

**ЎЗБЕКИСТОН РЕСПУБЛИКАСИ СОҒЛИҚНИ САҚЛАШ ВАЗИРЛИГИ
ТОШКЕНТ ФАРМАЦЕВТИКА ИНСТИТУТИ**

**“ФАРМАЦИЯДА ФАН, ТАЪЛИМ ВА ИШЛАБ ЧИҚАРИШНИНГ
ДОЛЗАРБ МАСАЛАЛАРИ”
РЕСПУБЛИКА ИЛМИЙ-АМАЛИЙ АНЖУМАНИ
(ХАЛҚАРО ИШТИРОКДА)
МАТЕРИАЛЛАРИ**

**МАТЕРИАЛЫ РЕСПУБЛИКАНСКОЙ НАУЧНО-ПРАКТИЧЕСКОЙ
КОНФЕРЕНЦИИ (С МЕЖДУНАРОДНЫМ УЧАСТИЕМ)
«АКТУАЛЬНЫЕ ВОПРОСЫ ОБРАЗОВАНИЯ, НАУКИ И
ПРОИЗВОДСТВА В ФАРМАЦИИ»**

Тошкент • 2016

$$X = \frac{S_{\text{исп}} \cdot 5,0 \cdot P}{S_{\text{стр}} \cdot V_{\text{пр}}}$$

$S_{\text{исп}}$ - площадь пика на хроматограмме испытуемого образца; $S_{\text{стр}}$ - площадь пика на хроматограмме стандартного образца; 5,0 - объем абсолютного этилового спирта, взятый для анализа, мл; $V_{\text{пр}}$ - объем испытуемого образца, взятый для анализа, мл.

Результаты: проведенных испытаний по определению содержания спирта этилового в исследуемых образцах показали, что его количество составляет в: настойке шалфея -39,7, календулы - 39,4, ромашки - 40, зверобоя продырявленного - 40 и «Пародонфит» -39,5%.

Выводы: полученные результаты проведенных испытаний легли в основу ГХ методики количественного определения спирта этилового в настойках для включения ВФС.

Литература: 1. Адаменко Г.В., Бурак И.И., Колков М.А. Методика определения спирта этилового методом газожидкостной хроматографии. Вестник ВГМУ. 2014, Том 13, №4.

Мирзаева М.М.^{1,2}, Абдухамидова Ф.¹, Юлдашев П.Х.¹

СИНТЕЗ НА ОСНОВЕ ВИНКАНИНА. РЕАКЦИЯ С ТОЛИЛГИДРАЗИНАМИ

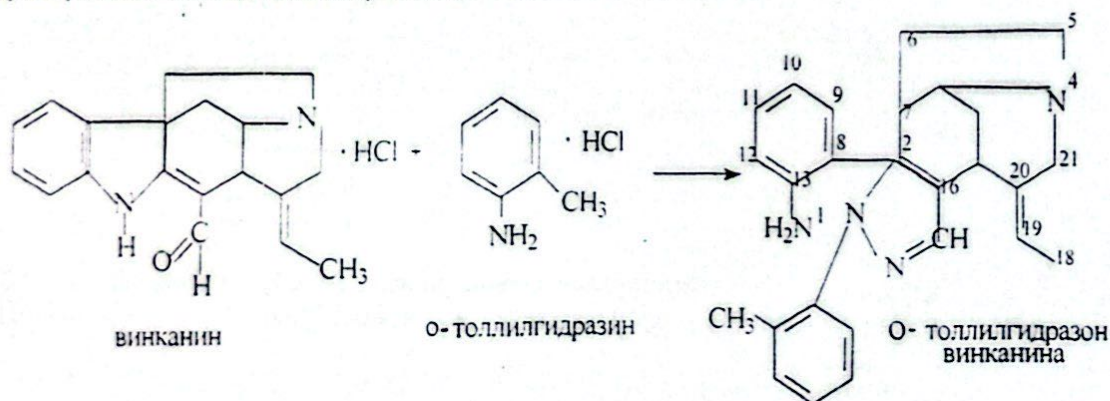
¹Институт химии растительных веществ АН РУз им. акад. С.Ю.Юнусова, г. Ташкент, Республика Узбекистан.

²Ташкентский фармацевтический институт, г.Ташкент, Республика Узбекистан

E-mail: fatakhuyuldashev@rambler.ru

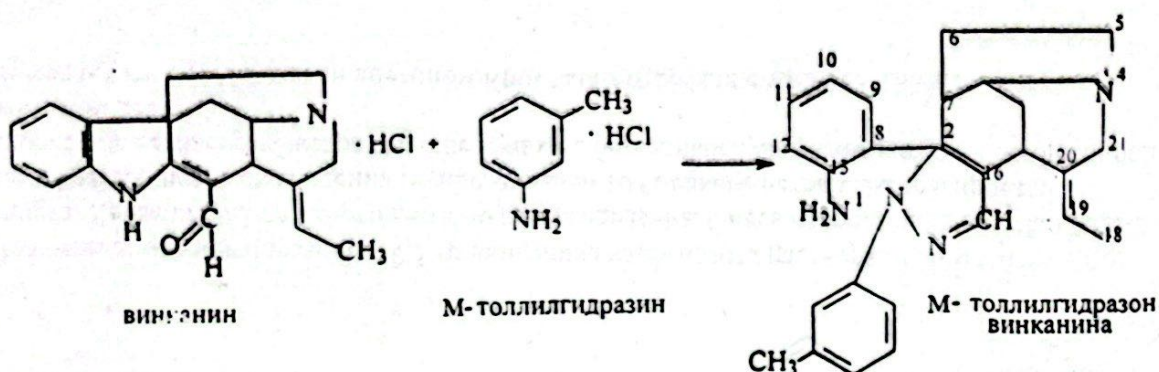
Цель: Винканин является исходным продуктом для синтеза различных производных [1]. При взаимодействии производными толилгидразинами образуются сложные соединения толилпиразолины. Цель данной работы является изучение продукты трансформации алкалоида винканина с орто, мета, пара-толилгидразинами. При жестких условиях происходит разрыв индольного кольца и образуются производные пиразолинов. Строение полученных соединений установлены ИК-спектроскопии и рентгеноструктурным анализом.

Получение О-толилгидразонов. 0,5 гр винканин хлоргидрата растворяли 30 мл спирта. Добавили 0,3 гр О-толилгидразина хлоргидрата. Нагревали 2 часа на водяной бане. Раствор после охлаждения подщелачивали 10% едкого натра и экстрагировали хлористый метиленом. Сушили с безводным сульфатом натрия и отгоняли под вакуумом. Выход 0,8 гр. Обрабатывали ацетоном. Кристаллы отделяли с т.пл. 255°C.

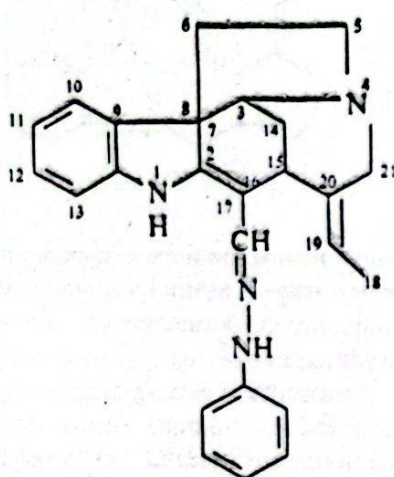


Получение м-толилгидразонов. 0,5 гр винканина хлоргидрата растворяли 30 мл этилового спирта. Добавили 0,3 гр хлоргидрата м-толилгидразина. Смесь нагревали на водяной бане 2 часа. Раствор после охлаждения подщелачивали 10 % едкого натра и экстрагировали хлористый метиленом. Экстракт после сушки с безводным сульфатом натрия и отгоняли под вакуумом досуха.

Выход 0,8 гр. Обрабатывали ацетоном. Кристаллы отделяли с т.пл. 183-186°C.



Получение п-толилгидразонов в аналогичных условиях. Винканин основание и фенилгидразинами образуют как обычно фенилгидразоны.



Фенилгидразон винканина

Метод: исходными соединениями для трансформации являются хлористо-водородной соль винканина и хлористоводородной соли толилгидразонов.

Результаты: В результате синтеза происходит разрыв индольного кольца.

Выводы: Получено 3 новых соединений пиразолины.

Литература: 1. В.М.Маликов.Итоги исследования алкалоидоносных растений рода Vinca. Стр.93-104.1993 г

2.Б.Ташходжаев, М.М.Мирзаева, П.Х.Юлдашев.Синтезы на основе норфлуорокур.ин* Сообщ 6.Реакция с фенилгидразинами.Химия природных соединений.№ 4.стр.92-96.2012 г.

Миркасимова Г.А., Мавлянова М.Б.

АНАЛИТИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ, ИСПОЛЬЗУЕМЫЕ ДЛЯ ОЦЕНКИ ОЧИСТКИ ОБОРУДОВАНИЯ

Ташкентский фармацевтический институт, г. Ташкент, Республика Узбекистан

E-mail: gulnar2493@gmail.com

Цель: Аналитические методы, используемые для оценки очистки оборудования, могут быть классифицированы как специфические и неспецифические. Если неспецифические методы позволяют обнаружить сумму остатков веществ, то специфические чувствительны только к одному компоненту лекарственного препарата – в частности к действующему веществу. Специфические методы применяют при контроле готовых лекарственных форм, неспецифические при производстве субстанций на ранних стадиях производства . готовых