# 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 %-бутировантона в воздухе	47
8. Методические указания по фотометрическому измерению	
концентрации глутарового альдегида в воздухе	51
9. Методические указания по газохроматографическому	
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
<ol> <li>Методические указания по газохроматографическому</li> </ol>	
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	) <del></del>
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	. IO8
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 а	
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	<b>I34</b>
25. Методические указания по повярографическому измере-	ı
нию концентрации пара-нитробензойной кислоты в воздухе	<b>139</b>
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 дляперящина в вознуке	<b>151</b>
28. Методические указания по фотометрическому измере-	
нию концентрация пенсобразователей ШК-30 и КЧНР в воздухе.	<b>I</b> 56
29. Методические указания по фотометрическому измере-	
ныю концентрации полидавола в воздухе	<b>163</b>
30. Методические указания по измерению концентрации	
свища в воздухе методом атомно-абсорбционной опектрофото-	
метрии	<b>168</b>
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. Метоцически 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**

Заместитель Главного государственного санитарного врача СССР

#### МЕТОЛИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ

## ПО ФОТОМЕТРИЧЕСКОМУ ИЗМЕРЕНИЮ КОНЦЕНТРАЦИЙ ЦИАНИСТОГО ВОДОРОДА И АКРИЛОНИТРИЛА В ВОЗДУЖЕ РАБОЧЕЙ ЗОНЫ

HC.N

M.m. 27,01

Цианистый водород (синильная кислота) — бесцветная кидкость с запахом горького миндаля, T кип. 26  $^{\rm O}$ C, плотность 0,687  $r/cm^8$  при 20  $^{\rm O}$ C. Растворяется в воде, этаноле, эфире.

CH2=CH-CN

M.m. 53,06

Акрилонитрия (нитрия акриловой кислоты) — бесцветная, подвижная жидкость, T кип. 77  $^{O}$ C, плотность — 0,806 г/см $^{3}$  при 20  $^{O}$ C. Рассворим в воде, спирте, этиловим эфире.

Цианнотый водород и нитрии акриновой кислоты находится в вознуке в виде паров.

## І. Характеристика метода

Метод основан на избирательном определении цианистого водорода по реакции с пиридин-барбитуровым реактивом и суммарном опрэделении цианистого водорода и акрилонитрила с пиридин-бензидиновым реактивом.

отпор проб проводится с концентрированием в 0.1 М раствор

гедрокисе натрая в дистелярованную волу.

Предел измерения цианистого водорода с пиридин-барбитуровим реактивом - 0.1 мкг в анализируемом объеме раствора.

Предел измерения акрилонитрила с пиридин-бензидиновым реактивом - I мкг в анализируемом объеме раствора.

Предед измерения в воздухе цианистого водорода  $\sim 0.02 \text{ мг/м}^3$ , акрилонитрила  $\sim 0.27 \text{ мг/м}^3$  (при отборе 9.0 и воздуха).

Диапазон измеряемых концентраций в воздухе цианистого водорода от 0.02 до 2.7 мг/м<sup>3</sup>. Скримонитрима от 0.27 до 11.1 мг/м<sup>3</sup>.

Определению не мещают аммиси, метанов, стиров, толуов, метивметакриват, этилоензов, бензавьдегид; кещает определению формальлегид.

Граница суммарной погрешности измерения не превышает ±25%.

Предельно допустимая концентрация цианистого водорода в нов-

духе 0,3 мг/м<sup>3</sup>, акривонитрива - 0,5 мг/м<sup>3</sup>.

## 2. Реактивы, растворы и материалы

Натрия гипроокись, ГОСТ 4328-77, О.І М раствор.

Аммония родания, СТ СЭВ 222-75, кч.

Кислоть барбитуровая, ТУ 6-09-512-75.

Хлорамин Т, ТУ 6-09-II-576-75, ч. I%-ный раствор, свежеприготов денный.

Переден, ГОСТ 13647-78, чда, перегнанный.

Кислота соляная, ГОСТ ЗІІ8-ІІ, хч. 0.97-ный раствор.

Кислота с.рная, ГОСТ 4204-77, пла, уд. веса I,82-I,84 и I M раствор.

Аммоний уксусновислый, ГОСТ 3117-78, кч. 40%-ный раствор. Гядразин серновислый, ГОСТ 5841-74, чла, 10%-ный раствор. Кыслота уксусная, ГОСТ 61-75, кч. медяная, 50%-ный раствор.

Раствор брома: 0,5 ма брома растворяют в 50 ма 50%-ной укоусной кислоты.

Бензадин солиновислый, дигидрохлорид, 17 6-09-4222-76, чда, 51-ный раствор в 0,95-ной солиной кислоте.

Раствор пиридина готовят следующим образом: к 30 мл пиридина прибавляют 20 мл воды с 5 мл концентрированной соляной кислоты.

Составной пиридин-бензидиновый реактив: к 50 ма раствора пиридина, приготовленного, как указано выше, приливают 10 ма 5%-ного раствора солянокислого бензидина в 0,9%-ной соляной кислоте. Составной пиридин-барбитуровый реактив: в мерную колфу вместимостью 50 ма вносят 1,5 г барбитуровой кислоты и 10-15 мл воды, добавляют 7,5 ма пиридина, 1,5 ма концентрированной соляной кислоты, доводят до метки водой и энергично встриживают до получения проврачного раствора.

Основной стандартный раствор акрилонитрила. Во взвешенную мерную коло вместилостью 25 мл, содержащую 10 мл дистилированной воды, вносят I-2 каплы акрилон"трила, колоу повторно взлечивают, доводят объем до метки водой и рассчитывают содержение скрилонитрила в I мл полученного раствора. Раствор устойчив I2 дней.

Стандартный раствор с концентрацией акрилонитрила 10 мкг/ма готовят соответствующим разбавлением основного стандартного раствора дистиллированной водой. Раствор устойчив 3 двя.

Основные стандартные растворы роданида аммония (для опредедения цианистого водорода) готовят растворением О,І М фиксанала роданида аммония в воде и в растворе гидроокиси натрия. І мл О,І М растворе роданида аммония соответствует 5,81 мг роданилнонов или 2,7 мг цваннотого водорода.

Стандартный раствор роданида аммония й I с концентрацией, соответствующей концентрации цианистого водорода 100 жкг/ма, готовят разбавлением 3,7 ма основного отандартного раствора роданида аммония дистиплированной водой в мерной колс вмест мостью 100 ма или — при отсутствии фиксанала — растворением навески 3,0282 г роданида аммония в 100 ма воды.

Станцартный раствор \$ 2, соответствующий концентрации циаявстого водорода I жкг/ма, готовят разбавлением стандартного раствора роданида акмония \$ I водой.

Стандартные растворы \$ 3 в \$ 4 в растворе едкого натра с понцентрацией цианистого водорода IOO в I мяг/мя готовят соответствукным разбавлением стандартного раствора \$ I раствором 0.1 М гидроокист натряя.

#### 3. Приборы и посуща

Фотовлектрокозориметр заи опектрофотометр.

Аспарационное устройство.

Поглотительные сосуды Рыхтера.

Мерные колом, ГОСТ 1770-74, вместимостью 50, 100 м 1000  $_{\text{MR}}$ . Пящетия, ГОСТ20992-74, вместимостью 1, 2, 3 в 10 мм.

Колориметрические пробирки с пришляфованными пробивми размером 150 x 15 мм.

## 4. Проведение измерения Условия отбора проб воздуха

Воздух со скоростью 0,3 ж/мин аспирируют через два последовательно соединенных поглотительных сосуда, содержащих 6 ма дистиланрованной воды в первом и 6 мл 0,1 М раствора гидроокиси натрян во втором сосуде. Дая определения 0,5 ПДК необходимо отобрать 9 и воздука. Пробы енелизируют в день отбора.

#### Условия аналеза

Анализ проб состоят из операций определения цианистого водорода о пиридин-барбитуровым реактивом в водном и щелочном растворе и определения суммарного содержания цианистого водорода и акрилонитрива о пиридин-бензидиновым реактивом в водном растворе (первый поглотитель). Указанные операции проводят следующим образом.

Из первого поглотителя с водой переносят в колориметрическую пробирку адиквотную часть пробы (0,2 - 3 мл), доводят объем
пробы водой до 3,75 мл и прибавляют 0,2 мл раствора хлорамина.
Содержимое пробирки перемешивают, добавляют через I минуту I,0
мл пиридин-барбитурового реактива и через 20 минут измеряют оптическую плотность раствора при длине водим 584 им в кювете с
толщиной слоя I см по сравнению с контрольным раствором, который
готовят одновременно и аналогично пробе.

Содержание цванистого водорода в анализируемом объеме водной пробы находят по градунровочному графику, для построения которого готовят шкалу стандартов согласно таблице 36.

Для определения содержания цианистого водорода в поглотительном приборе, содержащем 0,1 М раствор гидроскиси натрия, аликвотную часть пробы (0,5-3 мл) переносят в колориметрическую пробирку, доводят объем пробы до 3,0 мл 0,1 М раствором гидроокиси натрия, затем последовательно вводят 0,3 мл 1 М раствора серной кислоты, 0,45 мл воды, 0,2 мл хлорамина, 1 мл пиридинбарбитурового реактива. Содержимое пробирки после введения каждого реактива тщательно перемешивают. Через 20 минут измеряют оптическую плотность раствора при длине волни 584 нм в кювете о толщиной олоя I см по сравнению с контролем, который готовят одновремению и анадогично пробе.

Содержание цианистого водорода в анализируемом объеме цечочной пробы находят по градучровочному графику, для построения которого готовят шкаку стандартов согласлю таблице 37.

Суммерьое содержание циачистого водорода и акрилонитрила устанавлявают в водном рестворе петвого поглотителя. С этой целью в колориметрическую пробирку пореносят аликвотную часть проби (0.5-2 мл) и проводят реакцию с пиридин-бензидиновым реактивом, последовательно добавляя волу до 2 мл, 0,4 мл брома и 0,2 мл 40%-ного раствора уксуснокислого аммония. Через 15 минут восстанавливают избылок брома, прибавляя по каплям 1%-ный раствор сернокислого гидрезина до обесцвечивания проби и еще 2-3 капли избитка. Затем вводят 1,5 мл воды и 4 мл свежеприготовленного пиридин-бензидинового реактива. Через 20 минут измеряют оптическую пастность раствора при длине волни 535 нм в кювьте с толщиной слоя 20 мм по отношению к контрольному раствору, который готовят одновуваенно и аналогично пробе.

Содержание акрилонитрила и цианистого водорода в пробе определяют по градуировочным графикам, для построения которих согласно таблицам 38 и 39 готовят шкали стандартов. Измеряют оптическую плотность растворов цяти шкал стандартов для каждого вещества. По средним данным строят графики зависимости оптической плотности растворов от содержания цианистого водорода и акрелонитрида (мкг).

Таблица 36 Шкала стандартов для измерения цианистого водорода с пиридин-барбитуровым реактивом в воде

Номер стан- дарта	Стандартный раствор Ж 2. ма	Вода, мл	Содержание цианно- того водорода, мкг
I	0,0	3,75	0
2	0,1	3,65	0,1
3	0,2	3,55	0,2
4	0,4	3,35	0,4
5	0,6	3,15	0,6
6	0,8	2,95	0,8
7	1,0	2,75	1,0

Tadawua 37

## Шкала отандартов для гзыерения цванистого водорода с пиридин-барбитуровым реактивом в растворе 0,1 М гидроокиси натрия

Номер стан- дарта	Стандартны раствор ж 4, мд	0,1 M раствор гид- роскиск натрия, мя	Содержание цианистого водорода, миг
I	0,0	<b>3,</b> 0	0
2	0,1	2,9	0,1
3	0,2	2,8	0,2
4	0,4	2,6	0,4
5	0,6	2,4	0,6
6	0,8	2,2	0,8
7	1,0	2,0	1,0

Таблица 38 Шкажа отандартов для измерения акрилонитрила с пиридин-бензидиновым реактивом

Номер стан- дарта	Стандартный раствор содержащий 10 мкг/ма акрижонитрила, ма	Вода, мя	Содержание акрило- нитрила, мкг
I	0,0	2,0	0
2	0,1	1,9	ı
3	0,2	1,8	2
4	0,4	1,6	4
5	0,6	1,4	6
6	0,8	1,2	8
7	1,0	1.0	10

Таблица 39

Шкала стандартов для измерения цианистого
водорода с пиридин-бензидиновым реактивом

Номер стан- дарта	Станцартный раст- вор № 2, мл	Вода, ил	Содержение цианис- того водорода, мкг
I	0	2,0	0,0
2	1,0	1,9	0,1
3	0,2	1,8	0,2
4	0,4	1,6	0,4
5	0,6	1,4	0,6
6	0,8	1,2	0,8
7	1,0	1,0	1,0

По градуировочному графику (табл.?5) определяют содержание а<sub>т</sub> цианистого водорсда в анализируемом обътне водной пробы. По градупровочному графику (табл.37) определяют содержание а2 цианистого водорода в анализируемом объеме проби из второго поглотителя с гидроокисыю натрия. Рассчитывают содержание цианистого водорода в обоих поглотительных растворах и его концентрацию в воздухе (С) по формуле:

$$C = \left[ \frac{\lambda^{1}}{a^{1} \cdot \lambda} + \frac{a^{5} \cdot \lambda}{a^{5} \cdot \lambda} \right] : \lambda^{50} \cdot \mu L / \mu_{3}. \quad (1)$$

Содержание акрилонитрила в анализируемом объеме раствора из второго поглотителя фидроокисью натрия рассчитывают графически. С этой целью по найденной величине а $_{\rm I}$  вычисляют содержание цианистого водорода (A) в аликвотной части пробы ( $y_3$ , мл), исследованной по реакции с пиридин-бензидиновым реактивом:

$$A = \frac{a_1 \cdot y_3}{y_1} \quad \text{MRT} . \tag{II}$$

По градуировочному графику, построенному в условиях определения цианистого водорода по реакции с пиридин-бензидиновым реактивом (с. бл.39), устанавливают соответствующую величине А оптическую плотность Дт.

Вычитая найденное значение оптической плотности  $\mathbb{I}_1$  из суммарной оптической плотности  $\mathbb{I}_2$ , получают оптическую плотность  $\mathbb{I}_2$ , соответствующую содержанию акрилонитрила в объеме  $\mathbb{I}_3$ , которое находят по градуировочному графику (табл.38).

Концентрацию акрилонитрида в воздухе (С) вычисляют по формуле:

$$C = \frac{\lambda^3 \cdot \lambda^{30}}{83 \cdot \lambda^{30}} \quad \text{all} \quad (III)$$

Обозначение величин в формулах I, II и III:

- ат количество НСЛ в анализируемом объеме водной пробы, каг;
- а<sub>2</sub> количество НСМ в анализируемом объеме пробы, отобранной в раствор гидроковда натряя, мкг;
- аз количество акрилонитрила в анализируемом объеме водной пробы, мкг;
- У общий объем растворов пробы, ма:
- ${\bf J}_1, {\bf J}_2, {\bf J}_3$  объемы растворов пробы, взятые для анализа, мл;
- У<sub>20</sub> объем воздука, отобранный для анализа и приведенный к температуре 20 °C и девлению 760 мм рт.от. (приложение 1), л.

При ножение І

Принедение объема вовдуха и температуре 20 <sup>о</sup>С 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, <sup>о</sup>С.

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	1,1336	I,1396	I,I458	1,1519	1,1581	1,1643	1,1673	I,1735
<b>-</b> I8	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
<del>o</del> 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	I,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
<del>+6</del>	1,0087	1,0143	1,0198.	I,0253	I,0309	1,0363	1,0419	1,0475	1,0502	I,0557
<b>OI</b> +	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

R/R	Методические указария	Учреждение, предста- вившее методические указения			
1	2	3			
ı.	Фотометрическое определение адволо кинимике	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г. Ленинград			
2.	Потенциометрическое определение аминосения куксусной кискоты	ВНИИ прикладной биохи- мии, г.Рига			
3.	Фотометрическое определение ароенопирита	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Сверддовск			
4.	Фотометрическое определение бария фосфорнокислого двузаме- щейного	внии люминофоров, г.Ставрополь			
5.	Определение бензотривзова				
	гызохроматографическое	Киевский фидиал ГоснииХЛОРПРОЕКТ, г.Киев			
	жений торож транция от в торож от торо	НИИ гигиены труда и профзабодеваний, г.Хиев			
6.	Монометрическое определение борной кислоты и борного ан- гидрида	НИИ гигиены труда и профзабо деваний, г. Ленинград			
7.	Фотометрическое определстве г бутнро вактона	НИИ гигиены труда и профзаболеваний, г.Горький			
8.	Фотометрическое определение глутароного альдегида	ГНИИ мономеров. Т.Ту на			
9.	Газохроматографическое определение двали фталата и двали— лизофта дата	НИИ гегиены труда и профзаболеваний АИН СССР, г.Москва			
10.	Газохроматографическое опреде- нение дисути выдвинната	ВНИТИ гербицидов и регу- вяторов роста растений. г.Уфа			
II.	Газохроматографическое определе- ние диметильния лиаронно ла	вниине этехим, г. Ленингред			

I	2	3
I2.	Гавохроматографическое определение диметилсу льфата	НИИ гигиены труда и профасолераний АМН СССР, г.Москва
13.	Фотометрическое определение деме- ти мфенолов	ниинефтехим, г.Уфа
14.	Газохроматогрефическое определе- ние димеров аллена	НИИ гигиены труда и профзаболевания АИН СССР, г.Москва
15.	Спектрофотометря ческое определе- няе 2,4-дин втроянилина	нии гигиена труда и профзаболеваний, г. Харьков
16.	Фотометрическое определение замао- ливателей "СИНТОКС-12" и "СИНТОКС-20М"	ВНИИ СИНТОТИЧЕСТИХ ВОЛОВОН, Г.КОДИНИН
17.	Фотометрическое определение замас- дивателя "ТЕПРЭМ-6"	ВНИИ синтетических водокон, г.Кадинин
18.	Хроматографическое определение ленацила	Внити геровцивов в регуляторов роста растений, г.Уфа
19.	Фотометрическое определение авминофора К-77	внии дрышнофоров, г.Ставрополь
20.	Газс троматографическое определение мезитилена	ниинефтехим, г.Уфа
21.	Газохроматографическое определение О-1-ментена, О-1,4-ментадиена, О-цимода	Беворусский НИ сани- тирно-гигиенический институт, г.Минск
22.	Гавохроматографическое определение метилацетилен—алленовой фракции про	НИИ гигиены труда и Изаболеваний АМН СССР, г.Москва
23.	Фотометрическое определение про меркаптанов про метод А метод Б	НГИ гигиены труде и Фзаболеваний, г.Ангарск, г.Ленинград
24.	Определение натрия сульфата методом атомно-абсорбционной спектрофото- метрия	Медицинский виститут. г.Ростов-на-Дону
25.	виневеденно оохоеви фыдгодион штовож бонбоеноотенна	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
<b>30.</b>	Спределение свинца методом атомно- абсорочнонной спентрофотометрии	Медицинский институт, г.Рига
31.	Газохроматографическое определение серсуглерода	BUHUNOT BUCIC, r. MOCKBE
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"	<sup>N</sup>
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 <sup>18</sup>
39.	Хроматографическое определение твазона	Грузинский НИИ гигие- ны труда и профзабо- аеваний, г.Тонаиси

<u>I</u>	2	3
40.	Спектрофотометряческое определение тможци мани им да	Меляцинский институт, г.Караганда
<b>4I.</b>	Гавохроматографическое определение I.4- в I.3-онс(триклорметия) бен- вода	НИИ ГЕГИОНЫ ТРУДА И Профзаболеваний АИН СССР, г.Москва
<b>4</b> 2.	Газохроматографическое определение I,I,I,—трихлоратана (метилклоро— форма)	ВНИИОТ ЫКПС. г. Ленянгред
<b>4</b> 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
<b>4</b> 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

Лиметилининикароннов 66

I . 2-Димети ленции лобу тан

см.Димеры вляена

Диметилсульфат 71

Диметимсеновы 75

Димеры вляена 80

2,4-Динитровниями 84

Samec andere 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(трихаорметия)

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 гравяметрическое	
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%.	определение пыли в воз- духе рабочей зоны п в системах вентиляционных установок. М., 1981, с.235 /переизданный сборник МУ вып. I-5/.	
Сополимер винилиденхлорида и акрило- нитрила /СВН-8ОА/, ТУ 6-01-2-439-76.		
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 свянца в воздухе, вып. 15. М., 1979, с.112.	
нистые и бессурьмянистые/ /по свинцу/.		

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