Список литературы

1. A.N. Kravchenko, E.Yu. Maksareva, P.A. Belyakov, A.S. Sigachev, K.Yu. Chegaev, K.A. Lyssenko, O.V. Lebedev and N.N. Makhovaa // Russian Chemical Bulletin, International Edition, V.52, №1, P.192–197, January, 2003.

ИССЛЕДОВАНИЕ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ СОЛЕЙ ДИАЗОНИЯ С ОРГАНОЦИНКОВЫМИ РЕАГЕНТАМИ

А.В. Чернявская, К.А. Никифорова Научный руководитель – д.х.н. М.Е. Трусова

Национальный исследовательский Томский политехнический университет 634050, Россия, г. Томск, пр. Ленина 30, asc31@tpu.ru

Арендиазлониевые соли представляют собой одни из самых широко распространенных реагентов в органическом синтезе и синтетическим эквивалентом С_{Аг}-электрофильного синтона [1]. Соли диазония часто выступают в качестве «суперэлекрофилов» в Рd-катализируемых превращения [2]. Тем не менее, малоисследованной областью остается реакция солей диазония с другими источниками С-нуклеофилов, таких как, например, Zn-органические реагенты. В данной работе мы постарались пролить свет на данный вопрос и изучить реакции взаимодействия диазониевых солей с диэтилцинком.

Как было обнаружено, арендиазоний тозилаты гладко реагируют с диэтилцинком при отри-

цательных температурах. Тем не менее, анализ продуктов взаимодействия выявил образование целого ряда продуктов гидразинового ряда (рис.1). Таким образом, на данный момент мы можем утверждать, что диазониевые соли склонны реагировать с металлорганическими реагентами как N-центрированные электрофилы.

Вместе с тем, простота процесса и возможность получения гидразинов в мягких условиях могут расширить арсенал методов синтеза гидразинов, а также стать основой для создания новых методов гетероциклизации, приводящих к образованию ценных азотистых гетероциклов.

$$\begin{array}{c} \oplus \ominus \\ N_2 \text{OTs} \end{array} \\ \hline 12\text{-}15^{\circ}\text{C, 2h, Argon} \\ 1,4\text{-dioxane} \end{array}$$

Рис. 1. Схема синтеза получения арилгидразинов с использованием арендиазоний тозилата

Список литературы

1. F.-X. Felpin et al, Chem. Eur. J., 2010.— 16.— 2. M.E. Trusova et al, Org. Chem. Front., 2018.— 5.— 41.