

---

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ  
(МГС)  
INTERSTATE COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND CERTIFICATION  
(ISC)

---

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

ГОСТ  
33413—  
2015

---

## СЫРЬЕ И ПРОДУКТЫ ПИЩЕВЫЕ

Определение массовой доли олова  
атомно-абсорбционным методом

Издание официальное

Москва  
Российский институт стандартизации  
2021

## 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 Республиканским унитарным предприятием «Белорусский государственный институт метрологии» (БелГИМ)

2 ВНЕСЕН Государственным комитетом по стандартизации Республики Беларусь

3 ПРИНЯТ Межгосударственным советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол от 22 июля 2015 г. № 78-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
Азербайджан	AZ	Азстандарт
Армения	AM	ЗАО «Национальный орган по стандартизации и метрологии» Республики Армения
Беларусь	BY	Госстандарт Республики Беларусь
Казахстан	KZ	Госстандарт Республики Казахстан
Киргизия	KG	Кыргызстандарт
Россия	RU	Росстандарт
Таджикистан	TJ	Таджикстандарт

4 Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 24 августа 2021 г. № 765-ст межгосударственный стандарт ГОСТ 33413—2015 введен в действие в качестве национального стандарта Российской Федерации с 1 января 2022 г.

### 5 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

*Информация о введении в действие (прекращении действия) настоящего стандарта и изменений к нему на территории указанных выше государств публикуется в указателях национальных 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»*

© Оформление. ФГБУ «РСТ», 2021



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

**СЫРЬЕ И ПРОДУКТЫ ПИЩЕВЫЕ****Определение массовой доли олова атомно-абсорбционным методом**

Raw material and food-stuffs. Determination of mass fraction of tin using atomic absorption

Дата введения — 2022—01—01

**1 Область применения**

Настоящий стандарт распространяется на сырье и продукты пищевые и устанавливает метод пламенной атомной абсорбции для определения массовой доли олова.

Диапазон измерений массовой доли олова составляет от 25,0 млн<sup>-1</sup>(мг/кг) до 1000,0 млн<sup>-1</sup>(мг/кг). Предел измерения массовой доли олова составляет 25,0 млн<sup>-1</sup>(мг/кг).

**2 Нормативные ссылки**

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие межгосударственные стандарты:

ГОСТ 12.1.004—91 Система стандартов безопасности труда. Пожарная безопасность. Общие требования

ГОСТ 12.2.003—91 Система стандартов безопасности труда. Оборудование производственное. Общие требования безопасности

ГОСТ ОИМЛ R 76-1—2011 Государственная система обеспечения единства измерений. Весы неавтоматического действия. Часть 1. Метрологические и технические требования. Испытания

ГОСТ 1770—74 (ИСО 1042—83, ИСО 4788—80) Посуда мерная лабораторная стеклянная. Цилиндры, мензурки, колбы, пробирки. Общие технические условия

ГОСТ 3118—77 Реактивы. Кислота соляная. Технические условия

ГОСТ 5457—75 Ацетилен растворенный и газообразный технический. Технические условия

ГОСТ 6709—72 Вода дистиллированная. Технические условия

ГОСТ 9147—80 Посуда и оборудование лабораторные фарфоровые. Технические условия

ГОСТ 11125—84 Кислота азотная особой чистоты. Технические условия

ГОСТ 19908—90 Тигли, чаши, стаканы, колбы, воронки, пробирки и наконечники из прозрачного кварцевого стекла. Общие технические условия

ГОСТ 25336—82 Посуда и оборудование лабораторные стеклянные. Типы, основные параметры и размеры

ГОСТ 29228—91 (ИСО 835—2—81) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки градуированные. Часть 2. Пипетки градуированные без установленного времени ожидания

**П р и м е ч а н и е** — 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, издаваемых 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, затраги-

вающее положение, на которое дана датированная 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 следующие термины с соответствующими определениями:

**3.1 диапазон градуировки:** Интервал массовых концентраций олова в растворе, в котором допускается проводить измерения в соответствии с настоящим стандартом без проведения автоматического разбавления.

**3.2 верхняя граница диапазона градуировки:** Массовая концентрация олова, выше которой программное обеспечение спектрометра не производит обработку измеренного значения абсорбции с использованием градуировочного графика без проведения автоматического разбавления.

**3.3 нижняя граница диапазона градуировки:** Минимальная массовая концентрация олова в градуировочном растворе.

### 4 Сущность метода

Для измерения массовой доли олова используется метод, предусматривающий сухое озоление пробы, растворение полученной золы в соляной кислоте с последующим определением массовой концентрации олова в растворе минерализата методом пламенной атомной абсорбции.

## 5 Требования безопасности и требования к квалификации операторов

### 5.1 Требования безопасности

При выполнении работ по определению олова персонал должен знать и строго соблюдать на рабочем месте требования:

- электробезопасности — по ГОСТ 12.2.003;
- пожарной безопасности — по ГОСТ 12.1.004;
- техники безопасности при работе в химической лаборатории;
- техники безопасности, изложенные в эксплуатационных документах оборудования, применяемого при проведении измерений, в том числе с сосудами, работающими под давлением.

### 5.2 Требования к квалификации операторов

К выполнению работ по проведению измерений допускаются лица, имеющие специальное образование по профилю выполняемых работ, прошедшие обучение приемам работы на оборудовании, освоившие выполнение всех операций, предусмотренных настоящим стандартом.

## 6 Условия проведения измерений

При проведении измерений в лаборатории должны быть соблюдены следующие условия:

- температура воздуха  $(20 \pm 5) ^\circ\text{C}$ ;
- относительная влажность воздуха не более 80 %;
- температура при приготовлении растворов  $(20 \pm 2) ^\circ\text{C}$ .

Помещения для проведения измерений должны быть оснащены приточно-вытяжной вентиляцией и подводкой воды.

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

Атомно-абсорбционный спектрометр, обеспечивающий проведение измерений при длине волны 235,5 нм, укомплектованный горелкой для пламени ацетилен — закись азота, корректором фонового поглощения и источником резонансного излучения олова и имеющий программное обеспечение, позволяющее рассчитывать массовую концентрацию определяемого элемента по предварительно построеному градуировочному графику.

Ацетилен растворенный и газообразный технический по ГОСТ 5457 в баллонах (99 %-ной чистоты).

Баня водяная лабораторная.

Весы лабораторные по ГОСТ ОИМЛ Р 76-1, высокого класса точности, с наибольшим пределом взвешивания 200 г, пределом допускаемой погрешности однократного взвешивания  $\pm 0,001$  г.

Весы лабораторные по ГОСТ ОИМЛ Р 76-1, высокого класса точности, с наибольшим пределом взвешивания 500 г, пределом допускаемой погрешности однократного взвешивания  $\pm 0,01$  г.

Гомогенизатор лабораторный или блендер.

Шкаф сушильный лабораторный, обеспечивающий поддержание температуры 150 °С при отклонениях от номинального значения, не превышающих  $\pm 5$  °С.

Щипцы тигельные.

Электропечь сопротивления камерная лабораторная, обеспечивающая поддержание заданного температурного режима от 150 °С до 450 °С, при отклонениях температуры от номинального значения, не превышающих  $\pm 25$  °С.

Электроплитка лабораторная.

Колбы 2—25—2, 2—50—2, 2—100—2 и 2—1000—2 по ГОСТ 1770.

Колбы конические Кн-1-500-29/32 ТС по ГОСТ 25336.

Пипетки вместимостью 1, 2, 5, 10 см<sup>3</sup> 2-го класса точности по ГОСТ 29228.

Стаканы Н-1—100 или Н-1—150 по ГОСТ 25336.

Цилиндры 1—25—2 или 3—25—2, 1—50—2 или 3—50—2 по ГОСТ 1770.

Фильтры обеззоленные диаметром 7 см или 9 см (синяя лента).

Чаши кварцевые вместимостью 100 см<sup>3</sup>, 160 см<sup>3</sup> по ГОСТ 19908 или чаши фарфоровые № 3, 4 по ГОСТ 9147.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Закись азота (99,5 %-ной чистоты).

Кислота азотная по ГОСТ 11125.

Кислота соляная по ГОСТ 3118, х. ч плотностью 1,179 г/см<sup>3</sup>.

Стандартный образец состава раствора ионов олова с массовой концентрацией 1,00 г/дм<sup>3</sup> и относительной погрешностью аттестованного значения  $\pm 1,0$  %.

Допускается применение других средств измерений с метрологическими характеристиками, вспомогательного оборудования с техническими характеристиками, а также материалов и реактивов по качеству не хуже указанных.

## 8 Подготовка к проведению измерений

### 8.1 Отбор и подготовка проб

Отбор проб производят в соответствии с действующими нормативными документами на отбор проб соответствующего вида продукции.

### 8.2 Подготовка лабораторной посуды

Новую и сильно загрязненную лабораторную посуду после мойки в растворе моющего средства промывают водопроводной и ополаскивают дистиллированной водой. Непосредственно перед использованием посуду промывают горячим раствором соляной кислоты с объемным соотношением кислоты : вода, равным 1:1, ополаскивают дистиллированной водой 2 раза и сушат.

### 8.3 Приготовление растворов

#### 8.3.1 Раствор соляной кислоты с объемным соотношением кислота : вода, равным 1:1

В плоскодонную колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup> цилиндром вносят 100 см<sup>3</sup> дистиллированной воды и прибавляют при помешивании 100 см<sup>3</sup> соляной кислоты. Раствор хранят при температуре не выше 25 °С не более 2 мес.

#### 8.3.2 Раствор соляной кислоты с молярной концентрацией 2,5 моль/дм<sup>3</sup>

В мерную колбу вместимостью 1 дм<sup>3</sup> вносят отмеренные цилиндром 215 см<sup>3</sup> соляной кислоты и доводят до метки дистиллированной водой. При использовании кислоты плотностью, отличной от указанной в разделе 7, ее объем необходимо пересчитывать. Раствор хранят при температуре не выше 25 °С не более 2 мес.

**8.3.3 Раствор азотной кислоты с объемным соотношением кислота: вода, равным 1:1**

В коническую колбу вместимостью 500 см<sup>3</sup> цилиндром вносят 100 см<sup>3</sup> дистиллированной воды и прибавляют при помешивании 100 см<sup>3</sup> азотной кислоты. Раствор хранят при температуре 15 °С до 25 °С не более 2 мес.

**8.4 Приготовление градуировочных растворов олова**

Для приготовления градуировочных растворов с массовой концентрацией олова 50 мг/дм<sup>3</sup>, 20 мг/дм<sup>3</sup>, 10 мг/дм<sup>3</sup> в три мерные колбы вместимостью 50 см<sup>3</sup> вносят пипеткой соответственно 2,5; 1; 0,5 см<sup>3</sup> раствора стандартного образца с массовой концентрацией олова 1,00 мг/см<sup>3</sup>, и доводят до метки раствором соляной кислоты с молярной концентрацией 2,5 моль/дм<sup>3</sup>, приготовленным по 8.3.2.

Затем готовят градуировочный раствор с массовой концентрацией 5 мг/дм<sup>3</sup>. Для этого в мерную колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup> вносят пипеткой 5 см<sup>3</sup> градуировочного раствора с массовой концентрацией олова 50 мг/дм<sup>3</sup> и доводят до метки раствором соляной кислоты с молярной концентрацией 2,5 моль/дм<sup>3</sup>, приготовленным по 8.3.2.

При использовании системы автоматического разбавления допускается готовить один основной градуировочный раствор с массовой концентрацией олова 50 мг/дм<sup>3</sup>, из которого с помощью данной системы в оперативном режиме готовят остальные градуировочные растворы.

Количество градуировочных растворов должно быть четыре, а значения их массовых концентраций должны быть равномерно распределены в интервале от 5 мг/дм<sup>3</sup> до 50 мг/дм<sup>3</sup>.

Приготовленные растворы хранят в темноте при температуре не выше 25 °С не более 3 мес.

**8.5 Нулевой градуировочный раствор (бланк)**

В качестве нулевого градуировочного раствора (бланка) применяют раствор соляной кислоты по 8.3.2.

**8.6 Подготовка проб к измерениям**

Для проведения измерений используют пробу по 8.1.

Продукты, содержащие углекислый газ (пиво, шипучие и игристые вина, газированные напитки), освобождаются от него.

При анализе пива колбу вместимостью 1000 см<sup>3</sup> на треть заполняют пивом (температура продукта должна быть 15 °С — 25 °С), закрывают пробкой с отверстием, в которое вставлена трубка, и встряхивают в течение 20—30 мин.

Пробы вин и газированных напитков освобождаются от углекислого газа путем создания вакуума при помощи водоструйного насоса в течение 1—2 мин до исчезновения пены и появления больших пузырей на поверхности жидкости.

В чашку берут навеску продукта из подготовленной к измерениям пробы, взвешенную с погрешностью ± 0,01 г. Значения масс навесок для различных видов продуктов указаны в таблице 1. Для испытания отбирают две параллельные навески.

Таблица 1

Наименование образца	Масса навески, г
Продукты переработки фруктов, овощей	5
Печень, почки и другие внутренние органы	5
Консервы мясные и мясорастительные	5
Рыба, морские млекопитающие, морские беспозвоночные, водоросли и продукты их переработки	5
Молочные консервы	10
Пиво, газированные напитки, вина	20

Масса навески для продуктов, не указанных в таблице 1, должна находиться в пределах 5—20 г, и определяется для каждого конкретного вида продукта с учетом имеющихся предварительных данных о массовой доле олова, сложности неорганической матрицы образца и протекании процесса минерализации.

## 8.7 Минерализация пробы

При содержании в продукте до 20 % влаги чашу с навеской помещают на электроплитку и осторожно проводят обугливание, не допуская сильного дымления. После прекращения выделения дыма чашу помещают в электропечь при температуре 250 °С.

При содержании влаги в продукте от 20 % до 80 % чашу с навеской помещают на кипящую водяную баню или в сушильный шкаф при температуре 150 °С, или на электрическую плитку и удаляют влагу. Затем осторожно обугливают содержимое чаши на электрической плитке до прекращения выделения дыма, не допуская сильного дымления, воспламенения и выбросов. Чашу помещают в электропечь при температуре 250 °С.

Для продукции, содержащей более 20 % сахаров или влаги от 20 % до 80 %, температура электропечи должна быть 150 °С.

При содержании влаги более 80 % навеску в чаше обрабатывают следующим образом:

- пиво, вина, напитки, соки, плодово-овощные консервы на электроплитке упаривают досуха и проводят обугливание до прекращения выделения дыма, затем помещают в электропечь при температуре (150 °С);

- к навеске жидких молочных продуктов добавляют 0,5 см<sup>3</sup> раствора азотной кислоты по 8.3.3, перемешивают, помещают на электроплитку и осторожно проводят обугливание до прекращения выделения дыма, затем чашу помещают в электропечь при температуре 250 °С.

После окончания обугливания минерализацию проб проводят в электропечи, постепенно (на 50 °С через каждые 30 мин), повышая температуру до 450 °С. Продолжают минерализацию при этой температуре до получения серой золы.

Чашу с золой вынимают из электропечи, охлаждают до комнатной температуры и смачивают содержимое по каплям минимальным количеством раствора азотной кислоты по 8.3.3. Выпаривают кислоту досуха на электроплитке со слабым нагревом и снова помещают чашу с пробой в электропечь при температуре 250 °С, доводят температуру за 20 мин до 350 °С и выдерживают в течение 30 мин. Указанный цикл повторяют несколько раз. Минерализацию считают законченной, когда зола станет белого или слегка окрашенного цвета, без обугленных частиц. При наличии обугленных частиц повторяют обработку золы раствором азотной кислоты по 8.3.3.

Одновременно с пробами в каждой серии испытаний в чашу без навески (контрольная чаша) вносят те же количества реагентов, что и в чаше с навесками и проводят ее через все стадии минерализации.

## 8.8 Приготовление раствора пробы после проведения минерализации

Золу, полученную при минерализации (8.7), осторожно растворяют в чашке (тигле) в 9 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты по 8.3.1, нагревая при необходимости на водяной бане или электроплитке. Полученный раствор количественно переносят в мерную колбу вместимостью 25 см<sup>3</sup> и доводят до метки дистиллированной водой.

Если зола растворяется не полностью, раствор отфильтровывают через фильтр, смоченный раствором соляной кислоты с молярной концентрацией 2,5 моль/дм<sup>3</sup>, в мерную колбу вместимостью 50 см<sup>3</sup>, осадок промывают этим же раствором соляной кислоты по 8.3.2 и отбрасывают, фильтрат в мерной колбе доводят этой же кислотой до метки. Полученный раствор хранят не более трех суток при температуре не выше 25 °С.

## 8.9 Приготовление контрольных растворов

Одновременно с пробой контрольная пробы проходит все стадии пробоподготовки по 8.7. Приготовление контрольного раствора производят по 8.8.

## 8.10 Разбавление растворов

Разбавление раствора пробы и контрольного раствора производят в случаях, указанных в 9.3.

Аликвоту раствора пробы или контрольного раствора вносят в мерную колбу. Раствор доводят до метки раствором соляной кислоты с молярной концентрацией 2,5 моль/дм<sup>3</sup> по 8.3.2, и перемешивают.

Объем аликвоты и вместимость мерной колбы подбирают в зависимости от требуемого коэффициента разбавления, рассчитываемого по формуле (4).

Коэффициент разбавления выбирают таким образом, чтобы измеренная массовая концентрация элемента в разбавленном растворе находилась в диапазоне градуировки.

### 8.11 Подготовка спектрометра к работе и выбор условий измерения

Подготовку прибора к работе, его включение и выведение на рабочий режим осуществляют по прилагаемой к спектрометру технической документации. При настройке спектрометра необходимо выполнение следующих действий, способствующих уменьшению дрейфа, увеличению чувствительности и отношения сигнал/шум:

- прогрев источника резонансного излучения перед началом измерений до получения стабильной интенсивности излучения;
- юстировка источника резонансного излучения;
- точная настройка монохроматора на резонансную линию по максимуму излучения;
- регулировка соотношения расхода закиси азота/ацетилена для получения восстановительного пламени и юстировка горелки по максимуму измеренной абсорбции градуировочного раствора максимальной массовой концентрации;
- прогрев включенной горелки перед началом измерений с одновременной ее промывкой дистилированной водой.

Рекомендуемые параметры аналитического метода:

- длина волны — 235,5 нм;
- ширина щели монохроматора — 0,5 нм;
- фоновая коррекция — включена;
- время измерения 5—10 с.

Остальные параметры рабочего режима устанавливают в соответствии с рекомендациями, указанными в прилагаемой к спектрометру технической документации.

## 9 Порядок проведения измерений

### 9.1 Проведение градуировки

В ходе градуировки последовательно измеряют нулевой градуировочный раствор (бланк), устанавливая нуль градуировки, и градуировочные растворы в порядке возрастания массовой концентрации.

Обработку аналитического сигнала (абсорбции) при единичных измерениях и построение градуировочного графика производят с помощью программного обеспечения спектрометра.

При проведении градуировки или сразу же после ее построения проводят контроль приемлемости градуировки по 9.2. Контролируют инструментальную прецизионность по 9.2.1 для каждого градуировочного раствора, кроме нулевого, и достоверность аппроксимации градуировочной функции по 9.2.2. При получении отрицательного результата контроля приемлемости градуировки следует прервать проведение градуировки (измерений), устранить причины, приведшие к появлению отрицательного результата, и выполнить градуировку повторно.

### 9.2 Контроль приемлемости градуировки

#### 9.2.1 Контроль инструментальной прецизионности

Проверяют соответствие относительного стандартного отклонения  $S_{\text{репл}} \%$ , рассчитанного по результатам измерения абсорбции раствора, следующему условию

$$S_{\text{репл}} \leq 1 \%. \quad (1)$$

При невыполнении условия (1) необходимо повторно провести измерение данного раствора. Если при повторном измерении условие (1) не выполняется, то результат контроля инструментальной прецизионности является отрицательным.

#### 9.2.2 Контроль достоверности аппроксимации градуировочной функции

Проверяют соответствие условию (2) коэффициента достоверности аппроксимации ( $R^2$ ) градуировочной функции

$$R^2 \geq 0,9995. \quad (2)$$

При невыполнении условия (2) результат контроля достоверности аппроксимации градуировочной функции является отрицательным.

### 9.3 Проведение измерений

Измерения растворов проб производят сериями, включающими не более 10 растворов. В ходе измерений для растворов проб, у которых измеренная абсорбция выше значения, соответствующего нижней границе диапазона градуировки, выполняют контроль инструментальной прецизионности в соответствии с 9.2.1.

Проводят измерение серии растворов проб и контрольных растворов. Растворы, результаты измерений которых при проведении контроля инструментальной прецизионности не соответствуют условию (1), подлежат повторному измерению. Если при этом повторно получены неудовлетворительные результаты контроля инструментальной прецизионности, то производят поиск и устранение причин, приведших к появлению неудовлетворительных результатов контроля, после чего проводят измерение данных проб повторно.

Массовую концентрацию олова в растворе рассчитывают в случае, если измеренное значение абсорбции не превышает верхней границы диапазона градуировки. При получении результатов измерений абсорбции, превышающих верхнюю границу диапазона градуировки, разбавляют раствор пробы по 8.10, и измеряют разбавленный раствор. Допускается использовать для разбавления растворов систему автоматического разбавления при выполнении условия

$$C_x \leq DF_{\max} \cdot C_{\max \text{ grad}}, \quad (3)$$

где  $C_x$  — измеренная массовая концентрация олова в растворе,  $\text{мг}/\text{дм}^3$ ;  
 $DF_{\max}$  — максимальное допустимое значение фактора разбавления, определяемое согласно техническим документам по эксплуатации спектрометра;  
 $C_{\max \text{ grad}}$  — верхняя граница диапазона градуировки,  $\text{мг}/\text{дм}^3$ .

Результат измерения разбавленного раствора пробы должен находиться в диапазоне градуировки.

В конце каждой серии проводят контроль стабильности градуировки по 9.4. В случае получения отрицательного результата контроля стабильности градуировки производят повторную градуировку и измерение растворов текущей серии.

### 9.4 Контроль стабильности градуировки

#### 9.4.1 Контроль нуля градуировки

Измеряют массовую концентрацию нулевого градуировочного раствора (бланка). Если полученная величина больше 2 % от массовой концентрации максимального градуировочного раствора, то прекращают работу и производят поиск и устранение причин, приведших к появлению повышенного сигнала бланка, после чего выполняют повторную градуировку и измерение растворов проб.

#### 9.4.2 Контроль наклона градуировки

Измеряют раствор с заданной массовой концентрацией, которая находится в пределах от середины до верхней границы диапазона градуировки. Полученная величина не должна отклоняться от фактического значения массовой концентрации более чем на 10 %.

## 10 Обработка результатов измерений

### 10.1 Расчет коэффициента разбавления

Коэффициент разбавления  $K$  определяют по формуле

$$K = \frac{V_p}{V_a}, \quad (4)$$

где  $V_p$  — объем разбавленного раствора,  $\text{см}^3$ ;

$V_a$  — объем аликовты, взятый для разбавления,  $\text{см}^3$ .

## 10.2 Расчет массовой доли элемента в пробе

Массовую долю элемента в пробе ( $X$ ),  $\text{млн}^{-1}$  (мг/кг), рассчитывают по формуле

$$X = \frac{(C_x - C_k) \cdot V \cdot K}{m}, \quad (5)$$

где  $C_x$  — массовая концентрация элемента в растворе пробы,  $\text{мг}/\text{дм}^3$ ;

$C_k$  — массовая концентрация элемента в контрольном растворе,  $\text{мг}/\text{дм}^3$ ;

$V$  — исходный объем раствора пробы,  $\text{см}^3$ ;

$m$  — масса навески пробы, г;

$K$  — коэффициент разбавления.

Расчет ведут до второго десятичного знака.

Если разность  $C_x - C_k$  оказывается меньше нижней границы диапазона градуировки (минимального значения массовой концентрации градуировочных растворов), то расчет по формулам (5), (6) не производят, а дают одностороннюю оценку массовой доли элемента с использованием предела измерения по 11.2.

## 10.3 Окончательный результат измерений

За окончательный результат измерений принимают среднее арифметическое значение результатов двух параллельных определений при выполнении условия повторяемости по 13.2

$$\bar{X} = \frac{X_1 + X_2}{2}, \quad (6)$$

где  $X_1, X_2$  — результаты параллельных определений массовой доли олова в образце,  $\text{млн}^{-1}$  (мг/кг).

Окончательный результат округляют до первого десятичного знака.

При получении значения  $\bar{X}$  меньше предела измерений, равного  $25,0 \text{ млн}^{-1}$  (мг/кг) дают одностороннюю оценку массовой доли элемента с использованием предела измерений по 11.2.

При получении значения  $\bar{X}$  больше верхней границы диапазона измерений, равной  $1000,0 \text{ млн}^{-1}$  (мг/кг), дают одностороннюю оценку массовой доли элемента с использованием верхней границы диапазона измерений по 11.3.

## 11 Оформление результатов измерений

### 11.1 Форма представления результата измерения с использованием погрешности

Результат измерений при доверительной вероятности  $P = 0,95$  может быть представлен в виде

$$(\bar{X} \pm \Delta), \text{ млн}^{-1} (\text{мг/кг}),$$

где  $\bar{X}$  — результат измерений,  $\text{млн}^{-1}$  (мг/кг), полученный в соответствии с настоящим стандартом и рассчитанный согласно разделу 10;

$\Delta$  — границы абсолютной погрешности результата измерений массовой доли олова,  $\text{млн}^{-1}$  (мг/кг), рассчитываемые по формуле

$$\Delta = \frac{\bar{X} \cdot \delta}{100}, \quad (7)$$

где  $\delta$  — границы относительной погрешности, %, приведенные в таблице 2.

### 11.2 Форма представления результатов в виде односторонней оценки массовой доли олова с использованием предела измерений

Если величина массовой доли олова  $X$  оказывается меньше предела измерения  $25,0 \text{ млн}^{-1}$  (мг/кг), то дают одностороннюю оценку массовой доли олова в образце в миллионных долях ( $\text{млн}^{-1}$ ) или в миллиграммах на килограмм ( $\text{мг/кг}$ ), в виде

менее 25,0

**11.3 Форма представления результатов в виде односторонней оценки массовой доли олова с использованием верхней границы диапазона измерений**

Если значение  $\bar{X}$ , рассчитанное по формуле (6) оказывается больше верхней границы диапазона измерений  $1000,0 \text{ млн}^{-1}(\text{мг}/\text{кг})$ , то дают одностороннюю оценку массовой доли олова в образце в миллионных долях ( $\text{млн}^{-1}$ ) или в миллиграммах на килограмм ( $\text{мг}/\text{кг}$ ), в виде

более 1000,0

## 12 Метрологические характеристики

Настоящий метод обеспечивает измерение массовой доли олова в указанном ниже диапазоне с метрологическими характеристиками, приведенными в таблице 2.

Таблица 2 — Метрологические характеристики

Диапазон измерений, $\text{млн}^{-1}(\text{мг}/\text{кг})$	Относительный предел повторяемости ( $P = 0,95, n = 2$ ) г, %	Критическая разность ( $P = 0,95, n = 2$ ) CD, %	Границы относительной погрешности ( $P = 0,95$ ) $\pm \delta$ , %
От 25,0 до 1000,0 включ.	20	30	24

## 13 Контроль точности результатов измерений

### 13.1 Оперативный контроль точности результатов измерений, производимый в ходе градуировки и измерений растворов проб

В ходе градуировки и измерений проводят следующие процедуры контроля точности результатов измерений:

- контроль инструментальной прецизионности, выполняемый по 9.2.1;
- контроль достоверности аппроксимации градуировочной функции, выполняемый по 9.2.2;
- контроль нуля градуировки, выполняемый по 9.4.1;
- контроль наклона градуировки, выполняемый по 9.4.2.

### 13.2 Оперативный контроль приемлемости результатов измерений, полученных в условиях повторяемости

Результаты двух параллельных измерений считают приемлемыми, если абсолютная величина расхождения между ними по отношению к их среднему арифметическому значению не превышает относительного значения предела повторяемости  $r$

$$\frac{|x_1 - x_2|}{\bar{x}} \cdot 100 \leq r. \quad (8)$$

Относительное значение предела повторяемости  $r$  приведено в таблице 2.

### 13.3 Контроль результатов измерений, полученных в условиях воспроизводимости

Результаты двух измерений, полученные в условиях воспроизводимости, считаются приемлемыми, при соблюдении условия

$$\frac{|\bar{x}_1 - \bar{x}_2|}{\bar{x}} \leq CD. \quad (9)$$

где  $\bar{x}_1$  и  $\bar{x}_2$  — средние значения результатов измерений одного образца, полученные в разных лабораториях, рассчитанные по формуле (5) при соблюдении условия повторяемости по 13.2,  $\text{млн}^{-1}(\text{мг}/\text{кг})$ ;

$CD$  — значение критической разности,  $\text{млн}^{-1}(\text{мг}/\text{кг})$ , приведенное в таблице 2;

$\bar{x}$  — общее среднее арифметическое значение, рассчитываемое по формуле

$$\bar{X} = \frac{\bar{X}_1 + \bar{X}_2}{2}. \quad (10)$$

При невыполнении условия (9) для разрешения различий между результатами, полученными двумя лабораториями, используют процедуры, указанные в ГОСТ ИСО 5725-6 (раздел 5).

### 13.4 Контроль точности

Контроль точности производят путем анализа образца с заранее известным значением массовой доли олова — лабораторного контрольного образца (ЛКО).

В качестве ЛКО может быть использован:

- стандартный образец;
- образец, значение массовой доли олова в котором получено при проведении межлабораторных сличительных испытаний;
- образец с добавкой олова.

Лабораторный контрольный образец выбирают таким образом, чтобы с течением времени при хранении он оставался стабильным по массовой доле олова.

Относительное расхождение  $\Delta_{\text{ЛКО}}$ , %, между массовой долей олова  $\bar{X}_{\text{изм}}$ ,  $\text{млн}^{-1}$ (мг/кг), полученной в результате измерений ЛКО, и известным (приписаным) значением  $X_{\text{ат}}$ ,  $\text{млн}^{-1}$ (мг/кг), определяют по формуле

$$\Delta_{\text{ЛКО}} = \frac{|\bar{X}_{\text{изм}} - X_{\text{ат}}|}{X_{\text{ат}}} \cdot 100, \quad (11)$$

при этом должно выполняться условие

$$\Delta_{\text{ЛКО}} \leq \sqrt{\delta_{\text{ат}}^2 + \delta^2}, \quad (12)$$

где  $\delta_{\text{ат}}$  — относительная погрешность массовой доли олова в ЛКО, %;

$\delta$  — относительное значение показателя точности, %, приведенное в таблице 2.

### 13.5 Контроль стабильности результатов измерений

Контроль стабильности результатов измерений проводят в соответствии с требованиями ГОСТ ИСО 5725-6 с использованием контрольных карт. Контрольные карты строят по результатам измерений рабочих проб или ЛКО и используют их для проверки стабильности показателей точности.

---

УДК 664.014:543.632.495:543.421(083.74)(476):006.354

МКС 71.040.40: 71.100.70

Ключевые слова: сырье продовольственное, продукты пищевые, определение содержания олова, атомно-абсорбционный метод, минерализация, стандартный раствор

---

Редактор *В.Н. Шмельков*  
Технический редактор *И.Е. Черепков*  
Корректор *М.В. Бучная*  
Компьютерная верстка *Е.А. Кондрашовой*

Сдано в набор 25.08.2021. Подписано в печать 22.09.2021. Формат 60×84%. Гарнитура Ариал.  
Усл. печ. л 1,88. Уч.-изд. л 1,58.

Подготовлено на основе электронной версии, предоставленной разработчиком стандарта

---

Создано в единичном исполнении в ФГБУ «РСТ»  
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)