

**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.  
№ 706—67

## ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ НА МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ЭФИРСУЛЬФОНАТА В ВОЗДУХЕ

Настоящие технические условия распространяются на метод определения содержания эфирсульфоната в воздухе промышленных помещений при санитарном контроле, а также в условиях сельскохозяйственных работ.

### I. Общая часть

1. Метод основан на колориметрическом определении окрашенного в желтый цвет соединения, образующегося при взаимодействии эфирсульфоната с орто-голидином в щелочной перекисной среде.

2. Чувствительность определения — 2 мкг эфирсульфоната в анализируемом объеме раствора.

3. Метод специфичен в присутствии хлорорганических соединений: алдрина, гексахлора, гексахлорана, гексахлорбензола, ДДТ, ДДД, дилдрина, диптала, карбина, метоксихлора, тетрахлорнитробензола, хлориндана. Определению мешают ДДВФ (диметилдихлорвинилфосфат) и хлорофос.

4. Предельно допустимая концентрация эфирсульфоната в воздухе — 2 мг/м<sup>3</sup>.

### II. Реактивы и аппаратура

5. Применяемые реактивы и растворы.

Эфирсульфонат. Стандартный раствор эфирсульфоната № 1 готовят следующим образом. Сначала определяют процентное содержание эфирсульфоната. Для этого 0,01 г препарата растворяют в мерной колбе в 100 мл эфира. Для анализа берут 2 мл эфирного раствора. Рас-

творитель удаляют, а сухой остаток подвергают мокрому сожжению смесью серной кислоты с бихроматом калия при температуре 140° С. Образовавшийся в процессе сожжения свободный хлор поглощают смесью растворов иодистого кадмия с крахмалом, в результате чего выделяется эквивалентное количество иода. Выделившийся иод определяют титрометрическим или колориметрическим способами. Необходимые реактивы, а также ход определения хлорорганического препарата описан в «Технических условиях на методы определения вредных веществ в воздухе», вып. IV (М., изд. «Медицина», 1965, стр. 143).

Определяют среднеарифметическое из нескольких результатов и рассчитывают содержание эфирсульфоната в растворе.

Соответствующим разбавлением эфиром готовят стандартный раствор № 2 с содержанием 10 *мкг/мл* эфирсульфоната.

Ацетон, ГОСТ 2603—63, перегнанный  $t_{кип}$  56,5° С.

Орто-толидин, ГОСТ ТУМХП 2626—51, 5%-ный раствор в ацетоне. Готовят в день анализа.

Натр едкий, ГОСТ 4328—48, 0,5%-ный раствор.

Перекись водорода, ГОСТ 10929—64, 3%-ный раствор. Хранят в темной склянке.

Щелочной раствор перекиси водорода: три объема 0,5%-ного раствора едкого натра смешивают с двумя объемами 3%-ного раствора перекиси водорода. Раствор готовят перед употреблением.

Эфир диэтиловый, медицинский для наркоза, ГОСТ 6265—52, перегнанный, не содержащий примеси хлоридов.

Вата медицинская, обезжиренная (гигроскопическая), ГОСТ 5556—50, очищенная следующим образом: 15 — 20 г ваты смачивают в стакане эфиром, нагретым до 25—30° С. После пятиминутного перемешивания эфир из ваты отсасывают при помощи водоструйного насоса. Очистку повторяют 2—3 раза, после чего вату сушат при комнатной температуре. Затем сухую вату кипятят в дистиллированной воде, меняя при этом воду до тех пор, пока она не станет прозрачной. Воду отсасывают при разрежении водоструйным насосом, вату сушат при температуре 80—100° С.

6. Применяемые посуда и приборы.

Гофрированные стеклянные трубки (рис. 9).  
Пробирки колориметрические из бесцветного стекла,  
высотой 120 мм и внутренним диаметром 15 мм.  
Воронки химические диаметром 30—40 мм.

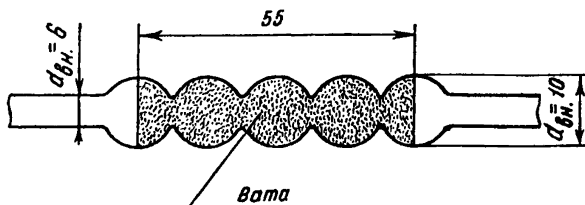


Рис. 9. Гофрированная стеклянная трубка

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

Цилиндры мерные, ГОСТ 1770—59, емкостью 50 и 100 мл.

Груша резиновая.

### III. Отбор пробы воздуха

7. 10 л исследуемого воздуха со скоростью 0,5—1,0 л/мин протягивают через гофрированную трубку, заполненную 0,2—0,3 г очищенной ваты.

### IV. Описание определения

8. К концу гофрированной трубки (обращенному к аспиратору во время отбора пробы) присоединяют встык маленькую воронку. Другой конец опускают в колориметрическую пробирку. В трубку с пробой вносят 3 мл эфира. Через 1—2 мин при помощи груши вытесняют 1 мл эфирного раствора в колориметрическую пробирку. Для извлечения из ваты возможного остатка препарата вносят в трубку еще 1 мл эфира и выдувают 1 мл промывной жидкости в другую колориметрическую пробирку. Одновременно готовят стандартную шкалу согласно табл. 15.

Эфир выпаривают досуха, погружая пробирки в водяную баню, нагретую до 40° С. После удаления эфира в пробирки вносят по 1 мл дистиллированной воды.

Шкала стандартов

№ стандарта	1	2	3	4	5	6
Стандартный раствор № 2,						
<i>мл</i> . . . . .	0	0,2	0,4	0,6	0,8	1,0
Эфир, <i>мл</i> . . . . .	1	0,8	0,6	0,4	0,2	0
Содержание сульфоната,						
<i>мкг</i> . . . . .	0	2	4	6	8	10

Затем во все пробирки шкалы и пробы вносят по 1 *мл* ацетонового раствора орто-толидина, 1 *мл* щелочного раствора перекиси водорода и встряхивают.

Через 10 *мин* сравнивают окраску проб со шкалой стандартов. Шкала устойчива в течение 40—50 *мин*.

Концентрацию эфирсульфоната в  $\text{мг}/\text{м}^3$  воздуха ( $X$ ) вычисляют по формуле:

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

где  $G$  — количество эфирсульфоната, 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).

# 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

Продолжение

$t_{\text{газа}}$ °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

Продолжение

$t_{\text{газа}},$ °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	0,6757	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

## СО Д Е Р Ж А Н И Е

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

<b>Технические условия на метод определения ксилола в воздухе</b>	<b>27</b>
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	29
IV. Описание определения	—
<b>Технические условия на метод определения дитоллилметана или динумилметана в воздухе</b>	<b>31</b>
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	32
IV. Описание определения	33
<b>Технические условия на метод определения бромформа в воздухе</b>	<b>35</b>
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	36
IV. Описание определения	37
<b>Технические условия на метод определения нитроформа в воздухе</b>	<b>38</b>
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	39
IV. Описание определения	—
<b>Технические условия на метод определения этилового эфира в воздухе</b>	<b>41</b>
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	42
IV. Описание определения	—
<b>Технические условия на метод определения этилмеркаптана в воздухе</b>	<b>44</b>
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	45
IV. Описание определения	—
<b>Технические условия на метод определения эфирсульфоната в воздухе</b>	<b>47</b>
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	49
IV. Описание определения	—
<b>Технические условия на метод определения метилнафталинов в присутствии нафталина в воздухе</b>	<b>51</b>
I. Общая часть	—
II. Реактивы и аппаратура	—
III. Отбор пробы воздуха	52
IV. Описание определения	—
<b>Технические условия на метод определения диметилового эфира терефталевой кислоты</b>	<b>54</b>
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 . . . . .	—
A. Титрометрический метод определения . . . . .	80
B. 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, ртурана, ртурегксана, НИУИФ-1, радосана, этилртуртухлорида и этилртуртуфосфата 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 84×108<sup>1</sup>/<sub>32</sub>.  
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.