

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

ВЫПУСК I

ИздГИЗ — 1960 — МОСКВА

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

ВЫПУСК I



ГОСУДАРСТВЕННОЕ ИЗДАТЕЛЬСТВО
МЕДИЦИНСКОЙ ЛИТЕРАТУРЫ
МЕДГИЗ — 1960 — МОСКВА

*Сборник технических условий со-
ставлен Методической комиссией
по промышленно-санитарной химии
при Главной государственной сани-
тарной инспекции СССР*

ТЕХНИЧЕСКИЕ УСЛОВИЯ НА МЕТОД ОПРЕДЕЛЕНИЯ СОДЕРЖАНИЯ ХРОМОВОГО АНГИДРИДА И СОЛЕЙ ХРОМОВОЙ КИСЛОТЫ В ВОЗДУХЕ

Утверждены

Главным государственным санитарным
инспектором СССР В. М. ЖДАНОВЫМ
30 сентября 1959 г., № 122-1/327

Настоящие технические условия распространяются на метод определения содержания хромового ангидрида и солей хромовой кислоты в воздухе промышленных помещений при санитарном контроле.

I. Общая часть

1. Метод основан на получении красного окрашивания при взаимодействии растворов хромовой кислоты и ее солей с дифенилкарбазидом.

По интенсивности получаемой окраски производят колориметрическое определение хромовой кислоты и ее солей.

2. Чувствительность метода 1 γ в анализируемом объеме раствора.

3. Метод неспецифичен. Определению мешает железо, если присутствует в количествах свыше 1 мг, и молибден в количествах свыше 8 мг в 10 мл раствора. Марганец не мешает.

4. Предельно допустимая концентрация для хромового ангидрида 0,1 мг/м³ (утверждена 10 января 1959 г., № 279-59).

II. Реактивы и аппаратура

5. Применяемые реагенты и растворы

Этиловый спирт по ГОСТ 5962-51.

Ледяная уксусная кислота по ГОСТ 61-51.

Дифенилкарбазид по ГОСТ 5859-51.

1 г дифенилкарбазида растворяют в 20 мл ледяной уксусной кислоты и прибавляют 200 мл 96% этилового спирта. Бихромат калия по ГОСТ 4220-48.

Стандартный раствор бихромата калия с содержанием 10 μ хромового ангидрида в 1 мл приготавливают следующим образом: 0,1471 г бихромата калия растворяют в дистиллированной воде в мерной колбе емкостью 100 мл. 2 мл этого раствора вносят в мерную колбу емкостью 200 мл и доводят до метки дистиллированной водой. 1 мл этого раствора соответствует 10 μ хромового ангидрида.

6. Применяемые посуда и приборы.

Электроаспиратор.

Реометр на скорость до 20 л/мин. Патрон металлический или плексигласовый (см. рис. 12 и 13).

Колбы мерные по ГОСТ 1770-51 емкостью 100 и 200 мл.

Чашки фарфоровые по ГОСТ 300-41 емкостью 100 мл.

Цилиндры мерные по ГОСТ 1770-51 емкостью 15 мл.

Пипетки по ГОСТ 1770-51 емкостью 10 и 1 мл с минимальными делениями 0,1 и 0,01 мл.

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

Т а б л и ц а 1

№ пробирки	Шкала стандартов										
	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Стандартный раствор, 10 μ /мл	0	0,10	0,20	0,30	0,40	0,50	0,60	0,70	0,80	0,90	1,00
Дистиллированная вода, мл	10,0	9,90	9,80	9,70	9,60	9,50	9,40	9,30	9,20	9,10	9,00
Содержание CrO ₃ , γ	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10

Склейки реактивные по ОСТ 4300.
Термометр по ГОСТ 215-41 от 0 до 100°.

III. Отбор пробы воздуха

7. Воздух со скоростью 10 л/м протягивают через бумажный или перхлорвиниловый фильтр, помещенный в патрон (см. рис. 12 и 13). Для определения предельно допустимой концентрации хромового ангидрида и солей хромовой кислоты необходимо отобрать не менее 100 л воздуха.

IV. Описание определения

8. Фильтр осторожно переносят в фарфоровую чашку, обрабатывают 3 раза дистиллированной водой по 5 мл (температура 80—90°). После каждого промывания жидкость отсасывают при помощи водоструйного насоса. Промывную жидкость сливают в цилиндр емкостью 15 мл, доводят объем дистиллированной водой до 15 мл и перемешивают.

1 и 5 мл пробы переносят в колориметрические пробирки. Объем проб доводят до 10 мл дистиллированной водой. Одновременно готовят стандартную шкалу согласно табл. 1.

Ко всем растворам пробы и стандартной шкалы прибавляют по 1 мл дифенилкарбазида.

Определение концентрации хрома в обработанной пробе можно вести также и фотоколориметрически, с применением различных фотоэлектрических колоримет-

Таблица 2
Шкала стандартов для фотоколориметрии

№ пробирки	0	0	1	2	3	4	5
Стандартный раствор, содержащий 10 γ/мл CrO ₃	0	0	0,2	0,4	0,8	0,8	1,0
Дистиллированная вода, мл	10	10	9,8	9,6	9,4	9,2	9,0
Соответствует количеству CrO ₃ , γ	0	0	2	4	6	8	10

ров. При этом следует пользоваться зеленым светофильтром и кюветой с расстоянием между рабочими гранями в 30 мм. Для построения калибровочной кривой готовят шкалу стандартов согласно табл. 2.

Количество хромового ангидрида в миллиграммах на 1 м³ воздуха (X) вычисляется по формуле:

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

где G — количество хромового ангидрида (в гаммах), найденное в анализируемом объеме пробы; V — количество испытуемого раствора (в миллилитрах), взятого для анализа; V_1 — объем всего испытуемого раствора (в миллилитрах); V_0 — объем воздуха (в литрах), взятый для анализа, приведенный к нормальным условиям по следующей формуле:

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

где V_t — количество воздуха в литрах, отобранное для анализа; P — давление воздуха в месте отбора пробы (в миллиметрах ртутного столба); t — температура воздуха в месте отбора пробы.

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

Темп- ература газа, $^{\circ}\text{C}$	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

П р о д о л ж е н и е

Темп- ература газа, °C	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

Темп- ература газа, °C	Давление <i>P</i> (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	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	0,9179	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

П р о д о л ж е н и е

Темпера- тура газа, °C	Давление <i>P</i> (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

Темпера- тура газа, °C	Давление <i>P</i> (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

П р о д о л ж е н и е

Темпера- тура газа, °C	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 84×108¹/₃₂=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.

О П Е Ч А Т К И
 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	типоврафии
7	3 сверху	10 мл	70 мл	автора
10	2 снизу (2 графа в таблице)		2	автора
15	6 снизу	10 γ /мл H ₂ S	100 γ мл/H ₂ S	корректора
18	13 сверху	10 γ /мм	10 γ /мл	корректора
20	6 сверху	Содержание уг- лерода, γ	Содержание сероуг- лерода	автора
23	3 сверху	4%	40%	автора
26	15 сверху	J ₂ O ₅	J ₂ O ₅	корректора
27	6 снизу	4,0—4,5 г	2,0—2,5 г	автора
30	5 сверху	вставлены про- бки	вставлены пробки	корректора
33	15 сверху	окисление угле- рода	окисление окиси углерода	корректора
38	5 снизу	умножить V	умножить V _t	типоврафии
43	5 снизу	умножить V	умножить V _t	типоврафии
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 _t	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