

3315-82

46

Цена 80 коп.

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

ПЛАВНОЕ САИТАРНО-ЭНДОМЕДИКОЛОГИЧЕСКОЕ УПРАВЛЕНИЕ

МЕТОДЫ САИМАРНО-ХИМИЧЕСКИХ ИССЛЕДОВАНИЙ
ПОЛИМЕРНЫХ МАТЕРИАЛОВ, ПРЕДНАЗНАЧЕННЫХ
ДЛЯ КОНТАКТА С ПИЩЕВЫМИ ПРОДУКТАМИ

СБОРНИК МЕТОДИЧЕСКИХ РЕКОМЕНДАЦИЙ

ТОМ I

ОПРЕДЕЛЕНИЕ МОНОМЕРОВ И ОТВЕРДИТЕЛЕЙ
ЭПОКСИДНЫХ СМОЛ

Киев - 1982

ФБУЗ ФЦГИЭ Роспотребнадзора
Информационный ресурс

КОНТРОЛЬНЫЙ
ЭКЗЕМПЛЯР
ФБУЗ
ФЦГИЭ РОСПОТРЕБНАДЗОРА

51

МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ

ПО ОПРЕДЕЛЕНИЮ ФОРМАЛЬДЕХИДА В ВОЗДУХЕ. I.

Настоящие методические рекомендации предназначены для определения формальдегида, выдыхаемого из полимерных материалов в воздухе.

Формальдегид $\text{HCHO} \leq 0$ — бесцветный газ, Тпл. — 92°C, Т. кип. — 210°C. Он хорошо растворим в воде, этиловом спирте, эфире и других растворителях.

Формальдегид обладает токсичными, канцерогенными и токсичными свойствами на теплокровных животных и человека.

Продельно — концентрированный формальдегид в воздухе составляет 0,012 мг/м³.

ПРИЧИНЫ МЕТОДА

Метод основан на взаимодействии формальдегида (превратительно поглощенного из воздуха кистилюрованной водой) с диметоконом, экстрагируемым продуктом взаимодействия (формальдегида) органическими растворителями, последующем хроматографированием его на пластинках "Силикагел" или силикагель — циклам.

Реакция проходит по следующей схеме:



Взаимодействие "окраска в размер инже" на пластинке инициирует 0,05 — 1 мкг формальдегида в пробе, что соответствует 0,5 — 10 мкг формальдегида на пластинке.

РЕАКТИВЫ И РАСТВОРЫ

I.

Утверждено Заведующим Главного Государственного стандартизатора врача СССР В.Е. КОВАЛЮ.

20 октября 1982 г. № 3315 — 82

Чувствительность метода — 0,012 мг/м³ (при 30 л воздуха). При необходимости измерения до 100 мкг/м³ концентрация формальдегида в воздухе следует через поглотительный раствор более количес-

тво 20 л воздуха.

Служебные

спускные

иные

указы

Л.Н.

1. Клиорборн, Ч.Ч., ГОСТ 24015-74
2. Капилон ТСГТ 6224-3
3. Стандартный раствор манитона в этиловом спирте 100 мг/мл. Толен 2 — 3 мл/мл.

4. Стандартный раствор формальдегида в хлороборате 100 мкг/мл. Толен 2 - 3 месяца
 5. Дистиллированная вода
 6. Противенный раствор : 0,5 %-ный раствор йода в хлороформе. Толен 1 месяц
 7. Нагретый сернокислый бензойный ГОСТ 4166-76
 8. Спирт этиловый регистрация ГОСТ 5362-67
 9. Силикаты марки ЕСК
- ПОЛУЧЕНИЕ КРИСТАЛЛИКА
- К 10 мл 30 %-ного водного раствора формальдегида (0,1 г/мл) при перемешивании прибавляют 100 мл спиртового раствора димедона (31 г - 0,22 г/мл димедона в 100 мл этилового спирта). Полученную смесь нагревают на кипящей водяной бане с обратным холодильником в течение 35 - 40 минут. Нагревание удается и останавливают охлаждаться на воздухе до 20 - 25°C. Выпавший осадок формальдегида отфильтруют на воронке Бюхнера, или на воронке с пористым фильтром, промывают дистиллированной водой (2 раза по 1 мл) и сушат на воздухе в чашке Петри.
- С целью получения дополнительного количества формальдегида следует ударить спиртовый фильтрат по начата выпадения кристаллического осадка, охладить до комнатной температуры и отфильтровать выпавшие кристаллы формальдегида.
- Полученный осадок формальдегида перекристаллизовывают для этого в количестве колду помещают 10 - 15 мл диметил-

формалида, нагревают до 100°C и постепенно добавляют осадок формальдегида. Полученную смесь нагревают до кипения. При наличии нерастворимости осадка прибавляют несколько миллилитров диметилформамина до полного растворения осадка. Полученный раствор охлаждают на воздухе до 0 - 20°C. Выпаренный осадок формальдегида отсасывают в воронку Бюхнера и промывают этиловым спиртом 2 раза по 5 мл. Осадок сушат на воздухе до постоянного веса. Тпл. А - 136°C. При отсутствии диметилфор заменяют осадок формальдегида мокро перекристаллизовать из этилового спирта.

ОБОРУДОВАНИЕ И ПОСУДА

I. Пластины для хроматографии :

- 2.а) "СИЛФОЛ" и "СИЛФОЛ ИУ" - 254"
- б) силикател-крахмал (40 г. тщательно измельченного и просеянного (100-120 mesh) силикагел и 1 г крахмала смешивают с 125 мл дистиллированной воды. (Месь распыляют до получения сметанообразной массы и равномерно наносят на сужую поверхность пластины для хроматографирования. Из указанной выше сорбционной массы может быть приготовлено 10-15 пластин размером 9 x 12 см.

2. Весы аналитические ВА - 100-й
3. Колбы мерные ёмкостью 25 мл ГОСТ ГГ-74
4. Воронки ламинесцентные 50 мл ГОСТ 8613-75
5. Лейкетные юродики ГОСТ 8613-75
6. Градуированное пипетки с ценой деления 1 мл и ёмкостью

тюо О, Г. МИ ГОСТ 1774-74

7. Канюра для хроматографирования (химический сосуд с 15 см высотой 20 см с присоединенной крышкой ГОСТ 10365-75)

3. Пульверизаторы стеклянные (см. "Химический анализ микро-
количества илюминаторов" М.А. Клисенко, Т.А. Лебедева,
В.Д. Юркова стр. 291, рис. 24, Изд. Недра, Минск, 1972г.)

9. Канюра для отрицательных пластинок (стеклянный колпак с
20 см) ТУ 25-И-1022-75

10. Банки водные ТУ 64-Г-2350-76

11. Холодильник лабораторный ГОСТ 949-70

12. Мерные килимы на 10 и 25 мл ГОСТ 1770-74

13. Круглодонные или конические колбы ёмкостью 50 мл
на пластиках ГОСТ 10394-72

14. Колбы конические трущущие для упаривания растворов-
чесле на 25 мл ГОСТ 10394-72

15. Поглотитель Зайцева с пористой пластинкой ТУ 25-И-1031
-75

16. Аспиратор для отбора проб воздуха ТУ 64-Г-862-77

17. Сито каллоновое ISO mesh (1600 отверстий на 1 см²)

ОТВОРЫ ПРОБ

Воздух - скорость 1 л/мин проходит через 2 после-
довательно соединенные поглотители в течение 30 минут.

Предварительно в поглотители падают по 5 мл дистиллиро-
ванной воды. Необходимо проверить лигнитированную полу на
содержание формальдегида. При большом количестве формальде-
гида полу следует перечистить с перманганатом калия в стек-
лянной посуде. Всего отбирают 30 литров воздуха.

ПРИ ОПРЕДЕЛЕНИИ

Иллюстрированную воду из поглотителей обрабатывают, пер-
еносят в колбочки, прибавляют 1 мл спиртового застывшего ли-

мёдона (концентрации 200 мг/мл) нарезают ГС и вынут из колбочки
шприцем изотрет хлородортом. Для экстракции придают колбочку и
жестким хлородортом. Для экстракции придают колбочку и колбочку с
формальдегидом (формальдегид) берут 3 мл хлородорма встригают в колбочку
только воронко в течение 5 минут. Экстракцию повторяют
еще раз. Хлородоржение экстракты сбрасывают, жгутся от
через фильтр с бэзовыми зульфатом натрия и парируют на
водной бане до объема 0,1 - 0,2 мл. Содержимое колбочки посо-
лжно оттона растворителем при помешивании пипетки
насят на хроматографическую пластинку. Просо. наносится в
одну точку на середину пластинки на расстояние 1,5 см от
ее нижнего края. Нанесение проводится таким
образом, чтобы диаметр полученного пятна не превышал 1 см. Права и сле-
ва от точки на расстоянии не менее 1 см наносят растворы

"свидетелей" - стеклянные растворы формальдегида. При
отсутствии формальдегида к 100 мл дистиллированной воды
(поглотительного раствора) прибавляют 1 мл водного раствора
формальдегида с содержанием 0,5 мг/мл и проводят все опера-
ции, как при проведении определения - формальдегид в воде -
вихрь витражах. Аналогичным образом получают "свидетель" с
содержанием 1 мг формальдегида в 100 мл воды. Анализу с
использованием пробной помольи в камеры для хроматографиро-
вания, в которую помещают поглотитель - хлородоргид, а в камеры
смогут растворителя из дне камеры не должна превышать 0,5 см

122.

После полъема растворители пластинку вынимают из камеры, отмечают линиями, до которой поднялся растворитель, и сушат на воздухе до полного исчезновения запаха растворителей.

Для обнаружения препарата пластины опрыскивают 0,5% - им раствором йода в хлорформе. Формальдегид обнаруживается на пластинке в виде желто-коричневых пятен на белом фоне. Результат анализа оценивают путем взаимного сравнения размера и интенсивности пятен проб и стандартов или по калибровочному графику.

ПОСТРОЕНИЕ КАЛИБРОВОЧНОГО ГРАФИКА

На одиной пластинке с пробой исследуемого раствора хроматографируют пробой эталонных образцов, содержащих известные количества формальдегида (0,1; 0,2; 0,5; 1,0 мкт/мл. растворного раствора формальдегида). Измерят площадь пятен эталонных растворов и строят калибровочный график в системе координат \sqrt{F} , $\frac{V}{M}$, где :

M — количество стандартного раствора на пластинке в мкт
 F — площадь пятна, соответствующая нанесенному количеству вещества в мкм^2 .

Идентификацию препарата осуществляют по величине пятна, равное $0,48 \pm 0,02$ (пластиинка "СИЛУОЛ" или 0,7 ± 0,03 (пластиинка спичкаль — крахмал). Паралельно ставят контрольный опыт. Для контроля выполняют те же операции.

СОДЕРЖАНИЕ ПРЕПАРАТА НАИМЕНУЮЩЕГО ФОРМАЛЬДЕГИДА:

$$I = \frac{C_1 - C_2 \cdot 1000}{9,7 \cdot V_0 \cdot 1000} \text{ мк/м}^3$$

C_1 — количество мкт формальдегида, найденное в анализируемой пробе, мкт

123.

C_2 — количество ф. формальдегида в концентрированной пробе,

мкт;

V_0 — объем пластины в принесенный к нормальным условиям;

9,7 — фактор пересчета от формальдегида к формаль-

дегиду;

I — содержание формальдегида, мкт/м 3

$$\frac{V_0}{C} \cdot \frac{273 + T}{(273 + \frac{T}{2}) 760} \cdot P \cdot \frac{V_0}{M} \text{ мк}$$

V_0 — объем воздуха, взятого на анализ, л и л

P — барометрическое давление, мм. рт. ст.

T — температура воздуха в месте отбора проб.