



### **Авторы**

А.В. Пирогов (Andrey Pirogov) Л.С. Соколова (Lidia Sokolova)

Московский государственный университет имени М.В. Ломоносова, Химический факультет.



Представлен способ извлечения и последующего количественного определения консервантов (бензойной и сорбиновой кислот в маслах и спредах методом микроэмульсионной жидкостной хроматографии. Метод характеризуется низкими пределами обнаружения и экспреесностью.

#### Введение

Представлен способ извлечения и последующего количественного определения консервантов (бензойной и сорбиновой кислот в маслах и спредах методом микроэмульсионной жидкостной хроматографии. Метод характеризуется низкими пределами обнаружения и экспреесностью.

Уже более десяти лет микроэмульсии используют в качестве подвижной фазы в высокоэффективной жидкостной хроматографии. Этот режим ВЭЖХ, называемый микроэмульсионной жидкостной хроматографией (МЭЖХ), представляет растущий интерес благодаря своей уникальной селективности по сравнению с вариантом обращенно-фазовой жидкостной хроматографии и при этом характеризуется достаточно высокой эффективностью. Этот метод является очень перспективным, поскольку состав микроэмульсии, используемой в качестве подвижной фазы, можно варьировать в широких пределах и, таким образом, изменять элюирующую силу, что дает возможность одновременно в изократическом режиме определять гидрофильные и гидрофобные соединения.

Одним из наиболее перспективных направлений является возможность использования микроэмульсий в пробоподготовке. Их уникальная солюбилизирующая способность позволяет извлекать вещества различной природы из сложных матриц анализируемых объектов.



# Экспериментальная часть

## Оборудование

| Description                           | Model Number |
|---------------------------------------|--------------|
| 1200 Binary Pump                      | G1312A       |
| 1200 Degasser                         | G1379A       |
| 1200 Autosampler                      | G1379A       |
| 1200 Thermostatted Column Compartment | G1316A       |
| 1200 Diode Array Detector             | G1316A       |

# Измерение и обработка данных

| Parameter          | Setting  |
|--------------------|--|
| Column             | Agilent Eclipse XDB-C18. 4.6x150 мм, 5мкм<br>Part No. 993967-902           |
| Mobile phase       | Микроэмульсия: 2% додецилсульфат натрия, 0.6% н-гептан, 6% н-бутанол, рН 3 |
| Elution            | Изократическое   |
| Flow rate          | 1 мл/мин   |
| Column temperature | 30 °C  |
| Injection volume   | 20 мкл   |
| Needle wash        | 2 сек ацетонитрилом  |
| Wavelength         | 240 нм   |
| Slit               | 4 нм   |
| Data rate          | 80 Hz  |
| Flow cell          | Стандартная - 13 мкл   |

# Пробоподготовка

Метод подходит для анализа сливочных масел и спредов, находящихся в продаже в розничной и оптовой сетях РФ. Навеску масла массой 0.5г помещали в пластиковую пробирку и добавляли 10 мл микроэмульсии состава 2.0% додецилсульфата натрия, 0.6% н-гептана и 6% н-бутанола (рН 3). Пробирку помещали в ультразвуковую ванну на 10 мин. После этого в пробирку типа «Эппендорф» емкостью 2 мл отбирали 1мл пробы и загружали в центрифугу. Центрифугировали 2 минуты при 16 000 об/мин. Нижний слой жидкости вводили в хроматограф.

#### Реактивы

Использованы следующие реактивы Додецилсульфат натрия (> 85%, Panreac, EC), н-гептан (> 99%, Panreac, EC), н-бутанол (> 99.5%, Panreac, EC), фосфорная кислота (ч.д.а., 85% водный раствор, Panreac, Испания), бензоат натрия (>99%, ZOCh, Польша), сорбат калия (> 99%, Panreac, Испания) Ацетонитрил, квалификации чистоты «gradient grade» был получен из Biosolve Chemie, Нидерланды. Деионизованная вода получена с помощью Milli-Q Integral system, Миллипор, США.

### Подготовка элюента

В стеклянную банку емкостью 250 мл добавляли 91 мл деионизованной воды и 2.0 г додецилсульфата натрия. Растворяли при перемешивании в течение 1 минуты. Затем в банку автоматическим дозатором добавляли 0.88 мл н-гептана и 7.4 мл н-бутанола. Банку помещали в ультразвуковую ванну на 3 мин. Затем по каплям при перемещивании добавляли фосфорную кислоту до рН 3. Получали 100 мл подвижной фазы состава 2.0% додецилсульфата натрия, 0.6% н-гептана и 6% н-бутанола (рН 3).

### Программное обеспечение

Agilent ChemStation A.10.02.

### Результаты и их обсуждение

При использовании микроэмульсии в качестве экстрагента существенно снижаются временные затраты на пробоподготовку (Рис.1).

# Сравнение пробоподготовки в двух режимах

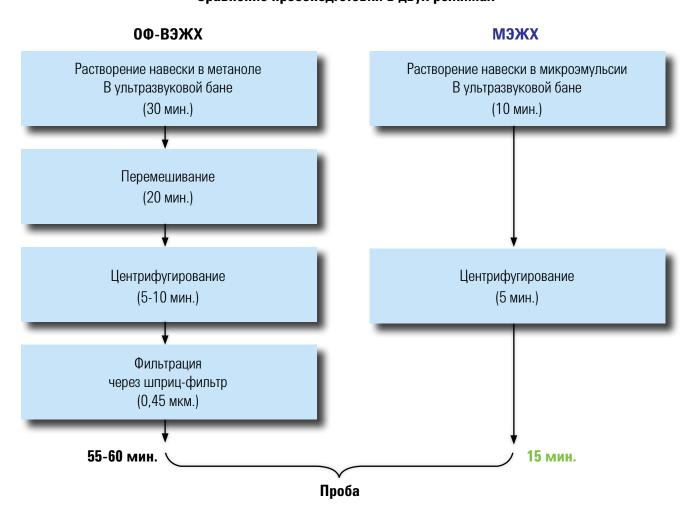


Рис.1 Оценка временных затрат на пробоподготовку в традиционном варианте (ОФ-ВЭЖХ) и при использовании микроэмульсии в качестве экстрагента (МЭЖХ).

На рис.2 приведена хроматограмма хроматограмма консервантов в спреде «Кремлевское» с использованием микроэмульсии в качестве экстрагента и подвижной фазы. Достигается экспрессное (менее 5 минут) определение целевых компонентов при полном разрещении пиков и отделении их от пиков мешающих веществ в матрице пробы.

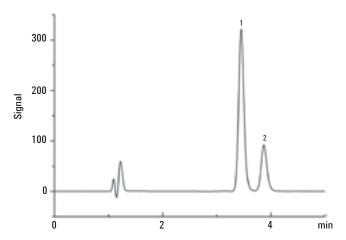


Рис. 2. Хроматограмма консервантов в спреде «Кремлевское» с использованием микроэмульсии в качестве экстрагента и подвижной фазы. Колонка: Agilent Eclipse XDB-C18. 4.6x150 мм, 5мкм. Элюент: 2% додецилсульфат натрия, 0.6% н-гептан, 6% н-бутанол, pH 3. Скорость потока элюента 1 мл/мин. Температура колонки 30 ОС. Объем вводимой пробы 20 мкл. Спектрофотометрическое детектирование при 240 нм. Пики: (1) - сорбиновая кислота, (2) - бензойная кислота.

Некоторые метрологические характеристики способа определения приведены в таблице 1.

| Компонент             | Предел<br>обнаружения,<br>г/л | r2     | Линейный<br>диапазон,<br>мг/л |
|-----------------------|-------------------------------|--------|-------------------------------|
| Сорбиновая<br>кислота | 0.04                          | 0.9992 | 0.1-500                       |
| Бензойная<br>кислота  | 0.06                          | 0.9993 | 0.2-500                       |

Таблица 1

#### Заключение

Разработан способ экспрессного количественного извлечения и одновременного определения сорбиновой и бензойной кислот в спредах и маслах методом микроэмульсионной жидкостной хроматографии со спектрофотометрическим детектированием. Пределы обнаружения составляют 0.04 и 0.06 мг/л соответственно. Показано, что предложенный способ позволяет сократить общее время пробоподготовки (по сравнению с существующими), как минимум, в 4 раза, с 60 до 15 минут.

# Список литературы

- ГОСТ Р 52100-2003. Спреды и смеси топленые. Общие технические условия. Введ. 1 июля 2004.
- ГОСТ Р 53752-2009. Молоко и молочные продукты. Методы определения содержания консервантов и красителей методом высокоэффектиной жидкостной хроматографии. Введ. 15 декабря 2009. М.: Стандартинформ. 2010. 11с.
- G. Ping, H. Hong, X. Liang, D. Liu. Assessment of benzoic acid levels in milk in China. Food Control, Volume 20, P. 414–418, 2009.
- S.A.V. Tfouni, M.C.F. Toledo. Determination of benzoic and sorbic acids in Brazilian food Food Control, Volume 13, P. 117–123, 2002.
- F. Fuselli, Chiara Guarino, A. L. Mantiaa, L. Longo, A. Faberi,
   R. M. Marianella. Multi-detection of preservatives in cheeses
   by liquid chromatography—tandem mass spectrometry.
   J.Chromatogr. B, Volume 906, P.9-18. 2012.

Дополнительная информация: www.solutions-to-win.com

<u>Контакты: Agilent MAPs:</u>
maps agilent@agilent.com

This information is subject to change without notice.

© Agilent Technologies, Inc. 2013 Published in USA, May 1, 2013 5991-2427RU

