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

Сборник жетодических указаний составлен методической секцией по промышленно-санитарной камии при Проблемной комиссии "Научные основы гигиены труда и профессионамьной патодогии".

Настоящие методические указания распространяются на вамерение концентраций вредных реществ в возмухе рабочей зоны при санитарном контроле.

Рецавционная коллегия: В.П.Якимова, Е.В.Нехорошева, Р.Н.Македонская, Г.А.Дьякова, В.Г.Овечкин

COLEPKAHИE

	CIP
I. Методические указания по фотометрическому измерению	
концентрации а поминия оксида в воздухе	9
2. Методические указания по язмерению концентраций	
язомеров аминофеникуюсусной кислоты в воздухе методом по-	
тенциометрического титрования	15
3. Методические указания по фотометрическому явмерению	
концентрации арсенопирита в Роздухе	19
4. Методические указания по фотометрическому измерению	
концентрации бария фосфорновислого двузамещенного в воздухе	25
5. Методические указания по хроматографическому изме-	
рению концентрации бензотривзова в воздуке	29
с применением газожидкостной кроматографии	29
с применением тонкослойкой хрометогрефии	35
6. Методические указания по нонометрическому измерению	
концентреций борной кислоты и борного ангидрида в воздуке .	40
7. Методические указания по фотометрическому измерению	
концентреции у-бутировантона в воздухе	47
8. Методические указания по фотометрическому измерению	
концентрации глутарового альдегида в воздухе	51
9. Методические указания по газокроматографическому	
взмерению концентрация диаллимствлята в диаллими зофталата	
В воздуха	56
10. Методические указания по газохроматографическому	
измерению концентрации дибутивалината в воздухе	61
II. Методические указания по газохроматографическому яв-	-
мерения жонцентрации пиметильний пкарбинода (3-метил-1-бутен-	

	CTp.
-3-оля) в воздухе	. 66
12. Методические указания по газохроматографическому	
измерению концентрации двиетилсульфата в воздухе	71
13. Истодические указания по фотометрическому измере-	•
нию концентраций диметимфенолов в воздухе	, . 75
 Методические указания по газохроматографическому 	
нэмерению концентраций димеров аллена (1,3-диметилициклобу	ra-
на в 1,2-диметиленциклобутана) в возгухе	80
15. Методические указания по спектрофотометрическому	
измерению концентроции 2,4-динитровнидина в воздуке	84
16. Методические указания по фотометрическому измере-	•
нию концентраций замаславателей "СИНТОКС-12" и "СИНТОКС-20	M.
в воздухе	88
17. Методические указания по фотометрическому измере-	•
нию концентрации замасливателя "ТЕПРЭМ-6" в воздухе	93
18. Методические указания по кроматографическому изме)
рении концентрации менацима в воздъле	97
19. Методические указания по фотометрическому измерен	IM30
концентреции иминофора К-77 в воздухе	. LO3
20. Методические указания по гавохроматографическому	E3-
мерению концентрации мезитилена в воздуке	. 108
21. Методические указания по газохроматографическому	
нзмерению жонцентраций О-І-ментика, О-І,4-жентециена и	
О-цимова в воздухе	iI3
22. Методические указания по газохроматографическому	
измерению концентраций метилацением свисок об франции в	
воздухе	. LI9

UT	-
23. Методические указания по фотометрическому измерению	
комцентраний меркаптанов в воздухе	123
24. Методические укъзания по измерению концентрации	
натрия сульфата в воздухе методом атомно-абсороционной	
cnextpodotometomm	I34
25. Методические указания по повярографическому измере-	ı
нию концентрации пара-нитробензойной кислоты в воздухе	139
26. Методические указания по : роматографическому изме⊷	
рениь концентрации оксамата в воздухе	I44
27. Методические указания по фотометрическому измере-	
нию концентраций 4-оксо-2,2,6,6-тетраметиллиперидина и	
4-амено-2,2,6,6-тетрамети депередина в вознуке	151
28. Методические указания по фотометрическому измере-	
нию концентрация пенсобразователей ШК-30 и КЧНР в воздухе.	I 56
29. Методические указания по фотометрическому измере-	
ныю концентрации полидавола в воздухе	163
30. Методические указания по измерению концентрации	
свища в воздухе методом атомно-абсорбционной опектрофото-	
метрии	16 8
31. Методические указания по газохроматографическому	
вамерению концентрации сероуглерода в ьоздухе	172
32. Методические указания по газохроматогрефическому	
взмерению концентрации сольвент-нафта в воздухе	177
33. Методические указания по газохроматографичестому	
нэмерению донцентраций четучих компонентов, виделяющихся на	
смавочно-охнаждающих жидкостей (СОЖ) «КАРБАМОЛ СІ" и	
"КАРБАМОЛ ЭІ" (метанода, ацетона, этанода, н-бутанода, втор-	

Стр.
фтанода, гексана)
34. Методические указания по газохроматографическому
измерению концентраций детучих компонентов, выделяющихся
из СОЖ "ЭМБОЛ" и "ОСМ-4" (н-пентана, 2- и 3-метилгексана,
3-метиллентана, н-гексана, н-гелтана; І,І,2-трихлоратана) 188
35. Методические указания по газохроматографическому
измерению концентрация сульфолана в воздухе 196
36. Методические указания по газскроматографическому
измерению концентраций изомеров тетрахлорбутана в возпухе 201
37. Методические указания по газохроматографическому
измерению концентрации тетрафторатилфенилового эфира
"ФЕНТАЛЕНА-I4) в вознуке
38. Методические указания по газохроматографическому
измерению концентрации І-тетрафторотоки- 2,4-динитробензола
в воздухе
39. Методические указания по хроматографическому из-
мерению концентрации тиазона в воздухе
40. Методические указания по спектрофотометрическому
измерению концентрации тиоациланилица в возлуке
41. Методические указания по газохроматографическому
измерению концентраций І,4-бис (трихлорметил) бензола
(гексахдордараксилода) и 1,3-бис (трихдорметил) бензода
(гексахлорметаксилола) в воздухе
42. Методические указаныя по газохроматографическому
измерению концентрации I,I,I-трихлоратана (метилхлороформа)
в воздух
43. Методические указания по фотометрическому измере-

Стр.
няю концентраций удобрений сульфо-аммиачного и аммиачно-
карбамидного в воздухе
44. Методические указания по фотометрическому измере-
ных концентрацтя п-фенилен-оис-5(6)-аминобензимидаволила
(М-8) в воздухе
45. Методические указания по фотометрическому измере-
нию концентрации фенилизоцианата в воздухе 243
^6. Метоцическиј указания по газохроматографическому
вамерении концентраций фенола в анилина в воздухе 248
47. Методические указания по хроматографическому из-
мерению концентрации фитов (картоц да) в воздухе 253
48. Метопические указания по спектрофотометрическому
измерению концентрации фталоцианина меди в гоздухе 258
49. Методические указания по газохроматографическому
язмерению концентраций фталофоса и клорметилфталимида в
воздухе
50. Методические указания по нонометрическому измере-
нию концентраций солей фтористоводородной кислоты в
воздухе
51. Методические указания по измерению концентрации
п-хлорфенола в возпухе
с применением газожидкостной хроматографии 276
фотометрическим методом
52. Методические указания по спектрофотометрическому
волитем химониропоовафар прице при
(цефалексина и цефалотина) в воздуке

53. Методические указания по фотометрическому измере-
нию концентраций цианистого водорода и акрилонитрила в воз-
духе
54. Методические указанияя по газохроматографическому
измерению концентраций четыреххлористого углерода, тетра-
хлорэтилена (перхлорэтилен) и тетрахлорэтана в воздухе 298
55. Методические указания по газохроматографичес сому
измерению концентраций 2-этил-2-гексеналя, 2-этилгексаналя
и бутилбутирата в воздухе
56. Методические указания по газохроматографическому
измерению концентрации 2-этилгексилакрилата в воздухе 312
57. Методические указания по газохроматографическому
измерению концентраций этиленгликоля и метанола в воздухе .31
58. Методические указания по ионометрическому измере-
нию концентраций фтористого водорода в воздухе
Приложение I. Приведение объема исследуемого воздуха
к температуре 20°C и давлению 760 мм
рт.ст
Приложение 2. Таблица коэффициентов для различных
температур и давжения
Приложение 3. Список институтов, представивших ме-
тодические указания
Указатель определяемых веществ
Приложение 4. Вещества, определяемые по ранее утверж-
денным и опубликованным Методическим
указачиям

YTREPKIAD

МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ПО ФОТОМЕТРИЧЕСКОМУ ИЗМЕРЕНИЮ КОНЩЕНТРАЦИЙ МЕРКАПТАНОВ В ВОЗДУКЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ

Алифатические меркаптаны — чрезвычайно детучие вещества, обладающие стойким неприятным запахом с очень низким порогом обонятельного опущения.

Таблица I3

Физико-химические свойства меркантанов

Наименование	RENOSPHUSI	M.M.	TRED.	II ROT-	Растворимость в		
	форму жа		°C	HOCTL,	воде. г/100ма	в орган. раств.	
Мети амержаптан	сн ₃ s н	48,10	5,8	0,8960	2,3	хорошо	
Эта меркаптан	С ₂ н ₅ s н	62,13	35,0	0,8315	1,5	pacts. B sta-	
Пропи амеркаптан	C3H7 3 H	76,15	67,8	0,8357	-	ноле, эфире,	
Бутя вмержантан	C4H9 5 H	90,18	98,2	0,8365	•	ацетоне, уко. к-те	

Меркаптаны находятся в воздухе в виде паров.

Метод А. Определение этилмеркаптана

І. Характеристика метода

Определение основано на образовании окрашенных в сине-зеле-

ный цвет соединений меркаптанов с $\mathcal{N}_{\bullet}\mathcal{N}$ —двметия—п—фенивендивыя ном в присутствии железосинеродистого кадия и хлорного железа в уксуснокислой средо.

Отбор проб проводится с концентрированием в 50%-ную уксусную кислоту.

Предел измерения атилмеркаптана - 0,5 мкг в анацизируемом объеме раствора.

Предел измерения в воздухе — 0,5 мг/м 3 (при отборе 2 д воз-

Двапавон вамеряемых концентраций от 0,5 до 10 мг/мв.

Мети», пропи», бутилмеркаптан, меркаптоэтаной и другие гомологи ряда меркаптанов реагируют аналогично. Алкилсульфиды, диалкилцисульфиды и сероводород определению не мещают.

Граница суммарной погрешности измерения не превышает $\pm 20\%$. Предельно допустимая концентрация этиммержаптана — I мг/м 3 .

2. Реактивы, рестворы и материалы

Этимеркаптан, ТУ 6-09-13-311-74.

Укоусная кисмота, ТУ 6-09-4191-76, хч. разбавленная водой в соотношении I:I.

 \mathcal{N} , \mathcal{N} -диметил-п-фенилендамин (п-аминодиметиланилии), ТУ 6-09-1903-72. 0.01% водный раствор.

желево клорное, ГОСТ 4147-74, жч. 8% раствор.

Калий железосинеродистий, ГОСТ 4206-75, чда, 0,5% раствор.

Основной стандартный раствор эти имеркаптана. Во взвешенную мерную колбу вместимостью 25 ма, содержащую 7-12 ма 50%-ной уксусной кислоти, вносят 2 капли этилмеркаптана. Колбу повторно взвешивают, доводят содержимое до метки раствором уксусной кислоти и рассчитывают концентрацию этилмеркаптана в мг/ма.

Стандартный раствор этилмеркаптана с концентрацией 10мкг/мл готовят соответствующим разбавлением основного стандартного раствора 50%—ной уксусной кислотой. Используют свежеприготовленный раствор.

3. Приборы и посуда

Фотов лектроколориметр.

Аспарационное устройство.

Колон мерные, ГОСТ 1770-74, местимостью 25 и 100 мл.

Пипетки, ГОСТ 20292-74.

Цилиндр мерный, ГОСТ 1770-74.

Пробирки колориметрические с притертыми пробками, гост 10615-75.

Поглотительные приборы Зайцева.

4. Проведение измерения

Условия отбора проб воздука

Воздух со окоростью 0,5 л/мин протягивают через 2 поглотительных прибора, содержащих по 10 мл 50%-ной уксусной кислоти. Для определения 0,5 ЦДК этилмеркаптана следует отобрать 2 л воздуха.

Условия анализа

Из поглотительных приборое отбирают на анадат по 5 мл пробы и вносят в колориметрические пробирки. Добавляют 0,1 мл раствора диметил-п-фенилендиамина, 0,1 мл раствора хлорного железа и 0,5 мл раствора железосинеродистого калия. Раствор перемещивают и через 15 мин измеряют оптическую плотность при длине волны 600 нм в кюретах с толщиной слоя I см по сравнению с контролем, который готовят одновременно и анадогично пробам Содержание этилмеркантана определяют по градуировочному графику, для построения которого готовят шкалу стандартов согласно таблица Т4.

Таблица I4 Шкала станцартов

Номер стан- дарта	Стандартный раствор с концентрацией этимер- каптана 10 мкг/ма	Уксусная кислоча (I:I), ма	Содержание эти имеркаптана, мкг
I	2	3	4
1	-	5,0	0
2	0,05	4,95	0,5
3	0,1	4,9	1,0
4	0,2	4,8	2,0
5	0,3	4,7	3,0
6	0,5	4,5	5,0
7	0,8	4,2	8,0
8	1.0	4,0	10,0

Растворы шкалы обрабатывают и фотометрируют аналогично пробе. Построение градуировочного графика проволят по средним значениям оптической плотности растворов пяти шкал стандартов.

Шкала устойчива в течение 24 часов.

Концентрацию этилмеркаптана в воздухе (С) вычисляют по формуле:

$$C = \frac{y \cdot y_2}{y \cdot y_2} = Mr/M^3$$

гда а - количество этилмеркаптана, найденное по графику в анализируемом объеме раствора проби, мкг;

УI - общий объем раствора пробы, ма;

У - объем пробы, взятый для внализа, мл;

У₂₀ - объем воздука, отобранный для анадиза и приведенный к температуре 20 ^оС и давлению 760 мм рт.ст. по формуде (приложение 1), л.

> Метод В. Определение м. тил-, этил-, пропил- и бутилмеркаптана

Характеристика метода

Определение основано на реакции меркаптанов с \mathcal{N} , \mathcal{N} -диметил-п-фенилендиамином в присутствии хлорного желева с образованием окрашенных в красный цвет соединений.

Отбор проб проводится с концентрированием в поглотитель-

Предел измерения метилмеркаптана — I мкг, атилмеркаптана — I,3 мкг, пропилмеркаптана — I,6 мкг, бутилмеркаптана — I,9 мкг в анализируемом объеме раствора пробы.

Прецел измерения в воздухе метил-, этил-, пропилмеркаптана - 0,3; 0,4 и 0,5 мг/м 8 соответственно (при отборе 15 л воздуха); бутилмеркаптана - 1,9 мг/м 3 (при отборе 5 л воздуха).

Джапазон измеряемых концентреций метил-, этил-, пропил- и бутилмеркаптана: 0.3-23 мг/м³; 0.4-30.0 мг/м³; 0.5-37 мг/м³; и 1.9-133 мг/м³ соответственно.

Определению не мещеют двалкилсульфицы, двалкилдасульфицы, фенол, скипидар, метанол, жирные алифатические кислоты, серо-водород до 50 мкг, сернистый ангидрид до 200 мкг в пробе.

Граница суммарной погрешности измерения не превышает ±20%.

Предельно допустимая концентрация метилмеркаптана - 0.8 мг/м³, этизмеркаптана - 1.0 мг/м³, бутилмеркаптана -

35 мг/м⁸. ПДК пропилмеркаптана не установлена.

2. Реактивы, растворы и материалы

S-метилизотномочения сернокислая, ТУ 6-09-2543-78, ч, перекристалинованная из воды и высущенная при температуре 60-80 0 C. Хранят в плотио закрытой темной склянке.

Ртуть уксусновислая окисная, ГОСТ 5509-51, чда, 5%-ный раствор, подкисленный несколькими каплями дедяной уксусной кислоты для предствращения гидродиза. Хранят в темной склинке. Раствор не должен содержеть нонов одновелентной ртути.

Проба на нон ртути (I): к нескольким ма раствора уксуснокислой ртути (II) призивают I-2 капли насышенного раствора клорида натрия. В случае появления мути каломели раствор непригоден. При отсутствии ацетата ртути (II) можно использовать нитрат ртути (II).

Ртуть авотнокислая, окисная, І-водная, ГОСТ 4520-78, чда, 25-ный водный раствор.

Глице энн, ГОСТ 6259-75, чла.

Раствор для смачивания носителя в поглотительніх трубках. Смешивают 4 объема 5%-ного раствора зцетета ртути (наи 2% раствора нитрата ртути) и I объем глицерина.

Кислота соляная, ГОСТ 3118-77, хч. концентрированная и 2 М раствор.

 \mathcal{N} , \mathcal{N} — диметил—пара-фенилендиамин солянокислый. ТУ 6-09-1903-72, 0,5%-ный раствор в концентрированной соляной кислоте. Хранят в темной склянке с притертой пробкой при температуре +4 $^{\circ}$ C: Раствор устойчив в течение 6 месяцев.

Железо (III) хлорное, шестиводное, ГОСТ 4147-74, 4%-ный раствор. 14,5 ма насыщенного при 20 $^{\rm OC}$ раствора хлорного железа

(раствор над твердой фазой) помещают в мерную колбу вместимос. То 100 мл и доводят до метки дистиллированной водой. Сливают равные объемы полученного раствора клорного железа и 2 м соляной кисмоты.

Составной реактив. Сливают 3 объема 0,5%—ного раствора диметил-пара-фенимендиамина и I объем 4%—ного раствора клорного кемеза в склянку темного стекла с притертой пробкой. Раствор готовят перед употреблением. Устойчив в течение 6 часов.

Основной стандартный раствор S-метилизотномочеваны (S-митм) в 1.0,2952 г S-митм растворяют в воде в мерной колбе вместамостью 200 мл. I мл основного раствора S-митм соответствует со-держанию метилиеркаптана 500 мкг, отнамеркаптана - 645 мкг, про-пилмеркаптана - 790 мкг, бутилмеркаптана - 935 мкг. Раствор устойчие в течение 2 непель.

Стандартный раствор S-МИТМ № 2 с концентрацией, соответствующей концентрации метидмеркаптана IO мкг/ма, этидмеркаптана — 12,9 мкг/ма, пропидмеркаптана — 15,8 мкг/ма, сутидмеркаптана — 18,7 мкг/ма, готовят соответствующим разбавлением раствора № I дистилапрованной водой. Раствор устойчив в течение 3 дней.

3. Приборы и посуда

Фотовлектроколориметр.

Аспирационное устройство.

Рисунов трубки приведен в сборнике "Методические указания по определению врещных веществ в воздухе", вып.18, М., 1983, с.226.

жинные гранулы получают путем измельчения битой посуды из стекла "Пирекс" и просеивания через соответствующие сита.

Пробирки химические 180х20 мм.

Пробирки колориметрические о пришлифованными пробивми, ГОСТ 10615-75.

Колом мерные, ГОСТ 1770-74, вместимостью 50, 100, 200, 1000 мл.

Пидиндр мерный, ГОСТ 1770-74, вместимостью 50 мл. Воронки Бюхнера.
Фильтры бумажные обеззоленные "синяя лента".
Гоума резиновая.

4. Проведение измерения Условия отбора проб воздуха

Воздух со скоростью 3 м/мин аспирируют через 2 последовательно соединенные трубки, в которых слой стеклянных грануя смочен омесью раствора ацетата ртути и глицерина. В процессе отбора пробтрубки располагают под углом 45-90° к поверхности пола входным отверстием вниз.

Для определения 0,5 ПДК метия— в этимеркаптана сделует отобрать 15 л воздуха, для определения 0,5 ПДК бутилмеркаптана — 5 в воздуха. Срок хранения отобранных проб в трубках, закрытых заглушками и защищенных от света, — 7 дней.

Условия анадаза

Подготовка поглотительных трубок. Новые трубки помещают в высокий стакан, заливают 10-20%-ным раствором соды и кипятят в течение 30 мин. Затем с помощью водоструйного насоса промывают трубки сначала водопроводной водой, затем дистиллированной, после чего сущат при температуре 120-150 °C.

Слой стемлянных гранул в трубке, установленной в пробирку, смачивают 0,4 мл смеся растворе ацетата ртути и глицорина, излишки раствора выдувают с помощью груши в склянку с поглотительной смесью. Подготовленные трубки закрывают заглушками или помещают в полиэтиленовые мешочки. Срок хранения полготовленных к отбору проб трубок в темном месте — не более I недели.

Перед анализом внешние стенки трубки протирают слегка увлажненной фильтровальной бумагой, затем — сухой и помещают в
пробирку входним отверстием вниз. Пленку поглотительного раство—
ра смывают ІО мя дистилированной воды с помощью пипетки, кончик
которой касается внутреннего края трубки .. перемещается по окружности. С помощью резиновой груши, надетой на конец трубки, осторожно перемешивают содержимое пробирки, затягивая раствор на
возможно более высокий уровень в трубку (раствор не должен попадать в грушу) и вытесняя его в пробирку. Трубку оставляют в пробирке на 5 минут, после чего повторяют операцию перемешивания,
вынимают трубку, вытеснив грушей капли раствора в пробирку.

На анализ отбироют 2 ма раствора в колориметрическую пробирку, приливают 8 ма воды в 0,5 ма составного реактива. Перемеживают содержимое пробирки и через 15-20 минут измеряют оптичеокую плотность окрашенного раствора при 496 нм в кювете с тодщной слоя 2 см относительно контрольного раствора, который готовят одновременно и аналогично пробе. Содержание меркаптана в анализируемом растворе наколят по градуировочному графику, для построения которого готовят шкалу стандартов согласно таблице 15.

Таблица 15 Шкала отандартов для опредедения метилмеркаптана

Номер Станцартный раствор отандарта S-МИТМ # 2, мя		Вода, мл	Содержание метил- меркаптана, мкг
1	2	3	4
I	••	10,0	0,0
2	1,0	9,9	1,0
3	0,2	9,8	2,0
4	0,5	9,5	5,0
5	1,0	9,0	10,0
6	1,5	8,5	15,0
7	2,0	8,0	20,0
8	3,0	7,0	30,0
9	5,0	5,0	50,0
10	7,0	3,0	70,0

В пробирки шкали призивают по 0,3 мл смеси раствора ацетата ртута и глицерина, осторожно перемешивают содержимое и далее обрабатывают и фотометрируют зналогично пробе. Градуировочный график для определения метилмеркацтана строят по средним значениям оптической плотности растворов пяти шкал стандартов. Шкала устойчива и течение 3 часов.

Концентрацию меркаптана в воздухе (С) вычисляют по формуле:

$$C = \frac{\lambda \cdot \lambda^{50}}{1 \cdot k} \text{ mL/m}_{3}$$

где а - количество меркаптана в анализируемом объеме раствора пробы, найденное по графику, мкг;

Ут - общий объем раствора пробы, ма;

- /У объем пробы, взятый для анализа, мл;
- У₂₀ объем воздуха, отобранный для анализа и приведенный к температуре 20 °C и давлению 760 мм рт.ст. по формуле (приложение 1), л;
 - К кожфециент пересчета не определяемый меркаптан, равный: для метилмеркаптона - I, для этилмеркаптана -I,29; для пропилмеркаптана - I,58, для бутилмеркаптана - I,87.

При ножение І

Принедение объема вовдуха и температуре 20 ^оС и давлению 760 мы рт.ст. проводит по следующей формуле:

$$y_{20} = \frac{y_1(273 + 20) \cdot P}{(273 + t^2) \cdot 101.33}$$

где у - объем воздуха, отобранный для анализа, л;

Р - берометрическое давление, жіл (101,33 жіл = 760 мм рт.от.);

t*- температура воздука в честе отбора пробы, ^оС.

Для удоботва расчета. I_{20} следует пользоваться таблицей дооффициентов (приводение 2). Для приводения объема воздуха и температуре 20 $^{\circ}$ C и давлению 760 мм рт.от. надо умножить I_{t} на соответствующий коэффициент.

При кожежне 2 Козффиционт К для приведения объема воздука к стендартным условиям

			Дав дение	P, Kla/MM	pr.cr.					
oc.	97,33/730	97,86/734	98,4/738	98,93/742	99,46/746	100/750	100,53/ 754	IOI .06/ 758	101,33/ 760	101.86 7764
-30	1,1582	1,1646	1,1709	I,1772	I,1836	1,1899	1,1963	I,2026	I,2058	1,2122
-26	I,1393	I,1456	1,1519	1,1581	I,1644	1,1705	I,1768	1,1831	I,1862	1,1925
-22	1,1212	1,1274	I, I336	I,1396	I,I458	1,1519	1,1581	1,1643	1,1673	I,1735
- 18	1,1036	1,1097	1,1158	1,1218	1,1278	1,1338	1,1399	I,1400	1,1490	1,1551
-I4	1,0866	I,0926	I,0986	1,1045	1,1105	1,1164	1,1224	I,1284	1,1313	I,1373
-IC	1,0701	1,0760	1,0819	1,0877	1,0986	1,0994	1,1053	I,III2	1,1141	1,1200
o ô	1,0540	I,0599	I,0657	1,0714	I,0772	1,0329	1,0887	1,0945	I,0974	1,1032
-2	1,0385	1,0442	I,0499	I,0556	1,0613	1,0669	I,0726	I,0784	1,0812	1,0869
0	1,0309	1,0366	I,0423	1,0477	1,0535	1,0591	I,0648	I,0705	I,0733	1,0789
+2	1,0234	1,0291	I,0347	I.0402	1,0459	1.0514	1,0571	I,0627	I,0655	1,0712
+6	1,0087	1,0143	1,0198.	I,0253	I,0309	1,0363	1,0419	1,0475	1,0502	I,0557
OI +	0,9944	0,9999	I,0054	1,0108	1,0162	1,0216	1,0272	I,0326	I,0353	1,0407
+14	0,9806	0,9860	0,9914	0,9967	1,0027	I,0074	1,0128	1,0183	1,0209	1,0263
8I.	0,9671	0,9725	0,9778	0,9880	0,9884	0,9936	0,9989	I,0043	1,0069	1,0122
+20	0,9605	0,9658	0,9711	0,9783	0,9816	0,9868	0,9921	0,9974	1,0000	1,0053
+22	0,9539	0,9592	0,9645	0,9696	0,9749	0,9800	0,9853	0,9906	0,9932	0,9985
+24	0,9475	0,9527	0,9579	0,9631	0,9683	0,9735	0,9787	0,9839	0,9865	0,9917
+26	0,9412	0,9464	0,9516	0,9566	0,9618	0,9669	0,9721	0,9773	0,9799	0,9851
+28	0,9349	0,940I	0,9453	0,9503	0,9655	0,9605	0,9657	0,9708	0,9734	0,9785
+30	0,9288	0,9339	0,9891	0,9440	0,9432	0,9542	0,9594	0,9645	0,9670	0,9723
+34	0,9167	0,9218	0,9268	0,9378	0,9368	0,9418	0,9468	0,9519	0,9544	0,9696
+38	0,9049	0,9099	0,9149	0,9198	0,9248	0,9297	0,9347	0,9397	0,9421	0,9471

Приложение 3

Перечень институтов,

представления методические указания по измерению

концентраций вредних веществ в воздухе

n/n	Методические указания	Учреждение, предста- вившее методические указения
1	2	3
I.	Фотометрическое определение вдимяния оксида	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Ленинград
2.	Потенциометрическое определение аминофенилуксу оной кислоты	ВНИИ прикладной биохи- мин, г.Рига
3.	Фотометрическое определение арсенопирита	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Свердловск
4.	фотометрическом определение фотометрическом определение фотометрическом определение фотометрическом определение	внии люмнофоров, г.Ставрополь
5.	Определение бензотривзова	
	вожову предпотамодиовы	Киевский фидиал ГоснииХЛОРПРОЕКТ, г.Киев
	жрома тографическое	НИИ гигиены труда и профзабодеваний, г.Жиев
6.	Монометрическое определение борной кислоты и борного ан- гидрица	НИИ гигиены труда и профзасо певаний, г. Ленинград
7.	Фотометрическое определене г — бутиро дадтома	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Горький
8.	Фотометрическое определение глутароного альдегида	ГНИИ мономеров, т.Ту на
9.	Газохроматографическое определение диалиифтальта и диалиифтальта и диалиифтальта и диалии—	НИИ гегиены труда и профзаболеваний АИН СССР, г.Москва
10.	Газохроматографическое опреде- ление дисутивациината	ВНИТИ гербицидов и регу- ияторов роста растений. г.Уфа
II.	Га зохроматографическое определение диметильния якарсинола	вниине этехим, г. Ленингред

I	2	3
12.	Гавохроматографическое определение диметилсу льфата	нии гигиены труда и профавоолераний Амн СССР, г.Москва
13.	Фотометрическое определение даме- тилфенолов	ниинефтехим, г.Уфа
14.	Газокроматогрефическое определе- ние димеров авлена	НИИ гигиены труда и профзаболевания АИН СССР, г.Москва
15.	Спектрофотометряческое определе- няе 2,4-динитровниямия	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г. Харьков
16.	Фотометрическое определение замао- лирателей "СИНТОКС-12" и "СИНТОКС-20М"	ВНИИ синтетических воложон, г. Калинин
17.	Фотометрическое определение замас- ливателя "ТЕПРЭМ-6"	ВНИИ синтетических водокон, г.Кадинин
18.	Хроматографическое определение ленацила	ВНИТИ геромцидов и регуляторов роста растений, г.Уфа
19.	Фотометрическое определение авминофора К-77	внии жемянофоров, г.Ставрополь
20.	Газскроматографинеское определение мезитилена	ниинефтехим, г.уфа
21.	Газохроматографическое определение О-1-ментена, О-1,4-ментациена, О-цимо да	Белорусский НИ саны- тирно-гагменический анститут, г.Минск
22.	Гавохроматографическое определение метилацетилен-алденовой фракции про	НИИ гигиены труда и Изаболеваний АМН СССР, г.Москва
23.	Фотометрическое определение про меркаптанов метод & метод Б	Н'И гигиены труда и Фзабодеваний, г.Ангарск, г.Ленинград
24.	Определение натрия сульфата методом атомно-абсорбционной спектрофото- метрия	Медицинский институт, г.Ростов-на-Дону
25.	Подкрографическое определение п-натробензованой кислоты	Медицинский институт, г.Ростов-на-Дону

I	2	3
26.	Газокроматографическое опреде- жение эксамата	вниихсэр, г. Москва
27.	Фотометрическое определение 4-оксо- 2,2,6,6-тетрамети плиперидина и 4-амино-2,2,6,6-тетрамети илипери- дина	Медицинский институт, г.Караганда
28.	Фотометрическое определение пено- образователей ШК-30 и КЧНР	Медицинский институт, г.Караганда
29.	Фотометрическое определение полида объекта	Медецинский институт, г. Аьвов
30.	Спределение свинца методом атомно- абсорочнонной спентрофотометрии	Медицинский институт, г.Рига
31.	Газохроматографическое определение серсуглерода	BUHUNOT BUCIC, r.Mocket
32.	Газохроматографическое определятиве сольвента-нафт \(\)	НИИ гигиены труда и профзаболеваний АМН СССР, г.Москва
33.	Гавохроматографическое определение астучих компонентов, выделяющихся из СОЖ "Карбамод СГ" и "Карбамод ЭГ"	~**
34.	Газохроматографическое определение метучих компонентов, выделяющихся ма СОЖ "Эмбол" в "ОСМ—4"	^N
35.	Газохроматографическое опредзавние сульфодана	НИИ гагаены труда и профзаболеваний, г.уфа
36.	Газохроматографическое определение тетрах корбутана изомеров	Армянский НИИ сощей гигиены и профаасоле- ваний, г.Ереван
37.	Газохроматографическое определение тетрафторати афенилового эфира (Фенталена—14)	НИИ гигнены труда в профазбодеваний АМН СССР, г.Мсэква
38.	Газохроматографичестве опредедение І-тетрафторэтокси-2,4-динитробен- зода	w ¹⁸
39.	Хроматографическое определение твазона	Грузинский НИИ гигие- ны труда и профзабо- аеваний, г.Томамся

<u>I</u>	2	3
40.	Спектрофотометряческое определение тможци мани им да	Мелицинский институт, г.Караганда
4I.	Гавохроматографическое определение I.4- в I.3-онс(триклорметия) бен- вода	НИИ ГЕГИОНЫ ТРУДА И Профзаболеваний АИН СССР, г.Москва
4 2.	Газохроматографическое определение I,I,I,—трихлоратана (метилклоро— форма)	ВНИИОТ ЫКПС. г. Ленянгред
4 3.	Фотометрическое определение удобре- ний сульфо-аммиачного в аммиачно- карбамидного	Узбекский Н.И гигиени, санитарии и профзабо- веваний, г.Танкент
44.	Фотоме: раческое определение п-фе- нален-бас-5(6)-аминобензамадазо- ла да	Медицинский институт, г.Ростов-на-Дону
45.	Фотометрическое определение фени- ливоцианата	нии гигнены труда и профзаболеваний, г.Донеци
46.	Газохроматографическое определение фенола и анилина	внииот виспс. г. Ленинград
47.	Хроматографическое определение фитона	вниихсзр, г.Москва
4 8,	Спектрофотометрячаское определение фталоцианина меди	НИИ органических полу- продуктов и красителей, г. Москва
49.	Гавохроматографическое определение фталофска и хлорметилфталимида	вниихсзр, г.москва
50.	Ионометрическое определение солей фториотоводородной кислоты	нии гигиены труда и профасовований, г. Ленинград Внии ОТ Биспс, г. Ленинград
δI.	Определение п-хлорфенола газохроматографическое	НИИ гигиены труда и профзабодеваний АИН СССР, г.Москва
	фотометрическое	ВНИИТИНТОКС, г.Каев, НИИХИМООТОПРОЕК', г.Москва

I	2	3
52.	Спектрофотом трическое определение цефалоспориновых антибистиков	ВНИИ антибиотиков, г. Москва
53.	Фотометрическое определение циа- нистого водорода и акрилонитрила	внииот вцепе, г. Ленинград
54.	Газохроматографическое определение четиреххлористого углерода, тетра- хлоратилена (перхлоратилена) в тетрахлоратана	винииот видис, г. Москва
55.	Газокроматографическое определение 2-эти в-2-гокознаяя, 2-эти ягокса- наяя и футияму тирата	вниинехтехим, г.Ленинград
56.	Газокроматографическое определение 2-эти применения в темера и сте-	нии гигионы труда и профисокований, г.Горький
57.	Гавохроматографическое определение этпленгликова и метанова	Be nopycokum HM cahutapho-furushumeo- kum mhotutyt, r.Muhok
58.	Ионометрическое определение фто- ристого водорода	НИУИФ НПО "Минудобрения" и ВЦНИИОТ ВЦСПС, г.Москва ВНИИОТ ВЦСПС, г.Ленинград

Указатель определяемых венеств

Акрилонитрил 288

Аломиния оксид 9

4-амино-2,2,6,6-тетраметил-

паперадан 151

Аминофенизукоусная кислота 15

Анили: 248

Ароенопирыт 19

Ацетон см.СОЖ "Карбамоя СІ"

Барий фосфорновислый длуза-

мещенный 25

Бензотривзов 29

Борная кислота 40

Борный ангидрид 40 Бутанов см. СОЖ "Карбамов"

Вутилбутират 304

T-Ey THO SERTON 47

Гексан см. СОЖ "Карбамол"

Гексахаор-м(п)-ксилол 224

Гексилур см. Ленация

Гептан см. СОЖ "ОСМ-4"

Глутаровый альдегид 51

Дазомет см. Тназон

Диаллилизофталат 56

Диаллицталат 56

Дибути вадилинат 6I

Лиметилнини жарбинов 66

I . 2-Димети ленции лобу тан

см.Димеры вляена

Диметилсульфат 71

Диметимсеновы 75

Димеры вляена 80

2,4-Динитровниями 84

Samac andate an

Centorc-12 88

Тепрем-6 93

Иттрия окись 103

Картоция см.Фитон

Існация 97

Лиминофор К-77 103

Мезитилен 108

0-I,4-Mentagmen II3

0-I-Mentem II3

Метанов 317, 181

Метилацетилен II9

вавонея в—нея итемая итем

фракция 119

3-Metearekean cm.COM"OCM-4"

3-Метиллентан ом.СОД"Эмбол"

Меркаптаны 123

Метияхлороформ см.І,І,І→

Трих коротан

Натрия сульфат 134

п-Нитробензойная кислота I39 Оксамат I44

4-0xco-2,2,6,6-TeT_AMETE --

анперидин 151

Пенообравователя I56

Henran om.COM OCM-4

Перхлоретилен 298

Поляданов 163

Свимец 168

Сероугаерод 172

Сольвент-нафта 177

СОЖ, определение приоритетных

компонентов при попользовании

COM "Kapdamon CI, 31" 181 COI "3mdon". "OCM-4" 188

Судьфолан 196

Тотрефтороти жени ковый

stan 207

Тетрафторетоков-2,4-динитро-

denson 2II

Тетракиорбутана изомеры 201

Тетрахворетан 298

Тетрах ворети вен 298

TRASOR 215

Тиовциваниями 220

I,4(I,3)-бис(трихлорметия)

бензов 224

І,І,І-Триклоретан 229

I,I,2-Триклоретан ом. СОЖ

"Эмбов"

Углерод четырехклористый 298

и вонивнима-офакую винестору К

аммиачно-карбамидное 233

п-Феня лен-опо-5(6)-вывнобеня-

имидазодия (М-8) 238

п-Фенилизоцианат 243

Фенов 248

Фентален-14 207

Фятон 253

Фталоциании меди 258

Taxotoc 262

Фтористоводородной кислоты

соли 269; фтористый водород 322

Хаорыети аўта анынд 262

п-Хаорфенов 276

Цефалоопориновне антибиотики

(цефалексин, цефалотин) 283

Цианистый водород 288

о-Цамов II3

Этанов см. COM "Карбамов СI"

2-Этимгексаналь 304

2-Этия-2-гексенавь 304

2-Этилгексилакрилат 312

Этиленганколь 317

Приложение 4.

Вещества, определяемые по ранее утвержденным и опубликованным Методическим Указаниям

Наименование вещества		
I	2	
Обожженная керамяка	МУ на гравлметрическое определение пыли в воздухе рабочей зоны и в системах вентиляционных установок. М., 1981, с.235 /переизданный	
Асбес гоцемент неокрашенный и цветной при содержания в нях двускиси марган- на не более 5%, окиси хрома не более 7%, окиси железа не более 10%.		
Сополимер винилиденхлорида и акрило- нитрила /СВН-8ОА/, ТУ 6-01-2-439-76.	сборник МУ вып. 1-5/.	
Сополимер винилиденхлорида, акрило- нитрила, метилметакрилата /ВНМ-I6/, ТУ 6-01-2-483-77.	- " -	
Полимер метилметакрилата М-90.	- " -	
Тетраборид кремния.	_ * _	
Полиалканимид АН-III /I,2-додекамети- ленпирромелит/.	- * -	
Коллондный раствор кремниевой кисло- ты и его смесь с плавленным кварцем /по сухому остатку/.	- • -	
Смесь циркона с коллоядным раствором кремниевой кислоты /по сухому остат- ку/.	- * -	
Цеолиты /природные и искусственные/.	"	
Спек боксита и нефедина.	- * -	
Спек мизкокремнистых бокситов.	_ * _	
Стеклокристаллический цемент.	МУ на фотометрическое	
Свинцово-оловянные припои /сурьмя-	определение свинца в	
нистые и бессурьмянистые/ /по свинцу/.	воздуже, вып. I5. М., I9¥9, c.II2.	

T

2

ţ

Свинцово-кадмиевый припой. Стаклоэмаль.

Сополимер бутилметакрилата и метакриловой кислоты /БМК-5/, ТУ 6-01-26-75 Сополимер винилилорида и винилапетата /А-15-Л/, ТУ 6-01-77-93-73.

Сополимер винилхлорида, винилацетата и малеиновой кислоты /A-I5 Kp/, ТУ 24-79-I-71.

Сополимер метакриловой кислоты и метилметакрилата /M-I4 BB/,
ТУ 6-01-10-70-76.

МУ на фотометрическое определение свинца в воздухе, вып. 15. М., 1979, с. 112.

МУ на гравиметрическое определение пыли в воздухе рабочей зоны и в системах вентиляционных устаньвок. М., 1981,

0.235 /переизданный оборник МУ № I-5/.

_ " _

7-56590 от 24046861° и и 24,5 зак 8542 Тир 1250 Типография Министерства гаравоохрансния ССГР