

1870-78

46
Цена 80 коп.

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ СССР

ГЛАВНОЕ САНИТАРНО-ЭПИДЕМИОЛОГИЧЕСКОЕ УПРАВЛЕНИЕ

МЕТОДЫ САНИТАРНО-ХИМИЧЕСКИХ ИССЛЕДОВАНИЙ
ПОЛИМЕРНЫХ МАТЕРИАЛОВ, ПРЕДНАЗНАЧЕНЫХ
ДЛЯ КОНТАКТА С ПЕЩЕРНЫМИ ПРОДУКТАМИ

СБОРНИК МЕТОДИЧЕСКИХ РЕКОМЕНДАЦИЙ

ТОМ I

ОПРЕДЕЛЕНИЕ МОНОМЕРОВ И ОТВЕРДИТЕЛЕЙ
ЭПОКСИДНЫХ СМОЛ

Киев - 1982

КОНТРОЛЬНЫЙ
ЭКЗЕМПЛЯР
ФБУЗ
ФЦГИЭ РОССОБСТВОПРЕБНДЗОРА

ФБУЗ ФЦГИЭ РОССОБСТВОПРЕБНДЗОРА
Информационный ресурс

щених продуктах (мола, 40 и 96 % сгущеное, молоко, сгущенное и сливочное масло, масло, рибса).

Метод включчен в ГОСТ 22648-77 "Пластмасы".

Метод специальный, прост в исполнении и не требует сложной аппаратуры. Вся применен при санитарии - хл. фекалии, исследование спорадиков утигла с винилакрилатом различного состава, ополаскивания пластерской винилакрилата с саламином и акриловой кислотой в АД.

МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ

ПО МЕРКУРИЯТЧЕСКОМУ ОПРЕДЕЛЕНИЮ МАЛЫХ КОЛИЧЕСТВ ВИНИЛАКРИЛА В ЖОЛЕ, ВОДНО-СПиртовых растворах и пищевых продуктах.

ОБЩАЯ ЧАСТЬ

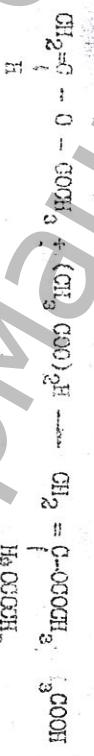
Винилакрил (CH₂=CHCOCH₃) представляет собой бесцветную, летучую, легковоспламеняющуюся жидкость с южным запахом. Плотность при 20°C = 0,932. температура кипения - 73,4°C. Растворим в эфире и спиртах; растворимость в воде составляет 2 %.

ЩДК винилакрила в воде поддается хозяйственному - питьевого водоизделий составляет 0,2 мг/л. МУ ширации в воду и ДДТ в модельные среды и пищевые продукты не имеется.

В литературе практическим отсутствуют сведения о методах определения винилакрила в воде и других средах. Нами разработан вискоизостатический метод, позволяющий определить винилакрил в различных по составу модельных средах и пищевых продуктах.

Принцип метода

Метод основан на реакции меркурирования иомера с образованием комплексных соединений и дальнейшего колориметрическим определением избытка уксусно-кислого ртути с дифенилкарбазидом. Концентрация уксусно-кислой ртути с дифенилкарбазидом ограничена в фиолетовый цвет.



Для изодорания винилакрила из водных растворов неподвижных продуктов используются фторированную для изодорания его с этиловым спиртом.

Чувствительность метода 0,05 мг/л магн./л. Отличие от предыдущих определений не превышает 20 %.

I. Утверждено Заместителем Главного Государственного санитарного врача СССР А.Н. Загенко.
30 июня 1978 г. № 1570 - 78

Реактивы и растворы

1. Винилцетат, мономер по МТУ 6-09-5542-68, свежепреработанный.
2. Основной стандартный раствор винилцетата в этиловом спирте. Для его приготовления мерную колбу емкостью 25 мл с небольшим количеством перенанесенного этанола взвешивают на аналитических весах с точностью 0,0002 г. Затем пипеткой выают 5-6 капель свежеперегнанного винилацетата и взвешивают раствор. Найдя разницу между вторым и первым весом мерной колбы и поделив ее на 25, находят концентрацию винилцетата в растворе. Раствор токен в течение одной недели.
3. Рабочие стандартные растворы винилцетата концентраций 0,1 и 0,01 мл/мл, свежепротивленные. Готовят разбавлением основного раствора этиловым спиртом.
4. Спирт этиловый, ректификат по ТУ 59-47-72, перегнанный.
5. Ртути олово желтая по ГОСТ 5220-74.
6. Ледяная кислота по ГОСТ 61-75.
7. Ацетат ртути, 0,1 % раствор в спирте:

0,15 г № 0 растворяют в фарфоровой чашке в 10 мл ледяной уксусной кислоты при слабом нагревании на водной бане. Затем количественно переносят раствор в мерную колбу на 100 мл и доливают спиртом до метки. Раствор токен в течение месяца.

8. Ацетат ртути, 0,01 % раствор в спирте, свежепротивленный. Готовят разведением 0,1 % раствора.
9. Дибензилкарбазид по ГОСТ 5859-70, 0,1 % раствор спирте - притопыренный.

Приборы и посуда

1. Перегонная установка на шлифах
2. Цилиндры мерные по ГОСТ 1770-74 емкостью 100 мл.
3. Колориметрические пробирки с пришлифованными пробками
4. Пипетки по ГОСТ 20292-74, вместимостью 10, 5, 2 и 1 мл
5. Колбы мерные по ГОСТ 1770-74 вместимостью 25 и 100 мл

ПриборыХод определения

100 мл винилки или 100 г пищевого продукта помещают в круглодонную колбу вместимостью 500 мл, приливают 5 мл спирта х) и, закрыв колбу пробкой, тщательно перемешивая содержимое отпускают в колбу капилляра (только в случае пищевых продуктов), соединяют ее с приемником холодильником с помощью съемной насадки Бюрга и отгоняют 10 мл дистиллята над закрытым электронагревательным прибором ж). Одновременно на другой тановке проходит контрольный опыт.

ж) Ацетат спиртовых винилек производят без добавления этанола.

жж) Применение водной бани исключается, так как образующее испарение водных паров в приемнике с дистилляцией может помешать определению винилцетата.

Затем у проб, отобраных из молельных сред, отбирают в колориметрические пробирки по 3 мл листинга (в случае пищевых продуктов отбирают по 5 мл дистиллиата), добавляют в случае молельных сред 0,5 мл 0,01 % раствора ацетата ртути (в случае пищевых продуктов - 1,0 мл), перемешивают и оставляют на 1 час для меркурирования. При этом раствор антибактериальной способности в случае молельных сред 0,1 мл раствора антибактериальной способности в случае молельных сред 0,5 мл раствора динопенткарбазида (в случае пищевых продуктов 0,3 мл), перемешивают и через 5 мин измеряют оптическую плотность окрашенного в фиолетовый цвет раствора по отношению к чистому этиловому спирту на фотоколориметре в квадратных кюветах с рабочей длиной 5 мм и зеленым светофильтром ($\lambda = 536\text{нм}$).

Во второй, третий и т.д. пробирки раствор динопенткарбазида вносят ровно через 3 мин после предыдущей и также через 5 мин фотометрируют окрашенные растворы.

Вычислав разницу между оптическими плотностями контроли и пробы (ΔD), концентрацию винилцетата в пробе (с, $\text{мл}/\text{l}$) находят по градуированному графику $\Delta D = f(C)$.

Построение градуировочного графика

Градуировочный график строят отдельно для каждой среды и пищевого продукта. Для этого в круглодонную колбу на 500 мл, содержащую 100 мл (100 г) воды (40 или 96 % спирта, молока, подсолнечного или сливочного масла, мяса, рыбы) вносят соответствующие объемы стандартных растворов винилцетата в спирте (концентрации 0,01 или 0,1 $\text{мл}/\text{мл}$) таким обра-

зом, чтобы содержание мономера в последующих пробах составляло: 0; 0,005; 0,01; 0,02 мл, что соответствует 0; 0,05; 0,1; 0,3 $\text{мл}/\text{л}$ ($\text{мл}/\text{л}$).

Закрывают колбу пробкой, перемешивают ее бруском и, добравшись калиптира, ссыпают воду с помощью наливной воронки в круглый ходохильником.

В дальнейшем анализ проводят так же, как при определении винилцетата в винках и пищевых продуктах (см. выше).

В дальнейшем анализа проводят так же, как при определении винилцетата в винках и пищевых продуктах (см. выше). Для градуировочный график зависимости $\Delta D = f(C)$.