МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ПО ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИЙ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ

Выпуск XXII

Часть II

Москва - 1988

gost.e-ecolog.ru

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ПО ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИЙ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ

Выпуск XXII

Часть II

Москва - 1988

Аннотация.

Методические указания по измерению концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны предназначены для работников санитарно-эпидемиологических станций и санитарных лабораторий промышленных предприятий при осуществлении контроля за содержанием вредных веществ в воздухе рабочей зоны, а также научно-исследовательских институтов Министерства здравоохранения СССР и других заинтересованных министерств и ведомств.

Методические указания разработаны и утверждены с целью обеспечения контроля соответствия фактических концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны к их предельно допустимым концентрациям (ПДК) - санитарно-гигиеническим нормативам, утверждаемым Министерством здравоохранения СССР, оценки эффективности внедренных санитарно-гигиенических мероприятий, установления необходимости использования средств индивидуальной защиты органов дыхания, оценки влияния вредных веществ на состояние здоровья работающих.

Включенные в данный выпуск Методические указания подготовлены в соответствии с требованиями ГОСТ 12.1.005-88" ССБТ. Общие санитарно-гигиенические требования к воздуху рабочей зоны" и ГОСТ 12.1.016-79 "ССБТ. Воздух рабочей зоны. Требования к методикам измерения концентрации вредных веществ" и одобрены Проблемной комиссией "Научные основы гигиены труда и профессиональной патологии". Методические указания являются обязательными при осуществлении вышеуказанного контроля.

Редакционная коллегия: Е.К.Прохорова, Л.А.Гребенникова, З.В.Зайцева, А.Г.Осипова, Г.А.Дьякова, Р.И.Македонская, В.Г.Овечкин

Методические указания разрешается размножить в необходимом количестве экземпляров.

УТВЕРЖДАЮ

Заместитель Главного

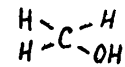
государственного санитарного

врача СССР

_____ А.И.Заиченко

«21» декабря 1987 г.

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ПО ФОТОМЕТРИЧЕСКОМУ ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИЙ ФОРМАЛЬДЕГИДА И МЕТАНОЛА В ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ



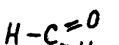
М.м. 32,04

Метиловый спирт (метанол) - бесцветная жидкость, плотн. 0,791 г/см^3, т.кип. 64,7°С, давление паров при 20°С 88,7 мм рт.ст., хорошо растворим в воде, спирте, эфире.

В воздухе находится в виде паров.

Метанол - сильный, преимущественно, нервный и сосудистый яд с резко выраженным кумулятивным эффектом.

ПДК 5 мг/м^3.



М.м. 30,03

Формальдегид (муравьиный альдегид) - бесцветный с резким запахом газ, плотн. при минус 20°С 0,815 г/см^3, т.кип. минус 19°С, растворим в воде, спирте, эфире.

В воздухе находится в виде паров.

Формальдегид обладает раздражающим и общетоксическим действием, является сильным аллергеном.

ПДК 0,5 мг/м^3.

Характеристика метода

Метод основан на взаимодействии формальдегида с хромотроповой кислотой в сернокислой среде и последующем фотометрическом измерении оптической плотности окрашенного продукта реакции.

Измерение метанола в присутствии формальдегида основано на предварительном их дифференцированном окислении перманганатом калия в сернокислой среде (метанол окисляется до формальдегида, а формальдегид - до углекислоты) и последующей реакции образовавшегося формальдегида с хромотроповой кислотой.

Отбор проб с концентрированием в поглотительный раствор.

Нижний предел измерения содержания метанола в объеме анализируемого раствора I мкг, формальдегида 0,2 мкг.

Нижний предел измерения метанола в воздухе 2,5 мг/м^3, формальдегида 0,25 мг/м^3 (при отборе 4 л воздуха).

Диапазон измеряемых концентраций метанола 2,5-25 мг/м^3, формальдегида 0,25-2,5 мг/м^3.

Измерению формальдегида не мешает метанол.

Измерению метанола не мешает формальдегид (до 25 мкг в пробе). Присутствие органических соединений, образующих при окислении формальдегид , мешает измерению метанола.

Суммарная погрешность измерения не превышает ± 25%.

Время выполнения измерения 20 мин, включая отбор пробы.

Приборы, аппаратура, посуда

Спектрофотометр или фотоэлектроколориметр.

Аспирационное устройство.

Поглотительные сосуды Рыхтера или с пористой пластинкой №I.

Секундомер, ГОСТ 5072-79.

Пробирки, ГОСТ 10515-75, вместимостью 10 мл с пришлифованными пробками.

Пипетки, ГОСТ 20292-74, вместимостью 1,2,5,10,15 мл с делениями и без делений.

Колбы мерные, ГОСТ 1770-74, вместимостью 25,50 и 100 мл.

Колбы конические вместимостью 200 мл с пришлифованными пробками.

Бюретки, ГОСТ 20292-74, вместимостью 25 мл.

Песчаная баня.

Р е а к т и в ы, р а с т в о р ы и м а т е р и а л ы

Соляная кислота, ГОСТ 3118-77, х.ч., 10%-ный раствор.

Натрия гидроокись, ГОСТ 4328-77, х.ч., 20%-ный раствор.

Натрий серноватистокислый (тиосульфат натрия), фиксанал, ТУ 6-09-2540-72, 0,1 н. раствор.

Иод, фиксанал, ТУ 6-09-2540-72, 0,1 н. раствор.

Крахмал растворимый, ГОСТ 10163-76, 1%-ный раствор.

Калий марганцевокислый (перманганат калия), ГОСТ 20490-75, х.ч., 1,4%-ный свежеприготовленный раствор.

Натрий сернистокислый, ГОСТ 195-77, х.ч., 3,5%-ный свежеприготовленный раствор.

Серная кислота, ГОСТ 4204-77, х.ч., концентрированная, 40% (объемн.) и 0,01 н. растворы. Растворы кислот устойчивы в течение месяца.

Динатриевая соль хромотроповой кислоты, ТУ 6-09-3749-74, ч., 2,5%-ный водный раствор и 0,1%-ный раствор в серной кислоте (в мерную колбу на 50 мл вносят 2 мл 2,5%-ного раствора хромотроповокислого натрия и доводят до метки концентрированной серной кислотой). Растворы устойчивы в течение суток.

Примечание.

Если используется серная кислота, полученная нитрозным способом, то в ней повышено содержание оксидов азота и растворы с динатриевой солью хромотроповой кислоты приобретают желтовато-оранжевое окрашивание, которое гасит частично или полностью окраску продукта конденсации формальдегида с хромотроповой кислотой. В этом случае необходимо предварительно проводить кипячение серной кислоты в течение нескольких часов на песчаной бане.

Формалин.

Стандартный раствор формальдегида № I: в мерную колбу вместимостью 100 мл приливают 2 мл формалина, доводят объем до метки дистиллированной водой и определяют в нем концентрацию формальдегида. Для этого в коническую колбу с пришлифованной пробкой наливают 15 мл воды, вносят точно I мл стандартного раствора формальдегида № I, приливают точно 10 мл 0,1 н. раствора иода и затем по каплям, осторожно перемешивая, вносят 20%-ный раствор гидрооксида натрия до появления устойчивой бледно-желтой окраски. Закрытую колбу оставляют на 10 мин в темном месте, затем приливают 5 мл 10%-ного раствора соляной кислоты, снова оставляют на 10 мин. Оттитровывают избыток иода раствором тиосульфата натрия. Когда раствор станет светло-желтым, вносят 0,5 мл 1%-ного раствора крахмала и титруют далее до обесцвечивания раствора. Одновременно со стандартным раствором формальдегида № I ставят контрольный опыт. По разности между количеством тиосульфата, израсходованным на контрольное титрование и титрование стандартного раствора формальдегида, устанавливают количество иода, пошедшее на окисление формальдегида: I мл точно 0,1 н. раствора иода соответ-

ствует I,5 мг формальдегида. Раствор устойчив длительно.

Стандартный раствор №2 с концентрацией формальдегида 100 мкг/мл (устойчив длительно), стандартные растворы № 3 и № 4 концентрациями соответственно 5 мкг/мл и I мкг/мл готовят путем постепенного разбавления раствором 0,0I н. серной кислоты. Растворы № 3 и № 4 устойчивы неделю.

Метанол, ГОСТ 6995-77, х.ч.

Стандартный раствор метанола № I: в мерную колбу вместимостью 25 мл вносят I0 мл 0,0I н. раствора серной кислоты и взвешивают. Добавляют 2-3 капли метанола, снова взвешивают и доводят объем до метки раствором 0,0I н. серной кислоты. По результатам двух взвешиваний рассчитывают концентрацию метанола (в мкг/мл). Раствор устойчив длительно.

Стандартный раствор №2с концентрацией метанола I0 мкг/мл готовят путем соответствующего разбавления стандартного раствора метанола № I раствором 0,0I н. серной кислоты. Раствор устойчив неделю.

Отбор пробы воздуха

Воздух с объемным расходом 0,5 л/мин аспирируют через поглотительный сосуд, содержащий I0 мл раствора 0,0I н. серной кислоты. Для измерения по 0,5 ПДК формальдегида и метанола следует отобрать 4 л воздуха. Срок хранения отобранных проб 5 дней.

Подготовка к измерению

Для построения градуировочного графика для формальдегида готовят растворы согласно табл. I. Растворы устойчивы в течение дня.

Таблица I

Шкала градуировочных растворов формальдегида

№ раствора	Стандартный раствор с концентрацией 1 мкг/мл, мл	Стандартный раствор с концентрацией 5 мкг/мл, мл	Раствор 0,01 н. серной кислоты, мл	Содержание формальдегида в градуировочном растворе, мкг
I	0	-	2,0	0
2	0,2	-	I,8	0,2
3	0,5	-	I,5	0,5
4	I,0	-	I,0	I,0
5	I,5	-	0,5	I,5
6	2,0	-	0	2,0
7	-	0,5	I,5	2,5

К подготовленным растворам добавляют по 3 мл 0,I%-ного раствора динатриевой соли хромотроповой кислоты в серной кислоте, нагревают 30 мин. на кипящей водяной бане и тщательно перемешивают, после охлаждения измеряют оптическую плотность окрашенных растворов на спектрофотометре при длине волны 582 нм или на фотоэлектроколориметре в области длин волн 590-625 нм с использованием соответствующего светофильтра. Измерение проводят в кювете с толщиной поглощающего слоя I0 мм по отношению к раствору сравнения, не содержащему формальдегид.

Для построения градуировочного графика для метанола готовят растворы согласно табл. 2. Растворы устойчивы в течение дня.

Таблица 2

Шкала градуировочных растворов метанола

№ раствора	Стандартный раствор с концентрацией 10 мкг/мл, мл	Раствор 0,01 н. серной кислоты, мл	Содержание метанола в градуировочном растворе, мкг
1	0	2,0	0
2	0,1	1,9	1
3	0,2	1,8	2
4	0,4	1,6	4
5	0,6	1,4	6
6	0,8	1,2	8
7	1,0	1,0	10

К подготовленным растворам добавляют по 0,5 мл 40%-ного раствора серной кислоты, по 0,5 мл 1,4%-ного раствора перманганата калия и перемешивают. Через 5 мин добавляют по 0,5 мл 3,5%-ного раствора сернистокислого натрия, затем после обесцвечивания растворов добавляют по 5,5 мл 0,1%-ного раствора динатриевой соли хромотроповой кислоты и тщательно перемешивают. После охлаждения измеряют оптическую плотность окрашенных растворов на спектрофотометре при длине волны 582 нм или на фотоэлектроколориметре в области длин волн 590-625 нм с использованием соответствующего светофильтра. Измерение проводят в кювете с толщиной поглощающего слоя 20 мм по отношению к раствору сравнения, не содержащему метанол и формальдегид.

Строят градуировочные графики: на ось ординат наносят значения оптических плотностей градуировочных растворов формальдегида (или метанола), на ось абсцисс - соответствующие им величины содержания вещества в градуировочном растворе (в мкг).

Проверка градуировочных графиков проводится один раз в 3 месяца или в случае использования новой партии реактивов.

Проведение измерения

Для измерения концентрации формальдегида из поглотительного сосуда отбирают в пробирку 2 мл раствора, добавляют все необходимые реагенты и проводят все операции, как и для градуировочных растворов формальдегида.

Для измерения концентрации метанола из поглотительного сосуда отбирают в пробирку I мл раствора, добавляют I мл 0,0Iн. серной кислоты и затем добавляют все необходимые реагенты и проводят все операции, как и для градуировочных растворов метанола.

Оптические плотности растворов проб измеряют аналогично градуировочным растворам соответственно для формальдегида или метанола относительно контрольных растворов, которые готовят одновременно с пробами.

Количественное определение содержания формальдегида и метанола во взятой аликвоте проводят по предварительно построенным градуировочным графикам.

Расчет концентрации

Концентрацию формальдегида (или метанола) C в воздухе (в мг/м^3) вычисляют по формуле:

$$C = \frac{a \cdot b}{f \cdot V}$$, где

a - содержание формальдегида (или метанола) в анализируемом объеме раствора пробы, найденное по градуировочному графику, мкг;

b - общий объем поглотительного раствора пробы, мл;

δ - объем раствора пробы, взятый для анализа, мл;

V - объем воздуха (в л), отобранный для анализа и приведенный к стандартным условиям (см. приложение I).

ПРИЛОЖЕНИЕ I

Справочное

Приведение объема воздуха к условиям по ГОСТ I2.I.0I6-79 (температура 20°С, давление 760 мм рт.ст.) проводят по следующей формуле:

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

V_t - объем воздуха ,отобранный для анализа, л;

P - барометрическое давление, кПа (I0I,33 кПа = 760 мм рт.ст.);

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

Для удобства расчета V следует пользоваться таблицей коэффициентов (приложение 2). Для приведения объема воздуха к температуре 20°С и к давлению 760 мм рт.ст.надо умножить V_t на соответствующий коэффициент..

ПРИЛОЖЕНИЕ 2

Справочное

Коэффициент k для приведения объема воздуха к условиям по ГОСТ 12.1.016-79

°С	Давление Р, 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	1,1159	1,1218	1,1278	1,1338	1,1399	1,1400	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	0,999	1,0054	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	0,9880	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	0,9655	0,9605	0,9657	0,9708	0,9734	0,9785
+30	0,9288	0,9339	0,9891	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	0,9198	0,248	0,9297	0,9347	0,9397	0,9421	0,9471

ПРИЛОЖЕНИЕ 3

ПЕРЕЧЕНЬ ОРГАНИЗАЦИЙ, ПРЕДСТАВИВШИХ МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ПО ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИЙ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

№ п/п	Методические указания	Организация, представившая методические указания
1.	Фотометрическое измерение аллилхлорформиата в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Горький
2.	Ионометрическое измерение аммиака в воздухе рабочей зоны	НИУИФ НПО "Минудобрения" и ВЦНИИОТ ВЦСПС, г.Москва
3.	Газохроматографическое измерение алифатических спиртов C_1-C_8 в воздухе рабочей зоны	НИИГТиПЗ, г.Москва
4.	Газохроматографическое измерение ацетальдегида и винилацетата в воздухе рабочей зоны	НИИГТиПЗ, г.Москва
5.	Газохроматографическое измерение бензилового спирта, бензилацетата и бензальдегида в воздухе рабочей зоны	Областная СЭС, г.Иваново
6.	Фотометрическое измерение бензоата моноэтаноламина (ингибитора БМЭА) в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Киев
7.	Газохроматографическое измерение бензола, толуола и п-ксилола в воздухе	ВЦНИИОТ ВЦСПС, г.Москва
8.	Газохроматографическое измерение бензина и этилацетата в воздухе рабочей зоны с применением пассивных дозиметров	НИИГТиПЗ, г.Москва
9.	Измерение 3,4-бенз(а)пирена методом жидкостной хроматографии в воздухе рабочей зоны	НИИГТиПЗ, г.Москва

Продолжение

№ п/п	Методические указания	Организация, представившая методические указания
10.	Фотометрическое измерение ванадия и его соединений в воздухе рабочей зоны	ВЦНИИОТ ВЦСПС, г.Москва и ВНИИТБчермет, г.Челябинск
11.	Газохроматографическое измерение винилфосфата в воздухе рабочей зоны	ВНИИХСЭР, г.Москва
12.	Фотометрическое измерение гексабромбензола в воздухе рабочей зоны	ВНИИГИНТОКС, г.Киев
13.	Хроматографическое измерение гексаметилендиамина в воздухе рабочей зоны	НИИГТиПЗ, г.Тбилиси
14.	Хроматографическое измерение гексаметилендиаммонийсебацината в воздухе рабочей зоны	НИИГТиПЗ, г.Тбилиси
15.	Фотометрическое измерение дибората в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г.Москва
16.	Газохроматографическое измерение диизопропилфосфита в воздухе рабочей зоны	ВНИИХСЭР, г.Москва
17.	Измерение диизопропилтиофосфата аммония методом тонкослойной хроматографии в воздухе рабочей зоны	Медицинский институт, г.Львов
18.	Фотометрическое измерение дихлоркарбоновых кислот в воздухе рабочей зоны	Областная СЭС, г.Караганда
19.	Газохроматографическое измерение 0,0-диметил-2,2-дихлорвинилфосфата (дихлорфос, ДДВФ) в воздухе рабочей зоны	НИИГТиПЗ, г.Москва
20.	Фотометрическое измерение диапентама-5 в воздухе рабочей зоны	Областная СЭС, г.Караганда

Продолжение

№ п/п	Методические указания	Организация, представившая методические указания
21.	Измерение дикетона методом тонкослойной хроматографии в воздухе рабочей зоны	ВНИТИ гербицидов и регуляторов роста растений, г.Уфа
22.	Газохроматографическое измерение β,β-диметилакриловой кислоты и этилового эфира β,β-диметилакриловой кислоты в воздухе рабочей зоны	Университет Дружбы народов им.П.Лумумбы, г.Москва
23.	Фотометрическое измерение диметпрамида в воздухе рабочей зоны	Филиал НИХФИ, Московская обл., Купавна
24.	Фотометрическое измерение диметилциклогексиламина в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Горький
25.	Газохроматографическое измерение α,α-дихлор-п-хлортолуола (п-хлорбензилиденхлорида) и α-хлор-α,α-дифтор-п-хлортолуола (п-хлорбензодифторхлорида) в воздухе рабочей зоны	НИИГТиПЗ, г.Москва
26.	Газохроматографическое измерение диэтиленгликоля и моноэтилового эфира триэтиленгликоля в воздухе рабочей зоны	Филиал ГосНИИхлорпроект, г.Киев
27.	Измерение изопропаноламинов методом тонкослойной хроматографии в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены труда и профзаболеваний г.Киев
28.	Фотометрическое измерение ингибитора ДПФ-I в воздухе рабочей зоны	Медицинский институт, г.Рига
29.	Фотометрическое измерение ингибитора ИНХ-Л-49 в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены труда и профзаболеваний г.Киев
30.	Измерение ингибитора ИНХ-5 методом тонкослойной хроматографии в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Киев

Продолжение

№№ п/п	Методические указания	Организация, представившая методические указания
31.	Полярографическое измерение оксида индия в воздухе рабочей зоны	Первый Московский медицинский институт им.Сеченова
32.	Измерение сульфата калия, калийной селитры магнезии, и хлорида калия методом пламенной фотометрии в воздухе	Первый Московский медицинский институт им.Сеченова
33.	Фотометрическое измерение карбоцидов II4 и 2I3 в воздухе рабочей зоны	Белорусский НИсанитарно-гигиенический институт, г.Минск
34.	Фотометрическое измерение лизина в воздухе рабочей зоны	ВНИИбиотехника, г.Москва
35.	Атомно-абсорбционное измерение люминофора ФЛД-605 в воздухе рабочей зоны	ВНИИлюминофоров, г.Ставрополь
36.	Фотометрическое измерение метилморфолиноксида в воздухе рабочей зоны	НИИГТиПЗ, г.Москва
37.	Фотометрическое измерение нафенида ацетата в воздухе рабочей зоны	Купавинский филиал. НИХФИ, Московская обл.
38.	Фотометрическое измерение п-нитробензоилхлорида в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Харьков
39.	Фотометрическое измерение I,2-пропиленгликоля в воздухе рабочей зоны	НИИГТиПЗ, г.Москва
40.	Газохроматографическое измерение изо-пропилового, н-бутилового и диацетонового спиртов в воздухе рабочей зоны	ВНИИОТ ВЦСПС, г.Москва
41.	Газохроматографическое измерение изо-пропилового спирта и диизопропилового эфира в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Сумгаит

Продолжение

п/п	Методические указания	Организация, представившая методические указания
42.	Газохроматографическое измерение ПХМЦП (перхлор-4-метиленциклопентен) в воздухе рабочей зоны	ВНИТИ гербицидов и регуляторов роста растений, г.Уфа
43.	Измерение рицида П методом тонкослойной хроматографии в воздухе рабочей зоны	Медицинский институт, г.Львов
44.	Газохроматографическое измерение рицида П в воздухе рабочей зоны	ВНИИКСЗР, г.Москва
45.	Атомно-абсорбционное измерение неорганических соединений ртути в воздухе рабочей зоны	ЦОЛИУВ, г.Москва
46.	Атомно-абсорбционное измерение серебра и его соединений в воздухе рабочей зоны	ЦОЛИУВ, г.Москва
47.	Газохроматографическое измерение себациновой кислоты в воздухе рабочей зоны	НИИГТиПЗ, г.Тбилиси
48.	Фотометрическое измерение сульфалена в воздухе рабочей зоны	Филиал ВНИХФИ, Московская обл., Купавна
49.	Полярографическое измерение селенида цинка в воздухе рабочей зоны	Государственный Университет г. Москва.
50.	Атомно-абсорбционное измерение термолюминофора Т-440 в воздухе рабочей зоны	ВНИИлюминофоров, г.Ставрополь
51.	Газохроматографические измерения Δ^1-тетрагидрофталевого ангидрида, N-оксиметилтетрагидрофталимида в воздухе рабочей зоны	Университет Дружбы народов им.П.Лумумбы, г.Москва
52.	Титриметрическое измерение тиосульфата аммония в воздухе рабочей зоны	НИИ общей гигиены и профзаболеваний, г.Ереван

Продолжение

№ п/п	Методические указания	Организация, представившая методические указания
53.	Измерение трициклогексилолово-гидроксида методом тонкослойной хроматографии в воздухе рабочей зоны	Филиал ВНИИ гигиены и токсикологии пестицидов, полимеров и пластических масс, г.Ереван
54.	Измерение трициклогексилолово-хлорида и дициклогексилоловооксида методом тонкослойной хроматографии в воздухе рабочей зоны	" "
55.	Фотометрическое измерение тиурама ЭСР в воздухе рабочей зоны	НИИ резины, г.Москва
56.	Фотометрическое измерение формальдегида в воздухе рабочей зоны	ВЦНИИОТ ВЦСПС, г.Москва
57.	Фотометрическое измерение формальдегида и метанола в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Донецк и НИИ гигиены им.Ф.Ф.Эрисмана, Московская область
58.	Газохроматографическое измерение продуктов термодеструкции фенолоформальдегидных смол (метанола, бензола, толуола, м-ксилола, фенола, о-и п-крезолов, 2,4- и 2,6-ксиленолов) в воздухе рабочей зоны	ВНИИОТ, г.Свердловск
59.	Газохроматографическое измерение хлористого метила и этила в воздухе рабочей зоны	Химзавод, г.Данков
60.	Спектрографическое измерение хлорплатината аммония и хлорпалладозамина в воздухе рабочей зоны	ЦОЛИУВ, Москва
61.	Газохроматографическое измерение циклогексанона и циклогексанола в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены им.Ф.Ф.Эрисмана Московская область

Продолжение

№ п/п	Методические указания	Организация, представившая методические указания
62.	Газохроматографическое измерение циклогексанона и метилизобутилкетона в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены им.Ф.Ф.Эрисмана, Московская обл.
63.	Фотометрическое измерение эритромицина в воздухе рабочей зоны	ВНИИ антибиотиков, г.Москва
64.	Фотометрическое измерение этилендиамина и полиэтиленполиаминов в воздухе рабочей зоны	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Донецк
65.	Газохроматографическое измерение эпихлоргидрина в воздухе рабочей зоны	ВЦНИИОТ ВЦСПС, г.Москва
66.	Газохроматографическое измерение этилцеллозольва в воздухе рабочей зоны	НИИГТиПЗ, г.Москва
67.	Газохроматографическое измерение ЗФ-2 (3,3-дихлорбицикло /2,2,1/-гепт-5ен-2спиро/2(4-5-дихлор-4 циклопентен 1-3-дион/ в воздухе рабочей зоны	ВНИТИ гербицидов и регуляторов роста растений, г.Уфа
68.	Фотометрическое измерение β-аланина в воздухе рабочей зоны	НИИ ГТиПЗ, г.Москва

gost.e-ecolog.ru