

**Методика зарегистрирована в Федеральном реестре методик
выполнения измерений, применяемых в сферах
распространения государственного метрологического
контроля и надзора
(реестр. код ФР.1.31.2001.00238)**

МУ 08-47/086

**(по реестру аккредитованной метрологической службы
Томского политехнического университета)**

**МОЛОКО И МОЛОЧНЫЕ ПРОДУКТЫ.
ДИФФЕРЕНЦИАЛЬНЫЙ ВОЛЬТАМПЕРОМЕТРИЧЕСКИЙ
МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ МАССОВОЙ ДОЛИ
ЛЕВОМИЦЕТИНА**

Издание второе (с Изменением №1)

Томск – 2007

**ТОМСКИЙ ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ
ВНЕДРЕНЧЕСКАЯ НАУЧНО-ПРОИЗВОДСТВЕННАЯ ФИРМА "ЮМХ"
АККРЕДИТОВАННАЯ МЕТРОЛОГИЧЕСКАЯ СЛУЖБА ТПУ
(аттестат об аккредитации № РОСС RU.01.00143-03 от 24.12.01)**

СВИДЕТЕЛЬСТВО ОБ АТТЕСТАЦИИ МВИ

№ 08-47/086 А
(взамен № 08-47/086)

Методика выполнения измерений массовой концентрации левомицетина методом дифференциальной вольтамперометрии, разработанная в Томском политехническом университете и ООО «ВНПФ "ЮМХ" и регламентированная в МУ 08-47/086 с Изменением №1 (по реестру аккредитованной метрологической службы Томского политехнического университета)

Молоко и молочные продукты.

Дифференциальный вольтамперометрический метод определения массовой доли левомицетина

аттестована в соответствии с ГОСТ Р 8.563 (ГОСТ 8.010).

Аттестация осуществлена по результатам теоретического и экспериментального исследования МВИ.

В результате аттестации МВИ установлено, что данная МВИ соответствует предъявляемым к ней метрологическим требованиям и обладает следующими основными метрологическими характеристиками:

1 Диапазоны измерений, относительные значения показателей точности, повторяемости и воспроизводимости методики при доверительной вероятности $P=0,95$

Наименование определяемого компонента	Диапазон определяемых концентраций, мкг/кг	Показатель повторяемости (среднеквадратическое отклонение повторяемости), $\sigma_r \left(\frac{\sigma}{\delta} \right), \%$	Показатель воспроизводимости (среднеквадратическое отклонение воспроизводимости), $\sigma_R \left(\frac{\sigma}{\delta} \right), \%$	Показатель точности (границы, в которых находится погрешность методики), $\delta, \%$
Левомицетин	От 3,0 до 30,0 включ.	10	15	36

2 Диапазон измерений, значения пределов повторяемости и воспроизводимости при доверительной вероятности $P=0,95$

Наименование определяемого компонента	Диапазон определяемых концентраций, мкг/кг	Предел повторяемости (для двух результатов параллельных определений), г	Предел воспроизводимости (для двух результатов измерений), R
Левомецитин	От 3,0 до 30,0 включ.	$0,28 \cdot \bar{X}$	$0,42 \cdot \bar{\bar{X}}$
\bar{X} - среднее арифметическое значение результатов параллельных определений массовой концентрации компонента $\bar{\bar{X}}$ - среднее арифметическое значение результатов анализа, полученных в двух лабораториях			

3 Дата выдачи свидетельства 19 июля 2004 г.

Метролог метрологической службы ТПУ

Н.П.Пикула
" 19 " июля 2004 г

«СОГЛАСОВАНО»
Главный метролог ТПУ

Е.Н.Рузаев
" " 2004 г.



«СОГЛАСОВАНО»
Руководитель органа ГМС,
Зам.директора по метрологии
ФГУ «Томский ЦСМ»

М.М.Чухланцева
" " 2004 г.

«УТВЕРЖДАЮ»
Проректор по НР ТПУ

В.А.Власов
" " 2004 г.



«УТВЕРЖДАЮ»
Директор ООО «ВНПФ «ЮМХ»

Г.Б.Слепченко
" 19 " июля 2004 г.



**ТОМСКИЙ ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ
ВНЕДРЕНЧЕСКАЯ НАУЧНО-ПРОИЗВОДСТВЕННАЯ ФИРМА
"ЮМХ" АККРЕДИТОВАННАЯ МЕТРОЛОГИЧЕСКАЯ СЛУЖБА ТПУ
(аттестат об аккредитации № РОСС RU.01.00143-03 от 24.12.01)**

«УТВЕРЖДАЮ»

Проректор по НР ТПУ



В.А. Власов

2004 г.



«УТВЕРЖДАЮ»

Директор ООО «ВНПФ «ЮМХ»



Г.Б. Степаненко

19 июля 2004 г.



**МЕТОДИКА ВНЕСЕНА В ГОСУДАРСТВЕННЫЙ РЕЕСТР МЕТОДИК ВЫПОЛНЕНИЯ
ИЗМЕРЕНИЙ, ПРИМЕНЯЕМЫХ В СФЕРАХ РАСПРОСТРАНЕНИЯ
ГОСУДАРСТВЕННОГО МЕТРОЛОГИЧЕСКОГО КОНТРОЛЯ И НАДЗОРА**

ФР.1.31.2001.00238

МУ 08-47/086

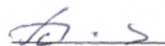
(по реестру метрологической службы)

**МОЛОКО И МОЛОЧНЫЕ ПРОДУКТЫ.
ДИФФЕРЕНЦИАЛЬНЫЙ ВОЛЬТАМПЕРОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД
ОПРЕДЕЛЕНИЯ МАССОВОЙ ДОЛИ ЛЕВОМИЦЕТИНА**

Издание второе (с Изменением №1)

«СОГЛАСОВАНО»

Метролог метрологической
службы ТПУ



Н.П. Пикула

" 19 " июля 2004 г

Томск - 2004

1 НАЗНАЧЕНИЕ И ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ

Методика предназначена для анализа проб молока и молочных продуктов и устанавливает порядок определения массовой концентрации левомицетина методом дифференциальной вольтамперометрии (ВА).

Предельно-допустимая концентрация (ПДК) левомицетина нормируемая «Гигиеническими требованиями к качеству и безопасности продовольственного сырья и пищевых продуктов. Санитарные правила и нормы СанПиН 2.3.2.560-96» составляет 0,01 ед/г, что соответствует 0,01 мг/кг. Удобнее работать, измеряя массовую концентрацию левомицетина в мкг/кг, и ПДК левомицетина в этих единицах составляет 10,0 мкг/кг.

Диапазон определяемых концентраций левомицетина составляет от 3,0 до 30,0 мкг/кг.

Если содержание вещества в пробе выходит за верхнюю границу диапазона определяемых содержаний, допускается разбавление (до двух раз) подготовленной к измерению пробы.

2 НОРМАТИВНЫЕ ССЫЛКИ

В настоящей методике использованы ссылки на следующие стандарты:

ГОСТ Р 8.563-96	Методики выполнения измерений
ГОСТ 12.1.004-91	ССБТ. Пожарная безопасность. Общие требования
ГОСТ 12.1.019-79	ССБТ. Электробезопасность. Общие требования и номенклатура видов защиты
ГОСТ 12.4.009-83	ССБТ. Пожарная техника для защиты объектов. Основные виды. Размещение и обслуживание
ГОСТ 1770-74	Посуда мерная лабораторная стеклянная. Цилиндры, мензурки, колбы, пробирки. Технические условия
ГОСТ 2156-76Е	Натрий двууглекислый. Технические условия
ГОСТ 2405-88	Манометры, вакуумметры, мановакуумметры, напорометры, тягомеры и тягонапорометры. Общие технические условия
ГОСТ 5381-72	Редуктор. Технические условия
ГОСТ 3118-77	Кислота хлористоводородная. Технические условия
ГОСТ 3769-78	Аммоний серноокислый. Технические условия
ГОСТ 6709-72	Вода дистиллированная. Технические условия
ГОСТ 9293-74 (ИСО 2435-73)	Азот газообразный и жидкий. Технические условия
ГОСТ 12026-76	Бумага фильтровальная лабораторная. Технические условия
ГОСТ 14261-77	Кислота хлористоводородная особой чистоты. Технические условия

ГОСТ 15150-69	Машины, приборы и другие технические изделия. Исполнения для различных климатических районов. Категории, условия эксплуатации, хранения и транспортирования в части воздействия климатических факторов внешней среды
ГОСТ 17435-72	Линейки чертежные. Технические условия
ГОСТ 18300-87	Спирт этиловый ректификованный технический. Технические условия
ГОСТ 21400-75	Стекло химико-лабораторное. Технические требования. Методы испытаний
ГОСТ 24104-2001	Весы лабораторные. Общие технические требования
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
ГОСТ 29225-91 (ИСО 1775-75)	Посуда и оборудование фарфоровые лабораторные. Общие требования и методы испытаний.
ГОСТ 29227-91 (ИСО 835-1-81)	Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки градуированные. Часть 1. Общие требования
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

(Измененная редакция, Изм. №1)

3 ХАРАКТЕРИСТИКИ ПОГРЕШНОСТИ РЕЗУЛЬТАТОВ АНАЛИЗА

3.1 Методика выполнения измерений массовых концентраций левомицетина в пробах молока и молочных продуктов методом дифференциальной вольтамперометрии обеспечивает получение результатов измерений с погрешностью, не превышающей значений, приведенных в таблице 1А

Таблица 1А – Диапазоны измерений, относительные значения показателей точности, повторяемости и воспроизводимости методики при доверительной вероятности Р=0,95

Наименование определяемого компонента	Диапазон определяемых концентраций, мкг/кг	Показатель повторяемости (среднеквадратическое отклонение повторяемости), $\sigma_r \left(\overset{0}{\delta} \right), \%$	Показатель воспроизводимости (среднеквадратическое отклонение воспроизводимости), $\sigma_R \left(\overset{0}{\delta} \right), \%$	Показатель точности (границы, в которых находится погрешность методики), $\delta, \%$
Левомецитин	От 3,0 до 30,0 включ.	10	15	36

3.2 Значения показателя точности методики используют при:

- оценке деятельности лабораторий на качество проведения испытаний;
- оценке возможности использования результатов измерений при реализации методики выполнения измерений в конкретной лаборатории.

(Измененная редакция, Изм. № 1).

Таблица 1 (Исключена, Изм. № 1).

Таблица 1А (Введена дополнительно, Изм. № 1).

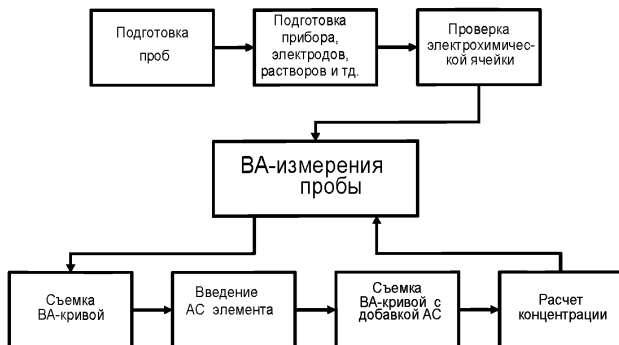
4 СУЩНОСТЬ МЕТОДИКИ

Сущность методики состоит в переводе левомецитина из пробы в раствор, кислотном гидролизе и удаление водорастворимого белка путем осаждения его из гидролизата с последующим дифференциально-вольтамперометрическим (ВА) определением левомецитина (хлорамфеникола, D-(-)-трео-1-п-нитрофенил-2-дихлорацетиламино-пропандиола-1,3) в растворе.

Метод измерения основан на способности левомецитина восстанавливаться на индикаторном ртутно-пленочном электроде в растворе фонового электролита 0,10 моль/дм³ (NH₄)₂SO₄ в области потенциалов от -0,45 В до -0,95 В. Содержание левомецитина определяют по высоте пика, регистрируемого при потенциале (-0,65±0,05) В относительно хлорсеребряного электрода в дифференциальном режиме съемки вольтамперограмм. Массовую концентрацию левомецитина в пробе определяют методом добавок аттестованных смесей (АС) левомецитина. В качестве рабочих стандартных

образцов используют серийное лекарственное вещество левомецитин, соответствующее требованию фармакопейной статьи 42-2482-95.

Общая схема анализа методом ВА состоит из следующих этапов:



5 ТРЕБОВАНИЯ К ВЫПОЛНЕНИЮ АНАЛИТИЧЕСКИХ ИЗМЕРЕНИЙ

5.1 Условия безопасного проведения работ

5.1.1 При выполнении аналитических измерений необходимо соблюдать требования техники безопасности при работе с химическими реактивами по ГОСТ 12.4.019.

5.1.2 Электробезопасность при работе с электроустановками - по ГОСТ 12.1.019.

5.1.3 Помещение лаборатории должно соответствовать требованиям пожарной безопасности по ГОСТ 12.1.004 и иметь средства пожаротушения по ГОСТ 12.4.009.

5.1.4 Металлическую ртуть (не более $1,0 \text{ см}^3$) хранят под слоем воды в бюске, помещенном в толстостенную склянку.

5.1.5 Необходимо иметь средства сбора и нейтрализации ртути (амальгамированную медную пластинку, раствор хлорного железа).

5.2 Требования к квалификации операторов

Выполнение измерений производится лаборантом или химиком-аналитиком, владеющим техникой вольтамперометрического анализа и изучившим инструкцию по эксплуатации используемой аппаратуры.

6 ОТБОР И ХРАНЕНИЕ ПРОБ

Метод отбора и хранения проб указан в нормативной документации для данного вида анализируемого объекта. Молоко и молочные продукты анализируют в течение рабочего дня, так как левомицетин со временем разлагается (происходит уменьшение его концентрации).

Пробы хранят в холодильнике при температуре $2 - 5^{\circ}\text{C}$ в сосудах из химического стекла под темным колпаком.

7 СРЕДСТВА ИЗМЕРЕНИЙ, ВСПОМОГАТЕЛЬНОЕ ОБОРУДОВАНИЕ, ПОСУДА, РЕАКТИВЫ И МАТЕРИАЛЫ

При проведении количественного химического анализа применяют следующие средства измерений, вспомогательное оборудование, посуду, материалы и реактивы:

7.1 Средства измерений и вспомогательное оборудование:

7.1.1 Серийный полярограф с дифференциальным режимом записи вольтамперограмм (ПУ-1 или другой) в комплекте с двухкоординатным самписцем и цифровым вольтметром типа Ф-203 по [1];

или анализатор вольтамперометрический СТА по [2] в комплекте с IBM-совместимым компьютером (приложение А – выполнение измерений на анализаторе СТА с программным обеспечением DOS; инструкция №1 – выполнение измерений на анализаторе СТА с программным обеспечением Windows).

Допускается использовать другое оборудование и приборы, позволяющие воспроизводить метрологические характеристики, указанные в данной методике анализа.

7.1.2 Электрохимическая ячейка, или электрохимический датчик, в состав которой входят:

- электроды:

- * индикаторный электрод – ртутно-пленочный с рабочей поверхностью $15 \div 20 \text{ мм}^2$;
- * электрод сравнения - хлорсеребряный (хсэ) с сопротивлением не более $3,0 \text{ кОм}$.

- сменные стаканчики из кварцевого стекла вместимостью $15,0 \div 25,0 \text{ см}^3$;

- трубка для подвода инертного газа с целью удаления растворенного кислорода и перемешивания раствора.

7.1.3 Редуктор по ГОСТ 5381 с манометром (250 ± 1) атм. по ГОСТ 2405.

7.1.4 Весы лабораторные аналитические общего назначения с наибольшим пределом взвешивания 200 г по ГОСТ 24104.

7.1.5 Дозаторы пипеточные емкостью $0,01 \div 1,00 \text{ см}^3$ ($10 \div 1000 \text{ мкл}$) с дискретностью установки доз 1 или 2 мкл.

7.1.6 Шланги полиэтиленовые для подвода газа к ячейке.

7.1.7 Центрифуга лабораторная марки Опн-8 или любая другая со скоростью 6000 об/мин.

7.1.8 Аппарат для бидистилляции воды (стеклянный) АСД-4 по ГОСТ 15150 или [3].

7.1.9 Линейка мерительная по ГОСТ 17435.

7.2 Посуда

7.2.1 Пипетки мерные лабораторные стеклянные 2-го класса точности вместимостью 0,50; 1,00; 2,00; 5,00; 10,0 см^3 по ГОСТ 29227.

7.2.2 Посуда и оборудование лабораторные стеклянные по ГОСТ 25336 или посуда мерная лабораторная стеклянная 2-го класса точности по ГОСТ 1770: колбы наливные вместимостью 25,0; 50,0; 100,0; 1000 см^3 ; цилиндры вместимостью 10,0; 25,0 см^3 ; пробирки мерные вместимостью 10,0; 15,0 см^3 .

7.2.3 Кварцевые стаканчики вместимостью $15,0 \div 25,0 \text{ см}^3$.

7.2.4 Пробирки для центрифугирования из стекла или пластмассовые вместимостью 10,0 см^3 .

7.2.5 Колбы конические по ГОСТ 10394-72, вместимостью 100,0 см^3 и 250,0 см^3 .

7.3 Реактивы и материалы

7.3.1 Левомецитин (сухой порошок с содержанием основного вещества не менее 98,5%), соответствующий ФС 42-2482-95.

7.3.2 Спирт этиловый высшей очистки по ГОСТ 18300.

7.3.3 Кислота соляная (хлористоводородная) концентрированная по ГОСТ 14261 осч или по ГОСТ 3118 хч.

7.3.4 Калий хлористый [4].

7.3.5 Аммоний сернокислый по ГОСТ 3769 хч.

7.3.6 Азот газообразный по ГОСТ 9293 или другой инертный газ (аргон, гелий) с содержанием кислорода не более 0,03%.

7.3.7 Вода бидистиллированная [5] или дистиллированная по ГОСТ 6709, перегнанная в присутствии серной кислоты ($0,5 \text{ см}^3$ концентрированной серной кислоты на $1,0 \text{ дм}^3$ дистиллированной воды) и перманганата калия ($3,0 \text{ см}^3$ 3%-ного раствора).

7.3.8 Бумага индикаторная универсальная (рН $1 \div 14$).

7.3.9 Бумага фильтровальная по ГОСТ 12026 или фильтры обеззоленные.

7.3.10 Бумага масштабнo-координатная

Все реактивы должны быть квалификации ОСЧ или ХЧ.

8 УСЛОВИЯ ВЫПОЛНЕНИЯ АНАЛИЗА

8.1 При выполнении анализов должны соблюдаться следующие внешние условия:

- Температура окружающего воздуха $(25 \pm 10)^\circ\text{C}$;
- Атмосферное давление (97 ± 10) кПа;
- Относительная влажность $(65 \pm 15) \%$;
- Частота переменного тока (50 ± 5) Гц

8.2 Конкретные условия регистрации аналитических сигналов определяемого вещества приведены в разделах 9,10 настоящей методики.

9 ПОДГОТОВКА К ВЫПОЛНЕНИЮ ИЗМЕРЕНИЙ

9.1 Подготовка приборов к работе

Подготовку и проверку полярографа (ПУ-1 или другого), самописца, цифрового вольтметра производят в соответствии с инструкцией по эксплуатации и техническому описанию соответствующего прибора.

9.1.1 Устанавливают следующий режим работы серийного полярографа ПУ-1 в режиме дифференцирования:

- двухэлектродную систему измерений;
- постояннотоковый режим регистрации вольтамперограмм с последующим дифференцированием;
- катодную развертку потенциала;
- поляризующее напряжение для электронакопления
левомецетина, В $-0,45$
- потенциал начала регистрации вольтамперной кривой, В $-0,45$
- конечное напряжение развертки, В $-0,95$
- потенциал очистки (дорастворение) электрода, В $-0,95$
- время очистки, с $10 \dots 15$
- скорость линейного изменения потенциала, мВ/с $10 \dots 25$
- чувствительность прибора при регистрации вольтамперограммы
(в зависимости от содержания вещества в анализируемой пробе
и поверхности электрода), А/мм $5 \cdot 10^{-10} \dots 1 \cdot 10^{-9}$
- время электролиза, с 30

9.2 Подготовка лабораторной посуды

9.2.1 Новую лабораторную стеклянную посуду, сменные наконечники дозаторов, пипетки промывают многократно бидистиллированной водой

и высушивают. Сменные кварцевые стаканчики хранят закрытыми калькой в сухом виде.

9.2.2 Проверку стаканчиков для анализа на чистоту проводят путем регистрации вольтамперограмм раствора фоновых электролитов по 10.1 после многократного ополаскивания их бидистиллированной водой и раствором фоновых электролитов.

Посуда считается чистой, когда получают аналитические сигналы органического соединения в растворе фоновых электролитов, равные или близкие к нулю (не более 2 мВ при чувствительности прибора $5 \cdot 10^{-10}$ А/мм).

9.3 Подготовка и проверка работы индикаторного электрода и электрода сравнения

9.3.1 Подготовка индикаторного ртутно-пленочного электрода

Индикаторный ртутно-пленочный электрод представляет собой фторопластовый стержень с запрессованной серебряной проволокой диаметром 2,0 мм длиной 9 – 10 мм, площадь поверхности составляет около 15 см² (поставляется потребителю в готовом виде). Для подготовки электрода к работе необходимо нанести на поверхность серебра пленку ртути толщиной 8 - 10 мкм. Покрытие ртутью производят путем опускания рабочей части электрода (серебряной проволоки) в металлическую ртуть на 2 – 3 с, затем ртуть на поверхности рабочей части растирают фильтровальной бумагой для равномерного распределения по поверхности серебра. В том случае, если на конце серебряной проволоки "свисает" избыточное количество ртути в виде капли, ее необходимо удалить стряхиванием в бюкс с ртутью. Электрод промывают бидистиллированной водой. Процедуру амальгамирования рабочей поверхности электрода повторяют при появлении незаамальгированных участков на поверхности электрода. При образовании серого налета на поверхности, электрод протирают фильтровальной бумагой.

9.3.2 Подготовка к работе электрода сравнения

В качестве электрода сравнения используют хлорсеребряный электрод. Новый хлорсеребряный электрод сравнения заполняют насыщенным раствором хлорида калия, закрывают пробкой отверстие и выдерживают не менее 24 час для установления равновесного значения потенциала. После проведения анализов электрод хранят, погрузив его в насыщенный раствор хлорида калия.

9.3.3 Проверку работы индикаторного ртутно-пленочного электрода и электрода сравнения проводят в соответствии с 10.1 настоящей методики.

9.4 Приготовление растворов

9.4.1 Раствор фонового электролита - раствор 0,10 моль/дм³ аммония сернокислого ((NH₄)₂SO₄)

На аналитических весах взвешивают навеску 13,20 г с точностью 0,01 г аммония сернокислого и помещают в колбу вместимостью 1000 см³, растворяют в небольшом количестве бидистиллированной воды и доводят до метки бидистиллированной водой.

9.4.2 Основным раствором (ОР) левомицетина является рабочий стандартный раствор левомицетина (РСО) 1000,0 мг/дм³, приготовленный из сухого порошка левомицетина, удовлетворяющего требованию фармакопейной статьи 42-2482-95.

Основной раствор, содержащий 1000,0 мг/дм³ левомицетина, готовят следующим образом:

На аналитических весах взвешивают навеску (0,1000 ± 0,0001) г левомицетина, переносят в колбу вместимостью 100,0 см³, приливают 10 – 20 см³ этилового спирта и доводят объем до метки этиловым спиртом.

Основной раствор левомицетина концентрации 1000,0 мг/дм³ устойчив в течение трех месяцев.

9.4.3 Аттестованные смеси серий АС-1, АС-2, АС-3, АС-4, АС-5 с содержанием левомицетина 100,0; 10,0; 5,0; 2,0 и 0,5 мг/дм³ готовят соответствующим разбавлением исходных растворов в мерных колбах или мерных пробирках этиловым спиртом, согласно таблице 2.

Т а б л и ц а 2 - Приготовление аттестованных смесей

Концентрация исходного раствора для приготовления АС, мг/дм ³	Отбираемый объем, см ³	Объем мерной посуды, см ³	Концентрация приготовленного раствора АС, мг/дм ³	Код полученного (АС) раствора левомицетина
1000,0	2,50	25,0	100,0	АС-1
100,0	2,50	25,0	10,0	АС-2
10,0	12,50	25,0	5,0	АС-3
10,0	5,00	25,0	2,0	АС-4
2,0	2,50	10,0	0,5	АС-5

АС-1 устойчив в течение 30 дней при хранении под темным колпаком в холодильнике при температуре 2 ± 5 °С;

АС-2 устойчив в течение 7 дней при хранении под темным колпаком в холодильнике при температуре 2 ± 5 °С;

АС-3, АС-4 и АС-5 устойчивы в течение одного дня.

9.4.4 При наличии ГСО растворов определяемого компонента (левомицетина) основные растворы готовят из соответствующего ГСО по инструкции по приготовлению раствора.

9.5 Подготовка проб

В коническую колбу вместимостью 100 см³ вносят 25,00 г молока, взвешенного с точностью до 0,01 г, и добавляют 1,0 см³ соляной кислоты концентрации 6 – 7 моль/дм³ порциями по 0,2 см³. Смесь слегка перемешивают и оставляют на 15 мин, после чего разливают в центрифужные пробирки и центрифугируют 15 мин при скорости 6000 об/мин.

Центрифугат сливают в коническую колбу и добавляют 5 – 6 г аммония сернокислого (NH₄)₂SO₄ порциями по 2 – 3 г, каждый раз перемешивая содержимое колбы стеклянной палочкой до растворения соли. Колбу с пробой оставляют на 20 мин, после чего содержимое колбы разливают в центрифужные пробирки и центрифугируют 15 мин при скорости 6000 об/мин. Центрифугат фильтруют в чистый стаканчик вместимостью 30 см³ через двойной слой бумажного фильтра (синяя лента). Полученный фильтрат является подготовленной пробой.

Для анализа берут аликвоту подготовленной пробы объемом 5,0 см³.

(Измененная редакция, Изм. №1)

10 ВЫПОЛНЕНИЕ ИЗМЕРЕНИЙ

При проведении анализов проб молока и молочных продуктов для определения массовой концентрации левомицетина методом ВА необходимо выполнять следующие операции на примере серийных полярографов (ПУ-1 и др.):

10.1 Проверка стаканчиков, раствора фоновго электролита и электрода на чистоту

10.1.1 В приготовленный по 9.2 кварцевый стаканчик вместимостью 15,0 - 25,0 см³ с помощью пипетки вносят 10,0 см³ раствора фоновго электролита 0,10 моль/дм³ (NH₄)₂SO₄. Стаканчик с полученным раствором фоновго электролита помещают в электрохимическую ячейку.

10.1.2 Опускают в раствор индикаторный электрод и электрод сравнения и подключают их к соответствующим клеммам прибора, устанавливая потенциал -0,45 В.

10.1.3 Устанавливают чувствительность прибора 1·10⁻⁹ 5·10⁻¹⁰ А/мм и включают режим дифференцирования.

10.1.4 Включают газ и проводят процесс электронакопления при потенциале -0,45 В в течение 30 с при перемешивании раствора.

10.1.5 По окончании электролиза отключают газ и через 5 с начинают регистрацию вольтамперограммы в диапазоне потенциалов от -0,45 до -0,95 В. Потенциал катодного пика левомицетина находится в диапазоне от $(-0,65 \pm 0,05)$ В.

10.1.6 Останавливают потенциал при -0,95 В и проводят дорастворение примесей с поверхности электрода при перемешивании раствора в течение 10 - 15 с.

10.1.7 Операции по 10.1.4...10.1.6 повторяют 2 – 3 раза.

10.1.8 При наличии на вольтамперограмме сигнала органического вещества менее 2 мм стаканчик, раствор фоновое электролита, стаканчик и индикаторный электрод считают готовыми к проведению анализа. В противном случае проводят очистку электрода, раствора или стаканчика и повторяют операции по 10.1.1.....10.1.7.

10.1.9 Отключают электроды от прибора, вынимают стаканчик с раствором из ячейки или датчика и выливают содержимое стаканчика в сосуд для слива.

10.2 Анализ пробы

10.2.1 В стаканчик, подготовленный к проведению измерений по 10.1, помещают 5 см³ фоновое электролита 0,1 моль/дм³ $(NH_4)_2SO_4$ и аликвоту подготовленной пробы объемом 5,0 см³.

10.2.2 Помещают стаканчик с анализируемым раствором в электрохимическую ячейку или датчик.

10.2.3 Повторяют последовательно операции по 10.1.2.....10.1.6.

10.2.4 Если высота катодного пика левомицетина (потенциал пика $-0,65 \pm 0,05$ В) будет превышать 200 мм, то изменяют чувствительность прибора. Если высота катодного пика вещества будет меньше 5 мм, то увеличивают чувствительность прибора.

10.2.5 Операции по 10.1.4...10.1.6 повторяют три раза.

10.2.6 Измеряют высоты катодных пиков определяемого вещества.

10.2.7 В стаканчик с анализируемым раствором с помощью пипетки или дозатора вносят добавку аттестованной смеси левомицетина в таком объеме, чтобы высота пика на вольтамперной кривой увеличилась примерно в два раза по сравнению с первоначальной.

Добавку вносят в малом объеме, чтобы предотвратить изменение концентрации раствора фоновое электролита. Рекомендуемые добавки аттестованных смесей известной концентрации и чувствительность прибора приведены в таблице 3.

Т а б л и ц а 3 - Рекомендуемые добавки аттестованных смесей левомецитина и чувствительность прибора при регистрации вольтамперограмм при анализе проб молока и молочных продуктов

Диапазон определяемых концентраций левомецитина, мкг/кг	3,0.....15,0	10,0...30,0
Время электролиза, с	30	30
Концентрация АС левомецитина для добавок, мг/дм ³	0,5 или 2,0	2,0 или 5,0
Рекомендуемый объем добавки АС левомецитина, см ³	0,03.....0,04	0,02.....0,03
Чувствительность прибора, А/мм	$5 \cdot 10^{-10}$	$1 \cdot 10^{-9}$

10.2.8 Проводят электронакопление и регистрацию вольтамперограмм по 10.1.4...10.1.6 три раза.

10.2.9 Измеряют высоты катодных пиков левомецитина в пробе с добавкой АС.

10.2.10 Выливают содержимое стаканчика в сосуд для слива.

10.2.11 Стаканчик промывают бидистиллированной водой, затем протирают влажным фильтром, добавив небольшое количество питьевой соды, промывают бидистиллированной водой и раствором фонового электролита.

10.2.12 Операции по 10.2.1...10.2.11 проводят для каждой из параллельных анализируемых проб в одинаковых условиях.

10.2.13 При выполнении измерений по настоящей методике рекомендуется ведение записей условий анализа в рабочем журнале и регистрация вольтамперограммы на ленте самописца с указанием пробы и условий анализа согласно таблицы 4.

Т а б л и ц а 4 - Рекомендуемая форма записи результатов измерений при анализе проб

Определяемый компонент	Анализируемая проба (характеристика, номер, дата...)	Условия измерений (чувствительность; время электролиза; объем аликвоты)	Высота пика вещества в пробе, мм, или ток, А	Добавка АС: Vд см ³ , Cдоб мг/дм ³ .	Высота пика вещества после добавки АС, мм, или ток, А

11 ВЫЧИСЛЕНИЕ И ОФОРМЛЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ АНАЛИЗА

При использовании вольтамперометрического анализатора в комплекте с компьютером регистрацию и обработку результатов измерений аналитических сигналов и расчет массовых концентраций компонента в пробе (мкг/кг) выполняет система сбора и обработки данных анализатора.

При использовании полярографов в комплекте с самописцем обработку результатов измерений аналитических сигналов определяемых компонентов, расчет массовых концентраций компонентов в пробе (мкг/кг) проводят следующим образом:

11.1 Расчет содержания компонента в пробе

11.1.1 Расчет содержания левомецетина в анализируемой пробе проводят по формуле:

$$X = \frac{I_1 \cdot C_{\text{д}} \cdot V_{\text{д}} \cdot V_{\text{ф}} \cdot 1000}{I_2 - I_1 \cdot m \cdot V_{\text{ал}}}, \quad (1)$$

где: X - содержание **левомецетина** в анализируемой пробе, мкг/кг;

$C_{\text{д}}$ - концентрация аттестованной смеси (АС) левомецетина, из которой делается добавка к анализируемой пробе, мг/дм³;

$V_{\text{д}}$ - объем добавки АС левомецетина, см³;

I_1 - величина максимального катодного тока левомецетина в анализируемой пробе, А;

I_2 - величина максимального катодного тока в пробе с добавкой АС левомецетина, А;

m - масса анализируемого продукта, г;

$V_{\text{ф}}$ - суммарный объем анализируемой смеси (фильтрата), см³ (равный 26 см³);

$V_{\text{ал}}$ - объем аликвоты пробы, взятой для анализа, см³.

11.1.2 Вычисления проводят по 11.1.1 для каждой из двух параллельных анализируемых проб; получают соответственно значения X_1 и X_2 .

11.2 Проверка приемлемости результатов измерений

11.2.1 Проверяют приемлемость полученных результатов параллельных определений. Расхождение между полученными результатами двух параллельных анализируемых проб не должно превышать предела повторяемости r . Значение предела повторяемости для двух результатов параллельных определений приведено в таблице 5А

Таблица 5А - Диапазон измерений, значения пределов повторяемости при доверительной вероятности $P=0,95$

Наименование определяемого компонента	Диапазон определяемых концентраций, мкг/кг	Предел повторяемости (для двух результатов параллельных определений), r	Предел повторяемости (для четырех результатов параллельных определений) r^*
Левомецитин	От 3,0 до 30,0 включ.	$0,28 \cdot \bar{X}$	$0,36 \cdot \bar{X}$
\bar{X} - среднее арифметическое значение результатов параллельных определений массовой концентрации компонента			

Результаты считают приемлемыми при выполнении условия $|X_1 - X_2| \leq r$. (2)

Абсолютное значение предела повторяемости рассчитывается для среднеарифметического значения результатов двух параллельных определений

$$\bar{X} = \frac{X_1 + X_2}{2} \quad (3)$$

При выполнении условия (2) значение \bar{X} принимается за результат измерения массовой концентрации определяемого компонента в пробе.

11.2.2 При превышении предела повторяемости (r) необходимо дополнительно получить еще два результата параллельных определений. Если при этом размах ($X_{\max} - X_{\min}$) результатов четырех параллельных определений равен или меньше предела повторяемости r^* , то в качестве окончательного результата принимают среднее арифметическое значение результатов четырех параллельных определений. Значения предела повторяемости (r^*) для четырех результатов параллельных определений приведены в таблице 5 А.

Если размах ($X_{\max} - X_{\min}$) больше r^* , выясняют причины появления неприемлемых результатов параллельных определений. При этом проводят оперативный контроль повторяемости по МИ 2335-95 «Рекомендация. ГСИ. Внутренний контроль качества результатов количественного химического анализа» или разделу В.2 приложения В настоящего документа на методику.

11.2.3 Числовое значение результата измерения должно оканчиваться цифрой того же разряда, что и значение предела повторяемости результатов параллельных определений, и содержать не более двух значащих цифр.

11.3 Оформление результатов измерений

11.3.1 Результаты измерений хранят в памяти компьютера (при использовании компьютеризированного вольтамперометрического анализатора) или оформляют записью в журнале. При этом приводят сведения об анализируемой пробе, условиях измерений, дате получения результата измерений. Запись в журнале удостоверяет лицо, проводившее измерение.

11.3.2 Результат измерения (анализа) в документах, выдаваемых лабораторией, представляют в следующих видах:

$$\bar{X} \pm \Delta, \text{ мкг/кг, } P=0,95$$

или $\bar{X} \pm \Delta_{\text{Л}}, \text{ мкг/кг, } P=0,95$, при условии $\Delta_{\text{Л}} \leq \Delta$,

где: \bar{X} – результат измерения, полученный в соответствии с настоящим документом на методику выполнения измерений;

$\pm \Delta_{\text{Л}}$ – значения характеристики погрешности результатов измерений, установленные при реализации методики лаборатории;

$\pm \Delta$ – значения характеристики погрешности настоящей методики выполнения измерений, которые рассчитываются по формуле

$$\Delta = 0,01 \cdot \delta \cdot \bar{X}, \quad (4)$$

где δ – относительное значение показателя точности (характеристики погрешности) методики, приведенное в таблице 1А.

Примечание: Характеристику погрешности результатов измерений при реализации методики в лаборатории допускается устанавливать по формуле

$$\Delta_{\text{Л}} = 0,84 \cdot \Delta \quad (5)$$

с последующим уточнением по мере накопления информации в процессе контроля стабильности результатов измерений по разделам 13.3 и 13.4 настоящего документа.

11 (Измененная редакция, Изм № 1).

Таблица 5 (Исключена, Изм № 1).

Таблица 5А (Введена дополнительно, Изм № 1).

12 (Исключен, Изм № 1).

Таблицы 6, 7, 8 (Исключены, Изм № 1).

13 КОНТРОЛЬ КАЧЕСТВА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ ПРИ РЕАЛИЗАЦИИ МЕТОДИКИ В ЛАБОРАТОРИИ

13.1 Контроль качества результатов измерений при реализации методики в лаборатории предусматривает:

- оперативный контроль процедуры анализа (на основе оценки погрешности результатов анализа при реализации отдельно взятой контрольной процедуры);
- контроль стабильности результатов анализа (на основе контроля стабильности среднеквадратического отклонения внутрилабораторной прецизионности, погрешности, среднеквадратического отклонения повторяемости).

13.2 Оперативный контроль процедуры анализа (выполнения измерений) проводят:

- при внедрении методики выполнения измерений в лаборатории;
- при появлении факторов, которые могут повлиять на стабильность процесса анализа (например, при смене партии реактивов, после ремонта прибора, при длительном промежутке времени между анализами и т.д.).

Оперативный контроль процедуры анализа проводит сам исполнитель с целью проверки его готовности к проведению анализа рабочих проб.

Оперативный контроль процедуры анализа проводят по МИ 2335-2003 «Рекомендация. ГСИ. Внутренний контроль качества результатов количественного химического анализа» или по приложению В настоящего документа на методику.

13.3 Одной из форм **контроля стабильности результатов анализа** является контроль стабильности результатов анализа в пределах лаборатории с использованием контрольных карт, реализуемый

- путем контроля и поддержания на требуемом уровне погрешности результатов измерений;
- путем контроля и поддержания на требуемом уровне внутрилабораторной прецизионности;
- путем контроля и поддержания на требуемом уровне повторяемости результатов параллельных определений.

13.4 Процедуры и периодичность контроля точности (контроля стабильности) получаемых результатов измерений в пределах лаборатории проводят с учетом требований раздела 6 ГОСТ Р ИСО 5725-6 или по МИ 2335-2003 «Рекомендация. ГСИ. Внутренний контроль качества результатов количественного химического анализа».

Ответственность за организацию проведения контроля стабильности результатов анализа возлагают на лицо, ответственное за систему качества в лаборатории.

13.5 Периодичность контроля исполнителем процедуры выполнения измерений, а также реализуемые процедуры контроля стабильности результатов выполняемых измерений регламентируют в Руководстве по качеству лаборатории.

14 ПРОВЕРКА ПРИЕМЛЕМОСТИ РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ ДЛЯ ДВУХ ЛАБОРАТОРИЙ

14.1 Проверку приемлемости результатов измерений, полученных в условиях воспроизводимости (в двух лабораториях, $m=2$), проводят с учетом требований 5.3.2.1 ГОСТ Р ИСО 5725-6 по отношению к пределу воспроизводимости, приведенному в таблице 5, или к критической разности для двух среднеарифметических результатов измерений в соответствии с 5.3.2.2 ГОСТ Р ИСО 5725-6.

Расхождение между результатами измерений, полученных в двух лабораториях, не должно превышать предела воспроизводимости.

При выполнении этого условия приемлемы оба результата измерений, и в качестве окончательного может быть использовано их общее среднее значение. Значения предела воспроизводимости приведены в таблице 6 А.

При превышении предела воспроизводимости могут быть использованы методы оценки приемлемости результатов измерений согласно раздела 5 ГОСТ Р ИСО 5725-6.

Таблица 6 А - Диапазон измерений, значения предела воспроизводимости при доверительной вероятности $P=0,95$

Наименование определяемого компонента	Диапазон определяемых концентраций, мг/дм ³	Предел воспроизводимости (для двух результатов измерений), R
Левомецитин	От 3,0 до 30,0 включ.	$0,42 \cdot \bar{\bar{X}}$
$\bar{\bar{X}}$ - среднее арифметическое значение результатов анализа, полученных в двух лабораториях		

14.2 Разрешение противоречий между результатами двух лабораторий проводят в соответствии с 5.3.3 ГОСТ Р ИСО 5725-6.

13, 14 (Введены дополнительно, Изм. № 1).

Таблица 6А (Введена дополнительно, Изм № 1).

ПРИЛОЖЕНИЕ А

выполнение измерений массовой концентрации левомецитина с использованием комплекса аналитического вольтамперометрического СТА (с программным обеспечением DOS)

Комплекс СТА должен быть предварительно подготовлен к работе в соответствии с «Руководством пользователя» на данный прибор.

А.1 После приготовления нового ртутно-пленочного электрода рекомендуется проверить его работу по **контрольным пробам левомецитина**. Для этого проводят следующие операции:

Из команды «ВЫБОР» выбирают файл «LE».

А.1.1 Загружают или создают трассу анализа со следующими параметрами:

Трасса «LE»

Ячейки						1 - Вкл.	2 – Вкл.	3 - Вкл.			Тип развертки	
Этапы		Время		Потен- циал		УФО		Газ		Меш.		Накопительная Шаг - 4 Амплитуда – 0 Задержка 1- 25 Задержка 2 - 0 Заполнение - 0 Потенциал - 0,0 I рез = 11 – 12 График разв.
1. Подготовка раствора		300 с		0,000		Выкл.		Вкл.		Выкл.		
2. Обработка раствора		0		0,000		Выкл.		Вкл.		Выкл.		
3. Обработка электрода		0 с Цикл мс 1: 0,000 0 2: 0,000				Выкл.		Вкл.		Выкл.		
4. Очистка электрода		10 с		-0,950		Выкл.		Вкл.		Выкл.		
5. Накопление		30 с		-0,450		Выкл.		Вкл.		Выкл.		
6. Успокоение		20 с		-0,450		Отключено						
7. Развертка		Скорость 25 мВ/с		-0,950		Отключено						
Число циклов – 5 Множитель - 1·10 ⁻¹⁰ Производная – Вкл. Циклическая- Выкл. Инверсия – Вкл. Реверс – Выкл. Фильтр – 30						Сплайн-разметка Выкл. Вычитание ФОНа 0%						
Диапазоны поиска пиков элементов:												
Элемент		LE										
Потенциал		-0,650										
Зона [+/- мВ]		100										

А.1.2 Стаканчики с раствором фоновго электролита – **аммония сернокислого концентрации 0,10 моль/дм³ объемом 10,0 см³** помещают в анализатор.

А.1.3 Устанавливают:

Ртутно-пленочный электрод (катод) – в гнездо РЭ,
Хлорсеребряный электрод (анод) – в гнездо ВЭ,
Трубочки для подачи газа.

А.1.4 Погружают электроды в раствор фоновго электролита и запускают команду «ФОН» (См. «Руководство пользователя» команда ФОН).

А.1.5 Снимают 3 – 5 вольтамперограмм, проводят их обработку («УСРЕДНЕНИЕ»).

А.1.6 Производят команду «ВЫХОД».

А.1.7 Переходят в команду «ПРОБЫ».

А.1.8 Вводят в стаканчики с раствором фоновго электролита 0,02 см³ аттестованного раствора левомицетина концентрации 10,0 мг/дм³. Полученный раствор является контрольной пробой с содержанием левомицетина 0,02 мг/дм³ при объеме пробы 10,0 см³.

А.1.9 Запускают команду «ПРОБА» (установить курсор на «ПУСК/СТОП», щелкнуть левой клавишей мыши один раз), производят несколько съемок вольтамперных кривых, производят их обработку («УСРЕДНЕНИЕ») (См. «Руководство пользователя») и переходят в команду «ДОБАВКА» (см. «Руководство пользователя» команда ДОБАВКА).

А.1.10 Вводят в стаканчики с пробой еще одну добавку левомицетина объемом 0,02 см³ концентрации 10,0 мг/дм³ и запускают команду «ДОБАВКА».

А.1.11 Пока комплекс проводит измерения, заполняют таблицу в графе «КОЛИЧЕСТВО».

Масса навески	0.00 [г]	
Объем пробы	10,00 [см ³]	
Объем минерализата	10,00 [см ³]	
Объем аликвоты	10,00 [см ³]	
ДОБАВКА		
Элемент	Объем добавки АС [см ³]	Концентрация АС [мг/дм ³]
LE	0,02	10,0

После обработки вольтамперных кривых добавки («УСРЕДНЕНИЕ») смотрят «СОДЕРЖАНИЕ».

Если расхождение между результатами в ячейках составляет <20 %, ртутно-пленочный электрод считают пригодным к работе. После этого

приступают к измерению проб в такой же последовательности. Электроды готовы к работе.

А.2 Измерения при анализе пробы на содержание левомицетина

Одновременно рекомендуется проводить анализ двух параллельных и одной резервной пробы в трех стаканчиках.

А.2.1 В проверенные на чистоту кварцевые стаканчики вносят аликвоты проб, подготовленных по 9.5 настоящей методики.

А.2.2 Запускают команду «ПРОБА» из колонки «ДЕЙСТВИЯ». Запускают команду «ПУСК». После каждого цикла измерений на экран выводятся очередные вольтамперограммы характерного типа. В результате выполнения серии измерений на экране должно быть по 3 – 5 вольтамперограмм в каждом из окон вывода, соответствующим ячейкам 1, 2, 3. Невоспроизводимые вольтамперограммы исключают.

А.2.3 После измерения сигнала левомицетина в пробе выходят из меню действий по пробе и входят в меню "ДОБАВКА". Заполняют таблицу "КОЛИЧЕСТВО" в меню действий по «ДОБАВКЕ».

Например:

Масса навески	0,00 [г]	
Объем пробы	25,00 [см ³]	
Объем минерализата	26,0 [см ³]	
Объем аликвоты	5,00 [см ³]	
ДОБАВКА		
Элемент	Объем добавки АС [см ³]	Концентрация АС [мг/дм ³]
LE	0,03	10,0

А.2.4 Вносят с помощью пипетки или дозатора добавку АС левомицетина с такими же параметрами в каждую ячейку и запускают измерение по добавке, нажав "ПУСК" в меню действий по «ДОБАВКЕ».

Если к этому моменту времени комплекс провел измерение и разметка кривых проведена, можно сразу посмотреть результаты анализа в таблице «СОДЕРЖАНИЕ» (см. «Руководство пользователя»).

После завершения всех измерений, исключения выпавших кривых и усреднения результатов - анализ пробы на содержание левомицетина завершен. Окончательный результат смотрят в «СОДЕРЖАНИЕ» и заносят в «АРХИВ» (см. «Руководство пользователя»).

А 1.1, А 1.3, А 1.11, А 2.3 (Измененная редакция, Изм. №1).

ПРИЛОЖЕНИЕ Б

(Информационное)

БИБЛИОГРАФИЯ

- [1] ТУ 25-04-1696-75 Вольтметр цифровой. Технические условия
- [2] ТУ 4215-001-20694097-98 Анализатор вольтамперометрический СТА. Технические условия
- [3] ТУ 25-1173.103-84 Аппарат для бидистилляции воды. Технические условия.
- [4] ТУ 6-09-3678-74 Калия хлорид осч. Технические условия
- [5] ТУ 6-09-2502-77 Вода обессоленная. Технические условия

ПРИЛОЖЕНИЕ В

Алгоритмы оперативного контроля процедуры анализа

В.1 Общие положения

В.1.1 Оперативный контроль процедуры анализа осуществляет непосредственно исполнитель на основе информации, получаемой при реализации отдельно взятой контрольной процедуры с использованием средств контроля.

В.1.2 Роль средств контроля выполняют:

- образцы для контроля (АС по МИ 2334-2002 «Смеси аттестованные. Общие требования к разработке»);

- рабочие пробы с известной добавкой определяемого компонента;
- рабочие пробы стабильного состава.

В.1.3 Схема оперативного контроля процедуры анализа предусматривает:

- реализацию контрольной процедуры;
- расчет результата контрольной процедуры;
- расчет норматива контроля;
- сравнение результата контрольной процедуры с нормативом контроля;
- принятие решения по результатам контроля.

В.2 Алгоритм оперативного контроля повторяемости результатов контрольных измерений

В.2.1 Получают два результата параллельных определений любого средства контроля (по В.1.2).

В.2.2 Реализуют схему контроля повторяемости (по В.1.3), получая два результата параллельных определений. Результат контрольной процедуры равен

$$r_K = |X_1 - X_2|. \quad (B.1)$$

Норматив контроля повторяемости равен пределу повторяемости r при $n=2$, значение которого приведено в таблице 4А.

Проверяют условие

$$r_K \leq r. \quad (B.2)$$

В.2.3 Если условие (В.2) выполняется, то рассчитывают результат контрольной процедуры анализа как среднее арифметическое из результатов двух параллельных определений.

Если $r_K > r$, то делают повторную контрольную процедуру, получая заново два результата параллельных определений.

При повторном превышении предела повторяемости процедуру анализа прекращают и выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам.

В.3 Алгоритм оперативного контроля процедуры анализа в условиях внутрилабораторной прецизионности

В.3.1 Образцами для выполнения данной процедуры являются средства контроля по В.1.2. Объем отобранной пробы для контроля должен соответствовать удвоенному объему (массы), необходимому для проведения измерений. Отобранный объем (масса) делят на две части и анализируют в соответствии с требованиями настоящего стандарта в условиях внутрилабораторной прецизионности или различными операторами, или в разное время, или с использованием различных средств измерений и т.д., при соблюдении условий и сроков хранения проб.

Получают соответственно \overline{X}_1 и \overline{X}_2 .

В.3.2 Рассчитывают результат контрольной процедуры

$$R_{\text{ЛК}} = \left| \overline{X}_1 - \overline{X}_2 \right|. \quad (\text{В.3})$$

Рассчитывают или устанавливают норматив контроля внутрилабораторной прецизионности

$$R_{\text{Л}} = 0,84 \cdot R, \quad (\text{В.4})$$

где R – значение предела воспроизводимости, приведенное в таблице 5 А,

\overline{X} – среднее арифметическое значение результатов, полученных в условиях внутрилабораторной (промежуточной) прецизионности.

В.3.3 Результаты, полученные в условиях внутрилабораторной прецизионности ($\overline{X}_1, \overline{X}_2$), считают удовлетворительными при условии

$$R_{\text{ЛК}} \leq R_{\text{Л}}. \quad (\text{В.5})$$

В.3.4 При выполнении условия (В.5) общее среднее арифметическое \overline{X} представляют в качестве результата контрольной процедуры.

При невыполнении условия (В.5) измерения повторяют.

При повторном невыполнении условия (В.5) выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам, и устраняют их.

В.4 Алгоритм контроля процедуры выполнения измерений с использованием метода добавок

В.4.1 Контроль исполнителем процедуры выполнения измерений проводят путем сравнения результата отдельно взятой контрольной процедуры K_k с нормативом контроля K_d .

В.4.2 Результат контрольной процедуры K_k рассчитывают по формуле:

$$K_k = \left| \overline{X}' - \overline{X} - C \right|, \quad \text{где} \quad (\text{В.6})$$

\overline{X}' - результат контрольного измерения массовой концентрации компонента в пробе с известной добавкой – среднее арифметическое двух результатов параллельных определений, расхождение между которыми не превышает предела повторяемости r . Значение r приведено в таблице 5 А.

\overline{X} - результат контрольного измерения массовой концентрации компонента в пробе без добавки - среднее арифметическое двух результатов параллельных определений, расхождение между которыми не превышает предела повторяемости r ;

C - величина добавки.

Примечание. Величина добавки должна составлять от 50 до 150 % от массовой концентрации компонента a в пробе без добавки.

В.4.3 Норматив оперативного контроля K_d рассчитывают по формуле

$$K_d = \sqrt{\Delta_{\overline{X}'}^2 + \Delta_{\overline{X}}^2}, \quad \text{где} \quad (\text{В.7})$$

$\Delta_{\overline{X}'}$, $\Delta_{\overline{X}}$ – значения характеристики погрешности результатов измерений, установленные в лаборатории при реализации методики, соответствующие массовой концентрации компонента в пробе без добавки и в пробе с добавкой соответственно.

При установлении Δ_d можно использовать примечание в разделе 11.2 настоящего документа.

В.4.4 Качество контрольной процедуры признают удовлетворительным при выполнении условия:

$$K_k \leq K_d. \quad (\text{В.8})$$

При невыполнении условия (В.8) эксперимент повторяют.

При повторном невыполнении условия (В.8) выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам.

В.5 Алгоритм оперативного контроля процедуры выполнения измерений с использованием образцов для контроля

В.5.1 Образцами для контроля являются рабочие пробы анализируемых объектов с отсутствием данного компонента или малой концен-

трацией компонента, в которые введена точная концентрация искомого компонента (аттестованная характеристика – C). Компонент концентрации C вводят в пробу до стадии пробоподготовки.

В.5.2 Алгоритм проведения контроля точности с применением образцов для контроля состоит в сравнении результата контрольной процедуры K_k , равного разности между результатом контрольного измерения аттестованной характеристики в образце для контроля – X и его аттестованным значением – C , с нормативом оперативного контроля точности – K .

Результат контрольной процедуры равен

$$K_k = |\bar{X} - C|. \quad (\text{В.9})$$

Норматив контроля точности K рассчитывают по формуле:

$$K = \Delta_n = 0,84 \cdot \Delta. \quad (\text{В.10})$$

В.5.3 Точность контрольного измерения признают удовлетворительной, если:

$$K_k \leq K. \quad (\text{В.11})$$

При невыполнении условия (В.11) эксперимент повторяют.

При повторном невыполнении условия (В.11) выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам.

Приложение В (Введено дополнительно. Изм.№1)

Инструкция №1

выполнение измерений при определении массовой концентрации левомицетина с использованием вольтамперометрического анализатора СТА (программное обеспечение Windows)

Анализатор СТА должен быть предварительно подготовлен к работе в соответствии с «Руководством пользователя» на данный вольтамперометрический комплекс.

1 Электрохимическая ячейка

- электроды:


- * индикаторный электрод – ртутно-пленочный с рабочей поверхностью $15 \div 20 \text{ мм}^2$;
- * электрод сравнения – хлоридсеребряный, заполненный насыщенным раствором хлорида калия, с сопротивлением не более 3,0 кОм.

- сменные стаканчики из кварцевого стекла вместимостью $20 \div 25 \text{ см}^3$;
- трубка для подвода инертного газа с целью удаления растворенного кислорода и перемешивания раствора.

Фоновый электролит – раствор сульфата аммония концентрации $0,10 \text{ моль/дм}^3$

2 Загружают файл созданной заранее методики «Левомецетин»

(в главном меню выбирают пункт  Методика / Открыть) или создают новую методику.

Создание новой методики (см. «Руководство пользователя» раздел.3.1 «Создание новой методики»). В главном меню выбирают пункт  **Методика / Новая методика.**

Вводят следующие параметры.

Трасса

Методика								
Наименование [Левомецитин]								
Трасса		Развертка	Режим		Элемент	Контроль		
		Время, с	Потенциал, В		УФО	Газ	Мешалка	Скорость
У	Подготовка раствора	60	0,000			У		
	Обработка раствора	0	0,000					0
	Обработка электрода	0	0,000	0,000				
У	Очистка электрода	10	-0,950			У		0
У	Накопление	30	-0,450			У		
У	Успокоение	20	-0,450					
У	Развертка	30мВ/с	-0.45	-0.95				

Развертка


Трасса	Развертка		Режим	Элемент	Контроль
Тип развертки	[Ступенчатая]		[Форма развертки]		
Диапазон тока	0,3	мА			↓
Шаг развертки	4	мВ			
Задержка 1	25	%			
Задержка 2		%			
Начало импульса		%			
Окончание импульса		%			
Амплитуда		мВ			
Накопление	50		↓	↓	

Режим


Трасса	Развертка	Режим		Элемент	Контроль
У	Ячейка 1	Число опытов [3]	Фильтр	60	
У	Ячейка 2				
У	Ячейка 3	Схема [2-х электродная]	У	Инверсия по току	
				Инверсия по потенциалу	
				Первая производная	
Разметка		Форма разметки			
[Ручная]		[Автомат]	[Линия]		Сплайн

Элемент

Трасса	Развертка	Режим	Элемент	Контроль
	Имя	Потенциал, В	Зона, мВ	
1	Le	-0,700	70	
2		0,000	0,000	

Сохраняют методику: или в команде главного меню **«Сохранить методику»** или панели управления  (например **«Левомецетин»**).

3 Проверка стаканчиков, фонового раствора и электродов на чистоту


Измерение фона. В три чистых кварцевых стаканчика вносят по $10,0 \text{ см}^3$ раствора фонового электролита (**раствор сульфата аммония концентрации $0,10 \text{ моль/дм}^3$**). Стаканчики с раствором фонового электролита помещают в электролитическую ячейку, стаканчики помещают в ячейку, опускают электроды и запускают команду « **ФОН**» (см. «Руководство пользователя» раздел 4.2 «Запуск анализа фонового раствора»).

Снимают по 3 – 5 вольтамперограмм. Проводят их разметку (см. «Руководство пользователя», раздел 4.3 «Разметка вольтамперных зависимостей»), удаление «выпадающих» кривых» (см. «Руководство пользователя», раздел 4.4 «Обработка вольтамперных кривых»,).

При наличии на вольтамперных кривых пиков определяемого компонента высотой более $0,2 \text{ мкА}$ содержимое стаканчиков выливают, отмывают стаканчики и электроды так, чтобы в чистом фоне отсутствовали пики определяемого компонента (или были менее $0,2 \text{ мкА}$).


Измерение контрольной пробы (см. «Руководство пользователя» раздел 4.6 «Запуск анализа пробы»)

В стаканчики с фоновым электролитом вносят пипеткой или дозатором по $0,02 \text{ см}^3$ левомицетина концентрации $100,0 \text{ мг/дм}^3$. Полученный раствор является контрольной пробой с содержанием $0,20 \text{ мг/дм}^3$ при объеме пробы 10 см^3 .


Запускают команду « **Получение вольтамперограмм пробы**». Снимают по 3 – 5 вольтамперограмм. Проводят их разметку (см. «Руководство пользователя», раздел 4.3 «Разметка вольтамперных зависимостей»), удаление «выпадающих» кривых (см. раздел 4.4 «Обработка вольтамперных кривых»).

Измерение пробы с добавкой (см. «Руководство пользователя», раздел 4.7 «Запуск анализа добавки»).

Программой предусмотрена возможность оценки концентрации по одной или двум добавкам АС левомицетина.

Вносят в стаканчики с пробой добавки АС левомицетина объемом $0,02 \text{ см}^3$ концентрации $100,0 \text{ мг/дм}^3$. Запускают команду « **Получение**


вольтамперограмм пробы с добавкой». Снимают по 3 – 5 вольтамперограмм. Проводят их обработку.

В окне «Результаты измерения сигналов»  отображаются результаты разметки для всех типов вольтамперограмм.

Расчет массовой концентрации левомицетина в контрольной пробе

Заполняют таблицу «Количество» , например:

Количество			
Ячейка 1		Ячейка 2	
Регистрационный номер пробы	58		
Масса навески	0,0	(г)	
Объем пробы	10,0	(см ³)	
Объем минерализата	10,0	(см ³)	
Добавка 1	Добавка 2	10,0	
№	Элемент	Объем добавки АС (см ³)	Концентрация АС (мг/дм ³)
1	Le	0,02	100,0
Применить для всех:		Ok	Отмена

Для перехода в таблицу «Концентрация» в главном окне на панели управления нажимают кнопку –  **Окно просмотра результатов анализа.** (См. «Руководство пользователя», раздел 4.9 «Вычисление концентрации»)

Например:

Результат анализа			
Элемент	Ячейка 1	Ячейка 2	Ячейка 3
Le	0.193	0.201	0.194
У	Учитывать фон		
	Учитывать Добавку 2		
	Вычислять по усредненным вольтамперограммам		
	Приемлемость		
Элемент	Результат анализа	Доверительная вероятность	
Le	0,196 ± 0,087 (мг/кг)	Р=0,95	


Если расхождение между полученными и введенными концентрациями не превышает 30 %, ртутно-пленочные электроды считают пригод-

ными к работе. После этого приступают к измерению при анализе проб в такой же последовательности.


4 Выполнение измерений при анализе реальной пробы анализируемого продукта на содержание левомицетина


Одновременно рекомендуется проводить измерения при анализе двух параллельных и одной резервной пробы в трех стаканчиках.


Стаканчики с пробой анализируемого объекта, подготовленные для измерения по разделу «Подготовка пробы» методики количественного химического анализа, помещают в электрохимическую ячейку, опускают электроды.

Запускают команду « **Получение вольтамперограмм пробы**» (см. Руководство пользователя раздел 4.6 «Запуск анализа пробы»). Снимают по 3 – 5 вольтамперограмм, проводят их разметку (см. «Руководство пользователя», раздел 4.3 «Разметка вольтамперных зависимостей»), удаление «выпадающих» кривых» (см. «Руководство пользователя», раздел 4.4 «Обработка вольтамперных кривых»).


В стаканчики с пробой с помощью пипетки или дозатора вносят добавки АС левомицетина в таких объемах, чтобы высоты пиков на вольтамперограмме увеличились примерно в 2 раза.


Запускают команду « **Получение вольтамперограмм пробы с добавкой**». Снимают по 3 – 5 вольтамперограмм. Проводят их обработку так же, как и при измерении пробы.

При необходимости в стаканчики с пробой вводят такую же вторую добавку АС левомицетина, запускают команду « **Получение вольтамперограмм пробы с двумя добавками**», снимают 3 – 5 вольтамперограмм, проводят их обработку.

В окне «Просмотр результатов измерения сигнала»  смотрят результаты разметки для всех типов вольтамперограмм во всех 3-х ячейках (после второй добавки).

Вычисление массовых концентраций определяемых элементов

В таблице «**Количество**»  для каждой активной ячейки указывают: массу навески или объем пробы, объем минерализата, пошедший на растворение пробы, и объем аликвотной части подготовленной к анализу пробы.

Нажимают кнопку –  **Окно просмотра результатов анализа** в главном окне на панели управления.

В таблице представлены значения массовых концентраций левомицетина для каждой из параллельных проб. Нажимают кнопку [Приемлемость], в случае, когда результаты измерений параллельных проб приемлемы, вычисляется среднее арифметическое значение, которое принимают за результат анализа.

Сохранение документа

Для сохранения документа на панели управления нажимают кнопку



или в главном меню выбирают пункт Документ/Сохранить в архиве. (См. «Руководство пользователя», раздел 5 «Работа с документом»).

Для печати вольтамперных кривых на принтере нажимают кнопку



или в главном меню выбирают пункт Документ / Печать графиков (См. «Руководство пользователя», раздел 6 «Печать»).

Данные результата анализа могут быть распечатаны в виде протокола в формате Microsoft® Word по существующему шаблону отчета (См. «Руководство пользователя», раздел 7.2). Так же возможно создание шаблона по требуемому типу оформления отчета (См. «Руководство пользователя», раздел 7.1).

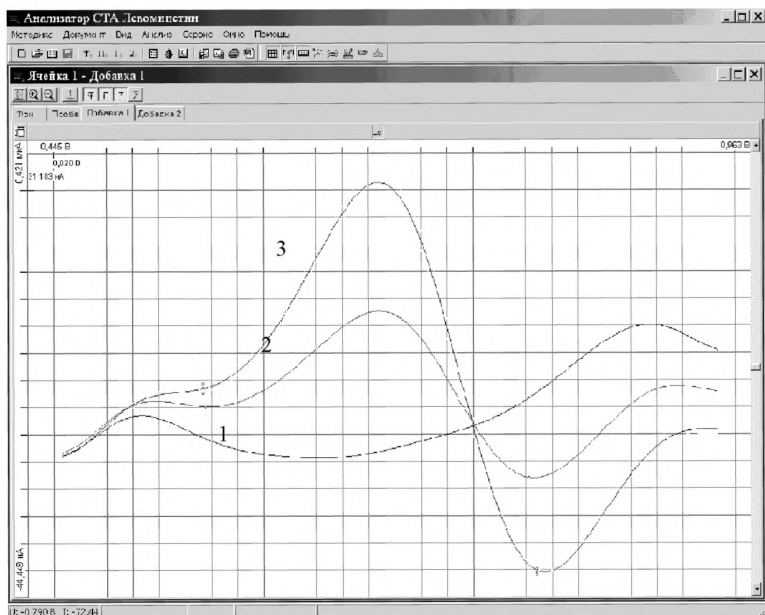


Рисунок. Вольтамперограмма определения левомецетина в фоновом электролите (1), в пробе (2) и в пробе с добавкой (3) АС левомецетина

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

РАЗРАБОТЧИКИ:

Слипченко В.Ф. - канд.хим.наук, научный сотрудник научно-исследовательской лаборатории микропримесей Томского политехнического университета;

Анисимова Л.С. - канд.хим.наук, доцент каф.ФХТС Томского политехнического университета;

Пикула Н.П. - канд.хим.наук, доцент каф.ФХТС Томского политехнического университета, метролог аккредитованной метрологической службы, эксперт Госстандарта по аккредитации аналитических лабораторий;

Слепченко Г.Б. - д.хим.наук, зав. научно-исследовательской лаборатории микропримесей Томского политехнического университета.

© ООО «Внедренческая научно-производственная
фирма «ЮМХ»
(382-2) 563-860, 563-572,
microlab@tpu.ru, www.microlab.tpu.ru



ГОССТАНДАРТА РОССИИ

Федеральное государственное унитарное
предприятие
**"Всероссийский
научно-исследовательский институт
метрологической службы"**

119361, Москва, ул. Озерная, 46

Тел.: (095) 437 5577
E-mail: Office@vniims.ru

Факс: (095) 437 5666
Office.vniims@g23.relcom.ru
<http://www.vniims.ru>

На №

Г

17.12.04 № 103.5-37-280

*Проректору по НР ТПУ
В.А. Власову*

по вопросу ведения
Федерального реестра
методик выполнения
измерений

Сообщаю Вам об изменениях, внесенных в Федеральный реестр методик выполнения измерений, применяемых в сферах распространения государственного метрологического контроля и надзора.

Приложение: по тексту в 1 экз.

Зам. директора ВНИИМС

В.А. Сковородников

Исп. Зенкова Т.А.
437-37-01

00238	Регистрационный код МВИ по Федеральному реестру	ФР.1.31.2001.00238 Изменение 2004 г		
	Регистрационный код МВИ по отраслевому реестру			
	Обозначение и наименование документа на МВИ	ФР.1.31.2001.00238, МУ 08-47/086 Молоко и молочные продукты. Дифференциальный вольтамперометрический метод определения массовой доли левомицетина Издание второе (с Изменением №1)		
	Назначение МВИ (с указанием объекта контроля)	Анализ проб молока и молочных продуктов		
	Измеряемая величина	Массовая концентрация левомицетина, мкг/кг		
	Метод измерения	Метод дифференциальной вольтамперометрии (ВА)		
	Пределы измерения	От 3,0 до 30,0 мкг/кг.		
	Пределы погрешности измерений	Компонент и диапазон измерений, мкг/кг	Показатель повторяемости (среднеквадратическое отклонение повторяемости), $\sigma, \left(\frac{\sigma}{\delta}\right), \%$	Показатель воспроизводимости (среднеквадратическое отклонение воспроизводимости), $\sigma_R \left(\frac{\sigma}{\delta}\right), \%$
		Левомицетин От 3,0 до 30,0 включ.	10	15
	Показатель точности (границы, в которых находится погрешность методики), $\delta, \%$			
	36			
	Организация-разработчик МВИ Адрес, телефон	НИЛ микропримесей Томского политехнического университета и ООО «ВНПФ «ЮМХ» 634050, Россия, г.Томск, пр.Ленина, 30, Химико-технологический факультет Томского политехнического университета, НИЛ №506 тел/факс (382-2) 563-860, 563-572; E-mail: microlab@tpu.ru		