

KLASA: 112-01/26-01/001
URBROJ: 2181-234-01-01-26-11
Split, 5. svibnja 2026.

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. Lucija 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 analitičku kemiju, na neodređeno vrijeme, u punom radnom vremenu.

Nastupno predavanje održat će se u **četvrtak, 14. svibnja 2026. u 12:15 sati, na Kemijsko-tehnološkom fakultetu u Splitu, u predavaonici E407.**

Povjerenstvo za provedbu nastupnog predavanja (u sastavu):

1. izv. prof. dr. sc. Lea Kukoč Modun, Kemijsko-tehnološki fakultet u Splitu
(znanstveno područje prirodne znanosti, polje kemija)
2. prof. dr. sc. Ante Prkić, Kemijsko-tehnološki fakultet u Splitu
(znanstveno područje prirodne znanosti, polje kemija)
3. izv. prof. dr. sc. Ivana Škugor Rončević, Kemijsko-tehnološki fakultet u Splitu
(znanstveno područje prirodne znanosti, polje kemija)

predložilo je pristupnici temu nastupnog predavanja:

"Formalni potencijal, utjecaj stvaranja kompleksa na elektrodni potencijal, utjecaj pH-vrijednosti na elektrodni potencijal. Potencijal i smjer redoks reakcija, utjecaj pH-vrijednosti."

Nastupno predavanje održat će se u sklopu redovne nastave iz predmeta „Analitička kemija I” za studente I. godine sveučilišnog integriranog prijediplomskog i diplomskog studija Farmacija.



Dekan

Matko Ereeg
prof. dr. sc. Matko Ereeg

Sažetak nastupnog predavanja: "Formalni potencijal, utjecaj stvaranja kompleksa na elektrodni potencijal, utjecaj pH-vrijednosti na elektrodni potencijal. Potencijal i smjer redoks reakcija, utjecaj pH-vrijednosti."

U ovom predavanju bit će razmotren utjecaj paralelnih reakcija na elektrodni potencijal, te izračunavanje formalnih potencijala. U razmatranje će biti uzete paralelne reakcije formiranja kompleksa, kod redoks para $\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}$, uz dodatak EDTA te kiselobazne ravnoteže na primjeru redukcijskog djelovanja askorbinske kiseline (vitamin C). Objasniti će se i izvesti jednadžbama utjecaj uvjeta na formalni potencijal. U nastavku predavanja biti će objašnjen utjecaj pH-vrijednosti na smjer redoks reakcije.