

KLASA: 112-01/25-01/007

URBROJ: 2181-234-01-01-25-13

Split, 8. 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. Irena Ivanišević 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 **utorak, 16. prosinca 2025. u 11:15 sati, na Kemijsko-tehnološkom fakultetu u Splitu, u amfiteatru A02.**

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:

"Vrste kemijskih 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 "Vrste kemijskih reakcija"

Sažetak nastupnog predavanja:

Vrste kemijskih reakcija

Kemijske reakcije predstavljaju temeljni proces transformacije tvari, a njihovo razumijevanje od ključne je važnosti za primjenu kemije u analitičkim, industrijskim i biološkim sustavima. Prema Arrheniusovoj definiciji, kiseline u vodenoj otopini povećavaju koncentraciju H^+ (H_3O^+) iona, dok baze povećavaju koncentraciju OH^- iona. Brønsted-Lowry i Lewisove teorije proširuju ovaj koncept, naglašavajući ulogu protondonora i protonakceptora, prijelaz protona i slobodnog elektronskog para, neutralizaciju te nastanak otopina soli. Uz protolitičke reakcije, predavanje će obuhvatiti i druge vrste kemijskih reakcija u otopinama, uključujući redoks reakcije, reakcije taloženja i otapanja, reakcije kompleksa, supstitucije, asocijacije i disocijacije, s posebnim naglaskom na pojam ekvivalentne jedinice i njezinu kvantitativnu primjenu.

Predavanje će pružiti sveobuhvatan teorijski uvod u kiselinske i bazne koncepte, objasniti razlike između Arrheniusove, Brønsted-Lowry i Lewisove teorije, te detaljno prikazati mehanizme disocijacije i hidrolize. Nadalje, bit će prikazan pregled ključnih tipova kemijskih reakcija u otopinama, s naglaskom na kvantitativne metode i praktične primjene u analitičkoj kemiji.