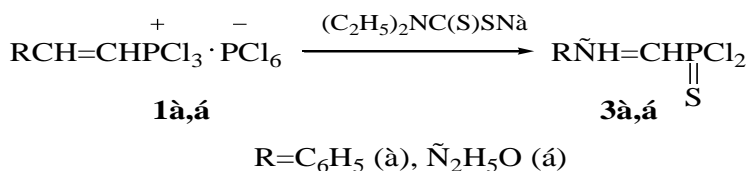


Нами найдено, что N,N-диэтилдитиокарбамат натрия легко реагирует с 1-алкенилтрихлорфосфоний гексахлорфосфатами (**1**) в мольном соотношении 1:2. При смешении реагентов наблюдается разогревание смеси, поэтому во избежание протекания побочных процессов температуру поддерживали в пределах 10-15°C. По мере протекания реакции происходит гомогенизация органической фазы и выпадения осадка хлорида натрия. Выделение и очистку продуктов фосфорилирования проводили обычными приемами. По данным ИК, ЯМР ³¹P спектров и элементного анализа им соответствуют структуры дихлорангидридов 1-алкенилтиофосфоновых кислот (**3**).



Выходы дихлорангидридов (**3**) и их константы хорошо согласуются с литературными данными [2].

1. Кормачев В. В., Митрасов Ю. Н., Кухтин В. А. Реакции пятихлористого фосфора с органическими соединениями // Деп. ОНИИТЭХим. Черкассы, 1979. № 2576/79 Деп.
2. Кормачев В. В., Митрасов Ю. Н. Реакции пятихлористого фосфора с органическими соединениями. Сообщение II // Деп. ОНИИТЭХим. Черкассы, 1983. № 1011хп – Д83.

ИЗУЧЕНИЕ СВОЙСТВ ПОЛИФУНКЦИОНАЛЬНЫХ АМИНОАМИДОВ И ГИДРАЗИДОВ ФУРИЛАКРИЛОВОЙ И МАСЛЯНОЙ КИСЛОТ В РЕАКЦИЯХ С ИЗОЦИАНАТОМ И ИЗОТИОЦИАНАТОМ И ПРОДУКТОВ НА ИХ ОСНОВЕ

*Ахметгалиева Л.В., Попов С.С., Кузнецов А.А.,
Глехусеж М.А., Сороцкая Л.Н.*

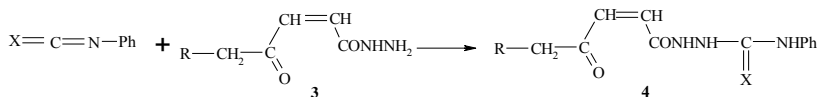
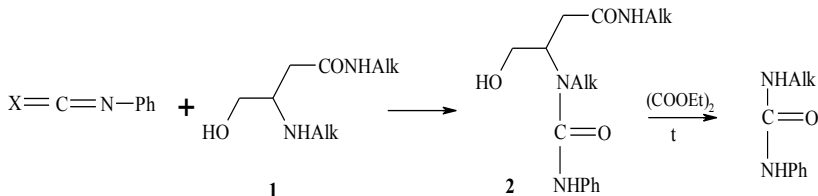
Кубанский государственный технологический университет, Краснодар

Изо(тио)цианаты широко используются в органическом синтезе для получения (тио)семикарбазидов и мочевины, обладающих широким спектром полезных свойств.

В настоящей работе показана возможность использования изо(тио)цианатов в реакциях с гидроксиаминоамидами бутановой кислоты **1** и гидразидами замещенных фурилакриловых кислот **3**. В резуль-

тате были получены полифункциональные замещенные мочевины **2** и (тио)семикарбазиды **4**.

Схема



X = O, S; R = Ph, Fu

С целью синтеза новых гетероциклических систем изучено поведение соединений **2** при нагревании с диэтиловым эфиром щавелевой кислоты. Установлено, что в условиях реакции происходит не гетероциклизация, а термическое разложение мочевины **2**, что согласуется с литературными данными о термическом элиминировании β-аминокислот.

Структура синтезированных веществ доказана комплексом физико-химических методов анализа.

ГЕМ-ДИХЛОРЦИКЛОПРОПИЛМЕТИЛБОРАТЫ КАК БИОСТИМУЛЯТОРЫ

Гаверилова А.В., Митрасов Ю.Н., Кондратьева О.В., Викторова О.Ю.
Чувашский государственный педагогический университет, Чебоксары

Эфиры борной кислоты и спиртов циклопропанового ряда представляют повышенный интерес, что обусловлено как особенностью их строения, так и высокой потенциальной биологической активностью обоих структурных фрагментов. Несмотря на это, они до настоящего времени остаются малоизученными соединениями. Наиболее целесообразным методом их синтеза представляется использование реакции перэтерификации триалкилборатов со спиртами циклопропанового ряда, поскольку последние в кислой среде могут подвергаться изменению малого карбоцикла. Поэтому нами было изучено взаимодействие легкодоступных 2,2-дигалогеноциклопропилметанолов (**1a,б**) с триалкилборатами. Процесс проводили при температуре 100-110°C до прекращения отгонки алифатического спирта.