
МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ
(МГС)
INTERSTATE COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND CERTIFICATION
(ISC)

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ
СТАНДАРТ

ГОСТ
ISO 1279—
2015

Масла эфирные

**МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ КАРБОНИЛЬНОГО
ЧИСЛА**

**Потенциометрический метод с применением
хлорида гидроксиламмония**

(ISO 1279:1996, IDT)

Издание официальное



Москва
Стандартинформ
2015

Предисловие

Цели, основные принципы и основной порядок проведения работ по межгосударственной стандартизации установлены ГОСТ 1.0—92 «Межгосударственная система стандартизации. Основные положения» и ГОСТ 1.2—2009 «Межгосударственная система стандартизации. Стандарты межгосударственные, правила и рекомендации по межгосударственной стандартизации. Правила разработки, принятия, применения, обновления и отмены»

Сведения о стандарте

1 ПОДГОТОВЛЕН Автономной некоммерческой организацией «ПАРФЮМТЕСТ» (АНО «ПАРФЮМТЕСТ») на основе собственного перевода на русский язык англоязычной версии стандарта, указанного в пункте 4

2 ВНЕСЕН Федеральным агентством по техническому регулированию и метрологии (Росстандарт)

3 ПРИНЯТ Межгосударственным советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол от 22 июля 2015 г. № 78-П)

За принятие проголосовали:

Краткое наименование страны по МК (ИСО 3166) 004—97	Код страны по МК (ИСО 3166) 004—97	Сокращенное наименование национального органа по стандартизации
Армения	AM	Минэкономики Республики Армения
Беларусь	BY	Госстандарт Республики Беларусь
Казахстан	KZ	Госстандарт Республики Казахстан
Киргизия	KG	Кыргызстандарт
Молдова	MD	Молдова-Стандарт
Россия	RU	Росстандарт
Таджикистан	TJ	Таджикстандарт

4 Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 7 сентября 2015 г. № 1284-ст межгосударственный стандарт ГОСТ ISO 1279—2015 введен в действие в качестве национального стандарта Российской Федерации с 1 июля 2016 г.

5 Настоящий стандарт идентичен международному стандарту ISO 1279:1996 «Масла эфирные. Определение карбонильного числа. Потенциометрический метод с применением хлорида гидроксиламмония» («Essential oils. Determination of carbonyl value. Potentiometric methods using hydroxylammonium chloride», IDT).

Международный стандарт разработан техническим комитетом по стандартизации ISO/TC 54 «Эфирные масла» Международной организации по стандартизации (ISO).

При применении настоящего стандарта рекомендуется использовать вместо ссылочных международных стандартов соответствующие им межгосударственные стандарты, сведения о которых приведены в дополнительном приложении ДА

6 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

Информация об изменениях к настоящему стандарту публикуется в ежегодном информационном указателе «Национальные стандарты», а текст изменений и поправок — в ежемесячном информационном указателе «Национальные стандарты». В случае пересмотра (замены) или отмены настоящего стандарта соответствующее уведомление будет опубликовано в ежемесячном информационном указателе «Национальные стандарты». Соответствующая информация, уведомление и тексты размещаются также в информационной системе общего пользования — на официальном сайте Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии в сети Интернет (www.gost.ru)

© Стандартиформ, 2015

В Российской Федерации настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен в качестве официального издания без разрешения Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии

Масла эфирные

МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ КАРБОНИЛЬНОГО ЧИСЛА

Потенциометрический метод с применением хлорида гидроксиламмония

Essential oils. Method for determination of carbonyl value. Potentiometric method using hydroxylammonium chloride

Дата введения — 2016—07—01

1 Область применения

Настоящий стандарт устанавливает два метода потенциометрического определения карбонильного числа эфирных масел, содержащих карбонильные соединения в виде альдегидов или кетонов.

Метод I (раздел 5) основан на реакции холодного оксимирования с использованием хлорида гидроксиламмония. Он применим к эфирным маслам, основные составляющие которых представляют собой легко оксимирующиеся альдегиды и кетоны, за исключением цитронеллала, для которого необходима низкая температура, чтобы избежать явлений циклизации и ацеталирования.

Примечание

1 В случае цитронеллала следует применять метод со свободным гидроксиламином, установленный в ISO 1271.

2 Примерами данных эфирных масел могут служить масла из сорго лимонного, гесперидия и руты.

Метод II (раздел 6) основан на реакции горячего оксимирования с использованием хлорида гидроксиламмония. Он применим к эфирным маслам, основные составляющие которых представляют собой кетоны, которые трудно оксимируются.

Примечание — Примерами данных эфирных масел могут служить масла из ветивера, далматского (лекарственного) шалфея и из белой полыни, которые содержат трудно оксимирующиеся метилкетоны.

Стандарт на конкретное эфирное масло устанавливает метод с применением свободного гидроксилamina, описанный в ISO 1271, или иной метод.

2 Нормативные ссылки

Для применения настоящего стандарта необходимы следующие ссылочные документы. Для датированных ссылок применяют только указанное издание ссылочного документа, для недатированных ссылок применяют последнее издание ссылочного документа (включая его изменения).

ISO 212:1973, Essential oils — Sampling (Масла эфирные. Отбор проб)*

ISO 356:1996, Essential oils — Preparation of test samples (Масла эфирные. Подготовка образцов для испытаний)

ISO 1271:1983, Essential oils — Determination of carbonyl value — Free hydroxylamine method (Масла эфирные. Определение карбонильного числа. Метод с применением свободного гидроксилamina)

* Заменен на ISO 212:2007 Essential oils — Sampling (Масла эфирные. Отбор проб). Однако для однозначного соблюдения требований настоящего стандарта, выраженного в датированной ссылке, рекомендуется использовать только указанное в этой ссылке издание.

3 Термин и определение

В настоящем стандарте применен следующий термин с соответствующим определением:

3.1 **карбонильное число [эфирного масла]** (carbonyl value (of an essential oil)): Количество миллиграммов гидроксида калия на грамм эфирного масла, которое необходимо для нейтрализации соляной кислоты, выделяющейся в реакции оксимирования с хлоридом гидроксиламмония.

4 Отбор проб

Отбор проб для испытания проводят в соответствии с требованиями ISO 212.

5 Метод I. Холодное оксимирование альдегидов с использованием хлорида гидроксиламмония

5.1 Сущность метода

Преобразование карбонильных соединений в оксимы с помощью реакции с хлоридом гидроксиламмония.

Потенциометрическое определение с использованием стандартного раствора гидроксида калия для нейтрализации соляной кислоты, выделяющейся в реакции оксимирования.

5.2 Реактивы

5.2.1 Гидроксид калия, стандартный раствор с (KOH). 0,5 моль/дм³ в 95 %-ном (по объему) этаноле.

5.2.2 Гидроксид калия, стандартный раствор с (KOH). 0,1 моль/дм³ в 95 %-ном (по объему) этаноле.

5.2.3 Этанол, 95 %-ный раствор (по объему).

5.2.4 Бромфеноловый синий, раствор концентрацией 2 г/дм³.

Нагревают 0,2 г бромфенолового синего в 3 см³ спиртового раствора гидроксида калия (см. 5.2.2) и в 10 см³ этанола (см. 5.2.3). После охлаждения разбавляют этанолом до объема 100 см³.

5.2.5 Хлорид гидроксиламмония, раствор концентрацией 50 г/дм³.

Растворяют 50 г хлорида гидроксиламмония в 100 см³ воды и добавляют приблизительно 800 см³ этанола (см. 5.2.3). Нейтрализуют с помощью спиртового раствора гидроксида калия (см. 5.2.1) в присутствии 10 см³ раствора бромфенолового синего (см. 5.2.4) до получения оттенка зеленого цвета, находящегося в середине диапазона изменения цвета индикатора (точка эквивалентности pH = 3,4) и разбавляют этанолом до объема 1000 см³.

Примечание — Нейтрализованный раствор остается стабильным по меньшей мере в течение одной недели.

5.3 Аппаратура

Обычное лабораторное оборудование и, в частности, следующее:

5.3.1 Стакан химический вместимостью 100 см³, высокий.

5.3.2 Бurette лабораторная.

5.3.3 Регистратор.

5.3.4 Прибор для измерения pH.

5.3.5 Электрод стеклянный.

5.3.6 Принтер.

5.4 Метод определения

5.4.1 Подготовка пробы для испытания

Метод подготовки изложен в ISO 356.

5.4.2 Испытуемая порция пробы для испытания

Взвешивают от 1,0 до 1,5 г эфирного масла с точностью до третьего десятичного знака.

Примечание — Если испытуемая порция пробы для испытания должна быть больше, то это должно быть указано в соответствующем стандарте на конкретное эфирное масло.

5.4.3 Определение

Добавляют к испытуемой порции пробы для испытания (см. 5.4.2) 25 см³ раствора хлорида гидроксиламмония (см. 5.2.5) и хорошо перемешивают. Добавляют три капли бромфенолового синего

(см. 5.2.4) и хорошо перемешивают. Погружают в раствор стеклянный электрод (см. 5.3.5). Титруют раствором гидроксида калия (см. 5.2.1) и перемешивают содержимое до тех пор, пока показатель pH станет не более 4,20. Очень важно, чтобы во время определения показатель pH не превышал 4,20. Оставляют раствор на 15 мин. Титруют раствором гидроксида калия (см. 5.2.1) до точки эквивалентности [бромфеноловый синий меняет окраску с зеленого цвета на синий (см. 5.2.4)]. Точка эквивалентности приблизительно соответствует показателю pH 3,4.

5.4.4 Обработка результатов

5.4.4.1 Содержание карбонильных соединений, выраженное в процентном отношении к массе указанного в стандарте альдегида, вычисляют по формуле

$$\frac{M_r V c}{10m},$$

где M_r — относительная молекулярная масса альдегида, указанного в стандарте, который распространяется на испытуемое эфирное масло;

V — объем раствора гидроксида калия (см. 5.2.1), который использовался для титрования, см³;

c — точная концентрация раствора гидроксида калия, моль/дм³;

m — масса испытуемой порции пробы для испытания, г.

5.4.4.2 Карбонильное число, выраженное в миллиграммах гидроксида калия на грамм эфирного масла, вычисляют по формуле

$$56,1 \frac{Vc}{m},$$

где обозначения символов аналогичны 5.4.4.1.

6 Метод II. Метод горячего оксимирования кетонов с использованием хлорида гидроксиламмония

6.1 Сущность метода

Преобразование карбонильных соединений в оксимы с помощью реакции с хлоридом гидроксил-аммония.

Определение с использованием раствора гидроксида калия для нейтрализации соляной кислоты, выделяющейся в реакции оксимирования.

6.2 Реактивы

Используют реактивы, указанные в 5.2.

6.3 Аппаратура

Обычное лабораторное оборудование и, в частности, следующее:

6.3.1 Бюретка автоматическая, 50/0,1/В.

6.3.2 Стаканы химические высокие вместимостью 100 см³.

6.3.3 Колба с обратным холодильником в виде трубки вместимостью 100 см³.

6.3.4 Прибор для измерения pH.

6.3.5 Электрод стеклянный.

6.3.6 Нагреватель с магнитной мешалкой.

6.4 Методика определения

6.4.1 Подготовка испытуемой пробы

Метод подготовки изложен в ISO 356.

6.4.2 Испытуемая порция пробы

Взвешивают в колбе (см. 6.3.3) от 2 до 2,5 г эфирного масла с точностью до третьего десятичного знака. Необходимо обратиться к примечанию в 5.4.2.

6.4.3 Определение

Добавляют к испытуемой порции пробы для испытания (см. 6.4.2) 25 см³ раствора хлорида гидроксиламмония (см. 5.2.5). Погружают в раствор стеклянный электрод (см. 6.3.5). Титруют раствором гидроксида калия (см. 5.2.1) до тех пор, пока показатель pH станет не более 4,2. Соединяют колбу с трубкой обратного холодильника. Ставят колбу с обратным холодильником на нагреватель (см. 6.3.6) и нагревают, перемешивая, до температуры, достаточной для поддержания постоянного обратного потока.

Через 10 мин охлаждают, добавляют три капли бромфенолового синего (см. 5.2.4) и медленно титруют раствором гидроксида калия (см. 5.2.1) до тех пор, пока показатель pH станет не более 4,22. Важно, чтобы во время определения показатель pH не превысил 4,22. Прекращают титрование, когда окраска начнет меняться. Ставят колбу с обратным холодильником обратно на нагреватель.

Каждые 10 мин повторяют данную операцию и выполняют ее столько раз, сколько это будет необходимо для того, чтобы добавление дополнительной капли раствора было достаточным для достижения точки эквивалентности.

П р и м е ч а н и е — Обычно время определения составляет 2 ч, однако для некоторых веществ этого времени недостаточно и в таких случаях определение продолжают до достижения точки изгиба графика.

6.4.4 Обработка результатов

Чертят график изменения pH как функции объема V раствора гидроксида калия (см. 5.2.1), примененного при титровании:

$$\text{pH} = f(V).$$

Отмечают точку эквивалентности.

Рассчитывают содержание карбонильных соединений с помощью формулы, приведенной в 5.4.4.1.

Рассчитывают карбонильное число с помощью формулы, приведенной в 5.4.4.2

7 Протокол испытаний

Протокол испытания должен содержать описание примененного метода и полученные результаты. Он также должен включать описание любых особенностей работы, не предусмотренных в настоящем стандарте или считающихся необязательными, а также описание любых воздействий, которые могли повлиять на результаты испытания.

Протокол испытания должен содержать все данные, необходимые для полной идентификации пробы.

Приложение ДА
(справочное)Сведения о соответствии ссылочных международных стандартов
ссылочным межгосударственным стандартам

Т а б л и ц а ДА.1

Обозначение ссылочного международного стандарта	Степень соответствия	Обозначение и наименование соответствующего межгосударственного стандарта
ISO 212	IDT	ГОСТ ISO 212—2014 «Масла эфирные. Отбор проб»
ISO 356	IDT	ГОСТ ISO 356—2014 «Масла эфирные. Подготовка проб для испытаний»
ISO 1271	IDT	ГОСТ ISO 1271—2014 «Масла эфирные. Определение карбонильного числа. Метод со свободными гидроксилами́нами»
<p>П р и м е ч а н и е — В настоящей таблице использовано следующее условное обозначение степени соответствия стандартов:</p> <p>- IDT — идентичные стандарты.</p>		

Ключевые слова: эфирные масла, карбонильное число, потенциометрический метод, хлорид гидроксил-аммония

Редактор *Р.Г. Говердовская*
Технический редактор *В.Н. Прусакова*
Корректор *В.Е. Нестерова*
Компьютерная верстка *Л.А. Круговой*

Сдано в набор 23.10.2015. Подписано в печать 17.11.2015. Формат 60×84 $\frac{1}{8}$. Гарнитура Ариал.
Усл. печ. л. 0,93. Уч.-изд. л. 0,55. Тираж 34 экз. Зак. 3674.