



UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO MATEMATIČKI FAKULTET



UNIVERZITET U SARAJEVU
PRIRODNO-MATEMATIČKI
FAKULTET

Obrazac SP2

Stranica 1 od 2

Šifra predmeta: HTHI01	Naziv predmeta: ODABRANI PRINCIPI I PROCESI U INDUSTRIJSKOJ HEMIJI		
Ciklus: DRUGI	Godina: PRVA	Semestar: I	Broj ECTS kredita: 4
Status: IZBORNI	Ukupan broj sati: 60 Predavanja: 30 Vježbe: 30		
Učesnici u nastavi	Nastavnici i saradnici izabrani na oblast kojoj predmet pripada/predmet		
Preduslov za upis:	-		
Cilj (ciljevi) predmeta:	Da studentima pruži osnovna saznanja o najvažnijim principima i procesima u industrijskoj hemiji, koji su ne samo osnova za savladavanje bilo kojeg tehnološkog procesa nego imaju i presudan značaj kod projektovanja postupaka dobivanja bilo kojeg hemijskog proizvoda.		
Tematske jedinice:	1. Principi razmjene mase 2. Principi razmjene ili prenosa toplote 3. Pomjeranje ravnoteže hemijskotehnoloških procesa 4. Hemijski reaktori 5. Principi homogenih i heterogenih procesa i reaktori 6. Katalitički procesi 7. Obogaćivanje sirovina 8. Principi elektrohemijskih procesa 9. Principi prečišćavanja i razdvajanja		
Ishodi učenja:	Student će moći: - Primijeniti znanja o najvažnijim principima i procesima u industrijskoj hemiji na osnovu savladavanja znanja iz tehnoloških procesa kod projektovanja postupaka dobijanja bilo kojeg hemijskog proizvoda.		
Metode izvođenja nastave:	1) Metod usmenog izlaganja 2) Metod diskusije 3) Metod istraživanja 4) Metod praktičnog rada		
Metode provjere znanja sa strukturom ocjene¹:	Provjera znanja i kriteriji		
	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov
	1. Pohadanje nastave	5	3
2. Aktivnost na nastavi	15	8	

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. Test	40	22
	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
Literatura²:	<p>Dopunska:</p> <p>1. M. Baerns, A.Behr, A.Brehm, J. Gmehling, H. Hofmann, U. Onken, A. Renken: Technische Chemie, Wiley-VCH, Weinheim,2006</p> <p>2. A.Behr, D.W.Ager, J.Jörissen: Einführung in die Technische Chemie; Spektrum-Akademischer verlag,2010</p> <p>3. Abulencia, P.J.&Theodore L. 2009,,Fluid flow for the Practicing Chemical Engineer“,John Wiley&Sons</p>		

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