

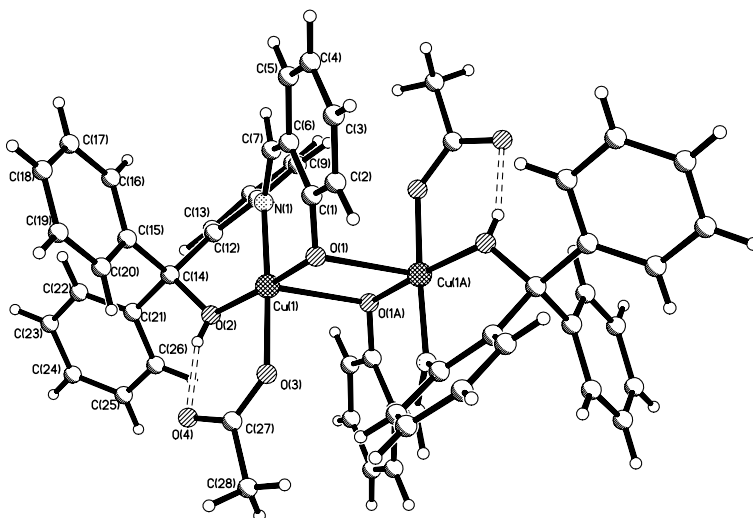
РЕНТГЕНОСТРУКТУРНОЕ ИССЛЕДОВАНИЕ КОМПЛЕКСНОГО  
СОЕДИНЕНИЯ МЕДИ (II) С 2-[2-ГИДРОКСИФЕНИЛ]-4,4-ДИФЕНИЛ-  
1,2-ДИГИДРО-4Н-3,1-БЕНЗОКСАЗИНОМ

Т.Е. Апеньшиева<sup>1</sup>, К.С. Пушкарева<sup>1</sup>, Ф.А. Колоколов<sup>1</sup>,  
В.С. Сергеенко<sup>2</sup>, В.И. Сокол<sup>2</sup>

<sup>1</sup>Кубанский государственный университет

<sup>2</sup>Институт общей и неорганической химии им. Н.С.Курнакова РАН

Методом рентгеноструктурного анализа изучено строение координационного соединения меди(II) с 2-[2-гидроксифенил]-4,4-дифенил-1,2-дигидро-4Н-3,1-бензоксазином состава  $\text{Cu}_2\text{L}_2\text{Ac}_2$ , где  $\text{Ac}^-$  - ацетат-ион  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ .



В комплексе бензоксазиновый лиганд L находится в азометиновой таутомерной форме, в координации с атомом меди участвуют все три донорных центра – два атома кислорода и атом азота. Лиганд выполняет в комплексе тридентатную хелатно-мостиковую функцию. Ацетатная группа является монодентатно-концевой, образуя вторым кислородом водородную связь с протоном трифенилкарбинольной группы. Координационный полиэдр атома меди – тетрагональная пирамида (ТП) немного искажена. Двойной кислородный мостик в биядерных молекулах комплекса образован атомами кислорода O(1) и O(1A) фенольного фрагмента лигандов, при этом в ТП одного атома меди он занимает вершину основания. Комплексы расположены в кристаллах в шахматном порядке.