

**Biotehnički fakultet / Kontinentalno voćarstvo i ljekovito bilje / HEMIJA**

<b>Naziv predmeta:</b>	HEMIJA			
<b>Šifra predmeta</b>	<b>Status predmeta</b>	<b>Semestar</b>	<b>Broj ECTS kredita</b>	<b>Fond časova (P+V+L)</b>
2849	Obavezan	1	4	2++2
<b>Studijski programi za koje se organizuje</b>	Kontinentalno voćarstvo i ljekovito bilje			
<b>Uslovjenost drugim predmetima</b>	Nema			
<b>Ciljevi izučavanja predmeta</b>	Upoznavanje sa opštom hemijom, hemijskim elementima i organskim jedinjenjima sa posebnim osvrtom na ugljene hidrate, lipide i proteine.			
<b>Ishodi učenja</b>	Nakon što student položi ovaj ispit, biće u mogućnosti da: Objasni osnovne hemijske zakone; Opiše strukturu atoma i molekula i prirodu hemijske veze; Poznaje faktore koji utiču na brzinu hemijske reakcije; Poznaje Periodni sistem elemenata; Opiše osnovne osobine i predstavi reakcije glavnih klasa organskih jedinjenja; Rešava zadatke koji se odnose na koncentraciju rastvora; Pripremi rastvore određene koncentracije.			
<b>Ime i prezime nastavnika i saradnika</b>	Doc. dr Ana Topalović			
<b>Metod nastave i savladanja gradiva</b>	Predavanja, laboratorijske vježbe, samostalni rad, konsultacije.			
<b>Plan i program rada</b>				
Pripremne nedelje	Priprema i upis semestra			
I nedjelja, pred.	Materija, masa, energija, smješe, jedinjenja; Osnovni hemijski zakoni			
I nedjelja, vježbe	Upoznavanje sa laboratorijskim priborom, posuđem i opremom. Izvođenje osnovnih laboratorijskih operacija (mjerjenje mase, mjerjenje zapreminе, filtriranje, destilacija, ekstrakcija; Smješe i jedinjenja			
II nedjelja, pred.	Hemijske formule i jednačine; Mol i molarna masa			
II nedjelja, vježbe	Hemijske formule i jednačine; Molarna masa, molarna zapremina (računske vježbe)			
III nedjelja, pred.	Struktura atoma; Hemijske veze i struktura molekula			
III nedjelja, vježbe	Supstanca i njene promjene (fizičke i hemijske); Izračunavanje mase i količine jedinjenja korišćenjem hemijskih formula i hemijskih jednačina			
IV nedjelja, pred.	Brzina hemijskih reakcija; Hemijska ravnoteža; Vrste neorganskih jedinjenja			
IV nedjelja, vježbe	Praćenje brzine hemijske reakcije između kalcijum karbonata i hlorovodonične kiseline			
V nedjelja, pred.	Rastvori, pH, hidroliza soli; Oksido-redukcioni procesi			
V nedjelja, vježbe	Pripremanje rastvora određene procentne i molske koncentracije; Određivanje pH vrednosti korišćenjem univerzalnog indikatora i pH metra; Pripremanje puferских rastvora; Oksidacija gvožđe(II) sulfata kalijum permanganatom			
VI nedjelja, pred.	Vazduh, vodonik, kiseonik, voda; Periodni sistem elemenata			
VI nedjelja, vježbe	Kvantitativna hemijska analiza; Volumetrija (priprema standardnog rastvora); Izračunavanje u volumetrijskoj analizi			
VII nedjelja, pred.	Kolokvijum I			
VII nedjelja, vježbe	Određivanje osnovnih parametara kvaliteta vode (pH, konduktivitet, tvrdoća, aciditet i alkalitet)			
VIII nedjelja, pred.	Alkalni i zemnoalkalni metali; Prelazni elementi			
VIII nedjelja, vježbe	Dokazivanje prisustva alkalnih i zemno-alkalnih elemenata pomoću boje plamena; Reakcija „kameleon“; Test I			
IX nedjelja, pred.	Osobine i klasifikacija organskih jedinjenja			
IX nedjelja, vježbe	Dokazivanje ugljenika, vodonika, azota, sumpora i halogenih elemenata			
X nedjelja, pred.	Ugljovodonici			
X nedjelja, vježbe	Karakteristične reakcije ugljovodonika			
XI nedjelja, pred.	Alkoholi, fenoli i etri			
XI nedjelja, vježbe	Dobijanje alkohola; Reakcija esterifikacije; Oksidacija etanola			

XII nedjelja, pred.	Aldehidi i ketoni; Organske kiseline, derivati organskih kiselina					
XII nedjelja, vježbe	Oksidacija aldehida – Fehlingova reakcija i Tolensova reakcija					
XIII nedjelja, pred.	Kolokvijum II					
XIII nedjelja, vježbe	Reakcije sa mravljom, sirčetnom, oksalnom, mlječnom, vinskom, salicilnom i limunskom kiselinom					
XIV nedjelja, pred.	Amini i aminokiseline; Proteini					
XIV nedjelja, vježbe	Bojene reakcije na proteine – Biuretska reakcija, Ksantoproteinska reakcija i Ninhidrinska reakcija					
XV nedjelja, pred.	Ugljeni hidrati					
XV nedjelja, vježbe	Kvantitativna analiza ugljenih hidrata; Test II					
<b>Opterećenje studenta</b>						
<b>Nedjeljno</b>	<b>U toku semestra</b>					
<b>4 kredita x 40/30=5 sati i 20 minuta</b> 2 sat(a) teorijskog predavanja 2 sat(a) praktičnog predavanja 0 vježbi <b>1 sat(a) i 20 minuta</b> samostalnog rada, uključujući i konsultacije	Nastava i završni ispit: <b>5 sati i 20 minuta x 16 =85 sati i 20 minuta</b> Neophodna priprema prije početka semestra (administracija, upis, ovjera): <b>5 sati i 20 minuta x 2 =10 sati i 40 minuta</b> Ukupno opterećenje za predmet: <b>4 x 30=120 sati</b> Dopunski rad za pripremu ispita u popravnom ispitnom roku, uključujući i polaganje popravnog ispita od 0 do 30 sati (preostalo vrijeme od prve dvije stavke do ukupnog opterećenja za predmet) <b>24 sati i 0 minuta</b> Struktura opterećenja: <b>85 sati i 20 minuta (nastava), 10 sati i 40 minuta (priprema), 24 sati i 0 minuta (dopunski rad)</b>					
<b>Obaveze studenta u toku nastave</b>	Pohađanje predavanja i vježbi					
<b>Konsultacije</b>	Po dogovoru sa studentima					
<b>Literatura</b>	1. S. Arsenijević: Opšta i neorganska hemija, Naučna knjiga, Beograd, 1998. 2. S. Arsenijević: Organska hemija, Naučna knjiga, Beograd 1997. 3. D. Rondović, M. Purić: Hemija, Univerzitet Crne Gore, Podgorica, 2003. 4. D. Ristanović, V. Ristanović: Praktikumi iz opšte, neorganske i organske hemije. 2004.					
<b>Oblici provjere znanja i ocjenjivanje</b>	Pohađanje nastave 5 bodova; Test iz laboratorijskih vježbi 10 bodova; Kolokvijumi (2 x 15 bodova) 30 bodova; Seminarski rad 5 bodova; Završni ispit 50 bodova. Prelazna ocjena se dobija kada se sakupi najmanje 50 bodova.					
<b>Posebne naznake za predmet</b>						
<b>Napomena</b>						
<b>Ocjena:</b>	F	E	D	C	B	A
<b>Broj poena</b>	manje od 50 poena	više ili jednako 50 poena i manje od 60 poena	više ili jednako 60 poena i manje od 70 poena	više ili jednako 70 poena i manje od 80 poena	više ili jednako 80 poena i manje od 90 poena	više ili jednako 90 poena