

**ИНФОРМАЦИОННО-ИЗДАТЕЛЬСКИЙ ЦЕНТР ГОСКОМСАНЭПИДНАДЗОРА
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
ПО ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИЙ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ
В ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ**

Выпуск 24

Москва, 1994

**ИНФОРМАЦИОННО-ИЗДАТЕЛЬСКИЙ ЦЕНТР ГОСКОМСАНЭПИДНАДЗОРА
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
ПО ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИИ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ
В ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ**

Выпуск 24

Москва 1994

**ГОСУДАРСТВЕННЫЙ КОМИТЕТ РСФСР
САНИТАРНО-ЭПИДЕМИОЛОГИЧЕСКОГО НАДЗОРА**

П О С Т А Н О В Л Е Н И Е

N 1

**06.02.92 г.
Москва**

О порядке действия на территории Российской Федерации нормативных актов бывшего Союза ССР в области санитарно-эпидемиологического благополучия населения

Государственный комитет санитарно-эпидемиологического надзора при Президенте Российской Федерации на основании Закона РСФСР "О санитарно-эпидемиологическом благополучии населения" и Постановления Верховного Совета РСФСР "О ратификации Соглашения о создании Содружества Независимых Государств" от 12 декабря 1991 года постановляет:

Установить, что на территории России действуют санитарные правила, нормы и гигиенические нормативы, утвержденные бывшим Министерством здравоохранения СССР, в части, не противоречащей санитарному законодательству Российской Федерации.

Указанные документы действуют впредь до принятия соответствующих нормативных актов Российской Федерации в области санитарно-эпидемиологического благополучия населения.

**Председатель Госкомсанэпиднадзора
Российской Федерации**

Е.Н.Беляев

ISBN 5-87372-032-0

**с Информационно-издательский
центр Госкомсанэпиднадзора Рос-
сийской Федерации, 1993**

Аннотация

Методические указания по измерению концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны предназначены для работников санитарно-эпидемиологических станций и санитарных лабораторий промышленных предприятий при осуществлении контроля за содержанием вредных веществ в воздухе рабочей зоны, а также научно-исследовательских институтов системы здравоохранения России и других заинтересованных министерств и ведомств.

Методические указания разработаны и утверждены с целью обеспечения контроля соответствия фактических концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны к их предельно допустимым концентрациям (ПДК) — санитарно-гигиеническим нормативам, утверждаемым Министерством здравоохранения СССР, оценки эффективности внедренных санитарно-гигиенических мероприятий, установления необходимости использования средств индивидуальной защиты органов дыхания, оценки влияния вредных веществ на состояние здоровья работающих.

Включенные в данный выпуск Методические указания подготовлены в соответствии с требованиями ГОСТ 12.1.005-88 "ССБТ. Общие санитарно-гигиенические требования к воздуху рабочей зоны" и ГОСТ 12.1.016-79 "ССБТ. Воздух рабочей зоны. Требования к методикам измерения концентраций вредных веществ" одобрены Проблемной комиссией "Научные основы гигиены труда и профессиональной патологии", являются обязательными при осуществлении вышеуказанного контроля.

Ответственные за выпуск: Г.А.Хохолькова, Л.Г.Александрова, Г.А.Дьякова, М.Д.Бабина, Э.И.Волошина, Н.Г.Ледовских, В.Г.Овечкин.

УТВЕРЖДЕНО

Заместитель Главного государственного
санитарного врача СССР А.И. ЗАЙЧЕНКО
"12" декабря 1988 г
№ 4851-88

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
по фотометрическому измерению концентраций ксиола
в воздухе рабочей зоны

C6H4(CH3)2

М.м. 106,1689

Ксиол существует в виде трех изомеров:

Орто-ксиол – бесцветная жидкость, плотность при 20⁰ 0,881 г/см³, Т кип 144,4⁰, упругость паров при 20⁰ 10,05 мм рт. ст.

Мета-ксиол – бесцветная жидкость, плотность при 20⁰ 0,864 г/см³, Т кип 139,7, упругость паров при 20⁰ 6,43 мм рт.ст.

Пара-ксиол – бесцветная жидкость, плотность при 20⁰ 0,861 г/см³, Т кип 136,35⁰, упругость паров при 20⁰ 16,55 мм рт.ст.

Все изомеры хорошо растворимы в органических растворителях и сами являются растворителями. В воде растворимы незначительно. В воздухе могут находиться в виде паров.

Ксиол действует на организм сходно с бензолом и толуолом. Действие на кроветворные органы менее выражено, чем у бензола.

ПДК ксиола в воздухе 50 мг/м³.

Характеристика метода

Метод основан на нитровании изомеров ксиола до тринитропроизводных, образовании окрашенных соединений по реакции со щелочью и йодом в спиртовой среде – для мета-ксиола и по реакции с сульфидом аммония в ацетоновой среде – для орто- и пара-ксиолов и фотометрическом измерении продукта реакции при 470 нм (O- и П-ксиолы) и при 500-550 нм (M-ксиол).

Отбор проб проводят с концентрированием в нитрационную смесь.

Нижний предел измерения 1 мкг каждого изомера ксиола в анализируемом объеме пробы.

Нижний предел измерения в воздухе каждого изомера 4 мг/м³, суммы орто- и пара-ксиолов 4 мг/м³, суммы трех изомеров 10 мг/м³ (при отборе 1 л воздуха).

Диапазон измеряемых концентраций отдельных изомеров, а также суммы орто- и паразимеров 4-200 мг/м³, суммы трех изомеров 10-500 мг/м³.

Измерению не мешают бензол до 100 мкг и толуол до 7 мкг в анализируемом объеме раствора. Измерению мешает нафталин.

Суммарная погрешность измерения не превышает ±25%.

Время выполнения измерения, включая отбор проб, 1ч 20 минут.

Приборы, аппаратура, посуда

Фотоэлектроколориметр

Аспирационное устройство.

Баня водяная, ТУ 64-1-2850-76

Сосуды поглотительные с пористой пластинкой с размерами пор 100-160 мкм

Мерные колбы, ГОСТ 1770-74, вместимостью 25, 50 и 100 мл.

Колбы конические, ГОСТ 10394-72, вместимостью 50-100 мл.

Воронки химические, ГОСТ 8613-75.

Пробирки химические и центрифужные, ГОСТ 10515-75.

Пробирки колориметрические высотой 120 мм, внутренним диаметром 15 мм с меткой "10 мл"

Пипетки, ГОСТ 20292-74, вместимостью 1, 2, 5, 10, 25 и 50 мл.

Цилиндры мерные, ГОСТ 1770-74, вместимостью 25-100 мл

Склянки с притертными пробками, вместимостью 30-50 мл.

Пробки корковые и полиэтиленовые.

Реактивы, растворы и материалы

Орто-ксилол, МРТУ 6-09-3825-78. чда.

Мета-ксилол, ТУ 6-09-2438-77, чда.

Пара-ксилол, МРТУ 6-09-3780-78, чда.

Серная кислота, ГОСТ 4204-77, хч или чда, плотностью 1,830.

Калий азотнокислый, ГОСТ 4217-77, хч или чда.

Нитрационная смесь: 10 г калия азотнокислого растворяют в 100 мл серной кислоты. Нитрационную смесь следует хорошо защищать от влаги и паров ароматических углеводородов.

Натрия гидроокись, ГОСТ 4328-77, чда, 0,1 н раствор.

Натрий углекислый безводный, ГОСТ 83-79. чда, 2% раствор, подкрашенный фенолфталеином до розового цвета.

Толуол, ГОСТ 5789-78, хч или чда.

Ацетон, ГОСТ 2603-79.

Спирт этиловый, ГОСТ 8314-77.

Примечание: Если применяемые растворители дают окрашенную холостую пробу, то их следует заменить или очистить перегонкой или настаиванием на активированном угле в течение суток. На 1 л растворителя берут 20-30 г измельченного угля.

Аммиак, ГОСТ 3760-79, 10% раствор.

Кислота соляная, ГОСТ 3118-77, 105 раствор.

Йод, ГОСТ 4159-79, чда. 0,002 н раствор.

Натрий серноватистокислый, СТ СЭВ 223-75, чда, 0,1 н раствор.

Кислота уксусная, разбавленная 9:1 (консервирующий раствор). В мерную колбу на 100 мл вносят пипеткой 10 мл воды и доводят до метки ледяной уксусной кислотой.

Аммоний сернистый, ТУ 6-09-4542-77, раствор 1:50. Используется для индентификации орто- и пара-ксилолов. В пробирку вносят 5 мл и 0,1 мл аммония сернистого. Раствор перемешивают и закрывают пробкой. Реактив годен 5 дней. При отсутствии аммония сернистого можно приготовить его раствор из кристаллического натрия сернистого. Для этого 0,5 г соли $\text{Na}_2\text{S}\cdot 9\text{H}_2\text{O}$ растворяют в 20 мл воды. В раствор вводят 2 мл 10% HCl. Перемешивают и прибавляют 1 мл 10% аммиака до щелочной реакции (РН-9-10 по универсальной индикаторной бумаге). После растворения выпавшей серы (нагревание ускоряет растворение) проверяют активность реагента. В две колориметрические пробирки вводят по 1 мл стандартного раствора № 5, содержащего 50 мкг суммы ксилолов, и –по 9 мл ацетона. В одну пробирку вводят 0,15 мл, а в другую 0,25 мл раствора сульфида аммония и через 2 минуты по 1 мл 10% уксусной кислоты. Если при этом желтая окраска в пробирках достаточно интенсивна и равна между собой, то реагент пригоден к употреблению.

Стандартный раствор № 1, содержащий 50 мкг мета-ксилола в виде нитропроизводных в 1 мл толуола, используемый для определения мета-ксилола в присутствии других изомеров.

Вначале готовят исходный раствор мета-ксилола в нитрационной смеси. Для этого мерную колбу вместимостью 25 мл с притертой пробкой, содержащую 10-15 мл нитрационной смеси,

взвешивают на аналитических весах и помещают на несколько минут в сосуд с водой при 20°. Колбу вытирают снаружи досуха. Вносят в нитрационную смесь 0,05 — 0,06 мл (около 50 мг) мета-ксилола, растворяют его при взбалтывании и отмечают время внесения (начало нитрования при 20°). Колбу взвешивают повторно, доливают нитрационной смесью, имеющей температуру около 20°, до метки и тщательно перемешивают. Вычисляют содержание мета-ксилола в 1 мл исходного раствора. Через 5-6 минут после внесения мета-ксилола, отбирают из колбы 2 мл раствора, переносят его в химическую пробирку с 1 мл консервирующего раствора, тщательно смешивают и погружают в кипящую баню ровно на 30 минут. После чего пробирку помещают в сосуд с водой, ожидая охлаждения до комнатной температуры. Раствор переносят в колбу на 50-100 мл, содержащую 10 мл воды, ополаскивая пробирку 3 раза по 3-5 мл воды. Далее раствор сливают в делительную воронку, содержащую около 5 мл воды, ополаскивая колбу 3-5 мл воды, а затем — 5 мл толуола. Вносят в воронку толуол из расчета 1 мл толуола на 50 мкг нитропроизводных мета-ксилола (учитывая 5 мл толуола, использованного для ополаскивания колбы) и экстрагируют нитропроизводные интенсивным встряхиванием в течение 2 минут. После расслоения удаляют водный слой, а экстракт промывают 5-10 мл 2%-ного раствора натрия углекислого, несколько раз встряхнув воронку. Если раствор натрия углекислого обесцвечивается, то его удаляют и промывку повторяют. Водный слой удаляют, а полученный экстракт сливают в склянку с плотной корковой пробкой — это стандартный раствор N 1.

Стандартный раствор N 1a, содержащий 5 мкг мета-ксилола в 1 мл толуола, используемый для определения мета-ксилола в присутствии других изомеров. Готовят разбавлением стандартного раствора N 1 толуолом в 10 раз.

Стандартный раствор N 2, содержащий 50 мкг мета-ксилола в виде нитропроизводных в 1 мл толуола, используемый для определения мета-ксилола в отсутствии других ароматических углеводородов. Вначале готовят исходный раствор мета-ксилола в нитрационной смеси. В мерную колбу на 25 мл с пробкой вносят 10-15 нитрационной смеси и взвешивают на аналитических весах. Далее вносят 0,05-0,06 мл (около 50 мг) мета-ксилола и колбу взвешивают повторно. Объем раствора доливают до метки нитрационной смесью и тщательно перемешивают. По результатам двух взвешиваний рассчитывают содержание мета-ксилола в 1 мл раствора. 4-5 мл этого раствора берут в химическую пробирку и помещают на 3-6 минут в кипящую водяную баню для нитрования мета-ксилола, после чего пробирку помещают в сосуд с водой комнатной температуры. По охлаждении 2 мл раствора переносят в колбу, содержащую 10-15 мл воды, смешивают и сливают в делительную воронку, содержащую около 5 мл воды. Колбу ополаскивают 3-5 мл воды, а затем 5 мл толуола. Вносят в воронку толуол из расчета 1 мл толуола на 50 мкг мета-ксилола, содержащегося в виде нитросоединения, учитывая 5 мл толуола, взятого для ополаскивания колбы, и интенсивно встряхивают 2-3 минуты для экстрагирования тринитро-мета-ксилола.

Дают расслоиться и водный слой удаляют. Экстракт промывают 5-10 мл 2%-ного раствора натрия углекислого. Если водный слой обесцвечивается, то его удаляют и промывку повторяют. После расслоения удаляют водный слой, а экстракт переносят в склянку и закрывают плотной корковой пробкой. Полученный экстракт содержит 50 мкг мета-ксилола в виде нитросоединений в 1 мл толуола.

Стандартный раствор N 2a, содержащий 5 мкг мета-ксилола в 1 мл толуола, используемый для определения мета-ксилола в отсутствии других изомеров. Готовят разбавлением стандартного раствора N 2 толуолом в 10 раз.

Стандартный раствор N 3, содержащий 50 мкг орто-ксилола в виде нитропроизводных в 1 мл толуола. Готовят так же, как стандартный раствор N 2, подвергая нитрованию орто-ксилол, однако нагрев в кипящей бане водяной проводят в течение 30 минут.

Стандартный раствор N 3a, содержащий 5 мкг орто-ксилола в 1 мл толуола, готовят разбавлением стандартного раствора N 3 толуолом в 10 раз.

Стандартный раствор N 4, содержащий 50 мкг пара-ксилола в виде нитропроизводных в 1 мл толуола, готовят так же, как стандартный раствор N 3, подвергая нитрованию пара-ксилол.

Стандартный раствор N 4a, содержащий 5 мкг пара-ксилола в 1 мл, готовят разбавлением стандартного раствора N 4 толуолом в 10 раз.

Стандартный раствор N 5, содержащий 25 мкг орто-ксилола и 25 мкг пара-ксилола (в

сумме 50 мкг орто- и пара-ксилолов) в 1 мл, готовят, смешивая стандартный раствор орто-ксилола N3 и стандартный раствор пара-ксилола N 4 в равных объемах.

Стандартный раствор N 5a, содержащий 5 мкг орто- и пара-ксилолов в сумме, готовят разбавлением стандартного раствора N 5 толуолом в 10 раз.

Стандартные растворы нитропроизводных в толуоле устойчивы несколько месяцев при хранении в темноте в хорошо закрытых склянках (рекомендуется применять плотные корковые пробки).

Для длительного хранения стандартных растворов NN1-5 следует выдерживать их после приготовления в сухой колбе с пробкой 2-4 часа для осаждения следов мути, после чего перелить в сухие склянки.

Для приготовления стандартных растворов и для отбора проб рекомендуется применять одну и ту же нитрационную смесь.

Отбор пробы воздуха

В поглотительный сосуд вносят 5 мл нитрационной смеси (б) и протягивают 1 л воздуха с объемной скоростью 0,5 л в минуту. Если температура в помещении выше 25°, то сосуд помещают в емкость с водой, имеющей температуру ниже 20°.

Сразу же после отбора поглотительную жидкость перемешивают, переводя ее 2-3 раза из одного поглотительного сосуда в другой с помощью резиновой груши, соединенной со входным концом поглотительного сосуда.

2 мл раствора (в) из поглотительного сосуда не позже, чем через 6-10 минут после начала отбора пробы воздуха, переносят пипеткой в пробирку с притертой пробкой, куда заранее было внесено 2 мл консервирующего раствора, тщательно перемешивают и в таком виде доставляют в лабораторию для определения мета-ксилола. Это — пробы "М" (по начальной букве определяемого вещества). Проба может храниться 3 суток.

Оставшуюся часть пробы (3 мл) доставляют в поглотительном сосуде или в другой емкости с притертой пробкой или полиэтиленовой пробкой. Эта часть пробы используется для определения орто- и пара-ксилола ("Проба ОП"). Проба может сохраняться 5 суток.

Если в воздухе содержится мета-ксилол в отсутствии других ароматических углеводородов, то отбор пробы воздуха проводится аналогично вышеописанному. Пробу доставляют в лабораторию.

Подготовка к измерению

Градуировочные растворы готовят согласно таблице 24.

Таблица 24
Шкала градуировочных растворов для измерения изомеров ксилола

№ стандарта	Стандартный р-р, содержащий 5мкг/мл иском. изомера, мл	Стандартный р-р, содержащий 50мкг иском. изомера, мл	Толуол, мл	Содержание искомого изомера, мкг
1	—	—	1	0
2	0,2	—	0,8	1
3	0,4	—	0,6	2
4	0,6	—	0,4	3
5	1	—	0	5
6	—	0,2	0,8	10
7	—	0,4	0,6	20
8	—	0,6	0,4	30
9	—	0,8	0,2	40
10	—	1	0	50

Для измерения М-ксилола готовят 2 шкалы градуировочных растворов. Одна — для измерения М-ксилола в присутствии орто- и пара-ксилолов, а также бензола и толуола. Для этой шкалы используют стандартные растворы М-ксилола N 1 и N 1a. Вторая шкала для измерения М-ксилола в отсутствии других ароматических углеводородов. Для этой шкалы используют стандартные растворы N 2 и N 2a.

В пробирки той и другой шкалы вносят по 9 мл спирта, затем по 1 мл 0,1 н раствора натра едкого и через 1-2 минуты — по 1 мл 0,02 н раствора йода. По истечении 2-3 минут вносят по 1 мл 0,1 н раствора натрия серноватистокислого и фотометрируют растворы красного цвета при длине волны 500-550 нм в кювете с толщиной слоя 20 мм.

Для измерения суммы орто- и пара-ксилола готовят шкалу градуировочных растворов, используя стандартные растворы N 5 и N 5a. В пробирки шкалы вносят по 9 мл ацетона, затем по 2 мл раствора аммония сернистого 1:50, перемешивают и через 2-3 минуты добавляют по 1 мл 10%-ного раствора уксусной кислоты. Растворы желтого цвета фотометрируют при длине волны 470 нм в кювете с толщиной слоя 20 мм. Окраска растворов устойчива 20 мин.

Если исследуемый воздух содержит преимущественно или только один изомер из числа орто- и пара-ксилолов, то шкалы градуировочных растворов готовят, используя соответственно стандартные растворы орто-ксилола N 3 и N 3a или стандартные растворы пара-ксилола N 4 и N 4a. Обработку и фотометрирование растворов проводят, как при приготовлении шкалы для измерения суммы орто- и пара-ксилола.

Строят градуировочные графики: на ось ординат наносят значения оптических плотностей градуировочных растворов, на ось абсцисс — соответствующие им величины содержания вещества в градуировочном растворе (мкг).

Проверка градуировочных графиков проводится 1 раз в квартал или в случае использования новой партии реактивов.

Проведение измерения мета-ксилола

В пробирку с "Пробой М" вводят 2 мл нитрационной смеси, тщательно перемешивают и помещают на 30 минут в кипящую водяную баню. После извлечения из бани пробирку охлаждают в сосуде с водой и с помощью нескольких промываний сливают раствор в коническую колбу на 50-100 мл, затратив всего 15-20 мл воды. Полученный раствор сливают в делительную воронку, в которую предварительно внесено 2-3 мл воды и 2 мл (г) толуола, ополаскивают колбу 3-4 мл воды и экстрагируют нитросоединения интенсивным встряхиванием в течение 2-х минут. Дают отстояться, и водный слой удаляют, а экстракт промывают 3-5 мл 2%-ного раствора натрия углекислого. Если слой натрия углекислого обесцвечивается, то его удаляют через верх воронки и сливают в центрифужную или химическую воронку с пробкой.

Полученный экстракт обозначим "Экстракт М" — из "Пробы М".

Если проба воздуха отбиралась для определения мета-ксилола в отсутствии других ароматических соединений (см. "Отбор пробы воздуха"), то для нитрования вносят в химическую пробирку 2 или 3 мл (в) поглотительного раствора. Погружают пробирку в кипящую водяную баню на 3-5 минут, охлаждают, переносят жидкость в колбу на 50-100 мл, ополаскивают пробирку 3-4 раза по 5 мл воды. Раствор переносят в делительную воронку, содержащую 2-3 мл воды и 2 мл (г) толуола и проходят экстрагирование тринитро-мета-ксилола, и промывают экстракт, как описано выше ("Экстракт М" из поглотительного раствора).

В колориметрическую пробирку отбирают 1 мл (д) "Экстракта М" из "Пробы М" или из поглотительного раствора, вносят 9 мл спирта, затем все остальные реактивы и фотометрируют растворы аналогично градуировочным растворам.

Проведение измерения орто- и пара-ксилола в сумме или в отдельности

"Пробу ОП" (см."Отбор проб воздуха") в количестве 3 мл (в) в поглотительном сосуде помещают на 30 минут в кипящую водяную баню. Если "Проба ОП" была ранее перенесена из

поглотительного сосуда в другую емкость, то отбирают из нее 2 мл (в) в пробирку, в которой и проводят нитрование в том же порядке.

После извлечения из бани охлаждают в сосуде с водой и с помощью нескольких промываний сливают в коническую колбу на 50-100 мл, затратив всего 15-20 мл воды. Полученный раствор сливают в делительную воронку, в которую предварительно было внесено 2-3 мл воды и 2 мл (г) толуола, ополаскивают колбу 3-4 мл воды и экстрагируют нитросоединения интенсивным встряхиванием в течение 2-х минут. Дают отстояться, и водный слой удаляют, а экстракт промывают 3-5 мл 2%-ного раствора натрия углекислого. Если слой натрия углекислого обесцветится, то его удаляют и промывку повторяют. Отделив водный слой, экстракт через верх воронки сливают в центрифужную или химическую пробирку с пробкой.

Полученный экстракт обозначим "Экстракт ОП". В экстракте могут содержаться тринитро соединения орто- и пара-ксилолов, как совместно, так и в отдельности.

В колориметрическую пробирку вносят 1 мл (д) "Экстракта ОП", 9 мл ацетона и остальные реактивы. Раствор фотометрируют аналогично градуировочным растворам.

Количественное определение содержания изомеров ксилола (в мкг) в анализируемом объеме пробы (д) проводят по предварительно построенным градуировочным графикам, соответствующим искомым изомерам.

Расчет концентрации

Концентрацию искомого изомера в воздухе в $\text{мг}/\text{м}^3$ (С) вычисляют по формуле:

$$C = (a * b * g) / (v * d * V), \text{ где}$$

- а — содержание изомера в анализируемом объеме толуольного экстракта пробы, найденное по градуировочному графику, мкг;
- б — объем поглотительного раствора (нитрационной смеси), внесенный в поглотительный сосуд для отбора проб воздуха, мл;
- в — объем поглотительного раствора, из которого экстрагированы нитропроизводные, мл;
- г — объем толуола, взятый для экстрагирования нитропроизводных, мл;
- д — объем экстракта, взятый для анализа, мл;
- V — объем воздуха, отобранный для анализа и приведенный к стандартным условиям, л (см. Приложение 1).

Общую концентрацию ксилола в воздухе вычисляют суммированием обнаруженных концентраций всех его изомеров.

ПРИЛОЖЕНИЕ 1
Справочное

Приведение объема воздуха к условиям по ГОСТ 12.1.016-79 (температура 20°C, давление 760 мм рт.ст.) проводят по следующей формуле:

$$C = \frac{V_t * (273 + 20) * P}{(273 + t^o) * 101,33}, \text{ где}$$

V_t — объем воздуха, отобранный для анализа,
 P — барометрическое давление, кПа;

(101,33 кПа = 760 мм рт.ст.);

t^o — температура воздуха в месте отбора пробы, °С.

Для удобства расчета V следует пользоваться таблицей коэффициентов (Приложение 2). Для приведения объема воздуха к температуре 20°C и к давлению 760 мм рт.ст. надо умножить V_t на соответствующий коэффициент.

ПРИЛОЖЕНИЕ 2
Справочное

Коэффициент К
для приведения объема воздуха к условиям по ГОСТ 12.1.016-79

°C	Давление Р, кПа (мм рт. ст.)				
	97,33 (730)	97,86 (734)	98,4 (738)	98,93 (742)	99,46 (746)
-30	1,1582	1,1646	1,1709	1,1772	1,1836
-26	1,1393	1,1456	1,1519	1,1581	1,1644
-22	1,1212	1,1274	1,1336	1,1396	1,1458
-18	1,1036	1,1097	1,1159	1,1218	1,1278
-14	1,0866	1,0926	1,0986	1,1045	1,1105
-10	1,0701	1,0760	1,0819	1,0877	1,0936
-06	1,0640	1,0599	1,0657	1,0714	1,0772
-02	1,0385	1,0442	1,0499	1,0556	1,0613
0	1,0309	1,0366	1,0423	1,0477	1,0535
+02	1,0234	1,0291	1,0347	1,0402	1,0459
+06	1,0087	1,0143	1,0198	1,0253	1,0309
+10	0,9944	0,9990	1,0054	1,0108	1,0162
+14	0,9806	0,9860	0,9914	0,9967	1,0027
+18	0,9671	0,9725	0,9778	0,9830	0,9884
+20	0,9605	0,9658	0,9711	0,9783	0,9816
+22	0,9539	0,9592	0,9645	0,9696	0,9749
+24	0,9475	0,9527	0,9579	0,9631	0,9683
+26	0,9412	0,9464	0,9516	0,9566	0,9618
+28	0,9349	0,9401	0,9453	0,9503	0,9555
+30	0,9288	0,9339	0,9391	0,9440	0,9432
+34	0,9167	0,9218	0,9268	0,9318	0,9368
+38	0,9049	0,9099	0,9149	0,9198	0,9248

ПРИЛОЖЕНИЕ 2

(продолжение)

°C	Давление Р, кПа (мм рт. ст.)				
	100,00 (750)	100,53 (754)	101,06 (758)	101,33 (760)	101,86 (764)
-30	1,1899	1,1963	1,2026	1,2058	1,2122
-26	1,1705	1,1763	1,1831	1,1862	1,1925
-22	1,1519	1,1581	1,1643	1,1673	1,1735
-18	1,1338	1,1399	1,1460	1,1490	1,1551
-14	1,1164	1,1224	1,1284	1,1313	1,1373
-10	1,0994	1,1053	1,1112	1,1141	1,1200
-06	1,0829	1,0887	1,0945	1,0974	1,1032
-02	1,0669	1,0726	1,0784	1,0812	1,0869
0	1,0591	1,0648	1,0705	1,0733	1,0789
+02	1,0514	1,0571	1,0627	1,0655	1,0712
+06	1,0363	1,0419	1,0475	1,0502	1,0557
+10	1,0216	1,0272	1,0326	1,0353	1,0407
+14	1,0074	1,0128	1,0183	1,0209	1,0263
+18	0,9936	0,9989	1,0043	1,0069	1,0122
+20	0,9868	0,9921	0,9974	1,0000	1,0053
+22	0,9800	0,9853	0,9906	0,9932	0,9985
+24	0,9735	0,9787	0,9839	0,9865	0,9917
+26	0,9669	0,9721	0,9773	0,9755	0,9851
+28	0,9605	0,9657	0,9708	0,9734	0,9785
+30	0,9542	0,9594	0,9646	0,9670	0,9723
+34	0,9418	0,9468	0,9519	0,9544	0,9595
+38	0,9297	0,9347	0,9397	0,9421	0,9471

ПРИЛОЖЕНИЕ 3

Указатель определяемых веществ и перечень учреждений, представивших методические указания по измерению концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны

НН п/п	Наименование вещества	Учреждения, представившие методику	Страницы
1	2	3	4
1.	Алифатические диэфиры щавелевой кислоты	Рижский медицинский институт	4
2.	Аллил-(альфа-аллилокси-карбонилоксикрилат)	Горьковский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	7
3.	Алюминат бария	1 Московский мединститут представил материалы по ПДК	10
4.	2-амино-4-нитроанизол	Харьковский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	13
5.	Анизол	"—"	16
6.	Анилин	Горьковский НИИ гигиены труда и профзаболеваний Ленинградский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	20
7.	Аэрозоль масла минерального	Донецкий НИИ гигиены труда и профзаболеваний	23
8.	Бензол, ксиол, толуол	Черниговская областная СЭС	30
9.	Винил-н-октил-сульфон, винил-н-декилсульфон, 2-оксиэтил-н-октилсульфид, 2-оксиэтил-н-декилсульфид	Институт органической химии АН СССР, ВНИИ гигиены и токсикологии пестицидов, полимеров и пластических масс (ВНИИГИНГОКС)	35
10.	Висмут и его соединения	Центральный ордена Ленина Институт усовершенствования врачей (ЦОЛИУВ)	38
11.	Галловая кислота	Грузинский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	41
12.	Дезоксипеганин гидрохлорид	Узбекский НИИ санитарии, гигиены и профзаболеваний	44
13.	Дефолианты МН и УДМ-П "С"	Институт химии АН Узбекской ССР	47
14.	Двузамещенный цианурат кальция	НИИ азотной промышленности и продуктов органического синтеза, дзержинский филиал	50
15.	Диметилдипропилен-триамин, тетраметил-дипропилентриамин	ВНИИ нефтехимических процессов (ВНИИ НЕФТЕХИМ, г. Ленинград)	54
16.	1,2-диметоксистан	Горьковский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	58
17.	Диспергатор НФ	Харьковский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	61

1	2	3	4
18.	Дифос и бис-(4-окси-фенил)сульфид	ВНИИ химических средств защиты растений (ВНИИХСЗР) Рижский мед.институт	64
19.	2,6-дихлор-4-нитро-анилин	Харьковский НИИ гигиены труда и проф-заболеваний	68
20.	Изобутилкарбинол	ВНИИ нефтехимических процессов (ВНИИ НЕФТЕХИМ, г. Ленинград)	71
21.	Индантрон	Донецкий медицинский институт	74
22.	Компонента М-651	Казанский НИ технологический и проектный ин-т химико-фотографической промышленности (КАЗНИИТЕХФОТОПРОЕКТ)	77
23.	Компонента С-213	Казанский НИ технологические и проектные институт химикофотографической промышленности (КАЗНИИТЕХФОТОПРОЕКТ)	80
24.	Кристаллин	Грузинский НИИ гигиены труда и проф-заболеваний	83
25.	Ксилол	Черниговская областная СЭС	86
26.	Линкомицин	ВНИИ антибиотиков (ВНИИА)	92
27.	Мелем	НИИ азотной промышленности и продуктов органического синтеза, Дзержинский филиал	96
28.	o-Метиланизол и p-метиланизол	Уфимский НИ нефтехимических производств (НИИНЕФТЕХИМ)	99
29.	1-метил-4-изопропил-бензол (p-цимол) и 1-метил-3-изопропил-бензол (m-цимол)	Белорусский НИ санитарно-гигиенический институт	102
30.	Метилцеллозольв	ГосНИИ и проектный институт хлорной промышленности, Киевский филиал (КНИИХЛОРПРОЕКТ)	105
31.	Метилэтилкетон, бутил-акетат, o-, p- и m-ксилолы	Горьковский НИИ гигиены труда и проф-заболеваний	108
32.	Натриевая соль фенил-уксусной кислоты	Ростовский медицинский институт	111
33.	Натрийкарбоксиметил-целлулоза	Центральный ордена Ленина институт усовершенствования врачей (ЦОЛИУВ)	114
34.	Неопицамицин	Университет Дружбы народов им. П.Лумумбы	117
35.	Окись цинка	Свердловский НИИ гигиены труда и проф-заболеваний	120
36.	Окись углерода	Донецкий НИИ гигиены труда и проф-заболеваний	123

1	2	3	4
37.	2-оксизтил-н-бутилсульфид, 2-хлорэтил-н-бутилсульфид, 2-хлорэтил-н-октилсульфид, н-октилхлорид, н-декилхлорид	Институт органической химии АН СССР, ВНИИ гигиены и токсикологии пестицидов, полимеров и пластических масс (ВНИИ ГИНОКС)	127
38.	Октилдифенил и алкоксициандифенилы	Рубежанский филиал НИИ органических полупродуктов и красителей	130
39.	Октилциандифенил	"—"	134
40.	Полиборид магния в порошковце, борсодержащие композиции (борсодержащая смесь и бороксидные ректификаторы МВ и КС)	Свердловский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	137
41.	Полидим	ВНИИ железнодорожной гигиены (ВНИИЖГ)	141
42.	Полметиленмочевина	Ростовский медицинский институт	145
43.	Поронки КИ-1 и К-0М2	Донецкий НИИ гигиены труда и профзаболеваний	148
44.	Перошок ПВХ-1	"—"	151
45.	1,2пропандиолкарбонат (пропиленгликолькарбонат)	Горьковский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	154
46.	Синтетические моющие средства "Лотос", "Эра", "Ока"	Донецкий медицинский институт	157
47.	Стрефантидин ацетат	Узбекский НИИ санитарии, гигиены и профзаболеваний	160
48.	Сульфид натрия	Центральный ордена Ленина институт усовершенствования врачей (ЦОЛИУВ)	163
49.	Терефталевая кислота	Горьковский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	166
50.	Тетраметилметилендиамин	Новосибирский НИИ гигиены	169
51.	Толуол	Черниговская областная СЭС	172
52.	Третичная окись фосфина и трис-фтороктил-фосфиноксид	Харьковский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	176
53.	Трихлорацетат натрия	ВНИИ железнодорожной гигиены (ВНИИЖГ)	179
54.	Трихлорэтилфосфат	Горьковский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	182

1	2	3	4
55.	Фенилендиамины	Рубежанский филиал НИИ органических полу- продуктов и красителей	185
56.	Фенилизоцианат и анилини	Донецкий НИИ гигиены труда и проф- заболеваний	190
57.	Фенмедифам и 3-окси- фенилметилкарбоамат	ВНИИ химических средств защиты растений (ВНИИХСЗР), Армянский НИИ общей гигиены и профзаболеваний	195
58.	Фосфид меди	Центральный ордена Ленина институт усовер- шенствования врачей (ЦОЛИУВ)	199
59.	Фурфурол, фурфуриловый спирт и фенол	Свердловский НИИ охраны труда	202
60.	Хлорат натрия	Институт химии АН Узбекской ССР	206
61.	Хлористый бутжл	Узбекский НИИ санитарии, гигиены и проф- заболеваний	209
62.	2-хлорциклогексантио- N-фталимид	"—"	212
63.	N-цианэтиланилин	Харьковский НИИ гигиены труда и проф- заболеваний	215
64.	N-циклогексил-тио- фталимид	Узбекский НИИ санитарии, гигиены и проф- заболеваний	218
65.	N-(2,3-эпоксипропил) карбазол и полизэпокси- пропилкарбазол	Рижский медицинский институт	223
66.	Этазол	Филиал Всесоюзного Научного химико-фармацевти- ческого института (ф-я ВНИХФИ, г.Купавна)	227
67.	N-этил-m-толуидин	Харьковский НИИ гигиены труда и проф- заболеваний	230
68.	Этилцеллозольв, этил- гликальцетат и бутил- целлозольв	ГосНИИ и проектный институт хлорной промышленности, Киевский филиал (КНИФ ГОСНИИХЛОРПРОЕКТ)	233
69.	Препарат КЕИМ	ПДК представлял Грузинский НИИ гигиены труда и профзаболеваний	237

резиновая или стеклянная

пробка на шлифе с отводом

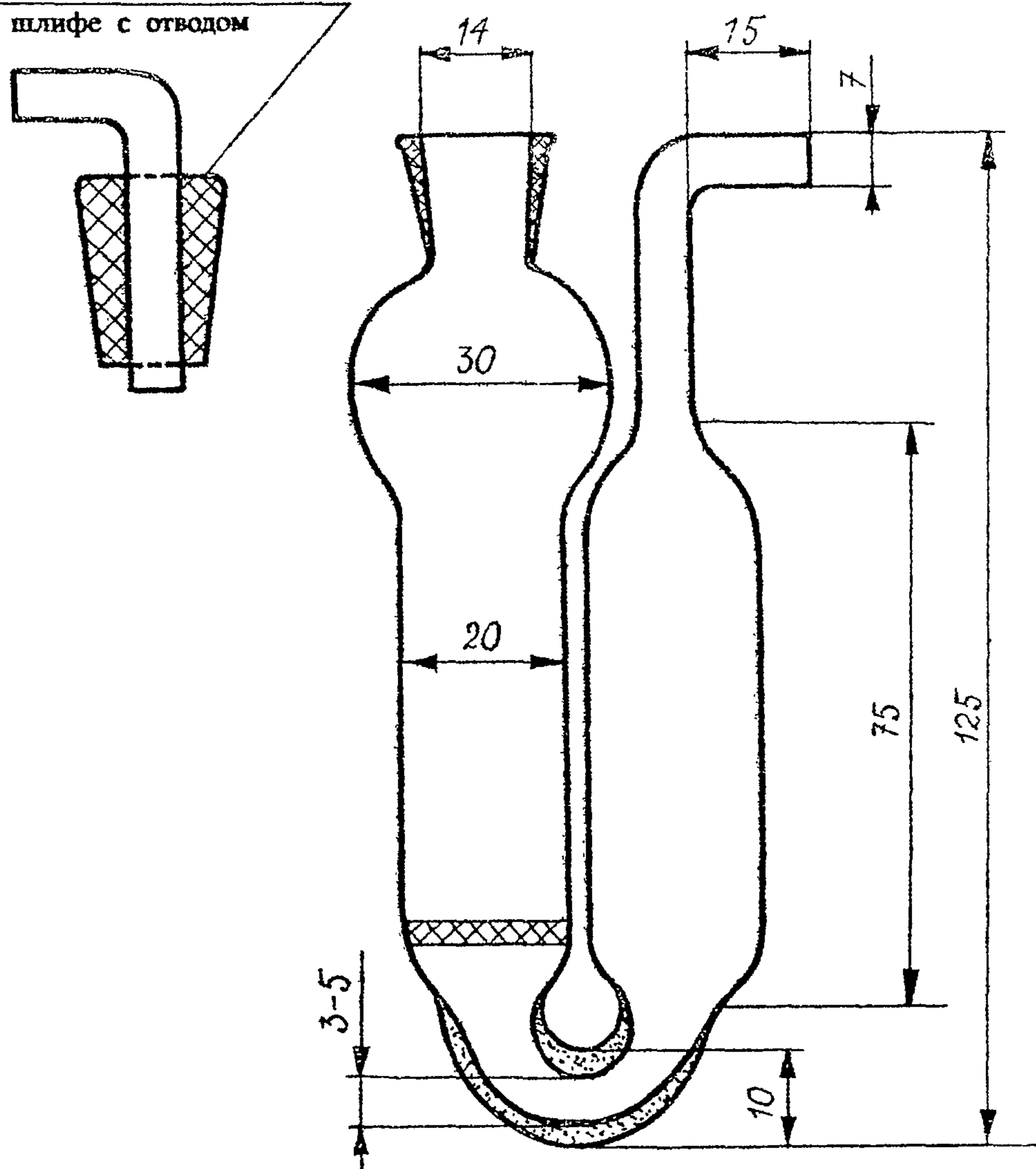


Рис. 1. Прибор поглотительный с пористой пластинкой

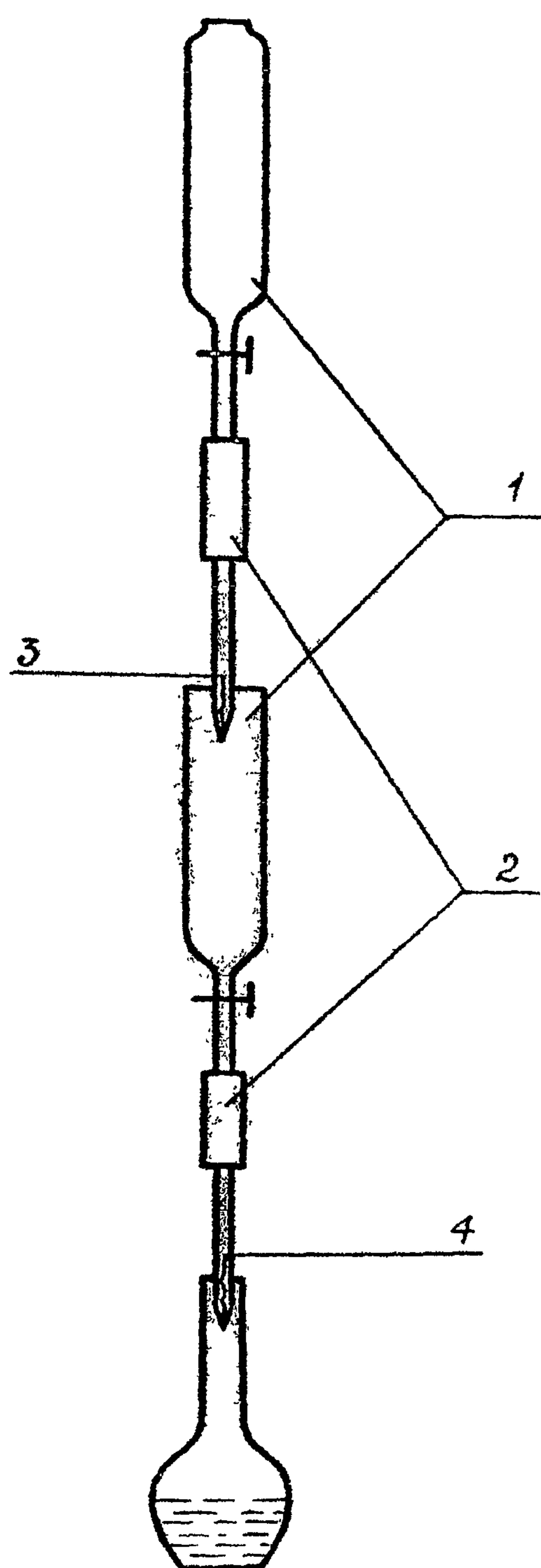


Рис. 2. Установка для получения циануровой кислоты

- 1 — воронки;
- 2 — соединительные резинки;
- 3 — катионитная колонка;
- 4 — анионитная колонка.

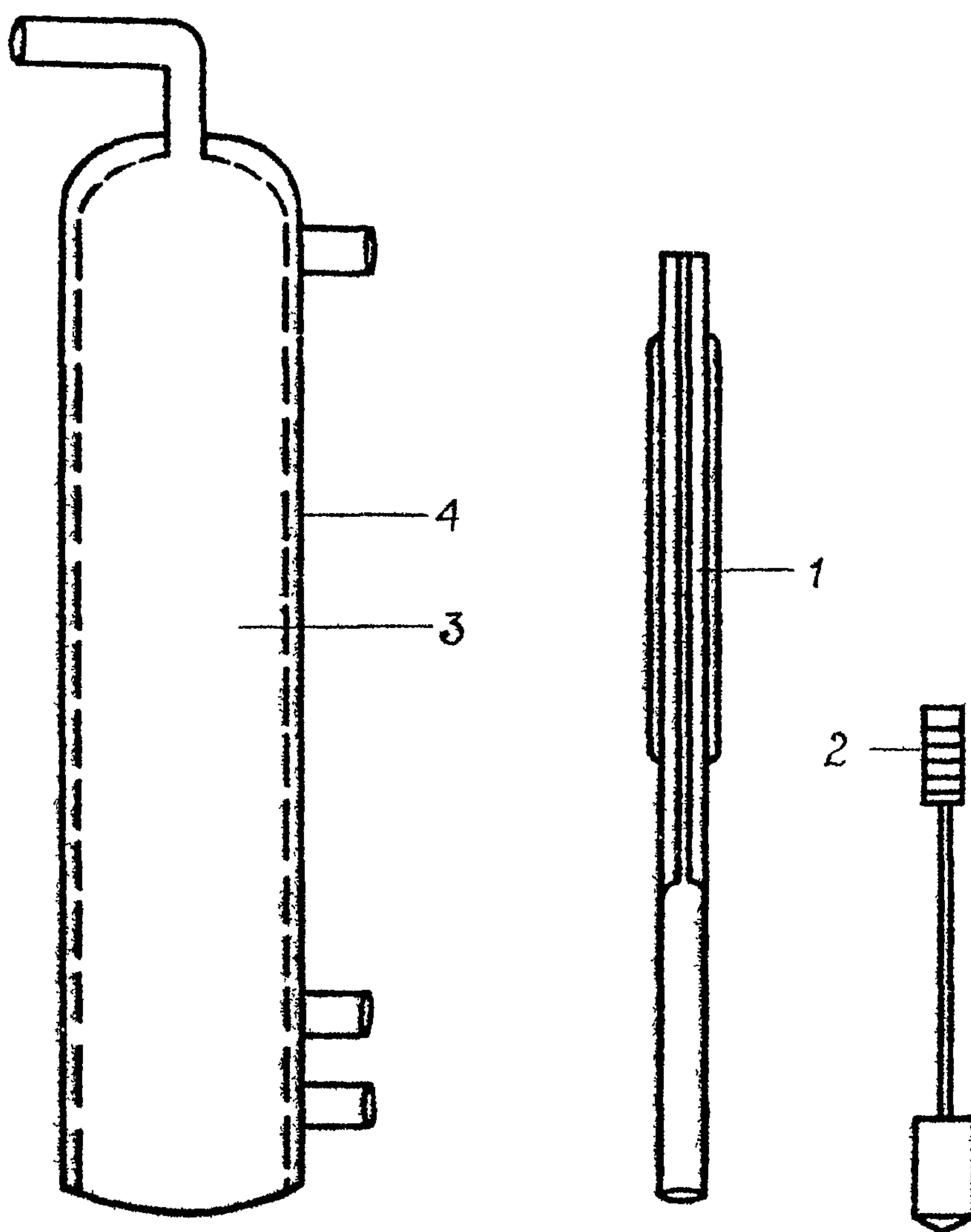


Рис. 3. Схема динамического капилярного дозатора

- 1 — калиброванный капилляр;
- 2 — поршень;
- 3 — сатуратор;
- 4 — водяная рубашка термостата.

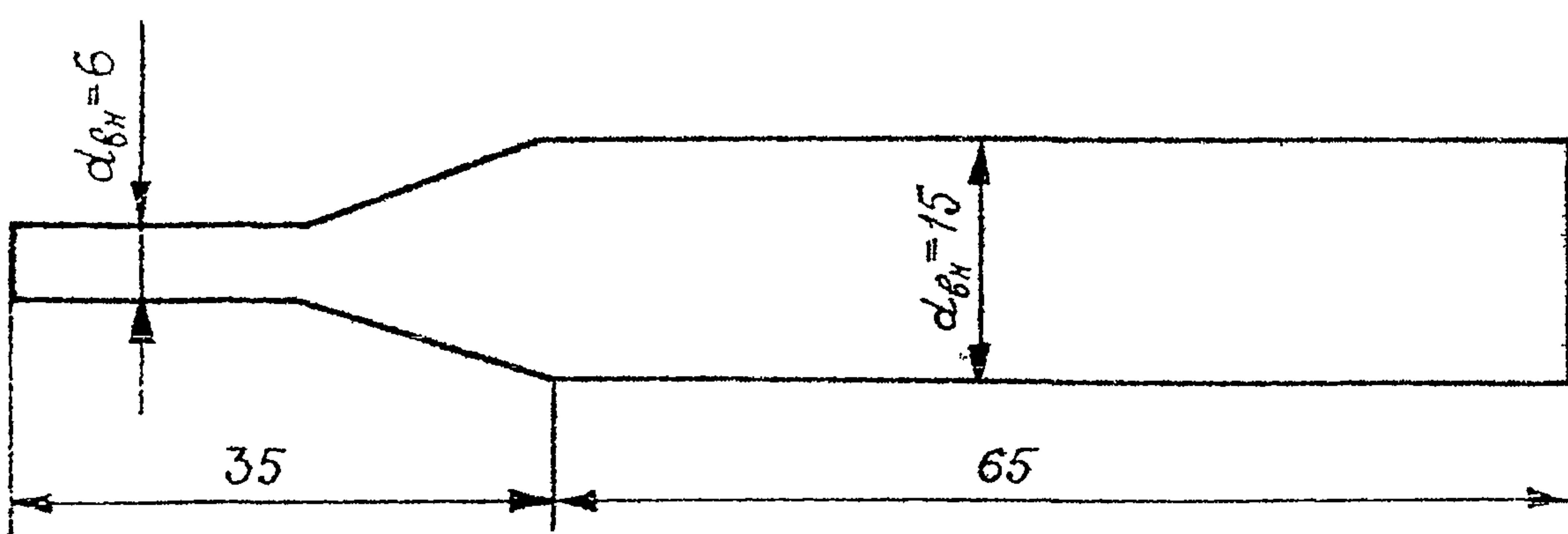


Рис. 4. Аллонж стеклянный

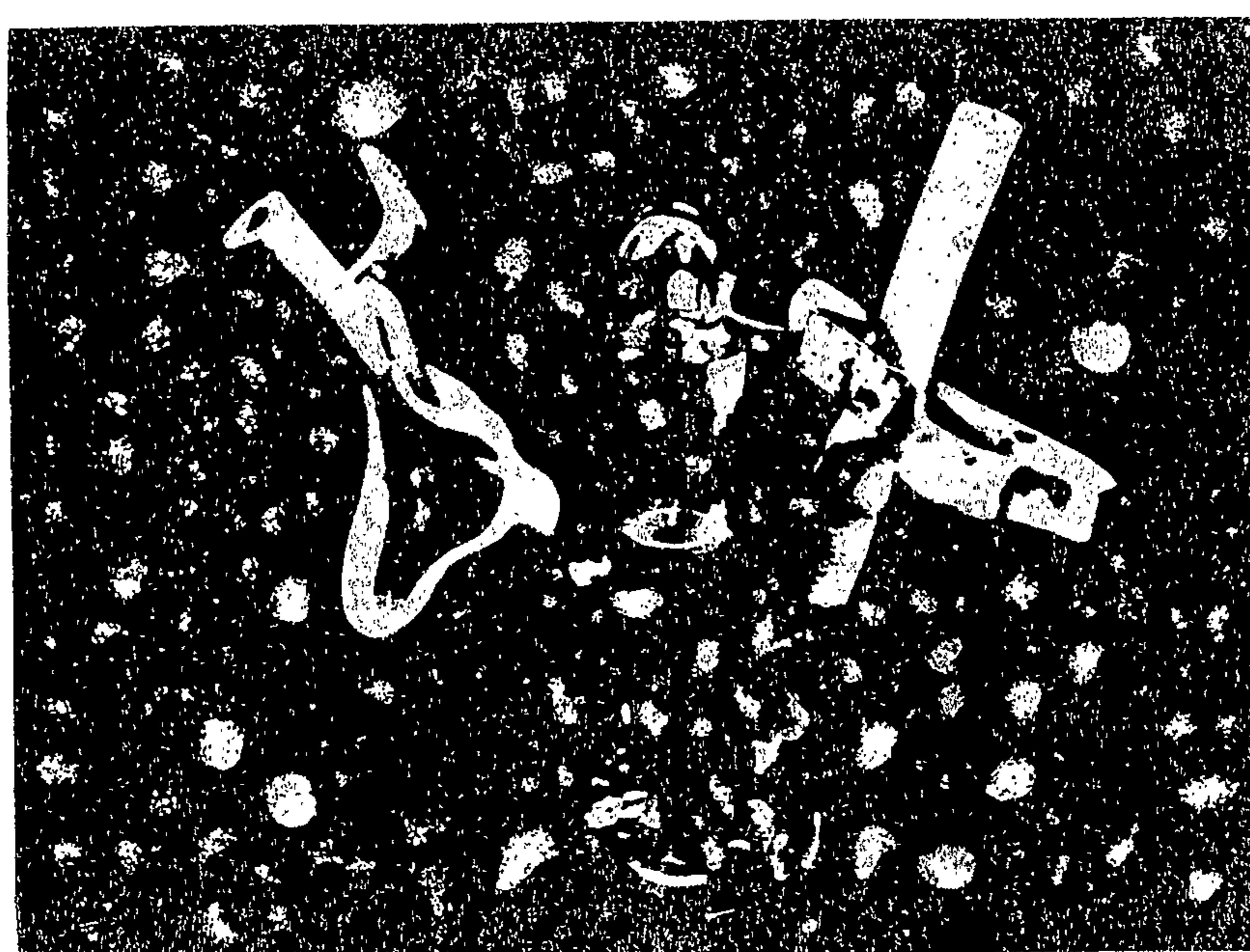


Рис. 5. Дозатор.



Рис. 6. Ротационный абсорбер

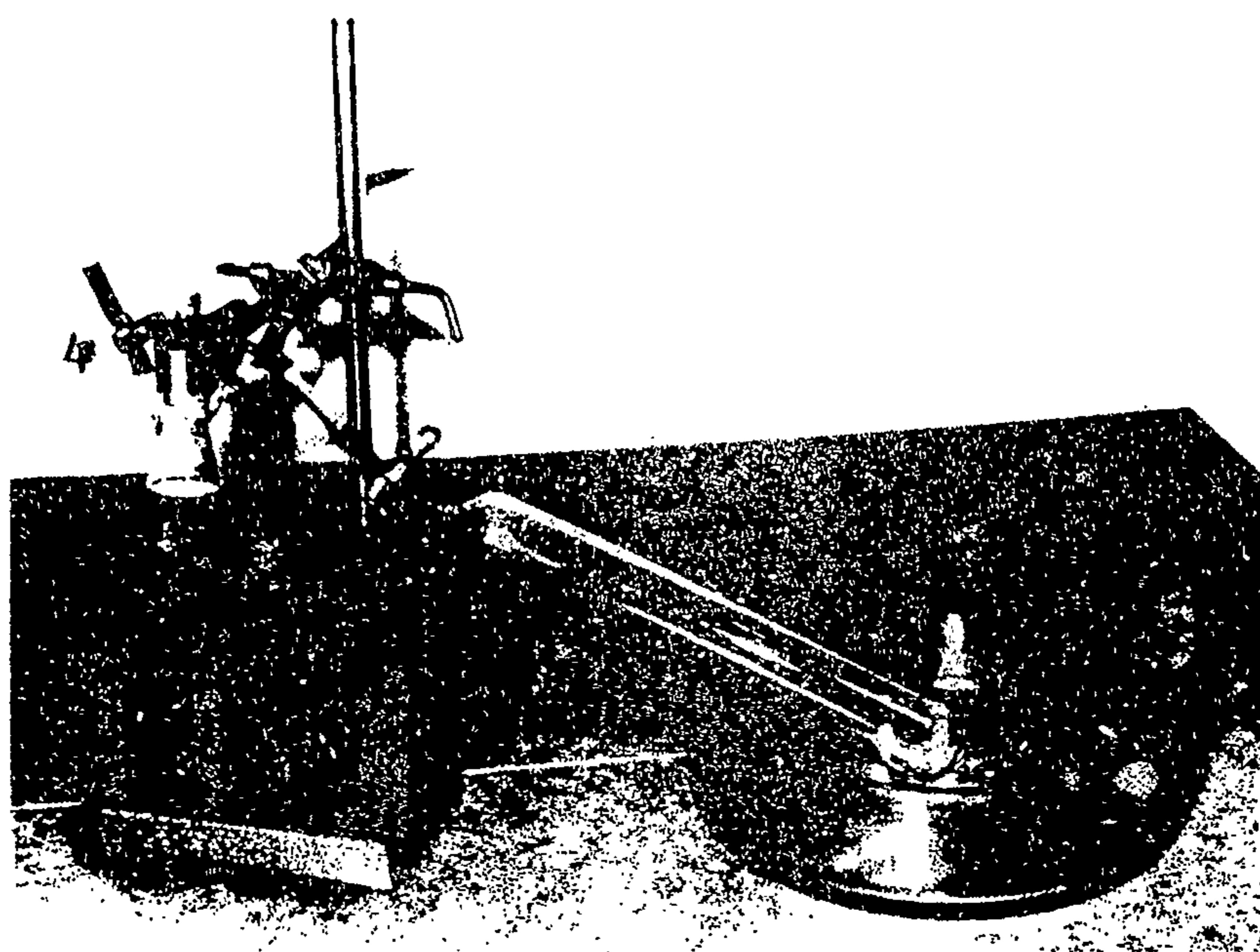


Рис. 7. Установка для получения оксида углерода (II)
1, 2, 3, 4 — зажимы;
5 — стеклянная трубка
с фильтром;

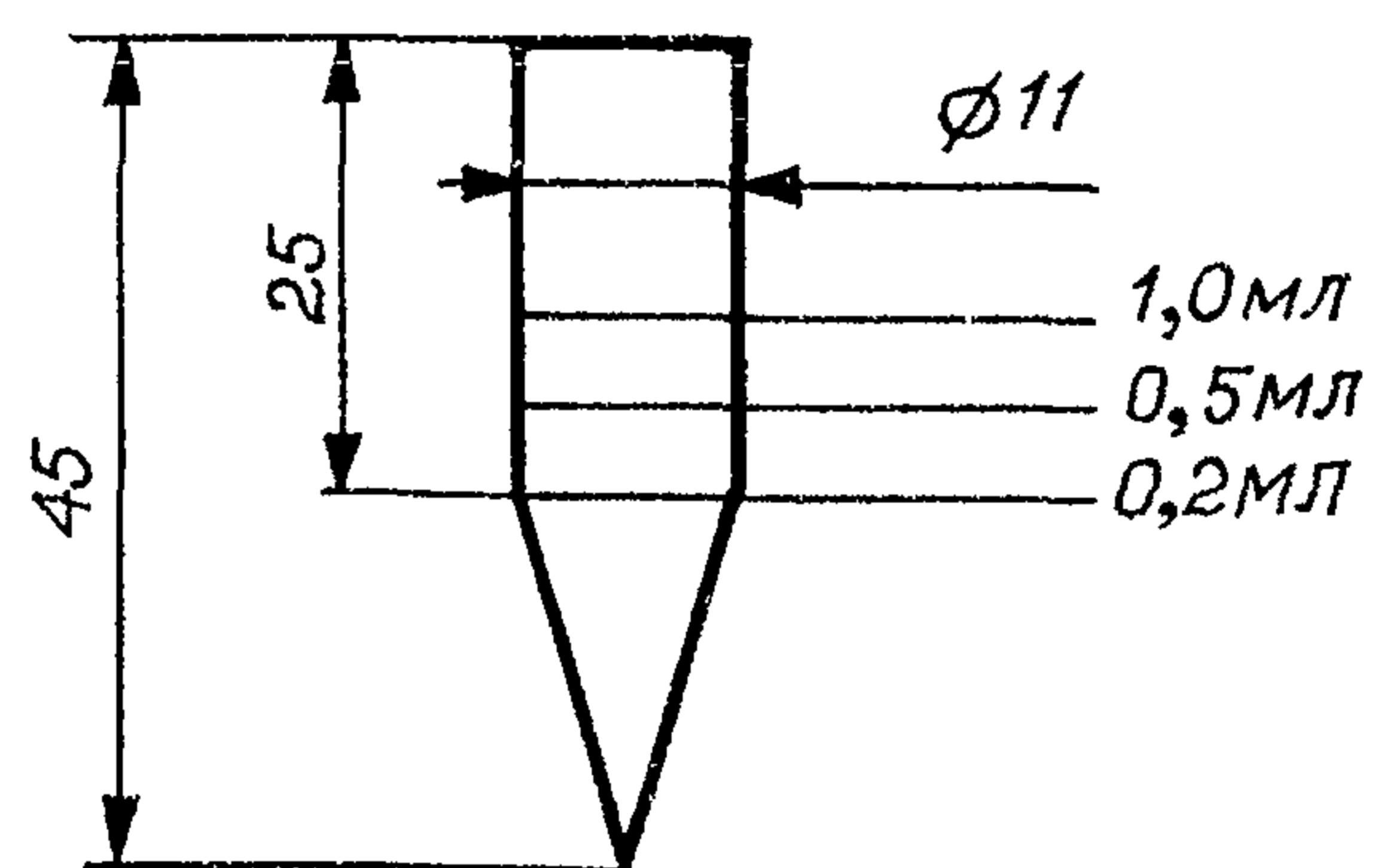


Рис. 8. Микропробирка для упаривания этилового спирта,
калиброванная на 0,2; 0,5 и 1,0 мл по ГОСТ 1770-74

СОДЕРЖАНИЕ

Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций смесей алифатических диэфиров щавелевой кислоты (оксалатов) в воздухе рабочей зоны	стр. 4
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций аллил-(альфа-аллилоксикарбонилоксиакрилата) в воздухе рабочей зоны	7
Методические указания по нефелометрическому измерению концентраций алюмината бария в воздухе рабочей зоны.....	10
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций 2-амино-4-нитроанизола в воздухе рабочей зоны.....	13
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций анизола в воздухе рабочей зоны.....	16
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций анилина в воздухе рабочей зоны	20
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций аэрозоля масел в воздухе рабочей зоны	23
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций бензола, толуола и ксилона при их совместном присутствии в воздухе рабочей зоны	30
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций винил-н-октилсульфона, винил-н-децилсульфона, 2-оксиэтил-н-октил-сульфида, 2-оксиэтил-н-децилсульфида в воздухе рабочей зоны	35
Методические указания по полярографическому измерению концентраций висмута и его соединений в воздухе рабочей зоны	38
Методические указания по спектрофотометрическому измерению концентраций талловой кислоты в воздухе рабочей зоны.....	41
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций дезоксипеганина гидрохлорида в воздухе рабочей зоны.....	44
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций дефолиантов МН и УДМ-П "С" в воздухе рабочей зоны	47
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций двухзамещенного цианурата кальция в воздухе рабочей зоны	50
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций N,N-диметил-N'-(3-аминопропил)-пропандиамина-1,3(диметилдипропилентриамина) и N,N-диметил-N'-(3-диметиламинопропил)-пропандиамина-1,3(тетраметилдипропилентриамина) в воздухе рабочей зоны.....	54
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций 1,2-диметоксистана в воздухе рабочей зоны	58
Методические указания по измерению концентраций диспергатора НФ в воздухе рабочей зоны методом атомно-абсорбционной спектроскопии	61
Методические указания по измерению концентраций дифоса и бис(4-оксифенил)-сульфида в воздухе рабочей зоны методом тонкослойной хроматографии.....	64
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций 2,6-дихлор-4-нитроанилина и 2-хлор-4-нитроанилина в воздухе рабочей зоны	68

Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций изобутилкарбинала (ИБК) в воздухе рабочей зоны.....	71
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций индантрона в воздухе рабочей зоны	74
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций компоненты М-651 в воздухе рабочей зоны.....	77
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций компоненты С-213 в воздухе рабочей зоны	80
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций кристаллина в воздухе рабочей зоны.....	83
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций ксилола в воздухе рабочей зоны.....	86
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций линкомицина в воздухе рабочей зоны.....	92
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций мелема в воздухе рабочей зоны.....	96
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций о-метиланизола и п-метиланизола в воздухе рабочей зоны.....	99
Методические указания по газохроматографическому измерению суммы концентраций 1-метил-4-изопропилбензола (и-цимола) и 1-метил-3-изопропилбензола (м-цимола) в воздухе рабочей зоны	102
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций метилипелозольва в воздухе рабочей зоны.....	105
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций метиэтилкетона, бутилацетата, о-, м-ксилолов в воздухе рабочей зоны	108
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций натриевой соли фенилуксусной кислоты в воздухе рабочей зоны	111
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций натрийкарбоксиметилцеллозы в воздухе рабочей зоны	114
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций неопинамина в воздухе рабочей зоны.....	117
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций окиси цинка в воздухе рабочей зоны.....	120
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций окиси углерода (II) в воздухе рабочей зоны	123
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций 2-оксиэтил-н-бутилсульфида, 2-хлорэтил-н-бутилсульфида, 2-хлорэтил-н-октилсульфида, н-октилхлорида, н-децилхлорида в воздухе рабочей зоны	127
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций окислафенила и алcoxисиандинифенилов в воздухе рабочей зоны.....	130
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций октилиандинифенила в воздухе рабочей зоны.....	134

Методические указания по фотометрическому измерению концентраций полиборида ия и порошковых борсодержащих композиций (бормодергашей смеси и ксидных ректификаторов МВ и КС) в воздухе рабочей зоны.....	137
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций цинка в воздухе рабочей зоны.....	141
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций этилметиленмочевины в воздухе рабочей зоны.....	145
Методические указания по измерению концентраций порошка КМ-1 и К-30М2 (по иону калия) в воздухе рабочей зоны методом пламенной фотометрии.....	148
Методические указания по измерению концентраций порошка ПРХ-1 (по иону натрия) в воздухе рабочей зоны методом пламенной фотометрии.....	151
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций 1,2-пропандиолкарбоната (пропиленгликолькарбоната) в воздухе рабочей зоны.....	154
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций синтетических моющих средств "Лотос", "Эра", "Ока" в воздухе рабочей зоны.....	157
Методические указания по измерению концентраций строфантидин-ацетата в воздухе рабочей зоны методом тонкослойной хроматографии.....	160
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций сульфида натрия в воздухе рабочей зоны	163
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций терефталевой кислоты в воздухе рабочей зоны.....	166
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций тетраметилметилендиамина в воздухе рабочей зоны.....	169
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций толуола в воздухе рабочей зоны.....	172
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций третичной киси фосфина и трис-втор-октил-фосфиноксида в воздухе рабочей зоны.....	176
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций трихлорацетата натрия в воздухе рабочей зоны	179
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций трихлорэтилфосфата в воздухе рабочей зоны.....	182
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций о-, м-, п-фенилендиаминов в воздухе рабочей зоны	185
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций фенилизоцианата и анилина в воздухе рабочей зоны.....	190
Методические указания по измерению концентраций фенмединфама, 3-оксифенилметилкарбамата в воздухе рабочей зоны методом тонкослойной хроматографии.....	195
Методические указания по полярографическому измерению концентраций фосфида меди в воздухе рабочей зоны.....	199
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций фурфурола, фурфурилового спирта и фенола в воздухе рабочей зоны	202

Методические указания по фотометрическому измерению концентраций хлората натрия в воздухе рабочей зоны	206
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций хлористого бутила в воздухе рабочей зоны.....	209
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций 2-хлорциклогексилтио-N-фталимида в воздухе рабочей зоны.....	212
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций N-изантиланилина в воздухе рабочей зоны.....	215
Методические указания по измерению концентраций N-циклогексилтиофталимида (ЦТФ) в воздухе рабочей зоны методами тонкослойной и газожидкостной хроматографии	218
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций N-(2-3-эпоксипропил)карбазола и полиэпоксипропилкарбазола в воздухе рабочей зоны	223
Методические указания по фотометрическому измерению концентраций этазола в воздухе рабочей зоны.....	227
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций N-этил-м-толуидина в воздухе рабочей зоны	230
Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций этилцеллозольва, этилгликольацетата и бутилцеллозольва в воздухе рабочей зоны	233
Методические указания по измерению концентраций препарата КЕИМ в воздухе рабочей зоны	237
Приложение 1. Приведение объема исследуемого воздуха к температуре 20°C и давлению 760 мм рт. ст.	238
Приложение 2. Таблица коэффициентов для различных температур и давления.....	239
Приложение 3. Указатель определяемых веществ и перечень учреждений, представивших методические указания.....	241
Рисунки 1-8	245-252

Методические указания по определению концентраций вредных веществ в воздухе рабочей зоны

ВЫПУСК 24