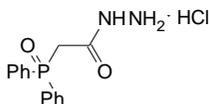


действия – хлоргидратом Фосеназида **3** (2-(дифенилфосфорил)ацетогидразидом):



хлоргидрат Фосеназида **3**

Молекулярный комплекс **4** исследован методами ЯМР¹H, ³¹P, ИК-спектроскопии, состав определялся методом элементного анализа. Данные элементного анализа указывают, что на одну молекулу хлоргидрата Фосеназида **3** приходится две молекулы каликс[4]резорцина **2**. Изучение фармакологической активности комплекса **4** показало, что введение молекулы хлоргидрата Фосеназида **3** в полость каликс[4]резорцина **2** позволяет существенно повысить ноотропное действие исходного лекарственного препарата.

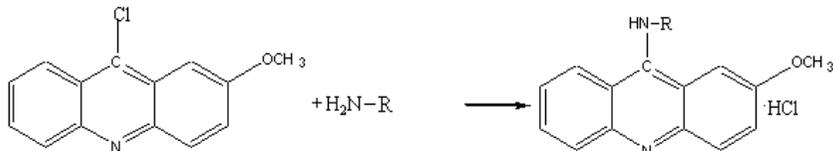
Работа выполнена при финансовой поддержке гранта МК-64832.2010.3.

СИНТЕЗ 9-АМИНОАКРИДИНОВ С ГЕТЕРОЦИКЛИЧЕСКИМ ЗАМЕСТИТЕЛЕМ В АМИНОГРУППЕ

Ламанов А., Маркович В.Ю., Кудрявцева Т.Н.

Юго-Западный государственный университет
305040, г. Курск, ул. 50 лет Октября, д. 94

С целью поиска новых индикаторов в ряду акридина, а также производных акридина, обладающих антибактериальной активностью [1,2], была осуществлена реакция 9-хлор-2-метоксиакридина с гетероциклическими аминами. Были проведены реакции по общей схеме:



Где R-NH₂: 2-аминопиридин, 2-аминотиазол, 4-амино-1,2,3-триазол.

Реакцию проводили в среде N,N-диметилформаида (ДМФА). Ход реакции контролировали методом ТСХ.

Показано, что выход соответствующего 9-замещенного аминоакридина максимален для 4-амино-1,2,3-триазола. В случае 2-аминопиридина выход продукта реакции не превышает 40 %, что, вероятно, связано с высокой растворимостью продукта реакции в ДМФА.

Отмечено, что при аммонолизе 9-хлор-2-метоксиакридина указанными аминами протекает параллельная реакция превращения его в 2-метоксиакридон, причем в случае 2-аминопиридина выход 2-метоксиакридона максимален и составляет около 30 %.

Полученные замещенные 9-амино-акридины представляют собой мелкокристаллические вещества от желтого (производное 4-амино-1,2,3-триазола) до красного (производное 2-аминотиазола) цвета. Гидрохлориды полученных соединений ограниченно растворимы в воде (не более 2% при 100 °С).

Водные растворы полученных соединений обладают выраженной зеленой флуоресценцией. Структура синтезированных соединений подтверждена методом ИК-спектроскопии.

1. Wainwright M. Acridine – a neglected antibacterial chromophore (Review) // J. Antimicrob. Chemotherapy. – 2001. – Vol. 47. – P. 1 – 13.

2. Сувейздис Я.И. Синтез, свойства и биологическая активность аминокридинов // Автореферат дисс. ... к.х.н., Одесса, 1996

СИНТЕЗ И СОРБЦИОННЫЕ СВОЙСТВА СОРБЕНТОВ НА ОСНОВЕ АМИНОПРОПИЛТРИАЛКОКСИСИЛАНОВ

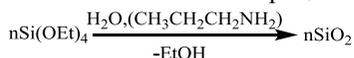
Ларина Т.Ю.⁽¹⁾, Осипова В.А.⁽²⁾, Ятлук Ю.Г.⁽²⁾

⁽¹⁾Уральский государственный университет
620000, г. Екатеринбург, пр. Ленина, д. 51

⁽²⁾Институт органического синтеза УрО РАН
620041, г. Екатеринбург, ул. С. Ковалевской, д. 22/ Академическая, д. 20

В настоящее время существует большое количество разнообразных органо-неорганических сорбентов, применяющихся в аналитической химии и в промышленности. Известно, что свойства этих гибридных материалов могут быть изменены путем введения различных функциональных групп. Одним из наиболее перспективных методов получения таких сорбентов является золь-гель метод.

Данная работа посвящена синтезу сшитых функционализированных полисилоксанов. Продукты были получены несколькими путями. Способ I заключался в синтезе модельного полисилоксана, с целью изучить влияние поверхности полисилоксана на сорбцию серебра.



Способ II для улучшения сорбционных свойств было проведено моделирование аминогруппы аминопропилполисилоксана с последующей сополиконденсацией тетраэтоксисиланом.