

МОНОИОННЫЙ МАГНИТ С ДВУМЯ ИОНАМИ? СШИТЫЕ РАСТВОРИТЕЛЕМ ТРИС-ПИРАЗОЛОКСИМАТЫ КОБАЛЬТА(II) С *КЛОЗО*-БОРАТНЫМИ ПРОТИВОИОНАМИ

<u>Новиков В.В.</u>, ^а Волошин Я.З., ^{а,6} Белов А.С., ^а Нелюбина Ю.В., ^{а,6} АвдееваВ.В., ⁶ Малинина Е.А., ⁶ Жижин К.Ю., ⁶ Кузнецов Н.Т. ⁶

^а Институт элементоорганических соединений им. А.Н. Несмеянова РАН, 119991, Москва, ул. Вавилова, 28, Россия, e-mail: novikov84@ineos.ac.ru ⁶ Институт общей и неорганической химии им. Н.С. Курнакова РАН, 119991, Москва, Ленинский пр-т, 31, Россия

Большинство клатрохелатов переходных *d*-металлов¹, как правило, являются низкоспиновыми соединениями с небольшой магнитной анизотропией. Предложенный нами подход к их химическому дизайну, позволяющий стабилизировать высокоспиновое состояние этих комплексов², привел к ряду моноионных магнитов на их основе3. Благодаря необычной тригонально-призматической геометрии трис-пиразолоксиматы кобальта(II) обладают рекордными значениями магнитной анизотропии среди комплексов переходных d-металлов. Мы предприняли попытку получения дикобальт(II)-бис-псевдоклатрохелатов с клозо-боратными дианионами. Однако темплатные реакции пиразолоксима с фенилборной кислотой и сольвато-комплексами клозо-боратов кобальта(II) неожиданно привели к комплексам, в которых сольватная молекула ДМФА играет роль псевдосшивающего фрагмента: её атом кислорода образует водородные связи N–H…О с тремя пиразольными группами. Молекула растворителя в этих комплексах легко претерпевают реакции обмена под действием более сильных акцепторов водородной связи, которые являются реакционноспособными предшественниками новых магнитных материалов.

$$\begin{array}{c} \text{CI}^{-} \\ \text{R} = C_{6}H_{5} \\ \\ \text{H}_{3}\text{C} \\ \text{N}_{3}\text{C} \\ \text{N}_{4}\text{C} \\ \text{N}_{5}\text{C} \\ \text{N}_{6}\text{C} \\ \text{N}_{6}\text{C} \\ \text{N}_{7}\text{C} \\ \text{N}_{7}\text{C} \\ \text{N}_{8}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{2}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{2}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{2}\text{C} \\ \text{N}_{3}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{2}\text{C} \\ \text{N}_{3}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{2}\text{C} \\ \text{N}_{3}\text{C} \\ \text{N}_{1}\text{C} \\ \text{N}_{4}\text{C} \\ \text{N}_{2}\text{C} \\ \text{N}_{3}\text{C} \\ \text{N}_{4}\text{C} \\ \text{N}_{5}\text{C} \\ \text{N}_{5}\text{$$

Литература

- 1. Voloshin, Y.Z. et al., Cage metal complexes. Springer, 2017.
- 2. Novikov, V.V. et al., JACS 2015, 137, 9792.
- 3. Pavlov, A.A. et al; J. Phys. Chem. Lett. 2016, 7, 4111.