

*Скоробогатый М. В., Деменчук Е. А.*  
**ЭКСТРАКЦИОННОЕ РАЗДЕЛЕНИЕ НЕКОТОРЫХ  
ПРЕДСТАВИТЕЛЕЙ АРОМАТИЧЕСКИХ УГЛЕВОДОРОДОВ  
МЕТАНОЛЬНЫМ РАСТВОРОМ МЕТИЛСУЛЬФАТА  
МЕТИЛХИНОЛИНИЯ**

*Научный руководитель магистр хим. наук, ассист. Онищук А. В.  
Кафедра биоорганической химии  
Белорусский государственный медицинский университет, г. Минск*

**Актуальность.** Результаты работы можно использовать для пробоподготовки при анализе объектов, содержащих смеси ароматических углеводородов, для достижения более полного экстракционного разделения ароматических углеводородов по сравнению с экстракцией классическими экстрагентами (ДМСО, ДМФА).

**Цель:** установить закономерности экстракции ароматических углеводородов в экстракционной системе н-гептан – растворы метилсульфата метилхинолиния с различной концентрацией соли, определить оптимальную концентрацию экстрагента для наилучшей экстракции ароматических углеводородов.

**Задачи:**

1 Провести экстракцию ароматических углеводородов из их раствора в н-гептане раствором метилхинолиния метилсульфата в метаноле.

2 Рассчитать константы распределения ароматических углеводородов, сравнить их с константами распределения в традиционных экстракционных системах.

**Материал и методы.** Проводилась экстракция ароматических углеводородов из их раствора в н-гептане раствором метилхинолиния метилсульфата в метаноле. В качестве распределяемых веществ были использованы следующие ароматические углеводороды: антрацен, перилен, азулен, тетрацен, рубрен, 9,10-бис(2-фенилэтил)антрацен. Концентрации ароматических углеводородов в неполярной фазе определялись методом спектрофотометрии с помощью спектрофотометра SolarPV 1251С.

**Результаты и их обсуждение.** Определены константы распределения ароматических углеводородов в исследуемых системах. Увеличение концентрации соли в полярной фазе приводит к снижению констант распределения и улучшению экстрагирующей способности системы.

**Выводы:**

1 Растворы метилсульфата метилхинолиния в метаноле являются хорошими экстрагентами ароматических углеводородов.

2 Исследуемые экстракционные системы могут найти применение для пробоподготовки объектов, содержащих смеси ароматических углеводородов, в связи с их способностью разделять арены различного строения.