

Полная исследовательская публикация Тематический раздел: Исследование реакционной способности.
Идентификатор ссылки на объект – RO1: jbc-01/15-43-8-60 Подраздел: Металлоорганическая химия.
Статья публикуется как материал заочного участия в Международном научном
форуме “Бутлеровское наследие-2015”. <http://foundation.butlerov.com/bh-2015/>
УДК 547.947.733. Поступила в редакцию 21 апреля 2015 г.

Сравнительный анализ реакционной способности Cu(II) при взаимодействии с окта(4-бромфенил)тетраазапорфирином и Mg-окта(4-бромфенил)тетраазапорфирином

© Звездина¹⁺ Светлана Вениаминовна, Чицова¹ Наталья Васильевна,
Мальцева¹ Ольга Валентиновна, Мамардашвили¹ Нугзар Жораевич
и Койфман^{1,2} Оскар Иосифович

¹ Лаборатория «Координационная химия макроциклических соединений». Федеральное государственное
бюджетное учреждение науки Институт химии растворов им. Г.А. Крестова РАН.

Ул. Академическая, 1. г. Иваново, 153040. Россия. Тел.: (84932) 33-69-90 (доб. 2-77). E-mail: svvr@isc-ras.ru

² Институт химии макроретероциклических соединений, Ивановский государственный химико-
технологический университет. Пр. Шереметевский, 7. г. Иваново, 153000. Россия.
Тел.: (4932) 33-69-90 (доб.2-65). E-mail: koifman@isuct.ru

*Ведущий направление; †Поддерживающий переписку

Ключевые слова: окта-(4-бромфенил)тетраазапорфирин, Mg(II)-окта-(4-бромфенил)тетрааза-
порфирин, хлорид меди(II), комплексообразование, реакция металлообмена, константы
скорости.

Аннотация

Изучена реакция комплексообразования хлорида меди(II) с окта-(4-бромфенил)тетраазапорфи-
рином–лигандом и металлообмен с Mg(II)-окта-(4-бромфенил)тетраазапорфирином в диметилфор-
мамиде (ДМФА). Определены кинетические параметры реакций и проведен сравнительный анализ
их констант скоростей. Установлен первый порядок по соли и по металлокомплексу в реакции
металлообмена Mg(II)-окта-(4-бромфенил)тетраазапорфирина с хлоридом меди(II) в ДМФА. Предло-
жен механизм реакции металлообмена.