

УДК 543.05

И.Б. Захаркив, М.Ф. Зуй, В.Н. Зайцев

**ДИСПЕРСИОННАЯ ЖИДКОСТНАЯ  
МИКРОЭКСТРАКЦИЯ ДЛЯ ОПРЕДЕЛЕНИЯ  
ФТАЛАТОВ В ВОДЕ**

Национальный университет им. Тараса Шевченко,  
г. Киев, Украина  
igorokos@ukr.net

*Предложена методика извлечения фталатов из водных образцов, основанная на предварительном концентрировании целевых веществ при помощи дисперсионной жидкостной микроэкстракции, с последующим их газохроматографическим определением с пламенно-ионизационным детектором. В оптимальных условиях микроэкстракции (0,25 см<sup>3</sup> ацетонитрила и 0,05 см<sup>3</sup> хлороформа в 10%-ном NaCl для объема водной пробы 8 см<sup>3</sup>) коэффициенты концентрирования фталатов составляют 360 – 393 при степени их извлечения 91 – 98%, а предел обнаружения достигает 3 – 8 мкг/дм<sup>3</sup>. Методика характеризуется хорошей точностью и воспроизводимостью.*

**Ключевые слова:** газовая хроматография, дисперсионная жидкостная микроэкстракция, концентрирование, фталаты.

**Введение.** Фталаты (диэфиры *o*-фталевой кислоты) широко применяются в качестве пластификаторов при производстве различных полимерных материалов промышленного, бытового, пищевого и медицинского назначения, преимущественно на основе поливинилхлорида и полистирола, а также синтетических и натуральных каучуков. Они не образуют химических связей с полимером, поэтому способны постепенно мигрировать из готовых изделий в окружающую среду. При использовании и утилизации полимерных изделий фталаты могут попадать в воду, почву, воздух, пищевые продукты и организм человека. А вследствие высокой термо- и фотостабильности, устойчивости к гидролизу в нейтральных средах они могут накапливаться в объектах окружающей среды [1–2].

Фталаты являются токсическими веществами, которые способны

© И.Б. Захаркив, М.Ф. Зуй, В.Н. Зайцев, 2015

*I.B. Zakharkiv, M.F. Zui, V.M. Zaitsev*

## **DISPERSIVE LIQUID-PHASE MICROEXTRACTION FOR DETERMINATION OF PHTHALATES IN WATER**

### **Summary**

A method of extraction of phthalates from water samples, based on the preconcentration of target compounds using dispersive liquid-phase microextraction, has been developed for gas chromatographic determination with flame ionization detector. Under the optimum microextraction conditions (250 ml of acetonitrile and 50 ul of chloroform in 10% NaCl for 8,0 ml aqueous sample) enrichment factors for phthalates were 360 – 393 with extraction recovery 91 – 98%, and the limits of detection reach 3 – 8 mkg/L. The method is characterized by good accuracy and reproducibility.

### **Список использованной литературы**

- [1] *Майстренко В.Н., Клюев Н.А.* Эколого-аналитический мониторинг стойких органических загрязнителей. – М.: БИНОМ, Лаборатория знаний – 2004. – 323 с.
- [2] Peterson D.R., Staples Ch.A. The Handbook of Environmental Chemistry. – Berlin: Springer, 2003. – 353 p.
- [3] Mikula P, Svobodova Z, Smutna M. // Czech. J. Food Sci. – 2005. – 23. – P. 217–223.
- [4] МУК 4.1.738-99. Хромато-масс-спектрометрическое определение фталатов и органических кислот в воде. – Утв. 10.04.1999 г.
- [5] Patnaik P. Handbook of environmental analysis. – Boca Raton, Florida: CRC Press, 2010. – 730 p.
- [6] Другов Ю.С., Родин А.А. Пробоподготовка в экологическом анализе: практическое руководство. – М.: БИНОМ, Лаборатория знаний, 2009. 855 с.
- [7] Goncharuk V.V., Milyukin M.V. // NATO ASI Ser. 2: Environment – Vol. 64. Chapter in the Book "Bioavailability of Organic Xenobiotics in the Environment (Practical Consequences for the Environment)" /Ed. by Pr. Baveye, J.-C. Block, V.V. Goncharuk. – Dordrecht: Kluwer Acad. Publ., 1999. – P. 35–56.
- [8] Милюкин М.В. // Укр. хим. журн. – 2005. – 71, № 10. – С. 93–104.

- [9] ДСТУ ISO 18856:2012. Якість води. Визначення певних фталатів методами газової хроматографії та мас-спектрометрії (ISO 18856:2004, IDT).— Київ, Мінекономрозвитку України. — Наказ від 28.11.2012, № 1356.
- [10] Крилов В.А., Крилов А.В., Мосягин П.В., Матківська Ю.О. // Журн. аналіт. хімії. — 2011. — **66**, № 4. — С. 341–360.
- [11] Sarafraz-Yazdi A., Amiri A. // Trends in Anal. Chem. — 2010. — **29**, №1. — P. 1–14.
- [12] Ouyang G., Pawliszyn J. // Anal. and Bioanal. Chem. — 2006. — **386**. — P. 1059–1073.
- [13] Psillakis E., Kalogelakis N. // J. Chromatogr., A. — 2003. — **999**. — P. 145–153.
- [14] Baïlle R., Nerin C. // Ibid. — 2004. — **1045**. — P. 29–35.
- [15] Qi A., Li M., Mao L. // Chinese J. Chromatogr. — 2008. — **26**. — P. 306–309.
- [16] Prokupkova G., Holadova K. // Anal. Chim. Acta. — 2002. — **457**. — P. 211–223.
- [17] Lee M.-R., Lai E.-Y., Dou J., Lin K.-L. Chung L.-W. // Anal. Lett. — 2011. — **44**. — P. 676–686.

Поступила в редакцію 17.12.2013 г.