

2. Ахметова В.Р., Надыргулова Г.Р., Хафизова СР. и др. Взаимодействие *o*-, *m*-, *p*-аминофенолов с формальдегидом и сероводородом // Изв. АН. Сер. хим. 2006. № 2. С. 305–308.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ (грант №14-03-00240-а, №14-03-97023-р_Поволжье_а), Правительства Российской Федерации (стипендии Президента РФ молодым ученым (СП-2161.2012.4)).

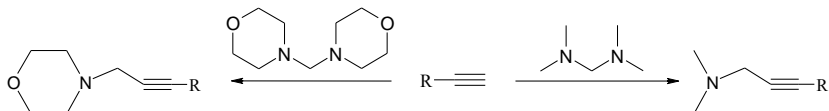
ЭФФЕКТИВНЫЙ СИНТЕЗ *N*-(2-АЛКИНИЛ)-1,3-ОКСАЗОЛИДИНОВ КАТАЛИТИЧЕСКОЙ РЕАКЦИЕЙ АМИНОМЕТИЛИРОВАНИЯ 1-АЦЕТИЛЕНОВ

Хабибуллина Г.Р., Ибрагимов А.Г., Джемилев У.М.

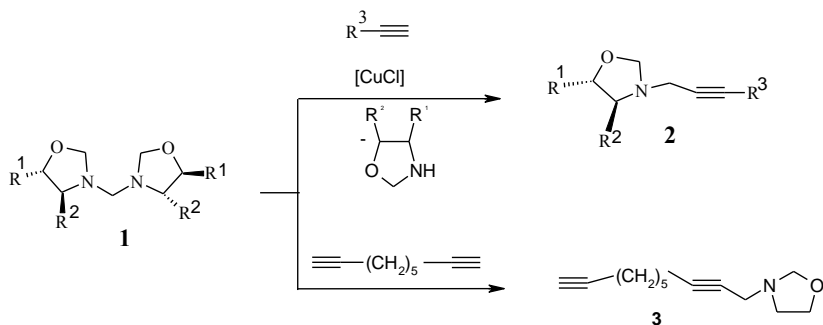
Институт нефтехимии и катализа РАН

450075, г. Уфа, пр. Октября, д. 141

Пропаргиламины представляют интерес в качестве универсальных прекурсоров для тонкого органического синтеза и биологически активных соединений [1]. Удобным методом синтеза пропаргиламинов является каталитическое аминометилирование 1-алкинов с помощью *gem*-диаминов [2, 3] и *gem*-аминоэфиров [4].



В развитие этих исследований, а также с целью разработки эффективных методов синтеза новых типов гетероатомных ацетиленов нами осуществлен селективный синтез *N*-(2-алкинил)-1,3-оксазолидинов аминометилированием терминальных ацетиленов (пентин-1, гексин-1, фенилацетилен) с *bis*(оксазолидин-3-ил)метанами (**1**). Установлено, что реакция *bis*(оксазолидин-3-ил)метанов с терминальными ацетиленами в условиях (5 мол. % CuCl, толуол, 80-90°C, 4 ч) приводит к образованию *N*-(2-алкинил)-1,3-оксазолидинов (**2**) с выходами 27-81%, а с 1,8-нонадином, взятых в мольном соотношении **1** : 1,8-нонадин : CuCl = 2:1:0.05 (80°C, 6ч, атмосфера аргона), приводит к 3-(2,9-декадиинил)-1,3-оксазолидину (**3**) с выходом 33%. Реакция терминальных ацетиленов с оптически активным *bis*[(4*R*)-4-этил-1,3-оксазолидин-3-ил]метаном проходит энантиоселективно с сохранением конфигурации хирального центра с образованием оптически активных 4-этил-2-(3-гексинил)-, 4-этил-3-(3-гептинил)- и 4-этил-3-(3-фенил-2-пропинил)-1,3-оксазолидина с выходами 24-83%.



Строение синтезированных соединений подтверждено методами ЯМР ^1H , ^{13}C , ИК-спектроскопии и масс-спектрометрии.

1. Bieber L.W., Silva M.F. // Tetrahedron Letters. 2004. V. 45. P. 8281.
2. Шайбакова М.Г., Титова И.Г., Ибрагимов А.Г. и др.// Журн. орг. химии. 2008.Т. 44. С. 1141.
3. Шайбакова М.Г., Титова И.Г., Ибрагимов А.Г. и др.// Журн. орг. химии. 2011. Т. 47. С. 173.
4. Epsztein R., Le Goff N. // Tetrahedron Letters. 1985. V. 27. P. 3203.

Работа выполнена при финансовой поддержке РФФИ (грант №14-03-00240-а, №14-03-97023-р_Поволжье_а), Правительства Российской Федерации (стипендии Президента РФ молодым ученым и аспирантам (СП-2161.2012.4)).

СИНТЕЗ И ОЦЕНКА АНТИБАКТЕРИАЛЬНОЙ АКТИВНОСТИ АКРИДОНСУЛЬФОКИСЛОТ

Кудрявцева Т.Н.⁽¹⁾, Яр Зар Хтун⁽¹⁾, Климова Л.Г.⁽²⁾

⁽¹⁾ Курский государственный университет
305000, г. Курск, ул. Радищева, д. 33

⁽²⁾ Курский государственный медицинский университет
305041, г. Курск, ул. К. Маркса, д. 3

Производные акридона нашли широкое применение в медицине в качестве иммуномодулирующих, противовирусных, [1] и противоопухолевых [2] препаратов. Показано, что акридонсульфокислота обладает умеренными антибактериальными свойствами и может выступать в качестве стимулятора роста растений [3]. Нами осуществлен синтез ряда акридонсульфокислот сульфированием соответствующих замещенных