МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ
(МГС)

INTERSTATE COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND CERTIFICATION
(ISC)

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

ГОСТ 26811— 2014

ИЗДЕЛИЯ КОНДИТЕРСКИЕ

Йодометрический метод определения массовой доли общей сернистой кислоты

Издание официальное

Москва
Стандартинформ
2019

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 РАЗРАБОТАН Государственным научным учреждением «Научно-исследовательский институт кондитерской промышленности» Российской академии сельскохозяйственных наук (ГНУ «НИИКП» Россельхозакадемии)

2 ВНЕСЕН Федеральным агентством по техническому регулированию и метрологии

3 ПРИНЯТ Межгосударственным советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол от 5 декабря 2014 г. № 46)

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
Киргизия	KG	Кыргызстандарт
Россия	RU	Росстандарт
Таджикистан	TJ	Таджикстандарт
Узбекистан	UZ	Узстандарт

4 Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 18 марта 2015 г. № 135-ст межгосударственный стандарт ГОСТ 26811—2014 введен в действие в качестве национального стандарта Российской Федерации с 1 июля 2016 г.

5 ВЗАМЕН ГОСТ 26811—86

6 ПЕРЕИЗДАНИЕ. Ноябрь 2019 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»

© Стандартинформ, оформление, 2015, 2019

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 Условия проведения измерений 2
4 Требования безопасности 2
5 Требования к квалификации оператора 2
6 Средства измерений, вспомогательное оборудование, посуда, материалы и реактивы 2
7 Сущность метода 3
8 Отбор и подготовка проб 3
9 Подготовка к проведению измерений 3
10 Проведение измерений 5

Поправка к ГОСТ 26811—2014 Изделия кондитерские. Йодометрический метод определения массовой доли общей сернистой кислоты

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

(ИУС № 12 2021 г.)

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

ИЗДЕЛИЯ КОНДИТЕРСКИЕ

Йодометрический метод определения массовой доли общей сернистой кислоты

Confectionery.
Iodometric method for determination of mass fraction of total sulphurous acid

Дата введения — 2016—07—01

1 Область применения

Настоящий стандарт распространяется на кондитерские изделия, изготовленные на основе фруктового (овощного) сырья, консервированного сернистым ангидридом [мармелад, пастильные изделия, карамель и конфеты, изготовленные на основе фруктового (овощного) сырья], а также мучные кондитерские изделия и полуфабрикаты, изготовленные с добавлением пиросульфита натрия или калия (далее — продукт), и устанавливает йодометрический метод определения массовой доли общей сернистой кислоты в диапазоне измерений от 0,002 % до 0,100 %.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие межгосударственные стандарты:

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

ГОСТ 12.1.018 Система стандартов безопасности труда. Пожаровзрывобезопасность статического электричества. Общие требования

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

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

ГОСТ 3118 Реактивы. Кислота соляная. Технические условия

ГОСТ 4159 Реактивы. Йод. Технические условия

ГОСТ 4204 Реактивы. Кислота серная. Технические условия

ГОСТ 4220 Реактивы. Калий двухромовокислый. Технические условия

ГОСТ 4232 Реактивы. Калий йодистый. Технические условия

ГОСТ 4328 Реактивы. Натрия гидроокись. Технические условия

ГОСТ 5904—82 Изделия кондитерские. Правила приемки, методы отбора и подготовки проб

ГОСТ 6709—72 Вода дистиллированная. Технические условия

ГОСТ 10163—76 Реактивы. Крахмал растворимый. Технические условия

ГОСТ 12026—76 Бумага фильтровальная лабораторная. Технические условия

ГОСТ 24363—80 Реактивы. Калия гидроокись. Технические условия

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

ГОСТ 27068 Реактивы. Натрий серноватистокислый (натрия тиосульфат) 5-водный. Технические условия

ГОСТ 27752 Часы электронно-механические кварцевые настольные, настенные и часы-будильники. Общие технические условия

Издание официальное

ГОСТ 28498 Термометры жидкостные стеклянные. Общие технические требования. Методы испытаний

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 ИСО 5725-6—2003[1)] Точность (правильность и прецизионность) методов и результатов измерений. Часть 6. Использование значений точности на практике

ГОСТ OIML R 76-1 Государственная система обеспечения единства измерений. Весы неавтоматического действия. Часть 1. Метрологические и технические требования. Испытания

Примечание — При пользовании настоящим стандартом целесообразно проверить действие ссылочных стандартов и классификаторов на официальном интернет-сайте Межгосударственного совета по стандартизации, метрологии и сертификации (gost.e-ecolog.ru 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 Условия проведения измерений

При подготовке и проведении измерений должны быть соблюдены следующие условия:
- температура окружающего воздуха ..... (20 ± 5) °С;
- относительная влажность воздуха..... не более 75 %.

4 Требования безопасности

При выполнении измерений необходимо соблюдать правила техники безопасности при работе с химическими реактивами по ГОСТ 12.1.007, требования электробезопасности при работе с электроустановками по ГОСТ 12.1.019, требования пожаровзрывобезопасности по ГОСТ 12.1.018, а также требования, изложенные в технической документации на применяемые средства измерений и вспомогательное оборудование.

5 Требования к квалификации оператора

К выполнению измерений и обработке результатов допускается специалист, имеющий опыт работы в химической лаборатории, освоивший метод и прошедший инструктаж по технике безопасности при работе с вредными веществами и пожарной безопасности.

6 Средства измерений, вспомогательное оборудование, посуда, материалы и реактивы

Весы неавтоматического действия по ГОСТ OIML R 76-1 с пределами допускаемой абсолютной погрешности ± 0,5 мг.

Термометр жидкостный стеклянный по ГОСТ 28498 с диапазоном измерений температур от 0 °С до 100 °С и ценой деления 0,5 °С.

Часы электронно-механические кварцевые по ГОСТ 27752.

Мешалка магнитная.

Бюретка I-1—2—25—0,1 по ГОСТ 29251.

Цилиндр 1—250—1 или 3—250—2 по ГОСТ 1770.

Воронка лабораторная В-25—38 ХС или В-36—50 ХС по ГОСТ 25336.

Колба 2—100 (200; 250; 1000)—2 по ГОСТ 1770.

[1)] В Российской Федерации действует ГОСТ Р ИСО 5725-6—2002.

Колба К-1—1000—29/32 ТС по ГОСТ 25336.
Колба Кн-1—250(500)—29/32 ТС по ГОСТ 25336.
Стаканчик для взвешивания СВ-19/9 по ГОСТ 25336.
Стакан В-1—100 по ГОСТ 25336.
Пипетки 2—25—1—2, 2—50—1—2 по ГОСТ 29227.
Стекло часовое.
Бумага фильтровальная лабораторная по ГОСТ 12026.
Йод по ГОСТ 4159.
Тиосульфат натрия (натрий серноватистокислый) по ГОСТ 27068 или стандарт-титр (фиксанал) в ампулах концентрации $c(1/2\ Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O) = 0{,}1$ моль/дм^3 (0,1н).
Гидроокись калия по ГОСТ 24363.
Гидроокись натрия по ГОСТ 4328.
Серная кислота по ГОСТ 4204.
Соляная кислота по ГОСТ 3118.
Крахмал по ГОСТ 10163.
Калий двухромовокислый по ГОСТ 4220, ч. д. а.
Калий йодистый по ГОСТ 4232, ч. д. а.
Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.
Допускается применение других средств измерений и вспомогательного оборудования, не уступающих вышеуказанным по метрологическим и техническим характеристикам и обеспечивающих необходимую точность измерения, а также материалов и реактивов, по качеству не ниже указанных.

7 Сущность метода

Метод основан на переходе свободного и связанного сернистого ангидрида в натриевую соль сернистой кислоты с последующим йодометрическим титрованием.

8 Отбор и подготовка проб

Отбор и подготовка проб — по ГОСТ 5904.

9 Подготовка к проведению измерений

9.1 Приготовление раствора гидроокиси натрия молярной концентрации $c(NaOH) = 1$ моль/дм^3 или раствора гидроокиси калия молярной концентрации $c(KOH) = 1$ моль/дм^3

40 г гидроокиси натрия или 56 г гидроокиси калия, используя меры безопасности, растворяют при перемешивании в дистиллированной воде в мерной колбе вместимостью 1000 см^3.

Срок хранения раствора в плотно закрытой стеклянной посуде при температуре от 10 °С до 20 °С — не более 30 сут.

9.2 Приготовление раствора серной кислоты 1:3 по объему

Отмеривают мерным цилиндром нужный объем концентрированной серной кислоты. Отмеривают цилиндром дистиллированную воду, объем которой должен быть в три раза больше объема взятой серной кислоты. Затем осторожно малыми порциями при охлаждении и перемешивании приливают кислоту в воду.

Срок хранения раствора в плотно закрытой стеклянной посуде при температуре от 5 °С до 20 °С — не более 6 мес.

9.3 Приготовление раствора соляной кислоты 1:5 по объему

Отмеривают цилиндром нужный объем концентрированной соляной кислоты. Отмеривают цилиндром дистиллированную воду, объем которой в пять раз больше объема взятой соляной кислоты. Затем осторожно приливают кислоту в воду.

Срок хранения раствора в плотно закрытой стеклянной посуде при температуре от 5 °С до 20 °С — не более 6 мес.

9.4 Приготовление раствора двухромовокислого калия молярной концентрации $c(1/6\ K_2Cr_2O_7) = 0{,}1$ моль/дм^3

4,9033 г двухромовокислого калия растворяют в дистиллированной воде в мерной колбе вместимостью 1000 см^3. Доводят объем до метки дистиллированной водой и тщательно перемешивают.

Срок хранения раствора в плотно закрытой стеклянной посуде при температуре от 10 °С до 20 °С — не более 30 сут.

9.5 Приготовление раствора крахмала массовой долей 1 %

В мерной колбе вместимостью 100 см^3 растворяют в небольшом объеме дистиллированной воды 1 г крахмала и добавляют 70—80 см^3 горячей кипяченой дистиллированной воды температурой 60 °С. После охлаждения объем раствора доводят до 100 см^3 дистиллированной водой и тщательно перемешивают.

Срок хранения раствора в плотно закрытой стеклянной посуде при температуре от 10 °С до 20 °С — не более 2 сут.

9.6 Приготовление раствора тиосульфата натрия молярной концентрации $c(1/2\ Na_2S_2O_3 \cdot 5\ H_2O) = 0{,}1$ моль/дм^3 и определение поправочного коэффициента

9.6.1 Приготовление раствора тиосульфата натрия молярной концентрации $c(1/2\ Na_2S_2O_3 \cdot 5\ H_2O) = 0{,}1$ моль/дм^3

25 г тиосульфата натрия растворяют в прокипяченной и охлажденной дистиллированной воде, переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см^3, доводят содержимое колбы кипяченой охлажденной дистиллированной водой до метки и перемешивают.

Допускается готовить раствор тиосульфата натрия, используя стандарт-титр (фиксанал) в ампулах молярной концентрации $c(1/2\ Na_2S_2O_3 \cdot 5\ H_2O) = 0{,}1$ моль/дм^3.

Срок хранения раствора в посуде из темного стекла с притертой пробкой при температуре от 10 °С до 20 °С — не более 45 сут.

Поправочный коэффициент устанавливают через 8—10 сут.

9.6.2 Определение поправочного коэффициента раствора тиосульфата натрия молярной концентрации $c(1/2\ Na_2S_2O_3 \cdot 5\ H_2O) = 0{,}1$ моль/дм^3

В коническую колбу вместимостью 500 см^3 вносят 2 г йодистого калия, растворяют его в 2—3 см^3 дистиллированной воды, добавляют 5 см^3 соляной кислоты по 9.3, после чего вносят пипеткой 25 см^3 раствора двухромовокислого калия по 9.4, осторожно перемешивают жидкость, прикрыв колбу часовым стеклом, через 2 мин приливают 200—250 см^3 дистиллированной воды и титруют раствором тиосульфата натрия.

Как только жидкость приобретает зеленовато-желтый цвет, приливают около 3 см^3 раствора крахмала по 9.5 и продолжают титровать до исчезновения синей окраски.

Поправочный коэффициент K_0 вычисляют по формуле

$$K_0 = \frac{25}{V_0}, \qquad (1)$$

где 25 — объем раствора двухромовокислого калия, взятый для титрования, см^3;

V_0 — объем раствора тиосульфата натрия, израсходованный на титрование, см^3.

9.7 Приготовление раствора йода молярной концентрации $c(1/2\ I_2) = 0{,}1$ моль/дм^3 и определение поправочного коэффициента

9.7.1 Приготовление раствора йода молярной концентрации $c(1/2\ I_2) = 0{,}1$ моль/дм^3

40,00 г йодистого калия растворяют в 50—60 см^3 дистиллированной воды в стакане вместимостью 100 см^3. В полученный раствор добавляют 12,70 г йода.

Жидкость перемешивают до полного растворения йода и количественно переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см^3, объем раствора доводят дистиллированной водой до метки и перемешивают.

Срок хранения раствора в посуде из темного стекла с притертой пробкой при температуре от 10 °С до 20 °С — не более 30 сут.

Поправочный коэффициент устанавливают не реже одного раза в 10 сут.

Допускается готовить раствор, используя 25,00 г йодистого калия, при этом поправочный коэффициент определяют не реже одного раза в двое суток.

Допускается готовить раствор йода, используя стандарт-титр (фиксанал) в ампулах молярной концентрации $c(1/2\ I_2) = 0{,}1$ моль/дм^3.

9.7.2 Определение поправочного коэффициента раствора йода молярной концентрации $c(1/2\ I_2) = 0{,}1$ моль/дм^3

Поправочный коэффициент для раствора йода молярной концентрации $c(1/2\ I_2) = 0{,}1$ моль/дм^3 устанавливают по раствору тиосульфата натрия концентрации $c(1/2\ Na_2S_2O_3 \cdot 5\ H_2O) = 0{,}1$ моль/дм^3.

В коническую колбу с притертой пробкой вместимостью 250 см^3 вносят 25 см^3 раствора йода по 9.7.1, прибавляют пипеткой 25 см^3 дистиллированной воды и титруют раствором тиосульфата натрия по 9.6 до перехода бурого окрашивания раствора в соломенно-желтое, а затем прибавляют 1 см^3 раствора крахмала по 9.5 и продолжают титрование до полного обесцвечивания.

Поправочный коэффициент K вычисляют по формуле

$$K = \frac{V_1 \cdot K_0}{V}, \qquad (2)$$

где V_1 — объем раствора тиосульфата натрия, израсходованный на титрование, см^3;

K_0 — поправочный коэффициент раствора тиосульфата натрия;

V — объем раствора йода, взятый для титрования, см^3.

Для установления поправочного коэффициента проводят не менее трех определений. Поправочный коэффициент вычисляют с точностью до третьего десятичного знака. За окончательный результат принимают среднеарифметическое значение, округленное до второго десятичного знака, если расхождение между максимальным и минимальным значением поправочных коэффициентов не превышает 0,001. Значение поправочного коэффициента должно быть равным 1,00 ± 0,03.

9.7.3 Приготовление раствора йода молярной концентрации $c(1/2\ I_2) = 0{,}01$ моль/дм^3

10 см^3 раствора йода молярной концентрации $c\ (1/2\ I_2) = 0{,}1$ моль/дм^3 отмеривают пипеткой в мерную колбу вместимостью 100 см^3, доводят объем до метки дистиллированной водой и тщательно перемешивают.

Разбавленные титрованные растворы применяют свежеприготовленными. Поправочный коэффициент K принимают тот же, что и у раствора йода молярной концентрации $c(1/2\ I_2) = 0{,}1$ моль/дм^3 по 9.7.2.

Допускается готовить раствор йода молярной концентрации $c(1/2\ I_2) = 0{,}01$ моль/дм^3, используя стандарт-титр (фиксанал) в ампулах молярной концентрации $c(1/2\ I_2) = 0{,}01$ моль/дм^3. Поправочный коэффициент в этом случае определяют по 9.7.2.

10 Проведение измерений

10.1 Мучные кондитерские изделия и полуфабрикаты

10.1.1 Анализируемую пробу продукта массой 20 г, взвешенную в химическом стакане с записью результата до второго десятичного знака, количественно переносят в мерную колбу вместимостью 250 см^3 и доливают в нее дистиллированную воду до половины объема. Колбу закрывают пробкой и оставляют стоять в течение 10 мин при частом взбалтывании. Затем содержимое колбы доводят дистиллированной водой до метки, перемешивают и выдерживают до образования прозрачного раствора и суспензии. Полученный раствор фильтруют в сухую колбу.

В коническую колбу вместимостью 250 см^3 пипеткой вносят 50 см^3 фильтрата, затем с помощью цилиндра приливают 25 см^3 раствора гидроокиси натрия или гидроокиси калия по 9.1, колбу закрывают пробкой, смесь взбалтывают и оставляют стоять в течение 15 мин. Затем цилиндром прибавляют 10 см^3 раствора серной кислоты по 9.2, 1 см^3 раствора крахмала по 9.5 и сразу же титруют раствором йода молярной концентрации $c(1/2\ I_2) = 0{,}01$ моль/дм^3 до появления синего окрашивания, неисчезающего при перемешивании.

10.1.2 Контрольное титрование проводят в тех же условиях: в коническую колбу вместимостью 250 см^3 вносят пипеткой 50 см^3 дистиллированной воды, 25 см^3 раствора гидроокиси натрия или калия по 9.1, 10 см^3 раствора серной кислоты по 9.2 и титруют раствором йода по 9.7.3 в присутствии 1 см^3 раствора крахмала по 9.5.

10.1.3 Обработка результатов

Массовую долю общей сернистой кислоты X, %, вычисляют по формуле

$$X = \frac{(V_2 - V_3) \cdot K \cdot 0{,}32 \cdot 100 \cdot V_4}{m \cdot 1000 \cdot V_5}, \quad (3)$$

где V_2 — объем раствора йода, взятый для титрования исследуемого раствора, см^3;

V_3 — объем раствора йода, израсходованный на контрольное титрование, см^3;

K — поправочный коэффициент раствора йода;

0,32 — количество миллиграмм SO_2 соответствующее 1 см^3 раствора йода концентрации $c(1/2\ I_2)$ = = 0,01 моль/дм^3, мг/см^3;

V_4 — вместимость мерной колбы, см^3;

m — масса анализируемой пробы продукта, г;

1000 — коэффициент пересчета граммов в миллиграммы;

V_5 — объем фильтрата, взятый для титрования, см^3.

Результаты измерений вычисляют с точностью до четвертого десятичного знака.

За окончательный результат измерений массовой доли общей сернистой кислоты в мучных кондитерских изделиях и полуфабрикатах принимают среднеарифметическое значение результатов двух измерений, выполненных в условиях повторяемости, если выполняется условие приемлемости:

$$|X_1 - X_2| \le r_{отн} \cdot 0{,}01 \cdot \bar{X}, \quad (4)$$

где X_1 и X_2 — результаты двух параллельных измерений, %;

$r_{отн}$ — значение предела повторяемости при P = 0,95 (см. таблицу 1), %;

$\bar{X}$ — среднеарифметическое значение результатов двух измерений, выполненных в условиях повторяемости, %.

Таблица 1

Наименование показателя	Диапазон измерений массовой доли, %	Предел повторяемости, $r_{отн}$, %, при n = 2, P = 0,95	Предел воспроизводимости, $R_{отн}$, %, при m = 2, P = 0,95	Показатель точности (границы относительной погрешности), ± δ, %, при P = 0,95
Массовая доля общей сернистой кислоты	0,002—0,100	15	25	18

Если абсолютное расхождение результатов измерений превышает значение предела повторяемости по формуле (4), то получают еще два результата измерений в соответствии с ГОСТ ИСО 5725-6—2003 (подпункт 5.2.2.1), а при возникновении разногласий в оценке качества продукции — в соответствии с ГОСТ ИСО 5725-6—2003 (пункты 5.3.3—5.3.4).

10.2 Кондитерские изделия, изготовленные на основе фруктового (овощного) сырья (мармелад, пастильные изделия, карамель и конфеты)

10.2.1 Анализируемую пробу продукта массой от 4 до 6 г, взвешенную в химическом стакане с записью результата до второго десятичного знака, растворяют в 50 см^3 дистиллированной воды и переносят в коническую колбу с притертой пробкой вместимостью 250 см^3.

Колбу закрывают пробкой, встряхивают или перемешивают на магнитной мешалке в течение 5 мин. Используя цилиндр, прибавляют 25 см^3 раствора гидроокиси натрия или гидроокиси калия по 9.1, закрывают пробкой, взбалтывают и оставляют стоять в течение 15 мин. Затем в колбу вносят 10 см^3 серной кислоты по 9.2, 1 см^3 раствора крахмала по 9.5 и сразу же титруют раствором йода молярной концентрации $c(1/2\ I_2)$ = 0,01 моль/дм^3 до появления синего окрашивания, не исчезающего при перемешивании.

10.2.2 Контрольное титрование проводят по 10.1.2.

10.2.3 Обработка результатов

Массовую долю общей сернистой кислоты X_1, %, вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{(V_2 - V_2) \cdot K \cdot 0{,}32 \cdot 100}{m \cdot 1000}, \quad (5)$$

где V_2 — объем раствора йода, взятый для титрования исследуемого раствора, см^3;
V_3 — объем раствора йода, израсходованный на контрольное титрование, см^3;
K — поправочный коэффициент раствора йода;
0,32 — количество миллиграмм SO_2 соответствующее 1 см^3 раствора йода молярной концентрации $c(1/2\ I_2)$ = 0,01 моль/дм^3, мг/см^3;
m — масса анализируемой пробы продукта, г;
1000 — коэффициент пересчета граммов в миллиграммы.

Вычисления проводят с точностью до четвертого десятичного знака.

За окончательный результат измерений массовой доли общей сернистой кислоты в мармеладе и пастильных изделиях, карамели и конфетах, изготовленных на основе фруктового сырья, принимают среднеарифметическое значение результатов двух измерений, выполненных в условиях повторяемости, если выполняется условие приемлемости:

$$\left|X_{1_1} - X_{1_2}\right| \le r_{отн} \cdot 0{,}01 \cdot \bar{X}_1, \qquad (6)$$

где X_{1_1} и X_{1_2} — результаты двух измерений, %;
$r_{отн}$ — значение предела повторяемости при P = 0,95 (см. таблицу 2), %;
$\bar{X}_1$ — среднеарифметическое значение результатов двух измерений, выполненных в условиях повторяемости, %.

Таблица 2

Наименование показателя	Диапазон измерений массовой доли, %	Предел повторяемости, $r_{отн}$, %, при n = 2, P = 0,95	Предел воспроизводимости, $R_{отн}$, %, при m = 2, P = 0,95	Показатель точности (границы относительной погрешности), ± δ, %, при P = 0,95
Массовая доля общей сернистой кислоты	0,002—0,100	15	25	18

Если абсолютное расхождение результатов измерений превышает значение предела повторяемости по формуле (6), то получают еще два результата измерений в соответствии с ГОСТ ИСО 5725-6—2003 (подпункт 5.2.2.1), а при возникновении разногласий в оценке качества продукции — в соответствии с ГОСТ ИСО 5725-6—2003 (пункты 5.3.3—5.3.4).

10.3 Оформление результатов измерений

Результат измерений в документах, предусматривающих его использование, в процентах представляют в виде:

$$\bar{X}_1 \pm \Delta \text{ при } P = 0{,}95, \qquad (7)$$

где $\bar{X}_1$ — среднеарифметическое значение результатов, признанных приемлемыми по формулам (4) и (6), %;
Δ — границы абсолютной погрешности измерений, %, определяемые по формуле

$$\Delta = 0{,}01 \cdot \delta \cdot \bar{X}_1, \qquad (8)$$

где δ — границы относительной погрешности измерений, % (см. таблицы 1 и 2).

Численное значение результата измерений должно оканчиваться цифрой того же разряда, что и значение границ абсолютной погрешности, содержащее не более двух значащих цифр.

УДК 664.6:543.06:006.354

МКС 67.060
67.180.10

Ключевые слова: изделия кондитерские, йодометрический метод определения массовой доли общей сернистой кислоты

Редактор *Е.В. Яковлева*
Технические редакторы *В.Н. Прусакова, И.Е. Черепкова*
Корректор *Е.Р. Ароян*
Компьютерная верстка *Г.В. Струковой*

Сдано в набор 21.11.2019. Подписано в печать 28.11.2019. Формат 60 × 84 1/8. Гарнитура Ариал.
Усл. печ. л. 1,40. Уч.-изд. л. 1,20.

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.

gost.e-ecolog.ru gost.e-ecolog.ru

Поправка к ГОСТ 26811—2014 Изделия кондитерские. Йодометрический метод определения массовой доли общей сернистой кислоты

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

(ИУС № 12 2021 г.)

gost.e-ecolog.ru