МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ

НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

Выпуск XV

г. Москва 1979

gost.e-ecolog.ru

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ

НА МЕТОДЫ ОПРЕДЕЛЕНИЯ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ

Выпуск XV

г. Москва 1979

Сборник методических указаний составлен методической секцией по промышленно-санитарной химии при проблемной комиссии "Научные основы гигиены труда и профессиональной патологии".

ВЫПУСК XУ

Настоящие методические указания распространяются на определение содержания вредных веществ в воздухе промышленных помещений при санитарном контроле.

Редакционная коллегия: Е.Г.Иванюк, М.Д.Бабина, В.Г.Овечкин.

УТВЕРЖДАЮ

Заместитель Главного
государственного
санитарного врача СССР

А.И.ЗАИЧЕНКО

" 6 " июня 1979 г.

№2023 - 79

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ НА ОПРЕДЕЛЕНИЕ ХЛОРИРОВАННЫХ УГЛЕВОДОРОДОВ В ПРИБОРЕ ЭТП МНИИГ ИМ.Ф.Ф.ЭРИСМАНА

I. Общая часть

I. Определение основано на сжигании хлорированных углеводородов в специальной колонке с платиновой проволокой накаленной до красна. Продукты сжигания поглощаются в микропоглотителе со стеклянной спиралью, смоченной 0,0Iн раствором щелочи, в которой определяют нефелометрически ион хлора. Пересчитывают на определяемые углеводороды.

2. Чувствительность определения - I мкг в I мл раствора

3. Определению мешают хлориды, бромиды и иодиды.

II. Реактивы и аппаратура

4. Применяемые реактивы и растворы.

Все реактивы готовят на дважды перегнанной воде, свободной от ионов хлора.

Поглотительный раствор - раствор едкого натра - 0,0Iн

Стандартный раствор: готовят исходный раствор. Для этого точную навеску хлористого калия 0,02I0г растворяют в I00 мл воды, Iмл этого раствора содержит 0,Iмг иона хлора. Исходный раствор разбавляют в I0 раз. Iмл раствора содержит 0,0I мг или I0 γ иона хлора.

Азотная кислота, уд.вес 1,34–1,40 (ГОСТ 4461-67).

0,1% раствор азотнокислого серебра $AgNO_3$ (ГОСТ 4461-67).

(ГОСТ 1277-63). Навеску 0,1г азотнокислого серебра растворяют 90 мл воды и вливают 10 мл азотной кислоты, уд.вес 1,34–1,40.

Насыщенный раствор сернокислого натрия $Na_2SO_4 \cdot 10H_2O$ (ГОСТ 195-66).

Едкий натр 10% раствор.

Мышьяковистый ангидрид, 0,01н раствор 0,1г As_2O_3 растворяют в небольшом объеме – 2–3мл едкого натра /1:3/. Раствор разбавляют водой и переливают в мерную колбу емкостью 1л. Нейтрализуют серной кислотой /1:4/ в присутствии 2 капель раствора фенолфталеина до обесцвечивания. Приливают 200мл 5% раствора бикарбоната $NaHCO_3$ и доводят водой до метки.

5. Применяемые посуда и приборы.

Прибор для сжигания хлорированных углеводородов института им. Ф.Ф.Эрисмана. Он состоит из двух частей; очистительной и аналитической (см.рис.), смонтированных на деревянной доске. В очистительную часть входят два поглотителя /1/: один с 5% раствором щелочи для улавливания хлористого водорода, другой с 0,01н раствором мышьяковистой кислоты для задержания хлора. Аналитическая часть включает стеклянную колонку /2/ для сжигания с платиновой впаянной спиралью /9/ длиной 70мм диаметром 0,3мм, микропоглотитель /3/, газовую пипетку /7/, уравнительную склянку /8/. Микропоглотитель состоит из 3-х частей: стеклянной трубки /4/ с шлифом в верхней части длиной 70мм и диаметром 7–8мм, стеклянной спирали из палочки в 10 витков /5/, которые должны плотно входить в трубку пробирки /6/ длиной 52мм и диаметром 8мм в эту пробирку вставляется выше трубка со спиралью.

Аспирационное устройство.

Пипетки газовые емкостью 500–1000 мл.

Пробирки колориметрические /высота 100мм, диаметр 11мм/.

Склянки уравнительные (напорные) емкостью 1л.

Пипетки емкостью 0,1мл с делениями на 0,001мл.

Пипетки емкостью 2мл с делениями на 0,01 мл.

Пипетки емкостью 5-10мл с делениями на 0,1мл.

Колбы мерные емкостью 100мл. ГОСТ 1770-74

Термометр со шкалой 0-100°С.

III. Отбор проб воздуха

6. Пробы отбирают в газовые пипетки емкостью 500-1000мл, предварительно наполнив их раствором сернокислого натрия. В месте отбора проб раствор выливают из пипетки в течение 5-10 минут, а газовая пипетка заполняется исследуемым воздухом. По окончанию отбора проб закрывают зажим на пипетке, а в концы резиновых трубок вставляют стеклянные палочки.

IУ. Описание определения

7. Промывают микропоглотитель хромовой смесью, затем водой и проверяют на присутствие иона хлора азотнокислым серебром. Если от приливания азотнокислого серебра промывная вода помутнеет, трубку со спиралью необходимо прокипятить в воде в течение 20-30 минут и затем вновь проверить реакцию на хлор. Уравнительную склянку /3/ заполняют насыщенным раствором сернокислого натрия. Проверяют герметичность прибора. Для этого открывают все краны и зажимы, а на нижний конец микропоглотителя надевают резиновую трубку с зажимом, который плотно завинчивается. В конец трубки вставляют стеклянную палочку. Прибор можно считать герметичным, если раствор из уравнительной склянки /8/ не поступает в пипетку.

Микропоглотитель смачивают 2-3 каплями 0,01н раствора едкого натра, а в пробирку вносят 1-2 капли того же раствора. Микропоглотитель /3/ посредством шлифа присоединяют к колонке для сжигания /2/. Газовую пипетку /7/ с исследуемым воздухом помещают в верти-

кальном положении, нижний конец ее присоединяют к уравнительной склянке /3/, верхний конец соединяют через стеклянную трубку ватным с колонкой для сжигания. Колонку включают в сеть, при этом платиновая спираль быстро накаливается докрасна. Открывают зажимы газовой пипетки, вначале верхний, затем нижний и пропускают воздух в колонку для сжигания со скоростью 20-25 мл/мин.

После вытеснения всего воздуха из газовой пипетки ее отключают и к колонке для сжигания присоединяют очистительную систему. Очищенный воздух пропускают через колонку в течение 5 минут.

По окончании сжигания выключают колонку, отсоединяют микропоглотитель и промывают его поглотительным раствором, поступая следующим образом: 0,5мл поглотительного раствора наливают через шлиф в перпендикулярно поставленный микропоглотитель, при этом жидкость стекает в пробирку. Раствор из пробирки выливают в колориметрическую пробирку и эту операцию повторяют еще раз. Общее количество жидкости в колориметрической пробирке должно быть не более I мл. После этого постепенно вливают Iмл 0,0Iн раствора NaOH в микропоглотитель и сливают в другую колориметрическую пробирку, одновременно готовят стандартную шкалу, согласно таблице:

Таблица I2

Шкала стандартов

Номер стандарта	Содержание хлора, мкг	Стандартный раствор, мл	Поглотительный раствор, мл
I	0	0	I
2	I	0,I	0,9
3	2	0,2	0,8
4	4	0,4	0,6

I	:	2	:	3	:	4
5		6		0,6		0,4
6		8		0,8		0,2
7		I0		I,0		0

Во все пробирки шкалы и в пробирку с пробой наливают 0,2 мл 0,I% раствора $AgNO_3$. Содержимое пробирок встряхивают и сравнивают образовавшуюся муть в пробирках через 5 минут со шкалой при включении люминесцентной лампы дневного света БС. Наблюдения проводят сбоку в проходящем свете.

Для нефелометрии может быть использован фотоэлектроколориметр (бесцветный фильтр).

Концентрацию хлорорганического соединения в $/м^3$ воздуха (X) вычисляют по формуле:

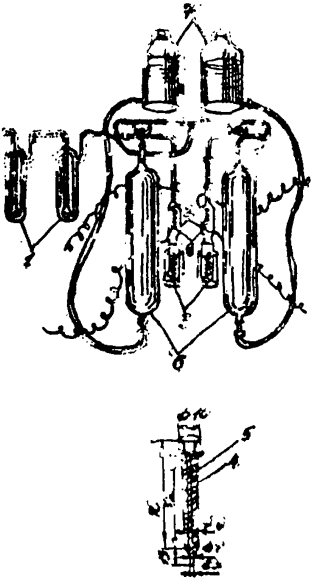
$$X = \frac{(a+б) \cdot K}{V_{Q_0}},$$

где: а- количество хлора, найденное в первой пробирке, в микрограммах;

б- количество хлора, найденное во второй пробирке, в микрограммах;

К- коэффициент для пересчета : ора на данное хлорорганическое соединение;

V_{Q_0}- объем воздуха в литрах, отобранный для анализа, приведенный к стандартным условиям по формуле(см.приложение).



Прибор для определения хлорированных углеводородов (ин-т им. Ф.Ф. Эрисмана)

1 – поглотительные приборы;
2 – колонки для сжигания;
3,4 – микропоглотители;
5 – стеклянная спираль;
6 – газовые пипетки;
7 – уравнительные склянки;
8 – платиновые спирали.

ПРИЛОЖЕНИЕ I

Приведение объема воздуха к стандартным условиям производят согласно газовым законам Бойля-Мариотта и Гей-Люсака по следующей формуле:

$$V_{20} = \frac{V_t \cdot (273+20) \cdot P}{(273+t) \cdot 760}$$

где: V_t – объем воздуха, отобранный для анализа, л

P – барометрическое давление, мм. рт. ст.

t – температура воздуха в месте отбора пробы, ^{o}C

Для удобства расчета V_{20} следует пользоваться таблицей коэффициентов (см. приложение 2). Для приведения объема воздуха к стандартным условиям надо умножить V_t на соответствующий коэффициент.

Коэффициенты для приведения объема воздуха к стандартным условиям: температура +20°С и атмосферное давление 760 мм рт.ст.

°С	Атмосферное давление мм рт.ст.						
	730	732	734	736	738	740	742
I	2	3	4	5	6	7	8
-30	I,I582	I,I6I4	I,I646	I,I677	I,I709	I,I74I	I,I772
-28	I,I487	I,I5I9	I,I550	I,I58I	I,I6I3	I,I644	I,I675
-26	I,I393	I,I425	I,I456	I,I487	I,I5I9	I,I550	I,I58I
-24	I,I302	I,I334	I,I364	I,I39I	I,I427	I,I454	I,I488
-22	I,I2I2	I,I243	I,I274	I,I304	I,I336	I,I366	I,I396
-20	I,II23	I,II55	I,II85	I,I2I5	I,I246	I,I276	I,I306
-I8	I,I036	I,I067	I,I097	I,II27	I,II58	I,II88	I,I2I8
-I6	I,0953	I,098I	I,IOII	I,I04I	I,I07I	I,IIOI	I,II3I
-I4	I,0866	I,0897	I.0926	I,0955	I,0986	I,IOI5	I,I045
-I2	I,0782	I,08I3	I,0842	I,087I	I,090I	I,093I	I,0959
-I0	I,070I	I,073I	I,0760	I,0789	I,08I9	I,0848	I,0877
- 8	I,0620	I,0650	I,0679	I,0708	I,0737	I,0766	I,0795
- 6	I,0540	I,0570	I,0599	I,0627	I,0657	I,0685	I,07I4
- 4	I,0462	I,049I	I,05I9	I,0548	I,0577	I,0605	I,0634
- 2	I,0385	I,04I4	I,0442	I,0470	I,0499	I,0528	I,0556
0	I,0309	I,0338	I,0366	I,0394	I,0423	I,045I	I,0477
+ 2	I,0234	I,0263	I,029I	I,03I8	I,0347	I,0375	I,0402
+ 4	I,0I60	I,0I89	I,02I6	I,0244	I,0272	I,0299	I,0327
+ 6	I,0087	I,0II5	I,0I43	I,0I70	I,0I98	I,0226	I,0253
+ 8	I,00I5	I,0043	I,0070	I,0097	I,0I26	I,0I53	I,0I79
+I0	0,9944	0,9972	0,9999	I,0026	I,0054	I,008I	I,0I08

	2	3	4	5	6	7	8
·I	0,9875	0,990⁻	0,9929	0,9956	0,998·	I,00II	I,0037
·I4	0 ⁻806	0,9833	0,9860	0,9886	0,99I4	0,9940	0,9967
·I⁻	0,9737	0,9765	0,979I	0,98I8	0, 845	0,987I	0,9898
·I	0,967I	0,9698	0,9725	0,975I	0,9778	0,9804	0,9830
⁻20	0,9605	0,9632	0,9658	0,9684	0,97II	0,9737	0,9763
⁻2	0.9539	0.9566	0,9592	0,9618	0.9645	0,967	0.9696
⁻24	0,947⁵	0,9502	0,9527	0,9553	0,9579	0,9605	0,963I
⁻2	0,94I2	0,9438	0,9464	0,9489	0,95I6	0,954]	0.9566
⁻28	0,9349	0,9376	0,940I	0,9426	0,9453	0,9478	0,9503
⁻3	0,9288	0,93I4	0,9339	0,9364	0,939I	0,94I5	0,9440
⁻3_	0,9227	0,9252	0,9277	0,9302	0,.328	0,9353	0, 378
⁻3⁴	0,9I67	0,9I93	0.92I8	0,9242	0,9268	0,9293	0,93I8
⁻3	0,9I07	0,9I33	0.9I⁵8	0,9I82	0.9208	0,.233	0.9257
⁻38	0,9049	0,9074	0,9099	0,9I23	0,9I49	0,9I73	0,9I98
⁻4	0,899I	0,90I7	0,904I	0,9065	0,9090	,9II5	0,9I39

°C	Атмосферное давление мм рт.ст.						
	744	746	748	750	752	754	756
I	2	3	4	5	6	7	8
-30	I,I803	I,I836	I,I867	I,I899	I,I932	I,I963	I,I994
-28	I,I707	I,I739	I,I770	I,I80I	I,I834	I,I865	I,I896
-26	I,I6I2	I,I644	I,I674	I,I705	I,I737	I,I768	I,I799
-24	I,I5I9	I,I550	I,I58I	I,I6I2	I,I644	I,I674	I,I705
-22	I,I427	I,I458	I,I488	I,I5I9	I,I550	I,I58I	I,I6II
-20	I,I337	I,I368	I,I398	I,I428	I,I459	I,I489	I,I5I9
-I8	I,I247	I,I278	I,I308	I,I338	I,I369	I,I399	I,I429
-I6	I,II60	I,II9I	I,I22I	I,I250	I,I282	I,I3II	I,I34I
-I4	I,I074	I,II05	I,II34	I,II64	I,II94	I,I224	I,I253
-I2	I,0989	I,I0I9	I,I049	I,I078	I,II08	I,II37	I,II66
-I0	I,0906	I,0936	I,0965	I,0994	I,I024	I,I053	I,I082
- 8	I,0824	I,0853	I,0882	I,09II	I,094I	I,0969	I,0998
- 6	I,0742	I,0772	I,080I	I,0829	I,0858	I,0887	I,09I6
- 4	I,0662	I,069I	I,07I9	I,0748	I,0777	I,0806	I,0834
- 2	I,0584	I,06I3	I,064I	I,0669	I,0698	I,0726	I,0755
0	I,0506	I,0535	I,0563	I,059I	I,062I	I,0648	I,0676
+ 2	I,0430	I,0459	I,0487	I,05I4	I,0543	I,057I	I,0598
+ 4	I,0355	I,0383	I,04II	I,0438	I,0467	I,0494	I,0522
+ 6	I,0280	I,0309	I,0336	I,0363	I,0392	I,04I9	I,0446
+ 8	I,0207	I,0235	I,0262	I,0289	I,03I7	I,0345	I,0372
+I0	I,0I34	I,0I62	I,0I89	I,02I6	I,0244	I,0272	I,0298
+I2	I,0064	I,0092	I,0II8	I,0I45	I,0I73	I,0I99	I,0226
+I4	0,9993	I,002I	I,0048	I,0074	I,0I02	I,0I28	I,0I55
+I6	0,9924	0,995I	0,9978	I,0004	I,0032	I,0058	I,0084
+I8	0,9856	0,9884	0,9909	0,9936	0,9963	0,9989	I,0010

I	2	3	4	5	6	7	8
+20	0,9789	0,9816	0,9842	0,9868	0,9895	0,9921	0,9947
+22	0,9723	0,9749	0,9775	0,9800	0,9827	0,9853	0,9879
+24	0,9657	0,9683	0,9709	0,9735	0,9762	0,9787	0,9813
+26	0,9592	0,9618	0,9644	0,9669	0,9696	0,9721	0,9747
+28	0,9528	0,9555	0,9580	0,9605	0,9632	0,9657	0,9682
+30	0,9466	0,9492	0,9517	0,9542	0,9568	0,9594	0,9618
+32	0,9403	0,9429	0,9454	0,9479	0,9505	0,9530	0,9555
+34	0,9342	0,9368	0,9393	0,9418	0,9444	0,9468	0,9493
+36	0,9282	0,9308	0,9332	0,9357	0,9382	0,9407	0,9432
+38	0,9222	0,9248	0,9272	0,9297	0,9322	0,9347	0,9371
+40	0,9163	0,9189	0,9213	0,9237	0,9263	0,9287	0,9311

°C	Атмосферное давление мм рт.ст.						
	758	760	762	764	766	768	770
-30	I,2026	I,2058	I,2089	I,2I22	I,2I53	I,2I85	I,22I7
-28	I,I928	I,I959	I,I990	I,2022	I,2053	I,2084	I,2II7
-26	I,I83I	I,I862	I,I893	I,I925	I,I956	I,I986	I,20I8
-24	I,I736	I,I767	I,I797	I,I829	I,I859	I,I89I	I,I922
-22	I,I643	I,I673	I,I703	I,I735	I,I765	I,I795	I,I827
-20	I,I55I	I,I58I	I,I6II	I,I643	I,I673	I,I703	I,I734
-I8	I,I460	I,I490	I,I5I9	I,I55I	I,I58I	I,I6	I,I642
-I6	I,I372	I,I40I	I,I43I	I,I462	I,I49I	I,I52I	I,I552
-I4	I,I284	I,I3I3	I,I343	I,I373	I,I402	I,I432	I,I463
-I2	I,II97	I,I226	I,I255	I,I285	I,I3I5	I,I344	I,I374
-I0	I,III2	I,II4I	I,II69	I,I200	I,I229	I,I258	I,I288
- 8	I,I028	I,I057	I,I086	I,III5	I,II44	I,II73	I,I203
- 6	I,0945	I,0974	I,I003	I,I032	I,I06I	I,I089	I,III8
- 4	I,0864	I,0892	I,092I	I,0949	I,0978	I,I006	I,I036
- 2	I,0784	I,08I2	I,084I	I,0869	I,0897	I,0925	I,0955
0	I,0705	I,0733	I,076I	I,0789	I,08I7	I,0846	I,0875
+ 2	I,0627	I,0655	I,0683	I,07I2	I,0739	I,0767	I,0795
+ 4	I,055I	I,0578	I,0605	I,0634	I,0662	I,0689	I,07I7
+ 6	I,0475	I,0502	I,0529	I,0557	I,0585	I,06I2	I,064I
+ 8	I,0399	I,0427	I,0454	I,0482	I,0509	I,0536	I,0565
+I0	I,0326	I,0353	I,0379	I,0407	I,0435	I,0462	I,0489
+I2	I,0254	I,028I	I,0307	I,0335	I,0362	I,0388	I,04I6
+I4	I,0I83	I,0209	I,0235	I,0263	I,0289	I,03I6	I,0344
+I6	I,0II2	I,0I38	I,0I64	I,0I92	I,02I8	I,0244	I,0272
+I8	I,0043	I,0069	I,0095	I,0I22	I,0I48	I,0I75	I,0202

I	2	3	4	5	6	7	8
+20	0,9974	I,0000	I,0026	I,0053	I,0079	I,0I05	I,0I32
+22	0,9906	0,9932	0,9957	0,9985	I,00II	I,0036	I,0063
+24	0,9839	0,9865	0,989I	0,99I7	0,9943	0,9968	0,9995
+26	0,9773	0,9799	0,9824	0,985I	0,9876	0,9902	0,9928
+28	0,9708	0,9734	0,9759	0,9785	0,98II	0,9836	0,9863
+30	0,9645	0,9670	0,9695	0,9723	0,9746	0,9772	0,9797
+32	0,958I	0,9606	0,963I	0,9657	0,9682	0,9707	0,9733
+34	0,95I9	0,9544	0,9569	0,9595	0,96I9	0,9644	0,9669
+36	0,9457	0,9482	0,9507	0,9532	0,9557	0,9582	0,9607
+38	0,9397	0,942I	0,9445	0,947I	0,9495	0,9520	0,9545
+40	0,9337	0,936I	0,9385	0,94II	0,9435	0,9459	0,9485

Приложение 3

СПИСОК ИНСТИТУТОВ, ПРЕДСТАВИВШИХ МЕТОДИКИ В ДАННЫЙ СБОРНИК

Вещество	Наименование института
5,6-амино-2п-амино-фенил-бензамидазол(мягчитель 2)	Ростовский медицинский институт
Ацетон, формальдегид, фенол, фурфурол, фурфуриловый спирт, бензиловый спирт, ксилол, толуол, о-крезол, п-крезол	Харьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
4-амино-3,5,6-трихлорпиколиновая кислота	г.Киев[x]
Бензол сульфохлорид	Уфимский институт гигиены труда и профзаболеваний
Бенлат	Киевский институт гигиены труда и профзаболеваний
Бромофос	ВНИИГИНТОКС
Валексон	ВНИИГИНТОКС
Витавако(карбоксин)	Киевский институт гигиены труда и профзаболеваний
Водород, окись углерода, метан, этан, двуокись углерода, этилен, ацетилен, пропилен, изопентан, бензол, толуол, стирол, этилбензол.	Харьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
Водород, метан, окись углерода, этан, пропан, этилен, пропилен, гексан, циклогексан, бензол	То же
Капролактам	Московский Институт Гигиены труда и профзаболеваний

1	2
Глицидный спирт	Московский институт гигиены труда и профзаболеваний
Дилор	ВНИИГИНТОКС
I,4-Диметилпиперазин	Ростовский медицинский институт
3,5-Динитро-4-хлорбензотрифторид	г.Киев*
4,4'-Дифенилметандиизоцианат	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
м-Изопропиланилин	г.Киев*
Изопропилцеллозольв (изопропиловый эфир этиленгликоля) бутилцеллозольв (бутиловый эфир этиленгликоля)	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
Калиевая и натриевая соль 4-амино-3,5,6-трихлорпиколиновой кислоты	г.Киев*
Моногидрохлоридпиколин, дигидрохлорид-α-пиколин	То же
Моно-, ди- и трихлоруксусная кислота	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
Монохлорацетилхлорид	г.Киев*
2-Монохлор-п-третбутилтолуол, 2,5-дихлор-п-третбутилтолуол, 2,3,6-трихлор-п-третбутилтолуол, 2,3,6-трихлортолуол	То же
Меркаптаны, сульфиды, дисульфиды	Ангарский институт гигиены труда и профзаболеваний
Изомеры нитрохлорбензола	Харьковский институт гигиены труда и профзаболеваний

1	2
Окись иттрия	I-й Московский медицинский институт
Окись триметилэтилена	Институт мономеров для синтетического каучука
Свинец	Новосибирский санитарный институт
Свинец	Донецкий институт гигиены труда и профзаболеваний
п-Третбутилтолуол	г.Киев*
Толуол, хлорбензол, хлорэтан, бромэтан, этиловый и бутиловый спирты	Ангарский институт гигиены труда и профзаболеваний
2,4,4'-триаминобензанилид (таба)	Ростовский медицинский институт
Трихлорбутадиен, тетрахлорбутадиен	ВНИИполимер, г.Ереван
Трихотецин	ВНИИГИНТОКС
Феназон (I-фенил-4-амино-5-хлорпиридазон-6)	Львовский медицинский институт
Хлораминопиколины	г.Киев*
п-Хлорбензотрифторид п-хлорбензотрихлорид	То же
Хлорированные углеводороды	Институт гигиены труда им. Ф.Ф.Эрисмана Московская область
Хлорпиколины	г.Киев*
Цианокс	ВНИИГИНТОКС
Этиловые эфиры акриловой и метакриловой кислот	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
Эупарен	ВНИИГИНТОКС
Ялан	Киевский институт гигиены труда и профзаболеваний

Вещество	Институт
Бромофос	ВНИИГИНТОКС
Рамрод	ВНИИГИНТОКС
Диметилтерефталат	Московский институт гигиены труда и профзаболеваний
Хлорит натрия	г.Киев[x]

[x] Точный адрес - в Московском институте гигиены труда и профзаболеваний

Приложение 4

Вещества, определяемые по ранее утвержденным и опубликованным Техническим условиям

№ пп	Нормированные вещества	Опубликованные Технические условия
I.	Себациновая кислота	Выпуск II, 1964 г., с. 47 Технические условия на методы определения одноосновных карбоновых кислот.
2.	Иодофенфос	Вып. II, 1964г., с. 34 Технические условия на методы определения фосфорорганических инсектицидов в воздухе.
3.	Диалкилдифенилдитиофосфорная кислота	"
4.	Трифенилфосфит	"
5.	2-этилгексилдифенилфосфит	"
6.	О,О-диметил-(2,4,5-трихлорфенил)фосфат (тролен)	"
7.	Бензонитрил	Вып. УП, 1971г., с. 7 Технические условия на метод определения акрилонитрила в воздухе.
8.	Гидрохинонат меди	Вып. I7, 1965г., с. 45. Технические условия на метод определения трихлорфенолята меди в воздухе.
9.	Салицилат меди	"
0.	Моноэтаноламин	Вып. У I, 1971г., с. 21 Технические условия на метод определения первичных алифатических аминов.
I.	Моноэтанолэтилендиамин	"
2.	Мышьяковистокислый цезий	Вып. IУ, 1965г., с. 3 Технические условия на метод определения мышьяковистого ангидрида и др. соединений мышьяка.
I.	Диацетоновый спирт	Вып. IУ, 1965г., с. II5 Технические условия на метод определения метилпропилкетона и метилгексилкетона в воздухе

I	2
I4.Диэтаноламин	Вып.XI, 1976г., с.3 Технические условия на метод определения первичных и вторичных аминов в воздухе.
I5.Триэтаноламин	Вып.XI, 1976 г., с.7 Технические условия на метод определения третичных аминов в воздухе.
I6.Дибутилсебацинат	Вып.IУ, I965г., с.98 Технические условия на метод определения сложных эфиров одноосновных кислот в воздухе
I7.Дифтортетрахлорацетон	Вып.IУ, I965 г., с.I39 Технические условия на метод определения фторорганических соединений в воздухе.
I8.Трифтортрихлорацетон	"
I9.Перфтордиэтилметиламин	"
20. ильтан	Вып.IУ, I965 г., с.I43 Технические условия на метод определения хлорорганических ядохимикатов в воздухе.
2I. имидный и полиимидный лесспоропласт	Вып.IУ, I965 г., с.I65 Технические условия на метод определения пыли в воздухе промышленных помещений.
22. пром	"
23.Нитрон	"
24.Лавсан	"
25. тибутилметакрилат	"
Низкомолекулярная полиакриловая смола	"
Сополимер марки ВХВД-40	"
28. ный сополимер бутилакрилата и метакриловой кислоты (акриловый загуститель)	"

I	2
29. Аммониты (механическая смесь ТНТ и NH_4NO_3 в соотношении 79:21)	Вып. IУ, 1965 г., с. 165 Технические условия на метод определения пыли в воздухе промышленных помещений.
30. Силикаты стеклообразные вулканического происхождения (туфы, пемза, перлит)	"
31. Аэрозоль сырой нефти	"
32. Ситалл с алмазом	"
33. Люминофор - К-86	"
34. Гидроперекись третичного амила	Вып. X, 1974 г., с. 18 Технические условия на метод определения гидроперекиси изопропилбензола в воздухе.

СОДЕРЖАНИЕ

Методические указания на фотометрические определения 5,6-амино-2п-аминофенил-бензамидазола (мягчителя-2) в воздухе... 3

Методические указания на хроматографическое определение ацетона, формальдегида, фенола, фурфурола, фурфурилового спирта, бензилового спирта, коилола, толуола, о-крезола, п-крезола в воздухе 6

Методические указания на потенциометрическое определение 4-амино-3,5,6-трихлорпиколиновой кислоты в воздухе 10

Методические указания на фотометрическое определение бензосульфохлорида в воздухе. 13

Методические указания на хроматографическое определение бенлата в воздухе. 17

Методические указания на хроматографическое определение бромофоса в воздухе. 21

Методические указания на хроматографическое определение валексона в воздухе. 25

Методические указания на хроматографическое и спектрофотометрическое определение витавакса (карбоксина) в воздухе . . . 29

Методические указания на хроматографическое определение водорода, окиси углерода, метана, этана, двуокиси углерода, этилена, ацетилена, пропилена, изопентана, бензола, толуола, стирола и этилбензола в воздухе. 34

Методические указания на хроматографическое определение водорода, метана, окиси углерода, этана, пропана, этилена, пропилена, гексана, циклогексана, бензола, толуола, в воздухе . . . 40

Методические указания на фотометрическое определение инцидного спирта в воздухе. 44

Методические указания на хроматографическое определение [illegible]а в воздухе 48

Методические указания на газохроматографическое определение 4-диметилпиперазина в воздухе. 52

Методические указания на хроматографическое определение метилтерефталата и динила в воздухе. 56

Методические указания на хроматографическое определение 5-динитро-4 хлорбензотрифторида в воздухе. 60

Методические указания на фотометрическое определение 4,4-дифенилметандиизоцианата в воздухе 63
Методические указания на хроматографическое определение N-изопропиланилина в воздухе. 67
Методические указания на фотометрическое определение изопропилцеллозольва (изопропилового эфира этиленгликоля) и бутилцеллозольва (бутилового эфира этиленгликоля) в воздухе. 70
Методические указания на полярографическое определение калиевой и натриевой соли 4-амино-3,5,6-трихлорпиколиновой кислоты в воздухе. 74
Методические указания на хроматографическое определение капролактама. 77
Методические указания на фотометрическое определение моногидрохлоридпиколина и дигидрохлорид-α-пиколина в воздухе 81
Методические указания на фотометрическое определение моно-, ди- и трихлоруксусных кислот в воздухе 84
Методические указания на фотометрическое определение монохлорметилхлорида в воздухе. 88
Методические указания на хроматографическое определение 2-монохлор-п-третбутилтолуола, 2,5-дихлор-п-третбутилтолуола, 2,3,6-трихлор-п-третбутилтолуола, 2,3,6-трихлортолуола в воздухе.. 91
Методические указания на хроматографическое определение меркаптанов, сульфидов и дисульфидов в воздухе 95
Методические указания на хроматографическое определение изомеров нитрохлорбензола в воздухе 99
Методические указания на пламенно-фотометрическое определение окиси иттрия в воздухе. 102
Методические указания на хроматографическое определение окиси триметилэтилена в воздухе 107
Методические указания на фотометрическое определение свинца и его соединений в воздухе 110
Методические указания на фотометрическое определение свинца в воздухе. 114
Методические указания на хроматографическое определение п-третбутил-толуола в воздухе 118
Методические указания на хроматографическое определение толуола, хлорбензола, хлоратана, бромэтана, этилового и бутилового спиртов в воздухе 121

Методические указания на фотометрическое определение ,4,4^{I} -триаминобензанилида (таба) в воздухе 125
Методические указания на газохроматографическое опре-ление трихлорбутадиена и тетрахлорбутадиена в воздухе . . . 128
Методические указания на хроматографическое определе-ие трикоцетина в воздухе 133
Методические указания на спектрофотометрическое опре-ление феназона (I-фенил-4-амино-5-хлорпиридазон-6) в оздухе 136
Методические указания на хроматографическое определение аминопиколинов в воздухе 139
Методические указания на хроматографическое определение -хлорбензотрифторида и п-хлорбензотрихлорида в воздухе . . . 142
Методические указания на определение хлорированных водородов в приборе ЭТП МНИИГ им. Ф.Ф.Эрисмана 146
Методические указания на хроматографическое определе-ие хлорпиколинов в воздухе 152
Методические указания на хроматографическое определе-ие цианокса в воздухе 156
Методические указания на фотометрическое определение овых эфиров акриловой и метакриловой кислот в воздухе . . 159
Методические указания на фотометрическое определение токсидиэтиленгликол ого эфира акриловой кислоты в воздухе. 163
Методические указания на хроматографическое определе-ие эупарена в воздухе 167
Методические указания на дометрическое определение орита натрия в воздухе 172
Методические указания на хроматографическое определе-е илана в воздухе 174
ПРИЛОЖЕНИЕ I. Формула для приведения объема воздуха с андартным условиям 177
ПРИЛОЖЕНИЕ 2. Таблица коэффициентов для приведения ъема воздуха к стандартным условиям 178
ПРИЛОЖЕНИЕ 3. Список институтов, представивших методики 184
ПРИЛОЖЕНИЕ 4. Список веществ, определяемых по ранее ерженным и опубликованным методикам 188

Перепечатано Министерством электротехнической промышленности СССР

В печать 05.08.87 Тираж 805 экз.

Информэлектро Зак.2383

Л.-86766 от.4/12 Объем п. л.12,5 Зак. №2108 Тир.1000
Типография Министерства здравоохранения СССР

gost.e-ecolog.ru