
МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ
(МГС)

INTERSTATE COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND CERTIFICATION
(ISC)

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ
СТАНДАРТ

ГОСТ
32555—
2013

КАРБАМИД (МОЧЕВИНА)

Фотометрический метод определения содержания биурета

Издание официальное



Москва
Стандартинформ
2020

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 унитарным предприятием «Всероссийский научно-исследовательский центр стандартизации, информации и сертификации сырья, материалов и веществ» (ФГУП «ВНИЦСМВ»)

2 ВНЕСЕН Межгосударственным техническим комитетом по стандартизации МТК 527 «Химия»

3 ПРИНЯТ Межгосударственным советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол от 14 ноября 2013 г. № 44)

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

4 Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 22 ноября 2013 г. № 1818-ст межгосударственный стандарт ГОСТ 32555—2013 введен в действие в качестве национального стандарта Российской Федерации с 1 января 2015 г.

5 Настоящий стандарт подготовлен на основе применения ГОСТ Р 50568.7—93¹⁾

6 ВЗАМЕН ГОСТ 27749.1—88

(Поправка)

7 ИЗДАНИЕ (май 2020 г.) с Поправкой (ИУС 12—2014)

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»

¹⁾ Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 22 ноября 2013 г. № 1818-ст ГОСТ Р 50568.7—93 отменен с 1 января 2015 г.

© Стандартиформ, оформление, 2014, 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

Содержание

1 Область применения	1
2 Нормативные ссылки	1
3 Сущность метода	2
4 Средства измерений, вспомогательное оборудование, реактивы и материалы	2
5 Отбор проб	3
6 Требования к безопасности	3
7 Требования к квалификации оператора	3
8 Условия выполнения измерений	3
9 Подготовка к выполнению измерений	3
10 Подготовка пробы и выполнение измерений	5
11 Обработка результатов измерений и установление их окончательных значений	6
12 Требования к показателям точности измерений	6
13 Оформление результатов измерений	6
14 Проверка приемлемости результатов, получаемых в условиях воспроизводимости	7
15 Контроль качества результатов измерений при реализации в лаборатории	7
Библиография	8

Поправка к ГОСТ 32555—2013 Карбамид (мочевина). Фотометрический метод определения содержания биурета

В каком месте	Напечатано	Должно быть		
Предисловие. Таблица согласования	—	Туркмения	ТМ	Главгосслужба «Туркменстандартлары»

(ИУС № 12 2021 г.)

КАРБАМИД (МОЧЕВИНА)

Фотометрический метод определения содержания биурета

Urea for industrial use. Photometric method for determination of biuret content

Дата введения — 2015—01—01

1 Область применения

Настоящий стандарт устанавливает порядок определения массовой доли биурета ($\text{H}_2\text{NCONHCONH}_2$) в карбамиде (мочевине) в диапазоне от 0,45 % до 1,5 % фотометрическим методом.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие межгосударственные стандарты:

ГОСТ 12.0.004 Система стандартов безопасности труда. Организация обучения безопасности труда. Общие положения

ГОСТ 12.1.004 Система стандартов безопасности труда. Пожарная безопасность. Общие требования

ГОСТ 12.1.005 Система стандартов безопасности труда. Общие санитарно-гигиенические требования к воздуху рабочей зоны

ГОСТ 12.1.007 Система стандартов безопасности труда. Вредные вещества. Классификация и общие требования безопасности

ГОСТ 12.1.019 Система стандартов безопасности труда. Электробезопасность. Общие требования и номенклатура видов защиты

ГОСТ 12.4.009 Система стандартов безопасности труда. Пожарная техника для защиты объектов. Основные виды. Размещение и обслуживание

ГОСТ 12.4.021 Система стандартов безопасности труда. Системы вентиляционные. Общие требования

ГОСТ 1770 (ИСО 1042—83, ИСО 4788—80) Посуда мерная лабораторная стеклянная. Цилиндры, мензурки, колбы, пробирки. Общие технические условия

ГОСТ 2081 Карбамид. Технические условия

ГОСТ 2603 Реактивы. Ацетон. Технические условия

ГОСТ 3760 Реактивы. Аммиак водный. Технические условия

ГОСТ 4165 Реактивы. Медь (II) сернокислая 5-водная. Технические условия

ГОСТ 4204 Реактивы. Кислота серная. Технические условия

ГОСТ 4328 Реактивы. Натрия гидроокись. Технические условия

ГОСТ 5845 Реактивы. Калий-натрий виннокислый 4-водный. Технические условия

ГОСТ 6709 Вода дистиллированная. Технические условия

ГОСТ 24104 Весы лабораторные. Общие технические требования¹⁾

ГОСТ 25336 Посуда и оборудование лабораторные стеклянные. Типы, основные параметры и размеры

ГОСТ 25794.1 Реактивы. Методы приготовления титрованных растворов для кислотно-основного титрования

¹⁾ В Российской Федерации действует ГОСТ Р 53228—2008.

ГОСТ 29169 (ИСО 648—77) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки с одной меткой

ГОСТ 29227 (ИСО 835-1—81) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки градуированные. Часть 1. Общие требования

ГОСТ 29251 (ИСО 385-1—84) Посуда лабораторная стеклянная. Бюретки. Часть 1. Общие требования

ГОСТ OIML R 111-1 Государственная система обеспечения единства измерений. Гири классов E_1 , E_2 , F_1 , F_2 , M_1 , M_{1-2} , M_2 , M_{2-3} и M_3 . Часть 1. Метрологические и технические требования

Примечание — При пользовании настоящим стандартом целесообразно проверить действие ссылочных стандартов и классификаторов на официальном интернет-сайте Межгосударственного совета по стандартизации, метрологии и сертификации (www.easc.by) или по указателям национальных стандартов, издаваемым в государствах, указанных в предисловии, или на официальных сайтах соответствующих национальных органов по стандартизации. Если на документ дана недатированная ссылка, то следует использовать документ, действующий на текущий момент, с учетом всех внесенных в него изменений. Если заменен ссылочный документ, на который дана датированная ссылка, то следует использовать указанную версию этого документа. Если после принятия настоящего стандарта в ссылочный документ, на который дана датированная ссылка, внесено изменение, затрагивающее положение, на которое дана ссылка, то это положение применяется без учета данного изменения. Если ссылочный документ отменен без замены, то положение, в котором дана ссылка на него, применяется в части, не затрагивающей эту ссылку.

3 Сущность метода

Определение содержания биурета в мочеvine (карбамиде) выполняют фотометрическим методом.

Метод основан на взаимодействии биурета с сульфатом меди (II) в присутствии щелочного раствора сегнетовой соли с образованием комплексного соединения, окрашенного в фиолетово-красный цвет, и последующем фотометрическом определении оптической плотности раствора при длине волны 550 нм.

Если содержание аммонийных солей в аликвоте, взятой для анализа, превышает 15 мг в пересчете на аммиак (NH_3), то проводят их предварительное отделение.

4 Средства измерений, вспомогательное оборудование, реактивы и материалы

При выполнении измерений применяют нижеследующие средства измерений и другие технические средства.

4.1 Средства измерений и вспомогательное оборудование

Спектрофотометр или фотозлектроколориметр, позволяющий проводить измерения оптической плотности при длине волны 550 нм.

Кюветы с толщиной поглощающего свет слоя 50 мм.

Весы лабораторные высокого класса точности (II) с наибольшим пределом взвешивания 200 г по ГОСТ 24104.

Весы лабораторные среднего класса точности (III) с наибольшим пределом взвешивания 1 кг по ГОСТ 24104.

Набор гирь класса точности F_1 и F_2 по ГОСТ OIML R 111-1.

Колбы 1(2)—100—2, 1(2)—250—2, 1(2)—500—2, 1(2)—1000—2 по ГОСТ 1770.

Цилиндры 1(3)—100—2, 1—500—2 по ГОСТ 1770.

Пипетки с одной меткой 1—2—2, 2—2—10, 2—2—20 по ГОСТ 29169.

Пипетки градуированные 1(2)—1—2—1, 1(2)—1—2—2, 1(2)—2—2—5 по ГОСТ 29227.

Бюретка 1—2—2—50—0,1 по ГОСТ 29251.

Водяная баня или термостат, способные поддерживать температуру 25 °С с точностью ± 1 °С.

Сушильный шкаф, способный поддерживать заданную температуру 105 °С с точностью ± 2 °С.

Стакан В-1—250 ТХС по ГОСТ 25336.

Ионообменная колонка, снабженная краном. Высота — 320 мм, внутренний диаметр — 8 мм.

4.2 Реактивы и материалы

Медь (II) сернокислая 5-водная по ГОСТ 4165.

Калий-натрий виннокислый 4-водный (сегнетова соль) по ГОСТ 5845.

Серная кислота по ГОСТ 4204.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328.

Ацетон по ГОСТ 2603.

Аммиак водный по ГОСТ 3760.

Биурет.

Дистиллированная вода по ГОСТ 6709 или эквивалентной чистоты, свежекипяченная и охлажденная.

Реактив Несслера.

Универсальная индикаторная бумага.

Индикатор бромтимоловый синий или индикаторная бумага для pH 6—8.

Катионит сильный типа Дауэкс 50, Амберлит 1-P120, КУ-2.

5 Отбор проб

Отбор проб — по ГОСТ 2081.

6 Требования к безопасности

При выполнении измерений соблюдают следующие требования:

- требования техники безопасности при работе с химическими реактивами по ГОСТ 12.1.007;
- требования электробезопасности при работе с электроустановками по ГОСТ 12.1.019;
- требования, изложенные в эксплуатационной документации на средства измерений и вспомогательное оборудование.

Помещение, в котором проводят работы, должно быть оборудовано общей приточно-вытяжной вентиляцией по ГОСТ 12.4.021; содержание вредных веществ в воздухе рабочей зоны не должно превышать нормы, установленные ГОСТ 12.1.005.

Помещение лаборатории должно соответствовать требованиям пожаробезопасности по ГОСТ 12.1.004 и иметь средства пожаротушения по ГОСТ 12.4.009.

Работающие должны быть обучены правилам безопасности труда согласно ГОСТ 12.0.004.

7 Требования к квалификации оператора

К выполнению измерений и обработке их результатов могут быть допущены специалисты, имеющие высшее или среднее специальное образование или опыт работы в лаборатории.

Оператор должен быть знаком с устройством средств измерений, операциями, проводимыми при подготовке, выполнении измерений и обработке результатов.

8 Условия выполнения измерений

При выполнении измерений соблюдают следующие условия:

- температура окружающего воздуха — $(20 \pm 5) ^\circ\text{C}$;
- относительная влажность воздуха — не более 80 % при $25 ^\circ\text{C}$;
- частота переменного тока — $(50 \pm 0,4) \text{ Гц}$;
- напряжение в сети — $(220 \pm 22) \text{ В}$.

9 Подготовка к выполнению измерений

При подготовке к выполнению измерений проводят следующие работы.

9.1 Приготовление вспомогательных растворов

9.1.1 Медь (II) сернокислая [сульфат меди (II)], раствор концентрации 15 г/дм^3 : навеску сульфата меди (II) по ГОСТ 4165 массой $(15 \pm 0,01) \text{ г}$ помещают в мерную колбу вместимостью 1000 см^3 , растворяют в небольшом количестве воды, доводят объем в колбе до метки и перемешивают.

9.1.2 Калий-натрий виннокислый (сегнетова соль), щелочной раствор концентрации 50 г/дм^3 : $50,0 \text{ г}$ сегнетовой соли ($\text{NaKC}_4\text{H}_4\text{O}_6 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$) по ГОСТ 5845 помещают в мерную колбу вместимостью 1000 см^3 , растворяют в воде, добавляют 40 г гидроокиси натрия, предварительно промытой водой для удаления верхней пленки, доводят объем в колбе до метки и перемешивают.

9.1.3 Серная кислота, раствор концентрации приблизительно $c(1/2\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,1$ моль/дм³; готовят по ГОСТ 25794.1.

9.1.4 Гидроокись натрия, раствор концентрации приблизительно $c(\text{NaOH}) = 0,1$ моль/дм³; готовят по ГОСТ 25794.1.

9.1.5 Аммиак, водный раствор концентрации 100 г/дм³: 440 см³ водного раствора аммиака с массовой долей 25 % и плотностью 0,907 г/см³ по ГОСТ 3760 разбавляют до 1000 см³.

9.1.6 Соляная кислота, раствор концентрации $c(\text{HCl}) = 4$ моль/дм³ (4 н.); готовят с использованием положений ГОСТ 25794.1.

9.1.7 Подготовка катионита

100 г катионита промывают декантацией четырьмя порциями раствора соляной кислоты концентрации 4 моль/дм³, каждая по 250 см³, а затем водой в объеме 1000 см³.

9.1.8 Подготовка ионообменной колонки

Помещают промытый катионит в ионообменную колонку слоем высотой 200 мм, промывают и заливают воду так, чтобы она заполнила колонку на 5 мм выше уровня смолы.

9.2 Приготовление градуировочных растворов

9.2.1 Биурет, основной раствор концентрации 2,00 г/дм³

Кристаллический биурет $(\text{NH}_2\text{CO})_2\text{NH}$ промывают раствором аммиака концентрации 100 г/дм³, а затем водой до удаления аммиака (проба с реактивом Несслера). После этого промывают биурет ацетоном и затем высушивают при температуре (105 ± 2) °С до постоянной массы. Очищенный биурет хранят в склянке из темного стекла с притертой пробкой.

Навеску очищенного биурета массой $(1 \pm 0,0001)$ г помещают в мерную колбу вместимостью 500 см³, растворяют приблизительно в 450 см³ воды и доводят pH раствора до значения, равного 7, прибавляя раствор серной кислоты по 9.1.3 или раствор гидроокиси натрия по 9.1.4, проверяя pH с помощью универсальной индикаторной бумаги. После чего объем в колбе доводят до метки.

1 см³ полученного основного градуировочного раствора содержит 2,00 мг биурета.

9.3 Построение градуировочного графика

9.3.1 Готовят серию градуировочных растворов. В шесть мерных колб вместимостью 100 см³ каждая помещают соответствующие объемы основного раствора биурета, указанные в таблице 1.

В каждую колбу добавляют количество воды, необходимое для того, чтобы довести объем до 50 см³, затем, перемешивая после каждого добавления, вносят 20 см³ раствора сегнетовой соли и 20 см³ раствора сульфата меди. Объем в колбе доводят до метки и перемешивают. Помещают колбы в водяную баню или термостат, поддерживающий температуру (25 ± 1) °С на 20 мин, помешивая время от времени.

Таблица 1

№ серии	Объем основного раствора биурета, см ³	Масса биурета в градуировочном растворе, мг
1 ^{a)}	0	0
2	0,50	1
3	5,0	10
4	15,0	30
5	25,0	50
6	40,0	80
a) Компенсирующий раствор.		

9.3.2 Не позднее чем через 30 мин проводят фотометрические измерения градуировочных растворов по отношению к компенсирующему раствору на спектрофотометре при длине волны 550 нм или фотоэлектроколориметре с соответствующим светофильтром в кюветах с толщиной поглощающего слоя 50 мм.

Строят график, откладывая по оси абсцисс количества биурета в миллиграммах, содержащиеся в 100 см³ градуировочного раствора, а по оси ординат — соответствующие значения оптической плотности.

9.4 Контроль стабильности градуировочной характеристики

Контроль стабильности градуировочной характеристики заключается в определении параметров этой характеристики через установленные промежутки времени, сопоставлении их с первоначальными параметрами и оценке на этой основе возможности продолжения текущих измерений.

Периодичность контроля определяется частотой использования методики.

Контроль стабильности градуировочной характеристики проводится в соответствии с графиком контроля и при каждой смене реактивов. Средствами контроля являются градуировочные растворы-образцы для градуировки. Для контроля готовят не менее трех образцов для градуировки по 9.3.

Градуировочную характеристику считают стабильной, если расхождение между заданным и измеренным значениями массы биурета в образце для градуировки не превышает допустимое относительное расхождение $\pm 6\%$.

Если условие стабильности градуировочной характеристики не выполняется для одного из образцов для градуировки, выполняют повторное приготовление и измерение этого образца. Если градуировочная характеристика нестабильна, выясняют причины и повторяют контроль с использованием других образцов для градуировки, предусмотренных методикой. При повторном обнаружении нестабильности строят новый градуировочный график.

10 Подготовка пробы и выполнение измерений

10.1 Подготовка пробы

Навеску карбамида массой $(50 \pm 0,01)$ г помещают в стакан и растворяют ее в 100 см^3 воды. Доводят pH раствора до 7, добавляя раствор серной кислоты (9.1.3) или раствор гидроокиси натрия (9.1.4), проверяя pH с помощью универсальной индикаторной бумаги.

Содержимое стакана количественно переносят в мерную колбу вместимостью 250 см^3 , объем в колбе доводят до метки водой и перемешивают.

10.2 Подготовка пробы при наличии в ней аммиачного азота

При присутствии в аликвоте по 10.3 аммонийных солей в количестве, превышающем 15 мг в пересчете на аммиак (NH_3), проводят предварительную подготовку пробы.

Примечание — Приблизительное содержание аммонийных солей можно определить по изменению pH в присутствии формальдегида (ГОСТ). Если расходует более 90 см^3 раствора гидроокиси натрия концентрации $0,05\text{ моль/дм}^3$, необходимо предварительно устранить их влияние на результат измерений, при условии что масса мочевины в аликвоте, взятой для определения содержания биурета, превышает 10 г.

В этом случае навеску карбамида массой $(20 \pm 0,01)$ г помещают в стакан и растворяют ее в 50 см^3 воды.

Пропускают раствор пробы через подготовленную ионообменную колонку со скоростью приблизительно $150\text{ см}^3/\text{ч}$. Собирают элюат в мерную колбу вместимостью 250 см^3 . Промывают смолу водой до общего объема приблизительно 220 см^3 . Доводят pH до 7 по универсальной индикаторной бумаге, добавляя раствор гидроокиси натрия, объем в колбе доводят до метки водой и перемешивают.

10.3 Выполнение измерений

Аликвоту раствора пробы объемом 10 см^3 при массовой доле биурета от 0,9 % до 1,5 % или объемом 20 см^3 при массовой доле биурета от 0,6 % до 0,9 % переносят в мерную колбу вместимостью 100 см^3 . Затем, перемешивая после каждого добавления, добавляют 20 см^3 раствора сегнетовой соли и 20 см^3 раствора сульфата меди. Объем в колбе с анализируемым раствором доводят до метки водой и перемешивают. Колбу помещают в водяную баню или термостат, поддерживающую температуру $(25 \pm 1)^\circ\text{C}$ на 20 мин, помешивая время от времени. Раствор холостого опыта готовят таким же образом, но без добавления анализируемой пробы.

Не позднее чем через 30 мин проводят измерения оптической плотности анализируемого раствора D по отношению к раствору холостого опыта на спектрофотометре при длине волны 550 нм или фотоэлектроколориметре с соответствующим светофильтром в кюветах с толщиной поглощающего свет слоя 50 мм.

Если раствор пробы карбамида мутный и/или окрашенный, то для учета влияния на результат измерений его собственной окраски определяют оптическую плотность раствора контрольного опыта

с этой же аликвотой в соответствии с установленной методикой по отношению к раствору сравнения, в качестве которого служит раствор анализируемой пробы, приготовленный по п. 10.3, но не содержащий раствор сульфата меди. Параллельно измеряют оптическую плотность холостого опыта по отношению к воде. Оптическую плотность холостого опыта вычитают из оптической плотности анализируемого раствора и по градуировочному графику находят массу биурета, C_x , %, содержащуюся в 100 см³ раствора.

Если исходный раствор пробы слабомутный, допускается вносить поправку в определяемую оптическую плотность. Для этого исходный раствор анализируемой пробы разбавляют по п. 10.1 без добавления реактивов и измеряют оптическую плотность мутного раствора по отношению к воде. Оптическую плотность мутного раствора вычитают из оптической плотности анализируемого раствора и по градуировочному графику находят массу биурета, C_x , %, содержащуюся в 100 см³.

Если раствор пробы очень мутный, то перед доведением pH раствора до требуемого значения его обрабатывают, как описано ниже.

К раствору пробы добавляют 2 см³ раствора соляной кислоты концентрации 1 моль/дм³, энергично встряхивают и фильтруют под вакуумом через фильтрующую воронку с фильтром из спекшегося стеклянного порошка (пористость 5—15 мкм). Промывают фильтр в стакан небольшим количеством воды, количественно собирают фильтраты в стакан, доводят pH до 7. Содержимое стакана количественно переносят в мерную колбу вместимостью 250 см³, затем объем в колбе доводят до метки водой и перемешивают. Далее проводят определение в соответствии с 10.3.

11 Обработка результатов измерений и установление их окончательных значений

Обработку результатов измерений массовой доли биурета в пробах карбамида выполняют следующим образом.

Массовую долю биурета в пробе карбамида, %, вычисляют по формуле

$$X = \frac{C_x \cdot 250 \cdot 100}{a V_a \cdot 1000}, \quad (1)$$

где C_x — масса биурета в 100 см³, найденная по градуировочному графику, мг;

a — навеска пробы карбамида, взятая для определения, г;

V — объем (аликвота) раствора пробы, взятый для определения, см³.

За результат измерений принимают среднеарифметическое значение ($\bar{X}$) двух результатов параллельных определений, расхождение между которыми не должно превышать предел повторяемости, равный 0,05 %.

12 Требования к показателям точности измерений

Границы допускаемой относительной погрешности $\pm \delta$ (%) измерений по данной методике — ± 15 % при $P = 0,95$.

13 Оформление результатов измерений

Результаты измерений в документах, предусматривающих их использование, представляют в виде

$$\bar{X} \pm \Delta, \text{ \%}, \text{ при } P = 0,95,$$

где $\bar{X}$ — среднеарифметическое значение двух параллельных определений содержания биурета в пробе карбамида, %;

Δ — границы абсолютной погрешности, %, при доверительной вероятности $P = 0,95$.

Перевод значений метрологических характеристик из относительных в абсолютные осуществляют по формуле

$$\Delta = 0,01 \delta \bar{X}. \quad (2)$$

Численное значение результатов измерений должно оканчиваться цифрой того же разряда, что и значение границ абсолютной погрешности.

Допустимо представлять результаты в виде

$$\bar{X} \pm \Delta_{\text{л}}, P = 0,95,$$

при условии $\Delta_{\text{л}} < \Delta$,

где $\Delta_{\text{л}}$ — значение характеристики погрешности результатов измерений, установленное при реализации методики в лаборатории и обеспечиваемое контролем стабильности результатов измерений.

Примечание — Допустимо характеристику погрешности результатов измерений при внедрении методики в лаборатории устанавливать на основе выражения

$$\Delta_{\text{л}} = 0,84\Delta, \quad (3)$$

с последующим уточнением по мере накопления информации в процессе контроля стабильности результатов измерений.

14 Проверка приемлемости результатов, получаемых в условиях воспроизводимости

Расхождение между результатами измерений содержания биурета в идентичной пробе карбамида, полученными в двух лабораториях, не должно превышать предел воспроизводимости, равный 0,07 %.

15 Контроль качества результатов измерений при реализации в лаборатории

Контроль качества результатов измерений при реализации методики в лаборатории предусматривает контроль стабильности результатов измерений (на основе контроля стабильности среднеквадратического отклонения повторяемости, среднеквадратического отклонения внутрилабораторной прецизионности).

Контроль стабильности результатов анализа проводят в целях подтверждения лабораторией компетентности в обеспечении качества выдаваемых результатов анализа и оценки деятельности лаборатории в целом.

Форма реализации контроля стабильности результатов анализа, получаемых в лаборатории, может быть выбрана в соответствии с [1].

Библиография

- [1] РМГ 76—2004 ГСИ. Внутренний контроль качества результатов количественного химического анализа

УДК 661.717.5.001.4:006.354

МКС 65.080

Ключевые слова: мочевины, карбамид, определение содержания, биурет, фотометрия

Редактор переиздания *Н.Е. Рагузина*
Технические редакторы *В.Н. Прусакова, И.Е. Черепкова*
Корректор *Е.И. Рычкова*
Компьютерная верстка *Г.В. Струковой*

Сдано в набор 12.05.2020. Подписано в печать 25.06.2020. Формат 60 × 84¹/₈. Гарнитура Ариал.
Усл. печ. л. 1,40. Уч.-изд. л. 1,10.

Подготовлено на основе электронной версии, предоставленной разработчиком стандарта

ИД «Юриспруденция», 115419, Москва, ул. Орджоникидзе, 11.
www.jurisizdat.ru y-book@mail.ru

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 info@gostinfo.ru

Поправка к ГОСТ 32555—2013 Карбамид (мочевина). Фотометрический метод определения содержания биурета

В каком месте	Напечатано	Должно быть
Предисловие. Сведения о стандарте. Пункт 6	6. ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ	6 ВЗАМЕН ГОСТ 27749.1—88

(ИУС № 12 2014 г.)

Поправка к ГОСТ 32555—2013 Карбамид (мочевина). Фотометрический метод определения содержания биурета

В каком месте	Напечатано	Должно быть		
Предисловие. Таблица согласования	—	Туркмения	ТМ	Главгосслужба «Туркменстандартлары»

(ИУС № 12 2021 г.)