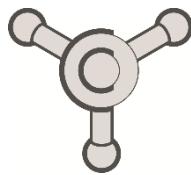




Serbian Chemical Society
Српско хемијско друштво
Клуб младих хемичара Србије
Serbian Young Chemists' Club



ЧЕТВРТА КОНФЕРЕНЦИЈА МЛАДИХ ХЕМИЧАРА СРБИЈЕ КРАТКИ ИЗВОДИ РАДОВА

**Book of
Abstracts**

**Fourth Conference of
Young Chemists of Serbia**

**Београд, 5. новембар 2016.
Belgrade, Serbia, November 5, 2016**



СИР - Каталогизација у публикацији
Народна библиотека Србије, Београд

54(048)(0.034.2)
577.1(048)(0.034.2)
60(048)(0.034.2)
66.017/.018(048)(0.034.2)

КОНФЕРЕНЦИЈА Младих хемичара Србије (4 ; 2016 ; Београд)
Кратки изводи радова [Електронски извор] / Четврта конференција младих хемичара Србије, Београд, 5. новембар 2016. = Book of Abstracts / Fourth Conference of Young Chemists of Serbia, Belgrade, Serbia, November 5, 2016 ; [уредници Тамара Тодоровић, Игор Опсеница, Александар Декански]. - Београд : Српско хемијско друштво, 2016 (Београд : Развојно-истраживачки центар графичког инжењерства ТМФ). - 1 електронски оптички диск (CD-ROM) ; 12 см

Системски захтеви: Нису наведени. - Насл. са насловне стране документа. - На врху насл. стр.: Клуб младих хемичара Србије. - Упоредо срп. текст и енгл. превод. - Текст ћир. и лат. - Тираж 140

ISBN 978-86-7132-064-1

а) Хемија - Апстракти б) Биохемија - Апстракти с) Биотехнологија - Апстракти д)
Наука о материјалима - Апстракти
COBISS.SR-ID 226696204

ЧЕТВРТА КОНФЕРЕНЦИЈА МЛАДИХ ХЕМИЧАРА СРБИЈЕ

FOURTH CONFERENCE OF YOUNG CHEMISTS OF SERBIA

БЕОГРАД 5. НОВЕМБАР 2016. / BELGRADE, NOVEMBER 5, 2016

КРАТКИ ИЗВОДИ РАДОВА / BOOK OF ABSTRACTS

Издаје / Published by

Српско хемијско друштво / Serbina Chemical Society

Карнегијева 4/III, 11000 Београд, Србија / Karnegijeva 4/III, 11000 Belgrade, Serbia
+381 11 3370 467; www.shd.org.rs; office@shd.org.rs

За издавача / For Publisher

Живосаље ТЕШИЋ, председник Друштва / Živoslav TEŠIĆ, president

Уредници / Editors

Тамара ТОДОРОВИЋ / Tamara TODOROVIC

Игор ОПСЕНИЦА / Igor OPSENIĆA

Александар ДЕКАНСКИ / Aleksandar DEKANSKI

Дизајн, слог и компјутерска обрада / Page Layout and Design

Александар ДЕКАНСКИ / Aleksandar DEKANSKI

Тираж / Circulation

140 примерака / 140 copy

ISBN 978-86-7132-064-1

Умноžavanje / Copying

Развојно-истраживачки центар графичког инжењерства,

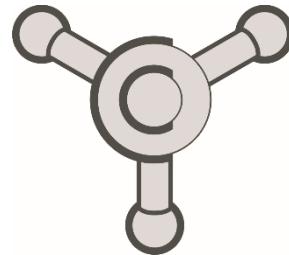
Технолошко-металуршки факултет, Карнегијева 4, Београд, Србија

Development and Research Centre of Graphic Engineering

Faculty of Technology and Metallurgy, Karnegijeva 4, Belgrade, Serbia

НАУЧНИ ОДБОР
Др Тамара ТОДОРОВИЋ
Др Игор ОПСЕНИЦА

SCIENTIFIC COMMITTEE
Dr Tamara TODOROVIĆ
Dr Igor OPSENIĆA



ОРГАНИЗАЦИОНИ ОДБОР
Живоја СЕЛАКОВИЋ
Вук ФИЛИПОВИЋ
Јелена РАДИВОЈЕВИЋ

ORGANIZING COMMITTEE
Života SELAKOVIĆ
Vuk FILIPOVIĆ
Jelena RADIVOJEVIĆ



Одржавање конференције финансијски је помогло
Министарство просвете, науке и технолошког развоја Републике Србије

Hiralnost kristala – kompleksi kobalta sa derivatima tiazola

Marija R. Šuljagić, Jovana B. Araškov, Nenad R. Filipović*, Tamara R. Todorović
Hemijski fakultet, Beograd, *Poljoprivredni fakultet, Beograd

Hiralnost je izraženo svojstvo biološkog sveta. Mnogi organski molekuli su hiralni, uključujući većinu bioloških aminokiselina. Takođe, dvostruki heliks DNK u svom kanonskom obliku ima formu desnog zavrtnja. Međutim, značaj hiralnosti sagledan je tek nakon tragedije sa talidomidom [1]. S druge strane, postoje mnogi nebiološki hiralični kristali kojima nije razmatrana hiralnost, a oni uključuju važne enantioselektivne katalizatore i senzorske materijale, kao i enantioselektivne hromatografke materijale. Kada se radi o hiralnosti u kristalnim strukturama, važno je razlikovati tri različite grupe objekata koji mogu biti ili hiralični ili ahiralični: 1) molekulske komponente kristala, 2) same kristalne strukture, 3) simetrijske grupe kristalnih struktura. Hiralnost kristala će biti razmatrana na primerima kompleksa kobalta sa tiazolskim ligandima.

Crystal chirality – cobalt complexes with thiazole based ligands

Marija R. Šuljagić, Jovana B. Araškov, Nenad R. Filipović*, Tamara R. Todorović
Faculty of Chemistry, Belgrade, *Faculty of Agriculture, Belgrade

Chirality is a striking property of the biological world. Many organic molecules, including the most biological amino acids are chiral and the DNA double helix in its standard form twists like a right-handed screw. The importance of chirality in biological systems was brought to light by the thalidomide tragedy [1]. On the other hand, there are many non-biological chiral crystals which have not been treated in terms of chirality, which include important enantioselective catalysts and sensing materials, as well as enantioselective chromatographic materials. In dealing with chirality in relation to crystal structures it is essential to distinguish between three different objects that may be either chiral or achiral: 1) the molecular components of the crystal, 2) the crystal structure itself and 3) the symmetry group of the crystal structure. Chirality of crystals will be discussed taking cobalt complexes with thiazole based ligands as examples.

1. J.A. Kim, A.R. Siacalli, *Toxicol. Sci.* **122** (2011) 1-6.