

Міністерство освіти і науки України
Харківський національний університет
імені В. Н. Каразіна

VI Всеукраїнська наукова
конференція студентів та аспірантів
"Хімічні Каразінські читання - 2014"
(ХКЧ'14)

Тези доповідей

22–24 квітня 2014 року

Харків
2014

<i>Гуртова К. В., Хіжсан О. І., Богза С. Л., Суйков С. Ю.</i> Синтез 2,3 бензодіазепіну на основі ізокумаринів та дослідження його хімічних властивостей	165
<i>Дашкевич Н. П., Кушнір О. В.</i> Синтез похідних 3,4-дигідропіримідин-2(1H)-ону та дослідження їх антимікробної активності	166
<i>Дзяман І. З., Клим Ю. В., Нечай Я. Р.</i> Дослідження закономірностей реакції відновлення срібла у розчинах полівінілпіролідону	168
<i>Дума Г. І., Шевченко М. В., Федько Н. Ф.</i> Вивчення можливості синтезу ангідриду та іміду 4-фторонафталевої кислоти з відповідних хлоро-, бромо- та нітропохідних	169
<i>Думанська Ю. А., Слесарчук М. С., Паранчук І. А., Щекун І. І., Шах Ю. І., Кудрінецька А. В., Болібрux X. Б., Кархут А. І., Половкович С. В.</i> Синтез та властивості нових трициклічних 5-заміщених похідних 1,4-нафтохінону	170
<i>Замятина А. С., Мурашевiч Б. В., Шрейбер К. А., Китык А. А.</i> Окислительно-восстановительные потенциалы ареналязинов хинонов	172
<i>Звягин Е. Н., Сараев В. Е.</i> «Зеленый» синтез производных 2-амино-5-арил-5,8-дигидропиридо[2,3- <i>d</i>]пиримидин-4(3H)-она	174
<i>Зеленська В. Є., Петрова О. М., Замігайло Л. Л.</i> Арилглюксалі, бензоїл-ацетон та 3(5)-амінопіразолі у синтезі азолазінів	175
<i>Зубар В. В., Колос Н. М., Чечіна Н. В.</i> Трикомпонентні конденсації за участю ацетилацетону, арилглюксалів та сечовин	176
<i>Іванов П. В., Криворон А. О., Сухоненко Е. В.</i> Конденсація арилглюксалів з уретаном. N-галогенування її похідних	177
<i>Казунін М. С., Васильєв Д. А., Приймєнко А. О.</i> Синтез похідних 4-(3-метил-2,6-діоксо-2,3,6,7-тетрагідро-1H-пуридин-8-іл)бутанової кислоти	179
<i>Калінський О. М., Ломов Д. О.</i> Рециклізація похідних 2,7-нафтиридину	180

Фізична хімія

<i>Андрощук Д. С., Сахненко М. Д., Ярошок Т. П.</i> Дослідження синтезу функціональних матеріалів на сплаві ал-25 в режимі МДО	212
<i>Быкова О. С., Камнева Н. Н.</i> Влияние мицеллярной среды этония на протолитические равновесия бромфенолового синего	214
<i>Богдан Е. А., Пироженко Л. А., Наконечный Д. В., Рыбка А. В., Сахненко Н. Д.</i> Влияние химической пассивации поверхности высокоомного CdZnTe на вольтамперные характеристики	215
<i>Borisenko A. V., Dayeneko K. B., Fedorenko O. Y.</i> Theoretical foundation design of the mass low-temperature electrotechnical porcelain	217
<i>Бородин О. О., Ільяшенко Р. Ю., Дорошенко А. О.</i> Новый флуоресцентный зонд на основе 2,5-диариллоксазола для мониторинга микрогетерогенных сред	218
<i>Букринев А. С., Василец Г. Ю., Бондарь И. С., Хоткевич А. В.</i> Электропроводность анион-радикальных солей TCNQ с катионами на основе комплексов 3d-металлов	220

СИНТЕЗ ПОХІДНИХ 4-(3-МЕТИЛ-2,6-ДИОКСО-2,3,6,7-ТЕТРАГІДРО-1Н-ПУРИН-8-ІЛ)БУТАНОВОЇ КИСЛОТИ

Казунін М. С.¹, Васильєв Д. А.¹, Прийменко А. О.²

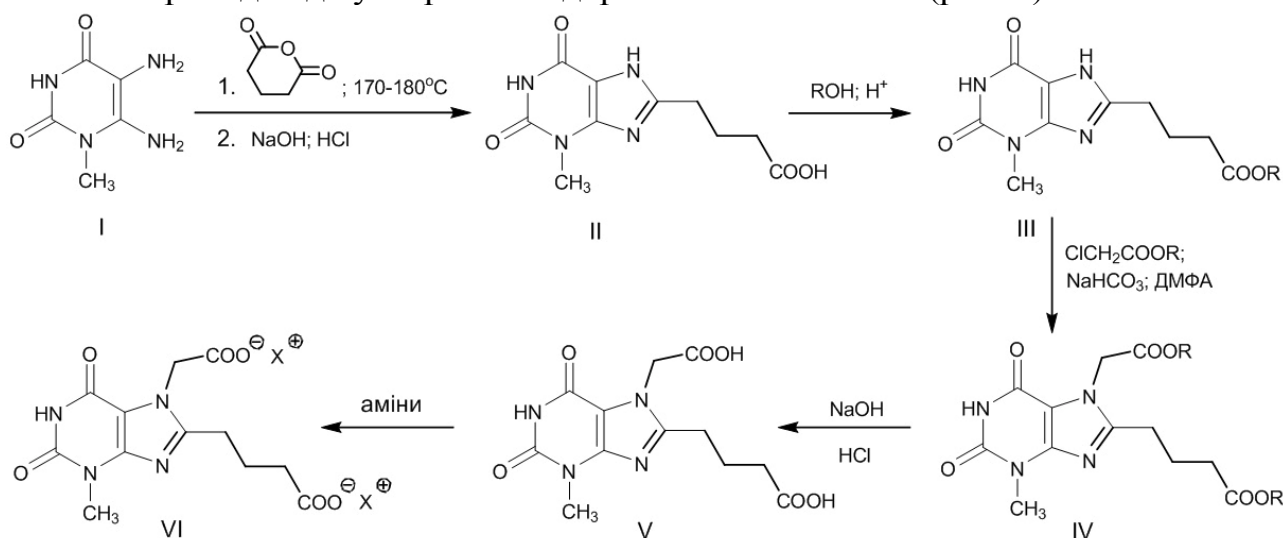
¹ Запорізький державний медичний університет

² КП «Фармація»

aethoxy@mail.ru

Синтез нових аналогів природних пуриндіонів-2,6 є одним з перспективних напрямків пошуку нових лікарських препаратів. В сучасній літературі описано багато способів модифікації молекули пуриндіону-2,6, що обумовлено наявністю в його структурі реакційно здатних центрів. Введення карбоксильної групи в молекулу та подальша її модифікація дає можливість отримати велику кількість різноманітних похідних з широким спектром біологічної активності.

З метою пошуку нових, раніше не описаних в літературі потенційних біологічно активних речовин в ряду похідних пуриндіону-2,6 нами був здійснений синтез 4-(7-(карбоксиметил)-3-метил-2,6-діоксо-2,3,6,7-тетрагідро-1Н-пурин-8-іл)бутанової кислоти, її естерів та водорозчинних солей. Алкілуванням сполуки III естерами ацетатної кислоти були отримані N₇ заміщені похідні IV. Подальший гідроліз IV та взаємодія з аліфатичними амінами приводив до утворення водорозчинних солей VI (рис. 1).



R= Alk; X= коламін, диетаноламін, морфолін, піперазин

Рис. 1. Схема утворення 4-(7-(карбоксиметил)-3-метил-2,6-діоксо-2,3,6,7-тетрагідро-1Н-пурин-8-іл)бутанової кислоти та її водорозчинних солей

Синтезовані сполуки проходять біологічні випробування. Будову синтезованих речовин встановлено за допомогою ІЧ-, ПМР-спектроскопії та мас-спектрометрії.