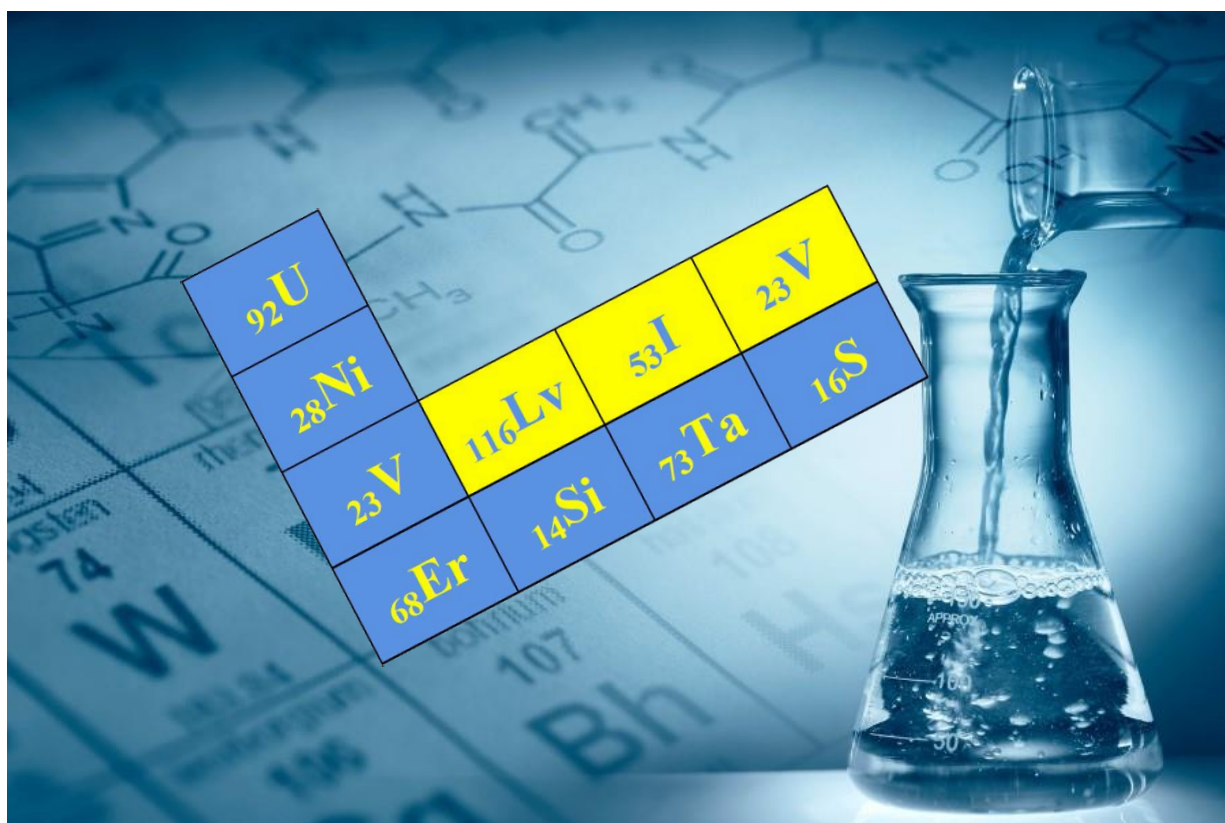


ХVІІІ НАУКОВА КОНФЕРЕНЦІЯ «ЛЬВІВСЬКІ ХІМІЧНІ ЧИТАННЯ – 2021»

присвячена 360-річчю Львівського Університету



Львівська
міська
рада



МІНІСТЕРСТВО ОСВІТИ І НАУКИ УКРАЇНИ
ЛЬВІВСЬКИЙ НАЦІОНАЛЬНИЙ УНІВЕРСИТЕТ
ІМЕНІ ІВАНА ФРАНКА
ХІМІЧНИЙ ФАКУЛЬТЕТ

НАУКОВЕ ТОВАРИСТВО ІМЕНІ ШЕВЧЕНКА
ХІМІЧНА КОМІСІЯ
ЛЬВІВСЬКЕ КОНФЕРЕНЦІЙНЕ БЮРО



ЗБІРНИК НАУКОВИХ ПРАЦЬ

ХVІІІ НАУКОВА КОНФЕРЕНЦІЯ
«ЛЬВІВСЬКІ ХІМІЧНІ ЧИТАННЯ – 2021»

присвячена 360-річчю Львівського Університету

31 травня – 2 червня 2021 року

ЛЬВІВ – 2021

Збірник наукових праць: XVIII наукова конференція «Львівські хімічні читання – 2021». Львів, 31 травня – 2 червня 2021 року – Львів: Видавництво від А до Я, 2021. – 260 с.

В збірнику опубліковані матеріали фундаментальних і прикладних наукових досліджень в галузі неорганічної, аналітичної, органічної, біоорганічної, медичної, фізичної хімії, хімії довкілля, хімічної технології, хімічного матеріалознавства та наноструктурованих систем.

За зміст тез відповідальність несуть автори.

ПЕРЕЛІК СКОРОЧЕНИХ ПОЗНАЧЕНЬ СЕКЦІЙ:

П – пленарні доповіді;

У – усні доповіді;

О – органічна, біоорганічна та медична хімія;

Ф – фізична хімія;

М – хімічне матеріалознавство та наноструктуровані системи;

Н – неорганічна хімія;

А – аналітична хімія;

Д – хімія довкілля;

Т – хімічна технологія.

З – заочна участь

РЕГІОСЕЛЕКТИВНІСТЬ ГАЛОГЕНУВАННЯ N,S-ПРОПЕНІЛЬНИХ 7-ТРИФЛУОРОМЕТИЛХІНАЗОЛІН-4(3H)-ОНІВ

Діана Кут, Микола Кут, Михайло Онисько, Ірина Балог, Василь Лендєл

Кафедра органічної хімії

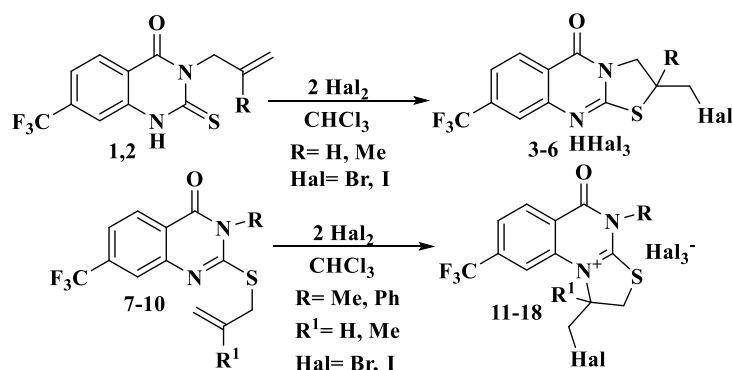
ДВНЗ «Ужгородський національний університет», Фединця, 53/1, 88000

Ужгород, Україна

e-mail: dianabereksazi@gmail.com

Реакції електрофільної внутрішньомолекулярної циклізації (ЕВЦ) ненасичених сполук широко використовуються для синтезу різноманітних гетероциклічних систем. За допомогою електрофільної гетероциклізації розроблено зручний і керований метод анелювання тіазольного, оксазольного, селеназольного або тіазинового циклів до остова піримідину і його конденсованих похідних — хіназоліну, тієно[2,3-*d*]піримідину, піразоло[3,4-*d*]піримідину, піридо[2,3-*d*]піримідину, піридо[3,4-*d*]піримідині, піридо[3,2-*d*]піримідину. Тому вивчення реакцій електрофільної циклізації N,S-пропенільних похідних хіназолін-4-ону під дією галогенів як електрофільних реагентів є актуальним завданням. Метою даного дослідження є встановлення закономірностей реакцій ЕВЦ галогенами N,S-алкенільних похідних хіназолін-4-онів в залежності від їх структурних особливостей.

Об'єктами для дослідження процесу галогенування вибрано N,S-алільні-7-трифлуорометилхіназолін-4(3H)-они **1, 2, 7-10**, які містять декілька нуклеофільних центрів для атаки електрофілів, що може вплинути на регіохімію процесу електрофільної циклізації галогенами. При галогенуванні N-пропенільних хіназолін-4-онів **1,2** електрофільна циклізація може відбуватися із залученням додаткових нуклеофільних центрів — екзоциклічних атомів Сульфуру або Оксигену з анелюванням тіазолінового чи оксазолінового циклу. Встановлено, що галогенування N-алкенільних похідних відбувається регіоселективно за участю атома Сульфуру з утворенням трициклічних конденсованих систем лінійної будови — гідротригалогенідів 2-(галогенометил)-2-метил-8-(трифлуорометил)-2,3-дигідро-5H-[1,3]тіазоло[2,3-*b*]хіназолін-5-онів **3-6**. Для зміни напрямку реакції електрофільної циклізації галогенами використано S-пропенільні N(3)-заміщені хіназолін-4-они **7-10**, що містять один додатковий нуклеофільний центр — ендоциклічний атом ^1N . Доведено, що взаємодія галогенів з алкенільними тіоетерами проходить з утворенням ангулярних тригалогенідів тіазолінохіназолінію **11-18**.



Отже, регіохімія процесу електрофільної циклізації N,S-пропенільних хіназолін-4-онів галогенами залежить від положення алкенільного замісника та нуклеофільності додаткового центру.

Земке В.	33	Коломієць О.	О3
Зінченко В.	324, 325	Коломойцев О.	У25
Зінько Л.	Н25	Колосова О.	О15, Ф3
Зозуля Г.	Ф8	Комихов С.	О1
Зубака О.	П4	Компанець М.	У22
Зюбанова С.	345	Кондратюк К.	О6, О8, О14
Іваніцька В.	МН3	Коник М.	Н9
Іванова І.	328	Коноваленко А.	374
Іванушко А.	Н21	Кордан В.	П1, Н18, Н22, Н32, Н34
Ілюшенко Р.	327	Кордиш О.	Н13
Індиков С.	387	Коресян П.	Т2
Іщенко В.	336	Коркуна О.	У19
Іщенко М.	336	Корнідал І.	352
Іщенко О.	337	Корогодська А.	332
Казаков О.	О20	Коротошин Б.	Н27
Калин Т.	316	Косів Р.	О26
Кальмук В.	О18	Костів О.	У19
Кальченко В.	349	Костіна В.	388
Каменських Д.	О2	Котик О.	Н26
Кануннікова Н.	344	Котляр В.	У25
Капітанов І.	311	Котляревська Т.	340
Каричорт О.	У9, У24	Котур Б.	339, 353
Карп'як В.	314	Котяш Л.	395
Карпенко О.	МН2	Кохан О.	П4
Карпічев Є.	311	Коцюбчик Р.	35
Катрук Д.	346	Кочетова Я.	О12
Качмарик В.	Ф5	Кочубей-Литвиненко О.	336
Кашковський В.	О2	Красінський В.	343
Квітковська Н.	336	Краснопьорова А.	327
Керуцкієнє Р.	О19	Кремса С.	Д2
Кисіль Х.	346	Кузьміна Г.	385, 386
Киця А.	МН2	Кулатова А.	357
Кінжибало В.	О22	Кулик О.	Ф3
Кіосе Т.	Н19	Кулинич А.	351
Кір'янчук В.	У34	Куліш Б.	346
Кірюшкіна Г.	355	Кунтий О.	Ф8, Ф9
Кічура Д.	362, 363	Кут Д.	382
Клизуб П.	Н8	Кут М.	О30, 382
Ключівська О.	О10	Кучеренко А.	323
Ключко С.	378	Кучеренко В.	38
Кобаса І.	381	Кушка І.	О18
Кобзар О.	349, 350, 369	Кушнірчук О.	Н20
Кобзев Д.	Ф3	Кущ О.	У22
Ковалишин Я.	Ф2, 310	Лаба Є.-О.	О22
Ковальська Д.	390, 391	Ладан О.	386
Ковальський Я.	Ф5, Ф6	Лапа А.	Ф8
Ковбуз М.	У6	Левицький В.	346, 353
Косва Х.	358	Лендел В.	О30, 382
Козакевич Р.	393	Лесик Р.	У8, О1, 320, 329
		Лесюк О.	314