

LATVIJAS UNIVERSITĀTES  
74. KONFERENCE

KĪMIJAS SEKCIJA

Tēžu krājums



2016

## SATURS

### ORGANISKĀS ĶĪMIJAS SEKCIJA

*Rihards Alekssis*

LUNAŠINA STRUKTŪRAS PĒTĪJUMI, IZMANTOJOT KMR SPEKTROSKOPIJU ..... 5

*Sindija Briča*

ASPĀRAGĀNSKĀBES ESTERI KĀ VIRSMAS AKTĪVAS VIELAS ..... 6

*Dace Cīrule, Kristers Ozols*

FLUORESCENTU ADENOZĪNA ATVASINĀJUMU SINTĒZE UN PIELIETOJUMS ..... 7

*Laura Elīna Ikkere*

OKSIRĀNU PĀRGRUPĒŠANĀS JONU ŠĶIDRUMU VIDĒS ..... 8

*Mihail Kazak*

HIRĀLU VIENOGLEKLĀ NUKLEOFĪLU PIEVIENOŠANĀS REAKCIJAS ..... 9

*Linda Kinēna*

SELEKTĪVU ASPARTILPROTEĀŽU INHIBITORU IZSTRĀDE MALĀRIJAS ĀRSTĒŠANAI .. 10

*Rihards Klūga*

HIRĀLU PIRIDĪNA RINDAS ORGANOKATALIZATORU IZSTRĀDE ..... 11

*Oļesja Koleda*

DIAZONAMĪDA PEPTĪDA MAKROCIKLA SINTĒZE ..... 12

*Vadims Kovada, Elīna Ausekle*

FENILGRUPAS SATUROŠU 1,2-DIOLU PĀRGRUPĒŠANĀS REAKCIJAS SKĀBAJOS

JONU ŠĶIDRUMOS ..... 13

*Kaspars Leduskrasts*

AGREGĀCIJAS INDUCĒTĀ LUMINESCENCE ..... 14

*Jevgeņija Lugiņina*

MAZU N-HETEROCIKLU NUKLEOFĪLĀ CIKLA ATVĒRŠANA ŠĶIDRĀ SO<sub>2</sub> ..... 15

*Aleksandrs Pustenko*

3,4-DIHIDROPIRIMIDĀN-2(1H)-ONA ATVASINĀJUMU SINTĒZE ..... 16

*Guna Sakaine*

USABAMICĪNA C TOTĀLĀ SINTĒZE ..... 17

*Agnese Stikute*

SILA-ĒNU UN BORA-ĒNU REAKCIJAS AR SO<sub>2</sub> UN TO PIELIETOJUMS SULFOKSĪDU  
UN SULFONU SINTĒZĒ ..... 18

*Krista Suta, Diāna Stamberga, Andrejs Solops*

TRIAZOLILMETILAZIRIDINU UN AZETIDINU SINTĒZE UN BIOLOGISKĀ  
AKTIVITĀTE ..... 19

### ANALĪTISKĀS ĶĪMIJAS UN FIZIKĀLĀS ĶĪMIJAS SEKCIJA

*M. Baitīmirova, J. Andžāne, G. Pētersons, M. Romanova, D. Erts*

VERTIKĀLI ORIENTĒTU BISMUTA SELENĪDA NANOSTRUKTŪRU SINTĒZE UZ GRAFĒNA  
SYNTHESIS OF VERTICALLY ORIENTED BISMUTH SELENIDE NANOSTRUCTURES ON GRAPHENE .... 21

*L. Bauermeistere, A. Viķsna*

APPLICATION POSSIBILITIES OF LIGHT STABLE ISOTOPE RATIO MASS SPECTROMETRY  
IN THE ANALYSIS OF NATURAL SAMPLES

VIEGLO STABILIO IZOTOPU MASSPEKTROMETRIJAS IZMANTOŠANAS IESPĒJAS DABAS PARAUGU  
ANALĪZĒ ..... 22

*A. Bērziņš, A. Actiņš*

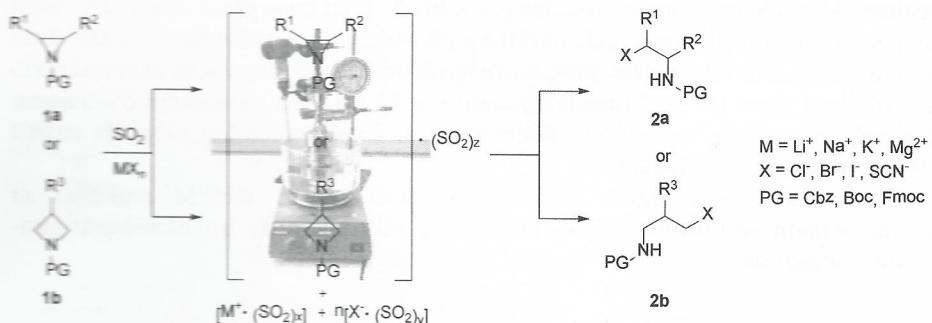
ON THE SIMILARITIES AND DIFFERENCES OF DROPERIDOL AND BENPERIDOL  
CRYSTAL STRUCTURES  
DROPERIDOLA UN BENPERIDOLA VEIDOTO KRISTĀLISKO STRUKTŪRU LĪDZĪBAS UN ATŠĶIRĪBAS .. 23

# MAZU N-HETEROCIKLU NUKLEOFILĀ CIKLA ATVĒRŠANA ŠĶIDRĀ SO<sub>2</sub>

Jevgenija Lugiņina\*

Rīgas Tehniskā universitāte, Materiālzinātnes un lietišķas ķīmijas fakultāte,  
Paula Valdena 3, Rīga, LV-1048, Latvija  
e-pasts: maris\_turks@ktf.rtu.lv

Organiskās ķīmijas nozarē SO<sub>2</sub> tiek plaši pielietots kā reāgents, katalizators un šķidinātājs [1]. Tas ir viegli sašķidrināms plašā temperatūras diapazonā (no -75 °C līdz -10 °C), un, pateicoties augstam dipola momentam (1.6 D), tas vienlīdz labi solvatē kā jonu tipa, tā arī kovalentas dabas savienojumus. Neorganiskiem sāļiem un organiskām vielām šķīstot šķidrā sēra dioksīdā, ir iespējamas S<sub>N</sub>2 tipa reakcijas. Izcils piemērs šāda tipa pārvērtībām ir aziridīnu un azetidīnu ciklu atvēršana dažādu nukleofīlu klātienē. Pateicoties cikla spriegumam, doto N-heterociklu modifīcēšana ļauj iegūt dažādus heterociklus [2], alkaloīdus [3] un nedabiskas aminoskābes [4].



Saviem pētījumiem izvēlējāmies ar karbamātiem aizsargātus savienojumus **1a** un **1b**, kas nav tik reaģētspējīgi. Lai arī literatūrā plaši pielieto aktivētu *N*-sulfo-nilaizsargātu aziridīnu atvēršanu, tomēr atbrīvošanās no attiecīgās aizsarggrupas ir apgrūtinoša. Turpretim karbamātu atvasinājumi ir viegli modifīcējami. Nukleofīlās cikla atvēršanas reakcijas tika veiktas dažādos temperatūras režīmos, par halogenīdu avotiem izmantojot I un II grupas metālu sālus un *S*-nukleofīlus. Paralēli veicām arī salīdzināšanas eksperimentus tādos šķidinātājos kā DMSO, MeCN, Me<sub>2</sub>CO un THF. Iegūtie rezultāti pierādīja SO<sub>2</sub> pārākumu pār tradicionālajiem šķidinātājiem doto N-heterociklu nukleofīlās atvēršanas reakcijās.

*Darba vadītājs:* prof. Dr. chem. M. Turks.

## Literatūra:

- [1] a) Lugiņina, J. *Synlett*. 2014, 25, 2962–2963; b) Deeming, A. S.; Emmett, E. J.; Richards-Taylor, C. S.; Willis, M. C. *Synthesis*. 2014, 46, 2701–2710.
- [2] Tanner, D.; He, H. M. *Tetrahedron*. 1992, 48, 6079–6086.
- [3] Hudlicky, T.; Luna, H.; Price, J. D.; Rulin, F. *J. Org. Chem.* 1990, 55, 4683–4687.
- [4] McCoull, W.; Davis, F. A. *Synthesis*. 2000, 1347–1365.