

А. Т. ПИЛИВЕНКО, Л. И. САВРАНСКИЙ, О. П. МИРОШНИКОВ,  
А. М. НЕСТЕРЕНКО, Н. А. ДЬЯЧЕНКО

О НЕКОТОРЫХ ЗАКОНОМЕРНОСТЯХ ОБРАЗОВАНИЯ  
РАЗНОЛИГАДНЫХ КОМПЛЕКСОВ  $\text{Cu(II)}$ ,  $\text{Co(II)}$ ,  $\text{Co(III)}$   
С ОРГАНИЧЕСКИМИ ЛИГАНДАМИ

Исследовано образование разнолигандных комплексов  $\text{Co(II)}$  с различными аминами. Сделана попытка синтезировать соединения нескольких типов:  $\text{CoLL}'_2\text{A}_2$ ,  $\text{CoLL}'_4\text{A}_2$ , где  $\text{L}$  — фенантролин, а  $\text{L}'$  — монодентатные амины со значительно различающейся основностью: пиридин, изохинолин, 4-аминопиридин, пиперидин;  $\text{A}$  —  $\text{Cl}^-$  или  $\text{NO}_2^-$ . Удалось выделить не все предполагаемые соединения указанных типов. Первая особенность заключается в невозможности получения соединений типа  $\text{CoLL}'_4\text{Cl}_2$ , где  $\text{L}'$  — пиридин или изохинолин, тогда как аналогичные соединения с анионом  $\text{NO}_2^-$  получаются легко. В случае сильных оснований подобные соединения получаются и с анионом  $\text{Cl}^-$ . С другой стороны соединения типа  $\text{CoL}_2\text{L}'\text{Cl}_2$  легко удается выделить в случае, если  $\text{L}$  — слабые основания и не удается выделить в случае сильных оснований. Сильное взаимное влияние лигандов обнаружено также при изучении систем:  $\text{Co(III)}$  — амин-пирокатехин и  $\text{Cu(II)}$  — амин-тримочевина-вода (фенол).

Обсуждается возможность использования найденных закономерностей для нахождения специфических химико-аналитических реакций.