

МІНІСТЕРСТВО ОСВІТИ І НАУКИ УКРАЇНИ
ДЕРЖАВНИЙ ВИЩИЙ НАВЧАЛЬНИЙ ЗАКЛАД
«УЖГОРОДСЬКИЙ НАЦІОНАЛЬНИЙ УНІВЕРСИТЕТ»
ХІМІЧНИЙ ФАКУЛЬТЕТ

ПРОГРАМА І ТЕЗИ ДОПОВІДЕЙ

Підсумкової наукової студентської конференції

ДВНЗ «Ужгородський національний університет»

Секція «Хімічних наук та екології»

27 травня 2015 р.

Ужгород–2015

УДК 54:502:504
ББК 24:26:28.08

Програма і тези доповідей Підсумкової наукової студентської конференції ДВНЗ «Ужгородський національний університет», секція хімічних наук та екології (27 травня 2015 р.). –Ужгород: ІПП Данилко С.І., 2015. –65 с.

*Рекомендовано до друку Вченою радою хімічного факультету
ДВНЗ «Ужгородський національний університет»,
протокол №10 від 19 травня 2015 року.*

Збірник містить програму і у стислому вигляді результати наукових досліджень студентів хімічного факультету ДВНЗ «Ужгородський національний університет», які були представлені на Підсумковій науковій студентській конференції 27 травня 2015 року. Наукові дослідження проведені у відповідності із науковими тематиками кафедр хімічного факультету «Неорганічної хімії», «Аналітичної хімії», «Органічної хімії», «Фізичної та колоїдної хімії», «Екології та охорони навколишнього середовища».

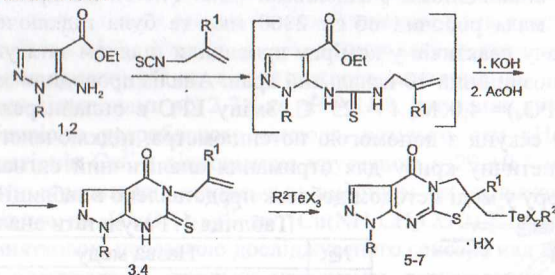
Тези надруковано з авторських оригіналів без істотної редакції.

Матеріали підготовлені до друку редакційною колегією збірника наукових праць «Науковий вісник Ужгородського університету. Секція Хімія».

СИНТЕЗ ТА ТЕЛУРОГЕТЕРОЦИКЛІЗАЦІЯ 5-АЛКЕНІЛ-6-МЕРКАПТОПІРАЗОЛО[3,4-*d*]ПІРИМІДИН-4-ОНУ

Гевці Т.О., Кут М.М., Бесага О.М., Онисько М.Ю., Лендел В.Г.
Кафедра органічної хімії

Конденсовані похідні піримідину викликають великий інтерес, вони відіграють важливу роль у хімії природних сполук і фармацевтиці. Структурний фрагмент піразолопіримідинів широко використовується для розробки нових ефективних медпрепаратів. Застосування електрофільної гетероциклізації може стати простим та перспективним підходом для синтезу поліциклічних систем на основі піразолопіримідину. Як модельні сполуки для дослідження регіохімії електрофільної гетероциклізації було обрано 5-аліл(металіл)-6-тіоксопіразоло[3,4-*d*]піримідин-4-они **3,4**, які було отримано з відповідних піразолів **1,2** за відомою методикою [1]. Слід зауважити, що проміжні тіосечовини не виділяли. Заміщений 5-аліл(металіл)піразоло[3,4-*d*]піримідин-4-он містить декілька нуклеофільних центрів, що дає можливість досліджувати регіоселективність дії різноманітних електрофільних реагентів. В якості електрофільних агентів використано тетрагалогеніди телуру та арилтелуртрихлорид в середовищі оцтової кислоти. В результаті одержано лінійні трициклічні системи солеподібної будови **5-7** з екзоциклічним телуровим фрагментом.



Структури отриманих сполук підтверджували елементним аналізом та спектральними методами. Спектральні характеристики протонів тіазолідинового кільця сполук **5-7** добре корелюються з літературними даними [2] продуктів галогенгетероциклізації аналогічних систем, що свідчить про утворення саме лінійної структури.

Список використаних джерел

1. Свалявін О.В., Головко Н.І., Онисько М.Ю., Лендел В.Г. Синтез та алкілування N-феніл(аліл)-4-оксопіразоло[3,4-*d*] піримідин-6-тіону // Науковий вісник УжНУ. Серія Хімія. – 2009. – Вип.21. – С. 51-53.
2. О.В. Свалявін, М.Ю. Онисько, А.В.Туrows, Ю.Г. Власенко, В.Г. Лендел. Особенности електрофільної гетероциклізації 5-аллил-6-тіоксопіразоло[3,4-*d*]піримідин-4-она // Хімія гетероцикліческих соединений. — 2013. — № 3. — С. 526—531..

Янкович Г.Є., Фершал М.В., Студеняк Я.І. НАПІВАВТОМАТИЧНЕ КІНЕТИЧНО-ПОТЕНЦІОМЕТРИЧНЕ ВИЗНАЧЕННЯ БОРУ В МЕДІ	31
Гевці Т.О., Кут М.М., Бесага О.М., Онисько М.Ю., Лендел В.Г. СИНТЕЗ ТА ТЕЛУРОГЕТЕРОЦИКЛІЗАЦІЯ 5-АЛКЕНІЛ-6-МЕРКАПТОПІРАЗОЛУ[3,4- <i>d</i>]ПРИМІДИН-4-ОНУ	32
Гісем Л.В., Козутич І.І., Філак І.О., Онисько М.Ю., Лендел В.Г. ГЕТЕРОЦИКЛІЗАЦІЯ 2-АЛКЕНІЛ(АЛКІНІЛ)ІТІО(СЕЛЕНО)-3-ФОРМІЛХІНОЛІНУ	33
Дубляк Т.Ю., Бесага О.М., Кут М.М., Хрипак Н.П., Онисько М.Ю., Сливка М.В., Лендел В.Г. СИНТЕЗ ТА ГЕТЕРОЦИКЛІЗАЦІЯ 3- <i>N</i> -АЛКЕНІЛ-2-МЕРКАПТОТІЄНО[2,3- <i>d</i>]ПРИМІДИНІВ	34
Семак О.Ю., Балог І.М., Онисько М.Ю., Лендел В.Г. СИНТЕЗ ТА ЙОДОГЕТЕРОЦИКЛІЗАЦІЯ 6-МЕТИЛБУТЕНІЛІТІО-5-ФЕНІЛПІРАЗОЛУ[3,4- <i>d</i>]ПРИМІДИН-4-ОНУ	35
Стебівка Л.В., Кут М.М., Русин І.Ф., Лендел В.Г. ВЗАЄМОДІЯ 3-МЕТАЛІЛІТІО-1,2,4-ТРИАЗОЛУ З 4-МЕТОКСИФЕНІЛТЕЛУРТРИХЛОРИДОМ	36
Товт М.Е., Фізер М.М., Сливка М.В., Лендел В.Г. СИНТЕЗИ НА ОСНОВІ 5-АМІНО-1,2,4-ТРИАЗОЛ-3-ТІОНУ	37
Дзвеняк С.П., Голуб Є.О., Голуб Н.П. СУЧАСНІ МЕТОДИ ОДЕРЖАННЯ ФОСФАТНИХ ТА АЛЮМОСИЛКАТНИХ КАТАЛІЗАТОРІВ	38
Мадяр Н.М., Голуб Є.О., Голуб Н.П. РОЗРОБКА КІНЕТИЧНОЇ МОДЕЛІ КАТАЛІТИЧНОГО ОКИСНЕННЯ ЕТАНУ	39
Свириба І.Ю., Гомонай В.І. ВПЛИВ ЗОВНІШНІХ ФАКТОРІВ НА ВЕЛИЧИНИ ЗАБРУДНЕННЯ АТМОСФЕРНОГО ПОВІТРЯ	40
Пуляк Н.С., Гомонай В.І. ФОРМАЛЬДЕГІД, ЯК ОСНОВНИЙ КОМПОНЕНТ ЗАБРУДНЕННЯ АТМОСФЕРИ	41
Росоха Т.М., Мільович С.С. СОРБЦІЯ ІОНІВ КУПРУМУ НА КЛИНОПТИЛОЛІТІ	42
Теслевич Я.В., Мільович С.С. ВИКОРИСТАННЯ АНАЛОГІЙ ПРИ ВИКЛАДАННІ ДЕЯКИХ ТЕМ ШКІЛЬНОЇ ПРОГРАМИ	43
Тюх Л.М., Стерчо І.П. МЕТОДИКА ЗАСТОСУВАННЯ ТЕСТОВИХ ЗАВДАНЬ ПРИ ВИКЛАДАННІ НЕОРГАНІЧНОЇ ХІМІЇ В ШКОЛІ	44
Чомоляк А.Р., Дзямко В.М. КАТАЛІТИЧНІ ВЛАСТИВОСТІ ФОСФАТУ КОБАЛЬТУ В РЕАКЦІЇ ПЕРЕТВОРЕННЯ C ₃ -C ₄ ВУГЛЕВОДНІВ	45
Гельбич О.Ю., Баренблат І.О. ОКИСНЕННЯ ЕТАНУ НА ФОСФАТНИХ КАТАЛІЗАТОРАХ	46
Голянич Г.В., Баренблат І.О. ВИВЧЕННЯ ФІЗИКО-ХІМІЧНИХ ТА КАТАЛІТИЧНИХ ВЛАСТИВОСТЕЙ ФОСФАТУ НІКЕЛЮ В РЕАКЦІЇ ОКИСНЕННЯ ЕТАНУ	47
Фішер А.А., Голуб Є.О., Голуб Н.П. ОДЕРЖАННЯ, ФІЗИКО-ХІМІЧНІ ТА КАТАЛІТИЧНІ ВЛАСТИВОСТІ ДЕЯКИХ СКЛАДНИХ ОКСИДНИХ КАТАЛІЗАТОРІВ В РЕАКЦІЇ ПАРЦІАЛЬНОГО ОКИСНЕННЯ ЕТАНУ	48
Анджисєвська Н.В., Чундак С.Ю. ХАРАКТЕРИСТИКА ХІМІЧНОГО ЗАБРУДНЕННЯ СНІГОВОГО ПОКРИВУ В РАЙОНІ М. УЖГОРОДА	49
Веґеш В.О., Галла-Бобик С.В. АНТРОПОГЕННИЙ ВПЛИВ ТУРИСТИЧНО-ЛИЖНОГО КОМПЛЕКСУ «ДРАГОБРАТ»	50
Головачко Л.М., Глух О.С. СПАЛЮВАННЯ СУХОЇ РОСЛИННОСТІ ЯК ДЖЕРЕЛО ВИКИДІВ ВАЖКИХ МЕТАЛІВ В АТМОСФЕРУ	51
Кадар Т.Ю., Делеган-Кокайко С.В. ОЦІНКА ВПЛИВУ ГОТЕЛЬНО-ТУРИСТИЧНОГО КОМПЛЕКСУ «КІЛКІЯ» НА ЕКОЛОГІЧНИЙ СТАН ПРИЛЕГЛИХ ТЕРИТОРІЙ	52
Кундрік К.М., Сухарев С.М. ЕКОЛОГІЧНИЙ СТАН ДОННИХ ВІДКЛАДІВ р.УЖ У МЕЖАХ м.УЖГОРОДА	53