

## ОПРЕДЕЛЕНИЕ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИХ ХАРАКТЕРИСТИК АДСОРБЦИИ НАНОЧАСТИЦ СЕРЕБРА В УСЛОВИЯХ ОФ ВЭЖХ

**А.Д. Шафигулина<sup>1</sup>, О.Г. Ларионов<sup>1</sup>, А.А. Ревина<sup>2</sup>,**  
**К.В. Пономарев<sup>1</sup>**

<sup>1</sup>*Лаборатория физико-химических основ хроматографии и хромато-масс-*

*спектрометрии ИФХЭ РАН, 119071, Москва, Ленинский проспект, д.31, корп. 4;*

<sup>2</sup>*Лаборатория фотонных и электронных процессов в полимерных наноматериалах*

*ИФХЭ РАН, 119071, Москва, Ленинский проспект, д.31, корп. 4;*

*e-mail: [volkog@mail.ru](mailto:volkog@mail.ru)*

Одной из важнейших характеристик металлических наночастиц является их способность адсорбироваться на поверхности различных материалов, что позволяет создавать композитные материалы с заданными свойствами, такими как катализитические, бактерицидные и антикоррозионные. ВЭЖХ является одним из эффективных методов, применяемых для изучения адсорбционных свойств металлических, полупроводниковых и других наночастиц.

В данной работе было проведено исследование наночастиц (НЧ) серебра, полученных радиационно-химическим методом синтеза в обратных мицеллах (ОМ), в обращенно-фазовом (ОФ) хроматографическом режиме (неподвижная фаза (НФ) – С18, подвижная фаза (ПФ) – смесь изооктана и тетрагидрофурана в различных соотношениях, режим изократический). В качестве объекта исследования был выбран образец ОМ раствора НЧ Ag со значением степени гидратации  $\omega = 8$ . Было достигнуто хроматографическое разделение компонентов ОМ раствора НЧ Ag, определены времена удерживания НЧ при различных температурах и составах подвижной фазы, и по полученным данным были рассчитаны термодинамические характеристики адсорбции (ТХА) НЧ Ag графическим и аналитическим методами. Измерения проводились при температурах 35, 45, 55 и 65°C и при 3-х различных составах подвижной фазы. Результаты расчетов приведены в таблице1.

**Таблица 1 ТХА рх НЧ Ag при различных составах подвижной фазы**

Состав ПФ	$-\Delta H, \text{ кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$		$-\Delta G, \text{ кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$	$-\Delta S, \text{ Дж}\cdot\text{моль}^{-1}\cdot\text{К}^{-1}$	
	графический метод	аналитический метод		графический метод	аналитический метод
65% i-C8, 35% ТГФ	10,34	$10,69 \pm 3,49$	$13,70 \pm 0,15$	- 10,43	- 9,34
60% i-C8, 40% ТГФ	18,86	$17,20 \pm 10,46$	$12,99 \pm 0,30$	18,17	13,05
55% i-C8, 45% ТГФ	19,86	$18,70 \pm 7,57$	$12,63 \pm 0,34$	22,40	18,80

Все полученные значения теплот адсорбции являются отрицательными, следовательно, адсорбция НЧ Ag в условиях ОФ ВЭЖХ является экзотермическим процессом. При увеличении содержания ТГФ в ПФ наблюдается возрастание теплоты адсорбции по абсолютной величине. Рассчитанные изобарные потенциалы тоже являются отрицательными, причем наименьшее значение было получено для системы с самым низким содержанием ТГФ, элюирующего компонента ПФ. Возрастание энтропии в системе наблюдается только при самом низком содержании ТГФ в ПФ, в остальных случаях процесс адсорбции НЧ сопровождается снижением общей энтропии системы.