

## КООРДИНАЦІЙНІ СПОЛУКИ ЦИНКУ З ЗАМЩЕНИМИ 2-АМІНО-4(5Н)-КЕТОПІРОЛАМИ ТА 2-АМІНО-4(5Н)-КЕТОТІОФЕНАМИ

*Нікітін С.О.*

Київський національний університет імені Тараса Шевченка  
nikchem@ukr.net

Відомо, що 2-аміно-4(5Н)-кетопіроли (тіофени) характеризуються високою біологічною активністю та виявляють широкий спектр фармакологічних властивостей. Тому їх взаємодія з іонами перехідних металів, зокрема тих, що відносяться до мікроелементів, представляє значний як теоретичний, так і практичний інтерес.

Виявилось, що 2-аміно-4(5Н)-кетопіроли (тіофени) можуть координуватися до металу, як в нейтральній так і в ацидоформі. Ацидоформа 2-аміно-4(5Н)-кетопіролів (тіофенів) реалізується у тих випадках, коли вихідними солями для синтезу комплексів є солі слабких кислот, тоді як нейтральна форма була встановлена для хлоридів металів.

Найбільш повно на даному етапі нами було досліджено сполуки цинку з наведеними нижче лігандами (Схема 1)

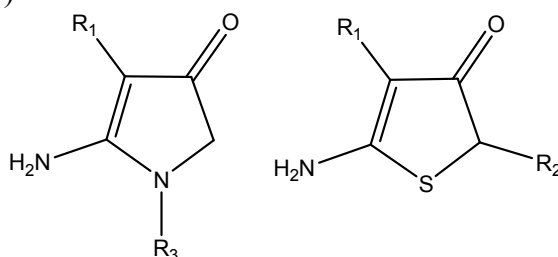


Схема 1

Де  $R_1 = \text{Het}$ ,  $4\text{-F-C}_6\text{H}_4$ .  $R_2$  та  $R_3 = \text{Alk}$ ,  $\text{Ar}$ .

Синтезовано сполуки цинку з наведеними лігандами складом  $M:L=1:2$ . У сполуках  $\text{Zn(L)}_2$  та  $\text{Zn(HL)}_2\text{Cl}_2$  в яких  $R_1 = \text{Het}$ , ліганд з іоном металу утворює два шестичленних хелатних цикли, координація відбувається через атом азоту гетероциклу та азот депротонованої аміногрупи. У випадку  $R_1 = 4\text{-F-C}_6\text{H}_4$  ліганд координується лише через депротонований азот аміногрупи, а координаційна сфера добувається до, можливо, к.ч.=6 молекулами розчинника (Схема 2)

Усі сполуки були дослідженні методами ІЧ та ПМР спектроскопії.

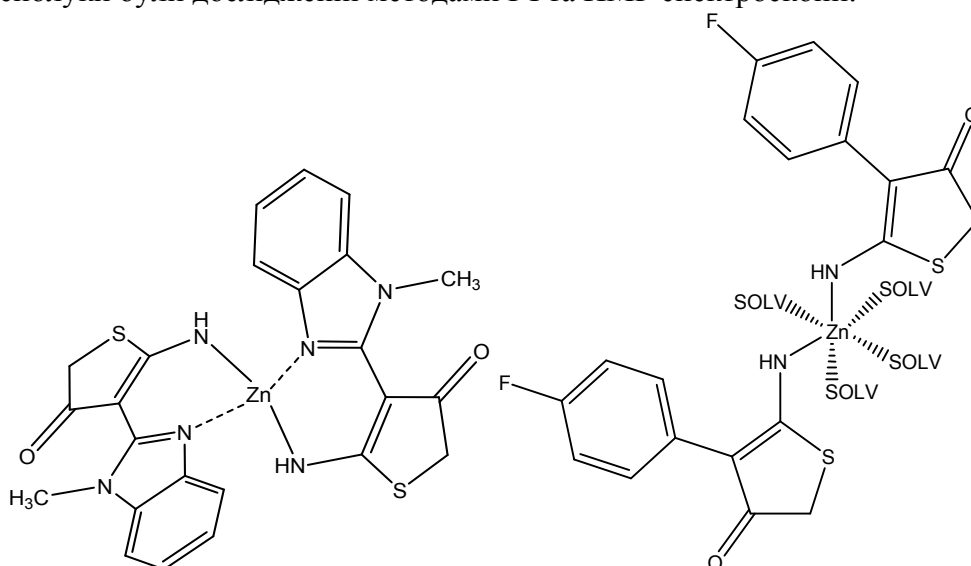


Схема 2