

26 том. 2 секция ПОСТЕРНЫЕ ДОКЛАДЫ

ТЕРМОЛИЗ И АКВАТЕРМОЛИЗ УГЛЕВОДОРОДОВ С ИСПОЛЬЗОВАНИЕМ КАТАЛИТИЧЕСКИХ СИСТЕМ НА ОСНОВЕ Fe-ПИЛЛАРНЫХ ГЛИН

<u>Токарев Д.Ф.</u>, а <u>Старшинова В.Л.</u>, а, б Горелышева В.Е., а Гневашев С.Г., а Пятаев А.В., б Хамидуллин Р.Ф., а Каралин Э.А., а Шинкарев А.А. (мл.) а

^aКазанский национальный исследовательский технологический университет, 420015, Казань, ул. К. Маркса, 68 e-mail: lidanzaraz@mail.ru

бКазанский (Приволжский) федеральный университет, 420008, Казань, ул. Кремлёвская, 18

Процессы термолиза и акватермолиза являются одними из ключевых технологий снижения вязкости и эксплуатации огромных залежей тяжелой сырой нефти. Эти процессы сочетают термические и каталитические эффекты в присутствии или отсутствии воды. В данных процессах используются различные типы катализаторов, таких как растворимые в воде и масле гетерогенные катализаторы и минералы¹. Одним из типов гетерогенных катализаторов являются пилларные глины, которые используются в каталитических, сорбционных и разделительных процессах. Пилларные глины представляют собой класс двумерных микро- и мезопористых материалов, имеющих высокую удельную площадь поверхности, постоянную пористость, развитую текстуру и активные компоненты в структуре, таким образом объединяя в себе как носитель, так и катализатор.

В данной работе были изучены физико-химические свойства Fe-пилларных глин и их использование в экспериментах по каталитическому термолизу и акватермолизу. Катализатор получали многостадийным насыщением 1%-ной суспензии смектита раствором ацетата железа в соотношении 5 ммоль Fe к 1 г глины². Далее образцы термообрабатывались в условиях окисления и восстановления при 450°C в течение 4 часов. В качестве модельных углеводородов были использованы: додекан, метил циклогексан, бутил бензол, кубовый остаток изопропил бензола. В качестве реального сырья была использована ультравязкая нефть Ашальчинского месторождения (Волго-Уральский бассейн, Республика Татарстан, Россия) с плотностью 0,965 г/см³. Эксперименты по акватермолизу проводились в автоклаве объемом 0,25 л при температуре 250°С и давлении пара ~ 4 МПа. Свойства Fe-PILC и продукты каталитических реакций были охарактеризованы комплексом современных физико-химических методов.

Литература

- $1.\ Maity\ S.K., Ancheyta\ J., Marroquin\ G.\ Energy\ \&\ Fuels, 2010, 5, 2809-2816.$
- 2. Doff D., Gangas N., Allan J. Clay Minerals, 1988, 23, 367-377.