

KLASA: 112-01/25-01/002

URBROJ: 2181-234-01-01-25-15

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. Ozrena Jovića 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 8:15 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 pristupniku temu nastupnog predavanja:

"Kemijska kinetika i ovisnost brzine kemijske reakcije o koncentraciji".

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 "Kemijska kinetika i ovisnost brzine kemijske reakcije o koncentraciji"

Sažetak nastupnog predavanja:

Kemijska kinetika i ovisnost brzine kemijske reakcije o koncentraciji

Kemijske reakcije mogu se odvijati vrlo brzo ili iznimno sporo, ovisno o svojstvima reagirajućih tvari i uvjetima pod kojima se reakcija odvija. Kemijska kinetika proučava brzinu tih procesa te čimbenike koji na nju utječu, pri čemu je koncentracija reaktanata jedan od ključnih parametara. Razumijevanje brzine reakcija ima veliku znanstvenu i industrijsku važnost. U kemijskoj industriji potrebno je poznavati uvjete koji omogućuju da reakcija teče dovoljno brzo kako bi postupak bio ekonomski isplativ, dok je u kemiji okoliša, primjerice, važno procijeniti hoće li spojevi iz ispušnih plinova razgrađivati ozon u atmosferi brže nego što se on stvara. Odgovori na takva pitanja proizlaze iz poznavanja kinetike reakcija.

Predavanje će biti usmjereno na matematičko opisivanje brzine reakcija te interpretaciju ovisnosti brzine o koncentraciji u okviru kinetičkih modela koji povezuju eksperimentalne podatke i molekularni mehanizam reakcije.