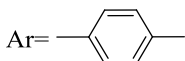
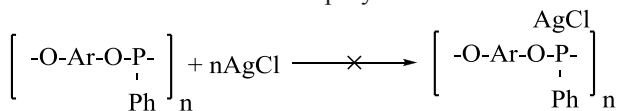


Синтезированное полимерное соединение ($\delta=158,74$ м.д.) нами было введено в реакцию с хлоридом серебра (М), взятом из расчёта один фосфорный центр на один атом серебра: L:M = 1:1, в мягких условиях (1час при 40°C), а затем в более жёстких условиях (2часа при 70°C +10 часов при комн. темп.) с избытком комплексообразователя L:M = 1:1,5.

Было установлено, что ни в первом, ни во втором случае ожидаемого металлокомплекса не образуется:



Очевидно, это обусловлено особенностями атома серебра с низким зарядом и большой поляризуемостью (мягкая кислота), а также фосфорным центром, имеющим низкую электронную плотность из-за окружения его электроноакцепторными атомами кислорода.

1. Блохин Ю. И., и др.. Изв. АН СССР сер. химич. 1991 г. №5 с. 1198-1201.
2. Галиаскарова Ф. М. дис. ...канд. хим. М.: 1997, с. 104
3. Блохин Ю. И., Мочалин В. Б.. Научн. Тр. МПГУ. Сер. естественные науки, 2002, стр. 239-251.

СИНТЕЗ N-(2-КАРБОКСИЭТИЛ)-5-МЕТИЛАНТРАНИЛОВОЙ КИСЛОТЫ

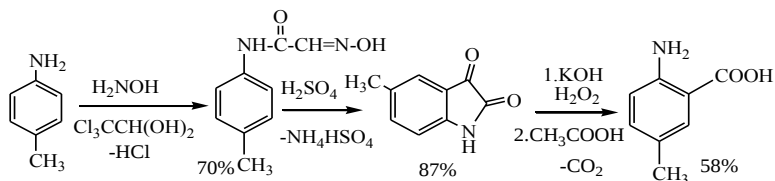
Алиев С.Б., Пестов А.В., Ятлук Ю.Г.

Уральский государственный университет, Екатеринбург
Институт органического синтеза УрО РАН, Екатеринбург

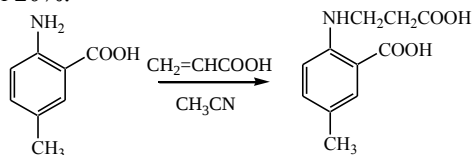
Работа является продолжением комплексного исследования N-арил-3-аминопропионовых кислот, зарекомендовавших себя как превосходные аналитические реагенты при определении ионов 3d-металлов. Производные антраниловой кислоты, в частности, N-метил-N-(2-карбоксиэтил)антраниловая кислота, показали возмож-

ность эффективного использования для этих целей методов флуоресценции. Таким образом, целью данной работы является целенаправленный синтез N-(2-карбоксиэтил)-5-метилантраниловой кислоты, предназначенной для изучения влияния строения ароматического кольца на флуоресценцию медных комплексов.

На основе литературных данных был предложен многостадийный метод синтеза 5-метилантраниловой кислоты. *p*-Толуидин обработкой хлоральгидратом и солянокислым гидроксиламином превращали в изонитрозоацетат-*p*-толуидид, который затем дегидратировали в 5-метилизатин. Последний при окислении перекисью водорода в щелочной среде дает 5-метилантраниловую кислоту.



При обработке выделенной кислоты двукратным избытком акриловой кислоты в ацетонитриле при кипячении с обратным холодильником была впервые получена N-(2-карбоксиэтил)-5-метилантраниловая кислота с выходом 20%.



Состав и строение продукта были охарактеризованы данными элементного анализа и ЯМР ^1H спектроскопии. Следует отметить, что для последнего метода необходимо использовать раствор NaOD в D_2O , т.к. в дейтерированной воде кислота нерастворима, а использование DMSO-d_6 приводит к регистрации неинтерпретируемого спектра из-за наложения сигналов растворителя на сигналы полученного вещества.