

KLASA: 112-01/25-01/002

URBROJ: 2181-234-01-01-25-17

Split, 9. prosinca 2025.

Na temelju članaka 2.-6. Odluke Rektorskog zbora o obliku i načinu provedbe nastupnog predavanja za izbor u znanstveno-nastavna zvanja, umjetničko-nastavna i nastavna zvanja ("Narodne novine" br. 129/05.) upućujem

POZIV NA NASTUPNO PREDAVANJE

dr. sc. Andree Paut u postupku izbora na znanstveno-nastavno radno mjesto I. vrste – docent iz znanstvenog područja Prirodne znanosti, znanstveno polje Kemija, za rad u Zavodu za opću i anorgansku kemiju, na neodređeno vrijeme, u punom radnom vremenu.

Nastupno predavanje održat će se u **srijedu, 17. prosinca 2025. u 10:15 sati, na Kemijsko-tehnološkom fakultetu u Splitu, u amfiteatru A03.**

Povjerenstvo za provedbu nastupnog predavanja (u sastavu):

1. izv. prof. dr. sc. Ivana Škugor Rončević, Kemijsko-tehnološki fakultet u Splitu
(znanstveno područje prirodne znanosti, polje kemija)
2. izv. prof. dr. sc. Nives Vladislavić, Kemijsko-tehnološki fakultet u Splitu
(znanstveno područje prirodne znanosti, polje kemija)
3. izv. prof. dr. sc. Boris-Marko Kukovec, Kemijsko-tehnološki fakultet u Splitu
(znanstveno područje prirodne znanosti, polje kemija)

predložilo je pristupnici temu nastupnog predavanja:

"Reakcijski mehanizmi i vrste katalitičkih reakcija".

Nastupno predavanje održat će se u sklopu redovne nastave iz predmeta „Opća kemija“ za studente I. godine sveučilišnog prijediplomskog studija Kemijska tehnologija, smjer: Kemijsko inženjerstvo i Zaštita okoliša te sveučilišnog prijediplomskog studija Prehrambena tehnologija.



Dekan

prof. dr. sc. Matko Erceg

Prilog: sažetak nastupnog predavanja "Reakcijski mehanizmi i vrste katalitičkih reakcija"

Sažetak nastupnog predavanja:

Reakcijski mehanizmi i vrste katalitičkih reakcija

Proučavanje brzine kemijskih reakcija omogućuje bolje razumijevanje reakcijskih mehanizama. Analizom promjena brzine reakcije pod različitim uvjetima moguće je otkriti kojim se slijedom prekidaju i stvaraju kemijske veze na molekularnoj razini. Ukupna izjednačena kemijska jednadžba često ne otkriva stvarni tijek reakcije. Mnoge reakcije zapravo se sastoje od niza jednostavnih koraka, tzv. elementarnih reakcija, koje zajedno čine reakcijski mehanizam. Dok jednadžba prikazuje samo početak i kraj, mehanizam otkriva sve međukorake koji vode do produkata. Kataliza je proces ubrzanja reakcije dodavanjem katalizatora, a može biti homogena, heterogena ili autokataliza. Katalizator povećava brzinu reakcije smanjenjem energije aktivacije i omogućuje alternativni put reakcije, pri čemu se ne troši. Katalizatori imaju ključnu ulogu u industrijskoj kemiji jer omogućuju provođenje reakcija pri nižim temperaturama, što smanjuje troškove.

Ovo predavanje pružit će temeljit uvid u reakcijske mehanizme i vrste katalitičkih reakcija, naglašavajući njihovu važnost i primjenu.