

**НАУЧНО-ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ ИНСТИТУТ
ГИГИЕНЫ ВОДНОГО ТРАНСПОРТА**

**ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ
НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ
ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ
В ВОЗДУХЕ**

ВЫПУСК VI

**РЕКЛАМБЮРО ММФ
Москва — 1971**

НАУЧНО-ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ ИНСТИТУТ
ГИГИЕНЫ ВОДНОГО ТРАНСПОРТА

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ
НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ
ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ
В ВОЗДУХЕ

ВЫПУСК VI

Сборник технических условий
составлен методической комиссией
по промышленно-санитарной химии
при проблемной комиссии
«Научные основы гигиены труда
и профессиональной патологии»

РЕКЛАМБЮРО ММФ
Москва — 1971

Редакционная коллегия:

**М. Д. Бабина, М. С. Быховская, Ф. Д. Криворучко,
Л. С. Чемоданова.**

УТВЕРЖДАЮ.
Заместитель
главного санитарного
врача СССР
Д. Лоранский
7 октября 1967 г.
№ 710—67

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ НА МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЦИКЛОПЕНТАДИЕНА В ВОЗДУХЕ

Настоящие технические условия распространяются на метод определения циклопентадиена в воздухе производственных помещений при санитарном контроле.

I. Общая часть

1. Метод основан на цветной реакции циклопентадиена с п-нитрофенилдиазонием. Образующееся соединение окрашивает раствор в желто-коричневый цвет. Содержание циклопентадиена устанавливают колориметрически.

2. Чувствительность определения — 0,5 мкг в анализируемом объеме раствора.

3. Бициклопентадиен, гексахлорциклопентадиен, полихлорциклопентаны, октахлорциклопентан, хлориндан, а также тетрагидрофуран, гептахлор не мешают. Хлор мешает определению. Влияние последнего устраняют предварительным просасыванием исследуемого воздуха через подкисленный раствор метилового оранжевого.

4. Предельно допустимая концентрация циклопентадиена — 5 мг/м³.

II. Реактивы и аппаратура

5. Применяемые реактивы и растворы.

Стандартный раствор № 1. В мерную колбу вносят 15 мл уксусной кислоты и взвешивают на аналитических весах. Вносят 0,05 мл циклопентадиена и снова взвешивают. Раствор доводят до метки уксусной кислотой.

Стандартный раствор № 2 с содержанием 5 мкг/мл готовят соответствующим разбавлением уксусной кислотой стандартного раствора № 1. Раствор устойчив 8 час.

Получение циклопентадиена. Циклопентадиен — неустойчивое, быстро полимеризующееся соединение. Продукт получают при деполимеризации бициклопентадиена в приборе Фаворского, состоящего из 2 частей. Колбу с дефлегматором помещают на электрическую плитку с закрытой спиралью и закрепляют в штативе, приемник опускают в баню со льдом. В колбу через горловину наливают (примерно до половины) бициклопентадиен и закрывают пробкой, прикрепляемой к колбе резинкой или проволокой, и нагревают.

Бициклопентадиен кипит при 170—180°С и при этом деполимеризуется с образованием циклопентадиена. При температуре 41—42°С летят пары циклопентадиена, которые конденсируются. Собирают 2—3 мл погона в пробирку с шлифованной пробкой. Вследствие легкой воспламеняемости продукта следует соблюдать меры противопожарной безопасности. Продукт устойчив в течение 6—8 час.

Бициклопентадиен, технический.

Ледяная уксусная кислота, ГОСТ 61—51 — поглотительный раствор.

Соляная кислота, ГОСТ 3118—46, разбавленная (1:1).

Натрий азотистокислый, ГОСТ 4197—48, 50%-ный раствор, свежеприготовленный.

П-нитроанилин, ТУ МХП 1461—46.

Метиловый оранжевый, СТ ГОХП 27—2116.

Калий бромистый, ГОСТ 4160—48.

Спирт этиловый, ГОСТ 5962—51.

Серная кислота, ГОСТ 4204—48.

Мочевина, ГОСТ 6691—53.

П-нитрофенилдиазоний. Помещают 0,7 г п-нитроанилина в стакан, приливают 6 мл соляной кислоты (1:1) и нагревают на плитке, покрытой асбестовой сеткой, до растворения п-нитроанилина. Прозрачный раствор быстро выливают при помешивании в колбу, содержащую 25 г льда и 25 мл воды и вносят 1 мл 50%-ного раствора азотистокислого натрия, продолжая перемешивание до осветления раствора. Колбу обертывают черной бумагой и оставляют на 30 мин. После этого вносят 10 г мочевины. При хранении в темноте реактив остается прозрачным в течение 2—3 дней.

Поглотительная смесь для поглощения хлора: рас-

твор А — 0,1 г метилового оранжевого растворяют при 40—45° С в 50 мл воды, охлаждают до 20° С, добавляют 0,5 г бромистого калия, 20 мл этилового спирта и разбавляют водой до литра. Полученный раствор разбавляют в 5 раз водой.

Раствор Б — серная кислота, 0,05 н. раствор.

Перед употреблением растворы А и Б смешивают в соотношении 5 : 0,15.

6. Применяемые посуда и приборы.

Аспиратор (2 л).

Газовые пипетки или газовые баллоны (300—500).

Поглотительные приборы Зайцева (см. рис. 5).

Колбы мерные, ГОСТ 1770—59, емкостью 25 мл.

Пипетки, ГОСТ 1770—59, емкостью 1 и 5 мл с делениями 0,01 и 0,05 мл.

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

Прибор Фаворского с змеевиковым холодильником.

III. Отбор пробы воздуха

7. Воздух отбирают вакуумным методом в газовый баллон или газовую пипетку. Вносят 5 мл уксусной кислоты и оставляют на 1 час, периодически встряхивая. В присутствии хлора пробу отбирают в газовую пипетку, перед которой ставят присоединенный встык поглотительный прибор с 5 мл поглотительной смеси для хлора и протягивают 6—10-кратный объем воздуха.

IV. Описание определения

8. Содержимое газового баллона или пипетки переносят в пробирку, споласкивают небольшим количеством уксусной кислоты и промывным раствором доводят объем жидкости до 5 мл. Приливают 0,3 мл раствора п-нитрофенилдиазония, нагревают на кипящей водяной бане 5 мин и охлаждают.

Одновременно готовят шкалу стандартов согласно табл. 19.

Через 5 мин сравнивают интенсивность окраски проб со шкалой стандартов. Шкала сохраняется в течение 1 час.

Т а б л и ц а 19

Шкала стандартов

№ стандарта	1	2	3	4	5	6	7	8	9
Стандартный раствор									
№ 2, мл	0	0,1	0,2	0,3	0,5	1,0	2,0	3,0	4,0
Уксусная кислота, мл	5,0	4,9	4,8	4,7	4,5	4,0	3,0	2,0	1,0
П-нитрофенилдиазоний, мл	0,3	0,3	0,3	0,3	0,3	0,3	0,3	0,3	0,3
Содержание циклопентадиена, мкг	0	0,5	1,0	1,5	2,5	5,0	10	15	20

При фотоколориметрическом определении оптическую плотность растворов измеряют при длине волны 436 нм и толщине слоя 10 мм.

Концентрацию циклопентадиена в мг/м³ воздуха (X) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{G \cdot V_1}{V \cdot V_0},$$

где G — количество вещества, найденное в анализируемом объеме пробы, мкг;

V₁ — общий объем пробы, мл;

V — объем пробы, взятый для определения, мл;

V₀ — объем воздуха (л), отобранный для анализа и приведенный к нормальным условиям по формуле (см. приложение 1).

ПРИЛОЖЕНИЯ

ПРИЛОЖЕНИЕ 1

Приведение объема воздуха к нормальным условиям производят согласно газовым законам Бойля-Мариотта и Гей-Люссака по следующей формуле:

$$V_0 = \frac{V_t \cdot 273 \cdot P}{(273 + t) \cdot 760},$$

где V_t — объем воздуха, отобранный для анализа, л.

P — барометрическое давление, мм рт. ст.

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

Для удобства расчета V_0 следует пользоваться таблицей коэффициентов (см. приложение 2). Для приведения объема воздуха к нормальным условиям надо умножить V_t на соответствующий коэффициент.

ПРИЛОЖЕНИЕ 2

**ТАБЛИЦА КОЭФФИЦИЕНТОВ
ДЛЯ РАЗЛИЧНЫХ ТЕМПЕРАТУР И ДАВЛЕНИЙ,
НА КОТОРЫЕ НАДО УМНОЖИТЬ
ДЛЯ ПРИВЕДЕНИЯ ОБЪЕМА ВОЗДУХА
К НОРМАЛЬНЫМ УСЛОВИЯМ**

$t_{\text{газа}},$ °C	Давление (P), мм рт. ст.							
	730	732	734	736	738	740	742	744
5	0,9432	0,9458	0,9484	0,9510	0,9536	0,9561	0,9587	0,9613
6	0,9398	0,9424	0,9450	0,9476	0,9501	0,9527	0,9553	0,9579
7	0,9365	0,9390	0,9416	0,9442	0,9467	0,9493	0,9518	0,9544
8	0,9331	0,9357	0,9383	0,9408	0,9434	0,9459	0,9485	0,9510
9	0,9298	0,9324	0,9349	0,9375	0,9400	0,9426	0,9451	0,9477
10	0,9265	0,9291	0,9316	0,9341	0,9367	0,9392	0,9418	0,9443
11	0,9233	0,9258	0,9283	0,9308	0,9334	0,9359	0,9384	0,9410
12	0,9200	0,9225	0,9251	0,9276	0,9301	0,9326	0,9351	0,9376
13	0,9168	0,9193	0,9218	0,9243	0,9269	0,9294	0,9319	0,9344
14	0,9136	0,9161	0,9186	0,9211	0,9236	0,9261	0,9286	0,9311
15	0,9104	0,9129	0,9154	0,9179	0,9204	0,9229	0,9254	0,9279
16	0,9073	0,9097	0,9122	0,9147	0,9172	0,9197	0,9222	0,9247
17	0,9041	0,9066	0,9092	0,9116	0,9140	0,9165	0,9190	0,9215
18	0,9010	0,9035	0,9059	0,9084	0,9109	0,9134	0,9158	0,9183
19	0,8979	0,9004	0,9028	0,9053	0,9078	0,9102	0,9127	0,9151
20	0,8948	0,8973	0,8997	0,9022	0,9046	0,9071	0,9096	0,9120
21	0,8918	0,8942	0,8967	0,9091	0,9016	0,9040	0,9065	0,9089
22	0,8888	0,8912	0,8936	0,8961	0,8985	0,9010	0,9034	0,9058
23	0,8858	0,8882	0,8906	0,8930	0,8955	0,8979	0,9003	0,9028
24	0,8828	0,8852	0,8876	0,8900	0,8924	0,8949	0,8973	0,8997
25	0,8798	0,8822	0,8846	0,8870	0,8894	0,8919	0,8943	0,8967
26	0,8769	0,8793	0,8817	0,8841	0,8865	0,8889	0,8913	0,8937
27	0,8739	0,8763	0,8787	0,8811	0,8835	0,8859	0,8883	0,8907
28	0,8710	0,8734	0,8758	0,8782	0,8806	0,8830	0,8853	0,8877
29	0,8681	0,8705	0,8729	0,8753	0,8776	0,8800	0,8824	0,8848
30	0,8653	0,8676	0,8700	0,8724	0,8748	0,8771	0,8795	0,8819
31	0,8624	0,8648	0,8672	0,8695	0,8719	0,8742	0,8766	0,8790
32	0,8596	0,8619	0,8643	0,8667	0,8691	0,8714	0,8736	0,8761
33	0,8568	0,8591	0,8615	0,8638	0,8662	0,8685	0,8709	0,8732
34	0,8540	0,8563	0,8587	0,8610	0,8634	0,8658	0,8680	0,8704
35	0,8512	0,8535	0,8559	0,8582	0,8605	0,8629	0,8652	0,8675
36	0,8484	0,8508	0,8531	0,8554	0,8577	0,8601	0,8624	0,8647
37	0,8457	0,8480	0,8503	0,8526	0,8549	0,8573	0,8596	0,8619
38	0,8430	0,8453	0,8476	0,8499	0,8522	0,8545	0,8568	0,8591
39	0,8403	0,8426	0,8449	0,8472	0,8495	0,8518	0,8541	0,8564
40	0,8376	0,8399	0,8422	0,8444	0,8467	0,8490	0,8513	0,8536

$t_{\text{газа}},$ °C	Давление (P), мм рт. ст.								
	746	748	750	752	754	756	758	760	762
5	0,9638	0,9665	0,9691	0,9717	0,9742	0,9768	0,9794	0,9820	0,9846
6	0,9604	0,9630	0,9656	0,9682	0,9707	0,9733	0,9759	0,9785	0,9810
7	0,9570	0,9596	0,9621	0,9647	0,9673	0,9698	0,9724	0,9750	0,9775
8	0,9536	0,9561	0,9587	0,9613	0,9638	0,9664	0,9689	0,9715	0,9741
9	0,9502	0,9528	0,9553	0,9578	0,9604	0,9629	0,9655	0,9680	0,9706
10	0,9468	0,9494	0,9519	0,9544	0,9570	0,9595	0,9621	0,9646	0,9671
11	0,9435	0,9460	0,9486	0,9511	0,9536	0,9562	0,9587	0,9612	0,9637
12	0,9402	0,9427	0,9452	0,9477	0,9503	0,9528	0,9553	0,9578	0,9603
13	0,9369	0,9394	0,9419	0,9444	0,9469	0,9495	0,9520	0,9545	0,9570
14	0,9336	0,9363	0,9386	0,9411	0,9436	0,9461	0,9486	0,9511	0,9536
15	0,9304	0,9329	0,9354	0,9378	0,9404	0,9428	0,9453	0,9478	0,9503
16	0,9271	0,9296	0,9321	0,9346	0,9371	0,9396	0,9420	0,9445	0,9470
17	0,9239	0,9264	0,9289	0,9314	0,9339	0,9363	0,9388	0,9413	0,9438
18	0,9207	0,9232	0,9257	0,9282	0,9306	0,9331	0,9356	0,9380	0,9405
19	0,9176	0,9200	0,9225	0,9250	0,9275	0,9299	0,9324	0,9348	0,9373
20	0,9145	0,9169	0,9194	0,9218	0,9243	0,9267	0,9292	0,9316	0,9341
21	0,9113	0,9138	0,9162	0,9187	0,9211	0,9236	0,9260	0,9285	0,9309
22	0,9083	0,9107	0,9131	0,9155	0,9180	0,9204	0,9229	0,9253	0,9277
23	0,9052	0,9076	0,9100	0,9125	0,9149	0,9173	0,9197	0,9222	0,9246
24	0,9021	0,9045	0,9070	0,9094	0,9118	0,9142	0,9165	0,9191	0,9215
25	0,8991	0,9015	0,9039	0,9063	0,9087	0,9112	0,9135	0,9160	0,9184
26	0,8961	0,8985	0,9009	0,9033	0,9057	0,9081	0,9105	0,9120	0,9153
27	0,8931	0,8955	0,8979	0,9003	0,9027	0,9051	0,9074	0,9099	0,9122
28	0,8901	0,8925	0,8949	0,8973	0,8997	0,9021	0,9044	0,9068	0,9092
29	0,8872	0,8895	0,8919	0,8943	0,8967	0,8990	0,9014	0,9038	0,9062
30	0,8842	0,8866	0,8890	0,8914	0,8937	0,8961	0,8985	0,9008	0,9032
31	0,8813	0,8837	0,8861	0,8884	0,8908	0,8931	0,8955	0,8979	0,9002
32	0,8784	0,8808	0,8831	0,8855	0,8878	0,8902	0,8926	0,8949	0,8973
33	0,8756	0,8779	0,8803	0,8826	0,8850	0,8873	0,8897	0,8920	0,8943
34	0,8727	0,8750	0,8774	0,8797	0,8821	0,8844	0,8867	0,8891	0,8914
35	0,8699	0,8722	0,8745	0,8768	0,8792	0,8815	0,8839	0,8862	0,8885
36	0,8670	0,8694	0,8717	0,8740	0,8763	0,8787	0,8810	0,8833	0,8856
37	0,8642	0,8665	0,8689	0,8712	0,8735	0,8758	0,8781	0,8804	0,8828
38	0,8615	0,8638	0,8661	0,8684	0,8707	0,8730	0,8753	0,8776	0,8799
39	0,8587	0,8610	0,8633	0,8656	0,8679	0,8702	0,8725	0,8748	0,8771
40	0,8559	0,8582	0,8605	0,8628	0,8651	0,8674	0,8697	0,8720	0,8743

$t_{\text{газа}},$ °C	Давление (P), мм рт. ст.								
	764	766	768	770	772	774	776	778	780
5	0,9871	0,9897	0,9923	0,9949	0,9975	1,0001	1,0026	1,0051	1,0078
6	0,9836	0,9862	0,9888	0,9913	0,9939	0,9965	0,9990	1,0016	1,0042
7	0,9801	0,9827	0,9852	0,9878	0,9904	0,9929	0,9955	0,9980	1,0006
8	0,9766	0,9792	0,9817	0,9843	0,9868	0,9894	0,9919	0,9945	0,9970
9	0,9731	0,9757	0,9782	0,9807	0,9833	0,9859	0,9884	0,9910	0,9935
10	0,9697	0,9722	0,9747	0,9773	0,9798	0,9824	0,9849	0,9874	0,9900
11	0,9663	0,9688	0,9713	0,9739	0,9764	0,9789	0,9814	0,9839	0,9865
12	0,9629	0,9654	0,9679	0,9704	0,9730	0,9754	0,9780	0,9805	0,9830
13	0,9595	0,9620	0,9645	0,9670	0,9695	0,9720	0,9745	0,9771	0,9796
14	0,9561	0,9586	0,9612	0,9637	0,9661	0,9686	0,9711	0,9736	0,9762
15	0,9528	0,9553	0,9578	0,9603	0,9628	0,9653	0,9678	0,9703	0,9728
16	0,9495	0,9520	0,9545	0,9570	0,9595	0,9619	0,9644	0,9669	0,9694
17	0,9462	0,9487	0,9512	0,9537	0,9561	0,9586	0,9611	0,9636	0,9661
18	0,9430	0,9454	0,9479	0,9504	0,9528	0,9553	0,9578	0,9602	0,9627
19	0,9397	0,9422	0,9447	0,9471	0,9496	0,9520	0,9545	0,9569	0,9594
20	0,9365	0,9390	0,9414	0,9439	0,9463	0,9488	0,9512	0,9537	0,9561
21	0,9333	0,9359	0,9382	0,9407	0,9431	0,9455	0,9480	0,9504	0,9529
22	0,9302	0,9326	0,9350	0,9375	0,9399	0,9423	0,9448	0,9472	0,9496
23	0,9270	0,9294	0,9319	0,9343	0,9367	0,9391	0,9416	0,9440	0,9464
24	0,9239	0,9263	0,9287	0,9311	0,9336	0,9360	0,9384	0,9408	0,9432
25	0,9208	0,9232	0,9256	0,9280	0,9304	0,9328	0,9352	0,9377	0,9401
26	0,9177	0,9201	0,9225	0,9249	0,9273	0,9297	0,9321	0,9345	0,9369
27	0,9146	0,9170	0,9194	0,9218	0,9242	0,9266	0,9290	0,9314	0,9338
28	0,9116	0,9140	0,9164	0,9187	0,9211	0,9235	0,9259	0,9283	0,9307
29	0,9086	0,9109	0,9133	0,9157	0,9181	0,9205	0,9228	0,9252	0,9276
30	0,9056	0,9079	0,9109	0,9127	0,9151	0,9174	0,9198	0,9222	0,9245
31	0,9026	0,9050	0,9073	0,9097	0,9121	0,9144	0,9168	0,9191	0,9215
32	0,8996	0,9020	0,9043	0,9067	0,9091	0,9114	0,9138	0,9161	0,9185
33	0,8967	0,8990	0,9014	0,9037	0,9061	0,9084	0,9108	0,9131	0,9154
34	0,8938	0,8961	0,8984	0,9008	0,9031	0,9055	0,9078	0,9101	0,9125
35	0,8908	0,8932	0,8955	0,8978	0,9002	0,9025	0,9048	0,9072	0,9092
36	0,8880	0,8903	0,8926	0,8949	0,8972	0,8996	0,9019	0,9042	0,9065
37	0,8851	0,8874	0,8897	0,8920	0,8943	0,8967	0,8990	0,9013	0,9036
38	0,8822	0,8845	0,8869	0,8892	0,8915	0,8938	0,8961	0,8984	0,9007
39	0,8794	0,8817	0,8840	0,8863	0,8886	0,8909	0,8932	0,8955	0,8978
40	0,8766	0,8789	0,8812	0,8835	0,8857	0,8881	0,8903	0,8926	0,8949

СОДЕРЖАНИЕ

	Стр.
Технические условия на метод определения бериллия в воздухе	3
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	5
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения паров и аэрозоля су- лему в воздухе	9
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	10
IV. Описание определения	11
Технические условия на метод определения кротонового альде- гида в воздухе	12
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	13
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения акролеина в воздухе	15
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	16
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения мезидина в воздухе	18
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	19
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения первичных алифати- ческих аминов (метиламин, этиламин, пропиламин, бутиламин, гексиламин, моноэтаноламин)	21
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	22
IV. Описание определения	23
Технические условия на метод определения п-аминоанизола в воздухе	24
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	25
IV. Описание определения	—

Технические условия на метод определения ксилола в воздухе	27
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	29
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения дитоллилметана или дикумилметана в воздухе	31
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	32
IV. Описание определения	33
Технические условия на метод определения бромформа в воздухе	35
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	36
IV. Описание определения	37
Технические условия на метод определения нитроформа в воздухе	38
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	39
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения этилового эфира в воздухе	41
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	42
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения этилмеркаптана в воздухе	44
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	45
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения эфирсульфоната в воздухе	47
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	49
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения метилнафталинов в присутствии нафталина в воздухе	51
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	52
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения диметилового эфира терефталевой кислоты	54
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	55
IV. Описание определения	—

	Стр.
Технические условия на метод определения пентахлорацетона и гексахлорацетона в воздухе	57
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	58
IV. Описание определения	59
Технические условия на метод определения циклопентадиена в воздухе	60
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	62
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения октафтордихлорциклогексена в воздухе	64
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	65
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения тиофена в воздухе	67
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	69
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения динитрила адипиновой кислоты в воздухе	70
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	72
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения карбина, тиодана, атразина и хлоразина в воздухе	74
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	78
IV. Описание определения	—
А. Титриметрический метод определения	80
Б. Колориметрический метод определения	—
Технические условия на метод определения стама Ф-34 в воздухе	82
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	83
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения ртутьорганических ядохимикатов: агронала, гранозана, меркурана, меркургексана, НИУИФ-1, радосана, этилмеркурхлорида и этилмеркурфосфата в воздухе	85
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	87
IV. Описание определения	—
Приложения	89

**Технические условия
на методы определения
вредных веществ в воздухе**

Редактор *И. И. Кириллов*

Технический редактор *Т. С. Ковалева*

Корректор *Т. И. Яновская*

Л-120485. Сдано в производство
13/1-1971 г. Подписано к печати
5/IV-1971 г. Формат 84×108¹/₃₂.
3,0 печ. л., 1,5 бум. л., 4,92 усл. печ. л.
Тираж 5000 экз. Изд. № 1654-В.
Цена Заказ тип. № 571.

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