

сительно ФР.

Таким образом, данные соединения могут являться потенциальными антигельминтными

препаратами и требуют дополнительного исследования на живых гельминтах.

Список литературы

1. K. Shiomi, H. Hatano et. al. // *Planta Med.*, 2007.– №73.– P.1478–1481.
2. C. Camarasa, J-P. Griet et. al. // *Microbiology*, 2003.– V.149.– P.2669–2678.
3. C. Vallieres, N. Fisher et. al. // *ACS Chemical Biology*, 2012.– №7.– P.1659–1665.

СИНТЕЗ И ИССЛЕДОВАНИЕ КАТАЛИТИЧЕСКОЙ АКТИВНОСТИ АРЕН-РУТЕНИЕВЫХ КОМПЛЕКСОВ

И.Д. Рыгин, В.В. Матвеевская, А.С. Потапов
Научный руководитель – д.х.н., профессор А.С. Потапов

Национальный исследовательский Томский политехнический университет
634050, Россия, г. Томск, пр. Ленина 30, ivan_rygin94@mail.ru

Арен-рутениевые комплексы интересны из-за их каталитической активности, фотофизических и электрохимических свойств, но, что наиболее важно, - высокой противоопухолевой активности, превышающей активность координационных соединений платины.

Активность комплексов Ru(II) может быть усилена путем введения различных лигандов в координационную сферу. Введение в структуру лиганда с биологической активностью может приводить к появлению интересных синергетических эффектов, как это было продемонстрировано, например, для производных куркумина.

Данная работа посвящена изучению каталитической активности арен-рутениевых комплексов оксима 11Н-индено[1,2-*b*]хиноксалин-11-она (IQ-1). Данный комплекс был получен реакцией лиганда IQ-1 с арен-рутениевым димером в метаноле (схема 1). Каталитические свойства были исследованы на примере модельной реакции гидрирования с переносом между ацетофеноном и изопропиловым спиртом (схема 2). Степень конверсии при проведении данной реакции в течение 24 часов по данным ГХ-МС составила 86%.

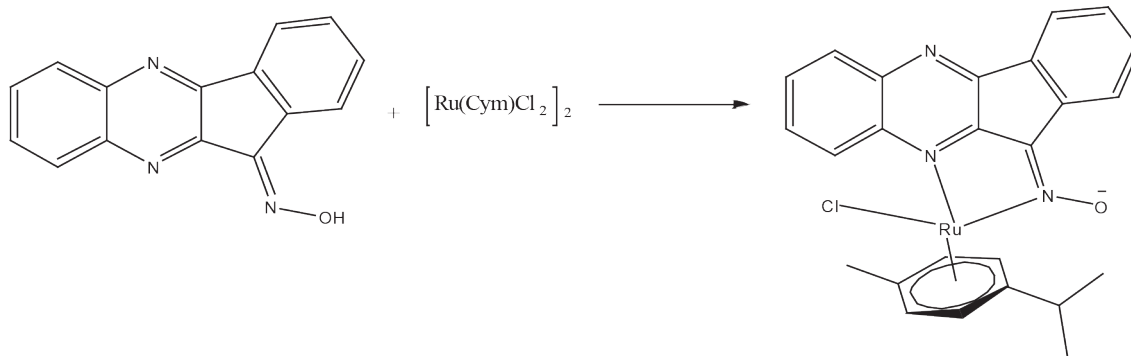


Схема 1. Получение рутениевого комплекса IQ-1

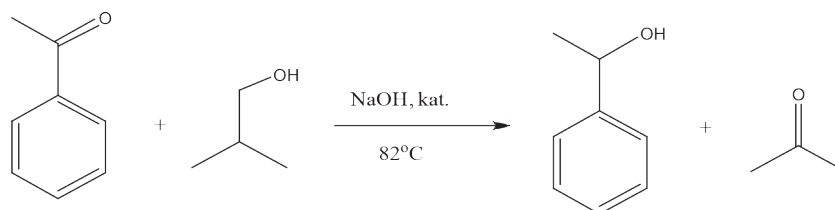


Схема 2. Схема модельной реакции гидрирования с переносом