

СИНТЕЗ КОМПЛЕКСНОГО СОЕДИНЕНИЯ 2-(2,4-ДИГИДРОКСИ-БЕНЗОИЛ)БЕНЗОЙНОЙ КИСЛОТЫ И НИКЕЛЯ (II)

Обабков Д.В.⁽¹⁾, Барабанов М.А.⁽²⁾, Пестов А.В.^(1,2)

⁽¹⁾ Уральский федеральный университет

620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

⁽²⁾ Институт органического синтеза УрО РАН

620137, г. Екатеринбург, ул. С. Ковалевской, д. 22

Разработан метод синтеза 2-(2,4-дигидроксибензоил)бензойной кислоты **1** (Схема 1) ацилированием резорцина фталевым ангидридом при комнатной температуре в нитробензоле. Удалось существенно снизить количество используемого растворителя по сравнению с известной методикой.

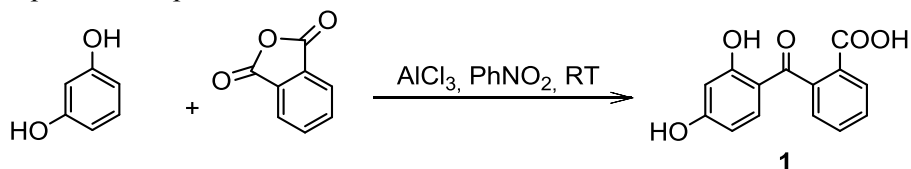


Схема 1

Установлено, что при взаимодействии натриевой соли 2-(2,4-дигидроксибензоил)бензойной кислоты **1** с хлоридом никеля в безводном ДМФА образуется комплексное соединение, имеющее симметричное строение, в котором фенольные гидроксилы исходной кислоты **1** не принимают участия в комплексообразовании с ионом Ni(II), вместо этого координационная сфера никеля заполнена тремя молекулами ДМФА и одной молекулой воды (схема 2).

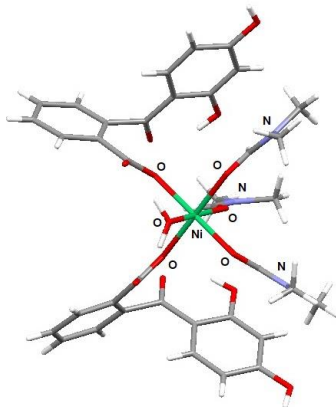


Схема 2

Работа представляет интерес, поскольку известно, что комплексные соединения d-элементов с 2-бензоилбензойными кислотами обладают рядом полезных свойств [1].

1. Liu R.X., Lin F., Wu S.K., Rabek J.F. Metal salts of 2-(2,4-dihydroxybenzoyl)benzoic acid as a new class of effective photostabilizers // J. Polymer Sci. Part C: Polymer Lett. 1988. V. 26, № 1. P. 17–24.