Государственное санитарно-эпидемиологическое нормирование Российской Федерации

4.1. МЕТОДЫ КОНТРОЛЯ. ХИМИЧЕСКИЕ ФАКТОРЫ

Измерение концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны

Сборник методических указаний МУК 4.1.1678—4.1.1710—03

Выпуск 44

Издание официальное

Москва • 2007

gost.e-ecolog.ru

Федеральная служба по надзору в сфере защиты прав потребителей и благополучия человека

4.1. МЕТОДЫ КОНТРОЛЯ. ХИМИЧЕСКИЕ ФАКТОРЫ

Измерение концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны

Сборник методических указаний
МУК 4.1.1678—4.1.1710—03

Выпуск 44

ББК 51.21
И37

И37 **Измерение** концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны: Сборник методических указаний. Вып. 44— М.: Федеральный центр гигиены и эпидемиологии Роспотребнадзора, 2007.—287 с.

ISBN 5—7508—0688—X

1. Методические указания подготовлены коллективом специалистов Научно-исследовательского института медицины труда РАМН (Л. Г. Макеева – руководитель, Г. В. Муравьева, Е. М. Малинина, Е. Н. Грицун, Г. Ф. Громова) при участии А. И. Кучеренко (Департамент госсанэпиднадзора Минздрава России).

2. Разработаны сотрудниками Государственного унитарного предприятия «Всероссийский научный центр по безопасности биологически активных веществ» (ГУП «ВНЦ БАВ»).

3. Рекомендованы к утверждению на совместном заседании группы Главного эксперта Комиссии по государственному санитарно-эпидемиологическому нормированию по проблеме «Лабораторно-инструментальное дело и метрологическое обеспечение» и методбюро п/секции «Промышленно-санитарная химия» Проблемной комиссии «Научные основы гигиены труда и профпатологии».

4. Рекомендованы к утверждению Комиссией по государственному санитарно-эпидемиологическому нормированию при Министерстве здравоохранения Российской Федерации. Протокол № 17 от 16 марта 2003 г.

5. Утверждены и введены в действие Главным государственным санитарным врачом Российской Федерации, Первым заместителем Министра здравоохранения Российской Федерации Г. Г. Онищенко 29 июня 2003 г.

6. Введены впервые.

ББК 51.21

ISBN 5—7508—0688—X

© Роспотребнадзор, 2007
© Федеральный центр гигиены и эпидемиологии Роспотребнадзора, 2007

Содержание

Введение 5

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 3′-азидо-3′-дезокситимидина (азидотимидин) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1678—03 6

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 33-[(3-амино-3,6-дидеокси-β-D-маннопиранозил)окси]-1,3,4,7,9,11,17,37-октагидрокси-15,16,18-триметил-13-оксо-14,39-диоксабицикло-[33,3,1]нонатриаконта-19,21,25,27,29,31-гексаен-36-карбоновой кислоты (нистатин) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1679—03 14

Спектрофотометрическое измерение массовой концентрации 3-[[[2-[(аминоиминометил)амино]-4-тиазолил]метил]тио]-N-(аминосульфонил) пропанимида (фамотидин) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1680—03 23

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций N-(аминокарбонил)-2-бром-3-метилбутанамида (бромизовал) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1681—03 31

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций (7α,17α)-7-(ацетилтио)-17-гидрокси-3-оксопрегн-4-ен-21-карбоновой кислоты γ-лактона (спиронолактон) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1682—05 41

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций соли (±)-5-бензоил-2,3-дигидро-1H-пирролизин-1-карбоновой кислоты с 2-амино-2-(гидроксиметил)-1,3-пропандиолом (1 : 1) (кеторолака трометамин, кеторолак, кеторол) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1683—03 49

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 1-бензоил-2-имидазолидинона в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1684—03 57

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 1-бензоил-5-фенил-5-этил-2,4,6(1H, 3H, 5H)-пиримидинтриона (бензонал, бензобарбитал) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1685—03 65

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций (8β)-1,6-диметилэрголин-10-метокси-8-метанол-5-бром-3-пиридинкарбоксилата (ницерголин) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1686—03 73

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 4-O-β-D-галактопиранозил-α-D-глюкозы моногидрата (лактоза моногидрат, сахар молочный) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1687—03 81

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций гидразина сульфата (сегидрин) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1688—03 90

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций [(4-гидрокси-3-метоксифенил)метилен] гидразида 4-пиридинкарбоновой кислоты моногидрата (фтивазид) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1689—03 99

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 1,4: 3,6-диангидро-Д-глицитола динитрата (изосорбида динитрат, нитросорбид) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1690—03 107

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций (6α,11β,16α)-11,21-дигидрокси-6,9-дифтор-16,17-[(1-метилэтилиден)бис(окси)прегна-1,4-диен-3,20-диона (синафлан, флуоцинолона ацетонид) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1691—03 117

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 1,7-дигидро-6H-пурин-6-тиона моногидрата (меркаптопурин) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1692—03 126

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 1,4-диоксид 2, 3-хиноксалиндиметанола (диоксидин) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1693—03 134

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций [R-(R*,R*)]-2,2-дихлор-N-[2-гидрокси-1-(гидроксиметил)-2-(4-нитрофенил)этил]ацетамида (синтомицин) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1694—03 142
Измерение массовых концентраций 2-(2,6-дихлорфениламино)имидазолина гидрохлорида (клофелин, клонидин) в воздухе рабочей зоны методом высокоэффективной жидкостной хроматографии: МУК 4.1.1695—03 150
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций (R*,S*)-4,4′-(1,2-диэтил-1,1-этандиил)бис[бензолсульфоновая кислота] дикалиевой соли (сигетин) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1696—03 160
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 1-[(3,4-диэтоксифенил)метилен]-6,7-диэтокси-1,2,3,4-тетрагидроизохинолина гидрохлорида (дротаверина гидрохлорид, но-шпа) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1697—03 168
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций какао-порошка в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1698—03 176
Измерение массовых концентраций кальция сульфата дигидрата (гипсовое вяжущее) в воздухе рабочей зоны методом атомно-абсорбционной спектрофотометрии: МУК 4.1.1699—03 185
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций лигнина модифицированного, гидролизного, окисленного (лигнин гидролизный, окисленный) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1700—03 193
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций (S, S)-1-(3-меркапто-2-метил-пропионил)пирролидин-2-карбоновой кислоты (каптоприл; капотен) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1701—03 202
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 2,2′-метилендигидразида 4-пиридинкарбоновой кислоты (метазид) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1702—03 210
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций N-метил-N-нитрозомочевины (нитрозометилмочевина) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1703—03 218
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 6-метил-(1H, 3H)-пиримидин-2,4-диона (метилурацил) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1704—03 227
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 5-метокси-2-[[(4-метокси-3,5-диметил-2-пиридинил)метил]сульфинил]-1H-бензимидазола (омепразол) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1705—03 235
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 4-нитро-2-хлорфенола (нихлофен, нитрофунгин, хлорнитрофенол) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1706—03 244
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций натриевой соли 9-оксо-10(9H)-акридинацетата (неовир) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1707—03 252
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 4-пиридинкарбоновой кислоты гидразида (изониазид, тубазид) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1708—03 260
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 4-пиридинкарбоновой кислоты гидразида комплекса с железа(II)сульфатом дигидрата (феназид) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1709—03 268
Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций 5-фенил-5-этилдигидро- 4,6(1H, 5H) пиримидиндиона (гексамидин) в воздухе рабочей зоны: МУК 4.1.1710—03 276

Введение

Сборник методических указаний «Измерение концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны» (выпуск 44) разработан с целью обеспечения контроля соответствия фактических концентраций вредных веществ их предельно допустимым концентрациям (ПДК) и ориентировочным безопасным уровням воздействия (ОБУВ) и являются обязательными при осуществлении санитарного контроля.

Включенные в данный сборник 33 методики контроля вредных веществ в воздухе рабочей зоны разработаны и подготовлены в соответствии с требованиями ГОСТ 12.1.005—88 ССБТ «Воздух рабочей зоны. Общие санитарно-гигиенические требования», ГОСТ Р 8.563—96 «Государственная система обеспечения единства измерений. Методики выполнения измерений», МИ 2335—95 «Внутренний контроль качества результатов количественного химического анализа», МИ 2336—95 «Характеристики погрешности результатов количественного химического анализа. Алгоритмы оценивания».

Методики выполнены с использованием современных методов исследования, метрологически аттестованы и дают возможность контролировать концентрации химических веществ на уровне и ниже их ПДК и ОБУВ в воздухе рабочей зоны, установленных в гигиенических нормативах ГН 2.2.5.1313—03 «Предельно допустимые концентрации (ПДК) вредных веществ в воздухе рабочей зоны» и ГН 2.2.5.1314—03 «Ориентировочные безопасные уровни воздействия (ОБУВ) вредных веществ в воздухе рабочей зоны».

Методические указания по измерению массовых концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны предназначены для центров госсанэпиднадзора, санитарных лабораторий промышленных предприятий при осуществлении контроля за содержанием вредных веществ в воздухе рабочей зоны, а также научно-исследовательских институтов и других заинтересованных министерств и ведомств.

УТВЕРЖДАЮ
Главный государственный санитарный врач Российской Федерации,
Первый заместитель Министра здравоохранения Российской Федерации

Г. Г. Онищенко
29 июня 2003 г.
Дата введения: с момента утверждения

4.1. МЕТОДЫ КОНТРОЛЯ. ХИМИЧЕСКИЕ ФАКТОРЫ

Спектрофотометрическое измерение массовых концентраций лигнина модифицированного, гидролизного, окисленного (лигнин гидролизный, окисленный) в воздухе рабочей зоны

Методические указания МУК 4.1.1700—03

1. Область применения

Настоящие методические указания устанавливают количественный спектрофотометрический анализ воздуха рабочей зоны на содержание лигнина гидролизного, окисленного в диапазоне массовых концентраций 1,0—8,0 мг/м^3.

2. Характеристика вещества

2.1. Физико-химические свойства.

Лигнин гидролизный, окисленный – представляет собой кристаллический порошок природного (растительного) происхождения. Основная масса кристаллов ступенчатой формы, незначительное количество ромбообразной формы. Размеры кристаллов достигают величины от 1 770 × 1 500 до 5 200 × 5 500 микрон.

После измельчения в ступке минимальный размер частиц составляет 100 × 100 микрон (10 %), наибольшее количество частиц 500 × 500 микрон (35 %). Дальнейшее процентное соотношение размеров кристаллов: 200 × 100 (25 %), 280 × 100 (7 %), 300 × 200 (4 %), 700 × 300 (11 %), 800 × 310 (8 %). Таким образом, кристаллы лигнина гидролизного, окисленного – крупные в основной массе образования даже после измельчения. Мало растворим в 95 %-м спирте и 1,0 н водном растворе

натрия гидроксида (не более 3 г в 100 $см^3$). Хорошо растворим в водных растворах натрия пирофосфата.

Агрегатное состояние в воздухе – аэрозоль.

2.2. Токсикологическая характеристика

Лигнин гидролизный, окисленный – используется в ветеринарии как адсорбционное средство для профилактики и лечения желудочно-кишечных заболеваний молодняка сельскохозяйственных животных, малоопасен при введении внутрь, умеренно токсичен при введении в брюшину, оказывает слабое раздражающее действие на слизистые оболочки глаз и кожу, обладает слабовыраженным функциональным кумулятивным и общетоксическим действием.

Ориентировочный безопасный уровень воздействия (ОБУВ) лигнина гидролизного, окисленного в воздухе рабочей зоны 2 $мг/м^3$.

3. Погрешность измерений

Методика обеспечивает выполнение измерений массовых концентраций лигнина гидролизного, окисленного с погрешностью, не превышающей ± 18,0 %, при доверительной вероятности 0,95.

4. Метод измерений

Измерения массовых концентраций лигнина гидролизного, окисленного выполняют методом спектрофотометрии.

Метод определения основан на способности растворов лигнина в 4,0 %-м водном растворе натрия пирофосфата поглощать УФ-излучение.

Измерение проводят при длине волны 364 нм.

Отбор проб проводят с концентрированием на фильтр.

Нижний предел измерения содержания лигнина гидролизного, окисленного в анализируемом объеме пробы – 100,0 мкг.

Нижний предел измерения массовой концентрации лигнина гидролизного, окисленного в воздухе – 1,0 $мг/м^3$ (при отборе 100 $дм^3$ воздуха).

Метод специфичен в условиях производства «Олипифат, раствор для инъекций». Определению не мешают водные растворы соляной кислоты, аэрозоли натрия хлористого.

Химическое строение лигнина не установлено. Вещество представляет собой сложное соединение непостоянного состава и структуры. С химической точки зрения лигнин – смесь продуктов полимеризации кониферилового спирта, фрагментарно модифицированных гликозидными остатками. Производные гуминовых кислот наиболее близки к лигнину по физико-химическим свойствам и биологической активности. По химической структуре гуминовые кислоты представляют высокомо-

лекулярные оксикарбоновые ароматические кислоты (часто содержат также карбонильные и метоксильные группы). Элементный состав: С: 50—60 %, Н: 4—6 %, О: 25—40 %.

При обработке лигнина гидролизного, окисленного 4 %-м водным раствором натрия пирофосфата при нагревании на кипящей водяной бане в течение 10 мин происходит окисление лигнина гидролизного молекулярным кислородом в щелочных условиях, позволяющее получить сумму гуминовых кислот, хорошо растворимых в водных растворах при pH 7—8, молекулярные массы которых лежат в пределах 1 500—2 000.

5. Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы, реактивы, растворы

При выполнении измерений применяют следующие средства измерений, вспомогательные устройства, материалы, реактивы и растворы.

5.1. Средства измерений, вспомогательные устройства, материалы

Фотоэлектроколориметр концентрационный КФК-2-УХЛ 4.2 с длиной волны 364 нм	
Весы лабораторные ВЛА-200	ГОСТ 24104—88Е
Аспирационное устройство, модель 822	ГОСТ 2.6.01—86
Фильтродержатели	ТУ 95.72.05—77
Фильтры АФА-ВП-10	ТУ 95-743—80
Колбы мерные, вместимостью 50, 100, 1 000 $см^3$	ГОСТ 1770—74Е
Колбы конические термостойкие, вместимостью 50, 100 $см^3$	ГОСТ 1770—74Е
Пипетки, вместимостью 1, 2, 5, 10 $см^3$	ГОСТ 29227—91
Пробирки мерные с пришлифованными пробками, вместимостью 10 $см^3$	ГОСТ 25336—82Е
Бюксы химические с пришлифованными крышками, вместимостью 25 $см^3$	ГОСТ 25336—82Е
Палочки стеклянные	ГОСТ 25336—82Е
Термометр лабораторный стеклянный, от 0° до 100 °С	ГОСТ 16590—71
Кружка фарфоровая, вместимостью 1 000 $см^3$	ГОСТ 9147—80
Кюветы с толщиной оптического слоя 20 мм	
Ступка с пестиком (фарфоровая) на 5 г	ГОСТ 9147—80
Секундомер	ГОСТ 5072—79
Баня водяная	ТУ 64-1-425—72
Дистиллятор	ТУ 61-1-721—79

5.2. Реактивы, растворы

Лигнин гидролизный, окисленный с содержанием основного вещества не менее 99,0 %, в пересчете на сухое вещество, патент на получение противоопухолевого средства «Олипифат, раствор для инъекций» № 2102083

Вода дистиллированная ГОСТ 6709—72

Натрия пирофосфат 10-водный, хч, 4 %-й водный раствор ГОСТ 342—77

Допускается применение иных средств измерений, вспомогательных устройств, реактивов и материалов с техническими и метрологическими характеристиками и квалификацией не хуже приведенных в данном разделе.

6. Требования безопасности

6.1. При работе с реактивами соблюдают требования безопасности, установленные для работ с токсичными, едкими и легковоспламеняющимися веществами по ГОСТ 12.1.005—88.

6.2. При проведении анализов горючих и вредных веществ должны соблюдаться меры противопожарной безопасности по ГОСТ 12.1.004—91.

6.3. При выполнении измерений с использованием спектрофотометра соблюдают правила электробезопасности в соответствии с ГОСТ 12.1.019—79 и инструкцией по эксплуатации прибора.

7. Требования к квалификации операторов

К выполнению измерений и обработке их результатов допускают лиц с высшим или средним специальным образованием, имеющих навыки работы на спектрофотометре.

8. Условия измерений

8.1. Процессы приготовления растворов и подготовки проб к анализу проводят в нормальных условиях при температуре воздуха (20 ± 5) °С, атмосферном давлении 84—106 кПа и относительной влажности воздуха не более 80 %.

8.2. Выполнение измерений на спектрофотометре проводят в условиях, рекомендованных технической документацией к прибору.

9. Подготовка к выполнению измерений

Перед выполнением измерений проводят следующие работы: приготовление растворов, подготовку спектрофотометра, установление градуировочной характеристики, отбор проб.

9.1. Приготовление растворов

9.1.1. Основной стандартный раствор лигнина гидролизного, окисленного с концентрацией 500 мкг/см^3. Сухой порошок растирают в ступке. Затем 0,0500 г сухого вещества помещают в мерную колбу вместимостью 100 см^3 добавляют 70 см^3 4 %-го водного раствора натрия пирофосфата и нагревают на водяной бане при температуре 80—83 °С в течение 15 мин. Вещество растворяется, раствор охлаждают, перемешивают и доводят 4 %-м водным раствором натрия пирофосфата до метки. Раствор устойчив в течение 3 суток.

9.1.2. Стандартный раствор № 1 с концентрацией 200 мкг/см^3 готовят разбавлением 20 см^3 основного стандартного раствора 4 %-м водным раствором натрия пирофосфата в мерной колбе вместимостью 50 см^3. Раствор используют свежеприготовленный.

9.1.3. Стандартный раствор № 2 с концентрацией 100 мкг/см^3 готовят разбавлением 25 см^3 стандартного раствора № 1 4 %-м водным раствором натрия пирофосфата в мерной колбе вместимостью 50 см^3. Раствор используют свежеприготовленный.

9.1.4. Приготовление 4 %-го водного раствора натрия пирофосфата: 40 г натрия пирофосфата 10-водного вносят в фарфоровую кружку вместимостью 1 000 см^3, добавляют 960 см^3 дистиллированной воды при перемешивании стеклянной палочкой, раствор охлаждают и количественно переносят в мерную колбу вместимостью 1 000 см^3. Раствор устойчив в течение двух недель.

9.2. Подготовка прибора

Подготовку спектрофотометра проводят в соответствии с руководством по его эксплуатации.

9.3. Установление градуировочной характеристики

Градуировочную характеристику, выражающую зависимость оптической плотности раствора от массы лигнина гидролизного, окисленного, устанавливают по шести сериям растворов из пяти параллельных определений в каждой серии согласно табл. 1.

Таблица 1

Растворы для установления градуировочной характеристики при определении лигнина гидролизного, окисленного

Номер стандарта	Стандартный раствор лигнина гидролизного, окисленного № 1, $см^3$	Стандартный раствор лигнина гидролизного, окисленного № 2, $см^3$	4 % водный раствор натрия пирофосфата, $см^3$	Содержание лигнина гидролизного, окисленного в градуировочном растворе, мкг
1	0,00	0,0	10,00	0,0
2	0,00	1,0	9,00	100,0
3	1,00	0,0	9,00	200,0
4	1,50	0,0	8,50	300,0
5	2,00	0,0	8,00	400,0
6	3,00	0,0	7,00	600,0
7	4,00	0,0	6,00	800,0

Градуировочные растворы устойчивы в течение 8 ч.

Подготовленные градуировочные растворы перемешивают и через 10 мин измеряют оптические плотности растворов в кювете с толщиной поглощающего слоя 20 мм, при длине волны 364 нм, по отношению к раствору сравнения, не содержащему определяемого вещества.

Строят градуировочный график: на ось ординат наносят значения оптических плотностей градуировочных растворов, на ось абсцисс – соответствующие им содержания лигнина гидролизного, окисленного в мкг.

Проверка градуировочного графика проводится 1 раз в квартал или в случае использования новой партии реактивов, оборудования и после ремонта прибора.

9.4. Отбор проб воздуха

Воздух с объемным расходом 10 $дм^3$/мин аспирируют через фильтр АФА-ВП-10, помещенный в фильтродержатель. Для измерения ½ ОБУВ лигнина гидролизного, окисленного следует отобрать 100 $дм^3$ воздуха. Пробы хранят в химических бюксах с пришлифованными крышками не более недели.

10. Выполнение измерения

Фильтр с отобранной пробой переносят в колбу коническую термостойкую вместимостью 50 $см^3$, приливают 5 $см^3$ 4 %-го водного раствора натрия пирофосфата и нагревают на водяной бане при температу-

ре 80—83 °С в течение 15 мин. Фильтр тщательно отжимают и повторно обрабатывают 5 $см^3$ 4 %-го водного раствора натрия пирофосфата и нагревают на водяной бане при температуре 80—83 °С в течение 15 мин. Фильтр снова тщательно отжимают стеклянной палочкой и удаляют. Оба раствора последовательно сливают в мерную пробирку вместимостью 10 $см^3$ и доводят до метки 4 %-м водным раствором натрия пирофосфата. Степень десорбции вещества с фильтра 97 %.

Оптическую плотность получаемых анализируемых растворов измеряют в кювете с толщиной поглощающего слоя 20 мм, при длине волны 364 нм по отношению к раствору сравнения, который готовят одновременно и аналогично пробам, используя чистый фильтр.

Количественное определение содержания лигнина гидролизного, окисленного проводят по предварительно построенному градуировочному графику.

11. Вычисление результатов измерений

Массовую концентрацию лигнина гидролизного, окисленного (C, $мг/м^3$) в воздухе рабочей зоны вычисляют по формуле:

$$C = \frac{a}{V}, \text{ где}$$

a – количество вещества, найденное в анализируемом объеме раствора по градуировочному графику, мкг;

V – объем воздуха, отобранного для анализа ($дм^3$) и приведенного к стандартным условиям (прилож. 1).

12. Оформление результатов анализа

Результат количественного анализа представляют в виде:

$$C \pm \Delta, мг/м^3, P = 0{,}95$$

Значение $\Delta = 0{,}036 + 0{,}18\,C$, $мг/м^3$, где

Δ – характеристика погрешности.

13. Контроль погрешности методики КХА

Значения характеристики погрешности, норматива оперативного контроля погрешности и норматива оперативного контроля воспроизводимости приведены в табл. 2.

Таблица 2

Диапазон определяемых массовых концентраций лигнина гидролизного, окисленного, мг/м^3	Наименование метрологической характеристики		
	характеристика погрешности, Δ, мг/м^3, $P = 0,95$	норматив оперативного контроля погрешности, K, мг/м^3, ($P = 0,90$, $m = 3$)	норматив оперативного контроля воспроизводимости, D, мг/м^3, ($P = 0,95$, $m = 2$)
1,0—8,0	0,036 + 0,18 C	0,050 + 0,20C	0,14 + 0,30C

Метрологические характеристики приведены в виде зависимости от значения массовой концентрации анализируемого компонента в пробе – C.

13.1. Оперативный контроль погрешности

Оперативный контроль погрешности выполняют в одной серии с КХА рабочих проб.

Образцами для контроля являются реальные пробы воздуха рабочей зоны. Объем отобранной для контроля пробы должен соответствовать удвоенному объему, необходимому для проведения анализа по методике. После отбора пробы экстракт с фильтра делят на две равные части, первую из которых анализируют в точном соответствии с прописью методики и получают результат анализа исходной рабочей пробы – C_1. Вторую часть разбавляют соответствующим растворителем в два раза и снова делят на две равные части, первую из которых анализируют в точном соответствии с прописью методики, получая результат анализа рабочей пробы, разбавленной в два раза – C_2. Во вторую часть делают добавку анализируемого компонента (X) до массовой концентрации исходной рабочей пробы (C_1) (общая концентрация не должна превышать верхней границы диапазона измерения) и анализируют в точном соответствии с прописью методики, получая результат анализа рабочей пробы, разбавленной в два раза, с добавкой – C_3. Результаты анализа исходной рабочей пробы – C_1, рабочей пробы, разбавленной в два раза – C_2, и рабочей пробы, разбавленной в два раза, с добавкой – C_3, получают по возможности в одинаковых условиях, т. е. их получает один аналитик с использованием одного набора мерной посуды, одной партии реактивов и т. д.

Решение об удовлетворительной погрешности принимают при выполнении условия:

$$|C_3 - C_2 - X| + |2C_2 - C_1| \le K, \text{ где}$$

C_1 – результат анализа рабочей пробы;

C_2 – результат анализа рабочей пробы, разбавленной в два раза;

C_3 – результат анализа рабочей пробы, разбавленной в два раза, с добавкой анализируемого компонента;

X – величина добавки анализируемого компонента;

K – норматив оперативного контроля погрешности.

$$K = 0{,}050 + 0{,}20C \text{ (мг/м}^3\text{)}$$

13.2. Оперативный контроль воспроизводимости

Образцами для контроля являются реальные пробы воздуха рабочей зоны. Объем отобранной для контроля пробы должен соответствовать удвоенному объему, необходимому для проведения анализа по методике. После отбора пробы экстракт с фильтра делят на две равные части и анализируют в точном соответствии с прописью методики, максимально варьируя условия проведения анализа, т. е. получают два результата анализа в разных лабораториях или в одной, используя при этом разные наборы мерной посуды, разные партии реактивов. Два результата анализа не должны отличаться друг от друга на величину допускаемых расхождений между результатами анализа:

$$|C_1 - C_2| \le D, \text{ где}$$

C_1 – результат анализа рабочей пробы,

C_2 – результат анализа этой же пробы, полученный в другой лаборатории или в этой же, но другим аналитиком с использованием другого набора мерной посуды и других партий реактивов,

D – допустимые расхождения между результатами анализа одной и той же пробы.

$$D = 0{,}14 + 0{,}30\ C \text{ (мг/м}^3\text{)}$$

При превышении норматива оперативного контроля воспроизводимости эксперимент повторяют. При повторном превышении указанного норматива D выясняют причины, приводящие к неудовлетворительным результатам контроля, и устраняют их.

14. Нормы затрат времени на анализ

Для проведения серии анализов из 6 проб требуется 3 ч 30 мин.

Методические указания разработаны Государственным унитарным предприятием «Всероссийский научный центр по безопасности биологически активных веществ» (ГУП «ВНЦ БАВ»): В П. Жестков, А. П. Крымов, В. Ф. Алещенко, Л. И. Крымова.

Приложение 1

Приведение объема воздуха к стандартным условиям

Приведение объема воздуха к стандартным условиям (температура 20 °С и давление 101,33 кПа) проводят по формуле:

$$V_{20} = \frac{V_t \cdot (273 + 20) \cdot P}{(273 + t) \cdot 101{,}33}$$, где

V_t – объем воздуха, отобранный для анализа, дм^3;

P – барометрическое давление, кПа (101,33 кПа = 760 мм рт. ст.);

t – температура воздуха в месте отбора пробы, °С.

Для удобства расчета V_{20} следует пользоваться таблицей коэффициентов (прилож. 2). Для приведения воздуха к стандартным условиям надо умножить V_t на соответствующий коэффициент.

Приложение 2

Коэффициенты для приведения объема воздуха к стандартным условиям

t, °С	Давление *P*, кПа/мм рт. ст.									
	97,33/ 730	97,86/ 734	98,4/ 738	98,93/ 742	99,46/ 746	100/ 750	100,53/ 754	101,06/ 758	101,33/ 760	101,86/ 764
–30	1,1582	1,1646	1,1709	1,1772	1,1836	1,1899	1,1963	1,2026	1,2058	1,2122
–26	1,1393	1,1456	1,1519	1,1581	1,1644	1,1705	1,1768	1,1831	1,1862	1,1925
–22	1,1212	1,1274	1,1336	1,1396	1,1458	1,1519	1,1581	1,1643	1,1673	1,1735
–18	1,1036	1,1097	1,1158	1,1218	1,1278	1,1338	1,1399	1,1460	1,1490	1,1551
–14	1,0866	1,0926	1,0986	1,1045	1,1105	1,1164	1,1224	1,1284	1,1313	1,1373
–10	1,0701	1,0760	1,0819	1,0877	1,0986	1,0994	1,1053	1,1112	1,1141	1,1200
– 6	1,0540	1,0599	1,0657	1,0714	1,0772	1,0829	1,0887	1,0945	1,0974	1,1032
– 2	1,0385	1,0442	1,0499	1,0556	1,0613	1,0669	1,0726	1,0784	1,0812	1,0869
0	1,0309	1,0366	1,0423	1,0477	1,0535	1,0591	1,0648	1,0705	1,0733	1,0789
+ 2	1,0234	1,0291	1,0347	1,0402	1,0459	1,0514	1,0571	1,0627	1,0655	1,0712
+ 6	1,0087	1,0143	1,0198	1,0253	1,0309	1,0363	1,0419	1,0475	1,0502	1,0557
+10	0,9944	0,9999	0,0054	1,0108	1,0162	1,0216	1,0272	1,0326	1,0353	1,0407
+14	0,9806	0,9860	0,9914	0,9967	1,0027	1,0074	1,0128	1,0183	1,0209	1,0263
+18	0,9671	0,9725	0,9778	0,9830	0,9884	0,9936	0,9989	1,0043	1,0069	1,0122
+20	0,9605	0,9658	0,9711	0,9783	0,9816	0,9868	0,9921	0,9974	1,0000	1,0053
+22	0,9539	0,9592	0,9645	0,9696	0,9749	0,9800	0,9853	0,9906	0,9932	0,9985
+24	0,9475	0,9527	0,9579	0,9631	0,9683	0,9735	0,9787	0,9839	0,9865	0,9917
+26	0,9412	0,9464	0,9516	0,9566	0,9618	0,9669	0,9721	0,9773	0,9799	0,9851
+28	0,9349	0,9401	0,9453	0,9503	0,9555	0,9605	0,9657	0,9708	0,9734	0,9785
+30	0,9288	0,9339	0,9391	0,9440	0,9432	0,9542	0,9594	0,9645	0,9670	0,9723
+34	0,9167	0,9218	0,9268	0,9318	0,9368	0,9418	0,9468	0,9519	0,9544	0,9595
+38	0,9049	0,9099	0,9149	0,9199	0,9248	0,9297	0,9347	0,9397	0,9421	0,9471

Приложение 3

Указатель основных синонимов, технических, торговых и фирменных названий веществ

	стр.
1. азидотимидина	6
2. бензобарбитал	65
3. бензонал	65
4. бромизовал	31
5. гексамидин	276
6. гидразина сульфат	90
7. гипсовое вяжущее	185
8. диоксидин	134
9. дротаверина гидрохлорид	168
10. изониазид	260
11. изосорбида динитрат	107
12. какао	176
13. какао-порошок	176
14. кальция сульфат дигидрат	185
15. капотен	202
16. каптоприл	202
17. кеторол	49
18. кеторолак	49
19. кеторолака трометамин	49
20. клонидин	150
21. клофелин	150
22. лактоза	81
23. лактоза моногидрат	81
24. лигнин	193
25. лигнин модифицированный гидролизный окисленный	193
26. меркаптопурин	126
27. метазид	210
28. метилурацил	227
29. молочный сахар	81
30. неовир	252
31. нистатин	14
32. нитрозометилмочевина	218
33. нитросорбид	107
34. нитрофунгин	244
35. нихлофен	244
36. ницерголин	73

37. но-шпа 168
38. омепразол 235
39. сахар молочный 81
40. сегидрин 90
41. сигетин 160
42. синафлан 117
43. синтомицин 142
44. спиронолактон 41
45. тубазид 260
46. фамотидин 23
47. феназид 268
48. флуоцинолона ацетонид 117
49. фтивазид 99
50. хлорнитрофенол 244

Измерение концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны

Сборник методических указаний
МУК 4.1.1678—4.1.1710—03

Выпуск 44

Редакторы Аванесова Л. И., Глазкова М. Ф.,
Кожока Н. В., Кучурова Л. С., Максакова Е. И.
Технический редактор Ломанова Е. В.

Подписано в печать 30.03.07

Формат 60x88/16 Печ. л. 18,0

Тираж 500 экз. Заказ 10

Федеральная служба по надзору
в сфере защиты прав потребителей и благополучия человека
127994, Москва, Вадковский пер., д. 18/20

Оригинал-макет подготовлен к печати издательским отделом
и тиражирован отделом технического обеспечения
федерального центра гигиены и эпидемиологии Роспотребнадзора
117105, Москва, Варшавское ш., д. 19а

gost.e-ecolog.ru