



UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO MATEMATIČKI FAKULTET



Obrazac SP2

Stranica 1 od 2

Šifra predmeta: HOA485	Naziv predmeta: MEHANIZMI ANORGANSKIH REAKCIJA		
Ciklus: PRVI	Godina: ČETVRTA	Semestar: VIII	Broj ECTS kredita: 4
Status: OBAVEZNI	Ukupan broj sati: 45 Predavanja: 30 Laboratorijske vježbe: 15		
Učesnici u nastavi	Nastavnici i saradnici izabrani na oblast Anorganska hemija		
Preduslov za upis:	Anorganska hemija II, Hemija kompleksnih jedinjenja		
Cilj (ciljevi) predmeta:	Izučavanje mehanizama anorganskih reakcija na odabranim modelima		
Tematske jedinice:	<ol style="list-style-type: none">1. Kinetika kao izvor mehanističkih podataka2. Zakon brzine i mehanističke implikacije3. Dedukcija mehanizma4. Metode studiranja mehanizama5. Mehanizmi supstitucionih reakcija. Supstitucije u oktaedarskim i kvadratno-planarnim kompleksima.6. Mehanizmi redoks reakcija7. Izomerizacije i fotohemijske reakcije8. Predvidivost mehanizma		
Ishodi učenja:	Student će nakon kursa biti u stanju da: <ul style="list-style-type: none">– Navede klasifikaciju mehanizama anorganskih reakcija– Predloži eksperimentalne tehnike i kinetičke metode za izvođenje zakona brzine reakcije– Interpretira i komentariše faktore koji utiču na mehanizme supstitucionih reakcija u oktaedarskim i kvadratno-planarnim kompleksnim vrstama– Interpretira i komentariše faktore koji utiču na mehanizme redoks reakcija– Napravi dedukciju mehanizma na bazi kinetičkih i termodinamičkih podataka		
Metode izvođenja nastave:	Auditorna predavanja i laboratorijske vježbe		
Metode provjere znanja sa strukturom ocjene¹:	Provjera znanja i kriteriji		
	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov
	1. Pohađanje nastave	5	3
2. Aktivnost na nastavi	5	2	

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

	3. Testovi	45	25
	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:	<p>Obavezna:</p> <ol style="list-style-type: none"> Kahrović, E. (2011). Uvod u eksperimentalnu anorgansku hemiju. Prirodno-matematički fakultet. Wilkins, R. G., & Talsky, G. G. (1991). Kinetics and mechanism of reactions of transition metal complexes. Wiley-VCH. Atkins, P., & Overton, T. (2010). Shriver and Atkins' inorganic chemistry. Oxford University Press, USA. <p>Dopunska:</p> <ol style="list-style-type: none"> Ašperger, S. (2003). Chemical kinetics and inorganic reaction mechanisms. Kluwer Academic/Plenum Publishers. Jordan, R. B. (2007). Reaction mechanisms of inorganic and organometallic systems. Oxford University Press. 		

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