

Согласно проведенных исследований при алкилировании нафталина хлористым метиленом наряду с алкилированными нафталинами образуются продукты конденсации и последующего гидрирования – динафтены, тетрагидронафталин, метилтетрагидронафталины, гексагидроперилен, метилпирены, бенз[е]приен, бенз[а]пирен. Перечень поликонденсированных соединений возрастает при алкилировании нафталина дихлорэтаном: 1,2,2а,3,4,5-гексагидроаценафтен, 2,3-дигидрометиленден, октагидробенз[f]азулен, октагидроантрацен, октагидрофенантрен, декагидроперилен, бензо[b]трифенилен, дибензо[a,i]флуо-рен, бенз[а]пирен, бенз[е]пирен.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ:

1. Broun H.C. Jungk H.// J. Am.Chem.Soc. 1956.Vol.78. P. 2182..
2. Томас Ч. Безводный хлористый алюминий в органической химии. М. И-Л. 1949. 823 с.
3. Olah G. A. Friedel-Crafts and Related Reactions 1963. Vol.1. 468 p.

ОПРЕДЕЛЕНИЕ ПОРИСТОСТИ НЕФТЯНОГО КОКСА ПОВЫШЕННОЙ АКТИВНОСТИ

Лебедева И.П.

*Иркутский государственный технический университет
Иркутск, Россия*

Одним из основным требованием к углеродным восстановителям является высокая пористость способствующая хорошей газопроницаемости и равномерному сходу шихты при сохранении сорбционных и фильтрующих свойств.

Исследования объема открытых пор проводили по методики, основанной на последовательном определении кажущегося и фактического объема, исследуемых образцов углеродистых материалов. Разность между кажущимся и фактическим удельными объемами равна объему открытых пор. Для определения фактического удельного объема восстановителя были выбраны просушенные до постоянной массы при температуре 105-110°C образцы нефтяного кокса и нефтяного кокса повышенной активности. Образцы помещали в осушенный спирт и измеряли объем вытесненной жидкости, который относили к массе восстановителя

Таблица 1. Пористость углеродистых восстановителей

Углеродистый восстановитель	Содержание тяжелой смолы пиролиза, %	Температура прокалки, °С	Кажущийся удельный объем, см ³ /г	Фактический удельный объем, см ³ /г	Объем открытых пор, см ³ /100г
нефтяной кокс	-	1400	0,837	0,640	19,7
нефтяной кокс повышенной активности	5	1400	1,112	0,846	29,6

Кажущийся удельный объем определяли следующим образом. Образцы нефтяного кокса при температуре 70°C погружали в расплавленный парафин Запарафинированный образец взвешивали на аналитических весах. Объем запарафинированного образца определяли при погружении его в дистиллированную воду.

Кажущийся удельный объем рассчитывали с учетом отношения массы вытесненной воды к массе нефтяного кокса. Объем открытых пор определяли по разности между кажущимся и фактическими объемами и относили к 100 г восстановителя. Составы и пористость исследуемых материалов приведена в таблице.

Анализ приведенных данных показывает, что объем открытых пор нефтяного кокса (с содержанием ТСП 5%) повысился с 19,7 до 29,6 см³/100 г, что имеет большое значение для использования его в качестве углеродистого восстановителя.

О ВЗАМОДЕЙСТВИИ 6-МЕТИЛ-2-ТИОУРАЦИЛА с 1,2-ДИБРОМЭТАНОМ

Муриити А.К.

*Волгоградский государственный медицинский университет
Волгоград, Россия*

Нами исследовано в качестве модельной реакции алкилирование доступного 6-метил-2-тиоурацила 1,2-дибромэтаном. Реакцию проводили при температуре 80-85 С в среде безводного диметилформамида в присутствии избытка карбоната калия, то есть в обычных условиях, используемых для S-алкилирования тиопиримидинов.

Обнаружено, что в указанных условиях образуется только один продукт алкилирования с выходом после перекристаллизации более 80 %. В спектре ПМР этого соединения отсутствует сигнал протона амидной группы, а метиленовые протоны проявляются в виде двух различных триплетов.