

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ

(МГС)

INTERSTATE COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND CERTIFICATION  
(ISC)

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ  
СТАНДАРТ

ГОСТ  
34201—  
2017

## САХАР

Определение диоксида серы  
йодометрическим методом

Издание официальное



Москва  
Стандартинформ  
2019

## 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 Федеральным государственным бюджетным научным учреждением «Российский научно-исследовательский институт сахарной промышленности» (ФГБНУ РНИИСП)

2 ВНЕСЕН Федеральным агентством по техническому регулированию и метрологии

3 ПРИНЯТ Межгосударственным советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол от 14 июля 2017 г. № 101-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
Киргизия	KG	Кыргызстандарт
Россия	RU	Росстандарт
Узбекистан	UZ	Узстандарт

4 Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 5 декабря 2017 г. № 1869-ст межгосударственный стандарт ГОСТ 34201—2017 введен в действие в качестве национального стандарта Российской Федерации с 1 июля 2018 г.

5 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

6 ПЕРЕИЗДАНИЕ. Декабрь 2019 г.

*Информация о введении (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, 2017, 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 Термины и определения .....	.2
4 Отбор проб .....	.2
5 Сущность метода .....	.2
6 Средства измерений, вспомогательное оборудование, реактивы, материалы .....	.3
7 Условия проведения измерений .....	.3
8 Подготовка к проведению измерений .....	.3
9 Проведение измерений .....	.5
10 Обработка результатов измерений .....	.5
11 Метрологические характеристики .....	.6
12 Требования безопасности .....	.7
13 Требования к квалификации персонала .....	.7

## САХАР

## Определение диоксида серы йодометрическим методом

Sugar. Determination of sulphur dioxide content by iodometric method

Дата введения — 2018—07—01

**1 Область применения**

Настоящий стандарт распространяется на белый и прочие виды сахара и устанавливает йодометрический метод определения массовой доли диоксида серы в сахаре в диапазоне измерений от 1 до 20 млн<sup>-1</sup> (мг/кг).

**2 Нормативные ссылки**

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие межгосударственные стандарты:

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 12.1.018 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 12.4.009 Система стандартов безопасности труда. Пожарная техника для защиты объектов. Основные виды. Размещение и обслуживание

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

ГОСТ 83 Реактивы. Натрий углекислый. Технические условия

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 ISO 3696<sup>\*</sup> Вода для лабораторного анализа. Технические требования и методы контроля

ГОСТ 4220 Реактивы. Калий двухромовокислый. Технические условия

ГОСТ 4232 Реактивы. Калий йодистый. Технические условия

ГОСТ 4328 Реактивы. Натрия гидроокись. Технические условия

ГОСТ 6709 Вода дистиллированная. Технические условия

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

ГОСТ 9147 Посуда и оборудование лабораторные фарфоровые. Технические условия  
ГОСТ 10163 Реактивы. Крахмал растворимый. Технические условия  
ГОСТ 10733 Часы наручные и карманные механические. Общие технические условия  
ГОСТ 12569 Сахар. Правила приемки и методы отбора проб  
ГОСТ 14919 Электроплиты, электроплитки и жарочные электрошкафы бытовые. Общие технические условия  
ГОСТ 23350 Часы наручные и карманные электронные. Общие технические условия  
ГОСТ 25336 Посуда и оборудование лабораторные стеклянные. Типы, основные параметры и размеры  
ГОСТ 25794.2-83 Реактивы. Методы приготовления титрованных растворов для окислительно-восстановительного титрования  
ГОСТ 29169 (ИСО 648-77) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки с одной отметкой  
ГОСТ 29227 (ИСО 835-1-81) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки градуированные. Часть 1. Общие требования  
ГОСТ 29252 (ИСО 385-2-84) Посуда лабораторная стеклянная. Бюretki. Часть 2. Бюretki без установленного времени ожидания  
ГОСТ 33222 Сахар белый. Технические условия

**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](http://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 Термины и определения

В настоящем стандарте применены термины по ГОСТ 33222, а также следующие термины с соответствующими определениями:

3.1 **свободный диоксид серы**: Диоксид серы ( $\text{SO}_2$ ) в форме неорганических сульфитов  $\text{HSO}^{3-}$  и  $\text{SO}_3^{2-}$ , равновесие между которыми определяется величиной  $\text{pH}$  и температурой.

3.2 **связанный диоксид серы**: Диоксид серы, химически связанный с органическими соединениями, содержащими полярные карбонильные группы.

3.3 **общий диоксид серы**: Суммарное содержание свободного и связанного диоксида серы, в пересчете на  $\text{SO}_2$ .

### 4 Отбор проб

Общие требования к условиям отбора проб, оборудованию, установлению объема выборок и составлению объединенных проб сахара — по ГОСТ 12569.

### 5 Сущность метода

Метод основан на окислительно-восстановительном титровании сульфит-ионов в пробе раствора сахара раствором йода в кислой среде в присутствии индикатора крахмала после перевода связанного и свободного диоксида серы в соли сернистой кислоты путем выдерживания с раствором гидроксида натрия пробы сахара.

## 6 Средства измерений, вспомогательное оборудование, реактивы, материалы

Весы неавтоматического действия по ГОСТ OIML R 76-1 с пределами допускаемой абсолютной погрешности  $\pm 0,01$  г.

Весы неавтоматического действия по ГОСТ OIML R 76-1 с пределами допускаемой абсолютной погрешности  $\pm 0,001$  г.

Шкаф сушильный, обеспечивающий поддержание температуры  $(105 \pm 1)$  °С с автоматическим регулированием.

Часы механические по ГОСТ 10733 или электронные по ГОСТ 23350.

Плитка электрическая закрытого типа, обеспечивающая нагрев в диапазоне измерений температуры от 120 °С до 200 °С по ГОСТ 14919.

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

Цилиндры мерные 3-10-2, 3-25-2, 1-100-2 по ГОСТ 1770.

Пипетки градуированные 1-1-2-2, 1-1-2-5 по ГОСТ 29227.

Пипетки с одной отметкой 2-2-5, 2-2-10, 2-2-50 по ГОСТ 29169.

Бюretки 1-2-2-10-0,02; 1-2-2-25-0,05 по ГОСТ 29252.

Ступка фарфоровая и пестик по ГОСТ 9147.

Колбы конические вместимостью Кн-3-250-34, Кн-3-500-34 по ГОСТ 25336.

Стаканы лабораторные В-1-250 по ГОСТ 25336.

Стекло часовое.

Натрия гидроокись по ГОСТ 4328, х.ч.

Кислота соляная, плотностью 1,19 г/см<sup>3</sup> по ГОСТ 3118, х.ч.

Крахмал растворимый по ГОСТ 10163, ч.д.а.

Вода для лабораторного анализа по ГОСТ ISO 3696 или дистиллированная по ГОСТ 6709.

Йод, стандарт-титр 0,1 моль/дм<sup>3</sup>.

Калий йодистый по ГОСТ 4322, ч.д.а.

Натрий серноватистокислый 5-водный, стандарт-титр 0,1 моль/дм<sup>3</sup>.

Натрий углекислый по ГОСТ 83.

Калий двухромовокислый по ГОСТ 4220.

Допускается применение других средств измерений, вспомогательного оборудования и посуды с метрологическими и техническими характеристиками, не ниже приведенных.

## 7 Условия проведения измерений

При выполнении измерений, приготовлении растворов и подготовке проб к анализу соблюдают следующие условия:

- температура воздуха .....  $(20 \pm 5)$  °С;
- относительная влажность воздуха, не более ..... 80 %;

Частота переменного тока и напряжение в сети поддерживают в соответствии с инструкциями по эксплуатации средств измерений и вспомогательного оборудования.

В помещениях, предназначенных для проведения измерений, не допускается загрязненность воздуха рабочей зоны пылью, агрессивными веществами, вибрация, электромагнитные помехи или другие факторы, влияющие на измерения.

## 8 Подготовка к проведению измерений

Перед выполнением измерений проводят подготовку посуды, приготовление растворов, реактивов, подготовку проб.

### 8.1 Подготовка посуды

Посуду промывают водой по ГОСТ ISO 3696 или ГОСТ 6709, высушивают в сушильном шкафу при температуре 40 °С, охлаждают до температуры проведения измерений.

## 8.2 Приготовление реагентов

### 8.2.1 Приготовление раствора гидроксида натрия молярной концентрации с (NaOH) = 1 моль/дм<sup>3</sup>

Растворяют 40,0 г гидроксида натрия в химическом стакане при перемешивании, охлаждают и переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, доводят объем раствора дистиллированной водой до метки и перемешивают.

Срок хранения раствора в закрытой емкости из полимерного материала при температуре проведения измерений — не более 6 мес.

При наличии видимого осадка или помутнения раствор применению не подлежит.

### 8.2.2 Приготовление раствора соляной кислоты молярной концентрации с (HCl) = 3 моль/дм<sup>3</sup>

Отмеренный цилиндром объем концентрированной соляной кислоты (247 см<sup>3</sup> плотностью 1,19 г см<sup>-3</sup>) осторожно вливают в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, содержащую 200—300 см<sup>3</sup> дистиллированной воды, охлаждают и доводят объем раствора до метки дистиллированной водой.

Срок хранения раствора в закрытой емкости при температуре проведения измерений — не более 6 мес.

### 8.2.3 Приготовление раствора йода молярной концентрации с (1/2 J<sub>2</sub>) = 0,1 моль/дм<sup>3</sup>

Содержимое стандарт-титра 1/2 J<sub>2</sub> = 0,1 моль/дм<sup>3</sup> (0,1Н) количественно переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, доводят объем раствора до метки дистиллированной водой и перемешивают.

Примечание — При отсутствии стандарт-титра приготовление раствора допускается проводить по ГОСТ 25794.2.

Срок хранения раствора в емкости из темного стекла с притертой пробкой — не более 6 мес.

Определение коэффициента поправки к номинальной молярной концентрации проводят по ГОСТ 25794.2—83 (пункт 2.3.3).

### 8.2.4 Приготовление раствора йода молярной концентрации с (1/2 J<sub>2</sub>) = 0,005 моль/дм<sup>3</sup>

В мерную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup> вносят 25 см<sup>3</sup> раствора, приготовленного по 8.2.3, доводят объем раствора до метки дистиллированной водой и тщательно перемешивают.

Раствор готовят в день проведения анализа.

### 8.2.5 Приготовление раствора серноватистокислого натрия молярной концентрации с (Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·5H<sub>2</sub>O) = 0,1 моль/дм<sup>3</sup>

Содержимое стандарт-титра Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>·5H<sub>2</sub>O = 0,1 моль/дм<sup>3</sup> (0,1Н) количественно переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, доводят объем раствора до метки дистиллированной водой и перемешивают.

Примечание — При отсутствии стандарт-титра приготовление раствора допускается проводить по ГОСТ 25794.2.

Срок хранения раствора в емкости из темного стекла — не более одного месяца.

Определение коэффициента поправки к номинальной молярной концентрации проводят по ГОСТ 25794.2—83 (пункт 2.11.3).

### 8.2.6 Приготовление раствора двухромовокислого калия молярной концентрации с (1/6 K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>) = 0,1 моль/дм<sup>3</sup>

Содержимое стандарт-титра 1/6 K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> = 0,1 моль/дм<sup>3</sup> (0,1Н) количественно переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup>, доводят объем раствора до метки дистиллированной водой и перемешивают.

Срок хранения раствора в емкости из темного стекла — не более одного месяца.

Примечание — При отсутствии стандарт-титра приготовление раствора допускается проводить по ГОСТ 25794.2.

### 8.2.7 Приготовление раствора крахмала массовой доли 1 %

1 г растворимого крахмала смешивают с 10 см<sup>3</sup> дистиллированной воды, добавляют при перемешивании к 90 см<sup>3</sup> кипящей дистиллированной воды, охлаждают.

Раствор готовят в день проведения анализа.

### 8.3 Подготовка анализируемой пробы

50,0 г кристаллического сахара цветностью не более 195 ед. ICUMSA или 10,0 г сахара цветностью более 195 ед. ICUMSA (кусковой сахар предварительно измельчают в фарфоровой ступке пестиком) взвешивают в конической колбе вместимостью 500 см<sup>3</sup>, добавляют 150 см<sup>3</sup> дистиллированной воды и перемешивают круговыми движениями до полного растворения сахара.

## 9 Проведение измерений

В коническую колбу с подготовленной по 8.3 анализируемой пробой сахара вносят 25 см<sup>3</sup> раствора гидроксида натрия по 8.2.1, отмеренного цилиндром, смесь взбалтывают, колбу накрывают часовым стеклом и оставляют на 15 мин. Затем прибавляют цилиндром 10 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты по 8.2.2, 2 см<sup>3</sup> раствора крахмала по 8.2.7 и незамедлительно титруют раствором йода молярной концентрации  $c (1/2 J_2) = 0,005 \text{ моль/дм}^3$  до появления синего окрашивания, неисчезающего при перемешивании в течение 15 с.

Записывают объем раствора йода, израсходованный на титрование,  $V$ .

Проводят холостой опыт в тех же условиях, с использованием реагентов и дистиллированной воды, без сахара.

Записывают объем раствора йода, израсходованный на титрование в холостой пробе,  $V_0$ .

## 10 Обработка результатов измерений

10.1 Массовую долю диоксида серы  $X$ , млн<sup>-1</sup> (мг/кг), в анализируемой пробе вычисляют по формуле

$$X = \frac{32,03 \cdot (V - V_0) \cdot C \cdot K \cdot 1000}{m} \quad (1)$$

где  $V$  — объем раствора йода молярной концентрации  $c (1/2 J_2) = 0,005 \text{ моль/дм}^3$ , израсходованный при титровании анализируемой пробы, см<sup>3</sup>;

$V_0$  — объем раствора йода молярной концентрации  $c (1/2 J_2) = 0,005 \text{ моль/дм}^3$ , израсходованный при титровании в холостом опыте, см<sup>3</sup>;

32,03 — количество миллиграмм диоксида серы, соответствующее 1 см<sup>3</sup> раствора йода молярной концентрации  $c (1/2 J_2) = 0,005 \text{ моль/дм}^3$ ;

$C$  — молярная концентрация раствора йода, моль/дм<sup>3</sup>;

$K$  — коэффициент поправки для раствора йода молярной концентрации  $c (1/2 J_2) = 0,1 \text{ моль/дм}^3$ ;

$m$  — масса анализируемой пробы сахара, г;

1000 — коэффициент пересчета граммов в миллиграммы.

Вычисления проводят до второго десятичного знака, окончательный результат округляют до первого десятичного знака.

10.2 За результат измерений принимают среднее арифметическое значение результатов двух параллельных измерений, если выполняется условие приемлемости

$$\frac{2 \cdot |X_1 - X_2| \cdot 100}{(X_1 + X_2)} \leq r, \quad (2)$$

где  $X_1, X_2$  — результаты параллельных измерений массовой доли общего диоксида серы в сахаре, млн<sup>-1</sup> (мг/кг);

$r$  — значение предела повторяемости, % (таблица 1).

10.3 Если условие (2) не выполняется, получают еще два результата в соответствии с требованиями настоящего стандарта. За результат измерений принимают среднее арифметическое значение результатов четырех измерений, если выполняется условие

$$\frac{4 \cdot |X_{\max} - X_{\min}| \cdot 100}{(X_1 + X_2 + X_3 + X_4)} \leq CR_{0,95}, \quad (3)$$

где  $X_{\max}$ ,  $X_{\min}$  — максимальное и минимальное значения из полученных четырех результатов параллельных измерений массовой доли общего диоксида серы,  $\text{млн}^{-1}$  (мг/кг);

$CR_{0,95}$  — значение критического диапазона для уровня вероятности  $P=0,95$  и  $n$  результатов определений

$$CR_{0,95} = f(n) \cdot \sigma_r. \quad (4)$$

$$\text{Для } n = 4 \quad CR_{0,95} = 3,6 \cdot \sigma_r$$

где  $\sigma_r$  — показатель повторяемости, % (таблица 1).

Если условие (3) не выполняется, выясняют причины превышения критического диапазона, устраняют их и повторяют определение в соответствии с требованиями настоящего стандарта.

10.4 Результат анализа в документах, предусматривающих его использование, представляют в виде

$$\bar{X} \pm 0,01 \cdot \sigma \cdot \bar{X} \text{ при } P=0,95,$$

где  $\bar{X}$  — среднее арифметическое значение результатов  $n$  определений, признанных приемлемыми по 10,2, 10,3,  $\text{млн}^{-1}$  (мг/кг);

$\pm \delta$  — границы относительной погрешности измерений, % (таблица 1).

В случае, если массовая доля диоксида серы ниже нижней (выше верхней) границы диапазона измерений, производят следующую запись: «массовая доля диоксида серы менее 1 мг/кг (более 20 мг/кг)».

## 11 Метрологические характеристики

Методика, изложенная в настоящем стандарте, обеспечивает получение результатов с погрешностью, не превышающей значений, представленных в таблице 1.

Таблица 1

Диапазон измерений массовой доли диоксида серы, $\text{млн}^{-1}$ (мг/кг)	Показатель точности (границы относительной погрешности) $\pm \delta$ , %, при $P=0,95$	Показатель повторяемости (относительное среднеквадратическое отклонение повторяемости) $\sigma_r$ , %	Показатель воспроизводимости (относительное среднеквадратическое отклонение воспроизводимости) $\sigma_R$ , %	Предел повторяемости $r$ , %, $P=0,95$ , $n=2$	Предел воспроизводимости $R$ , %, $P=0,95$ , $n=2$
От 1,0 до 5,0 включ.	30	10	15	28	42
Св. 5,0 до 10 включ.	18	6	9	17	25,5
Св. 10 до 15 включ.	12	4	6	11	16,5
Св. 15 до 20 включ.	7	2	3	5,5	8

## 12 Требования безопасности

При выполнении измерений необходимо соблюдать требования пожарной безопасности — по ГОСТ 12.1.004 и ГОСТ 12.1.018. Должны быть в наличии средства пожаротушения по ГОСТ 12.4.009.

Требования электробезопасности при работе с приборами — по ГОСТ 12.1.019 и в соответствии с инструкцией по эксплуатации прибора.

При работе с химическими реактивами соблюдают требования техники безопасности, установленные для работы с токсичными, едкими и легковоспламеняющимися веществами по ГОСТ 12.1.007.

Содержание вредных веществ в воздухе не должно превышать допустимых значений по ГОСТ 12.1.005.

Остатки проб утилизируют в порядке, установленном в лаборатории.

## 13 Требования к квалификации персонала

К выполнению измерений, обработке и оформлению результатов допускаются специалисты, имеющие высшее или специальное образование, имеющие опыт работы с лабораторным оборудованием и владеющие данным методом.

Ключевые слова: сахар, диоксид серы, йодометрический метод, титрование, подготовка к проведению измерения, проведение измерения, обработка результатов, требования безопасности

Редактор *Е.И. Мосур*  
Технический редактор *И.Е. Черепкова*  
Корректор *М.С. Кабашова*  
Компьютерная верстка *М.В. Лебедева*

Сдано в набор 25.11.2019. Подписано в печать 06.12.2019. Формат 80×84%. Гарнитура Ариал.  
Усл. печ. л. 1,40. Уч.-изд. л. 1,26.

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](http://www.gostinfo.ru) [info@gostinfo.ru](mailto:info@gostinfo.ru)