2



ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

почвы

ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОДВИЖНЫХ СОЕДИНЕНИЙ ФОСФОРА И КАЛИЯ ПО МЕТОДУ КИРСАНОВА В МОДИФИКАЦИИ ЦИНАО

ГОСТ 26207-91

Издание официальное

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ СОЮЗА ССР

почвы

Определение подвижных соединений фосфора и калия по методу Кирсанова в модификации ЦИНАО

ГОСТ 26207—91

Soils. Determination of mobile compounds of phosphorus and potassium by Kirsanov method modified by CINAO

ОКСТУ 9709

Дата введения

01.07.93

Настоящий стандарт устанавливает метод определения подвижных соединений фосфора и калия в подзолистых, дерново-подзолистых, серых лесных и других почвах, вскрышных и вмещающих породах лесной зоны.

Стандарт не распространяется на почвенные горизонты, содер-

жащие карбонаты.

Метод основан на извлечении подвижных соединений фосфора и калия из почвы раствором соляной кислоты молярной концентрации c (HCl) = 0,2 моль/дм³ при отношении почвы к раствору 1:5 — для минеральных горизонтов и 1:50 — для органических горизонтов и последующем определении фосфора в виде синего фосфорно-молибденового комплекса на фотоэлектроколориметре и калия — на пламенном фотометре.

Предельные значения относительной погрешности результатов анализа для двусторонней доверительной вероятности $P\!=\!0.95$ со-

ставляют в процентах:

20 — при массовой доле P_2O_5 до 30 млн⁻¹;

15 - св. 30 млн $^{-1}$;

15 — при массовой доле K₂O до 120 млн⁻¹;

10 — св. 120 млн⁻¹.

Общие требования к проведению анализов - по ГОСТ 29269.

1. ОТБОР ПРОБ

Отбор проб проводят по ГОСТ 28168, ГОСТ 17.4.3.01 и ГОСТ 17.4.4.02 — в зависимости от целей исследований.

Издание официальное

О Издательство стандартов, 1992

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен без разрешения Госстандарта СССР

2. АППАРАТУРА И РЕАКТИВЫ

Фотоэлектроколориметр.

Фотометр пламенный. Допускается использование газовой смеси состава пропан-буган-воздух и сетевой газ-воздух.

Мешалка с частотой вращения лопастей не менее 700 мин-1

(для анализа минеральных горизонтов почв).

Взбалтыватель с возвратно-поступательным движением и частотой колебаний не менее 75 мин⁻¹ (для анализа торфяных и органических горизонтов почв).

Колбы конические или технологические емкости вместимостью

не менее 100 см³.

Цилиндр или дозатор для отмеривания 50 см³ экстрагирующего раствора.

Воронки.

Пипетка или дозатор для отмеривания 2 см³ проб растворов сравнения и вытяжек.

Цилиндр или дозатор для отмеривания 38 см³ реактива Б.

Аммоний молибденовокислый по ГОСТ 3765.

Кислота аскорбиновая.

Калий сурьмяновиннокислый, ч.

Калий фосфорнокислый однозамещенный по ГОСТ 4198.

Калий хлористый по ГОСТ 4234.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328, титрованный раствор концентрации c (NaOH) = 0,1 моль/дм³, приготовленный по ГОСТ 25794.1.

Кислота серная по ГОСТ 4204, раствор концентрации c ($^{1}/_{2}$ $H_{2}SO_{4}$) = 5 моль/дм³.

Кислота соляная по ГОСТ 3118.

Спирт этиловый, ректификованный, технический (этанол) по ГОСТ 18300.

Фенолфталеии, индикатор, по ТУ 6—09—5360, раствор концентрации $10~\mathrm{г/дm^3}$ в этаноле.

Вода дистиллированная.

Бумага фильтровальная по ГОСТ 12026.

3. ПОДГОТОВКА К АНАЛИЗУ

3.1. Приготовление экстрагирующего раствора — раствора соляной кислоты концентрацию c (HCl) = 0,2 моль/дм³

Для приготовления 1 дм³ раствора отмеривают 16 см³ соляной кислоты. Отмеренный объем кислоты при перемешивании вливают в воду и доводят объем водой до 1 дм³. Точную концентрацию полученного раствора устанавливают титрованием. Для этого в три конические колбы отбирают по 5 см³ приготовленного раство-

ра, прибавляют по 50 см³ воды, 2 капли фенолфталенна и титруют раствором гидроокиси натрия концентрации c (NaOH) = =0,1 моль/дм³ до появления слабо-розовой окраски, не исчезающей в течение 1 мин. Для вычисления точной концентрации используют среднее арифметическое значение результатов трех титрований. Точную концентрацию раствора (c), моль/дм³, вычисляют по уравнению

$$c = \frac{c_1 \cdot V}{V_1},$$

где c_1 — концентрация раствора гидроокиси нагрия, моль/дм³;

 V — объем раствора гидроокиси натрия, израсходованный на титрование, см³;

 V_1 — объем раствора соляной кислоты, отобранный для титрования, см 3 .

Допускается использование раствора соляной кислоты концентрации от 0,19 до 0,21 моль/дм³.

- 3.2. Приготовление окрашивающего реактива
- 3.2.1. Приготовление реактива А
- $(6,0\pm0,1)$ г молибденовокислого аммония и $(0,15\pm0,01)$ г сурьмяновиннокислого калия растворяют соответственно в 200 и 100 см³ воды при слабом нагревании. Охлажденные растворы приливают к 500 см³ раствора серной кислоты концентрации c (1 / $_{2}$ H_{2} SO $_{4}$) = 5 моль/дм³ и доводят объем водой до 1 дм³.

Раствор хранят в склянке из темного стекла.

- 3.2.2. Приготовление реактива Б
- $(1,00\pm0,01)$ г аскорбиновой кислоты растворяют в 170 см 3 реактива A и доводят объем раствора водой до 1 дм 3 .

Раствор готовят в день проведения анализа.

- 3.3. Приготовление раствора с концентрацией P_2O_5 1 г/дм 3 и K_2O 2 г/дм 3
- $(1,918\pm0,001)$ г однозамещенного фосфорнокислого калия и $(2,113\pm0,001)$ г хлористого калия помещают в мерную колбу вместимостью 1 дм³ и растворяют в экстрагирующем растворе, доводя объем до метки.

Раствор хранят не более 1 года.

3.4. Приготовление серии растворов сравнения

В мерные колбы вместимостью 250 см³ помещают указанные в табл. 1 объемы раствора, приготовленного по п. 3.3. Объемы растворов доводят до метки экстрагирующим раствором.

Растворы сравнения хранят не более 1 мес.

	Номер раствора сравнения						
Характеристика раствора	1	2	3	4	5	6	7
Объем раствора, приготов- ленного по п. 3.3, см ³ Концентрация Р ₂ О ₅ в раст-	0	1,0	2,5	5,0	7,5	10	12,5
ворах сравнения, г/дм3	0	0,004	0,010	0,620	0,030	0,040	0,050
Массовая доля P_2O_5 в почве (для минеральных горизонтов), млн $^{-1}$ Массовая доля P_2O_5 в поч	0	20	50	100	150	200	250
ве (для торфяных и органических горизонтов) млн ⁻¹ Концентрация К ₂ О в расг-	0	200	500	1000	1500		риме- отся І
ворах сравнения, г/дм3	0	0,008	0,020	0,040	0.060	0.080	0,100
Массовая доля K ₂ O в поч- ве (для минеральных гори- зонтов) млн ⁻¹ Массовая доля K ₂ O в поч-	0	40	100	200	300	400	500
ве (для торфяных и органических горизонтов) млн ⁻¹	0	400	1000	2000	He	тримен	кэтон

4. ПРОВЕДЕНИЕ АНАЛИЗА

- 4.1. Приготовление вытяжки из почвы
- 4.1.1. Приготовление вытяжки из минеральных горизонтов почв Пробы почвы массой $(10,0\pm0,1)$ г помещают в конические колбы или технологические емкости. К пробам приливают по 50 см³ экстрагирующего раствора. Температура экстрагирующего раствора должна быть $(18\pm3)^{\circ}$ С.

Почву с раствором перемешивают в течение 1 мин и оставляют на 15 мин. Затем суспензии взбалтывают вручную и фильтруют через бумажные фильтры.

4.1.2. Приготовление вытяжки из торфяных и органических горизонтов почв

Пробы почвы массой $(1,00\pm0,01)$ г помещают в конические колбы или технологические емкости. К пробам приливают по 50 см³ экстрагирующего раствора. Почву с раствором взбалтывают в течение 15 мин. Затем суспензии фильтруют через бумажные фильтры.

4.2. Определение фосфора

Отбирают по 2 см³ растворов сравнения и фильтратов вытяжек. К пробам прибавляют по 38 см³ реактива Б. Окрашенные растворы фотометрируют не ранее чем через 10 мин после прибавления реактива Б. Фотометрирование проводят в кювете с толщиной просвечиваемого слоя 0,5—1,0 см относительно раствора

сравнения N 1 при длине волны 710 нм или используя красный светофильтр с максимумом пропускания в области 600—750 нм.

4.3. Определение калия

Калий определяют на пламенном фотометре, используя светофильтр с максимумом пропускания в области 766—770 нм.

5. ОБРАБОТКА РЕЗУЛЬТАТОВ

5.1. Содержание P_2O_5 и K_2O в анализируемой почве определяют непосредственно по градуировочному графику. Построение градуировочного графика — по ГОСТ 29269.

5.2. Допускаемые относительные отклонения от аттестованного значения стандартного образца для доверительной вероятности P=0.95 при определении P_2O_5 и K_2O указаны в табл. 2 и 3.

_	Таблица 2	Таблица З			
Массовая доля P ₂ O ₅ в почве, млн-1	Допускаемые отклонения, %	Массовая доля K ₂ O в почве, млн-1	Допускаемые отклонения, %		
До 30 Св. 30	20 15	До 120 Св. 120	15 10		

информационные данные

1. РАЗРАБОТАН И ВНЕСЕН Всесоюзным производственно-научным объединением «Союзсельхозхимия»

РАЗРАБОТЧИКИ

- Л. М. Державин, С. Г. Самохвалов (руководитель разработки), Н. В. Соколова, А. Н. Орлова, К. А. Хабарова, В. Н. Сухарева, М. И. Федотова, Ю. В. Соколова
- 2. УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Постановлением Комитета стандартизации и метрологии СССР от 29.12.91 № 2389
- 3. Срок проверки 1996 г.
- 4. B3AMEH ΓΟCT 26207-84
- 5. ССЫЛОЧНЫЕ НОРМАТИВНО-ТЕХНИЧЕСКИЕ ДОКУМЕН-ТЫ

Обозначение НТД, на который	Номер раздела,			
дана ссылка	пункта			
FOCT 17.4.3.01—83 FOCT 17.4.4.02—84 FOCT 3118—77 FOCT 3118—77 FOCT 4198—75 FOCT 4204—77 FOCT 4234—77 FOCT 12026—76 FOCT 18300—87 FOCT 25794.1—83	1 1 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2			
ГОСТ 28168—89	1			
ГОСТ 29269—91	Вводная часть, 5.1			
ТУ 6—09—5360—88	2			

Редактор Т. И. Василенко Технический редактор В. Н. Малькова Корректор В. И. Варенцова

Сдано в наб. 16 02.92 Подп. к печ. 20.07.92. Усл. п. л. 0,5. Усл. кр.-отт. 0,5. Уч.-изд. л. 0,38. Тираж 501 экз.