

SVEUČILIŠTE / UNIVERZITET „VITEZ“		
ORGANIZACIJSKA JEDINICA: FAKULTET ZDRAVSTVENE NJEGE		
NAZIV PREDMETA: HEMIJA		ŠIFRA 1.04.01.082
NIVO: dodiplomski	Godina: II	Semestar: III
STATUS: obavezan		Broj ECTS: 5
Ukupno opterećenje studenta 150 sati		Broj 60
1. CILJ PREDMETA	Upoznati studenta sa osnovnim hemijskim zakonima i reakcijama koje regulišu kvantitativne odnose medju materijama i sa osnovama hemijske analitike	
1.1. Kompetencije / obrazovni ishodi	Savladavanjem znanja iz ovog predmeta student će naučiti osnovne hemijske zakonitosti analize i reakcije	
1.2. Savladane vještine	Rad u hemijskom laboratoriju, izvodjenje hemijskih laboratorijskih analiza	
1.3. Osnovni sadržaj predmeta:	<ol style="list-style-type: none"> 1. ENERGETIKA HEMIJSKIH REAKCIJA (ELEKTROHEMIJSKE, FOTOHEMIJSKE REAKCIJE HEMIJSKE RAVNOTEŽE) 2. KINETIKA HEMIJSKIH REAKCIJA (TEORIJE OTOPINA, HEMIJSKI ZAKONI) 3. BIOORGANSKE MOLEKULE (GRADJA, OSOBINE, IZOMERI, LANČANI, CIKLIČNI I HETEROCIKLIČNI SPOJEVI) 4. HEMIJA PRIRODNIH SPOJEVA (PROTEINI, LIPIDI, ENZIMI, VITAMINI, HORMONI) 5. VRSTE HEMIJSKIH ANALIZA 	
1.4. Predmeti koji su preduvjeti polaganja	NEMA	
2. NAČIN IZVOĐENJA NASTAVE		
2.1. NAČIN IZVOĐENJA PREDAVANJA: a) ex katedra 50% b) diskusija 40% c) gost predavač 10%		2.2. NAČIN IZVOĐENJA VJEŽBI: a) obrada slučaja – grupno 20 % b) obrada slučaja – individualno 30 % c) izrada seminara 30 % d) diskusija, prezentacija odabranih tema 20 %
UKUPNO: 100%		UKUPNO: 100%
2.3. SISTEM OCJENJIVANJA		
a) OSVAJANJE BODOVA U TOKU I NA KRAJU SEMESTRA 1. TEST 1–prvi kolokvij(prvih 50% gradiva) - 20 BODOVA 2. TEST 2-drugi kolokvij (drugih 50% gradiva) - 20 BODOVA 3. TEST 3 – završni ispit (ukupno gradivo) - 20 BODOVA 4. PREDAVANJE – PRISUSTVO - 5 BODOVA 5. PREDAVANJE – AKTIVNO UČEŠĆE - 5 BODOVA 6. VJEŽBE – PRISUSTVO - 5 BODOVA 7. VJEŽBE – SEMINARSKI RAD - 10 BODOVA 8. VJEŽBE – USMENA PREZENTACIJA DRUGE TEME - 5 BODOVA 9. VJEŽBE – ESEJ ILI STUDIJ SLUČAJA - 10 BODOVA		b) VISINA OCJENE PREMA BROJU OSVOJENIH BODOVA 5 ——— 0 do 59 bodova 6 ——— 60 do 64 bodova 7 ——— 65 do 74 bodova 8 ——— 75 do 84 bodova 9 ——— 85 do 94 bodova 10 ——— 95 do 100 bodova
UKUPNO: 100 BODOVA		
* STUDENT IMA PRAVO NA POPRAVNI IZ TOČKI: 1, 2, 3, 7,8 i 9 UKOLIKO JE NEZADOVOLJAN SA OSVOJENIM BODOVIMA ILI NIJE U ODREĐENOM TERMINU PRISTUPIO TESTU ILI NIJE PREDAO RAD PO TOČKAMA 7, 8 i 9		
3. LITERATURA:		
<ol style="list-style-type: none"> 1. Filipović, Ivan; Lipanović, Stjepan: Opća i anorganska kemija : I dio : opća kemija. 8. izd. Zagreb : Školska knjiga, 1991. 2. Lekić, Meliha; Korać, Fehim: Fizikalno-hemijski procesi u biološkim sistemima, Medicinski fakultet, Sarajevo 3. Lekić, Meliha: Struktura i hemijska svojstva organskih biomolekula, Visoka zdravstvena škola, sarajevo. 2007 4. Sikirica, Milan: Stehiometrija, Školska knjiga, 2001. 		