
ФЕДЕРАЛЬНОЕ АГЕНТСТВО
ПО ТЕХНИЧЕСКОМУ РЕГУЛИРОВАНИЮ И МЕТРОЛОГИИ



НАЦИОНАЛЬНЫЙ
СТАНДАРТ
РОССИЙСКОЙ
ФЕДЕРАЦИИ

ГОСТ Р
54948—
2012

МЕД
Метод определения глицерина

DIN 10763:2004-06
(NEQ)

Издание официальное



Москва
Стандартинформ
2013

Предисловие

Цели и принципы стандартизации в Российской Федерации установлены Федеральным законом от 27 декабря 2002 г. № 184-ФЗ «О техническом регулировании», а правила применения национальных стандартов Российской Федерации — ГОСТ Р 1.0—2004 «Стандартизация в Российской Федерации. Основные положения»

Сведения о стандарте

1 РАЗРАБОТАН Обществом с ограниченной ответственностью «Центр исследований и сертификации «Федерал» (ООО «Центр «Федерал»)

2 ВНЕСЕН Техническим комитетом по стандартизации ТК 432 «Пчеловодство»

3 УТВЕРЖДЕН И ВВЕДЕН В ДЕЙСТВИЕ Приказом Федерального агентства по техническому регулированию и метрологии от 31 июля 2012 г. № 210-ст

4 Настоящий стандарт разработан с учетом основных нормативных положений немецкого национального стандарта: DIN 10763:2004-06 «Исследование меда. Определение содержания глицерина. Энзиматический метод» (DIN 10763:2004-06 «Analysis of honey — Determination of glycerol content — Enzymatic method») (auténtичный перевод рег. № 4710/DIN от 31.05.2010 г.)

5 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

Информация об изменениях к настоящему стандарту публикуется в ежегодно издаваемом информационном указателе «Национальные стандарты», а текст изменений и поправок — в ежемесячно издаваемом информационном указателе «Национальные стандарты». В случае пересмотра (замены) или отмены настоящего стандарта соответствующее уведомление будет опубликовано в ежемесячно издаваемом 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, 2013

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

Содержание

1 Область применения	1
2 Нормативные ссылки	1
3 Термины и определения	2
4 Требования безопасности проведения работ	2
5 Условия измерений	2
6 Отбор и подготовка пробы	2
7 Сущность метода	2
8 Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы и реактивы	3
9 Подготовка к испытаниям	4
10 Проведение испытаний	4
11 Обработка и представление результатов испытаний	5
12 Характеристика погрешности испытаний	6

МЕД

Метод определения глицерина

Honey. Method for determination of glycerol content

Дата введения — 2013—07—01

1 Область применения

Настоящий стандарт распространяется на мед и устанавливает энзиматический метод определения массовой доли глицерина в диапазоне измерений от 25,00 до 570,00 мг/кг.

Требования к контролируемому показателю установлены в ГОСТ Р 52451, ГОСТ Р 54644.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы нормативные ссылки на следующие стандарты:

ГОСТ Р ИСО 5725-1—2002 Точность (правильность и прецизионность) методов и результатов измерений. Часть 1. Основные положения и определения

ГОСТ Р ИСО 5725-6—2002 Точность (правильность и прецизионность) методов и результатов измерений. Часть 6. Использование значений точности на практике

ГОСТ Р 51568—99 (ИСО 3310-1—90) Сита лабораторные из металлической проволочной сетки. Технические условия

ГОСТ Р 52001—2002 Пчеловодство. Термины и определения

ГОСТ Р 52451—2005 Меды монофлорные. Технические условия

ГОСТ Р 52501—2005 (ИСО 3696:1987) Вода для лабораторного анализа. Технические условия

ГОСТ Р 53228—2008 Весы неавтоматического действия. Часть 1. Метрологические и технические требования. Испытания

ГОСТ Р 54644—2011 Мед натуральный. Технические условия

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

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

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

ГОСТ 12.4.009—83 Система стандартов безопасности труда. Пожарная техника для защиты объектов. Основные виды. Размещение и обслуживание

ГОСТ 12.4.021—75 Система стандартов безопасности труда. Системы вентиляционные. Общие требования

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

ГОСТ 4174—77 Реактивы. Цинк сернокислый 7-водный. Технические условия

ГОСТ 4201—79 Реактивы. Натрий углекислый кислый. Технические условия

ГОСТ 4207—75 Реактивы. Калий железистосинеродистый 3-водный. Технические условия

ГОСТ 12026—76 Бумага фильтровальная лабораторная. Технические условия

ГОСТ 4328—77 Реактивы. Натрия гидроокись. Технические условия

ГОСТ Р 54948—2012

ГОСТ 4523—77 Реактивы. Магний сернокислый 7-водный. Технические условия

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

ГОСТ 28498—90 Термометры жидкостные стеклянные. Общие технические требования. Методы испытаний

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

П р и м е ч а н и е — При пользовании 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 ежегодно издаваемому информационному указателю «Национальные стандарты», который опубликован по состоянию на 1 января текущего года, и по соответствующим ежемесячно издаваемым информационным указателям, опубликованным в текущем году. Если ссылочный стандарт заменен (изменен), то при пользовании 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 применены термины по ГОСТ Р 52001, ГОСТ Р ИСО 5725-1.

4 Требования безопасности проведения работ

При проведении измерений необходимо соблюдать требования пожарной безопасности по ГОСТ 12.1.004, требования электробезопасности при работе с электроустановками по ГОСТ 12.1.019, требования безопасности при работе с химическими реактивами по ГОСТ 12.1.007, иметь средства пожаротушения по ГОСТ 12.4.009.

5 Условия измерений

Помещение лаборатории должно соответствовать санитарным правилам проектирования, оборудования, эксплуатации и содержания производственных и лабораторных помещений, предназначенных для проведения работ с веществами 1-го и 2-го классов опасности, органическими растворителями. Аналитическая лаборатория должна быть оснащена вентиляционной системой согласно ГОСТ 12.4.021.

При выполнении измерений следует соблюдать следующие условия:

температура окружающей среды от 15 °С до 25 °С;
относительная влажность воздуха при температуре 25 °С не более 80 %;
атмосферное давление от 97 до 101 кПа
(730—760 мм рт. ст.).

6 Отбор и подготовка пробы

Пробу меда массой не менее 200 г отбирают по ГОСТ Р 54644.

Закристаллизованный мед размягчают в термостате или на терmostатируемой водяной бане по 8.3 при температуре не выше 40 °С. Пробу охлаждают до комнатной температуры.

Мед с примесями процеживают при комнатной температуре через сито по 8.5. Закристаллизованный мед проваривают через сито шпателем по 8.6. Крупные механические частицы удаляют вручную.

Сотовый мед (без перговых ячеек) отделяют от сот при помощи сита без нагревания.

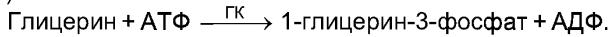
Пробу интенсивно и тщательно перемешивают не менее 3 мин. При гомогенизации следует обратить внимание на то, чтобы в мед попало меньше воздуха.

7 Сущность метода

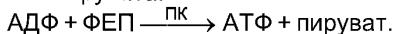
Метод основан на растворении меда в воде, осаждении белковых веществ, фотометрическом определении количества никотинамид-аденин-динуклеотида восстановленной формы (НАДН), использованного для проведения ферментативной реакции с глицерином меда и последующем вычислении массовой доли глицерина.

Описание химических процессов:

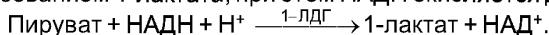
7.1 Глицерин меди фосфорилируется аденоzin-5"-трифосфатом (АТФ) в процессе реакции, катализируемой глицерокиназой (ГК), с образованием 1-глицерин-3-фосфата и аденоzin-5"-дифосфата (АДФ):



7.2 АДФ реагирует с фосфоенолпируватом (ФЕП) при участии пируваткиназы (ПК) с образованием АТФ и пирувата:



7.3 В присутствии фермента 1-лактат-дегидрогеназы (1-ЛДГ) пируват взаимодействует с НАДН с образованием 1-лактата, при этом НАДН окисляется до НАД⁺:



7.4 Количество НАДН, использованное в реакции, эквивалентно содержанию глицерина в меди.

8 Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы и реактивы

8.1 Спектрофотометр, снабженный светофильтром с максимумом пропускания при длине волны 340 нм и кюветами с четырьмя прозрачными стенками и длиной оптического пути 10 мм.

8.2 Весы по ГОСТ Р 53228 высокого класса точности с пределами допускаемой абсолютной погрешности однократного взвешивания не более $\pm 0,1$ мг.

8.3 Термостат, водяная баня или другое устройство, позволяющее проводить равномерный нагрев до температуры 40 °С.

8.4 pH-метр/иономер с пределами допускаемой основной абсолютной погрешности прибора при преобразовании измеренного значения ЭДС в pH ($\text{pH} \pm 0,02$ ед. pH).

8.5 Секундомер механический СОСпр-26-2-000.

8.6 Сито из нержавеющей стали, диаметр отверстий 0,5 мм по ГОСТ Р 51568.

8.7 Шпатель лабораторный ШЛ.

8.8 Термометр ртутный стеклянный лабораторный с диапазоном значений от 0 °С до 100 °С и ценой деления шкалы 1 °С по ГОСТ 28498.

8.9 Колбы мерные 1(2)-10(100)-2(ПМ) по ГОСТ 1770.

8.10 Колбы конические Кн-1(2,3)-25(250)-14/23(29/32) ТС по ГОСТ 25336.

8.11 Пипетки 1-2-1-1(5, 10) по ГОСТ 29227.

8.12 Пипетка одноканальная переменного объема с диапазоном дозирования 5-50 мкл.

8.13 Цилиндры 3-100-2 по ГОСТ 1770.

8.14 Стаканы В 1-100 ТС по ГОСТ 25336.

8.15 Воронка лабораторная В-75-110 ХС по ГОСТ 25336.

8.16 Бумага фильтровальная лабораторная по ГОСТ 12026, марки Ф или ФС или фильтры обеззоленные (синяя лента).

8.17 Палочки стеклянные лабораторные оплавленные длиной от 15 до 20 см.

8.18 Калий железистосинеродистый 3-водный по ГОСТ 4207, х. ч.

8.19 Цинк сернокислый 7-водный по ГОСТ 4174, х. ч.

8.20 Натрия гидроокись по ГОСТ 4328, ч. д. а., раствор молярной концентрацией 0,5 моль/дм³.

8.21 Глицилглицин с содержанием основного вещества не менее 99,0 %.

8.22 Магний сернокислый 7-водный по ГОСТ 4523, х. ч.

8.23 Динатриевая соль β-никотинамид-аденин-динуклеотида 4-водная восстановленной формы с содержанием основного вещества не менее 97,0 %.

8.24 Динатриевая соль аденоzin-5"-трифосфата с содержанием основного вещества не менее 99,0 %.

8.25 Натриевая соль фосфоенолпирувата с содержанием основного вещества не менее 99,0 %.

8.26 Натрий углекислый кислый по ГОСТ 4201, х. ч.

8.27 Суспензия пируваткиназы/лактатдегидрогеназы (ПК/ЛДГ) с концентрацией пируваткиназы 3 мг/см³, концентрацией лактатдегидрогеназы 1 мг/см³.

8.28 Суспензия глицерокиназы (ГК) с концентрацией основного вещества 1 мг/см³.

8.29 Вода для лабораторного анализа по ГОСТ Р 52501, степень чистоты 2.

Допускается использование других средств измерений и вспомогательного оборудования по метрологическим, техническим характеристикам не хуже указанных в настоящем стандарте.

Допускается использование других реактивов по качеству и чистоте не ниже указанных.

9 Подготовка к испытаниям

9.1 Приготовление раствора Карреза I

Железистосинеродистый калий по ГОСТ 4207 массой ($3,60 \pm 0,01$) г растворяют в воде по 8.29 в мерной колбе вместимостью 100 см³ по ГОСТ 1770. Объем раствора в колбе доводят до метки водой по 8.29, перемешивают.

Раствор при необходимости хранят при температуре 4 °С в течение 1 мес.

9.2 Приготовление раствора Карреза II

Сернокислый цинк по ГОСТ 4174 массой ($7,20 \pm 0,01$) г растворяют в воде по 8.29 в мерной колбе вместимостью 100 см³ по ГОСТ 1770. Объем раствора в колбе доводят до метки водой по 8.29, перемешивают.

Раствор хранят в темном месте при комнатной температуре в течение 6 мес.

9.3 Приготовление буферного раствора

Глицилглицин по 8.21 массой ($10,00 \pm 0,01$) г и сернокислый магний по ГОСТ 4523 массой ($0,25 \pm 0,01$) г растворяют в 80 см³ воды по 8.29 в мерной колбе вместимостью 100 см³ по ГОСТ 1770. Добавляют 2,4 см³ раствора гидроокиси натрия молярной концентрацией 0,5 моль/дм³ по 8.20 для установления по pH-метру по 8.4 значения pH раствора ($7,6 \pm 0,1$) ед. pH. Объем раствора в колбе доводят до метки водой по 8.29, перемешивают.

Раствор при необходимости хранят при температуре 4 °С в течение 3 мес.

9.4 Приготовление раствора НАДН/АТФ/ФЕП

Динатриевую соль β-никотинамид-аденин-динуклеотида (НАДН-Na₂) по 8.23 массой ($0,077 \pm 0,001$) г, динатриевую соль аденоzin-5'-трифосфата (АТФ-Na₂) по 8.24 массой ($0,200 \pm 0,001$) г, натриевую соль фосфоенолпиривата (ФЕП-Na) по 8.25 массой ($0,100 \pm 0,001$) г и натрий углекислый кислый по ГОСТ 4201 массой ($0,300 \pm 0,001$) г растворяют в воде по 8.29 в мерной колбе вместимостью 10 см³ по ГОСТ 1770. Объем раствора в колбе доводят до метки водой по 8.29, перемешивают.

Раствор при необходимости хранят при температуре 4 °С в течение 14 дней.

9.5 Приготовление коэнзим/буферной смеси

К 1 см³ раствора НАДН/АТФ/ФЕП, приготовленного по 9.4, добавляют 10 см³ буферного раствора, приготовленного по 9.3, в конической колбе вместимостью 25 см³ по ГОСТ 25336, перемешивают.

Раствор при необходимости хранят при температуре 4 °С в течение 14 дней.

9.6 Приготовление раствора пробы

В стакан вместимостью 100 см³ по ГОСТ 25336 взвешивают пробу меда массой ($20,000 \pm 0,001$) г, подготовленного по разделу 6. К пробе приливают 10—20 см³ воды по 8.29, мед тщательно растирают стеклянной палочкой и переносят жидкость в мерную колбу вместимостью 100 см³ по ГОСТ 1770. Обработку пробы повторяют два-три раза до полного растворения меда, затем стакан несколько раз обмывают небольшими порциями воды по 8.29, которые также сливают в мерную колбу, при этом объем жидкости не должен превышать 2/3 объема колбы. Добавляют по 1 см³ раствора Карреза I, приготовленного по 9.1, и раствора Карреза II, приготовленного по 9.2, перемешивают. Объем раствора в колбе доводят до метки водой по 8.29, перемешивают и оставляют при комнатной температуре на 24 ч.

На следующий день содержимое колбы фильтруют через бумажный складчатый фильтр в коническую колбу вместимостью 250 см³ по ГОСТ 25336.

10 Проведение испытаний

10.1 В две конические колбы вместимостью 25 см³ по ГОСТ 25336 вносят по 1 см³ коэнзим/буферной смеси, приготовленной по 9.5. В первую колбу добавляют 0,10 см³ раствора пробы, приготовленного по 9.6, 1,90 см³ воды по 8.29. Во вторую колбу — 2,00 см³ воды по 8.29. В каждую из колб прибавляют по 0,01 см³ суспензии ПК/ЛДГ по 8.27. Колбы закрывают пробками или лабораторной пленкой, хорошо встряхивают.

П р и м е ч а н и е — Пипетку или наконечник пипетки перед дозированием раствора пробы ополаскивают не менее двух раз испытуемым раствором.

10.2 Через 3 мин выдерживания при комнатной температуре измеряют оптические плотности (D_1) испытуемого и холостого растворов из 10.1 по отношению к воде по 8.29 на спектрофотометре по 8.1 при длине волны $\lambda = 340$ нм.

10.3 В каждую из колб добавляют по 0,01 см³ суспензии ГК по 8.28, закрывают пробками или лабораторной пленкой, хорошо встряхивают.

Если через 5—10 мин выдерживания реакция в колбах останавливается, измеряют оптическую плотность (D_2) каждого раствора, полученного по 10.3, по отношению к воде по 8.29 на спектрофотометре по 8.1 при длине волны $\lambda = 340$ нм.

10.4 Если через 15 мин выдерживания реакция в колбах не остановилась, то измеряют оптическую плотность (D_2) каждого раствора по отношению к воде по 8.29 на спектрофотометре по 8.1 при длине волны $\lambda = 340$ нм через каждые 2 мин до тех пор, пока не будет достигнуто одинаковое снижение значений оптической плотности за 2 мин.

10.5 При анализе каждой пробы выполняют два параллельных определения.

11 Обработка и представление результатов испытаний

11.1 Значение разности оптической плотности ΔD , вычисляют по формуле

$$\Delta D = (D_2 - D_1)_{\text{испытуемого раствора}} - (D_2 - D_1)_{\text{холостого раствора}}. \quad (1)$$

Если значение $(D_2 - D_1)_{\text{испытуемого раствора}}$ больше 1,000, то раствор пробы, приготовленный по 9.6, разбавляют водой по 8.29, вычисляют фактор разбавления F и проведение испытания начинают снова по 10.

11.2 Значение массовой концентрации глицерина X_1 , мг/дм³, вычисляют по формуле

$$X_1 = F \cdot \Delta D \cdot V_T \cdot M \cdot 10^3 \cdot \varepsilon^{-1} \cdot d^{-1} \cdot V_p^{-1} \cdot 10^{-3}, \quad (2)$$

где F — фактор разбавления раствора пробы;

ΔD — значение разности оптической плотности по формуле 1;

$V_T = 3,02$ — испытуемый объем раствора пробы, см³;

$M = 92,1$ — молярная масса глицерина, г;

$\varepsilon = 6,3$ — коэффициент экстинкции НАДН, см³ · ммоль⁻¹ · см⁻¹;

$d = 1,00$ — длина оптического пути, см;

$V_p = 0,10$ — объем раствора пробы, см³.

11.3 Значение массовой доли глицерина X_2 , мг/кг, вычисляют по формуле

$$X_2 = X_1 \cdot m^{-1} \cdot 10^3, \quad (3)$$

где X_1 — значение массовой концентрации глицерина по формуле 2, мг/дм³;

m — анализируемая пробы в 1 дм³ раствора пробы, г/дм³.

11.4 За результаты испытаний принимают среднеарифметическое значение двух параллельных определений массовой доли глицерина, полученных в условиях повторяемости, если абсолютное расхождение между параллельными определениями не превышает предела повторяемости r по ГОСТ Р ИСО 5725-6. Значение предела повторяемости r приведено в таблице 1.

При превышении предела повторяемости r целесообразно провести дополнительное определение значения массовой доли глицерина и получить еще один результат. Если при этом абсолютное расхождение $(X_{2,\text{макс}} - X_{2,\text{мин}})$ результатов трех определений не превосходит значения критического диапазона $CR_{0,95}(3)$, то в качестве окончательного результата принимают среднеарифметическое значение результатов трех определений массовой доли глицерина. Значение критического диапазона $CR_{0,95}(3)$ приведено в таблице 1.

При невыполнении этого условия проводят повторные испытания.

Таблица 1

Диапазон измерений массовой доли глицерина X_2 , мг/кг	Предел повторяемости при $P = 0,95 r$, мг/кг	Критический диапазон при трех измерениях $CR_{0,95}(3)$, мг/кг	Предел воспроизводимости при $P = 0,95 R$, мг/кг	Границы абсолютной погрешности при $P = 0,95 \pm \Delta$, мг/кг
От 25,00 до 570,00 включ.	0,08 \bar{X}_2	0,10 \bar{X}_2	0,16 \bar{X}_2	0,30 \bar{X}_2

11.5 Абсолютное расхождение между результатами испытаний, полученными в двух лабораториях, не должно превышать предела воспроизводимости R по ГОСТ Р ИСО 5725-6. При выполнении этого условия приемлемы оба результата испытания и в качестве окончательного результата может быть

использовано их среднеарифметическое значение. Значение предела воспроизводимости R приведено в таблице 1.

11.6 Результат испытаний, округленный до второго десятичного знака, в документах, предусматривающих их использование, представляют в виде:

$$(\bar{X}_2 \pm \Delta), \text{ мг/кг, при } P = 0,95,$$

где \bar{X}_2 — среднеарифметическое значение результатов определений массовой доли глицерина по

11,4, мг/кг;

$\pm \Delta$ — границы абсолютной погрешности результатов определений по разделу 12, мг/кг.

12 Характеристика погрешности испытаний

Границы абсолютной погрешности результатов испытаний, получаемых согласно данному методу, $\pm \Delta$, при доверительной вероятности $P=0,95$, приведены в таблице 1.

УДК 638.16:006.354

ОКС 67.180.10

С52

Ключевые слова: мед, глицерин, энзиматический метод, оптическая плотность, метрологические характеристики

Редактор *Л.В. Корепникова*
Технический редактор *В.Н. Прусакова*
Корректор *Р.А. Ментова*
Компьютерная верстка *И.А. Налейкиной*

Сдано в набор 10.07.2013. Подписано в печать 17.07.2013. Формат 60 × 84 1/8. Гарнитура Ариал.
Усл. печ. л. 1,40. Уч.-изд. л. 0,80. Тираж 163 экз. Зак. 778.

ФГУП «СТАНДАРТИНФОРМ», 123995 Москва, Гранатный пер., 4.
www.gostinfo.ru info@gostinfo.ru

Набрано во ФГУП «СТАНДАРТИНФОРМ» на ПЭВМ.

Отпечатано в филиале ФГУП «СТАНДАРТИНФОРМ» — тип. «Московский печатник», 105062 Москва, Лялин пер., 6.