



UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO MATEMATIČKI FAKULTET



UNIVERZITET U SARAJEVU  
PRIRODNO-MATEMATIČKI  
FAKULTET

Obrazac SP2

Stranica 1 od 2

<b>Šifra predmeta:</b> HOA105	<b>Naziv predmeta: STRUKTURNA ANORGANSKA HEMIJA</b>		
<b>Ciklus:</b> DRUGI	<b>Godina:</b> PRVA	<b>Semestar:</b> I	<b>Broj ECTS kredita:</b> 6
<b>Status:</b> IZBORNI	<b>Ukupan broj sati: 60</b> Predavanja: 45 Laboratorijske vježbe: 15		
<b>Učesnici u nastavi</b>	Nastavnici i saradnici izabrani na oblast Anorganska hemija		
<b>Preduslov za upis:</b>	-		
<b>Cilj (ciljevi) predmeta:</b>	Sticanje znanja iz kristalnih struktura i simetrija, komparativno proučavanje struktura metala i legura, jonskih i kovalentnih kristala. Korelacija osobina sa strukturom anorganskih spojeva.		
<b>Tematske jedinice:</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Opis kristalne strukture.</li><li>2. Simetrija.</li><li>3. Struktura metala i legura.</li><li>4. Struktura jonskih kristala.</li><li>5. Struktura kovalentnih kristala.</li><li>6. Metode strukturne analize i strukturne podrške.</li><li>7. Korelacija strukture i osobina.</li><li>8. Značaj strukture u primjeni anorganskih jedinjenja.</li></ol>		
<b>Ishodi učenja:</b>	Student će nakon kursa biti u stanju da: <ul style="list-style-type: none"><li>– Odredi elemente simetrije molekule i tačkinu grupu</li><li>– Objasni kristalnu i molekulsku strukturu supstance</li><li>– Objasni gusta pakovanja i odabrane referentne kristalne strukture</li><li>– Korelira strukturu s fizičkim osobinama supstance</li><li>– Korelira strukturu s električnim, termičkim i magnetnim osobinama supstance</li><li>– Navede i objasni metode strukturne analize i strukturne podrške</li></ul>		
<b>Metode izvođenja nastave:</b>	Auditorna predavanja i laboratorijske vježbe		
<b>Metode provjere znanja sa strukturom ocjene<sup>1</sup>:</b>	Provjera znanja i kriteriji		
	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov
	1. Pohadanje nastave	5	3
	2. Aktivnost na nastavi	5	2
3. Testovi	45	25	

<sup>1</sup> Struktura bodova i bodovni kriterij za svaki nastavni predmet utvrđuje vijeće organizacione jedinice prije početka studijske godine u kojoj se izvodi nastava iz nastavnog predmeta u skladu sa članom 64. st.6 Zakona o visokom obrazovanju Kantona Sarajevo

	4. Završni ispit	45	25
	Ukupno	100	55
	Bodovni kriterij i ocjenjivanje		
	Osvojeni broj bodova	Ocjena (BiH)	ECTS ocjena
	< 55	5	F, FX
	55–64	6	E
	65–74	7	D
	75–84	8	C
85–94	9	B	
95–100	10	A	
<b>Literatura<sup>2</sup>:</b>	Obavezna:		
	<ol style="list-style-type: none"> <li>Atkins, P., &amp; Overton, T. (2010). Shriver and Atkins' inorganic chemistry. Oxford University Press, USA.</li> <li>Grdenić D. (2005). Molekule i kristali. Školska knjiga Zagreb.</li> <li>Wells, A. F. (2012). Structural inorganic chemistry. Oxford university press.</li> </ol>		
<b>Literatura<sup>2</sup>:</b>	Dopunska:		
	<ol style="list-style-type: none"> <li>Müller, U. (1993). Inorganic structural chemistry (No. 04; QD151. 2, M8.). New York.</li> <li>Huheey, J. E., Keiter, E. A., Keiter, R. L., &amp; Medhi, O. K. (2006). Inorganic chemistry: principles of structure and reactivity. Pearson Education India.</li> <li>Scott, R. A., &amp; Lukehart, C. M. (Eds.). (2013). Applications of physical methods to inorganic and bioinorganic chemistry. John Wiley &amp; Sons.</li> </ol>		

<sup>2</sup> Senat visokoškolske ustanove kao ustanove odnosno vijeće organizacione jedinice visokoškolske ustanove kao javne ustanove, utvrđuje obavezne i preporučene udžbenike i priručnike, kao i drugu preporučenu literaturu na osnovu koje se priprema i polaže ispit posebnom odlukom koju obavezno objavljuje na svojoj internet stranici prije početka studijske godine u skladu sa članom 56. st 3. Zakona o visokom obrazovanju Kantona Sarajevo