
МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ
(МГС)

INTERSTATE COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND CERTIFICATION
(ISC)

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ
СТАНДАРТ

ГОСТ
27082—
2014

**КОНСЕРВЫ И ПРЕСЕРВЫ ИЗ РЫБЫ,
ВОДНЫХ БЕСПОЗВОНОЧНЫХ, ВОДНЫХ
МЛЕКОПИТАЮЩИХ И ВОДОРΟΣЛЕЙ**

Методы определения общей кислотности

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 Открытым акционерным обществом «Научно-исследовательский и проектно-конструкторский институт по развитию и эксплуатации флота» (ОАО «Гипрорыбфлот»)

2 ВНЕСЕН Федеральным агентством по техническому регулированию и метрологии

3 ПРИНЯТ Межгосударственным советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол от 25 июня 2014 г. № 45)

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
Казахстан	KZ	Госстандарт Республики Казахстан
Киргизия	KG	Кыргызстандарт
Молдова	MD	Молдова-Стандарт
Россия	RU	Росстандарт

4 Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 29 июля 2014 г. № 831-ст межгосударственный стандарт ГОСТ 27082—2014 введен в действие в качестве национального стандарта Российской Федерации с 1 января 2016 г.

5 ВЗАМЕН ГОСТ 27082—89

6 ПЕРЕИЗДАНИЕ. Декабрь 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, 2018, 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

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

**КОНСЕРВЫ И ПРЕСЕРВЫ ИЗ РЫБЫ, ВОДНЫХ БЕСПОЗВОНОЧНЫХ, ВОДНЫХ
МЛЕКОПИТАЮЩИХ И ВОДОРΟΣЛЕЙ**
Методы определения общей кислотности

Canned and preserved from fish, water invertebrates, water mammals and algae. Methods for determination of total acidity

Дата введения — 2016—01—01

1 Область применения

Настоящий стандарт распространяется на консервы и пресервы из рыбы, водных беспозвоночных, водных млекопитающих и водорослей и устанавливает титриметрические методы определения общей кислотности с визуальной и потенциометрической индикацией конечной точки.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие межгосударственные стандарты:

ГОСТ 8.135 Государственная система обеспечения единства измерений. Стандарт-титры для приготовления буферных растворов — рабочих эталонов pH 2-го и 3-го разрядов. Технические и метрологические характеристики. Методы их определения

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 4328 Реактивы. Натрия гидроокись. Технические условия

ГОСТ 4919.1 Реактивы и особо чистые вещества. Методы приготовления растворов индикаторов

ГОСТ 5556 Вата медицинская гигроскопическая. Технические условия

ГОСТ 5962 Спирт этиловый ректификованный из пищевого сырья. Технические условия

ГОСТ 6709 Вода дистиллированная. Технические условия

ГОСТ 8756.0 Продукты пищевые консервированные. Отбор проб и подготовка их к испытанию

ГОСТ 12026 Бумага фильтровальная лабораторная. Технические условия

- ГОСТ 24363 Реактивы. Калия гидроокись. Технические условия
 ГОСТ 25336 Посуда и оборудование лабораторные стеклянные. Типы, основные параметры и размеры
 ГОСТ 25794.1 Реактивы. Методы приготовления титрованных растворов для кислотно-основного титрования
 ГОСТ 28498 Термометры жидкостные стеклянные. Общие технические требования. Методы испытаний
 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 29251 (ИСО 385-1—84) Посуда лабораторная стеклянная. Бюретки. Часть 1. Общие требования
 ГОСТ OIML R 76-1 Государственная система обеспечения единства измерений. Весы неавтоматического действия. Часть 1. Метрологические и технические требования. Испытания
 ГОСТ ИСО/МЭК 17025 Общие требования к компетентности испытательных и калибровочных лабораторий*

Примечание — При пользовании настоящим стандартом целесообразно проверить действие ссылочных стандартов и классификаторов на официальном интернет-сайте Межгосударственного совета по стандартизации, метрологии и сертификации (www.eurasia.org) 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 Отбор и подготовка проб

Отбор и подготовка проб — по ГОСТ 8756.0.

4 Титриметрический метод с визуальной индикацией точки конца титрования

4.1 Сущность метода

Метод основан на титровании раствором гидроокиси натрия или гидроокиси калия водорастворимых кислот, находящихся в продукте, в присутствии индикатора фенолфталеина и последующем расчете общей кислотности, исходя из объема щелочи, израсходованного на титрование.

4.2 Требования к средствам измерений, оборудованию, материалам и реактивам

Для проведения анализа используют:

- весы неавтоматического действия по ГОСТ OIML R 76-1 с пределами допускаемой абсолютной погрешности не более $\pm 0,1$ г;
- колбы мерные 1—100(200, 1000)—2 по ГОСТ 1770;
- колбы конические К(П)—2—250—18(22—34)ТХС по ГОСТ 25336;
- стакан В—1—150 ТХС по ГОСТ 25336;
- воронку лабораторную В—25—38ХС по ГОСТ 25336;
- пипетки градуированные 1—2—2—20(50) по ГОСТ 29227 или пипетки с одной отметкой 1—1—20(50) по ГОСТ 29169—91;
- бюретки 1—1(2, 3)—2—10 (25)—0,05 (0,1) по ГОСТ 29251;

* Действует ГОСТ ISO/IEC 17025—2019.

- палочки стеклянные с резиновыми наконечниками по нормативным документам, действующим на территории государства, принявшего стандарт;
- капельницу по ГОСТ 25336;
- бумагу фильтровальную лабораторную по ГОСТ 12026;
- вату медицинскую гигроскопическую по ГОСТ 5556;
- фенолфталеин, спиртовой раствор массовой концентрации 10 г/дм³;
- натрия гидроокись по ГОСТ 4328;
- калия гидроокись по ГОСТ 24363;
- спирт этиловый ректификованный по ГОСТ 5962;
- воду дистиллированную по ГОСТ 6709;
- термометр жидкостный стеклянный с диапазоном измеряемой температуры от 0 °С до 100 °С и ценой деления 1 °С по ГОСТ 28498;
- раствор серной или соляной кислоты молярной концентрацией $c(\text{H}_2\text{SO}_4, \text{HCl}) = 0,1$ моль/дм³ готовят из стандарт-титров в соответствии с инструкцией;
- секундомер механический с 30-минутным счетчиком, с ценой деления 1 мин, и большая 60-секундная шкала, с помощью которой измеряют интервал времени до 0,2 с;
- дистиллятор электрический производительностью (4 ± 10) % л/ч;
- плитку электрическую по ГОСТ 14919.

Допускается использование других средств измерений с метрологическими характеристиками и оборудования с техническими характеристиками не хуже, а также реактивов по качеству не ниже указанных в настоящем стандарте.

4.3 Приготовление растворов

4.3.1 Приготовление раствора гидроокиси натрия или гидроокиси калия с молярной концентрацией $c(\text{NaOH}, \text{KOH}) = 0,1$ моль/дм³ — по ГОСТ 25794.1.

4.3.2 Приготовление раствора фенолфталеина с массовой концентрацией 10 г/дм³ — по ГОСТ 4919.1.

4.3.3 Приготовление раствора соляной или серной кислоты молярной концентрации эквивалента 0,1 моль/дм³ — из стандарт-титра по прилагаемой инструкции.

4.3.4 Срок хранения растворов — 12 мес при температуре (20 ± 5) °С.

4.4 Проведение испытания

4.4.1 $(20,0 \pm 0,1)$ г подготовленной в соответствии с разделом 3 пробы взвешивают в химическом стакане, переносят количественно в мерную колбу вместимостью 200 см³, смывая через воронку дистиллированной водой температурой от 40 °С до 70 °С.

В колбу добавляют дистиллированную воду той же температуры до 2/3 объема, тщательно перемешивают стеклянной палочкой и настаивают 30 мин, периодически (через каждые 5—6 мин) встряхивая, затем охлаждают до температуры (25 ± 5) °С.

Содержимое мерной колбы доводят до метки дистиллированной водой той же температуры, закрывают пробкой, тщательно перемешивают и фильтруют через складчатый фильтр или вату в стакан или коническую колбу вместимостью 250 см³.

4.4.2 В две конические колбы вместимостью 250 см³ отбирают пипеткой по 20 см³ фильтрата, полученного по 4.4.1, прибавляют с помощью капельницы пять капель спиртового раствора фенолфталеина, приготовленного по 4.3.2. Водорастворимые кислоты, содержащиеся в фильтрате, титруют из бюретки при непрерывном перемешивании раствором гидроокиси натрия или гидроокиси калия, приготовленным по 4.3.1, до получения слабо-розовой окраски, не исчезающей в течение 30 с. Отмечают объем раствора гидроокиси натрия или калия, израсходованный при каждом титровании.

Результаты признают приемлемыми, если расхождение между объемами не превышает 0,1 см³. В этом случае находят среднеарифметическое полученных значений (V), которое используют при расчетах по формуле (1). При невыполнении этого условия находят причины нестабильности результатов, после чего титрование повторяют.

4.5 Обработка результатов

4.5.1 Общую кислотность X , %, вычисляют по формуле

$$X = \frac{V \cdot K \cdot K_1 \cdot V_0}{m \cdot V_1} \cdot 100, \quad (1)$$

где V — объем раствора гидроокиси натрия или гидроокиси калия с молярной концентрацией $c(\text{NaOH}, \text{KOH}) = 0,1$ моль/дм³, израсходованный на титрование фильтрата (по 4.4.2), см³;

K — коэффициент поправки точно молярной концентрацией $c(\text{NaOH}, \text{KOH}) = 0,1$ моль/дм³ раствора гидроокиси натрия или гидроокиси калия (по 4.5.2);

K_1 — коэффициент пересчета на соответствующую кислоту в зависимости от вида и состава консервов или пресервов, г/см³:

для яблочной кислоты — 0,0067;

лимонной кислоты — 0,0064;

уксусной кислоты — 0,0060;

молочной кислоты — 0,0090;

винной кислоты — 0,0075;

V_0 — объем, до которого доводят пробу перед фильтрованием (по 4.4.1, 200 см³), см³;

m — масса анализируемой пробы (по 4.4.1, 20 г), г;

V_1 — объем фильтрата анализируемой пробы, используемый на титрование (по 4.4.2, 20 см³), см³.

4.5.2 Определение коэффициента поправки K на точно 0,1 моль/дм³ раствора гидроокиси натрия или гидроокиси калия — по ГОСТ 25794.1 с использованием раствора соляной или серной кислоты по 4.3.3.

4.5.3 За результат определения общей кислотности принимают значение, вычисленное по формуле (1) при положительных результатах проверки приемлемости по 4.4.2.

4.6 Оформление результатов

Результат определения общей кислотности, полученный по 4.5.3, округляют до второго десятичного знака.

5 Титриметрический метод с потенциометрической индикацией точки конца титрования

5.1 Сущность метода

Метод основан на титровании раствором гидроокиси натрия или гидроокиси калия водорастворимых кислот, находящихся в продукте, в присутствии двух электродов (стеклянного и электрода сравнения) и последующем расчете общей кислотности, исходя из объема щелочи, израсходованного на титрование.

5.2 Требования к средствам измерений, оборудованию, материалам и реактивам

Для проведения анализа используют:

- весы неавтоматического действия по ГОСТ OIML R 76-1 с пределами допускаемой абсолютной погрешности не более $\pm 0,1$ г;

- колбы мерные 1—200—2 по ГОСТ 1770;

- колбы конические К(П)—2—250—18(22—34)ТХС по ГОСТ 25336;

- стакан В—1—150 ТХС по ГОСТ 25336;

- воронку лабораторную В—25—38ХС по ГОСТ 25336;

- пипетки градуированные 1—2—2—20(50) по ГОСТ 29227 или с одной отметкой 1—1—20(50) по ГОСТ 29169—91;

- бюретки I—1(2, 3)—2—10(25)—0,05(0,1) по ГОСТ 29251;

- палочки стеклянные с резиновыми наконечниками;

- бумагу фильтровальную лабораторную по ГОСТ 12026;

- вату медицинскую гигроскопическую по ГОСТ 5556;

- натрия гидроокись по ГОСТ 4328, раствор с молярной концентрацией $c(\text{NaOH}) = 0,1$ моль/дм³;

- калия гидроокись по ГОСТ 24363, раствор с молярной концентрацией $c(\text{KOH}) = 0,1$ моль/дм³;
- воду дистиллированную по ГОСТ 6709;
- термометр жидкостный стеклянный с диапазоном измеряемой температуры от 0 °С до 50 °С и ценой деления 1 °С по ГОСТ 28498;
- рН-метр — милливольтметр с диапазоном измерений от 4 до 9 ед. рН, абсолютная погрешность измерений $\pm 0,05$;
- секундомер механический по нормативным документам, действующим на территории государства, принявшего стандарт;
- дистиллятор электрический по нормативным документам, действующим на территории государства, принявшего стандарт;
- мешалку электромагнитную или механическую.

Для приготовления буферных растворов используют стандарт-титры по ГОСТ 8.135.

Допускается использование других средств измерений с метрологическими характеристиками и оборудования с техническими характеристиками не хуже, а также реактивов по качеству не ниже указанных в настоящем стандарте.

5.3 Приготовление растворов

Раствор гидроокиси натрия или гидроокиси калия с молярной концентрацией 0,1 моль/дм³ — по 4.3.1.

5.4 Проведение испытания

5.4.1 Подготовка пробы к испытаниям — по 4.4.1.

5.4.2 С помощью буферных растворов, приготовленных из стандарт-титров, проверяют правильность показаний рН-метра.

5.4.3 В стакан вместимостью 150 см³ отбирают пипеткой 50 см³ фильтрата, приготовленного по 4.4.1, и при непрерывном перемешивании титруют с помощью бюретки раствором гидроокиси натрия или гидроокиси калия, приготовленным по 5.3, до 8,2 ед. рН. Отмечают объем щелочи, израсходованной на титрование.

5.4.4 Повторяют операции по 5.4.3 с новой порцией фильтрата, приготовленного по 4.4.1.

Титрование анализируемого раствора идет до показаний прибора 8,2 ед. рН, при этом измеряемой величиной является объем щелочи, израсходованный на титрование, см. 5.4.3. С учетом этого объема и массы анализируемой пробы по 5.4.1 в дальнейшем идет расчет общей кислотности по 4.5.1.

5.4.5 Находят расхождение значений объемов, пошедших на титрование первой и второй порций до заданного значения рН (8,2 ед. рН). Результаты титрования признают приемлемыми, если расхождения значений объемов, пошедших на титрование по 5.4.3 и 5.4.4, различаются между собой не более чем на 0,1 см³. В этом случае вычисляют среднеарифметическое значение объемов (V , см³). При невыполнении этого условия находят причины нестабильности результатов, после чего титрование повторяют.

5.5 Обработка результатов испытаний — по 4.5 с использованием значений объема раствора гидроокиси натрия или калия, пошедшего на титрование по 5.4.3, и с учетом объема фильтрата, отобранного для титрования ($V_1 = 50$ см³).

5.6 Оформление результатов испытаний — по 4.6.

6 Протокол испытания

Протокол испытаний — по ГОСТ ИСО/МЭК 17025.

7 Условия проведения испытаний

При выполнении испытаний в лаборатории должны быть соблюдены следующие условия:

- температура окружающего воздуха (20±5) °С;
- влажность воздуха, не более 80 %;
- напряжение в сети (220 ± 22) В;
- частота переменного тока в сети питания (50 ± 1) Гц.

8 Требования безопасности

8.1 При работе с электроприборами электробезопасность должна соответствовать требованиям ГОСТ 12.1.019. Помещение лаборатории должно соответствовать требованиям пожарной безопасности ГОСТ 12.1.004 и быть оснащено средствами пожаротушения по ГОСТ 12.4.009.

8.2 Помещение, в котором проводятся работы, должно быть оборудовано общей приточно-вытяжной вентиляцией по ГОСТ 12.4.021. Содержание вредных веществ в воздухе рабочей зоны не должно превышать норм, установленных ГОСТ 12.1.005.

8.3 При подготовке и проведении определений необходимо соблюдать требования техники безопасности при работе с химическими реактивами по ГОСТ 12.1.007.

УДК 334.951.001:006.354

МКС 67.120.30

Ключевые слова: консервы, пресервы, рыба, водные беспозвоночные, водные млекопитающие, водоросли, методы определения, общая кислотность, отбор проб, сущность метода, проведение испытания, обработка результатов, протокол испытания, требования безопасности

Редактор *Н.Е. Рагузина*
Технический редактор *И.Е. Черепкова*
Корректор *Е.Д. Дульнева*
Компьютерная верстка *Л.А. Круговой*

Сдано в набор 02.12.2019. Подписано в печать 06.12.2019. Формат 60×84¹/₈. Гарнитура Ариал.

Усл. печ. л. 0,93. Уч.-изд. л. 0,70.

Подготовлено на основе электронной версии, предоставленной разработчиком стандарта