**Смешанные изоцианидные комплексы меди(I): синтез, строение, свойства**

***Власова В.В., Тойкка Ю.Н., Бокач Н.А.***

*Студент, 4 курс бакалавриата*

*Санкт-Петербургский государственный университет,*

*Институт химии, Санкт-Петербург, Россия*

*E-mail:* [*st081211@student.spbu.ru*](mailto:st081211@student.spbu.ru)

Нами были получены комплексы с сахаринатным лигандом [Cu(Sac)(CNXyl)2] (Sac – анион сахарината, Xyl=(2,6-Me2C6H3)), [Cu2(Sac)2(H2O)2((CNR)3)2] (Sac – анион сахарината, R=(2,6-Cl2C6H3)), [Cu(Sac)(CNXyl)(MeCN)2] (Sac – анион сахарината, Xyl=(2,6-Me2C6H3)). Данные комплексы были получены реакцией лигандного обмена из [Cu(NCMe)4](BF4), RNC (R =Xyl, 2,6-Cl2C6H3) и сахарина (SacH) в двойной системе ацетонитрил/этиловый спирт в течении двух недель при 5. Структуры соединений в твердой фазе были установлены на основании данных РСА (Рисунок 1). Строение полученных комплексов различно и определяется стерическими параметрами анионного и нейтральных лигандов.

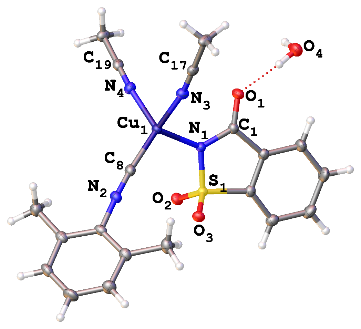


Рис. 1. Молекулярная структура комплекса [Cu(Sac)(CNXyl)(MeCN)2]

Показано, что два из трёх комплексов люминесцируют в твердой фазе. В дальнейшем планируется исследовать параметры люминесценции комплексов и установить природу люминесценции.