МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

ПРОДУКТЫ ПЕРЕРАБОТКИ ПЛОДОВ И ОВОЩЕЙ

МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ СОРБИНОВОЙ КИСЛОТЫ

Издание официальное

Москва
Стандартинформ
2010

gost.e-ecolog.ru

УДК 664.83/.84/.85:006.354 Группа Н59

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СТАНДАРТ

ПРОДУКТЫ ПЕРЕРАБОТКИ ПЛОДОВ И ОВОЩЕЙ

Методы определения сорбиновой кислоты

Fruit and vegetable products.
Methods for determination of sorbic acid

ГОСТ 26181—84

Взамен ГОСТ 656—79 в части метода определения сорбиновой кислоты

МКС 67.080.01
ОКСТУ 9109

Постановлением Государственного комитета СССР по стандартам 29.04.84 № 1536 дата введения установлена

с 01.07.85

Ограничение срока действия снято Постановлением Госстандарта СССР от 24.12.91 № 2072

Настоящий стандарт распространяется на продукты переработки плодов и овощей и устанавливает спектрофотометрический и фотоколориметрический методы определения сорбиновой кислоты.

Требования настоящего стандарта являются обязательными.

Разд. 1. **(Исключен, Изм. № 1).**

2. ОТБОР И ПОДГОТОВКА ПРОБ

Отбор проб — по ГОСТ 26313—84 и ГОСТ 27853—88; подготовка проб — по ГОСТ 26671—85. **(Измененная редакция, Изм. № 1).**

3. СПЕКТРОФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД

3.1. Сущность метода

Метод основан на отгонке сорбиновой кислоты из продукта водяным паром и спектрофотометрическом определении содержания ее в отгонке при длине волны 256 нм.

3.2. Аппаратура и материалы

Спектрофотометр с диапазоном измерения, позволяющим проводить исследования при длине волны 256 нм, с допускаемой абсолютной погрешностью измерений коэффициента пропускания не более 1 %, с кварцевыми кюветами рабочей длиной 10 мм.

Весы лабораторные общего назначения с метрологическими характеристиками по ГОСТ 24104—88*, с наибольшим пределом взвешивания 200 г, не ниже 3-го класса точности.

Весы лабораторные общего назначения с метрологическими характеристиками по ГОСТ 24104—88* с наибольшим пределом взвешивания 500 г, 4-го класса точности.

Установка для перегонки (см. чертеж), состоящая из:

- сосуда для перегонки;
- колбы круглодонной по ГОСТ 25336—82 типа КГУ-2 с взаимозаменяемым конусом и конусом центральной горловины 29/32 вместимостью 1000 $см^3$;
- воронки по ГОСТ 25336—82 типа ВД-2 с взаимозаменяемым конусом 14/23 вместимостью 50 $см^3$;
- дефлегматора по ГОСТ 25336—82 с взаимозаменяемыми конусами муфты 19/26 и керна 19/26 высотой наколов 300 мм;

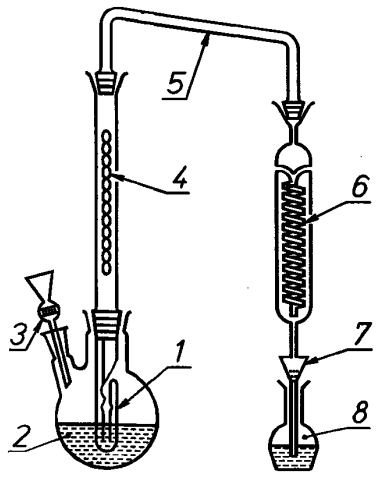
---

* С 1 июля 2002 г. действует ГОСТ 24104—2001. С 1 января 2010 г. на территории Российской Федерации действует ГОСТ Р 53228—2008.

Издание официальное **Перепечатка воспрещена**

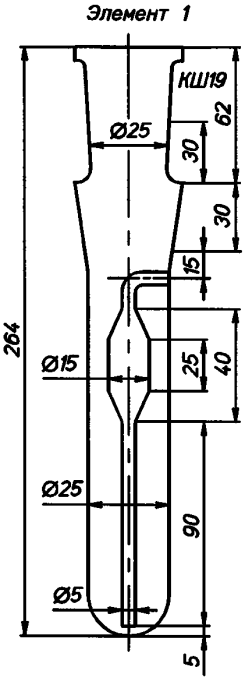
Издание (апрель 2010 г.) с Изменением № 1, утвержденным в декабре 1991 г. (ИУС 4—92).

© Издательство стандартов, 1984
© СТАНДАРТИНФОРМ, 2010



1 — сосуд для перегонки; *2* — колба двугорлая;
3 — воронка с краном; *4* — дефлегматор;
5 — соединительная трубка; *6* — холодильник;
7 — воронка стеклянная; *8* — мерная колба

Элемент 1



- каплеуловителя по ГОСТ 18421—93 типа КО-19/26—100;
- холодильника по ГОСТ 25336—82 типов XIII, ХСН или ХСВ с длиной кожуха 300 мм;
- воронки стеклянной по ГОСТ 25336—82 с удлиненным концом и вложенным слоем ваты;
- колбы приемной — колбы мерной по ГОСТ 1770—74 вместимостью 100 см^3.

Колбы мерные по ГОСТ 1770—74 с взаимозаменяемым конусом вместимостью 500 и 1000 см^3.
Пипетка с делениями по НТД исполнения 6 или 7 вместимостью 10 см^3.
Пипетки по НТД исполнения 4 или 5 вместимостью 1 и 2 см^3.
Кусочки фарфора или стеклянные шарики.
Вата медицинская гигроскопическая по ГОСТ 5556—81.
Соль поваренная пищевая по ГОСТ 13830—97*, раствор массовой концентрации 250 г/дм^3.
Магний сернокислый 7-водный по ГОСТ 4523—77, ч. д. а.
Кислота серная по ГОСТ 4204—77, х. ч., раствор *с* (H_2SO_4) = 1 моль/дм^3.
Кислота уксусная по ГОСТ 61—75, х. ч., раствор *с* (CH_3COOH) = 0,1 моль/дм^3.
Натрий углекислый кислый, х. ч.
Медь (II) сернокислая 5-водная по ГОСТ 4165—78, ч. д. а.
Натрия гидроокись по ГОСТ 4328—77, ч. д. а., титрованный раствор *с* (NaOH) = 0,1 моль/дм^3.
Кислота сорбиновая CH_3 (CH·CH)$_2$ COOH.
Сорбат калия CH_3 (CH·CH)$_2$ COOK.
Вода дистиллированная по ГОСТ 6709—72.
(Измененная редакция, Изм. № 1).

3.3. Подготовка к испытанию

3.3.1. Установку для перегонки собирают в соответствии с чертежом.

3.3.2. При сборе установки смазка шлифов не допускается.

3.3.3. Установка для перегонки должна обеспечивать получение 100 см^3 отгона около 15 мин.

3.3.4. Проверяют герметичность установки следующим образом: в сосуд для перегонки вносят пипеткой 10 см^3 раствора уксусной кислоты *с* (CH_3COOH) = 0,1 моль/дм^3, добавляют 10 см^3 воды. Двугорлую колбу наполняют на 3/4 объема раствором хлористого натрия и далее осуществляют отгонку, как указано в п. 3.4.1. После получения 100 см^3 отгона определяют, путем титрования раствором гидроокиси натрия, содержание в нем уксусной кислоты, которое должно быть не меньше 99 % внесенного количества.

3.3.3, 3.3.4. **(Измененная редакция, Изм. № 1).**

---

* На территории Российской Федерации действует ГОСТ Р 51574—2000.

3.3.5. Допускается применение других установок, отвечающих требованиям пп. 3.3.2—3.3.4.

3.3.6. *Приготовление раствора медного катализатора*

В мерной колбе вместимостью 1000 см^3 растворяют в небольшом количестве воды 0,5 г углекислого кислого натрия и 0,001 г сернокислой меди и доводят водой до метки.

3.3.7. *Приготовление стандартного раствора, соответствующего концентрации сорбиновой кислоты 10 мг/дм^3*

0,100 г сорбиновой кислоты растворяют в 10—12 см^3 раствора гидроокиси натрия, количественно переносят в мерную колбу вместимостью 1000 см^3 и доводят водой до метки; 50 см^3 полученного раствора пипеткой переносят в мерную колбу вместимостью 500 см^3 и доводят объем водой до метки, или

0,134 г сорбата калия переносят количественно водой в мерную колбу вместимостью 1000 см^3 и после растворения доводят объем водой до метки; 50 см^3 полученного раствора пипеткой переносят в мерную колбу вместимостью 500 см^3 и доводят водой до метки.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

3.3.8. Для построения градуировочного графика готовят 6 растворов сравнения. Для этого в 6 конических колб вносят пипеткой 0, 1, 2, 3, 5 и 10 см^3 полученного стандартного раствора, доводят объем раствора в каждой колбе до 10 см^3, добавляя пипеткой соответственно 10, 9, 8, 7, 5 и 0 см^3 воды. Полученные растворы соответствуют концентрации сорбиновой кислоты 0, 1, 2, 3, 5 и 10 мг в 1 дм^3. Первый из них является контрольным раствором.

В растворы добавляют пипеткой по 10 см^3 раствора медного катализатора, перемешивают и выдерживают на воздухе в течение нескольких минут, после чего измеряют их оптическую плотность на спектрофотометре при длине волны 256 нм по отношению к контрольному раствору.

На основании полученных данных строят градуировочный график в системе координат: оптическая плотность раствора — концентрация сорбиновой кислоты в миллиграммах на кубический дециметр.

3.4. Проведение испытания

3.4.1. В сосуд для перегонки помещают навеску продукта массой от 5 до 10 г или 5—10 см^3 жидкого продукта, добавляют 10 см^3 раствора серной кислоты и 10 г сернокислого магния. Двугорлую колбу наполняют на $^3/_4$ объема раствором хлористого натрия и начинают нагревать при открытом кране. Через несколько минут после закипания жидкости кран закрывают и начинают отгонку, регулируя нагревание колбы так, чтобы объем жидкости в сосуде для перегонки был постоянным и равным около 20 см^3.

3.4.2. Перегонку заканчивают после получения 100 см^3 отгона, объем которого доводят до метки, доливая воду в мерную колбу через воронку с ватой.

3.4.3. 10 см^3 отгона переносят пипеткой в коническую колбу, добавляют пипеткой 10 см^3 раствора медного катализатора, перемешивают и выдерживают на воздухе в течение нескольких минут.

Если предполагаемое содержание сорбиновой кислоты в пробе превышает 200 мг на 1 кг или на 1 дм^3 продукта, то для определения отбирают 5 или 2 см^3 отгона и доводят объем водой до 10 см^3.

3.4.4. Подготовленный по п. 3.4.3 раствор наливают в кювету спектрофотометра и определяют его оптическую плотность при длине волны 256 нм. В качестве контрольного применяют раствор, который получают по пп. 3.4.1—3.4.3, используя вместо продукта равное количество дистиллированной воды.

3.5. Обработка результатов

3.5.1. Массовую долю сорбиновой кислоты (X) в процентах вычисляют по формуле

$$X = \frac{c}{m} \cdot V_1 \cdot \frac{V_3}{V_2} \cdot 10^{-4},$$

где c — массовая концентрация сорбиновой кислоты, найденная по градуировочному графику, мг/дм^3;

m — масса пробы продукта, г;

V_1 — объем, до которого доведен отгон, см^3 (250 или 500 см^3);

V_2 — объем отгона, взятый для определения, см^3 (10, 5 или 2 см^3);

V_3 — объем разбавленного отгона, взятый для определения, см^3 (10 см^3).

3.5.2. Массовую концентрацию сорбиновой кислоты (X_1) в миллиграммах на дециметр кубический вычисляют по формуле

$$X_1 = \frac{c}{V} \cdot V_1 \cdot \frac{V_3}{V_2},$$

где V — объем пробы продукта, см^3.

3.5.3. За окончательный результат испытания принимают среднеарифметическое результатов двух параллельных определений, расхождение между которыми не должно превышать 5 % отн. (P = = 0,95).

4. ФОТОКОЛОРИМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД

4.1. Сущность метода

Метод основан на отгонке сорбиновой кислоты из продукта водяным паром, окислении ее хромово-серной кислотой до малонового альдегида, образовании с 2-тиобарбитуровой кислотой комплексного соединения, окрашенного в розовый цвет, и измерении интенсивности окраски фотометрически.

4.2. Аппаратура, материалы и реактивы

Для проведения испытания применяют аппаратуру, реактивы и растворы, указанные в п. 3.2, а также аппаратуру, материалы и реактивы, указанные ниже:

- колориметр фотоэлектрический лабораторный с пределами измерений оптической плотности от 0 до 2 и пределом допускаемой основной абсолютной погрешности при измерении коэффициента пропускания не более ±1 % со светофильтром с длиной волны, соответствующей максимуму пропускания (532±5) нм и кварцевыми кюветами рабочей длиной 5, 10 мм;
- кюветы с толщиной поглощающего свет слоя 10 мм;
- колбы мерные по ГОСТ 1770—74, вместимостью 25 и 100 см^3;
- баню водяную;
- чашки фарфоровые по ГОСТ 25336—82;
- окись кальция по ГОСТ 8677—76;
- калий двухромовокислый по ГОСТ 4220—75;
- кислоту серную по ГОСТ 4204—77, концентрированную;
- натрия гидроокись по ГОСТ 4328—77, раствор с массовой долей 4 %;
- кислоту соляную по ГОСТ 3118—77, раствор c (HCl) = 1 моль/дм^3;
- кислоту 2-тиобарбитуровую $C_4H_4N_2O_2S$.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

4.3. Подготовка к испытанию — по пп. 3.3.1—3.3.5.

4.3.1 *Приготовление стандартного раствора, соответствующего концентрации сорбиновой кислоты 10 мг/дм^3*

Стандартный раствор готовят по п. 3.3.7.

4.3.2. *Приготовление раствора калия двухромовокислого*

Растворяют 0,490 г двухромовокислого калия в воде в мерной колбе вместимостью 1000 см^3, после чего доводят водой до метки.

4.3.3. *Приготовление раствора серной кислоты*

8,4 см^3 концентрированной серной кислоты мерным цилиндром переносят количественно в мерную колбу вместимостью 1000 см^3 и доводят водой до метки.

4.3.4. *Приготовление окисляющего раствора*

Непосредственно перед испытанием раствор двухромовокислого калия смешивают с равным объемом раствора серной кислоты.

4.3.5. *Приготовление раствора 2-тиобарбитуровой кислоты*

0,500 г 2-тиобарбитуровой кислоты переносят в мерную колбу вместимостью 100 см^3, растворяют в 50 см^3 воды, в которую предварительно добавляют 10 см^3 раствора гидроокиси натрия с массовой долей 4 %. Затем добавляют 11 см^3 раствора соляной кислоты и доводят объем раствора водой до метки. Раствор неустойчив, срок годности 5 ч с момента приготовления.

4.3.6. *Приготовление раствора гидроокиси кальция*

Проводят гашение 1,1 г окиси кальция в 1 дм^3 воды.

4.3.7. Для построения градуировочного графика отбирают пипеткой 10 см^3 стандартного раствора по п. 3.3.1 и переносят в мерную колбу вместимостью 50 см^3, после чего доводят объем

раствора до метки водой. В 6 мерных колб вместимостью 25 см^3 вносят пипеткой соответственно 0, 2, 4, 6, 8 и 10 см^3 полученного стандартного раствора, доводят объем раствора в каждой колбе до 10 см^3, добавляя пипеткой соответственно 10, 8, 6, 4, 2 и 0 см^3 воды. В каждой колбе растворы обрабатывают окисляющим раствором, как описано в п. 4.4.4.

Полученные растворы соответствуют концентрации сорбиновой кислоты 0; 0,16; 0,32; 0,48; 0,64; 0,8 мг/дм^3. Затем измеряют их оптическую плотность, в качестве контрольного раствора используют дистиллированную воду. На основании полученных данных строят градуировочный график в системе координат: оптическая плотность раствора — концентрация сорбиновой кислоты в миллиграммах на кубический дециметр.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

4.4. Проведение испытания

4.4.1. Отгонку сорбиновой кислоты из пробы продукта проводят по пп. 3.4.1; 3.4.2.

4.4.2. Если исследуемый продукт содержит этиловый спирт, то его удаляют следующим образом: отбирают 25 см^3 отгона, полученного по п. 4.4.1, переносят в кварцевую или фарфоровую чашечку, подщелачивают, приливая от 1,5 до 2,0 см^3 раствора гидроокиси кальция. Чашку подогревают на кипящей водяной бане в течение 30 мин до уменьшения объема раствора вдвое, после чего раствор количественно переносят в мерную колбу вместимостью 25 см^3, доводят объем раствора до метки водой и хорошо перемешивают.

4.4.3. Если исследуемый продукт содержит эфирные масла (соки цитрусовых плодов), то их удаляют, как указано в п. 4.4.2, но упаривание раствора продолжают до объема 1—2 см^3.

4.4.4. 10 см^3 отгона, полученного по п. 4.4.1 или обработанного по пп. 4.4.2; 4.4.3, переносят пипеткой в мерную колбу вместимостью 25 см^3, добавляют 4 см^3 окисляющего раствора и колбу с содержимым подогревают в течение 10 мин на кипящей водяной бане. Затем добавляют 4 см^3 раствора 2-тиобарбитуровой кислоты и продолжают нагревать еще в течение 20 мин на водяной бане. При наличии сорбиновой кислоты раствор приобретает окраску от розовой до красной. Колбу охлаждают холодной водой и доводят объем раствора до метки водой и выдерживают в течение 30 мин. Если предполагаемое содержание сорбиновой кислоты в пробе превышает 200 мг на 1 кг или 1 дм^3 продукта, то отбирают 5 или 2 см^3 отгона и доводят его объем до 10 см^3 водой.

4.4.5. Измеряют оптическую плотность раствора на фотоэлектроколориметре с зеленым светофильтром или спектрофотометре при длине волны 532 нм. В качестве контрольного применяют раствор, который получают по пп. 4.4.1—4.4.4, используя вместо продукта равное количество дистиллированной воды.

4.5. Обработка результатов — по п. 3.5 со следующим дополнением: $V = 25$ см^3.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

gost.e-ecolog.ru