Методики выполнения измерений зарегистрирована в Федеральном реестре методик выполнения измерений, применяемых в сферах распространения государственного метрологического контроля и надзора (регистр. код ФР.1.31.2005.01551)

Методики выполнения измерений зарегистрированы в Реестре государственной системы обеспечения единства измерений Республики Казахстан (регистр. Номер KZ.07.00.00702-2007)

МУ 08-47/164

(по реестру аккредитованной метрологической службы Томского политехнического университета)

ОВОЩИ, ФРУКТЫ, ЯГОДЫ И ПРОДУКТЫ ИХ ПЕРЕРАБОТКИ, ПРОДУКТЫ ДЕТСКОГО ПИТАНИЯ.

ВОЛЬТАМПЕРОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ МАССОВОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ ВИТАМИНА B_1

взамен ***08-47/053***

gost.e-ecolog.ru

ФЕДЕРАЛЬНОЕ АГЕНТСТВО ПО ОБРАЗОВАНИЮ

ГОСУДАРСТВЕННОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ПРОФЕССИОНАЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ

«ТОМСКИЙ ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ»

АККРЕДИТОВАННАЯ МЕТРОЛОГИЧЕСКАЯ СЛУЖБА ТПУ

(аттестат об аккредитации № РОСС RU 01.00143-03 от 24.12.01)

ООО «ВНЕДРЕНЧЕСКАЯ НАУЧНО-ПРОИЗВОДСТВЕННАЯ ФИРМА «ЮМХ»

СВИДЕТЕЛЬСТВО ОБ АТТЕСТАЦИИ МВИ

№ 08-47/164

(взамен № 08-47/053)

Методика выполнения измерений массовой концентрации витамина B_1 методом вольтамперометрии, разработанная в Томском политехническом университете и ООО «ВНП Ф «ЮМХ» и регламентированная в МУ 08-47/164 (по реестру аккредитованной метрологической службы Томского политехнического университета)

ОВОЩИ, ФРУКТЫ, ЯГОДЫ И ПРОДУКТЫ ИХ ПЕРЕРАБОТКИ, ПРОДУКТЫ ДЕТСКОГО ПИТАНИЯ. ВОЛЬТАМПЕРОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ МАССОВОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ ВИТАМИНА B_1

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

Определяемый компонент	Диапазон измеряемых концентраций, мг/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), δ,%
Витамин B_1 (тиамин)	От 0,10 до 0,50 включ.	7	15	38
	Св. 0,50 до 100 включ.	6	11	22

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

Определяемый компонент	Диапазон измеряемых концентраций, мг/кг	Предел повторяемости (для двух результатов параллельных определений), *r*	Предел воспроизводимости (для двух результатов измерений), *R*
Витамин B_1 (тиамин)	От 0,10 до 0,50 включ.	$0{,}20 \cdot \overline{X}$	$0{,}42 \cdot \overline{\overline{X}}$
	Св. 0,50 до 100 включ.	$0{,}17 \cdot \overline{X}$	$0{,}31 \cdot \overline{\overline{X}}$

$\overline{X}$ - среднее арифметическое значение результатов параллельных определений массовой концентрации элемента.

$\overline{\overline{X}}$ - среднее арифметическое значение результатов анализа, полученных в двух лабораториях

3 Дата выдачи свидетельства 3 февраля **2005 г**

Метролог метрологической
службы ТПУ

_____Н.П.Пикула
" 3 " февраля 2005 г.

«СОГЛАСОВАНО»
Главный метролог ТПУ

_____Е.Н.Рузаев
" ____ " _____2005 г.

«СОГЛАСОВАНО»
Зам.директора по метрологии
ФГУ «Томский ЦСМ»

_____М.М.Чухланцева
" ____ " _____2005 г.

«УТВЕРЖДАЮ»
Проректор по НР ТПУ

_____В.А.Власов
" ____ " _____2005 г.

«УТВЕРЖДАЮ»
Директор ООО «ВНПФ «ЮМХ»

_____Г.Б.Слепченко
" 3 " февраля 2005 г.

ФЕДЕРАЛЬНОЕ АГЕНТСТВО ПО ОБРАЗОВАНИЮ

ГОСУДАРСТВЕННОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ПРОФЕССИОНАЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ

«ТОМСКИЙ ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ»

АККРЕДИТОВАННАЯ МЕТРОЛОГИЧЕСКАЯ СЛУЖБА ТПУ

(аттестат об аккредитации № РОСС RU 01.00143-03 от 24.12.01)

ООО «ВНЕДРЕНЧЕСКАЯ НАУЧНО-ПРОИЗВОДСТВЕННАЯ ФИРМА «ЮМХ»

«УТВЕРЖДАЮ»
Проректор по НР ТПУ

_____ В.А.Власов
“ ____ ” _____ 2005 г.

«УТВЕРЖДАЮ»
Директор
ООО «ВНПФ «ЮМХ»

_____ Г.Б.Слепченко
“ 3 ” февраля 2005 г.

МУ 08-47/164
(по реестру аккредитованной метрологической службы)

ОВОЩИ, ФРУКТЫ, ЯГОДЫ И ПРОДУКТЫ ИХ ПЕРЕРАБОТКИ, ПРОДУКТЫ ДЕТСКОГО ПИТАНИЯ. ВОЛЬТАМПЕРОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ МАССОВОЙ КОНЦЕНТРАЦИИ ВИТАМИНА B_1

взамен ***08-47/053***

«СОГЛАСОВАНО»
Метролог метрологической
службы ТПУ

_____ Н.П.Пикула
“ 3 ” февраля 2005 г.

1 НАЗНАЧЕНИЕ И ОБЛАСТЬ ПРИМЕНЕНИЯ

Настоящий документ (МУ 08-47/164) устанавливает методику выполнения измерений массовых концентраций витамина B_1 (тиамина) при анализе проб овощей, фруктов, ягод и продуктов их переработки, а также продуктов детского питания, включая молочные смеси и крупы, методом вольтамперометрии (ВА).

Диапазон определяемых концентраций компонента (витамина B_1) составляет от 0,1 до 100 мг/кг.

Если содержание компонента в пробе выходит за верхнюю границу диапазона определяемых концентраций, допускается разбавление подготовленной к измерению пробы или уменьшения навески анализируемой пробы.

2 НОРМАТИВНЫЕ ССЫЛКИ

В настоящей методике использованы ссылки на следующие стандарты:

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

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 612-75 Реактивы. Марганца хлорид четырех водный ($MnCl_2 \cdot 4H_2O$). Технические условия

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

ГОСТ 2156-76 Реактивы. Натрий двууглекислый. Технические условия

ГОСТ 2405-88 Манометры, вакуумметры, мановакуумметры, напоромеры, тягомеры и тягонапоромеры. Общие технические условия

ГОСТ 3118-77 Реактивы. Кислота соляная. Технические условия

ГОСТ 4172-76 Реактивы. Натрий фосфорнокислый двузамещенный 12-водный. Технические условия

ГОСТ 4461-77 Реактивы. Кислота серная. Технические условия

ГОСТ 5381-72 Редуктор. Технические условия

ГОСТ 6709-72 Вода дистиллированная. Технические условия

ГОСТ 7047-55 Витамины А, С, Д, В1, В2 и РР. Отбор проб, методы определения витаминов и испытания качества витаминных препаратов

ГОСТ 8625-77 Манометр. Технические условия

ГОСТ 9293-74 (ИСО 2435-73) Азот газообразный и жидкий. Технические условия

ГОСТ 12026-76 Бумага фильтровальная лабораторная. Технические условия

ГОСТ 13341-77 Овощи сушеные. Правила приемки, методы отбора и подготовка проб

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 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 28165-89 Приборы и аппараты лабораторные из стекла. Аквадистилляторы. Испарители. Установки ректификационные. Общие технические требования

ГОСТ 29169-91 (ИСО 648-77) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки с одной отметкой

ГОСТ 29187-91 Плоды и ягоды быстрозамороженные. Общие технические условия

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 29228-91 (ИСО 835-2-81) Посуда лабораторная стеклянная. Пипетки градуированные. Часть 2. Пипетки градуированные без установленного времени ожидания

ГОСТ 30626-98 Продукты молочные сухие для детского питания. Общие технические условия

ГОСТ 30627.5-98 Продукты молочные для детского питания. Метод измерения массовой доли витамина В1 (тиамина)

ГОСТ Р 8.563-96 Государственная система обеспечения единства измерений. Методики выполнения измерений

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

3 СУЩНОСТЬ МЕТОДИКИ

Сущность методики состоит в переводе ***проб овощей, фруктов, ягод и продуктов их переработки, а так же продуктов детского питания, включая молочные смеси и крупы,*** в раствор путем кислотного гидролиза навесок соответствующих проб, денатурации и высаливания белка из гидролизата с последующим вольтамперометрическим определением массовой концентрации витамина B_1 (тиамина).

Метод ВА измерения основан на способности витамина B_1 восстанавливаться на индикаторном ртутно-пленочном электроде при определенном потенциале, характерном для данного органического вещества.

Процесс электрохимического восстановления витамина B_1 проводят в растворе натрия фосфорнокислого двузамещенного концентрации 0,05 - 0,10 моль/дм^3 на индикаторном ртутнопленочном электроде в диапазоне потенциалов от минус 1,25 В до минус 1,30 В относительно насыщенного хлорсеребряного электрода (нас.х.с.) в зависимости от содержания витамина B_1 в пробе.

Регистрация аналитического сигнала витамина B_1 на вольтамперограмме проводится при линейно-меняющемся (в сторону отрицательных значений) потенциале на универсальном полярографе (ПУ-1 и др.) или дифференциальной развертке потенциала на аналитическом вольтамперометрическом комплексе СТА в дифференциальном режиме записи вольтамперограмм.

Массовая концентрация витамина B_1 в пробе определяется методом добавок аттестованных смесей витамина B_1.

Общая схема анализа проб методом вольтамперометрии представлена на рисунке 1.

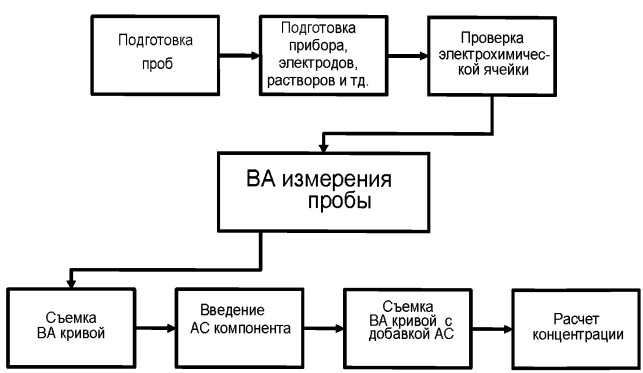


Рисунок 1. Основные этапы анализа проб методом ВА

4 ПРИПИСАННЫЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ ПОГРЕШНОСТИ ИЗМЕРЕНИЙ И ЕЕ СОСТАВЛЯЮЩИХ

4.1 Методика выполнения измерений массовых концентраций витамина B_1 в проб овощей, фруктов, ягод и продуктов их переработки, а также продуктов детского питания, включая молочные смеси и крупы, методом вольтамперометрии обеспечивает получение результатов измерений с погрешностью, не превышающей значений, приведенных в таблице 1.

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

Определяемый компонент	Диапазон измеряемых концентраций, мг/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), δ,%
Витамин B_1 (тиамин)	От 0,10 до 0,50 включ.	7	15	38
	Св. 0,50 до 100 включ.	6	11	22

4.2 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.

5 ТРЕБОВАНИЯ БЕЗОПАСНОСТИ, ОХРАНЫ ОКРУЖАЮЩЕЙ СРЕДЫ ПРИ ВЫПОЛНЕНИИ ИЗМЕРЕНИЙ

5.1 Условия безопасного проведения работ

К работе с полярографом или вольтамперометрическим анализатором, нагревательными приборами и химическими реактивами допускается персонал, изучивший инструкцию по эксплуатации прибора, правила работы с химическими реактивами и химической посудой.

При работе с реактивами соблюдают требования безопасности, установленные для работы с токсичными, едкими и легковоспламеняющимися веществами по ГОСТ 12.1.005.

При работе с электроустройствами соблюдают правила электробезопасности в соответствии с ГОСТ 12.1.019 и инструкцией по эксплуатации приборов.

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

5.2 Требования к квалификации операторов

Измерения может проводить химик-аналитик, владеющий техникой вольтамперометрического анализа и изучивший инструкцию по эксплуатации используемой аппаратуры.

5.3 Условия выполнения измерений

Измерения проводят в нормальных лабораторных условиях:

- Температура окружающего воздуха (25 ± 10) °С;
- Атмосферное давление (97 ± 10) кПа;
- Относительная влажность (65 ± 15) %;
- Частота переменного тока (50 ± 5) Гц;
- Напряжение в сети (220 ± 22) В.

6 ОТБОР И ХРАНЕНИЕ ПРОБ

Отбор проб овощей, фруктов, ягод и продуктов их переработки, а также продуктов детского питания, включая молочные смеси и крупы, проводят в соответствии с ГОСТ или другим конкретным нормативным документом, регламентирующим отбор проб конкретных видов и типов овощей, фруктов, ягод и продуктов их переработки, а также продуктов детского питания, включая молочные смеси и крупы: например, по ГОСТ 13341 – проб овощей; по ГОСТ 29187 - плодов и ягод; по ГОСТ 30626 – проб продуктов молочных сухих для детского питания и др.

Растворы проб овощей, фруктов, ягод и продуктов их переработки, а также продуктов детского питания, включая молочные смеси и крупы, хранят под темным колпаком и анализируют в течение рабочего дня, так как вита-

мин B_1 со временем в растворе разлагается на свету (происходит уменьшение его концентрации в пробе).

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 Полярограф (РА-2, ПУ-1 или другой) в комплекте с двухкоординатным самописцем и цифровым вольтметром Ф-203 [1];

или комплекс аналитический вольтамперометрический СТА [2] в комплекте с IBM-совместимым компьютером;

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

7.1.2 Электроды

- индикаторный электрод - ртутнопленочный;
- электрод сравнения – хлорсеребряный (нас.х.с.) в насыщенном растворе хлорида калия [3] с сопротивлением не более 3,0 кОм.

7.1.3 Электролитическая ячейка, в состав которой входят:

- сменные стаканчики из кварцевого стекла вместимостью 20 - 25 $см^3$;
- стеклянная или тефлоновая трубка с оттянутым концом для подвода инертного газа для удаления кислорода из раствора и его перемешивания.

7.1.4 Редуктор по ГОСТ 5381 с манометром (250±1) атм. по ГОСТ 8625.

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

7.1.6 Дозаторы типа ДП-1-50 или ДП-1-200 или ДП-1-1000 с дискретностью установки доз 1,0 или 3,0 мкл и погрешностью не более 5 % отн.

7.1.7 Шланги резиновые для подвода газа к ячейке (при использовании инертного газа).

7.1.8 Линейка чертежная мерительная по ГОСТ 17435.

7.1.9 Темный бокс или светозащитная бумага.

7.1.10 Центрифуга ОПН-8 или любая другая.

7.2 Посуда

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

7.2.2 Посуда мерная лабораторная стеклянная 2-го класса точности по ГОСТ 1770: колбы вместимостью 50,0, 25,0; 100,0, 250,0 $см^3$, цилиндры вместимостью 25,0 $см^3$.

7.2.3 Палочки стеклянные по ГОСТ 21400.

7.2.4 Воронки лабораторные стеклянные по ГОСТ 25336.

7.2.5 Ступка фарфоровая с пестиком по ГОСТ 29225.

7.3 Реактивы и материалы

7.3.1 Вода бидистиллированная по ГОСТ 6709.

7.3.2 Калий хлористый [3].

7.3.3 Марганца хлорид 4-водный по ГОСТ 612 ч.д.а.

7.3.4 Натрий двууглекислый по ГОСТ 2156.

7.3.5 Натрий фосфорнокислый двузамещенный 12-водный по ГОСТ 4172.

7.3.6 Тиамин (сухой порошок с содержанием основного вещества не менее 99,0 %).

7.3.7 Кислота серная концентрированная по ГОСТ 11125 ос.ч. или по ГОСТ 4461 х.ч.

7.3.8 Кислота соляная концентрированная по ГОСТ 14261 ос.ч. или по ГОСТ 3118 хч.

7.3.9 Азот газообразный по ГОСТ 9293 или другой инертный газ (аргон, гелий) с массовой долей кислорода не более 0,01 %.

7.3.10 Бумага индикаторная универсальная.

7.3.11 Фильтры беззольные любой марки.

7.3.12 Бумага масштабно-координатная.

8 ПОДГОТОВКА К ВЫПОЛНЕНИЮ ИЗМЕРЕНИЙ

8.1 Подготовка приборов к работе

Подготовку и проверку полярографа, самописца и цифрового вольтметра проводят в соответствии с инструкцией по эксплуатации и техническому описанию соответствующего прибора.

8.1.1 Устанавливают режим работы приборов (на примере серийных полярографов):

- двухэлектродная система измерений;
- постояннотоковый дифференциальный режим регистрации вольтамперограмм;
- поляризующее напряжение для электронакопления витамина B_1 - минус 0,80 В;
- скорость линейного изменения потенциала 10 мВ/с;
- чувствительность прибора при регистрации вольтамперограммы $1 \cdot 10^{-10}$... $5 \cdot 10^{-10}$ А/мм (в зависимости от содержания витамина в анализируемой пробе);
- время электронакопления 30 с.

8.2 Проверка и подготовка лабораторной посуды

8.2.1 Лабораторную стеклянную посуду, сменные наконечники дозаторов, пипетки протирают фильтром с питьевой содой, промывают многократно дистиллированной водой и высушивают.

8.2.2 Проверку стаканчиков для анализа на чистоту проводят путем регистрации вольтамперограмм раствора фонового электролита по 9.1 после многократного ополаскивания их дистиллированной водой и раствором фонового электролита.

Оптимальными по чистоте являются реактивы и посуда, когда регистрируемые аналитические сигналы тиамина в растворе фонового электролита практически отсутствуют.

8.3 Приготовление индикаторного электрода и электрода сравнения

8.3.1 Подготовка индикаторного ртутно-пленочного электрода

Индикаторный ртутно-пленочный электрод представляет собой фторопластовый стержень с запрессованной серебряной проволокой диаметром 1,0 – 1,2 мм, выступающей наружу на 10 – 12 мм. Площадь поверхности составляет примерно 20 мм^2 (поставляется потребителю в готовом виде). Для подготовки электрода к работе на поверхность серебра наносят пленку ртути. Покрытие ртутью производят путем опускания рабочей части электрода (серебряной проволоки) в металлическую ртуть на 2 – 3 с, затем ртуть 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 ежедневно.

8.3.2 Подготовка к работе электрода сравнения

В качестве электрода сравнения используют насыщенный хлорсеребряный электрод. Электрод сравнения заполняют насыщенным раствором хлорида калия. При первом заполнении электрод выдерживают не менее 12 час.

8.3.3 Проверку работы индикаторного ртутнопленочного электрода и электрода сравнения проводят в соответствии с 9.1 настоящей методики.

8.4 Приготовление растворов

8.4.1 Основной раствор (ОР), витамина B_1 содержащий 1000 мг/дм^3

На аналитических весах берут навеску (0,050±0,001) г витамина B_1 и переносят в мерную колбу вместимостью 50,0 см^3, приливают 5,0 - 10,0 см^3 раствора соляной кислоты концентрации 0,10 моль/дм^3, тщательно перемешивают до полного растворения витамина B_1 и доводят объем колбы до метки бидистиллированной водой. Основной раствор витамина B_1 устойчив в течение 1 недели.

Основной раствор витамина B_1 концентрации 1000 мг/дм^3 одновременно является и аттестованной смесью (АС)

8.4.2 Раствор фонового электролита - раствор натрия фосфорнокислого двузамещенного 12-водного концентрации 0,05 - 0,10 моль/дм^3

На аналитических весах взвешивают навеску натрия фосфорнокислого двузамещенного 12-водного массой (40 ± 5) г, переносят в мерную колбу вместимостью 1,0 дм^3, приливают небольшое количество бидистиллированной воды, перемешивают до полного растворения соли и доводят бидистиллированной водой до метки.

8.4.3 Раствор соляной кислоты примерной концентрации 0,1 моль/дм^3

В мерную колбу вместимостью 100,0 см^3 вносят 0,80 см^3 перегнанной соляной кислоты концентрации 7 – 8 моль/дм^3, растворяют в небольшом количестве бидистиллированной воды и доводят объем до метки бидистиллированной водой.

8.5 Подготовка проб

Анализируемые пробы ***овощей, фруктов, ягод и продуктов их переработки, а также продуктов детского питания, включая молочные смеси и крупы,*** готовят для анализа, предварительно проведя кислотный гидролиз.

Навеску пробы массой (согласно таблицы 2), взятой с точностью до 0,01 г, переносят в мерную колбу вместимостью 250,0 см^3, добавляют бидистиллированной воды (согласно таблицы 2), 2,0 см^3 соляной кислоты концентрации 7 моль/дм^3, нагревают на кипящей водяной бане в течение 30 мин. Затем гидролизат охлаждают до температуры 30 °С - 40 °С и добавляют 0,5 г марганца хлорида 4-водного ($MnCl_2 \cdot 4H_2O$), центрифугируют в течение 15 мин. Центрифугат сливают в колбу и добавляют 3 – 4 г хлорида калия, осадок отфильтровывают через бумажный фильтр. Полученный фильтрат является подготовленной пробой для выполнения ВА измерений.

Для измерений с помощью пипетки или дозатора берут аликвоту пробы объемом 0,1 - 1,0 см^3, с точностью до 0,01 см^3.

Таблица 2 – Рекомендуемые навески проб овощей, фруктов, ягод и продуктов их переработки, а также продуктов детского питания, включая молочные смеси и крупы

Объект анализа	Навеска пробы, г	Объем бидистиллированной воды, $см^3$
1. Пюре и соки на фруктовой и ягодной основе	50	50
2. Пюре и соки на овощной и овоще-молочной основе	10	90
3. Детские молочные смеси	10	90
4. Крупы	10	90

9 ВЫПОЛНЕНИЕ ИЗМЕРЕНИЙ

Выполнение измерений с использованием вольтамперометрического комплекса СТА проводят по приложению Б.

При проведении анализов проб овощей, фруктов, ягод и продуктов их переработки, а также продуктов детского питания, включая молочные смеси и крупы для определения массовой концентрации витамина B_1 методом ВА выполняют следующие операции (***на примере серийного полярографа***):

Полярограф предварительно должен быть подготовлен по 8.1.1.

9.1 Проверка стаканчиков, фонового раствора и электрода на чистоту

9.1.1 В прокаленный в муфельной печи кварцевый стаканчик вместимостью 20 – 25 $см^3$ с помощью пипетки вносят 10,0 $см^3$ раствора фонового электролита (раствор натрия фосфорнокислого двузамещенного 12-водного концентрации 0,05 - 0,10 моль/$дм^3$). Стаканчик с раствором фонового электролита помещают в электролитическую ячейку или датчик.

9.1.2 Опускают в раствор индикаторный электрод и электрод сравнения. Подключают к прибору электроды, устанавливают потенциал минус 0,80 В.

9.1.3 Устанавливают чувствительность прибора $1 \cdot 10^{-10}$ - $5 \cdot 10^{-10}$ А/мм. Включают газ и в течение 180 с удаляют из раствора кислород пропусканием азота.

9.1.4 Проводят процесс электронакопления при потенциале минус 0,80 В в течение 30 с при перемешивании раствора.

9.1.5 По окончании электролиза отключают газ и через 10 с начинают регистрацию вольтамперограммы в диапазоне потенциалов от минус 0,80 В до минус 1,60 В. Потенциал катодного пика витамина B_1 находится в диапазоне от минус 1,25 В до минус 1,30 В (в зависимости от содержания витамина B_1).

9.1.6 Повторяют операции по 9.1.4 - 9.1.5 три раза.

9.1.7 При наличии на вольтамперограмме сигнала определяемого компонента с высотой пика менее 2 мм стаканчик, фоновый раствор и электроды считают готовыми к проведению измерений. В противном случае проводят очистку электродов или стаканчика и повторяют операции по 9.1.1 - 9.1.6.

9.1.8 Отключают электроды от прибора, вынимают стаканчик с раствором из ячейки или датчика и выливают содержимое стаканчика.

9.2 ВА измерения проб овощей, фруктов, ягод и продуктов их переработки, а также продуктов детского питания, включая молочные смеси и крупы

9.2.1 В кварцевый стаканчик, подготовленный к проведению ВА измерений по 9.1, помещают точно отмеренную аликвоту 0,1 - 1,0 $см^3$ полученного фильтрата анализируемой пробы, подготовленного к измерению по 8.5. Доводят объем пробы до 10 $см^3$ раствором фонового электролита (раствор натрия фосфорнокислого двузамещенного 12-водного концентрации 0,05 - 0,10 моль/$дм^3$).

9.2.2 Помещают стаканчик с анализируемым раствором в электролитическую ячейку или датчик.

9.2.3 Повторяют последовательно операции по 9.1.2 - 9.1.7.

9.2.4 Если высота катодного пика витамина B_1 превышает 200 мм, то изменяют чувствительность прибора (загрубить). Если высота катодного пика витамина B_1 будет меньше 5 мм, то увеличивают чувствительность прибора.

9.2.5 Операции по 9.1.4 - 9.1.6 повторяют три раза.

9.2.6 Измеряют линейкой высоты катодного пиков определяемого компонента.

9.2.7 В стаканчик с анализируемым раствором с помощью пипетки или дозатора вносят добавку аттестованной смеси витамина B_1 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 фонового раствора.

9.2.8 Проводят электронакопление и регистрацию вольтамперограмм по 9.1.4 - 9.1.6 три раза.

9.2.9 Измеряют высоты катодных пиков витамина B_1 в пробе с добавкой аттестованной смеси витамина B_1.

9.2.10 Выливают содержимое стаканчика.

9.2.11 Стаканчик протирают фильтром с питьевой содой, промывают дистиллированной водой или фоновым раствором.

9.2.12 Операции по 9.2.1 - 9.2.11 проводят для каждой из параллельных анализируемых проб в одинаковых условиях.

9.2.13 При выполнении анализа по настоящей методике рекомендуется ведение записей условий анализа в рабочем журнале и регистрация

вольтамперограммы на ленте самописца с указанием пробы и условий анализа согласно таблице 3.

Таблица 3 - Рекомендуемая форма записи результатов измерений при анализе проб

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

10 ВЫЧИСЛЕНИЕ И ОФОРМЛЕНИЕ РЕЗУЛЬТАТОВ АНАЛИЗА

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

При использовании полярографов в комплекте с самописцем обработку результатов измерений аналитических сигналов определяемых компонента, расчет массовых концентраций компонента в пробе проводят следующим образом:

10.2 Расчет содержания компонента в пробе

10.2.1 Расчет содержания ***витамина B_1*** в анализируемой пробе проводится по формуле:

$$X_i = \frac{I_1 \cdot C_Д \cdot V_Д \cdot V_{пр}}{I_2 - I_1 \cdot m \cdot V_{ал}}, \quad (1)$$

где: X_i - содержание ***витамина B_1*** в анализируемой пробе, мг/кг;

$C_Д$ - концентрация аттестованной смеси витамина B_1, из которой делается добавка к анализируемой пробе, $мг/дм^3$;

$V_Д$ - объем добавки АС витамина B_1, $см^3$;

I_1 - величина максимального катодного тока витамина B_1, в анализируемой пробе, А;

I_2 - величина максимального катодного тока витамина B_1 в пробе с добавкой АС, А;

m - масса навески анализируемой пробы, г ;

$V_{пр}$ - объем разведенной анализируемой пробы, $см^3$;

$V_{ал}$ - объем аликвоты пробы, взятой для ВА измерений, $см^3$.

Таким образом получен результат анализа первой параллельной пробы – X_1.

10.2.2 Аналогичные вычисления проводят для второй параллельной анализируемой пробы. Получают соответственно значения X_2.

10.2.3 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 4.

Таблица 4 - Диапазон измерений, значения пределов повторяемости при доверительной вероятности P=0,95

Компонент	Диапазон измеряемых концентраций, мг/кг	Предел повторяемости (для двух результатов параллельных определений), *r*	Предел повторяемости (для четырех результатов параллельных определений), *r**
Витамин B_1 (тиамин)	От 0,10 до 0,50 включ.	$0{,}20 \cdot \overline{X}$	$0{,}25 \cdot \overline{X}$
	Св. 0,50 до 100 включ.	$0{,}17 \cdot \overline{X}$	$0{,}22 \cdot \overline{X}$
$\overline{X}$ - среднее арифметическое значение результатов параллельных определений массовой концентрации компонента			

Результаты считают приемлемыми при выполнении условия

$$|X_1 - X_2| \le r. \qquad (2)$$

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

$$\overline{X} = \frac{X_1 + X_2}{2} \qquad (3)$$

по таблице 4.

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

10.2.4 При превышении предела повторяемости (*r*) необходимо дополнительно получить еще два результата параллельных определений. Если при этом размах (X_{max} – X_{min}) результатов четырех параллельных опре-

делений 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 4.

Если размах ($X_{max} - X_{min}$) больше r^*, выясняют причины появления неприемлемых результатов параллельных определений. При этом проводят оперативный контроль повторяемости по МИ 2335-2003 [4] или разделу А.2 приложения А настоящего документа на методику.

10.2.5 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.

10.3 Оформление результатов измерений

10.3.1 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 измерения.

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

$\overline{X} \pm \Delta$, мг/кг, P=0,95,

или $\overline{X} \pm \Delta_Л$, мг/кг, P=0,95, при условии $\Delta_Л \leq \Delta$,

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

$\pm \Delta_Л$ – значения характеристики погрешности результатов измерений, установленное при реализации методики в лаборатории;

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

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

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

Примечание 1. Для получения результата анализа в мг/100 г продукта необходимо полученное значение $\overline{X}$ и Δ (в мг/кг) разделить на 10.

Примечание 2. Характеристику погрешности результатов измерений при реализации методики в лаборатории допускается устанавливать по формуле

$$\Delta_Л = 0{,}84 \cdot \Delta \quad (5)$$

с последующим уточнением по мере накопления информации в процессе контроля стабильности результатов измерений по разделам 12.3 и 12.4 настоящего документа.

12 КОНТРОЛЬ КАЧЕСТВА РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ ПРИ РЕАЛИЗАЦИИ МЕТОДИКИ В ЛАБОРАТОРИИ

12.1 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).

12.2 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 [4] или по приложению А настоящего документа на методику.

12.3 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.

12.4 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.

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

12.5 Периодичность контроля исполнителем процедуры выполнения измерений, а также реализуемые процедуры контроля стабильности ре-

зультатов выполняемых измерений регламентируют в Руководстве по качеству лаборатории.

13 ПРОВЕРКА ПРИЕМЛЕМОСТИ РЕЗУЛЬТАТОВ ИЗМЕРЕНИЙ ДЛЯ ДВУХ ЛАБОРАТОРИЙ

13.1 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 6, 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. Значения предела воспроизводимости приведены в таблице 6.

При выполнении этого условия приемлемы оба результата измерений, и в качестве окончательного может быть использовано их общее среднее значение.

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

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

Компонент	Диапазон измеряемых концентраций, мг/кг	Предел воспроизводимости (для двух результатов измерений), *R*
витамин B_1 (тиамин)	От 0,10 до 0,50 включ.	$0{,}42 \cdot \overline{\overline{X}}$
	Св. 0,50 до 100 включ.	$0{,}31 \cdot \overline{\overline{X}}$
$\overline{\overline{X}}$ - среднеарифметическое значение результатов анализа, полученных в двух лабораториях		

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

ПРИЛОЖЕНИЕ А

Алгоритмы оперативного контроля процедуры анализа

А.1 Общие положения

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

А.1.2 Роль средств контроля выполняют:

- образцы для контроля (АС по МИ 2334-2002 [5]);
- рабочие пробы с известной добавкой определяемого компонента;
- рабочие пробы стабильного состава.

А.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.

А.2 Алгоритм оперативного контроля повторяемости результатов контрольных измерений

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

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

$$r_K = |X_1 - X_2| . \qquad (A.1)$$

Норматив контроля повторяемости равен пределу повторяемости r при n=2, значение которого приведено в таблице 5.

Проверяют условие

$$r_K \le r . \qquad (A.2)$$

А.2.3 Если условие (А.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.

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

А.3.1 Образцами для выполнения данной процедуры являются средства контроля по А.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 различное время, или с использованием различных средств измерений и т.д., при соблюдении условий и сроков хранения проб.

А.3.2 Рассчитывают результат контрольной процедуры

$$R_{ЛК} = \left|\overline{X_1} - \overline{X_2}\right|. \qquad (А.3)$$

Рассчитывают или устанавливают норматив контроля внутрилабораторной прецизионности

$$R_Л = 0{,}84 \cdot R, \qquad (А.4)$$

где R – значение предела воспроизводимости, приведенное в таблице 6,

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

А.3.3 Результаты, полученные в условиях внутрилабораторной прецизионности ($\overline{X_1}, \overline{X_2}$), считают удовлетворительными при условии

$$R_{ЛК} \le R_Л. \qquad (А.5)$$

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

При невыполнении условия (А.5) измерения повторяют.

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

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

А.4.1 Контроль исполнителем процедуры выполнения измерений проводят путем сравнения результата отдельно взятой контрольной процедуры Кк с нормативом контроля Кд.

А.4.2 Результат контрольной процедуры Кк рассчитывают по формуле

$$K_K = \left| \overline{X}^{/} - \overline{X} - C \right|, \text{ где} \qquad \text{(А.6)}$$

$\overline{X}^{/}$ - 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 4.

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

С - величина добавки.

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

А.4.3 Норматив оперативного контроля Кд рассчитывают по формуле

$$K_Д = \sqrt{\Delta_{л\overline{X}^{/}}^{2} + \Delta_{л\overline{X}}^{2}}, \text{ где} \qquad \text{(А.7)}$$

$\Delta_{л\overline{X}^{/}}$, $\Delta_{л\overline{X}}$ – 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 $\Delta_П$ можно использовать примечание в разделе 11.2 настоящего документа.

А.4.4 Качество контрольной процедуры признают удовлетворительным, при выполнении условия:

$$Кк \leq Кд . \qquad \text{(А.8)}$$

При невыполнении условия (А.8) эксперимент повторяют.

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

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

А.5.1 Образцами для контроля являются рабочие пробы с отсутствием данного компонента или малой концентрацией компонента, в которые введена точная концентрация искомого компонента (аттестованная характеристика – *С*). Компонент концентрации *С* вводят в пробу до стадии пробоподготовки.

А.5.2 Алгоритм проведения контроля точности с применением образцов для контроля состоит в сравнении результата контрольной процедуры $К_к$, равного разности между результатом контрольного измерения аттестованной характеристики в образце для контроля – *Х* и его аттестованным значением – *С*, с нормативом оперативного контроля точности – *К*.

Результат контрольной процедуры равен

$$K_K = \left| \overline{X} - C \right| . \qquad (А.9)$$

Норматив контроля точности К рассчитывают по формуле:

$$К = \Delta_Л = 0{,}84 \cdot \Delta = 0{,}0084 \cdot \delta \cdot \overline{X} , \qquad (А.10)$$

где значение δ приведено в таблице 1.

А.5.3 Точность контрольного измерения признают удовлетворительной, если:

$$Кк \le К . \qquad (А.11)$$

При невыполнении условия (А.11) эксперимент повторяют.

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

ПРИЛОЖЕНИЕ Б

ВЫПОЛНЕНИЕ ИЗМЕРЕНИЙ С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ КОМПЛЕКСА АНАЛИТИЧЕСКОГО ВОЛЬТАМПЕРОМЕТРИЧЕСКОГО СТА ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВИТАМИНА B_1

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

Б.1 Проверяют работу стеклоуглеродного электрода ***по контрольным пробам витамина B_1.***

Для этого проводят следующие операции:

Из команды «**ВЫБОР**» выбирают или создают файл «**Вит.В1**».

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

<table>
<tr><td>Ячейки</td><td>1 - Вкл.</td><td colspan="2">2 – Вкл.</td><td colspan="2">3 - Вкл.</td><td>Тип развертки</td></tr>
<tr><td>Этапы</td><td>Время</td><td>Потен-циал</td><td>УФО</td><td>Газ</td><td>Меш.</td><td rowspan="6">Дифференци-ально-импульсная

Шаг - 8
Амплитуда – 25
Задержка 1 - 80
Задержка 2 - 20
Заполнение - 50
Потенциал – 0,0
I рез = 11 – 12
График разв.</td></tr>
<tr><td>1. Подготовка раствора</td><td>180 с</td><td>-1,600</td><td>Выкл.</td><td>Вкл.</td><td>Выкл.</td></tr>
<tr><td>2. Обработка раствора</td><td>10</td><td>-1,600</td><td>Выкл.</td><td>Вкл.</td><td>Выкл.</td></tr>
<tr><td>3. Обработка электрода</td><td colspan="2">0 с
Цикл мс 1: 0,000
0 2 : 0,000</td><td>Выкл.</td><td>Вкл.</td><td>Выкл.</td></tr>
<tr><td>4. Очистка электрода</td><td>0 с</td><td>-1,600</td><td>Выкл.</td><td>Вкл.</td><td>Выкл.</td></tr>
<tr><td>5. Накопление</td><td>30 с</td><td>-0,800</td><td>Выкл.</td><td>Вкл.</td><td>Выкл</td></tr>
<tr><td>6. Успокоение</td><td>10 с</td><td>-1,100</td><td colspan="3">Отключено</td><td rowspan="4"></td></tr>
<tr><td>7. Развертка</td><td>Скорость 10 мВ/с</td><td>-1,600</td><td colspan="3">Отключено</td></tr>
<tr><td colspan="4">Число циклов – 5
Множитель - 1· 10-10
Производная – Вкл.
Циклическая - Выкл.
Инверсия – Выкл. Реверс – Выкл.
Фильтр – 50</td><td colspan="3">Сплайн-разметка Выкл.
Вычитание ФОНа 0%</td></tr>
<tr><td colspan="7">Диапазоны поиска пиков элементов:
Элемент B1
Потенциал - 0,250
Зона [+/- мВ] 100</td></tr>
</table>

Б.1.2 Стаканчик с раствором фонового электролита (раствор натрия фосфорнокислого двузамещенного 12-водного концентрации 0,05 - 1,00 моль/дм^3) объемом 10,0 см^3 помещают в анализатор.

Б.1.3 Устанавливают электроды:
Ртутно-пленочный (катод) – в гнездо РЭ,
Хлорсеребряный (анод) – в гнездо ХСЭ,
Трубочки для подачи газа.

Б.1.4 Погружают электроды в раствор фонового электролита и запускают команду «**ФОН**» (См. «Руководство пользователя» команда ФОН).

Б.1.5 Снимают 3 – 5 вольтамперограмм (первые две исключают), проводят их обработку («**УСРЕДНЕНИЕ**»).

Б.1.6 Проводят команду «**ВЫХОД**».

Б.1.7 Переходят в команду «**ПРОБЫ**».

Б.1.8 Вводят в стаканчики с фоновым электролитом 0,02 $см^3$ аттестованного раствора витамина B_1 концентрации 1000,0 $мг/дм^3$. Полученный раствор является контрольной пробой с содержанием витамина B_1 2,0 $мг/дм^3$ при объеме пробы 10,0 $см^3$.

Б.1.9 Запускают команду «**ПРОБА**» (устанавливают курсор на «**ПУСК/СТОП**», щелкают левой клавишей мыши один раз), производят несколько съемок вольтамперных кривых, и проводят их обработку («**УСРЕДНЕНИЕ**»). Переходят в команду «**ДОБАВКА**» (см. «Руководство пользователя» команда ДОБАВКА).

Б.1.10 Вводят в стаканчик с пробой еще одну добавку витамина B_1 объемом 0,02 $см^3$ концентрации 1000 $мг/дм^3$ и запускают команду «**ДОБАВКА**».

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

Масса навески	0.00 [г]	
Объем пробы	10,00 [см3]	
Объем минерализата	10,00 [см3]	
Объем аликвоты	10,00 [см3]	
ДОБАВКА		
Элемент	Объем добавки АС [см3]	Концентрация АС [мг/дм3]
B1	0,02	1000

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

Если расхождение между результатами в ячейках составляет менее 30%, электроды считают пригодными к работе. После этого приступают к измерению проб в такой же последовательности.

Б.2 Измерения при анализе пробы на содержание витамина B_1

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

Б.2.1 В проверенные на чистоту кварцевые стаканчики вносят аликвоты проб, подготовленных по 8.5 настоящей методики, и доводят объем пробы до 10 $см^3$ раствором фонового электролита.

Б.2.2 Запускают команду «**ПРОБА**» из колонки «**ДЕЙСТВИЯ**». Затем 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.

Б.2.3 После измерения сигнала витамина В1 в пробе выходят из меню действий по пробе и входят в меню «**ДОБАВКА**». Заполняют таблицу «**КОЛИЧЕСТВО**» в меню действий по «**ДОБАВКЕ**».

Например:

Масса навески	10,00 [г]	
Объем пробы	0,00 [см3]	
Объем минерализата	100,00 [см3]	
Объем аликвоты	10,00 [см3]	
ДОБАВКА		
Элемент	Объем добавки АС [см3]	Концентрация АС [мг/дм3]
В1	0,02	1000

Б.2.4 Вносят с помощью пипетки или дозатора добавку АС витамина B_1 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, смотрят результаты анализа в таблице «**СОДЕРЖАНИЕ**» (см. «Руководство пользователя»).

После завершения всех измерений, исключения выпавших кривых и усреднения результатов - анализ пробы на содержание витамина B_1 завершен. Окончательный результат смотрят в «**СОДЕРЖАНИЕ**» и заносят в «**АРХИВ**» (см. «Руководство пользователя»).

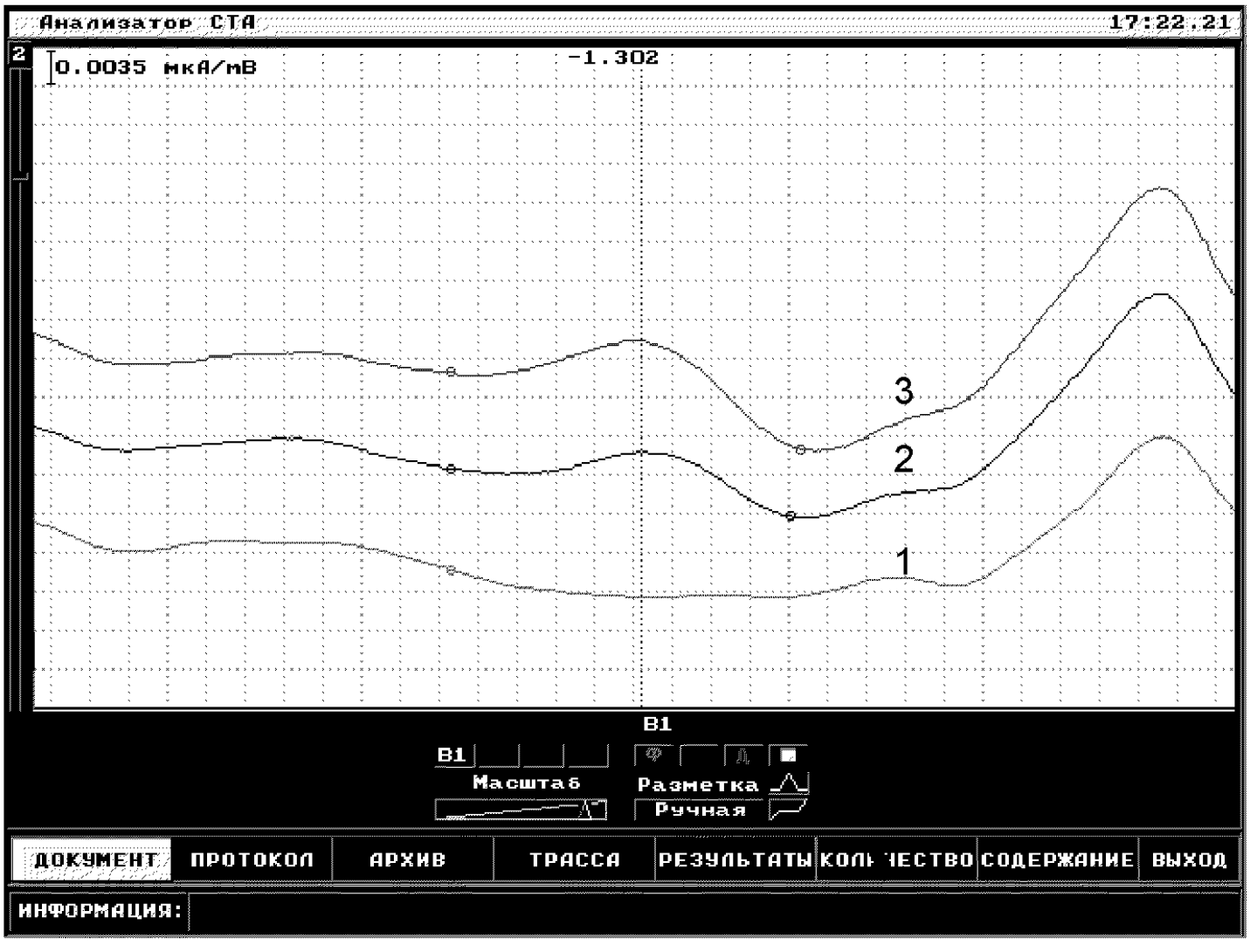


Рисунок 2. Вольтамперограмма определения витамина B_1 в растворе фонового электролита (1), в пробе (2) и в пробе с добавкой (3) стандартного раствора

ПРИЛОЖЕНИЕ В

(Информационное)

Библиография

[1] ТУ 25-04-1696-75 Вольтметр цифровой. Технические условия

[2] ТУ 4215-001-20694097-98 Комплекс СТА аналитический вольтамперометрический. Технические условия

[3] ТУ 6-09-3678-74 Калия хлорид ос. ч.. Технические условия

[4] МИ 2335–2003 Рекомендация. ГСИ. Внутренний контроль качества результатов количественного химического анализа

[5] МИ 2334-2002 Рекомендация. ГСИ. Смеси аттестованные. Общие требования к разработке

Инструкция №1

выполнение измерений с использованием комплекса аналитического вольтамперометрического СТА (с программным обеспечением Windows)

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

Подготовка электродов и стаканчиков

Электроды:

- **индикаторный электрод** – *ртутно-пленочный на серебряной подложке* с толщиной пленки ртути 10 – 15 мкм и рабочей поверхностью 0,2 – 0,3 $см^3$;
- **электрод сравнения** – *хлоридсеребряный,* заполненный хлоридом насыщенным раствором хлорида калия, с сопротивлением не более 30, кОм.
- **вспомогательный электрод** – *хлоридсеребряный,* заполненный хлоридом насыщенным раствором хлорида калия, с сопротивлением не более 30, кОм.

Сменные стаканчики из кварцевого стекла вместимостью 15 – 20 $см^3$.

Трубки тефлоновые для подвода инертного газа с целью удаления растворенного кислорода и перемешивания раствора.

Раствор фонового электролита - раствор натрия фосфорнокислого двузамещенного 12 водного концентрации 0,1 моль/$дм^3$.

Проверка стаканчиков, раствора фонового электролита и электродов на чистоту при определении концентрации витамина В1

Выбор или создание параметров определения

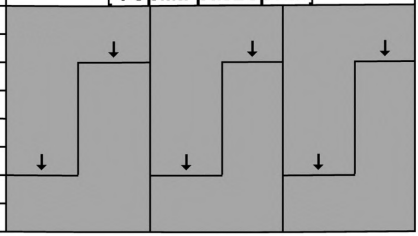
Для загрузки существующей методики в главном меню выбирают пункт  МЕТОДИКА / ОТКРЫТЬ. В окне выбора файла выбирают необходимый файл методики и нажимают кнопку ОТКРЫТЬ ФАЙЛ (например, «Витамин_В1»).

Создание новой методики (см. раздел 3.1 «Руководства пользователя»). В главном меню выбирают пункт  Методика / Новая. В окно редактирования вводят параметры согласно методике проведения количественного химического анализа.

Трасса

Методика							
Наименование [**Витамин В 1**]							
Трасса		Развертка	Режим		Элемент		Контроль
		Время, с	Потенциал, В		УФО	Газ	Мешалка
Y	**Подготовка раствора**	**60**	**-1,600**		-	Y	Y
	Обработка раствора	0	0,000		-		
	Обработка электрода	0	0,000	0,000	-		
Y	**Очистка электрода**	**10**	**-1,600**		-	Y	Y
Y	**Накопление**	**30**	**-0,800**		-	Y	Y
Y	**Успокоение**	**5**	**-1,100**				
Y	**Развертка**	**50 мВ/с**	**-1,100**	**-1,600**			

Развертка



Трасса	**Развертка**	Режим	Элемент	Контроль
Тип развертки	[**Импульсная**]	[**Форма развертки**]		
Диапазон тока	**0,3** мВ			
Шаг развертки	**10** мВ			
Задержка 1	**30** %			
Задержка 2	**80** %			
Начало импульса	**1** %			
Окончание импульса	**50** %			
Амплитуда	**-40** мВ			
Накопление	**1** **раз**			

Режим

Трасса	Развертка	**Режим**		Элемент	Контроль
Y	Ячейка 1	Число опытов **[3]**	Фильтр **30**		
Y	Ячейка 2				
Y	Ячейка 3	Схема **[3-х электродная]**		Инверсия по току	
				Инверсия по потенциалу	
			Y	**Первая производная**	
Разметка			**Форма разметки**		
Ручная		**[Автомат]**	**[Линия]**	Сплайн	

Элемент

Трасса	Развертка	Режим	**Элемент**	Контроль
	Имя	Потенциал, В	Зона, мВ	
1	**В1**	**-1,300**	**100**	
2		0,000	0,000	

Контроль

Трасса	Развертка	Режим	Элемент	**Контроль**

	Элемент	Относительный предел повторяемости, r, %	Характеристика погрешности, σ, %
1	**B1**		

Сохраняют методику: в команде главного меню «**Сохранить методику**» или на панели управления  (например «Определение витамина B1 в пробах _____»).

Измерение фона В подготовленные чистые кварцевые стаканчики с помощью пипетки или дозатора вносят по 10,0 см^3 раствор фонового электролита – раствор натрия фосфорнокислого двузамещенного 12 водного концентрации 0,1 моль/дм^3, стаканчики помещают в ячейку анализатора, опускают электроды.

Запускают команду «  **ФОН**» (см. «Руководство пользователя» раздел «Запуск анализа фонового раствора»). Снимают 5 вольтамперограмм.

Проводят разметку полученных вольтамперограмм (см. «Руководство пользователя», раздел «Разметка вольтамперных зависимостей»), удаление «выпадающих» кривых» (см. «Руководство пользователя», раздел «Обработка вольтамперных кривых»).

При наличии на вольтамперных кривых пиков определяемого компонента высотой более 0,1 мкА содержимое стаканчиков выливают, отмывают стаканчики и электроды так, чтобы в чистом фоне отсутствовали пики определяемого компонента (или были менее 0,1 мкА). По окончании измерения фона содержимое стаканчиков не выливают.

Проверка работы ртутно-пленочных электродов по контрольной пробе (методом «введено-найдено»)

Проверку работы ртутно-пленочных электродов (РПЭ) проводят:

1) после нанесения пленки ртути на поверхность РПЭ;
2) при неудовлетворительной сходимости результатов анализа;
3) при отсутствии на вольтамперограммах пробы с добавкой пика определяемого компонента.

Вводят в стаканчики с раствором фонового электролитом 0,02 см^3 аттестованного раствора витамина B_1 концентрации 1000,0 мг/дм^3. Полученный раствор является контрольной пробой с содержанием витамина B_1 равным 2,0 мг/дм^3 при объеме пробы 10,0 см^3.

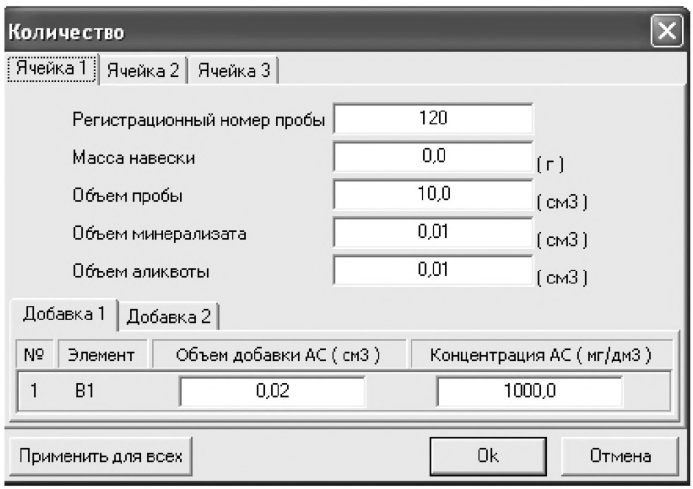
Запускают команду «**Получение вольтамперограмм пробы**». Снимают по 3 – 5 вольтамперограмм. Проводят их разметку (см. «Руководство пользователя», раздел 4.3 «Разметка вольтамперных зависимостей»), удаление «выпадающих» кривых (см. раздел 4.4 «Обработка вольтамперных кривых»).

Измерение пробы с первой добавкой. Вводят в каждый стаканчик еще одну добавку аттестованного раствора витамина В1 объемом 0,02 $см^3$ концентрации 1000,0 $мг/дм^3$. Запускают команду «**Получение вольтамперограмм пробы с добавкой**». Снимают по 3 – 5 вольтамперограмм. Проводят их обработку.

Измерение пробы со второй добавкой. Вводят в каждый стаканчик еще одну добавку аттестованного раствора витамина В1 объемом 0,02 $см^3$ концентрации 1000,0 $мг/дм^3$. Запускают команду «**Получение вольтамперограмм пробы с 2-мя добавками**». Снимают по 3 – 5 вольтамперограмм. Проводят их обработку.

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

Расчет массовой концентрации компонента в контрольной пробе. Заполняют таблицу «**Количество**»., например:



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

Если расхождения между полученными и введенными концентрациями не превышают 30 %, ртутно-пленочные электроды считают пригодными к работе. В противном случае проверку ртутно-пленочных электродов следует повторить еще раз.

Анализ подготовленной для анализа пробы на содержание витамина В1

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

В проверенные на чистоту стаканчики с раствором фонового электролита объемом по 7 – 9 $см^3$ переносят аликвотную часть анализируемой пробы объемом по 1 – 3 $см^3$, подготовленной по разделу 8.5 «Подготовка проб» настоящей методики .

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 «Разметка вольтамперных зависимостей»), удаление «выпадающих» кривых» (см. «Руководство пользователя», раздел «Обработка вольтамперных кривых»).

В стаканчики с пробой с помощью пипетки или дозатора вносят добавки АС витамина В1 в таких объемах, чтобы высоты пиков на вольтамперограмме увеличились примерно в 2 раза (например 0,02 $см^3$ аттестованного раствора витамина B_1 концентрации 1000,0 $мг/дм^3$).

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 вторую добавку АС компонента, 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 витамина В1. В таблице «**Количество**»  . для каждой активной ячейки указывают: массу навески или объем пробы, объем минерализата, пошедший на растворение озолённой 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 витамина В1 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 «  **Сохранить файл архива (F6)»** 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 «  **Печать кривых вольтамперограмм»** 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).

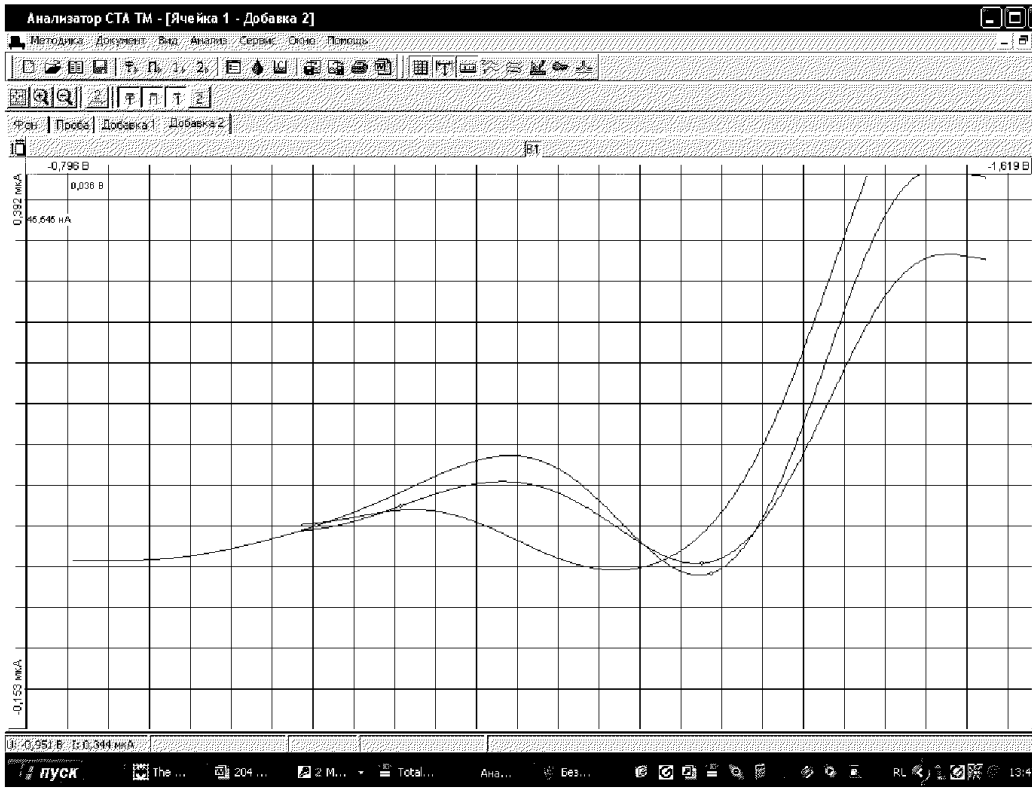


Рисунок 3. Вольтамперограммы фонового электролита, пробы и пробы с добавками АС компонента при определении массовой концентрации витамина В1

ИНФОРМАЦИОННЫЕ ДАННЫЕ

РАЗРАБОТЧИКИ:

1. *Слипченко В.Ф.* – к.х.н., н.с. НИЛ микропримесей Томского политехнического университета, сотрудник ООО «ВНПФ «ЮМХ»;
2. *Анисимова* Л.С. - к.х.н., доцент каф. ФАХ Томского политехнического университета;
3. *Слепченко* Г.Б. – д.х.н., с.н.с., зав. НИЛ микропримесей Томского политехнического университета; директор ООО «ВНПФ «ЮМХ»
4. *Пикула* Н.П. - к.х.н., доцент каф. ФАХ ТПУ, эксперт Госстандарта по аккредитации аналитических лабораторий.

© ООО «Внедренческая научно-производственная фирма «ЮМХ»

(382-2) 563-860, 563-572,

microlab@tpu.ru, ***www.microlab.tpu.ru***

gost.e-ecolog.ru