ПРОДУКТЫ МОЛОЧНЫЕ ДЛЯ ДЕТСКОГО ПИТАНИЯ

Метод измерения массовой доли витамина В₁ (тиамина)

Издание официальное

B3 4-98/618

МЕЖГОСУДАРСТВЕННЫЙ СОВЕТ ПО СТАНДАРТИЗАЦИИ, МЕТРОЛОГИИ И СЕРТИФИКАЦИИ М и и с к

Предисловие

- I РАЗРАБОТАН МТК 186 и Научно-исследовательским институтом детского питания
- ВНЕСЕН Госстандартом России
- 2 ПРИНЯТ Межгосударственным Советом по стандартизации, метрологии и сертификации (протокол № 14 от 12 ноября 1998 г.)

За принятие проголосовали:

Наименование государства	Наименование национального органа по стандартизации
Азербайджанская Республика Республика Беларусь Грузия Киргизская Республика Республика Молдова Республика Таджикистан Туркменистан Республика Узбекистан Украина	Азгосстандарт Госстандарт Госстандарт Грузстандарт Киргизстандарт Молдовастандарт Таджикгосстандарт Главная Государственная инспекция Туркменистана Узгосстандарт Госстандарт Госстандарт

- 3 Постановлением Государственного комитета Российской Федерации по стандартизации и метрологии от 28 апреля 1999 г. № 146 межгосударственный стандарт ГОСТ 30627.5—98 введен в действие непосредственно в качестве государственного стандарта Российской Федерации с 1 мая 2000 г.
 - 4 ВВЕДЕН ВПЕРВЫЕ

© ИПК Издательство стандартов, 1999

Настоящий стандарт не может быть полностью или частично воспроизведен, тиражирован и распространен в качестве официального издания на территории Российской Федерации без разрешения Госстандарта России

П

ПРОДУКТЫ МОЛОЧНЫЕ ДЛЯ ДЕТСКОГО ПИТАНИЯ

Метод измерения массовой доли витамина B₁ (тиамина)

Infant milk products: Method for determination of mass part of vitamin B, (thiamini)

Дата введения 2000—05—01

1 Область применения

Настоящий стандарт распространяется на молочные продукты для детского питания и устанавливает флюорометрический метод измерения массовой доли витамина В, (тиамин).

Метод основан на окислении витамина В, в щелочной среде железосинеродистым калием с образованием сильно флюоресцирующего в ультрафиолетовом свете соединения - тиохрома, интенсивность флюоресценции которого прямо пропорциональна массовой доле витамина В,.

2 Нормативные ссылки

В настоящем стандарте использованы ссылки на следующие стандарты:

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

ГОСТ 1770—74 Посуда мерная лабораторная стеклянная. Цилиндры, мензурки, колбы, пробирки. Технические условия

ГОСТ 3118-77 Кислота соляная: Технические условия

ГОСТ 3145—84 Часы механические с сигнальным устройством. Общие технические условия ГОСТ 4204—77 Кислота серная. Технические условия

ГОСТ 4206—75 Калий железосинеродистый. Технические условия

ГОСТ 4212—76 Реактивы. Приготовление растворов для колориметрического и нефелометрического анализа

ГОСТ 4328-77 Натрия гидроокись, Технические условия

ГОСТ 4919.1-77 Реактивы и особо чистые вещества. Методы приготовления растворов индикаторов.

ГОСТ 4919.2—77 Реактивы и особо чистые вещества. Методы приготовления буферных растворов

ГОСТ 5789-78 Толуол. Технические условия

ГОСТ 6006—78 Бутанол-1. Технические условия

ГОСТ 6016-77 Спирт изобутиловый. Технические условия

ГОСТ 6709—72 Вода дистиллированная. Технические условия

ГОСТ 9147-80 Посуда и оборудование лабораторные фарфоровые. Технические условия

ГОСТ 12026—76 Бумага фильтровальная лабораторная. Технические условия

ГОСТ 18300—87 Спирт этиловый ректификованный технический. Технические условия

ГОСТ 19881-74 Анализаторы потенциометрические для контроля рН молока и молочных продуктов. Общие технические условия

ГОСТ 24104—88 Весы лабораторные общего назначения и образцовые. Общие технические условия

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

ГОСТ 26809-86 Молоко и молочные продукты. Правила приемки, методы отбора и подготовки проб к анализу

Издание официальное

1



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

ГОСТ 29227—91 Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки градуированные. Часть 1. Общие требования

3 Методы отбора проб

Отбор проб и подготовка их к измерению по ГОСТ 26809.

4 Аппаратура, материалы и реактивы

Анализатор потенциометрический диапазоном измерения от 3,5 до 8 ед. pH ценой деления шкалы 0,05 ед. pH по ГОСТ 19881.

Баня водяная с обогревом, позволяющая поддерживать температуру от 0 до 100 °C с погрешностью ±2 °C.

Баня глицериновая или песочная.

Бумага фильтровальная лабораторная по ГОСТ 12026.

Весы лабораторные общего назначения 2-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 200 г по ГОСТ 24104.

Весы лабораторные общего назначения 4-го класса точности с наибольшим пределом взвешивания 500 г по ГОСТ 24104.

Воронки стеклянные лабораторные типа В по ГОСТ 25336.

Воронки делительные номинальной вместимостью 250 см³ по ГОСТ 25336.

Колбы мерные исполнения 1 2-го класса точности номинальной вместимостью 25, 100, 500, 1000 см³ по ГОСТ 1770.

Колбы типа Кн исполнения 2 номинальной вместимостью 100, 250 см3 по ГОСТ 25336.

Пипетки исполнений 4, 5, 6, 7 2-го класса точности номинальной вместимостью 1, 2, 5, 25 см³ по ГОСТ 29227.

Секундомер [1].

Стаканы типа В исполнения 1 номинальной вместимостью 50, 600 см3 по ГОСТ 25336.

Стакан фарфоровый номинальной вместимостью 500 см3 по ГОСТ 9147.

Ступка фарфоровая с пестиком по ГОСТ 9147.

Термометр жидкостный (нертутный) диапазон измерения от 0 до 100 °C с ценой деления шкалы 1 °C по ГОСТ 28498.

Термостат, обеспечивающий поддержание заданного температурного режима от 0 до 60 °C с погрешностью ±0,8 °C.

Флюорометр любого типа с набором светофильтров.

Цилиндры исполнения 1 вместимостью 50, 250, 500 см³ по ГОСТ 1770.

Часы класса 2 по ГОСТ 3145 или часы песочные.

Шкаф вакуумный сушильный, обеспечивающий поддержание заданного температурного режима в диапазоне от 0 до 200 °C с погрешностью ±2 °C.

Шкаф вытяжной.

Эксикатор исполнения 2 по ГОСТ 25336.

Натрия гидроокись ч.д.а. или х.ч. по ГОСТ 4328.

Спирт изобутиловый ч.д.а. по ГОСТ 6016 или спирт бутиловый ч.д.а, по ГОСТ 6006.

Активированный уголь.

Вода дистиллированная по ГОСТ 6709.

Калий железосинеродистый ч.д.а. по ГОСТ 4206.

Кислота соляная х.ч. по ГОСТ 3118.

Кислота серная ч.д.а. или х.ч. по ГОСТ 4204.

Натрий уксуснокислый 3-водный ч.д.а. или х.ч. по ГОСТ 199.

Спирт этиловый ректификованный по ГОСТ 18300.

Тиамина хлорид (витамин В₁) [2].

Толуол ч.д.а. по ГОСТ 5789.

Ферментный препарат амилоризин [3] или пектофоэтидин П10X [4].

Допускается применение других средств измерения с метрологическими характеристиками и

2

оборудования с техническими характеристиками не хуже, а также реактивов и материалов по качеству не ниже вышеуказанных.

Хранение растворов по ГОСТ 4212.

Хранение реактивов и особо чистых веществ по ГОСТ 4919.1 и ГОСТ 4919.2.

5 Подготовка к выполнению измерения

5.1 Приготовление водного раствора железосинеродистого калия массовой концентрации 0,01 г/см³

Взвешивают $(1,00 \pm 0,04)$ г железосинеродистого калия на весах 4-го класса точности и растворяют в 20-30 см³ дистиллированной воды в мерной колбе вместимостью 100 см³, доводят объем дистиллированной водой до метки и перемешивают.

Раствор хранят в темном месте не более 2 сут.

5.2 Приготовление водного раствора гидроокиси натрия массовой концентрации 0,3 г/см³

 $(30,00 \pm 0,04)$ г гидроокиси натрия, взвешенного на весах 4-го класса точности, растворяют в 30 - 50 см³ дистиллированной воды в фарфоровом стакане, охлаждают до (20 ± 5) °C, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, доводят объем дистиллированной водой до метки и перемещивают.

5.3 Приготовление окислительной смеси

К 2 см³ водного раствора железосинеродистого калия массовой концентрации 0,01 г/см³ прибавляют 10 см³ водного раствора гидроокиси натрия массовой концентрации 0,3 г/см³ и перемещивают.

Смесь пригодна не более 3 ч.

5.4 Приготовление основного стандартного раствора тиамина массовой концентрации 0,1 мг/см³

Взвешивают $(0,100 \pm 0,001)$ г тиамина хлорида на весах 2-го класса точности, высушенного в эксикаторе над серной кислотой в течение 10 сут или 1-2 ч в вакуумном сушильном шкафу при (60 ± 5) °C, растворяют в 200-300 см³ дистиллированной воды в мерной колбе вместимостью 1000 см³, доводят объем дистиллированной водой до метки и перемешивают.

Раствор хранят при (6±2) °С в темном месте не более 2 мес.

5.5 Приготовление рабочего раствора тиамина массовой концентрации 1 мкг/см³

1 см³ основного стандартного раствора тиамина массовой концентрации 0,1 мг/см³, приготовленного по 5.4, переносят в мерную колбу вместимостью 100 см³, доводят до метки дистиллированной водой и тщательно перемещивают.

Рабочий раствор готовят в день проведения измерения.

5.6 Приготовление водного раствора соляной кислоты молярной концентрации c (HCl) = 0,1 моль/дм³

8,3 см³ концентрированной соляной кислоты плотностью 1,185 г/см³ растворяют в 300 — 500 см³ дистиллированной воды в мерной колбе вместимостью 1000 см³, доводят дистиллированной водой до метки и перемешивают.

 Приготовление насыщенного раствора уксуснокислого натрия

Взвешивают (200,0 \pm 0,4) г уксуснокислого натрия на весах 4-го класса точности и растворяют в 100-200 см 3 дистиллированной воды в мерной колбе вместимостью 500 см 3 , доводят объем дистиллированной водой до метки и перемешивают.

5.8 Очистка бутилового и изобутилового спиртов

Перед проведением анализа спирты проверяют на отсутствие флюоресценции (измеряют флюоресценцию используемых в работе спиртов в сравнении с дистиллированной водой).

В случае наличия флюоресценции спирт очищают. К 1 дм³ спирта прибавляют 15 — 20 г активированного угля, встряхивают 30 мин и оставляют на сутки, затем декантируют, фильтруют через бумажный фильтр и перегоняют: бутиловый и изобутиловый спирты — на глицериновой или песочной бане, этиловый спирт — на водяной бане.

5.9 Гидролиз

Взвешивают (6,00 ± 0,04) г продукта на весах 4-го класса точности, помещают в коническую

колбу вместимостью 250 см³, приливают 150 см³ водного раствора соляной кислоты молярной концентрации c (HCI) = 0,1 моль/дм³ и кипятят на водяной бане (40±1) мин.

Затем гидролизат охлаждают до (20 \pm 5) °C, доводят активную кислотность до pH = 4,5 с помощью насыщенного раствора уксуснокислого натрия (5 - 7 см³), добавляют (0,100 \pm 0,001) г амилоризина или пектофоэтидина, взвешенного на весах 2-го класса точности, 0,5 см³ толуола, помещают в термостат и выдерживают 14 - 16 ч при (37 \pm 1) °C.

Затем гидролизат охлаждают до (25±5) °C, переносят в мерную колбу вместимостью 250 см³, доводят объем до метки дистиллированной водой и фильтруют.

Если необходимо прервать измерение на 1—2 дня, то перед доведением объема до 250 см³ гидролизат кипятят 5 мин на водяной бане.

До проведения измерения фильтрат хранят в плотно закрытой колбе в темном месте при (6±2) °C.

5.10 Очистка фильтрата

Смешивают 25 см³ фильтрата, полученного по 5.9 и 25 см³ изобутилового спирта, встряхивают 5 мин и разделяют слои с помощью делительной воронки. Нижний слой сливают в мерную колбу вместимостью 25 см³ и доводят объем до метки дистиллированной водой. Верхний спиртовой слой отбрасывают. Количество проб фильтрата и стандартного раствора для проведения измерений берут с учетом двух парадлельных измерений.

5.11 Окисление тиамина в тиохром

По 5 см³ фильтрата отбирают в четыре колбы вместимостью 100 см³, добавляют по 2 см³ этилового спирта и встряхивают 1 мин.

В две колбы добавляют по 1,2 см³ окислительной смеси, в две другие — по 1,2 см³ водного раствора гидроокиси натрия массовой концентрации 0,3 г/см³ (холостая проба), встряхивают 2 мин.

Во все четыре колбы добавляют по 13 см³ изобутилового спирта, встряхивают 3 мин, ставят в темное место на 10 мин и разделяют слои в делительной воронке.

Нижний слой отбрасывают, к верхнему приливают 2 см³ этилового спирта для осветления и переносят в конические колбы.

Окисление тиамина в тиохром проводят и в рабочем растворе витамина B_1 (стандарт). В четыре колбы отбирают по 1 см³ рабочего раствора витамина B_1 , добавляют по 4 см³ дистиллированной воды и далее повторяют операции, как при окислении фильтрата.

6 Проведение измерения

Интенсивность флюоресценции тиохрома измеряют на флюорометре со светофильтрами, используемыми для витамина B₁, имеющими максимум пропускания в области от 320 до 390 нм (B₁-первичный) и от 400 до 580 нм (B₁-вторичный), начиная с проб стандартного раствора.

Интервал определяемых концентраций тиамина составляет от 0,1 до 0,4 мкг/см³ раствора, поступающего на измерение флюоресценции.

7 Обработка результатов измерения

Массовую долю витамина B_i (тиамина) X_i млн⁻¹, вычисляют по формуле

$$\chi = \frac{(A - A_1) m_1 V_1 V_2}{(A_2 - A_3) m_1 V_1 V_3},$$

 где A — среднее арифметическое значение из показаний флюорометра для анализируемого образца;

 А₁ — среднее арифметическое значение из показаний флюорометра для холостой пробы к анализируемому образцу;

т — масса тиамина в 1 см³ рабочего раствора, мкг;

V — общий объем гидролизата, см³;

 V_2 — объем гидролизата, взятый на очистку от примесей, см³;

 A_2 — среднее арифметическое значение из показаний флюорометра для стандартного раствора тиамина;

G D S T

4

- A_3 среднее арифметическое значение из показаний флюорометра для холостой пробы к стандартному образцу;
- т. масса продукта, взятая для анализа, г.
- V_1 объем анализируемого раствора, взятый для окисления тиамина в тиохром, см³; V_3 объем после стадии очистки фильтрата, см³.

За окончательный результат измерения принимают среднее арифметическое значение результатов двух параллельных измерений. Вычисления проводят до второго десятичного знака и округляют до первого десятичного знака.

Относительная погрешность измерения массовой доли витамина B₁ - ±30 % при доверительной вероятности P = 0.95.

Расхождение между результатами двух параллельных определений не должно превышать 30 % среднего арифметического значения результатов измерений.

Расхождение между результатами измерений, выполненных в двух разных лабораториях, не должно превышать 30 % среднего арифметического значения результатов измерений.

приложение а (справочное)

ВИФАЧТОИТАНА

- ТУ 25—1819.0021—90 Секундомеры механические «Слава»
- [2] ГФ СССР-Х ст. 673 Тиамина хлорид (витамин В,)
- [3] ОСТ 64 037-87 Препарат ферментный. Амилоризин П10Х. Технические условия
- [4] ТУ 64 1304-87 Пектофоэтидин П10Х

УДК 637.1:543.06:006.354

MKC 67.100.10

H19

OKCTY 9209

Ключевые слова: витамин B₁ (тиамин), рабочий раствор, основной стандартный раствор, массовая концентрация, гидролиз, окисление, флюоресценция

Редактор Т.П. Шашина
Технический редактор В.Н. Прусакова
Корректор Н.Л. Шнайдер
Компьютерная верстка С.В. Рабовой

Изд. лиц. № 021007 от 10.08.95. Сідано в набор 13.05.99. Подписано в печать 10.06.99. Усл.печ.л. 0,93. Уч.-изд.л. 0,65. Тираж 382 экз. С 2991. Зак. 492.

ИПК Издательство стандартов, 107076, Москва, Колодезный пер., 14. Набрано в Издательстве на ПЭВМ Филиал ИПК Издательство стандартов — тип. "Московский печатник", Москва, Лялин пер., 6 Пар № 080102

