

Studijski program	Vrsta studija (ciklus)	Dodiplomski studij (prvi ciklus)					
	Naziv studijskog programa	Fizika - opšti smjer - Teorijska fizika, Eksperimentalna fizika, Medicinska radijaciona fizika					
<b>PREDMET</b>							
Naziv predmeta	<b>OPŠTA HEMIJA ZA FIZIČARE</b>						
Šifra predmeta	Semestar	Status predmeta	ECTS bodovi	Kontakt sati			
<b>POT172</b>	DRUGI (II)	OBAVEZNI	<b>4 ECTS</b>	2+1 (30 + 15)			
Obavezni prethodno položeni predmeti							
Nastavnici i saradnici	Nastavnici	Dr. Emir Turkušić, vanredni profesor					
	Učesnici u nastavi	Inesa Osmanković, MA, asistent					
Ciljevi predmeta	Upoznavanje studenata sa osnovnim gradivom iz hemije iz oblasti imenovanja spojeva, hemijskih veza, ponašanja rastvora, energetskih promjena i elektrohemije.						
Sadržaj predmeta							
#	Nastavna jedinica	Kontakt sati					
		P	V	S	K		
1.	Vrste supstanci. Rastavljanje supstanci na čiste supstance. Svojstva i vrste čistih supstanci. <i>Rad u hemijskoj laboratoriji.</i>						
2.	Relativna atomska masa. Relativna molekulska masa. Mol.						
3.	Rastvori i njihove osobine. Kvantitativno izražavanje sastava rastvora. <i>Dekantacija, destilacija, filtracija.</i>						
4.	Difuzija i osmoza. Rastvori elektrolita.						
5.	Koloidno-disperzni sistemi. Koloidi. <i>Koloidi.</i>						
6.	Periodni sistem elemenata.						
7.	Opće osobine elemenata (veličina atoma, energijajonizacije,elektronski afinitet, elektronegativnost, polarizaciona moć i polarizabilnost, koordinacioni broj i oksidaciono stanje). <i>Određivanje molarne mase (CO<sub>2</sub> ili metala)</i>						
8.	Klasifikacija elemenata(s-, p-, d-i f-elementi). <i>Elektroliti. Galvanski elementi.</i>						
9.	Hemijske veze - jonska, kovalentna						
10.	Hemijske veze - energija kovalentne veze. Alotropija i izomorfija. <i>Tipovi hemijskih reakcija.</i>						
11.	Energetske promjene pri hemijskim reakcijama.						
12.	Osnovne klase anorganskih jedinjenja. <i>Osnovne klase anorganskih jedinjenja.</i>						
13.	Pojam hemijske ravnoteže u homogenim i heterogenim sistemima. <i>Hemijske ravnoteže.</i>						
14.							
Ukupno		30	15				
<b>OPTEREĆENJE STUDENTA (sati)</b>							
Kontakt sati	45	Praktični rad	-	Seminari	-	Priprema ispita	55
Literatura – čitanje	-	Pisani radovi	-	Samostalan rad	-	<b>UKUPNO</b>	100
<b>LITERATURA</b>				<b>PROVJERA ZNANJA I OCJENJIVANJE</b>			
<b>OBAVEZNA</b> 1. Ivan Filipović, Stjepan Lipanović, Opća i anorganska hemija I dio, Školska knjiga Zagreb, 1995.				Kriterij		Poeni	Uslov
				1. Pohađanje nastave		5	3
<b>PREPORUČENA</b> 2. Emira Kahrović, Anorganska hemija, Bemust, 2005, Sarajevo 3. Praktikum iz opšte hemije, interna skripta				2. I test		27,5	15
				3. II test		27,5	15
				4. Završni ispit		40	22
				<b>U k u p n o</b>		<b>100</b>	<b>55</b>