

**Изменение № 1 ГОСТ ISO 3960—2013 Жиры и масла животные и растительные. Определение перекисного числа. Йодометрическое (визуальное) определение по конечной точке**

**Принято Межгосударственным советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол № 79-П от 27.08.2015)**

**Зарегистрировано Бюро по стандартам МГС № 11375**

**За принятие изменения проголосовали национальные органы по стандартизации следующих государств: AM, BY, KG, RU, TJ [коды альфа-2 по МК (ИСО 3166) 004]**

**Дату введения в действие настоящего изменения устанавливают указанные национальные органы по стандартизации\***

Раздел 1. Шестой абзац дополнить словами (перед первым предложением): «Перекисное число — динамичный параметр, и его значение зависит от изменений, происходящих в пробе».

Пункт 5.7. Второй абзац. Третье и четвертое предложения изложить в новой редакции:

«Проверяют раствор следующим образом: добавляют две капли раствора крахмала к 0,5 см<sup>3</sup> данного раствора йодида калия, смешанного с 30 см<sup>3</sup> раствора ледяной уксусной кислоты/изооктана (5.5). Если образуется синяя окраска и если для ее устранения требуется более одной капли стандартного раствора тиосульфата натрия (5.8), то раствор йодида калия не используют».

Пункт 5.8. Первый абзац. Заменить слово: «янтарного» на «темного».

Пункт 9.1. Второй абзац. Заменить слово: «янтарного» на «темного».

Подпункт 9.2.1. Первый абзац. Заменить слово: «янтарного» на «темного».

Подпункт 9.2.2. Наименование изложить в новой редакции:

**«9.2.2 Определение титра стандартного раствора тиосульфата натрия концентрацией 0,01 моль/дм<sup>3</sup> (определение поправочного коэффициента)»;**

первый абзац после слов «и охлаждают» дополнить словами: «до комнатной температуры»;

третий и четвертый абзацы изложить в новой редакции:

«Титруют этот раствор, используя йодометрический (визуальный) метод, для определения поправочного коэффициента для стандартного раствора тиосульфата натрия концентрацией 0,01 моль/дм<sup>3</sup> (см. 9.2.1).

Рассчитывают поправочный коэффициент  $F$  раствора тиосульфата натрия концентрацией 0,01 моль/дм<sup>3</sup> по формуле

$$F = \frac{m_{\text{KIO}_3} \cdot V_1 \cdot 6 \cdot 1000 \cdot w_{\text{KIO}_3}}{M_{\text{KIO}_3} \cdot V_2 \cdot V_3 \cdot c_{\text{тн}} \cdot 100}, \quad (1)$$

где  $m_{\text{KIO}_3}$  — масса йодата калия, г;

$6$  — эквивалентная масса для определения титра (1 моль  $\text{KIO}_3$  эквивалентен 3 молям  $\text{I}_2$ );

$V_1$  — объем раствора йодата калия, использованного для определения титра, см<sup>3</sup> (5 или 10 см<sup>3</sup>);

$V_2$  — общий объем раствора йодата калия, см<sup>3</sup> (250 или 500 см<sup>3</sup>);

$V_3$  — объем раствора тиосульфата натрия концентрацией 0,01 моль/дм<sup>3</sup>, использованного для определения, см<sup>3</sup>;

$w_{\text{KIO}_3}$  — массовая доля основного вещества йодата калия, %;

$M_{\text{KIO}_3}$  — молекулярная масса йодата калия (214 г/моль);

$c_{\text{тн}}$  — молярная концентрация стандартного раствора тиосульфата натрия, моль/дм<sup>3</sup> (0,01 моль/дм<sup>3</sup>)).

Подпункт 9.3.3 изложить в новой редакции:

«9.3.3 Добавляют 0,5 см<sup>3</sup> насыщенного раствора йодида калия (5.7). Закрывают колбу Эрленмейера и перемешивают на магнитной мешалке (6.8), не допуская сильного завихрения, или вручную без аэрации в течение точно 60 с (используют таймер с точностью до  $\pm 1$  с)».

Раздел 10 изложить в новой редакции:

\* Дата введения в действие на территории Российской Федерации — 2016—01—01.

**«10 Обработка результатов»**

Перекисное число, мэкв активного кислорода на килограмм, рассчитывают по формуле

$$PV = \frac{(V - V_0)c_{\text{тн}}F \cdot 1000}{m}, \quad (2)$$

где  $V$  — объем стандартного раствора тиосульфата натрия концентрацией 0,01 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованного для определения, см<sup>3</sup>;

$V_0$  — объем стандартного раствора тиосульфата натрия концентрацией 0,01 моль/дм<sup>3</sup>, израсходованного для контрольного опыта, см<sup>3</sup>;

$F$  — поправочный коэффициент для раствора тиосульфата натрия концентрацией 0,01 моль/дм<sup>3</sup>, определенный в соответствии с 9.2.2;

$c_{\text{тн}}$  — концентрация раствора тиосульфата натрия, моль/дм<sup>3</sup> (0,01 моль/дм<sup>3</sup>);

$m$  — масса пробы для испытания, г.

Результат определения должен записываться в протокол испытания с точностью до первого десятичного знака».

(ИУС № 12 2015 г.)