МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ
(МГС)

INTERSTATE COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND CERTIFICATION
(ISC)

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

ГОСТ ISO 6495-1— 2017

КОРМА ДЛЯ ЖИВОТНЫХ

Определение содержания водорастворимых хлоридов

Часть 1

Титриметрический метод

(ISO 6594-1:2015, IDT)

Издание официальное

Москва
Стандартинформ
2020

gost.e-ecolog.ru

Предисловие

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

Сведения о стандарте

1 ПОДГОТОВЛЕН Федеральным государственным бюджетным научным учреждением «Всероссийский научно-исследовательский институт кормов имени В.Р. Вильямса (ФГБНУ «ВНИИ кормов им. В.Р. Вильямса», на основе собственного перевода на русский язык англоязычной версии стандарта, указанного в пункте 5

2 ВНЕСЕН Федеральным агентством по техническому регулированию и метрологии

3 ПРИНЯТ Межгосударственным советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол от 30 июня 2017 г. № 100-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
Киргизия	KG	Кыргызстандарт
Россия	RU	Росстандарт
Таджикистан	TJ	Таджикстандарт
Узбекистан	UZ	Узстандарт

4 Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 5 октября 2017 г. № 1354-ст межгосударственный стандарт ГОСТ ISO 6495-1—2017 введен в действие в качестве национального стандарта Российской Федерации с 1 января 2019 г.

5 Настоящий стандарт идентичен международному стандарту ISO 6594-1:2015 «Корма для животных. Определение содержания водорастворимых хлоридов. Часть 1. Титриметрический метод» («Animal feeding stuffs — Determination of water-soluble chlorides content — Part 1: Titrimetric method», IDT).

Международный стандарт разработан Техническим комитетом по стандартизации ISO/TC 34 «Пищевые продукты», Подкомитетом SC 10 «Корма для животных» 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 Некоторые элементы настоящего стандарта могут являться объектом патентных прав

7 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

8 ПЕРЕИЗДАНИЕ. Май 2020 г.

Информация о введении в действие (прекращении действия) настоящего стандарта и изменений к нему на территории указанных выше государств публикуется в указателях национальных 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 будет опубликована на официальном интернет-сайте Межгосударственного совета по стандартизации, метрологии и сертификации в каталоге «Межгосударственные стандарты»

© ISO, 2015 — Все права сохраняются
© Стандартинформ, оформление, 2017, 2020

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

М Е Ж Г О С У Д А Р С Т В Е Н Н Ы Й С Т А Н Д А Р Т

КОРМА ДЛЯ ЖИВОТНЫХ

Определение содержания водорастворимых хлоридов

Часть 1

Титриметрический метод

Animal feeding stuffs. Determination of water-soluble chlorides content. Part 1. Titrimetric method

Дата введения — 2019—01—01

1 Область применения

Настоящая часть стандарта устанавливает метод определения содержания водорастворимых хлоридов в кормах для животных. Результаты пересчитывают на хлористый натрий. Данный метод может быть использован для анализа кормов для животных, содержащих водорастворимые хлориды, в пересчете на хлористый натрий в количестве 0,05 %.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие стандарты. Для датированных ссылок применяют только указанное издание ссылочного стандарта, для недатированных — последнее издание (включая все изменения).

ISO 3696, Water for analytical use — Specification and test methods (Вода для лабораторных анализов. Технические условия и методы испытаний)

ISO 6497, Animal feeding stuffs — Sampling (Корма для животных. Отбор проб)

ISO 6498, Animal feeding stuffs — Guidelines for sample preparation (Корма для животных. Руководящие указания по приготовлению проб для испытания)

3 Сущность метода

Хлориды, содержащиеся в анализируемой пробе, растворяют в воде. Если проба содержит органическое вещество, раствор осветляют. Затем раствор подкисляют азотной кислотой и хлориды осаждают в виде хлористого серебра титрованным раствором азотнокислого серебра. Избыток азотнокислого серебра определяют титрованием титрованным раствором тиоцианата аммония по методу Фольгарда.

4 Реактивы

Используют реактивы только признанной аналитической чистоты.

4.1 Вода, не менее 3-й степени чистоты по ISO 3696.

4.2 Ацетон.

4.3 *n*-гексан.

4.4 Азотная кислота массовой концентрации $\rho_{20}(HNO_3)$ = 1,38 г/см^3.

4.5 Разбавленная азотная кислота объемной концентрации $\rho(HNO_3)$ = 2 %. 20 см^3 азотной кислоты (см. 4.4) разбавляют водой (см. 4.1) до 1000 см^3.

Издание официальное

4.6 Водный раствор хромовокислого калия массовой концентрации $\rho(K_2CrO_4) = 5$ %.

4.7 Железо (III)-аммонийные квасцы, насыщенный раствор. Для его приготовления $NH_4Fe(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ растворяют в воде (см. 4.1) до насыщения. Требуется приблизительно 125 г железо (III)-аммонийных квасцов на 100 см^3 воды.

4.8 Активированный уголь, не содержащий хлориды и не обладающий способностью поглощать хлориды.

4.9 Раствор Карреза 1

10,6 г трехводного железистосинеродистого калия $[K_4 Fe(CN)_6 \cdot 3H_2O]$ растворяют в воде (см. 4.1). Доводят объем раствора до 100 см^3 водой (см. 4.1).

4.10 Раствор Карреза 2

21,9 г двуводного уксуснокислого цинка $[Zn(CH_3COO)_2 \cdot 2H_2O]$ растворяют в воде (см. 4.1), добавляют 3 см^3 ледяной уксусной кислоты. Доводят объем раствора до 100 см^3 водой (см. 4.1).

4.11 Натрий хлористый, стандартный титрованный раствор, c(NaCl) = 0,1 моль/дм^3. Молярность стандартного титрованного раствора должна быть известна с точностью 0,0001 моль/дм^3.

Около 20 г тонкоизмельченного хлористого натрия тонким слоем помещают на часовое стекло. Высушивают при температуре 250 °С в течение от 1 до 2 ч. Охлаждают в эксикаторе и взвешивают 5,8 г с точностью 0,0001 г (m) и растворяют в воде (см. 4.1). Объем раствора в мерной колбе вместимостью 1000 дм^3 доводят до метки водой (см. 4.1) и тщательно перемешивают.

Концентрацию стандартного раствора хлористого натрия вычисляют по формуле (1)

$$c_{NaCl} = \frac{m}{58,44}, \quad (1)$$

где c_{NaCl} — концентрация стандартного раствора хлористого натрия, моль/дм^3;

m — масса хлористого натрия, г.

4.12 Азотнокислое серебро, стандартный титрованный раствор, c_s = 0,1 моль/дм^3

Молярность стандартного титрованного раствора должна быть известна с точностью 0,0001 моль/дм^3. Параллельные титрования должны быть в пределах ±0,1 см^3.

Около 20 г тонкоизмельченного азотнокислого серебра помещают тонким слоем на часовое стекло. Высушивают при температуре 80 °С в течение от 2 до 3 ч. Охлаждают в эксикаторе, взвешивают 17,0 г и растворяют в воде (см. 4.1). Объем раствора в мерной колбе вместимостью 1000 см^3 доводят до метки водой (см. 4.1) и тщательно перемешивают.

20 см^3 стандартного раствора хлористого натрия (см. 4.11) пипеткой переносят в коническую колбу вместимостью 200 см^3. В колбу добавляют 1 см^3 раствора хромовокислого калия (см. 4.6) и титруют при энергичном встряхивании раствором азотнокислого серебра (4.12) до красновато-коричневого цвета раствора, не исчезающего в течение 30 с.

Концентрацию стандартного раствора азотнокислого серебра вычисляют по формуле (2)

$$c_s = \frac{20 \cdot c_{NaCl}}{V_s}, \quad (2)$$

где c_s — концентрация стандартного раствора азотнокислого серебра (см. 4.12), моль/дм^3;

c_{NaCl} — концентрация стандартного раствора хлористого натрия (см. 4.11), моль/дм^3;

V_s — объем стандартного раствора азотнокислого серебра, пошедший на титрование, см^3.

4.13 Роданистый аммоний или роданистый калий, стандартный титрованный раствор, c_1 = 0,1 моль/дм^3. Молярность стандартного титрованного раствора должна быть известна с точностью 0,0001 моль/дм^3, и параллельные титрования должны быть в пределах ± 0,1 см^3.

Взвешивают 7,6 г роданистого аммония или 9,7 г роданистого калия и растворяют в воде (см. 4.1). Объем раствора в мерной колбе вместимостью 1000 дм^3 доводят до метки водой (см. 4.1) и тщательно перемешивают.

20 см^3 стандартного раствора азотнокислого серебра (см. 4.12) пипеткой переносят в коническую колбу вместимостью 200 см^3. В колбу добавляют 10 см^3 разбавленной азотной кислоты (см. 4.5) и 2 см^3

насыщенного раствора железо аммонийных квасцов (см. 4.7). Титруют при энергичном встряхивании стандартным раствором роданистого аммония или калия до красновато-коричневого цвета раствора, не исчезающего в течение 30 с.

Концентрацию стандартного раствора роданистого аммония или калия вычисляют по формуле (3)

$$c_t = \frac{20 \cdot c_s}{v_t}, \quad (3)$$

где c_t — концентрация стандартного раствора роданистого аммония или калия (см. 4.13), моль/дм^3;

c_s — концентрация стандартного раствора азотнокислого серебра, моль/дм^3;

V_t — объем роданистого аммония или калия (см. 4.13), пошедший на титрование, см^3.

5 Оборудование, посуда и вспомогательные материалы

Обычное лабораторное оборудование и, в частности, следующее.

5.1 Ротационный шейкер с частотой вращения от 35 мин$^{-1}$ до 40 мин$^{-1}$.

5.2 Мерные колбы класса А вместимостью 200 см^3, 500 см^3 и 1000 см^3.

5.3 Пипетки класса А требующихся емкостей.

5.4 Бюретки класса А требующихся емкостей.

5.5 Весы аналитические, с точностью взвешивания 0,0001 г.

5.6 Фильтровальная бумага необходимой плотности.

6 Отбор проб

Отбор проб не является частью метода, установленного в настоящей части стандарта. Рекомендуемый метод отбора проб описан в ISO 6497.

В лабораторию должна быть прислана репрезентативная проба. Она не должна быть повреждена или изменена при перевозке или хранении.

7 Подготовка проб для анализа

Пробу для анализа готовят в соответствии с ISO 6498.

Представительную часть лабораторной пробы (обычно 500 г) массой от 100 до 150 г размалывают до полного прохода через сито с размером отверстий 1 мм. Тщательно перемешивают.

8 Проведение испытания

8.1 Приготовление анализируемого раствора

8.1.1 Общее

Если анализируемая проба не содержит органическое вещество, анализ выполняют по 8.1.2.

Если анализируемая проба содержит органическое вещество, анализ выполняют по 8.1.3, за исключением проб кормов, подвергшихся тепловой обработке, льняного жмыха, продуктов, содержащих льняную муку, и других продуктов, богатых растительной слизью или коллоидальными веществами (например, декстринированный крахмал). В этом случае анализ проводят по 8.1.4.

8.1.2 Приготовление анализируемого раствора проб, не содержащих органическое вещество

Взвешивают с точностью 0,0001 г не более 10 г анализируемой пробы (раздел 7), содержащей не более 3 г хлоридов. Помещают в мерную колбу вместимостью 500 дм^3 (см. 5.2), добавляют около 400 дм^3 воды (см. 4.1) при температуре 20 °С.

Колбу встряхивают на ротационном шейкере (см. 5.1) в течение 30 мин, объем раствора в колбе доводят до метки водой (см. 4.1), перемешивают и фильтруют через фильтровальную бумагу (5.6).

Далее анализ проводят по 8.2.

8.1.3 Приготовление анализируемого раствора проб, содержащих органическое вещество, за исключением продуктов, перечисленных в 8.1.4

Взвешивают с точностью 0,0001 г около 5 г анализируемой пробы (раздел 7), содержащей не более 3 г хлоридов. Помещают в мерную колбу вместимостью 500 $дм^3$ (см. 5.2). Добавляют 1 г активированного угля (см. 4.8), около 400 $дм^3$ воды (см. 4.1) при температуре 20 °С, 5 $см^3$ раствора Карреза I (см. 4.9). Перемешивают, затем добавляют 5 $см^3$ раствора Карреза II (см. 4.10).

Колбу встряхивают на ротационном шейкере (см. 5.1) в течение 30 мин, объем раствора в колбе доводят до метки водой (см. 4.1), перемешивают и фильтруют через фильтровальную бумагу (5.6).

Далее анализ проводят по 8.2.

8.1.4 Кормовые средства, подвергшиеся тепловой обработке, льняные жмых и мука, продукты, содержащие льняную муку, и другие продукты, богатые растительной слизью или коллоидальными веществами

Взвешивают с точностью 0,0001 г около 5 г анализируемой пробы (раздел 7), содержащей не более 3 г хлоридов. Помещают в мерную колбу вместимостью 500 $см^3$ (см. 5.2). Добавляют 1 г активированного угля (см. 4.8), около 400 $см^3$ воды (см. 4.1) при температуре 20 °С, 5 $см^3$ раствора Карреза I (см. 4.9). Перемешивают, затем добавляют 5 $см^3$ раствора Карреза II (см. 4.10).

Колбу встряхивают на ротационном шейкере (см. 5.1) в течение 30 мин, объем раствора в колбе доводят до метки водой (см. 4.1), затем перемешивают.

После настаивания раствор декантируют (если необходимо, центрифугируют), и 100 $см^3$ надосадочной жидкости пипеткой (см. 5.3) переносят в мерную колбу вместимостью 200 $см^3$ (см. 5.2).

Объем раствора доводят до метки ацетоном (см. 4.2), перемешивают и фильтруют через фильтровальную бумагу (см. 5.6).

Далее анализ проводят по 8.2.

8.2 Титрование

От 25 до 100 $см^3$ (V_a) фильтрата пипеткой (см. 5.3) переносят в коническую колбу. Отобранный объем фильтрата не должен содержать более 150 мг хлоридов. Раствор в колбе разбавляют водой до объема не более 100 $см^3$. Добавляют 5 $см^3$ разбавленной азотной кислоты (см. 4.5), 2 $см^3$ насыщенного раствора железо (III) — аммонийных квасцов (см. 4.7) и 2 капли стандартного раствора роданистого аммония или калия (см. 4.13) из бюретки (см. 5.4), заполненной до нулевой отметки.

Из другой бюретки при непрерывном встряхивании добавляют стандартный раствор азотнокислого серебра до исчезновения красновато-коричневой окраски, затем добавляют еще 5 $см^3$ избытка стандартного раствора азотнокислого серебра (общий объем $AgNO_3$ = V_{s1}). Колбу энергично встряхивают, чтобы вызвать коагуляцию осадка. Для лучшей коагуляции можно добавить 5 $см^3$ *n*-гексана (см. 4.3).

Избыток стандартного раствора азотнокислого серебра (см. 4.12) титруют из бюретки (см. 5.4) стандартным раствором роданистого аммония или калия до красновато-коричневого цвета раствора, не исчезающего в течение 30 с (общий объем, включая 2 капли = V_{t1}).

8.3 Холостая проба

Одновременно с анализируемой пробой выполняют холостое определение, которое включает все стадии анализа и те же реактивы, кроме взятия навески анализируемой пробы в колбу.

8 Обработка результатов

Содержание водорастворимых хлоридов, выраженное как хлористый натрий, вычисляют по формуле (4)

$$W_{wc} = \frac{M\,[(V_{s1} - V_{s0})c_s - (V_{t1} - V_{t0})c_t\,]}{w} \cdot \frac{V_i}{V_a} \cdot F \cdot 100, \qquad (4)$$

где W_{wc} — содержание водорастворимых хлоридов, в пересчете на массовую долю хлористого натрия, %;

M — молярная масса хлористого натрия (M = 58,44), г/моль;

V_{s1} — объем раствора азотнокислого серебра, использованный для титрования анализируемого раствора (см. 8.2), $см^3$;

V_{s0} — объем раствора азотнокислого серебра, использованный для титрования раствора холостой пробы (см. 8.3) см^3;

c_s — концентрация раствора азотнокислого серебра (см. 4.12), моль/дм^3;

V_{t1} — объем раствора роданистого аммония или калия, использованный для титрования анализируемого раствора (см. 8.2), см^3;

V_{t0} — объем раствора роданистого аммония или калия, использованный для титрования раствора холостой пробы (8.3), см^3;

c_t — концентрация раствора роданистого аммония или калия (см. 4.13), моль/дм^3;

w — масса анализируемой пробы в 8.1.2, 8.1.3 и 8.1.4, мг;

V_i — объем анализируемого раствора, приготовленного в 8.1.2, 8.1.3 и 8.1.4 (V_i = 500), см^3;

V_a — объем фильтрата, взятый для титрования (см. 8.2), см^3;

F — коэффициент разбавления.

F = 1 для кормов, анализируемый раствор которых приготовлен по 8.1.2 и 8.1.3,

F = 2 для кормовых средств, подвергшихся тепловой обработке, льняных жмыха и муки, продуктов, содержащих льняную муку, и других продуктов, богатых растительной слизью или коллоидальными веществами (см. 8.1.4).

10 Прецизионность

10.1 Межлабораторные испытания

Подробности межлабораторных испытаний по определению прецизионности метода приведены в приложении А. Значения, полученные по результатам этих межлабораторных испытаний, нельзя применять к диапазонам концентрации и матрицам, отличающимся от приведенных.

10.2 Повторяемость

Абсолютное расхождение между результатами двух отдельных независимых испытаний, полученными одним и тем же методом, на одной испытуемой пробе, в одной и той же лаборатории, одним и тем же оператором, на одном и том же оборудовании в течение короткого промежутка времени не должно превышать более чем в 5 % случаев, предел повторяемости (r), вычисленный по формуле (5):

$$r = 0{,}134(w_{wc})^{0{,}521}, \quad (5)$$

где r — предел повторяемости, массовая доля, %;

w_{wc} — среднее значение двух единичных результатов испытания, массовая доля, %.

10.3 Воспроизводимость

Абсолютное расхождение между результатами двух отдельных испытаний, полученными одним и тем же методом, на одной испытуемой пробе, в разных лабораториях, разными операторами, на разном оборудовании, не должно превышать более, чем в 5 % случаев относительный предел воспроизводимости (R), вычисленный по формуле (6)

$$R = 0{,}552\ \% + 0{,}135\ w_{wc}, \quad (6)$$

где R — предел воспроизводимости, массовая доля, %;

w_{wc} — среднее значение двух единичных результатов испытания, массовая доля, %.

11 Протокол испытания

Протокол испытания должен содержать:

- всю информацию, необходимую для полной идентификации пробы;
- метод отбора пробы, если он известен;
- метод испытания со ссылкой на настоящую часть стандарта;
- все процедуры, не устанавливаемые настоящей частью стандарта, или рассматриваемые как необязательные, вместе с любыми факторами, которые могли влиять на результат испытания;
- полученный(ые) результат(ы) или, если контролировалась повторяемость, конечный полученный результат.

Приложение А
(справочное)

Результаты межлабораторных испытаний

Межлабораторное испытание было организовано ISO/TC 34/SC10 «Корма для животных» в 1987 г. и выполнялось в соответствии с [1]. Конечный статистический анализ проведен в соответствии с [3]. В испытании приняли участие 24 лаборатории.

Таблица А.1 — Статистические результаты межлабораторных испытаний (после устранения выбросов)

Параметр	Проба 1	Проба 2	Проба 3	Проба 4	Проба 5	Проба 6
Число лабораторий после устранения выбросов	22	21	21	22	21	22
Среднее значение, %	3,226	1,62	14,3	3,52	2,49	1,07
Стандартное отклонение повторяемости s_r, %	0,112	0,056	0,21	0,10	0,08	0,03
Коэффициент вариации повторяемости CV_r, %	3,5	3,5	1,46	2,92	3,11	2,9
Предел повторяемости r ($r = 2{,}8 \cdot s_r$), %	0,312	0,156	0,586	0,287	0,217	0,087
Значение критерия Horrat (Ho_r)	1,6	1,4	0,8	1,3	1,4	1,1
Стандартное отклонение воспроизводимости S_R, %	0,22	0,27	0,55	0,406	0,192	0,16
Коэффициент вариации воспроизводимости CV_R, (%)	7	16	4	12	8	15
Предел воспроизводимости, R ($R = 2{,}8 \cdot S_R$), %	0,612	0,744	1,537	1,138	0,537	0,443
Значение критерия Horrat (Ho_R)	2,0	4,4	1,4	3,5	2,2	3,7

Проба 1: Рыбная мука (8.1.3)
Проба 2: Дрожжи (8.1.3)
Проба 3: Премикс (8.1.2, 8.1.4)
Проба 4: Комбикормовый концентрат (8.1.4)
Проба 5: Комбикормовый концентрат (8.1.4)
Проба 7: Комбикорм (8.1.4)

Приложение ДА
(справочное)

Сведения о соответствии ссылочных международных стандартов межгосударственным стандартам

Обозначение ссылочного международного стандарта	Степень соответствия	Обозначение и наименование соответствующего межгосударственного стандарта
ISO 3696:1987	IDT	ГОСТ ISO 3696—2013* «Вода для лабораторного анализа. Технические требования и методы контроля»
ISO 6497	IDT	ГОСТ ISO 6497—2014 «Корма. Отбор проб»
ISO 6498	IDT	ГОСТ ISO 6498—2014 «Корма, комбикорма. Подготовка проб для испытаний»
Примечание — В настоящей таблице использовано следующее обозначение степени соответствия стандартов: - IDT — идентичные стандарты.		

* В Российской Федерации действует ГОСТ Р 52501—2005 (ИСО 3696:1987) «Вода для лабораторного анализа. Технические условия».

Библиография

[1] ISO 5725:1986* Precision of test methods — Determination of repeatability and reproducibility for a standard test method by inter-laboratory tests (Точность методов испытаний. Определение повторяемости и воспроизводимости стандартного метода испытания проведением межлабораторных испытаний)

[2] ISO 5725-1:1994 Accuracy (trueness and precision) of measurement methods and results — Part 1: General principles and definitions [Точность (правильность и прецизионность) методов и результатов измерений. Часть 1. Общие принципы и определения]

[3] ISO 5725-2:1994 Accuracy (trueness and precision) of measurement methods and results — Part 2: Basic method for the determination of repeatability and reproducibility of a standard measurement method [Точность (правильность и прецизионность) методов и результатов измерений. Часть 2. Основной метод определения повторяемости и воспроизводимости стандартного метода измерения]

* Этот документ был отозван [заменен ISO 5725 (все части)].

УДК 633.1001.4:006.354 МКС 65.120

Ключевые слова. корма, хлориды, титриметрический метод

Редактор переиздания *Ю.А. Расторгуева*
Технический редактор *И.Е. Черепкова*
Корректор *М.С. Кабашова*
Компьютерная верстка *А.Н. Золотаревой*

Сдано в набор 05.05.2020. Подписано в печать 23.06.2020 Формат 60×84 1/8. Гарнитура Ариал.
Усл. печ. л. 1,40 Уч.-изд. л. 1,18.
Подготовлено на основе электронной версии, предоставленной разработчиком стандарта

Создано в единичном исполнении во ФГУП «СТАНДАРТИНФОРМ» для комплектования Федерального информационного фонда стандартов, 117418 Москва, Нахимовский пр-т, д. 31, к. 2.
www.gostinfo.ru gost.e-ecolog.ru

gost.e-ecolog.ru