**Синтез замещенных 1,3-тиазолов на основе 2-нитрогуанидина и его производных *Гайковая Е.М., Ковалёва О.А., Ефимова Т.П., Новикова Т.А.***

*Студент, 1 курс магистратуры*

*Российский государственный педагогический университет имени А.И. Герцена, факультет химии, Санкт-Петербург, Россия*

*e-mail:* [*kohrgpu@yandex.ru*](mailto:kohrgpu@yandex.ru)

1,3-Тиазолы и их производные представляют большой интерес ввиду простоты их синтеза и широкого спектра биологической активности. Большое количество производных тиазолов нашло применение в качестве лекарственных препаратов, обладающих противовоспалительным, противоопухолевым, антибактериальным, анти-ВИЧ, противогрибковым и противосудорожным свойствами [1]. Наиболее широко используемым методом синтеза тиазолов является метод Ганча, основанный на взаимодействии α-галогенкарбонильных соединений с тиомочевинами и тиоамидами. Индийскими химиками был предложен последовательный трехкомпонентный *one-pot* метод синтеза 2,4-диаминотиазолов из нитрогуанидина, изотиоцианатов и α-галогенкетонов [2]. Нами этим методом были получены новые представители замещенных 1,3-тиазолов, а именно, 4-амино-2-(ариламино)-5-этоксикарбонил-1,3-тиазолы (**1-3**) из 2-нитрогуанидина, арилизотиоцианатов и этилового эфира хлоруксусной кислоты с выходами до 87%.

C:\Users\Елизавета\Desktop\рис.tif

Замена 2-нитрогуанидина на 3,5-диметил-*N*-нитро-1*Н*-пиразол-1-карбоксамидин в этом методе синтеза позволила нам выделить новый представитель - 4-нитроамино-2-(п-хлорфениламино)-5-(п-метилбензоил)-1,3-тиазол (**4**), так как имидазол является хорошо уходящей группой и конкурирует в элиминировании с нитроаминогруппой. Строение полученных соединений (**1-4**) было подтверждено методами ИК, ЯМР 1Н, 13С спектроскопии с привлечением двумерных гетероядерных (HMQC, HMBC) экспериментов, а также РСА для образца соединения (**1**).

**Литература**

1. Arab-Salmanabadi, S. J. // Heterocycl. Chem. 2017. (54). 3600.
2. K. G. Sreejalekshmi, K. N. Rajasekharan // Tetrahedron Letters. 2012. (53). 3627.