

товления знаковосинтезирующих индикаторов, информационно-графических, рекламных панелей и т.д. Другой важной особенностью УОП является возможность изготовления их не только на плоских, но и на криволинейных поверхностях. Такие УОП могут использоваться для оконных стекол домов, ветровых стекол автомобилей и самолетов, солнцезащитных очков и т.д., т.е. везде, где есть необходимость регулировать прозрачность покрытий.

Учитывая изложенное выше можно ожидать, что в ближайшее время могут появиться новые типы управляемых информационно-графических панелей и регулируемых светофильтров на основе электрохромных переходов электропроводных полимеров. Основные компоненты для создания УОП дешевы и доступны. Технология их изготовления проста, поэтому, на наш взгляд, огромные перспективы имеет коммерциализация данного изделия, а емкость рынка трудно переоценить.

## РАСТВОРИМОСТЬ И ЭКСТРАКЦИЯ В СИСТЕМЕ КАТАМИН АБ – ХЛОРИД НАТРИЯ – ВОДА

*Демина Д.А., Кудряшова О.С.*

Пермский государственный университет

Представляет интерес исследовать водные системы, содержащие поверхностно-активные вещества. Установить возможность образования гетерогенных жидкофазных смесей в присутствии солей, изучить влияние рН среды на фазовый состав и экстракционную способность.

При введении  $\text{NH}_4\text{F}$ ,  $\text{KNO}_3$ ,  $\text{KHCO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{KCl}$ ,  $\text{NaCl}$  в растворы катамина АБ образуются расслаивающиеся системы. Подробно изучена трехкомпонентная система катамин АБ - хлорид натрия - вода. Область расслаивания располагается на треугольнике состава системы в виде узкой полосы вдоль стороны ПАВ – вода. Содержание воды в расслаивающихся смесях 90,0 - 5,0 мас.%. Расслаивание исчезает при концентрации хлорида натрия выше 20%. Обе фазы представляют собой прозрачные подвижные жидкости. Исследовано влияние неорганических кислот и щелочей на фазовые равновесия в системе. рН водной фазы исходной смеси 3,31. Расслаивание в системе сохраняется до 2М концентрации  $\text{HCl}$ , 2,2М концентрации  $\text{H}_2\text{SO}_4$ , 4,67М  $\text{NaOH}$  и 2,85М  $\text{NH}_4\text{OH}$ .

Изучены экстракционные возможности системы.