

2915-82

46

Изда 80 коп.

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

ГЛАВНОЕ ГАИБИЧНО-ЭПИДЕМИОЛОГИЧЕСКОЕ УПРАВЛЕНИЕ

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

СБОРНИК МЕТОДИЧЕСКИХ РЕКОМЕНДАЦИЙ

ТОМ I

ОПРЕДЕЛЕНИЕ МОНОМЕРОВ И ОТВЕРДИТЕЛЕЙ  
ЭПОКСИДНЫХ СМОЛ

Киев - 1982

КОНТРОЛЬНЫЙ  
ЭКЗЕМПЛЯР  
ФБУЗ  
ФЦГИЭ РОСПОТРЕБНАДЗОРА

ФБУЗ ФЦГИЭ РОСПОТРЕБНАДЗОРА  
Информационный ресурс

ИЗОЛЮЦИОННЫЕ РЕКОМБИНАЦИИ  
ПО ОПРЕДЕЛЕННЫМ ЗНАЧЕНИЯМ В ВОДЕ ПРИ ОДНОМ  
ГАЗОВЫХОСТНОМ ХРОМАТОГРАФИИ I.

Виниловый эфир лакусной кислоты (углеродистый, молекулярный вес 117,09, винилцептат)  $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{COOCH}_3$  (мол. масса 86,09) при обычной температуре представляет собой бесцветную жидкость, температура кипения  $72 - 73^\circ$ , уксусный вес 0,332 и извлечел преломления  $n_{D^20} = 1,4600$ . Он хорошо растворим в спирте, эфире и гексане. Растворимость в воде составляет  $\approx 25 \text{ мг/л}$ . Винилапетат при комнатной температуре полимеризуется медленно под действием ультрафиолетового света или перекиси — скорость полимеризации резко повышается. Благодаря способности полимеризоваться он нашел применение в качестве исходного вещества для получения различных полимерных материалов.

Подготовлен концентрации, определенные по физико-химическим характеристикам, составляет  $0,2 \text{ мг/л}$ .

Предельно — допустимая концентрация в воде минималетата

1. Утверждено Заведующим Главного Государственного санитарного врача СССР В.Е. КОЖИЛО.  
20 января 1962 г. № 2915 - 82

- 0,2 мг/л.

Таким образом винилцетат является достаточно токсичным. Кроме того при разложении полимеров, могут выделяться: уксусная кислота, формальдегид и метанол, которые не мешают определению винилцетата в воде.

#### ПРИНЦИП МЕТОДА

Метод основан на извлечении винилцетата (ВЦ) из водных растворов диэтиловым эфиром, упаривания полученных экстрактов и определении методом газо - хроматической хроматографии.

Чувствительность метода 0,1 мг/л.

#### РЕАКТИВЫ И АППАРАТУРА

1. Хроматограф с пламенно - ионизационным детектором
2. Диэтиловый эфир, не содержащий примесей, имеющий время удерживания 4 - 6 мин
3. Фильтральные воронки ёмкостью 200 - 250 мл.
4. Колбы для упаривания на 100 мл
5. Протицающее свежепрессованый
6. Винилцетат Т.К. 70 - 73°
7. Сульфат натрия, б, в, х.ч.
8. Гексан, хх. (очищенный по / 1 /)

#### ПРИГОДНОСТЬ КОМПЛЕКСОВ

В качестве внутреннего стандарта применяют пропиленгликоль (ПГ).

Время удерживания 12 мин. 48 сек.) или фуранцетат (15 мин. 46 сек.) при 35 мл/мин азота.

#### ОПРЕДЕЛЕНИЕ

В хроматограф вводят по 1 мл смеси стеклянного раствора, и внутреннего стандарта (100 мг/мл) 1... ml, и по полученным данным строят газодиодный график: складывают на оси абсцисс значение концентраций винилцетата, а по оси ординат соотношение винилцетат/метанол или высот винилцетата к внутреннему стандарту (протицидата или сульфата натрия а),

Стандартный раствор готовят взятием на весах винилцетата 50 мл и растворением в 50 мл. эфира. Растворы, содержащие 125, 100, 50 и 25 мг/мл винилцетата готовят повторным раз-

бавлением исходного стандартного раствора эфира.

#### УСЛОВИЯ АНАЛИЗА

Определение ведут на хроматографе с плавно - мониторингом детектором (например "Шимадзу"). Для колонки 112 см, диаметр 3 мм, заполнена 15 % неподвижной фазой карбонатом - 20 М (полистиレンгликоль), нанесенной на засоры (0,200 - 0,360). Температура колонки 50°, температура погарячильни 125°, температура детектора - 100°. Скорость азота 25 мл/мин, вордюра 30 мл/мин.

Чувствительность усилителя 2Х1000Га.

В этих условиях время удерживания винилцетата 6мин. 48 сек.

Для определения винилцетата в воде берут 100 мл. ви-

тканей и экстрагируют ёжпром по 30 мл 3 раза. Вытяжки обединяют, сушат над бензином серникоцелевым натрием, упаривают на водной бане при 38 - 40°C до объема 0,5 мл и прибавляют 0,5 мл стандартного раствора пропиляцетата (100 мкг). Из полученного раствора отбирают 1 мкг и вводят в газовый хроматограф. Хроматографируют. Подсчитывают площади ВАЦ и внутреннего стандарта определяют по калиброточной кривой отношение концентрации ВАЦ и ПАЦ и рассчитывают содержание ВАЦ в воде, учитывая, что процент экстракции составляет 95%.

Формула для расчета:

$$C_{\text{ВАЦ}} = \frac{C_{\text{ПАЦ}} \cdot 100 \times 10}{0,95 \times 1000}$$

где,  $C_{\text{ПАЦ}}$  — содержание ПАЦ в мкг в 1 литре вытяжки

$\frac{C}{C_{\text{ПАЦ}}}$  — соотношение, найденное по калиброточной кривой

Определение винилцетата может быть проведено по абсолютным калиброточным кривым. Для этого необходимо измерить площадь или высоту пика ВАЦ на хроматограмме и по кривой определить количество ВАЦ

#### ОПРЕДЕЛЕНИЕ В ВОЗДУХЕ

Эти же калиброточные кривые пригодны для определения ВАЦ в воздухе. Забор проб воздуха производится следующим образом: через поглотительные склянки емкостью 5 - 10 мл, заполненные очищенным гексаном, противдают определенное количество воздуха. Из поглотительного раствора отбирают 1 мкг и вводят в газовый хроматограф при опи-

санных выше условиях.

Чувствительность метода определения импульсного детектора составляет 12,5 мкг/мл.

Формула для расчета:  $C_{\text{ВАЦ}} = \frac{U_{\text{П}} \cdot C_{\text{П}} \cdot 1000}{U_{\text{В}}} \text{ мкг/мл}$

где  $C_{\text{П}}$  — содержание ВАЦ в потоке генератора, найденное по калиброточной кривой

$U_{\text{П}}$  — количество поглотительного раствора в мл.

$U_{\text{В}}$  — количество пропущенного воздуха л.