

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

---

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ  
ПО ОПРЕДЕЛЕНИЮ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ  
В ВОЗДУХЕ**

**Выпуск XIX**

Москва, 1984 г.

**МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР**

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ  
ПО ОПРЕДЕЛЕНИЮ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ**

**Москва, 1983 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.

### *Выпуск XIX*

Редакционная коллегия: Кузьминых А.И., Македонская Р.Н.,  
Овечкин В.Г.

Д-79263 от 28.10.83г.                      Зак. 1943                      Тир. 1000

Типография Министерства Здравоохранения СССР.

## УТВЕРЖДАЮ

Заместитель Главного  
государственного  
санитарного врача СССР

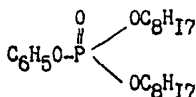
*А.И. ЗАЙЧЕНКО*

"*06*" *сентября* 1983 г.

№ *2883-83*

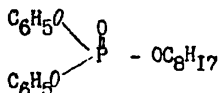
## МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ

ПО ФОТОМЕТРИЧЕСКОМУ ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИИ ДИ(2-ЭТИЛГЕКСИЛ)-  
ФЕНИЛФОСФАТА И ДИФЕНИЛ(2-ЭТИЛГЕКСИЛ)ФОСФАТА В ВОЗДУХЕ  
РАБОЧЕЙ ЗОНЫ



$M = 398,53$

Ди(2-этилгексил)фенилфосфат - прозрачная, вязкая, маслянистая жидкость с плотностью 0,961-0,996. В воде нерастворим, хорошо растворяется в спирте, эфире и других органических растворителях. Температура вспышки 190-203°C.



$M = 330,41$

Дифенил(2-этилгексил)фосфат - почти бесцветная вязкая жидкость с плотностью 1,09-1,17. В воде нерастворим, хорошо растворяется в органических растворителях. Температура вспышки 200°C.

## I. Характеристика метода

Определение основано на гидролизе фосфатов до фенола и дальнейшем определении фенола по реакции с диазотированным раствором п-нитроанилина, в результате чего образуется окрашенное соединение 4-окси-п-азо-4-нитробензол.

Отбор проб проводится с концентрированием в этанол.

Предел измерения - 1 мкг в анализируемом объеме пробы.

Предел измерения в воздухе - 0,2 мг/м<sup>3</sup> (при отборе 5 л воздуха)

Диапазон измеряемых концентраций: 0,2 - 6,0 мг/м<sup>3</sup>.

Определение специфично при наличии в воздухе одного из ДАФФ. Влияние фенола устраняется в процессе анализа.

Граница суммарной погрешности измерений не превышает  $\pm 25\%$ .

Предельно допустимая концентрация дифенил(2-этилгексил)фосфата в воздухе -  $0,5 \text{ мг/м}^3$ , ди(2-этилгексил)фенилфосфата -  $1 \text{ мг/м}^3$ .

## 2. Реактивы, растворы и материалы

Натрия гидроокись, ГОСТ 4328-77, 0,01 н и 10%-ный растворы.

Кислота соляная, ГОСТ 3118-77, уд.веса 1,19 и 5 н раствор.

Пара-нитроанилин, ТУ 6-09-258-70, 0,5%-ный раствор. В 70 мл воды растворяют при нагревании 0,35 г п-нитроанилина. В полученный раствор добавляют 4 мл соляной кислоты уд.веса 1,19. Хранят в темной склянке.

Натрий азотистокислый, ГОСТ 4197-74, 25%-ный раствор. Хранят в темной склянке.

Пара-нитрофенилдиазоний. К 3,7 мл раствора п-нитроанилина, приготовленного вышеуказанным способом добавляют 0,25 мл 25%-ного раствора азотистокислого натрия и перемешивают стеклянной палочкой. Приготовление раствора на холоду ускоряет процесс азотирования. Раствор готовят в день анализа.

Спирт этиловый, ГОСТ 5962-67, ректификат, 96%-ный.

Ди(2-этилгексил)фенилфосфат, ТУ 6-09-1611-73.

Дифенил(2-этилгексил)фосфат)

Основные растворы ди(2-этилгексил)фенилфосфата и дифенил(2-этилгексил)фосфата. В колбу емкостью 25 мл наливают 10 мл этилового спирта и взвешивают. Вносят 2-3 капли фосфата и взвешивают вторично. Объем раствора доводят до метки этанолом. По разности второго и первого взвешивания определяют навеску фосфата и вычисляют содержание его в 1 мл раствора.

Стандартные растворы с концентрацией 10 мкг/мл готовят соответствующим разбавлением основных растворов фосфатов этанолом.

Фенол, ГОСТ 6417-72, перегнанный.

Основной раствор фенола. В колбу емкостью 25 мл наливает 10 мл 0,01 н раствора гидроокиси натрия и взвешивает. Вносят 2-3 кристаллика фенола и снова взвешивают. Объем раствора доводят до метки 0,01 н раствором гидроокиси натрия. По разности в весе рассчитывают содержание фенола в 1 мл раствора.

Стандартный раствор фенола с концентрацией 10 мкг/мл готовят соответствующим разбавлением основного раствора 0,01 н раствором гидроокиси натрия.

### 3. Приборы и посуда

Спектрофотометр или фотоэлектроколориметр.

Аспирационное устройство.

Поглотительные приборы с пористой пластинкой №1 и №2.

Пипетки, ГОСТ 20292-74, емкостью 1, 2, 5 и 10 мл.

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

Пробирки колориметрические градуированные с притертой пробкой.

Баня водяная.

### 4. Проведение измерения

#### Условия отбора проб воздуха

Воздух со скоростью 0,5 л/мин аспирируют через поглотительный прибор с пористой пластинкой №2, содержащий 5 мл этанола. Для определения 1/2 ПДК достаточно отобрать 5 л воздуха.

#### Условия анализа

Содержимое поглотительного прибора переносят в колориметрическую пробирку с притертой пробкой, вносят 0,3 мл 10%-ного раствора гидроокиси натрия, закрывают пробирки пробками, перемешивают их содержимое и гидролизуют 40 минут на водяной бане при 73-76°C. Далее пробы концентрируют выпариванием до объема 0,3 мл. По охлаждению в пробу вводят до 3 мл 0,01 н раствор гидроокиси натрия, 0,12 мл 5 н раствора соляной кислоты (до нейтральной или слабнокислой

реакции). Затем добавляют 0,2 мл пара-нитрофенилдиазония и 0,2 мл 10%-ного раствора гидроксиси натрия. После прибавления каждого реактива пробы тщательно перемешивают. По интенсивности образующегося окрашивания судят о количестве вещества в пробе. Определение можно проводить визуально или фотометрически при длине волны 490 нм по сравнению с контролем, который готовят одновременно и аналогично пробам. Содержание ДАФФ в анализируемом объеме определяют по предварительно построенному градуировочному графику, для построения которого готовят шкалу стандартов согласно таблице 4.

Таблица 4

## Шкала стандартов

Номер стандарта	1	2	3	4	5	6	7	8
Стандартный раствор ДАФФ, мл	0	0,1	0,2	0,4	0,6	0,8	1,0	1,6
Этанол, мл	3	2,9	2,8	2,6	2,4	2,2	2,0	1,5
Содержание ДАФФ, мкг	0	1	2	4	6	8	10	15

Все пробирки шкалы обрабатывают аналогично пробам. Шкала устойчива 1 сутки.

Концентрация ДАФФ в мг/м<sup>3</sup> воздуха (X) вычисляют по формуле:

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

где: G - количество ДАФФ, найденное в анализируемом объеме пробы, мкг;

$V_1$  - общий объем пробы, мл;

V - объем пробы, взятый для анализа, мл;

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

Примечание. В случае, если совместно с ДАФФ в воздухе присутствует фенол, то последний определяют в параллельно отобранной пробе. Воздух со скоростью 0,5 л/мин аспирируют через поглотитель-

тельный прибор с пористой пластинкой №1, содержащий 3 мл 0,01 н раствора гидроксида натрия. Для определения  $I/2$  ЦДК для фенола необходимо отобрать 12 л воздуха. Пробу переводят в колориметрическую пробирку, прибавляют 0,1 мл пара-нитрофенилдиазония и 0,1 мл 10%-ного раствора гидроксида натрия, тщательно перемешивают и фотометрируют при 490 нм по сравнению с контролем, который готовят одновременно и аналогично пробе. Содержание фенола в анализируемом объеме определяют по предварительно построенному градуировочному графику, для построения которого готовят шкаду стандартов согласно таблице 4, где в качестве стандартного раствора используют стандартный раствор фенола с концентрацией 10 мкг/мл, и в качестве поглотительного раствора 0,01 н раствор гидроксида натрия. Все стандартные растворы обрабатывают аналогично пробе, измеряют оптическую плотность и строят графики.

По разности между количеством фенола, полученного при гидролизе ДАФФ, и фенола, полученного без гидролиза, определяют количество ДАФФ в пробе.



## Приложение I

Приведение объема воздуха к стандартным условиям проводят по следующей формуле:

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

где:  $V_t$  - объем воздуха, отобранный для анализа, л.  
 $P$  - барометрическое давление, кПа (101,33 кПа=760 мм рт.  
 $t^\circ$  - температура воздуха в месте отбора пробы,  $^\circ\text{C}$

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

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

Приложение 2

°C	Давление P, кПа										
	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

## Приложение 3

Вещества, определяемые по ранее утвержденным  
и опубликованным Методическим Указаниям

№ пп	Наименование вещества	Опубликованные МУ
1.	Полиоксимирид	ТУ на метод определения пыли в воздухе промышленных предприятий. Выпуск У, 1965 г., стр. 165.
2.	Полибензоксазол	- " -
3.	Сополимер стирола и метилметакрилата (Инкар-27)	- " -
4.	Сополимер бутилакрилата, стирола, метилметакрилата, аллилметакрилата (Инкар-27а)	- " -
5.	Сополимер винилхлорида, винилацетата и винилового спирта (А-150М)	- " -
6.	Полюксадиазол (ПОД-2)	- " -
7.	Сополимер винилхлорида и метилакрилата МА-20	- " -
8.	Летучие вещества, выделяющиеся при вулканизации шинной резины (по сумме аминов)	ТУ на метод определения Фенил-А-нафтиламина. Выпуск УП, 1971 г. стр. 60.

## Приложение 4

**Перечень  
учреждений, представивших методические указания  
в данный сборник**

<b>Методические указания</b>	<b>Учреждение, представившее методическое указание</b>
Фотометрическое определение адипиновой и себациновой кислот	Институт гигиены им. Ф.Ф.Эрисмана
Фотометрическое определение бутилнитрита	Университет дружбы народов им.П.Лумумбы
Газохроматографическое определение винилглицидилового эфира этиленгликоля (винилокса)	Ангарский НИИ гигиены труда и профзаболеваний
Полярнографическое определение вольфрама	ВЦНИИОТ ВЦСПС, г.Москва
Газохроматографическое определение диэтилентриамина, этилендиамина, триэтилентетрамина	Уфимский НИИ гигиены труда и профзаболеваний
Полярнографическое определение диэтилтеллурида	ЦДУВ, кафедра промгигиены г.Москва
Фотометрическое определение ди(2-этилгексил)фенилфосфата и дифенил(2-этилгексил)фосфата	Институт гигиены им. Ф.Ф.Эрисмана
Фотометрическое определение 3,4-диметокси-фенилацетонитрила (гомонитрила)	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г.Москва
Фотометрическое определение 3,4-диметоксибензилхлорида	- " -
Фотометрическое определение 2,3-дибром-2-бутен-1,4-диола	Одесский медицинский институт
Фотометрическое определение 1,2-диметоксибензола (вератрола)	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г.Москва
Газохроматографическое определение дибутилсебацината	Белорусский санитарно-гигиенический институт
Газохроматографическое определение дибутилфталата, диоктилфталата, дибутилсебацината и диоктиладипината	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г.Москва
Газохроматографическое определение изопропилхлорекса	ГОСНИИ ХЛОПРОЕКТ, г.Киев Филлал
Газохроматографическое определение кетоэфира	Уфимский НИИ гигиены труда и профзаболеваний

I	2
Газохроматографическое определение компонентов бензометанольной смеси (метанол, изобутанол, углеводороды)	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва
Хроматографическое определение которана	Ташкентский медицинский институт
Фотометрическое определение канифоли	Ангарский НИИ гигиены труда и профзаболеваний
Газохроматографическое определение летучих жирных кислот	- " -
Спектрофотометрическое определение масляного аэрозоля	ВНИИДГ, г. Москва
Полярографическое определение марганца и железа	ВЦНИИОТ ВЦСПС, г. Москва
Полярографическое определение меди	- " -
Газохроматографическое определение метанола из бензометанольной смеси	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва
Фотометрическое определение метурина	Университет дружбы народов им. П. Думумбы
Полярографическое определение молибдена	ВЦНИИОТ ВЦСПС, г. Москва
Газохроматографическое определение метилового, этилового, изопропилового, н-пропилового, н-бутилового, втор-бутилового и изобутилового спиртов	- " -
Газохроматографическое определение 3-нитро-4-хлорбензотрифторида	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва
Газохроматографическое определение норборнена и норбарнадина	- " -
Газохроматографическое определение окиси углерода	Казанское пуско-наладочное управление инженерно-производственного треста "Оргнефтехизаводы"
Полярографическое определение свинца, олова, меди и кадмия при совместном присутствии	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва
Спектрофотометрическое определение стиромалы	Ангарский НИИ гигиены труда и профзаболеваний
Газохроматографическое определение тетраэтилсвинца	- " -

I	2
Полярнографическое определение титана	ВЦНИИОТ ВЦСПС, г.Москва
Фотометрическое определение тиодифениламина	Донецкий НИИ гигиены тру и профзаболеваний
Фотометрическое определение третичных жирных аминов и аминоспиртов (триэтиламина, диметилаэтанолamina, диэтилаэтанолamina, триэтанолamina)	- " -
Фотометрическое определение трифторметилфенилмочевины	Университет дружбы народ им.П.Думумбы
Хроматографическое определение фенолона	- " -
Фотометрическое определение фенолметилмочевины	- " -
Фотометрическое определение хлористого натрия	Донецкий НИИ гигиены тру, и профзаболеваний
Хроматографическое определение хлорэндикового ангидрида	ВНИИ ГИНТОКС, г.Киев
Полярнографическое определение хрома (У I и Ш)	ВЦНИИОТ ВЦСПС, г.Москва
Фотометрическое определение цианистого водорода	Ленинградский НИИ гигиени труда и профзаболеваний
Газохроматографическое определение этилена, пропилена и ацетальдегида	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР г.Москва

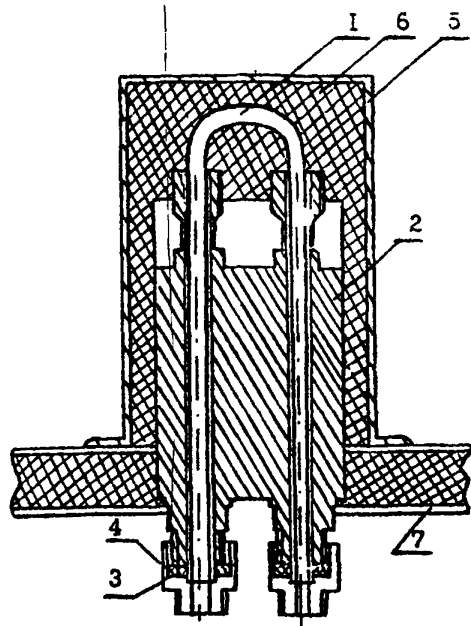


Рис.1. Общий вид установки реактора в испаритель.  
 1 - реактор, 2 - испаритель, 3 - бокса,  
 4 - штуцер, 5 - кожух испарителя,  
 6 - шлаковата, 7 - крышка блока анализатора.

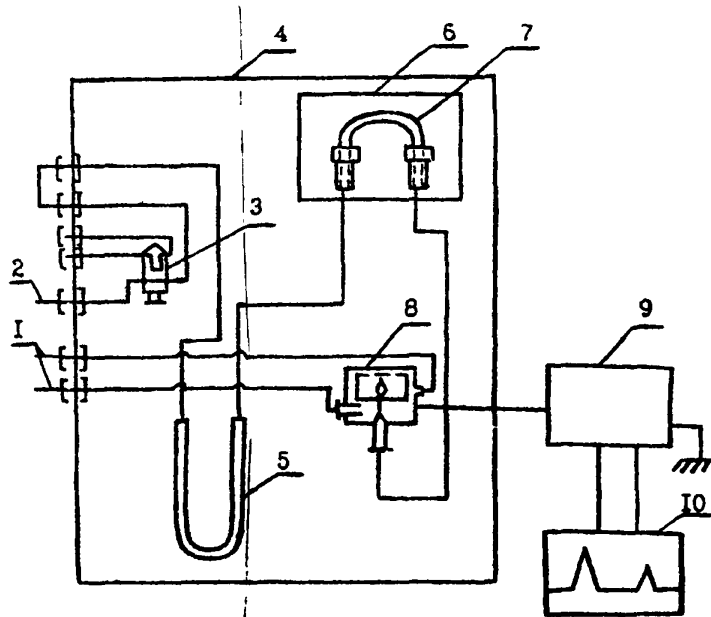


Рис.2. Схема подключения реактора.  
 1 - подача воздуха, 2 - подача водорода,  
 3 - кран-дозатор, 4 - блок анализатора,  
 5 - хроматографическая колонка, 6 - кожух с теплоизоляционным материалом, 7 - реактор,  
 8 - детектор, 9 - усилитель, 10 - потенциометр.

## СО Д Е Р Ж А Н И Е

	стр.
Фотометрическое определение адипиновой и себациновой кислот.....	3
Фотометрическое определение бутилнитрита.....	7
Газохроматографическое определение винилглицидилового эфира этиленгликоля (винилокса).....	10
Полярографическое определение вольфрама.....	13
Газохроматографическое определение диэтилентриамина, этилендиамина, триэтилететрамина.....	17
Полярографическое определение диэтилтеллурида.....	21
Фотометрическое определение ди(2-этилгексил)фенилфосфата и дифенил(2-этилгексил)фосфата.....	25
Фотометрическое определение 3,4-диметоксифенилацетонитрила (гомонитрила).....	30
Фотометрическое определение 3,4-диметоксибензилхлорида..	34
Фотометрическое определение 2,3-дибром-2-бутен-1,4-диола.....	37
Фотометрическое определение 1,2-диметоксибензола (вератрола).....	40
Газохроматографическое определение дибутилсебацината....	43
Газохроматографическое определение дибутилфталата, диоктилфталата, дибутилсебацината и диоктиладипината.....	47
Газохроматографическое определение изопропилхлорекса....	52
Газохроматографическое определение кетозфира.....	55
Газохроматографическое определение компонентов бензо-метанольной смеси (метанол, изобутанол, углеводороды).....	60
Хроматографическое определение которана.....	65
Фотометрическое определение канифоли.....	69
Газохроматографическое определение летучих жирных кислот.....	72
Спектрофотометрическое определение масляного аэрозоля...	76



	стр.
Полярнографическое определение марганца и железа.....	80
Полярнографическое определение меди.....	86
Газохроматографическое определение метанола из бензо- метанольной смеси.....	90
Фотометрическое определение метурина.....	93
Полярнографическое определение молибдена.....	97
Газохроматографическое определение метилового, этилового, изопропилового, н-пропилового, н-бутилового, втор-бутило- вого и изобутилового спиртов.....	102
Газохроматографическое определение 3-нитро-4-хлорбензо- трифторида.....	106
Газохроматографическое определение норборнена и нор- борнадиена.....	109
Газохроматографическое определение окиси углерода.....	113
Полярнографическое определение свинца, олова, меди и кадмия при совместном присутствии.....	117
Спектрофотометрическое определение стиромала.....	122
Газохроматографическое определение тетраэтилсвинца.....	125
Полярнографическое определение титана.....	129
Фотометрическое определение тиодифениламина.....	134
Фотометрическое определение третичных жирных аминов и аминоспиртов (триэтиламина, диметилаэтанолamina, диэтил- этанолamina, триэтанолamina).....	137
Фотометрическое определение трифторметилфенилмочевины...	142
Хроматографическое определение фенурона.....	145
Фотометрическое определение фенилметилмочевины.....	150
Фотометрическое определение хлористого натрия.....	153
Хроматографическое определение хлорендикового ангидрида.	156
Полярнографическое определение хрома (У I и Ш).....	161
Фотометрическое определение цианистого водорода.....	167
Газохроматографическое определение этилена, пропилена и ацетальдегида.....	171