

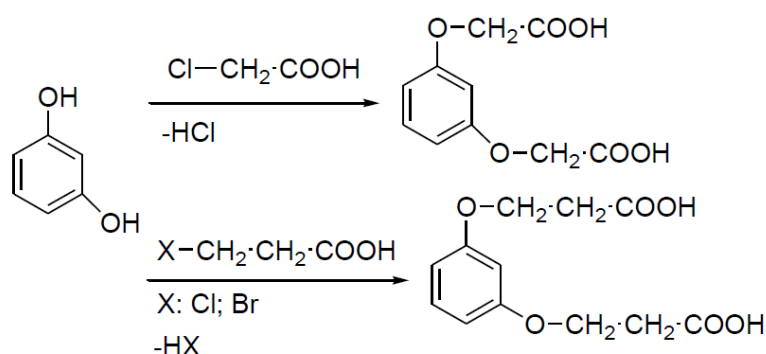
PR-59

КАРБОКСИМЕТИЛИРОВАНИЕ РЕЗОРЦИНА

А. Н. Патрина¹, А. В. Пестов¹¹Институт органического синтеза им. И. Я. Постовского, УрО РАН, 620990, Россия,
г. Екатеринбург, ул. С. Ковалевской/Академическая 20/22

E-mail: algalameb@gmail.com

Из литературных данных хорошо известно, что карбоксиметилированный резорцин является эффективным лигандом, способным образовывать комплексные соединения^{1,2}.



Реакцию проводили в разных растворителях. Результаты представлены в таблице 1.

Таблица 1 – Результаты карбоксиметилирования резорцина в различных растворителях, в течение 4 ч. при 120°C

Растворитель	Кислота	Выход, %
Вода	Монохлоруксусная	60
Метанол		46
Этанол		48
Изопропанол		41
Бутанол		49
Вода	2-хлорпропионовая	0
Вода	3-хлорпропионовая	0
Вода	3-бромпропионовая	0

Из полученных результатов можно сделать следующие выводы: при карбоксиметилировании в воде чистый продукт удалось получить только при использовании монохлоруксусной кислоты, а при использовании галогенпропионовых кислот в воде реакция протекает неэффективно и образуется смесь неразделяемых продуктов. Далее проводили карбоксиметилирование резорцина в спиртах, указанных в таблице. Ожидаемый продукт был получен во всех реакциях, но с низкой конверсией.

Библиографический список

1. Self-assembly and structures of new lanthanide coordination polymers with 1,3-phenylenebis(oxy)diacetic acid / Gao-Shan Yang , Lin Li , Chong-Bo Liu [et.al] // Polyhedron.-2014.-Vol. 72.-P. 83-89.
2. A novel macrocyclic organotin carboxylate containing a penta-nuclear long ladder/ Aboubacar Sidiki Sougoule , Zemin Mei , Xiao Xiao [et.al] // Journal of Organometallic Chemistry.- 2014.-Vol. 758.- P. 19-24.

Исследование выполнено при финансовой поддержке РФФИ № 19-33-90155.