

## Исследование фазовых равновесий в двухкомпонентной системе четырёххлористый углерод – *n*-гексадекан

© Колядо Александр Владимирович,<sup>1+</sup> Дорохина Екатерина Витальевна<sup>2</sup>  
и Гаркушин Иван Кириллович<sup>3\*</sup>

Кафедра общей и неорганической химии. Самарский государственный технический университет.

Ул. Молодогвардейская, 244. г. Самара, 443100. Самарская область. Россия.

Тел.: (846) 278-44-77. E-mail: <sup>1</sup> kolyado@rambler.ru ; <sup>2</sup> dorohinaE@yandex.ru ; <sup>3</sup> baschem@samgtu.ru

\*Ведущий направление; <sup>+</sup>Поддерживающий переписку

**Ключевые слова:** четырёххлористый углерод, тетрахлорметан, *n*-гексадекан, алкан, фазовые равновесия, эвтектика, энтальпия плавления.

### Аннотация

Методом низкотемпературного дифференциального термического анализа с использованием дифференциального сканирующего калориметра теплового потока исследованы фазовые равновесия в двухкомпонентной системе четырёххлористый углерод – *n*-гексадекан. В результате исследований получена диаграмма состояния с эвтектикой. Экспериментально установленный состав эвтектики (мол. %): четырёххлористый углерод – 97.87, *n*-гексадекан – 2.13. Температура плавления эвтектического состава составляет –27.0 °С. Предполагаемый эвтектический состав системы четырёххлористый углерод – *n*-гексадекан, рассчитанный по уравнению Шредера – Ле-Шателье, следующий: четырёххлористый углерод – 98.21 *n*-гексадекан – 1,79. Расчётная температура плавления эвтектического состава составляет –26.8 °С.