

KLASA: 112-01/25-01/002

URBROJ: 2181-234-01-01-25-16

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. Lucije Jurko 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 9:15 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:

"Energija aktivacije i temperaturna ovisnost konstante brzine kemijske reakcije".

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 "Energija aktivacije i temperaturna ovisnost konstante brzine kemijske reakcije"

Sažetak nastupnog predavanja:

Energija aktivacije i temperaturna ovisnost konstante brzine kemijske reakcije

Brzina većine kemijskih reakcija raste s porastom temperature, a u okviru kemijske kinetike taj se utjecaj kvantitativno opisuje promjenom konstante brzine reakcije s temperaturom. Porast brzine reakcije objašnjava se teorijom sudara, prema kojoj se kemijske reakcije odvijaju uslijed sudara reaktanata. Minimalna energija koju molekule moraju posjedovati u trenutku sudara kako bi došlo do kemijske transformacije naziva se energija aktivacije. Što je energija aktivacije viša, to je manji broj uspješnih sudara te proces teče sporije. Povećanjem temperature raste kinetička energija molekula i udio sudara molekula čija energija prelazi energiju aktivacije, pa time raste i konstanta brzine reakcije te se reakcije odvijaju brže. Predavanje će biti usmjereno na objašnjenje temeljnih koncepata koji povezuju temperaturu i kinetiku reakcija te na dublje razumijevanje molekularnih procesa koji određuju dinamiku kemijskih reakcija u različitim fizikalnim i kemijskim uvjetima.