

Srpsko hemijsko društvo



Serbian Chemical Society

**58. Savetovanje
Srpskog hemijskog društva**

**KRATKI IZVODI
RADOVA**

KNJIGA RADOVA

**58th Meeting of
the Serbian Chemical Society**

**Book of Abstracts
Proceedings**

**Beograd 9. i 10. jun 2022. godine
Belgrade, Serbia, June 9-10, 2022**

CIP - Каталогизација у публикацији - Народна библиотека Србије, Београд
54(082)
577.1(082)
66(082)
66.017/.018(082)
502/504(082)
СРПСКО хемијско друштво. Саветовање (58 ; 2022 ; Београд)
Кратки изводи радова ; [i] Knjiga radova / 58. savetovanje Srpskog
хемијског друштва, Beograd 9. i 10. jun 2022. године = Book of Abstracts
[end] Proceedings = 58th meeting of the Serbian Chemical Society, Belgrade,
June 9-10, 2022 ; [главни и одговорни уредник, editor Bogdan Šolaja]. -
Beograd : Srpsko хемијско друштво = Serbian Chemical Society, 2022 (Beograd
: Razvojno-istraživački centar grafičkog inženjerstva TMF). - 226 str. :
илуст. ; 25 cm
Radovi на срп. иengl. језику. - Текст ћир. i lat. - Тираž 30. -
Bibliografija uz pojedine radove.
ISBN 978-86-7132-079-5
а) Хемија - Зборници б) Биохемија - Зборници с) Технологија -
Зборници д) Наука о материјалима - Зборници е) Животна средина -
Зборници
COBISS.SR-ID 67900169

58. SAVETOVANJE SRPSKOG HEMIJSKOG DRUŠTVA, Beograd, 9. i 10. jun 2022.

KRATKI IZVODI RADOVA/KNJIGA RADOVA

58th MEETING OF THE SERBIAN CHEMICAL SOCIETY

Belgrade, Serbia, 9-10 June 2022

BOOK OF ABSTRACTS/PROCEEDINGS

Izdaje/Published by

Srpsko hemijsko društvo/Serbian Chemical Society

Karnegejeva 4/III, 11000 Beograd, Srbija

tel./fax: +381 11 3370 467; www.shd.org.rs, E-mail: office@shd.org.rs

Za izdavača/For Publisher

Dušan Sladić, председник Srpskog hemijskog društva

Glavni i odgovorni urednik/ Editor

Bogdan Šolaja

Uređivački odbor/Editorial Board

Ivana Ivančev-Tumbas, Suzana Jovanović-Šanta, Aleksandra Tubić, Melina

Kalagasicidis Krušić

Priprema za štampu i štampa/Prepress and printing

**Razvojno-istraživački centar grafičkog inženjerstva Tehnološko-metalurškog
fakulteta, Beograd / Research and Development Centre of Printing Engineering, Belgrade**

Godina izdanja: 2022.

Tiraž/ Circulation

30 primeraka/ 30 copies printing

ISBN 978-86-7132-079-5

Naučni odbor

Scientific Committee

Bogdan Šolaja, predsednik/chair

Biljana Abramović

Katarina Andelković

Vladimir Beškoski

Marija Gavrović-Jankulović

Branimir Grgur

Maja Gruden

Miloš Đuran

Vladislava Jovanović

Branimir Jovančićević

Melina Kalagasidis Krušić

Zorica Knežević-Jugović

Dragana Milić

Vesna Mišković-Stanković

Igor Opsenica

Ivana Popović

Mirjana Popsavin

Niko Radulović

Slavica Ražić

Snežana Stanković

Gordana Stojanović

Dragica Trivić

Gordana Ćirić-Marjanović



Organizacioni odbor

Organising Committee

Dušan Sladić, predsednik/chair

Vladimir Beškoski

Slađana Đorđević

Ivana Ivančev-Tumbas

Konstantin Ilijević

Suzana Jovanović-Šanta

Branimir Jovančićević

Melina Kalagasidis Krušić

Dragana Milić

Vesna Mišković-Stanković

Andrea Nikolić

Igor Opsenica

Sanja Panić

Snežana Rajković

Goran Roglić

Slađana Savić

Života Selaković

Jelena Trifković

Aleksandra Tubić

Vuk Filipović



Savetovanje je podržalo /Supported by

Ministarstvo prosvete, nauke i tehnološkog razvoja Republike Srbije
Ministry of Education, Science and Technological Development of Republic of Serbia

Ova knjiga sadrži kratke izvode
četiri plenarna predavanja (PP),
dva predavanja dobitnika Medalje SHD (MP),
četiri predavanja po pozivu (PPP),
sto četrnaest saopštenja (obima jedna stranica) i
osam radova (obima od najmanje četiri stranice),
prihvaćenih za prezentovanje na
58. Savetovanju Srpskog hemijskog društva.

This book contains abstracts of
four plenary lectures (PP),
two lectures of SCS Medal awardees (MP),
four invited lectures (PPP),
one hundred and fourteen abstracts and
eight papers accepted for presentation at
the 58th Meeting of the Serbian Chemical Society.

*Informacije i stavovi izneti u ovoj publikaciji su provizorni. Srpsko hemijsko društvo, urednik i
uredivački odbor nisu odgovorni za interpretacije, eventualne posledice i štamparske greške. The
information and the opinions given in this publication are provisional. Serbian Chemical Society,
Editor or Editorial Board are not responsible for any interpretations, their consequences or
typographical errors.*

Neorganska hemija

Inorganic Chemistry



Hidrazonski kompleksi Cu(II), Mn(II) i Zn(II) sa kvaternernim amonijum fragmentom: sinteza, karakterizacija i DFT proračuni

Nevena Stevanović^a, Matija Zlatar^b, Mima Jevtović^c, Maja Gruden^a, Maja Šumar^a, Katarina Andelković^a, Božidar Čobeljić^a

^aUniverzitet u Beogradu-Hemski fakultet, Studentski trg 12–16, 11000 Beograd, Srbija

^bUniverzitet u Beogradu-IHTM, Department of Chemistry, Njegoševa 12, 11000 Belgrade, Srbija

^cInovacioni centar Hemiskog fakulteta, Studentski Trg 12–16, 11000 Beograd, Srbija

U reakciji liganda HCl sa solima metala $\text{Cu}(\text{BF}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ / $\text{MnCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ / $\text{Zn}(\text{BF}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ i NaN_3 u metanolu, dobijeni su mononuklearni kompleksi koordinacionog broja pet: $[\text{CuL}(\text{N}_3)(\text{CH}_3\text{OH})]\text{BF}_4$ (**1**) i $[\text{ZnL}(\text{N}_3)_2]$ (**2**) i dinuklearni kompleks $[\text{Mn}_2\text{L}_2(\mu_{-1,1}\text{-N}_3)_2(\text{N}_3)_2] \cdot 2\text{CH}_3\text{OH}$ (**3**). Kompleksi **1**, **2** i **3** okarakterisani su elementalnom analizom, IC spektroskopijom, rendgenskom stukturnom analizom i DFT proračunima. U sva tri kompleksa ligand (**L**) se koordinuje u deprotonovanom obliku preko NNO donorskog seta atoma. DTF proračuni su pokazali da je kompleks Cu(II) u DMSO-u najstabilniji u obliku kvadratno-planarne geometrije. U istom rastvoru kompleks Mn(II) se nalazi kao smeša kompleksa $[\text{MnL}(\text{N}_3)_2]$ i $[\text{Mn}_2\text{L}_2(\mu_{-1,1}\text{-N}_3)_2(\text{N}_3)_2]$.

Cu(II), Mn(II) and Zn(II) complexes of hydrazones with quaternary ammonium moiety: Synthesis, characterization and DFT calculation

Nevena Stevanović^a, Matija Zlatar^b, Mima Jevtović^c, Maja Gruden^a, Maja Šumar^a, Katarina Andelković^a, Božidar Čobeljić^a

^aUniversity of Belgrade-Faculty of Chemistry, , Studentski trg 12–16, 11000 Belgrade, Serbia

^bUniversity of Belgrade-ICTM, Department of Chemistry, Njegoševa 12, 11000 Belgrade, Serbia

^cInnovative Centre of Faculty of Chemistry, Studentski Trg 12-16, 11000 Belgrade, Serbia

The HCl ligand with metal salts $\text{Cu}(\text{BF}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ / $\text{MnCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ / $\text{Zn}(\text{BF}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ and NaN_3 , in methanol form mononuclear penta-coordinated complexes $[\text{CuL}(\text{N}_3)(\text{CH}_3\text{OH})]\text{BF}_4$ (**1**) and $[\text{ZnL}(\text{N}_3)_2]$ (**2**) and binuclear $[\text{Mn}_2\text{L}_2(\mu_{-1,1}\text{-N}_3)_2(\text{N}_3)_2] \cdot 2\text{CH}_3\text{OH}$ (**3**) complex. Complexes **1**, **2** and **3** were characterized by elemental analysis, IR spectroscopy, single-crystal X-ray diffraction, and DFT calculations. In all three complexes ligand (**L**) is coordinated in deprotonated formally neutral form via NNO donor set atoms. According to the DFT studies, Cu(II) complex is the most stable in square-planar geometry, while in the same DMSO solution, Mn(II) complex is the mixture of $[\text{MnL}(\text{N}_3)_2]$ and $[\text{Mn}_2\text{L}_2(\mu_{-1,1}\text{-N}_3)_2(\text{N}_3)_2]$ complexes.

Acknowledgment: This research was supported by the Science Fund of the Republic of Serbia, #7750288, Tailoring Molecular Magnets and Catalysts Based on Transition Metal Complexes – TMMagCat.