

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 «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. Овчинин.
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

У Т В Е Р Ж Д А Ў.
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/м³.
4. Метанол, аммиак, формальдегид не мешают определению. Пиридин мешает определению.
5. Предельно допустимая концентрация никотин-сульфата и анабазин-сульфата 0,1 мг/м³.

II. Реактивы и аппаратура

6. Применяемые реактивы и растворы.

Никотин-сульфат.

Анабазин-сульфат.

Никотин, свежеприготовленный, получают путем перегонки с водным патом.

Навеску (никотин-сульфата — около 2 г, никотин-основания — около 1 г), сушенную на аналитических весах с точностью до 0,0001 г, переносят в мерную колбу вместимостью 250 мл, наливают в нее до метки дистиллированной воды, закрывают пробкой, тщательно избалтывают. 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 азабвленной соляной кислоты (1:4).

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

стерилизованной водой, при температуре 20°C, закрывают притертой пробкой и взбалтывают всю жидкость путем 20-кратного перевертывания 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 бессольный фильтр (сияя 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 фильтрата 2—3 капель отгона никотина. При этом не должно быть помутнения раствора. Промытый осадок с фильтром осторожно озывают в платиновом, а при его отсутствии — в фарфоровом тигле. Полученную золу прокаливают. 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.

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

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

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

Гидроортогофосфат натрия, ГОСТ 245—66, 0,15M 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, pH 6,0—6,5.

В мерную колбу вместимостью 1 л вносят 121 мл раствора гидроортогофосфата натрия, доводят до метки раствором дигидроортогофосфата калия и перемешивают. Раствор имеет желтую окраску с универсальным индикатором (pH 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 хлорамина.

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.

Таблица 119

Шкала стандартов

№ стандарта	Стан-дарт-ный раствор никотина или анабазина № 2, мл	Этило-вый спирт, мл	Роданид калия, мл	Хлорамин Т, мл	Барби-туровая кислота, мл	Фосфат-ный буфер, мл	Содер-жание никоти-на (анабази-на), 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 $\text{мг}/\text{м}^3$ 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.

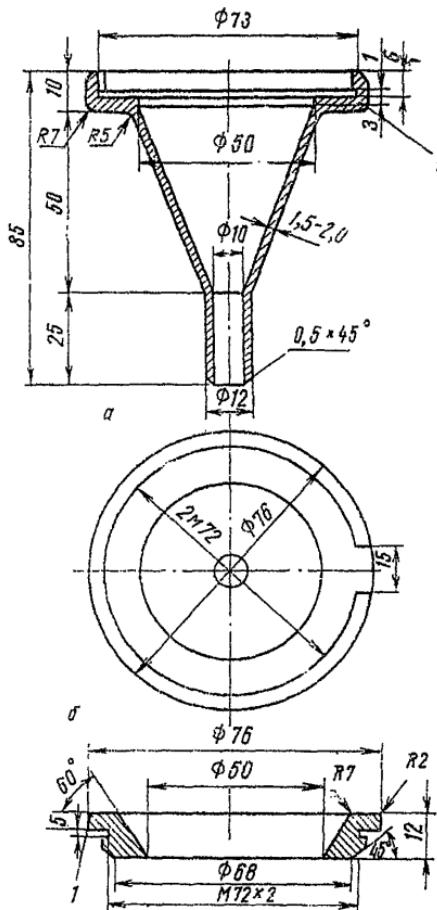


Рис. 1. Аллонж открытый (патрон для фильтра):
а — корпус; *б* — гайка; *1* — накатка

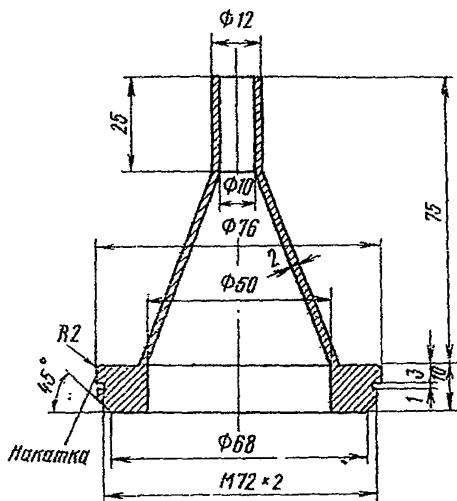


Рис. 2. Крышка закрытого аллюнжа

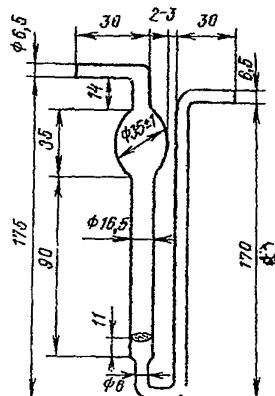


Рис. 3. Поглотительный прибор с пористой пластинкой

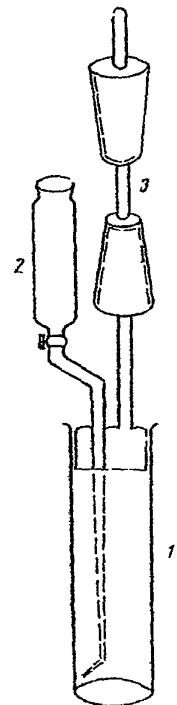


Рис. 4. Прибор для получения мышьяковистого водорода:
 1 — пробирка с пришлифованной пробкой;
 2 — делительная воронка;
 3 — индикаторная трубка
 Бальской

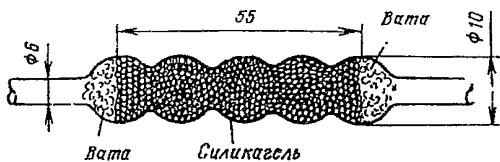


Рис. 5. Трубка стеклянная гофрированная

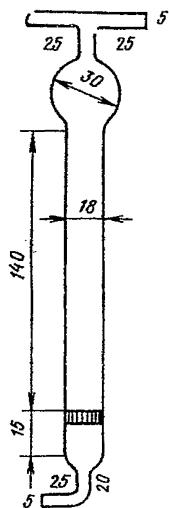


Рис. 6. Погло-
тительный при-
бор Яворовской

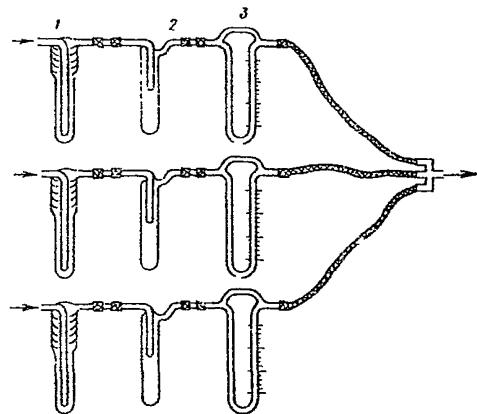


Рис. 7. Схема отбора проб воздуха
на тетраэтилсвинец

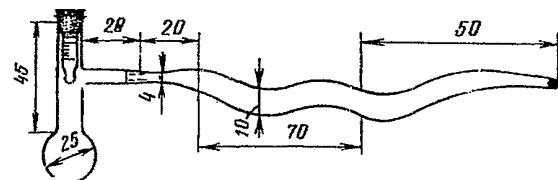


Рис. 8. Микроприбор для перегонки трихлорсилана

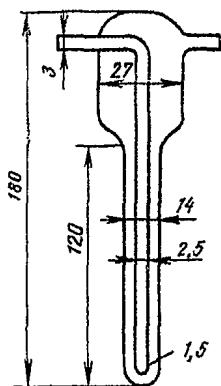


Рис. 9. Поглотительный прибор Зайцева

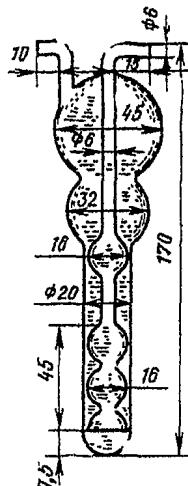


Рис. 10. Поглотительный прибор Рихтера

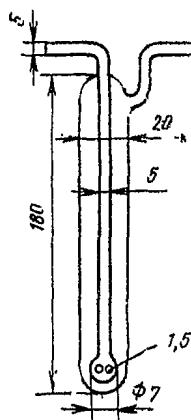


Рис. 11. Поглотительный прибор Петри

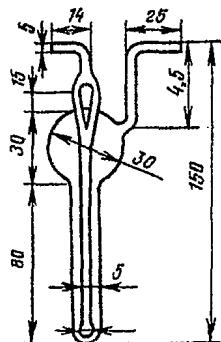


Рис. 12. Поглотительный прибор Полежаева

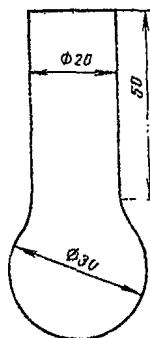


Рис. 13. Колба из тугоплавкого стекла

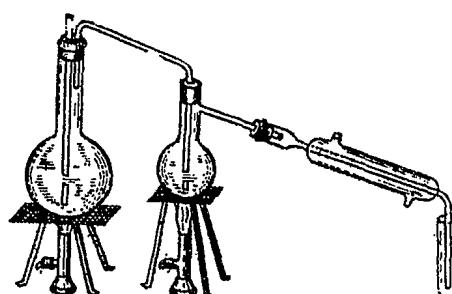


Рис. 14. Прибор для перегонки с водяным паром

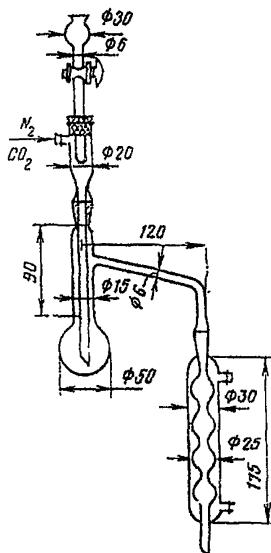


Рис. 15. Прибор для дистилляции

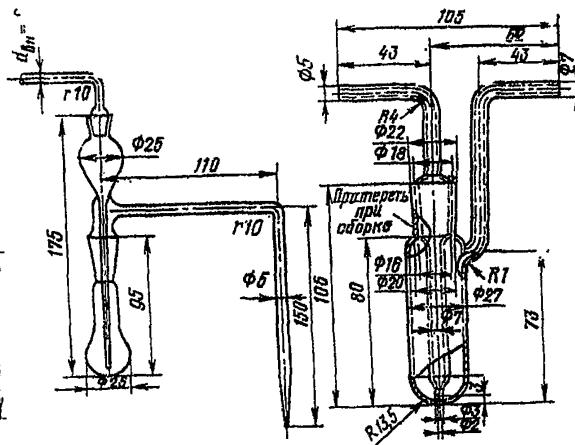


Рис 16. Приборы для разрушения хлорорганических ядохимикатов

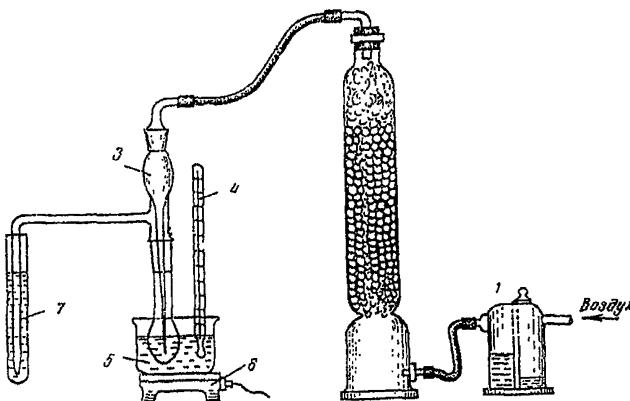


Рис. 17. Установка для определения хлорорганических инсектицидов:

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

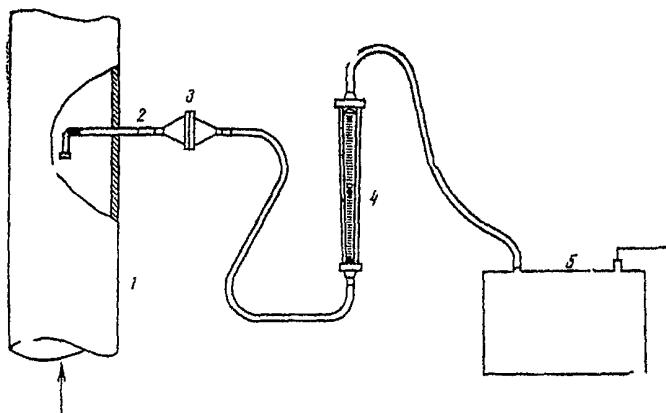


Рис. 18. Схема отбора проб пыли методом внешней фильтрации:
 1 — воздуховод; 2 — пылеотборная трубка; 3 — аллонж с фильтром; 4 — ротаметр; 5 — аспиратор

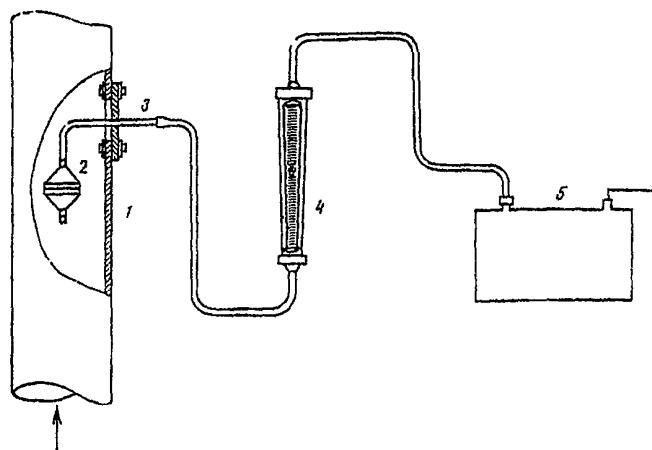


Рис. 19. Схема отбора проб пыли методом внутренней фильтрации:
 1 — воздуховод; 2 — аллонж с фильтром; 3 — металлическая трубка; 4 — ротаметр; 5 — аспиратор

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.

Коэффициенты K для приведения объема воздуха к стандартным условиям

°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

ΔP	1	2	3	4	5	6	7	8	9
ΔK	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 ΔK_t — поправка на температуру;

ΔK_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 ΔP определяют по таблице пропорциональных частей, приведенной (снизу) основной таблицы.

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

№ п/п	$t^{\circ}\text{C}$	$P_{\text{мм рт.ст.}}$	$P_{\text{табл}} + \Delta P$	$K_{\text{табл}} + \Delta K_t$	ΔK_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 ΔP определяют по вспомогательной таблице (их значения вписаны в графу ΔK_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, окиси алюминия и алюминиевого 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 водорасторовиных 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 трихлорсила на 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	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 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- лдиизоцианата в воздухе	103
Методические указания на фотометрическое определение гексогена в воз- духе	104
Методические указания на колориметрическое определение гексамети- лдиамина в воздухе	106
Методические указания на фотометрическое определение гидразина в воз- духе	108
Методические указания на суммарное колориметрическое определение кетена 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 дифенилпропана в воздухе	120
Методические указания на фотометрическое определение дициклогептадиена 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 α -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_9 в воздухе производственных помещений	153
Методические указания на фотометрическое определение в воздухе органических оснований: пиридина, α - и β -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 триэтилкремниевого и этилового эфира ортокремневой кислоты (тетраэтиокремнилана) в воздухе	170
Методические указания на фотометрическое определение триизопропиолата в воздухе	172
Методические указания на фотометрическое определение толуонидинов (семи изомеров) в воздухе	174
Методические указания на фотометрическое определение толуиллендинизопропиолата 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 фурфурола 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 монометиланилина 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 метафоса, тиофоса, трихлорметафоса-3, формотиона, фосфамида в воздухе	215
Методические указания на фотометрическое определение мышьяксодержащих инсектицидов в воздухе	217
Методические указания на фотометрическое определение никотина и никабазина 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	