

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ  
НА ОПРЕДЕЛЕНИЕ  
ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

Выпуски с 1 по 5

МОСКВА ЦРИА «МОРФЛОГ»

1981

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ  
НА ОПРЕДЕЛЕНИЕ  
ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

Выпуски с 1 по 5

МОСКВА ЦРИА «МОРФЛОГ»

1981

**Методические указания на определение вредных веществ в воздухе.**  
М., ЦРИА «Морфлот», 1981, 252 с.

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

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.

Редакционная коллегия: Г. С. Павловская и В. Г. Овечкин.  
Ил. 21, табл. 128, прил. З.

### **Методические указания на определение вредных веществ в воздухе**

Отв. за выпуск Г. С. Павловская

Редактор Г. Г. Тимофеева

Технический редактор Л. П. Бушева

Корректоры О. Л. Лизина и Г. Е. Потапова

---

Л-53539. Сдано в набор 27/X-80 г. Подписано в печать 6/VI-81 г. Формат изд. 60×90/16. Бум. типограф. фин. Гарнитура литературная. Печать высокая. Печ. л. 15,75. Уч.-изд. л. 23,21. Изд. № 741-Т. Заказ тип. № 2300.

Тираж 3000. Цена 3 руб. 48 коп.

Центральное рекламно-информационное агентство ММФ (ЦРИА «Морфлот»).

---

Типография «Моряк», Одесса, ул. Ленина, 26

У Т В Е Р Ж Д АЮ.

Заместитель Главного государственного  
санитарного врача СССР А. И. ЗАЙЧЕНКО  
18 апреля 1977 г.  
№ 1683—77

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ  
НА ФОТОМЕТРИЧЕСКОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ СУММЫ ОДНООСНОВНЫХ  
КАРБОНОВЫХ КИСЛОТ ГРУППЫ С<sub>1</sub>—С<sub>9</sub> В ВОЗДУХЕ  
ПРОИЗВОДСТВЕННЫХ ПОМЕЩЕНИЙ

I. Общая часть

1. Определение основано на переведении карбоновых кислот в метиловые эфиры, взаимодействии последних с гидроксиламином и хлорным железом с образованием окрашенного гидроксамового комплекса.
2. Предел обнаружения 10 мкг в анализируемом объеме раствора.
3. Предел обнаружения в воздухе 0,25—5,0 мг/м<sup>3</sup> (расчетная).
4. Определению не мешают: минеральные кислоты, спирты, ацетон, динил, сложные летучие эфиры карбоновых кислот.
5. Предельно допустимые концентрации в воздухе:  
муравьиной кислоты — 1 мг/м<sup>3</sup>; уксусной кислоты — 5 мг/м<sup>3</sup>; пропионовой — 2 мг/м<sup>3</sup>; масляной — 10 мг/м<sup>3</sup>; валериановой — 5 мг/м<sup>3</sup>; капроновой — 5 мг/м<sup>3</sup>.

II. Реактивы и аппаратура

6. Применяемые реагенты и растворы.

Стандартный раствор № 1 готовят из перегнанной кислоты следующим образом: в мерную колбу вместимостью 25 мл вносят 10—15 мл метанола и взвешивают на аналитических весах. Добавляют 0,2—0,3 мл определяемой кислоты и вновь взвешивают. Объем раствора доводят до метки метиловым спиртом и перемешивают. По разности между вторым и первым взвешиванием определяют извеску кислоты и рассчитывают содержание ее в 1 мл.

Стандартный раствор № 2 с содержанием 0,1 мг в 1 мл готовят соответствующим разбавлением раствора № 1 метанолом.

Раствор устойчив в течение двух дней.

Метанол, х.ч., ГОСТ 6996—67, осущенный металлическим магнием. В круглодонную колбу с обратным холодильником помещают 0,5 г йода, 5 г магния и 50—75 мл метанола. Смесь нагревают на водяной бане с помощью закрытой плитки, так как в результате реакции выделяется водород. Если при этом не происходит бурного выделения водорода, то добавляют еще 0,5 г йода и нагревают смесь до тех пор, пока весь магний не превратится в метилат магния. Затем прибавляют еще 900 мл метанола и смеси кипятят с обратным холодильником в течение 30 мин, метанол отгоняют, предохраняя от влаги. Хранят в сундуке с хорошо притертой пробкой.

Йод, ГОСТ 4159—64.

Спирт этиловый 96°, ГОСТ 5963—67, обработанный едким кали. Для этого к 100 мл спирта добавляют 20 г едкого кали, перемешивают и оставляют стоять 2 ч. Затем перегоняют при 78°.

Кали едкое, ГОСТ 4203—65.

Серная кислота, ГОСТ 4204—66.

Гидроксиламин гидрохлорид, ГОСТ 5456—65, 4 н. раствор.

Натр едкий, ГОСТ 4328—66, 4 н. раствор и 0,05 н. водно-спиртовой раствор (1:1).

Соляная кислота, ГОСТ 3418—67, 4 н. раствор.

Железо треххлористое 6-водное, ГОСТ 4147—74, 1,6%-ный раствор в 0,5 н. соляной кислоте.

Фенолфталеин, ГОСТ 5850—72, 0,5%-ный спиртовой раствор.

Силикагель марки АСМ с величиной зерен 0,5—2 мм.

Силикагель обрабатывают разведенной соляной кислотой (1:1) при нагревании ( $60\text{--}80^\circ$ ), периодически помешивая. Кислоту меняют, пока последняя не будет бесцветной. Затем силикагель отмывают водой от ионов хлора, сушат при  $105^\circ$  и активируют в течение 30 мин при  $200\text{--}250^\circ$ . Хранят силикагель в посуде с хорошо притертоей пробкой.

#### 7. Применяемые посуда и приборы.

Аспирационное устройство.

Видоизмененные поглотительные приборы Зайцева (см. рис. 9).

Колбы мерные, ГОСТ 1770—74, вместимостью 10, 25, 50 и 100 мл.

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

Пробирки колориметрические плоскодонные из бесцветного стекла, с притертыми пробками, высотой 120 мм и внутренним диаметром 15 мм.

Чашки выпарительные,  $d=4\text{--}6$  см.

Водяная баня.

Круглодонная колба на 2 л.

Обратный холодильник.

Холодильник Либиха прямой.

Дефлегматор.

Электрическая плитка закрытая.

Спектрофотометр или фотоэлектроколориметр.

### III. Отбор пробы воздуха

8. Воздух аспирируют со скоростью 1 л/мин через видоизмененный поглотительный прибор Зайцева, наполненный 2 г силикагеля. Для определения  $\text{PDK}_{1/2}$  муравьиной кислоты следует отобрать 40 л воздуха; для уксусной, валериановой, капроновой — 8 л, для масляной — 4 л, для пропионовой — 2 л.

### IV. Описание определения

9. Силикагель переносят в пробирку с притертоей пробкой, заливают 6 мл этанола и оставляют на 60 мин, периодически встряхивая. Для анализа 3 мл прозрачного раствора помещают в выпарительную чашку. Кислоты переводят в натриевые соли путем осторожной нейтрализации пробы 0,05 н. водно-спиртовым раствором (1:1) едкого натра в присутствии 1 капли фенолфталеина. Чашку помещают на водяную баню, нагретую до  $90\text{--}95^\circ$  для удаления растворителя. Вместе с растворителем испаряются и летучие сложные эфиры, если они присутствуют в пробе.

Сухой остаток солей карбоновых кислот подсушивают в экскаторе (2—3 ч) или в сушильном шкафу при  $80^\circ$  (30 мин), растворяют в 1,5 мл метанола с добавлением 1 капли серной кислоты (дробными порциями) и переносят в колориметрическую пробирку с притертоей пробкой. Раствор в пробирке оставляют на 30 мин при комнатной температуре для образования метилового эфира. По истечении указанного времени вносят по 0,2 мл 4 н. раствора гидроксиламина, 0,6 мл 4 н. раствора едкого натра, и оставляют на 15 мин для образования гидроксаматов. Затем добавляют по 1 капле фенолфталеина и нейтрализуют содержимое 4 н. раствора соляной кислоты. Далее во все пробирки вносят по 2,5 мл 1,6%-ного раствора хлорного железа, перемешивают и фотометрируют при длине волны 490 нм в кюветах с толщиной слоя 10 мм относительно контроля, который готовят аналогично пробам.

Содержание кислоты в анализируемом объеме пробы определяют по калибровочному графику, для построения которого готовят шкалу стандартов согласно табл. 81.

При совместном присутствии в воздухе нескольких кислот для приготовления шкалы используют стандартный раствор карбоновой кислоты группы  $C_1\text{--}C_9$ , наиболее токсичной или содержащейся в воздухе в большем количестве.

Пробирки шкалы обрабатывают аналогично пробам, измеряют оптические плотности растворов и строят график. Шкалой стандартов можно пользоваться и для визуального определения. В этом случае ее готовят в колориметрических пробирках одновременно с пробами.

Таблица 8.  
Шкала стандартов

№ стандарта	Стандартный раствор кислоты с содержанием 100 мкг/мл, мл	Метанол, мл	Серная кислота, капель	Содержание кислоты, мкг
1	0	1,5	1	0
2	0,1	1,4	1	10
3	0,2	1,3	1	20
4	0,4	1,1	1	40
5	0,6	0,9	1	60
6	0,8	0,8	1	80
7	1,0	0,5	1	100

Концентрацию карбоновой кислоты в мг/м<sup>3</sup> воздуха  $X$  вычисляют по формуле:

$$X = \frac{GV_1}{VV_{20}},$$

где  $G$  — количество карбоновой кислоты, найденное в анализируемом объеме пробы, мкг;

$V_1$  — общий объем пробы, мл;

$V$  — объем пробы, взятый для анализа, мл;

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

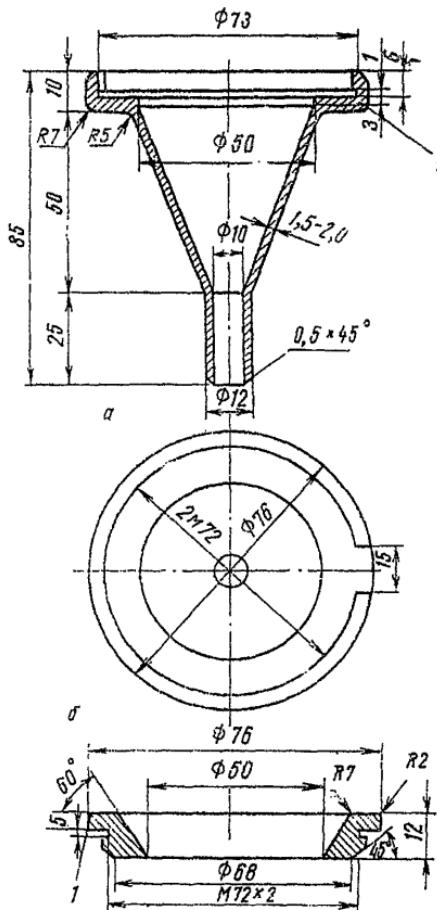


Рис. 1. Аллонж открытый (патрон для фильтра):  
а — корпус; б — гайка; в — накатка

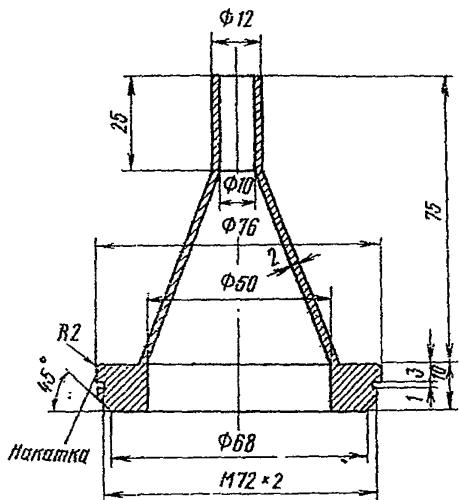


Рис. 2. Крышка закрытого аллюнжа

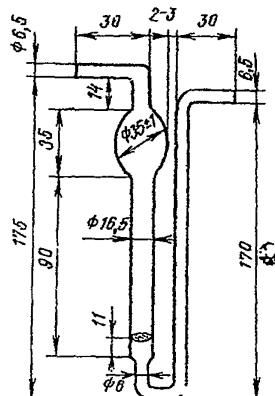


Рис. 3. Поглотительный прибор с пористой пластинкой

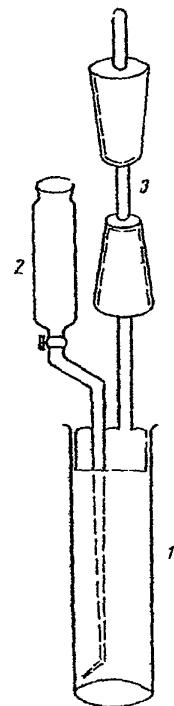


Рис. 4. Прибор для получения мышьяковистого водорода:  
1 — пробирка с пришлифованной пробкой;  
2 — делительная воронка;  
3 — индикаторная трубка  
Бальской

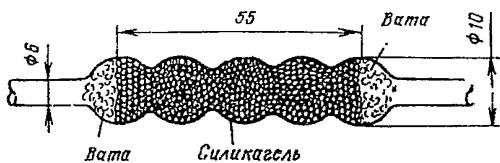


Рис. 5. Трубка стеклянная гофрированная

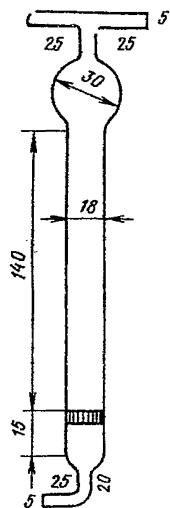


Рис. 6. Поглощательный прибор Яворовской

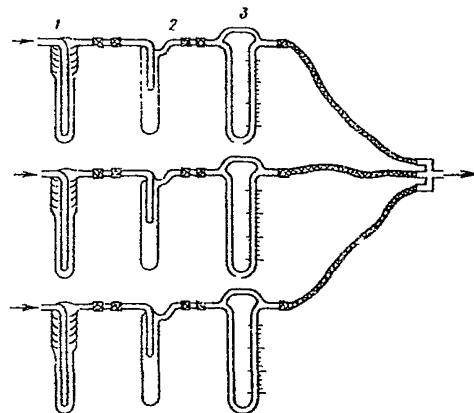


Рис. 7. Схема отбора проб воздуха на тетраэтилсвинец

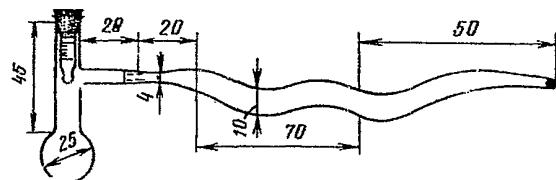


Рис. 8. Микроприбор для перегонки трихлорсилана

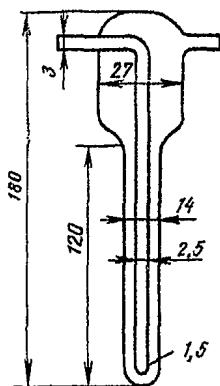


Рис. 9. Поглотительный прибор Зайцева

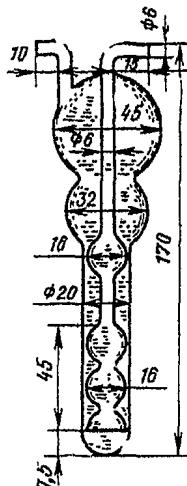


Рис. 10. Поглотительный прибор Рихтера

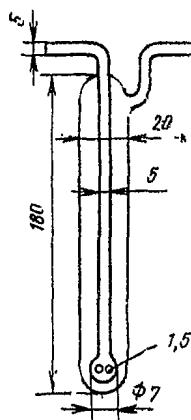


Рис. 11. Поглотительный прибор Петри

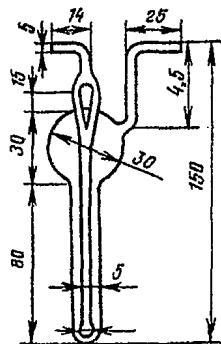


Рис. 12. Поглотительный прибор Положаева

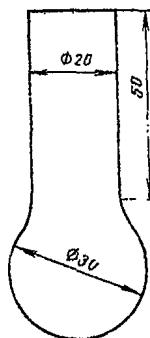


Рис. 13. Колба из тугоплавкого стекла

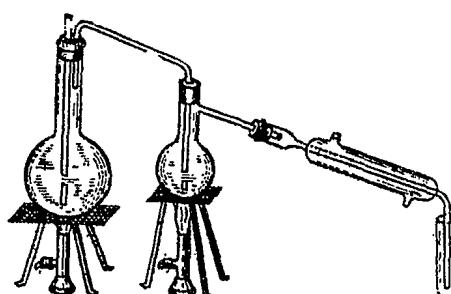


Рис. 14. Прибор для перегонки с водяным паром

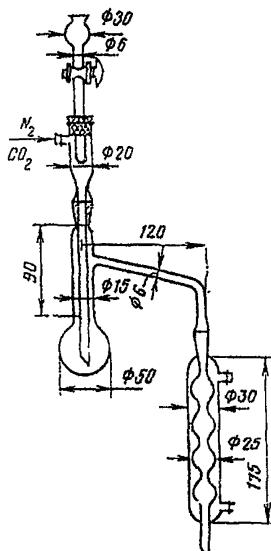


Рис. 15. Прибор для дистилляции

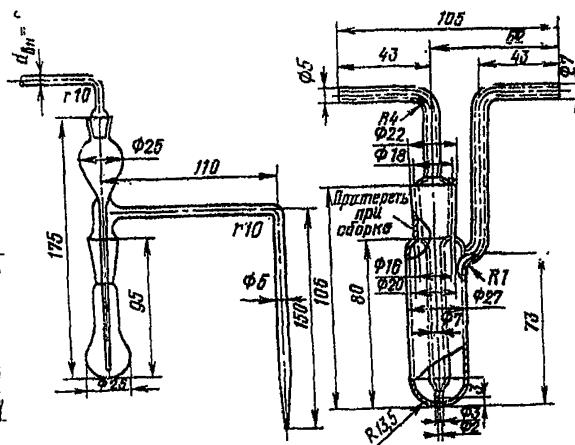


Рис. 16. Приборы для разрушения хлорорганических ядохимикатов

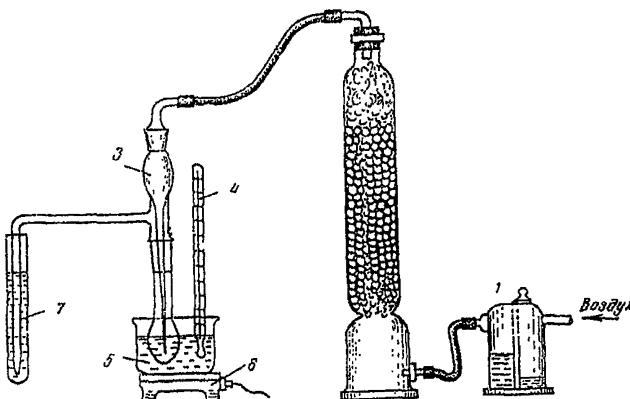


Рис. 17. Установка для определения хлорорганических инсектицидов:

1 — склянка Тищенко с серной кислотой; 2 — плотитель с натронной известью; 3 — прибор для разрушения хлорорганических инсектицидов; 4 — термометр; 5 — парафиновая баня; 6 — электрическая плита; 7 — пробирка-приемник

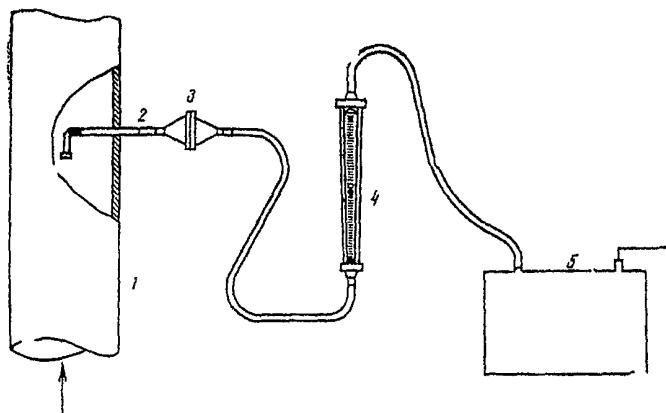


Рис. 18. Схема отбора проб пыли методом внешней фильтрации:  
 1 — воздуховод; 2 — пылеотборная трубка; 3 — аллонж с фильтром;  
 4 — ротаметр; 5 — аспиратор

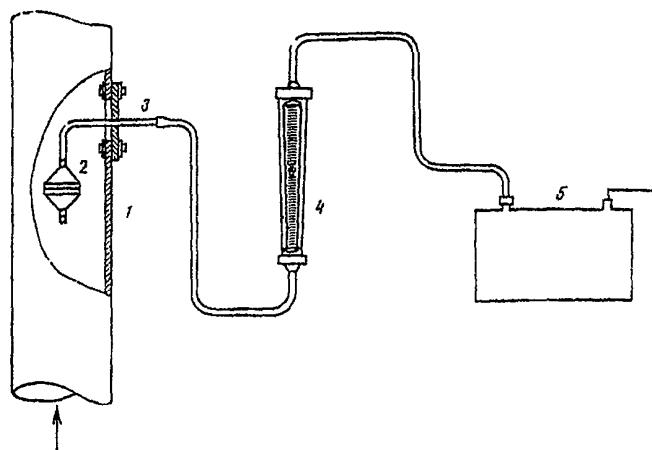


Рис. 19. Схема отбора проб пыли методом внутренней фильтрации:  
 1 — воздуховод; 2 — аллонж с фильтром; 3 — металлическая трубка;  
 4 — ротаметр; 5 — аспиратор

## ПРИЛОЖЕНИЕ 2

### Расчет концентрации вредного вещества в воздухе

В соответствии с требованиями ГОСТ 12.1.005—76 объем воздуха, аспирированного при отборе проб, приводят к стандартным условиям: температуре 20°C и барометрическому давлению 101,33 кПа (760 мм рт. ст.) по формуле:

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

где  $V_t$  — объем воздуха, измеренный при  $t^{\circ}\text{C}$  и давлении 101,33 кПа.

Для упрощения расчетов пользуются коэффициентами  $K$  (приложение 3), вычисленными для температур в пределах от 6 до 40°C и давлений от 97,33 до 104,0 кПа (730—780 мм рт. ст.).

В сборниках ТУ, некоторых МУ и во многих практических руководствах по санитарной химии в составе приложений имеются таблицы коэффициентов пересчета объема воздуха к нормальным условиям (0°C и 101,33 кПа).

Численные значения коэффициентов в этих таблицах приведены с точностью до четвертого знака для температур от 5 до 40°C с интервалом в 1° и давлений от 730 до 780 мм рт. ст. с интервалом в 2 мм рт. ст.

Однако нет практической надобности в столе многозначных и слишком подробных таблицах, так как максимальная погрешность четырехзначных коэффициентов составляет всего лишь  $\pm 0,006\%$ . Согласно ГОСТ 12.1.005—76 погрешность измерения объема воздуха не должна превышать  $\pm 10\%$ , поэтому точность коэффициентов пересчета на уровне  $\pm 1\%$  следует считать вполне достаточной.

## ПРИЛОЖЕНИЕ 3

### Коэффициенты $K$ для приведения объема воздуха к стандартным условиям

t°C	Давление $P$ , кПа/мм рт. ст.					
	97,33/730	98,66/740	100/750	101,33/760	102,7/770	104/780
6	1,009	1,023	1,036	1,050	1,064	1,078
8	1,002	1,015	1,029	1,043	1,0560	1,070
10	0,994	1,008	1,022	1,035	1,049	1,063
12	0,987	1,001	1,015	1,028	1,042	1,055
14	0,981	0,994	1,007	1,021	1,034	1,048
16	0,974	0,987	1,001	1,014	1,027	1,040
18	0,967	0,980	0,994	1,007	1,020	1,033
20	0,961	0,974	0,987	1,000	1,013	1,026
22	0,954	0,967	0,980	0,993	1,006	1,019
24	0,948	0,961	0,974	0,987	1,000	1,012
26	0,941	0,954	0,967	0,980	0,993	1,006
28	0,935	0,948	0,961	0,973	0,986	0,999
30	0,929	0,942	0,954	0,967	0,980	0,992
32	0,923	0,935	0,948	0,961	0,973	0,986
34	0,917	0,929	0,942	0,954	0,967	0,979
36	0,911	0,923	0,936	0,948	0,961	0,973
38	0,905	0,917	0,930	0,942	0,955	0,967
40	0,899	0,911	0,924	0,936	0,948	0,961

$\Delta P$	1	2	3	4	5	6	7	8	9
$\Delta K$	1	3	4	5	7	8	9	10	12

Искомый коэффициент  $K$ , пользуясь упрощенной таблицей, находят в соответствии со следующей схемой:

$$K = K_{\text{табл}} + \Delta K_t + \Delta K_p,$$

где  $\Delta K_t$  — поправка на температуру;

$\Delta K_p$  — поправка на давление.

1. Численное значение давления  $P$ , путем исключения единиц, округляют до целого числа, кратного десяти ( $P_{\text{табл}}$ )

$$P = P_{\text{табл}} + \Delta P.$$

2. В графе  $P$  находят коэффициент, соответствующий заданной температуре. Если цифра  ${}^{\circ}\text{C}$  нечетная, то выписывают значение коэффициента при температуре  $t+1$  (ближайшее снизу число) и увеличивают его третий знак на 3 единицы (т. е. прибавляют 0,003).

3. Поправку на  $\Delta P$  определяют по таблице пропорциональных частей, приведенной (снизу) основной таблицы.

При м е р ы. Требуется определить коэффициент  $K$  для следующих параметров окружающей среды:

$\frac{\text{№}}{\text{п/п}}$	$t {}^{\circ}\text{C}$	$P_{\text{мм рт.ст.}}$	$P_{\text{табл}} + \Delta P$	$K_{\text{табл}} + \Delta K_t$	$\Delta K_p$	$K$
1	18	750	750+0	0,994+0	0,000	0,994
2	5	788	780+8	1,078+0,003	0,010	1,091
3	23	743	740+3	0,961+0,003	0,004	0,968
4	29	732	730+2	0,929+0,003	0,003	0,935
5	22	781	780+1	1,019+0	0,001	1,020

В первом примере значение искомого коэффициента берется непосредственно из таблицы. В тех случаях, когда цифра  ${}^{\circ}\text{C}$  нечетна (примеры 2, 3 и 4), выписывают  $K_{\text{табл}}$ , соответствующий  $P_{\text{табл}}$  и температуре  $(t+1){}^{\circ}\text{C}$  и прибавляют к нему 0,003.

Поправку на излишек единиц  $\Delta P$  определяют по вспомогательной таблице (их значения вписаны в графу  $\Delta K_p$ ).

Величину коэффициента  $K$  определяют как сумму поправок на температуру и давление и  $K_{\text{табл}}$  (графа  $K$ ).

В примере 5 ввиду четности цифры  ${}^{\circ}\text{C}$  поправка на температуру отсутствует.

## СОДЕРЖАНИЕ

Методические указания на фотометрическое определение алюминия, окиси алюминия и алюмоникелевого катализатора в воздухе . . . . .	3
Методические указания на газохроматографическое определение бериллия в воздухе . . . . .	5
Методические указания на фотометрическое определение ванадия и его соединений в воздухе . . . . .	7
Методические указания на фотометрическое определение вольфрама, вольфрамового ангидрида и карбида вольфрама в воздухе . . . . .	9
Методические указания на колориметрическое определение германия и его соединений в воздухе . . . . .	11
Методические указания на фотометрическое определение кобальта и его соединений в воздухе . . . . .	14
Методические указания на фотометрическое определение соединений марганца в воздухе . . . . .	16
Методические указания на фотометрическое определение меди в воздухе . . . . .	18
Методические указания на фотометрическое определение молибдена и его соединений в воздухе . . . . .	20
Методические указания на фотометрическое определение мышьяковистого водорода в воздухе . . . . .	22
Методические указания на фотометрическое определение мышьяковистого ангидрида и других соединений трехвалентного мышьяка в воздухе . . . . .	24
Методические указания на колориметрическое определение паров ртути в воздухе . . . . .	26
Методические указания на фотометрическое определение водорастворимых соединений никеля в воздухе . . . . .	28
Методические указания на фотометрическое и полярографическое определение селена и селенистого ангидрида в воздухе . . . . .	30
Методические указания на фотометрическое определение tantalа и его соединений в воздухе . . . . .	32
Методические указания на фотометрическое определение титана и его соединений в воздухе . . . . .	35
Методические указания на фотометрическое определение тетраэтилсвинца в воздухе . . . . .	38
Методические указания на фотометрическое определение тория и его соединений в воздухе . . . . .	40
Методические указания на фотометрическое определение трихлорфенолятов меди в воздухе . . . . .	42
Методические указания на фотометрическое определение трихлорсилана в воздухе . . . . .	44
Методические указания на фотометрическое определение фосфорного ангидрида в воздухе . . . . .	46
Методические указания на фотометрическое определение фосфористого водорода в воздухе . . . . .	47
Методические указания на фотометрическое определение хромового ангидрида и солей хромовой кислоты в воздухе . . . . .	50
Методические указания на фотометрическое определение цинка и его соединений в воздухе . . . . .	51
Методические указания на фотометрическое определение циклопентадиенилтрикарбонил марганца в воздухе . . . . .	54

Методические указания на фотометрическое определение циркония и его сединений в воздухе	56
Методические указания на фотометрическое определение аммиака в воздухе	58
Методические указания на фотометрическое определение двуокиси азо- ва в воздухе	60
Методические указания на фотометрическое определение озона в воз- духе	62
Методические указания на хроматографическое определение окиси угле- вода в воздухе	64
Методические указания на хроматографическое определение окиси угле- вода с предварительной конверсией ее в метан	66
Методические указания на турбидиметрическое определение аэрозоля серной кислоты в воздухе	69
Методические указания на определение сернистого ангидрида в воздухе	70
Методические указания на фотометрическое определение сероводорода в воздухе	74
Методические указания на фотометрическое определение хлора в воз- духе (1-й метод)	76
Методические указания на фотометрическое определение хлора в воз- духе (2-й метод)	77
Методические указания на фотометрическое определение брома в воз- духе	79
Методические указания на фотометрическое определение йода в воз- духе	81
Методические указания на фотометрическое определение хлористого во- дорода в воздухе	83
Методические указания на фотометрическое определение цианистого водорода в воздухе	84
Методические указания на фотометрическое определение анилина в воз- духе	86
Методические указания на фотометрическое определение ацетона в воз- духе	88
Методические указания на колориметрическое определение ацетофено- на в воздухе	90
Методические указания на раздельное фотометрическое определение бен- зола, толуола и изомеров ксиолола в воздухе	91
Методические указания на фотометрическое определение бензотрихло- рида в воздухе	98
Методические указания на фотометрическое определение 1,4-бензохино- на в воздухе	100
Методические указания на определение хлористого бензилидена в воз- духе	101
Методические указания на фотометрическое определение гексамети- ндиизоцианата в воздухе	103
Методические указания на фотометрическое определение гексогена в воз- духе	104
Методические указания на колориметрическое определение гексамети- ндиамина в воздухе	106
Методические указания на фотометрическое определение гидразина в воз- духе	108
Методические указания на суммарное колориметрическое определение кетгена и кетена в воздухе	110
Методические указания на фотометрическое определение диметилбензил- амина в воздухе	111
Методические указания на колориметрическое определение диметилами- на в воздухе	113
Методические указания на фотометрическое определение динитрородан- изола в воздухе	115
Методические указания на фотометрическое определение динитробен- зола и динитротолуола в воздухе	116

Методические указания на фотометрическое определение динитрооктакрезола в воздухе . . . . .	118
Методические указания на фотометрическое определение дифенилопропана в воздухе . . . . .	120
Методические указания на фотометрическое определение дициклопентадиена в воздухе . . . . .	122
Методические указания на фотометрическое определение диэтиламина в воздухе . . . . .	123
Методические указания на фотометрическое определение изопропилбензола в воздухе . . . . .	125
Методические указания на колориметрическое определение изопропилнитрата в воздухе . . . . .	127
Методические указания на фотометрическое определение камфоры в воздухе . . . . .	129
Методические указания на колориметрическое определение капролактама в воздухе . . . . .	130
Методические указания на фотометрическое определение ксилидина в воздухе . . . . .	132
Методические указания на фотометрическое определение масляного антидрида в воздухе . . . . .	134
Методические указания на фотометрическое определение метилового спирта в воздухе . . . . .	136
Методические указания на фотометрическое определение метилового эфира акриловой кислоты в воздухе . . . . .	138
Методические указания на фотометрическое определение метилэтилкетона в воздухе . . . . .	139
Методические указания на колориметрическое определение метилпропилкетона и метилгексилкетона в воздухе . . . . .	141
Методические указания на фотометрическое определение $\alpha$ -нафтохинона в воздухе . . . . .	142
Методические указания на фотометрическое определение нитрофенолов в воздухе . . . . .	144
Методические указания на фотометрическое определение $P$ -нитроанизола в воздухе . . . . .	145
Методические указания на полярографическое определение нитроциклогексана в воздухе . . . . .	147
Методические указания на фотометрическое определение нитроциклогексана в воздухе . . . . .	149
Методические указания на фотометрическое определение окиси этилена в воздухе . . . . .	150
Методические указания на фотометрическое определение суммы одноводных карбоновых кислот группы $C_1-C_6$ в воздухе производственных помещений . . . . .	153
Методические указания на фотометрическое определение в воздухе органических оснований: пиридина, $\alpha$ - и $\beta$ -пиколинов . . . . .	155
Методические указания на фотометрическое определение пропаргилового спирта в воздухе . . . . .	158
Методические указания на фотометрическое определение содержания паров сероуглерода в воздухе . . . . .	160
Методические указания на фотометрическое определение спильвана (2-метилфурана) в воздухе . . . . .	162
Методические указания на фотометрическое определение скапидара в воздухе . . . . .	164
Методические указания на колориметрическое определение сложных эфиров одноосновных органических кислот в воздухе . . . . .	165
Методические указания на колориметрическое определение тетрагидрофурана в воздухе . . . . .	167
Методические указания на фотометрическое определение триметилолпропана (этриола) в воздухе . . . . .	169

Методические указания на фотометрическое определение триэтилкремниевой кислоты (тетраэтоксисилана) в воздухе . . . . .	170
Методические указания на фотометрическое определение триизопропиола в воздухе . . . . .	172
Методические указания на фотометрическое определение толуидинов (сера изомеров) в воздухе . . . . .	174
Методические указания на фотометрическое определение толулидендиизопропиатата в воздухе . . . . .	176
Методические указания на полярографическое определение формальдегида в воздухе . . . . .	179
Методические указания на фотометрическое определение фосгена в воздухе . . . . .	183
Методические указания на фотометрическое определение фенилгидразина в воздухе . . . . .	185
Методические указания на фотометрическое определение фторорганических соединений в воздухе . . . . .	187
Методические указания на определение фурфуrolа в воздухе . . . . .	189
Методические указания на колориметрическое определение хлорпеларновой кислоты в воздухе . . . . .	192
Методические указания на фотометрическое определение хлористого магния в воздухе . . . . .	194
Методические указания на колориметрическое определение хлористого циклогексанона в воздухе . . . . .	196
Методические указания на раздельное фотометрическое определение циклогексанона и циклогексаноноксима в воздухе . . . . .	198
Методические указания на фотометрическое определение четыреххлористого углерода в воздухе . . . . .	200
Методические указания на фотометрическое определение эпихлоргидрина в воздухе (1-й метод) . . . . .	202
Методические указания на фотометрическое определение эпихлоргидрина в воздухе (2-й метод) . . . . .	203
Методические указания на фотометрическое определение экстрагина и монометилалинина в воздухе . . . . .	205
Методические указания на колориметрическое определение этилендиамина в воздухе . . . . .	207
Методические указания на фотометрическое определение этиленхлоридрина в воздухе (1-й метод) . . . . .	209
Методические указания на фотометрическое определение этиленхлоридрина в воздухе (2-й метод) . . . . .	211
Методические указания на фотометрическое определение аммониевой соли 2,4-дихлорфеноксикискусной кислоты (2,4-Д) в воздухе . . . . .	213
Методические указания на газохроматографическое определение мета-фоса, тнофоса, трихлорметафоса-3, формотиона, фосфамида в воздухе . . . . .	215
Методические указания на фотометрическое определение мышьяксодержащих инсектицидов в воздухе . . . . .	217
Методические указания на фотометрическое определение никотина и пабазина в воздухе . . . . .	219
Методические указания на фотометрическое определение сульфамата в воздухе . . . . .	222
Методические указания на фотометрическое определение инсектофунгицидов тиофоса, метафоса и метилэтантиоfosa в воздухе . . . . .	223
Методические указания на фотометрическое определение фосфорорганических инсектицидов в воздухе . . . . .	226
Методические указания на титрометрическое, фотометрическое и хроматографическое определение хлорорганических ядохимикатов в воздухе . . . . .	228
Методические указания на гравиметрическое определение пыли в воздухе рабочей зоны и в системах центрифугационных установок . . . . .	235
Приложение 1 . . . . .	242
Приложение 2 . . . . .	248
Приложение 3 . . . . .	—