

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ  
(МГС)

INTERSTATE COUNCIL FOR STANDARDIZATION, METROLOGY AND CERTIFICATION  
(ISC)

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ  
СТАНДАРТ

ГОСТ  
32709—  
2014

## ПРОДУКЦИЯ СОКОВАЯ

Методы определения антоцианинов

Издание официальное



Москва  
Стандартинформ  
2014

## Предисловие

Цели, основные принципы и основной порядок проведения работ по межгосударственной стандартизации установлены ГОСТ 1.0—92 «Межгосударственная система стандартизации. Основные положения» и ГОСТ 1.2—2009 «Межгосударственная система стандартизации. Стандарты межгосударственные, правила и рекомендации по межгосударственной стандартизации. Правила разработки, принятия, применения, обновления и отмены»

### Сведения о стандарте

1 ПОДГОТОВЛЕН Некоммерческой организацией «Российский союз производителей соков» (РСПС) при участии Федерального государственного бюджетного учреждения «Научно-исследовательский институт питания» Российской академии медицинских наук (ФГБУ «НИИ питания» РАМН)

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-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
Казахстан	KZ	Госстандарт Республики Казахстан
Киргизия	KG	Кыргызстандарт
Россия	RU	Росстандарт
Узбекистан	UZ	Узстандарт
Украина	UA	Минэкономразвития Украины

4 Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 9 июля 2014 г. № 777-ст межгосударственный стандарт ГОСТ 32709—2014 введен в действие в качестве национального стандарта Российской Федерации с 1 января 2016 г.

5 В настоящем стандарте учтены отдельные положения метода IFUMA71 (1998) «Anthocyanins by HPLC» International Federation of Fruit Juice Produces (ИФУ 71:1998 «Определение антоцианинов методом высокозэффективной жидкостной хроматографии» Международной федерации производителей фруктовых соков) в части качественного определения антоцианинов

6 Настоящий стандарт подготовлен на основе применения ГОСТ Р 53773—2010

### 7 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

Информация об изменениях к настоящему стандарту публикуется в ежегодном информационном указателе «Национальные стандарты», а текст изменений и поправок – в ежемесячном информационном указателе «Национальные стандарты». В случае пересмотра (замены) или отмены настоящего стандарта соответствующее уведомление будет опубликовано в ежемесячном информационном указателе «Национальные стандарты». Соответствующая информация, уведомление и тексты размещаются также в информационной системе общего пользования – на официальном сайте Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии в сети Интернет

© Стандартинформ, 2014

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

## ПРОДУКЦИЯ СОКОВАЯ

## Методы определения антоцианинов

Juice products. Methods for determination of Anthocyanins

Дата введения — 2016—01—01

**1 Область применения**

Настоящий стандарт распространяется на фруктовые соки и нектары, фруктовые концентрированные соки, фруктовые пюре и концентрированные пюре, морсы и концентрированные морсы, соки, содержащие напитки, из фруктов, имеющих красную, синюю и фиолетовую окраску, включая соковую продукцию обогащенную и для детского питания (далее — соковая продукция) и устанавливает следующие методы определения антоцианинов:

- метод высокодейственной обращенно-фазовой жидкостной хроматографии (далее — ВЭЖХ) для качественного определения антоцианинов в соковой продукции;
- метод pH-дифференциальной спектрофотометрии для определения массовой концентрации (массовой доли) суммы антоцианинов в соковой продукции.

Диапазон измерений массовой концентрации (массовой доли) суммы антоцианинов в пересчете на цианидин-3-глюкозид — от 5 мг/дм<sup>3</sup> (млн<sup>-1</sup>) до 5000 мг/дм<sup>3</sup> (млн<sup>-1</sup>).

Предел обнаружения метода — 1 мг/дм<sup>3</sup> (млн<sup>-1</sup>).

**2 Нормативные ссылки**

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие межгосударственные стандарты:

ГОСТ 12.1.005—88 Система стандартов безопасности труда. Общие санитарно-гигиенические требования к воздуху рабочей зоны

ГОСТ 12.1.007—76 Система стандартов безопасности труда. Вредные вещества. Классификация и общие требования безопасности

ГОСТ 12.1.018—93 Система стандартов безопасности труда. Пожаровзрыво-безопасность статического электричества. Общие требования

ГОСТ 12.1.019—79 Система стандартов безопасности труда. Электробезопасность. Общие требования и номенклатура видов защиты

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

ГОСТ 199—78 Реактивы. Натрий уксуснокислый 3-водный. Технические условия

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

ГОСТ 3118—77 Реактивы. Кислота соляная. Технические условия

ГОСТ ИСО 3696—2013 Вода для лабораторного анализа. Технические требования и методы испытаний

ГОСТ 4234—77 Реактивы. Калий хлористый. Технические условия

ГОСТ ИСО 5725-1—2003 Точность (правильность и прецизионность) методов и результатов измерений. Часть 1. Основные положения и определения

ГОСТ ИСО 5725-2—2003 Точность (правильность и прецизионность) методов и результатов измерений. Часть 2. Основной метод определения повторяемости и воспроизводимости стандартного метода измерений

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

ГОСТ 6552—80 Реактивы. Кислота ортофосфорная. Технические условия

ГОСТ 9245—79 Потенциометры постоянного тока измерительные. Общие технические условия

ГОСТ ИСО/МЭК 17025—2009 Общие требования к компетентности испытательных и калибровочных лабораторий

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

ГОСТ 26313—84 Продукты переработки плодов и овощей. Правила приемки, методы отбора проб

ГОСТ 26671—85 Продукты переработки плодов и овощей, консервы мясные и мясорастительные. Подготовка проб для лабораторных анализов

ГОСТ 29227—91 (ИСО 835-1—81) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки градуированные. Часть 1. Общие требования

ГОСТ 31643—2012 Продукция соковая. Определение аскорбиновой кислоты методом высокоэффективной жидкостной хроматографии

**П р и м е ч а н и е** – При использовании настоящим стандартом целесообразно проверить действие ссылочных стандартов в информационной системе общего пользования – на официальном сайте Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии в сети Интернет или по ежегодному информационному указателю «Национальные стандарты», который опубликован по состоянию на 1 января текущего года, и по выпускам ежемесячного информационного указателя «Национальные стандарты» за текущий год. Если ссылочный стандарт заменен (изменен), то при использовании настоящим стандартом следует руководствоваться заменяющим (измененным) стандартом. Если ссылочный стандарт 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 применен следующий термин с соответствующим определением:

**3.1 антицианины:** Водорастворимые растительные пигменты, обусловливающие красную, синюю и фиолетовую окраску фруктов, относящиеся к классу флавоноидов и представляющие собой окрашенные растительные гликозиды антицианидинов.

**П р и м е ч а н и е** – Структура основных антицианидинов, входящих в состав природных антицианинов, приведена на рисунке А.1 приложения А.

**3.2 профиль антицианинов (профиль):** Набор основных специфических, индивидуальных антицианинов и соотношение между их содержанием, характерные для конкретного вида фруктов.

### 4 Отбор и подготовка проб

4.1 Отбор проб – по ГОСТ 26313, подготовка проб – по ГОСТ 26671, ГОСТ 31643 (раздел 6.2).

## 5 Метод обращенно-фазовой высокоеффективной жидкостной хроматографии (ВЭЖХ)

### 5.1 Сущность метода

Метод основан на определении индивидуальных антицианинов путем их разделения на твердом носителе С<sub>18</sub>, привитом на высокочистую силикагелевую основу по обращенно-фазовому механизму с последующим фотометрическим детектированием при длине волны 518 нм.

Полученные хроматограммы сравнивают с профилями антицианинов аутентичных фруктовых соков и данными, приведенными в таблице Б.2 приложения Б.

### 5.2 Средства измерений, вспомогательное оборудование, посуда, реактивы и материалы

5.2.1 Хроматограф жидкостный высокоеффективный с насосом высокого давления и спектрофотометрическим детектором (рабочий диапазон длин волн поглощения от 200 до 600 нм) с относительным среднеквадратическим отклонением выходных сигналов не более 5 % (по площади и времени выхода пиков), снабженный программно-аппаратным комплексом для сбора и обработки данных.

5.2.2 Колонка для ВЭЖХ длиной 250 мм и внутренним диаметром 4,6 мм, заполненная обра-

щенной фазой – октадециликагелем C<sub>18</sub>, размером частиц 5 мкм\*.

5.2.3 Микрошприцы хроматографические вместимостью 10 мм<sup>3</sup>, ценой деления 0,1 мм<sup>3</sup> и вместимостью 20 мм<sup>3</sup>, ценой деления 0,2 мм<sup>3</sup>.

5.2.4 Весы лабораторные по ГОСТ OIML R 76-1 высокого класса точности с наибольшим пределом взвешивания не более 150 г со значением среднеквадратического отклонения (СКО), не превышающим 0,05 мг и пределом допускаемой абсолютной погрешности  $\pm 0,005$  г.

5.2.5 Фильтры мембранные с диаметром пор 0,20 и 0,45 мкм для фильтрования подвижной фазы и проб.

5.2.6 pH-метр по ГОСТ 9245 с диапазоном измерений от 2 до 14 ед. pH, погрешностью измерений не более 0,05 ед. pH, снабженный комбинированным стеклянным электродом.

5.2.7 Пипетки градуированные 1-2-1, 1-2-2, 1-2-5, 1-2-10 и 1-2-25 по ГОСТ 29227.

5.2.8 Колбы мерные 2-25-2 и 2-100-2 по ГОСТ 1770.

5.2.9 Емкости для жидких проб (виалы) вместимостью 2–10 см<sup>3</sup>.

5.2.10 Центрифуга лабораторная с фактором разделения не менее 1000 г.

5.2.11 Посуда лабораторная стеклянная по ГОСТ 25336:

- воронки лабораторные,

- стаканы В-1-50, В-1-100 и Н-1-1000.

5.2.12 Вода по ГОСТ ИСО 3696, 2-й степени чистоты.

5.2.13 Ацетонитрил для градиентной ВЭЖХ, массовой долей основного вещества не менее 99 %.

5.2.14 Кислота ортофосфорная по ГОСТ 6552, ч. д. а.

5.2.15 Пробирки полимерные центрифужные с завинчивающейся крышкой вместимостью 15 см<sup>3</sup>.

5.2.16 Установка лабораторная для вакуумной фильтрации жидкостей с мини-насосом.

5.2.17 Соковыжималка бытовая, блендер бытовой или гомогенизатор, любой конструкции.

Допускается применение других средств измерений, вспомогательного оборудования, не уступающих вышеуказанным по метрологическим и техническим характеристикам, а также реактивов, посуды и материалов, по качеству не хуже вышеуказанных.

### 5.3 Подготовка к проведению определений

#### 5.3.1 Подготовка проб для измерений

Для качественного определения антицианинов в концентрированных соках и пюре взвешивают 1 г пробы, подготовленной по разделу 4, с записью результата до третьего десятичного знака. Пробу разбавляют в 5 см<sup>3</sup> воды (пюре и соковую продукцию с высоким содержанием растворимых сухих веществ разбавляют водой в массовом соотношении от 1:2 до 1:5). Подготовленную пробу для удаления мутной взвеси центрифугируют и фильтруют через мембранный фильтр с диаметром пор 0,2 мкм.

Для качественного определения антицианинов в другой соковой продукции, а также в соках прямого отжима 1 г пробы, подготовленной по разделу 4, без предварительного разбавления центрифугируют и фильтруют через мембранный фильтр с диаметром пор 0,45 мкм.

При суммарном содержании антицианинов в союе менее 0,1 % пробу, подготовленную по разделу 4, фильтруют через мембранный фильтр, не разбавляя.

П р и м е ч а н и е – Подготовку проб сока из свежих и (или) сохраненных свежими фруктов проводят с применением вспомогательного оборудования (см. 5.2.17) и последующим центрифугированием.

#### 5.3.2 Приготовление подвижной фазы

Готовят раствор ортофосфорной кислоты с кислотностью  $(2,0 \pm 0,1)$  ед. pH. Для этого в стакан с водой по каплям добавляют концентрированную ортофосфорную кислоту, регистрируя показания pH-метра.

Для приготовления подвижной фазы полученный раствор ортофосфорной кислоты смешивают с ацетонитрилом в соотношении 88:12 в процентах по объему. Подвижную фазу фильтруют под вакуумом через мембранный фильтр с диаметром пор 0,45 мкм.

Срок хранения раствора подвижной фазы в плотно укупоренной посуде в холодильнике при температуре не более 10 °С при условии визуального отсутствия нерастворимых веществ и помутнения.

\* Колонки марок Phenomenex Luna и Hypersil C18 обеспечивают требуемую эффективность. Данная информация не является рекламой указанных колонок и приведена для удобства пользователей настоящего стандарта.

ния – одна неделя.

### 5.3.3 Порядок проведения определений

#### 5.3.3.1 Подготовка хроматографа к работе

Включение и подготовку прибора к работе, вывод его на режим и выключение по окончании работы осуществляют в соответствии с руководством по эксплуатации.

Перед проведением определений хроматографическую систему кондиционируют подвижной фазой до установления стабильной базовой линии в условиях и порядке, рекомендованных производителем.

#### 5.3.3.2 Условия проведения хроматографических измерений:

- температура термостата колонки, °С – 35 ± 1;
- детектирование – фотометрический детектор с длиной волны 518 нм;
- объем вводимой пробы, мм<sup>3</sup> – 10–20;
- элюент – раствор ортофосфорной кислоты (см. 5.3.2);
- скорость подачи элюента, см<sup>3</sup>/мин – 1,0;
- режим элюирования – градиентный, в соответствии с таблицей 1.

Таблица 1 – Состав подвижной фазы

Время, мин	Состав подвижной фазы (элюента), об. %		
	Ортофосфорная кислота	Ацетонитрил	Тип градиента
0	90	10	
20	75	25	
30	60	40	Линейный

#### 5.3.3.3 Проведение измерений

В инжектор хроматографа микрошприцем вводят по 10–20 мм<sup>3</sup> пробы, подготовленной по 5.3.1, и проводят измерения в условиях, указанных в 5.3.3.2.

Регистрируют на хроматограммах соответствующие пики. Порядок элюирования основных специфических, индивидуальных антиоксидантов приведен в таблице Б.1 приложения Б.

## 5.4 Обработка и оформление результатов определений

Идентификацию пиков основных специфических, индивидуальных антиоксидантов осуществляют по абсолютным временам удерживания, путем сравнения полученных хроматограмм соковой продукции с профилями антиоксидантов сока, полученного из одноименных фруктов, или с профилями антиоксидантов, приведенных в приложении Б.

Примеры хроматограмм с профилями антиоксидантов для некоторых ягодных соков приведены на рисунках Б.1–Б.5 приложения Б.

Систематизированные данные, характеризующие порядок выхода основных специфических, индивидуальных антиоксидантов и состав таких антиоксидантов в соковой продукции из фруктов, приведены в таблице Б.2 приложения Б.

Относительное содержание индивидуальных антиоксидантов,  $X_i$ , %, вычисляют как отношение площади хроматографического пика индивидуального антиоксианта к сумме площадей пиков всех идентифицированных антиоксидантов по формуле

$$X_i = \frac{S_i}{\sum_{i=1}^n S_i} \cdot 100, \quad (1)$$

где  $S_i$  – площадь пика  $i$ -го антиоксианта на хроматограмме, у. е-с;

$n$  – количество пиков идентифицированных компонентов на хроматограмме.

## 6 Метод pH-дифференциальной спектрофотометрии

### 6.1 Сущность метода

Метод основан на применении pH-дифференциальной спектрофотометрии. Массовую концентрацию (массовую долю) суммы антиоксидантов в пересчете на цианидин-3-глюкозид в соковой продукции определяют на основе изменения поглощения света с длиной волны 510 нм при изменении

кислотности растворов соковой продукции от 1 до 4,4 ед. pH.

## 6.2 Средства измерений, вспомогательное оборудование, посуда, реактивы и материалы

6.2.1 Спектрофотометр, позволяющий проводить измерения в диапазоне длин волн от 200 до 900 нм, с допустимой абсолютной погрешностью измерения коэффициента пропускания  $\pm 1\%$ .

6.2.2 Кюветы кварцевые для спектрофотометрии с длиной оптического пути 10 мм.

6.2.3 Установка ультразвуковая с частотой ультразвука 43–45 кГц.

6.2.4 Аппарат для встрихивания проб.

6.2.5 Весы лабораторные по ГОСТ ОИМЛ R 76-1 специального (1-го) класса точности с наибольшим пределом взвешивания не более 150 г со значением среднеквадратического отклонения (СКО), не превышающим 0,03 мг и пределом допускаемой абсолютной погрешности  $\pm 0,001$  г.

6.2 Весы лабораторные по ГОСТ ОИМЛ R 76-1 высокого класса точности с наибольшим пределом взвешивания не более 150 г со значением среднеквадратического отклонения (СКО), не превышающим 0,05 мг и пределом допускаемой абсолютной погрешности  $\pm 0,005$  г.

6.2.7 pH-метр по ГОСТ 9245 с диапазоном измерений от 2 до 14 ед. pH, погрешностью измерений не более 0,05 ед. pH и снабженный комбинированным стеклянным электродом.

6.2.8 Фильтры мембранные с диаметром пор 0,45 мкм.

6.2.9 Центрифуга лабораторная с фактором разделения не менее 1000 г.

6.2.10 Пробирки полимерные центрифужные с завинчивающейся крышкой вместимостью 15 см<sup>3</sup>.

6.2.11 Колбы мерные 2-50-2, 2-100-2, 2-250-2 по ГОСТ 1770.

6.2.12 Пипетки 4-1-2 или 5-1-2, 4-2-10 или 5-2-10, 4-2-25 или 5-2-25 по ГОСТ 29227.

6.2.13 Вода по ГОСТ ИСО 3696, не ниже 2-й степени чистоты.

6.2.14 Цианидин-3-О-глюкозид (куромайн) хлористый для ВЭЖХ C<sub>21</sub>H<sub>21</sub>ClO<sub>11</sub>, массовой долей основного вещества не менее 95 %.

6.2.15 Натрий уксуснокислый 3-водный по ГОСТ 199, ч. д. а.

6.2.16 Калий хлористый по ГОСТ 4234, ч. д. а.

6.2.17 Кислота соляная по ГОСТ 3118, х. ч.

Допускается применение других средств измерений, вспомогательного оборудования, не уступающих вышеуказанным по метрологическим и техническим характеристикам и обеспечивающим необходимую точность измерения, а также посуды, реактивов и материалов по качеству не хуже вышеуказанных.

## 6.3 Проведение измерений

### 6.3.1 Условия проведения измерений

Измерения проводят при следующих лабораторных условиях:

- температура окружающего воздуха, °С – 25  $\pm$  5;

- атмосферное давление, кПа – 97  $\pm$  10;

- относительная влажность, % – 65  $\pm$  25;

- частота переменного тока, Гц – 50  $\pm$  5;

- напряжение в сети, В – 220  $\pm$  10.

Помещение, в котором проводят работы с реактивами, должно быть обеспечено приточно-вытяжной вентиляцией.

Все операции с реактивами следует проводить в вытяжном шкафу.

### 6.3.2 Подготовка к проведению измерений

6.3.2.1 Приготовление раствора соляной кислоты молярной концентрацией 0,2 моль/дм<sup>3</sup>

В мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup> помещают 75 см<sup>3</sup> воды, осторожно приливают 1,7 см<sup>3</sup> концентрированной соляной кислоты, доводят до метки водой и тщательно перемешивают.

Раствор устойчив в течение трех месяцев при хранении в герметично закрытой емкости.

6.3.2.2 Приготовление буферных растворов

а) Приготовление буферного раствора с (1,0  $\pm$  0,1) ед. pH

Взвешивают (1,49  $\pm$  0,1) г хлористого калия, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см<sup>3</sup>, доводят до метки водой и тщательно перемешивают. Затем в стакане вместимостью 100 см<sup>3</sup> смешивают 25 см<sup>3</sup> полученного раствора с 67 см<sup>3</sup> раствора соляной кислоты молярной концентрации 0,2 моль/дм<sup>3</sup>. При необходимости доводят значение pH раствора до (1,0  $\pm$  0,1) ед. pH концентрированной соляной кислотой, регистрируя показания pH-метра.

Раствор устойчив в течение трех месяцев при хранении в герметично закрытой емкости.

б) Приготовление буферного раствора с (4,5  $\pm$  0,1) ед. pH

Взвешивают ( $1,64 \pm 0,1$ ) г уксуснокислого натрия, переносят в мерную колбу вместимостью  $100 \text{ см}^3$ , доводят до метки водой и тщательно перемешивают. При необходимости доводят значение pH раствора до ( $4,5 \pm 0,1$ ) ед. pH концентрированной соляной кислотой, регистрируя показания pH-метра.

Раствор устойчив в течение трех месяцев при хранении в герметично закрытой емкости.

#### 6.3.2.3 Измерение проб

а) Измерение массовой концентрации суммы антоцианинов в соковой продукции, не содержащей нерастворимые в воде вещества

В две мерные колбы, вместимостью  $50 \text{ см}^3$  каждая, помещают по  $2,5 \text{ см}^3$  аликвоты пробы, подготовленной по разделу 4 и доводят до метки буферными растворами с 1,0 и 4,5 ед. pH, (см. 6.3.2.2), содержимое в двух колбах перемешивают, выдерживают в течение 15 мин и проводят измерение оптической плотности каждого раствора при длинах волн 510 и 700 нм соответственно. Измерение оптической плотности растворов при 700 нм проводят для установления величины поглощения света посторонними примесями.

б) Измерение массовой концентрации суммы антоцианинов в соковой продукции, содержащей мякоть или нерастворимые в воде вещества

Пробы предварительно гомогенизируют, а затем центрифугируют в течение 20 мин или фильтруют через мембранный фильтр с размером пор  $0,45 \text{ мкм}$ .

После этого в две мерные колбы, вместимостью  $50 \text{ см}^3$  каждая, отбирают по  $2,5 \text{ см}^3$  аликвоты прозрачного слоя или фильтрата и доводят до метки буферными растворами с 1,0 и 4,5 ед. pH, (см. 6.3.2.2), содержимое в двух колбах перемешивают, выдерживают в течение 15 мин и проводят измерение оптической плотности каждого раствора при длинах волн 510 и 700 нм соответственно. Измерение оптической плотности при 700 нм проводят для установления величины поглощения света посторонними примесями.

в) Измерение массовой доли суммы антоцианинов в концентрированных соках проводят после их предварительного разбавления водой весовым методом в соотношении 1:5.

При вычислении по 6.4.3 учитывают коэффициент разбавления  $F$ .

Затем проводят процедуры как указано в 6.3.2.3а.

г) Измерения оптической плотности подготовленных проб проводят на спектрофотометре при длинах волн 510 и 700 нм. Результатом измерений является разность оптической плотности  $\Delta A$  растворов с 1,0 и 4,5 ед. pH при длинах волн 510 и 700 нм соответственно, которая пропорциональна массовой концентрации (массовой доле) антоцианинов в растворе.

Значения оптической плотности растворов должны находиться в пределах 0,2–1,0.

Если значения оптической плотности растворов, приготовленных по 6.3.2.3а, 6.3.2.3б более 1,0, то уменьшают объем аликвоты ( $V_2$ ) при разбавлении в мерной колбе ( $V_1$ ). Для растворов, имеющих значения оптической плотности менее 0,2, увеличивают объем аликвоты.

## 6.4 Обработка и оформление результатов измерений

Измерения проб проводят два раза в условиях повторяемости в соответствии с требованиями ГОСТ ИСО 5725-1 (подраздел 3.14) и ГОСТ ИСО 5725-2.

6.4.1 Разность оптической плотности  $\Delta A$  вычисляют как разность оптических плотностей растворов при разных длинах волн и соответствующих значениях pH по формуле

$$\Delta A = (A_{510} - A_{700})_{\text{pH}1} - (A_{510} - A_{700})_{\text{pH}4,5} \quad (1)$$

где  $A_{510}$  – оптическая плотность раствора пробы при длине волны 510 нм, е. о. п.;

$A_{700}$  – оптическая плотность раствора пробы при длине волны 700 нм, е. о. п.

6.4.2 Массовую концентрацию антоцианинов в соковой продукции (см. 6.3.2.3а и 6.3.2.3б) С,  $\text{мг}/\text{дм}^3$ , в пересчете на цианидин-3-глюкозид, вычисляют по формуле

$$C = \frac{\Delta A \cdot M \cdot V_1 \cdot 10^3}{V_2 \cdot \varepsilon \cdot I}, \quad (2)$$

где  $\Delta A$  – разность оптической плотности раствора, е. о. п.;

$M$  – молекулярная масса цианидин-3-глюкозида, равная 449,2 г/моль;

$V_1$  – вместимость мерной колбы, взятой для разбавления,  $\text{см}^3$ ;

$V_2$  – объем аликвоты, взятой на определение,  $\text{см}^3$ .

$\varepsilon$  — молярный коэффициент экстинкции цианидин-3-глюкозида,

$\varepsilon = 26900 \text{ дм}^3 \cdot \text{моль}^{-1} \cdot \text{см}^{-1}$ ;

$l$  — длина оптического пути кюветы, см.

6.4.3 Массовую долю антоцианинов в концентрированной соковой продукции (см. 6.3.2.3в)  $X$ ,  $\text{млн}^{-1}$ , в пересчете на цианидин-3-глюкозид, вычисляют по формуле

$$X = \frac{\Delta A \cdot M \cdot V_1 \cdot F \cdot 10^3}{\varepsilon \cdot l \cdot V_2 \cdot m}, \quad (3)$$

где  $\Delta A$  — разность оптической плотности раствора, е. о. п.;

$M$  — молекулярная масса цианидин-3-глюкозида, равная 449,2 г/моль;

$V_1$  — вместимость мерной колбы, взятой для разбавления,  $\text{см}^3$ ;

$F$  — величина фактора разбавления;

$\varepsilon$  — молярный коэффициент экстинкции цианидин-3-глюкозида,  $\varepsilon = 26900 \text{ дм}^3 \cdot \text{моль}^{-1} \cdot \text{см}^{-1}$ ;

$l$  — длина оптического пути кюветы, см;

$V_2$  — объем аликвоты, взятой на определение,  $\text{см}^3$ ;

$m$  — масса пробы, взятой для определения, г.

Все вычисления проводят с точностью до третьего десятичного знака.

Расхождение между двумя параллельными определениями (в процентах от среднего значения), выполненными в условиях повторяемости, не должно превышать предела повторяемости (сходимости)  $r_{\text{отн}}$ , приведенного в таблице 2, при вероятности  $P = 0.95$ .

Таблица 2 — Основные метрологические характеристики метода определения массовой концентрации или массовой доли суммы антоцианинов при доверительной вероятности  $P = 0.95$

Наименование показателя (при $P = 0.95$ и $n = 2$ )	Значение показателя при диапазонах измерений массовой концентрации (массовой доли), $\text{мг/дм}^3$ ( $\text{млн}^{-1}$ )		
	От 5 до 100 включ. <sup>1)</sup>	Св. 100 до 1000 включ. <sup>2)</sup>	Св. 1000 до 5000 включ. <sup>3)</sup>
Предел повторяемости (сходимости) $r_{\text{отн}}$ , %	14	9	8
Предел воспроизводимости $R_{\text{отн}}$ , %	19	14	10
Границы относительной погрешности $\pm \delta$ , %	14	10	7
Предел обнаружения метода, $\text{мг/дм}^3$ ( $\text{млн}^{-1}$ )		1,0	

<sup>1)</sup> Исследования проводились на образцах кубинки, выращенной в средней полосе Российской Федерации.

<sup>2)</sup> Исследования проводились на образцах клюквы, выращенной в Российской Федерации.

<sup>3)</sup> Исследования проводились на образцах черной смородины, выращенной в средней полосе Российской Федерации.

За окончательный результат определения принимают среднеарифметическое значение результатов двух параллельных определений.

Границы относительной погрешности определения массовой концентрации (массовой доли) суммы антоцианинов  $\pm \delta$ , %, при соблюдении условий, регламентированных настоящим методом, не должны превышать значений, приведенных в таблице 2.

Окончательные результаты определений в документах, предусматривающих их использование, представляют согласно ГОСТ ИСО/МЭК 17025 с указанием метода определения и настоящего стандарта в виде

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

где  $\bar{C}$ ,  $\bar{X}$  — среднеарифметическое значение результатов двух параллельных определений, выполненных в условиях повторяемости,  $\text{мг/дм}^3$  ( $\text{млн}^{-1}$ );

$\pm \delta$  — границы относительной погрешности измерений, %, (см. таблицу 2).

Числовое значение окончательного результата определения должно оканчиваться цифрой того же разряда, что и значение границы абсолютной погрешности. Значение границы абсолютной погрешности приводят с двумя значащими цифрами.

В случае, если результат определения менее нижней границы диапазона измерений, то приводят следующую запись: «Массовая концентрация (массовая доля) антоцианинов, в пересчете на цианидин-3-глюкозид, менее  $5 \text{ мг/дм}^3$  ( $\text{млн}^{-1}$ )».

## 6.5 Контроль качества результатов измерений при реализации метода в лаборатории

### 6.5.1 Контроль повторяемости результатов измерений

Контроль повторяемости результатов измерений массовой концентрации или массовой доли антоцианинов проводят при получении каждого результата путем сравнения расхождения между результатами двух параллельных определений с пределом повторяемости (сходимости), приведенным в таблице 2.

Повторяемость результатов признают удовлетворительной при условии

$$2 \cdot \frac{|C_1 - C_2|}{C_1 + C_2} \leq 0,01 \cdot r_{\text{отн}} \quad \text{или} \quad 2 \cdot \frac{|X_1 - X_2|}{X_1 + X_2} \leq 0,01 \cdot r_{\text{отн}}, \quad (4)$$

где  $C_1, C_2$  – результаты параллельных определений массовой концентрации суммы антоцианинов в пробе, подготовленной по 6.1,  $\text{мг}/\text{дм}^3$ ;  
 $X_1, X_2$  – результаты параллельных определений массовой доли суммы антоцианинов в пробе, подготовленной по 6.2 и 6.3,  $\text{млн}^{-1}$ ;  
 $r_{\text{отн}}$  – значение предела повторяемости (сходимости) (%).

При превышении предела повторяемости (сходимости) определение повторяют. При повторном превышении указанного предела выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам, устраняют их и определение повторяют.

### 6.5.2 Проверка приемлемости результатов измерений, полученных в условиях воспроизводимости

6.5.2.1 Проверку приемлемости результатов параллельных определений в условиях воспроизводимости проводят:

- при возникновении спорных ситуаций между двумя лабораториями;
- проверке совместности результатов измерений, полученных при сличительных испытаниях.

6.5.2.2 Для проведения проверки приемлемости результатов параллельных определений в условиях воспроизводимости каждая лаборатория использует контрольные пробы, оставленные на хранение.

Приемлемость результатов параллельных определений, полученных в двух лабораториях, оценивают сравнением разности этих результатов с критической разностью  $CD_{0,95}$  по формуле

$$\frac{2 \cdot |\bar{C}_1 - \bar{C}_2| \cdot 100}{\bar{C}_1 + \bar{C}_2} \leq CD_{0,95} \quad \text{или} \quad \frac{2 \cdot |\bar{X}_1 - \bar{X}_2| \cdot 100}{\bar{X}_1 + \bar{X}_2} \leq CD_{0,95}, \quad (5)$$

где  $\bar{C}_1, \bar{C}_2$  – среднеарифметические значения массовой концентрации суммы антоцианинов в пересчете на цианидин-3-глюкозид, полученные в первой и второй лабораториях,  $\text{мг}/\text{дм}^3$ ;

$\bar{X}_1, \bar{X}_2$  – среднеарифметические значения массовой доли суммы антоцианинов в пересчете на цианидин-3-глюкозид, полученные в первой и второй лабораториях,  $\text{млн}^{-1}$ .

$CD_{0,95}$  – значение критической разности, вычисляемое по формулам

$$CD_{0,95} = 2,77 \cdot 0,01 \cdot \bar{C}_{1,2} \cdot \sqrt{\sigma_R^2 - \sigma \left( 1 - \frac{1}{2n_1} - \frac{1}{2n_2} \right)}, \quad (6)$$

$$CD_{0,95} = 2,77 \cdot 0,01 \cdot \bar{X}_{1,2} \cdot \sqrt{\sigma_R^2 - \sigma \left( 1 - \frac{1}{2n_1} - \frac{1}{2n_2} \right)},$$

где 2,77 – коэффициент критического диапазона для двух параллельных определений, полученных в условиях воспроизводимости по ГОСТ ИСО 5725-6;

0,01 – множитель для перехода от процентов к абсолютным значениям;

$\bar{C}_{1,2}$  – среднеарифметическое значение результатов определений, полученных в первой и второй лабораториях,  $\text{мг}/\text{дм}^3$ ;

$\bar{X}_{1,2}$  – среднеарифметическое значение результатов определений, полученных в первой и второй лабораториях,  $\text{млн}^{-1}$ ;

$\sigma_R$  – показатель воспроизводимости, %, (см. таблицу 2);

$\sigma_r$  – показатель повторяемости, %, (см. таблицу 2);

$n$  – число параллельных определений.

6.5.2.3 Если критическая разность не превышена, то приемлемы оба результата определений, проводимых двумя лабораториями, и в качестве окончательного результата используют их среднеарифметическое значение. Если критическая разность превышена, то выполняют процедуры в соответствии с ГОСТ ИСО 5725-6 (пункт 5.3.3).

При разногласиях руководствуются ГОСТ ИСО 5725-6 (пункт 5.3.4).

#### 6.5.3 Оперативный контроль погрешности (точности) результатов измерений

Оперативный контроль погрешности (точности) результатов измерений осуществляют методом добавок на рабочих пробах продукции.

Организацию и оценку результатов контроля осуществляют в соответствии с рекомендациями [1].

6.5.3.1 Для проведения оперативного контроля погрешности (точности) определение проводят в пробах, объем или масса которых должны соответствовать удвоенному их количеству, необходимому для проведения определения. Пробу делят на две равные части. В одну из них добавляют цианидин-3-глюкозид в таком количестве, чтобы величина добавки в 0,5–1,5 раза отличалась от исходного содержания компонента в пробе, но не превышала верхней границы диапазона определения массовой концентрации или массовой доли компонента с учетом границ погрешности определения (см. таблицу 2). В обеих частях пробы проводят определение в соответствии с требованиями настоящего стандарта.

6.5.3.2 Результаты контрольных определений признают удовлетворительными, если погрешность определения массовой концентрации (массовой доли) цианидина-3-глюкозида в добавке не превышает норматива оперативного контроля погрешности (точности), то есть выполняется условие

$$|\bar{C}_{\text{доб}} - \bar{C} - C_{\text{доб}}| \leq K_{\text{доб}} \text{ или } |\bar{X}_{\text{доб}} - \bar{X} - X_{\text{доб}}| \leq K_{\text{доб}}, \quad (7)$$

где  $\bar{C}_{\text{доб}}, \bar{X}_{\text{доб}}$  – среднеарифметические значения параллельных определений массовой концентрации (массовой доли) общего диоксида серы в пробе с добавкой,  $\text{мг}/\text{дм}^3$  или  $\text{млн}^{-1}$ ;

$\bar{C}, \bar{X}$  – среднеарифметические значения параллельных определений массовой концентрации (массовой доли) общего диоксида серы в пробе без добавки,  $\text{мг}/\text{дм}^3$  или  $\text{млн}^{-1}$

$C_{\text{доб}}$  или  $X_{\text{доб}}$  – величина добавки,  $\text{мг}/\text{дм}^3$  или  $\text{млн}^{-1}$ ;

$K_{\text{доб}}$  – норматив контроля погрешности,  $\text{мг}/\text{дм}^3$  или  $\text{млн}^{-1}$ .

При проведении внутрилабораторного контроля ( $P = 0,90$ ) значение  $K_{\text{доб}}$  вычисляют по формулам:

$$K_{\text{доб}} = 0,84 \cdot 0,01 \cdot \delta \cdot \sqrt{C_{\text{доб}}^2 + \bar{C}^2} \quad (8)$$

или

$$K_{\text{доб}} = 0,84 \cdot 0,01 \cdot \delta \cdot \sqrt{X_{\text{доб}}^2 + \bar{X}^2}, \quad (9)$$

где 0,84 – коэффициент, учитывающий вид контроля;

$\pm \delta$  – границы относительной погрешности измерений массовой концентрации (массовой доли) общего диоксида серы (см. таблицу 3), %.

При проведении внешнего контроля ( $P = 0,95$ ) значение  $K_{\text{доб}}$  вычисляют по формулам:

$$K_{\text{доб}} = 0,01 \cdot \delta \cdot \sqrt{C_{\text{доб}}^2 + \bar{C}^2} \quad (10)$$

или

$$K_{\text{доб}} = 0,01 \cdot \delta \cdot \sqrt{X_{\text{доб}}^2 + \bar{X}^2}. \quad (11)$$

При превышении норматива оперативного контроля погрешности проводят повторные контрольные определения. При повторном превышении указанного норматива выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам, и устраняют их.

Периодичность контроля погрешности (точности) устанавливает сама лаборатория с учетом фактического состояния работ. При замене оборудования, колонок, реактивов или при построении

новой градуировочной зависимости проведение оперативного контроля погрешности обязательно.

#### 6.5.4 Контроль стабильности результатов измерений при реализации метода в лаборатории

Контроль стабильности результатов измерений в лаборатории осуществляют по ГОСТ ИСО 5725-6, используя метод контроля стабильности стандартного отклонения промежуточной прецизионности по ГОСТ ИСО 5725-6 с применением контрольных карт Шухарта.

При неудовлетворительных результатах контроля: превышении предела действия или регулярном превышении предела предупреждения – выясняют и устраняют причины этих отклонений.

Периодичность контроля и процедуры контроля стабильности результатов измерений регламентируют в руководстве по качеству лаборатории в соответствии с ГОСТ ИСО/МЭК 17025 (пункт 4.2).

## 7 Требования, обеспечивающие безопасность

### 7.1 Условия безопасного проведения работ

При работе с химическими реактивами следует соблюдать требования безопасности, установленные для работ с токсичными, едкими и легковоспламеняющимися веществами по ГОСТ 12.1.005 и ГОСТ 12.1.007. При подготовке проб к определению и выполнении измерений с использованием жидкостного хроматографа соблюдают правила пожаровзрывобезопасности по ГОСТ 12.1.018, по электробезопасности – по ГОСТ 12.1.019 и инструкции по эксплуатации прибора.

### 7.2 Требования к квалификации оператора

К выполнению измерений, обработке и оформлению результатов допускаются инженер-химик, техник или лаборант, имеющие высшее или среднее специальное образование, опыт работы в химической лаборатории и изучившие инструкцию по эксплуатации метода высокоеффективной жидкостной хроматографии. Первое применение метода высокоеффективной жидкостной хроматографии в лаборатории следует проводить под руководством специалиста, владеющего теорией метода высокоеффективной жидкостной хроматографии и имеющего практические навыки в этой области.

## Приложение А (справочное)

## Структура основных антоцианидинов, входящих в состав природных антоцианинов

А.1 Общая структурная формула антоцианидинов приведена на рисунке А.1.

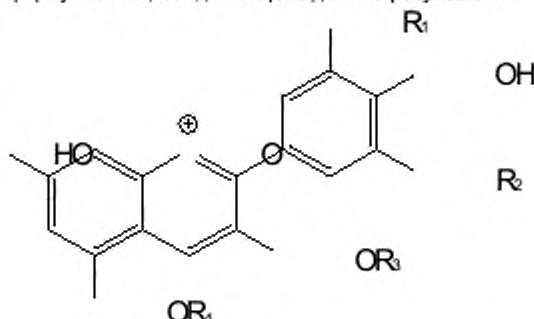


Рисунок А.1 – Общая структурная формула антоцианидинов

П р и м е ч а н и е – Конкретный вид антоцианидина зависит от состава радикалов  $R_1$ ,  $R_2$ , приведенных в таблице А.1.

Таблица А.1 – Виды антицианидинов в зависимости от состава радикалов

Таблица А.1 – виды антицианидинов в зависимости от состава радикалов			
Вид антицианидина	Состав радикалов		Сокращенное наименование
	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	
Пеларгонидин	H	H	Pgd
Цианидин	OH	H	Cyd
Леонидин	OCH <sub>3</sub>	H	Pnd
Дельфинидин	OH	OH	Dpd
Петунидин	OCH <sub>3</sub>	OH	Ptd
Мальвидин	OCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	Mvd

Примечание – R<sub>3</sub> и R<sub>4</sub> – H или гликозиды.

Приложение Б  
(справочное)

## Систематизированные данные\* по порядку выхода основных антоцианинов фруктов и их составу

Б.1 Порядок выхода индивидуальных антоцианинов, их сокращенное и полное наименования приведены в таблице Б.1.

Таблица Б.1 – Порядок выхода индивидуальных антоцианинов, их сокращенное и полное наименования

№	Наименование антоцианинов	
	Сокращенное	Полное
1	Dpd-3,5-diglu	Дельфинидин-3,5-диглюкозид
2	Cyd-3,5-diglu	Цианидин-3,5-диглюкозид
3	Dpd-3-samb	Дельфинидин-3- самбузиозид
4	Dpd-3-gal	Дельфинидин-3-галактозид
5	Dpd-3-glu	Дельфинидин-3-глюкозид
6	Cyd-3-sop	Цианидин-3-софорозид
7	Cyd-3-glu-nut	Цианидин-3-гликорутинозид
8	Dpd-3-rut	Дельфинидин-3-рутинозид
9	Cyd-3-gal	Цианидин-3-галактозид
10	Dpd-3-ara	Дельфинидин-3-арабинозид
11	Cyd-3-samb	Цианидин-3-самбузиозид
12	Cyd-3-glu	Цианидин-3-глюкозид
13	Cyd-3-xyl-rut	Цианидин-3-ксилозорутинозид
14	Cyd-3-rut	Цианидин-3-рутинозид
15	Ptd-3-gal	Петунидин-3-галактозид
16	Cyd-3-ara	Цианидин-3-арабинозид
17	Ptd-3-glu	Петунидин-3-глюкозид
18	Pgd-3-glu	Пеларгонидин-3-глюкозид
19	Pnd-3-gal	Пеонидин-3-галактозид
20	Pgd-3-ara	Пеларгонидин-3-арабинозид
21	Pnd-3-glu	Пеонидин-3-глюкозид
22	Mvd-3-glu	Мальвидин-3-глюкозид
23	Pnd-3-ara	Пеонидин-3-арабинозид

Б.2 Состав основных индивидуальных, специфических антоцианинов фруктов приведен в таблице Б.2

\* Приведены данные – по материалам исследований ФГБУ «НИИ питания» РАМН.

Таблица Б.2 – Состав основных индивидуальных, специфических антицианинов фруктов

Окончание таблицы Б.2

Наименование фрукта	Относительное содержание антоцианинов, %									
	Pnd-3-ara	Mvd-3-glu	Pnd-3-glu	Pgd-3-ara	Pnd-3-gal	Pgd-3-glu	Pd-3-glu	Cyd-3-ara	Cyd-3-xyl-ut	Cyd-3-xyf-ut
Малина	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Ежевика	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Брусника	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Бузина	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Черноплодная рябина	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Крыжовник черный	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Калина	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Ирга	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—

Б.3 Примеры хроматограмм с профилями антоцианинов для некоторых ягодных соков приведены на рисунках Б.1—Б.5

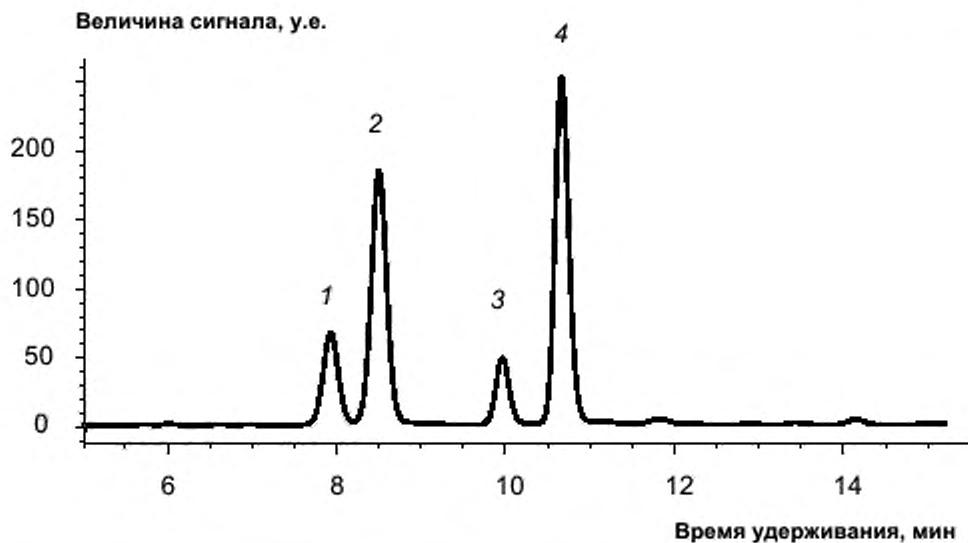


Рисунок Б.1 – Пример хроматограммы с профилем антоцианинов сока черной смородины (происхождение – Россия, 2013 год, исследования ФГБУ «НИИ питания» РАМН)

1 – Dpd-3-glu (дельфинидин-3-глюкозид), 2 – Dpd-3-rut (дельфинидин-3-рутиносид), 3 – Cyd-3-glu (цианидин-3-глюкозид), 4 – Cyd-3-rut (цианидин-3-рутиносид)

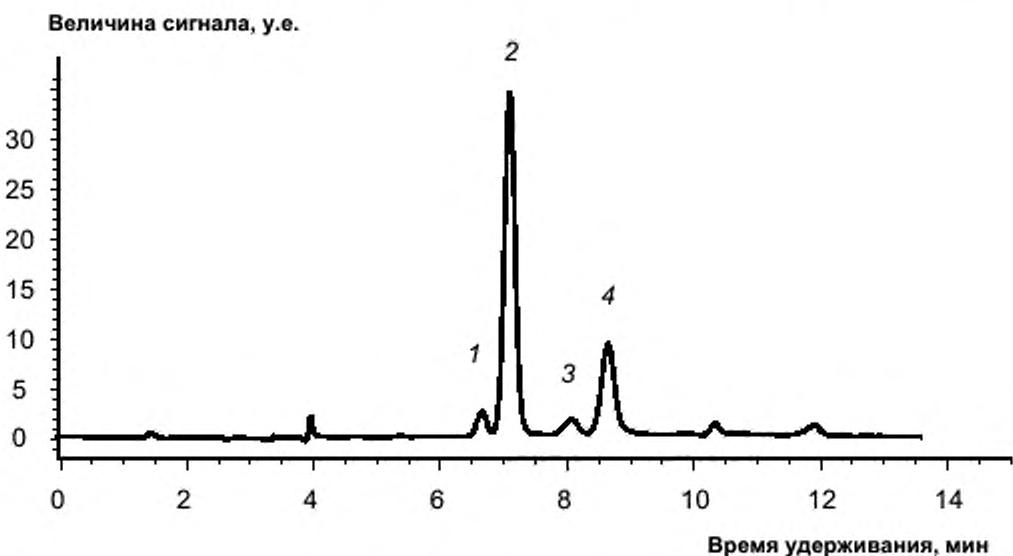


Рисунок Б.2 – Пример хроматограммы с профилем антоцианинов сока вишни (происхождение – Россия, 2013 год, исследования ФГБУ «НИИ питания» РАМН)

1 – Cyd-3-soph (цианидин-3-софорозид), 2 – Cyd-3-glu-rut (цианидин-3-глюкозилрутиносид), 3 – Cyd-3-glu (цианидин-3-глюкозид), 4 – Cyd-3-rut (цианидин-3-рутиносид)

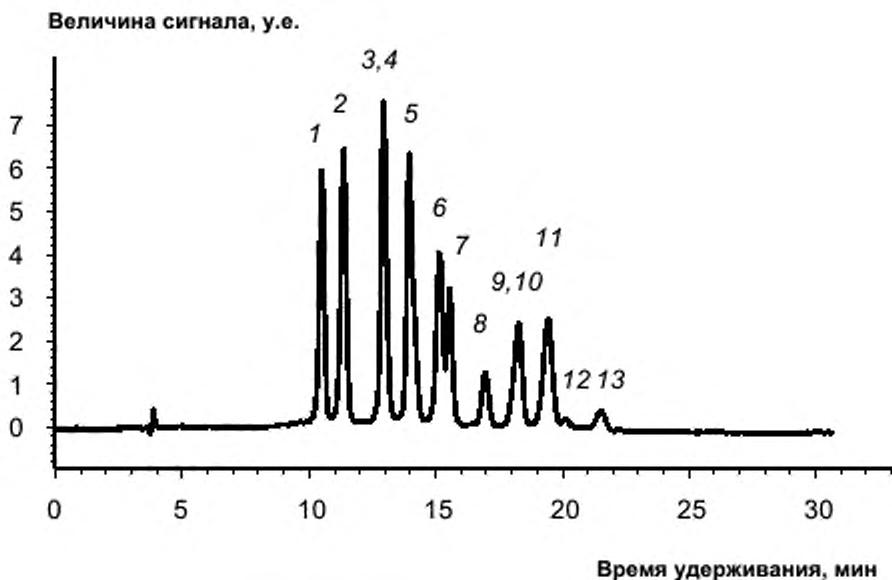


Рисунок Б.3 – Пример хроматограммы с профилем антоцианинов сока черники (происхождение – Россия, 2013 год, исследования ФГБУ «НИИ питания» РАМН)

1 – Dpd-gal (дельфинидин-3-галактозид), 2 – Gpg-3-glu (дельфинидин-3-глюкозид), 3, 4 – Cyd-3-gal (цианидин-3-галактозид) + Dpd-3-ara (цельфинидин-3-арabinозид), 5 – Cyd-3-glu (цианидин-3-глюкозид), 6 – Ptd-3-glu (петунидин-3-глюкозид), 7 – Cyd-3-ara (цианидин-3-арабинозид), 8 – Ptd-3-ara (петунидин-3-арабинозид), 9, 10 – Pnd-3-glu (peonидин-3-глюкозид) + Mvd-3-gal (мальвидин-3-галактозид), 11 – Mvd-3-glu (мальвидин-3-глюкозид), 12 – Pnd-3-ara (peonидин-3-арабинозид), 13 – Mvd-3-ara (мальвидин-3-арабинозид)

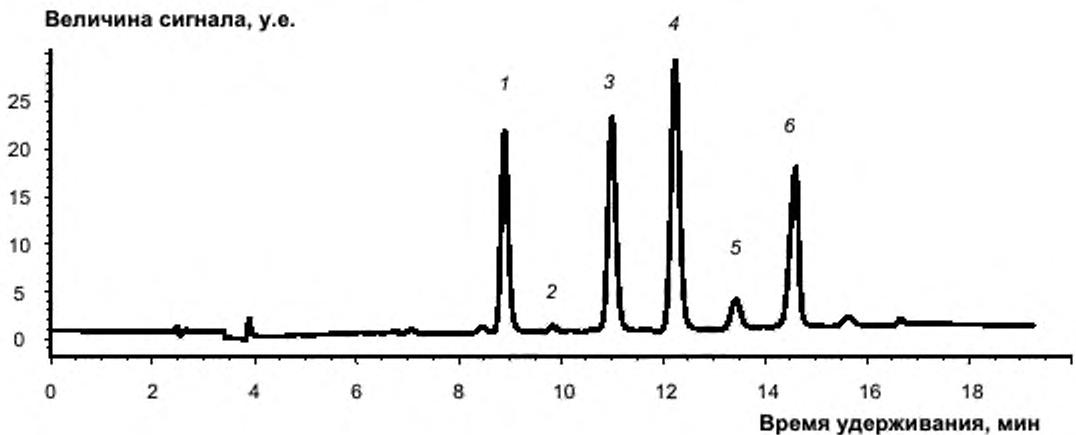


Рисунок Б.4 – Пример хроматограммы с профилем антоцианинов сока клюквы болотной (происхождение – Россия, 2013 год, исследования ФГБУ «НИИ питания» РАМН)

1 – Cyd-3-gal (цианидин-3-галактозид), 2 – Cyd-3-glu (цианидин-3-глюкозид), 3 – Cyd-3-ara (цианидин-3-арабинозид), 4 – Pnd-3-gal (peonидин-3-галактозид), 5 – Pnd-3-glu (peonидин-3-глюкозид), 6 – Pnd-3-ara (peonидин-3-арабинозид)

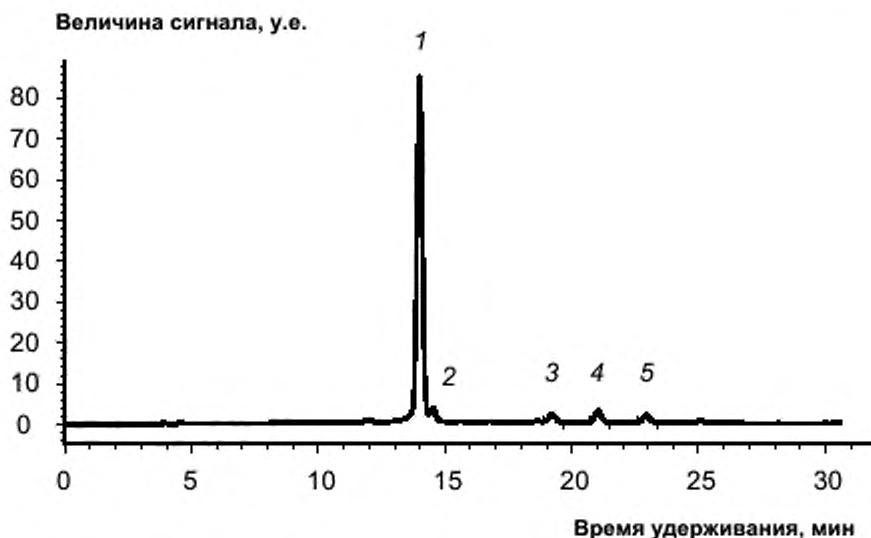


Рисунок Б.5 – Пример хроматограммы с профилем антоцианинов сока ежевики (происхождение – Россия, 2013 год, исследования ФГБУ «НИИ питания» РАМН)

1 – Cyd-3-glu (цианидин-3-глюкозид), 2 – Cyd-3-rut (цианидин-3-рутиносид), 3 – Cyd-3-xyl (цианидин-3-ксилозид),  
4 – Cyd-3-(6"-malonyl)glu-(цианидин-3-(6"-малонил)-глюкозид), 5 – Cyd-3-dioxaylglu (цианидин-3-диоксайлглюкозид)

### Библиография

- [1] РМГ 76—2004 Государственная система обеспечения единства измерений. Внутренний контроль качества результатов химического анализа

---

УДК 664.863.001.4:006.354

МКС 67.080, 67.050

Ключевые слова: продукция соковая, метод высокоеффективной жидкостной хроматографии, метод pH-дифференциальной спектрофотометрии, качественное определение, хроматографический анализ, стандартный раствор, элюент, антоцианины, антоцианидины, предел повторяемости, предел воспроизводимости, границы относительной погрешности

---

Подписано в печать 01.12.2014. Формат 60x84<sup>1/8</sup>.

Усл. печ. л. 2,33. Тираж 46 экз. Зак. 4953

---

Подготовлено на основе электронной версии, предоставленной разработчиком стандарта

ФГУП «СТАНДАРТИНФОРМ»  
123995 Москва, Гранатный пер., 4.  
[www.gostinfo.ru](http://www.gostinfo.ru) [info@gostinfo.ru](mailto:info@gostinfo.ru)