

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. 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 высо-
кая. Печ. л. 15,75. Уч.-изд. л. 23,21. Изд. № 741-Т. Заказ тип. № 2300.

Тираж 3000. Цена 3 руб. 48 коп.

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

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

У Т В Е Р Ж Д АЮ.

Заместитель Главного государственного
санитарного врача СССР А. И. ЗАЙЧЕНКО

18 апреля 1977 г.

№ 1684—77

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
НА ФОТОМЕТРИЧЕСКОЕ ОПРЕДЕЛЕНИЕ В ВОЗДУХЕ
ОРГАНИЧЕСКИХ ОСНОВАНИЙ: ПИРИДИНА, α- И β-ПИКОЛИНОВ

I. Общая часть

1. Определение основано на фотометрировании окрашенного в желтый цвет комплексного соединения, образующегося при взаимодействии пиридина, α- и β-пиколинов с ароматическими аминами и роданидбромидом или роданидхлоридом.
2. Предел обнаружения при реакции с роданидбромидом 1 мкг для пиридина и 10 мкг для пиколинов в анализируемом объеме раствора.
3. Предел обнаружения в воздухе 0,06 мг/м³ (расчетная).
4. Определению мешают органические основания (анабазин, никотин и др.).
5. Предельно допустимые концентрации пиридина и пиколинов (смесь изомеров) в воздухе 5 мг/м³.

II. Реактивы и аппаратура

6. Применяемые реагенты и растворы.
Пиридин, ГОСТ 2747—67.
α-Пиколин, МРТУ 6-09-4882—67.
β-Пиколин, МРТУ 6-09-4582—67.

Основной стандартный раствор пиридина: в мерную колбу вместимостью 50 мл наливают 20 мл 0,1 н. раствора соляной кислоты и взвешивают на аналитических весах, затем вносят 0,1 мл перегнанного пиридина и вновь взвешивают. Объем доводят до метки 0,1 н. раствором соляной кислоты и вычисляют содержание пиридина в 1 мл.

Рабочий стандартный раствор, содержащий 10 мкг/мл пиридина, готовят соответствующим разбавлением основного раствора 0,1 н. раствором соляной кислоты. Срок годности раствора 5 дней.

Рабочий стандартный раствор α -пиколина с содержанием 100 мкг/мл готовят из α -пиколина так же, как раствор пиридина.

Рабочий стандартный раствор с содержанием β -пиколина 100 мкг/мл готовят из перегнанного β -пиколина так же, как раствор пиридина.

Соляная кислота, ГОСТ 31118—67, 0,1 н. раствор.

Натр едкий, ГОСТ 4323—61, или едкое кали, ГОСТ 4203—65, 0,1 н. и 1 н. растворы.

Спирт этиловый, ГОСТ 5963—67.

Фенолфталеин, ГОСТ 5850—51, 0,5%-ный спиртовой раствор.

Бром, ГОСТ 4109—64. При определении препаратов по реакции с роданидхлоридом применяют хлорамин Б.

Хлорамин Б, ТУ РУ 856—53.

Аммоний роданистый, 3768—64, 1%- и 10%-ный растворы. Срок годности растворов 1 день.

Калий роданистый, ГОСТ 4139—65, 1%-ный раствор (профильтрованный).

Раствор роданидбромида: в склянку с притертой пробкой наливают 50 мл дистиллированной воды и 2 мл брома. Время от времени приоткрывая пробку склянки, смесь энергично взбалтывают до тех пор, пока окраска водного слоя не станет постоянной. При этом на дне должен оставаться слой брома. Полученную бромную воду сливают в коническую колбу и к ней прибавляют по каплям сначала 10%-ный раствор роданистого аммония до слабо-желтой окраски, а затем 1%-ный его раствор до обесцвечивания. Избытка роданида следует избегать. К бесцветному раствору прибавляют маленькими порциями углекислый кальций до прекращения выделения двуокиси углерода и появления осадка. Раствору дают отстояться $1\frac{1}{2}$ —2 ч, после чего фильтруют в склянку с притертой пробкой. Реактив применяют прозрачным. В случае появления мути раствор снова фильтруют. Срок годности реактива 2 дня. С бромом следует работать в резиновых перчатках и в вытяжном шкафу.

Кальций углекислый, ГОСТ 4530—66.

Аммиак, ГОСТ 3760—64, 5%-ный раствор.

Сульфаниловая кислота, ГОСТ 5821—69.

Раствор сульфанилата аммония: 0,1 г сульфаниловой кислоты растворяют при взбалтывании в 150 мл воды, прибавляют 2 мл 5%-ного раствора аммиака и снова взбалтывают. Срок годности раствора 3 дня.

Нейтрализованный раствор соляной кислоты: 25 мл 0,1 н. соляной кислоты в присутствии фенолфталеина нейтрализуют, прибавляя по каплям сначала 1 н., а затем 0,1 н. раствор едкого натра до первой устойчивой окраски, после чего раствор обесцвечивают 1—2 каплями 0,1 н. раствора соляной кислоты.

7. Применяемые посуда и приборы.

Аспирационное устройство.

Поглотительные приборы с пористой пластинкой № 1 или 2 (см. рис. 3).

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

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

Цилиндры мерные, ГОСТ 1770—74, вместимостью 10 мл.

Колбы конические, ГОСТ 10394—65, вместимостью 100 и 200 мл.

Пробирки колориметрические, плоскодонные из бесцветного стекла, высота 120 мм, внутренний диаметр 15 мм.

Фотоэлектроколориметр.

III. Отбор пробы воздуха

8. Воздух со скоростью 0,5 л/мин аспирируют через поглотительный прибор с пористой пластинкой с 4 мл 0,1 н. раствора соляной кислоты. Для опре-

деления $\frac{1}{2}$ ПДК пиридина следует отобрать 1 л воздуха. Для определения $\frac{1}{2}$ ПДК николинов по реакции с роданидхлоридом следует отобрать 8 л воздуха.

IV. Описание определения

9. А. Определение по реакции с роданидбромидом.

Для анализа 1 и 3 мл пробы вносят в колориметрические пробирки. Объем с 1 мл пробы доводят до 3 мл 0,1 н. раствором соляной кислоты. Затем вносят по 1 капле фенилфталеина (не больше) и нейтрализуют, прибавляя по каплям zunächst 1 н., а затем 0,1 н. раствор едкого натра. После внесения каждого 1—2 капель щелочи пробу взбалтывают. Щелочь прибавляют до появления неисчезающей красной окраски (избыток щелочи не разрешается). Растворы обесцвечивают 1—2 каплями 0,1 н. раствора соляной кислоты. Для установления примерного количества щелочи рекомендуется провести предварительную нейтрализацию 3 мл 0,1 н. раствора соляной кислоты щелочью.

После нейтрализации объем жидкости доводят до 4 мл нейтрализованным раствором соляной кислоты, прибавляют по 1 мл сульфанилата аммония и по 1 мл раствора роданидбромида. После прибавления каждого реагента растворы взбалтывают. При этом растворы приобретают розовую окраску, которую устраниют прибавлением 1 капли 0,1 н. раствора соляной кислоты. Если окраска не исчезнет, то вновь прибавляют по 1 капле кислоты (избыток кислоты не разрешается). Через 15 мин растворы фотометрируют с использованием синего светофильтра в кюветах с толщиной слоя 10 мм по сравнению с контролем, который готовят одновременно и аналогично пробам. Содержание пиридина в анализируемом объеме определяют по предварительно построенному калибровочному графику. Для построения калибровочного графика готовят шкалу стандартов согласно табл. 82.

Таблица 82

Шкала стандартов

| № стандарта | Рабочий стандартный раствор пиридина, мл | Соляная кислота, 0,1 н. раствор, мл | Содержание пиридина, мкг |
|-------------|--|-------------------------------------|--------------------------|
| 0 | 0 | 3 | 0 |
| 1 | 0,05 | 2,95 | 0,5 |
| 2 | 0,1 | 2,9 | 1,0 |
| 3 | 0,2 | 2,8 | 2,0 |
| 4 | 0,4 | 2,6 | 4,0 |
| 5 | 0,6 | 2,4 | 6,0 |
| 6 | 0,8 | 2,2 | 8,0 |

Для определения николинов шкалу стандартов готовят с содержанием 0—10—20—40—50 мкг, объем доводят до 3 мл 0,1 н. раствором соляной кислоты.

Все пробирки шкалы обрабатывают аналогично пробам, измеряют оптическую плотность и строят график. Шкалой стандартов можно пользоваться для визуального определения, ее готовят в колориметрических пробирках одновременно с пробами.

Б. Определение по реакции с роданидхлоридом

2 мл пробы вносят в колориметрическую пробирку и прибавляют по 1 мл 1%-ного раствора роданистого калия, по 1 мл 2%-ного раствора хлорамина Б и взбалтывают. Через 10 мин вносят по 1 капле фенолфталеина, 1 мл раствора сульфанилата аммония и далее проводят нейтрализацию так, как описано выше. После нейтрализации пробы объем жидкости доводят до 6 мл дистиллированной водой. Через 20 мин растворы фотометрируют в кюветах с толщиной слоя 10 мм, пользуясь синим светофильтром, по сравнению с контролем, который го-

тovят одновременно и аналогично пробам. Содержание пиридина или пиколинов в анализируемом объеме определяют по предварительно построенному калибровочному графику. Для построения калибровочного графика готовят шкалу стандартов согласно табл. 83.

Таблица 83

Шкала стандартов

| № стандарта | Рабочий стандартный раствор пиридина или пиколинов, мл | Соляная кислота, 0,1 н. раствор, мл | Содержание пиридина или пиколинов, мкг |
|-------------|--|-------------------------------------|--|
| 0 | 0 | 2 | 0 |
| 1 | 0,05 | 1,95 | 0,5 |
| 2 | 0,1 | 1,9 | 1,0 |
| 3 | 0,2 | 1,8 | 2,0 |
| 4 | 0,4 | 1,6 | 4,0 |
| 5 | 0,6 | 1,4 | 6,0 |
| 6 | 0,8 | 1,2 | 8,0 |
| 7 | 1,0 | 1,0 | 10,0 |

Все пробирки шкалы обрабатывают аналогично пробам, измеряют оптическую плотность и строят график. Шкалой стандартов можно пользоваться для визуального определения, ее готовят в колориметрических пробирках одновременно с пробами.

Концентрацию пиридина или пиколинов в воздухе X в $\text{мг}/\text{м}^3$ вычисляют по формуле:

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

где G — количество органических оснований, 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.

ПРИЛОЖЕНИЕ 1

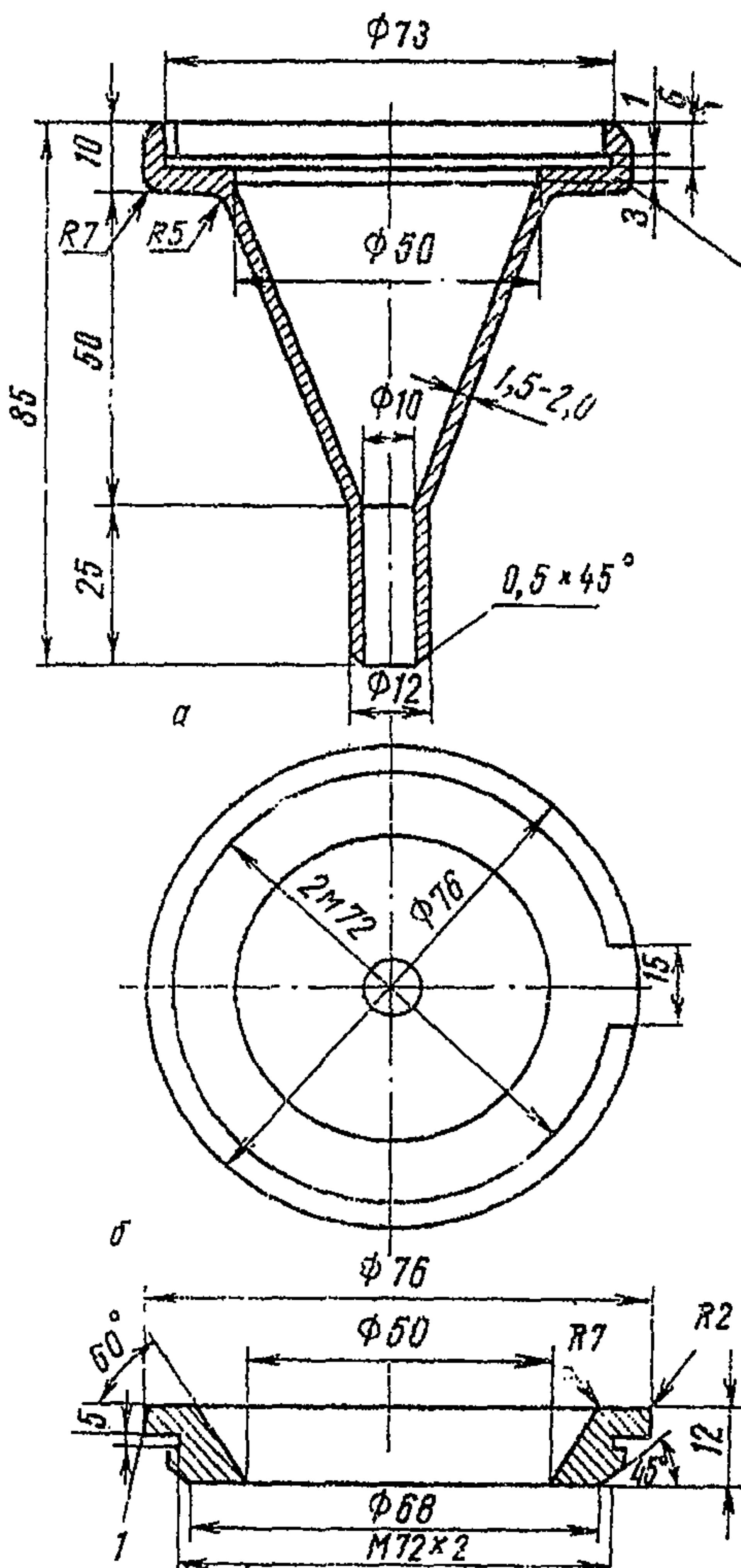


Рис. 1. Аллонж открытый (патрон для фильтра):
а — корпус; б — гайка; в — накатка

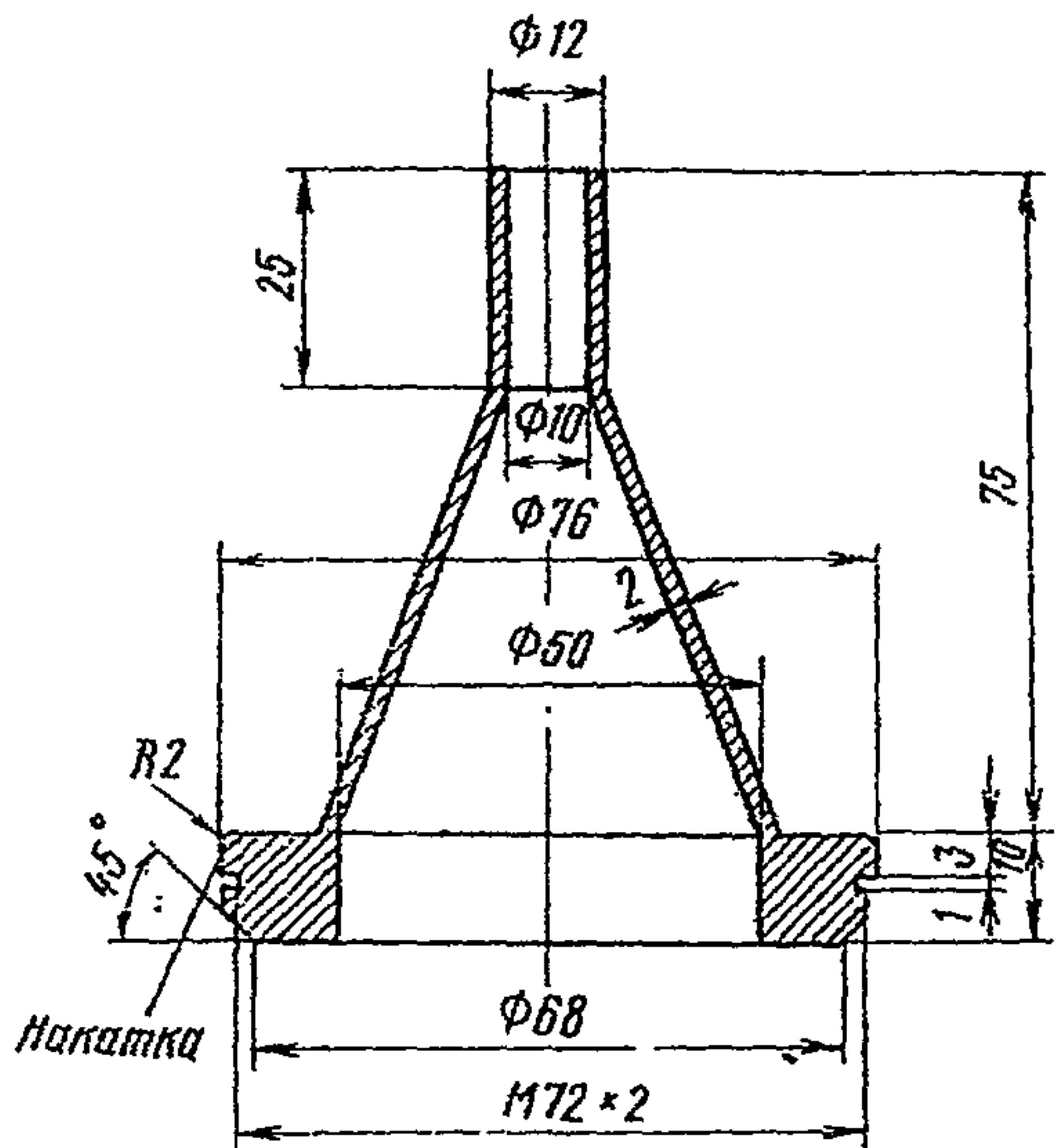


Рис. 2. Крышка закрытого аллюнжа

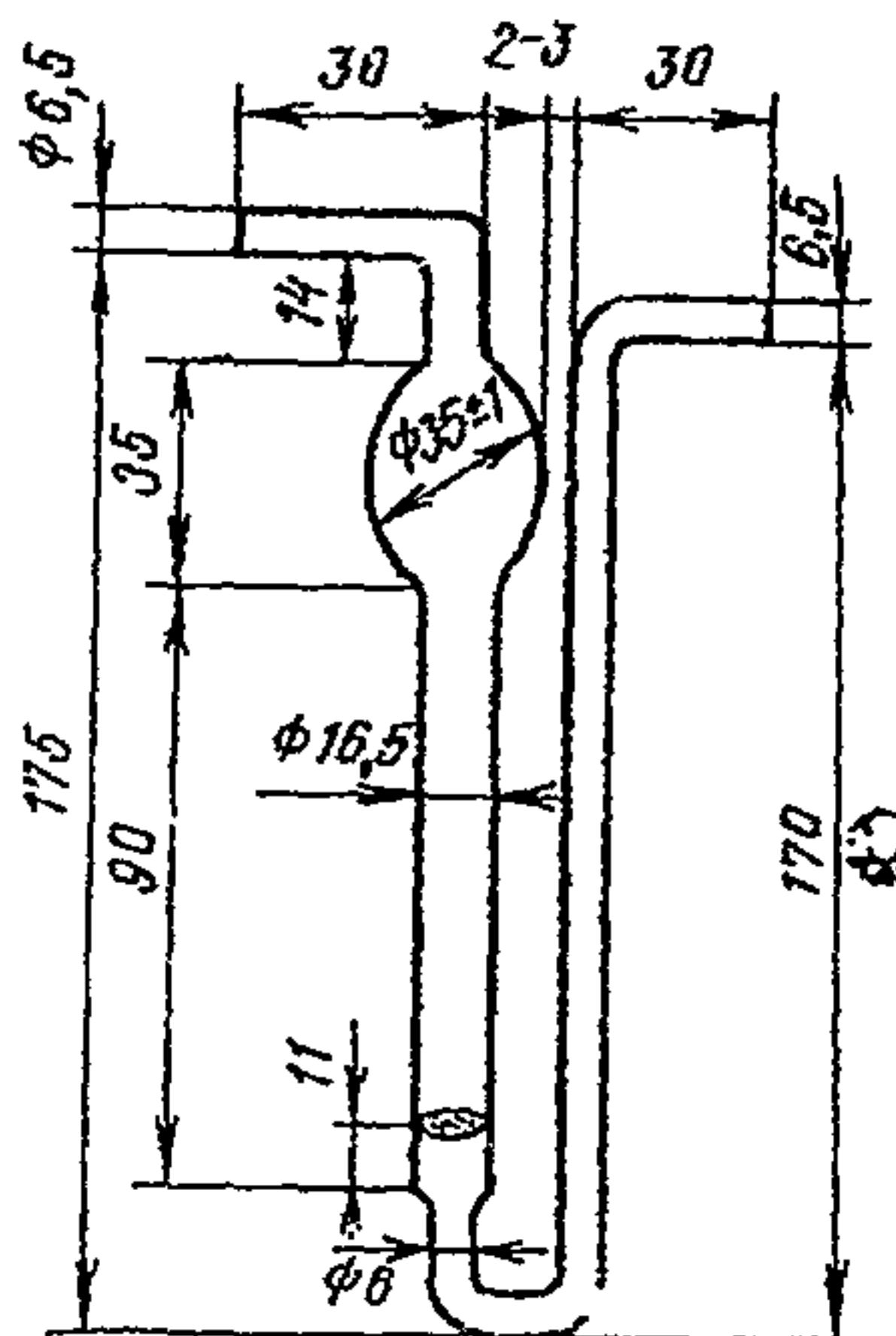


Рис. 3. Поглотительный прибор с пористой пластинкой

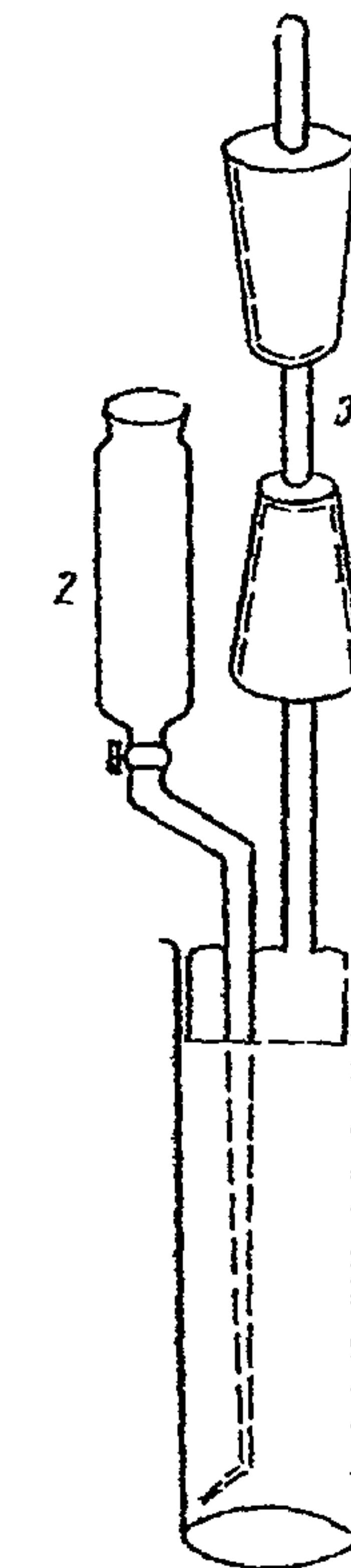


Рис. 4. Прибор для получения мышьяковистого водорода:
 1 — пробирка с пришлифованной пробкой;
 2 — делительная воронка;
 3 — индикаторная трубка Бальской

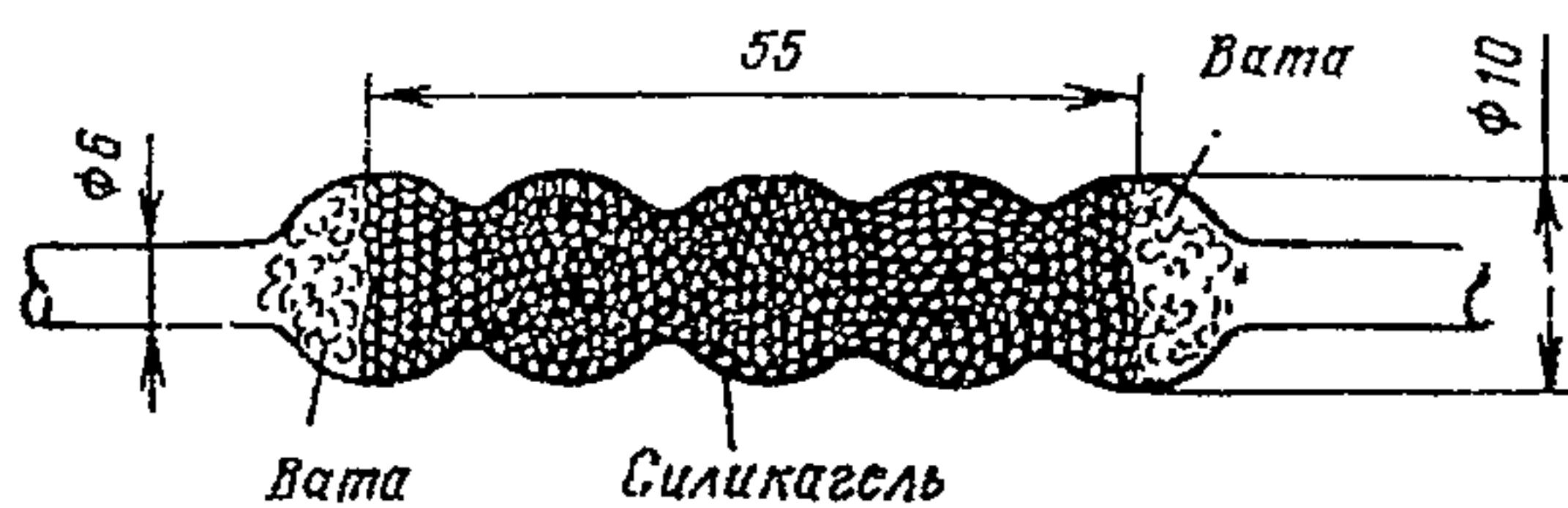


Рис. 5. Трубка стеклянная гофрированная

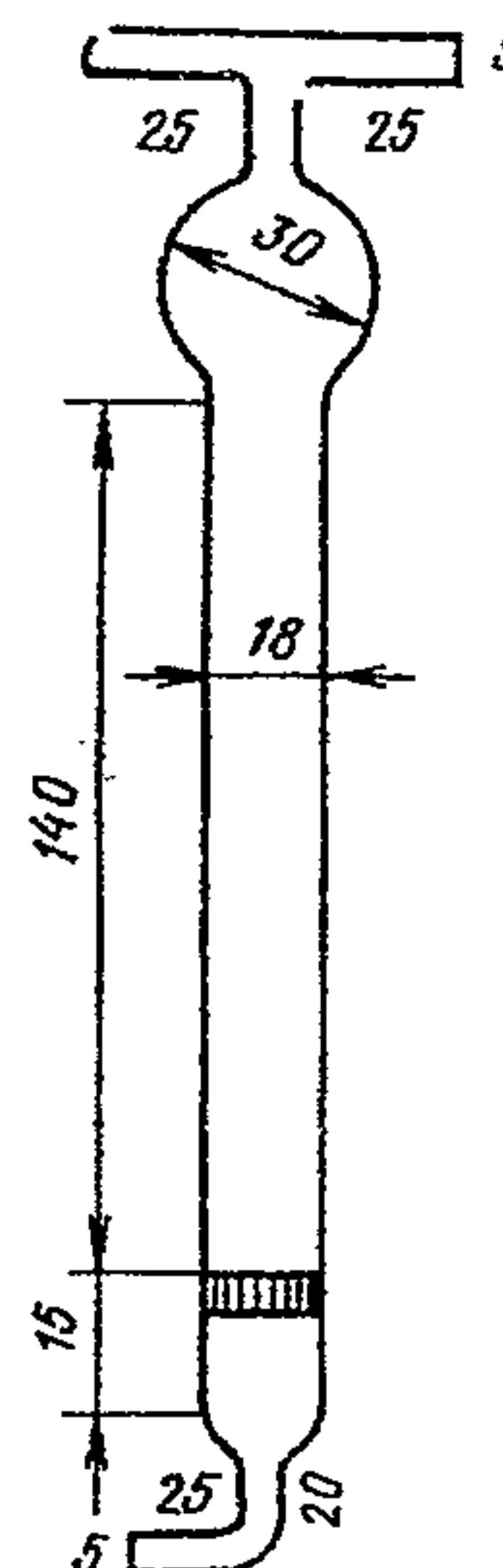


Рис. 6. Поглощательный прибор Яворовской

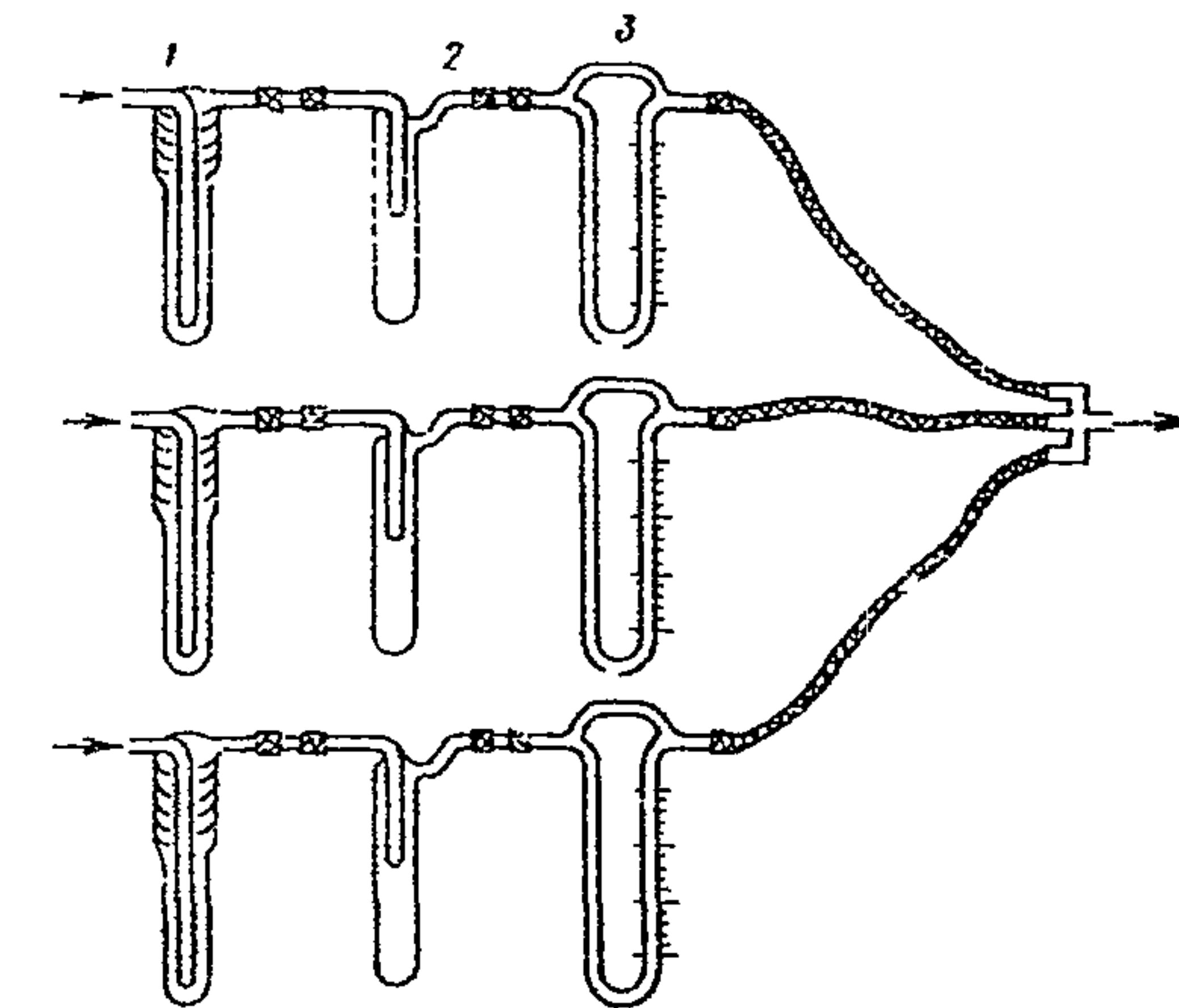


Рис. 7. Схема отбора проб воздуха на тетраэтилсвинец

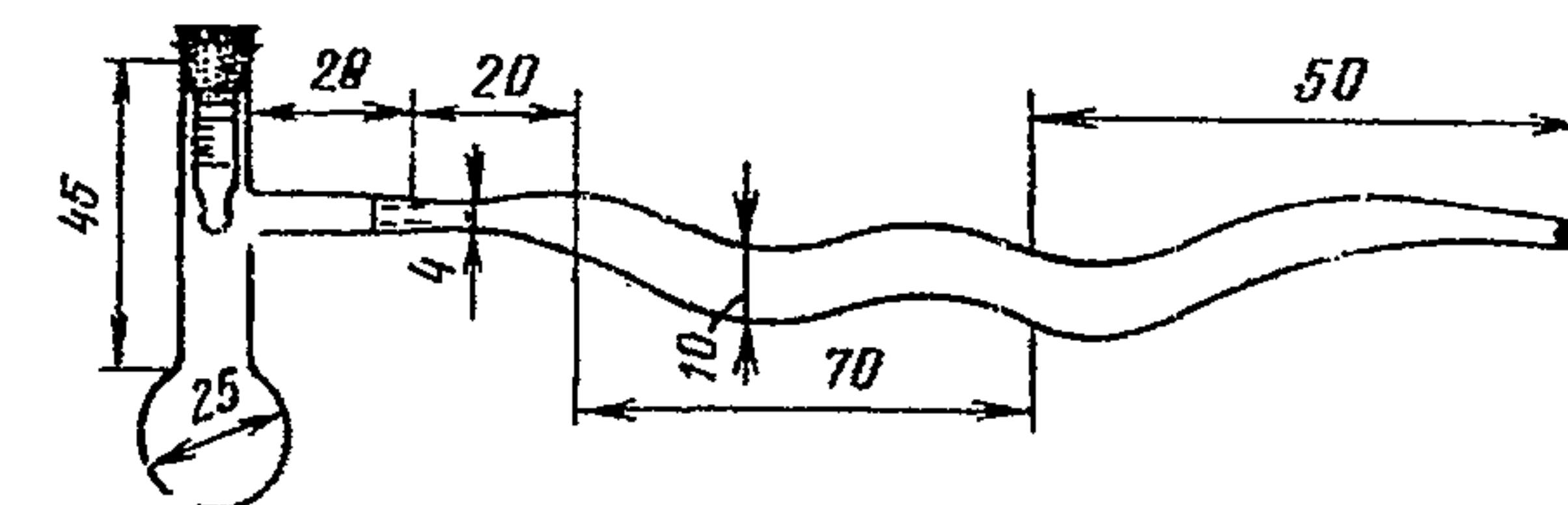


Рис. 8. Микроприбор для перегонки трихлорсилана

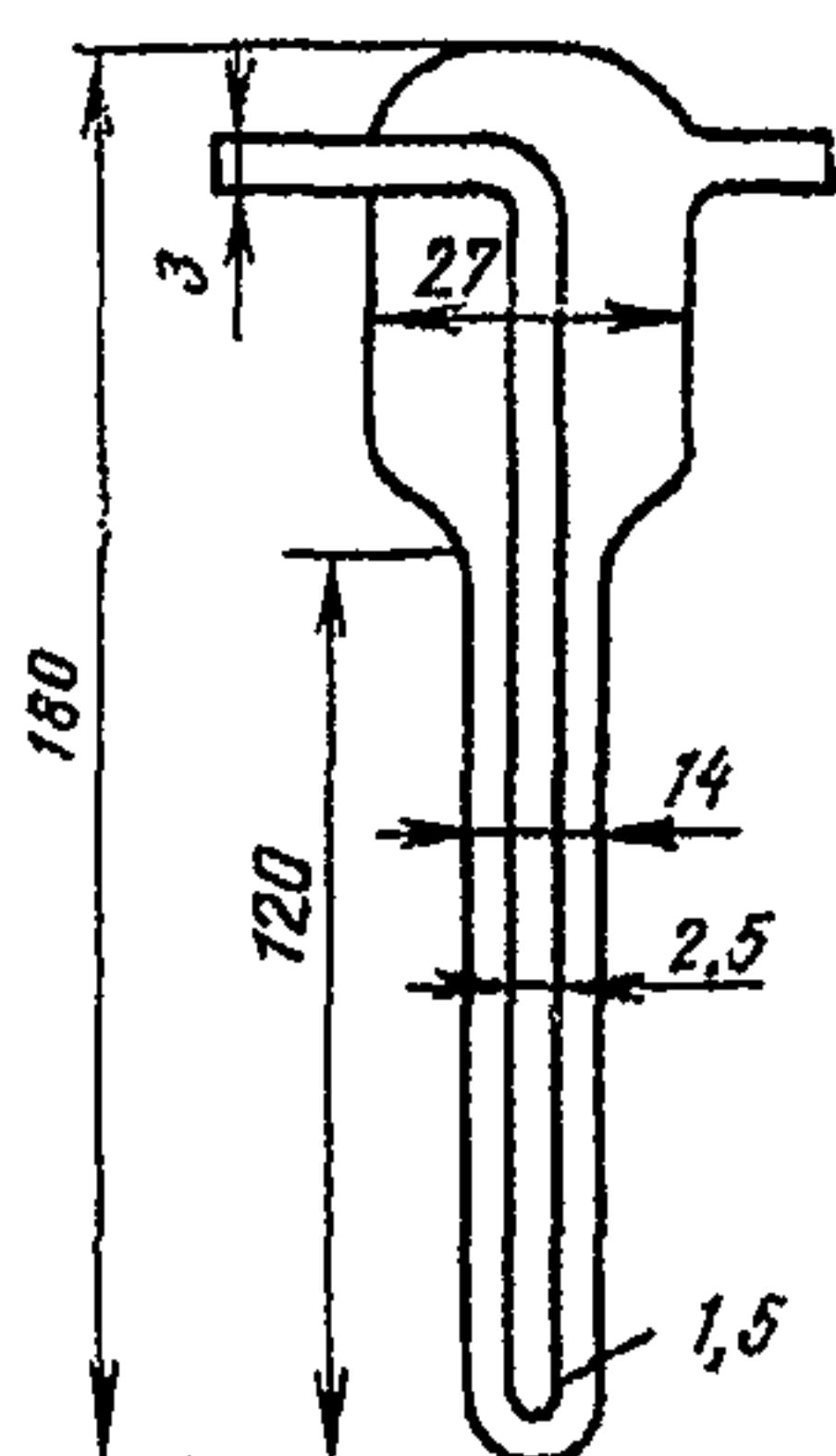


Рис. 9. Поглотительный прибор Зайцева

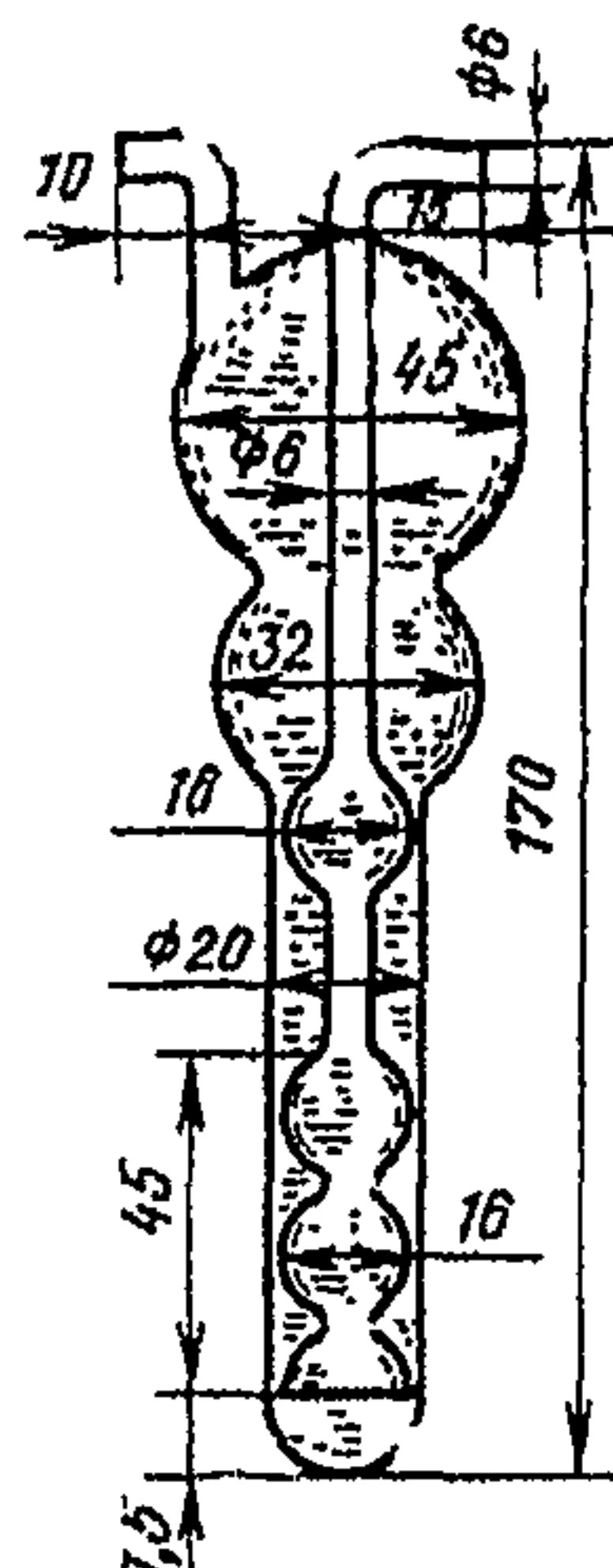


Рис. 10. Поглотительный прибор Рихтера

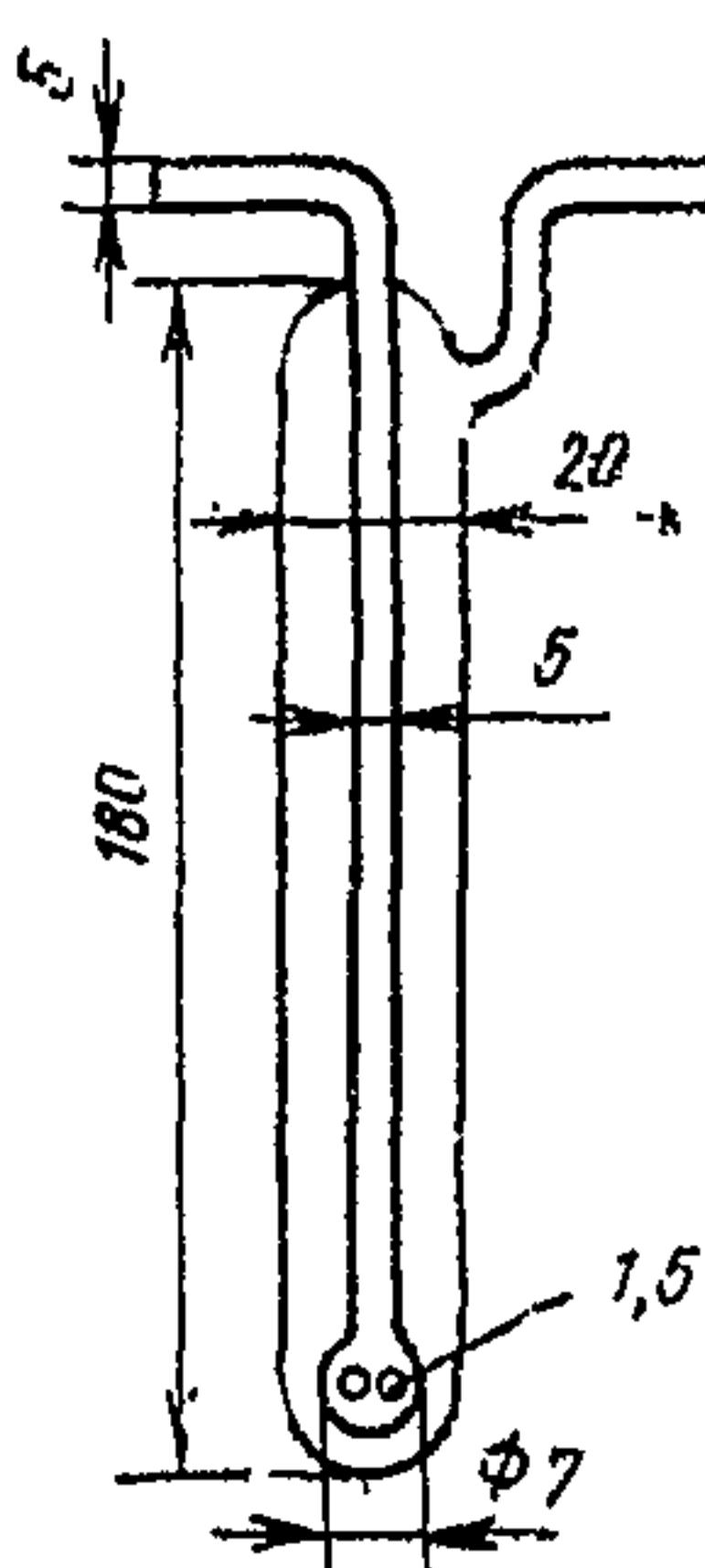


Рис. 11. Поглотительный прибор Петри

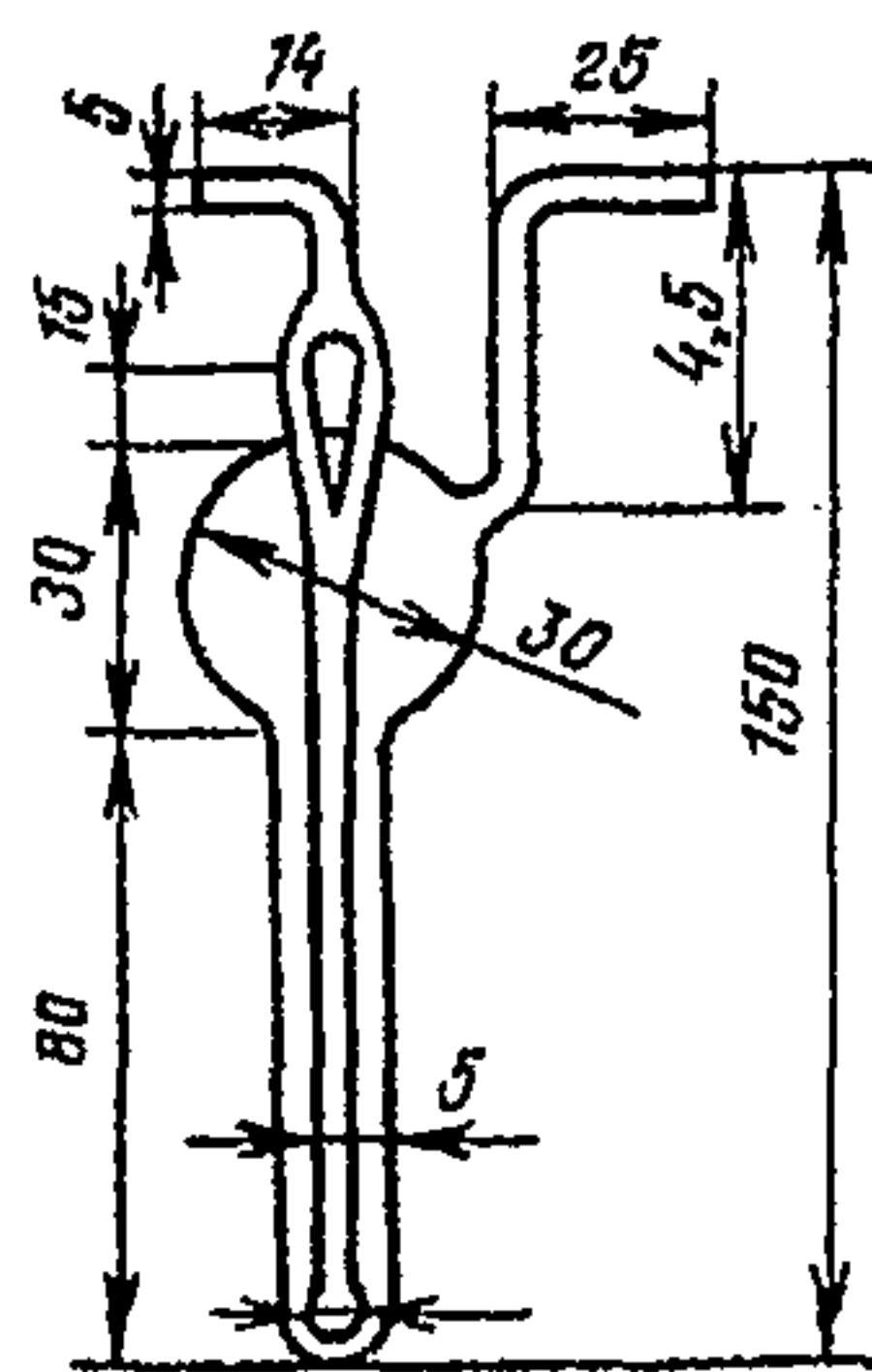


Рис. 12. Поглотительный прибор Полежаева

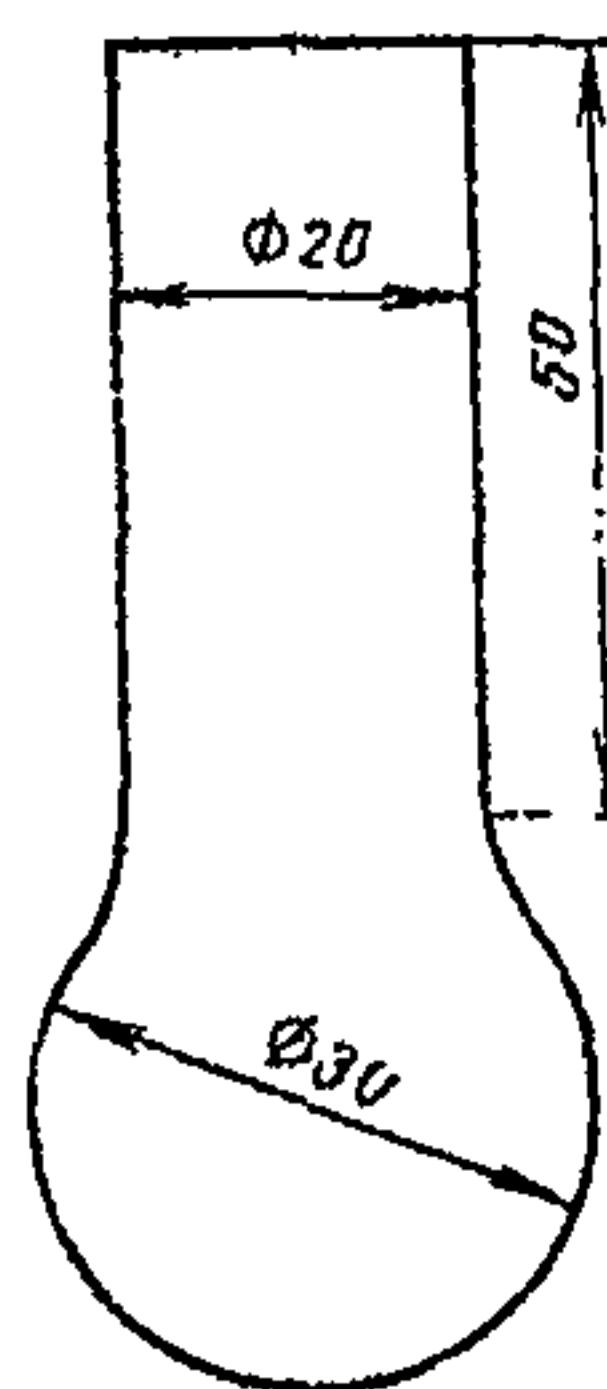


Рис. 13. Колба из тугоплавкого стекла

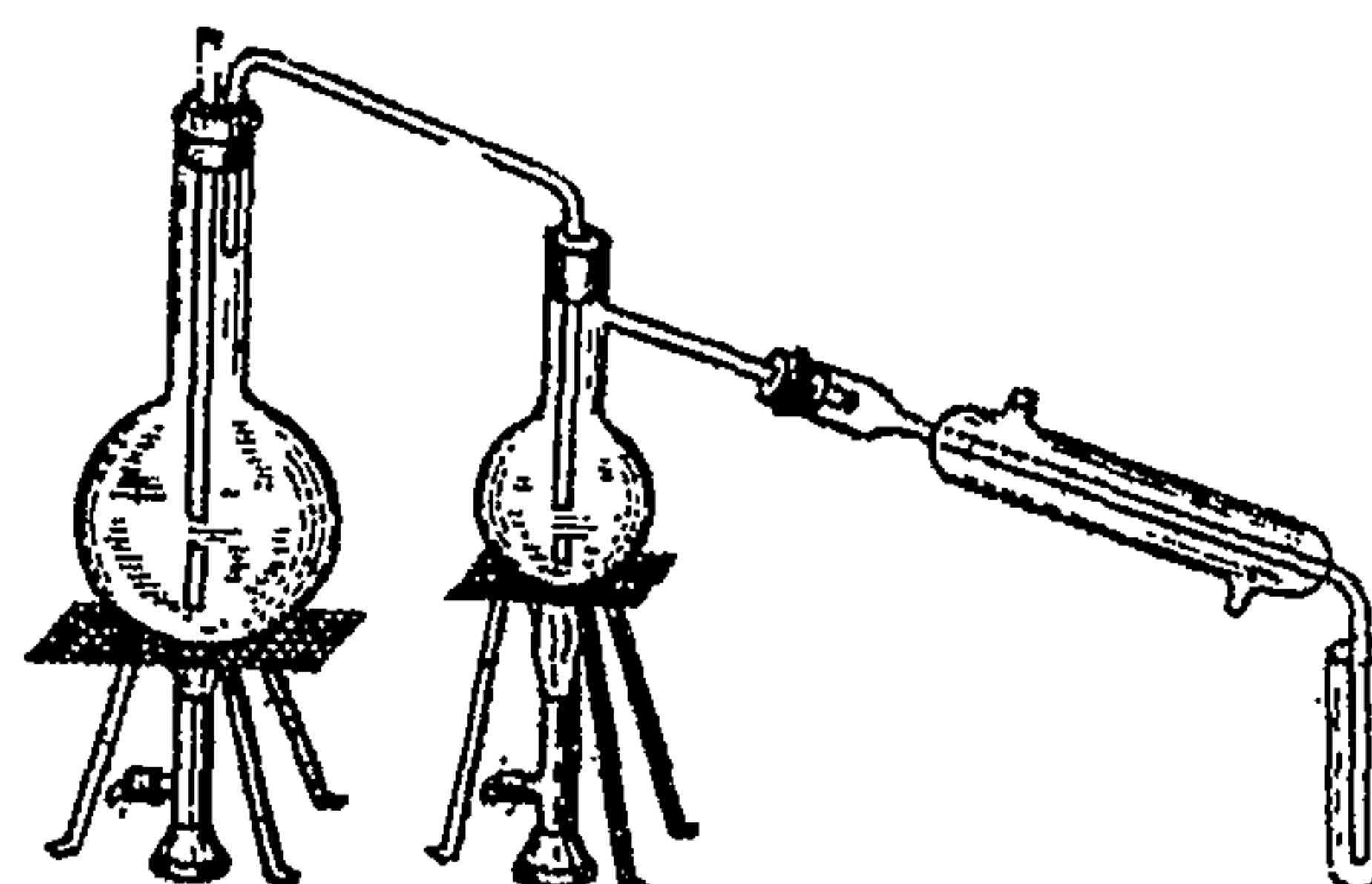


Рис. 14. Прибор для перегонки с водяным паром

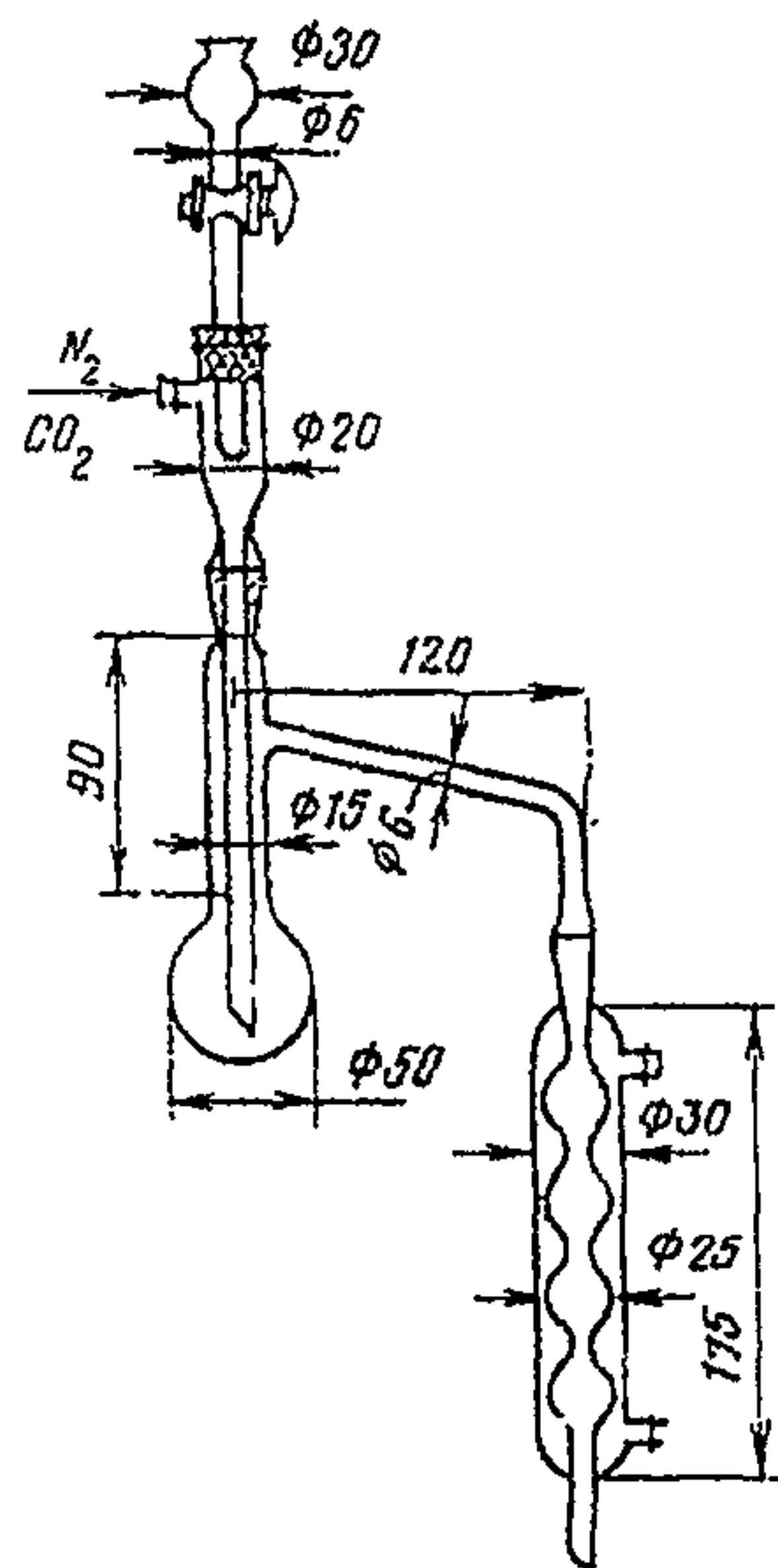


Рис. 15. Прибор для дистилляции

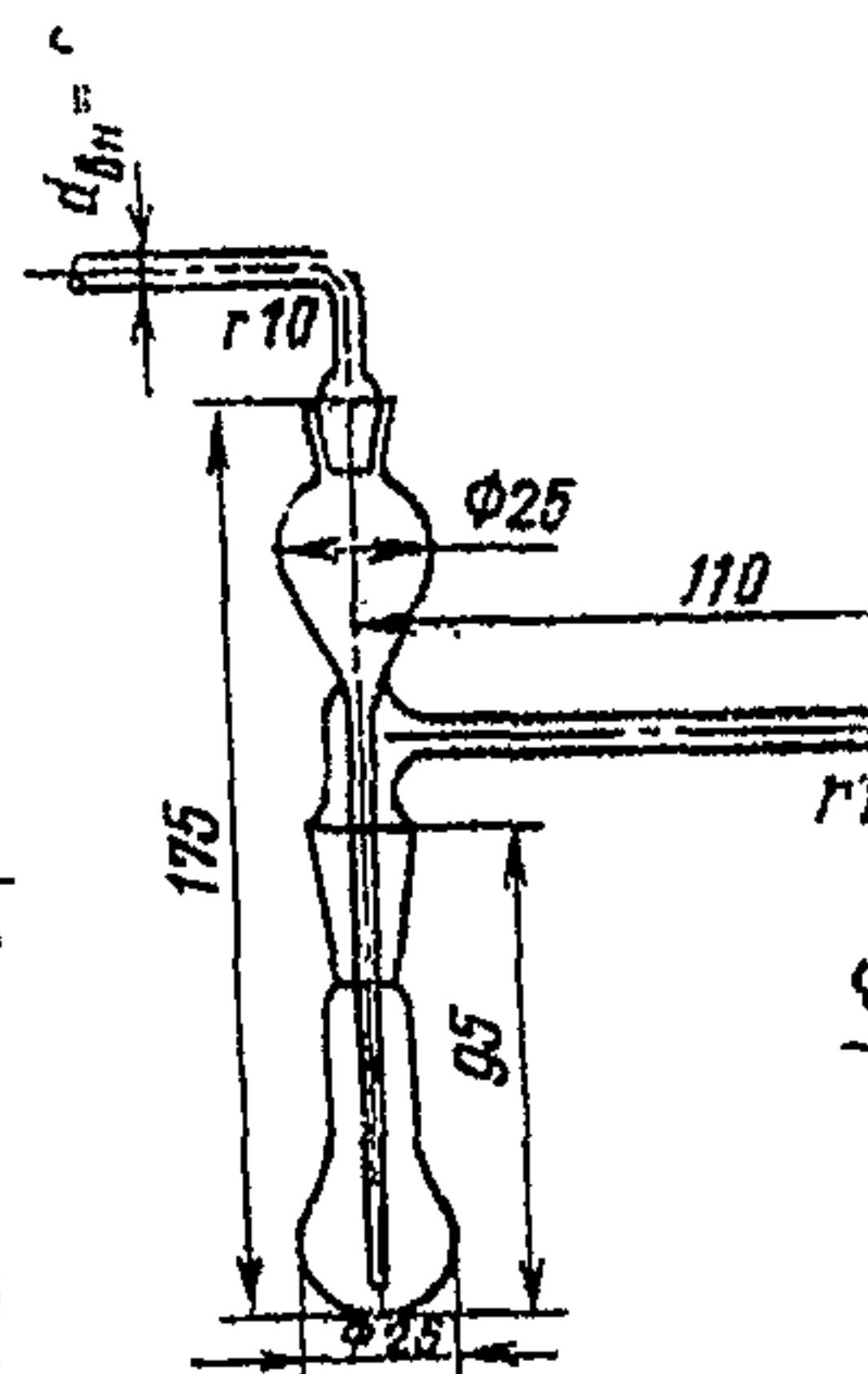


Рис 16. Гіриборы для разрушения хлорорганических ядохимикатов

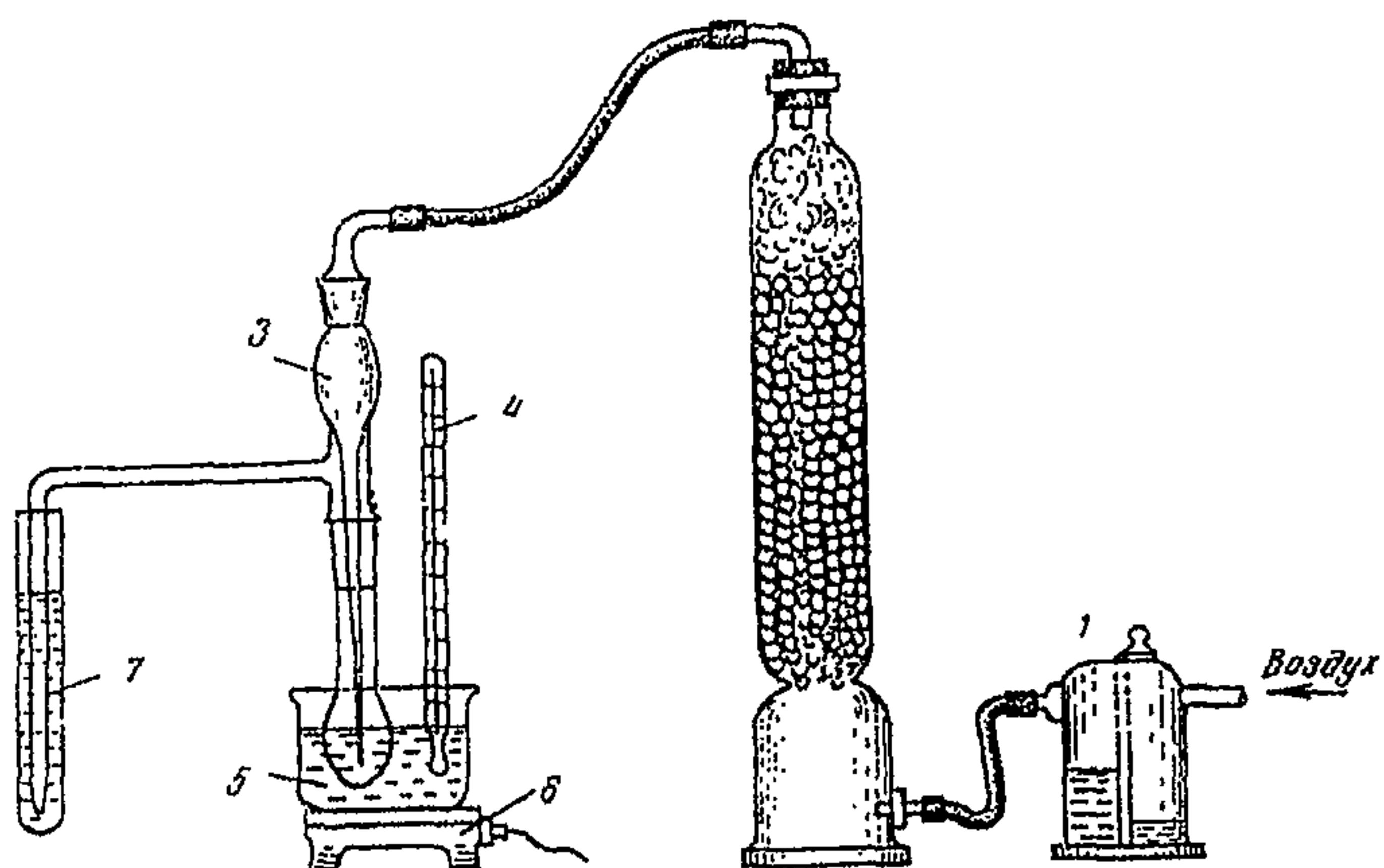
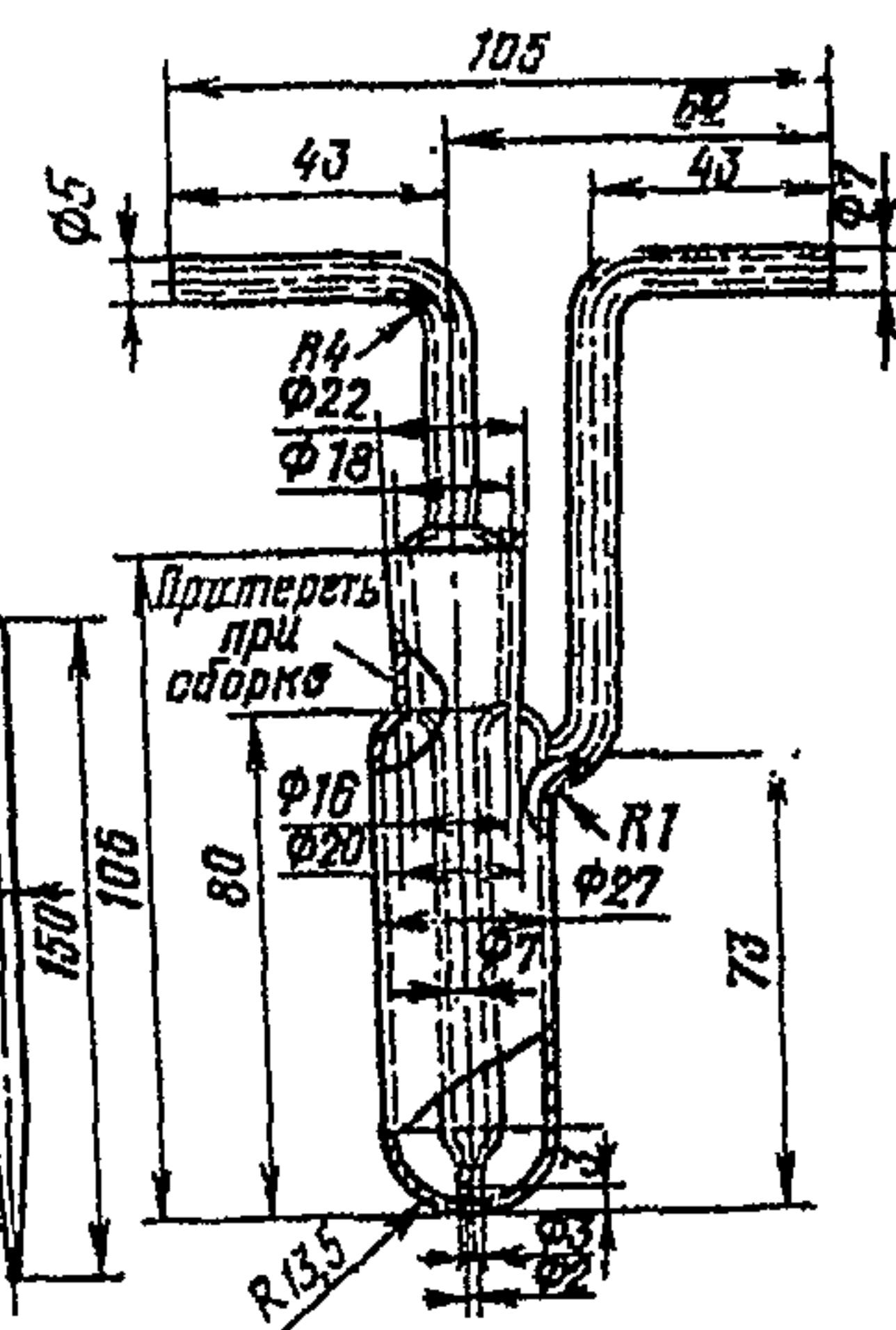


Рис. 17. Установка для определения хлороганических инсектицидов:

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

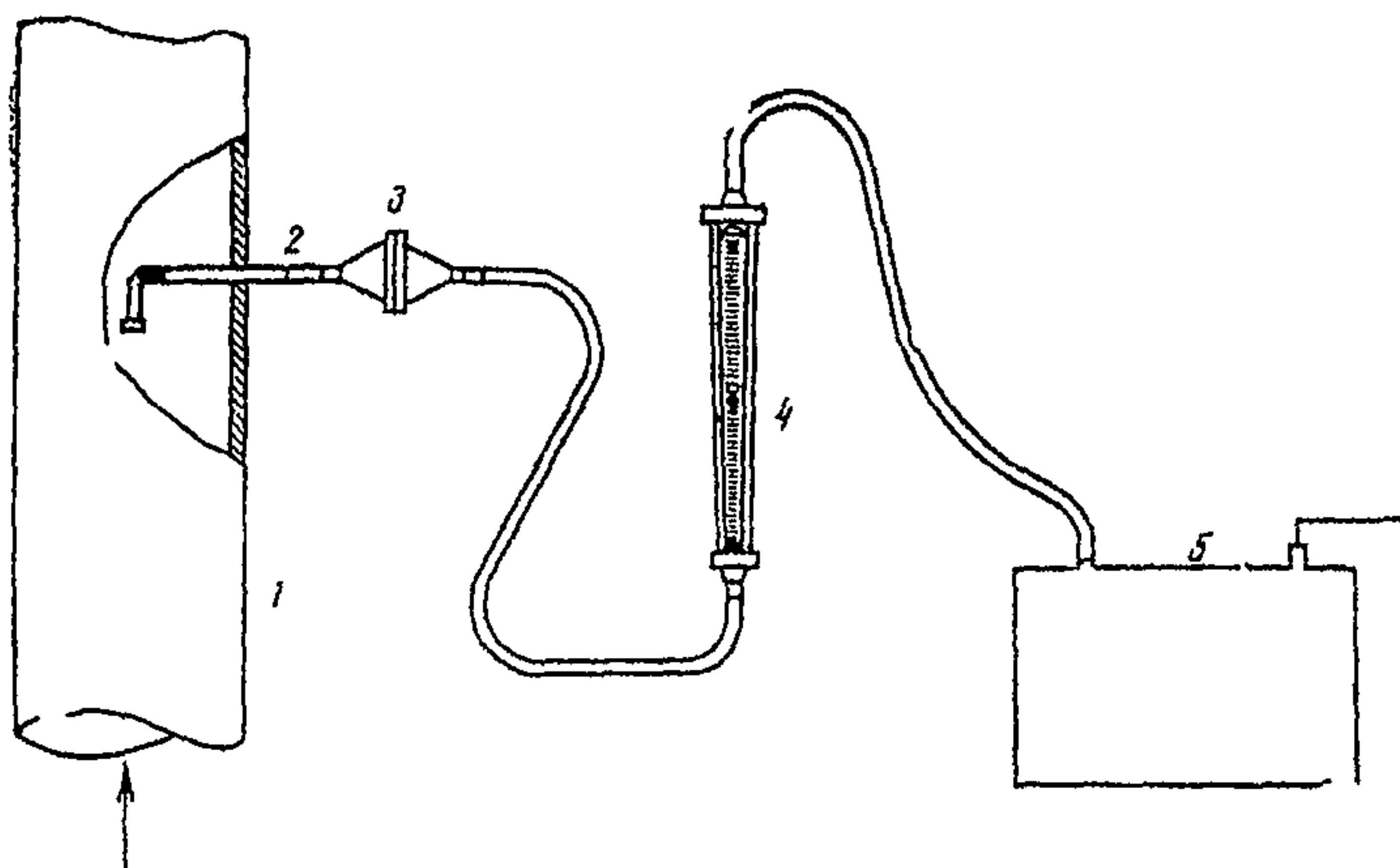


Рис. 18. Схема отбора проб пыли методом внешней фильтрации:
 1 — воздуховод; 2 — пылеотборная трубка; 3 — аллонж с фильтром;
 4 — ротаметр; 5 — аспиратор

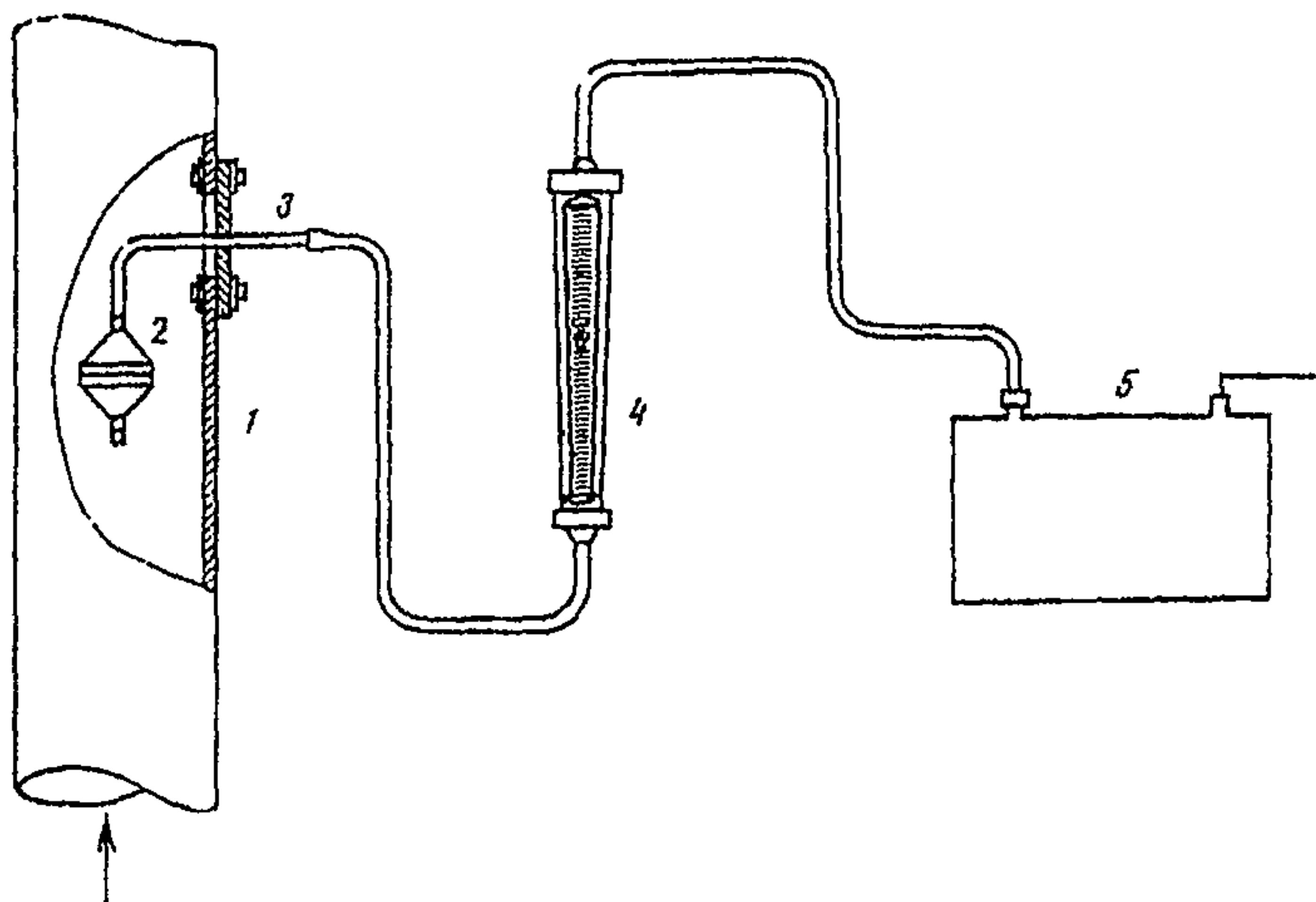


Рис. 19. Схема отбора проб пыли методом внутренней фильтрации:
 1 — воздуховод; 2 — аллонж с фильтром; 3 — металлическая трубка; 4 — ротаметр; 5 — аспиратор

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

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

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.

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 |

| | | | | | | | | | |
|------------|---|---|---|---|---|---|---|----|----|
| 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.

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

| № п/п | $t {}^{\circ}\text{C}$ | P 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, окси- ци алюминия и алюмоникелевого катализатора в воздухе | 3 |
| Методические указания на газохроматографическое определение берил- лия 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 мар- ганца 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 мышьяковисто- го водорода в воздухе | 22 |
| Методические указания на фотометрическое определение мышьякови- стого ангидрида и других соединений трехвалентного мышьяка в воздухе | 24 |
| Методические указания на колориметрическое определение паров ртути в воздухе | 26 |
| Методические указания на фотометрическое определение водораствори- мых соединений никеля в воздухе | 28 |
| Методические указания на фотометрическое и полярографическое опре- деление 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 тетраэтил- свинца в воздухе | 38 |
| Методические указания на фотометрическое определение тория и его соединений в воздухе | 40 |
| Методические указания на фотометрическое определение трихлорфено- лята 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 ан- гидрида и солей хромовой кислоты в воздухе | 50 |
| Методические указания на фотометрическое определение цинка и его соединений в воздухе | 51 |
| Методические указания на фотометрическое определение циклопента- диенилтрикарбонил 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 ксилола в воздухе | 91 |
| Методические указания на фотометрическое определение бензотрихло- рида в воздухе | 98 |
| Методические указания на фотометрическое определение 1,4-бензохино- на в воздухе | 100 |
| Методические указания на определение хлористого бензилидена в воз- духе | 101 |
| Методические указания на фотометрическое определение гексамети- ндиизоцианата в воздухе | 103 |
| Методические указания на фотометрическое определение гексогена в воз- духе | 104 |
| Методические указания на колориметрическое определение гексамети- ндиамина в воздухе | 106 |
| Методические указания на фотометрическое определение гидразина в воздухе | 108 |
| Методические указания на суммарное колориметрическое определение уксусного 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 динитрооктрезола 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 <i>П</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 С ₁ —С ₉ в воздухе производственных помещений | 153 |
| Методические указания на фотометрическое определение в воздухе органических оснований: пиридина, α - и β -николинов | 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 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 триэтоксисиена и этилового эфира ортокремневой кислоты (тетраэтоксисилана) в воздухе | 170 |
| Методические указания на фотометрическое определение трипипротолуола в воздухе | 172 |
| Методические указания на фотометрическое определение толуидинов (сама изомеров) в воздухе | 174 |
| Методические указания на фотометрическое определение толуклендиизопината 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 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 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-дихлорфеноксусной 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 пабазина 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 рабочей зоны и в системах вентиляционных установок | 235 |
| <i>Приложение 1</i> | 242 |
| <i>Приложение 2</i> | 248 |
| <i>Приложение 3</i> | — |