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. ЗАЙЧЕНКО
18 апреля 1977 г.
№ 1682—77

# МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ НА ФОТОМЕТРИЧЕСКОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ ОКИСИ ЭТИЛЕНА В ВОЗДУХЕ

## I. Общая часть

1. Определение основано на гидратировании окиси этилена до этиленгликоля, окислении его до формальдегида и фотометрическом определении последнего по реакции с хромотроповой кислотой.

2. Предел обнаружения 0,25 мкг окиси этилена в анализируемом объеме раствора.

3. Предел обнаружения в воздухе 0,125 мг/м³ (расчетная).
4. Определению мешают формальдегид и этиленгликоль.
5. Предельно допустимая концентрация окиси этилена в воздухе 1 мг/м³.

## II. Реактивы и аппаратура

6. Применяемые реактивы и растворы.

Стандартный раствор № 1: в мерную колбу на 25 мл наливают 15—20 мл 40%-ного раствора серной кислоты и взвешивают, затем добавляют 1—2 капли жидкой окиси этилена и взвешивают колбу вторично. Объем раствора доводят 40%-ным раствором серной кислоты до метки и перемешивают. По разности между второй и первой массой определяют навеску окиси этилена и вычисляют содержание ее в 1 мл.

Раствор устойчив в течение 1 мес.

Стандартный раствор № 2 с содержанием 5 мкг/мл окиси этилена готовят соответствующим разбавлением раствора № 1 40%-ного раствора серной кислоты. Раствор устойчив 2 недели.

При отсутствии жидкой окиси этилена стандартный раствор готовят из этиленгликоля с содержанием 7 мкг/мл, что соответствует 5 мкг/мл окиси этилена.

Для приготовления стандартного раствора может быть применен водный раствор формальдегида (формалин).

Концентрацию формальдегида в растворе устанавливают йодометрическим титрованием с последующим разбавлением 40%-ным раствором серной кислоты до содержания 7 мкг/мл, что соответствует 5 мкг/мл окиси этилена.

Окись этилена.

Этиленгликоль, ГОСТ 10164—62, ч.д.а.

Серная кислота, ГОСТ 4204—66, концентрированная и 40%-ный раствор.

Натрий сернистокислый, безводный, ч.д.а., ГОСТ 195—66, 50%-ный раствор. Устойчив 2—3 суток.

Калий иоднокислый мета, МРТУ 6-09-6598—70, 1,5%-ный раствор в 10%-ном растворе серной кислоты. Растворение производится при нагревании.

Хромотроповая кислота или ее динатриевая соль, МРТУ 6-09-4740—67. 0,15 г хромотроповой кислоты или ее динатриевой соли растворяют в 5 мл воды, затем прибавляют 12,5 мл концентрированной серной кислоты. Раствор устойчив в течение 2—3 дней.

7. Применяемые посуда и приборы.

Аспирационное устройство.

Поглотительные приборы с пористой пластинкой № 2 (см. рис. 3).

Пробирки колориметрические высотой 120 мм, внутренним диаметром 15 мм.

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

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

Фотоэлектроколориметр.

## III. Отбор пробы воздуха

8. Воздух со скоростью 0,3 л/мин аспирируют через два поглотительных прибора, содержащих по 3 мл 40%-ного раствора серной кислоты. Для определения $^1/_2$ ПДК достаточно отобрать 1—2 л воздуха.

## IV. Описание определения

9. Содержимое обоих поглотительных приборов сливают вместе в пробирку. Для анализа отбирают 3 мл пробы в колориметрическую пробирку с притертой пробкой, приливают 0,5 мл 3%-ного раствора периодата калия, перемешивают и оставляют на 30 мин. Далее для восстановления избытка периодата калия добавляют по 3 капли раствора сульфита натрия и по 1,5 мл раствора хромотроповой кислоты. Осторожно перемешивают и погружают на 30 мин в кипящую водяную баню, после чего пробирки охлаждают погружением в холодную воду. Затем в каждую пробирку вносят по 2 мл воды и перемешивают, при этом коричневый фон, обусловленный выделением йода, исчезает.

Если желтая окраска исчезла неполностью, необходимо добавить несколько капель воды, так как в слабокислой среде йод вступает в реакцию с избыт-

ком сульфита натрия и остается фиолетовое окрашивание, характерное для реакции формальдегида с хромотроповой кислотой.

Затем растворы переливают в кюветы с толщиной слоя 1 см и фотометрируют при длине волны 574 нм по сравнению с контролем, который готовят одновременно и аналогично пробам. Содержание окиси этилена в анализируемом объеме определяют по предварительно построенному калибровочному графику.

Для построения калибровочного графика готовят шкалу стандартов согласно табл. 80.

Шкалу стандартов готовят в колориметрических пробирках одновременно с пробами. Все пробирки шкалы обрабатывают аналогично пробам, измеряют оптическую плотность и строят график.

Таблица 80

**Шкала стандартов**

| № стандарта | Стандартный раствор окиси этилена № 2, мл | Серная кислота, 40%-ный раствор, мл | Содержание окиси этилена, мкг |
|---|---|---|---|
| 1 | 0 | 3,0 | 0 |
| 2 | 0,05 | 2,95 | 0,25 |
| 3 | 0,1 | 2,9 | 0,5 |
| 4 | 0,2 | 2,8 | 1,0 |
| 5 | 0,3 | 2,7 | 1,5 |
| 6 | 0,4 | 2,6 | 2,0 |
| 7 | 0,6 | 2,4 | 3,0 |
| 8 | 0,8 | 2,2 | 4,0 |
| 9 | 1,2 | 1,8 | 6,0 |
| 10 | 1,6 | 1,4 | 8,0 |
| 11 | 2,0 | 1,0 | 10,0 |

Шкалой стандартов можно пользоваться и для визуального определения. Окраска шкалы устойчива в течение 1—2 суток.

Концентрацию окиси этилена в мг/м³ воздуха $X$ вычисляют по формуле:

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

где $G$ — количество окиси этилена, 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.

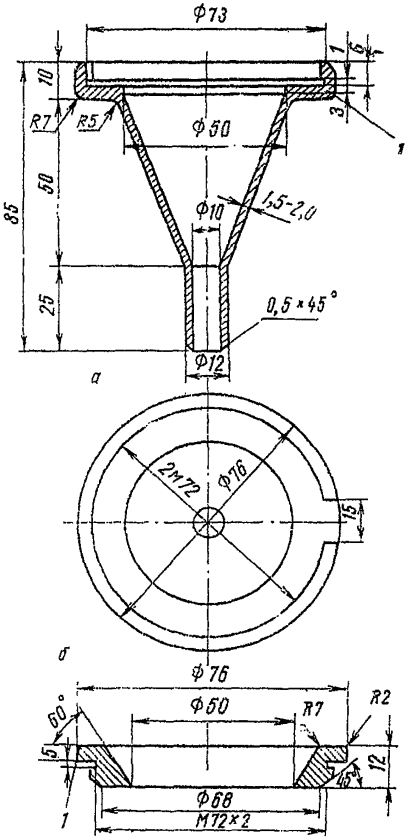



Рис. 1. Аллонж открытый (патрон для фильтра):
*а* — корпус; *б* — гайка; *1* — накатка

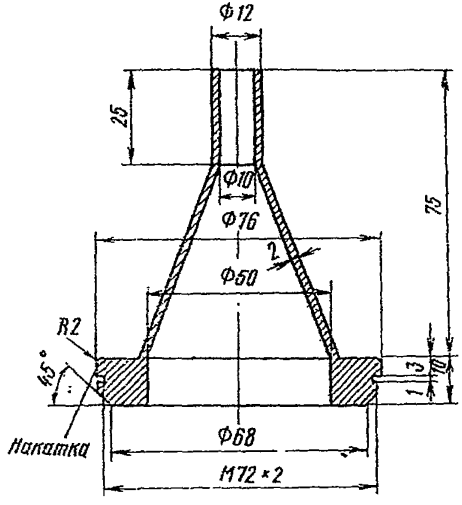



Рис. 2. Крышка закрытого аллонжа

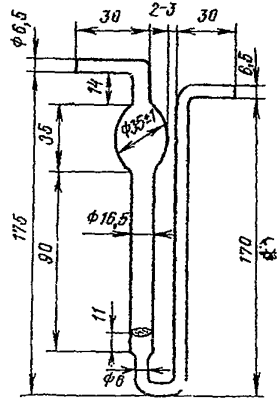



Рис. 3. Поглотительный прибор с пористой пластинкой

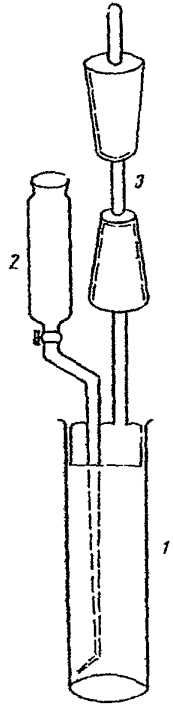



Рис. 4. Прибор для получения мышьяковистого водорода:
*1* — пробирка с пришлифованной пробкой;
*2* — делительная воронка;
*3* — индикаторная трубка Бальской

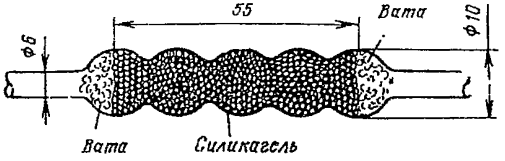



Рис. 5. Трубка стеклянная гофрированная

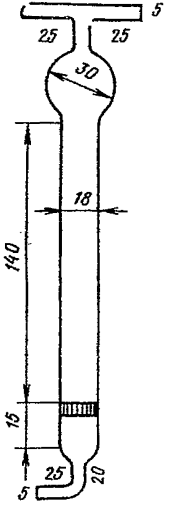



Рис. 6. Поглотительный прибор Яворовской

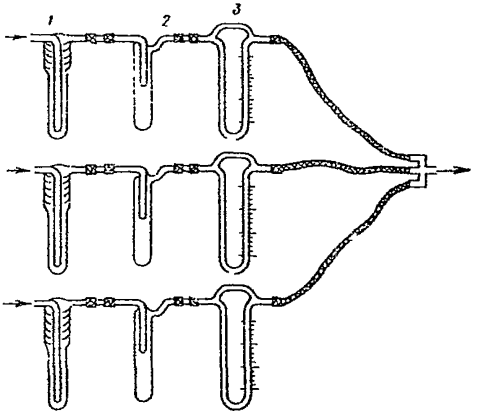



Рис. 7. Схема отбора проб воздуха на тетраэтилсвинец

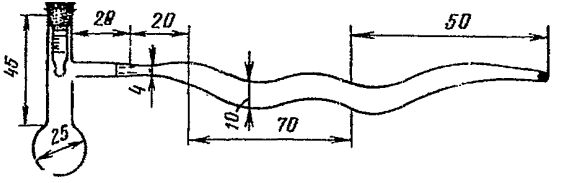



Рис. 8. Микроприбор для перегонки трихлорсилана

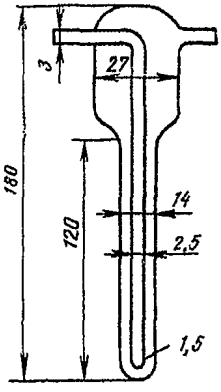



Рис. 9. Поглотительный прибор Зайцева

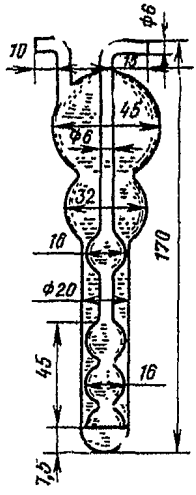



Рис. 10. Поглотительный прибор Рихтера

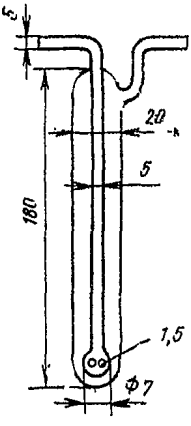



Рис. 11. Поглотительный прибор Петри

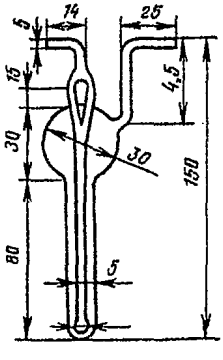



Рис. 12. Поглотительный прибор Полежаева

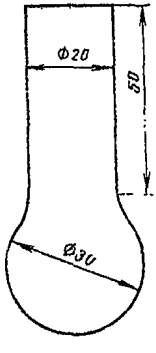



Рис. 13. Колба из тугоплавкого стекла

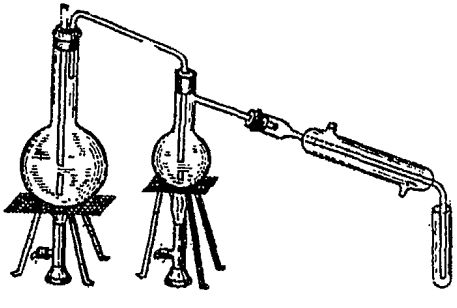


Рис. 14. Прибор для перегонки с водяным паром

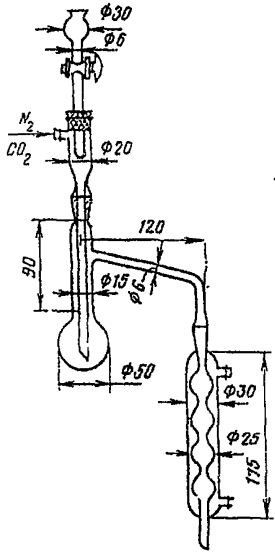



Рис. 15. Прибор для дистилляции

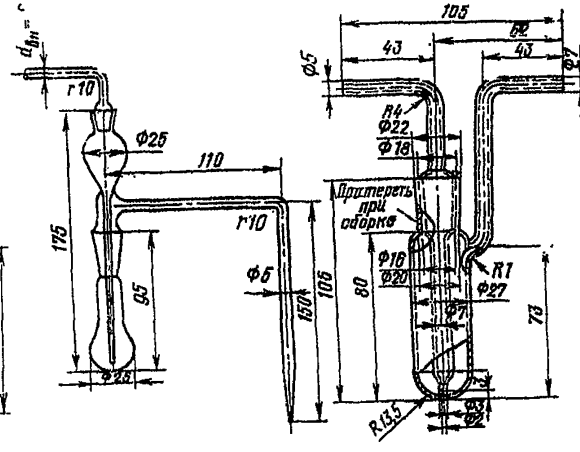



Рис 16. Приборы для разрушения хлорорганических ядохимикатов

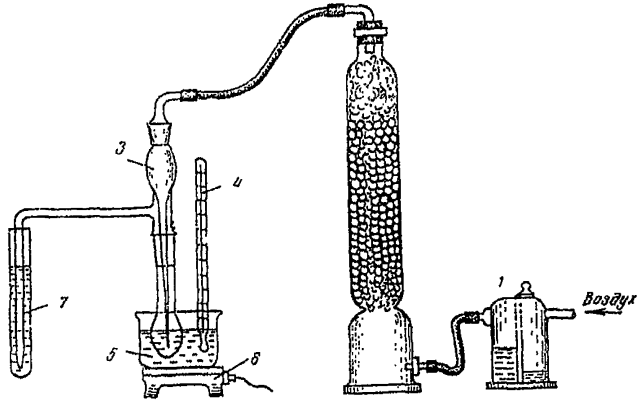



Рис. 17. Установка для определения хлорорганических инсектицидов:
*1* — склянка Тищенко с серной кислотой; *2* — поглотитель с натронной известью; *3* — прибор для разрушения хлорорганических инсектицидов; *4* — термометр; *5* — парафиновая баня; *6* — электрическая плитка; *7* — пробирка-приемник

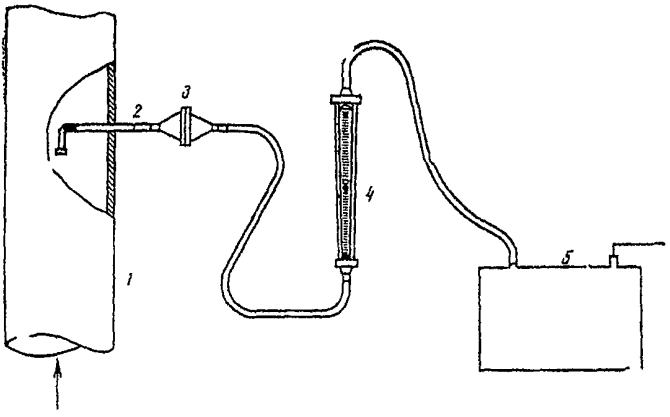



Рис. 18. Схема отбора проб пыли методом внешней фильтрации:
*1* — воздуховод; *2* — пылеотборная трубка; *3* — аллонж с фильтром; *4* — ротаметр; *5* — аспиратор

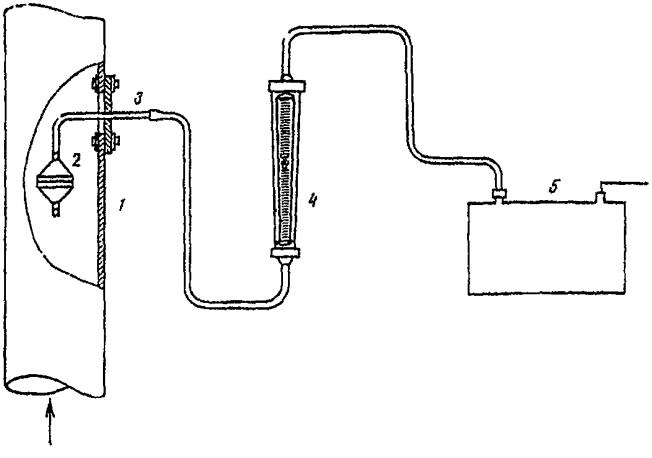



Рис. 19. Схема отбора проб пыли методом внутренней фильтрации:
*1* — воздуховод; *2* — аллонж с фильтром; *3* — металлическая трубка; *4* — ротаметр; *5* — аспиратор

### 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 |

| $\Delta P$ | 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:

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

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 ($P_{табл}$)

$$P = P_{табл} + \Delta P.$$

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

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

| № п/п | $t$°С | $P_{мм\ рт.ст.}$ | $P_{табл} + \Delta P$ | $K_{табл} + \Delta K_t$ | $\Delta K_p$ | $K$ |
|---|---|---|---|---|---|---|
| 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 $t$°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 $\Delta P$ определяют по вспомогательной таблице (их значения вписаны в графу $\Delta K_p$).

Величину коэффициента $K$ определяют как сумму поправок на температуру и давление и $K_{табл}$ (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