

ИЗУЧЕНИЕ АДсорбЦИИ О-ЭТИЛ-N-СУЛЬФОФЕНИЛ-ТИОКАРБАМАТ НАТРИЯ (ФЛОТОРЕАГЕНТА МФТК) НА РТУТНОМ ЭЛЕКТРОДЕ

Р.А. Нурманова

Центр физико-химических методов исследований и анализа Казахского государственного национального университета им. аль-Фараби, ул. Карасай батыра 95 "а", г. Алматы, Республика Казахстан, 050012, e-mail: info@cshma.kz или cshma@topmail.kz

Адсорбция МФТК изучена методом снятия кривых зависимости дифференциальной емкости ртутного капаящего электрода от потенциала в 1,0 М растворе серной кислоты и измерением поверхностного натяжения. Максимальное содержание МФТК в сернокислом электролите составило 10^{-3} М.

По мере увеличения содержания МФТК в растворе, наблюдается довольно заметное смещение максимума поверхностного натяжения в область отрицательных потенциалов.

На емкостных кривых наблюдается рост анодного пика адсорбции-десорбции в области потенциала 0,2 В, при этом в области потенциалов максимальной адсорбции происходит формирование нового пика, по-видимому связано с переориентацией молекул МФТК.

Зависимость степени покрытия электрода от логарифма концентраций в изученной области концентраций МФТК, при потенциале максимальной адсорбции, прямолинейна. В целом, полученные данные подтверждает применимость модели изотермы Фрумкина для адсорбции МФТК.