

KLASA: 112-01/25-01/001

URBROJ: 2181-234-01-01-25-08

Split, 24. rujna 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. Azre Đulović u postupku izbora na znanstveno-nastavno radno mjesto I. vrste – docent iz znanstvenog područja Prirodne znanosti, znanstveno polje Kemija, za rad u Zavodu za organsku kemiju, na neodređeno vrijeme, u punom radnom vremenu.

Nastupno predavanje održat će se u **petak, 3. listopada 2025. u 10:15 sati, na Kemijsko-tehnološkom fakultetu u Splitu, u predavaonici F402.**

Povjerenstvo za provedbu nastupnog predavanja (u sastavu):

1. prof. dr. sc. Ivica Blažević, Kemijsko-tehnološki fakultet u Splitu
(znanstveno područje prirodne znanosti, polje kemija)
2. doc. dr. sc. Marina Zekić, Kemijsko-tehnološki fakultet u Splitu
(znanstveno područje prirodne znanosti, polje kemija)
3. izv. prof. dr. sc. Franko Burčul, Kemijsko-tehnološki fakultet u Splitu
(znanstveno područje prirodne znanosti, polje kemija)

predložilo je pristupnici temu nastupnog predavanja:

"Međumolekulske sile i fizikalna svojstva organskih spojeva".

Nastupno predavanje održat će se u sklopu redovne nastave iz predmeta „Organska kemija” za studente II. godine sveučilišnog prijediplomskog studija Kemijska tehnologija (smjerovi: Kemijsko inženjerstvo i Zaštita okoliša) te za studente sveučilišnog prijediplomskog studija Prehrambena tehnologija.


Dekan
prof. dr. sc. Matko Erceg

Prilog: sažetak nastupnog predavanja "Međumolekulske sile i fizikalna svojstva organskih spojeva"

Sažetak nastupnog predavanja:

Međumolekulske sile i fizikalna svojstva organskih spojeva

Organska kemija, znanost koja proučava spojeve ugljika, stoljećima oblikuje naše shvaćanje materije. U 19. stoljeću Friedrich Wöhler pokazao je da se i „organske“ tvari mogu sintetizirati u laboratoriju, dok je August Kekulé svojim otkrićem prstenaste strukture benzena otvorio novo poglavlje u razumijevanju građe molekula. Danas znamo da raspored atoma i polarnost organskih molekula izravno utječu na njihova fizikalnih svojstva, poput vrelišta, tališta i topljivosti. U pozadini svega djeluju važne međumolekulske sile i to Londonove disperzijske sile, dipol-dipol sile i vodikove veze, koje utječu hoće li neka organska tvar biti u čvrstom, tekućem ili plinovitom stanju. Osim na vrelišta i tališta, međumolekulske sile utječu i na topljivost organskih spojeva.

Po završetku predavanja studenti će moći prepoznati i razlikovati vrste međumolekulskih sila, povezati molekulsku građu organskih spojeva s njihovim fizikalnim svojstvima te predvidjeti topljivost različitih organskih spojeva. Predavanje će sadržavati primjere koji će pomoći u boljem razumijevanju uloge međumolekulskih sila. Na taj način studenti će lakše povezati teorijska znanja s primjerima iz prakse i jasnije uočiti njihovu važnost u svakodnevnom životu i prirodnim pojavama.