

KLASA: 112-01/25-01/007

URBROJ: 2181-234-01-01-25-14

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. Ivane Carev 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 10:15 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:

"Koligativna svojstva neelektrolitskih i elektrolitskih otopina".

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 "Koligativna svojstva neelektrolitskih i elektrolitskih otopina"

Sažetak nastupnog predavanja:

Koligativna svojstva neelektrolitskih i elektrolitskih otopina

Koligativna svojstva predstavljaju skup fizikalnih svojstava otopina koja ovise isključivo o broju čestica otopljene tvari, neovisno o njihovoj kemijskoj prirodi. U tu skupinu ubrajaju se sniženje tlaka para, povišenje vrelišta, sniženje ledišta te osmotski tlak. Kod razmatranja koligativnih svojstava neelektrolitskih otopina polazi se od relativno razrijeđenih sustava, u kojima je međudjelovanje otopljenih čestica zanemarivo. Veličina promjene koligativnog svojstva proporcionalna je broju otopljenih čestica, pri čemu različite neelektrolitske tvari pri jednakoj koncentraciji uzrokuju istovjetne učinke.

U elektrolitskim otopinama koligativna svojstva dodatno ovise o stupnju disocijacije, budući da se jedna formula jedinka elektrolita u otopini razdvaja na više ionskih čestica. Time koligativni učinci postaju proporcionalni ukupnom broju nastalih iona, što zahtijeva uvođenje korekcija poput van't Hoffova faktora.

Predavanje će obuhvatiti temeljna koligativna svojstva te razlike u njihovoj manifestaciji u neelektrolitskim i elektrolitskim otopinama, uz naglasak na kvantitativne relacije i načine izražavanja koncentracije koji omogućuju njihovo precizno opisivanje.