

Фазовые равновесия в системах с участием *n*-алканов, четыреххлористого углерода и перхлорэтилена

© Гаркушин Иван Кириллович,^{1*} Колядо Александр Владимирович²
и Дорохина Екатерина Витальевна³

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: ¹⁾ baschem@samgtu.ru; ²⁾ kolyado@rol.ru; ³⁾ dorohinaE@yandex.ru

*Ведущий направление; [†]Поддерживающий переписку

Ключевые слова: фазовые равновесия, эвтектика, тетрахлорметан, тетрахлорэтилен, *n*-алкан.

Аннотация

Рассчитаны ликвидусы двухкомпонентных систем $CCl_4 - n-C_nH_{2n+2}$ и $C_2Cl_4 - n-C_nH_{2n+2}$ ($n = 10-20$) методом UNIFAC и с помощью уравнения Шредера – Ле Шателье. Экспериментально изучены фазовые равновесия в указанных системах. Проведено сравнение расчетных и экспериментального методов. Показано, что с увеличением n в молекуле *n*-алкана наблюдается снижение содержания $n-C_nH_{2n+2}$ в эвтектических составах, а температура плавления эвтектик незначительно отличаются от температур плавления CCl_4 и C_2Cl_4 .