



UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO MATEMATIČKI FAKULTET



UNIVERZITET U SARAJEVU
PRIRODNO-MATEMATIČKI
FAKULTET

Obrazac SP2

Stranica 1 od 2

Šifra predmeta: HOA105	Naziv predmeta: STRUKTURNA ANORGANSKA HEMIJA		
Ciklus: DRUGI	Godina: PRVA	Semestar: I	Broj ECTS kredita: 6
Status: IZBORNI	Ukupan broj sati: 60 Predavanja: 45 Laboratorijske vježbe: 15		
Učesnici u nastavi	Nastavnici i saradnici izabrani na oblast Anorganska hemija		
Preduslov za upis:	-		
Cilj (ciljevi) predmeta:	Sticanje znanja iz kristalnih struktura i simetrija, komparativno proučavanje struktura metala i legura, jonskih i kovalentnih kristala. Korelacija osobina sa strukturom anorganskih spojeva.		
Tematske jedinice:	<ol style="list-style-type: none">1. Opis kristalne strukture.2. Simetrija.3. Struktura metala i legura.4. Struktura jonskih kristala.5. Struktura kovalentnih kristala.6. Metode strukturne analize i strukturne podrške.7. Korelacija strukture i osobina.8. Značaj strukture u primjeni anorganskih jedinjenja.		
Ishodi učenja:	Student će nakon kursa biti u stanju da: <ul style="list-style-type: none">– Odredi elemente simetrije molekule i tačkinu grupu– Objasni kristalnu i molekulsku strukturu supstance– Objasni gusta pakovanja i odabrane referentne kristalne strukture– Korelira strukturu s fizičkim osobinama supstance– Korelira strukturu s električnim, termičkim i magnetnim osobinama supstance– Navede i objasni metode strukturne analize i strukturne podrške		
Metode izvođenja nastave:	Auditorna predavanja i laboratorijske vježbe		
Metode provjere znanja sa strukturom ocjene¹:	Provjera znanja i kriteriji		
	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov
	1. Pohadanje nastave	5	3
	2. Aktivnost na nastavi	5	2
3. Testovi	45	25	

¹ 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
	U k u p n o	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	
Literatura²:	Obavezna:		
	<ol style="list-style-type: none"> Atkins, P., & Overton, T. (2010). Shriver and Atkins' inorganic chemistry. Oxford University Press, USA. Grdenić D. (2005). Molekule i kristali. Školska knjiga Zagreb. Wells, A. F. (2012). Structural inorganic chemistry. Oxford university press. 		
Literatura²:	Dopunska:		
	<ol style="list-style-type: none"> Müller, U. (1993). Inorganic structural chemistry (No. 04; QD151. 2, M8.). New York. Huheey, J. E., Keiter, E. A., Keiter, R. L., & Medhi, O. K. (2006). Inorganic chemistry: principles of structure and reactivity. Pearson Education India. Scott, R. A., & Lukehart, C. M. (Eds.). (2013). Applications of physical methods to inorganic and bioinorganic chemistry. John Wiley & Sons. 		

² 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