

**ИНФОРМАЦИОННО-ИЗДАТЕЛЬСКИЙ ЦЕНТР ГОСКОМСАНЭПИДНАДЗОРА  
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

---

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ  
ПО ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИЙ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ  
В ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ**

(Переработанные и дополненные методические указания,  
Выпуск 12)

**ИНФОРМАЦИОННО-ИЗДАТЕЛЬСКИЙ ЦЕНТР ГОСКОМСАНЭПИДНADЗОРА  
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ  
ПО ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИИ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ  
В ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ**

(Переработанные и дополненные методические указания,  
Выпуск 12)

ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ РСФСР  
САНИТАРНО-ЭПИДЕМИОЛОГИЧЕСКОГО НАДЗОРА

П О С Т А Н О В Л Е Н И Е

06.02.92. г.

№1

Москва

*О порядке действия на территории Российской Федерации нормативных актов бывшего Союза ССР в области санитарно-эпидемиологического благополучия населения*

Государственный комитет санитарно-эпидемиологического надзора при Президенте Российской Федерации на основании Закона РСФСР "О санитарно-эпидемиологическом благополучии населения" и Постановления Верховного Совета РСФСР "О ратификации Соглашения о создании Содружества Независимых Государств от 12 декабря 1991 года постановляет:

Установить, что на территории России действуют санитарные правила, нормы и гигиенические нормативы, утвержденные бывшим Министерством здравоохранения СССР, в части, не противоречащей санитарному законодательству Российской Федерации.

Указанные документы действуют впредь до принятия соответствующих нормативных актов Российской Федерации в области санитарно-эпидемиологического благополучия населения.

Председатель Госкомсанэпиднадзора  
Российской Федерации

Е.Н.Беляев

Утверждено

Заместителем Главного государственного санитарного врача СССР  
М.И.Наркевичем

" 10 " сентября 1991 г.

№ 5916-91

## МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ

по измерению концентрации сероуглерода и сероокиси углерода в воздухе рабочей зоны люминесцентным методом

 $\text{CS}_2$ 

М.м. 76.14

Сероуглерод (дисульфид углерода) – бесцветная жидкость с неприятным запахом, Ткип  $46,26^{\circ}\text{C}$ , плотность  $1,261 \text{ г}/\text{см}^3$ , упругость паров  $297,5 \text{ мм рт.ст.}$  Слабо растворим в воде ( $0,179 \text{ г}$  в  $100 \text{ г}$  при  $20^{\circ}\text{C}$ ), практически нерастворим в концентрированных растворах щелочей, хорошо – в спирте, эфире, хлороформе и других органических растворителях.

 $\text{CO}_2$ 

М.м. 60.07

Сероокись углерода (оксисульфид углерода) – газ без запаха и цвета, Ткип- $50,3^{\circ}\text{C}$ , плотность газа  $2,72 \text{ г}/\text{дм}^3$ , плотность жидкости при  $-87^{\circ}\text{C}$   $1,24 \text{ г}/\text{см}^3$ . Растворима в воде ( $133 \text{ см}^3/100 \text{ г}$  при  $0^{\circ}\text{C}$ ), спиртах, разбавленных щелочах, нерастворима в додекане, крепких растворах щелочей.

В воздухе сероуглерод и сероокись углерода находятся в виде паров и газа соответственно.

Сероуглерод и серооксид углерода действуют на организм человека односторонне, проявляя наркотический эффект. Хроническое воздействие малых концентраций приводит к заболеваниям нервной системы, способствует развитию сердечно-сосудистых заболеваний.

Предельно допустимая концентрация сероуглерода в воздухе рабочей зоны –  $1 \text{ мг}/\text{м}^3$ , сероокиси углерода –  $10 \text{ мг}/\text{м}^3$ .

## Характеристика метода

Определение основано на способности сероуглерода и серооксида углерода в средеmonoэтаноламина образовывать monoалкильный дитиокарбамат, который в присутствии солей тяжелых металлов, например, ртути, сульфидизируется, вступает в реакцию со ртутью в тетратртутьяцетатфлуоресцеине (ТРАФ) и уменьшает люминесценцию раствора пропорционально концентрации сероуглерода или сероокиси углерода.

Гашение люминесценции регистрируют с помощью лабораторного фотометра ЛМФ-72М, выпускавшегося Кировоградским заводом дозирующих автоматов.

Отбор проб проводят с концентрированием в последовательно соединенные поглотительные сосуды с додеканом для поглощения сероуглерода и monoэтаноламином для поглощения сероуглерода и monoэтаноламином для поглощения серооксида углерода. Поглотительные растворы предварительно охлаждают.

Нижний предел измерения содержания сероуглерода и серооксида углерода в анализируемом растворе  $0,05 \text{ мкг}$ .

Нижний предел измерения концентрации в воздухе сероуглерода  $0,5 \text{ мг}/\text{м}^3$ , серооксида углерода –  $2,5 \text{ мг}/\text{м}^3$  (при отборе 2 л).

Диапазон измеряемых концентраций в воздухе сероуглерода от  $0,5$  до  $12,5 \text{ мг}/\text{м}^3$ , серооксида углерода от  $2,5$  до  $25 \text{ мг}/\text{м}^3$ .

Определению не мешают диоксид серы, диметилсульфид, диметилдисульфид. Мешающее влияние сероводорода и метилмеркаптана устраняется в ходе отбора проб путем

предварительного поглощения их 30%-ным (7,5 моль/л) раствором гидроксида натрия.

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

Время выполнения измерения, включая отбор проб, около 30 минут.

#### Приборы, аппаратура, посуда

Фотометр лабораторный типа ЛМФ-72М, ГОСТ 5072-79Е.

pH-метр-милливольтметр лабораторный типа pH-673.

Электрод сульфидсеребряный ЭСС-01, ТУ 25-05.1742-80.

Электрод хлоридсеребряный ЭВЛ-1М3, ГОСТ 17792-72.

Секундомер, ГОСТ 5072-79Е.

Термометр, ГОСТ 13646-68Е.

Мешалка магнитная.

Эксикатор 2-230, ГОСТ 26336-82Е, заполненный прокаленным кальцием хлористым.

Поглотители Рыхтера.

Колбы мерные, ГОСТ 1770-74Е, вместимостью 50, 100, 250, 500 и 1000 мл.

Бюretka, ГОСТ 20292-74Е.

Пипетки, ГОСТ 20292-74Е, вместимостью 2, 5 и 10 мл.

Воронки стеклянные, ГОСТ 25336-82Е.

Стаканы, ГОСТ 25336-82Е.

Цилиндры мерные, ГОСТ 1770-74Е, вместимостью 25 мл.

Воронка Бюхнера.

Колбы Бунзена.

Бюксы для взвешивания.

#### Реактивы, растворы, материалы

Сероуглерод синтетический, ГОСТ 19213-73, технический.

Сероуглерод используют свежеперегнанный при 48°C, хранят в темном месте в стеклянных емкостях вместимостью 5-10 мл с притертой запарафинированной пробкой. Пробку парафинируют после каждого вскрытия. При соблюдении указанных рекомендаций сероуглеродом можно пользоваться в течение 3-6 дней. Появление желтизны свидетельствует о необходимости повторной перегонки сероуглерода.

Серооксид углерода синтезируют из аммония роданистого и серной кислоты. В поглотитель Рыхтера помещают 5 мл 50%-ного раствора серной кислоты и 1,5 мл насыщенного водного раствора роданида аммония. При нагревании содержимого поглотителя до 30°C начинает выделяться серооксид углерода, который выдувают инертным газом через поглотительные склянки с растворами серной кислоты (7 моль/л) и гидроксида натрия (30%) в поглотитель Рыхтера, заполненныйmonoэтаноламином, в течение 1,5 ч.

Серебро азотнокислое, ГОСТ 1277-75, чда, 0,02 М раствор.

Аммиак водный, ГОСТ 3760-78, хч, 25%-ный раствор.

Калий хлористый, ГОСТ 4234-77, хч, насыщенный раствор.

Натрия гидрат окиси, ГОСТ 4328-77, хч, 30%-ный, 1 М, 3 М и 5 М растворы.

Калий азотнокислый, ГОСТ 4217-77, хч, насыщенный раствор.

Калия гидрат окиси, ГОСТ 24363-80, хч, 2 М раствор.

Агар Чапека, ТУ 6-09-10-295-74, 2%-ный раствор.

Кислота серная, ГОСТ 4204-77, хч, 50%-ный раствор, 7 М раствор.

Кислота уксусная, ГОСТ 81-75, чда, концентрированная.

Ртуть (П) уксуснокислая, синтезированная.

Флуоресцеин-натрий, ТУ 6-09-2281-77, ч.

Медь сернокислая, ГОСТ 4165-78, чда, насыщенный раствор, смешанный в равных объемах с концентрированной серной кислотой.

Додекан, ТУ 6-09-4518-77, хч.

Моноэтаноламин, ТУ 6-09-2447-77, ч.

Аммоний роданистый, ТУ 6-09-04-133-75, чда, насыщенный раствор.

Калий иодистый, ГОСТ 4232-74, хч.

Тетрапртутьяцетатфлуоресцеин (ТРАФ). ТРАФ синтезируют в лабораторных усло-

виях следующим образом: 1,4 г ацетата ртути растворяют в 200 мл ледяной уксусной кислоты. 7,53 г флуоресцина натрия растворяют в 100 мл дистиллированной воды. Раствор ацетата ртути нагревают до 50°C и по каплям в него вливают раствор флуоресцина при постоянном перемешивании. Образовавшийся осадок отфильтровывают через плотный фильтр, отмывают несколько раз водой до удаления избытка флуоресцина и высушивают под вакуумом (или на воздухе) несколько дней. Выход 50%. Порошок хранят в темной склянке. 80 мг полученного ТРАФ растворяют в 50 мл 2 М раствора гидроксида калия. Полученный раствор количественно переносят в мерную колбу вместимостью 1000 мл, доводят до метки дистиллированной водой и хранят в темном месте. Раствор устойчив в течение года.

Рабочий раствор ТРАФ с концентрацией 8 мг/л готовят ежедневно, разбавляя исходный раствор в мерной колбе дистиллированной водой в 10 раз.

Аммиакат азотнокислого серебра. Навеску серебра азотнокислого 1,70 г переносят в мерную колбу вместимостью 0,5 л, колбу наполовину заполняют водой и растворяют навеску соли, добавляют 20 мл 25%-ного водного раствора аммиака, доливают до метки и тщательно перемешивают. Раствор хранят в сосуде из темного стекла с пришлифованной пробкой. Концентрацию раствора аммиаката азотнокислого серебра определяют по фиксированному 0,1 М раствору иодистого калия. В стакан вместимостью 50 мл помещают 25 мл раствора аммиаката азотнокислого серебра, опускают магнитик и ставят стакан на мешалку. В стакан опускают измерительный сульфидсеребряный электрод и диффузионный мостик. Второй конец мостика опускают в стакан с насыщенным раствором калия хлористого, в который вставлен хлоридсеребряный электрод. Из бюретки, заполненной раствором калия иодистого, в стакан добавляют титrant такими порциями, чтобы потенциал сульфидсеребряного электрода изменялся на 20–30 мВ. Точку эквивалентности можно определить графическим путем по дифференциальной кривой титрования или расчетным путем.

$$V = V_2 + \Delta V \frac{x_2 - x_1}{(x_2 - x_1) + (x_2 - x_3)} \quad (1),$$

Объем титранта, мл

Потенциал, мВ

$V_1$	$E_1$	$x_1 = /E_2 - E_1/$
$V_2$	$E_2$	$x_2 = /E_3 - E_2/$
$V_3$	$E_3$	$x_3 = /E_4 - E_3/$
$V_4$	$E_4$	$\Delta V = V_2 - V_1 = V_3 - V_2 = V_4 - V_3$

при этом  $x_1 \leq x_2 \leq x_3$

Концентрацию аммиаката азотнокислого серебра ( $C$ ) в моль/л находят по формуле:

$$C = \frac{C_m \cdot V_m}{V_a} \quad (2), \text{ где}$$

$C_m$  – концентрация титранта калия иодистого,  $C = 0,1$  моль/л;

$V_m$  – объем калия иодистого, пошедший на осаждение взятой пробы аммиаката азотнокислого серебра, мл;

$V_a$  – объем пробы аммиаката азотнокислого серебра, взятый для анализа, мл ( $V_a = 25$  мл).

Стандартный раствор № 1 сероуглерода вmonoэтаноламине. В мерную колбу вместимостью 25 мл вводят 10–15 мл monoэтаноламина, взвешивают, добавляют 2–3 капли свежеприготовленного сероуглерода, взвешивают. По разности весов находят навеску

сероуглерода. В колбу вводят 1 мл 5 М раствора гидроксида натрия, доводят раствор в колбе до меткиmonoэтаноламином ( $C_{CS_2}$  приблизительно  $10^{-2}$  моль/л).

Концентрацию сероуглерода в растворе измеряют потенциометрическим методом. В стакан вместимостью 100 мл вводят 25 мл 1 М раствора гидроксида натрия, 2-5 мл раствора сероуглерода, опускают сульфидсеребряный электрод, диффузионный мостик, магнитик для перемешивания и ставят на мешалку. Титруют раствором аммиаката азотнокислого серебра С ( $Ag(NH_3)_2NO_3 = 0,02$  моль/л. Концентрацию сероуглерода рассчитывают по уравнению (2), где:

$C_m$  и  $V_m$  – концентрация и эквивалентный объем аммиаката азотнокислого серебра;  
 $V_a$  – объем раствора сероуглерода, взятый для анализа, мл.

Стандартный раствор № 1 серооксида углерода в monoэтаноламине. Раствор из поглотителя Рыхтера переводят в мерную колбу вместимостью 25 мл, вводят 1 мл 5 М раствора гидроксида натрия, доводят до метки monoэтаноламином. Концентрацию серооксида углерода в растворе определяют аналогично раствору сероуглерода.

Стандартные растворы № 2 сероуглерода и серооксида углерода в monoэтаноламине с концентрацией 0,5 мкг/мл готовят соответствующим разбавлением стандартных растворов № 1 monoэтаноламином.

#### Отбор проб воздуха

Воздух с объемным расходом 0,4 л/мин аспирируют через систему из пяти поглотителей: первый поглотитель заполнен 30% раствором гидроксида натрия для очистки от сероводорода и других кислых газов; второй поглотитель заполнен 30 мл насыщенного раствора меди сернокислой для контроля проскока сероводорода; третий и четвертый поглотители заполнены додеканом по 10 мл для поглощения серооксида углерода. Все поглотители охлаждают.

Для определения 1/2 ПДК сероуглерода и серооксида углерода достаточно отобрать 2 л воздуха.

Срок хранения проб 24 часа при температуре 3–5°C.

#### Предготовка к измерению

Собирают потенциометрическую установку, состоящую из pH-метра или ионометра, магнитной мешалки, индикаторного сульфидсеребряного электрода ЭСС-01, электрода сравнения хлоридсеребряного ЭВЛ-1МЗ, диффузионного мостика и бюретки. Перед работой pH-метр или ионометр настраивают, а электроды проверяют в соответствии с паспортами.

Диффузионный мостик готовят следующим образом. В стакан вместимостью 50 мл помещают 0,5 г агара Чапека, добавляют 25 мл насыщенного раствора калия азотнокислого и оставляют набухать агар приблизительно на 30 минут. Затем содержимое стакана при постоянном перемешивании стеклянной палочкой нагревают до получения однородной массы. Слегка охлажденную массу заливают в изогнутую буквой П стеклянную или полиэтиленовую трубочку. Последнюю охлаждают под струей воды до желатинирования массы в трубочке.

Интенсивность люминесценции раствора ТРАФ измеряют на приборе ЛМФ-72М. Перед работой его настраивают в соответствии с требованиями паспорта. Градуировку шкалы проводят по воде ("0" единиц шкалы прибора) и по "холостому" опыту ("90" единиц шкалы прибора). Толщина поглощающего слоя 20 мм, объем кюветы 10 мл.

Градуировочные растворы для построения графиков для определения концентраций сероуглерода и серооксида углерода в воздухе рабочей зоны готовят согласно таблице.

В две серии пробирок с пришлифованными пробками вносят рабочие стандартные растворы сероуглерода и серооксида углерода в количествах, указанных в таблице.

**Т а б л и ц а**  
**Шкала градуировочных растворов для определения сероуглерода**  
**и серооксида углерода**

№ п/п	Рабочий стандарт- ный раствор $CS_2$ или $COS$ (0,5 мкг/мл), мл	Моноэтанол- амин, мл	Содержание сероуглерода или серооксида углерода, мкг
1	0	1,0	0
2	0,1	0,9	0,05
3	0,2	0,8	0,10
4	0,4	0,6	0,20
5	0,6	0,4	0,30
6	0,8	0,2	0,40
7	1,0	0	0,50

В каждую пробирку прибавляют по 8 мл буферного раствора с pH 6,86 и по 1 мл рабочего раствора ТРАФ.

Через 10 минут измеряют интенсивность люминесценции градуировочных растворов (2-7) при длине волны 490 нм относительно контрольного раствора (раствор № 1 по таблице). По контрольному раствору выставляют показания прибора на "90" единиц.

По результатам измерений 5-6 серий строят градуировочные графики: на оси ординат наносят значения интенсивности люминесценции градуировочных растворов (в делениях шкалы прибора), на оси абсцисс – соответствующие им величины содержания сероуглерода или серооксида углерода в градуировочном растворе (мкг).

Проверку градуировочных графиков проводят не реже 1 раза в месяц, а также при использовании новых растворов.

#### Проведение измерения

Для определения содержания сероуглерода додекан количественно переносят из поглотительных сосудов в делительную воронку вместимостью 100 мл, обмывая стенки сосуда 1-2 мл додекана. В воронку приливают 20 мл моноэтаноламина. Содержимое воронки встряхивают в течение 10 минут. В воронку вносят 0,3 мл 5 моль/л раствора гидроксида натрия и экстрагируют еще 1 минуту, после чего слой додекана отделяют и выбрасывают.

На анализ отбирают 0,5 и 1,0 мл экстракта. В три стакана вместимостью 100 мл вносят по 8 мл стандартного буферного раствора pH 6,86. В первый стакан ("холостой" раствор) вносят 1 мл моноэтаноламина, в остальные – пробы экстракта и моноэтаноламина до общего объема 1 мл. Затем во все стаканы вносят по 1 мл рабочего раствора ТРАФ (8 мг/л) и через 10 мин фотометрируют аналогично градуировочным растворам относительно "холостого" раствора.

Для определения содержания серооксида углерода в поглотительном растворе (моноэтаноламине) проводят следующие операции. Из поглотителя Рыхтера моноэтаноламиновый раствор серооксида углерода переносят в стакан вместимостью 50 мл. Отбирают на анализ 0,5 и 1,0 мл поглотительного раствора, которые обрабатывают и фотометрируют аналогично градуировочным растворам.

#### Расчет концентрации

Концентрацию сероуглерода и серооксида углерода в воздухе рабочей зоны вычисляют по формуле:

$$C = \frac{a \cdot b}{b \cdot V_{20}}, \text{ где}$$

а – содержание сероуглерода или серооксида углерода в анализируемом растворе пробы, найденное по графику, мкг;

в – общий объем поглотительного раствора, мл;

б – объем поглотительного раствора, взятый для анализа, мл;

$V_{20}$  – объем воздуха, отобранный для анализа и приведенный к стандартным условиям, л.

## ПРИЛОЖЕНИЕ I

Приведение объема воздуха к стандартным условиям (температура 20°C и давление 760 мм рт.ст.) проводят по формуле:

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

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

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

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

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

## ПРИЛОЖЕНИЕ 2

Коэффициенты для приведения объема воздуха к стандартным условиям

°C	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	1,1158	1,1218	1,1273	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	1,0886	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

Перечень институтов,  
представивших методические указания по измерению концентраций  
вредных веществ в воздухе

№ п/п	Методические указания	Учреждение, предоставившее методические указания
		3
1.	Фотометрическое определение аминопептидной кислоты	Московский институт гигиены труда и профзаболеваний АМН ССР
2.	Нефелометрическое определение аминоглутамовой кислоты	Московский институт гигиены труда и профзаболеваний АМН ССР
3.	Газохроматографическое определение ацетона, бензола, бутанола, бутилацетата, о-ксилола, м-ксилола, толуола, этилацетата на стандартизованных модулях разделения	НПО "ХИМАВТОМАТИКА", г. Москва
4.	Фотометрическое определение ацетооксии-изопропил- $\text{N}$ -фенилкарбамата (АЦИЛАТ-1), изопропил- $\text{N}$ -фенилкарбамата (ИФК) и изопропил- $\text{N}$ -хлорфенилкарбамата (хлор-ИФК)	Ереванский государственный медицинский институт
5.	Фотометрическое определение ацетоциангидрина	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
6.	Газохроматографическое определение бензилового спирта	Свердловский институт охраны труда ВЦСПС
7.	Спектрально-люминесцентное определение 3,4-бензпирена и др. ПАУ: антрацена; 1,2-бензантрацена; 1,2,5,6-дibenзантрацена; пирена; 1,2-бензпирена; 3,4,9,10-дibenзпирена; перилена; 1,12-бензперилена; фенантрена; флуорантрена; хризена; трифенилена; коронена в воскоподобных продуктах, масляных крепителях, мазуте, нефтебитумном лаке и их аэрозолях	Московский институт охраны труда ВЦСПС
8.	Определение 3,4-бензпирена и др. ПАУ (нафталин; фенантрен; антрацен; 1,2-бензантрацен; 3-метилхолантрен; 1,12-бензперилен) методом жидкостной хроматографии	Белорусский санитарно-гигиенический институт
9.	Спектрофотометрическое определение бенз(а)-пирена	Медицинский научный центр ПОЗРП, г.Свердловск
10.	Газохроматографическое определение бутилкаптакса	Узбекский НИИ санитарии, гигиены и профзаболеваний
11.	Фотометрическое определение бутилксантогената калия	Ангарский НИИ гигиены труда и профзаболеваний
12.	Спектрофотометрическое определение возгонов каменноугольных смол и пеков	Медицинский научный центр ПОЗРП, г.Свердловск
13.	Фотометрическое определение винилхлорида	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний

1	2	3
14.	Фотометрическое определение диметилэтаноламина и диэтилэтаноламина	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
15.	Ускоренное определение кристаллического диоксида кремния в угольной и природной пыли	Московский институт гигиены им. Ф.Ф.Эрисмана
16.	Фотометрическое определение аморфного диоксида кремния	Московский институт гигиены им. Ф.Ф.Эрисмана и Медицинский научный центр ПОЗРП г.Свердловска
17.	Хроматографическое определение 3,4-дихлорпропионанилида (пропанида)	ВНИИГИТОКС, г. Киев
18.	Фотометрическое определение 3,4-дихлорфенили- зоананата	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
19.	Газохроматографическое определение дициклоцен- тадиена	ВНИИНЕФТЕХИМ, г.Ленинград
20.	Фотометрическое определение диэтилтолуилиенди- мина (ДЭТДА)	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
21.	Газохроматографическое определение н-додецил- меркаптана	Армянский НИИ общей гигиены и профзаболеваний, г.Ереван
22.	Газохроматографическое определение изобутило- вого спирта и диметилацетамида	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
23.	Фотометрическое определение изопропилнитрита	Московский институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР
24.	Газохроматографическое определение капролак- тама	НПО "ХИМВОЛОКНО", г.Калинин
25.	Фотометрическое и полярографическое определение карбонила никеля	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
26.	Определение кобальта, оксида кобальта и компози- ций постоянных магнитов на основе кобальта и самария методом атомно-абсорбционной спектрофо- тometriи	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
27.	Определение лития и его соединений методом атом- но-эмиссионной спектрофотометрии	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
28.	Газохроматографическое определение 4-метил-5,6- дигидро- <i>д</i> -пирана и 4-метилентетра-гидропирана	ВНИИНЕФТЕХИМ, г.Уфа
29.	Фотометрическое определение метилизотиоцианата	Киевский институт гигиены труда и профзаболеваний
30.	Фотометрическое определение метионина	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
31.	Газохроматографическое определение моно- и диа- цетатэтиленгликолов	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
32.	Фотометрическое определение м-монометилового эфи- ра резорцина	ВНИИГИТОКС, г.Киев

1	2	3
33.	Газохроматографическое определение монохлоруксусной и уксусной кислот	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
34.	Газохроматографическое определение муравьиной кислоты	Ленинградский институт охраны труда ВЦСПС
35.	Фотометрическое определение нитрафена	Киевский институт гигиены труда и профзаболеваний
36.	Фотометрическое определение ферритовых порошков и оксида железа	НПО "Реактивэлектрон", г.Донецк
37.	Определение оксида индия методом пламенно-эмиссионной спектрофотометрии	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
38.	Фототурбидиметрическое определение олова	Медицинский научный центр ПОЗРП, г.Свердловск
39.	Газохроматографическое определение суммы органических соединений (в пересчете на углерод)	Свердловский институт охраны труда ВЦСПС
40.	Спектрофотометрическое определение прометрина	Саратовский институт сельской гигиены
41.	Газохроматографическое определение растворителей, красок, эмалей (ацетона, бензола, бутанола, бутилацетата, ксилола, толуола, циклогексана, этилацетата)	Свердловский институт охраны труда
42.	Фотометрическое определение самария	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
43.	Фотометрическое определение свинца и его неорганических соединений	Донецкий институт гигиены труда и профзаболеваний и Медицинский научный центр ПОЗРП, г.Свердловск
44.	Фотометрическое определение севина	ВНИИГИТОКС, г.Киев
45.	Определение сероуглерода и сероокиси углерода люминесцентным методом	Узбекский политехнический институт, г.Ташкент
46.	Фотометрическое определение тетраметилтиурам-дисульфида	Киевский институт гигиены труда и профзаболеваний
47.	Газохроматографическое определение тетрафорэтилена, гексафтормарполена, трифтормарэтилена	ВНИИСК, г.Ленинград
48.	Фотометрическое определение титаната-цирконата свинца	НПО "Реактивэлектрон", г.Донецк
49.	Фотометрическое определение тринитротолуола и гексогена	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
50.	Фотометрическое определение трифтормаркусной и пентафтормарпионовой кислот	Московский институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР
51.	Газохроматографическое определение трихлорэтилена; 1,4-диоксана; 1,2,4- trimetilbenзола	Уфимский институт гигиены труда и профзаболеваний
52.	Газохроматографическое определение углеводородов C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub>	Уфимский институт гигиены труда и профзаболеваний
53.	Фотометрическое определение м-феноксиленола	ВНИИГИТОКС, г.Киев

1	2	3
54.	Газохроматографическое определение фенола	ВНИИЖГ, г.Москва
55.	Фотометрическое определение фенола	Московский институт охраны труда ВЦСПС
56.	Спектрофотометрическое определение полимерного фенола порошкового	Ташкентский медицинский институт
57.	Фотометрическое определение фтористого бора	Московский институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР
58.	Ионометрическое определение фтористого бора	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
59.	Ионометрическое определение фтористого водорода и солей фтористоводородной кислоты	Медицинский научный центр ПОЗРП, г.Свердловск и Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
60.	Хроматографическое определение 4-хлорбутин-2-ИЛ- <i>N</i> -3-хлорфенилкарбамата, изопропил- <i>N</i> -фенилкарбамата, изопропил- <i>N</i> -3-хлорфенилкарбамата	Киевский институт гигиены труда и профзаболеваний
61.	Ионометрическое определение хлористого водорода	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
62.	Нефелометрическое определение свободного цианамида	Узбекский НИИ санитарии, гигиены и профзаболеваний
63.	Фотометрическое определение цианамида кальция	Узбекский НИИ санитарии, гигиены и профзаболеваний
64.	Фотометрическое определение цианистого алила	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
65.	Ионометрическое определение цианистого водорода	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний
66.	Фотометрическое определение аэрозоля щелочей	Медицинский научный центр ПОЗРП, г.Свердловск
67.	Хроматографическое определение этилтолуола	НИИМСК, г.Ярославль
68.	Хроматографическое определение этилстиrola, диэтилбензола и дивинилбензола	ПО "ОМСКХИМПРОМ"

## Указатель определяемых веществ

- Аминопеларговая кислота 1  
 Аминоэнантовая кислота 6  
 Ацетон 10  
 Ацетооксизопропил-*N*-фенилкарбамат 19  
 Ацетоцианогидрин 23  
 Бензиловый спирт 28  
 Бензол 10  
 1,2-Бензипрен 34  
 3,4-Бензипрен 34, 43, 50  
 Бутанол 10  
 Бутилацетат 10  
 Бутилкаптакс 54  
 Винилхлорид 67  
 Возгоны каменноугольных смол и пеков 63  
 Гексафтормилен 251  
 Гексоген 261  
 Диацетатэтиленгликоль 166  
 Диметилэтаноламин 74  
 1,4-Диоксан 271  
 3,4-Дихлорпропионанилид(пропанид) 81  
 3,4-Дихлорфенилизоцианат 96  
 Дициклопентадиен 101  
 Диэтилтолуиллендиамин 107  
 Диэтилэтаноламин 74  
 н- и третододецилмеркаптан 112  
 Железо оксид 191  
 Изобутиловый спирт 118  
 Изопропилинитрит 124  
 Изопропил-*N*-фенилкарбамат 19, 319  
 Изопропил-*N*-хлорфенилкарбамат 19  
 Изопропил-*N*-3-хлорфенилкарбамат 319  
 Индия оксид 197  
 Калия бутилксантогенат 59  
 Кальция цианамид 334  
 Капролактам 128  
 Кобальт, кобальта оксид 141  
 Кремния диоксид аморфный 86  
 Кремния диоксид кристаллический 79  
 М-ксилол, о-ксилол 10  
 Литий 148  
 4-метил-5,6-дигидро-*d*-пиран 151  
 4-метилентетра-гидропиран 151  
 Метилизотиоцианат 157  
 Метионин 161  
 Монацетатэтиленгликоль 166  
 Моножоруксусная кислота 176  
 Муравьиная кислота 182  
 Никеля карбонил 132  
 Нитрафен 188  
 Олово 201  
 Сумма органических соединений 206  
 Полициклические ароматические углеводороды (антрацен; 1,2-бензантрацен; 1,2,5,8-дibenзантрацен; пирен; 1,2-бензипрен; 3,4,9,10-дibenзипрен; перилен; 1,12-бензперилен; фенантрен; флуорантен; хризен; трифенилен; коронен) 34

- Полициклические ароматические углеводороды (нафталин; фенантрен; антрацен; 1,2-бензантрацен; пирен; 3-метилхолантрен; 1,2-бензперилен) 43  
Пентафторпропионовая кислота 267  
Прометрин 213  
Растворители, краски, эмали 217  
Резорцина м-монометиловый эфир 172  
Самарий 225  
Свинец 230  
Свинца титанат-цирконат 256  
Севин 234  
Сероокись углерода 237  
Сероуглерод 237  
Тетраметилтиурамдисульфид 247  
Тетрафторэтилен 251  
Толуол 10  
1,2,4-тристиметилбензол(псевдокумол) 271  
Тринитротолуол 261  
Трифтормукусная кислота 267  
Трифторморхлорэтилен 251  
Трихлорэтилен 271  
Углеводороды 276  
Уксусная кислота 176  
м-Феноксилен 282  
Фенол 285, 290, 295  
Ферритовые порошки 191  
Фтористый бор 299, 303  
Фтористый водород 309  
Фтористоводородный кислоты соли 309  
4-хлорбутин-2-ИЛ-~~М~~-3-хлорфенилкарбамат 319  
Хлористый водород 324  
Цианамид 331  
Цианистый аллил 338  
Цианистый водород 343  
Едкие щелочи 351  
Этилацетат 10  
Этилтолуол 356

## СОДЕРЖАНИЕ

1. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций аминопелargonовой кислоты в воздухе рабочей зоны . . . . .	4
2. Методические указания по нефелометрическому измерению концентраций аминоэнантовой кислоты в воздухе рабочей зоны . . . . .	7
3. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций ацетона, бензола, бутанола, бутилацетата, о-ксилола, м-ксилола, толуола, этилацетата при совместном их присутствии в воздухе рабочей зоны на стандартизованных модулях разделения . . . . .	10
4. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций ацетооксизопропил- <i>N</i> -фенилкарбамата(АЦИЛАТ-1), изопропил- <i>N</i> -фенилкарбамата(ИФК) и изопропил- <i>N</i> -хлорфенилкарбамата(хлор-ИФК) в воздухе рабочей зоны . . . . .	15
5. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций ацетоциангидрина в воздухе рабочей зоны . . . . .	18
6. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций бензилового спирта в воздухе рабочей зоны . . . . .	21
7. Методические указания по спектрально-люминесцентному измерению 3,4-бензпирена и других полициклических ароматических углеводородов: антрацена; 1,2-бензантрацена; 1,2,5,8-дibenзантрацена; пирена; 1,2-бензпирена; 3,4,9,10-дibenзпирена; перилена; 1,12-бензперилены; фenantрена; флуорантена; хризена; трифенилена; коронена в воскоподобных продуктах, масляных крепителях, нефтебитумном лаке и их аэрозолях . . . . .	24
8. Методические указания по измерению концентраций 3,4-бензпирена и некоторых других полиароматических углеводородов (ПАУ) (нафталин; фенантрен; антрацен; 1,2-бензантрацен; пирен; 3-метилколантрен; 1,12-бензперилен) в воздухе рабочей зоны методом жидкостной хроматографии . . . . .	30
9. Методические указания по спектрофотометрическому измерению концентраций бенз(а)пирена в воздухе рабочей зоны . . . . .	34
10. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций бутилкаптакса в воздухе рабочей зоны . . . . .	36
11. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций бутилксантогената калия в воздухе рабочей зоны . . . . .	39
12. Методические указания по спектрофотометрическому определению влагонов каменноугольных смол и пеков в воздухе рабочей зоны . . . . .	42
13. Методические указания по фотометрическому измерению винилхлорида в воздухе рабочей зоны . . . . .	44
14. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций диметилэтаноламина и диэтилэтаноламина в воздухе рабочей зоны . . . . .	48
15. Методические указания по ускоренному определению кристаллического диоксида кремния в угольной и природной пыли . . . . .	51
16. Методические указания по фотометрическому определению аморфного диоксида кремния в производственной пыли . . . . .	55
17. Методические указания по хроматографическому измерению концентраций 3,4-дихлорпропионанилида (пропанида) в воздухе рабочей зоны . . . . .	58
18. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций 3,4-дихлорфенилизоцианата в воздухе рабочей зоны . . . . .	61
19. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций дициклопентадиена в воздухе рабочей зоны . . . . .	64
20. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций дигидтолуилидендиамина (ДЭТДА) в воздухе рабочей зоны . . . . .	68
21. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций <i>n</i> -додецилмеркаптана и трет-додецилмеркаптана в воздухе рабочей зоны . . . . .	71

22. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций изобутилового спирта и диметилацетамида в воздухе рабочей зоны . . . . .	75
23. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций изопропилнитрита в воздухе рабочей зоны . . . . .	78
24. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций капролактама в воздухе рабочей зоны . . . . .	80
25. Методические указания по фотометрическому и полярографическому измерению концентраций карбонила никеля в воздухе рабочей зоны . . . . .	82
26. Методические указания по измерению концентраций кобальта, оксида кобальта и композиции постоянных магнитов на основе кобальта и самария в воздухе рабочей зоны методом атомно-абсорбционной спектрофотометрии . . . . .	87
27. Методические указания по измерению концентраций лития и его соединений в воздухе рабочей зоны методом атомно-эмиссионной спектрофотометрии . . . . .	90
28. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций 4-метил-5,6-дигидро- $\delta$ -пирана и 4-метилентетра-гидропирана в воздухе рабочей зоны . . . . .	93
29. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций метилизотиоцианата (МИТ), действующего начала карбатиона в воздухе рабочей зоны . . . . .	96
30. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций метионина в воздухе рабочей зоны . . . . .	98
31. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций моно- и диасетатэтиленгликолей в воздухе рабочей зоны . . . . .	101
32. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций м-монометилового эфира резорцина в воздухе рабочей зоны . . . . .	104
33. Методические указания по газохроматографическому измерению концентрацийmonoхлоруксусной и уксусной кислот в воздухе рабочей зоны . . . . .	106
34. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций муравьиной кислоты в воздухе рабочей зоны . . . . .	110
35. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций нитрафена в воздухе рабочей зоны . . . . .	113
36. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций ферритовых порошков и оксида железа в воздухе рабочей зоны . . . . .	115
37. Методические указания по измерению концентраций оксида индия в воздухе рабочей зоны методом пламенно-эмиссионной спектрофотометрии . . . . .	118
38. Методические указания по фотогурбидиметрическому измерению концентраций олова в воздухе рабочей зоны . . . . .	120
39. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций суммы органических соединений (в пересчете на углерод) в воздухе рабочей зоны . . . . .	123
40. Методические указания по спектрофотометрическому измерению концентраций прометрина в воздухе рабочей зоны . . . . .	127
41. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций растворителей, красок, эмалей (акетона, бензола, бутанола, бутилацетата, ксилола, толуола, циклогексанона, этилацетата) в воздухе рабочей зоны . . . . .	129
42. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций самария в воздухе рабочей зоны . . . . .	134
43. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций свинца и его неорганических соединений в воздухе рабочей зоны . . . . .	136
44. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций северина в воздухе рабочей зоны . . . . .	139

45. Методические указания по измерению концентраций сероуглерода и сероокиси углерода в воздухе рабочей зоны люминесцентным методом . . . . .	141
46. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций тетраметилтирамдисульфида (ТМТД) в воздухе рабочей зоны . . . . .	146
47. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций тетрафторэтилена(М4), гексафторпропилена(М6), трифторметил-этилена (МЗС1) в воздухе рабочей зоны . . . . .	148
48. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций титаната-цирконата свинца в воздухе рабочей зоны . . . . .	151
49. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций тринитротолуола и гексогена при совместном присутствии в воздухе рабочей зоны . . . . .	154
50. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций трифтормукусной и пентафтормолочной кислот в воздухе рабочей зоны . . . . .	158
51. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций трихлорэтилена; 1,4-диоксана; 1,2,4-триметилбензола(псевдо-кумола) в воздухе рабочей зоны . . . . .	160
52. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций углеводородов С <sub>1</sub> -С <sub>4</sub> (раздельно) в воздухе рабочей зоны . . . . .	163
53. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций м-феноксиленола в воздухе рабочей зоны . . . . .	167
54. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций фенола в воздухе рабочей зоны . . . . .	169
55. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций фенола в воздухе рабочей зоны . . . . .	172
56. Методические указания по спектрофотометрическому измерению концентраций полимерного фенола порошкового в воздухе рабочей зоны . . . . .	175
57. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций фтористого бора в воздухе рабочей зоны . . . . .	177
58. Методические указания по ионометрическому измерению концентраций фтористого бора в воздухе рабочей зоны . . . . .	179
59. Методические указания по ионометрическому измерению концентраций фтористого водорода и солей фтористоводородной кислоты . . . . .	182
60. Методические указания по хроматографическому измерению концентраций 4-хлорбутин-2-ИЛ-Н-3-хлорфенилкарбамата (КАРБИН), изопропил-Н-фенилкарбамата (ИФК) и изопропил-Н-3-хлорфенилкарбамата(хлор-ИФК) в воздухе рабочей зоны . . . . .	187
61. Методические указания по ионометрическому измерению концентраций хлористого водорода в воздухе рабочей зоны . . . . .	190
62. Методические указания по нефелометрическому измерению концентраций свободного цианимида в воздухе рабочей зоны . . . . .	194
63. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций цианимида кальция в воздухе рабочей зоны . . . . .	196
64. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций цианистого амплия в воздухе рабочей зоны . . . . .	198
65. Методические указания по ионометрическому измерению концентраций цианистого водорода в воздухе рабочей зоны . . . . .	201
66. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций аэрозоля едких щелочей в воздухе рабочей зоны . . . . .	205
67. Методические указания по хроматографическому измерению концентраций этилтолуола в воздухе рабочей зоны . . . . .	208
68. Методические указания по газохроматографическому измерению этилстирола, дизтилбензола и дивинилбензола в воздухе рабочей зоны . . . . .	210
Приложение 1. Приведение объема исследуемого воздуха к температуре 120° и давлению 760 мм рт.ст. . . . .	214

Приложение 2. Таблица коэффициентов для различных температур и давления . . . . .	215
Приложение 3. Список институтов, предоставивших методические указания . . . . .	216
Указатель определяемых веществ . . . . .	220