

Научно-исследовательский институт
гигиены водного транспорта

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ
НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ
ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ
В ВОЗДУХЕ

Выпуск VIII

РЕКЛАМИНФОРМБЮРО ММФ
Москва — 1974

Научно-исследовательский институт
гигиены водного транспорта

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ
НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ
ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ
В ВОЗДУХЕ

Выпуск VIII

РЕКЛАМИНФОРМБЮРО ММФ
Москва — 1974

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

Ответственный за выпуск А. А. Беляков.

Редакционная коллегия: М. Д. Бабина,
А. А. Беляков, С. И. Муравьев, Н. М. Уразаев.

У т в е р ж д а ю.

Заместитель главного
санитарного врача СССР

Д. Н. Лоранский.

14 июля 1971 г.

№ 902—71

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ
НА МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ
3-ХЛОР-1-БРОМПРОПАНА
И 2-ХЛОРЭТАНСУЛЬФОХЛОРИДА В ВОЗДУХЕ

Настоящие технические условия распространяются на метод определения содержания 3-хлор-1-бромпропана и 2-хлорэтансульфохлорида в воздухе промышленных помещений при санитарном контроле.

I. Общая часть

1. Метод основан на гидролизе 3-хлор-1-бромпропана или 2-хлорэтансульфохлорида с последующим фотометрическим определением ионов хлора и брома по реакции с роданидом ртути и трехвалентным железом.

2. Чувствительность определения 3-хлор-1-бромпропана и 2-хлорэтансульфохлорида — 3 мкг в анализируемом объеме раствора.

3. Определению мешают другие галоидосодержащие соединения. Четыреххлористый углерод определению не мешает.

4. Предельно допустимая концентрация 3-хлор-1-бромпропана в воздухе — 3 мг/м³, 2-хлорэтансульфохлорида — 0,3 мг/м³.

II. Реактивы и аппаратура

5. Применяемые реактивы и растворы.

3-хлор-1-бромпропан, х. ч., $t_{\text{кип.}}$ 140—143°C.

2-хлорэтансульфохлорид, х. ч., $t_{\text{кип.}}$ 200—203°C.

Стандартный раствор № 1. В мерную колбу емкостью 25 мл наливают 10 мл этилового спирта и взвешивают. Вносят 1—2 капли 3-хлор-1-бромпропана или 2-хлорэтансульфохлорида и снова взвешивают. Объем жидкости в

колбе доводят до метки этиловым спиртом и перемешивают.

По разности результатов двух взвешиваний находят навеску и вычисляют содержание 3-хлор-1-бромпропана или 2-хлорэтансульфохлорида в 1 мл раствора. Раствор устойчив в течение 5—7 дней.

Стандартный раствор № 2, содержащий 100 мкг/мл вещества, готовят путем соответствующего разбавления стандартного раствора № 1 этиловым спиртом. Раствор устойчив в течение 3 дней.

Калий хлористый, ГОСТ 4234—65.

Стандартный раствор KCl № 1, содержащий 100 мкг/мл хлористого водорода, готовят путем растворения 0,0204 г хлористого калия в 5 мл дистиллированной воды, свободной от хлор-иона, в мерной колбе емкостью 100 мл и доводят до метки этиловым спиртом.

Стандартный раствор KCl № 2, содержащий 10 мкг/мл хлористого водорода, готовят путем разбавления 10 мл раствора № 1 до 100 мл этиловым спиртом.

Спирт этиловый, ГОСТ 10749—64.

Азотная кислота, ГОСТ 4461—67, концентрированная и 10%-ный раствор.

Ртуть азотнокислая (окисная), ГОСТ 4520—68, х. ч.

Калий роданистый, ГОСТ 4139—65, х. ч.

Железоаммонийные квасцы, ГОСТ 4205—48, х. ч.

Растворяют 61 г железоаммонийных квасцов в 100 мл дистиллированной воды и добавляют 310 мл концентрированной азотной кислоты. Раствор фильтруют через воронку с пористой стеклянной пластинкой № 2 в мерную колбу емкостью 500 мл и доливают водой до метки.

Ртуть роданистая. Растворяют 20 г азотнокислой ртути в 100 мл дистиллированной воды и подкисляют несколькими каплями концентрированной азотной кислоты. В другой колбе растворяют 13 г роданистого калия в 50 мл воды и при сильном перемешивании раствор по каплям переносят в раствор азотнокислой ртути. Образовавшийся аморфный осадок отфильтровывают, промывают водой до отрицательной реакции на роданионы (индикатор—раствор железоаммонийных квасцов) и высушивают. Готовят 0,2%-ный спиртовый раствор роданистой ртути. Устойчив в течение 1 месяца (хранить в темном месте).

Кали едкое, ГОСТ 4203—65, 5%-ный раствор в этиловом спирте.

6. Применяемая посуда и приборы.

Воздуходувка с реометром на скорость до 1 л/мин или аспиратор.

Поглотительные приборы с пористой пластинкой (см. рис. 3).

Пробирки колориметрические с притертными пробками плоекодонные из бесцветного стекла высотой 120 мм и внутренним диаметром 15 мм.

Пипетки, ГОСТ 1770—59, емкостью на 0,1, 1, 2, 5 и 10 мл с делениями на 0,001, 0,01, 0,02, 0,05 и 0,1 мл.

Колбы мерные, ГОСТ 1770—59, емкостью на 25, 50, 100 и 500 мл.

Цилиндры мерные, ГОСТ 1770—59, емкостью на 100 и 500 мл.

Колбы конические, емкостью на 25, 100 и 200 мл.

Воронки с пористой пластинкой № 2.

Баня водяная с гнездами для пробирок.

Термометр на 100°C.

III. Отбор пробы воздуха

7. Воздух со скоростью 0,5 л/мин протягивают через 2 поглотительных прибора с пористой пластинкой, содержащих по 5 мл этилового спирта. Поглотительные приборы охлаждаются льдом.

Для определения предельно допустимой концентрации 3-хлор-1-бромпропана достаточно отобрать 5 л, а для 2-хлорэтансульфохлорида — 40 л воздуха.

IV. Описание определения

8. Содержимое поглотительных приборов сливают вместе, приборы промывают этиловым спиртом и доводят промывным раствором объем пробы до 10 мл (хлор-бромпропан) или 8 мл (хлорэтансульфохлорид). В последнем случае при протягивании 40 л воздуха часть спирта в поглотительных приборах улетучивается. На анализ отбирают 2 мл пробы. Одновременно готовят шкалу стандартов согласно табл. 11.

Таблица 11

Шкала стандартов

№ стандарта	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Стандартный раствор № 2, мл	0,03	0,05	0,1	0,2	0,3	0,4	0,6	0,8	1,0	1,0
Этиловый спирт, мл	2,197	1,95	1,9	1,8	1,7	1,6	1,4	1,2	1,0	
Содержание 3-хлор-1-бромпропана, или 2-хлорэтансульфохлорида, мкг	3	5	10	20	30	40	60	80	100	

Во все пробирки шкалы и пробы прибавляют по 1 мл 5%-ного спиртового раствора едкого кали, пробирки помещают в водяную баню и нагревают при 78—80°C в течение 3 мин. По охлаждении вносят в пробирки по 1,3 мл 10%-ной азотной кислоты. Затем эту же кислоту прибавляют по каплям до растворения осадка. Добавляют по 0,5 мл железоаммонийных квасцов, взбалтывают и приливают по 0,02 мл 0,2%-ного спиртового раствора роданистой ртути. Растворы перемешивают и по истечении 5 мин сравнивают интенсивность окраски со стандартной шкалой или измеряют оптическую плотность растворов на фотометре в кювете 10 мм при 470 нм.

Стандартная шкала сохраняется в течение рабочего дня.

Определение 3-хлор-1-бромпропана или 2-хлорэтансульфохлорида в присутствии хлористого водорода. Для определения содержания 3-хлор-1-бромпропана или 2-хлорэтансульфохлорида и хлористого водорода 2 мл пробы вносят в колориметрическую пробирку с притертоей пробкой, прибавляют 1 мл 5%-ного спиртового раствора едкого кали, нагревают 3 мин при 78—80°C и завершают анализ, как указано выше.

Для определения содержания хлористого водорода 2 мл пробы вносят в колориметрическую пробирку, добавляют 1 мл этилового спирта, 1,7 мл 10%-ной азотной кислоты. Одновременно готовят шкалу стандартов согласно табл. 12.

Таблица 12

Шкала стандартов

№ стандарта	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Стандартный раствор KOI. № 2, мл.	0	0,1	0,3	0,5	1	—	—	—	—	—
Стандартный раствор KCl. № 1, мл.	—	—	—	—	—	0,15	0,2	0,3	0,4	0,5
Этиловый спирт, мл.	3	2,9	2,7	2,5	2	2,85	2,8	2,7	2,6	2,5
Азотная кислота, 10%-ный раствор						Во все пробирки по 1,7 мл				
Содержание хлористого водорода, мкг	0	1	3	5	10	15	20	30	40	50

Во все пробирки шкалы стандартов и пробы прибавляют по 0,5 мл железоаммонийных квасцов и 0,2 мл 0,2%-ного спиртового раствора роданистой ртути. После прибавления каждого реактива растворы взбалтывают. Через 5 мин сравнивают интенсивность окраски пробы со стандартной шкалой, устойчивой в течение рабочего дня. Концентрацию 3-хлор-1-бромпропана или 2-хлорэтансульфохлорида (X) в мг на 1 м³ воздуха вычисляют по формуле:

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

где G — количество 3-хлор-1-бромпропана (или 2-хлорэтансульфохлорида), найденное в анализируемом объеме пробы, мкг;

V — объем пробы, взятый для анализа, мл;

V_1 — общий объем пробы, мл;

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

Содержание 3-хлор-1-бромпропана или 2-хлорэтансульфохлорида в присутствии хлористого водорода определяется по разности двух указанных определений.

Найденное по разности количество хлористого водорода в пересчете на 2-хлорэтансульфохлорид или 3-хлор-1-бромпропан умножают соответственно на коэффициент 2,23 или 1,34.

ПРИЛОЖЕНИЕ 1

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

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

где V_t — объем воздуха, отобранный для анализа;

P — барометрическое давление, *мм рт. ст.*;

t — температура воздуха в месте отбора пробы, $^{\circ}\text{C}$.

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

ПРИЛОЖЕНИЕ 2

Таблица коэффициентов для различных температур и давления, на которые надо умножить V_t , для приведения объема воздуха к нормальным условиям

t 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	0,9090	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	0,8675
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

Продолжение

t газа, °C	Давление (P), м.м. 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	0,9181
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	0,8881	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

Продолжение

t газа, °C	Давление (P), м.м. 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

	<i>Стр.</i>
Технические условия на метод определения кадмия в воздухе	3
Технические условия на метод определения алюминия в аэрозоле, образующемся из алюминийорганических соединений в воздухе	7
Технические условия на метод определения трехфтористой и треххлористой сурьмы в воздухе	11
Технические условия на метод определения пятихлористой сурьмы в воздухе	14
Технические условия на метод определения бромистого метила в воздухе	17
Технические условия на метод определения 1,2-дибромпропана в воздухе	21
Технические условия на метод определения трихлорэтилена, тетрахлорэтана и тетрабромэтана в воздухе	24
Технические условия на метод определения тетрахлорэтилена (перхлорэтилена) в воздухе	28
Технические условия на метод определения хлорангидрида трихлоруксусной кислоты в воздухе	32
Технические условия на метод определения 3-хлор-1-бромпропана и 2-хлорэтансульфохлорида в воздухе	36
Технические условия на метод определения нитрометана в воздухе	41
Технические условия на метод определения винилбутилового эфира в воздухе	44
Технические условия на метод определения изопропилхлорформиата (изопропилхлоркарбоната) в воздухе	47
Технические условия на метод определения хлорбензола и бромбензола в воздухе	51
Технические условия на метод определения о-дихлорбензола и п-дихлорбензола в воздухе	55
Технические условия на метод определения трихлорбензола в воздухе	59
Технические условия на метод определения п-хлоранилина и м-хлоранилина в воздухе	63
Технические условия на метод определения м-хлорфенилизоцианата и п-хлорфенилизоцианата в воздухе	66
Технические условия на метод определения метилнитрофосса в воздухе	69
Технические условия на метод определения ДДВФ (0,0-диметил-0,2,2-дихлорвинилфосфата) и хлорофосса в воздухе	72
Технические условия на метод определения диэтилхлортиофосфата в воздухе	76

	Стр.
Технические условия на метод определения трикрезилfosфата и триксиленилfosфата в воздухе	79
Технические условия на метод определения пентахлорфенола и пентахлорфенолята натрия в воздухе	83
Технические условия на метод определения перхлорметилмеркаптана в воздухе	87
Технические условия на метод определения солянокислого п-фенитидина в воздухе	90
Технические условия на метод определения п-оксилифениламина в воздухе	93
Технические условия на метод определения антрацена в воздухе	96
Технические условия на метод определения 2,3-дихлор-1,4-нафтохинона в воздухе	99
Технические условия на метод определения 3,7-дибром-5-амино-8-окси-1,4-нафтохинона в воздухе	102
Технические условия на метод определения 4-метиламино-1-оксиэтиламиноантрахинона в воздухе	105
Технические условия на метод определения цианурхлорида (хлористого цианура) в воздухе	108
Технические условия на метод определения симазина, пропазина и антразина в воздухе	111
Технические условия на метод определения аминазина в воздухе	114
Технические условия на метод определения хлористого 5-этокси-1,2-фенилтиазотия в воздухе	117
<i>Приложение 1</i>	119
<i>Приложение 2</i>	120

Редактор Г. К. Глущенко

Технический редактор Б. Г. Халепская

Корректор В. К. Лоч

Сдано в производство 26/IX-1973 г. Подписано
к печати 10/I-1974 г. Формат 84×108^{1/32}. Объем
3,8 печ. л., 1,9 бум. л., 6,51 усл. печ. л. Тираж
8000 экз. Изд. № 170-В. Цена 18 коп. Зак. 2430.
Рекламоинформбюро ММФ

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