

АКАДЕМИЯ НАУК РЕСПУБЛИКИ УЗБЕКИСТАН
ИНСТИТУТ ХИМИИ РАСТИТЕЛЬНЫХ ВЕЩЕСТВ
ИМЕНИ АКАДЕМИКА С.Ю.ЮНУСОВА



**КОНФЕРЕНЦИЯ
АКТУАЛЬНЫЕ ПРОБЛЕМЫ
ХИМИИ ПРИРОДНЫХ
СОЕДИНЕНИЙ**

СБОРНИК ТЕЗИСОВ

12-13 октября 2010 г.
г. Ташкент

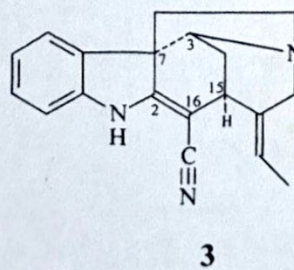
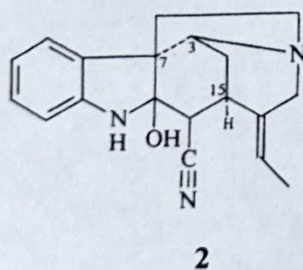
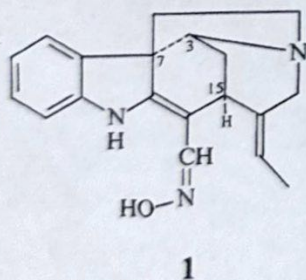
РЕАКЦИИ НОРФЛУОРОКУРАРИНА С ГИДРОКСИЛАМИНОМ

М. М. Мирзаева*, П. Х. Юлдашев, А. Ешимбетов, М. Г. Левкович, Б. Ташходжаев

Институт химии растительных веществ им. акад. С. Ю. Юнусова АН РУз,

Ташкент, факс: (99871) 120 64 75

Норфлуорокурарин содержит реакционноспособную альдегидную группу с сопряженной двойной связью. В УФ-спектре имеются три максимума, характерные для алкалоидов альфаметилениндоленина. При взаимодействии норфлуорокурарина с гидроксиламином образуется оксим (1), который претерпевает изомеризацию, образуя 2-окси-2,16-дигидроангидрооксим норфлуорокурарина (2). В УФ-спектре 2 имеются два максимума, характерные для алкалоидов индолинового ряда. При подкислении соединения 2 спиртовой соляной кислотой в абсолютном спирте происходит дегидратация, образуя соединение 3, УФ-спектр которого имеет три максимума, характерные для соединений индоленинового ряда.



Строение вышеуказанных синтезированных веществ установлено методами ИК-, УФ-, ЯМР-спектроскопии и рентгеноструктурного анализа.