

НАУЧНО-ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ ИНСТИТУТ
ГИГИЕНЫ ВОДНОГО ТРАНСПОРТА

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ
НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ
ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

ВЫПУСК VII

РЕКЛАМБЮРО ММФ
МОСКВА — 1971

НАУЧНО-ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ ИНСТИТУТ
ГИГИЕНЫ ВОДНОГО ТРАНСПОРТА

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ
НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ
ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

Выпуск VII

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

РЕКЛАМБЮРО ММФ
МОСКВА — 1971

РЕДАКЦИОННАЯ КОЛЛЕГИЯ:

Е. А. Перегуд, М. Д. Бабина, Т. Н. Гражданова

У Т В Е Р Ж Д АЮ.
Заместитель
главного санитарного врача
СССР
16 мая 1969 г.
№ 798—69

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ НА МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ИЗОПРЕНА В ВОЗДУХЕ

Настоящие технические условия распространяются на метод определения содержания изопрена в воздухе промышленных помещений при санитарном контроле.

I. Общая часть

1. Метод основан на окислении изопрена смесью перманганата и иодной кислоты с образованием формальдегида и фотометрическом определении его по реакции с хромотроповой кислотой.

2. Чувствительность определения — 3 мкг в анализируемом объеме.

3. Влияние формальдегида и других водорастворимых веществ на определение изопрена устраняется в процессе отбора пробы. Соединения, содержащие винильные группы, мешают определению.

4. Предельно допустимая концентрация изопрена в воздухе — 40 мг/м³.

II. Реактивы и аппаратура

5. Применяемые реагенты и растворы.

Стандартный раствор № 1. В мерную колбу емкостью 25 мл вносят 10 мл уксусной кислоты, взвешивают, добавляют 2—3 капли изопрена и взвешивают вторично. Объем доводят до метки той же кислотой и рассчитывают содержание изопрена в 1 мл.

Стандартный раствор № 2 с содержанием 0,3 мг/мл готовят соответствующим разбавлением раствора № 1.

Серная кислота, ГОСТ 4204—48, удельный вес 1,84, 10%-ный и 5%-ный растворы.

Уксусная кислота, ГОСТ 61—51, ледяная.

Периодат калия, ВТУ МХП 3305, 1,5%-ный раствор в 5%-ной серной кислоте (растворяют при нагревании).
Сульфит натрия, ГОСТ 195—41, 30%-ный раствор.
Сохраняется в течение 3 суток.

Перманганат калия, ГОСТ 4527—48, 0,1 н. раствор.

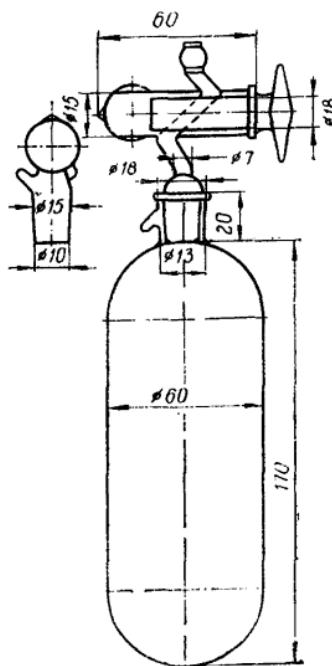


Рис. 9. Газовая пипетка

Хромотроповая кислота или ее динатриевая соль, ВТУ МХП 4045—53. 0,1 г кислоты растворяют в 5 мл 10%-ного раствора серной кислоты и приливают 125 мл серной кислоты с удельным весом 1,84. Реактив годен к употреблению в течение 3 суток.

Окислительная смесь. К 50 мл концентрированной серной кислоты приливают по 8 мл растворов перманганата калия и периода калия. Приготовление окислительной смеси рекомендуется только в указанном порядке слияния реагентов.

6. Применяемые посуда и приборы.

Газовые пипетки (рис. 9).

Поглотительные приборы Петри (см. рис. 1).

Стеклянные краны.

Вакуум-насос. Вакуумметр.

Мерные колбы, ГОСТ 1770—59, емкостью 25 мл.

Колориметрические пробирки, плоскодонные, из бесцветного стекла, высотой 120 мм и внутренним диаметром 15 мм.

Пипетки, ГОСТ 1770—59, на 2, 5 и 10 мл с ценой деления 0,02, 0,05 и 0,1 мл.

Микропипетки, ГОСТ 1770—59, на 0,1 мл с ценой деления 0,001 мл.

Фотоэлектроколориметр ФЭК-Н-57.

III. Отбор пробы воздуха

7. Отбор проб производится вакуумным способом (аспирационный не применять). В газовую пипетку вносят

5 мл окислительной смеси и с помощью вакуум-насоса откачивают воздух.

При наличии формальдегида и др. водорастворимых веществ, сопутствующих изопрену, на месте отбора пробы к пипетке присоединяют поглотительный прибор Петри, содержащий 5 мл воды. Кран пипетки осторожно приоткрывают и впускают воздух с малой скоростью в течение 5 мин до полного прекращения тока пузырьков жидкости. После этого кран, присоединенный к пипетке, закрывают, поглотительный прибор снимают и окислительную смесь время от времени встряхивают. По истечении 30 мин после отбора пробы (не позднее 1 час) приостанавливают реакцию окисления введением в пипетку раствора сульфита натрия по каплям до обесцвечивания жидкости и добавлением одной лишней капли (всего 2—3 капли).

IV. Описание определения

8. Содержимое пипетки переливают в небольшую колбу и для анализа отбирают 2 мл в колориметрическую пробирку, добавляют 0,2 мл уксусной кислоты, 3,5 мл хромотроповой кислоты и осторожно перемешивают. Затем пробирку опускают на 30 мин в кипящую водяную баню. К остывшему раствору приливают 3 мл воды и перемешивают. При этом появляется характерная фиолетовая окраска. Если остается незначительная желтая окраска, то добавляют несколько капель воды. Интенсивность окраски сравнивают со шкалой стандартов (см. табл. 13) или измеряют оптическую плотность раствора на фотоэлектроколориметре с желтым светофильтром при толщине слоя 10 мм. Для построения калибровочной кривой пользуются той же стандартной шкалой.

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

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

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

V_1 — общий объем пробы, мл;

V — объем пробы, взятый для анализа, мл;

V_0 — объем воздуха (л), взятый для анализа и приведенный к нормальным условиям по формуле (см. приложение 1).

Т а б л и ц а 13
Шкала стандартов

№ стандарта	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
Стандартный раствор № 2, мл	0	0,01	0,02	0,04	0,06	0,08	0,1	0,12	0,15	0,18	0,2
Уксусная кислота, мл	0,2	0,19	0,18	0,16	0,14	0,12	0,1	0,08	0,05	0,02	0
Окислительная смесь, мл . . .	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2
Раствор сульфита натрия . . .	По каплям до обесцвечивания										
Хромотроповая кислота, мл . .	3,5	3,5	3,5	3,5	3,5	3,5	3,5	3,5	3,5	3,5	3,5
Вода, мл . .	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3
Содержание изопрена, мкг . . .	0	3	6	12	18	24	30	36	45	54	60

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 ДАВЛЕНИЯ
НА КОТОРЫЕ НАДО УМНОЖИТЬ U_t
ДЛЯ ПРИВЕДЕНИЯ ОБЪЕМА ВОЗДУХА
К НОРМАЛЬНЫМ УСЛОВИЯМ**

$t_{газа},^{\circ}\text{C}$	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	0,8991	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	0,8674
36	0,8484	0,8508	0,8531	0,8554	0,8577	0,8601	0,8624	0,8675
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

Продолжение

$t_{газа}, ^\circ\text{C}$	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	0,9686	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	0,9254	0,9289	0,9314	0,9339	0,9369	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	0,9129	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	0,8786	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

Продолжение

$t_{газа}$, °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

О ГЛАВЛЕНИЕ

	Стр.
Технические условия на метод определения аллилового спирта в воздухе	3
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	5
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения акрилонитрила в воздухе в присутствии аммиака	7
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	8
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения ацетальдегида в воздухе	10
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	11
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения аценафтена в воздухе	13
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	16
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения γ-аминопропилтриэтиоксисилана в воздухе	18
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	19
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения акриловой и метакриловой кислот в воздухе	21
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	23
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения винилтолуола в воздухе	25

	Стр.
I. Общая часть	25
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	27
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения дихлорэтана в воздухе	29
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	31
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения диоксана в воздухе	33
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	34
IV. Описание определения	35
Технические условия на метод определения дихлоркрезола в воздухе	37
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	38
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения карбазола в воздухе	40
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	41
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения изопрена в воздухе	43
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	44
IV. Описание определения	45
Технические условия на метод определения коллидина (альфа-метил-бета-этилпиридина) в воздухе	47
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	48
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод суммарного определения карбонилов кобальта и продуктов их разложения на воздухе	50
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	51
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения малеинового ангидрида в воздухе	53
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	54
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения нафталина в воздухе	57
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	58

	Стр.
IV. Описание определения	58
Технические условия на метод определения фенил- β -нафтиламина (неозона Д) в воздухе	60
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	61
IV. Описание определения	62
Технические условия на метод определения окиси мезитила в воздухе	64
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	65
IV. Описание определения	66
Технические условия на метод определения толуилендиамина в воздухе	68
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	69
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения цирдама в воздухе	71
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	72
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения фтористого водорода и других неорганических газообразных фтористых соединений в воздухе	75
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	77
IV. Описание определения	—
Технические условия на метод определения хлористого метила и хлористого этила в воздухе	80
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	85
IV. Описание определения	—
Технические условия на ламповый метод определения хлороформа, тетрахлорэтилена, хлоропрена и дихлордизтилового эфира в воздухе	90
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	92
IV. Описание определения	93
Приложение	
Приложение 1	96
Приложение 2	97

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

Редактор И. И. Кириллов

Технический редактор Е. А. Тихонова

Корректор Ю. Л. Чуракова

Л-120486 Сдано в производство 10/III-1971 г. Подписано к печати 10/VIII-1971 г. Формат бумаги 84×108^{1/32}. Печатных листов 3,25, усл. печ. л. 5,33, бум. л. 1,62. Тираж 5000 экз. Изд. № 1702-В.
Зак. тип. 1655. Цена 35 коп.
Рекламбюро ММФ

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