МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ НА ОПРЕДЕЛЕНИЕ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

Выпуски с 1 по 5

МОСКВА ЦРИА «МОРФЛОТ»

gost.e-ecolog.ru

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. Поталова

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

© Центральное рекламно-информационное агентство ММФ (ЦРИА «Морфлот»), 1981 г.

УТВЕРЖДАЮ.
Заместитель Главного государственного
санитарного врача СССР А. И. ЗАИЧЕНКО
18 апреля 1977 г.
№ 1697—77

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ НА ФОТОМЕТРИЧЕСКОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ФОСГЕНА В ВОЗДУХЕ

I. Общая часть

1. Определение основано на реакции фосгена в спиртовой среде с норсульфазолом и нитритами.

2. Предел обнаружения 1 мкг в анализируемом объеме раствора.

3. Предел обнаружения в воздухе 0,25 мг/м³ (расчетная).

4. Изопропилхлорформиат, хлор и хлористый водород (более 0,2 мг в пробе) мешают определению.

5. Предельно допустимая концентрация фосгена в воздухе 0,5 мг/м³.

II. Реактивы и аппаратура

6. Применяемые реактивы и растворы.

Фосген в ампулах (0,05—0,08 г).

Стандартный раствор № 1: в мерную колбу вместимостью 100 мл наливают 25 мл этилового спирта. Колбу помещают в охлаждающую смесь (лед+вода), вносят ампулу с фосгеном и разбивают ее. (Осторожно! Работа под вытяжным шкафом). Колбу с содержимым закрывают пробкой и хорошо перемещивают. Затем титрометрическим методом устанавливают содержание фосгена в 1 мл раствора. Для этого поступают следующим образом: в коническую колбу приливают 3 мл 1 н. раствора едкого кали, 10 мл спирта и быстро вносят 0,5 мл спиртового раствора фосгена. Через 15 мин добавляют 3 мл 6 н. азотной кислоты, 0,5 мл железо-аммонийных квасцов, 20 мл 0,01 н. раствора нитрата серебра и титруют 0,01 н. раствором роданида аммония. В таких же условиях ставят контрольный опыт. Содержание фосгена в миллиграммах в 0,5 мл раствора рассчитывают по формуле: $(a—b) \cdot 0{,}495$, где a — количество миллилитров 0,01 н. раствора роданида аммония, пошедшее на титрование контрольной пробы; b— количество миллилитров 0,01 н. раствора роданида аммония, пошедшее на титрование пробы; 0,495 — количество фосгена в миллиграммах, соответствующее 1 мл 0,01 н. раствора роданида аммония.

Стандартный раствор № 2, содержащий 20 мкг/мл фосгена, готовят соответствующим разбавлением стандартного раствора № 1 спиртом.

Этиловый спирт-ректификат, ГОСТ 5963—67.

Норсульфазол (2-*п*-аминобензол-сульфамидотиазол), натриевая соль, кристаллический, 4%-ный раствор. Реактив устойчив в темном месте в течение месяца.

Натрий азотистокислый, ГОСТ 4197—66, 20%-ный раствор. Сохраняется в склянке из темного стекла.

Реактивный раствор — смесь раствора нитрита натрия и норсульфазола. В день анализа смешивают раствор норсульфазола с раствором нитрита натрия (8 мл раствора норсульфазола и 25 мл раствора нитрита). Хранят в темном месте не более 6 ч.

Вата (гигроскопическая), ГОСТ 5556—60.

Калий йодистый, ГОСТ 4232—65, 30%-ный раствор.

Серебро азотнокислое, ГОСТ 1277—63, 20%-ный раствор.

Соляная кислота, ГОСТ 3118—67, 0,2 н. раствор.

Индикаторная вата для задержания хлора и соляной кислоты: гигроскопическую вату сначала промывают горячим спиртом и высушивают при 85—90°. Затем 10 г ваты погружают на 20 мин в 30%-ный раствор йодистого калия.

После пропитки отжимают между листами фильтровальной бумаги и высушивают. Хранят в склянке из темного стекла.

Вата, импрегнированная йодидом калия, задерживает хлор. Для задержки хлористого водорода вату пропитывают 20%-ным раствором азотнокислого серебра. Сушат при 75—80°, хранят в темной склянке. Пожелтевшая вата к употреблению непригодна.

7. Применяемые посуда и приборы.

Спектрофотометр или фотоэлектроколориметр.

Аспирационное устройство.

Поглотительные приборы с пористой пластинкой (см. рис. 3).

Колбы конические с притертыми пробками, ГОСТ 1770—74, вместимостью 100—150 мл.

Колбы мерные, ГОСТ 1770—74, вместимостью 25 мл.

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

Пробирки колориметрические, плоскодонные из бесцветного стекла, высотой 120 мм, внутренним диаметром 15 мм.

Стеклянные трубки для индикаторной ваты диаметром 7—8 мм, длиной 90—100 мм.

III. Отбор пробы воздуха

8. Воздух аспирируют со скоростью 0,5 л/мин через 2 поглотительных прибора, содержащих по 5 мл спирта. Перед поглотительным прибором ставят индикаторную трубку, заполненную 0,3—0,4 г ваты, пропитанной иодистым калием, и 0,3—0,4 г ваты, пропитанной азотнокислым серебром. При отборе проб воздуха трубку присоединяют к поглотительному прибору со стороны ваты, пропитанной азотнокислым серебром. Трубку заменяют в том случае, если вата, пропитанная йодистым калием, окрашивается до половины слоя. Пробы с фосгеном сохраняются 2 ч. Для определения $^1/_2$ ПДК следует отобрать 4 л воздуха.

IV. Описание определения

9. Раствор из каждого поглотительного прибора анализируют отдельно. Выливают всю жидкость из каждого поглотительного прибора в колориметрические пробирки, прибавляют по 3,3 мл реактивного раствора (смесь норсульфазола и нитрита натрия). После добавления реактива растворы перемешивают и через 5 мин фотометрируют в кювете с толщиной слоя 10 мм при длине волны 463 ммк по сравнению с контролем, который готовят одновременно и аналогично пробам.

Содержание фосгена в анализируемом объеме определяют по предварительно построенному калибровочному графику. Для построения калибровочного графика готовят шкалу стандартов согласно табл. 99.

Таблица 99

Шкала стандартов

№ стандарта	Стандартный раствор № 2, мл	Этиловый спирт, мл	Содержание фосгена, мл
1	0	5	0
2	0,05	4,95	1
3	0,25	4,75	5
4	0,5	4,5	10
5	1,0	4,0	20
6	1,5	3,5	30
7	2,0	3,0	40

При приготовлении шкалы стандартов вначале в колориметрические пробирки вливают по 2 мл спирта, затем стандартный раствор фосгена и доводят объем жидкости спиртом до 5 мл.

Все пробирки шкалы обрабатывают аналогично пробам, измеряют оптическую плотность и строят график. Шкалой стандартов можно пользоваться и для визуального определения. Шкала стандартов сохраняется в темном месте в течение 3 ч.

Концентрацию фосгена в воздухе X в мг/м³ 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 анализа, мл;

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

Примечания: 1. Стандартный раствор № 1 может быть приготовлен также путем пропускания фосгена через поглотительный прибор, содержащий 15 мл спирта. Содержание фосгена в 1 мл раствора определяется титрометрически, как описано выше.

2. Вследствие сложности приготовления стандартных шкал из растворов фосгена удобнее пользоваться искусственной шкалой, имитирующей окраску натуральной шкалы (табл. 100). Для этого к 5 мл спирта приливают 0,8 мл раствора норсульфазола, 2,5 мл раствора нитрита натрия и 0,1 мл 0,2 н. соляной кислоты. После добавления каждого реактива жидкость перемешивают. Через 5 мин раствор разбавляют водой до объема 16 мл. Определенное количество полученного окрашенного раствора переносят в колориметрические пробирки и доводят объем жидкости водой до 8 мл. Шкала сохраняется в темном месте в течение 3 ч.

Таблица 100

Искусственная шкала для определения фосгена

№ стандарта	Окрашенный раствор, мл	Соответствует содержанию фосгена, мкг
1	0,5	0
2	0,1	1
3	0,2	2
4	0,5	5
5	0,9	10
6	1,8	20
7	2,7	30
8	3,6	40

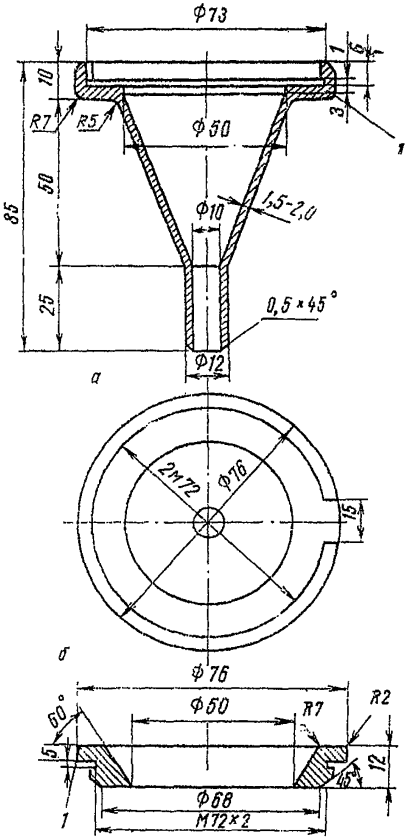


Рис. 1. Аллонж открытый (патрон для фильтра):
а — корпус; *б* — гайка; *1* — накатка

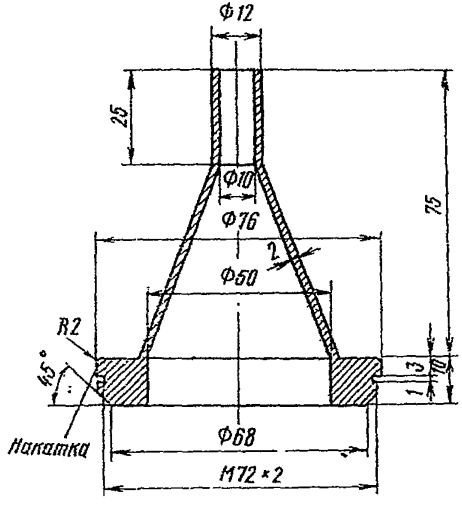


Рис. 2. Крышка закрытого аллонжа

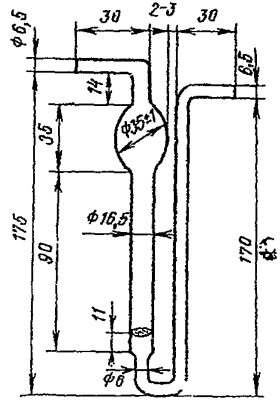


Рис. 3. Поглотительный прибор с пористой пластинкой

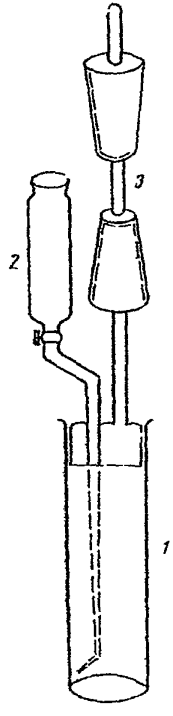


Рис. 4. Прибор для получения мышьяковистого водорода:
1 — пробирка с пришлифованной пробкой;
2 — делительная воронка;
3 — индикаторная трубка Бальской

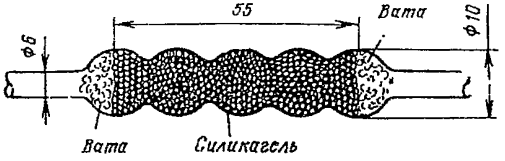


Рис. 5. Трубка стеклянная гофрированная

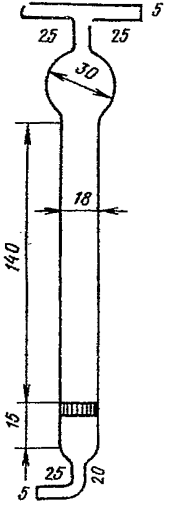


Рис. 6. Поглотительный прибор Яворовской

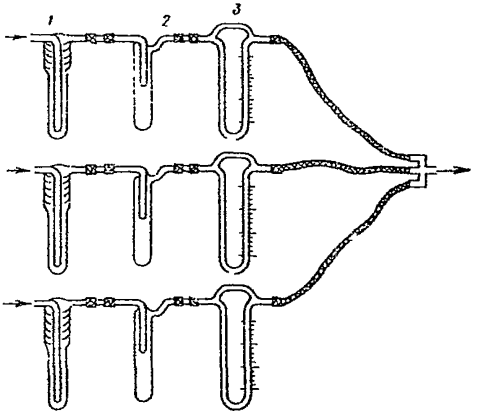


Рис. 7. Схема отбора проб воздуха на тетраэтилсвинец

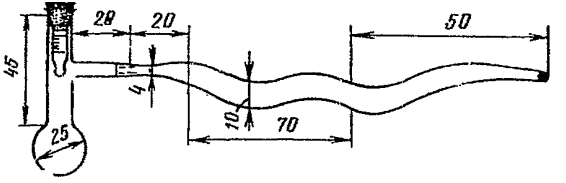


Рис. 8. Микроприбор для перегонки трихлорсилана

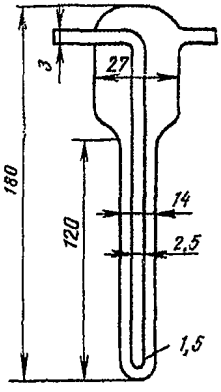


Рис. 9. Поглотительный прибор Зайцева

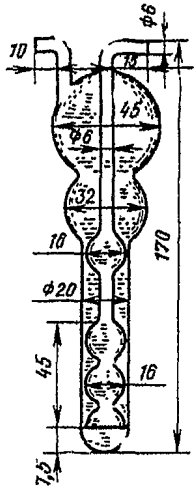


Рис. 10. Поглотительный прибор Рихтера

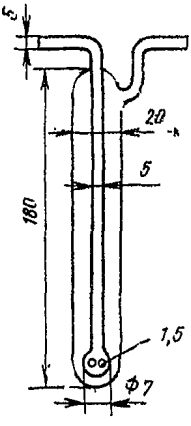


Рис. 11. Поглотительный прибор Петри

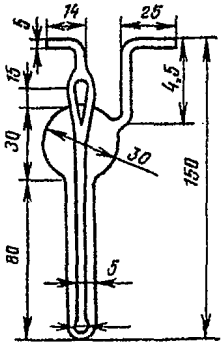


Рис. 12. Поглотительный прибор Полежаева

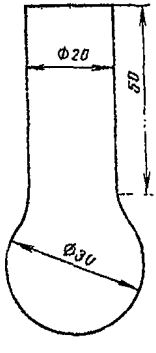


Рис. 13. Колба из тугоплавкого стекла

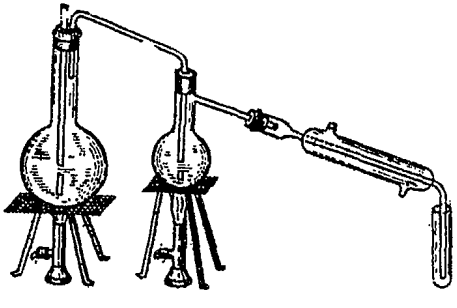


Рис. 14. Прибор для перегонки с водяным паром

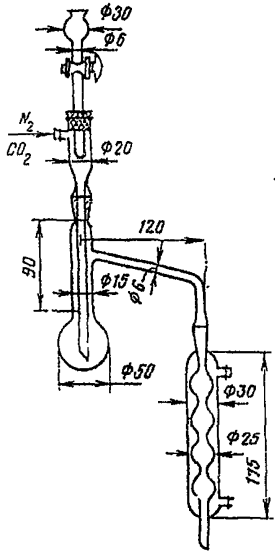


Рис. 15. Прибор для дистилляции

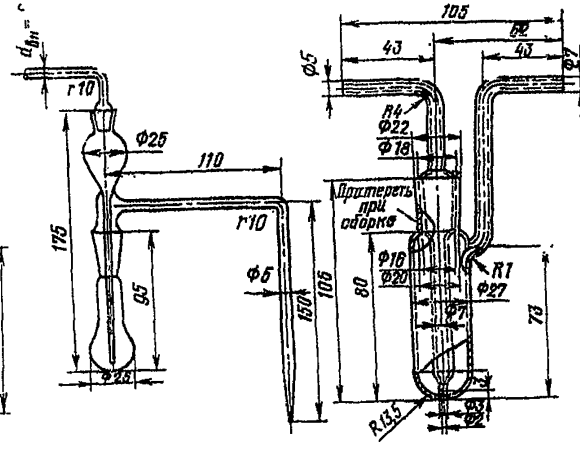


Рис 16. Приборы для разрушения хлорорганических ядохимикатов

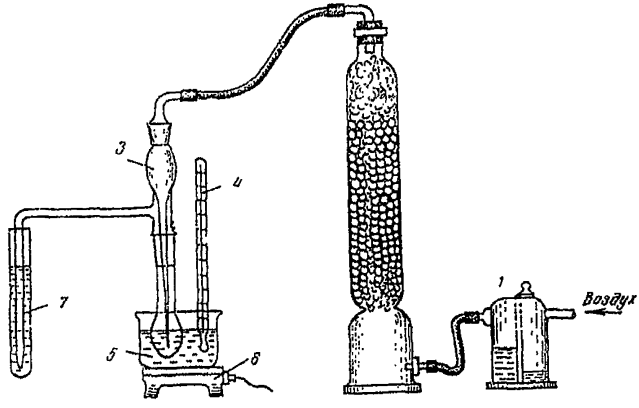


Рис. 17. Установка для определения хлорорганических инсектицидов:
1 — склянка Тищенко с серной кислотой; *2* — поглотитель с натронной известью; *3* — прибор для разрушения хлорорганических инсектицидов; *4* — термометр; *5* — парафиновая баня; *6* — электрическая плитка; *7* — пробирка-приемник

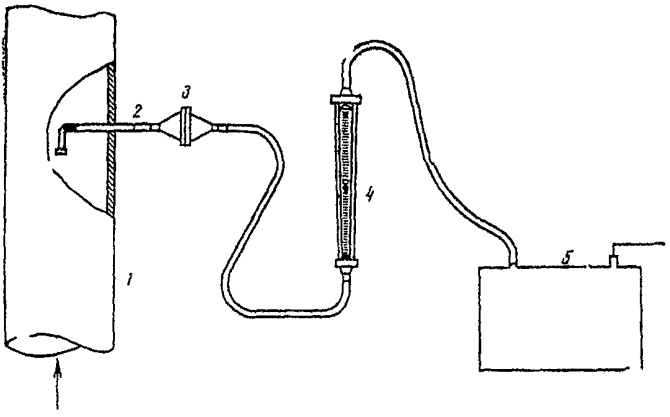


Рис. 18. Схема отбора проб пыли методом внешней фильтрации:
1 — воздуховод; *2* — пылеотборная трубка; *3* — аллонж с фильтром; *4* — ротаметр; *5* — аспиратор

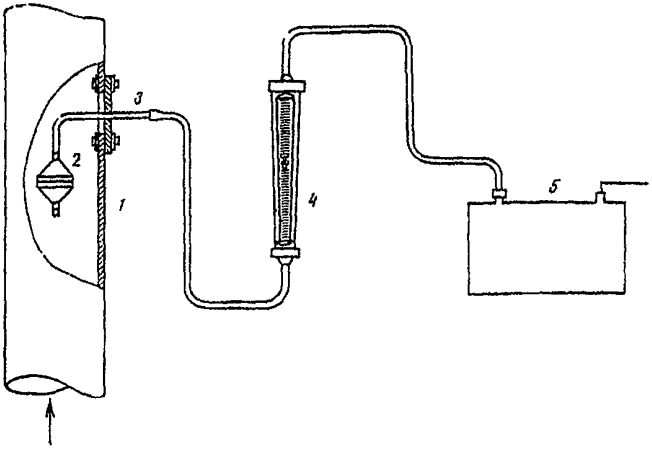


Рис. 19. Схема отбора проб пыли методом внутренней фильтрации:
1 — воздуховод; *2* — аллонж с фильтром; *3* — металлическая трубка; *4* — ротаметр; *5* — аспиратор

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°С и барометрическому давлению 101,33 кПа (760 мм рт. ст.) по формуле:

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

где V_t — объем воздуха, измеренный при t°С и давлении 101,33 кПа.

Для упрощения расчетов пользуются коэффициентами K (приложение 3), вычисленными для температур в пределах от 6 до 40°С 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°С и 101,33 кПа).

Численные значения коэффициентов в этих таблицах приведены с точностью до четвертого знака для температур от 5 до 40°С 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 ±0,006%. Согласно ГОСТ 12.1.005—76 погрешность измерения объема воздуха не должна превышать ±10%, поэтому точность коэффициентов пересчета на уровне ±1% следует считать вполне достаточной.

ПРИЛОЖЕНИЕ 3

Коэффициенты K для приведения объема воздуха к стандартным условиям

t°С	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;560	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:

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

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 ($P_{табл}$)

$$P = P_{табл} + \Delta P.$$

2. В графе P находят коэффициент, соответствующий заданной температуре. Если цифра °С 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.

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

№ п/п	t°С	$P_{мм\ рт.ст.}$	$P_{табл} + \Delta P$	$K_{табл} + \Delta K_t$	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°С нечетна (примеры 2, 3 и 4), выписывают $K_{табл}$, соответствующий $P_{табл}$ и температуре $(t+1)$°С 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 $K_{табл}$ (графа K).

В примере 5 ввиду четности цифры t°С 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 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 циклопентадиенилтрикарбонил 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 . . . 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 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 определения 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 кетена 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 динитрородан-нзола в воздухе . . . 115
Методические указания на фотометрическое определение динитробензола и динитротолуола в воздухе . . . 116

Методические указания на фотометрическое определение динитроортокрезола 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 α-нафтохинона в воздухе 142
Методические указания на фотометрическое определение нитрофенолов в воздухе 144
Методические указания на фотометрическое определение *П*-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, 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 сильвана (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 триметилолпропана (этриола) в воздухе 169

Методические указания на фотометрическое определение триэтоксисилана и этилового эфира ортокремневой кислоты (тетраэтоксисилана) в воздухе . . . 170
Методические указания на фотометрическое определение тринитротолуола в воздухе . . . 172
Методические указания на фотометрическое определение толуидинов (сумма изомеров) в воздухе . . . 174
Методические указания на фотометрическое определение толуилендиизоцианата 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 хлорпеларгоновой кислоты в воздухе . . . 192
Методические указания на фотометрическое определение хлористого метилена в воздухе . . . 194
Методические указания на колориметрическое определение хлористого бензила 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 экстралина и монометиланилина 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 мышьяксодержащих инсектицидов в воздухе . . . 217
Методические указания на фотометрическое определение никотина и анабазина 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 титрометрическое, фотометрическое и хроматографическое определение хлорорганических ядохимикатов в воздухе . . . 228
Методические указания на гравиметрическое определение пыли в воздухе и в системах вентиляционных установок . . . 235
Приложение 1 . . . 242
Приложение 2 . . . 248
Приложение 3 . . . —

gost.e-ecolog.ru