

Способность к образованию координационных соединений была исследована методом спектрофотометрического титрования этанольных растворов синтезированных соединений водными растворами хлорида и перхлората меди(II). Выбор солей меди(II) объясняется их высокой способностью к комплексообразованию, возможностью исследования влияния анионного окружения на координацию лигандов и разной способностью изменять pH среды в процессе комплексообразования.

В ходе титрования соединения (I) и (II) хлоридом и перхлоратом меди (II) образуются ВКС стехиометрического состава  $L:M = 5:1$  которые, при увеличении концентрации соли перестраиваются, и образуют комплексные соединения стехиометрического состава  $L:M = 2:1$ . Подобная картина титрования наблюдается при взаимодействии формазана (III) с хлоридом и перхлоратом меди(II). Первоначально строиться ВКС стехиометрического состава  $L:M = 2:1$ , впоследствии при повышении концентрации соли меди (II) реализуется комплекс стехиометрического состава  $L:M = 1:1$ .

Полученные результаты свидетельствуют о формировании комплексных соединений сходной структуры вне зависимости от анионного окружения, на что указывает близкий по значениям стехиометрический состав и коэффициент молярного погашения.

*Работа выполнена при финансовой поддержке грантов РФФИ №06-03-08040, 07-03-12050.*

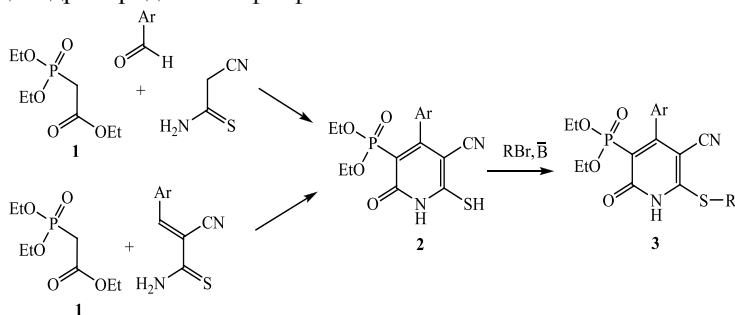
## АРИЛИДЕНЦИАНТИОАЦЕТАМИДЫ В СИНТЕЗЕ ФОСФОРИЛИРОВАННЫХ ПИРИДИНОВ

*Смирнов М.П., Васильев А.Н., Лыщиков А.Н.*

Чувашский государственный университет, Чебоксары

К настоящему времени известно, что более 10 % применяемых препаратов составляют производные пиридина. Среди них витамины, анальгетики, аналептики, антиаритмики; препараты противотуберкулезного, противоопухолевого действия. Пиридины представляют собой ценные синтоны в тонком и промышленном органическом синтезе, которые благодаря своим ценным свойствам применяются в производстве красителей, поверхностно-активных веществ, селективных сорбентов и т.д. Решением проблемы является использование цианосодержащих реагентов в качестве составляющей в комбинаторном синтезе. Ключевыми соединениями в получении пиридинов являются арилиденпроизводные циантиоацетамида, которые в реакциях с метиленактивными нитрилами дают производные 6-меркаптопиридин-2-онов[1]. Использо-

вание фосфорилированных СН-кислот, например эфиров фосфонуксусной кислоты **1** придает работе значимую окраску в плане синтеза недоступных другими методами диэтил 5-циано-6-меркапто-2-оксо-4-арил-1,2-дигидропиридин-3-илфосфонатов **2**.



Следует отметить, что подход к синтезу указанных пиридинов возможен как двух, так и трехкомпонентной системе. В первом случае достаточно легкого термического воздействия в основной среде, а во втором взаимодействие идет лишь при использовании энергии микроволнового облучения в качестве активирующего агента.

Пиридоны **2** легко алкилируются в основной среде с образованием 6-алкилтиопиридин-2-онов **3**. Дальнейшее изучение пиридонов обусловлено простотой их получения, уникальным сочетанием функциональных групп, структурным сходством с биологически активными соединениями, что делает их перспективными и возможно биодоступными синтонами. Структуры полученных соединений предложены исходя из спектральных данных, полученных на приборах ЦКП ЧР.

1. Пилюсян С.Г., Дабаева В.В., Норавян А.С. Синтез 7,7-диметил-2-тио-3-циано-1,2,7,8-тетрагидро-5Н-пирано(тиопирано)[4,3-б]пиридинов.// Арм. хим. журн.- 1991.-Т.44.- №7-8.- сс.481-483.

## СИНТЕЗ И РЕАКЦИИ ГЕТЕРОЦИКЛИЗАЦИИ 2-АЛКЕНИЛТИО-6-ТРИФТОРМЕТИЛ-4-ПИРИМИДИНОНА

<sup>1</sup>Тюрина Т.В., <sup>2</sup>Ким Д.Г.

<sup>1</sup>Челябинский государственный университет,

<sup>2</sup>Южно-Уральский государственный университет, Челябинск

Ранее[1] было показано, что 6-метил-2-аллилтио-4-пиримидинон и его гомологи реагируют с иодом с образованием с дигидротиазо-ло[3,2-*a*]пиримидиниевых систем.

В настоящей работе нами впервые взаимодействием натриевой соли 6-трифтоорметил-2-тиоурацила (**1**) с бромистым аллилом, хлористым