



Obrazac SP2

Stranica 1 od 2

UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO MATEMATIČKI FAKULTET

<b>Šifra predmeta:</b> HFH366	<b>Naziv predmeta: KINETIKA HEMIJSKIH REAKCIJA</b>																		
<b>Ciklus:</b> PRVI	<b>Godina:</b> TREĆA	<b>Semestar:</b> VI	<b>Broj ECTS kredita:</b> 3																
<b>Status:</b> OBAVEZNI	<b>Ukupan broj sati: 45</b> Predavanja: 30 Laboratorijske vježbe: 15																		
<b>Učesnici u nastavi</b>	<b>Nastavnici i saradnici izabrani na oblast kojoj predmet pripada</b>																		
<b>Preduslov za upis:</b>	-																		
<b>Cilj (ciljevi) predmeta:</b>	Sticanje temeljnih znanja o pojmovima i zakonima hemijske kinetike koji će omogućiti shvatanje fenomena katalize i mehanizama hemijskih reakcija.																		
<b>Tematske jedinice:</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>Osnovne zakonitosti kinetike hemijskih reakcija.</li><li>Brzina hemijske reakcije, konstanta brzine reakcije, red i molekularnost.</li><li>Reakcije nultog, prvog, drugog, trećeg i n-tog reda.</li><li>Određivanje reda hemijske reakcije.</li><li>Uticaj temperature na brzinu hemijskih reakcija.</li><li>Kinetički izotopski efekat.</li><li>Eksperimentalne metode i obrada podataka u hemijskoj kinetici.</li><li>Složene hemijske reakcije: povratne, uzastopne, paralelne.</li><li>Metoda stacionarnih stanja.</li><li>Teorija sudara. Monomolekulske reakcije.</li><li>Teorija prijelaznog stanja.</li><li>Kinetika hemijskih reakcija u tečnostima.</li><li>Lančane reakcije.</li><li>Fotohemijske reakcije. Radijaciono-hemijske reakcije.</li><li>Kinetika hemijskih reakcija u heterogenim sistemima.</li></ol>																		
<b>Ishodi učenja:</b>	<p><i>Znanje:</i> Student će znati definirati pojmove red reakcije, konstanta brzine reakcije i molekularnost, analizirati uticaj različitih faktora na brzinu hemijskih reakcija i protumačiti mehanizam i kinetiku složenih hemijskih reakcija.</p> <p><i>Vještine:</i> Student će moći izračunati kinetičke parametre primjenom odgovarajućih jednačina, interpretirati eksperimentalne i računске podatke.</p> <p><i>Kompetencije:</i> Primjena različitih eksperimentalnih tehnika u ispitivanju kinetike hemijskih reakcija.</p>																		
<b>Metode izvođenja nastave:</b>	Predavanja (usmeno izlaganje i interaktivna nastava) Laboratorijske vježbe																		
<b>Metode provjere znanja sa strukturom ocjene<sup>1</sup>:</b>	<table border="1"><thead><tr><th colspan="4">Provjera znanja i kriteriji</th></tr><tr><th></th><th>Kriterij</th><th>Poeni/bodovi</th><th>Uslov</th></tr></thead><tbody><tr><td>1.</td><td>Pohađanje nastave</td><td>0</td><td>0</td></tr><tr><td>2.</td><td>Aktivnost na nastavi</td><td>15</td><td>8</td></tr></tbody></table>			Provjera znanja i kriteriji					Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov	1.	Pohađanje nastave	0	0	2.	Aktivnost na nastavi	15	8
Provjera znanja i kriteriji																			
	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov																
1.	Pohađanje nastave	0	0																
2.	Aktivnost na nastavi	15	8																

<sup>1</sup> Struktura bodova i bodovni kriterij za svaki nastavni predmet utvrđuje više 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	40	22
	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
<b>Literatura<sup>2</sup>:</b>	<p><b>Obavezna:</b></p> <p>1. Gojak-Salimović S. Kinetika i kataliza. Sarajevo: Prirodno-matematički fakultet; 2017.</p> <p><b>Dopunska:</b></p> <p>1. James E. House, <i>Principles of Chemical Kinetics</i>, 2nd ed., Elsevier, 2007.</p> <p>2. House JE. <i>Principles of Chemical Kinetics</i>. 2nd ed. Elsevier; 2007.</p> <p>3. Wright MR. <i>An Introduction to Chemical Kinetics</i>. New York: John Wiley and Sons; 2004.</p> <p>4. Ovcin D i saradnici. <i>Fizička hemija - zbirka zadataka</i>. Beograd: Tehnološko-metalurški fakultet; 2004.</p>		

<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