

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ  
НА ОПРЕДЕЛЕНИЕ  
ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ**

Выпуски с 1 по 5

МОСКВА ЦРИА «МОРФЛОТ»

1981

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ  
НА ОПРЕДЕЛЕНИЕ  
ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ**

Выпуски с 1 по 5

МОСКВА ЦРИА «МОРФЛОТ»

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. 3.

**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

УТВЕРЖДАЮ.  
Заместитель Главного государственного  
санитарного врача СССР А. И. ЗАЙЧЕНКО  
18 апреля 1977 г.  
№ 1714—77

## МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ НА ФОТОМЕТРИЧЕСКОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ НИКОТИНА И АНАБАЗИНА В ВОЗДУХЕ

### I. Общая часть

1. Определение основано на расщеплении пиридинового цикла никотина хлорцианом и образовании полиметинового красителя с барбитуровой кислотой.
2. Предел обнаружения никотина (анабазина) 1 мкг в анализируемом объеме раствора.
3. Предел обнаружения в воздухе 0,1 мг/м<sup>3</sup>.
4. Метанол, аммиак, формальдегид не мешают определению. Пиридин мешает определению.
5. Предельно допустимая концентрация никотин-сульфата и анабазин-сульфата 0,1 мг/м<sup>3</sup>.

### II. Реактивы и аппаратура

6. Применяемые реактивы и растворы.

Никотин-сульфат.

Анабазин-сульфат.

Никотин, свежеприготовленный, получают путем перегонки с водным паром.

Навеску (никотин-сульфата — около 2 г, никотин-основания — около 1 г), отвешенную на аналитических весах с точностью до 0,0001 г, переносят в мерную колбу вместимостью 250 мл, наливают в нее до метки дистиллированной воды, закрыв пробкой, тщательно взбалтывают. Из полученного раствора никотина отбирают пипеткой 50 мл и переносят в круглодонную колбу вместимостью 500—700 мл. Затем в эту же колбу вносят 50 г чистой поваренной соли и 30—35 мл 10%-ного раствора едкого натра, после чего никотин отгоняют водяным паром через холодильник Либиха в приемник, которым служит мерная колба вместимостью 500 мл. В этот приемник предварительно наливают 10 мл азбавленной соляной кислоты (1:4).

По окончании перегонки (проба отгона в пробирке с раствором кремневольфрамовой кислоты и 2—3 каплями соляной кислоты 1:4 не дает осадка), что происходит после отгона 400—500 мл, приемник доливают до метки ди-

стиллированной водой, при температуре 20°C, закрывают притертой пробкой и взбалтывают всю жидкость путем 20-кратного переворачивания колбы вверх дном и обратно.

Для дальнейшей работы из этого приемника берут 100 мл раствора никотина, переносят его в химический стакан вместимостью 150 мл и сюда же прибавляют 3 мл разбавленного раствора соляной кислоты (1:4) и 4 мл 12%-ного раствора кремневольфрамовой кислоты. Получившийся аморфный осадок кремневольфрамата никотина перемешивают стеклянной палочкой и для полной и отчетливой кристаллизации его стакан с осадком в течение 10—15 мин выдерживают на водяной бане с температурой 70—80°C. Затем стакан с осадком оставляют на 30—35 мин при комнатной температуре, после чего помещают его в ледяную воду на 1,5 ч.

Далее осадок отфильтровывают через беззольный фильтр (синяя лента) и промывают холодной дистиллированной водой, содержащей 1 г концентрированной соляной кислоты на 1 л раствора, до отрицательной реакции с кремневольфрамовой кислотой. Полноту промывки осадка от кремневольфрамовой кислоты проверяют путем прибавления к 5—6 фильтра 2—3 капли отгона никотина. При этом не должно быть помутнения раствора. Промытый осадок с фильтром осторожно озоляют в платиновом, а при его отсутствии — в фарфоровом тигле. Полученную золу прокалывают. Массу осадка умножают на 0,114, что дает величину осажденного никотина. Результаты определений вычисляют с точностью до второго десятичного знака.

Расхождение между результатами параллельных анализов допускается: при анализе никотин-основания — не более 0,5%, при анализе никотин-сульфата — не более 0,3%.

Стандартный раствор № 1: в мерную колбу вместимостью 100 мл вносят 10—15 мл этилового спирта, взвешивают, добавляют 0,2 мл никотина, вторично взвешивают и доводят спиртом до метки.

Стандартный раствор № 2, содержащий 0,01 мг/мл никотина, готовят соответствующим разбавлением стандартного раствора № 1 этиловым спиртом.

Стандартный раствор анабазина (№ 1 — основной и № 2 с содержанием 0,01 мг/мл) готовят из анабазина сульфата, что исключает перегонку с водяным паром.

Этиловый спирт, ректификат, ГОСТ 5963—67.

Роданид калия или аммония, ГОСТ 4139—65, 1%-ный раствор.

Хлорамины Т, ТУ 11 П-44—69, 1%-ный раствор, приготовленный перед употреблением.

Барбитуровая кислота, МРТУ 6-09-804—63, 1%-ный раствор, приготовленный при нагревании.

Дигидроортофосфат калия, ГОСТ 2493—65, 0,15М раствор. 9,073 г соли растворяют в мерной колбе вместимостью 1 л в дистиллированной воде и доводят объем раствора до метки дистиллированной водой.

Гидроортофосфат натрия, ГОСТ 245—66, 0,15М раствор. 11,866 г соли растворяют в дистиллированной воде в мерной колбе вместимостью 1 л.

Натр едкий, ГОСТ 4328—66, 1 н. раствор.

Фосфатно-щелочной буфер, рН 6,0—6,5.

В мерную колбу вместимостью 1 л вносят 121 мл раствора гидроортофосфата натрия, доводят до метки раствором дигидроортофосфата калия и перемешивают. Раствор имеет желтую окраску с универсальным индикатором (рН 6).

Универсальный индикатор.

7. Применяемые посуда и приборы.

Аспирационное устройство.

Фотоэлектроколориметр или спектрофотометр.

Поглотительные приборы Полежаева (см. рис. 12).

Пробирки колориметрические.

Колбы мерные, ГОСТ 1770—74, вместимостью 25, 100 и 1000 мл.

Пипетки градуированные, ГОСТ 20292—74, на 1, 5, 10 мл с делениями на 0,1 мл.

Фильтры АФА-ВП-20.

Прибор для перегонки с водяным паром (см. рис. 14).

### III. Отбор пробы воздуха

8. Воздух со скоростью 0,5 л/мин аспирируют через последовательно соединенные патрон с фильтром АФА-ВП-20 и 2 поглотительных прибора Полежаева : 4 мл этилового спирта в каждом. Поглотительные приборы охлаждают льдом.

Для определения  $\frac{1}{2}$  ПДК следует отобрать 20 л воздуха. При этом вместо поглотительных приборов Полежаева используют поглотительные приборы с пористой пластинкой. Скорость аспирации увеличивают до 1 л/мин.

### IV. Описание определения

9. Из каждого поглотительного прибора 2 мл пробы вносят в пробирки. Фильтр переносят в дистилляционную колбу перегонного аппарата, добавляют 10 мл 1 н. раствора едкого натра и, присоединив колбу к перегонному аппарату, отгоняют вещество с водяным паром в 2 приемные пробирки, содержащие по 1 мл этилового спирта. В каждую пробирку собирают по 8 мл отгона. Из них отбирают в колориметрические пробирки по 2 мл. Добавляют в пробирки по 1 мл раствора роданида и по 8 мл раствора хлораммина.

Содержимое пробирок перемешивают и спустя 10 мин добавляют по 3 мл раствора барбитуровой кислоты и по 6 мл буферного раствора. Пробирки помещают на 30 мин в водяную баню, нагретую до 40—45°C.

По охлаждении растворов измеряют их оптические плотности на фотоэлектроколориметре (зеленый светофильтр) или спектрофотометре при 510 нм по сравнению с контролем, который готовят одновременно и аналогично пробам. Содержание никотина (анабазина) в анализируемом объеме определяют по предварительно построенному калибровочному графику.

Для построения калибровочного графика готовят шкалу стандартов согласно табл. 119.

Т а б л и ц а 119

Шкала стандартов

№ стандарта	Стандартный раствор никотина или анабазина № 2, мл	Этиловый спирт, мл	Роданид калия, мл	Хлораммин Т, мл	Барбитуровая кислота, мл	Фосфатный буфер, мл	Содержание никотина (анабазина), мкг
1	0.	2	1	8	3	6	0
2	0,1	1,9	1	8	3	6	1
3	0,2	1,8	1	8	3	6	2
4	0,4	1,6	1	8	3	6	4
5	0,6	1,4	1	8	3	6	6
6	0,8	1,2	1	8	3	6	8
7	1,0	1,0	1	8	3	6	10

Все пробирки шкалы обрабатывают аналогично пробам, измеряют оптическую плотность и строят график.

Шкалой стандартов можно пользоваться для визуального определения, в этом случае ее готовят в колориметрических пробирках одновременно с пробами.

Концентрацию никотина (анабазина) в воздухе  $X$  в мг/м<sup>3</sup> вычисляют по формуле:

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

где  $G$  — количество вещества, найденное в анализируемом объеме пробы, мкг;  
 $V_1$  — общий объем пробы, мл;  
 $V$  — объем пробы, взятый для определения, мл;  
 $V_{20}$  — объем воздуха, отобранный для анализа, приведенный к стандартным условиям по формуле (см. приложение), л.

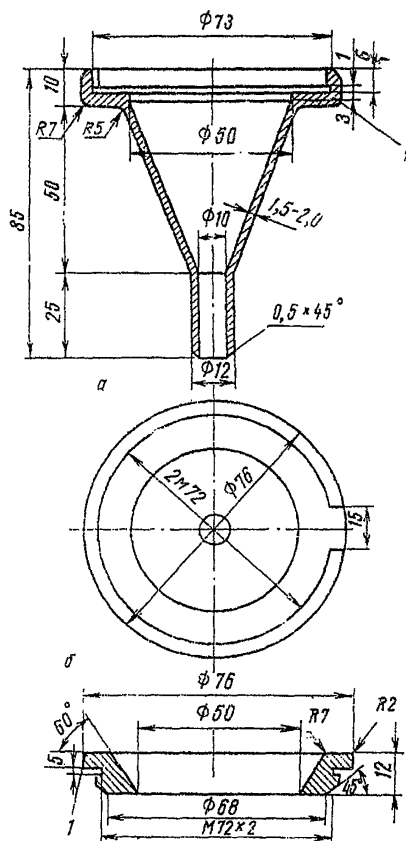


Рис. 1. Аллонж открытый (патрон для фильтра):  
а — корпус; б — гайка; 1 — накатка



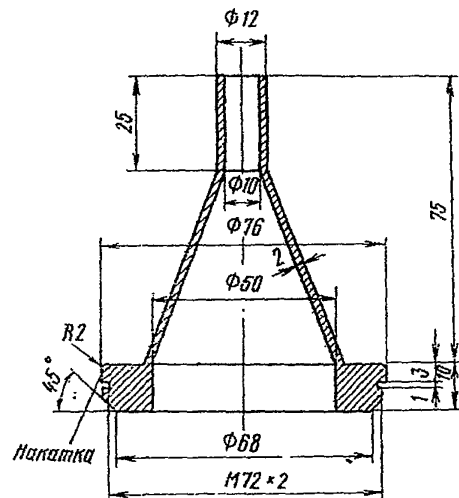


Рис. 2. Крышка закрытого аллонжа

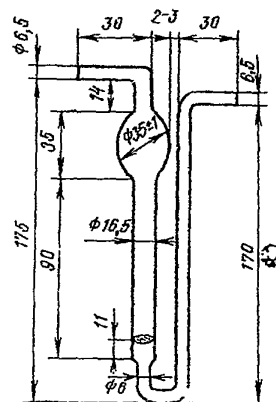


Рис. 3. Поглощительный прибор с пористой пластинкой

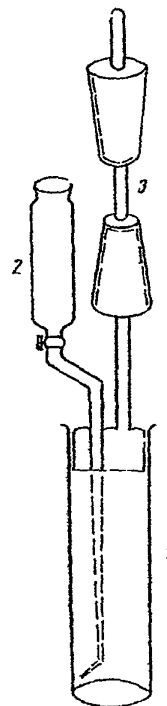


Рис. 4. Прибор для получения мышьяковистого водорода:  
 1 — пробирка с прилифованной пробкой;  
 2 — делительная воронка;  
 3 — индикаторная трубка Бальской

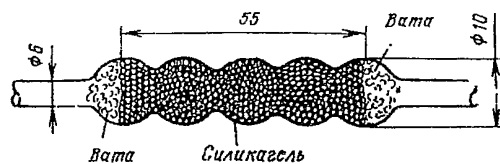


Рис. 5. Трубка стеклянная гофрированная

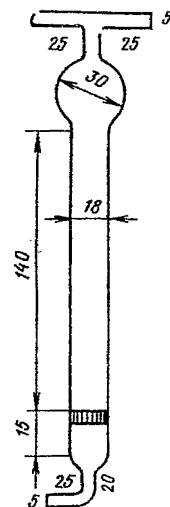


Рис. 6. Погло-  
тительный при-  
бор Яворовской

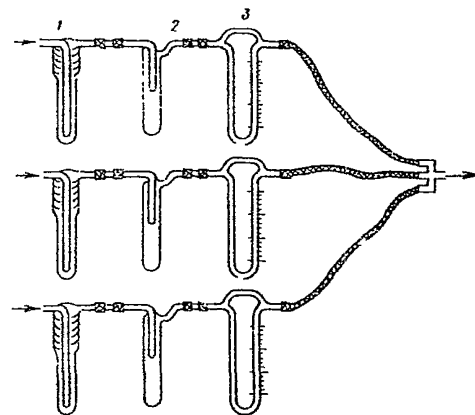


Рис. 7. Схема отбора проб воздуха  
на тетраэтилсвинец

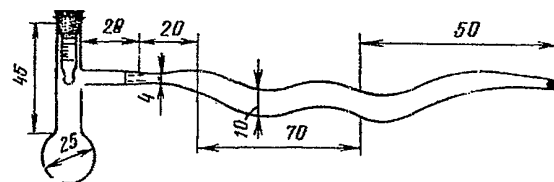


Рис. 8. Микроприбор для перегонки трихлорсилана

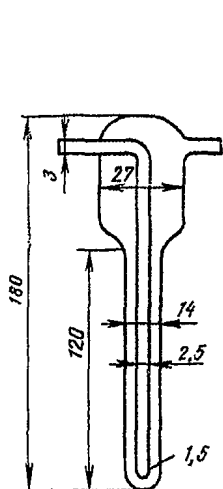


Рис. 9. Погло-  
тельный прибор  
Зайцева

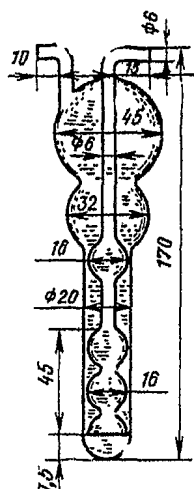


Рис. 10. Погло-  
тельный прибор  
Рихтера

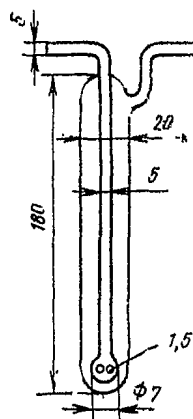


Рис. 11. Погло-  
тельный прибор  
Петри

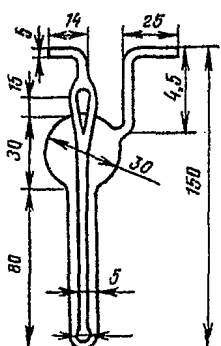


Рис. 12. Погло-  
тельный прибор  
Полежаева

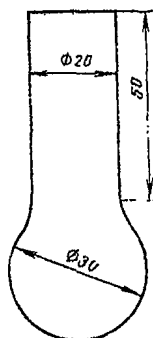


Рис. 13. Колба из туго-  
плавкого стекла

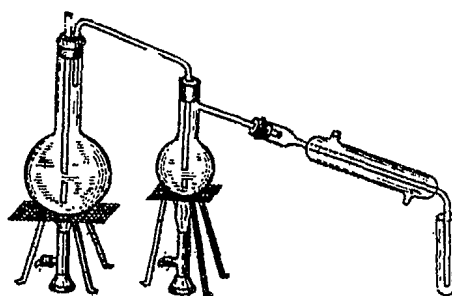


Рис. 14. Прибор для перегонки с во-  
дяным паром

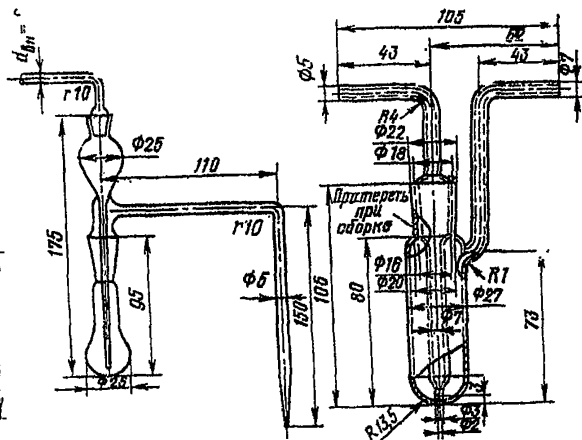
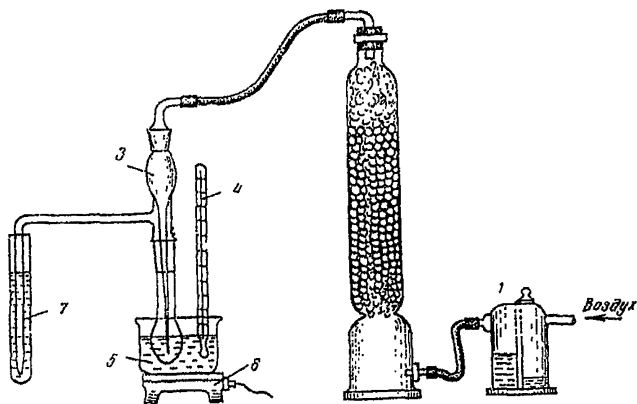


Рис 16. Приборы для разрушения хлорорганических  
ядохимикатов



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

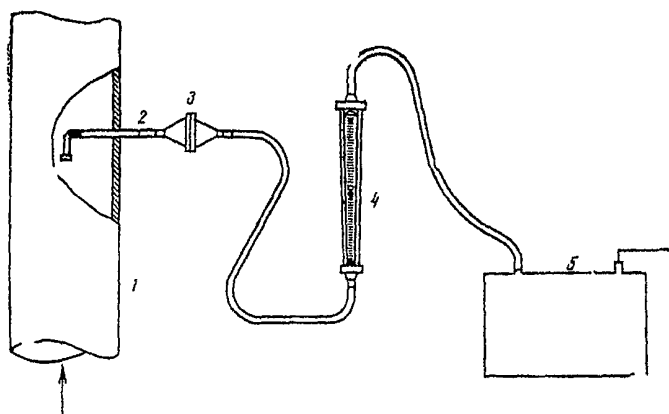


Рис. 18. Схема отбора проб пыли методом внешней фильтрации:  
 1 — воздуховод; 2 — пылеотборная трубка; 3 — аллонж с филь-  
 тром; 4 — ротаметр; 5 — аспиратор

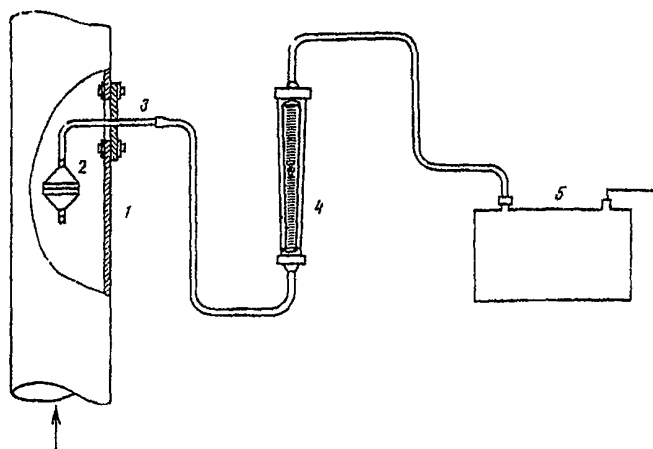


Рис. 19. Схема отбора проб пыли методом внутренней филь-  
 трации:  
 1 — воздуховод; 2 — аллонж с фильтром; 3 — металличе-  
 ская трубка; 4 — ротаметр; 5 — аспиратор

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:

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

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 столь 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

$t^\circ\text{C}$	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	1,056	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.

**Примеры.** Требуется определить коэффициент  $K$  для следующих параметров окружающей среды:

№ 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  $t^{\circ}\text{C}$  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  $t^{\circ}\text{C}$  поправка на температуру отсутствует.

## СОДЕРЖАНИЕ

Методические указания на фотометрическое определение алюминия, оксид 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 тантала 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 трихлорфенолята 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 циклопентаденилтрикарбонил марганца в воздухе	54



Методические указания на фотометрическое определение циркония и его соединений в воздухе	56
Методические указания на фотометрическое определение аммиака в воздухе	58
Методические указания на фотометрическое определение двуокиси азота в воздухе	60
Методические указания на фотометрическое определение озона в воздухе	62
Методические указания на хроматографическое определение окиси углерода в воздухе	64
Методические указания на хроматографическое определение окиси углерода с предварительной конверсией ее в метан	66
Методические указания на турбидиметрическое определение аэрозоля серной кислоты в воздухе	68
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 воздухе (1-й метод)	76
Методические указания на фотометрическое определение хлора в воздухе (2-й метод)	77
Методические указания на фотометрическое определение брома в воздухе	79
Методические указания на фотометрическое определение йода в воздухе	81
Методические указания на фотометрическое определение хлористого водорода в воздухе	83
Методические указания на фотометрическое определение цианистого водорода в воздухе	84
Методические указания на фотометрическое определение анилина в воздухе	86
Методические указания на фотометрическое определение ацетона в воздухе	88
Методические указания на колориметрическое определение ацетофенона в воздухе	90
Методические указания на раздельное фотометрическое определение бензола, толуола и изомеров ксилола в воздухе	91
Методические указания на фотометрическое определение бензотрихлорида в воздухе	98
Методические указания на фотометрическое определение 1,4-бензохинона в воздухе	100
Методические указания на определение хлористого бензилидена в воздухе	101
Методические указания на фотометрическое определение гексаметилендиизоцианата в воздухе	103
Методические указания на фотометрическое определение гексогена в воздухе	104
Методические указания на колориметрическое определение гексаметилендиамина в воздухе	106
Методические указания на фотометрическое определение гидразина в воздухе	108
Методические указания на суммарное колориметрическое определение икегена и кетена в воздухе	110
Методические указания на фотометрическое определение диметилбензиламина в воздухе	111
Методические указания на колориметрическое определение диметиламина в воздухе	113
Методические указания на фотометрическое определение динитророданизола в воздухе	115
Методические указания на фотометрическое определение динитробензола и динитротолуола в воздухе	116

Методические указания на фотометрическое определение динитроорто-крезола в воздухе	118
Методические указания на фотометрическое определение дифенилолпропана 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 ангидрида 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 <i>p</i> -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 одноосновных карбоновых кислот группы $C_1-C_9$ 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 сплывана (2-метилфурана) в воздухе	162
Методические указания на фотометрическое определение скипидара 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 триметилпропана (этриола) в воздухе	169

Методические указания на фотометрическое определение триэтоксисилила и этилового эфира ортокремневой кислоты (тетраэтоксисилана) в воздухе	170
Методические указания на фотометрическое определение тринитроглицерина в воздухе	172
Методические указания на фотометрическое определение толуидинового (орто-изомера) в воздухе	174
Методические указания на фотометрическое определение толуклендиизоцианата 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 феңилгидразина в воздухе	185
Методические указания на фотометрическое определение фторорганических соединений в воздухе	187
Методические указания на определение фурфурола в воздухе	189
Методические указания на колориметрическое определение хлорпелароновой кислоты в воздухе	192
Методические указания на фотометрическое определение хлористого метана в воздухе	194
Методические указания на колориметрическое определение хлористого бензила в воздухе	196
Методические указания на раздельное фотометрическое определение циклогексана и циклогексанооксида 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 экстралина и метометиланилина в воздухе	205
Методические указания на колориметрическое определение этилендиамина в воздухе	207
Методические указания на фотометрическое определение этиленхлоргидрина в воздухе (1-й метод)	209
Методические указания на фотометрическое определение этиленхлоргидрина в воздухе (2-й метод)	211
Методические указания на фотометрическое определение аммониевой соли 2,4-дихлорфеноксиуксусной кислоты (2,4-Д) в воздухе	213
Методические указания на газохроматографическое определение метафоса, тиофоса, трихлорметафоса-3, формотиона, фосфамида в воздухе	215
Методические указания на фотометрическое определение мышьяк содержащих инсектицидов в воздухе	217
Методические указания на фотометрическое определение никотина и набазина в воздухе	219
Методические указания на фотометрическое определение сульфамата в воздухе	222
Методические указания на фотометрическое определение инсектофунгицидов тиофоса, метафоса и метилэтилтиофоса в воздухе	223
Методические указания на фотометрическое определение фосфорорганических инсектицидов в воздухе	226
Методические указания на титриметрическое, фотометрическое и хроматографическое определение хлорорганических ядохимикатов в воздухе	228
Методические указания на гравиметрическое определение пыли в воздухе рабочей зоны и в системах центробежных установок	235
Приложение 1	242
Приложение 2	248
Приложение 3	—