ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ
НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

ВЫПУСК V

МЕДИЦИНА
1968

gost.e-ecolog.ru

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

ВЫПУСК V

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

ИЗДАТЕЛЬСТВО «МЕДИЦИНА»
МОСКВА — 1968

УДК 614.71-074 (083,5)

РЕФЕРАТ

Для своевременной и систематической оценки гигиенических условий труда необходимы высокочувствительные, точные и удобные для применения в практических условиях методы определения содержания токсических веществ в воздухе.

В настоящий сборник технических условий включены 45 методов определения, которые могут быть распространены на 65 веществ.

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

Помещенные в сборнике методы разработаны институтами гигиены труда и профзаболеваний Министерства здравоохранения и институтами охраны труда ВЦСПС.

Описанные методы не требуют дефицитных реактивов и наиболее оправдали себя на практике. Чувствительность определения веществ достаточно высокая и поэтому для определения предельно допустимых концентраций не требуется отбирать большие объемы воздуха.

При описании каждого метода приведен список необходимой аппаратуры и реактивов с указанием ГОСТов, дана подробная пропись отбора проб и проведения анализа, а также формула расчета концентраций. В связи с тем что предельно допустимые концентрации выражены в мг на 1 м^3, расчет ведется также на 1 м^3.

Для отбора проб на фильтрующий материал приведены рисунки трех фильтродержателей, позволяющих использовать как бумажные фильтры, так и фильтры из перхлорвиниловой ткани.

На ряд веществ наряду с визуальным определением приводится и фотоколориметрическое определение.

Технические условия на методы определения вредных веществ в воздухе предназначены для химиков научно-исследовательских институтов, санитарно-эпидемиологических станций, промышленных лабораторий заводов и медико-санитарных частей, а также для промышленно-санитарных врачей.

Редакционная коллегия:

М. Д. Бабина, М. С. Быховская, Л. С. Чемоданова

5—2—1
Б3—№ 27—67—№ 3

УТВЕРЖДАЮ:

Заместитель
главного санитарного врача
СССР
Д. Лоранский
29 декабря 1965 г.
№ 570-65

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ НА МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ ОЗОНА В ВОЗДУХЕ

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

I. ОБЩАЯ ЧАСТЬ

1. Метод основан на реакции озона с йодистым калием. В результате реакции выделяется йод, который при взаимодействии с солянокислым диметилпарафенилендиамином образует продукт, окрашенный в розово-фиолетовый цвет.

2. Чувствительность определения 0,4 мкг озона в анализируемом объеме раствора.

3. Определению мешают окислы азота, перекись водорода, хлор и другие окислители.

4. Предельно допустимая концентрация озона в воздухе 0,1 мг/м^3.

II. РЕАКТИВЫ И АППАРАТУРА

5. Применяемые посуда и приборы

Фиксанал йода 0,01 г/экв.

Стандартный раствор с содержанием 0,01 мг/мл йода. Для этого готовят из фиксанала 0,01 н. раствор йода. 0,8 мл этого раствора вносят в мерную колбу емкостью

100 мл и доводят поглотительным раствором до метки. В 1 мл полученного раствора содержится 0,01 мг йода. Раствор устойчив.

Поглотительный раствор — 1% раствор йодистого калия.

Диметилпарафенилендиамин солянокислый ТУ МХП 1866-48, 0,02% раствор свежеприготовленный.

Натр едкий ГОСТ 4328-48, 0,1 н. раствор.

Соляная кислота ГОСТ 3118-46, 0,1 н. раствор.

Исходный раствор для приготовления искусственной стандартной шкалы: 0,01 г метил-рота растворяют в 1 л 0,1 н. раствора едкого натра.

6. Применяемые посуда и приборы

Воздуходувка с реометром до 5 л/мин.

Приборы поглотительные с пористой пластинкой № 2 (см. рис. 5).

Пробирки колориметрические плоскодонные, высотой 120 мм с внутренним диаметром 15 мм.

Колбы мерные ГОСТ 1770-59 емкостью 25 и 50 мл.

Склянки реактивные.

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

Цилиндры мерные ГОСТ 1770-59 емкостью 10 мл.

III. ОТБОР ПРОБЫ ВОЗДУХА

7. Воздух со скоростью 0,5 — 1 л/мин протягивают через один поглотительный прибор, содержащий 10 мл 1% раствора йодистого калия. Для определения предельно допустимой концентрации необходимо отобрать 10 л воздуха.

IV. ОПИСАНИЕ ОПРЕДЕЛЕНИЯ

8. Для анализа берут в колориметрические пробирки 1 и 5 мл исследуемой жидкости. Пробу объемом в 1 мл доливают до 5 мл поглотительным раствором. Одновременно готовят шкалу стандартов согласно табл. 3.

Таблица 3

Шкала стандартов

Номер стандарта	1	2	3	4	5	6
Стандартный раствор, мл	0	0,2	0,4	0,6	0,8	1
Поглотительный раствор, мл	5	4,8	4,6	4,4	4,2	4
Содержание йода, мкг . .	0	2	4	6	8	10

Затем во все пробирки шкалы стандартов и в пробы прибавляют по 0,5 мл 0,02% раствора солянокислого диметилпарафенилендиамина. Через 10 — 15 минут сравнивают окраску проб со шкалой стандартов.

Для определения озона можно также пользоваться искусственной шкалой стандартов, приготовленной согласно табл. 4.

Таблица 4

Шкала стандартов

Номер стандарта	1	2	3	4	5	6
0,001% раствор метил-рота, мл	0	0,15	0,3	0,44	0,49	0,7
0,1 н. раствор, HCl, мл	5,5	5,35	5,2	5,05	5,01	4,8
Соответствует содержанию озона, мкг	0	0,4	0,75	1,1	1,5	1,9

Концентрацию озона в миллиграммах на 1 м^3 воздуха (X) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{G \cdot V_1 \cdot 0,189}{V \cdot V_0},$$

где:

G — количество йода, найденное в анализируемом объеме пробы в микрограммах;

V_1 — общий объем пробы, в миллилитрах;

V — объем пробы, взятый для анализа, в миллилитрах; 0,189—коэффициент пересчета йода на озон;

V_0 — объем воздуха в литрах, взятый для анализа, приведенный к нормальным условиям по формуле (см. стр. 167).

При пользовании искусственной стандартной шкалой на коэффициент не умножают.

Примечание. В тех случаях, когда в воздухе производственных помещений наряду с озоном находятся окислы азота, их необходимо отделять.

Для поглощения окислов азота рекомендуется силикагель марки АСК, обработанный по нижеуказанной прописи.

В колбу емкостью 1 — 1,5 л помещают силикагель, заливают 25% раствором соляной кислоты и кипятят в течение 1 часа, сливают кислоту и промывают горячей водой. Затем снова кипятят с 25% раствором соляной кислоты и отмывают горячей водой до отрицательной реакции на ион хлора (к 2—3 мл воды прибавляют 0,5 мл 10% раствора азотной кислоты и 0,5 мл 1% раствора азотнокислого серебра—появление мути свидетельствует о наличии хлора).

Отмытый от хлора силикагель помещают на воронку Бюхнера, отсасывают воду, затем сушат его между листами фильтровальной бумаги. Окончательно сушат его в сушильном шкафу при 90—100° и прокаливают в муфеле при 450—500° в течение 2 часов. Высушенный силикагель помещают в стеклянную банку с притертой пробкой.

Приготовленный таким образом силикагель пропитывается раствором двухромовокислого калия или хромового ангидрида в концентрированной серной кислоте.

Для этого силикагель нагревают до 40 — 50°, помещают в колбу с пришлифованной пробкой и по каплям добавляют свежеприготовленный 4% раствор бихромата калия в серной кислоте. Колбу энергично встряхивают до полного насыщения силикагеля. Признаком полного насыщения силикагеля сернокислотным раствором служит его прилепание к стенкам колбы.

При пропитывании силикагеля раствором хромового ангидрида поступают следующим образом: к 20 мл серной кислоты прибавляют 0,6 г CrO_3 и интенсивно перемешиваются в закрытом сосуде. Затем к предварительно нагретому до 40 — 50° силикагелю, взятому в количестве 4,7 г при непрерывном помешивании добавляют 2 мл раствора хромового ангидрида. Перемешивание производят до получения однородной массы оранжевого цвета. Полученный реагент ссыпают в банку с притертой пробкой и хранят без доступа влаги.

Для отбора проб сорбентом наполняют V-образную трубку высотой 8 — 9 см, диаметром 0,5 — 0,6 см; примерно на 7 см ее высоты. Концы трубки закрывают ватными тампонами. Трубку помещают перед поглотительным прибором.

Для поглощения перекиси водорода рекомендуется хромовый ангидрид, которым наполняется U-образная трубка, как указано выше.

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, в литрах;

P — барометрическое давление в миллиметрах ртутного столба;

t — температура воздуха в месте отбора пробы.

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.

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

Температура газа	Давление P в 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°	0,9135	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	0,9095	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	0,8937
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

Температура газа	Давление P в мм. рт. ст.								
	746	748	750	752	754	756	758	760	762
5°	0,9639	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	0,9563	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	0,9535
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	0,9369	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	0,9687	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

Температура газа	Давление P в 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	0,9638	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	0,9639	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

ОГЛАВЛЕНИЕ

Технические условия на метод определения в воздухе свободной двуокиси кремния в присутствии силикатов . 3
Технические условия на метод определения фосфористого водорода в воздухе 10
Технические условия на метод определения озона в воздухе 14
Технические условия на метод определения окиси алюминия в воздухе 18
Технические условия на метод определения германия и его соединений (четыреххлористый германий, двуокись германия) в воздухе 23
Технические условия на метод определения таллия в воздухе 28
Технические условия на метод определения цинка и его соединений в воздухе 31
Технические условия на метод определения циркония и его соединений в воздухе 35
Технические условия на метод определения циклопентадиенилтрикарбонил марганца (ЦТМ) в воздухе . . . 39
Технические условия на метод определения ренацита-4 (цинковая соль пентахлортиофенола) в воздухе . . 44
Технические условия на метод определения триэтоксисилана и этилового эфира ортокремневой кислоты (тетраэтоксисилана) в воздухе 48
Технические условия на метод определения трихлорсилана в воздухе 52
Технические условия на метод определения дициклопентадиена в воздухе 56
Технические условия на метод определения толуола в воздухе 59
Технические условия на метод определения четыреххлористого углерода в воздухе 63
Технические условия на метод определения фосгена в воздухе 67
Технические условия на метод определения хлоропрена в воздухе 72
Технические условия на метод определения хлористого метилена в воздухе 76
Технические условия на метод определения хлористого бензила в воздухе 80
Технические условия на метод определения хлористого бензилидена в воздухе 83
Технические условия на метод определения бензотрихлорида в воздухе 86
Технические условия на метод определения монохлоруксусной кислоты (МХУ) в воздухе 90
Технические условия на метод определения хлорпеларгоновой кислоты в воздухе 93
Технические условия на метод определения п-нитроанизола в воздухе 96
Технические условия на метод определения содержания динитророданбензола в воздухе. 99
Технические условия на метод определения диэтиламина в воздухе 102
Технические условия на метод определения этилендиамина в воздухе 105

Технические условия на метод определения диметилбензиламина в воздухе 108
Технические условия на метод определения нормальных высших спиртов (от н-пропилового до н-децилового) в воздухе 111
Технические условия на метод определения изопропилового (вторичного пропилового) спирта в воздухе . . 115
Технические условия на метод определения пропаргилового спирта в воздухе 118
Технические условия на метод определения триметилолпропана (этриола) в воздухе 121
Технические условия на метод определения дифенилолпропана в воздухе 124
Технические условия на метод определения дикетена в воздухе 127
Технические условия на метод определения циклогексаноноксима в воздухе 130
Технические условия на метод раздельного определения циклогексанона и циклогексаноноксима в воздухе . . 133
Технические условия на метод определения тетрагидрофурана в воздухе 138
Технические условия на метод определения изопропилнитрата в воздухе 141
Технические условия на метод определения бутилакрилата и бутилметакрилата в воздухе 145
Технические условия на метод определения альфа-нафтохинона в воздухе 148
Технические условия на метод определения антрахинона в воздухе 151
Технические условия на метод определения 1,4-бензохинона в воздухе 154
Технические условия на метод определения масляного ангидрида в воздухе 157
Технические условия на метод определения метилэтилтиофоса (0,0 — метилэтил, 4-нитрофенилтиофосфата) в воздухе 160
Технические условия на метод определения нитроциклогексана в воздухе 164
Приложение № 1 167
Приложение № 2 168

Техн. редактор *Г. А. Гурова.* Корректор *Т. В. Есиновская*

Сдано в набор 20/VII 1967 г. Подписано к печати 18/III 1968 г. Формат бумаги 84×108$^{1}/_{32}$=5,375 печ. л. (условных 9,03 л.) 6,75 уч.-изд. л. Бум. тип. № 3. Тираж 4800 экз. Т-04439. МН-53. Цена 41 коп.

Издательство «Медицина». Москва, Петроверигский пер., 6/8
Типография изд-ва «Волжская коммуна», г. Куйбышев, проспект Карла Маркса, 201. Заказ 5194.

ОПЕЧАТКИ

В V выпуске ТУ

Стр.	Строка	Напечатано	Следует читать	По чьей вине
113	8 снизу	шкала стандартов для определения н. амилового спирта	гептилового, октилового и нонилового спирта	типографии
120	7 сверху (1 графа таблицы)	0	5	автора
162	формула расчета	$X = \frac{(G_1 \cdot G_2) \cdot 2,13 \cdot 2}{v^0}$	$X = \frac{(G_1 - G_2) \cdot 2,13 \cdot 2}{v_0}$	автора
166	(формула расчета)	$X = \frac{(G \cdot G_1) \cdot v_1 \cdot 2,81}{v \cdot v_0}$	$X = \frac{(G - G_1) \cdot v_1 \cdot 2,81}{v \cdot v_0}$	автора

gost.e-ecolog.ru