КООРДИНАЦИОННЫЕ СОЕДИНЕНИЯ ВАНАДИЯ +3 И +5 НА ОСНОВЕ ТЕТРААРИЛДИОКСОЛАНДИМЕТАНОЛА КАК КАТАЛИЗАТОРЫ ПОЛИМЕРИЗАЦИИ ЭТИЛЕНА.

Колосов Н.А. (докладчик), Курмаев Д.А., Сорочкина К.Р.

Московский Государственный Университет имени М.В. Ломоносова, Химический факультет, кафедра химической технологии и новых материалов, лаборатория химии высоких давлений

Все эксперименты были выполнены в атмосфере аргона по технологии Шленка. Схема синтеза комплексов ванадия +3 и +5 на основе (4 R, 5 R) - 2, 2- диметил - α , α , α' , α' -тетрафенил) - 1,3 - диоксолан - 4,5- диметанола приведена на рисунке 1. Состав полученных координационных соединений и их строение подтверждены данными элементного анализа, ИК-спектроскопии и спектрами ЭПР. Все исследуемые комплексы очень чувствительны к влаге и кислороду, в большей степени это относиться к соединениям ванадия +3, которые даже в кристаллическом состоянии способны превращаться в производные оксованадия +5.

Рисунок 1. Схема синтеза ванадиевых пре-катализаторов.

Полимеризационные эксперименты проводили в толуоле при 30°C, а избыточное давление мономера составляло 1,7 атмосферы. Было выяснено, что наиболее эффективным активатором для таких ванадий содержащих систем является диэтилалюминийхлорид (ДЭАХ) (только комплекс 2а, содержащий 2 эквивалента хлорида лития в присутствии 1000 избытком метилалюмоксана (МАО) проявил активность 313 кг ПЭ/(моль V * атм *час)). Активность таддолятов ванадия +3 2b, активированных МАО, уступает производным ванадия +5. Эта тендеция становится еще более заметной при сравнении комплексов, активированных ДЭАХ. Так, значение активности системы, содержащий комплекс ванадия +5, хлорид лития и ДЭАХ, возрастает до 583 кг ПЭ/(моль V * атм *час). Введение в структуру таддольного комплекса фенилимидо группы 2c приводит к падению активности по сравнению с оксо- аналогом. Использование метилового эфира трихлоруксусной кислоты (МТХА) в качестве реактиватора позволяет увеличить активность ванадиевых систем примерно в 2 раза (для комплекса 2a при добавлении 500 экв. ДЭАХ и 300 экв. МТХА она составила 1027 кг ПЭ/(моль V * атм *час)).