

ИССЛЕДОВАНИЕ ПРИРОДНЫХ СОРБЕНТОВ АРМЯНСКОЙ ССР ИЗУЧЕНИЕ СВОЙСТВ ГЛИН

А. Г. КАНКАНЯН и С. Е. ГАСПАРЯН

Ереванский государственный университет

Исследована адсорбция ароматических углеводородов [C_6H_6 , $C_6H_5CH_3$, $C_6H_4(CH_3)_2$] глиной Саригюхского месторождения как в необработанном состоянии, так и продуктами термической и кислотной обработки. В зависимости от температуры и продолжительности контакта адсорбента и адсорбата исследована адсорбция паров указанных углеводородов.

Установлено, что при одной и той же температуре бензол поглощается больше ксилола, так как адсорбция определяется точкой кипения углеводородов, т. е. парциальным давлением их паров; с повышением температуры увеличение адсорбции паров бензола незначительно; глина, выдержанная при 200° , показала наибольшее поглощательное свойство; при прокаливании же глины выше указанной температуры адсорбция паров бензола снизилась, что является результатом изменения структуры и степени дисперсности глины. Последнее доказано электронно-микроскопическим исследованием этих препаратов; продукт обработки глины 20%-ным раствором серной кислоты намного активнее (поглощение бензола составляет 2,3470 ммоль/г) необработанной воздушно-сухой глины (0,6814 ммоль/г).

Полный текст статьи депонирован
 в ВИНТИ

Регистрационный номер 5064—72 Деп.
 от 14 ноября 1972 г.

Поступило 22 VI 1971