

ЕВРАЗИЙСКИЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ
(EASC)

EURO-ASIAN COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND CERTIFICATION
(EASC)



МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ
СТАНДАРТ

ГОСТ
EN 15558–
2013

УДОБРЕНИЯ
ОПРЕДЕЛЕНИЕ НИТРАТНОГО И АММОНИЙНОГО
АЗОТА МЕТОДОМ УЛЬША



(EN 15558:2009, IDT)

Издание официальное

Зарегистрирован
№ 8963
« 13 » декабря 2013 г.



Минск
Евразийский совет по стандартизации, метрологии и сертификации

Предисловие

Евразийский совет по стандартизации метрологии и сертификации (ЕАСС) представляет собой региональное объединение национальных органов по стандартизации государств, входящих в Содружество Независимых Государств. В дальнейшем возможно вступление с ЕАСС национальных органов по стандартизации других государств.

Цели, основные принципы и 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 Техническим комитетом по стандартизации ТК 84 «Неорганические продукты азотной группы на базе аммиака и азотной кислоты» (ОАО «ГИАП») на основе собственного аутентичного перевода на русский язык стандарта, указанного в пункте 4

2 ВНЕСЕН Федеральным агентством по техническому регулированию и метрологии Российской Федерации

3 ПРИНЯТ Евразийским Советом по стандартизации, метрологии и сертификации по переписке (протокол № 62-П от 3 декабря 2013 г.)

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
Кыргызстан	KG	Кыргызстандарт
Молдова	MD	Молдова-Стандарт
Российская Федерация	RU	Росстандарт
Таджикистан	TJ	Таджикстандарт

4 Настоящий стандарт идентичен европейскому региональному стандарту EN 15558:2009 Fertilizers – Determination of nitric and ammoniacal nitrogen according to Ulsch selon (Удобрения. Определение нитратного и аммонийного азота методом Ульша).

Европейский стандарт разработан Европейским техническим комитетом CEN/TC 260 «Удобрения и известковые материалы».

Перевод с английского языка (en).

Официальные экземпляры европейского стандарта, на основе которого подготовлен настоящий межгосударственный стандарт, и европейских стандартов, на которые даны ссылки, имеются в национальных органах по стандартизации.

Сведения о соответствии межгосударственных стандартов ссылочным европейским региональным стандартам приведены в дополнительном приложении Д.А.

Степень соответствия – идентичная (IDT)

5 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

Информация о введении в действие (прекращении действия) настоящего стандарта и изменений к нему на территории указанных выше государств публикуется в указателях национальных (государственных) стандартов, издаваемых в этих государствах, а также в сети Интернет на сайтах соответствующих национальных органов по стандартизации.

В случае пересмотра, изменения или отмены настоящего стандарта соответствующая информация также будет опубликована в сети Интернет на сайте Межгосударственного совета по стандартизации, метрологии и сертификации в каталоге «Межгосударственные стандарты».

Исключительное право официального опубликования настоящего стандарта на территории указанных выше государств принадлежит национальным (государственным) органам по стандартизации этих государств

УДОБРЕНИЯ**Определение нитратного и аммонийного азота методом Ульша**

Fertilizers. Determination of nitric and ammoniacal nitrogen according to Ulsch selon

Дата введения —

1 Область применения

Настоящий стандарт устанавливает метод определения нитратного и аммонийного азота с восстановлением методом Ульша.

Метод применим ко всем азотным удобрениям, включая сложные удобрения, в которых азот находится только в нитратной форме или в аммонийной и нитратной форме.

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 все его изменения).

EN 1482-2 Fertilizers and liming materials – Sampling and sample preparation – Part 2: Sample preparation (Удобрения и известковые материалы. Отбор и подготовка проб. Часть 2. Подготовка проб)

EN 12944-1:1999 Fertilizers and liming materials and soil improvers – Vocabulary — Part 1: General terms (Удобрения и известковые материалы и почвоулучшители. Словарь. Часть 1. Основные термины)

EN 12944-2:1999 Fertilizers and liming materials and soil improvers — Vocabulary — Part 2: Terms relating to fertilizers (Удобрения и известковые материалы и почвоулучшители. Словарь. Часть 2. Термины, относящиеся к удобрениям)

EN ISO 3696:1995 Water for analytical laboratory use — Specification and test methods (ISO 3696:1987) [Вода для лабораторного анализа. Технические условия и методы испытаний (ISO 3696:1987)]

3 Термины и определения

В настоящем стандарте применены термины по EN 12944-1 и EN 12944-2.

4 Основные принципы

Восстанавливают нитраты и нитриты металлическим железом до аммиака в кислой среде и вытесняют аммиак, образовавшийся при добавлении избытка гидроксида натрия.

Проводят дистилляцию, определяют выхода аммиака в известный объем титрованного раствора серной кислоты и титруют избыток серной кислоты титрованным раствором гидроксида натрия или калия.

5 Реактивы**5.1 Основные положения**

Используют только реактивы признанной аналитической степени чистоты (квалификацией не ниже ч. д. а.) и дистиллированную или деминерализованную воду, не содержащую диоксид углерода и азотистых соединений (степень чистоты – 3 в соответствии с EN ISO 3696).

5.2 Кислота соляная разбавленная: смешивают один объем концентрированного раствора соляной кислоты, $\rho(\text{HCl}) = 1,18 \text{ г/мл}$, с одним объемом воды.

5.3 Кислота серная, раствор концентрацией $c = 0,05 \text{ моль/л}$.

5.4 Раствор гидроксида натрия или калия, не содержащий карбонатов, концентрацией $c = 0,1$