

где металлами (М) являются: лантан La или неодим Nd. С помощью метода термогравиметрии определили температуры плавления и разложения тетрахлорнеодиматов децил- и додецилпиридиния.

Далее планируется получить комплексные соединения с различным строением углеводородного радикала и изучить их физико-химические свойства.

1. Бочкарев М.Н. Ареновые комплексы редкоземельных металлов // Успехи химии. 2000. Т. 69. С. 856–868.

2. Пат. 2139833 Российская Федерация, МПК C01F17/00. Способ получения безводных галогенидов лантаноидов / Кормер В.А., Бубнова С.В., Маркова В.В., Пассова С.С.; патентообладатель(и): науч.-исслед. ин-т синтетического каучука им.акад. С.В. Лебедева. - № 98110887/12; заявл. 08.06.1998; опубл. 20.10.1999.

3. Журавлев О.Е., Ворончихина Л.И. // Вест. Тверского гос. ун-та. Сер. Химия. 2008. № 8. С. 92–98.

СИНТЕЗ БУТИЛОВОГО ЭФИРА 3,5-БИС-МАЛЕИНИМИДОБЕНЗОЙНОЙ КИСЛОТЫ

Мальцева Я.С., Колямишн О.А., Колюцов Н.И.

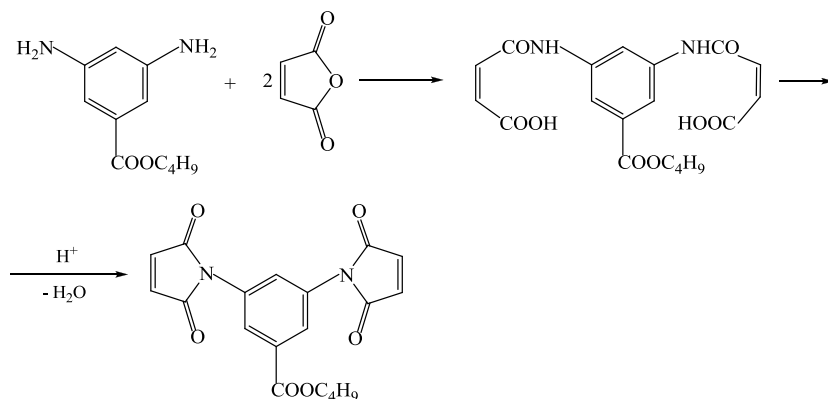
Чувашский государственный университет
428015, г. Чебоксары, Московский пр., д. 15

Малеинимиды и их производные являются важными мономерами и используются в качестве основного сырья при получении различных термопластов. Наибольшее значение они имеют в производстве полимерных материалов. Благодаря наличию высокоактивной двойной связи они легко полимеризуются и сополимеризуются с непредельными мономерами, а также вступают в реакции конденсации и поликонденсации с различными соединениями.

Композиты на основе maleinimидных связующих по ряду параметров (термостойкости, прочностным свойствам) превосходят эпоксидные композиции, что делает использование этих материалов очень перспективным, особенно в высокотехнологичных отраслях техники: космонавтике, автомобиле- и самолетостроении, электронике, электротехнике. В тоже время большинство бис-maleinимидов являются доста-

точно высокоплавкими веществами (т.пл. 100-200оС), что затрудняет их совмещение с другими компонентами систем, используемых для получения композиционных материалов, приводит к повышенным энергетическим затратам при их производстве и переработке. В связи с этим актуальной задачей является получение бис-малеинимидов с более низкими температурами плавления, что и явилось целью данной работы.

С этой целью был осуществлен синтез бутилового эфира 3,5-бис-малеинимидобензойной кислоты. Взаимодействием бутилового эфира 3,5-диаминобензойной кислоты с малеиновым ангидридом синтезировали бис-моноамид малеиновой кислоты и бутилового эфира 3,5-диаминобензойной кислоты, который циклизовали в среде ледяной уксусной кислоты в присутствии безводного ацетата натрия и получили бутиловый эфир 3,5-бис-малеинимидобензойной кислоты (т.пл. 85-87°С).



Строение полученных соединений подтвердили данными ИК- и ЯМР ¹Н-спектроскопии.

Исследование выполнено в рамках базовой части государственного задания Минобрнауки России.