

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
ПО ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИЙ ВРЕДНЫХ
ВЕЩЕСТВ В ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ**

(переработанные технические условия, выпуск 8)

Москва - 1983 г.

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

**МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
ПО ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИЙ ВРЕДНЫХ ВЕЩЕСТВ
В ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ**

/переработанные технические условия выпуск, 8/

Москва - 1983 г.

Сборник Методических указаний составлен на основе ранее опубликованного 8 выпуска технических условий. Включенные в сборник методики переработаны в соответствии с требованиями ГОСТ'а И2.1.005-76. Некоторые устаревшие методики заменены новыми.

Настоящие Методические указания распространяются на определение содержания вредных веществ в воздухе промышленных помещений при санитарном контроле и имеют ту же юридическую силу, что и Технические условия.

Редакционная коллегия: Р.Н.Македонская, С.И.Муравьева
Т.В.Соловьева, В.Г.Овечкин

СО Д Е Р Ж А Н И Е

стр.

1. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций азотистокислого натрия в воздухе ..	4
2. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций алюминийорганических соединений в воздухе	6
3. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций аминазина в воздухе	19
4. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций 5-амино-8-оксо-3,7-дибром-1,4-нафтохинонимина в воздухе	17
5. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций антрацена в воздухе	21
6. Методические указания по измерению концентраций бромистого металла в воздухе	25
7. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций винилбутилового эфира в воздухе .	29
8. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций 1,2-дибромпропана в воздухе . . .	33
9. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций диметилacetамида в воздухе	37
10. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций о-дихлорбензола и п-дихлорбензола в воздухе	41
11. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций 2,3-дихлор-1,4-нафтохинона в воздухе	46
12. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций диэтилхлорфосфата в воздухе . .	50
13. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций изопропилхлорформата /изопропилкарбоната/ в воздухе	55

14. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций кадмия в воздухе	60
15. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций метилнитрофоса в воздухе	64
16. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций 4-метиламино-I-оксияэтиламино-антрахинона в воздухе	68
17. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций нитрометана в воздухе	71
18. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций п-оксиdifениламина в воздухе	75
19. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций перхлорэтилмеркаптана в воздухе	78
20. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций симазина, пропазина и антразина в воздухе	82
21. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций симазина в воздухе	86
22. Методические указания по полярографическому измерению концентраций сурьмы в воздухе	90
23. Методические указания по полярографическому измерению концентраций пятихлористой сурьмы в воздухе	97
24. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций толуола, бутилацетата и бутанола в воздухе	102
25. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций треххлористой и двуххлористой сурьмы в воздухе	107
26. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций трихлорэтилена, тетрахлорэтана и тетрабромэтана в воздухе	111
27. Методические указания по газохроматографическому измерению концентраций трихлорэтилена и тетрахлорэтилена /перхлорэтилена/ в воздухе	117

28. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций тетрахлорэтилена /перхлорэтилена/ в воздухе	121
29. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций трикрезилфосфата и триоксенилфосфата в воздухе	126
30. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций трихлорбензола в воздухе	131
31. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций солянокислого п-фенидина в воздухе	135
32. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций 3-хлор-1-бромпропана и 2-хлорэтаносульфохлорида в воздухе	139
33. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций м-хлорфенилизоцианата и п-хлорфенилизоцианата в воздухе	145
34. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций п-хлоранилина и м-хлоранилина в воздухе	149
35. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций хлорбензола и бромбензола в воздухе	153
36. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций хлорангидрида трихлоруксусной кислоты в воздухе	156
37. Методические указания по фотометрическому измерению концентраций цианурхлорида /хлористого цианура/ в воздухе	162
Приложение 1. Приведение объема воздуха к стандартным условиям	167
Приложение 2. Таблица коэффициентов для различных температур и давления	168
Приложение 3. Список институтов, представивших методики	169

УТВЕРЖДАЮ

Заместитель Главного государственного санитарного врача СССР

А.И. Заиченко
А.И. ЗАИЧЕНКО

22 апреля 1983 г.

Б 2763-83

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ
ПО ПОЛЯРОГРАФИЧЕСКОМУ ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИЙ СУРЬМЫ В
ВОЗДУХЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ*

Sb

$M = 121,76$

Серебристо-белый металл с сильным блеском. Плотность 6,68, $T_{пл} 630^{\circ}$, $T_{кип} 1625^{\circ}C$, медленно растворяется в серной и соляной кислотах.

Sb₂O₃

Трехокись сурьмы. $T_{пл} 656^{\circ}$, $T_{кип} 1425^{\circ}C$, хорошо растворяется в соляной кислоте, плохо в серной и азотной.

Sb₂O₅

Пятиокись сурьмы. Устойчива до $357^{\circ}C$, при более высоких температурах разлагается до *Sb₂O₄*. Растворяется в водных растворах щелочей с образованием солей сурьмяной кислоты.

I. Характеристика метода

Метод А. Определение основано на восстановлении ионной сурьмы на ртутно-капельном электроде на фоне Zn раствора соляной

* Метод А - для анализа сурьмы в воздухе при пайке.

Метод В - для определения сурьмы в черной металлургии.

кислоты при потенциале восстановления пика сурьмы $E_n = -0,25$ в.
 по отношению к насыщенному каломельному электроду.

Отбор проб проводится с концентрированием на фильтр.

Метод Б. Определение основано на восстановлении ионов сурьмы на ртутно-кадмевом электроде на фоне 2 Н раствора соляной кислоты при потенциале восстановления пика сурьмы $E_n = -0,15$ в.
 по отношению к доновой ртути.

Отбор проб проводится с концентрированием на фильтр.

Предел измерения сурьмы - 0,1 мкг/мл /метод А/, 0,03 мкг/мл /метод Б/.

Предел измерения в воздухе - 0,08 мг/м³ /метод А/, 0,015 мг/м³ /метод Б/ при отборе 30 л воздуха.

Диапазон измеряемых концентраций - 0,08-0,8 мг/м³ /метод А/, 0,015-0,05 мг/м³ /метод Б/.

Определению сурьмы не мешают олово, никель, цинк, свинец.
 /метод А/.

Определению сурьмы не мешают в соотношениях: железо /+3/ 3000 : 1; марганец 1000 : 1; хром 1 : 1; никель 50 : 1 /метод Б/.

Граница суммарной погрешности измерения сурьмы в воздухе не превышает $\pm 15\%$.

Предельно допустимая концентрация сурьмы в воздухе 0,5 мг/м³, трехвалентных окислов /в пересчете на сурьму/ - 1 мг/м³, пятивалентных окислов /в пересчете на сурьму/ - 2 мг/м³.

2. Реактивы и растворы

сурьма металлическая.

Основной раствор с содержанием 1 мл раствора сурьмы готовят раствором 0,1 г растворной сурьмы в 5-10 мл концентрированной серной кислоты при нагревании. По охлаждении раствор разбавляют 30-50 мл воды и вновь охлаждают, переносят в мерную колбу на 100 мл и доливают до метки водой, тщательно перемешивают. Раствор устойчив в течение 5 месяцев.

Стандартные растворы с содержанием 100 мкг/мл, 10 мкг/мл готовят соответствующим разбавлением 3 Н или 2 Н растворами.

Кислота серная, х. ч., ГОСТ 4204-77, концентрированная, разбавленная 1:1

Кислота соляная, х. ч., ГОСТ 3118-77, 3 Н и 2 Н растворы.

Кислота аскорбиновая.

Гидразин солянокислый, ч.д.а., ГОСТ 22159-79.

Аммоний ванадиевокислый, ч.д.а., ГОСТ 9336-75.

Ртуть азотнокислая, закисная, ч.д.а., ГОСТ 4521-76.

Ртуть металлическая, очищенная, ГОСТ 4658-49.

Цинк гранулированный.

Вода бидистиллированная. Реактивы следует готовить на бидистиллированной воде.

Азот газообразный, ГОСТ 9293-74, очищенный от кислорода.

Очистка азота от кислорода

Азот пропускают через склянку, содержащую раствор двухвалентного ванадия, находящегося над гранулами амальгамы ванадиевого цинка. Раствор двухвалентного ванадия готовят следующим образом: порошок ванадиевокислого аммония растворяют в 15% растворе серной кислоты до получения насыщенного раствора пятивалентного ванадия. В качестве восстановителя используют амальгаму цинка. Для ее получения гранулированный цинк встряхивают в растворе азотнокислой закиси ртути, содержащем азотную кислоту, до образования блестящей амальгамы цинка.

Амальгамированный цинк тщательно отмывает дистиллированной водой от азотной кислоты. Насыщенный раствор пятивалентного ванадия встряхивают с амальгамой цинка до фиолетовой окраски двухвалентного ванадия. Раствор устойчив в течение 1,5-2 месяцев.

Фильтры АФА ВП-20.

3. Приборы и посуда

Аспирационное устройство

Полярографы ПУ-1, ППТ-1, с ртутно-капельным электродом с записью полярограмм в переменноточковом режиме^ж.

Электрод насыщенный коллоидный.

Электрод хлорсеребряный ЭВМ-1М4.

Чаша муфельная.

Щипцы тигельные.

Баллон для азота, редуктор для баллона.

Патроны для фильтров.

Электрическая плитка.

Тигли фарфоровые.

Колбы мерные, ГОСТ 1770-74, вместимостью 25, 50, 100 мл.

Пипетки, ГОСТ 20292-74, вместимостью 1, 2, 5, 10 мл.

Стаканы химические, вместимостью 50, 100 мл.

4. Проведение измерения

Условия отбора проб воздуха

Воздух со скоростью 10-15 л/мин аспирируют через фильтр АФА-ВП-20, помещенный в патрон.

Для определения 1/2 ПДК сурьмы достаточно отобрать 30-50 л воздуха в течение 3-5 мин.

В случае применения полярограф другой системы следует подобрать оптимальный режим полярографирования.

Условия анализа

Метод А. Фильтры переносят в фарфоровые тигли, смачивают 2 мл серной кислоты /1:1/ и озоляют при температуре 400°C в течение 1 часа. После охлаждения золу растворяют в 10 мл концентрированной соляной кислоты, переносят в мерную колбу на 25 мл и доводят до метки водой. Для полярографирования берут 6 мл пробы и добавляют 4 мл воды. Раствор помещают в полярографическую ячейку и полярографируют. Кислород из раствора удаляют продуванием в течение 3-5 мин очищенным от него азотом.

Условия полярографирования на ПУ-1:

Начальное поляризующее напряжение - 0,1 в, скорость развертки 2 мв/сек, амплитуда переменного тока 30 мв, период капания 3 сек, режим 3-х электродный, электрод сравнения хлорсеребряный, регистрация в "тост" режиме, демпфирование 5 x 0,1, координаты самописца X = 2 x 100 мв/см, Y = 1 x 100 мв/см.

Измеряют высоту пика и по калибровочному графику находят содержание сурьмы. Для построения калибровочного графика готовят шкалу стандартов, согласно таблице 20.

Таблица 20

Шкала стандартов

Номер стандартного раствора с содержанием 10 мкг/мл	Соляная кислота, Н раствор, мл	Содержание сурьмы, мкг/мл
1	0,1	9,9
2	0,3	9,7
3	0,5	9,5
4	0,7	9,3
5	0,9	9,1
6	1,0	9,0

Строят график: на ось ординат наносят значения высоты пика в мв, на ось абсцисс - соответствующие им величины концентрации

сурьмы в мкг/мл.

Метод Б. Фильтр переносят в фарфоровый тигель, заливают 10-15 мл смеси концентрированных соляной и азотной : олот /3:1/, помещают на электрическую плитку и растворяют осадок на фильтре при помешивании в течение 10-15 минут. Далее фильтр отжимают стеклянной палочкой, промывают бидистиллированной водой, сливая промывную жидкость в тот же тигель, фильтр удаляют. Раствор упаривают досуха. Сухой остаток растворяют в 15 мл 2 Н раствора соляной кислоты порциями по 5 мл. Кислород из раствора удаляют продуванием в течение 10 мин очищенным от него азотом.

Режим полярографирования: начальное поляризующее напряжение -0,05 в, скорость развертки 2 мв/сек, амплитуда 4 мв, период капания 3 сек, диапазон тока 5 а /X · 100/.

Полярографируют часть исследуемого раствора пробы. В оставшуюся часть пробы добавляют стандартный раствор сурьмы. Содержание добавляемого стандарта рассчитывают на 1 мл пробы. При этом пик вещества должен увеличиться примерно в два раза.

Концентрацию сурьмы в воздухе в мг/м³ рассчитывают по формуле: /метод А/

$$X = \frac{m_{ср} \cdot V_1}{V_{до}}, \text{ где}$$

$m_{ср}$ - количество сурьмы, найденное по калибровочному графику в

1 мл анализируемого раствора, мкг;

V_1 - объем анализируемого раствора, мл;

$V_{до}$ - объем воздуха, взятый для анализа и приведенный к стандартным условиям по формуле / 1. приложения / л.

Концентрацию сурьмы в воздухе вычисляют методом добавок /X в мг/м³/ по формуле /метод Б/:

$$X = \frac{N_1 \cdot V_1 \cdot V_{см} \cdot V_{пр}}{[(N_2 - N_1) \cdot V_{пр} + N_2 \cdot V_{см}] \cdot V_{до}}, \text{ где}$$

- γ - концентрация добавленного стандартного раствора вещества, мкг/мл;
- h_1 - высота пика анализируемого раствора, мм;
- h_2 - суммарная высота пика, полученная после добавления раствора с известной концентрацией вещества в анализируемый объем, мм;
- $V_{см}$ - объем добавленного стандартного раствора вещества, мл;
- V_p - объем анализируемого раствора пробы, помещенного в ячейку, мл;
- $V_{об}$ - общий объем анализируемого раствора пробы, мл;
- $V_{во}$ - объем воздуха, взятый для анализа и приведенный к стандартным условиям по формуле /см. приложение/, л.

Приложение I

Приведение объема воздуха к стандартным условиям проводят по следующей формуле:

$$V_{20} = \frac{V_t \cdot (273 + 20) \cdot P}{(273 + t) \cdot 101,33}, \text{ где}$$

- V_t - Объем воздуха, отобранный для анализа, л;
 P - барометрическое давление, кПа /101,33 кПа = 760 мм рт.ст./;
 t - температура воздуха в месте отбора пробы, °С.

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

КОЭФФИЦИЕНТЫ

Для приведения объема воздуха к стандартным условиям: температура +20°C
и атмосферное давление 101,35 кПа /760 мм рт.ст./

°C	Давление P, кПа										
	97,33	97,86	98,40	98,93	99,46	100	100,53	101,06	101,33	101,86	102,40
-30	1.1582	1.1646	1.1709	1.1772	1.1836	1.1899	1.1963	1.2026	1.2058	1.2122	1.2185
-26	1.1393	1.1456	1.1519	1.1581	1.1644	1.1705	1.1768	1.1831	1.1862	1.1925	1.1986
-22	1.1212	1.1274	1.1336	1.1396	1.1458	1.1519	1.1581	1.1643	1.1673	1.1735	1.1795
-18	1.1036	1.1097	1.1158	1.1218	1.1278	1.1338	1.1399	1.1460	1.1490	1.1551	1.1611
-14	1.0866	1.0926	1.0986	1.1045	1.1105	1.1164	1.1224	1.1284	1.1313	1.1373	1.1432
-10	1.0701	1.0760	1.0819	1.0877	1.0936	1.0994	1.1053	1.1112	1.1141	1.1200	1.1258
-6	1.0540	1.0599	1.0657	1.0714	1.0772	1.0829	1.0887	1.0945	1.0974	1.1032	1.1089
-2	1.0385	1.0442	1.0499	1.0556	1.0613	1.0669	1.0726	1.0784	1.0812	1.0869	1.0925
0	1.0309	1.0366	1.0423	1.0477	1.0535	1.0591	1.0648	1.0705	1.0733	1.0789	1.0846
+2	1.0234	1.0291	1.0347	1.0402	1.0459	1.0514	1.0571	1.0627	1.0655	1.0712	1.0767
+6	1.0087	1.0143	1.0198	1.0253	1.0309	1.0363	1.0419	1.0475	1.0502	1.0557	1.0612
+10	0.9944	0.9999	1.0054	1.0108	1.0162	1.0216	1.0272	1.0326	1.0353	1.0407	1.0462
+14	0.9816	0.9860	0.9914	0.9967	1.0027	1.0074	1.0128	1.0183	1.0209	1.0263	1.0316
+18	0.9671	0.9725	0.9778	0.9830	0.9884	0.9936	0.9989	1.0043	1.0069	1.0122	1.0175
+20	0.9605	0.9658	0.9711	0.9763	0.9816	0.9868	0.9921	0.9974	1.0000	1.0053	1.0105
+22	0.9539	0.9592	0.9645	0.9696	0.9749	0.9800	0.9852	0.9906	0.9932	0.9985	1.0036
+24	0.9475	0.9527	0.9579	0.9631	0.9683	0.9735	0.9787	0.9839	0.9865	0.9917	0.9968
+26	0.9412	0.9464	0.9516	0.9566	0.9618	0.9669	0.9721	0.9773	0.9799	0.9851	0.9902
+28	0.9349	0.9401	0.9453	0.9503	0.9555	0.9605	0.9657	0.9708	0.9734	0.9785	0.9836
+30	0.9288	0.9339	0.9391	0.9440	0.9492	0.9542	0.9594	0.9645	0.9670	0.9723	0.9772
+34	0.9167	0.9218	0.9268	0.9318	0.9368	0.9418	0.9468	0.9519	0.9544	0.9595	0.9644
+38	0.9049	0.9099	0.9149	0.9198	0.9248	0.9297	0.9347	0.9397	0.9421	0.9471	0.9520

Приложение 3

С П И С О К

институты, представивших метсдпки в данный обзорник

Вещество	Наименование института
1	2
Азотнокислый натрий	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва
Алюминийорганические соединения	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва
Аминазин	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва
Антрацен	Свердловский институт гигиены труда и профзаболеваний
Бромистый метил	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
Винилбутиловый эфир	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
1,2-Дибромпропан	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
Диметилацетамид	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва
o-Дихлорбензол и п-Дихлорбензол	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
2,3-Дихлор-1,4-нафтохинон	Харьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
Диэтилхлортиофосфат	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
Изопропилхлорформат /изопропилхлоркарбонат/	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний
Кадмий	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва
Метилнитрофоо	ВН.ИГянтско, г. Киев

1	1	2
Нитрометан	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний	
Перхлорметальмеркаптан	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний	
Сямазин	Институт железнодорожной гигиены ИСУ МПС, г. Москва	
Сж.азян, пропаяян, антравайн	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний	
Сурьма	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва, Ленинградский институт охраны труда	
Пятихлористая сурьма	Ленинградский институт охраны труда	
Толуол, бутылцетат, бутылочный спирт	Институт гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г. Москва	
Трехфтористая и двух- хлористая сурьма	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний	
Трихлорэтилен, тетра- хлорэтан, тетрабромэтан	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний	
Трихлорэтилен, тетрахлорэтилен	Белорусский санитарно-гигиенический институт, г. Минск, Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний*	
Трикрезилфосфат и триоктиленилфосфат	Ленинградский институт гигиены труда и профзаболеваний	
Трихлорбензол	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний	
п-Хлорфенилизонцианат и н-хлорфенилизонцианат	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний	
Хлорбензол и бромбензол	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний	
Хлорангидрид трихлор- угоусной кислоты	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний	
Цианурхлорид	Горьковский институт гигиены труда и профзаболеваний	