ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ
НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

ВЫПУСК I

МЕДГИЗ — 1960 — МОСКВА

gost.e-ecolog.ru

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ
НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

ВЫПУСК I

ГОСУДАРСТВЕННОЕ ИЗДАТЕЛЬСТВО
МЕДИЦИНСКОЙ ЛИТЕРАТУРЫ
МЕДГИЗ — 1960 — МОСКВА

Сборник технических условий составлен Методической комиссией по промышленно-санитарной химии при Главной государственной санитарной инспекции СССР

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ НА МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ СОДЕРЖАНИЯ ФОРМАЛЬДЕГИДА В ВОЗДУХЕ

Утверждены
Главным государственным санитарным
инспектором СССР В. М. ЖДАНОВЫМ
7 мая 1958 г., № 122-1/202

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

I. Общая часть

1. Метод основан на реакции формальдегида с фуксинсернистой кислотой в кислой среде.

2. Чувствительность метода 2 γ формальдегида в колориметрируемом объеме раствора.

3. Другие альдегиды в количестве до 300 γ в колориметрируемом объеме не мешают определению. Все альдегиды при реакции с фуксинсернистым реактивом образуют соединение, окрашенное в розово-фиолетовый цвет.

Однако при концентрации альдегидов ниже 300 γ в колориметрируемом объеме это окрашивание исчезает в сильнокислой среде. Только при реакции формальдегида с фуксинсернистым реактивом окрашивание в кислой среде не исчезает, а переходит из розово-фиолетового в сине-фиолетовое.

4. Предельно допустимая концентрация паров формальдегида в воздухе 0,005 мг/л (утверждена 10 января 1959 г., № 279-59).

II. Реактивы и аппаратура

5. Применяемые реактивы и растворы

Кислота серная по ГОСТ 4204-48, разбавленная 1 : 2 и 1 : 3.

Кислота соляная по ГОСТ 3118-46, 10% раствор.

Натр едкий по ГОСТ 4328-48, 20% раствор.

Йод кристаллический по ГОСТ 4159-58, 0,1 н. раствор.

Тиосульфат натрия по ГОСТ 4215-48, 0,1 н. раствор.

Крахмал, 0,5% раствор.

Вода дистиллированная.

Формалин технический синтетический по ГОСТ 1625-54, 1% раствор формалина с известным содержанием формальдегида.

Фуксин основной для фуксинсернистого реактива.

Для определения количества формальдегида в 1% растворе формалина в колбу емкостью 200 мл вводят 1 мл 1% раствора формалина, приливают 10 мл дистиллированной воды и добавляют из бюретки 10 мл 0,1 н. раствора йода. Прибавляют по каплям 20% раствор едкого натра до получения устойчивого светло-желтого окрашивания, закрывают колбу пробкой и оставляют на 10 минут. Затем прибавляют 1 мл 10% раствора соляной кислоты до полного выделения йода и титруют 0,1 н. раствором тиосульфата натрия. Индикатор — раствор крахмал — прибавляют, когда титруемый раствор приобретает светло-желтую окраску.

Предварительно проводят контрольное титрование 10 мл 0,1 н. раствора йода. Разность между количеством тиосульфата натрия, пошедшего на контрольное титрование и на титрование раствора с формалином, дает количество йода, пошедшее на окисление формальдегида.

Количество формальдегида в миллиграммах на 1 мл испытуемого раствора (X) вычисляют по формуле:

$$X = (a - a_1)\ K \cdot 1{,}5,$$

где a — объем 0,1 н. раствора тиосульфата натрия, пошедший на титрование раствора йода (в миллилитрах); a_1 — объем 0,1 н. раствора тиосульфата натрия, пошедший на титрование избыточного количества йода (в миллилитрах); 1,5 — количество формальдегида, соответствующее 1 мл 0,1 н. раствора тиосульфата натрия; K — поправка к 0,1 н. раствору тиосульфата натрия.

Стандартный раствор формальдегида № 1 с концентрацией 2 мг/мл готовят из 1% раствора формалина соответствующим разведением.

Стандартный раствор формальдегида № 2 с концентрацией 10 γ/мл готовят разведением стандартного раствора № 1. Раствор пригоден в течение недели.

Раствор сернистой кислоты с определенным содержанием SO_2 в 1 мл получают следующим образом: в колбу Вюрца вставляют пробку с капельной воронкой. Отводную трубку колбы соединяют с поглотительным прибором. К прибору присоединяют стеклянную трубку, изогнутую под прямым углом. Свободный конец трубки опускают в колбу. В колбу и поглотительный прибор наливают дистиллированную воду. В колбу Вюрца помещают сульфит калия или натрия, а в капельную воронку наливают серную кислоту, разбавленную 1 : 2. Открывают кран капельной воронки и небольшими порциями спускают в колбу Вюрца серную кислоту. Начинается выделение сернистого газа. Если выделение SO_2 идет слишком медленно, колбу Вюрца слегка подогревают.

Для определения концентрации сернистой кислоты в растворе насыщают воду сернистым газом и в колбу с 5 мл воды наливают 1 мл полученного раствора сернистой кислоты и 1 мл 10% раствора соляной кислоты. Раствор титруют 0,1 н. раствором йода. Таким образом, ориентировочно определяется количество йода, которое необходимо для титрования 1 мл сернистой кислоты. Более точное определение производят вторичным титрованием. Из бюретки в колбу наливают избыток 0,1 н. раствора йода, превышающий на 2—3 мл количество, установленное ранее. Прибавляют 1 мл 10% раствора соляной кислоты и 1 мл раствора сернистой кислоты. Взбалтывают и титруют избыток йода 0,1 н. раствором тиосульфата натрия. По количеству прореагировавшего йода вычисляют концентрацию сернистой кислоты и соответственно сернистого ангидрида. 1 мл 0,1 н. раствора йода соответствует 3,2 мг сернистого ангидрида.

Для приготовления фуксинсернистого реактива 0,1 г основного фуксина растворяют в 100 мл горячей дистиллированной воды. Раствор фильтруют через бумажный фильтр в склянку из темного стекла. К холодному раствору прибавляют такое количество раствора сернистой

Шкала для определения формальдегида

№ пробирки	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
Стандартный раствор формальдегида № 2, мл	0	0,2	0,25	0,3	0,4	0,5	0,6	0,7	0,8	0,9	1,0	1,5	2,0
Вода, мл	5	4,8	4,75	4,7	4,6	4,5	4,4	4,3	4,2	4,1	4,0	3,5	3,0
Содержание формальдегида, γ	0	2	2,5	3,0	4,0	5,0	6,0	7,0	8,0	9,0	10,0	15,0	20,0

кислоты, в котором содержится 300 мг сернистого ангидрида. Реактив взбалтывают и оставляют стоять в темном месте. На второй день раствор принимает светло-желтую окраску и годен к употреблению (если на второй день получается розовый или темно-желтый раствор, то реактив непригоден. Это зависит от качества фуксина). Реактив сохраняется несколько месяцев, если его хранить в темной склянке.

Проверку реактива проводят следующим образом. В колориметрическую пробирку наливают 0,2 мл раствора формальдегида № 2 и доводят объем жидкости до 5 мл водой; в другую пробирку наливают 5 мл воды. В каждую пробирку приливают 1 мл серной кислоты (1 : 3) и 1 мл испытуемого фуксинсернистого реактива. Если через 40 минут в первой пробирке не получится сине-фиолетовое окрашивание раствора, отличающееся от окраски воды, то реактив не годится.

6. Применяемые посуда и приборы

Поглотительные приборы (см. рис. 1, 2, 3).

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

Пипетки по ГОСТ 1770-51 емкостью 1 мл, с минимальным делением 0,01 мл.

Бюретки по ГОСТ 1770-51 емкостью 25 мл.

Колбы мерные по ГОСТ 1770-51 емкостью 100 мл.

Колбы конические по ГОСТ 3184-46 емкостью 100 и 200 мл.

Колбы Вюрца по ГОСТ 3184-46.

Капельные воронки по ГОСТ 10054-39.

Аспираторы.

Трубки резиновые и зажимы.

III. Отбор пробы воздуха

7. Воздух со скоростью 20 л/час протягивают через два последовательно соединенных поглотительных прибора (см. рис. 1) с 10 мл дистиллированной воды в каждом. Отбор пробы воздуха можно производить также в поглотительный прибор со стеклянной пористой пластинкой (см. рис. 2) со скоростью 1 л/мин. или в прибор Рыхтера (см. рис. 3) со скоростью 2—3 л/мин.

Для определения предельно допустимой концентрации формальдегида в воздухе достаточно пропустить 5 л воздуха.

IV. Описание определения

8. Для анализа из первого поглотительного прибора берут в колориметрические пробирки 1 и 5 мл пробы, а из второго прибора — 5 мл. 1 мл пробы доводят водой до 5 мл. Одновременно готовят стандартную шкалу согласно таблице.

Во все пробирки шкалы и проб наливают по 1 мл фуксинсернистого реактива и взбалтывают. Через 30—40 минут добавляют по 1 мл серной кислоты 1 : 3 и производят сравнение интенсивности окраски проб со стандартной шкалой.

Количество формальдегида в миллиграммах на 1 л воздуха (X) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{G \cdot V_1}{V \cdot V_0 \cdot 1000},$$

где G — количество формальдегида (в гаммах), найденное в анализируемом объеме пробы; V — объем пробы (в миллилитрах), взятый для анализа из первого поглотительного прибора;

V_1 — объем раствора в первом поглотительном приборе (в миллилитрах);

1/1000 — множитель для пересчета гамм в миллиграммы;

V_0 — объем воздуха (в литрах), взятый для анализа, приведенный к нормальным условиям по формуле:

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

где V_t — объем воздуха (в литрах), отобранный для анализа;

t — температура воздуха в месте отбора пробы;

P — барометрическое давление (в миллиметрах ртутного столба).

При обнаружении формальдегида во втором поглотительном приборе расчет производят по той же формуле и найденные количества формальдегида суммируют.

Для удобства расчета V_0 следует пользоваться таблицей коэффициентов для различных температур и давлений. Для приведения объема воздуха к нормальным условиям надо умножить V_t на соответствующий коэффициент.

Таблица

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

Температура газа, °С	Давление P (в мм ртутного столба)							
	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

Продолжение

Температура газа, °С	Давление P (в мм ртутного столба)							
	730	732	734	736	738	740	742	744
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

Температура газа, °С	Давление P (в мм ртутного столба)								
	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	0,9680	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	9,9495	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	0,9179	0,9194	0,9218	0,9243	0,9267	0,9492	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

Продолжение

Температура газа, °С	Давление P (в мм ртутного столба)								
	746	748	750	752	754	756	758	760	762
27	0,8901	0,8955	0,8949	0,8973	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

Температура газа, °С	Давление P (в мм ртутного столба)								
	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

Продолжение

Температура газа, °С	Давление P (в мм ртутного столба)								
	764	766	768	770	772	774	776	778	780
27	0,9146	0,9170	0,9194	0,9218	0,9242	0,9266	0,9290	0,9314	0,9938
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	0,8986	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	0,9926	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

ТУ 122-1/199 Метод определения содержания аммиака в воздухе 3
ТУ 122-1/197 Метод определения содержания сернистого ангидрида 8
ТУ 122-1/194 Метод определения содержания сероводорода в воздухе 12
ТУ 122-1/201 Метод определения содержания паров сероуглерода в воздухе 17
ТУ 122-1/325 Метод определения содержания цианистого водорода в воздухе 22
ТУ 122-1/195 Метод определения содержания окиси углерода в воздухе 26
ТУ 122-1/196 Метод определения содержания паров ртути в воздухе 40
ТУ 122-1/326 Метод определения содержания свинца и его соединений в воздухе 44
ТУ 122-1/327 Метод определения содержания хромового ангидрида и солей хромовой кислоты в воздухе 50
ТУ 122-1/328 Метод определения содержания соединений марганца в воздухе 54
ТУ 122-1/193 Метод определения содержания паров анилина в воздухе 58
ТУ 122-1/198 Метод определения содержания паров бензола в воздухе 62
ТУ 122-1/329 Метод определения содержания паров фенола в воздухе 67
ТУ 122-1/202 Метод определения содержания формальдегида в воздухе 71
ТУ 122-1/200 Метод определения содержания паров метилового спирта в воздухе 77
ТУ 122-1/330 Метод определения содержания тетраэтилсвинца в бензине разных марок и керосине 83

Редактор *М. Д. Бабина*
Техн. редактор *Н. А. Бульдяев* Корректор *В. М. Касьянова*

Сдано в набор 4/III 1960 г. Подписано к печати 18/III 1960 г.
Формат бумаги 84×108$^{1}/_{32}$=2,88 печ. л. (условных 4,72 л.).
3,82 уч.-изд. л. Тираж 5000 экз. Т 02100 МО-17

Медгиз, Москва, Петровка, 12
Заказ 623. 2-я типография Медгиза, Москва, Кривоколенный пер., 12
Цена 1 р. 90 к.

ОПЕЧАТКИ

к книге «Технические условия на методы определения вредных веществ в воздухе». Выпуск I

Стр.	Строка	Напечатано	Следует читать	По чьей вине
4	9 сверху	25 мл	250 мл	типографии
7	3 сверху	10 мл	70 мл	автора
10	2 снизу (2 графа в таблице)		2	автора
15	6 снизу	10γ/мл H_2S	100γ мл/H_2S	корректора
18	13 сверху	10γ/мм	10γ/мл	корректора
20	6 сверху	Содержание углерода, γ	Содержание сероуглерода	автора
23	3 сверху	4%	40%	автора
26	15 сверху	$J_2Θ5$	J_2O_5	корректора
27	6 снизу	4,0—4,5 г	2,0—2,5 г	автора
30	5 сверху	вставлены пробирки	вставлены пробки	корректора
33	15 сверху	окисление углерода	окисление окиси углерода	корректора
38	5 снизу	умножить V	умножить V_t	типографии
43	5 снизу	умножить V	умножить V_t	типографии
48	1 снизу	V_1	V_t	корректора
52	В таблице 2 1 строка, 5 колонка	0,8	0,6	автора
58	10 снизу	0,005 мг/л	0,003 мг/л	автора
60	4 сверху	(0,005 мг/л)	0,003 мг/л	автора
61	5 снизу	V_1	V_0	корректора
62	6 снизу	0,05 мг/л	0,02 мг/л	автора
66	2 снизу	надо умножить на	надо умножить V_t на	корректора
69	1 снизу, 4 колонка	6,4	6,8	автора
	5 колонка	8,4	8,5	автора
71	2 снизу	0,005 мг/л	0,001 мг/л	автора
88	7 снизу, 3 колонка	0,9179	0,9169	автора
	8 колонка	0,9492	0, 9292	корректора
89	3 сверху, 2 колонка	0,8901	0,8931	корректора
	4 колонка	0,8949	0,8979	автора
	5 колонка	0,8973	0,9003	корректора
91	3 сверху, 10 колонка	0,9938	0,9338	автора
91	5 снизу, 4 колонка	0,9926	0,8926	корректора

623—500

gost.e-ecolog.ru