICHLOROSILANE	$SiHCl_3$. БГВ. Бесцветная, очень летучая ЛВЖ. Взаимодейст- вует с водой или водяным па- ром, выделяя тепло, которое может привести к ее самовос- пламенению, ядовитые и корро- зионные пары. Коррозионная и едкая. Ядовитая высокоопас- ная. Бурно реагирует с окис- ляющими веществами. $t_{всп}$ ни- же минус 50 °С. $t_{кип}$ 32 °С. КПВ 1,2—90,5%. ПДК 1 мг/м ³	1295 4370	I выс.	4361 4в, 3, 8	Табл. 8 герм. укуп. B6r B12r B14b B18a
ТРИХЛОРФОН	См. приложение В				
2,4,6-Трихлор-1,3,5-триа- зин	См. Цивнурхлорид - ПН 7098				
1,3,5-Трихлор-сим-триа- зинтрион-2,4,6	См. Кислота трихлоризоциануровая сухая — ПН 6012				
6881 1,1,1-ТРИХЛОРЕТАН 1,1,1-TRICHLOROETHA- NE	$C_2H_3Cl_3$. Ядовитая летучая бесцветная жидкость. При на- гревании разлагается, выделяя фосген и хлористый водород. Не смешивается с водой ПДК 20 мг/м ³	2831 6272	III низк.	6113 6б	Табл. 11, 12
6882 ТРИХЛОРЕТИЛЕН TRICHLOROETHYLE- NE	C_2Cl_2 . Ядовитая летучая бесцветная жидкость с запахом хлороформа. Трудногорюча. При контакте с пламенем вы- деляет фосген. $t_{кип}$ 87 °С ПДК 10 мг/м ³	1710 6273	III низк.	6113 6б	Табл. 11, 12

КТРП КР	КС	СНЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-1,2</u> В-2	<u>С*</u> Ш.25	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>4-11</u> D	4-32	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> В.П.Г	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>В*</u> Ш.25 П.40 П.46	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>В*</u> Ш.25 П.40	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Трицикло[5,2,1,0 ^{2,6}]де- кадиен-3,8	См. Дициклопентадиен — ПН 5715					
Трицинка дифосфид	См. Цинка фосфид — ПН 7139					
6883 ТРИЭТАНОЛАМИН TRIETHANOLAMINE	(НОС ₂ H ₅) ₃ N. Малоопасное ядо- витое вещество. Бесцветная жидкость со слабым запахом аммиака. Растворима в воде			III низк.	9153 —	
6884 ТРИЭТИЛАЛЮМИ- НИЙ (АЛЮМИНИЙ- АЛКИЛЫ) TRIETHYLALUMINIUM (ALUMINIUM AL- KYLIS)	Al(C ₂ H ₅) ₃ . Самовозгорающееся вещество. Прозрачная бесцвет- ная жидкость. Пирофорное. Воспламеняется на воздухе. Бурно реагирует с водой, кис- лотами, галогенами, спиртами и аминами	3051 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7
6885 ТРИЭТИЛАМИН TRIETHYLAMINE	(C ₂ H ₅) ₃ N. ЛВЖ. Бесцветная, с сильным запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают сли- зистые оболочки. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 7 °С. КПВ 1,2—8,0%. ПДК 10 мг/м ³	1296 3285		II ср.	3252 3	Табл. 4
6886 ТРИЭТИЛБЕНЗОЛ TRIETHYLBENZENE	C ₆ H ₃ (C ₂ H ₅) ₃ . Горючая жид- кость. Не смешивается с во- дой. <i>t</i> _{всп} 83 °С			III низк.	9123 —	
Триэтилборат	См. Этилборат — ПН 7203					
6887 ТРИЭТИЛЕНИМИД ФОСФОРНОЙ КИСЛО- ТЫ — РАСТВОР TRI-(1-AZIRIDINYL) PHOSPHINE OXIDE, SOLUTION	(NCH ₂ CH ₂) ₃ PO. Ядовитое ве- щество. Водный раствор. Раз- дражает кожу и слизистые оболочки	2501 6276		II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12
6888 ТРИЭТИЛЕНТЕТРА- МИН TRIETHYLENE TETRA- MINE	H ₂ N(CH ₂ CH ₂ NH) ₂ CH ₂ CH ₂ NH ₂ . Едкое и коррозионное веществ- во. Желтоватая жидкость с за- пахом аммиака. Коррозионна для меди и ее сплавов. Жид- кость и пары разъедают кожу и слизистые оболочки. С азот- ной кислотой может образывы- вать взрывчатую смесь. Ядови- тое. Может вызвать кожную аллергию. Смешивается с во- дой. ПДК 2 мг/м ³	2259 8240		II ср.	8212 8	Табл. 16, 17
6889 ТРИЭТИЛОРТОФОР- МИАТ ETHYL ORTHOFOR- MATE	CH(OC ₂ H ₅) ₃ . ЛВЖ. Бесцвет- ная, с запахом эфира. Не сме- шивается с водой. <i>t</i> _{всп} 30 °С	2524 3344		III низк.	3353 3	Табл. 4

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-3,2</u> В-2	<u>Д</u> Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>4-6</u> Д	4-21	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	4-2	С-3 В,П Г-3	См. п. 14.2.4,6 ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> В-1,2 Г-1,3	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 Г-1	<u>Д</u> Ш.15 Ш.26	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-5</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>В-3</u> П-2	<u>В</u> Ш.44 Ш.52	Если предъявляется к перевозке как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>8-2</u> В	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>П-3</u> В-2	<u>С</u> Ш.44 Ш.53 Ш.57	
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2	<u>Д</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Ула- ковка
				Знак опас- ности	
6890 ТРИЭТИЛФОСФИТ TRIETHYL PHOSPHI- TE	$(C_2H_5)_3PO_3$. ЛВЖ. Бесцветная, легче воды. Раздражает кожу и глаза. Не смешивается с во- дой, но бурно реагирует с ней или кислотами, выделяя тепло $t_{всп} 52^\circ C$	<u>2323</u> 3388	<u>III</u> низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4,
Гриэтоксидоран	См. Этилборат — ПН 7203				
6891 1,1,3-ТРИЭТОКСИБУ- ТАН (ЛЕГКОВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) 1,1,3-TRIETHOXYBUTA- NE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$C_{10}H_{22}O_3$. ЛВЖ. Смешивается с водой. $t_{всп} 23-61^\circ C$	<u>1993</u> 3345	<u>III</u> низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
Тропилиден	См. Циклогептатриен — ПН 7115				
Тротил...	См. 2,4,6-Тринитротолуол... — ПН 6848, 6849, 6850				
6892 ТРУБКИ ЗАПАЛЬНЫЕ (ИЗДЕЛИЯ ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ, Н.У.К.) FUZES, IGNITING (ARTICLES, EXPLO- SIVE, N.O.S.)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	<u>0350</u> 1211		<u>14B</u> 16	Табл. 1: E141
6893 ТРУБКИ ЗАПАЛЬ- НЫЕ (ИЗДЕЛИЯ ВЗРЫВЧАТЫЕ, Н.У.К.) FUZES, IGNITING (AR- TICLES, EXPLOSIVE, N O S)	Содержат пиротехнический состав. Чувствительны к меха- ническим воздействиям и на- греву	<u>0353</u> 1216		<u>14C</u> 16	Табл. 1: E141
6894 ТРУБКИ ЗАПАЛЬНЫЕ (ЗАЖИГАТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОГО ШНУ- РА) FUZES, IGNITING (LIGHTERS, FUSE)	Содержат ВВ. Малоопасны	<u>0131</u> 1276		<u>14S</u> 16	Табл. 1: E141
6895 ТРУБКА ЭЛЕКТРОЗА- ЖИГАТЕЛЬНАЯ ЭЗТ-2 (ЗАЖИГАТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОГО ШНУ- РА) FUZE, ELECTROIGNI- TING (LIGHTERS, FU- SE)	Содержит ВВ Малоопасна	<u>0131</u> 1276		<u>14S</u> 16	Табл. 1: E141
ТЭН...	См. Тетранитропентаэритрит... — ПН 6776, 6777				
ТЭН/ТНГ...	См. Пентолит... — ПН 6488				

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В,П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>л. 6,5</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	Укладывать «Отдельно от» кис-
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> —	<u>Ш.58</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>Ш.54</u>	Укладка категории I
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u> <u>Ш.54</u>	Укладка категории I

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
ТЭС	См. Присадки антидетонационные к моторному топливу... — ПН 6546, 6547					
ТЭПФ (ТАТРАЭТИЛ- ПИРОФОСФАТ)	См. приложение 13					
6896 УАИТ-СПИРИТ TURPENTINE SUBSTI- TUTE	ЛВЖ Обладает характерным запахом. Не смешивается с водой $t_{всп}$ 23--61 °С	1300 3375		III низк.	3313 3	Табл. 4
Углеводородов и углеоро- да оксида — смеси	См. Углерода оксида и углеводородов — смеси —					ПН 6909
6897 УГЛЕВОДОРОДНАЯ ТЯЖЕЛАЯ ЖИД- КОСТЬ (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКИЕ ВЕЩЕСТВА, НУК) HYDROCARBON HEA- VY LIQUID (POISO- NOUS LIQUIDS, NOS)	Ядовитое вещество Жидкость от светло-коричневого до чер- ного цвета. Трудногорюча. ПДК 10 мг/м ³	2810 6231		II ср	6162 6а	Табл. 11, 12
Углекислота	См. Углерода диоксид —					ПН 6900--6902
6898 УГЛЕНИТЫ (ВЗРЫВ- ЧАТЫЕ ВЕЩЕСТВА БРИЗАНТНЫЕ, ТИП А) UGLENITS (EXPLOSI- VE, BLASTING, TYPE A)	Бризантные ВВ Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Гигроскопичны	0081 1116			11D 1а	Табл. 1: E8
Углерод сернистый	См. Сероуглерод —					ПН 6660
Углерод четырехбромис- тый	См. Углерода тетрабромид —					ПН 6911
Углерод четырехфторис- тый	См. Тетрафторметан —					ПН 6783
6899 УГЛЕРОД ЧЕТЫРЕХ- ХЛОРИСТЫЙ CARBON TETRACHLO- RIDE	CCl ₄ Ядовитая легучая бес- цветная жидкость с тяжелыми анестезирующими парами. Трудногорюча. При контакте с пламенем разлагается, выде- ляя фосген. ПДК 20 мг/м ³	1846 6096		II ср	6112 6а	Табл 11, 12
6900 УГЛЕРОДА ДИОКСИД CARBON DIOXIDE	CO ₂ Невоспламеняющийся не- ядовитый сжиженный газ. Бес- цветный. Отн. плотн. 1,53 ПДК 30 мг/м ³	1013 2111			2112 2	Табл 3 Г1а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 <u>Г-1,3</u> —	<u>С*</u> Ш.44 Ш.52	
<u>6-5</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш 25	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> Г-3 <u>С-1,3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2</u> —	<u>В*</u> Ш.25 П.40	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на углерод четырёххлористый, упакован- ный в желатиновые капсу- лы, помещенные в стеклян- ные банки в деревянном ящи- ке. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1</u> К1, Д4	2-1	Не горит	— Ш.41	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6901 УГЛЕРОДА ДИОКСИД ОХЛАЖДЕННЫЙ ЖИДКИЙ CARBON DIOXIDE, REFRIGERATED LI- QUID	CO ₂ . Невоспламеняющийся не- ядовитый газ. В сосудах нахо- дится в жидком состоянии при очень низкой температуре, ко- торая поддерживается за счет небольшого испарения жид- кости t _{воз} минус 78° С. Отн плотн. 1,53. ПДК 30 мг/м ³	2187 2111		2115 2	Табл. 3: Г2а
6902 УГЛЕРОДА ДИОКСИД ТВЕРДЫЙ CARBON DIOXIDE, SOLID	CO ₂ . Белое твердое вещество («сухой лед»). Медленно испа- ряется, выделяя пары тяжелее воздуха, которые могут вытес- нить из помещения кислород. При контакте с кожей может вызвать серьезные ожоги	1845 9025	III низк.	9153 9	
Углерода диоксид и азо- См. Углерода диоксид и азота гемииоксид — смеси — ПИ 6903 та закись — смеси					
6903 УГЛЕРОДА ДИОКСИД И АЗОТА ГЕМИОК- СИД — СМЕСИ CARBON DIOXIDE AND NITROUS OXIDE MIXTURES	CO ₂ +N ₂ O. Невоспламеняющий- ся неядовитый сжиженный газ. Отн. плотн. 1,5	1015 2113		2112 2	Табл. 3: Г1а
6904 УГЛЕРОДА ДИОКСИД И КИСЛОРОД — СМЕСИ CARBON DIOXIDE AND OXYGEN MIXTU- RES	CO ₂ +O ₂ . Невоспламеняющийся неядовитый сжатый газ. Отн. плотн. более 1	1014 2113		2111 2	Табл. 3: Г1а
6905 УГЛЕРОДА ДИОКСИД И ЭТИЛЕНОКСИД — СМЕСИ, содержащие более 6% этиленоксида CARBON DIOXIDE AND ETHYLENE OXI- DE MIXTURES with more than 6% ethylene oxide	C ₂ H ₄ O+CO ₂ . Ядовитый воспла- меняющийся сжиженный газ. Отн. плотн 1,5. Для этиленок- сида. КПВ 3—100% ПДК 1 мг/м ³ . t _{кип} 11°С	1041 2112		2413 6а; 3	Табл. 3: Г1а
6906 УГЛЕРОДА ДИОКСИД И ЭТИЛЕНОКСИД — СМЕСИ, содержащие не более 6% этиленоксида CARBON DIOXIDE AND ETHYLENE OXI- DE MIXTURES with not more than 6% ethylene oxide	CO ₂ +C ₂ H ₄ O. Невоспламеняю- щийся неядовитый сжижен- ный газ. Бесцветный с эфир- ным запахом. Этиленоксид — воспламеняющийся ядовитый газ. КПВ 31—52%. Отн. плотн. 1,5	1952 2112		2112 2	Табл. 3: Г1а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>2-2</u> В	2-10	<u>К1</u> К1, Д5	2 1	Не горит	— Ш 41	
<u>9-2</u> С		<u>К1</u> К1, Д4	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш 41 Ш 44	1 Упаковка или контейнеры, или ТС согласно НТД на продукцию. 2 Укладывать «Вдали от» жилых помещений. 3 Под действие Правил МОПОГ не подпадает твердая двуокись углерода, перевозимая на борту судов в целях охлаждения грузов, перевозимых в закрытых грузовых контейнерах
<u>2-1</u> А	2 10	<u>К1</u> К1, Д4	2-1	Не горят	— Ш 41	
<u>2-1</u> Λ	2 10	<u>К1, Д3</u> К1, Д5	2-1	Не горят	— Ш 41	
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2 1	В-1,2 С-1 -	— Ш 41 Ш 52	
<u>2-1</u> В	2-10	<u>К1</u> К4, Д5	2-1	<u>Г-1,2</u> —	— Ш 41 Ш 52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
			CO	КШ Знак опас- ности	
Углерода дисульфид	См. Сероуглерод -- ПН 6660				
6907 УГЛЕРОДА ОКСИД CARBON MONOXIDE.	СО. Ядовитый воспламеняю- щийся высокоопасный сжатый газ. Бесцветный, без запаха. КПВ 12—75%. $t_{кип}$ минус 192 °С. Отн. плотн. 0,97. ПДК 20 мг/м ³	<u>1016</u> 2114		<u>2411</u> 6а; 3	Табл. 3: Г1а
6908 УГЛЕРОДА ОКСИД И ВОДОРОД — СМЕСЬ CARBON MONOXIDE AND HYDROGEN MIX- TURE	H ₂ +СО Ядовитый воспламе- няющийся сжатый газ Без запаха. КПВ 6—70%. Отн. плотн. 0,5	<u>2600</u> 2114		<u>2411</u> 6а; 3	Табл. 3: Г1а
6909 УГЛЕРОДА ОКСИД И УГЛЕВОДОРОДОВ — СМЕСИ OIL GAS	Ядовитый воспламеняющийся сжатый газ. Бесцветный. КПВ 5—33%	<u>1071</u> 2168		<u>2411</u> 6а; 3	Табл. 3: Г1а
Углерода окисульфид	См. Углерода сульфидоксид — ПН 6910				
Углерода сероксид	См. Углерода сульфидоксид — ПН 6910				
Углерода сульфид	См. Углерода сульфидоксид — ПН 6910				
6910 УГЛЕРОДА СУЛЬФИ- ДОКСИД CARBONYL SULPHIDE	СОS. Ядовитый воспламеняю- щийся сжиженный газ со сла- бым неприятным запахом КПВ 11,9—28,5% $t_{кип}$ минус 50 °С. Отн. плотн. 2,1. ПДК 110 мг/м ³	<u>2204</u> 2115		<u>2413</u> 6а; 3	Табл. 3: Г1а
6911 УГЛЕРОДА ТЕТРА- БРОМИД CARBON TETRABRO- MIDE	СВг ₄ . Ядовитое вещество. Ле- тучие бесцветные кристаллы. Не растворимы в воде $t_{пл}$ 48 °С	<u>2516</u> 6096	III низк.	<u>6113</u> 66	Табл. I3, 14
6912 УГОЛЬ животного или растительного происхож- дения, склонный к са- мовозгоранию CARBON, animal or ve- getable origin, liable to spontaneous combustion	Самовозгорающееся вещество. Черный порошок или гранулы, подверженные медленному са- монагреванию и самовозгора- нию на воздухе	<u>1361</u> 4224	III низк.	<u>4213</u> 46	Табл. 6, 6а 7а: C15а
6913 УГОЛЬ АКТИВИРО- ВАННЫЙ, склонный к самовозгоранию CARBON, ACTIVATED, liable to spontaneous combustion	Самовозгорающееся вещество Черный порошок или гранулы, подверженные медленному са- монагреванию и самовозгора- нию на воздухе	<u>1362</u> 4224	III низк.	<u>4213</u> 46	Герм. укуп. табл. 6, 6а 7а: C14а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К1, Д3</u> К4, Д17	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	— <u>Ш.15</u> Ш.52	При газовом тушении необходимо углекислоты 55%, азота 70%
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д2</u> К4, Д18	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	— <u>Ш.15</u> Ш.52	При газовом тушении необходимо углекислоты 55%, азота 70%
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	— <u>Ш.15</u> Ш.52	При газовом тушении необходимо углекислоты 53%, азота 70%
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> К4, Д10	2-1	<u>С-1</u> <u>В-1</u> —	— Ш.52	
<u>6-2</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>В*</u> Ш.44	Укрывать от лучистого тепла
<u>4-7</u> А	4-24	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> Ш.52	1. К опасным грузам не относится уголь, не склонный к самовозгоранию, о чем грузоотправитель должен сделать соответствующую запись в перевозочных документах. 2. Укладывать «Вдали от» масел животного или растительного происхождения и маслянистых материалов
<u>4-6</u> А	4-24	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> —	— Ш.52	1. К опасным грузам не относится уголь, не склонный к самовозгоранию, о чем грузоотправитель должен сделать соответствующую запись в перевозочных документах; уголь, активированный паром 2. Укладывать «Вдали от» масел животного или растительного происхождения и маслянистых материалов

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
			CO	низк.		
6914 УГОЛЬ КАМЕННЫЙ и БУРЫЙ (САМОНАГРЕ- ВАЮЩИЕСЯ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) COAL and BROWN COAL (SELF-HEATING SUBSTANCES, SOLID, N.O.S.)	Самовозгорающиеся вещества. Выделяют ядовитые и взрывоопасные газы. Опасность груза зависит от марки и класса угля. Наиболее опасными являются бурые угли, содержащие большое количество летучих веществ и мелкокусковые угли	3088 4260	III низк.	4213 46	Табл. 7а: С13а	
Уголь неактивированный...	См. Уголь животного или растительного происхождения... — ПН 6912					
6915 УДОБРЕНИЕ АММИ- АЧНОЕ — РАСТВОР, содержащий свободный аммиак FERTILIZER AMMO- NIATING SOLUTION with free ammonia	Невоспламеняющиеся газы, находящиеся в виде водных растворов нитрата аммония, нитрата кальция, карбамида или их смесей, насыщенных аммиаком. Выделяют ядовитые пары аммиака. Вызывают удушье. Опасны для глаз. ПДК 20 мг/м ³	1043 2141		2114 2	Табл. 3: Г1а Г3а	
6916 УДОБРЕНИЯ АММИ- АЧНО-НИТРАТНЫЕ однородные нераздели- мые азотно-фосфатные калийные смеси или сложные азотно-фосфат- но-калийные удобрения с массовой долей нитра- та аммония более 70%, но менее 90% и горю- чих веществ не более 0,4% AMMONIUM NITRATE FERTILIZERS: uniform non-segregating mixtu- res of nitrogen/phospha- te or nitrogen/potash types or complete fertili- zers of nitrogen/phospha- te/potash type, with mo- re than 70% but less than 90% ammonium nitrate and not more than 0,4% total combu- stible material	См. УДОБРЕНИЯ АММИ- АЧНО-НИТРАТНЫЕ Н.У.К. — приложение 16, табл. 7, ПН 9457. ПДК 20 мг/м ³	2070 5123	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а	
6917 УДОБРЕНИЯ АММИ- АЧНО-НИТРАТНЫЕ однородные нераздели- мые азотно-фосфатные или азотно-калийные смеси или сложные азот- но-фосфатно-калийные удобрения с массовой долей нитрата аммония	Обычно гранулы. Полностью или частично растворимы в воде. При нагревании подвержены саморазложению. Этому способствует загрязнение органическими веществами, окислителями, кислотами и другими веществами. Температура реакции достигает 500 °С. Если разложение началось, то оно мо-	2071 9023	III низк.	9143 9	Табл. 21 M16 M2а M7а M8а M11а M15а M16а	

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>4-6</u> А	4-26	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-1</u> <u>П-2</u> —	<u>Д</u> Ш.52 Ш.39 Ш.53	
<u>2-1</u> Е	2-20	<u>К4, Д3</u> К4, Д16	2-1	<u>В-1,2</u> —	<u>С</u> Ш.39 Ш.44	
<u>5-1</u> А	5-01	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	В-1,3	<u>Д</u> Ш.39	См. УДОБРЕНИЯ АММИАЧНО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К. — приложение 16, табл. 7, ПН 9457
<u>9-1</u> А	5-01	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	В-1,3	<u>Д</u> П.39 П.42 П.44	1. Укладывать «Вдали от» источников тепла и нагреваемых переборок, от жилых помещений. 2. Для упаковок М11а, М15а, М16а категория размещения Е

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГV CO	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
<p>не более 70% и горюче- го вещества не более 0,4% или с массовой до- лей нитрата аммония не более 45% и неограни- ченным количеством го- рючего вещества</p> <p>AMMONIUM NITRATE FERTILIZERS: uniform non-segregating mixtu- res of nitrogen/phospha- te or nitrogen/potash ty- pes or complete fertili- zers of nitrogen/prospha- te/potash type, with not more than 70% ammoni- um nitrate and not more than 0,4% total added combustible material or with not more than 45% ammonium nitrate with unrestricted combustible material</p>	<p>жет распространиться на всю массу удобрения При этом вы- деляются ядовитые газы — оксиды азота и аммиак ПДК 20 мг/м³</p>				<p>M20в M24б M22г</p>
<p>6918 УДОБРЕНИЯ АММИ- АЧНО-НИТРАТНЫЕ: однородные нераздели- мые смеси нитрата ам- мония с другими неорга- ническими веществами, инертными по отноше- нию к нему, с массовой долей нитрата аммония не менее 90% и горю- чих веществ (включая органическое вещество в пересчете на углерод) не более 0,2% или с массовой долей нитрата аммония менее 90%, но более 70% и горючих веществ не более 0,4%</p> <p>AMMONIUM NITRATE FERTILIZERS: uniform non-segregating mixtu- res of ammonium nitrate with added matter which is inorganic and chemi- cally inert towards am- monium nitrate, with not less than 90% ammoni- um nitrate and not mo- re than 0,2% combusti- ble material (including organic material calcula- ted as carbon), or with more tran 70% but less than 90% ammonium nitrate and not more than 0,4% total combus- tible material</p>	<p>См. УДОБРЕНИЯ АММИА- ЧНО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К. — приложение 16, табл. 7, ПН 9457</p>	<p>2067 5123</p>	<p>III низк.</p>	<p>5113 5</p>	<p>Табл. 6, 6а</p>

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
------------	----	--------------	----	------------	--------------	------------

5-1 А	5-01	К2, Д4 К2, Д5	5-1	В-1,3	Д Ш 39	См. УДОБРЕНИЯ АММИАЧ НО-НИГРАЙНЫЕ, НУК - приложение 16, табл. 7, ПН 9457
----------	------	------------------	-----	-------	-----------	---

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
6919 УДОБРЕНИЯ АММИ- АЧНО-НИТРАТНЫЕ однородные нераздели- мые смеси нитрата ам- мония с карбонатом кальция и/или доломит- том с массовой долей нитрата аммония более 80%, но менее 90% и горючих веществ не бо- лее 0,4% AMMONIUM NITRATE FERTILIZERS uniform non-segregating mixtu- res of ammonium nitra- te with calcium carbo- nate and/or dolomite, with more than 80% but less than 90% ammoni- um nitrate and not mo- re than 0,4% total com- bustible material	См УДОБРЕНИЯ АММИА- ЧНО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К. приложение 16, табл 7, ПН 9457	2068 5123	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
6920 УДОБРЕНИЯ АММИ- АЧНО-НИТРАТНЫЕ: однородные нераздели- мые смеси нитрата ам- мония с сульфатом ам- мония с массовой долей нитрата аммония более 45%, но не более 70% и горючих веществ не более 0,4% AMMONIUM NITRATE FERTILIZERS: uniform non-segregating mixtu- res of ammonium nitra- te/ammonium sulphate, with more than 45% but not more than 70% am- monium nitrate and not more than 0,4% total combustible material	См УДОБРЕНИЯ АММИАЧ- НО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К. — приложения 16, табл. 7, ПН 9457	2069 5123	III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
Удобрения аммиачно- нитратные типа А1	См Удобрения аммиачно-нитратные... ПН 6918			(№ ООН 2067)	—
Удобрения аммиачно- нитратные типа А2	См. Удобрения аммиачно-нитратные... ПН 6919			(№ ООН 2068)	—
Удобрения аммиачно- нитратные типа А3	См Удобрения аммиачно-нитратные... ПН 6920			(№ ООН 2069)	—
Удобрения аммиачно- нитратные типа А4	См. Удобрения аммиачно-нитратные... ПН 6916			(№ ООН 2070)	—
Удобрения аммиачно- нитратные типа В	См. Удобрения аммиачно-нитратные... ПН 6917			(№ ООН 2071)	—

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
5-1 А	5-01	К2, Д4 К2, Д5	5-1	В-1 —	Д Ш.39	См. УДОБРЕНИЯ АММИАЧ-НО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К. — приложение 16, табл. 7, ПН 9457

5-1 А	5-01	К2, Д4 К2, Д5	5-1	В-1 —	Д Ш.39	См. УДОБРЕНИЯ АММИАЧ-НО-НИТРАТНЫЕ, Н.У.К. — приложение 16, табл. 7, ПН 9457
----------	------	------------------	-----	----------	-----------	---

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ		Упа- ковка
				Знак опас- ности		
6921 УНДЕКАН UNDECANE	$\text{CH}_3(\text{CH}_2)_9\text{CH}_3$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 61^\circ\text{C}$	2330 3392	III низк.	3313 3	Табл. 4	
6921-1 УРАН ОБЕДНЕННЫЙ (см. п. 17.1.5, РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной актив- ностью (НУА), н.у.к. — приложение 16, табл. 9 — ПН 9657, 9658					
6921-2 УРАН ПРИРОДНЫЙ НЕОБЛУЧЕННЫЙ (см. п. 17.1.5, РМ НУА-1)	См. Радиоактивные материалы с низкой удельной актив- ностью (НУА), н.у.к. — приложение 16, табл. 9 — ПН 9657, 9658					
6922 УРАН МЕТАЛЛИЧЕ- СКИЙ ПИРОФОРНЫЙ URANIUM METAL, PY- ROPHORIC	U РМ. Серебристо-белый бле- стящий металл. Пирофорный — склонен к самовозгоранию на воздухе. Реагирует с водой	2979 см.	I низк	7141 7а, 4б	Тип А Тип В(U) Тип В(M)	
			II ср.	7142 7б, 4б		
			III выс.	7143 7в, 4б		
			III очень выс	7143 7в, 4б		
Уран шестифтористый...	См. Урана гексафторид... — ПН	6923	6925			
6923 УРАНА ГЕКСАФТО- РИД, ИСКЛЮЧЕНИЕ ИЗ ЯДЕРНЫХ МАТЕ- РИАЛОВ или НЕ- ЯДЕРНЫЙ URANIUM HEXAFLU- ORIDE, fissile excepted or non-fissile	См. УРАНА ГЕКСАФТОРИД ЯДЕРНЫЙ, СОДЕРЖАЩИЙ БОЛЕЕ 1,0% УРАНА — 235	2978 7105	I низк. II ср. III выс.	7181 7а, 8 7182 7б, 8 7183 7в, 8	IP-1 IP-2 IP-3 см. п. 17.2.1.11, 17.2.1.14, 17.2.1.15	
6924 УРАНА ГЕКСАФТО- РИД, ИСКЛЮЧЕНИЕ ИЗ ЯДЕРНЫХ МАТЕ- РИАЛОВ или НЕ- ЯДЕРНЫЙ, перевозимый только на условиях «исключительного ис- пользования» URANIUM HEXAFLU- ORIDE, FISSILE EX- CEPTED or NON-FIS- SILE, exclusive use	См. УРАНА ГЕКСАФТОРИД ЯДЕРНЫЙ, СОДЕРЖАЩИЙ БОЛЕЕ 1,0% УРАНА — 235	2978 7105	I низк. II ср. III выс.	7121 7а, 8 7122 7б, 8 7123 7в, 8	IP-1 IP-2 IP-3 См. пп. 17.2.1.11, 17.2.1.14, 17.2.1.15	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.25</u>	
<u>7-4</u> А	7-01	См. п. <u>17.4.7</u> см. п. <u>17.6.4</u>	См. п. 17.6.4	См. п. <u>17.6.4</u>	<u>Ш.55</u>	1. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки. 2. Стр. МК МПОГ: при перевозке радиационных упаковок типа А — 7109, типа В(У) — 7110; типа В(М) — 7111. 3. РМ очень высокой степени опасности должен перевозиться только на условиях «исключительного использования» (см п. 17.3.25)
<u>7-5</u> А						
<u>7-5</u> А						
<u>7-5</u> А						
<u>7-2</u> А	7-04	См. п. <u>17.4.7</u> см. п. <u>17.6.4</u>	См. п. 17.6.4	См. п. <u>17.6.4</u>		1. Не распространяется на РМ НУА, перевозимый только на условиях «исключительного использования». 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки
<u>7-3</u> А						
<u>7-3</u> А						
<u>7-1</u> А	7-00	См. п. <u>17.4.7</u> см. п. <u>17.6.4</u>	См. п. 17.6.4	См. п. <u>17.6.4</u>		1. См п. 17.3.25. 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
			CO			
6925 УРАНА ГЕКСАФТО- РИД, ЯДЕРНЫЙ, СО- ДЕРЖАЩИЙ БОЛЕЕ 1,0% УРАНА-235 URANIUM HEXAFLU- ORIDE, FISSILE CON- TAINING MORE THAN 1,0% URANIUM-235	UF ₆ . РМ. НУА-1 (см. п. 17.1.5). Желтое или бесцветное кристаллическое летучее очень гигроскопичное вещество. Едкое для кожи, раздражает дыхательные пути. Бурно реагирует с водой, образуя уранилфторид (UO ₂ F ₂) и фтористоводородную кислоту (HF) Возгорается при температуре 56,5 °С. При температуре 64 °С и давлении 1,54 ата переходит в жидкое состояние с увеличением объема в 1,4 раза и более	2977	I	7111	IP-1	
		7112	низк.	7а, 8		IP-2
		7113	II	7112	См. пп. 17.2.1.11, 17.2.1.14, 17.2.1.15	
			ср.	7б, 8		
			III	7113		
			выс.	7в, 8		
Уранил азотнокислый твердый...	См. Уранилдинитрата гидраты твердые...				— ПН 6928	
Уранил азотнокислый шестиводный в растворе...	См. Уранилдинитрата гексагидрат в растворе...				— ПН 6926, 6927	
Уранила нитрат твердый...	См. Уранилдинитрата гидраты твердые...				— ПН 6928	
Уранила нитрата гексагидрат в растворе...	См. Уранилдинитрата гексагидрат в растворе...				— ПН 6926, 6927	
6926 УРАНИЛДИНИТРАТА ГЕКСАГИДРАТ В РАСТВОРЕ URANYL NITRATE HE- XAHYDRATE SOLUTI- ON	РМ НУА-1 (см. п. 17.1.5). Едкий, коррозионный. В нерастворимом виде — UO ₂ (NO ₃) ₂ ·6H ₂ O. Ярко-желтые кристаллы. Горючий, взрывоопасный. Растворим в воде, этиловом спирте, ацетоне, диэтиловом эфире, нейтральных фосфорорганических растворителях. <i>t</i> _{пл} 59,5 °С. <i>t</i> _{разл} более 300 °С	2980	I	7181	IP-2	
		7106	низк.	7а, 8		IP-3
		7109	II	7182	Тип А	
		7110	ср.	7б, 8		
		7111	III	7183	В(U)	
			выс.	7в, 8		
		III	7183	Тип В(M)		
		очень выс.	7в, 8			
6927 УРАНИЛДИНИТРАТА ГЕКСАГИДРАТ В РАСТВОРЕ, перевозимый только на условиях «исключительного использования» URANYL NITRATE HEXAHYDRATE SOLUTION, exclusive use	См. УРАНИЛДИНИТРАТА ГЕКСАГИДРАТ В РАСТВОРЕ	2980 7105	I низк.	7121 7а, 8	IP-1 IP-2	
			II	7122		IP-3
			ср.	7б, 8	См. пп. 17.2.1.14, 17.2.1.15	
			III	7123		
			выс.	7б, 8		
6928 УРАНИЛДИНИТРАТА ГИДРАТЫ ТВЕРДЫЕ URANYL NITRATE SOLID	UO ₂ (NO ₃) ₂ ·nH ₂ O; n=2, 3, 6. РМ НУА-1 (см. п. 17.1.5). Желтые кристаллы. Едкие и коррозионные. При нагревании разлагаются. Растворимы в воде, спиртах и эфирах. <i>t</i> _{пл} 60,2 °С	2981	I	7151	IP-2	
		7106	низк.	7а, 5		IP-3
		7109	II	7152	Тип А	
		7110	ср.	7б, 5		
		7111	III	7153	В(U)	
			выс.	7в, 5		
		III	7153	Тип В(M)		
		очень выс.	7в, 5			

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>7-2</u> <u>А</u>	7-00	См. п. <u>17.4.7</u>	См. п. 17.6.4	См. п. 17.6.4	Ш.49	В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки
<u>7-3</u> <u>А</u>		см. п. 17.6.4				
<u>7-3</u> <u>А</u>						
<u>7-2</u> <u>А</u>	7-04	См. п. <u>17.4.7</u>	См. п. 17.6.4	См. п. 17.6.4		1. Не распространяется на РМ НУА, перевозимый только на условиях «исключительного использования». 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки. 3. РМ очень высокой степени опасности должен перевозиться только на условиях «исключительного использования» (см. п. 17.3.25)
<u>7-3</u> <u>А</u>		См. п. 17.6.4				
<u>7-3</u> <u>А</u>						
<u>7-1</u> <u>А</u>	7-00	См. п. <u>17.4.7</u> См. п. 17.6.4	См. п. 17.6.4	См. п. 17.6.4		1. См. п. 17.3.25. 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки
<u>7-4</u> <u>А</u>	7-02	См. п. <u>17.4.7</u>	См. п. 17.6.4			1. Не распространяется на РМ НУА, перевозимые только на условиях «исключительного использования». 2. В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки. 3. РМ очень высокой степени опасности должны перевозиться только на условиях «исключительного использования» (см. п. 17.3.25).
<u>7-5</u> <u>А</u>		См. п. 17.6.4				
<u>7-5</u> <u>А</u>						

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК ЧПОГ	ГУ СО	КШ		Упа- ковка
				Знак опас- ности		
6929 УРАНИЛДИНИТРАТА ГИДРАТЫ ТВЕРДЫЕ перевозимые только на условиях «исключитель- ного использования» URANYL NITRATE, SO LID exclusive use	См УРАНИЛДИНИТРАТА ГИДРАТЫ ТВЕРДЫЕ	2981 7105	I III	7121	IP-1 IP-2 IP-3 См III 17.2.1.14, 17.2.1.15	
				7a 5		
				7122		
				7b, 5		
				7123		
7b 5						
Уротропин	См Гексаметиленetetрамин — ПН 5440					
Уризол	См Гексаметиленetetрамин — ПН 5440					
6930 УСИЛИТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОЙ ЦЕПИ (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ без капсуля- детонатора) AMPLIFIERS OF FIRE- CONDUCTOR TRAIN (BOOSTERS, without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0042 1227		11D	Табл. 1 E107	
				1a		
6931 УСИЛИТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОЙ ЦЕПИ (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ без капсуля- детонатора) AMPLIFIERS OF FIRE- CONDUCTOR TRAIN (BOOSTERS, without detonator)	Содержат бризантные ВВ. Чув- ствительны к механическим воз- действиям и нагреву	0283 1227		12D	Табл. 1: E107	
				1a		
6932 УСИЛИТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОЙ ЦЕПИ (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ С КАПСЮ- ЛЕМ-ДЕТОНАТОРОМ) AMPLIFIERS OF FIRE- CONDUCTOR TRAIN (BOOSTERS WITH DE- TONATOR)	Содержат инициирующее ВВ. Очень чувствительны к меха- ническим воздействиям и на- греву	0225 1228		11B	Табл. 1: E108	
				1a		
6933 УСИЛИТЕЛИ ОГНЕ- ПРОВОДНОЙ ЦЕПИ (ДЕТОНАТОРЫ ВТО- РИЧНЫЕ С КАПСЮ- ЛЕМ-ДЕТОНАТОРОМ) AMPLIFIERS OF FIRE- CONDUCTOR TRAIN (BOOSTERS WITH DE- TONATOR)	Содержат инициирующее ВВ. Очень чувствительны к меха- ническим воздействиям и на- греву	0268 1228		12B	Табл. 1: E108	
				1a		
6934 УСКОРИТЕЛЬ (ЯДОВИТЫЕ КОСТИ, НУК.) ACCELERATOR (POISONOUS LIQUIDS NOS)	С ₆ H ₅ NC ₂ H ₄ . Ядовитое вещест- во Гусгая липкая черная мас- са	2810 6231	II ср	6162	Табл. 11, 12	
				6a		

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>7-1</u> А	7-00	<u>См п</u> <u>174.7</u> <u>См п</u> <u>1764</u>	<u>См п</u> <u>17.64</u>	<u>См п</u> <u>1764</u>		1 См п 17325 2 В графе ГУ/СО указана транспортная категория радиационной упаковки
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u>	<u>Ш 25</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> В	1-02	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u>	<u>Ш 25</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u>	<u>Ш 25</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> В	1-02	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u>	<u>Ш 25</u>	Укладка категории I
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u>	<u>С</u> <u>Ш 25</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г/У СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6935 УСКОРИТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ (ДВИГАТЕЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET BOOSTERS (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	ВВ. 0280	1295		11С 1а	Табл. 1: E146
6936 УСКОРИТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ (ДВИГАТЕЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET BOOSTERS (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0281	1295		12С 1а	Табл. 1: E146
6937 УСКОРИТЕЛИ РАКЕТ- НЫЕ (ДВИГАТЕЛИ РАКЕТНЫЕ) ROCKET BOOSTERS (ROCKET MOTORS)	Содержат метательные Чувствительны к нагреву	ВВ. 0186	1295		13С 1а	Табл. 1: E146
6938 УСТАНОВКИ РЕФРИ- ЖЕРАТОРНЫЕ, содер- жащие 12 кг и более невоспламеняющихся не- ядовитых сжиженных газов REFRIGERATING MA- CHINES, containing not less than 12 kg of non- flammable, non-poiso- nous, liquefied gas	Установки, содержащие невос- пламеняющиеся рефрижераторные газы рефрижераторные газы	2857	2176		2113 2	Табл. 3: Г1а
6939 УСТРОЙСТВА МА- ЛЫЕ, ПРИВОДИМЫЕ В ДЕЙСТВИЕ УГЛЕ- ВОДОРОДНЫМ ГА- ЗОМ или БАЛЛОНЫ С УГЛЕВОДОРОДНЫМ ГАЗОМ ДЛЯ МАЛЫХ УСТРОЙСТВ с выпуск- ным приспособлением DEVICES, SMALL, HY- DROCARBON GAS PO- WERED or HYDRO- CARBON GAS REFI- LLS FOR SMALL DE- VICES, with release de- vice	Различные малые устройства, приводимые в действие воспла- меняющимся газом, используе- мые для косметических и дру- гих подобных целей, а также баллоны к ним	3150	2128		2313 3	
Утильрезина...	См. Отходы резины... — ПН 6457-1					
6943 УСЕКСОЛ С (S) (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) UCSEXOL C (S) (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Смесь акрило-винилово- го сополимера с этилацетатом. Подвижность низкая. $t_{всп} 0^{\circ}\text{C}$	1993	3230	II ср.	3212 3	Табл. 4

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>РОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Ш 25</u> Ш 53	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-02	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В 1,2</u> —	<u>Ш 25</u> Ш 53	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-03	<u>К1</u> К1	1 1	<u>В-1,2</u> -	<u>Ш 53</u> Ш 25	Укладка категории I
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К1</u> К1	2-1	Не горят	<u>—</u> Ш 54	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д3	2 1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>Ш.52</u>	Упаковка в соответствии с НТД на продукцию
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3 1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>С</u> Ш 52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
6944 УЦЕКСОЛ СТ (ST) (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) УСЕХОЛ СТ (ST) (FLAMMABLE LIQU- IDS, N O S.)	ЛВМ. Смесь кремнийорганиче- ских соединений с гексаном. Опасно взаимодействует с во- дой. $t_{всп}$ минус 26 °С	$\frac{1993}{3126}$	$\frac{II}{ср}$	$\frac{3112}{3}$	Табл. 4
6945 УЦЕКСОЛ ТР (TR) (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) УСЕХОЛ ТР (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S)	ЛВМ. Очень подвижная. минус 8 °С	$\frac{1993}{3230}$	$\frac{II}{ср}$	$\frac{3212}{3}$	Табл. 4
6946 ФАКЕЛЫ СИГНАЛЬ- НЫЕ (УСТРОЙСТВА СИГНАЛЬНЫЕ РУЧ- НЫЕ) FLARES, SIGNAL (SIG- NAL DEVICES, HAND)	Содержат пиротехнический сос- тав. Чувствительны к меха- ническим воздействиям и нагреву	$\frac{0191}{1299}$		$\frac{14G}{16}$	Табл. 1: E150
6947 ФАКЕЛЫ СИГНАЛЬ- НЫЕ (УСТРОЙСТВА СИГНАЛЬНЫЕ РУЧ- НЫЕ) FLARES, SIGNAL (SIG- NAL DEVICES, HAND)	Содержат пиротехнический сос- тав. Малоопасны	$\frac{0373}{1299}$		$\frac{14S}{16}$	Табл. 1: E150
Фалтан	См. Фалтан — ПН 7003				
6948 ФЕЙЕРВЕРКИ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХ- НИЧЕСКИЕ для техни- ческих целей) FIREWORKS (ARTIC- LES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и на- греву	$\frac{0428}{1220}$		$\frac{11G}{1a}$	Табл. 1: E109
6949 ФЕЙЕРВЕРКИ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) FIREWORKS (ARTIC- LES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и на- греву	$\frac{0429}{1220}$		$\frac{12G}{1a}$	Табл. 1: E109
6950 ФЕЙЕРВЕРКИ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) FIREWORKS (ARTIC- LES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и на- греву	$\frac{0430}{1220}$		$\frac{13G}{1a}$	Табл. 1: E134

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-3</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш 52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>С-1,3</u> <u>Г-3</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>1-1</u> А	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>Г-3</u> <u>С-3</u> —	<u>—</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории I. Допустимое количество на пассажирском судне 1 т
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>—</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш 53</u> <u>Ш 54</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-02	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.53</u> <u>Ш.54</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-03	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.53</u> <u>Ш 54</u>	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО			
6951 ФЕЙЕРВЕРКИ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) FIREWORKS (ARTIC- LES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнический сос- тав и ВВ. Чувствительны к ме- ханическим воздействиям и на- греву	0431	1220			14G 16	Табл. 1: E134
6952 ФЕЙЕРВЕРКИ (ИЗ- ДЕЛИЯ ПИРОТЕХНИ- ЧЕСКИЕ для техниче- ских целей) FIREWORKS (ARTIC- LES, PYROTECHNIC for technical purposes)	Содержат пиротехнические сос- тавы. Малоопасны	0432	1220			14S 16	Табл. 1 E134
Феназон	См. Пиразон — ПН 6500						
ФЕНАМИНОСУЛЬФ	См. приложение 13						
ФЕНАМИНОФОС	См. приложение 13						
Фенарсазинхлорид	См. Дифениламинохлорарсин — ПН 5670						
Фенацилбромид	См. Бромметилфенилкетон — ПН 5283						
6953 ФЕНЕТИДИНЫ PHENETIDINES	$H_2NC_6H_4OC_2H_5$. Ядовитая вы- сокоопасная летучая бесцвет- ная жидкость или желтоватые жидкости. Не смешиваются с водой. ПДК 0,2 мг/м ³	2311	6223	III низк.		6113 66	Табл. 11, 12
Фенил цианистый	См. Бензонитрил — ПН 5246						
Фениламин	См. Анилин -- ПН 5139						
N-Фенил-β-аминонафта- лин	См. Неозоны -- ПН 6374						
6954 ФЕНИЛАЦЕТИЛХЛО- РИД PHENYLACETYL CHLORIDE	$C_6H_5CH_2COCl$. Едкое и корро- зионное вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Пары раздражают слизистые оболочки. Реагирует с водой, выделяя хлористый во- дород. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы	2377	8201	II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
Фенилацетонитрил...	См. Бензилцианид.. — ПН 5229						
Фенилбромид	См. Бромбензол — ПН 5277						
1-Фенилбутан	См. Бутилбензолы — ПН 5308						
2-Фенилбутан	См. Бутилбензолы — ПН 5308						

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
$\frac{1\ 1}{Е}$	1-04	$\frac{К1}{К1}$	1 1	$\frac{В-1,2}{-}$	$\frac{Ш\ 53}{Ш\ 54}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{А}$	1-04	$\frac{К1}{К1}$	1 1	$\frac{В-1,2}{-}$	$\frac{Ш\ 53}{Ш\ 54}$	Укладка категории I
$\frac{6-1}{А}$	6-07	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6 1	$\frac{П-1,2}{Г-1,2}$	$\frac{С}{Ш\ 39}$	
$\frac{8-1}{С}$	8-00	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	8-1 разд 1, 4-2 разд 2-5	$\frac{Г-1,3}{С-1}$ $\frac{В}{-}$	См Размещать с учетом требова- ч IV, ний п. 4 2 2 $\frac{п\ 65}{Ш\ 44}$ В 46 П 39	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
6955 ФЕНИЛГИДРАЗИН PHENYLHYDRAZINE	$C_6H_5NH.NH_2$. Ядовитое веществ- во — желтые кристаллы или маслянистая жидкость с непри- ятным запахом. Сильно раздра- жает кожу и слизистые обо- лочка. Трудно растворимо в воде. $t_{пл} 20^\circ C$. ПДК 22 мг/м^3	$\frac{2572}{6227}$	II ср.	$\frac{6162}{6a}$	Табл. 11, 12 13, 14
Фенилгидразин соляно- кислый...	См. Фенилгидразонийхлорид — ПН 6956				
6956 ФЕНИЛГИДРАЗОНИЙ- ХЛОРИД (ЯДОВИ- ТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PHENYLHYDRAZONI- UM CHLORIDE (POI- SONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	Ядовитое вещество. $t_{пл} 19^\circ C$. ПДК $5,0 \text{ мг/м}^3$	$\frac{2810}{6231}$	II ср.	$\frac{6162}{6a}$	Табл. 11, 12
Фенилдихлортиофосфин	См. Фенилфосфортдиохлорид — ПН 6966				
6957 ФЕНИЛДИХЛОРСИ- ЛАН (ХЛОРСИЛАН), Н.У.К.) PHENYLDICHLOROSI- LANE (CHLOROSILA- NES, N.O.S.)	$C_6H_5SiHCl_2$. Едкое и коррози- онное в присутствии влаги вещ- ество. Бесцветная жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Пары раздражают слизистые оболочки, реагирует с водой, спиртами с выделени- ем водорода хлористого	$\frac{2987}{8142}$	II ср.	$\frac{8112}{8}$	Табл. 16, 17
6958 ФЕНИЛДИХЛОРОФОС- ФИН PHENYL PHOSPHO- RUS DICHLORIDE	$C_6H_5PCl_2$. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость. Дымит на воздухе. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочка. Ядовитое. При взаимо- действии с водой разлагается. ПДК $5,0 \text{ мг/м}^3$	$\frac{2798}{8202}$	II ср.	$\frac{8112}{8}$	Табл. 16, 17
6959 ФЕНИЛЕНДИАМИНЫ PHENYLENEDIAMI- NES	$C_6H_4(NH_2)_2$. Ядовитые веще- ства. Белые кристаллы или по- рошок. ПДК $0,1 \text{ мг/м}^3$	$\frac{1673}{6227}$	III низк.	$\frac{6163}{6b}$	Табл. 13, 14
m-ФЕНИЛЕНДИАМИН- ДИПЕРХЛОРАТ СУ- ХОЙ m-PHENYLENE DIA- MINEDIPERCHLORA- TE, DRY	Перевозка запрещена				
6960 ФЕНИЛИЗОЦИАНАТ PHENYL ISOCYANATE	C_6H_5NCO . Ядовитая летучая ЛВЖ. Бесцветная с резким за- пахом. Сильно раздражает ко- жу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой, но реа- гирует с ней, выделяя диоксид углерода. Раздражает слизи- стые оболочки. $t_{всп} 51^\circ C$. ПДК $0,5 \text{ мг/м}^3$	$\frac{2487}{6228}$	II ср.	$\frac{6132}{6a; 3}$	Табл. 15; Я1а Я5а Я8а Я9а Я11а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	НОС ЗНОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>Г-2,3</u> <u>Г-2,3</u> ~	<u>В</u> Ш.15 Ш.26 Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>Г-2,3</u> <u>Г-1,2</u> ~	<u>В</u> Ш.15 Ш.26 Ш.44	Действие Правил МОПОГ не распространяется на фенилгид- разонийхлорид в виде 25%-ной пасты. Размещать с учетом тре- бований п. 4.2.2
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,3</u> <u>С-3</u> <u>Б, П</u>	<u>См. Размещать с учетом требова-</u> ч. IV, пий п. 4.2.2 <u>п. 6.5</u> Ш.44	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,2</u> <u>Б</u>	<u>См. Размещать с учетом требова-</u> ч. IV, ний п. 4.2.2 <u>п. 6.5</u> Ш.44 В.39	
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>Б-2</u> ~	<u>В</u> Ш.44	
<u>6-4</u> D	3-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	3-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>Б</u>	<u>В</u> Ш.51 Ш.52 Ш.44 В.41	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2 2. Укрывать от лучистого теп- ла

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
6961 ФЕНИЛИЗОЦИАНО- ХЛОРИД PHENYL CARBYLAMINE CHLORIDE	$C_6H_5NCCl_2$. Ядовитая высоко- опасная летучая жидкость с раздражающим неприятным за- пахом, бледно-желтого цвета. ПДК 0,5 мг/м ³	1672 6226		I выс.	6111 6а	Табл. 15: Я14а
Фенилкарбиламинхлорид	См. Фенилизоцианохлорид — ПН 6961					
Фенилкарбинол	См. Спирт бензиловый — ПН 6688					
Фенилмеркаптан	См. Тиофенол — ПН 6800					
Фенилмеркурнитрат	См. Фенилртуутьнитрат — ПН 6964					
Фенилмеркурацетат	См. Фенилртуутьацетат — ПН 6962					
N-Фенил-α-нафтиламин	См. Неозоны — ПН 6374					
2-Фенилпропен	См. Изопропенилбензол — ПН 5813					
6962 ФЕНИЛРТУТЬАЦЕТАТ PHENYLMERCURIC ACETATE	$C_6H_5HgOOC.CH_3$. Ядовитое вещество. Белые кристаллы или порошок. Применяется как фунгицид или гербицид	1674 6229		II ср.	616 6а	Табл. 13, 14
6963 ФЕНИЛРТУТЬГИДРО- КСИД PHENYLMERCURIC HYDROXIDE	C_6H_5HgOH . Ядовитое вещест- во. Белые кристаллы или поро- шок. Применяется как фунги- цид или гербицид	1894 6230		II ср.	616 6а	Табл. 13, 14
6964 ФЕНИЛРТУТЬНИТРАТ PHENYLMERCURIC NITRATE	$C_6H_5HgNO_3$. Ядовитое вещест- во. Белые кристаллы или поро- шок. Применяется как фунги- цид или гербицид	1895 6230		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
6965 ФЕНИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН PHENYLTRICHLORO- SILANE	$C_6H_5SiCl_3$. Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Энергично реагируют с водой, выделяя хлористый водород. При попадании в огонь выделя- ет ядовитые газы. КПВ 0,8— 77,5%. ПДК 5,0 мг/м ³	1804 8203		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
Фенилфосфордихлорид	См. Фенилдихлорфосфин — ПН 6958					
6966 ФЕНИЛФОСФОРТИО- ДИХЛОРИД PHENYL PHOSPHO- RUS TRIODICHLORI- DE	$C_6H_5PSCl_2$. Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная жид- кость, дымящая на воздухе. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Реагирует с водой и паром, выделяя ядо- витые воспламеняющиеся газы	2799 8202		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
Фенилхлороформ	См. Бензотрихлорид — ПН 5248					

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-1</u> D	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.14</u> Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д12</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А**</u> <u>Ш.4</u> Ш.32	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д12</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А**</u> <u>Ш.4</u> Ш.32	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д12</u>	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А**</u> <u>Ш.4</u> Ш.52	Если к перевозке предъявляется как пестицид, его следует классифицировать в соответствии с приложением 13
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> В	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.11</u> В.46 П.39	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> В	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> В, П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> В 39	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6967 ФЕНИЛХЛОРОФОРМИ- АТ PHENYLCHLOROFORMATE	$\text{ClCO}_2\text{C}_6\text{H}_5$. Ядовитая летучая коррозионная жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. При реакции с водой и при нагревании разлагается с выделением водорода хлористого	2746 6104		II ср.	6142 6а; 8	Табл. 11, 12
6968 ФЕНИЛЭТИЛДИ- ХЛОРСИЛАН ETHYLPHENYLDI- CHLOROSILANE	$\text{C}_2\text{H}_5(\text{C}_6\text{H}_5)\text{SiCl}_2$. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. ПДК 5,0 мг/м ³	2435 8171		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
Фенилэтилен	См. Стирол, мономер, ингибированный	— ПН 6711				
ФЕНИТРОТИОН	См. приложение 13					
ФЕНКАПТОН	См. приложение 13					
6969 ФЕНОЛ РАСПЛАВ- ЛЕННЫМ PHENOL, MOLTEN	Ядовитое летучее вещество с характерным сильным запахом. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Легко проникает через кожу. $t_{\text{пл}}$ чистого фенола 43 °С. Загружается при температуре, выше температуры плавления. ПДК 0,3 мг/м ³	2312 6224		II ср.	6112 6а	—
6970 ФЕНОЛ-РАСТВОРЫ PHENOL SOLUTIONS	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$. Ядовитая летучая желтоватая жидкость, с характерным запахом. Едкая для кожи и слизистых оболочек. Легко проникает через кожу. ПДК 0,3 мг/м ³	2821 6225		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
6971 ФЕНОЛ ТВЕРДЫЙ PHENOL, SOLID	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$. Ядовитое вещество. Летучие расплывающиеся кристаллы с характерным сильным запахом или кристаллическая масса. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. $t_{\text{пл}}$ чистого фенола 43 °С. Технический продукт может быть жидким. ПДК 0,3 мг/м ³	1671 6225		II ср.	6112 6а	Табл. 13, 14
Фенолсульфокислота...	См. Кислота бензосульфоновая. — ПН 5959					
Фенольная фракция...	См. Фракция фенольная... — ПН 7002					
ФЕНПРОПАТРИН	См. приложение 13					
ФЕНСУЛЬФОТИОН	См. приложение 13					

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	8-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1 <u>Г-1,3</u> В	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.46 П.49	Размещать с учетом требова- ний п 4.2.2. Укладывать в наи- более прохладном месте. Укры- вать от лучистого тепла
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1,3 <u>Г-1,3</u> В	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.46 П.39	
<u>8-7</u> В	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	В-2 <u>П-2,3</u> —	В* <u>Ш.45</u> Ш.44	1. Перевозится только в авто- и контейнерах-цистернах. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	В-2 <u>П-1,2</u> —	В* <u>Ш.45</u> Ш.44	
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	В-2 <u>П-1,2</u> —	В* <u>Ш.45</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
ФЕНТИНАЦЕТАТ	См. приложение 13						
ФЕНТИНГИДРОКСИД	См. приложение 13						
ФЕНТИОН	См. приложение 13						
ФЕНТОАТ	См. приложение 13						
6972 ФЕНТИУРАМ PHENTHURAM	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид			III низк.	9153 —		
6973 ФЕРРОМАРГАНЕЦ (ВЕЩЕСТВА, ВЫДЕ- ЛЯЮЩИЕ ВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ГА- ЗЫ ПРИ ВЗАИМО- ДЕЙСТВИИ С ВОДОЙ, ТВЕРДЫЕ, Н.У.К) FERROMANGANESE (SUBSTANCES WHICH IN CONTACT WITH WATER EMIT FLAM- MABLE GASES, SO- LID, N.O.S.)	ВГВ При взаимодействии с во- дой, водяным паром, щелоча- ми или кислотами выделяет во- дород, а также арсин, фосфин. Ядовитое. При дроблении кус- ков выделение газов увеличивается. ПДК 0,1 мг/м ³ (в пере- счете на AsH ₃); 0,1 мг/м ³ (в пересчете на PH ₃)	2813 4368	— низк.	4353 4в	Табл. 8: В19а		
6974 ФЕРРОСИЛИЦИИ с массовой долей кремния не менее 30%, но менее 90% FERROSILICON with 30% or more but less than 90% silicon	ВГВ. При взаимодействии с водяным паром, водой, щелоча- ми или кислотами выделяет водород, а также арсин и фос- фин. Ядовитое. При дроблении кусков выделение газов увели- чивается. ПДК 0,1 мг/м ³ (в пересчете на AsH ₃); 0,1 мг/м ³ (в пересчете на PH ₃)	1408 4343	III низк.	4323 4в, 6а	Табл. 8: В19а		
6975 ФЕРРОЦЕРИЙ FERROCERIUM	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Сплав церия и мишметалла с добавлением 10—65% железа Искрится при царапании или ударах. При взаимодействии с водой выде- ляет водород	1323 4144	II ср.	4112 4а	Табл. 6, 6а		

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01		8-1	Не горит	А Ш.32	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>4-11</u> А	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1,3 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.16 Ш.24 В.3 В.54	1. Испытания тары не обязательны. 2. Действие Правил МОПОГ не распространяется на ферромарганец, если грузоотправитель представит сертификат, что данная партия не выделяет опасные газы
<u>4-11</u> А	4-30	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1,3 В, П	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.52 В.54 В.3	1. Испытания тары не обязательны. 2. Грузоотправитель должен представить сертификат, свидетельствующий о процентном содержании кремния и о том, что после изготовления груз хранился под укрытием (но подвергался метеорологическим влияниям) в том количестве, в каком он был упакован, не менее 3 дней до отправки. 3. МОПОГ не распространяется на брикеты ферросилиция. 4. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 5. Укладывать в наиболее сухом месте
<u>4-1</u> А	4-14	<u>К1, Д2</u> К4, Д10	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	С-1,3 Г-2 В, Г-1	См. ч. IV, п. 6.5 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
6976-1 ФЛОТАМИН (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) FLOTAMINE (CORRO- SIVE SOLIDS, N.O.S.)	Едкое коррозионное вещество. Воскообразная масса белого или светло-серого цвета. Смесь аминов. Раздражает кожу и слизистые оболочки. $t_{пл}$ 37—45°C. ПДК 1 мг/м ³	1759 8151		III низк.	8213 8	Табл. 18, 19
Флогигам...	См. Флотамин... — ПН 6976-1					
Флуометрон	См. Фторметурон — ПН 7009					
Флюорит...	См. Кальция фторид... — ПН 5917					
ФОЗАЛОН	См. приложение 13					
Фолпет	См. Фталан -- ПН 7003					
ФОНОФОС	См. приложение 13					
ФОРАТ	См. приложение 13					
Формалин...	См. Формальдегид... — ПН 6977, 6978					
Формаль	См. Метилаль — ПН 6173					
6977 ФОРМАЛЬДЕГИД — РАСТВОРЫ легковос- пламеняющиеся с темпе- ратурой вспышки не бо- лее 61°C FORMALDEHYDE SO- LUTIONS, inflammable, flash point not more than 61°C	НСНО. ЛВЖ. Бесцветные, про- зрачные, с удушающим резким запахом. Ядовитые высокоопас- ные. Вызывают ожоги кожи, раздражают слизистые оболоч- ки. Смешиваются с водой. $t_{всп}$ 32—61°C. ПДК 0,5 мг/м ³	1198 3347		III низк.	3353 3	Табл. 4
6978 ФОРМАЛЬДЕГИД — РАСТВОРЫ с темпера- турой вспышки более 61°C FORMALDEHYDE SO- LUTIONS, flash point more than 61°C	НСНО. Бесцветные прозрач- ные горючие жидкости с уду- шливым запахом. Стабилизиро- ваны метиловым спиртом. Ядо- витые. Вызывают ожоги кожи, раздражают слизистые оболоч- ки. КПВ 7—73%. ПДК 0,5 мг/м ³	2209 9021		III низк.	9123 9	Табл. 21: герм. укуп. M3a M4a M5b M6b M20b M21a
ФОРМЕТАНАТ	См. приложение 13					
2-Формил-3,4-дигидро- 2-н-пиран...	См. Акролеина димер... — ПН 5025					
2-Формилфуран	См. Фурфурол — ПН 7016					
Формоль...	См. Формальдегид — растворы... — ПН 6977, 6978					
ФОРМОТИОН	См. приложение 13					

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{8-1}{\text{А}}$	8-05	$\frac{\text{К2, Д2}}{\text{К2, Д2}}$	8-1	$\frac{\text{В-2}}{\text{П-1,2}}$ —	$\frac{\text{D}}{\text{Ш 48}}$	
$\frac{3-3}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 52}}$ Ш 44	
$\frac{9-1}{\text{А}}$	9-01	$\frac{\text{К1, Д2}}{\text{К4, Д10}}$	8-1	$\frac{\text{П-3,2}}{\text{Г-1}}$ $\frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 52}}$ Ш 44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
6980 ФОСГЕН PHOSGENE	$COCl_2$. Ядовитый высокоопасный сжиженный газ с замедленным действием. Бесцветный, с удушливым неприятным запахом. Коррозионен в присутствии влаги. $t_{кип}$ 8 °С. Отн. плотн. 2,1. ПДК 0,1 мг/м ³	1076 2172			2233 ба; 8	Табл. 3: Г1а
ФОСМЕТ	См приложение 13					
6981 9-ФОСФАБИЦИКЛО- НОНАНЫ 9-PHOSPHABICYCLO- NONANES	$C_8H_{15}P$. Самовозгорающееся воскообразное твердое вещество. Бесцветное. Ядовитое. <i>Сильно раздражает кожу. При взаимодействии с такими материалами, как опилки, или другими целлюлозными материалами обугливается.</i> $t_{пл}$ 40—60 °С	2940 4249		II ср.	4232 46	Табл. 6, 6а
9-Фосфациклононаны	См. 9 (Фосфабициклононаны) — ПН 6981					
ФОСФАМИДОН	См. приложение 13					
6982 ФОСФИН PHOSPHINE	PH_3 . Ядовитый высокоопасный воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный, с запахом гнилой рыбы. При наличии некоторых примесей может самовоспламеняться на воздухе. $t_{кип}$ минус 87 °С. Отн. плотн. 1,2. ПДК 0,1 мг/м ³	2199 2172			2412 ба; 3	Табл. 3: Г1а
ФОСФОЛАН	См. приложение 13					
6983 ФОСФОР АМОΡФНЫЙ PHOSPHORUS, AMOR- PHOUS	P. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Красно-коричневый порошок. Ядовитое. Легко воспламеняется при трении. При попадании в огонь выделяет раздражающие газы. Образует взрывчатые и очень чувствительные смеси с большинством окисляющих веществ. Не растворимо в воде. ПДК 0,003 мг/м ³	1338 4164		III низк.	4133 4а	Табл. 6, 6а
6984 ФОСФОР БЕЛЫЙ или ЖЕЛТЫЙ ПОД СЛО- ЕМ ВОДЫ PHOSPHORUS, WHITE or YELLOW, UNDER WATER	P. Самовозгорающееся твердое вещество. В сухом виде пирофорное. Ядовитое, чрезвычайно опасное. $t_{пл}$ 44 °С. ПДК 0,03 мг/м ³	1381 4250		I выс.	4221 46, 6а	Табл. 7а: герм. укуп. C16 C26 C12в
6985 ФОСФОР БЕЛЫЙ или ЖЕЛТЫЙ, СУХОЙ PHOSPHORUS, WHITE or YELLOW, DRY	P. Самовозгорающееся твердое вещество. Ядовитое, чрезвычайно опасное. Пирофорное. Вызывает сильные ожоги кожи. $t_{пл}$ 44 °С. $t_{св}$ 30—50 °С. ПДК 0,03 мг/м ³	1381 4249		I выс.	4221 46, 6а	Табл. 7а: герм. укуп. C12в

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОО</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит	<u>См</u> ч IV, п 6.8 <u>Ш 40</u>	
<u>4-8</u> E	4-20	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	1. При ликвидации россыпи запрещается использовать опил- ки в качестве адсорбирую- щего материала. 2. См. п. 14.2.4, б, в.
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>В-1</u> —	<u>См.</u> ч IV, п. 6.8 <u>Ш 54</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-1</u> A	4-15	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2—5	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-1</u> <u>С-2,3</u>	<u>А</u> <u>Ш 52</u> <u>П.39</u> <u>П 21</u>	См п. 14.2.4, в
<u>4-8</u> E	4-20	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В</u>	<u>А**</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.21</u>	
<u>4-8</u> E	4-20	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В</u>	<u>А**</u> <u>Ш 21</u> <u>Ш 52</u>	Обычно металлический барабан заполняется веществом в рас- плавленном состоянии, которое затем затвердевает В бараба- не должно быть оставлено сво- бодное пространство

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
			СО	Знак опас- ности	
6986 ФОСФОР БЕЛЫЙ РАС- ПЛАВЛЕННЫЙ PHOSPHORUS WHITE, MOLTEN	P. Самовозгорающееся веще- ство, перевозимое в распла- вленном состоянии при темпе- ратуре выше температуры плавл- ения. Пирофорное. Ядовитое, чрезвычайно опасное. $t_{пл}$ 44 °С. ПДК 0,03 мг/м ³	2447 4251	I выс.	4221 46; 6а	—
Фосфор красный	См. Фосфор аморфный — ПН 6983				
Фосфор бромистый	См. Фосфора трибромид — ПН 6998				
Фосфор полуторасерни- стый..	См. Тетрафосфора трисульфид... — ПН 6781				
Фосфор пятисернистый...	См. Фосфора (V) пентасульфид... — ПН 6992				
Фосфор пятибромистый	См. Фосфора пентабромид — ПН 6991				
Фосфор пятифтористый	См. Фосфора пентафторид — ПН 6993				
Фосфор пятихлористый	См. Фосфора пентахлорид — ПН 6994				
Фосфор семисернистый..	См. Тетрафосфора гептасульфид... — ПН 6780				
Фосфор трехбромистый	См. Фосфора трибромид — ПН 6998				
Фосфор трехсернистый	См. Фосфора сесквисульфид... — ПН 6996				
Фосфор треххлористый	См. Фосфора трихлорид — ПН 6999				
Фосфора бромокись	См. Фосфора оксидтрибромид — ПН 6988				
Фосфора гептасульфид...	См. Тетрафосфора гептасульфид... — ПН 6780				
Фосфора гидрид	См. Фосфин — ПН 6982				
6987 ФОСФОРА ОКСИБРО- МИД ТВЕРДЫЙ PHOSPHORUS OXY- BROMIDE, SOLID	POBr ₃ . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные кристал- лы. В присутствии влаги высо- кокоррозионно для большинст- ва металлов. Сильно раздража- ет кожу и слизистые оболочки. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламенение. При реакции с водой и нагревании выделяет ядовитые и коррозионные газы. $t_{пл}$ 56 °С	1939 8206	II сп.	8112 8	Табл. 18, 19
6988 ФОСФОРА ОКСИБРО- МИД РАСПЛАВЛЕН- НЫЙ PHOSPHORUS OXY- BROMIDE, MOLTEN	POBr ₃ . Едкое и высококорро- зионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Жидкость и пары сильно раздражают сли- зистые оболочки. Ядовитое. Реагирует с водой, выделяя бромистый водород. При кон- такте с органическими веществ- вами вызывает их воспламене- ние. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы. $t_{пл}$ 56 °С	2576 8206	II сп.	8112 8	—

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-8</u> D	4-20	<u>K1, Д4</u> <u>K4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-3</u> —	<u>A**</u> <u>Ш.21</u> <u>Ш.52</u>	Перевозится только в контейнерах-цистернах
<u>8-1</u> С	8-00	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Не горит <u>В</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>В.39</u>	Укладывать в наиболее прохладном месте. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-7</u> С	8-00	<u>K2, Д4</u> <u>K2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	Не горит <u>В</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.39</u>	Перевозится только в контейнерах-цистернах. Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
Фосфора (III) оксид	См. Фосфора сесквиоксид — ПН 6995						
6989 ФОСФОРА (V) ОКСИД PHOSPHORUS PENTOXIDE	P_2O_5 . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Гигроскопичный кристаллический порошок. Пары раздражают слизистые оболочки, вызывают ожоги кожи. Энергично реагирует с водой, выделяя тепло. При контакте с горючими материалами может вызвать их воспламенение. $t_{\text{возг}} 35^\circ\text{C}$. ПДК 1 мг/м^3	1807 8208		II CP	8182 8		Табл. 18, 19
Фосфора оксогрибромид	См. Фосфора оксигрибромид — ПН 6987						
Фосфора оксотрихлорид	См. Фосфора оксихлорид — ПН 6990						
6990 ФОСФОРА ХЛОРИД PHOSPHORUS CHLORIDE	POCl. Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Ядовитое, чрезвычайно опасное. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. $t_{\text{пл}} 1^\circ\text{C}$. ПДК $0,05 \text{ мг/м}^3$	1810 8207		II CP	8172 8		Табл. 16, 17
6991 ФОСФОРА БРОМИД PHOSPHORUS PENTABROMIDE	PBr_5 . Едкое и коррозионное вещество. Красно-желтые гигроскопичные кристаллы. В присутствии влаги высококоррозионно. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Энергично реагирует с водой, выделяя водород бромистый. Реакция с аммиаком, основаниями и рядом других веществ может закончиться воспламенением или взрывом. Разлагается при нагревании, выделяя коррозионные и ядовитые газы	2691 8207		II CP	8182 8		Табл. 18, 19
6992 ФОСФОРА СУЛЬФИД, не содержащий желтого или белого фосфора PHOSPHORUS PENTASULPHIDE, free from yellow and white phosphorus	P_2S_5 или P_4S_{10} ВГВ. Легковоспламеняющееся твердое вещество желтого цвета. Ядовитое. Воспламеняется при трении или нагревании. Под воздействием влаги воздуха выделяет тепло, ядовитые и воспламеняющиеся газы. Образует взрывчатые и очень чувствительные смеси с большинством окисляющих веществ. ПДК 1 мг/м^3	1340 4165		II CP	4382 4в; 4а		Табл. 6, 6а
6993 ФОСФОРА ФТОРИД PHOSPHORUS TAFLUORIDE	PF_5 . Ядовитый сжиженный газ с характерным запахом, бесцветный. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки глаз и дыхательных путей. Коррозионен для большинства ме-	2198 2173			2212 6а		Табл. 3: Г1а

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-3</u> А	8-01	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> В	См. При перевозке в стеклянных бутылках — категория размещения С <u>Ш.44</u> Ш.52	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В	См. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D. <u>Ш.44</u> В.46	Размещать с учетом требований п 4.2.2
<u>8-3</u> В	8-01	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В, П	См. Укладывать в наиболее прохладном месте. п. 6.5 <u>Ш.44</u> П 39	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>4-11</u> Е	4-34	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	П-1,2 Г-1 С-3	<u>В</u> Ш.44 Ш.52 В.39	См. п. 14.2.4, б, в
<u>2-3</u> D	2-22	<u>К4, Д3</u> К4, Д10	2-1	Не горит В, П	<u>—</u> Ш.49 Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CP		
	таллов. При взаимодействии с водой и влагой воздуха разлагается с образованием ядовитых коррозионных газов. Отн. плотн. 4,3. ПДК 10 мг/м ³						
6994 ФОСФОРА ПЕНТА- ХЛОРИД PHOSPHORUS PENTA- CHLORIDE	PCl ₅ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Кристаллический порошок. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. Сильный окислитель. При контакте с органическими материалами может вызвать воспламенение. Ядовитое. ПДК 0,2 мг/м ³	1806 8208	II ср.	8182 8	Табл. 18, 19		
Фосфора пятиокись		См. Фосфора (V) оксид — ПН 6989					
6995 ФОСФОРА СЕСКВИ- ОКСИД PHOSPHORUS TRI- OXIDE	P ₂ O ₅ . Едкое и коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветные кристаллы или белый расплывающийся порошок. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Реагирует с водой, выделяя тепло, а также при нормальной температуре — фосфорную кислоту, при нагревании — фосфин. <i>t</i> _{пл} 24 °С	2578 8210	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19		
6996 ФОСФОРА СЕСКВИ- СУЛЬФИД, не содержащий желтого или белого фосфора PHOSPHORUS SES- QUISULPHIDE, free from yellow and white phosphorus	P ₂ S ₃ или P ₄ S ₆ . Легковоспламеняющееся твердое вещество желтого цвета. Ядовитое. Чрезвычайно опасное. Воспламеняется при трении или нагревании. Под воздействием влаги воздуха выделяет тепло, ядовитые и легковоспламеняющиеся газы. Образует взрывчатые и очень чувствительные смеси с большинством окисляющих веществ. ПДК 0,05 мг/м ³	1341 4166	II ср.	4132 4а	Табл. 6, 6а		
6997 ФОСФОРА СУЛЬФО- ХЛОРИД THIOPHOSPHORYL CHLORIDE	PSCl ₃ . Едкое и высококоррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый, кислоту фосфорную и сероводород	1837 8237	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17		
Фосфора трихлорид		См. Фосфора сульфохлорид — ПН 6997					
Фосфора трехокись		См. Фосфора сесквиоксид — ПН 6995					
Фосфора (тетра) три- сульфид...		См. Тетрафосфора трисульфид... — ПН 6781					

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-3</u> С	8-01	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,2</u> В	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.46	
<u>8-2</u> А	8-03	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д10</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Не</u> <u>горит</u> В; П	См. Укладывать в наиболее про- ч. IV, хладном месте п. 6.5 <u>Ш.44</u> В 54	
<u>4-1</u> В	4-15	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1,2</u> <u>Г-1</u> С-3	В <u>Ш 52</u> В.39	См. п. 14.2.4 б, в
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Не</u> <u>горит</u> В	См. При перевозке в стеклянных ч. IV, бутылках категория размеще- ния Д. п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.46	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	ср.		
6998 ФОСФОРА ТРИБРО- МИД PHOSPHORUS TRI- BROMIDE	PBr ₃ . Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество. Бесцветная жидкость с резким запахом Пары раздра- жают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя бромистый водород	1808 8209		II ср.		8112 8	Табл. 16, 17
Фосфора (III) трисуль- См. Фосфора сесквисульфид — ПН 6996 фид...							
6999 ФОСФОРА ТРИХЛО- РИД PHOSPHORUS TRI- CHLORIDE	PCl ₃ . Едкое и высококоррози- онное в присутствии влаги ве- щество Ядовито. Бесцветная жидкость с резким запахом. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболоч- ки. Энергично реагирует с во- дой, выделяя хлористый водо- род ПДК 0,2 мг/м ³	1809 8209		II ср.		8112 8	Табл 16, 17
Фосфора хлорокись См. Фосфора оксихлорид — ПН 6990							
Фосфорил бромистый... См Фосфора оксидбромид... — ПН 6987							
Фосфорил хлористый См. Фосфора оксихлорид — ПН 6990							
7000 ФРАКЦИЯ БЕНЗОЛЬ- НАЯ (ЛЕГКОВОСПЛА- МЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) BENZOL FRACTION (FLAMMABLE LI- QUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ Бесцветная до желтого цвета с характерным аромат- ным запахом. $t_{всп}$ минус 11 °С. КПВ 1,4—7,1%. ПДК 5 мг/м ³	1993 3230		II ср.		3212 3	Табл 4
7001 ФРАКЦИЯ ГЕКСАН- ГЕПТАНОВАЯ (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) HEXANENEPTANE FRACTION (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	ЛВЖ. Бесцветная жидкость, $t_{всп}$ ниже минус 18 °С. НКПВ 1,1%	1993 3126		II ср.		3112 3	Табл. 4
7002 ФРАКЦИЯ ФЕНОЛЬ- НАЯ (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) PHENOL FRACTION (POISONOUS LIQU- IDS, N O S.)	Ядовитая коричневая маслянис- тая жидкость, содержащая фе- нол и его гомологи. ПДК 0,3 мг/м ³	2810 6231		II ср.		6162 6а	Табл. 11, 12
Фреон-23 См. Фтороформ охлажденный жидкий — ПН 7010-1							
7003 ФТАЛАН PHTHALANE	Малоопасное ядовитое вещест- во. Пестицид. ПДК 0,1 мг/м ³			III низк.		9153 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит	<u>С</u> Ш.44	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Не горит В, П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> В.46	При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения D. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> В-2	<u>С</u> Ш.52	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> В-2	<u>С</u> Ш.52	
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>П-2,3</u> В-2	<u>А</u> Ш.45	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> ~	<u>А</u> Ш.32	Упаковка согласно НТД на продукцию

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
			ГУ СО	Знак опас- ности	
7004 ФТАЛИМИД PHTHALIMIDE	$C_8H_5O_2N$. Малоопасное ядови- тое вещество. Бесцветные кри- сталлы. Практически нераство- римы в воде		III низк.	9153 —	
7005 ФТОР СЖАТЫЙ FLUORINE, PRESSED	F_2 . Ядовитый высокоопасный сжатый газ желтоватого цвета с неприятным раздражающим запахом. Сильный окислитель. В его атмосфере самовозгора- ются многие органические ве- щества. С горючими парами и газами образует взрывчатые смеси. Коррозионен, особенно в присутствии влаги. ПДК 0,15 мг/м ³ . $t_{кип}$ минус 188 °С. Отн. плотн. 1,3	1045 2142		2221 6а; 5	Табл. 3: Г1а
7006 ФТОРАНИЛИНЫ FLUOROANILINES	$FC_6H_4NH_2$. Ядовитые летучие жидкости. Раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смеши- ваются с водой. $t_{асп}$ 2-фторани- лина, 60 °С. ПДК 0,15 мг/м ³	2941 6155	III низк.	6113 6б	Табл. 11, 12
2-Фторанилин	См. Фторанилины — ПН 7006				
4-Фторанилин	См. Фторанилины — ПН 7006				
орто-Фторанилин	См. Фторанилины — ПН 7006				
пара-Фторанилин	См. Фторанилины — ПН 7006				
ФТОРАЦЕТАМИД	См. приложение 13				
7007 ФТОРБЕНЗОЛ FLUOROBENZENE	C_6H_5F . ЛВЖ. Бесцветная, с за- пахом бензола. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{асп}$ ми- нус 15 °С. ПДК 0,15 мг/м ³	2387 3233	II ср.	3212 3	Табл. 4
7008 ФТОРДИХЛОРМЕТАН DICHLOORFLUORO- METHANE	$CHFCl_2$. Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ со слабым запахом хлороформа. $t_{кип}$ минус 9 °С	1029 2130		2113 2	Табл. 3: Г1а
Фторметан	См. Метилфторид — ПН 6228				
7009 ФТОРМЕТУРОН FLUOROMETURON	Малоопасное ядовитое веществ- во. Пестицид		III низк.	9153 —	
7010 ФТОРОФОРМ TRIFLUOROMETHANE	CHF_3 . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный газ. $t_{кип}$ минус 82 °С. Отн. плотн. 2,4	1984 2184		2112 2	Табл. 3: Г1а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В 2</u> П-1,2	<u>С</u> Ш 44	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>2-3</u> D	2-21	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>См</u> ч IV, п 68 Ш 49 Ш 52	
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> —	<u>С</u> Ш 44 Ш 49	Укрывать от лучистого тепла
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 С-1	<u>В</u> Ш 49 Ш 52	
<u>2-1</u> А	2 10	<u>К1, Д3</u> К1, Д10	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш 49	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>В-2</u> —	<u>Д</u> Ш 49 Ш 32	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>2-1</u> А	2-10	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>—</u> Ш 49	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				СО	СР		
7010-1 ФТОРОФОРМ ОХ- ЛАЖДЕННЫЙ ЖИД- КИЙ TRIFLUOROMETHANE, REFRIGERATED LI- QUID	CHF_3 . Невоспламеняющийся неядовитый сжиженный охлаж- денный газ. В сосудах находить- ся в жидком состоянии при температуре ниже минус 180 °С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости $t_{\text{кип}}$ 82 °С. Отн. плотн. 2,4	3136	—	2115	2	Табл. 3: Г2а	
Фтороформ и трифтор- хлорметан — азеотроп- ная смесь	См. Трифторхлорметан и фтороформ — азеотропная смесь... — ПН 6871						
7011 ФТОРТОЛУОЛЫ с тем- пературой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С FLUOROTOLUENES, flash point not less than —18 °С but less than 23 °С	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{F}$. ЛВЖ. Бесцветные. Не смешиваются с водой	2388 3233	II ср.	3212 3		Табл. 4	
7012 ФТОРТОЛУОЛЫ с тем- пературой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С FLUOROTOLUENES, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{F}$. ЛВЖ. Бесцветные. Не смешиваются с водой	2388 3233	III низк.	3313 3		Табл. 4	
Фторэтан	См Этилфторид — ПН 7247						
Фторэтилен	См Винилфторид... — ПН 5386						
Фумарил хлористый	См Фумароилхлорид — ПН 7013						
7013 ФУМАРОИЛХЛОРИД FUMARYL CHLORIDE	$(\text{HCOC})_2$. Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество Желтая жидкость. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хло- ристый	1780 8177	II ср.	8112 8		Табл 16, 17	
7014 ФУРАН FURAN	СОН:СНСН-СН. ЛВЖ Бесцвет- ная, с сильным запахом. Ядовитая высокоопасная. Не смешивается с водой. $t_{\text{исп}}$ минус 50 °С. $t_{\text{кип}}$ 31 °С. КПВ 1,2— 14,3%. ПДК 0,5 мг/м ³	2389 3127	I выс.	3151 3		Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
2-Фурилкарбинол	См Спирт фурфуриловый — ПН 6699						
Фурфураль	См Фурфурол — ПН 7016						

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>2-2</u> В	2-10	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	— Ш.49	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	П-2 Г-1,3 В-2 —	В Ш.49 Ш.52 Ш.25	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	П-2 Г-1,3 В-2 —	С Ш.49 Ш.52 Ш.25	
<u>8-1</u> С	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	Г-1,3 С-1 В, П	См. При перевозке в стеклянных ч. IV, бутылках категория размеще- ния D. п. 6.5 Ш.44 В.46	Размещать с учетом требова- ний п 4 2 2
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	П-1,2 С-1 Г-2 —	В Ш.25 Ш.52	Тушение пожара водой может быть неэффективным

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7015 α-ФУРФУРИЛАМИН FURFURYLAMINE	$C_4H_3OSCH_2NH_2$. ЛВЖ. Бледно-желтая, маслянистая. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 37°C (о. с.)	2526	3348	III низк.	3353 3	Табл. 4
7016 ФУРФУРОЛ FURFURAL	C_4H_3OSCHO . ЛВЖ. Бесцветная, подвижная, с резким запахом. Ядовитая. Пары раздражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 54—61°C. НКПВ 2,1%. ПДК 10 мг/м ³	1199	3347	III низк.	3313 3	Табл. 4
Хаф	См. Хлорацетофенон — ПН 7035					
Хинол	См. Гидрохинон — ПН 5480					
ХИНАЛФОС	См. приложение 13					
7017 ХИНОЛИН QUINOLINE	$C_8H_4N(CH_3)_3$. Ядовитая летучая бесцветная гигроскопичная жидкость с резким запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. При нагревании разлагается, выделяя оксиды азота. Не смешивается с водой. НКПВ 1,2%	2656	6246	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
ХИНОМЕТИОНАТ	См. приложение 13					
Хинон	См. п-Бензохинон — ПН 5250					
Хладон-10	См. Углерод четыреххлористый — ПН 6899					
Хладон-12	См. Дифтордихлорметан — ПН 5679					
Хладон-12В1	См. Дифторхлорбромметан — ПН 5682					
Хладон-12В2	См. Дифтордибромметан — ПН 5678					
Хладон-12 и этиленоксид — смеси...	См. Дифтордихлорметан и этиленоксид — смеси... — ПН 5680-1					
Хладон-13	См. Трифторхлорметан — ПН 6870					
Хладон-13В1	См. Трифторбромметан — ПН 6866					
Хладон-14	См. Тетрафторметан — ПН 6783					
Хладон-20	См. Хлороформ — ПН 7051					
Хладон-21	См. Фтордихлорметан — ПН 7008					
Хладон-22	См. Дифторхлорметан — ПН 5683					
Хладон-22/115	См. Дифторхлорметан и пентафторхлорэтан — смесь... — ПН 5684					
Хладон-23	См. Фтороформ — ПН 7010					
Хладон-114	См. сим-Тетрафтордихлорэтан — ПН 6782					

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
Хладон-115	См. Пентафторхлорэтан — ПН 6485					
Хладон-116	См. Гексафторэтан — ПН 5451					
Хладон-124	См. Тетрафторхлорэтан — ПН 6784					
Хладон-133А	См. 1,1,1-Трифтор-2-хлорэтан — ПН 6872					
Хладон-142	См Дифторхлорэтаны — ПН 5685					
Хладон-143	1,1,1-Трифторэтан.. — ПН 6874					
Хладон-152	1,1-Дифторэтан — ПН 5686					
Хладон-152А	1,1-Дифторэтан — ПН 5686					
Хладон-218	См. Октафторпропан — ПН 6441					
Хладон-С318	См. Октафторциклобутан — ПН 6442					
Хладон-500	См. Дифтордихлорметан и 1,1-Дифторэтан... — ПН 5680					
Хладон-503	См. Трифторхлорметан и фтороформ — азеотропная смесь... — ПН 6871					
7017-1 ХЛОПОК сухой или влажный, с долей влаги не более 10% (ЛЕГКОВОС-ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) COTTON, dry or wetted with not more than 10% moisture, by mass (FLAMMABLE SOLIDS, N.O.S.)	Воспламеняющееся твердое вещество. Волокно растительного происхождения	1325 4027	II ср.	4112 —	Табл. 6г: Т11а	
7018 ХЛОПОК ВЛАЖНЫЙ, с массовой долей влаги более 10%, но не более 12% COTTON, WETTED with more than 10% but not more than 12% moisture, by mass	Самовозгорающееся вещество. Волокно растительного происхождения. Легко загорается	1365 4229	III низк.	4213 46	Табл. 7а: С21а	
7019 ХЛОПКА ОТХОДЫ, ПРОПИТАННЫЕ МАСЛОМ, с массовой долей растительного масла менее 5% COTTON WASTE, OILY, impregnated with less than 5% of vegetable oil	Самовозгорающиеся вещества. Волокна растительного происхождения, пропитанные маслом	1364 4228	III низк.	4213 46	Табл. 7а: С21а	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
4-2 А	4-16	К1 К4, Д10	4-1	В-3,2 П-1,2 —	— Ш 44 Ш.52	1. Знак опасности и испытания тары не требуется, но на транспортной таре и в грузовых документах должны быть указаны подкласс и № ООН. 2. Укладывать «Вдали от» масел животного и растительного происхождения и маслянистых материалов
4-7 А	4-23	К1, Д2 К4, Д5	4-1	В-3 П 1,2 Г-3 —	— Ш 44 Ш.52	1. Укладывать «Вдали от» масел животного и растительного происхождения и маслянистых материалов 2. Хлопок влажный с массовой долей влаги более 12% к перевозке не допускается
4-7 А	4-23	К1, Д2 К4, Д5	4-1	В-3 П-1,2 Г-1,3 —	Д Ш 52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7020 ХЛОПКА ОТХОДЫ, ПРОПИТАННЫЕ МАС- ЛОМ, с массовой долей растительного масла не менее 5%. COTTON WASTE, OILY, impregnated with not less than 5% of vege- table oil	Самовозгорающиеся вещества. Волокна растительного происхождения, пропитанные маслом	1364 4228		III низк.	4213 46	Табл. 6, 6а
Хлопок—волокно		См. Хлопок влажный — ПН 7018				
7021 ХЛОР CHLORINE	Cl ₂ . Ядовитый высокоопасный сжиженный газ. Желтого цвета, с неприятным запахом. Сильный окислитель. При контакте с органическими веществами вызывает их воспламенение. Коррозионен в присутствии влаги. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки глаз и дыхательных путей. ПДК 1 мг/м ³ . <i>t</i> _{кип} минус 34 °С. Отн. плотн. 2,4	1017 2116			2213 6а	Табл. 3: 1а
Хлор пятифтористый		См Хлора пентафторид — ПН 7022				
Хлор трехфтористый		См. Хлора трифторид — ПН 7023				
ХЛОРА АЗИД CHLORINE AZIDE		Перевозка запрещена				
7022 ХЛОРА ПЕНТАФТО- РИД CHLORINE PENTA- FLUORIDE	ClF ₅ . Ядовитый сжиженный газ. Сильный окислитель. При контакте с горючими материалами вызывает их воспламенение. В присутствии влаги высококоррозионен для большинства металлов. При реакции с водой и влагой воздуха выделяет водород фтористый, видимый как белый пар. <i>t</i> _{кип} минус 14 °С. Отн. плотн. 4,5.	2548 2116			2243 6а; 5 8	Табл. 3: 1а
7023 ХЛОРА ТРИФТОРИД CHLORINE TRIFLUO- RIDE	ClF ₃ . Ядовитый сжиженный газ или жидкость. Сильный окислитель. При контакте с горючими материалами, может вызвать их воспламенение. В присутствии влаги сильно коррозионен для большинства металлов. Исключительно реакционноспособен. При реакции с водой и влагой воздуха выделяет водород фтористый. <i>t</i> _{кип} 12 °С. Отн. плотн. 3,2. ПДК 0,1 мг/м ³	1749 2117			2243 6а; 5; 8	Табл. 3: 1а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-7</u> А	4-23	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	<u>В-3</u> <u>I-1,2</u> <u>I-1,3</u>	<u>Д</u> <u>Ш 52</u>	См. п. 14.2.4, б, в
<u>2-3</u> Д	2-21	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8*</u> <u>Ш.39</u> <u>Ш.44</u>	В каботаже допускается пере- возка в контейнерах-бочках емкостью не более 1000 л
<u>2-3</u> Д	2-21	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.49</u> <u>В.47</u>	
<u>2-3</u> Д	2-21	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.8</u> <u>Ш.49</u> <u>Ш.52</u> <u>В.47</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МТОГ	ГВ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
7024 ХЛОРАЛЬ БЕЗВОД- НЫЙ ИНГИБИРОВАН- НЫЙ CHLORAL, ANHYDRO- US, INHIBITED	CCl_3CHO . Ядовитая летучая бесцветная подвижная жидкость с резким запахом. Трудногорюча. Пары namного тя-желее воздуха	2075 6097		II ср.	6112 6a	Табл. 11, 12
7025 ХЛОРАЛЬГИДРАТ (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) CHLORAL HYDRATE (POISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	$CCl_3CH(OH)_2$. Ядовитое ве-щество. Бесцветные кристал-лы. Трудногорюче. Разлагает-ся при контакте с пламенем. Растворимо в воде	2811 6236		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
7026 ХЛОРАМИН Б CHLORAMINE B	$C_6H_5SO_2N(Na)Cl \cdot 3H_2O$. Мало-опасное ядовитое вещество. Бе-лые или желтоватые кристаллы или порошок со слабым запа-хом хлора			III низк.	9153 —	
7027 ХЛОРАМИНОТОЛУ- ЛЫ ТВЕРДЫЕ или ЖИДКИЕ CHLOROTOLUIDINES, SOLID or LIQUID	$Cl(CH_2)_6C_6H_4NH_2$. Ядовитые вещества. Коричневая жидкость или кристаллы. $t_{пл}$ изомеров от 0 до 24°C	2239 6111		III низк.	6163 66	Табл. 11, 12 13, 14
4-Хлор-2-аминофенол	См. 2-Амино-4-хлорфенол — ПН 5083					
Хлорангидрид валери- ановой кислоты	См. Валерилхлорид — ПН 5362					
Хлорангидрид дисерной кислоты	См. Дисульфурилхлорид — ПН 5667					
Хлорангидрид дихлор- уксусной кислоты	См. Дихлорацетилхлорид — ПН 5689					
Хлорангидрид моно- хлоруксусной кислоты	См. β -Хлорацетилхлорид — ПН 7032					
Хлорангидрид пивали- новой кислоты	См. Триметилацетилхлорид — ПН 6832					
Хлорангидрид серной кислоты	См. Сульфурилхлорид — ПН 6727					
Хлорангидрид триме- тилуксусной кислоты	См. Триметилацетилхлорид — ПН 6832					
Хлорангидрид трифтор- уксусной кислоты	См. Трифторацетилхлорид — ПН 6865-1					
Хлорангидрид трихлор- уксусной кислоты	См. Трихлорацетилхлорид — ПН 6876					
Хлорангидрид фуमारо- вой кислоты	См. Фумароилхлорид — ПН 7013					

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>6-1</u> Д	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u>	Размещать с учетом требова- ний п 4 2 2
<u>6 6</u> В	6-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 26</u>	
<u>9-2</u> А	—	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	Не горит	<u>В</u> <u>Ш 35</u> <u>Ш 44</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>6-5</u> А	6-07	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш 39</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Хлорангидрид сусной кислоты	хлорук- См. β -Хлорацетилхлорид — ПН 7032					
Хлорангидрид вой кислоты	хромо- См. Хрома диоксидхлорид — ПН 7065					
7028 ХЛОРАНИЗИДИНЫ CHLOROANISIDINES	$C_{10}H_{11}ClN_2O$. Ядовитые ве- щества. Кристаллы. Раствори- мы в воде. $t_{пл}$ п-хлор-о-анизи- дина 52°C	2233 6101		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
4-Хлоранизидин	См. Хлоранизидины — ПН 7028					
Хлоранил...	См. Тетрахлор-п-бензохинон. — ПН 6787					
2-Хлоранилин	См. Хлоранилины жидкие — ПН 7030					
3-Хлоранилин	См. Хлоранилины жидкие — ПН 7030					
4-Хлоранилин	См. п-Хлоранилин — ПН 7029					
м-Хлоранилин	См. Хлоранилины жидкие — ПН 7030					
о-Хлоранилин	См. Хлоранилины жидкие — ПН 7030					
7029 п-ХЛОРАНИЛИН p-CHLOROANILINE	$C_6H_4ClNH_2$. Ядовитое высоко- опасное вещество. Летучие кри- сталлы. ПДК 0,3 мг/м ³	2018 6100		II ср.	6112 6а	Табл. 13, 14
7030 ХЛОРАНИЛИНЫ ЖИДКИЕ CHLOROANILINES, LIQUID	$C_6H_4ClNH_2$. Ядовитые веществ- ва. Бесцветные жидкости Реа- гируют с кислотами. Могут быть смесью изомеров О- и М- хлоранилина	2019 6100		II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12
Хлорат и гигроскопич- ный хлорид (кальция хлорид, натрия хлорид и др.) — смеси	См. Хлорат и магнезия хлорид — смеси — ПН 7031					
Хлорацетальдегид	См. Альдегид хлоруксусный — ПН 5049					
7031 ХЛОРАТ И МАГНИЯ ХЛОРИД — СМЕСИ CHLORATE AND MAG- NESIUM CHLORIDE MIXTURES	Окисляющие твердые веществ- ва, расплывающиеся на возду- хе. Могут образовывать взрыв- чатые смеси с соединениями аммония, горючими материала- ми или металлами в виде тон- коразмельченного порошка. Смеси с горючими материала- ми чувствительны к трению. При попадании в огонь могут взрываться	1459 5141		II ср.	5112 5	Табл. 6, 6а
7032 β -ХЛОРАЦЕТИЛХЛО- РИД CHLOROACETYL CHLORIDE	$ClCH_2COCl$. Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветные жидкости. Пары сильно раздра- жают слизистые оболочки, вы- зывая слезотечение. Энергично реагирует с водой, выделяя во- дород хлористый	1752 8138		II ср.	8112 8	Табл. 16, 17

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> —	<u>В</u> <u>Ш 39</u>	Укрывать от лучистого тепла
<u>6-2</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>В-2</u> <u>П-1,2</u> <u>Г-3</u> —	<u>В*</u> <u>Ш 15</u>	
<u>6-5</u> А	6-07	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д10</u>	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>П 1</u>	<u>В*</u> <u>Ш 15</u>	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u>	<u>С</u> <u>13.14</u> <u>Ш 44</u>	
<u>8-1</u> Д	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1 разд 1, 4-2 разд. 2—5	<u>Не</u> <u>горит</u> <u>В</u>	<u>См</u> <u>ч IV,</u> <u>ний п 4 2 2</u> <u>п 6 5</u> <u>Ш 44</u> <u>Ш.51</u> <u>В 46</u>	Размещать с учетом требова

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
7033 ХЛОРАЦЕТОН СТА- БИЛИЗИРОВАННЫЙ CHLOROACETONE, STABILIZED	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{Cl}$. Ядовитая лету- чая бесцветная жидкость, вы- деляющая слезоточивые пары	1695 6098		II ср	6112 6а	Табл. 11, 12
7034 ХЛОРАЦЕТОНИТРИЛ CHLOROACETONITRI- LE	ClCH_2CN Ядовитая летучая бесцветная ЛВЖ с резким за- пахом. При нагревании разла- гается, выделяя очень ядови- тые цианистые соединения. При реакции с водой и кисло- тами выделяет ядовитые па- ры. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 56^\circ\text{C}$ ПДК 60 мг/м^3	2668 6098		II ср	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
7035 ХЛОРАЦЕТОФЕНОН CHLOROACETOPHE- NONE	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_2\text{Cl}$. Ядовитое высо- коопасное вещество. Летучие кристаллы или жидкость, выде- ляющие слезоточивые пары. $t_{\text{пл}}$ может быть ниже 20°C . ПДК $0,3 \text{ мг/м}^3$	1697 6099		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12 13, 14
7036 ХЛОРБЕНЗИЛХЛОРИ- ДЫ CHLOROBENZYLCHLO- RIDES	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CH}_2\text{Cl}$. Ядовитые вещест- ва. Бесцветная жидкость или кристаллы. Пары раздражают глаза и слизистые оболочки. Не растворимы в воде. $t_{\text{пл}}$ па- рахлорбензилхлорида 29°C	2235 6100		III низк.	6163 6б	Табл. 11, 12 13, 14
7037 4-ХЛОРБЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, не более 52% в растворе 4-CHLOROBENZOYL PEROXIDE, not more than 52% in solution	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{O}_2\text{COC}_6\text{H}_4\text{Cl}$. Орга- нический пероксид. Бесцветная жидкость. Не растворим в во- де	2115 —		II ср.	5242 5	Табл. 10: П16 П2в П6а
7038 4-ХЛОРБЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, не более 52% — паста 4-CHLOROBENZOYL PEROXIDE, not more than 52% as a paste	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{O}_2\text{COC}_6\text{H}_4\text{Cl}$. Орга- нический пероксид. Белая пас- та. Не растворим в воде	2114 —		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а П26 П36 П4а П13а П16в П16г
7039 4-ХЛОРБЕНЗОИЛА ПЕРОКСИД, не более 77% с водой 4-CHLOROBENZOYL PEROXIDE, not more than 77% with water	$\text{ClC}_6\text{H}_4\text{CO}_2\text{O}_2\text{COC}_6\text{H}_4\text{Cl}$. Орга- нический пероксид. Белый по- рошок, увлажненный водой. Бурно разлагается при попада- нии в огонь. Не растворим в воде	2113 —		II ср	5242 5	Табл. 10: П16 П1е П46

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-1</u> <u>D</u>	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u>	<u>С</u> <u>Ш.51</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-4</u> <u>A</u>	3-00	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>См. 1. Укладывать «Вдали от»</u> <u>ч. IV, кислот, если в приложении</u> <u>22 не указаны более жесткие</u> <u>требования.</u> <u>2. Укрывать от лучистого теп-</u> <u>ла. Укладывать в наиболее</u> <u>прохладном месте.</u> <u>3. Размещать с учетом требо-</u> <u>ваний п. 4.2.2</u>	
<u>6-1</u> <u>D</u>	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>—</u>	<u>В</u> <u>Ш.51</u>	1 Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2 Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>6-5</u> <u>A</u>	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u>	<u>В*</u> <u>Ш.44</u>	Укладывать вдали от источников тепла
<u>5-4</u> <u>D</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>—</u>	<u>См. Действие Правил МОПОГ не</u> <u>ч. IV, распространяется на продукт,</u> <u>п. 6.8</u> <u>содержащий более 70% инер-</u> <u>тного твердого вещества</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-4</u> <u>D</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>—</u>	<u>См. Действие Правил МОПОГ не</u> <u>ч. IV, распространяется на продукт,</u> <u>п. 6.8</u> <u>содержащий более 70% инерт-</u> <u>ного твердого вещества</u> <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-4</u> <u>D</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2</u> <u>П-2</u> <u>—</u>	<u>См. 1. Допускается к перевозке,</u> <u>ч. IV, если упаковка исключает воз-</u> <u>п. 6.8</u> <u>можность потери влаги веще-</u> <u>ством в течение рейса</u> <u>Ш.50</u> <u>2. Действие Правил МОПОГ</u> <u>не распространяется на про-</u> <u>дукт, содержащий более 70%</u> <u>инертного твердого вещества</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
п-Хлорбензоила перок- Сид... См. 4-Хлорбензоила пероксид. — ПН 7037—7039					
7040 ХЛОРБЕНЗОЛ CHLOROBENZENE	C_6H_5Cl . ЛВЖ. Бесцветная, подвижная летучая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 29 °С. КПВ 1,3—7,1%. ПДК 50 мг/м ³	1134 3318	III низк.	3313 3	Табл. 4
7041 ХЛОРБЕНЗОТРИФТОРИДЫ CHLOROBENZOTRI- FLUORIDES	$C_1C_6H_4Cl_3$. ЛВЖ. Бесцветные, с ароматным запахом. Ядовитые. Под действием влаги воздуха могут выделять фтористый водород. $t_{всп}$ 47—59 °С	2234 3319	III низк.	3313 3	Табл. 4
2-Хлор-4,6-бис-(этил-амино)-сим-триазин См. Симазин — ПН 6667					
1-хлор-3-бромпропан См. 1-Бром-3-хлорпропан — ПН 5292					
2-Хлорбугадиен-1,3... См. Хлоропрен. — ПН 7050					
7042 ХЛОРБУТАНЫ CHLOROBUTANES	$CH_3CH_2CH_2CH_2Cl$. ЛВЖ. Бесцветные. Не смешиваются с водой. $t_{всп}$ ниже 23 °С КПВ 1,8—10,1%	1127 3110 3198	II ср.	3112 3 3212 3	Табл. 4
1-Хлорбутан См. Хлорбутаны — ПН 7042					
2-Хлорбутан См. Хлорбутаны — ПН 7042					
ХЛОРДАН См. приложение 13					
ХЛОРДИМЕФОРМ См. приложение 13					
ХЛОРДИМЕФОРМ-ГИДРОХЛОРИД См. приложение 13					
Хлординитробензол См. 2,4-Динитрохлорбензол — ПН 5657					
Хлордифторбромметан См. Дифторхлорбромметан — ПН 5682					
Хлордифторметан См. Дифторхлорметан — ПН 5683					
Хлордифторметан и хлорпентафторэтан — смесь См. Дифторхлорметан и пентафторхлорэтан — смесь... — ПН 5684					
Хлордифторэтаны См. Дифторхлорэтаны — ПН 5685					
3-Хлор-4-Диэтиламинобензолдиазонийхлорид цинка См. 4-Диазо-2-хлордиэтиламинобензола цинка хлорид — ПН 5545					
Хлорекс См. Эфир 2,2'-Дихлордиэтиловый — ПН 7275					
Хлорид ртутно (II)-аммониевый См. Аммония тетрахлоромеркурата (II) дигидрат — ПН 5121					

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГРУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
Хлоридазон	См. Пиразон — ПН 6500				
7044 ХЛОРКРЕЗОЛЫ ЖИДКИЕ или ТВЕР- ДЫЕ CHLOROCRESOLS LIQUID or SOLID	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_3(\text{OH})\text{Cl}$. Ядовитые ве- щества. Белые или розовые кристаллы с характерным запа- хом. При нагревании разлага- ются, выделяя очень ядовитый газ фосфоген. Раздражают ко- жу и слизистые оболочки. Трудно растворимы в воде. $t_{\text{пл}}$ 55—68 °С. ПДК 0,5 мг/м ³	2669 6102	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12 13, 14
Хлорметан	См. Метилхлорид — ПН 6233				
1-Хлор-3-метилбутан	См. Амилхлорид — ПН 5079				
2-Хлор-2-метилбутан	См. Амилхлорид — ПН 5079				
Хлорметилпропаны	См. Хлорбутаны — ПН 7042				
1-Хлор-2-метилпропан	См. Хлорбутаны — ПН 7042				
2-Хлор-2-метилпропан	См. Хлорбутаны — ПН 7042				
3-Хлор-2-метилпропен-1	См. Металлилхлорид — ПН 6163				
Хлорметилсилан	См. Метилхлорсилан — ПН 6236				
7045 3-ХЛОР-4-МЕТИЛФЕ- НИЛИЗОЦИАНАТ 3-CHLORO-4-METHYL- PHENYLISOCYANATE	$\text{ClCH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{NCO}$. Ядовитое ве- щество. Твердое, с резким за- пахом. Сильно раздражает ко- жу, глаза и дыхательные пути. Не растворимо в воде, но реа- гирует с ней, выделяя углеро- да диоксид. $t_{\text{пл}}$ 41 °С	2236 6105	II ср.	6162 6а	Табл. 11, 12
Хлорметилхлорбензолы	См. Хлорбензилхлориды — ПН 7036				
7046 ХЛОРМЕТИЛХЛОР- ФОРМИАТ CHLOROMETHYL- CHLOROFORMATE	$\text{ClCO}_2\text{CH}_2\text{Cl}$. Ядовитая летучая коррозионная жидкость. Разъ- едает кожу и слизистые обо- лочку. При реакции с водой и при нагревании разлагается с выделением хлористого водоро- да	2745 6104	II ср.	6142 6а; 8	Табл. 11, 12
Хлорметилцианид	См. Хлорацетонитрил — ПН 7034				
ХЛОРМЕФОС	См. приложение 13				
4-Хлор-6-нитро-2-амино- фенол...	См. 6-Хлор-4-нитро-2-аминофенол... — ПН 7047				
7047 6-ХЛОР-4-НИТРО-2- АМИНОФЕНОЛ (ЯДО- ВИТЫЕ ТВЕРДЫЕ ВЕ- ЩЕСТВА, Н У К.) 6-CHLORO-4-NITRO-2- AMINOPHENOL (POI- SONOUS SOLIDS, N O S 1)	$\text{Cl}(\text{NO}_2)\text{C}_6\text{H}_2\text{NH}_2\text{OH}$. Ядовитое вещество. Кристаллы	2811 6236	III низк.	6163 6б	Табл. 13, 14

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
1в: <u>6-6</u> А жидк. 6-5 <u>А</u>	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	<u>В-2</u> —	<u>А</u> Ш 44 П 40	Укладывать в наиболее про- хладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>6-5</u> В	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	Г-1,2 <u>С-1</u> В-1	<u>В</u> Ш.44 В 41	1. Укрывать от лучистого тен- ла. 2. Размещать с учетом требо- ваний п 4.2.2
<u>6-1</u> А	8-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1. 4-2 разд. 2-5	С-1 <u>Г-1,3</u> В	См. ч IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u> Ш.44 В.46	1. Укладывать в наиболее про- хладном месте 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2
<u>6-6</u> В	6-08	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1	В-3 <u>П-2</u> Г-3	<u>В</u> Ш.44 Ш 52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г/У СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7048 ХЛОРОНИТРОАНИЛИ- НЫ CHLORONITROANILI- NES	$\text{ClNO}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{NH}_2$ Ядовитые ве- щества. Желтый или оранже- вый кристаллический порошок. Реагируют с кислотами. Не растворимы в воде	2237 6105		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Хлорнитробензолы	См. Нитрохлорбензолы — ПН 6424					
7049 ХЛОРОНИТРОТОЛУО- ЛЫ CHLORONITROTOLU- ENES	$\text{ClNO}_2\text{C}_6\text{H}_3\text{CH}_3$. Ядовитые твер- дые вещества. Окислители. Мо- гут вызвать горение органиче- ских веществ. Не растворимы в воде. $t_{\text{пл}} 35-40^\circ\text{C}$	2433 6106		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Хлороводород	См. Водород хлористый... — ПН 5396					
Хлороксиголуолы	См. Хлоркрезолы — ПН 7044					
7050 ХЛОРОПРЕН ИНГИ- БИРОВАННЫЙ CHLOROPRENE, IN- HIBITED	$\text{H}_2\text{C}=\text{CHCCl}=\text{CH}_2$. ЛВЖ. Бес- цветная Ядовитая. Слабо сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 27°C . $t_{\text{кип}} 59^\circ\text{C}$. КРВ 1,6— 8,6%. ПДК 0,5 мг/м ³	1991 3110		I выс.	3121 3, 6а	Табл. 4
Хлорофенеон	См. Эфирсульфонат — ПН 7293					
7051 ХЛОРОФОРМ CHLOROFORM	CHCl_3 Ядовитая летучая бес- цветная анестезирующая жид- кость. Трудногорючая. При контакте с пламенем разлага- ется, выделяя фосген. $t_{\text{кип}} 61^\circ\text{C}$. ПДК 250 мг/м ³	бес- 1888 6103		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
1-Хлорпентан	См. Амилхлорид — ПН 5079					
Хлорпентафторэтан	См Пентафторхлорэтан — ПН 6485					
7052 ХЛОРОПИКРИН CHLOROPICRIN	CCl_3NO_2 Ядовитая высоко- опасная летучая бесцветная маслянистая жидкость. Вызы- вает ожоги кожи, пары раз- дражают слизистые оболочки.	1580 6108		I выс.	6111 6а	Табл. 15: герм. укуп. Я16 Я4а Я86 Я11д Я14а
7053 ХЛОРОПИКРИН И МЕ- ТИЛБРОМИД СМЕСИ CHLOROPICRIN AND METHYL BROMIDE MIXTURES	Ядовитые высокоопасные сме- си газа метилбромида и жид- кости хлорпикрина под давлени- ем Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки Отн. плотн. паров более 1	1581 2120			2214 6а	Табл. 3: Г1а
7054 ХЛОРОПИКРИН И МЕ- ТИЛХЛОРИД — СМЕ- СИ CHLOROPICRIN AND METHYL CHLORIDE MIXTURES	Ядовитая высокоопасная смесь газа метилхлорида и жидкост- и хлорпикрина под давлением Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболоч- ки. Отн. плотн. паров более 1	1582 2120			2214 6а	Табл. 3: Г1а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-2</u> Г-3 П-1	<u>А*</u> Ш 44	Укладывать «Вдали от» кислот
<u>6-5</u> А	6-08	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> П-2 —	<u>В*</u> Ш 44 Ш 52	Укладывать «Вдали от» источников тепла
<u>3-1</u> D	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3</u> С-1 Г-1,2 П-1,2 В-2 —	<u>А*</u> Ш 52	
<u>6-1</u> А	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2</u> —	<u>В*</u> Ш.25 П.40	Размещать с учетом требований п 4 2 2
<u>6-1</u> D	6-08	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>В-2</u> П-2 —	<u>В</u> Ш.44	1. Размещать с учетом требований п 4 2 2 2 Укладывать «Вдали от» натрия метилата в спиртовом растворе
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>См</u> ч. IV, п. 6 8 Ш 44	
<u>2-3</u> D	2-20	<u>К4, Д3</u> К4, Д5	2-1	Не горит	<u>См</u> ч. IV, п 6.8 Ш 44	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	Г/С	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7055 2-ХЛОРПИРИДИН 2-CHLOROPYRIDINE	C_5H_4NCl Ядовитая высоко- опасная летучая бесцветная маслянистая жидкость Слабо смешивается с водой	2822 6110		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
ХЛОРПИРОФОС	См приложение 13					
1-Хлорпропан	См Пропилхлорид — ПН 6572					
2-Хлорпропан	См Изопропилхлорид — ПН 5824					
2-Хлорпропанол-1	См β-Пропиленхлоргидрин — ПН 6565					
7056 3-ХЛОРПРОПАНОЛ-1 3-CHLOROPROPA- NOL-1	C_3H_7Cl Ядовитая легучая бесцветная или светло- желтая жидкость Слабо кор- розионна для стали. Раздража- ет кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой	2849 6110		III низк	6113 6б	Табл. 11, 12
7057 2-ХЛОРПРОПЕН 2-CHLOROPROPENE	C_3H_5Cl ЛВЖ. Бесцвет- ная Ядовитая. Пары раздража- ют слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. $t_{всп}$ минус 20 °С. $t_{кип}$ 23 °С КПВ 4,5— 16%	2456 3112		I выс	3111 3	Табл. 5: герм. укуп Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
1-Хлорпропанон-2	См. Хлорацетон — ПН 7033					
3-Хлорпропен-1	См. Аллилхлорид — ПН 5040					
2-Хлорпропилен	См. 2-Хлорпропен -- ПН 7057					
Хлорсульфокислота	См Кислота хлорсульфоновая — ПН 6031					
Хлортал-диметил	См. Теграл — ПН 6764					
Хлортетрафторэтан	См Тетрафторхлорэтан — ПН 6784					
ХЛОРТИОФОС	См приложение 13					
Хлороголуидины	См. Хлораминоголуиды — ПН 7027					
4-Хлор-о-толуидин 4-хлортолуидин	со- См 4-Хлор-о-толуидина гидрохлорид — ПН 7058					
7058 4-ХЛОРО-О-ТОЛУИДИ- НА ГИДРОХЛОРИД 4-CHLORO-о-TOLUIDI- NE HYDROCHLORIDE	C_7H_7Cl Ядовитое вещество. Твердое или водный раствор	1579 6111		III низк	6113 6б	Табл. 11, 12, 13, 14
7059 ХЛОРОТОЛУОЛЫ CHLOROTOLUENES	C_7H_7Cl ЛВЖ. Бесцветные или коричневые Ядовитые. Раздражают слизистые оболоч- ки. Не смешиваются с водой. При попадании в огонь выде- ляют ядовитые газы. $t_{всп}$ 43— 47 °С	2238 3320		III низк.	3313 3	Табл. 1

КІРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2,3</u> В-2	<u>В</u> Ш 44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П 3</u> В-2	<u>С</u> Ш 52 Ш 44	
<u>3-1</u> Е	3 00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П 1,2</u> В-2 Г-1,2	<u>С*</u> Ш 52 Ш.44	
<u>6-5</u> А	6 06	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>В-2</u> П-1,2	<u>В</u> Ш.26 Ш.52 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3 00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2	<u>С*</u> Ш 44 Ш.52	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
α-Хлортолуол	См. Бензилхлорид — ПН 5227					
2-Хлор-1,3,5-тринитро- бензол.	См. 1,3,5-Тринитро-2-хлорбензол... — ПН 6859, 6860					
Хлортрифторметан	См. Трифторхлорметан — ПН 6870					
Хлортрифторметан и трифторметан — азеотропная смесь..	См. Трифторхлорметан и фтороформ — азеотропная смесь... — ПН 6871					
Хлортрифторметилбен- зола	См. Хлорбензотрифториды — ПН 7041					
2-Хлор-5-трифторметил- нитробензол	См. 3-Нитро-4-хлорбензотрифторид — ПН 6425					
Хлор-α,α,α-трифторго- луола	См. Хлорбензотрифториды — ПН 7041					
Хлортрифторэтан	См. 1,1,1-Трифтор-2-хлорэтан — ПН 6872					
Хлортрифторэтилен...	См. Трифторхлорэтилен... — ПН 6873					
ХЛОРФАЦИНОН	См. приложение 13					
ХЛОРФЕНВИНФОС	См. приложение 13					
Хлорфенсон	См. Эфирсульфонат — ПН 7293					
Хлортрифторэтилен ин- гибированный	См. Трифторхлорэтилен ингибированный — ПН 6873					
1-Хлор-2(β-хлорэтокси)- этан	См. Эфир 2,2'-дихлордиэтиловый — ПН 7275					
Хлорфенаты...	См. Хлорфеноляты... — ПН 7061, 7062					
7060 ХЛОРФЕНИЛТРИ- ХЛОРСИЛАН CHLOROPHENYL TRICHLOROSILANE	С ₆ H ₄ SiCl ₃ . Едкое и высоко- коррозионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом	1753 8140	II ср.	8172 8	Табл. 16, 17	
Хлорфенола...	См. Хлорфеноляты... — ПН 7061, 7062					
7061 ХЛОРФЕНОЛЯТЫ ЖИДКИЕ CHLOROPHENATES, LIQUID	Едкие и коррозионные веществ- ва. Ядовиты	2904 8139	III низк	8213 8	Табл. 16, 17	
7062 ХЛОРФЕНОЛЯТЫ ТВЕРДЫЕ CHLOROPHENATES, SOLID	Едкие и коррозионные веществ- ва. Ядовиты. Растворимы в во- де	2905 8139	III низк.	8213 8	Табл. 18, 19	

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{8-1}{С}$	8-07	$\frac{К2, Д4}{К2, Д5}$	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	$\frac{С-1,3}{Г-1,3}$ В, П	$\frac{А^*}{Ш.44}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-2}{А}$	8-04	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	$\frac{В-2}{П-2,3}$	$\frac{А^{**}}{Ш.44}$	
$\frac{8-2}{А}$	8-05	$\frac{К2, Д4}{К2, Д10}$	8-1	$\frac{В-2}{П-3,2}$	$\frac{А^{**}}{Ш.44}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
7063 ХЛОРЦИАН CYANOGEN CHLORI- DE	СlCN. Ядовитый высокоопасный сжиженный газ. Ядовитый высокоопасный Бесцветный. Слезоточивый. Энергично взаимодействует с водой и паром, выделяя очень ядовитые коррозионные газы. $t_{кип}$ 13 °С. Отн. плотн. 2,1	1589 2126			2213 ба	Табл. 3: Г1а	
3-Хлор-1,2-эпоксипропан	См. Эпихлоргидрин — ПН 7182						
Хлорэтан	См. Этилхлорид — ПН 7249						
Хлорэтаннитрил	См. Хлорацетонитрил — ПН 7034						
Хлорэтанол...	См. Кельган... — ПН 5946						
2-Хлорэтанол	См. Этиленхлоргидрин — ПН 7226						
7064 2-ХЛОРЕТИЛАЦЕТАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) 2-CHLOROETHYLACETATE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	СН ₃ СООС ₂ Н ₄ Сl. ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{исп}$ 54 °С	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4	
Хлорэтилен...	См. Винилхлорид... — ПН 5388						
Хомецин	См. Купрозан — ПН 6074						
Хризотил	См. Асбест белый, включая все типы, кроме крокидолита, амозита и мизорита — ПН 5153						
Хром (III) азотнокислый девятиводный	См. Хрома (III) нитрата наногидрат — ПН 7066						
Хром (III) сернокислый...	См. Хрома (III) сульфат... — ПН 7067						
Хром трехфтористый...	См. Хрома трифторид... — ПН 7069						
7065 ХРОМА ДИОКСИДХЛОРИД CHROMIUM CHLORIDE	СгО ₂ Сl ₂ . Едкое и коррозионное вещество. Темно-красная жидкость. В присутствии влаги высококоррозионное. Ядовитое. Пары раздражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя хлористый водород и хлор. Сильный окислитель. При контакте с органическими веществами может вызвать их воспламенение	1758 8146		I выс.	8181 8	Табл. 16, 17	

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед</u>	Примечания
<u>2-3</u> Д	2 22	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	Не горит <u>В, П</u>	См ч IV, <u>п 6 8*</u> Ш 14 Ш 51 В.39	
<u>3-2</u> А	3 00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 26</u>	
<u>8-3</u> С	8-01	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд 2—5	<u>С-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>А*</u> <u>Ш 44</u> <u>В 46</u>	1. При перевозке в стеклянных бутылках категория размещения Д. 2 В критических случаях применяется вода с максимальной возможной интенсивностью ее подачи 3 Размещать с учетом требований п. 4 2 2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7066 ХРОМА (III) НИТРА- ТА НАНОГИДРАТ CHROMIUM NITRATE	$\text{Cr}(\text{NO}_3)_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$. Окисляющее вещество. Ядовито. Кристаллы пурпурного цвета. Смеси с го- рючими материалами легко воспламеняются и могут силь- но гореть. Растворы в воде слабокоррозионны. Слабо раст- воримо в воде. $t_{\text{пл}} 38,5^\circ\text{C}$	2720 5145		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
7067 ХРОМА (III) СУЛЬ- ФАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕ- СТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) CHROMIUM SULPHA- TE (CORROSIVE SO- LIDS, N.O.S.)	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ Едкое коррозионное вещество. Ядовито. Высокоопас- но. Синие фиолетовые или красные кристаллы. ПДК 0,02 мг/м ³	1759 8151		III низк.	8173 8	Табл. 18, 19
Хрома трехокись...	См. Хрома триоксид... — ПН 7068					
7068 ХРОМА ТРИОКСИД БЕЗВОДНЫЙ CHROMIUM TRIOXI- DE, ANHYDROUS	CrO_3 . Окисляющее вещество. Кристаллы, расплывающиеся на воздухе. Смеси с горючими ма- териалами могут самовоспламе- няться и взрываться. Кор- розионное. Вызывает ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитое высокоопасное. ПДК 0,01 мг/м ³	1463 5145		II ср.	5152 5; 8	Табл. 9: герм. укуп. 02в 03б 04б 07а
7069 ХРОМА ТРИФТОРИД РАСТВОР CHROMIC FLUORI- DE, SOLUTION	CrF_3 . Едкое и коррозионное ве- щество. Зеленая жидкость. Мо- жет вызвать серьезные ожоги кожи и слизистых оболочек. Ядовитое. При реакции с силь- ными кислотами выделяет фто- ристый водород	1757 8145		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
7070 ХРОМА ТРИФТОРИД ТВЕРДЫЙ CHROMIC FLUORI- DE, SOLID	$\text{CrF}_3 \cdot [\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]_3\text{F}_3$ или $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]_3\text{F}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ Едкое коррозионное вещество. Ядови- то. Зеленые или фиолетовые кристаллы. Реагирует с силь- ными кислотами, выделяя фто- ристый водород. Вызывает серь- ездные ожоги кожи, глаз и слизистых оболочек	1756 8145		II ср.	8112 8	Табл. 18, 19
Хрома (III) фторид...	См. Хрома трифторид... — 7069, 7070					
Хрома хлорокись	См. Хрома диоксидхлорид — ПН 7065					
Хрома хлорооксид	См. Хрома диоксидхлорид — ПН 7065					
7071 ХРОМА-АММОНИЯ СУЛЬФАТА ДОДЕКА- ГИДРАТ (ЕДКИЕ ВЕ- ЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) CHROMIUM AMMONI- UM SULPHATE (COR- ROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	$\text{NH}_4\text{Cr}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$. Едкое коррозионное вещество. Ядови- то. Зеленые или фиолетовые кристаллы	1759 8151		III низк.	8173 8	Табл. 18, 19

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	В-1,2 —	<u>Д</u> Ш.44 Ш.52	Укрывать от лучистого тепла
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1	Не горит —	<u>С</u> Ш.44	
<u>5-1</u> А	8-01	<u>К3, Д4</u> <u>К3, Д5</u>	5-1	В-1,2 <u>С-1,3</u> —	<u>В</u> Ш 44	
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К3, Д10</u> <u>К3, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>С</u> Ш.49 Ш.44 В.47	
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1	Не горит	<u>С</u> Ш.44 К.47	Укладывать «Вдали от» кислот
<u>8-2</u> А	8-08	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.44	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упаковка
				CO	CO		
7072 ХРОМА-КАЛИЯ СУЛЬФАТА ДОДЕКАГИДРАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) CHROMIUM POTASSIUM SULPHATE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	$K_2Cr_2O_7 \cdot 12H_2O$. Едкое коррозионное вещество. Ядовито. Фиолетовые кристаллы	1759 8151		III низк.		8373 8	Табл. 18, 19
Хромил хлористый	См. Хрома диоксидхлорид — ПН 7065						
7073 ЦЕЗИЙ CAESIUM	Сs. ВГВ. Белый тягучий мягкий металл. Легче воды. Бурно реагирует с водяным паром, водой или кислотами, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции	1407 4334		I выс.		4311 4в	Табл. 8: герм. укуп. B6в B86 B96 B15a B16a B17a Для расплавленного материала B17a
7074 ЦЕЗИЙ—ПОРОШОК (МЕТАЛЛЫ ПИРОФОРНЫЕ, Н.У.К.) CAESIUM, POWDER (PYROPHORIC METALS, N.O.S.)	Сs. Самовозгорающееся вещество. Пирофорное. На воздухе может самовоспламениться. При встряхивании искрится. При взаимодействии с водой выделяет водород	1383 4255		I выс.		4211 4б	Табл. 7а: герм. укуп. C1б C2б
Цезий азотнокислый	См. Цезия нитрат — ПН 7078						
Цезий двухромовокислый	См. Цезия дихромат — ПН 7077						
Цезий хромовокислый	См. Цезия хромат (VI) — ПН 7079						
Цезия бихромат	См. Цезия гидроксид... — ПН 7075, 7076						
Цезия гидрат окиси...	См. Цезия дихромат — ПН 7077						
7075 ЦЕЗИЯ ГИДРОКСИД ТВЕРДЫЙ CAESIUM HYDROXIDE, SOLID	$CsOH$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные или желтоватые гигроскопичные кристаллы. В присутствии влаги коррозионно для стекла, алюминия, цинка и жести. Сильно разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое высокоопасное. Энергично реагирует с кислотами. ПДК 0,2 мг/м³	2682 8135		II ср.		8212 8	Табл. 18, 19

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	6-1	Не горит	<u>Д</u> Ш 44	
<u>4-10</u> Д	4-33	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-2,1</u> Г-2 В, П Г-1,3	<u>См.</u> ч. IV, Ш.52 п. 6.5 В.52	
<u>4-6</u> Д	4-20	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-2,1</u> Г-2 В, П Г-1,3	<u>См.</u> Свободное пространство тары ч. IV, обычно заполняется инертным газом Ш.52 п. 6.5 В.52 В.53	
<u>8-2</u> А	8-05	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	<u>Не</u> горит П-1	<u>С</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
7076 ЦЕЗИЯ ГИДРОКСИД — РАСТВОР CAESIUM HYDROXI- DE SOLUTION	$CsOH$. Едкое коррозионное ве- щество. Коррозионное для стек- ла, алюминия, цинка и жести. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое высокоопас- ное. Энергично реагирует с кислотами ПДК 0,2 мг/м ³	2681 8135		II ср.	8212 8	Табл. 16, 17
7077 ЦЕЗИЯ ДИХРОМАТ CAESIUM DICROMA- TE	$Cs_2Cr_2O_7$. Малоопасное ядови- тое вещество. Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO_3)			III низк.	9153 —	
7078 ЦЕЗИЯ НИТРАТ CAESIUM NITRATE	$CsNO_3$. Окисляющее вещество твердое. Смеси с горючими ма- териалами легко воспламеняют- ся и могут сильно гореть	1451 5134		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
7079 ЦЕЗИЯ ХРОМАТ (VI) CAESIUM CHROMATE	Cs_2CrO_4 . Малоопасное ядови- тое вещество. Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO_3)			III низк.	9153 —	
Целлозольвацетат	См. Этилцеллозольвацетат — ПН 7254					
Целлофор РАВ	См. Диазоаминобензол — ПН 5536					
7080 ЦЕЛЛУЛОИД — бло- ки, стружки, гранулы, ленты, трубки и т. д., исключающая отходы CELLULOID, in block, rods, rolls, sheets, tubes, etc, except scrap	Легковоспламеняющееся твер- дое вещество. Пластмассы, со- стоящие из нитроцеллюлозы (содержат не более 11,5% азота) и камфоры. При по- падании в огонь выделяет ядо- витые взрывоопасные газы	2000 4133		III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а
7081 ЦЕЛЛУЛОИД — ОТ- ХОДЫ CELLULOID, SCRAP	Самовозгорающееся вещество. Пластмассы, состоящие в ос- новном из нитроцеллюлозы с массовой долей азота не более 11,5%, содержащие камфору. Сюда относятся отходы произ- водства изделий из целлулои- да. При горении выделяют ядо- витые взрывоопасные пары.	2002 4226		III низк.	4213 4б	Табл. 6, 6а
7082 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТ- РАТЫ немодифициро- ванные или пластифици- рованные, с массовой долей пластификатора менее 18% NITROCELLULOSE, un- modified or plasticized with less than 18% plas- ticizing substance, by mass	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0341 1125			11D 1а	Табл. 1 E130

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>8-2</u> А	8-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горит <u>П-1</u>	<u>С</u> Ш.44	
<u>9-2</u> А	9-05	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>С-1</u> В —	<u>С</u> Ш.54 Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1</u> П-2 —	<u>Д</u> Ш.52	
<u>9-2</u> А	9-05	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>С-1</u> В —	<u>С</u> Ш.44	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1</u> К4, Д10	4-1	<u>В-1,2</u> П-1,2 —	— Ш.42 Ш.52 П.39	Для целлулоида в трубках допускается использовать в качестве тары цилиндрические картонные тубы
<u>4-6</u> Д	4-20	<u>К1</u> К4, Д5	4-1	<u>В-1</u> П-1,2 —	— Ш.42 Ш.52 П.39	
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	— Ш.53	Укладка категории П-В

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7083 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТРАТЫ сухие или с массовой долей воды или спирта менее 25% NITROCELLULOSE, dry or wetted with less than 25% water (or alcohol), by mass	Бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0340 1125			11D 1a	Табл. 1: E130
7084 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТРАТЫ ПЛАСТИФИЦИРОВАННЫЕ с массовой долей пластификатора не менее 18% NITROCELLULOSE, PLASTICIZED with not less than 18% plasticizing substance, by mass	Взрывчатые вещества. Чувствительны к нагреву	0343 1124			13C 1a	Табл. 1: E15
7085 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТРАТЫ, ПРОПИТАННЫЕ, с массовой долей спирта не менее 25% NITROCELLULOSE, WETTED with not less than 25% alcohol, by mass	Взрывчатые вещества. Чувствительны к нагреву	0342 1124			13C 1a	Табл. 1: E15
7086 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТРАТЫ — РАСТВОРЫ ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ с массовой долей азота не более 12,6% и массовой долей нитратов целлюлозы не более 55%, с температурой вспышки менее 23 °С NITROCELLULOSE SOLUTIONS, FLAMMABLE with not more than 12,6% nitrogen, by mass and not more than 55% nitrocellulose, flash point less than 23 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от свойств растворителя. Пары жидкого растворителя в закрытом грузовом помещении могут образовывать взрывчатую смесь с воздухом. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы	2059 3265		II ср.	3212 3	Табл. 4
7087 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТРАТЫ — РАСТВОРЫ ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ с массовой долей азота не более 12,6% и нитратов целлюлозы не более 55%, с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С NITROCELLULOSE SOLUTIONS, FLAMMABLE	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зависят от свойств растворителя. Пары жидкого растворителя в закрытом грузовом помещении могут образовывать взрывчатую смесь с воздухом. При попадании в огонь выделяет ядовитые газы	2059 3369		III низк.	3313 3	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>1-2</u> Е	1-01	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-03	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>1-2</u> Е	1-03	<u>К1</u> К1	1-1	<u>В-1</u> <u>П-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории II-B
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> С-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 П.39	1. Тушение пожара пеной может быть неэффективным. 2. Растворы нитроцеллюлозы с массовой долей ее не более 20% могут перевозиться как МАТЕРИАЛЫ ЛАКОКРАСОЧНЫЕ № ООН 1263 (ПН 9252—9254) и № ООН 3066 (ПН 9685)
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-3,2</u> С-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.53 П.39	См. примечания к ПН 7086

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
LE with not more than 12.6% nitrogen, by mass and not more than 55% nitrocellulose, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C						
7088 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТРАТЫ, СОДЕРЖАЩИЕ ВОДУ (с массовой долей воды не менее 25%) NITROCELLULOSE WITH WATER (not less than 25% water, by mass)	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Гранулы, чешуйки или куски. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. При высыхании становится очень взрывчатым веществом	2555 4161	I выс.	4111 4а	Табл. 6в	
7089 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТРАТЫ, СОДЕРЖАЩИЕ ПЛАСТИФИЦИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА (с массовой долей пластифицирующих веществ не менее 18%) и не более 12,6% азота на сухую массу NITROCELLULOSE WITH PLASTICIZING SUBSTANCE (not less than 18% plasticizing substance, by mass) and not more than 12.6% nitrogen, by dry mass	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Гранулы или хлопья. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. Горит с интенсивным выделением тепла	2557 4160	I выс.	4111 4а	Табл. 6в	
7090 ЦЕЛЛЮЛОЗЫ НИТРАТЫ, СОДЕРЖАЩИЕ СПИРТ (с массовой долей спирта не менее 25%) и не более 12,6% азота на сухую массу NITROCELLULOSE WITH ALCOHOL (not less than 25% alcohol, by mass) and not more than 12.6% nitrogen, by dry mass	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Гранулы, чешуйки или куски, пропитанные спиртом. В случае утечки выделяет легковоспламеняющиеся пары. При попадании в огонь выделяет ядовитые взрывоопасные газы. При высыхании становится очень взрывчатым веществом	2556 4159	I выс.	4111 4а	Табл. 6в	
7090-1 ЦЕРИЙ — стружка или порошок CERIUM, turnings or gritty powder	Се. ВГВ. Ковкий металл или порошок серого цвета. Бурно реагирует с водой и кислотами, выделяя водород, который может воспламениться от теплоты реакции	3078 4340	II ср.	4312 4в	Табл. 6, 6а	
7091 ЦЕРИЙ НЕОБРАБОТАННЫЙ — пластинки или слитки CERIUM, slabs, ingots or rods	Се. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Содержит 94—99% редкоземельных металлов. Искрится при царапании или ударах. При взаимодействии с водой выделяет водород	1333 4133	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а	

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-1</u> D	4-11	<u>K1</u> K4, Д10	4-1	<u>B-1,2</u> —	<u>D</u> Ш.53 Ш.52 П.39	1. Тара должна иметь такую конструкцию, чтобы в результате увеличения внутреннего давления не могло произойти взрыва. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, б
<u>4-1</u> D	4-11	<u>K1</u> K4, Д10	4-1	<u>B-1,2</u> —	<u>D</u> Ш.52 П.39	1. Тара должна иметь такую конструкцию, чтобы в результате увеличения внутреннего давления не могло произойти взрыва. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, б
<u>4-1</u> D	4-11	<u>K1</u> K4, Д10	4-1	<u>B-1,2</u> П-3,2 —	<u>D</u> Ш.52 Ш.53 П.39	1. Тара должна иметь такую конструкцию, чтобы в результате увеличения внутреннего давления не могло произойти взрыва. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. См. п. 14.2.4, б
<u>4-10</u> E	4-33	<u>K1, Д2</u> K4, Д10	4-2	<u>C-2,1</u> <u>Г-2</u> В, П Г-1,3	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>В.52</u>	См. п. 14.2.4, б, в
<u>4-1</u> A	4-14	<u>K1, Д2</u> K4, Д10	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2 - 5	<u>C-1,3</u> <u>Г-2</u> В, Г-1	<u>См.</u> ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
7092 ЦЕРИЙ НЕОБРАБО- ТАННЫЙ — порошок CERIUM, CRUDE, pow- der	Се. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Содержит 94—99% редкоземельных ме- таллов. При взаимодействии с водой или под воздействием влаги воздуха выделяет водо- род. Самовоспламеняется от ударов и трения	1333 4133	II ср.	4112 4а	Табл. 6, 6а
7093 ЦЕРИЙ — ПОРОШОК (МЕТАЛЛЫ ПИРО- ФОРНЫЕ, Н.У.К.) CERIUM, POWDER (PYROPHORIC ME- TALS, N.O.S.)	Се. Самовозгорающееся ве- щество. Пирофорное. На возду- хе может самовоспламениться. При встряхивании может иск- риться. При взаимодействии с водой выделяет водород	1383 4255	I выс.	4211 4в	Табл. 7а герм. укуп. С16 С26
7094 ЦИАН СЖИЖЕННЫЙ CYANOGEN, LIQUE- FIED	(CN) ₂ . Ядовитый чрезвычайно опасный воспламеняющийся сжиженный газ с острым запа- хом. На организм действует подобно цианистому водороду, но слабее. Удушлив. На воз- духе может самовоспламенять- ся. КПВ 6,6—43,0%. <i>t</i> _{кип} минус 21 °С. Отн. плотн. 1,9	1026 2126		2413 6а; 3	Табл. 3: Г1а
7095 ЦИАН БРОМИСТЫЙ CYANOGEN BROMIDE	BгCN. Ядовитое чрезвычайно опасное вещество. Летучие кор- розионные кристаллы, выделяю- щие слезоточивые пары. При взаимодействии с водой или паром выделяют цианистый во- дород и бромистый водород. <i>t</i> _{пл} 51 °С. <i>t</i> _{кип} 61 °С	1889 6117	I выс.	6141 6а; 8	Табл. 15: Я6а
Циан хлористый	См. Хлорциан — ПН 7063				
ЦИАНАЗИН	См. приложение 1Э				
7096 ЦИАНИДЫ В РАСТ- ВОРАХ CYANIDE SOLUTIONS	Ядовитые высокоопасные ле- гучие жидкости. При контакте с кислотами и парами кислот разлагаются, выделяя водород цианистый	1935 6116	I выс. II ср. III низк.	6111 6а 6112 6а 6113 6б	Табл. 11, 12
Цианид ртутно(II)-ка- лиевый	См. Калия тетрацианомеркурат (II) — ПН 5882				
Цианистоводородной кислоты соли	См. Цианиды в растворах — ПН 7096				
Цианоацетонитрил	См. Малонодинитрил — ПН 6117				
I-Цианогуанидин...	См. Дициандиамид... — ПН 5710				
ЦИАНОМЕТИЛНИТ- РАТ CYANOMETHYLNIT- RATE	Перевозка запрещена				

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{4-1}{E}$	4-14	$\frac{K1, D2}{K4, D10}$	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{\Gamma-2}$ $\frac{B, П}{\Gamma-1}$	См. ч. IV, п. 6.5 $\frac{Ш.52}{Ш.52}$	
$\frac{4-6}{D}$	4-20	$\frac{K1, D2}{K4, D10}$	4-2	$\frac{C-2,1}{\Gamma-2}$ $\frac{B, П}{\Gamma-1,3}$	См. Свободное пространство тары ч. IV, обычно заполняется инертны- ми газами п. 6.5 $\frac{Ш.52}{B.52}$ B.53	
$\frac{2-3}{D}$	2-30	$\frac{K4, D3}{K4, D10}$	2-1	$\frac{C-1}{\Gamma-1,2}$	См. ч. IV, п. 6.8 $\frac{Ш.14}{Ш.52}$	
$\frac{6-2}{D}$	6-00	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	$\frac{C-1,3}{\Gamma-1,2}$ $\frac{B, П}{\Gamma-1}$	A* Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2. $\frac{Ш.14}{Ш.52}$ Укрывать от лучистого тепла Ш.51	
$\frac{6-1}{A}$	6-12	$\frac{K4, D10}{K4, D5}$	6-1	$\frac{П-2}{B-2}$ $\frac{П-1}{\Gamma-1}$	B* 1. Степень опасности определя- ется в соответствии с крите- риями опасности ядовитых ве- ществ по ГОСТ 19433. 2. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
ЦИАНОФОС		См. приложение 13				
7097 ЦИАНПЛАВ (ЦИА- НИДЫ НЕОРГАНИЧЕ- СКИЕ, Н.У.К.) CYANOGEN FUSION SAKE (CYANIDES, INORGANIC, N.O.S.)	Ядовитое чрезвычайно опасное твердое вещество со слабым запахом горького миндаля. При взаимодействии с кислотами или их парами выделяет водо- род цианистый	1588 6115		I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14
Цианур хлористый		См. Цианурхлорид — ПН 7098				
7098 ЦИАНУРХЛОРИД CYANURIC CHLORIDE	(CNCI) ₃ Едкое и коррозионное вещество. Высокоопасное. Бес- цветные кристаллы с резким запахом. Сильно раздражает кожу и слизистые оболочки. Ядовитое. Реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При нагревании выделяет ядо- витые и коррозионные газы. Не растворимо в воде. ПДК 0,1 мг/м ³	2670 8155		III низк.	8173 8	Табл 18, 19
Цианхлорид		См. Хлорциан — ПН 7063				
7099 ЦИКЛОБУТАН CYCLOBUTANE	C ₄ H ₈ . Воспламеняющиеся сжи- женный газ или жидкость. Бес- цветные. КПВ 1,8—10%. <i>t</i> _{кип} 13°C. Отн. плотн. 1,9	2601 2127			2313 3	Табл. 3: Г1а
7100 ЦИКЛОБУТИЛХЛОР- ФОРМИАТ CYCLOBUTYLCHLORO- FORMATE	C ₁₀ O ₂ C ₄ H ₇ . Ядовитая высоко- опасная коррозионная ЛВЖ. Летучая. Разъедает кожу и слизистые оболочки. При ре- акции с водой и при нагревании разлагается с выделением хло- ристого водорода. <i>t</i> _{всп} 38°C	2744 6104		II ср.	6152 6а; 8; 3	Табл 11, 12
7101 ЦИКЛОГЕКСАН CYCLOHEXANE	C ₆ H ₁₂ . ЛВЖ. Бесцветная, под- вижная, с резким запахом. Раз- дражает кожу, глаза и слизис- тые оболочки. В высоких кон- центрациях действует наркоти- чески. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 20°C. <i>t</i> _{кип} 81°C. КПВ 1,2—8,4%. ПДК 80 мг/м ³	1145 3114		II ср	3112 3	Табл. 5: герм. укуп Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Циклогексанол...		См. Спирт циклогексильный... -- ПН 6699-1				
7102 ЦИКЛОГЕКСАНОН CYCLOHEXANONE	C ₆ H ₁₀ O. ЛВЖ. Не смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 38—44°C. ПДК 10 мг/м ³	1915 3322		III низк.	3313 3	Табл. 4
7104 ЦИКЛОГЕКСАНОНА ПЕРОКСИД, не более 90% с водой CYCLOHEXANONE PE- ROXIDE, not more than 90% with water	Органический пероксид. Белые кристаллы, увлажненные во- дой. Чувствителен к удару и трению. При попадании в гла- за вызывает серьезные повреж- дения роговой оболочки. Не растворим в воде	2119 —		I выс.	5251 5	Табл 10: П16 П2в П6а

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, <u>п. 6.5</u> <u>Ш 14</u>	
<u>8-1</u> А	8 00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5,	<u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В</u>	См. Укладывать в наиболее про- ч. IV, холодном месте. <u>п. 6.5</u> Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2 <u>Ш.14</u> <u>Ш.44</u> <u>В.46</u> <u>П.39</u>	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>В-2</u> —	— <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-4</u> Д	3-04	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В</u>	См. Укладывать в наиболее про- ч IV, холодном месте. <u>п. 6.5</u> Укрывать от лучистого тепла. <u>Ш.52</u> Размещать с учетом требова- <u>Ш 44</u> ний п 4 2 2 <u>В 46</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1,3</u> <u>В-2</u> <u>Г—все</u>	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш 52</u> <u>Ш:44</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	
<u>5-4</u> Д	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> —	См. 1. Допускается к перевозке, ч. IV, если упаковка исключает воз- <u>п. 6.8</u> можность потери влаги веще- <u>Ш.50</u> ством в течение рейса. <u>П 52</u> 2. Действие Правил МОПОГ не распространяется на про- дукт, содержащий более 70% инертного твердого вещества	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
		2896	—	II CO	Знак опас- ности	
7105 ЦИКЛОГЕКСАНОНА ПЕРОКСИД, не более 72% в виде пасты, с массовой долей актив- ного кислорода не более 9% CYCLOHEXANONE PE- ROXIDE, not more than 72% as a paste; not mo- re than 9% available oxygen	Органический пероксид. Белая паста. При попадании в глаза вызывает серьезные поврежде- ния роговой оболочки. Не раст- ворим в воде	2896	—	II ср.	5252 5	Табл. 10: П1а П2с П3б П4а П13а П18а П20б П22а
7106 ЦИКЛОГЕКСАНОНА ПЕРОКСИД, не более 72% в растворе с мас- совой долей свободного кислорода не более 9% CYCLOHEXANONE PE- ROXIDE, not more than 72% in solution; not more than 9% available oxygen	Органический пероксид. Бес- цветный прозрачный раствор. При попадании в глаза вызы- вает серьезное повреждение ро- говой оболочки. Не смешивает- ся с водой	2118	—	I выс.	5251 5	Табл. 10: П1а П2б П3б П4а П6а П18а П20б
ЦИГЕКСАТИН	См. приложение 13					
1,4-Циклогексадиендион	См. н-Бензохинон — ПН 5250					
Циклогексантиол	См. Циклогексилмеркаптан — ПН 7111					
7107 ЦИКЛОГЕКСЕН CYCLOHEXENE	C ₆ H ₁₀ . ЛВЖ. Бесцветная с ароматным запахом. Пары раз- дражают кожу и слизистые оболочки. t _{всп} минус 17 °С	2256 3203	—	II ср.	3212 3	Табл. 4
7108 3-ЦИКЛОГЕКСЕНИЛ- ТРИХЛОРСИЛАН CYCLOHEXENYLTRI- CHLOROSILANE	C ₆ H ₅ SiCl ₃ . Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выде- ляет ядовитые газы	1762 8155	—	II ср.	8112 8	Табл. 16, 17
3-Циклогексенкарбок- сальдегид	1,2,3,6-Тетрагидробензальдегид — ПН 6755					
7109 ЦИКЛОГЕКСИЛАМИН CYCLOHEXYLAMINE	C ₆ H ₁₁ NH ₂ . Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная или желтоватая ЛВЖ с сильным запахом рыбы. Сильно раздра- жает кожу и слизистые обо- лочки. Ядовитое. Смешивается с водой. t _{всп} 30 °С. КПВ 0,5— 21,7%. ПДК 1 мг/м ³	2357 8156	—	II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-2,1</u> <u>П-2</u> —	См. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u>	Действие Правил МОПОГ не распространяется на продукт, содержащий более 70% инертного неорганического твердого вещества
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> —	См. Действие Правил МОПОГ не ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> <u>Ш.52</u>	распространяется на продукт, содержащий более 70% инертного твердого вещества
<u>3-1</u> B	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>8-1</u> C	8-07	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	8-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. Размещать с учетом требования ч. IV, п. 4.2.2 п. 6.8 <u>Ш.44</u> <u>В.46</u> <u>П.39</u>	
<u>8-5</u> A	3-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Размещать с учетом требования п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
7110 ЦИКЛОГЕКСИЛАЦЕ- ТАТ CYCLOHEXYL ACE- TATE	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{COO}_2$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Пары раздражают слизис- тые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 56^\circ\text{C}$	2243 3323		III низк.	3313 3	Табл. 4
7110-1 ЦИКЛОГЕКСИЛИЗО- ЦИАНАТ CYCLOHEXYL ISO- CYANATE	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{NCO}$. Ядовитая летучая желтоватая ЛВЖ. Сильно раз- дражает кожу, слизистые обо- лочки. Не смешивается с во- дой, но реагирует с ней, выде- ляя углерода диоксид. $t_{\text{всп}}$ 53°C . ПДК 20 мг/м ³	2488 6118		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
7111 ЦИКЛОГЕКСИЛМЕР- КАПТАН CYCLOHEXYL MER- CAPTAN	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{SH}$. ЛВЖ. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 23-$ 61°C	3054 3323		III низк.	3353 3	Табл. 4
7112 ЦИКЛОГЕКСИЛТРИ- ХЛОРСИЛАН CYCLOHEXYL TRI- CHLOROSILANE	$\text{C}_6\text{H}_{11}\text{SiCl}_3$. Едкое и высококор- розионное в присутствии влаги вещество. Бесцветная жидкость с резким запахом. Пары раз- дражают слизистые оболочки. Энергично реагирует с водой, выделяя водород хлористый. При попадании в огонь выде- ляет ядовитые газы	1763 8156		II ср.	8172 8	Табл. 16, 17
7113 ЦИКЛОГЕКСИЛФОР- МИАТ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) CYCLOHEXYL FOR- MATE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{HCOOC}_6\text{H}_{11}$. ЛВЖ. Раздража- ет слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}} 64^\circ\text{C}$ (о. с.)	1993 3345		III низк.	3313 3	Табл. 4
ЦИКЛОГЕКСИМИД	См. приложение 13					
7114 ЦИКЛОГЕПТАН CYCLOHEPTANE	C_7H_{14} . ЛВЖ. Масля- нистая. При вдыхании действу- ет наркотически. Не смешива- ется с водой. $t_{\text{всп}} 21^\circ\text{C}$	2241 3201		II ср.	3212 3	Табл. 4
7115 ЦИКЛОГЕПАТТРИЕН CYCLOHEPTATRIENE	C_7H_{12} . ЛВЖ. Бесцветная или темно-желтая, с характерным запахом. Ядовитая. Слабо раз- дражает кожу и глаза. Слезо- точивое вещество. Бурно реаги- рует с окисляющими вещества- ми. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от 0 до 4°C	2603 3203		II ср.	3222 3; 6а	Табл. 4
1,3,5-Циклогептатриен	См. Циклогептатриен — ПН 7115					
7116 ЦИКЛОГЕПТЕН CYCLOHEPTENE	C_7H_{12} . ЛВЖ. Маслянистая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C	2242 3202		II ср.	3212 3	Табл. 4

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-4</u> Д	3-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В</u>	<u>В</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В 41</u>	1. Размещать с учетом требо- ваний п 4.2.2 2. Укрывать от лучистого теп- ла
<u>3-3</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>8-1</u> С	8-07	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>См. Размещать с учетом требова-</u> <u>ч. IV, ний п. 4.2.2</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.51</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>Г-1</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.26</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
7117 1,5,9-ЦИКЛОДОДЕ- КАТРИЕН 1,5,9-CYCLODODECAT- RIENE	$C_{12}H_{18}$. Ядовитое вещество. Бес- цветная горючая жидкость. Сильно раздражает кожу и сли- зистые оболочки. Может выз- вать сильные ожоги кожи	2518 6118	III низк.	6163 66	Табл. 15 Я6а
Циклонит...	См. Гексоген... — ПН 5464-1, 5465				
7118 ЦИКЛООКТАДИЕНЫ CYCLOOCTADIENES	$HC:CH(CH_2)_2CH:CHCH_2CH_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Сильно раз- дражает кожу и слизистые обо- лочку. $t_{всп} 38^\circ C$	2520 3323	II низк.	3313 3	Табл. 4
Циклооктадиенфосфины	См. 9-Фосфабициклононаны — ПН 6981				
7119 1,3,5,7-ЦИКЛООКТАТЕ- ТРАЕН CYCLOOCTATETRAENE	C_8H_8 . ЛВЖ. Бесцветная. $t_{всп}$ от минус 18 до $23^\circ C$	2358 3203	II ср.	3212 3	Табл. 4
7120 ЦИКЛОПЕНТАН CYCLOPENTANE	C_5H_{10} . ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. В высокой концентрации дейст- вует наркотически. Не смеси- вается с водой. $t_{всп}$ минус $37^\circ C$. КПВ 1,4—8,0%	1146 3115	II ср.	3112 3	Табл. 5: герм. укуп. Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
7121 ЦИКЛОПЕНТАНОЛ CYCLOPENTANOL	$CH_2CH_2CH_2CH_2CH_2OH$. ЛВЖ. Прозрачная, маслянистая. Не смешивается с водой. $t_{всп} 51^\circ C$	2244 3324	III низк.	3313 3	Табл. 4
7122 ЦИКЛОПЕНТАНОН CYCLOPENTANONE	C_5H_8O . ЛВЖ. Бесцветная. В высоких концентрациях дейст- вует наркотически. Не смеси- вается с водой. $t_{всп} 31^\circ C$	2245 3324	III низк.	3313 3	Табл. 4
7123 ЦИКЛОПЕНТЕН CYCLOPENTENE	C_5H_8 . ЛВЖ. Бесцветная. Раз- дражает кожу и слизистые обо- лочку. При вдыхании действу- ет наркотически. Не смешива- ется с водой. $t_{всп}$ минус $30^\circ C$. $t_{кип} 44^\circ C$	2246 3115	II ср.	3112 3	Табл. 5: герм. укуп. Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
7124 ЦИКЛОПРОПАН СЖИЖЕННЫЙ CYCLOPROPANE, QUEFIED	C_3H_6 . Воспламеняющийся сжи- женный газ. Бесцветный. КПВ 1,0—10,5%. $t_{кип}$ минус $33^\circ C$. Отн. плотн. 1,4	1027 2147		2313 3	Табл. 3: Г1а
Циклотетраметилентет- ранитрамин...	См. Октоген... — ПН 6446				
Циклотриметилентрини- трамин	См. Гексоген... — ПН 5464-1, 5465				

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-5</u> А	6-00	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1,3</u> <u>В-2</u> <u>Г-все</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.25</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	— <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	При газовом тушении необходимо углекислоты 32%, азота 45%

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
7125 ЦИМОЛЫ CYMENES	$\text{CH}_3\text{C}_6\text{H}_4\text{CH}(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. Бес- цветные, подвижные, с аромат- ным запахом. Не смешиваются с водой. $t_{\text{всп}} 47^\circ\text{C}$ КПВ 0,7 -5,6%	2046 3325		III низк.	3313 3	Табл: 4
7126 ЦИНЕБ CINEB	Малоопасное ядовитое веще- ство. Пестицид. ПДК 0,5 мг/м ³			III низк	9153 —	
7127 ЦИНК — ПОРОШОК или ЦИНК — ПЫЛЬ ZINC POWDER or ZINC DUST	Zn. ВГВ При взаимодействии с водой, щелочами или кисло- тами выделяет водород. Склон- но к самонагреванию. При вза- имодействии с окисляющими веществами может взрываться. Взвешенная пыль цинка взры- воопасна	1436 4373		II ср III низк.	4372 4в; 4б 4373 4в; 4б	Табл 6, 6а
7128 ЦИНК — ПОРОШОК или ПЫЛЬ ПИРОФОР- НЫЕ (МЕТАЛЛЫ ПИ- РОФОРНЫЕ, Н.У.К.) ZINC POWDER or ZINC DUST, PYRO- PHORIC (PYROPHO- RIC METALS, N.O.S.)	Zn Самовозгорающееся веще- ство Пирофорное. На воздухе может самовоспламениться. При встряхивании искрится. При взаимодействии с водой выделяет водород	1383 4255		I выс.	4211 4б	Табл. 7а: герм. укуп. С16 С26
Цинк азотнокислый	См. Цинка нитрат — ПН 7134					
Цинк бромноватокис- лый шестиводный	См. Цинка бромата гексагидрат — ПН 7131					
Цинк двухромовокислый	См. Цинка дихромат — ПН 7133					
Цинк дитионистокислый	См. Цинка дитионит — ПН 7132					
Цинк кремнефтористый	См. Цинка гексафторосиликат — ПН 7131-1					
Цинк марганцевокислый	См. Цинка перманганат — ПН 7135					
Цинк мышьяковистоки- слый	См. Цинка арсенат, цинка арсенит или цинка арсената и цин- ка арсенита — смеси — ПН 7129					
Цинк мышьяковокислый	См. Цинка арсенат, цинка арсенит или цинка арсената и цин- ка арсенита — смеси — ПН 7129					
Цинк мышьяковокислый (орто) восьмиводный...	См Цинка арсената октагидрат... — ПН 7130					
Цинк сернокислый...	См. Цинка сульфат... — ПН 7138					
Цинк фосфористый	См. Цинка фосфид — ПН 7139					
Цинк фосфористый — пестицид твердый...	См. Цинка фосфид — пестицид твердый .. — ПН 7139-1					
Цинк фтористый...	См. Цинка фторид... — ПН 7140					
Цинк хлористый...	См. Цинка хлорид... — ПН 7143, 7144					
Цинк хлорноватокислый	См. Цинка хлорат — ПН 7141					

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
Цинк цианистый См. Цинка цианид — ПН 7142						
7129 ЦИНКА АРСЕНАТ, ЦИНКА АРСЕНИТ или ЦИНКА АРСЕНА- ТА И ЦИНКА АРСЕ- НИТА СМЕСИ ZINC ARSENATE, ZINC ARSENITE or ZINC AR- SENATE AND ZINC ARSENITE MIXTURES	$Zn_3(AsO_4)_2 \cdot 8H_2O$ или $Zn(AsO_2)_2$. Ядовитые вещества. Кристаллы	1712 6282		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
7130 ЦИНКА АРСЕНАТА ОКТАГИДРАТ (АРСЕ- НАТЫ, Н.У.К.) ZINC ARSENATE (AR- SENATES, N.O.S.)	$Zn_3(AsO_4)_2 \cdot 8H_2O$. Ядовитое кристаллическое вещество	1557 6076		II ср.	6162 6а	Табл. 13, 14
7130-1 ЦИНКА БИСУЛЬФИТ- РАСТВОР	См. Гидросульфиты неорганические — водные растворы, н.у.к. — приложение 16, табл. 10, ПН 9683					
Цинка бихромат См. Цинка дихромат — ПН 7133						
7131 ЦИНКА БРОМАТА ГЕКСАГИДРАТ ZINC BROMATE	$Zn(BrO_3)_2 \cdot 6H_2O$. Окисляющее вещество. Порошок белого цве- та, расплывающийся на возду- хе. Может образовывать взрыв- чатые смеси с соединениями аммония, горючими материала- ми или металлами в виде тон- коизмельченного порошка. Смес- и с горючими материалами чувствительны к трению и мо- гут воспламеняться или взры- ваться при взаимодействии с серной кислотой. При попада- нии в огонь взрывается. Раст- воримо в воде. Ядовитое	2469 5192		III низк.	5113 5	Табл. 6, 6а
Цинка 4-[Бензил(этил) амино]-3-этоксibenзол- диазонийхлорид	См. 4-Диазо-N-этил-2-этоксидифениламина цинка хлорид — ПН 5546					
7131-1 ЦИНКА ГЕКСАФТОР- СИЛИКАТ ZINC FLUOROSILI- CATE	$ZnSiF_6$. Ядовитое твердое ве- щество. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый и кремний четырехфтористый	2855 6250		III низк.	6163 66	Табл. 13, 14
Цинка гидросульфит См. Цинка дитионит — ПН 7132						
7132 ЦИНКА ДИТИОНИТ ZINC DITHIONITE	Zn_2O_4 . При взаимодействии с влажгой воздуха или кислотами может нагреваться, выделяя се- ры диоксид	1931 9037		III низк.	9133 9	Табл. 21: герм. укуп. M1в M5г M66 M13а M14а M17а M206

<u>КТРИ</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-04	<u>К4, Д2</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А*</u> <u>Ш3</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д14</u>	6-1	Не горит	<u>А</u> <u>Ш3</u>	
<u>5-1</u> <u>А</u>	5-09	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-1</u> <u>С-1</u>	<u>А</u> <u>П.44</u> <u>П.53</u>	
<u>6-6</u> <u>А</u>	6-04	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	Не горит <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.49</u> <u>К.47</u>	
<u>9-1</u> <u>А</u>	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д4</u>	4-2	<u>С-1,3</u> <u>Г-1,3</u> <u>В, П</u>	<u>А</u> <u>В.39</u>	Укладывать в наиболее сухом месте «Вдали от» всех кислот

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
7133 ЦИНКА ДИХРОМАТ ZINC BICHROMATE	$ZnCr_2O_7$. Малоопасное ядовитое вещество. Кристаллы или порошок. Слабый окислитель. ПДК 0,01 мг/м ³ (в пересчете на CrO_3)		III низк.	9153 —	
Цинка кремнефторид См. Цинка гексафторосиликат — ПН 7131-1					
7134 ЦИНКА НИТРАТ ZINC NITRATE	$Zn(NO_3)_2$. Окисляющее твердое вещество. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и могут сильно гореть. Раствор в воде слабокоррозионен для большинства металлов. $t_{пл}$ 36 °C	1514 5193	II сп.	5112 5	Табл. 6, 6а
7135 ЦИНКА ПЕРМАНГАНАТ ZINC PERMANGANATE	$Zn(MnO_4)_2$. Окисляющее вещество. Кристаллы или порошок. При смешивании с такими веществами, как глицерин или антифризные соединения, может самовоспламениться. Может образовывать взрывчатые смеси с соединениями аммония	1515 5090	II сп.	5112 5	Табл. 6, 6а
7136 ЦИНКА ПЕРОКСИД ZINC PEROXIDE	ZnO_2 . Окисляющее вещество. Порошок белого цвета. Смеси с горючими материалами, особенно если они смочены небольшим количеством воды, при ударе или трении могут воспламениться. При попадании в огонь или при взаимодействии с водой или кислотами разлагается, выделяя кислород	1516 5194	II сп.	5112 5	Табл. 6, 6а
7137 ЦИНКА РЕЗИНАТ ZINC RESINATE	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Порошок, или прозрачные янтарные куски. Сиккатив. Не растворимо в воде.	2714 4183	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а
7138 ЦИНКА СУЛЬФАТ (ЕДКИЕ ВЕЩЕСТВА ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) ZINC SULPHATE (CORROSIVE SOLIDS, N.O.S.)	$ZnSO_4$. Едкое и коррозионное вещество. Бесцветные кристаллы. Ядовитое при контакте с кожей. Растворимо в воде	1759 8151	III низк.	8113 8	Табл. 18, 19
7139 ЦИНКА ФОСФИД ZINC PHOSPHIDE	Zn_3P_2 . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Ядовитое. Порошок или кристаллы серого цвета. Реагирует с кислотами или водой, выделяя фосфин. Бурно реагирует с окисляющими веществами	1714 4372	I выс.	4321 4в; 6а	Табл. 8; герм. укуп. B56 B86 B96 B17а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>9-2</u> А	9-05	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>С-1</u> В — все —	<u>А</u> Ш.44 Ш.18	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> —	<u>А</u> Ш.44 Ш.52	Укрывать от лучистого тепла
<u>5-1</u> А	5-09	<u>К3, Д4</u> К3, Д5	5-1	<u>В-1,2</u> С-1	<u>А</u> Ш.52	
<u>5-1</u> А	5-06	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1,3</u> В, П	<u>А</u> Ш.52	1. Обеспечить полную защиту содержимого упаковок от влаги. 2. Укладывать в наиболее сухом месте
<u>4-1</u> А	4-13	<u>К1, Д2</u> К4, Д8	4-1	<u>В-2</u> П-1,2 <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> Ш.52	См. п. 14.2.4, б
<u>8-2</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	8-1	Не горит	<u>А</u> Ш.44	
<u>4-11</u> Е	4-34	<u>К2, Д2</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> В, П	<u>См. Размещать с учетом требова-</u> ч. IV, ний п. 4.2.2 <u>п. 6.5*</u> К.54 В.54	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
7139-1 ЦИНКА ФОСФИД — ПЕСТИЦИД ТВЕР- ДЫЙ с массовой долей фосфида цинка не более 21% (ПЕСТИЦИДЫ ТВЕРДЫЕ ЯДОВИ- ТЫЕ, Н.У.К.) ZINC PHOSPHIDE, PESTICIDE, SOLID with not more than 21% zinc phosphide, by mass (PESTICIDES, SO- LID, TOXIS, N.O.S.)	Ядовитое вещество. Темно-се- рый порошок, таблетки или паста с запахом чеснока. Очень ядовит при попадании в желу- док. Разлагается под действи- ем кислот, выделяя фосфин, ПДК которого 0,1 мг/м ³ . Прак- тически не разлагается под дей- ствием влаги и света. Не раст- воримо в воде	2588 6221	II сп.	6162 6а	Табл. 13, 14
7140 ЦИНКА ФТОРИД (ЯДОВИТЫЕ ТВЕР- ДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) ZINC FLUORIDE (PO- ISONOUS SOLIDS, N.O.S.)	ZnF ₂ . Ядовитое твердое веще- ство. Реагирует с кислотами, выделяя водород фтористый. ПДК 1 мг/м ³ (в пересчете на HF)	2811 6236	III низк.	6163 6б	Табл. 13, 14
Цинка фторосиликат	См. Цинка гексафторосиликат — ПН 7131-1				
7141 ЦИНКА ХЛОРАТ ZINC CHLORATE	Zn(ClO ₃) ₂ . Окисляющее твер- дое вещество, расплывающееся на воздухе. Может образова- вать взрывчатые смеси с сое- динениями аммония, горючими материалами и металлами в виде тонкоизмельченного по- рошка. Смеси с горючими ма- териалами чувствительны к тре- нию и могут воспламеняться или взрываться при взаимодей- ствии с серной кислотой	1513 5192	II сп.	5112 5	Табл. 6, 6а
Цинка 3-хлор-4-диэтил- аминобензолдиазоний- хлорид	См. 4-Диазо-2-хлордиэтиламинобензола цинка хлорид — ПН 5545				
7142 ЦИНКА ЦИАНИД ZINC CYANIDE	Zn(CN) ₂ . Ядовитое чрезвычай- но опасное вещество. Белые кристаллы или порошок. Не растворим в воде. При взаимо- действии с кислотами или их парами выделяет водород ци- анистый	1713 6282	I выс.	6161 6а	Табл. 13, 14
7143 ЦИНКА ХЛОРИД БЕЗ- ВОДНЫЙ ZINC CHLORIDE, AN- HYDROUS	ZnCl ₂ . Едкое и коррозионное вещество. Белые расплывающи- еся кристаллы. Ядовитое. Раст- воримо в воде. Пыль раздра- жает кожу, глаза и слизистые оболочки. ПДК 1 мг/м ³	2331 8247	III низк.	8173 8	Табл. 18, 19
7144 ЦИНКА ХЛОРИД — РАСТВОР ZINC CHLORIDE, SO- LUTION	ZnCl ₂ . Едкое и коррозионное вещество. Бесцветная жидкость	1840 8247	III низк.	8173 8	Табл. 16, 17

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-6</u> А	6-04	<u>К1, Д1</u> Россыпь К1, Д1	6-1	<u>С-1,3</u> Г-1,3 П-1	<u>С</u> Ш.32 К.56	1. Размещать с учетом требо- ваний п. 4.2.2. 2. Укладывать «Отдельно от» кислот. 3. СИЗ при контакте вещества с кислотами: К4, Д5
<u>6-6</u> В	6-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д8	6-1	Не горит	<u>В</u> Ш.49 К.47	
<u>5-1</u> А	5-08	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-1	<u>В-1</u> С-1	<u>А</u> Ш.44 К.52 К.53	
<u>6-6</u> А	6-12	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,3 В, П	<u>А**</u> Ш.14	
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.44	
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К3, Д4</u> К3, Д10	6-1	Не горит	<u>А*</u> Ш.44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
Цинка N,N'-этиленбис (дитиокарбамат)	См. Цицеб — ПН 7126					
ЦИНК-АММОНИИ АЗОТИСТОКИСЛЫИ (№ ООН 1512) ZINC AMMONIUM NI- TRITE	Перевозка запрещена					
ЦИНК-АММОНИИ НИТРИТ ZINC AMMONIUM NITRITE	Перевозка запрещена					
Циннамен...	См. Стирол... — ПН 6711					
Циннамол...	См. Стирол... — ПН 6711					
7145 ЦИНХОНИИ (АЛКА- ЛОИДЫ ТВЕРДЫЕ, Н.У.К.) SINCHONINE (ALKA- LOIDS, SOLID, N.O.S.)	$C_{19}H_{22}ON_2$. Ядовитое высоко- опасное вещество. Бесцветные кристаллы	<u>1544</u> 6056	<u>I</u> выс.	<u>6161</u> 6а	Табл. 13, 14	
ЦИПЕРМЕТРИИ	См. приложение 13					
7146 ЦИРКОНИИ — ОТХО- ДЫ ZIRCONIUM SCRAP	Zr. Самовозгорающееся веще- ство. Пирофорное. При взаи- модействии с водой выделяет водород. Размеры частиц бо- лее 840 микрон. Минимальное содержание кислорода для го- рения 4% объемн.	<u>1932</u> 4269	<u>III</u> низк.	<u>4213</u> 46	Табл. 7а: герм. укуп. С20а	
7147 ЦИРКОНИИ — ПОРО- ШОК СУХОЙ ZIRCONIUM POW- DER, DRY	Zr. Самовозгорающееся веще- ство. Металлический аморфный порошок. Пирофорное. Само- воспламеняется на воздухе с выделением водорода. Мини- мальное содержание кисло- рода для горения 4% объемн. ПДК 6 мг/м ³	<u>2008</u> 4268	<u>I</u> выс. <u>II</u> сп. <u>III</u> низк.	<u>4211</u> 46 <u>4212</u> 46 <u>4213</u> 46		
7148 ЦИРКОНИИ — ПО- РОШОК УВЛАЖНЕН- НЫЙ, с массовой долей воды не менее 25% (должен быть видимый избыток воды): а) изготовленный меха-	Zr. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Серый поро- шок. В сухом виде склонно к самовозгоранию. При воспла- менении сильно горит. Образует взрывчатые смеси с окисля- ющими веществами. ПДК 6 мг/м ³	<u>1358</u> 4184	<u>II</u> сп.	<u>4112</u> 4а	Табл. 6, 6а	

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-6</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>И-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.27</u>	
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>Г-2</u> <u>С-1</u> <u>В, Г-1,2</u>	См. При упаковке должен ч. IV, быть сухим <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>К-1</u> <u>С-1</u> <u>Г-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. 1. Упаковка для КШ 4212, 4213 ч. IV, табл. 6, 6а, для КШ 4211 табл. <u>п. 6.5</u> <u>Ш.52</u>	7а: герм. укуп. С1г С2а С8а С9а С12а 2. При аварии поврежденные упаковки сбрасывать за борт. 3. См. п. 14.2.4, в
<u>4-1</u> Е	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>С-1,3</u> <u>В-2</u> <u>В-1</u> <u>Г-1,2</u>	— <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	1. Действие Правил МОПОГ не распространяется на поро- шок циркония: а) с размером частиц более 53 мк, полученный механиче- ским методом; б) с размером частиц более

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГВ		Упа- ковка
				CO	КШ Знак опас- ности	
<p>ническим способом, раз- мер частиц менее 53 мк; б) изготовленный хи- мическим способом, раз- мер частиц менее 840 мк ZIRCONIUM POWDER, WETTED with not less than 25% water (a vi- sible excess of water must be present) (a) mechanically produ- ced, particle size less than 53 microns; (b) chemically produced, particle size less than 840 microns</p>						
7149 ЦИРКОНИИ СУХОЙ	<p>Зг. Самовозгорающееся веще- ство. Тяжелый серебристый ме- талл. Воспламеняется на воз- духе. При горении энергично разлагает воду с выделением водорода. Минимальное количество кислорода для горе- ния 4% объемн.</p>	2099 4267	III низк.	4213 66	Табл. 7а; С5а	
7150 ЦИРКОНИИ СУХОЙ	<p>Зг. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Тяжелый се- ребристый металл. При горении энергично разлагает воду с вы- делением водорода</p>	2858 4183	III низк.	4113 4а	Табл. 6, 6а	
7151 ЦИРКОНИИ СУС- ПЕНДИРОВАННЫЙ В ЖИДКОСТИ ZIRCONIUM SUSPEN- DED IN A LIQUID	<p>Зг. ЛВЖ. Медкоразмельченный металл циркония в ЛВЖ. Про- литые капли суспензии цирко- ния способны к самовоспламе- нению. Не смешивается с во- дой. <i>t</i>_{всп} ниже минус 18°С</p>	1308 3147	II ср.	3112 3	Табл. Б; герм. укуп. Ж2а	
Цирконий азотнокислый	См. Циркония (IV) нитрата пентагидрат — ПН 7155					
Цирконий водородистый	См. Циркония (II) гидрид — ПН 7152					
Цирконий пикрамино- вокислый...	См. Циркония 4,6-динитро-2-аминофенолят... — ПН 7153					
Цирконий (IV) азотно- кислый пятиводный	См. Циркония (IV) нитрата пентагидрат — ПН 7155					
Цирконий четыреххло- ристый	См. Циркония тетрахлорид — ПН 7156					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
-------------------	----	---------------------	----	-------------------	---------------------	------------

840 мк, полученный химичес-
ки.
2. См. п. 14.2.4, б, в

<u>4-6</u> D	4-20	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	4-2	<u>С-1</u> В Г-1,2	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> Ш.52	
-----------------	------	-------------------------	-----	--------------------------	--	--

<u>4-1</u> А	4-10	<u>К1, Д2</u> К4, Д5	4-1	<u>С-1</u> Г-1,2	— Действие Правил МОПОГ не распространяется на цирконий сухой в виде спиралей из проволоки, обработанных металлических листов, полос толщиной 254 мк и более	<u>Ш.52</u>
-----------------	------	-------------------------	-----	---------------------	--	-------------

<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2	<u>С</u> Ш 52	
-----------------	------	-------------------------	-----	---------------------	------------------	--

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
7152 ЦИРКОНИЯ (II) ГИДРИД ZIRCONIUM HYDRIDE	ZrH_2 . Легковоспламеняющееся твердое вещество. Черный порошок. Не растворим в воде	1437 4185		II ср.	4112 4а		Табл. 6, 6а
7153 ЦИРКОНИЯ-4,6-ДИНИТРО-2-АМИНОФЕНОЛЯТ, сухой или с массовой долей воды менее 20% ZIRCONIUM PICRAMATE, dry or wetted with less than 20% water, by mass	$[(NO_2)_2NH_2C_6H_2O]_2Zr$. Взрывчатое вещество. Чувствительно к нагреву. Легко воспламеняется при соприкосновении с пламенем или в результате трения, но не обладает ярко выраженными свойствами бризантных ВВ.	0236 1107			13С 1а		Табл. 1: E2
7154 ЦИРКОНИЯ (IV)-4,6-ДИНИТРО-2-АМИНОФЕНОЛЯТ УВЛАЖНЕННЫЙ, с массовой долей воды не менее 20% ZIRCONIUM PICRAMATE, WETTED with not less than 20% water, by mass	$Zr[O(NO_2)_2\ddagger NH_2]C_6H_2]_4$. Легковоспламеняющееся твердое вещество. Ядовитое. В сухом виде или при недостаточном увлажнении — очень взрывчатое вещество. Бурно реагирует с тяжелыми металлами или их солями	1517 4185		I выс.	4131 4а		Табл. 6в
7155 ЦИРКОНИЯ (IV) НИТРАТА ПЕНТАГИДРАТ ZIRCONIUM NITRATE	$Zr(NO_3)_4 \cdot 5H_2O$. Окисляющее вещество. Белые гигроскопичные кристаллы, хлопья или порошок. Смеси с горючими материалами легко воспламеняются и могут сильно гореть Растворы в воде слабокоррозионны	2728 5194		III низк.	5113 5		Табл. 6, 6а
Циркония (IV) пикрамат...	См. Циркония (IV) 4,6-динитро-2-аминофенолят... — ПН 7154						
7156 ЦИРКОНИЯ ТЕТРАХЛОРИД ZIRCONIUM TETRACHLORIDE	$ZrCl_4$. Едкое и коррозионное вещество. Белые блестящие кристаллы. Ядовитое. Раздражает слизистые оболочки. Реагирует с водой, выделяя хлористый водород	2503 8248		III низк.	8113 8		Табл. 18, 19
7157 ЦИТРОНЕЛЛАЛЬ CITRONELLAL	$C_{10}H_{18}O$. Горючая жидкость. $t_{всп} 80^\circ C$. КПВ 0,9—2,1%			III низк.	9123 —		
7158 ШАШКИ СЕРНЫЕ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ТВЕРДЫЕ ВЕЩЕСТВА, Н.У.К.) SULPHURIC POTSOIDS, (FLAMMABLE N.O.S.)	Легковоспламеняющееся твердое вещество. Прессованные таблетки, состоящие из серы (75%), калийной селитры и диатомита	1325 4146		II ср.	4112 4а		Табл. 6, 6а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>4-1</u> Е	4-10	<u>К1, Д2</u> <u>К4, Д10</u>	4-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>В, П</u> Г-1	См. ч. IV, разд. 6.5 Ш.52	См. п. 14.2.4. б, в
<u>1-2</u> Е	1-03	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>С-1,3</u> —	— Ш.53 Ш.52	Укладка категории II-B
<u>4-1</u> Д	4-11	<u>К2, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	6-1 разд. 1, 4-1 разд. 2-5	<u>В-1</u> <u>С-1</u> —	<u>А</u> Ш.53 Ш.52	1. Перевозится по условиям подкласса 4.1 только в том случае, если упаковка исключает уменьшение процентного содержания воды в нем ниже указанного предела в течение рейса 2. Укладывать «Вдали от» тяжелых металлов (особенно свинца) и их соединений. 3. См. п. 14.2.4, а, б
<u>5-1</u> А	5-02	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-1	<u>В-2</u> —	<u>Д</u> Ш.52	Укрывать от лучистого тепла
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д10</u>	8-1	Не горит	<u>Д</u> Ш.44 В.46	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш.52	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>4-1</u> В	4-10	<u>К1</u> <u>К4, Д10</u>	4-1	<u>В-1,2</u> —	<u>Д</u> Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	КШ		Упа- ковка
				ГУ СО	Знак опас- ности	
7158-1 ШЕЛЛАК	См. Материалы лакокрасочные... — приложение 16; табл. 3, ПН 9252—9254					
7160 ЦЫЛАК ЦИНКОВЫЙ ZINC ASHES	ВГВ	<u>1435</u> 4371		<u>III</u> низк.	<u>4313</u> 4в	Табл. 6, 6а
Шпат плавиковый См. Кальция фторид... — ПН 5917						
7161 ШПАТЛЕВКА ЖИД- КАЯ с температурой вспышки не менее минус 18 °С, но менее 23 °С COATING SOLUTION, flash point not less than —18 °С but less than 23 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой зави- сят от состава	<u>1139</u> 3200		<u>II</u> ср.	<u>3212</u> 3	Табл. 4
7162 ШПАТЛЕВКА ЖИД- КАЯ с температурой вспышки не менее 23 °С, но не более 61 °С COATING SOLUTION, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	ЛВЖ. Температура вспышки и смешиваемость с водой за- висят от состава	<u>1139</u> 3321		<u>III</u> низк.	<u>3313</u> 3	Табл. 4
7163 ШНУР БИКФОРДОВ (ШНУР ОГНЕПРО- ВОДНЫЙ БЕЗОПАС- НЫЙ) BICKFORD FUSE (FU- SE, SAFETY)	Содержит пиротехнический со- став. Малоопасен	<u>0105</u> 1267			<u>14S</u> 16	Табл. 1: E136
7164 ШНУР ДЕТОНИРУЮ- ЩИЙ (ДША; ДШ-В; ДШЭ-12) (ШНУР ДЕ- ТОНИРУЮЩИЙ в ме- таллической оболочке) CORD DETONATING (CORD, DETONATING, metal clad)	Содержит бризантное ВВ. Чув- ствительно к механическим воз- действиям и нагреву	<u>0290</u> 1252			<u>11D</u> 1а	Табл. 1: E125
7165 ШНУР ДЕТОНИРУЮ- ЩИЙ (ДША; ДШ-В; ДШЭ-12) (ШНУР ДЕ- ТОНИРУЮЩИЙ в ме- таллической оболочке) CORD, DETONATING (CORD, DETONATING, metal clad)	Содержит бризантное ВВ. Чув- ствителен к механическим воз- действиям и нагреву	<u>0102</u> 1252			<u>12D</u> 1а	Табл. 1: E125

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> <u>ЗООС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-10</u> А	4-33	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	4-2	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> В, П	См. ч. IV, п. 6.5 <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.42</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.42</u>	
<u>1-4</u> А	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.52</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории I
<u>1-1</u> Е	1-02	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> —	<u>Ш.52</u> <u>Ш.53</u>	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
7166 ШНУРЫ ДЕТОНИРУЮЩИЕ, (ДШ-А, ДШ-Б; ДШ-В) (ШНУР ДЕТОНИРУЮЩИЙ гибкий) CORDS, DETONATING (CORD, DETONATING, flexible)	Содержат бризантные ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям и нагреву	0289 1251		14D 16	Табл. 1: E124
7167 ШНУР ДЕТОНИРУЮЩИЙ КРОТКО-ЗАМЕДЛИТЕЛЬНЫЙ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ НЕЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) CORD, DETONATING SHORT-RETARDING (DETONATORS, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержит инициирующие ВВ. Очень чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	0029 1259		11B 1a	Табл. 1: E105
7168 ШНУР ДЕТОНИРУЮЩИЙ КРОТКО-ЗАМЕДЛИТЕЛЬНЫЙ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ НЕЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) CORD, DETONATING SHORT-RETARDING (DETONATORS, NON-ELECTRIC for blasting)	Содержит инициирующие ВВ. Чувствителен к механическим воздействиям и нагреву	0267 1259		14B 16	Табл. 1: E105
7169 ШНУР ОГНЕПРОВОДНЫЙ (ОША, ОШДА, ОШП) (ШНУР ОГНЕПРОВОДНЫЙ) CORD, IGNITER (CORD, IGNITER)	Пиротехнический состав. Чувствителен к нагреву	0066 1254		14G 16	Табл. 1: E126
7170 ШНУР ОГНЕПРОВОДНЫЙ (ОША, ОШДА, ОШП) (ШНУР ОГНЕПРОВОДНЫЙ БЕЗОПАСНЫЙ) FUSE, FIRE-CONDUCTOR (FUSE, SAFETY)	Пиротехнический состав. Малоопасен	Ma. 0105 1267		14S 16	Табл. 1: E136
7171 ШНУР СТОПИНОВЫЙ НИТЯНОЙ. (ШНУР ОГНЕПРОВОДНЫЙ) FUSE, STOPINE, FILAMENT (CORD, IGNITER)	Пиротехнический состав. Чувствителен к нагреву	Чув. 0066 1254		14G 16	Табл. 1: E126

ШРАДАН

См. приложение 13

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{-}$	$\frac{-}{III.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{\Gamma-3}$	$\frac{-}{III.53}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{-}$	$\frac{-}{III.53}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{\Gamma-3}$	$\frac{-}{III.52}$	Укладка категории I
$\frac{1-4}{A}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1}{\Pi-2}$	$\frac{-}{III.52}$	Укладка категории I
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{\Gamma-3}$	$\frac{-}{III.52}$	Укладка категории I

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула, Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Шрот	См. Жмых с массовой долей растительного масла не более 1,5% и влаги не более 11% — ПН 5771					
Щелок	См. Натрия гидроксид твердый — ПН 6310					
Щавелевой кислоты соли..	См. Оксалаты... — ПН 6433					
ЭДИФЕНФОС	См. приложение 13					
Электробатареи заряженные...	См. Батареи жидкостные... — ПН 5216—5218					
7172 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТОРЫ МГНОВЕННОГО ДЕЙСТВИЯ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS, ELECTRIC, INSTANTANEOUS (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. 0030 Очень чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Чувствительны к электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	1257			11В 1а	Табл. 1: E104
7173 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТОРЫ МГНОВЕННОГО ДЕЙСТВИЯ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS, ELECTRIC, INSTANTANEOUS (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. 0255 Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	1257			14В 16	Табл. 1: E104
7174 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТОРЫ ПРЕДОХРАНИТЕЛЬНЫЕ КОРОТКОЗАМЕДЛЕННОГО ДЕЙСТВИЯ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS, ELECTRIC, SAFETY, SHORT-RETARDED EFFECT (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующее ВВ. 0030 Очень чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Чувствительны к электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	1257			11В 1в	Табл. 1: E104
7175 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТОРЫ ПРЕДОХРАНИТЕЛЬНЫЕ КОРОТКОЗАМЕДЛЕННОГО ДЕЙСТВИЯ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS, ELECTRIC, SAFETY, SHORT-RETARDED EFFECT (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. 0255 Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	1257			14В 16	Табл. 1: E104

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КР}}$	КС	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{\Gamma-3}$	$\frac{\text{Ш} 53}{\text{Ш} 53}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{\Gamma-3}$	$\frac{\text{Ш} 53}{\text{Ш} 53}$	Укладка категории I
$\frac{1-3}{E}$	1-01	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-2}{\Gamma-3}$	$\frac{\text{Ш} 53}{\text{Ш} 53}$	Укладка категории II-C
$\frac{1-1}{E}$	1-04	$\frac{K1}{K1}$	1-1	$\frac{B-1,2}{\Gamma-3}$	$\frac{\text{Ш} 53}{\text{Ш} 53}$	Укладка категории I

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г/О	КШ Знак опасности	Упаковка
7176 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТОРЫ ТЕРМОСТОЙКИЕ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS, ELECTRIC, THERMOSTABLE (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Очень чувствительны к механическим воздействиям и нагреву. Чувствительны к электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	0030	1257		11B 1a	Табл. 1: E104
7177 ЭЛЕКТРОДЕТОНАТОРЫ ТЕРМОСТОЙКИЕ (КАПСЮЛИ-ДЕТОНАТОРЫ ЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ) DETONATORS, ELECTRIC (DETONATORS, ELECTRIC for blasting)	Содержат инициирующие ВВ. Чувствительны к механическим воздействиям, нагреву и электромагнитному излучению, в том числе радиопередатчиков и радиолокаторов	0255	1257		11B 16	Табл. 1: E104
7178 ЭЛЕКТРОЗАЖИГАТЕЛИ ОГНЕПРОВОДНОГО ШНУРА (Зажигатели огнепроводного шнура) LIGHTERS, FUSE	Содержат ВВ. Малоопасны	0131	1276		14S 16	Табл. 1: E104
ЭНДОСУЛЬФАН	См. приложение 13					
ЭНДОТОЛ-НАТРИЙ	См. приложение 13					
ЭНДОТИОН	См. приложение 13					
ЭНДРИН	См. приложение 13					
7179 α-ЭПИБРОМГИДРИН EPİBROMOHYDRIN	C ₃ H ₅ BrO. Ядовитая высоко-опасная летучая. ЛВЖ. t _{всп} 56 °С	2558	6143	I выс.	6131 6a; 3	Табл. 11, 12
Эпигидринальдегид	См. Глицидальдегид — ПН 5487					
7180 2,4-ЭПИДИОКСИ-2,4-ДИМЕТИЛБУТИЛА ПЕРОКСИД, не более 50% — паста с флегматизатором DI-(3,5,5-TRIMETHYL-1,2-DIOXOLANYL-3) PEROXIDE, not more than 50% as a paste with phlegmatiser	(CH ₃) ₂ C(CH ₃)C(CH ₃) ₂ O ₂ C(CH ₃) ₂ Органический пероксид. Белая паста. Не растворим в воде	2597	—	II ср.	5222 5	Табл. 10a П1d
7181 2,4-ЭПИДИОКСИПЕНТАДИОЛ-2,4, не более 40% в растворе ACETYL ACETONE PEROXIDE, not more than 40% in solution	C ₃ C(OH)CH ₂ (OH)CCH ₃ . Органический пероксид. Бесцветный прозрачный раствор. Легко горит. Бурно разлагается при попадании в огонь. Частично смешивается с водой	2080	—	II ср.	5242 5	Табл. 10: П1a П6a

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>1-3</u> <u>Е</u>	1-01	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш 53</u>	Укладка категории II-C
<u>1-1</u> <u>Е</u>	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1,2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш 53</u>	Укладка категории I
<u>1-4</u> <u>А</u>	1-04	<u>К1</u> <u>К1</u>	1-1	<u>В-1</u> <u>П-2</u> <u>Г-3</u> —	<u>Ш.53</u>	Укладка категории I
<u>6-4</u> <u>Д</u>	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3 1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> —	<u>В</u> <u>Ш 52</u>	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>5-3</u> <u>Д</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-3	<u>В-1,2</u> <u>П-2</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u>	Перевозить в РК. $t_k 30^\circ\text{C}$; $t_a 35^\circ\text{C}$. См. п. 17
<u>5-4</u> <u>Д</u>	5-20	<u>К2, Д4</u> <u>К2, Д5</u>	5-2	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш 50</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
7182 ЭПИЛХЛОРИДРИН EPICHLOROHYDRIN	$\text{OCH}_2\text{CHCH}_2\text{Cl}$. Ядовитая вы- сокоопасная летучая бесцветная ЛВЖ с запахом, напоминаю- щим запахом хлороформа. Под- вижная. $t_{\text{всп}} 32^\circ\text{C}$. ПДК 1 мг/м^3	2023 6143		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
ЭПН	См. приложение 13					
1,2-Эпоксипутан	См. 1,2-Бутиленоксид... — ПН 5313					
1,2-Эпоксипропан	См. Пропиленоксид — ПН 6564					
2,3-Эпоксипропаналь-1	См. Глицидальдегид — ПН 5487					
2,3-Эпоксипропиональ- дегид	См. Глицидальдегид — ПН 5487					
1,2-Эпоксизтан...	См. Этиленоксид... — ПН 7224					
1,2-Эпокси-3-этилокси- пропан	См. Эфир этилглицидиловый — ПН 7291					
7182-1 ЭССЕНЦИИ АРОМА- ТИЧЕСКИЕ...	См. Экстракты ароматические жидкие... — ПН 9304, 9305					
Эссенция грушевая	См. Амилацетаты — ПН 5067					
7182-2 ЭССЕНЦИИ ЦВЕТОЧ- НЫЕ...	См. Экстракты цветочные жидкие... — ПН 9306, 9307					
Эстомит	См. Эфирсульфонат — ПН 7293					
7183 ЭТАН ОХЛАЖДЕН- НЫЙ ЖИДКИЙ ETHANE, REFRIGE- RATED LIQUID	C_2H_6 . Воспламеняющийся газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре ми- нус 89°C , которая поддержи- вается за счет небольшого ис- парения жидкости. Попадание на кожу может привести к сильным ожогам. КПВ 3—16%. Отн. плотн. 1,05. ПДК 300 мг/м^3	1961 2135			2315 3	Табл. 3: Г2а
7184 ЭТАН СЖАТЫЙ ETHANE, COMPRES- SED	C_2H_6 . Воспламеняющийся сжа- тый газ. Бесцветный. Без запаха. КПВ 3—16%. $t_{\text{кип}}$ ми- нус 89°C . Отн. плотн. 1,05	1035 2135			2311 3	Табл. 3: Г1а
1,2-Этандиол...	См. Этиленгликоль... — ПН 7221					
7185 ЭТАНОЛ или ЭТАНО- ЛА РАСТВОРЫ, с температурой вспышки не менее минус 18°C , но менее 23°C ETHANOL or ETHA- NOL SOLUTIONS, flash point not less than -18°C but less than 23°C	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. ЛВЖ. Бесцветные, ле- тучие. Смешиваются с водой. $t_{\text{всп}}$ этанола 13°C . КПВ 3,3— 19,0%. ПДК 1000 мг/м^3	1170 3219		II ср.	3212 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> <u>КР</u>	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,3</u>	<u>В</u> <u>Ш.52</u>	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>2-4</u> Д	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> --	-- <u>Ш.52</u> Ш.44	При газовом тушении необхо- димо углекислоты 34%, азота 46%
<u>2-4</u> Е	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> --	-- <u>Ш.25</u> Ш.52	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> --	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> Ш.25	

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7186 ЭТАНОЛ или ЭТАНО- ЛА РАСТВОРЫ, с тем- пературой вспышки не менее 23 °С и выше, но не более 61 °С ETHANOL or ETHA- NOL SOLUTIONS, flash point not less than 23 °С but not more than 61 °С	C_2H_5OH . ЛВЖ. Бесцветные, ле- тучие. Смешивается с водой. КПВ 3,3—19,0%. ПДК 1000 мг/м ³	1170 3377		III низк.	3313 3	Табл. 4
7187 ЭТАНОЛАМИН или ЭТАНОЛАМИНА РАС- ТВОРЫ ETHANOLAMINE or ETHANOLAMINE SO- LUTIONS	$HOCH_2CH_2NH_2$ Едкое и корро- зионное вещество. Ядовито. Бесцветная жидкость с амми- ачным запахом. Сильная ще- лочь. Жидкость и пары разъе- дают кожу и слизистые оболоч- ки. Коррозионна для меди, ее сплавов и резины. Ядовитая. Смешивается с водой. ПДК 5 мг/м ³	2491 8169		III низк.	8273 8	Табл. 16, 17
Этаноламиндинитрат	Динитрат этаноламина. Перевозка запрещена.					
Этантиол	См. Этилмеркаптан — ПН 7234					
Этен	См. Этилен — ПН 7219, 7220					
Этил бромистый	См. Этилбромид — ПН 7205					
Этил фтористый	См. Этилфторид — ПН 7247					
Этил хлористый	См. Этилхлорид — ПН 7249					
ЭТИЛА ГИДРОПЕ- РОКСИД	Перевозка запрещена					
7188 ЭТИЛАКРИЛАТ ИН- ГИБИРОВАННЫЙ ETHYL ACRYLATE, INHIBITED	$CH_2=CHCOOC_2H_5$. ЛВЖ. Ядо- витая. Бесцветная. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ 16 °С (о. т.), $t_{кип}$ 98 °С НКПВ 1,8%	1917 3220		II ср.	3212 3	Табл. 4
Этилалюминий полуто- рахлористый...	См. Этилалюминий сесквихлорид... — ПН 7189					
Этилалюминийдихло- рид...	См. Этилалюминийхлорид... — ПН 7190					
7189 ЭТИЛАЛЮМИНИЙ- СЕСКВИХЛОРИД (АЛЮМИНИЙАЛКИЛ- ГАЛОГЕНИДЫ) ETHYL ALUMINIUM SESQUICHLORIDE (ALUMINIUM ALKYL HALIDES)	$(C_2H_5)_3Al_2Cl_3$. Самовозгораю- щееся вещество. Прозрачная жидкость. Пирофорное. Вос- пламеняется на воздухе. Бур- но реагирует с водой, кисло- тами, галогенами, спиртами и аминами	3052 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7
7190 ЭТИЛАЛЮМИНИЙ- ХЛОРИД (АЛЮМИ- НИЙАЛКИЛГАЛОГЕ- НИДЫ) ETHYL ALUMINIUM CHLORIDE (ALUMINI- UM ALKYL HALIDES)	$C_2H_5AlCl_2$. Самовозгорающееся вещество. Прозрачная желтая жидкость. Пирофорное. Вос- пламеняется на воздухе. Бур- но реагирует с водой, кислота- ми, галогенами, спиртами, и аминами. $t_{пл}$ 22 °С	3052 4221		I выс.	4211 46	Табл. 7

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 С-1 —	<u>Д</u> Ш.25 Ш.52	
<u>8-2</u> А	8-40	<u>К2</u> К2, Д10	6-1	<u>П-3</u> В-2 Г-1 —	<u>Д</u> Ш.50 Ш.44 Ш.52	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>Г-1,2</u> С-1 —	<u>Д*</u> Ш.52 Ш.44	Тушение пожара водой может быть неэффективным
<u>4-6</u> Д	4-21	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	4-2	<u>С-3</u> Г-1 В, П Г-3	<u>См.</u> См. п. 14.2.4, 6 ч. IV, п. 6.5 Ш.52 Ш.44	
<u>4-6</u> Д	4-21	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	4-2	<u>С-3</u> Г-1 В, П Г-3	<u>См.</u> См. п. 14.2.4, 6 ч. IV, п. 6.5 Ш.44 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Этилаль	См. Дيازтоксиметан — ПН 5738					
7191 ЭТИЛАМИЛКЕТОН ETHYL AMYL KETO- NE	$\text{C}_8\text{H}_{17}\text{NO}$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Раздражает слизистые оболочки. Пары в высоких концентрациях действуют наркотически. Растворяет некоторые виды пластмасс. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 43^\circ\text{C}$	2271 3338		III низк.	3313 3	Табл. 4
7192 ЭТИЛАМИН ETHYLAMINE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$. Ядовитый воспламеняющийся сжиженный газ или жидкость с запахом аммиака. $t_{\text{кип}} 17^\circ\text{C}$. КПВ 3,5—14,0%. Отн. плотн. 1,6	1036 2136			2413 6а; 3	Табл. 3: Г1а
7193 ЭТИЛАМИН — ВОД- НЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей этила- мина не менее 50%, но не более 70%, с темпе- ратурой вспышки менее минус 18°C ETHYLAMINE AQUE- OUS SOLUTIONS with not less than 50% but not more than 70% ethy- lamine, flash point less than -18°C	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{\text{кип}} 17^\circ\text{C}$ (для чистого продукта). КПВ 3,5—14%	2270 3121		II ср.	3152 3	Табл. 4
7194 ЭТИЛАМИН — ВОД- НЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей этилами- на не менее 50%, но не более 70%, с температу- рой вспышки не менее минус 18°C , но менее 23°C ETHYLAMINE AQUE- OUS SOLUTIONS with not less than 50% but not more than 70% ethy- lamine, flash point not less than 18°C but less than 23°C	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$. ЛВЖ. Летучая, с запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. $t_{\text{кип}}$ чистого продукта 17°C (для чистого продукта). КПВ 3,5—14%	2270 —		II ср.	3252 3	Табл. 4
7195 ЭТИЛАМИН — ВОД- НЫЕ РАСТВОРЫ с массовой долей этилами- на не менее 50%, но не более 70%, с темпе- ратурой вспышки не ме- нее 23°C , но не более 61°C ETHYLAMINE AQUE- OUS SOLUTIONS with not less than 50% but not more than 70% ethy- lamine, flash point not less than 23°C but not more than 61°C	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$. ЛВЖ. Летучая, с запахом аммиака. Ядовитая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{\text{кип}} 17^\circ\text{C}$ (для чистого продукта). КПВ 3,5—14%	2270 —		III низк.	3353 3	Табл. 4

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

<u>КТРП</u> КР	КС	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед	Примечания
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш 52 Ш 44 Ш 25	
<u>2-3</u> Д	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>В-2</u> <u>П-3</u> <u>Г-1</u> —	— Ш 44 Ш 52	
<u>3-1</u> Е	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш 25 Ш 44 Ш 52	
<u>3-1</u> В	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> Ш 25 Ш 44 Ш 52	
<u>3-3</u> А	3-02	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>Д</u> Ш 25 Ш 52 Ш 44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
7196 2-ЭТИЛАНИЛИН 2-ETHYLANILINE	$C_6H_4(NH_2)C_2H_5$. Ядовитая ле- тучая коричневая жидкость. Реагирует с кислотами, выде- ляя оксиды азота. Энергично реагирует с окислителями. Не смешивается с водой	<u>2273</u> <u>6144</u>		<u>III</u> низк.	<u>6113</u> <u>66</u>	Табл. 11, 12
о-Этиланилин	См. 2-Этиланилин — ПН 7196					
7197 N-ЭТИЛАНИЛИН N-ETHYLANILINE	$C_6H_5NH(C_2H_5)$. Ядовитое веще- ство. Бесцветная или желтова- тая маслянистая жидкость. Реагирует с кислотами, выде- ляя оксиды азота. Энергично реагирует с окислителями	<u>2272</u> <u>6144</u>		<u>III</u> низк.	<u>6113</u> <u>66</u>	Табл. 11, 12
7198 ЭТИЛАЦЕТАТ ETHYL ACETATE	$CH_3COOC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 4 °С. ПДК 200 мг/м ³	<u>1173</u> <u>3220</u>		<u>II</u> ср.	<u>3212</u> <u>3</u>	Табл. 4
7199 ЭТИЛАЦЕТИЛЕН ИН- ГИБИРОВАННЫЙ ETHYL ACETYLENE, INHIBITED	$C_2H_5C \equiv CH$. Воспламеняющийся сжиженный газ с запахом, на- поминающим ацетилен. Легко полимеризуется. Раздражает глаза, кожу и слизистые обо- лочку дыхательных путей. $t_{кип}$ 8,6 °С. Отн. плотн. 1,9	<u>2452</u> <u>2136</u>			<u>2313</u> <u>3</u>	Табл. 3 IIa
7200 N,N-ЭТИЛБЕНЗИЛ- АНИЛИН N-ETHYL-N-BENZYL- ANILINE	$C_6H_5(C_2H_5)CH_2C_6H_5$. Ядовитое вещество. Светло-желтая мас- лянистая жидкость. Не смеши- вается с водой	<u>2274</u> <u>6145</u>		<u>III</u> низк.	<u>6163</u> <u>66</u>	Табл. 11, 12
7201 N-ЭТИЛБЕНЗИЛТО- ЛУИДИНЫ N-ETHYLBENZYLTO- LUIDINES	$C_6H_4CH_3N(C_2H_5)CH_2C_6H_5$. Ядо- витые вещества. Жидкости или твердые вещества, которые мо- гут расплавляться в транс- портных условиях. Запах силь- ный. Раздражают кожу и сли- зистые оболочки. Не раствори- мы в воде	<u>2753</u> <u>6145</u>		<u>III</u> низк.	<u>6163</u> <u>66</u>	Табл. 11, 12, 13. 14
7202 ЭТИЛБЕНЗОЛ ETHYLBENZENE	$C_6H_5C_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная, с ароматным запахом. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ 15 °С. НКПВ 1,0%	<u>1175</u> <u>3222</u>		<u>II</u> ср.	<u>3212</u> <u>3</u>	Табл. 4
7203 ЭТИЛБОРАТ ETHYL BORATE	$(C_2H_5)_3BO_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с мягким запахом. Быстро раз- лагается при взаимодействии с водой. $t_{всп}$ 11 °С	<u>1176</u> <u>3222</u>		<u>II</u> ср.	<u>3212</u> <u>3</u>	Табл. 4
7204 ЭТИЛБРОМАЦЕТАТ ETHYL BROMOACE- TATE	$CH_2BrCOOC_2H_5$. Ядовитая ле- тучая бесцветная ЛВЖ, выде- ляющая слезоточивый газ. $t_{всп}$ 58 °С	<u>1603</u> <u>6146</u>		<u>II</u> ср.	<u>6132</u> <u>6а; 3</u>	Табл. 15: герм. укуп. Я16 Я86 Я116 Я14а

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КС	КР	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> К.42	
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>П-1</u>	<u>С</u> <u>Ш.44</u> К.42	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>С-1</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.52</u> Ш.44	
<u>6-5</u> А	6-07	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> Ш.52	
<u>6-5</u> А	6-06	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.44</u> Ш.26	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>Г-1,3</u> <u>С-1</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-4</u> Д	3-00	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-1,2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
7205 ЭТИЛБРОМИД ETHYL BROMIDE	C_2H_5Br . Ядовитая очень летучая бесцветная жидкость, выделяющая раздражающие пары с наркотическим эффектом. Трудногорюча. Применяется как огнегасительное средство. $t_{кип}$ 38 °С. ПДК 5 мг/м ³	1891 6146	II ср.	6112 6а	Табл. 15: герм. укуп. Я16 Я86 Я116 Я14а
2-Этилбутаналь	См. 2-Этилбутиральдегид — ПН 7208				
2-Этилбутанол	См. Спирт 2-этилбутиловый — ПН 6700				
7206 2-ЭТИЛБУТИЛАЦЕТАТ ETHYLBUTYL ACETATE	$C_2H_5CH(C_2H_5)CH_2OOCCH_3$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 54 °С	1177 3339	III низк.	3313 3	Табл. 4
7207 ЭТИЛБУТИЛКАРБО- НАТ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) ETHYL BUTYL CAR- BONATE (FLAM- MABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$C_2H_5OSOOC_4H_9$. ЛВЖ. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 62 °С (о. с.)	1993 3345	III низк.	3313 3	Табл. 4
7208 2-ЭТИЛБУТИРАЛЬДЕ- ГИД 2-ETHYLBUTYRALDE- HYDE	$(C_2H_5)_2CHCHO$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 21 °С. КПВ 1,2—7,7%	1178 3223	II ср.	3252 3	Табл. 4
7209 ЭТИЛБУТИРАТ ETHYL BUTYRATE	$C_3H_7COOC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом ананасов. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 26 °С	1180 3339	III низк.	3313 3	Табл. 4
2-Этилгексальдегид	См. 2-Этилгексаналь — ПН 7210				
7210 2-ЭТИЛГЕКСАНАЛЬ OCTYL ALDEHYDES, flammable	$C_4H_9CH(C_2H_5)CHO$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым характерным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 52 °С	1191 3343	III низк.	3313 3	Табл. 4
2-Этилгексаол-1	См. Спирт 2-этилгексилловый — ПН 6701				
7211 2-ЭТИЛГЕКСЕНАЛЬ (ЕДКИЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) 2-ETHYLHEXENAL (CORROSIVE LIQU- IDS, N.O.S.)	$C_3H_7CH=C(C_2H_5)CHO$. Едкая для кожи, глаз и слизистых оболочек жидкость желтого цвета с резким запахом. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 68 °С	1760 8147	III низк.	8313 8	Табл. 16, 17
7212 2-ЭТИЛГЕКСИЛАМИН 2-ETHYLHEXYLAMINE	$CH_3(CH_2)_3CH(C_2H_5)CH_2NH_2$. Едкое коррозионное вещество. Бесцветная ЛВЖ. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 50 °С	2276 8170	III низк.	8243 8, 3	Табл. 16, 17

КТРП КС	КР	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-1</u> В	6-00	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-2</u> —	<u>С</u> Ш.25 Ш.44	1. Укладывать вдали от источников тепла. 2. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.25	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> Г-1,3 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.25	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.44 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52	
<u>8-1</u> А	8-00	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>В*</u> Ш.52 Ш.44	
<u>8-5</u> А	3-02	<u>К2</u> К2, Д10	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>В</u> Ш.44 Ш.52	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
7213 2-ЭТИЛГЕКСИЛХЛОРОФОРМИАТ 2-ETHYLHEXYLCHLOROFORMATE	$C_{10}O_2C_8H_{17}$. Ядовитая легучая коррозионная жидкость. Разъедает кожу и слизистые оболочки. При реакции с водой и при нагревании разлагается с выделением водорода хлористого	2748 6104		II ср.	6142 6а; 8	Табл. 11, 12
Этилгидросульфат	См. Кислота этансульфоновая — ПН 6036					
7214 ЭТИЛ-3,3-ДИ-(трет-БУТИЛПЕРОКСИ)-БУТИРАТ, не более 77% в растворе ETHYL 3,3-DI-(tert-BUTYLPEROXY) BUTYRATE, not more than 77% in solution	$[(CH_3)_3C.O_2]_2C(CH_3)CH_2CO_2C_4H_9$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. Не смешивается с водой	2185 —		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1д П6а
7215 ЭТИЛ-3,3-ДИ-(трет-БУТИЛПЕРОКСИ)-БУТИРАТ, не более 52% с инертным неорганическим твердым веществом ETHYL 3,3-DI-(tert-BUTYLPEROXY) BUTYRATE, not more than 52% with inert solid	$[(CH_3)_3C.O_2]_2C(CH_3)CH_2CO_2C_4H_9$. Органический пероксид. Белое твердое вещество	2598 —		II ср.	5242 5	Табл. 10: П1а
7216 ЭТИЛ-3,3-ДИ-(трет-БУТИЛПЕРОКСИ)-БУТИРАТ технически чистый ETHYL 3,3-DI-(tert-BUTYLPEROXY) BUTYRATE, technically pure	$[(CH_3)_3C.O_2]_2C(CH_3)CH_2CO_2C_4H_9$. Органический пероксид. Бесцветная жидкость. При попадании в огонь может взорваться. Не смешивается с водой	2184 —		II ср.	5232 5; 1а	Табл. 10: П1д П6а
7217 ЭТИЛДИХЛОРАРСИН ETHYLDICHLOROARSINE	$C_2H_5AsCl_2$. Ядовитая чрезвычайно опасная летучая бесцветная жидкость, выделяющая слезоточивые пары	1892 6149		I выс.	6111 6а	Табл. 15: Я14а
7218 ЭТИЛДИХЛОРСИЛАН ETHYLDICHLOROSILANE	$C_2H_5SiHCl_2$. ВГВ. Бесцветная ЛВЖ с резким запахом. Легко гидролизует при воздействии водяного пара, выделяя хлористый водород. Едкая. Вызывает ожоги кожи. Пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 13 °С. $t_{квл}$ 75 °С. КПВ 0,7%	1183 4342		I выс.	4361 4в, 3 8	Табл. 8: герм. укуп. В6г В12а В14б В18а
7219 ЭТИЛЕН ОХЛАЖДЕННЫЙ ЖИДКИЙ ETHYLENE, REFRIGERATED LIQUID	C_2H_4 . Воспламеняющийся газ. В сосудах находится в жидком состоянии при температуре минус 104 °С, которая поддерживается за счет небольшого ис-	1038 2138			2315 3	Табл. 3: Г2а

КТРП КС	КР	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-1</u> А	8-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,3 В	См. Укладывать в наиболее про- ч. IV, хладном месте. п. 6.5 <u>Ш.44</u> П.48 В.46	Укрывать от лучистого тепла. Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>В-1</u> П-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>5-4</u> D	5-20	<u>К2, Д4</u> К2, Д5	5-2	<u>П-1,2</u> В-2 —	См. ч. IV, п. 6.8 <u>Ш.50</u> Ш.52	
<u>6-1</u> D	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	Не горит	<u>А**</u> Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2
<u>4-11</u> D	4-32	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1,3</u> Г-1,3 В, П	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 <u>Ш.44</u> Ш.52 В.46	
<u>2-4</u> D	2-30	<u>К1</u> К4, Д5	2-1	<u>С-1</u> В-1 Г-1,2 —	— <u>Ш.25</u> Ш.52 Ш.44	При газовом тушении необхо- димо углекислоты 34%, азота 46%

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
	парения жидкости. Попадание на кожу может привести к сильному ожогу. КПВ 3—34%. Отн. плотн. 0,98					
7220 ЭТИЛЕН СЖАТЫЙ ETHYLENE, COMPRES- SED	C_2H_4 . Воспламеняющийся сжа- тый газ. Бесцветный, Без запаха. КПВ 3—34%. $t_{кип}$ ми- нус 104 °С. Отн. плотн. 0,98. ПДК 3 мг/м ³	1962 2138			2312 3	Табл. 3: Г1а
Этилен бромистый	См. 1,2-Дибромэтан — ПН 5559					
Этилен двухлористый	См. 1,2-Дихлорэтан — ПН 5706					
7220-1 ЭТИЛЕН, АЦЕТИЛЕН И ПРОПИЛЕН — СМЕ- СИ ОХЛАЖДЕННЫЕ ЖИДКИЕ, содержащие не менее 71,5% этиле- на, не более 22,5% аце- тилена и не более 6% пропилена ETHYLENE, ACETYLE- NE AND PROPYLENE IN MIXTURES, REF- RIGERATED LIQUID, containing at least 71.5% ethylene with not more than 22.5% acetylene and not more than 6% propylene	Воспламеняющаяся сжижен- ная охлажденная смесь газов. Обладает чесночным запахом, В сосудах перевозится при температуре ниже минус 180 °С, которая поддерживается за счет небольшого испарения жидкости. КПВ 2,7—36,0%	3138 2137			2315 3	Табл. 3: Г2а
Этилена оксид и угле- рода диоксид — смеси...	См. Углерода диоксид и этиленоксид — смеси... — ПН 6905, 6906					
7221 ЭТИЛЕНГЛИКОЛЬ (ЯДОВИТЫЕ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) ETHYLENE GLYCOL (POISONOUS LIQU- IDS, N.O.S.)	CH_2OCH_2OH . Ядовитое веще- ство. Сиропообразная бесцвет- ная или желтоватая жидкость. ПДК 5 мг/м ³	2810 6231		III низк	6162 6а	Табл. 11, 12
ЭТИЛЕНГЛИКОЛЬДИ- Перевозка запрещена						
НИТРАТ ETHYLENE GLYCOL DINITRATE						
7222 ЭТИЛЕНДИАМИН ETHYLENE DIAMINE	$NH_2CH_2CH_2NH_2$. Едкое и кор- розионное вещество. Бесцвет- ная летучая гигроскопичная ЛВЖ с аминным запахом. Смешивается с водой. $t_{всп}$ 34 °С. КПВ 2,42%. ПДК 2 мг/м ³	1604 8170		II ср.	8242 8; 3	Табл. 16, 17

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КС}}$	КР	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{2-4}{\text{Е}}$	2-30	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}}$ —	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.25}}$ Ш.52	
$\frac{2-4}{\text{D}}$	2-30	$\frac{\text{К1, Д5}}{\text{К4, Д5}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}}$ —	$\frac{\text{—}}{\text{Ш.25}}$ Ш.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{6-5}{\text{B}}$	6-06	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д8}}$	6-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.25}}$	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
$\frac{8-5}{\text{A}}$	3-02	$\frac{\text{К2, Д4}}{\text{К2, Д10}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.44}}$ Ш.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CO		
ЭТИЛЕНДИАМИНДИ- ПЕРХЛОРАТ ETHYLENE DIAMINE DIPERCHLORATE	Перевозка запрещена						
Этилендибромид	См. 1,2-Дибромэтан — ПН 5559						
1,2-Этилендибромид и метилбромид — смеси жидкие	См. Метилбромид и 1,2-дибромэтан — смеси жидкие — ПН 6184						
Этилендихлорид	См. 1,2-дихлорэтан — ПН 5706						
7223 ЭТИЛЕНИМИН ИНГИ- БИРОВАННЫЙ ETHYLENEIMINE, IN- HIBITED	NHCH_2CH_2 . Ядовитая летучая бесцветная ЛВЖ с запахом, похожим на запах хлороформа. Пары раздражают слизистые оболочки. Не смешивается с водой.	1185 6151		I выс.	6121 6а; 3	Табл. 11, 12	
7224 ЭТИЛЕНОКСИД чистый или содержащий азот ETHYLENE OXIDE pure or with nitrogen	$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$. Ядовитый высокоопасный воспламеняющийся жженый газ с запахом эфира. Очень реакционноспособен. Растворим в воде. КПВ 3—100%. $t_{\text{кип}} 11^\circ\text{C}$. Отн. плотн. 1,5. ПДК 1 мг/м ³	1040 2139			2413 6а; 3	Табл. 3 Г1а	
Этиленоксид и дифтордихлорметан — смеси...	См. Дифтордихлорметан и этиленоксид — смеси... — ПН 5680-1						
7225 ЭТИЛЕНОКСИД и ПРОПИЛЕНОКСИД — СМЕСЬ, с массовой долей этиленоксида не более 30% ETHYLENE OXIDE AND PROPYLENE OXIDE MIXTURES, not more than 30% ethylene oxide	$\text{C}_2\text{H}_4\text{O} + \text{C}_3\text{H}_6\text{O}$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая с запахом эфира. Ядовитая. Пары раздражают кожу и слизистые оболочки. Коррозионна для алюминия. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ ниже минус 18°C . $t_{\text{кип}} 23-28^\circ\text{C}$. КПВ 2,2—55,0%	2983 3122		I выс.	3121 3; 6а	Табл. 5; Ж5а	
Этиленоксид и углерода диоксид — смеси	См. Углерода диоксид и этиленоксид — смеси... — ПН 6905, 6906						
Этиленоксид и хладон-12-смеси...	См. Дифтордихлорметан и этиленоксид — смеси... — ПН 5680-1						
Этиленформаль	См. 1,3-Диоксолан — ПН 5659						
Этиленфторид	См. 1,1-Дифторэтан... — ПН 5686						
7226 ЭТИЛЕНХЛОРГИД-РИН ETHYLENE CHLOROHYDRIN	$\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$. Ядовитая высокоопасная летучая ЛВЖ со слабым эфирным запахом. Раздражает кожу и слизистые оболочки. При попадании в огонь выделяет фосген и хлористый водород. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 60^\circ\text{C}$. КПВ 4,9—15,9%	1135 6150		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12	

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-3</u> D	3-00	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	Размещать с учетом требований п. 4.2.2. Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>2-3</u> D	2-30	<u>К4, Д3</u> <u>К4, Д5</u>	2-1	<u>В-1,2</u> <u>П-3</u> —	— <u>Ш.19</u> Ш.25 Ш.62 Ш.44	
<u>3-1</u> D	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> Г-1,3 <u>С-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.19</u> <u>Ш.52</u> Ш.44 Ш.25	
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-3,2</u> С-1 <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u> П.40 П.46	Размещать с учетом требований п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула Свойства	№ ООН Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
				Знак опас- ности	
7227 ЭТИЛЕНЦИАНГИД- РИН (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) ETHYLENE CYANO- HYDRIN (POISONO- US LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{HO}(\text{CH}_2)_2\text{CN}$. Ядовитая светло- желтая жидкость. На организм действует подобно цианидам, но слабее. Легко проникает че- рез кожу. Реагирует с водой, выделяя водород цианистый	$\frac{2810}{6231}$	$\frac{\text{II}}{\text{ср.}}$	$\frac{6162}{6a}$	Табл. 11, 12
7228 ЭТИЛИДЕНХЛОРИД 1,1-DICHLOROETHANE	CH_3CHCl_2 . ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с ароматным эфирным запахом. Ядовитая. При попа- дании в огонь выделяет фос- ген. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 5°C. $t_{\text{кип}}$ 57°C. КПВ 5,6%	$\frac{2362}{3205}$	$\frac{\text{II}}{\text{ср.}}$	$\frac{3212}{3}$	Табл. 4
7229 ЭТИЛИЗОБУТИРАТ ETHYL ISOBUTYRATE	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCOOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бес- цветная, летучая, с ароматным запахом. Не смешивается с во- дой. $t_{\text{всп}}$ 21°C	$\frac{2385}{3225}$	$\frac{\text{II}}{\text{ср.}}$	$\frac{3212}{3}$	Табл. 4
7230 ЭТИЛИЗОВАЛЕРАТ (ЛЕГКОВОСПЛАМЕ- НЯЮЩИЕСЯ ЖИД- КОСТИ, Н.У.К.) ETHYL ISOVALERIA- NATE (FLAMMAB- LE LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{C}_4\text{H}_9\text{COOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 46°C	$\frac{1993}{3345}$	$\frac{\text{III}}{\text{низк}}$	$\frac{3313}{3}$	Табл. 4
7231 ЭТИЛИЗОЦИАНАТ ETHYL ISOCYANATE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NCO}$. ЛВЖ. Обладает рез- ким запахом. Ядовитая высо- коопасная. Пары и жидкость сильно раздражают кожу и слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой, но бурно реа- гирует с ней. При контакте с водой или кислотами или при нагревании выше температуры кипения выделяет очень ядови- тые пары. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 0°C. $t_{\text{кип}}$ 60°C	$\frac{2481}{3225}$	$\frac{\text{I}}{\text{выс.}}$	$\frac{3221}{3; 6a}$	Табл. 4
7232 ЭТИЛКРОТОНАТ ETHYL CROTONATE	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCOOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная, с характерным резким запахом. Не смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}}$ 2°C	$\frac{1862}{3224}$	$\frac{\text{II}}{\text{ср.}}$	$\frac{3212}{3}$	Табл. 4
7233 ЭТИЛЛАКТАТ ETHYL LACTATE	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым запа- хом. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 46°C. КПВ 1,5—11,4%	$\frac{1192}{3343}$	$\frac{\text{III}}{\text{низк}}$	$\frac{3313}{3}$	Табл. 4
7234 ЭТИЛМЕРКАПТАН ETHYL MERCAPTAN	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{SH}$. ЛВЖ. Летучая, с сильным неприятным запахом. Ядовитая высокоопасная. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ ми- нус 45°C. $t_{\text{кип}}$ 35°C. КПВ 2,8— 18,2%	$\frac{2363}{3123}$	$\frac{\text{I}}{\text{выс.}}$	$\frac{3151}{3}$	Табл. 4

КТРП КС	КР	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>6-5</u> В	6-03	<u>К4, Д4</u> К4, Д10	6-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> Г-1,2 В, П	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 Ш.14	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-2</u> Г-1,2 С-1 —	<u>В*</u> Ш.52 П.40	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 В-2 —	<u>Д</u> Ш.25 Ш.52	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.52	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д10	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2-5	<u>Г-1,2</u> С-1,3 В, П	См. ч IV, п. 6.5 Ш.14 Ш.52 Ш.44 В.39 П.39 К.39	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,3 С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>Д</u> Ш.52	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> Г-1,2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	Укладывать «Отдельно от» пи- щевых продуктов и от грузов, впитывающих запахи. Хранить в наиболее прохладном месте

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г/У СО	КШ Знак опасности	Упа- ковка
7235 ЭТИЛМЕТАКРИЛАТ ИНГИБИРОВАННЫЙ ETHYL METHACRYLA- TE, INHIBITED	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{COOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная. Пары вызывают срзное раздражение слизис- тых оболочек. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 20^\circ\text{C}$ (о. с.)	2277	3226	II ср.	3212 3	Табл. 4
N-Этилметиланилины...	См. N-Этилтолуидины... — ПН 7242, 7243					
Этил-2-метилбутират...	См. Этилизовалерат... — ПН 7330					
Этилметилкетон	См. Метилэтилкетон — ПН 6245					
Этилметилкетона перок- сид...	См. Метилэтилкетона пероксид... — ПН 6246, 6247					
Этилмоноклорацетат	См. Этилхлорацетат — ПН 7248					
7236 ЭТИЛНИТРАТ (ЛЕГ- КОВОСПЛАМЕНЯЮ- ЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) ETHYL NITRATE (FLAMMABLE LIQU- IDS, N.O.S.)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{ONO}_2$. ЛВЖ. Ядовитая. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ 10°C . НКПВ 3,8%	1993	3230	II ср.	3212 3	Табл. 4
ЭТИЛНИТРИТ ТЕХ- НИЧЕСКИ ЧИСТЫЙ ETHYL NITRITE, TECHNICALLY PURE	Перевозка запрещена					
7237 ЭТИЛНИТРИТ — РА- СТВОРЫ ETHYL NITRITE, SO- LUTIONS	$\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$. ЛВЖ. Спиртовые растворы. Очень летучи, с за- пахом эфира. Ядовитые. Раз- лагаются на воздухе, свету, в воде или при нагревании, вы- деляя оксиды азота. Смешива- ются с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 35°C (о. с.). $t_{\text{жл}} 17^\circ\text{C}$. КПВ 3—50% (для чистого продукта)	1194	3124	I выс.	3211 3; 6а	Табл. 5: герм. укуп. Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
7238 ЭТИЛОКСАЛАТ ETHYL OXALATE	$(\text{COOC}_2\text{H}_5)_2$. Ядовитая лету- чая бесцветная маслянистая ароматная жидкость. Раздра- жает кожу и слизистые обо- лочку	2525	6152	III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
7239 ЭТИЛ-2-ОКСИ-ИЗОВУ- ТИРАТ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) ETHYL-2-OXY-ISOBU- TYRATE (FLAMMAV- LE LIQUIDS, N.O.S.)	$(\text{CH}_3)_2\text{C}(\text{OH})\text{COOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 30^\circ\text{C}$	1993	3345	III низк.	3313 3	Табл. 4
Этилортоформиат	См. Триэтил-орто-формиат — ПН 6889					
ЭТИЛПЕРХЛОРАТ	Перевозка запрещена					

КТРП КС	КР	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	П-1,2 Г-2 С-1 —	<u>С</u> Ш 52 Ш 44	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	П-1,2 Г-1 С-1 —	<u>С</u> Ш 52 Ш 26 Ш 15	
<u>3-1</u> Д	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	Г-2 С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш 52 В 42 П 42 П 43	См. п. 11.3.16
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	П-2,3 В-2 —	<u>С</u> Ш 44	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	П-3 С-1 В-2 —	<u>С</u> Ш 52 Ш 44	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	Г/С	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7240 1-ЭТИЛПИПЕРИДИН 1-ETHYL PIPERIDINE	$C_5H_{10}NC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая, Смешивается с водой. $t_{всп} 19^\circ C$	2386 3227		II ср.	3252 3	Табл. 4
N-Этилпиперидин См. 1-Этилпиперидин — ПН 7240						
2-Этил-3-пропилакролен См. 2-Этилгексаналь — ПН 7210						
7241 ЭТИЛПРОПИОНАТ ETHYL PROPIONATE	$C_2H_5COOC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная, с приятным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп} 12^\circ C$. КПВ 1,8—11%	1195 3228		II ср.	3212 3	Табл. 4
Этилсиликат См. Тетраэтоксисилан — ПН 6794						
7242 N-ЭТИЛТОЛУИДИНЫ N-ETHYLTOLUIDINES, flash point not less than 23 °C but not more than 61 °C	$(CH_3)_6C_6H_4NHC_2H_5$. Ядовитые ЛВЖ, летучие, бесцветные. Раздражают кожу, не смешиваются с водой.	2754 6152		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
7243 N-ЭТИЛТОЛУИДИНЫ с температурой вспышки более 61 °C N-ETHYLTOLUIDINES, flash point more than 61 °C	$(CH_3)_6C_6H_4NHC_2H_5$. Ядовитые летучие, бесцветные жидкости. Раздражают кожу, не смешиваются с водой	2754 6152		II ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
7244 ЭТИЛТРИХЛОРСИ- ЛАН ETHYLTRICHLOROSI- LANE	$C_2H_5SiCl_3$. ЛВЖ. Бесцветная, с резким запахом. Едкая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Дымит во влажном воздухе. Легко гидролизуется при воздействии влаги, выделяя водород хлористый. Не смешивается с водой. $t_{всп} 9^\circ C$. НКПВ 2,9%	1196 3228		I выс.	3241 3; 8	Табл. 4
Этилфенилдихлорсилан См. Фенилэтилдихлорсилан — ПН 6968						
7245 N-ЭТИЛФОРМАМИД N-ETHYLFORMAMIDE	$HCONHC_2H_5$. Горючее вещество. Растворимо в воде			III низк.	9123 —	
7246 ЭТИЛФОРМАТ ETHYL FORMATE	$HCOOC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная, с ароматным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус $34^\circ C$. $t_{кип} 54^\circ C$. КПВ 3,5—16,5%	1190 3123		II ср.	3112 3	Табл. 4
Этилфосфит См. Триэтилфосфит — ПН 6890						
7247 ЭТИЛФТОРИД ETHYL FLUORIDE	C_2H_5F . Воспламеняющийся сжиженный газ. Бесцветный. КПВ 5—10%. $t_{кип}$ минус $37^\circ C$. Отн. плотн. 1,7	2453 2140			2313 3	Табл. 11а

КТРП КС	КР	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.29</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д7	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-4</u> А	3-02	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	Укладывать в наиболее прохладном месте. Укрывать от лучистого тепла. Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-1</u> А	6-07	<u>К4, Д10</u> К4, Д5	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	1. Укладывать в наиболее прохладном месте. 2. Укрывать от лучистого тепла
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 4-2 разд. 2-5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	<u>См.</u> <u>ч. IV,</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В.46</u>	
<u>9-1</u> А	9-04	<u>К1</u> К4, Д8	8-1	<u>П-3</u> <u>В-2</u> <u>Г-1</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u>	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.49</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7248 ЭТИЛХЛОРАЦЕТАТ ETHYL CHLOROACE- TATE	$\text{CH}_2\text{ClCOOC}_2\text{H}_5$. Ядовитая ле- тучая ЛВЖ с резким фрукто- вым запахом. Раздражает ко- жу и слизистые оболочки. При нагревании выделяет ядовитые коррозионные газы, не смещи- вается с водой. $t_{\text{всп}} 54^\circ\text{C}$	1181 6147		II ср.	6132 6а; 3	Табл. 11, 12
7249 ЭТИЛХЛОРИД ETHYL CHLORIDE	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$. Воспламеняющийся сжиженный газ или жидкость. Бесцветные. В пламени образу- ет фосген. КПВ 3,5–15%. $t_{\text{кип}}$ 13°C. Отн. плотн. 2,2	1037 2137			2313 3	Табл. 3: 1а
Этилхлоркарбонат	См. Этилхлорформат — ПН 7253					
7250 ЭТИЛ-2-ХЛОРПРО- ПИОНАТ ETHYL-2-CHLOROPRO- PIONATE	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ClCOOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бес- цветная с резким запахом. Раздражает слизистые оболоч- ки. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 38^\circ\text{C}$	2935 3340		III низк.	3313 3	Табл. 4
Этил-альфа-хлорпро- пионат	См. Этил-2-хлорпропионат — ПН 7250					
7251 ЭТИЛХЛОРСИЛАН (ХЛОРСИЛАНЫ, Н.У.К.) CHLOROSILANE (CHLOROSILANES, N.O.S.)	$\text{C}_2\text{H}_5\text{SiH}_2\text{Cl}$. ЛВЖ. Бесцветная с резким запахом. Едкая. Вы- зывает ожоги, пары разд. ажа- ют слизистые оболочки. Ядови- тая высокоопасная. Легко гид- ролизуется при воздействии влаги, выделяя водород хло- ристый. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C	2985 3199		II ср.	3242 3; 8	Табл. 4
7252 ЭТИЛХЛОРТИОФОР- МИАТ ETHYL CHLOROTHIO- FORMATE	ClSOC_2H_5 . Едкое и коррозион- ное вещество. Бесцветная ЛВЖ с раздражающим запахом. Ядовита. Разъедает кожу и слизистые оболочки. Водой разлагается. $t_{\text{всп}} 29^\circ\text{C}$	2826 8169		II ср.	8342 8, 3	Табл. 16, 17
7253 ЭТИЛХЛОРФОРМИАТ ETHYL CHLOROFOR- MATE	$\text{ClCOOC}_2\text{H}_5$. Ядовитое летучее высокоопасное вещество. ЛВЖ. Бесцветная. Едкая. Вызывает ожоги кожи, пары раздражают слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}} 16^\circ\text{C}$	1182 6148		I выс.	6121 6а; 3; 8	Табл. 15; герм. укуп. Я8е Я9г Я14а Я15а Я16а Я17а
Этилцеллозоль	См. Эфир моноэтиловый этиленгликоля — ПН 7285					
7254 ЭТИЛЦЕЛЛОЗОЛЬВ- АЦЕТАТ ETHYLENE GLYCOL MONOETHYL ETHER ACETATE	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым прият- ным запахом. Не смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 57^\circ\text{C}$	1172 3341		III низк.	3313 3	Табл. 4

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> ЗОС	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>6-4</u> А	3-00	<u>К4, Д8</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> В-2 —	<u>С</u> Ш.44 Ш.52 П.39	1. Размещать с учетом требований п. 4.2.2. 2. Укрывать от лучистого тепла. 3. Укладывать в наиболее прохладном месте
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> К4, Д8	2-1	<u>С-1</u> Г-1,2 —	— Ш.25 Ш.39 Ш.52 П.40	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-2</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	
<u>3-1</u> В	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> Г-1,2 В, П	См. ч. IV, п. 6.5* Ш.26 Ш.44	
<u>8-5</u> А	3-04	<u>К2, Д4</u> К2, Д10	3-1	<u>П-3,2</u> В-2 —	<u>С*</u> Ш.44 Ш.52	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>6-3</u> Д	3-04	<u>К4, Д4</u> К4, Д5	3-1	<u>П-1,2</u> —	<u>С</u> Ш.52 Ш.44	Размещать с учетом требований п. 4.2.2
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> К4, Д8	3-1	<u>П-2</u> В-2 Г-2 —	<u>С</u> Ш.52 Ш.26	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7255 ЭТИЛЦИАНАЦЕТАТ ETHYL CYANOACETA- TE	$CNCH_2COOC_2H_5$. Ядовитая ле- тучая бесцветная или бледно- желтая жидкость. При взаимо- действии с кислотами выделяет ядовитые пары. Частично сме- шивается с водой	2666 6149		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
Этилцианид	См. Пропионитрил — ПН 6576					
Этин...	См. Ацетилен... — ПН 5167					
Этинилтрифторид...	См. Трифторэтилен... — ПН 6875					
ЭТИОН	См. приложение 13					
ЭТОАТ-МЕТИЛ	См. приложение 13					
Этоксанилины	См. Фенитидины — ПН 6953					
1-Этоксибутан	См. Эфир этилбутиловый — ПН 7290					
Этоксипропан-1	См. Эфир пропилэтиловый - ПН 7286					
Этоксизтан	См. Эфир диэтиловый --- ПН 7277					
2-Этоксизтанол	См. Эфир моноэтиловый этиленгликоля — ПН 7285					
2-Этоксизтилацетат	См. Этилцеллозольвацетат — ПН 7254					
ЭТОПРОФОС	См. приложение 13					
Эфир	См. Эфир диэтиловый — ПН 7277					
Эфир аллиловый изотио- циановой кислоты...	См. Аллилизотиоцианат... ПН 5036					
Эфир аллиловый му- равьиной кислоты	См. Аллилформиат ПН 5039					
Эфир аллиловый хлор- муравьиной кислоты	См. Аллилхлорформиат — ПН 5041					
7256 ЭФИР АЛЛИЛГЛИ- ЦИДИЛОВЫЙ ALLYL GLYCIDYL ET- HER	$C_3H_5OCH_2\overset{O}{\text{C}}H_2$. ЛВЖ. Бес- цветная. Ядовитая. Раздража- ет слизистые оболочки. Не сме- шивается с водой. $t_{всп} 48^\circ C$	2219 3307		III низк.	3353 3; 6а	Табл. 4
7257 ЭФИР АЛЛИЛЭТИЛО- ВЫЙ ALLYL ETHYL ETHER	$C_3H_5OC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ минус $11^\circ C$. $t_{кип} 68^\circ C$	2335 3181		II ср.	3222 3, 6а	Табл. 4
Эфир амидный азотис- той кислоты	См. Амилнитрит — ПН 5072					
Эфир амидный азотной кислоты	См. Амилнитрат — ПН 5071					
Эфир амидный муравь- иной кислоты	См. Амилформиаты — ПН 5078					

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	Г/У СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Эфир амиловый уксус- С.м. Амилацетаты — ПН 5067 ной кислоты						
7258 ЭФИР АЦЕТОУКСУС- НЫЙ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) ETHYL ACETOACETA- TE (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцветная, с неприятным за- пахом. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}} 23-61^\circ\text{C}$	1993	3345	III низк.	$\frac{3313}{3}$	Табл. 4
Эфир бензиловый бен- С.м. Бензилбензоат — ПН 5224 зойной кислоты						
Эфир бензиловый уксус- С.м. Бензилацетат — ПН 5223 ной кислоты						
Эфир бензиловый хлор- С.м. Бензилхлорформат — ПН 5228 муравьиной кислоты						
7259 ЭФИР БЕНЗИЛЭТИ- ЛОВЫЙ (ЛЕГКОВОС- ПЛАМЕНЯЮЩИЕСЯ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) BENZYL ETHYL ET- HER (FLAMMABLE LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}} 47^\circ\text{C}$. КПВ 0,4—1,8%	1993	3345	III низк.	$\frac{3313}{3}$	Табл. 4
Эфир бис-(β-хлор) эти- С.м. Эфир 2,2'-дихлордиэтиловый — ПН 7275 ловый						
Эфир бис-(2-этилгекси- С.м. Диизооктилгидрофосфат — ПН 5587 ловый) фосфорной кис- лоты						
Эфир борноэтиловый С.м. Этилборат — ПН 7203						
Эфир бортрифтордими- С.м. Эфират диметилловый трифторида бора — ПН 7292 тиловый						
Эфир бортрифтордиэти- Бора эфират диэтиловый трифторида — ПН 5267 ловый						
Эфир 2-бромдиэтиловый С.м. Эфир 2-бромэтилэтиловый — ПН 7260						
7260 ЭФИР-2-БРОМЭТИЛ- ЭТИЛОВЫЙ 2-БРОМОETHYL ET- HER	$\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{OC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бес- цветная, с запахом эфира. Яло- витая. В высоких concentra- циях действует наркотически. Частично смещивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23°C	2340	3188	II ср.	$\frac{3212}{3}$	Табл. 4
Эфир бутиловый С.м. Эфиры дибутиловые — ПН 7267						
Эфир н-бутиловый ак- С.м. н-Бутилакрилат... — ПН 5304 риловой кислоты...						
Эфир н-бутиловый ме- С.м. н-Бутилметакрилат — ПН 5320 такриловой кислоты						

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КС}}$	КР	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-3}}{\text{С-1}} \underline{\text{В-2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 26}} \underline{\text{Ш 52}}$	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{В-2}} \underline{\text{Г-2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 51}} \underline{\text{Ш 52}}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{Г-1,2}}$ —	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 25}} \underline{\text{Ш 52}}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ	КШ	Упа- ковка
				СО	Знак опас- ности	
Эфир бутиловый 2,4-ди- хлорфенокснукусной кислоты...	См. 2,4-Д эфир бутиловый	— ПН 5745, 5746				
Эфир бутиловый молоч- ной кислоты	См. Бутиллактат	— ПН 5318				
Эфир н-бутиловый му- равьиной кислоты	См. н-Бутилформат	ПН 5353				
Эфир трет-Бутиловый надбензойной кислоты...	См. трет-Бутилпероксибензоат	ПН 5328—5330				
Эфир трет-бутиловый надмаленовой кислоты	См. трет-Бутилмонопероксиmaleat	— ПН 5321 - 5323				
Эфир трет-Бутиловый надукусной кислоты..	См. трет-Бутилпероксиацетат	ПН 5326, 5327				
Эфир н-бутиловый про- пионовой кислоты	См. н-Бутилпропионат	ПН 5347				
Эфир бутиловый уксус- ной кислоты	См. Бутилацетаты	-- ПН 5307				
Эфир н-бутилвинило- вый...	См. Эфир винилбутиловый	- ПН 7262				
7261 ЭФИР н-БУТИЛМЕ- ТИЛОВЫЙ BUTYL METHYL ET- HER	С ₄ H ₉ ОСН ₃ . ЛВЖ. Бесцветная, не смешивается с водой от минус 18 до 23 °С. t _{всп} 3195 от минус 18 до 23 °С. t _{кип} 70 °С	2350	II	3212	Табл. 4	
		3195	ср.	3		
Эфир трет-бутилмети- ловый	См. Эфир метил-трет-бутиловый	— ПН 7279				
Эфир бутилэтиловый	См. Эфир этилбутиловый	- ПН 7290				
Эфир виниловый...	См. Эфир дивиниловый..	- ПН 7268				
Эфир виниловый масля- ной кислоты ингибиро- ванный	См. Винилбутират ингибированный	— ПН 5381				
Эфир виниловый уксус- ной кислоты...	См. Винилацетат..	— ПН 5378				
Эфир виниловый хлор уксусной кислоты	См. Винилхлорацетат	— ПН 5387				
7262 ЭФИР ВИНИЛБУТИ- ЛОВЫЙ ИНГИБИРО- ВАННЫЙ BUTYL VINYL ETHER, INHIBITED	С ₄ H ₇ ОСН:СН ₂ . ЛВЖ. Бесцвет- ная, летучая, с резким запахом эфира. Ядовитая. Раздражает слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. t _{всп} минус 1 °С	2352	II	3212	Табл.	
		3196	ср.	3	4	

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КС}}$	КР	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{Г-1,2}} \\ \underline{\text{С-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 52}} \\ \text{Ш 25}$	
$\frac{3-1}{В}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д7}$	3-1	$\frac{\text{П-2}}{\text{Г-1,2}} \\ \underline{\text{С-1}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш 44}} \\ \text{Ш 52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				СО	ср.		
7263 ЭФИР ВИНИЛИЗОБУ- ТИЛОВЫЙ ИНГИБИ- РОВАННЫЙ VINYL ISOBUTYL ET- HER, INHIBITED	$\text{CH}_2:\text{CHOCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)_2$. ЛВЖ. Бесцветная. Частично смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 9°C	1304 3290		II ср.	3212 3	Табл. 3: 4	
7264 ЭФИР ВИНИЛМЕТИ- ЛОВЫЙ ИНГИБИРО- ВАННЫЙ VINYL METHYL ET- HER, INHIBITED	$\text{CH}_3\text{OCH}:\text{CH}_2$. Воспламеняю- щийся сжиженный газ. НКПВ 2,7. $t_{\text{кип}}$ 6°C . Отн. плотн. 2,0	1087 2187			2313 3	Табл. 3: Г1а Г4а	
7265 ЭФИР ВИНИЛЭТИЛО- ВЫЙ ИНГИБИРОВАН- НЫЙ VINYL ETHYL ETHER, INHIBITED	$\text{CH}_2:\text{CHOC}_2\text{H}_5$. ЛВЖ. Бесцвет- ная. Полимеризуется как в жидкой, так и в парообразной фазе. Ядовитая высокоопас- ная. Сильный наркотик. Не сме- шивается с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 46°C . $t_{\text{кип}}$ 36°C . КПВ 1,7— 2,8%	1302 3146		I выс.	3111 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
ЭФИР 2,4,6,3',4',6' — ГЕКСАНИТРОДИФЕ- НИЛОВЫЙ 2,4,6,3',4',6' — НЕХА- NITRODIPHENYLET- HER	Перевозка запрещена						
Эфир гексаэтиловый пи- рофосфорной кислоты	См. Гексаэтилтетрафосфат — ПН 5458						
Эфир гексиловый му- равьиной кислоты...	См. Гексилформиат... — ПН 5463						
Эфир гексиловый уксус- ной кислоты...	См. Гексилацетат... — ПН 5461						
Эфир гептиловый му- равьиной кислоты...	См. Гептилформиат -- ПН 5475						
Эфир гептиловый уксус- ной кислоты	См. Гептилацетат... — ПН 5474						
Эфир гликольдиметило- вый...	См. Эфир диметиловый этиленгликоля — ПН 7271						
7266 ЭФИР ДИАЛЛИЛО- ВЫЙ DIALLYLETHER	$(\text{CH}_2:\text{CHCH}_2)_2\text{O}$. ЛВЖ. Бес- цветная, с неприятным запа- хом. Ядовитая. Не смешивает- ся с водой. $t_{\text{всп}}$ минус 11°C	2360 3204		II ср.	3222 3; 6	Табл. 4	
7267 ЭФИРЫ ДИБУТИЛО- ВЫЕ DIBUTYL ETHERS	$\text{C}_4\text{H}_9\text{OC}_4\text{H}_9$. ЛВЖ. Бесцветные, со слабым эфирным запахом. Не смешиваются с водой. $t_{\text{всп}}$ 38°C (о. с.). КВП 1,5—7,8%	1149 3328		III низк.	3313 3	Табл. 4	
Эфир дибутиловый ща- велевой кислоты	См. Дибутилоксалат — ПН 5564						

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> СИЗА	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>3-1</u> В	3 00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-2,3</u> <u>Г-3</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 44</u> <u>Ш 52</u>	
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> <u>К1, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> —	<u>—</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш 52</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш 26</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш 52</u> <u>Ш 25</u>	
<u>3-2</u> А	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1	<u>П-2</u> <u>В-2</u> <u>Г-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш 26</u> <u>Ш 52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Гу		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	выс.		
7268 ЭФИР ДИВИНИЛО- ВЫЙ ИНГИБИРОВАН- НЫЙ DIVINYL ETHER, IN- HIBITED	$\text{CH}_2\text{CH=OCH:CH}_2$. ЛВЖ. Ядо- витая высокоопасная Бесцвет- ная с характерным запахом. Сильный наркотик Легко вос- пламеняется от статического электричества. В присутствии кислорода или под воздействи- ем солнечных лучей образуются неустойчивые пероксиды, ко- торые самопроизвольно или при нагревании взрываются Не сме- шивается с водой $t_{\text{всп}}$ ми- нус 30°C $t_{\text{кип}}$ 30°C КПВ 1,7— 27,0%	1167 3120		I выс.	3111 3	Табл. 4	
Эфир диизобутиловый См Эфиры дибутиловые — ПН 7267							
Эфир диизооктиловый См Диизооктилгидрофосфат — ПН 5587 фосфорной кислоты							
7269 ЭФИР ДИИЗОПРО- ПИЛОВЫЙ DIISOPROPYL ETHER	$(\text{CH}_3)_2\text{CHOCH}(\text{CH}_3)_2$ ЛВЖ. Бесцветная, с сильным аромат- ным запахом. Ядовитая высо- коопасная Сильный наркотик. Легко воспламеняется от ста- тического электричества В при- сутствии кислорода или в ре- зультате воздействия солнеч- ных лучей могут образовыва- ться неустойчивые перокси- ды, которые самопроизвольно или при нагревании взрываются Не смешивается с водой $t_{\text{всп}}$ минус 36°C $t_{\text{кип}}$ 69°C КПВ 1,5—21,0%	1159 3117		II ср.	3112 3	Табл. 4	
7276 ЭФИР ДИМЕТИЛО- ВЫЙ DIMETHYL ETHER	$(\text{CH}_3)_2\text{O}$. Воспламеняющийся сжиженный газ с запахом хло- роформа. КПВ 2—50% $t_{\text{кип}}$ минус 25°C . Отн. плотн 1,6	1033 2133			2313 3	Табл. 3: Ia	
Эфир диметяловый См. Диметилкарбонат — ПН 5625 угольной кислоты							
7271 ЭФИР ДИМЕТИЛО- ВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКО- ЛЯ 1,2-DIMETHOXYETHA- NE	$\text{CH}_3\text{OC}_2\text{H}_4\text{CH}_3$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с запахом эфира. Смешива- ется с водой. $t_{\text{всп}}$ 1°C (о. с)	2252 3211		II ср.	3212 3	Табл. 4	
ЭФИР α,α' -ДИ(НИТ- РОКСИ)-МЕТИЛОВЫЙ DI-(NITROXY) METHY- LETHER Перевозка запрещена							

<u>КТРП</u> <u>КС</u>	КР	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.25</u> <u>Ш.52</u>	
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.25</u>	См. п. 11.3.16
<u>2-4</u> В	2-30	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	2-1	<u>С-1</u> <u>В-1</u> —	<u>—</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.26</u>	
<u>3-1</u> В	3-00	<u>К1</u> <u>К4, Д7</u>	3-1	<u>П-3,2</u> <u>Г-1,2</u>	<u>Д</u> <u>Ш.26</u> <u>Ш.52</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упаковка
				СО	ср.		
7272 ЭФИР ДИПРОПИЛОВЫЙ DIPROPYL ETHER	$(C_3H_7)_2O$. ЛВЖ. Бесцветная. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ ниже минус 18 °С	2384	3120	II	ср.	3112 3	Табл. 4
Эфир дифениловый...	См. Дифенилоксид... — ПН 5675						
7273 ЭФИР ДИХЛОРИЗОПРОПИЛОВЫЙ DICHLOROISOPROPYL ETHER	$[ClCH_2.CH(CH_3)]_2O$. Ядовитая летучая жидкость. Не смешивается с водой	2490	6127	II	ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
7274 ЭФИР сим-ДИХЛОРИДИМЕТИЛОВЫЙ DICHLORODIMETHYL ETHER, SYMMETRICAL	$O(CH_2Cl)_2$. Ядовитая чрезвычайно опасная ЛВЖ, летучая. Бесцветная, подвижная. Разлагается под действием воды и тепла. Сильно раздражает слизистые оболочки. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ 42 °С	2249	6126	I	выс.	6131 6а: 3	Табл. 11, 12
Эфир дихлордиметиловый симметричный	См. Эфир сим-Дихлордиметиловый — ПН 7274						
7275 ЭФИР 2,2'-ДИХЛОРИДИЭТИЛОВЫЙ 2,2'-DICHLORO-DIETHYL ETHER	$(ClCH_2CH_2)_2O$. Ядовитая летучая бесцветная жидкость. Раздражает кожу и слизистые оболочки. Не смешивается с водой, но реагирует с ней, выделяя водород хлористый	1916	6126	II	ср.	6112 6а	Табл. 11, 12
Эфир дихлоризопрпиловый	См. Эфир дихлордиизопрпиловый — ПН 7273						
Эфир дихлорэтиловый	См. Эфир 2,2'-дихлордиэтиловый — ПН 7275						
7276 ЭФИР ДИЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ МОНОБУТИЛОВЫЙ DIETHYLENE GLYCOL ETHER	$CH_2OHCH_2O(CH_2)_2C_4H_9$. Бесцветная или желтоватая горючая жидкость. $t_{всп}$ 78 °С			III	низк.	9123 —	
7277 ЭФИР ДИЭТИЛОВЫЙ DIETHYL ETHER	$(C_2H_5)_2O$. ЛВЖ. Прозрачная, подвижная, летучая, с ароматным запахом. Сильный наркотик. В присутствии кислорода или под воздействием солнечных лучей образуются неустойчивые пероксиды, которые самопроизвольно или при нагревании взрываются. Эфир легко воспламеняется от статического электричества. Не смешивается с водой. $t_{всп}$ минус 40 °С. $t_{кип}$ 34 °С. КПВ 1,7—48,0%. ПДК 300 мг/м³	1155	3117	I	выс.	3111 3	Табл. 4
Эфир диэтиловый малоновой кислоты	См. Диэтилмалонат — ПН 5730						

<u>КТРП</u> <u>КС</u>	КР	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> <u>Мед.</u>	Примечания
<u>3-1</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>Г-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>С</u> <u>Ш.52</u>	
<u>6-1</u> В	6-06	<u>К4, Д10</u> <u>К4, Д5</u>	6-1	<u>П-1,2</u> <u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.26</u>	
<u>6-4</u> Д	3-00	<u>К4, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В</u>	См. Размещать с учетом требова- ч. IV, ний п. 4.2.2 п. 6.5 <u>Ш.52</u> <u>Ш.44</u>	
<u>6-1</u> А	6-06	<u>К4, Д8</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-1,2</u> <u>В, П</u>	См. ч. IV, п. 6.5* <u>Ш.44</u> <u>В.46</u>	
<u>9-1</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>П-2,3</u> <u>В-2</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.26</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию
<u>3-1.</u> Е	3-00	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д8</u>	3-1	<u>П-1,2</u> <u>С-1</u> <u>Г-1,3</u> —	<u>Д</u> <u>Ш.52</u> <u>Ш.25</u>	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
				CO	CO		
Эфир диэтиловый уголь- ной кислоты	См. Диэтилкарбонат — ПН 5727						
7278 ЭФИР ДИЭТИЛОВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ ETHYLENE GLYCOL DIETHYL	$C_2H_5OCH_2CH_2OC_2H_5$. Бесцветная с приятным эфир- ным запахом. Не смешивается с водой. $t_{всп} 35^\circ C$	ЛВЖ. 1153 3340		III низк.	3313 3		Табл. 4
Эфир ловый	2,4-Д-хлоркроти- См. 2,4-Д, эфир кротиловый — ПН 5747						
Эфир ляной кислоты...	изоамиловый мас- См. Изоамилбутират . — ПН 5795						
Эфир равьиной кислоты...	изоамиловый му- См. Изоамилформиат... — ПН 5796						
Эфир вый...	изобутилвинило- См. Эфир винилизобутиловый... — ПН 7263						
Эфир риловой кислоты...	изобутиловый ак- См. Изобутилакрилат... — ПН 5798						
Эфир равьиной кислоты	изобутиловый му- См. Изобутилформиат — ПН 5806						
Эфир сусной кислоты	изобутиловый ук- См. Изобутилацетат — ПН 5800						
Эфир этиловый...	изовалерианово- См. Этилизовалерат ПН 7230						
Эфир уксусной кислоты	изопропениловый См. Изопропенилацетат - ПН 5812						
Эфир	изопропиловый См. Эфир диизопропиловый -- ПН 7269						
Эфир азотной кислоты	изопропиловый См. Изопропилнитрат — ПН 5821						
Эфир муравьиной кислоты	изопропиловый См. Пропилформиаты — ПН 6571						
Эфир пропионовой кислоты	изопропиловый См. Изопропилпропионат -- ПН 5822						
Эфир сусной кислоты	изопропиловый ук- См. Изопропилацетат — ПН 5815						
Эфир хлормуравьиной кислоты	изопропиловый См. Изопропилхлорформиат -- ПН 5826						
Эфир хлорпропионовой кислоты	изопропиловый 2- См. Изопропил-2-хлорпропионат -- ПН 5825						
Эфир хлоруксусной кислоты	изопропиловый См. Изопропилхлорацетат - ПН 5823						
Эфир кротиловый	См. 2,4-Дихлорофеноксуксусной кислоты — ПН 5747						
Эфир малоновый	См. Диэтилмалонат — ПН 5730						

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г/С	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Эфир метил-н-бутиловый	См. Эфир н-бутилметиловый — ПН 7261					
7279 ЭФИР МЕТИЛ-трет- БУТИЛОВЫЙ METHYL-tert-BUTYL- ETHER	$\text{HC}_3\text{OC}(\text{CH}_3)_3$. ЛВЖ. Бесцветная. Ядовитая. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ от минус 18 до 23 °С	2398	3136	II ср.	3252 3	Табл. 4
Эфир метиловый	См. Эфир диметиловый — ПН 7270					
ЭФИР МЕТИЛОВЫЙ АЗОТНОЙ КИСЛОТЫ NITRIC ACID METHYL ETHER	Перевозка запрещена					
Эфир метиловый акриловой кислоты	См. Метилакрилат... — ПН 6172					
7280 ЭФИР МЕТИЛОВЫЙ БЕНЗОЛСУЛЬФОКИСЛОТЫ (ЯДОВИТЫЕ ЖИДКОСТИ, Н.У.К.) BENZENESULPHONIC ACID METHYL ETHER (POISONOUS LIQUIDS, N.O.S.)	$\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2\text{OCH}_3$. Ядовитая, летучая, краснокоричневая маслянистая жидкость	2810 6231		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
Эфир метиловый гликолевой кислоты...	См. Метилгликолят... — ПН 6196					
Эфир метиловый ди-хлоруксусной кислоты	См. Метилдихлорацетат — ПН 6199					
Эфир метиловый масляной кислоты	См. Метилбутират — ПН 6191					
Эфир метиловый метакриловой кислоты...	См. Метилметакрилат... — ПН 6215					
Эфир метиловый муравьиной кислоты	См. Метилформиат — ПН 6227					
Эфир метиловый пропионовой кислоты	См. Метилпропионат — ПН 6222					
Эфир метиловый три-хлоруксусной кислоты	См. Метилтрихлорацетат — ПН 6225					
Эфир метиловый уксусной кислоты	См. Метилацетат — ПН 6177					
Эфир метиловый хлор-муравьиной кислоты	См. Метилхлорформиат — ПН 6237					
Эфир метиловый 2-хлор-пропионовой кислоты	См. Метил-2-хлорпропионат — ПН 6235					
Эфир метиловый хлор-уксусной кислоты	См. Метилхлорацетат — ПН 6230					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

КТРП КР	КС	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
3-1 В	3-00	К1, Д4 К4, Д5	3-1	П-3 В-2 Г-1,2 —	С Ш.25 Ш.52	
6-1 В	6-06	К4, Д10 К4, Д10	6-1	П-1,2 В-2 —	В Ш.44	Размещать с учетом требова- ний п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	Г/У С/О	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
7281 ЭФИР МЕТИЛПРО- ПИЛОВЫЙ METHYL PROPYL ET- HER	СН ₃ ОС ₃ Н ₇ . ЛВЖ. Бесцветная, летучая, с запахом эфира. Ядовитая. При вдыхании действует наркотически. Раздражает слизистые оболочки. Частично смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} минус 20 °С. <i>t</i> _{кип} 39 °С. НКПВ 2,0%	2612 3138		II ср.	3112 3	Табл. 5: Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а
Эфир метилфениловый	См. Анизол — ПН 5137					
Эфир метилхлорметиловый	См. Эфир хлордиметиловый — ПН 7287					
Эфир метилциклогексильный уксусной кислоты	См. Метилциклогексилацетат — ПН 6243					
7282 ЭФИР МЕТИЛЭТИЛОВЫЙ ETHYL METHYL ET- HER	С ₂ Н ₅ ОСН ₃ . Воспламеняющийся-ся сжиженный газ. КПВ 2—10%. <i>t</i> _{кип} 11 °С Отн. плотн. 2,1	1039 2140			2313 3	Табл. 3: Г1а
7283 ЭФИР МОНОБУТИЛОВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ ETHYLENE GLYCOL MONOBUTYL ETHER	С ₄ Н ₉ ОСН ₂ СН ₂ ОН. Ядовитая, летучая, бесцветная жидкость со слабым запахом. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 69,5 °С. КПВ 1,1—10,0%	2369 6151		III низк.	6113 66	Табл. 11, 12
7284 ЭФИР МОНОМЕТИЛОВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ ETHYLENE GLYCOL MONOMETHYL ETHER	СН ₃ ОСН ₂ СН ₂ ОН. ЛВЖ. Бесцветная, со слабым приятным запахом. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 46 °С	1188 3342		III низк.	3313 3	Табл. 4
Эфир монометиловый этиленгликоля и уксусной кислоты	См. Метилцеллозольвацетат — ПН 6238					
Эфир монохлордиметиловый	См. Эфир хлордиметиловый — ПН 7287					
7285 ЭФИР МОНОЭТИЛОВЫЙ ЭТИЛЕНГЛИКОЛЯ ETHYLENE GLYCOL MONOETHYL ETHER	НОСН ₂ СН ₂ ОС ₂ Н ₅ . ЛВЖ. Бесцветная. Смешивается с водой. <i>t</i> _{всп} 54 °С	1171 3341		III низк.	3313 3	Табл. 4
Эфир моноэтиловый этиленгликоля и уксусной кислоты	См. Этилцеллозольвацетат — ПН 7254					
Эфир муравьинопропиловый	См. Пропилформнаты — ПН 6571					
Эфир октиловый, 2,4-Д	См. 2,4-Д, эфир октиловый — ПН 5778					
Эфир октиловый уксусной кислоты	См. Октилацетат — ПН 6443					
Эфир ортомуравьиный	См. Триэтилортоформиат — ПН 6889					

КТРП КС	КР	СИЗО СИЗА	АК	РОС ЗОС	КЗЭС Мед.	Примечания
$\frac{3-1}{Е}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д8}$	3-1	$\frac{П-все}{Г-все}$ $\frac{С-1}{В-2}$ —	$\frac{D}{Ш.25}$ $\frac{Ш.44}{Ш.44}$	
$\frac{2-4}{В}$	2-30	$\frac{К1}{К4, Д8}$	2-1	$\frac{С-1}{В-1}$ —	$\frac{—}{Ш.52}$	
$\frac{6-1}{А}$	6-06	$\frac{К4, Д10}{К4, Д5}$	6-1	$\frac{П-3}{В-2}$ —	$\frac{D}{Ш.44}$ Укрывать от лучистого тепла.	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-2}{В-2}$ $\frac{Г-2}{—}$	$\frac{С}{Ш.44}$ $\frac{Ш.52}{Ш.52}$	
$\frac{3-2}{А}$	3-00	$\frac{К1, Д4}{К4, Д5}$	3-1	$\frac{П-3}{С-1}$ $\frac{В-2}{—}$	$\frac{С}{Ш.26}$ $\frac{Ш.52}{Ш.52}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		Упа- ковка
				СО	КШ Знак опас- ности	
Эфир перфторметилви- ниловый	См. Эфир трифторметилтрифторвиниловый — ПН 7286-1					
Эфир перфторэтилвини- ловый	См. Эфир трифторэтилтрифторвиниловый — ПН 7286-2					
Эфир перфторэтилпер- фторвиниловый	См. Эфир трифторэтилтрифторвиниловый — ПН 7286-2					
Эфир петролейный...	См. Бензины-растворители... — ПН 5232 - 5234					
Эфир пропилметиловый	См. Эфир метилпропиловый — ПН 7281					
Эфир пропиловый	См. Эфир дипропиловый — ПН 7272					
Эфир норм-пропиловый азотной кислоты	См. n-Пропилнитрат — ПН 6568					
Эфир пропиловый мас- ляной кислоты...	См. Пропилбутират... — ПН 6559					
Эфир пропиловый му- равьиной кислоты	См. Пропилформиаты — ПН 6571					
Эфир пропиловый про- пионовой кислоты...	См. Пропилпропионат... — ПН 6568					
Эфир норм-пропиловый уксусной кислоты	См. n-Пропилацетат - ПН 6557					
Эфир норм-пропиловый хлормуравьиной кислоты	См. норм-Пропилхлорформиат - ПН 6573					
7286 ЭФИР ПРОПИЛЭТИ- ЛОВЫЙ ETHYL PROPYL ET- HER	$C_2H_6OC_3H_7$. ЛВЖ. Бесцветная, летучая. Раздражает слизистые оболочки. Смешивается с водой. $t_{\text{всп}}$ ниже минус 18°C . $t_{\text{кип}}$ $61-64^\circ\text{C}$. КПВ 1,7 -9,0%	2615 3125	II ср.	3112 3	Табл. 5: герм. укуп. Ж1а Ж4а Ж5а Ж7а	
Эфир серный	См. Эфир диэтиловый — ПН 7277					
7286-1 ЭФИР ТРИФТОРМЕ- ТИЛТРИФТОРВИНИ- ЛОВЫЙ PERFLUOROMETHYL- VINYL ETHER	$CF_3OCF_2CF_2$. Воспламеняю- щийся сжиженный газ. Отн. плотн. 4,8. $t_{\text{кип}}$ минус 27°C . КПВ 7—73%. ПДК 50 мг/м^3	3153 2171		2313 3	Табл. 3: Г1а	
7286-2 ЭФИР ТРИФТОРЭТИЛ- ТРИФТОРВИНИЛО- ВЫЙ PERFLUOROETHYL- VINYL ETHER	$CF_3CF_2OCF_2CF_2$. Воспламеняю- щийся сжиженный газ. Отн. плотн. 6,4. $t_{\text{кип}}$ 12°C . КПВ 7—73%. ПДК 50 мг/м^3	3154 2171		2313 3	Табл. 3: Г1а	
Эфир уксусноциклогек- сидовый	См. Циклогексилацетат — ПН 7110					

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(продолжение)

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КС}}$	КР	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{3-1}{\text{Е}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	3-1	$\frac{\text{П-3}}{\text{Г-1,2}}$ $\frac{\text{В-2}}{\text{П-1,2}}$ —	$\frac{\text{Д}}{\text{Ш.52}}$ Ш.44	
$\frac{2-4}{\text{Е}}$	2-30	$\frac{\text{К1}}{\text{К2, Д5}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{В-1}}$ —	$\frac{\text{Ш.25}}{\text{Ш.49}}$ Ш.52	Размещать с учетом требования п. 4.2.2
$\frac{2-4}{\text{Е}}$	2-30	$\frac{\text{К1}}{\text{К2, Д5}}$	2-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{В-1}}$ —	$\frac{\text{Ш.25}}{\text{Ш.49}}$ Ш.52	Размещать с учетом требования п. 4.2.2

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страна МК МПОГ	Гу СО	КШ Знак опас- ности	Упа- ковка
7287 ЭФИР ХЛОРИДИМЕТИ- ЛОВЫЙ METHYL CHLORO- METHYL ETHER	$C1CH_2OCH_3$. Ядовитое высоко- опасное вещество. ЛВЖ. Бес- цветная Пары раздражают сли- зистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ минус 18 °C (о. с.). $t_{кип}$ 60 °C. ПДК 0,5 мг/м ³ (в пересчете на хлор).	1239 6196		II ср.	3122 3; 6a	Табл. 15: герм. укуп. Я8e Я9g Я14a Я15a Я16a Я17a
7288 ЭФИР ХЛОРИМЕТИЛ- ЭТИЛОВЫЙ CHLOROMETHYL ET- HYL ETHER	$C1CH_2OC_2H_5$. ЛВЖ. Бесцвет- ная, с раздражающим запахом. Ядовитая. Слезоточивое веще- ство. На воздухе дымит, вы- деляя хлористый водород. Част- ично смешивается с водой. $t_{сп}$ от минус 18 до 23 °C	2354 3198		II ср.	3222 3; 6a	Табл. 4
Эфир хлорэтиловый ук- См. 2-Хлорэтилацетат... — ПН 7064 сусной кислоты...						
Эфир циануксусный эти- См. Этилцианацетат — ПН 7255 ловый						
Эфир циклогексильный См. Циклогексилформиат... — ПН 7113 муравьиной кислоты...						
Эфир циклогексильный См. Циклогексилацетат — ПН 7110 уксусной кислоты						
Эфир 2,3-эпоксипропил- См. Эфир этилглицидиловый — ПН 7291 этиловый						
Эфир этилаллиловый См. Эфир аллилэтиловый — ПН 7257						
Эфир этилбензиловый... См. Эфир бензилэтиловый... — ПН 7259						
7290 ЭФИР ЭТИЛБУТИЛО- ВЫЙ ETHYL BUTYL ETHER	$C_2H_5OC_4H_9$. ЛВЖ. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ минус 1 °C	1179 3223		II ср.	3212 3	Табл. 4
Эфир 2-этилбутиловый См. 2-Этилбутилацетат — ПН 7206 уксусной кислоты						
Эфир этилвиниловый... См. Эфир винилэтиловый... — ПН 7265						
7291 ЭФИР ЭТИЛГЛИЦИ- ДИЛОВЫЙ 1,2-ЕРОХУ-3-ЕТНО- ХУПРОПАНЕ	$C_5H_{10}O_2$. ЛВЖ. Раздражает слизистые оболочки. Не смеши- вается с водой. $t_{всп}$ 47 °C	2752 3337		III низк.	3313 3	Табл. 4
Эфир этилметилловый... См. Эфир метилэтиловый... — ПН 7282						
Эфир этиловый См. Эфир диэтиловый — ПН 7277						
Эфир этиловый азотис- См. Этилнитрит... — ПН 7237 той кислоты...						

$\frac{\text{КТРП}}{\text{КС}}$	КР	$\frac{\text{СИЗО}}{\text{СИЗА}}$	АК	$\frac{\text{РОС}}{\text{ЗОС}}$	$\frac{\text{КЗЭС}}{\text{Мед.}}$	Примечания
$\frac{6-3}{\text{Д}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-1}}{\text{Г-1}} \\ \frac{\text{С-1}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}} \\ \text{Ш.44}$	Размещать с учетом требования п. 4.2.2
$\frac{3-1}{\text{Е}}$	3-04	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д8}}$	3-1	$\frac{\text{С-1}}{\text{Г-1,2}} \\ \frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}} \\ \text{Ш.44} \\ \text{Ш.51} \\ \text{Ш.46}$	
$\frac{3-1}{\text{В}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д7}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{Г-1,2}} \\ \frac{\text{В-2}}{\text{—}}$	$\frac{\text{D}}{\text{Ш.52}} \\ \text{Ш.44}$	
$\frac{3-2}{\text{А}}$	3-00	$\frac{\text{К1, Д4}}{\text{К4, Д5}}$	3-1	$\frac{\text{П-1,2}}{\text{В-2}} \\ \text{—}$	$\frac{\text{С}}{\text{Ш.52}} \\ \text{Ш.44}$	

Порядковый номер. Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ СО	КШ	Упа- ковка
					Знак опас- ности	
Эфир этиловый актило- вой кислоты...	См. Этилакрилат .. -- ПН 7188					
Эфир этиловый ацетоук- сусной кислоты...	См. Эфир ацетоуксусный -- ПН 7258					
Эфир этиловый борной кислоты	См. Этилборат -- ПН 7203					
Эфир этиловый бромук- сусной кислоты	См. Этилбромацетат -- ПН 7204					
Эфир этиловый изовале- риановой кислоты...	См. Этилизовалерат... -- ПН 7230					
Эфир этиловый изокро- тоновой кислоты	См. Этилкротонат -- ПН 7232					
Эфир этиловый изомас- ляной кислоты	См. Этилизобутират -- ПН 7229					
Эфир этиловый кро- товой кислоты	См. Этилкротонат -- ПН 7232					
Эфир этиловый масля- ной кислоты	См. Этилбутират -- ПН 7209					
Эфир этиловый молоч- ной кислоты	См. Этиллактат -- ПН 7233					
Эфир этиловый муравьи- ной кислоты	См. Этилформиат -- ПН 7246					
Эфир этиловый оксизо- масляной кислоты...	См. Этил-2-оксизобуги- рат... -- ПН 7239					
Эфир этиловый пропио- новой кислоты	См. Этилпропионат -- ПН 7241					
Эфир этиловый уксу- сной кислоты	См. Этилацетат -- ПН 7198					
Эфир этиловый хлорму- равьиной кислоты	См. Этилхлорформиат -- ПН 7253					
Эфир этиловый 2-хлор- пропионовой кислоты	См. Этил-2-хлорпропионат -- ПН 7250					
Эфир этиловый хлор- тио- муравьиной кислоты	См. Этилхлортиоформиат -- ПН 7252					
Эфир этиловый хлорук- сусной кислоты	См. Этилхлорацетат -- ПН 7248					
Эфир этиловый циано- уксусной кислоты...	См. Этилцианацетат... -- ПН 7255					
Эфир этиловый щавеле- вой кислоты	См. Этилоксалат -- ПН 7238					
Эфир этилпропиловый	См. Эфир пропилэтиловый -- ПН 7286					

Порядковый номер Наименование вещества	Формула. Свойства	№ ООН	Страница МК МПОГ	ГУ		КШ Знак опасности	Упа- ковка
				CO	CP		
7292 ЭФИРАТ ДИМЕТИ- ЛОВЫЙ ТРИФТОРИ- ДА БОРА BORON TRIFLUORI- DE DIMETHYL ETHE- RATE	$\text{BF}_3\text{CH}_3\text{OCH}_3$ ВГВ Бесцветная ЛВЖ При взаимодействии с водой разлагается, образуя ди- метилловый эфир Едкая для кожи и слизистых оболочек. $t_{\text{всп}} 20^\circ\text{C}$ $t_{\text{пл}} \text{ минус } 14^\circ\text{C}$	2965	4333	II	ср.	4362 4в, 3; 8	Табл. 8: герм. укуп. B3a B10a B11a B12a B13a
7293 ЭФИРСУЛЬФОНАТ ETHERSULPHONATE	Малоопасное ядовитое веще- ство Пестицид. ПДК 2 мг/м ³			III	низк.	9153 —	

ПРИЛОЖЕНИЕ 15
(окончание)

<u>КТРП</u> КС	КР	<u>СИЗО</u> <u>СИЗА</u>	АК	<u>РОС</u> <u>ЗОС</u>	<u>КЗЭС</u> Мед.	Примечания
<u>4-11</u> D	4-32	<u>К1, Д4</u> <u>К4, Д5</u>	3-1 разд. 1, 4-2 разд. 2—5	<u>С-1</u> <u>Г-2</u> В, П	<u>См. Размещать с учетом требова-</u> <u>ч. IV, ний п. 4.2.2</u> <u>п. 6.5</u> <u>Ш.44</u> <u>Ш.52</u> <u>В.52</u>	
<u>9-2</u> А	9-01	<u>К1</u> <u>К4, Д8</u>	8-1	<u>В-2</u> —	<u>В</u> <u>Ш.32</u>	Упаковка согласно НТД на продукцию

**Правила морской перевозки опасных грузов
(Правила МОПОГ)
РД 31.15.01—89
Том II**

Редактор А. Ф. Грушина

Технический редактор Б. Г. Колобродова

Корректоры И. М. Авейде, Г. Л. Шуман

Сдано в набор 24.10.89 г. Подписано в печать 24.12.90 г.
Формат изд. 70×108/16. Бум. тип. Гарнитура литературная.
Печать высокая. Печ. л. 57,0. Уч.-изд. л. 65,84. Тираж 7500.
Заказ тип. № 1245. Изд. № 546/9-В. Цена 14 руб.

В/О «Мортехинформреклама»
125080, Москва, Волоколамское шоссе, 14

Типография «Моряк», Одесса, ул. Ленина, 26

ДЛЯ ЗАМЕТОК