

Министерство здравоохранения СССР

---

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ**

**по измерению концентраций  
вредных веществ в воздухе  
рабочей зоны**

(переработанные и дополненные техни-  
ческие условия, **ВЫПУСКИ № 6-7**)

Москва, 1982 г.

Сборник методических указаний составлен на основе ранее опубликованных выпусков технических условий № 6-7. Включенные в сборник методики переработаны в соответствии с требованиями ГОСТа И2.1.005-76. Некоторые устаревшие методики заменены новыми.

Настоящие Методические указания распространяются на определение содержания вредных веществ в воздухе промышленных помещений при санитарном контроле и имеют ту же юридическую силу, что и Технические условия.

Методические указания подготовлены сотрудниками лаборатории санитарно-химических методов исследования Института гигиены труда и профессиональных заболеваний АМН СССР.

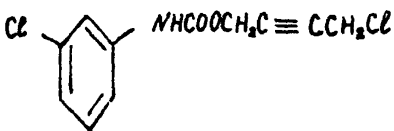
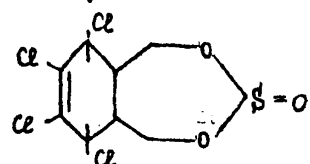
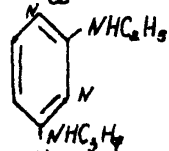
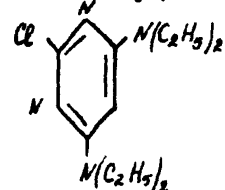
Редакционная коллегия: М.Д.Бабяна, С.И.Муравьева,  
Т.В.Соловьева, В.Г.Овечкин

Утверждаю

Заместитель Главного Государствен-  
ного санитарного врача СССРИ.И.И. А.И.Заченко№ ССА/СС 1982г.В 2583

## МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ

ПО ФОТОМЕТРИЧЕСКОМУ ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИЙ КАРБИНА,  
ТЮДАНА, АТРАЗИНА И ХЛОРАЗИНА В ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ.

Карбин		M = 222,66
Тюдан		M = 406,93
Атразин		M = 215,69
Хлоразин		M = 257,77

## 1. У характеристика метода

Метод основан на разрушении препарата карбина и тиодана смесью серной кислоты с бихроматом калия при  $140^{\circ}\text{C}$ , атразина и хлоразина смесью фосфорной кислоты и бихромата калия при  $160-180^{\circ}$ . Образовавшийся в процессе сжигания свободный хлор поглощается смесью растворов иодистого калия /или иодистого кадмия/ с крахмалом, в результате чего выделяется эквивалентное количество иода. Выделившийся иод определяют колориметрическим или титриметрическим методом.

Отбор проб проводится с концентрированием на стеклянную вату и в ацетон.

Предел измерения по хлору в анализируемом объеме пробы -  $0,1$  мкг.

Предел измерения карбина и тиодана в воздухе -  $0,02$  мг/м<sup>3</sup> /при отборе 5 л/, атразина -  $0,003$  мг/м<sup>3</sup> /при отборе 30 л/ и хлоразина -  $0,05$  мг/м<sup>3</sup> /при отборе 2 л/.

Диапазон измеряемых концентраций карбина и тиодана в воздухе -  $0,02-2,0$  мг/м<sup>3</sup>, атразина -  $0,003-0,3$  мг/м<sup>3</sup>, хлоразина -  $0,05-5,0$  мг/м<sup>3</sup>.

Сернистый ангидрид, хлориды и другие хлороорганические соединения мешают определению.

Граница суммарной погрешности измерения карбина, тиодана, атразина и хлоразина в воздухе не превышает  $\pm 25\%$ .

Предельно допустимая концентрация карбина в воздухе -  $0,5$  мг/м<sup>3</sup>, тиодана -  $0,1$  мг/м<sup>3</sup>, атразина и хлоразина -  $2$  мг/м<sup>3</sup>.

## 2. Реагенты и растворы

Стандартный раствор хлора, соответствующий 10 мг/мл хлора, готовят из 0,01 н. раствора иода. Для этого 2,82 мг точно 0,01 н. раствора иода вносят в мерную колбу вместимостью 100 мл и доводят дистиллированной водой до метки. Раствор употребляют свежеприготовленным. Титр 0,01 н. раствора иода определяют перед анализом.

Кальций двуокисловольфрамный, ГОСТ 4220-68 перекристаллизованной и высушенный при 130 ° в течение 3-х часов.

Кислота серная, ГОСТ 4207-77, плотность 1,84.

Кислота фосфорная, ГОСТ 6552-66, плотность 1,68.

Кислота азотная ГОСТ 4461-67, плотность 1,37.

Крахмал растворимый ГОСТ ГОИИ 27-1863, 1%-ный раствор.

Серебро азотнокислое ГОСТ 1277-75, 1%-ный раствор.

Кальций роданитный ГОСТ 6421-57, 2,5%-ный раствор.

Можно применять раствор роданитного кальция, однако раствор роданитного кальция более устойчив по отношению к свету и кислороду воздуха и более избирателен к хлору.

Поглотительный раствор для хлора. Готовят следующим образом: 100 мл 2,5%-ного раствора роданитного кальция смешивают с 50 мл 1%-ного раствора крахмала и кипятят 2-3 мин. После охлаждения раствор разбавляют водой до 500 мл и перемешивают. Хранят в темном месте в сосуде с притертой пробкой. Пригоден к работе в течение 6 месяцев.

Натрий серноватистокальциевый, ГОСТ 4215-66, 0,002 н. раствор.

Иод кристаллический, ГОСТ 4159-64, 0,01 н. раствор.

Эфир этиловый, ГОСТ 6265-52, перегнанный, не содержащий хлоридов.

Уксус: ГОСТ 2600-74, перегнанный, не содержащий хлоридов.

Вата стеклянная, обработанная концентрированной серной кислотой, затем промываемая водой до нейтральной реакции и высушенная при  $100-110^{\circ} \text{C}$ .

Аскарит, ТУ.ХИ 2055-49, отсеянный от мелких частиц.

Едкий натр, ГОСТ 4328-66.

Натронная известь, гранулированная ГОСТ 4456-48.

Окислительная смесь для карбина и триодана. В сухую колбу вместимостью 200 мл вносят 25г двухромовокислого калия и 100 мл концентрированной серной кислоты. Тщательно перемешивают стеклянной палочкой и нагревают на парфеновой бане в течение 1 часа при  $125-130^{\circ} \text{C}$ . В процессе нагревания через смесь при помощи стеклянной трубки, доходящей до дна колбы, пропускают очищенный воздух со скоростью 50-60 мл/мин. Нагревание окислительной смеси необходимо для удаления присутствующей в реактивах примеси хлорида. Окислительную смесь хранят в банке с притертой пробкой. Срок годности окислительной смеси 6 месяцев. Проверку окислительной смеси на присутствие хлоридов производят в пробирке для сожжения хлорорганических соединений. Для этого 4 мл приготовленной смеси наливают в колбочку прибора. Затем производят все операции, которые описаны при определении исследуемых веществ. В случае обнаружения хлоридов в смеси необходимо повторить операцию их удаления.

Окислительная смесь для атразина и хлоразина. В сухую колбу вместимостью 200 мл вносят 25 г двухромовокислого калия растертого в тонкий порошок, 100 мл концентрированной фосфорной кислоты. Тщательно перемешивают стеклянной палочкой и нагревают на парфеновой бане в течение часа при  $160^{\circ} \text{C}$ . В процессе нагревания через смесь при помощи стеклянной трубки, доходящей до дна колбы, пропускают очищенный воздух со скоростью 50-60

мл/мин для удаления хлоридов. Затем проводят проверку смеси на присутствие хлоридов, как описано выше.

### 3. Приборы и посуда

Аспирационное устройство.

Фотоэлектроколориметр.

Прибор для разрушения хлорорганических пестицидов (рис.1).

Аллонжи стеклянные, гофрированные (рис.2).

Воронки с пористой пластинкой №1.

Поглотительные сосуды Зайцева.

Поглотительные сосуды с пористой пластинкой №1.

Пробирки обыкновенные, круглодонные ГОСТ 10515-75.

Пробирки колориметрические из бесцветного стекла, высотой 120 мм и внутренним диаметром 15 мм, ГОСТ 10515-75.

Пипетки, ГОСТ 20292-74 вместимостью 1, 2,5 и 10 мл с делениями на 0,01, 0,05, 0,1 мл.

Микробретка, ГОСТ 20292-74, вместимостью 1 мл с делениями на 0,01мл.

Колбы мерные, ГОСТ 1770-74, вместимостью 100мл.

Колбы конические, ТУ 10394-72, вместимостью 200 и 50 мл.

Воронки химические диаметром 30-70мл, ГОСТ 8613-75.

Цилиндры мерные, ГОСТ 1770-74, вместимостью 500 мл.

Очистительная система, состоящая из склянки Тищенко вместимостью 200 мл и поглотительной колонки вместимостью 300-500 мл (рис.3).

Склянку Тищенко на 1/3 заполняют концентрированной серной кислотой. Колонку на 2/3 заполняют аскаритом или гранулированной нагронной известью и на 1/3 гигроскопической ватой, чтобы задержать аскарит или известь, которые могут быть извлечены из колонки током воздуха. На дне колонки помещают тонкий слой ваты. Склянку Тищенко и колонку соединяют между собой резиновыми трубками встык. Другой отвод склянки

Тщценко при помощи резиновой трубки присоединяют к бутылке аспиратора. К колонке присоединяют резиновую трубку с винтовой зажимом для регулирования тока воздуха.

Перчатки резиновые.

Термометры на 100-200°, ГОСТ 2823-59.

Баня водяная.

Баня парафиновая.

Прибор для отгонки растворителей.

Пылка электрическая.

#### 4. Проведение анализа

##### Условия отбора проб воздуха

Воздух, содержащий карбон, тиодан, протягивают со скоростью 0,5 -1 л/мин. через гофрированный стеклянный аллонж ( или воронку с пористым фильтром ), к которому последовательно присоединяют поглотительный сосуд с пористой пластинкой, содержащий 5 мл ацетона.

Поглотители во время отбора охлаждаются льдом. Воздух, после думей на содержание атразина, протягивают через гофрированный стеклянный аллонж, заполненный 2 г стеклянной ваты "шерсть" со скоростью 5 л/мин, при определении хлоразина - через аллонж с 2 г стеклянной ваты, последовательно соединенный с 2 поглотительными сосудами Базьева, содержащими по 5 мл ацетона, со скоростью 0,2 л/мин.

Для обнаружения 1/2 ПДК карбина и тиодана необходимо отобрать 4 л воздуха в течение 4 минут, для атразина - 15 л в течение 3 минут и хлоразина - 1 л воздуха в течение 5 мин.

##### Условия анализа

При анализе проб на содержание карбина, тиодана и хлоразина ацетон из поглотителей сливают в колбу для экстракции хлорорганических пестицидов и упаривают (или отгоняют) рас-



творитель) на водяной бане досуха. К сухому остатку в эту же колбу помещают стеклянную вату из аллонжа и наливают 4 мл окислительной смеси для карбина и тиодана или 8-10 мл для хлоразина. При определении атразина стеклянную вату из аллонжа переносят в колбу для сжигания и заливают 8-10 мл окислительной смеси для атразина. Воронку прибора закрывают притертой пробкой с отводной трубкой, соединенной с очистительной системой. Прибор помещают в нагреваемую до 60° парафиновую баню. Отводную трубку прибора помещают в пробирку-приемник с 5 мл поглотительного раствора для хлора. Нижний конец отводной трубки должен находиться от дна пробирки не более 3 мм. Нагревают парафиновую баню до 140° при анализе карбина и тиодана, 160-170° - при анализе хлоразина и 160-180° - при анализе атразина.

При анализе карбина и тиодана процесс сжигания препаратов длится 10-15 мин, атразина и хлоразина - 15-20 мин. Конец реакции определяют по прекращению выделения кода, когда поглотительный раствор остается бесцветным. Выделившийся код определяют путем измерения оптической плотности растворов на фотоэлектроколориметре в кювете с толщиной слоя 10 мм с применением зеленого светофильтра.

Содержание пестицида в анализируемом объеме определяют по предварительно построенному калибровочному графику, для построения которого готовят шкалу стандартов согласно таблице 21. Если интенсивность окраски растворов превышает интенсивность окраски растворов последнего стандарта, то пробы следует разбавить поглотительным раствором, но не более, чем в два раза. Если же нужно провести большее разбавление, то анализ следует проводить титриметрическим методом ( см. приложение ).

Таблица 21  
Шкала стандартов для определения пестицидов.

Номер стандарта	Стандартный раствор вода, мл	Поглотительный раствор для хлора, мл	Содержание хлора, мкг
1	0	5	0
2	0,05	4,95	0,5
3	0,1	4,9	1,0
4	0,2	4,8	2,0
5	0,4	4,6	4,0
6	0,6	4,4	6,0
7	0,8	4,2	8,0
8	1,0	4,0	10,0

Концентрацию пестицида в  $\text{мг/м}^3$  воздуха ( X ) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{G \cdot V_1 \cdot K}{V \cdot V_{20}}$$

где G — количество хлора, найденное в анализируемом объеме пробы, мкг.

$V_1$  — общий объем пробы, мл.

V — объем пробы, взятый для анализа, мл.

$V_{20}$  — объем воздуха, л, взятый для анализа и приведенный к стандартным условиям по формуле ( см. приложение I ).

Примечание: При содержании мода более 0,05 мг в пробе его определяют титриметрическим методом следующим образом. Поглотительный раствор всех приемных пробирок сливают вместе в коническую колбу и титруют 0,002 н. раствором тиосульфата натрия до обеспечения окислительности. Для титрования применяют микропробирку.

Концентрацию пестицида в  $\text{мг/м}^3$  воздуха ( X ) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{K \cdot 71 \cdot V_1}{V_{20}}$$

где:  $V_1$  — объем точно 0,002 н. раствора тиосульфата натрия, пошедший на титрование пробы, мл.

$V_{20}$  — объем воздуха в л, отобранный для анализа и приведенный к условиям: температуре +20 °С и давлению 760 мм рт.ст.

71 — количество мкг хлора, соответствующее 1 мкг толуола

0,002 н. раствора тиосульфата натрия.

K - коэффициент для пересчета хлора на исследуемый пестицид.

Коэффициент пересчета на карбин - 3,64; на тиодан - 1,91;

на атразин - 6,0; на хлоразин - 7,2.

## Приложение I.

Формула приведения объема воздуха  
к стандартным условиям

Согласно требованиям ГОСТ'a 12.1.005-76 объем отобранного воздуха приводит к стандартным условиям - температуре 20°C и барометрическому давлению 101,33 кПа /760 мм рт.ст./ по формуле:

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

$V_t$  - объем воздуха, отобранный для анализа, л;

$P$  - барометрическое давление, кПа;

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

Для упрощения расчетов используются коэффициенты  $K$  /приложение 2/, вычисленными для температур в пределах от минус 30 до плюс 30°C и давлений от 97,33 до 101,86 кПа /730-764 мм рт.ст./.

Коэффициенты К для приведения объема воздуха к стандартным условиям.

°C	Давление P, кПа/мм.рт.ст.									
	97,23/730	97,85/734	98,4/738	98,93/742	99,46/746	100/750	100,53/754	101,06/758	101,73/760	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	1,0936	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	1,0725	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	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	0,9830	0,9884	0,9936	0,9999	1,0043	1,0069	1,0122
+20	0,9605	0,9658	0,9711	0,9763	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	0,9287	0,9339	0,9391	0,9440	0,9492	0,9542	0,9594	0,9645	0,9670	0,9723
+34	0,9168	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	0,9248	0,9297	0,9347	0,9397	0,9421	0,9471

## Приложение 9

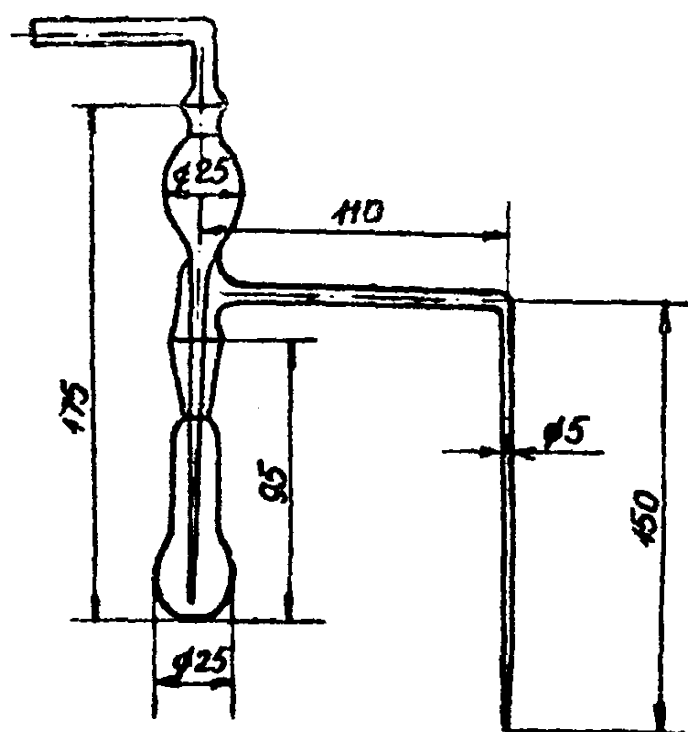


Рис. I Прибор для сжигания хлорорганических  
ядовых веществ

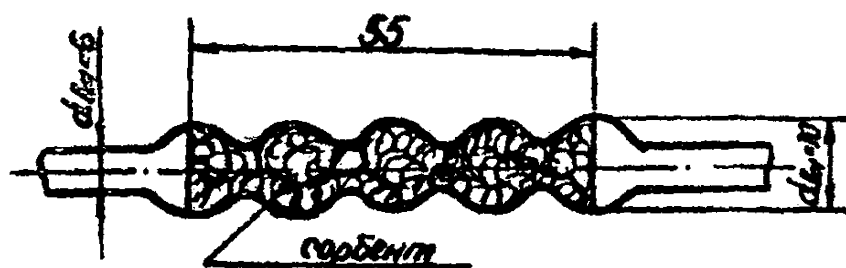


Рис. 2 Гофрированная стеклянная трубка

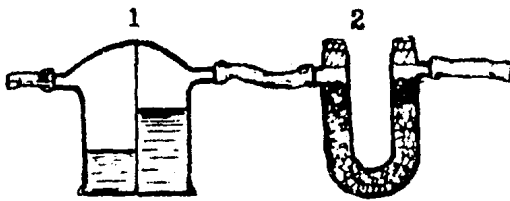


Рис. 3 Очистительная система. 1-сдвиг Тищенко, 2- поглотитель с нагретой известью.



## Приложение 4.

Список институтов, представивших новые методики  
в данный сборник

Наименование методики	Наименование института
1	2
Фотометрическое определение акрилонитрила	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
Газохроматографическое определение акриловой и метакриловой кислот	" - "
Фотометрическое определение аллилового спирта	" - "
Фотометрическое определение хлористого метила и хлористого этила	" - "
Фотометрическое определение 3,4-дихлорпропионаля	" - "
Фотометрическое определение толуолдиамин	" - "
Спектрофотометрическое определение карбазола	Свердловский институт гигиены труда и профзаболеваний
Фотометрическое определение кротонного альдегида	Штаб военизированных горноспасательных частей Урала /г. Свердловск/
Фотометрическое определение 1- и 2-метилнафталинов	Донецкий институт гигиены труда и профзаболеваний
Фотометрическое определение аценафтена	" - "
Фотометрическое определение коллидина	" - "
Газохроматографическое определение метилнафталина и нафталина	Ангарский институт гигиены труда и профзаболеваний
Фотометрическое определение хлорной ртути /с/л/	" - "

1	2
Определение хлорной ртути методом атомно-абсорбционного анализа	Лугарской институт гигиены труда и профзаболеваний
Газохроматографическое определение нафталина	Белорусский санитарно-гигиенический институт
Определение ртутьорганических соединений	Киевский институт гигиены труда и профзаболеваний
Фотометрическое определение эфирсульфоната	" " "
Хроматографическое определение этилртути	ВНИИГИНТОКС
Фотометрическое определение этилртути	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
Фотометрическое определение дихлорэтана	Новосибирский санитарный институт
Фотометрическое определение окиси азота	" " "

## СОДЕРЖАНИЕ

стр.

Методические указания по фотометрическому измерению концентраций этилбензена в воздухе . . . . .	3
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций ацетальдегида в воздухе . . . . .	7
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций акрилонитрила в воздухе . . . . .	13
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций акриловой и метакриловой кислот в воздухе . . . . .	16
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций акриловой и метакриловой кислот в воздухе . . . . .	20
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций аллилового спирта в воздухе . . . . .	24
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций первичных алифатических аминов в воздухе . . . . .	28
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций 2-амино-1,3,5-триметилабензола в воздухе . . . . .	33
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций п-анилина в воздухе . . . . .	36
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций бериллия в воздухе . . . . .	40
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций винилтолуола в воздухе . . . . .	45
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций дихлорэтана в воздухе . . . . .	49
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций диоксана в воздухе . . . . .	53
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций дикумилметана в воздухе . . . . .	58
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций диметилового эфира терефталевой кислоты в воздухе . . . . .	62

Методические указания по фотометрическому измерению концентрации динитрила адипиновой кислоты в воздухе . . . . .	66
Методические указания по фотометрическому измерению концентрации 3,4-дихлорпропионанилил в воздухе . . . . .	71
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций изопрена в воздухе . . . . .	75
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций суммы карбониллов кобальта и продуктов их разложения в воздухе . . . . .	80
Методические указания по спектрофотометрическому измерению концентраций карбазола в воздухе . . . . .	84
Методические указания по фотометрическому измерению концентрации коллидина . . . . .	88
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций кароина, тиодана, атразина и хлоразина в воздухе . . . . .	91
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций кротонового альдегида в воздухе . . . . .	100
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций малеинового ангидрида в воздухе . . . . .	105
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций окиси мезитила в воздухе . . . . .	109
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций 1- и 2-метилнафталинов в воздухе . . . . .	113
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций метилнафталина и нафталина в воздухе .	117
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций нафталина в воздухе . . . . .	121
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций нафталина в воздухе . . . . .	125
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций нитроформа в воздухе . . . . .	129
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций пентахлорacetона и гексахлорacetона . . . . .	133