



МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ  
СТАНДАРТ

ГОСТ  
ISO 12080-1—  
2016

---

**МОЛОКО ОБЕЗЖИРЕННОЕ СУХОЕ**  
**Определение содержания витамина А**  
**Часть 1**  
**Колориметрический метод**

(ISO 12080-1:2009, IDT)  
(IDF 142-1:2009, IDT)

Издание официальное

Зарегистрирован  
№ 12537  
27 июля 2016 г.



## Предисловие

Евразийский совет по стандартизации, метрологии и сертификации (ЕАСС) представляет собой региональное объединение национальных органов по стандартизации государств, входящих в Содружество Независимых Государств. В дальнейшем возможно вступление в ЕАСС национальных органов по стандартизации других государств.

Цели, основные принципы и основной порядок проведения работ по межгосударственной стандартизации установлены ГОСТ 1.0—2015 «Межгосударственная система стандартизации. Основные положения» и ГОСТ 1.2—2015 «Межгосударственная система стандартизации. Стандарты межгосударственные, правила и рекомендации по межгосударственной стандартизации. Правила разработки, принятия, обновления и отмены».

### Сведения о стандарте

1 ПОДГОТОВЛЕН научно-производственным республиканским унитарным предприятием «Белорусский государственный институт стандартизации и сертификации» (БелГИСС)

2 ВНЕСЕН Госстандартом Республики Беларусь

3 ПРИНЯТ Евразийским советом по стандартизации, метрологии и сертификации по результатам голосования в АИС МГС (протоколом от 27 июля 2016 г. №89-П)

За принятие стандарта 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
Грузия	GE	Грузстандарт
Кыргызстан	KG	Кыргызстандарт
Молдова	MD	Молдова-Стандарт
Таджикистан	TJ	Таджикстандарт
Узбекистан	UZ	Узстандарт

4 Настоящий стандарт идентичен международному стандарту ISO 12080-1:2009|IDF 142-1:2009 Dried skimmed milk — Determination of vitamin A content — Part 1: Colorimetric method (Молоко сухое обезжиренное. Определение содержания витамина А. Часть 1. Колориметрический метод).

Международный стандарт разработан подкомитетом SC 5 «Молоко и молочные продукты» технического комитета по стандартизации ISO/TC 34 «Пищевые продукты» Международной организации по стандартизации (ISO).

Перевод с английского языка (en).

Официальные экземпляры международного стандарта, на основе которого подготовлен настоящий межгосударственный стандарт, и международных стандартов, на которые даны ссылки, имеются в национальных органах по стандартизации вышеуказанных государств.

Степень соответствия — идентичная (IDT)

### 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 (государственных) стандартов, издаваемых в этих государствах, а также в сети Интернет на сайтах соответствующих национальных (государственных) органов по стандартизации.*

*В случае пересмотра, изменения или отмены настоящего стандарта соответствующая информация также будет опубликована в сети Интернет на сайте Межгосударственного совета по стандартизации, метрологии и сертификации в каталоге «Межгосударственные стандарты»*

Исключительное право официального опубликования настоящего стандарта на территории указанных выше государств принадлежит национальным (государственным) органам по стандартизации этих государств.

## Содержание

1 Область применения .....	1
2 Термины и определения .....	1
3 Сущность метода .....	1
4 Реактивы .....	1
5 Оборудование и материалы .....	2
6 Отбор проб .....	2
7 Подготовка пробы для испытания .....	3
8 Методика проведения испытания .....	3
8.1 Общие положения .....	3
8.2 Испытуемый раствор .....	3
8.3 Омыление и экстрагирование .....	3
8.4 Приготовление анализируемого раствора .....	4
8.5 Определение .....	4
8.6 Построение градуировочного графика .....	4
9 Расчет и представление результатов .....	4
10 Прецизионность .....	4
10.1 Межлабораторное испытание .....	4
10.2 Повторяемость .....	4
10.3 Воспроизводимость .....	5
11 Протокол испытания .....	5
Приложение А (справочное) Активность, выражаемая в международных единицах (МЕ) .....	6
Библиография .....	7

## 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

МОЛОКО ОБЕЗЖИРЕННОЕ СУХОЕ  
Определение содержания витамина А

## Часть 1

## Колориметрический метод

Dried skimmed milk  
Determination of vitamin A content  
Part 1  
Colorimetric method

Дата введения

—

**ПРЕДОСТЕРЕЖЕНИЕ.** Применение настоящего стандарта может быть связано с проведением опасных операций, использованием вредных веществ, опасного оборудования. Настоящий стандарт не охватывает всех проблем безопасности, связанных с его применением. Ответственность за соблюдение техники безопасности и установление необходимых ограничений при применении настоящего стандарта несет его пользователь.

## 1 Область применения

Настоящий стандарт устанавливает колориметрический метод определения содержания витамина А в сухом обезжиренном молоке. Метод применим при содержании витамина А не менее 10 МЕ/г (международные единицы на грамм).

## 2 Термины и определения

В настоящем стандарте применен следующий термин с соответствующим определением:

**2.1 содержание витамина А в сухом обезжиренном молоке** (vitamin A content of dried skimmed milk): Массовая доля веществ, определяемых методикой, установленной в настоящем стандарте.

**Примечание** — Содержание витамина А выражается в микрограммах ретинола на грамм или в международных единицах на грамм (активность витамина А).

## 3 Сущность метода

Проводят омыление и экстрагирование пробы для испытания. В полученный экстракт добавляют трифторуксусную кислоту, которая вступает в реакцию с неомыляемыми веществами. Измерение оптической плотности проводят при 620 нм.

## 4 Реактивы

Используют реактивы только требуемой аналитической чистоты, дистиллированную и/или деминерализованную воду или воду, эквивалентную по чистоте.

**4.1 Ректификованный этиловый спирт** ( $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ) объемной долей этилового спирта не менее 95 %, не содержащий альдегида.

**4.2 Раствор аскорбата натрия** массовой концентрацией 200 г/л. Раствор может быть приобретен в готовом виде или изготовлен самостоятельно. Растворяют 3,5 г аскорбиновой кислоты ( $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ ) в 20 мл раствора гидроксида натрия ( $\text{NaOH}$ ) молярной концентрацией 1 моль/л и перемешивают. Используют свежеприготовленный раствор.

**4.3 Водный раствор гидроксида калия** ( $\text{KOH}$ ) массовой долей 50 %. Растворяют 50 г гидроксида калия в 50 мл воды. Раствор перемешивают и охлаждают. Раствор готовят непосредственно перед использованием.

**4.4 Водно-спиртовой раствор гидроксида калия** массовой концентрацией 30 г/л. В мерной колбе с одной меткой вместимостью 100 мл растворяют 3 г гидроксида калия ( $\text{KOH}$ ) в воде, добавля-

ют 10 мл ректификованного этилового спирта (4.1), доводят до метки водой и перемешивают. Раствор готовят непосредственно перед использованием.

4.5 **Петролейный эфир**, перегнанный при температуре 40 °C — 60 °C или 60 °C — 80 °C.

4.6 **Хлороформ** (CHCl<sub>3</sub>).

4.7 **Трифторуксусная кислота** (CF<sub>3</sub>COOH).

**ПРЕДОСТЕРЕЖЕНИЕ.** Хлороформ и трифторуксусная кислота являются канцерогенными. Необходимо принять все меры предосторожности.

4.8 **Красящий реактив.** Перемешивают одну объемную часть чистой трифторуксусной кислоты (4.7) с двумя объемными частями хлороформа (4.6).

4.9 **Стандартный раствор витамина А.** Используют стандартный образец раствора витамина А, отвечающий требованиям Фармакопеи Соединенных Штатов Америки <sup>1)</sup>, представляющий собой кристаллический полный транс-ретинол ацетата, растворенный в хлопковом масле, содержащий 30 мг ретинола (витамин А-спирт, C<sub>20</sub>H<sub>30</sub>O) на грамм масла, или с другим содержанием, указанным изготовителем.

Отрезают наконечник капсулы, содержащей стандартный образец раствора витамина А, и извлекают ее содержимое в предварительную взвешенную мерную колбу из темного стекла с одной меткой вместимостью 100 мл. Определяют массу содержимого мерной колбы с точностью до 0,1 мг и доводят до метки хлороформом (4.6). Используют свежеприготовленный раствор. Срок хранения раствора не более 8 ч.

4.10 **Бутилгидрокситолуол** (БГТ).

## 5 Оборудование и материалы

Используют стандартное лабораторное оборудование, в том числе перечисленное ниже.

5.1 **Фотоэлектроколориметр** или **спектрофотометр**, оснащенный оптическим механизмом или фильтром, позволяющим измерять оптическую плотность при длине волны 620 нм.

Используют проверенные абсорбционные кюветы. Используемое оборудование должно обеспечивать линейность зависимости между оптической плотностью и содержанием витамина А.

5.2 **Стакан** или **коническая колба** вместимостью 250 мл.

5.3 **Колба для омыления** вместимостью 200 мл, оснащенная обратным холодильником.

5.4 **Мерные колбы с одной меткой** вместимостью 100, 200 мл класса А по [3].

5.5 **Пипетки с одной меткой** вместимостью 2, 10, 25, 50 мл класса А по [1].

5.6 **Автоматическая пипетка**, пригодная для органических растворителей по [6], или **градуированная пипетка** вместимостью 10 мл.

5.7 **Ротовая баня, кипящая водяная баня** или **электрический колбонагреватель**.

5.8 **Ротационный испаритель** с регулятором нагрева, поддерживающий температуру до 40 °C.

5.9 **Делительная воронка** вместимостью 500 мл, предпочтительнее с политетрафторэтиленовой (ПТФЭ) пробкой.

5.10 **Ультразвуковая баня**.

5.11 **Фильтровальная бумага** диаметром 90 мм.

## 6 Отбор проб

Метод отбора проб не регламентирован настоящим стандартом. Рекомендуемый метод отбора проб приведен в [2].

В лабораторию должна быть передана представительная проба, не поврежденная или измененная во время транспортирования и/или хранения.

## 7 Подготовка пробы для испытания

Пробу для испытания тщательно перемешивают, вращая и переворачивая емкость, в которую она отобрана. В случае необходимости пробу для испытания помещают в герметичную емкость.

---

<sup>1)</sup> Указаны примеры продуктов, имеющих в продаже. Информация приведена для удобства пользователей настоящего стандарта и не является рекламой указанных продуктов со стороны ISO или IDF.

## 8 Методика проведения испытания

### 8.1 Общие положения

При необходимости проверки повторяемости результатов испытания (10.2) проводят два независимых испытания в соответствии с 8.2–8.5.

Все операции должны выполняться в помещении при затемненном свете или с использованием лабораторной посуды из темного стекла.

### 8.2 Испытуемый раствор

В стакане или конической колбе (5.2) взвешивают с точностью до 0,001 г около 20 г пробы для испытания, и растворяют в 50 мл воды при температуре не менее 80 °С. В случае образования комков их разбивают лопаткой или используют ультразвуковую баню (5.10). Раствор охлаждают до комнатной температуры, количественно переносят в мерную колбу с одной меткой вместимостью 100 мл (5.4) и доводят до метки водой.

### 8.3 Омыление и экстрагирование

8.3.1 С помощью пипетки (5.5) переносят 25 мл испытуемого раствора (8.2) в колбу для омыления (5.3). Добавляют 20 мл водного раствора гидроксида калия (4.3), 10 мл раствора аскорбата натрия (4.2), 50 мл ректификованного этилового спирта (4.1) и тщательно перемешивают.

8.3.2 Колбу для омыления с обратным холодильником нагревают в течение 30 мин на паровой бане, кипящей водяной бане или электрическом колбонагревателе (5.7), периодически перемешивая круговыми движениями. По окончании нагревания содержимое колбы быстро охлаждают под проточной водой.

8.3.3 Содержимое из колбы для омыления переносят в делительную воронку (5.9). Колбу для омыления дважды ополаскивают смесью, состоящей из 30 мл воды, 10 мл ректификованного этилового спирта (4.1) и 40 мл петролейного эфира (4.5), которую сливают в ту же делительную воронку. Интенсивно встряхивают делительную воронку в течение 30 с и дают отстояться.

После разделения слоев водный (нижний) слой сливают во вторую делительную воронку, добавляют в нее 10 мл ректификованного этилового спирта (4.1), 40 мл петролейного эфира (4.5) и встряхивают.

8.3.4 После разделения слоев водный слой сливают в третью делительную воронку, а слой петролейного эфира — в первую делительную воронку. Дважды ополаскивают вторую делительную воронку 10 мл петролейного эфира (4.5) и смывы сливают в первую делительную воронку.

8.3.5 В третью делительную воронку добавляют 40 мл петролейного эфира (4.5), 10 мл ректификованного этилового спирта (4.1) и встряхивают. Слой петролейного эфира сливают в первую использованную делительную воронку. Объединенный экстракт петролейного эфира промывают тремя порциями (по 40 мл) свежеприготовленного водно-спиртового раствора гидроксида калия (4.4), каждый раз интенсивно встряхивая делительную воронку. Затем объединенный экстракт петролейного эфира отмывают от щелочи порциями воды (по 40 мл) до нейтральной реакции промывной воды по фенолфталеину. После того как из делительной воронки полностью сольют воду, в нее добавляют разрезанную на полоски две единицы фильтровальной бумаги (5.11) и встряхивают.

8.3.6 После удаления из него остатка воды (8.3.5) объединенный экстракт петролейного эфира переносят в мерную колбу с одной меткой вместимостью 200 мл (5.4) и ополаскивают делительную воронку с полосками фильтровальной бумаги в ней петролейным эфиром (4.5). Смывы сливают в мерную колбу, добавляют 10–20 мг БГТ (4.10), доводят до метки петролейным эфиром и тщательно перемешивают.

### 8.4 Приготовление анализируемого раствора

С помощью пипетки переносят аликвоту разбавленного экстракта (8.3.6) в круглодонную колбу. Далее экстракт упаривают досуха под вакуумом на ротационном испарителе (5.8) при температуре не выше 40 °С. После упаривания остаток охлаждают под проточной водой, выравнивают давление внутри колбы предпочтительно азотом и сразу растворяют в 10 мл хлороформа (4.6).

Примечание — Содержание витамина А в анализируемом растворе составляет примерно 10 МЕ/мл. Объем аликвоты подбирают в зависимости от размера и пропускной способности кюветы.

### 8.5 Определение

С помощью пипеток переносят 2 мл анализируемого раствора (8.4) в одну кювету, а в другую кювету 2 мл разбавленного стандартного раствора витамина А (8.6), после чего немедленно в каждую

кювету добавляют 10 мл красящего реактива (4.8) с помощью автоматической пипетки (5.6) и перемешивают. Оптическую плотность растворов измеряют против холостой пробы, состоящей из 2 мл хлороформа (4.6) и 10 мл красящего реактива (4.8) при длине волны 620 нм на спектрофотометре или фотоэлектроколориметре (5.1) до достижения максимума поглощения. Строят график в координатах: оптическая плотность — содержание витамина А (8.6).

Допускается подбирать необходимые для определения объемы растворов в зависимости от вместимости кюветы.

### 8.6 Построение градуировочного графика

Проводят серию разбавлений (не менее 5) стандартного раствора витамина А (4.9) хлороформом (4.6) таким образом, чтобы при проведении определения, как указано выше, при длине волны 620 нм и использовании аликвоты объемом 2 мл оптическая плотность находилась в диапазоне 0,07–0,7. Строят градуировочный график в координатах: оптическая плотность — содержание витамина А в микрограммах (МЕ/г). Если градуировочный график имеет вид прямой линии, тогда может быть использован для определения содержания витамина А в пробах.

## 9 Расчет и представление результатов

Рассчитывают содержание витамина А  $w$ , мкг ретинола/г (или активность витамина А, МЕ/г), используя формулу

$$w = \frac{\rho \cdot V_1 \cdot V_3 \cdot V_4}{V_2 \cdot V_5 \cdot m},$$

где  $\rho$  — массовая концентрация витамина А (или активность витамина А) в анализируемом растворе (8.4), рассчитанная на основе градуировочного графика (8.6), мкг ретинола/мл (МЕ/мл);

$V_1$  — общий объем разбавленного экстракта петролейного эфира, мл ( $V_1 = 200$  мл);

$V_2$  — объем аликвоты, взятой из  $V_1$  (8.4), мл;

$V_3$  — объем хлороформа, в котором растворяют упаренный досуха остаток, мл ( $V_3 = 10$  мл);

$V_4$  — общий объем испытуемого раствора (8.2), мл ( $V_4 = 100$  мл);

$V_5$  — объем аликвоты испытуемого раствора (8.3.1), мл ( $V_5 = 25$  мл);

$m$  — масса навески (8.2), г.

## 10 Прецизионность

### 10.1 Межлабораторное испытание

Информация о межлабораторном испытании по определению прецизионности метода, проведенном в соответствии с [4] и [5], была опубликована (см. [7]). Значения, полученные в результате указанного межлабораторного испытания, не могут быть применимы к другим интервалам массовой концентрации и типам матриц, кроме тех, которые указаны.

### 10.2 Повторяемость

Абсолютное расхождение между двумя отдельными результатами испытания, которые были получены при применении одного и того же метода на идентичном испытуемом материале одним и тем же оператором на одном и том же оборудовании в течение короткого промежутка времени, не должно превышать 14 % среднего арифметического значения двух результатов более чем в 5 % случаев.

### 10.3 Воспроизводимость

Абсолютное расхождение между двумя отдельными результатами испытания, которые были получены при применении одного и того же метода на идентичном испытуемом материале разными операторами на разном оборудовании, не должно превышать 42 % среднего арифметического значения результатов более чем в 5 % случаев.

## 11 Протокол испытания

Протокол испытания должен содержать следующие данные:

- а) всю информацию, необходимую для полной идентификации пробы;
- б) применяемый метод отбора проб;

- с) применяемый метод испытания со ссылкой на настоящий стандарт;
- d) все операции, не оговоренные в настоящем стандарте или рассматриваемые как необязательные, а также подробности о любых инцидентах, которые могли повлиять на результаты испытания;
- е) полученные результаты испытания или окончательный заявленный результат, если была проверена повторяемость.



## Приложение А (справочное)

### Активность, выражаемая в международных единицах (МЕ)

#### А.1 Активность витамина А

Активность витамина А выражается в международных единицах. Установлено (см. [8]), что 1 МЕ витамина А соответствует активности 0,344 мкг полный транс-ретинола ацетата.

На основе стехиометрических расчетов для других соединений витамина А установлено, что 1 МЕ витамина А соответствует активности 0,300 мкг полный транс-ретинола, 0,359 мкг полный транс-ретинола пропионата или 0,500 мкг полный транс-ретинола пальмитата.

Активность 1 г чистого полный транс-витамина А (спирта) и полный транс-витамина А (сложного эфира), выраженного в международных единицах, равняется:

- витамин А-спирт (ретинол)	3 333 000 МЕ;
- витамин А-ацетат	2 907 000 МЕ;
- витамин А-пропионат	2 785 000 МЕ;
- витамин А-пальмитат	1 818 000 МЕ.

#### А.2 Испытание стандартного раствора витамина А (чистый или разведенный в масле сложный эфир витамина А)

См. [8].

25–100 мг сложного эфира витамина А взвешивают с точностью до 0,1 мг в колбе, добавляют 5 мл пентана и растворяют. С учетом взвешенного количества сложного эфира витамина добавляют 2-пропанол в объеме, достаточном для получения раствора с содержанием витамина А в диапазоне 10–15 МЕ/мл.

При измерении оптической плотности раствора сложного эфира витамина А против холостой пробы, представляющей собой 2-пропанол, максимум поглощения раствора  $A_m$  должен находиться в диапазоне длины волны 325–327 нм. Измеряют оптическую плотность раствора  $A_n$  при длинах волны 300, 326 и 370 нм.

Рассчитывают коэффициент  $A_n/A_m$  для каждой длины волны. Если коэффициенты не превышают 0,593 при 300 нм, 0,537 при 350 нм или 0,142 при 370 нм, тогда рассчитывают содержание витамина А  $w$ , МЕ/г, используя формулу

$$w = \frac{A_m \cdot V \cdot f}{100 \cdot m},$$

где  $A_m$  — численное значение максимума поглощения, полученное при 326 нм;

$V$  — общий объем раствора сложного эфира витамина А, мл;

$f$  — коэффициент пересчета оптической плотности сложного эфира витамина А в международные единицы на грамм ( $f = 1900$ );

$m$  — масса навески сложного эфира витамина А, г.

## Библиография

- [1] ISO 648:2008 Laboratory glassware — Single-volume pipettes  
(Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки с одной меткой)
- [2] ISO 707:2008| Milk and milk products — Guidance on sampling  
IDF 50:2008 (Молоко и молочные продукты. Руководство по отбору проб)
- [3] ISO 1042:1998 Laboratory glassware — One-mark volumetric flasks  
(Посуда лабораторная стеклянная. Колбы мерные с одной меткой)
- [4] ISO 5725-1:1994 Accuracy (trueness and precision) of measurement methods and re-  
sults — Part 1: General principles and definitions  
(Точность (правильность и прецизионность) методов и результатов измерений. Часть 1. Общие принципы и определения)
- [5] ISO 5725-2:1994 Accuracy (trueness and precision) of measurement methods and re-  
sults — Part 2: Basic method for the determination of repeatability and  
reproducibility of a standard measurement method  
(Точность (правильность и прецизионность) методов и результатов измерений. Часть 2. Основной метод определения повторяемости и воспроизводимости стандартного метода измерения)
- [6] ISO 8655-2:2002 Piston-operated volumetric apparatus — Part 2: Piston pipettes  
(Устройства мерные поршневые. Часть 2. Пипетки поршневые)
- [7] De Vries, E.J. et al. Dried skimmed milk — Determination of vitamin A — Colorimetric and liquid  
chromatographic methods, pp. 53-64. In: Reference materials and interlaboratory collaborative  
studies (third series). [Bull. IDF 1993, (285)]  
(Молоко обезжиренное сухое. Определение содержания витамина А. Колориметрический  
метод и метод с использованием высокоэффективной жидкостной хроматографии)
- [8] Vitamin A monograph. In: European Pharmacopoeia  
(Монограмма по витамину А)

---

УДК 637.143.073:535.6.08(083.74)(476)

МКС 67.100.10

IDT

Ключевые слова: молоко обезжиренное сухое, определение, содержание витамина А, метод колориметрический

---