

KLASA: 112-01/25-01/007

URBROJ: 2181-234-01-01-25-11

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. Maje Biočić Šormaz 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 8:15 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 otopina i molekularni pogled na proces otapanja".

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 otopina i molekularni pogled na proces otapanja"

Sažetak nastupnog predavanja:

Vrste otopina i molekularni pogled na proces otapanja

Otopina se definira kao homogena smjesa dviju ili više tvari čije su čestice (atomi, ioni ili molekule) ravnomjerno raspodijeljene na molekularnoj razini. Specifična svojstva otopina ovise o njihovom sastavu i agregatnom stanju, pri čemu otopine mogu biti plinovite, tekuće ili krute. U većini sustava otopljena tvar predstavlja komponentu prisutnu u manjim količinama, dok se otapalom smatra komponenta prisutna u relativnom suvišku.

Molekularni mehanizmi nastanka otopina utemeljeni su na međudjelovanju međumolekularnih sila. Tijekom procesa otapanja čestice otopljene tvari dispergiraju se među molekulama otapala, zauzimajući njihova ravnotežna mjesta u strukturi tekuće ili krute faze. Termodinamička povoljnost i kinetika procesa ovise o odnosu triju ključnih tipova međudjelovanja: interakcija između molekula otapala, interakcija između čestica otopljene tvari te interakcija između otapala i otopljene tvari. Ravnoteža navedenih sila određuje nastanak, stabilnost i fizikalno-kemijska svojstva otopine.

Predavanje će pružiti pregled glavnih vrsta otopina te analitički uvid u molekularne mehanizme koji upravljaju procesom otapanja.