

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
ПО ОПРЕДЕЛЕНИЮ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ
В ВОЗДУХЕ

Выпуск XVII

Москва, 1981 г.

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
ПО ОПРЕДЕЛЕНИЮ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ
В ВОЗДУХЕ

Выпуск XVII

Москва, 1981 г.

Сборник методических указаний составлен методической секцией по промышленно-санитарной химии при проблемной комиссии "Научные основы гигиены труда и профессиональной патологии".

Настоящие методические указания распространяются на определение содержания вредных веществ в воздухе промышленных помещений при санитарном контроле.

Редакционная коллегия: В.Б.Дорогова, М.Д.Бабина,
В.Г.Овечкин, В.А.Хомутова, Г.В.Медведева

УТВЕРЖДАЮ
 Заместитель Главного
 государственного
 санитарного врача СССР
 А. И. ЗАИЧЕНКО

" 18 " апреля 1981 г.

№ 2344-81

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
 НА ГАЗОХРОМАТОГРАФИЧЕСКОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ДИМЕТИЛТЕРЕФТАЛАТА,
 МЕТИЛАЦЕТАТА, МЕТИЛБЕНЗОАТА, МЕТИЛТОЛУИЛАТА, МЕТИЛОВОГО
 И П-ТОЛУИЛОВОГО СПИРТОВ, П-ТОЛУИЛОВОГО АЛЬДЕГИДА, П-ТОЛУИЛОВОЙ
 КИСЛОТЫ, П-КСИЛОЛА И ДИТОЛИЛМЕТАНА
 В ВОЗДУХЕ

Т а б л и ц а 6

Физические свойства компонентов

№№ п/п	Компоненты	Струк- турная формула вещества	Моле- куляр- ный вес	Удель- ный вес	Температура °С	
					кипе- ния	плав- ления
1.	Диметилтерефталат	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOCH}_3)_2$	194,19	-	-	140-142
2.	Метилацетат	$\text{CH}_3\text{COOCH}_3$	74,08	0,924	57,0	98,1
3.	Метилбензоат	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOCH}_3$	136,15	1,093	199,6	12,5
4.	Метилтолуилат	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)\text{COOCH}_3$	150,18	-	217,0	-
5.	Метиловый спирт	CH_3COH	32,04	0,792	64,6	97,5
6.	П-толуиловый спирт	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{OH})(\text{CH}_3)$	122,17	-	217,0	59,5
7.	П-толуиловый альдегид	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CHO})(\text{CH}_3)$	120,15	1,019	204,5	-
8.	П-толуиловая кислота	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{COOH})(\text{CH}_3)$	136,15	-	275,0	179,6
9.	П-ксилол	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$	106,17	0,861	138,4	13,2
10.	О-дитолилметан	$\text{C}_6\text{H}_4(\text{CH}_3)_2$	182,27	0,999	286,5	182,27

I. Общая часть

1. Определение основано на использовании газожидкостной хроматографии при работе на приборе с пламенно-ионизационным детектором. Отбор проб с концентрированием.

2. Предел обнаружения 0,05–0,5 мкг в анализируемом объеме раст-
вора.

3. Предел обнаружения в воздухе 0,005–0,05 мг/м³ (расчетный).

4. Диапазон измеряемых концентраций 0,05–300 мг/м³.

5. Погрешность определения $\pm 10\%$.

6. Определению не мешают другие ароматические углеводороды.

7. Предельно-допустимые концентрации в воздухе, мг/м³: диметил-
терефталата–0,1, метилацетата–100, метилтолуилата–50, метилового
спирта–5, пара-ксилола–50, дитолуилметана–1,0.

II. Реактивы и аппаратура

8. Применяемые реактивы и растворы.

Диметилтерефталат, метилацетат, метилбензоат, метилтолуилат,
метиловый и п-толуильный спирт, п-толуильный альдегид, п-толуило-
вая кислота, п-ксилол, дитолуилметан, химически или хроматографи-
чески чистые.

Целит 548, фракция 0,25–0,50 мм.

Полиметилсилоксановая жидкость.

Полиэтиленгликольсукцинат.

Хлороформ, х.ч., ГОСТ 3160–51.

Ортофосфорная кислота, х.ч., ГОСТ 6552–58.

Ацетон, ГОСТ 2603–71.

Спирт этиловый, ГОСТ 5963–67.

Эфир серный, ГОСТ 6265–52.

Газообразные азот, водород и воздух в баллонах с редукторами.

9. Применяемые посуда и приборы.

Хроматограф с пламенно-ионизационным детектором.

И-образная колонка, длиной 1 м, внутренним диаметром 3 мм.

Аспирационное устройство.

Фильтры АФА-ХА-20.

Посуда лабораторная, стеклянная и фарфоровая.

Бутыли, емкостью 10 и 20 л.

Шприцы медицинские, цельностеклянные, емк. 1–20 мл.

Шкаф сушильный.

Муфель электрический.

Баня водяная.

Компрессор медицинский или для аквариумов.

Генератор водорода, сгс-2.

Секундомер.

Линейка и лупа измерительные.

Концентрирующие трубки из нержавеющей стали, длиной 30 см, внутренним диаметром 6 мм.

III. Отбор проб воздуха

10. Воздух со скоростью 0,5 л/мин протягивают через концентрирующую трубку, заполненную целитом 545 с жидкой фазой полиметилсилоксановой жидкостью ПМС-100 в количестве 20% от веса целита. Для улавливания аэрозолей диметилтерефталата, метилтолуилата, п-толуиловой кислоты и дитолдиметана перед концентратором помещают фильтр АФА-ХА-20.

Для определения 1/2 предельно-допустимой концентрации следует отобрать 10 л воздуха.

IV. Описание определения

11. Для приготовления насадки колонки твердый носитель-целит-545 помещают в круглодонную колбу и заливают раствором орто-фосфорной кислоты в ацетоне в количестве 2% по отношению к весу целита. Колбу подсоединяют к водоструйному насосу и растворитель удаляют при постоянном перемешивании в вакууме на водяной бане. Затем растворяют в хлороформе 10% от массы носителя полиэтиленгликоль-сукцинат и раствор выливают в колбу с целитом, модифицированном орто-фосфорной кислотой. Хлороформ удаляют выпариванием на водяной бане под вакуумом. Хроматографическую колонку заполняют подготовленной насадкой при постукивании или с помощью вибратора и кондиционируют при температуре 135° в токе азота в течение 5-6 часов.

Для заполнения концентрирующей трубки полиметилсилоксановую жидкость растворяют в серном эфире и наносят на целит - 545 в количестве 20% от веса носителя.

Заполненные насадкой концентрирующие трубки подсоединяют к хроматографу и продувают азотом в течение 5 часов при температуре 250-260°С, после чего они готовы для отбора проб воздуха.

Общую подготовку прибора проводят согласно инструкции.

Фильтры помещают в стакан, емкостью 50 мл., приливают 5-10 мл этилового спирта и оставляют на 20 мин., прикрыв стакан часовым

стеклом. Раствор сливают в колбу ротационного испарителя, отжимая фильтр стеклянной палочкой. Эту операцию повторяют 2-3 раза. Испаряют растворитель под вакуумом досуха. Сухой остаток растворяют в 1 мл п-гексана. Через самоуплотняющуюся мембрану испарителя вводят в хроматограф микрошприцем 5 мкл. полученного раствора.

У с л о в и я а н а л и з а

Длина колонки	1 м
Диаметр колонки	3 мм
Твердый носитель	Целит-545, модифицированный орто-фосфорной кислотой
Жидкая фаза	Полиэтиленгликоль-сукцинат (10%).
Температура колонки	55-135°C
Программирование	20°/мин
Температура испарителя	250°C
Газ-носитель	азот
Скорость потока газа-носителя	60 мл/мин
Скорость потока водорода	60 мл/мин
Скорость потока воздуха	500 мл/мин
Скорость диаграммной ленты	360 мм/час
Объем вводимой пробы	5 мкл

Время удерживания компонентов (относительные): метилацетата - 0,33; метанола - 0,35; п-ксилола - 0,41; метилбензоата - 0,43; п-толуилового спирта - 2,1; дитоллилметана - 38,5; диметилтерефталата - 66,5; п-толуиловой кислоты - 149,0.

Количественный расчет компонентов проводят по методу абсолютной калибровки. Стандартные растворы анализируемых веществ известной концентрации (1-20 мкг/мл) вводят в концентрирующую трубку, которую помещают в дозирующее устройство с закрытыми кранами.

Концентратор выдерживают в дозирующем устройстве при температуре 250°C в течение 10 мин.

По истечении этого времени испарившиеся компоненты вводят в хроматографическую колонку переключением шестиходового крана на приборе и двухходовых кранов в дозирующем устройстве. Одновременно от 1 до 10 мкл стандартных растворов вводят в испаритель хроматографа. Измеряют площади пиков путем умножения высоты пика на его ширину, измеренную на половине высоты и на основании полученных данных строят графическую зависимость количества анализирующих

веществ от площади пиков.

Концентрация диметилтерефталата, метилтолуилата п-толуиловой кислоты и дитоллиметана в мг/м^3 воздуха (x) вычисляют по формуле:

$$x = \frac{K \cdot S \cdot 10^3}{V_{20}}, \text{ где}$$

- K - относительный коэффициент чувствительности для каждого вещества, мг/мм^2 ;
 S - площадь соответствующего пика, мм^2 ;
 V_{20} - объем воздуха в л, взятый для анализа и приведенный к стандартным условиям по формуле (см. приложение I).
 10^3 - коэффициент пересчета.

Концентрация ацетата, метанола, п-ксилола, метилбензоата, -толуилового альдегида, п-толуилового эфира, п-толуилового спирта в воздухе (x) в мг/м^3 , когда в процессе концентрирования достигается равновесие между воздухом и жидкой фазой, рассчитывают по формуле:

$$x = \frac{K \cdot S \cdot 10^6}{V_{ж} \cdot K^{20} + V_{г.ф.}}, \text{ где}$$

- $V_{ж}$ и $V_{г.ф.}$ - объем жидкости и газовой фазы в концентраторе, мл.,
 K^{20} - коэффициент распределения данного вещества при 20°C на ПЭМС-4.
 $V_{ж} \cdot K^{20} + V_{г.ф.}$ - соответствует минимальному объему воздуха в мл, который необходимо пропустить через концентратор, чтобы установить равновесие.
 10^6 - коэффициент пересчета.

Коэффициент распределения веществ рассчитывают по формуле:

$$K^{20} = V_g \cdot d, \text{ где}$$

- V_g - удерживаемый объем жидкой фазы;
 d - плотность жидкой фазы.

Приложение I

Приведение объема воздуха к стандартным условиям проводят по следующей формуле:

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

V_t - объем воздуха отобранный для анализа, л

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 (приложение 2). Для приведения воздуха к стандартным условиям надо умножить V_t на соответствующий коэффициент.

КОЭФФИЦИЕНТЫ

для приведения объёма воздуха к стандартным условиям: температура + 20°C
и атмосферное давление 101,33 кПа

Д а в л е н и е P, кПа

°C	97,33	97,86	98,40	98,93	99,46	100	100,53	101,06	101,33	101,86	102,40
-30	1.1582	1.1646	1.1709	1.1772	1.1836	1.1899	1.1963	1.2026	1.2058	1.2122	1.2185
-26	1.1393	1.1456	1.1519	1.1581	1.1644	1.1705	1.1768	1.1831	1.1862	1.1925	1.1986
-22	1.1212	1.1274	1.1336	1.1396	1.1458	1.1519	1.1581	1.1643	1.1673	1.1735	1.1795
-18	1.1036	1.1097	1.1158	1.1218	1.1278	1.1338	1.1399	1.1460	1.1490	1.1551	1.1611
-14	1.0866	1.0926	1.0986	1.1045	1.1105	1.1164	1.1224	1.1284	1.1313	1.1373	1.1432
-10	1.0701	1.0760	1.0819	1.0877	1.0936	1.0994	1.1053	1.1112	1.1141	1.1200	1.1258
-6	1.0540	1.0599	1.0657	1.0714	1.0772	1.0829	1.0887	1.0945	1.0974	1.1032	1.1089
-2	1.0385	1.0442	1.0499	1.0556	1.0613	1.0669	1.0726	1.0784	1.0812	1.0869	1.0925
0	1.0309	1.0366	1.0423	1.0477	1.0535	1.0591	1.0648	1.0705	1.0733	1.0789	1.0846
+2	1.0234	1.0291	1.0347	1.0402	1.0459	1.0514	1.0571	1.0627	1.0655	1.0712	1.0767
+6	1.0087	1.0143	1.0198	1.0253	1.0309	1.0363	1.0419	1.0475	1.0502	1.0557	1.0612
+10	0.9944	0.9999	1.0054	1.0108	1.0162	1.0216	1.0272	1.0326	1.0353	1.0407	1.0462
+14	0.9806	0.9860	0.9914	0.9967	1.0027	1.0074	1.0128	1.0183	1.0209	1.0263	1.0316
+18	0.9671	0.9725	0.9778	0.9830	0.9884	0.9936	0.9989	1.0043	1.0069	1.0122	1.0175
+20	0.9605	0.9658	0.9711	0.9763	0.9816	0.9868	0.9921	0.9974	1.0000	1.0053	1.0105
+22	0.9539	0.9592	0.9645	0.9696	0.9749	0.9800	0.9853	0.9906	0.9932	0.9985	1.0036
+24	0.9475	0.9527	0.9579	0.9631	0.9683	0.9735	0.9787	0.9839	0.9865	0.9917	0.9968
+26	0.9412	0.9464	0.9516	0.9566	0.9618	0.9669	0.9721	0.9773	0.9799	0.9851	0.9902
+28	0.9349	0.9401	0.9453	0.9503	0.9555	0.9605	0.9657	0.9708	0.9734	0.9785	0.9836
+30	0.9288	0.9339	0.9391	0.9440	0.9492	0.9542	0.9594	0.9645	0.9670	0.9723	0.9772
+34	0.9167	0.9218	0.9268	0.9318	0.9368	0.9418	0.9468	0.9519	0.9544	0.9595	0.9644
+38	0.9049	0.9099	0.9149	0.9198	0.9248	0.9297	0.9347	0.9397	0.9421	0.9471	0.9520

151

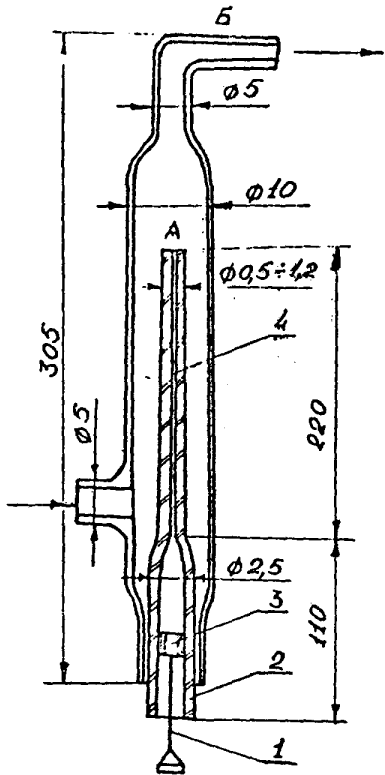


Рис.1. Установка для приготовления эталонных смесей с помощью диффузионного дозатора

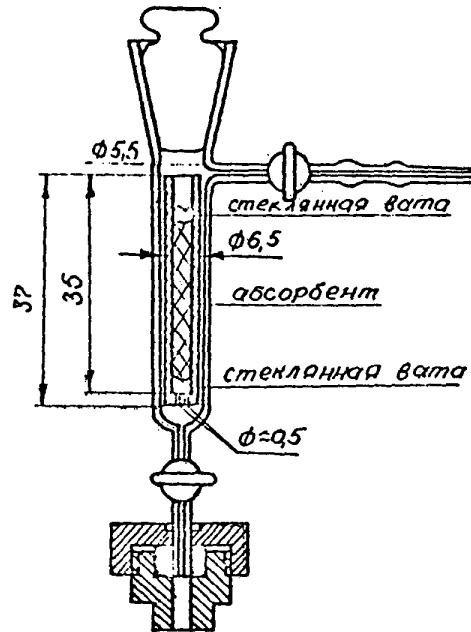


Рис.2. Устройство для ввода сконцентрированных в концентрате проб в хроматограф.

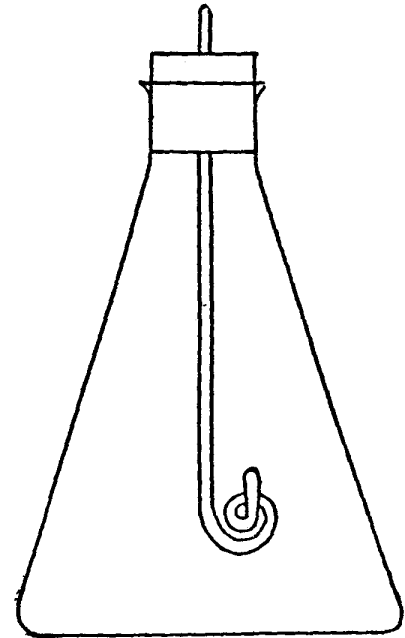


Рис.3. Колба для сжигания фильтров на определение содержания серы.

СПИСОК

институтов, представивших методики в
данный сборник

№ III	ВЕЩЕСТВО	Наименование института
I.	Амидопирин	Харьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
2.	Афуган	ВНИИ ГИНТОКС, г.Киев
3.	Бензантрон	Харьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
4.	Бензилпенициллин	ВНИИ антибиотиков, г.Москва
5.	Бензоксазолон	Московский медицинский институт
6.	Гексахлоробутадиеп	ВНИИ противифиллоксерная станция, г.Одесса
7.	Двуокись рутения	I-й медицинский институт, г.Москва
8.	Дикрил и менид	ВНИИ Гинтокс, г.Киев
9.	Диметилдихлорвинилфосфат (ДДВФ)	ВНИИ химических средств защиты растений, г.Москва.
10.	Диметилдихлорвинилфосфат, -гексахлорциклогексан, дихлордифенилтрихлорэтан	Казанский институт охраны труда
11.	Диметилтерефталат, метилбензоат, метилтолулат, метиловый и п-толуиловый спирты, п-толуиловый альдегид, п-толуиловая кислота, п-ксилол и дитолилметан	Ангарский НИИ гигиены труда и профзаболеваний
12.	Диметилцианамид	Университет дружбы народов им.П.Лумумбы.
13.	I,3 - дихлорпропилен	Новосибирский санитарный институт.
14.	3,4 - дихлорпропиоанид	Горьковский НИИ гигиены труда и профзаболеваний, ВНИИ хим.средств защиты растений.
15.	Дурсбан	ВНИИ Гинтокс, г.Киев
16.	Зоокумарин	Тбилисский институт гигиены труда и профзаболеваний.
17.	Лассо CP-52223, суффикс	ВНИИ Гинтокс, г.Киев

1	2	3
18.	Малоран	ВНИИГинтокс, г. Киев
19.	Метанол в присутствии формальдегида	Новосибирский санитарный институт
20.	Метилизобутилкетон	Уфимский институт гигиены труда и профзаболеваний
21.	Окись, гидроокись стронция	1-й Медицинский институт, г. Москва
22.	2,3-оксинафтойная кислота	Харьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
23.	Олеандомицин	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва
24.	Суммарное содержание парафиновых углеводородов $C_{11} - C_{10}$ и ароматических углеводородов	ВНИИ углеводородного сырья, г. Казань
25.	Пентахлорацетофенон	Львовский медицинский институт
26.	Пиримор	Киевский институт гигиены труда и профзаболеваний
27.	Рицид	ВНИИ ГИНТОКС, г. Киев
28.	Сероокись	Волгоградская СЭС
29.	Сера	Свердловский институт гигиены труда и профзаболеваний
30.	Смолистые вещества	То же
31.	Тачигарен	ВНИИ ГИНТОКС, г. Киев
32.	Топсин НФ-35 и НФ-	То же
33.	Трехбромистый бор	Новосибирский санитарный институт
34.	1-фенил, 4-5 ди-хлорширидазон	Уфимский институт гигиены труда и профзаболеваний
35.	1-фенилендималеимид	Гор. СЭС, г. Москва
36.	Фенозон и ди-хлорширидазон	ВНИИ хим. средств защиты растений, г. Москва
37.	Фталан	Тбилисский институт гигиены труда и профзаболеваний
38.	Фтористый алюминий	ЦИУВ Кафедра промгигиены, г. Москва
39.	Фторотан, ингалан, диэтиловый эфир, этиловый спирт	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва
40.	6-хлорбензоксазолон и хлористил - 6-хлорбензоксазолон	Львовский медицинский институт
41.	1-хлор - 2 этилгексан	Гор. СЭС, г. Москва
42.	Цианлиав и цианистый водород	Тбилисский институт гигиены труда и профзаболеваний
43.	Цинк и кадмий	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва

СО Д Е Р Ж А Н И Е

стр.

1.	Методические указания на колориметрическое определение амидопиррина в воздухе	3
2.	Методические указания на хроматографическое определение афугана в воздухе	6
3.	Методические указания на фотометрическое определение бензантрацена в воздухе	9
4.	Методические указания на фотометрическое определение бензилпенициллина в воздухе	12
5.	Методические указания на спектрофотометрическое определение бензоксазолона в воздухе	16
6.	Методические указания на хроматографическое определение гексахлорбутадиена в воздухе.....	19
7.	Методические указания на фотометрическое определение двуокиси рутения в воздухе	22
8.	Методические указания на хроматографическое определение дикрилла и менида в воздухе	25
9.	Методические указания на газохроматографическое определение диметилдихлорвинилфосфата в воздухе.....	29
10.	Методические указания на газохроматографическое определение диметилдихлорвинилфосфата, γ - гексахлорциклогексана и дихлордифенилтрихлорэтана в воздухе	33
11.	Методические указания на газохроматографическое определение диметилтерефталата, метилацетата, метилбензоата, метилтолулата, метилового и п-толулового спиртов, п-толулового альдегида, п-толулово-й кислоты, п-ксилола и дитоллиметана в воздухе	37
12.	Методические указания на фотометрическое определение диметилпиперамида в воздухе	42
13.	Методические указания на газохроматографическое определение 1-3 - дихлорпропилена в воздухе	45
14.	Методические указания на газохроматографическое определение 3,4 - дихлорпропиоанилида в воздухе.....	49
15.	Методические указания на газохроматографическое определение дурсбана в воздухе	52

16. Методические указания на хроматографическое определение зоокумарина в воздухе	55
17. Методические указания на спектрофотометрическое определение лиссо, СР-5224 сульфидов в воздухе	59
18. Методические указания на хроматографическое определение малорана в воздухе	62
19. Методические указания на газохроматографическое определение малорана в воздухе	65
20. Методические указания на фотометрическое определение метанола в присутствии формальдегида в воздухе	68
21. Методические указания на хроматографическое определение метилизобутилкетона в воздухе	73
22. Методические указания на спектральное определение оксидов и гидроксидов стронция в воздухе	77
23. Методические указания на фотометрическое определение 2,3-оксинафтойной кислоты в воздухе	80
24. Методические указания на фотометрическое определение олеандротрипа в воздухе	83
25. Методические указания на газохроматографическое определение суммарного содержания парафиновых углеводородов $C_1 - C_{10}$ и ароматических углеводородов в воздухе	86
26. Методические указания на хроматографическое определение пентахлорацетофенона в воздухе	91
27. Методические указания на спектрофотометрическое определение пиримора в воздухе	94
28. Методические указания на хроматографическое определение ринида в воздухе	97
29. Методические указания на газохроматографическое определение сероокиси в воздухе	100
30. Методические указания на фотометрическое определение серы в воздухе	103
31. Методические указания на флуоресцентное определение смолистых веществ в воздухе	106
32. Методические указания на хроматографическое определение ташигарена в воздухе	109
33. Методические указания на хроматографическое определение топсинов ИФ-35 и ИФ-44 в воздухе	112
34. Методические указания на фотометрическое определение трехбромистого бора и продуктов его разложения в воздухе	115

35. Методические указания на фотометрическое определение I-фенил, 4-5-дихлорпиридазона - в воздухе.....	I19
36. Методические указания на фотометрическое определение м-фенилендиималеимида в воздухе.....	I22
37. Методические указания на газохроматографическое определение феназона и дихлорпиридазона в воздухе	I26
38. Методические указания на фотометрическое определение фталана в воздухе	I30
39. Методические указания на фотометрическое определение фтористого алюминия в воздухе	I33
40. Методические указания на газохроматографическое определение фторотана, ингалана, диэтилового эфира и этилового спирта в воздухе	I36
41. Методические указания на спектрофотометрическое определение 6-хлорбензоксазолна и хлорметил-6-хлорбензоксазолна в воздухе.....	I40
42. Методические указания на фотометрическое определение I - хлор - 2 этил-гексана в воздухе.....	I43
43. Методические указания на фотометрическое определение цианплавана и цианистого водорода в воздухе	I46
44. Методические указания на полярографическое определение цинка и кадмия в воздухе	I50
45. Приложение I. Приведение объема воздуха к стандартным условиям	I53
46. Приложение 2. Таблица коэффициентов для различных температур и давления	I54
47. Приложение 3. Рисунки.....	I55
48. Приложение 4. Список институтов, представивших Методики	I56