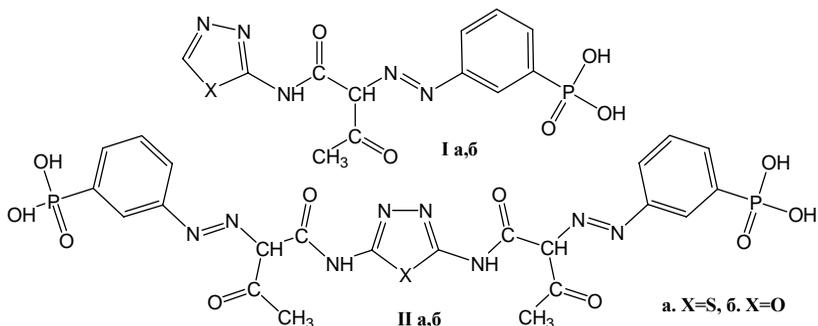


Моно- и бисазометиновые красители (**I** и **II**) синтезируются сочетанием одного или двух молей гидросульфата диазония на основе м-аминофенилфосфоновой кислоты с полученными моно- и бисгетерилами ацетоуксусной кислоты.



Азометановые красители (**I**, **II**) представляет собой интенсивно окрашенные кристаллические вещества от желтого до красного цвета, малорастворимые в воде, хорошо растворимые в спирте, ацетоне, спиртовых растворах щелочей и других полярных растворителях. Красители можно использовать как для крашения синтетических волокон из ванн, так и методом печати. Введение в молекулу азометановых красителей 1,3,4-тиа(окса)диазольных гетероциклов придает им бактерицидные свойства.

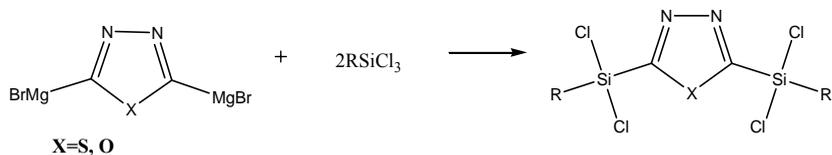
АЛКОКСИ- И ХЛОРОГАНИЛСИЛИЛТИА(ОКСА)ДИАЗОЛЫ

Кащуба Д.В., Васильева Т.В., Осипова М.П.

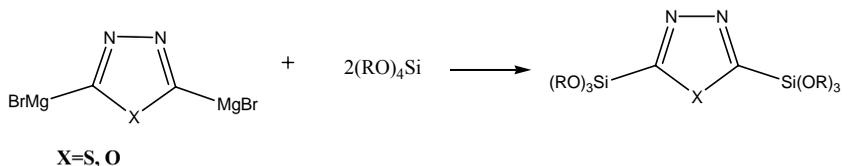
Чувашский государственный университет, Чебоксары

Гетерилхлор- и гетерилалкоксисиланы являются перспективными исходными соединениями для синтеза соответствующих органоцикло-силоксанов и линейных полисилоксанов, обладающих рядом ценных свойств, позволяющих использовать их в разных областях науки и техники.

Соединения с Si—C связью получают алкилированием галоген или алкоксисиланов металлоорганическими соединениями. Взаимодействием реактивов Гриньяра на основе 2,5-дибром-1,3,4-тиа(окса)диазолов с соответствующими алкокси- и хлорсиланами в среде органического растворителя при комнатной температуре нами синтезированы бис(диметилхлорсилил)-, бис(метилвинилхлорсилил)-, бис(метилдихлорсилил)-, бис(фенилдихлорсилил)-1,3,4-тиа(окса)диазолы:



Следует отметить, что реакции гетерилмагнийгалогенидов с алкоксисиланами в различных мольных соотношениях приводит к алкоксисилану меньшей степени замещения. Так, из тиадиазолмагнийбромидов и тетраэтоксисилана выделены триэтокситиадиазолсиланы.



Исходные 1,3,4-тиа(окса)диазолы получены дегидратирующей или окислительной циклизацией соответствующих производных семи- и тиосемикарбазидов с последующим галогенированием.

Полиорганилсилоксаны, полученные гидролитической поликонденсацией и полисоконденсацией алкокси- и хлортиа(окса)диазолсиланов с диорганилдихлорсиланами, проявили высокую химическую и термическую устойчивость.

О ВЗАИМОДЕЙСТВИИ 4-ГИДРОКСИ-3,5-ДИ-ТРЕТ- БУТИЛБЕНЗИЛИДЕНХЛОРИДА С АМИНАМИ ФОРМАЛЬДЕГИДА.

Степанов М.Н., Григорьева И.В., Шамсутдинова Л.П.

Казанский государственный технологический университет

Изучено взаимодействие 4-гидрокси-3,5-ди-трет-бутилбензилиденхлорида (I) с $\text{N},\text{N},\text{N}^1,\text{N}^1$ -тетраметилметандиамином (IIa), $\text{N},\text{N},\text{N}^1,\text{N}^1$ -тетраэтилметандиамином (IIб), $\text{N},\text{N},\text{N}^1,\text{N}^1$ -бис(пентаметилен)метандиамином (IIв).

Независимо от природы аминаля и соотношения реагентов в реакционной системе реализуются дегидрохлорирование и дехлороаминирование дихлорида (I) с образованием 4-амино-метилден-2,6-ди-трет-бутилциклогексадиен-2,5-онов (III) (амино-метилденхинонов).