

СОЛИ МЕДИ (I, II) КАК КАТАЛИЗАТОРЫ В РЕАКЦИИ ВНУТРИМОЛЕКУЛЯРНОЙ ЦИКЛИЗАЦИИ ГУАНИДИНОВ

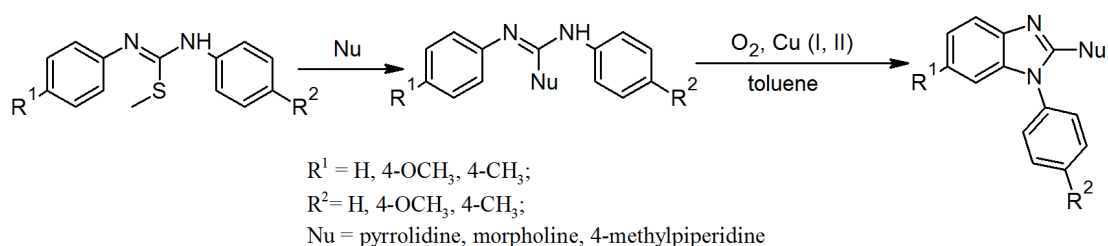
Щипалкин А. А.^б, Вафина М. А.^а

^аСанкт-Петербургский государственный технологический институт (технический университет),
190013, Санкт-Петербург, Московский пр. 26

^бНаучно-исследовательский институт гигиены, профпатологии и экологии человека,
188663, Ленинградская область, Всеволожский р-н, г.п. Кузьмоловский, ст. Капитолово, корп. №93
e-mail: droncho@gmail.com

Из литературных источников известно, что соли меди (I, II) используются как реокислители восстановленного палладия в каталитических реакциях формирования связи «углерод – углерод» или «углерод – гетероатом» [1], а также сравнительно недавно сообщалось о возможности использования в качестве катализаторов в реакциях, протекающих по механизму «углерод – водород» активации [2].

Нами реализована работа по поиску каталитических систем на основе солей меди (I, II) в реакциях «С – Н» активации на примере внутримолекулярной циклизации гуанидинов в соответствующие 2-аминобензоимидазолы, на основе которых разработаны препараты широкого спектра действия.



Нами установлено, что в качестве катализаторов в реакции циклизации могут быть применены ацетат меди (II) и хлорид меди (I), а разработанная методика позволяет получать 2-аминобензоимидазолы с высоким выходом и без использования дорогостоящих катализаторов на основе палладия.

Литература

1. Surry D., Buchvald S.; Angew. Chem. Int. Ed., 2008, 47, 6338.
2. He et al; Adv. Synth. Catal., 2010, 352, 2905.