



UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO-MATEMATIČKI FAKULTET



Obrazac SP2

Stranica 1 od 2

Šifra predmeta: HOBIO3	Naziv predmeta: PRIMIJENJENA ORGANSKA HEMIJA																																			
Ciklus: DRUGI	Godina: PRVA	Semestar: I	Broj ECTS kredita: 4																																	
Status: IZBORNI	Ukupan broj sati: 60 Predavanja: 30 Laboratorijske vježbe: 30																																			
Učesnici u nastavi	Nastavnici i saradnici izabrani na oblast kojoj predmet pripada/predmet																																			
Preduslov za upis:	NEMA																																			
Cilj (ciljevi) predmeta:	Cilj ovog kursa je upoznati studente sa načinom primjene, sinteze i namjene organskih spojeva u svakodnevnom životu																																			
Tematske jedinice:	<ol style="list-style-type: none"> 1. Značajnije kalse organskih spojeva koje se primjenjuju na velikoj skali u farmaceutskoj industriji. Skraćeni prikaz značajnijih reakcija za formiranje nove C-C, C-N veze, različitih postupaka oksidacije, redukcije, halogeniranja dr. 2. Izabrana poglavlja primjenjene organske hemije 3. Industrijske metode za sintezu i konverziju jednostavnih organskih hemikalija (alkeni, dieni, polieni, alkini, proizvodi postali iz ugljen monoksida, alkoholi, vinil halogenidi i derivati, komponente poliamida, aromati) 4. Aditivi za hranu: konzervansi, boje, emulgatori 5. Kozmetika – osnovna podjela, namjena i struktura 6. Agrohemijske – podjela prema strukturi i namjeni 7. Organski polimeri – osnovni pojmovi, podjela i struktura 8. Boje, pigmenti, indikatori –osnovni pojmovi, podjela, struktura, primjena 9. Deterdženti – osnovni pojmovi, podjela i struktura 																																			
Ishodi učenja:	<p>Znanje: Sticanje znanja o sintezi, primjeni i namjeni organskih spojeva koji su često u uporebi u svakodnevnom životu</p> <p>Vještine: Student će savladati teorijski osnovne pojmove, strukture i namjene često primjenjivih organskih spojeva</p>																																			
Metode izvođenja nastave:	Auditorna predavanja i laboratorijske vježbe																																			
Metode provjere znanja sa strukturom ocjene¹:	<table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="3">Provjera znanja i kriteriji</th> </tr> <tr> <th>Kriterij</th> <th>Poeni/bodovi</th> <th>Uslov</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>1. Pohađanje nastave</td> <td>5</td> <td>3</td> </tr> <tr> <td>2. Aktivnost na nastavi</td> <td>20</td> <td>10</td> </tr> <tr> <td>3. Testovi</td> <td>35</td> <td>20</td> </tr> <tr> <td>4. Završni ispit</td> <td>40</td> <td>22</td> </tr> <tr> <td>Ukupno</td> <td>100</td> <td>55</td> </tr> <tr> <th colspan="3">Bodovni kriterij i ocjenjivanje</th> </tr> <tr> <td>Osvojeni broj bodova</td> <td>Ocjena (BiH)</td> <td>ECTS ocjena</td> </tr> <tr> <td>< 55</td> <td>5</td> <td>F, FX</td> </tr> <tr> <td>55–64</td> <td>6</td> <td>E</td> </tr> </tbody> </table>			Provjera znanja i kriteriji			Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov	1. Pohađanje nastave	5	3	2. Aktivnost na nastavi	20	10	3. Testovi	35	20	4. Završni ispit	40	22	Ukupno	100	55	Bodovni kriterij i ocjenjivanje			Osvojeni broj bodova	Ocjena (BiH)	ECTS ocjena	< 55	5	F, FX	55–64	6	E
Provjera znanja i kriteriji																																				
Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov																																		
1. Pohađanje nastave	5	3																																		
2. Aktivnost na nastavi	20	10																																		
3. Testovi	35	20																																		
4. Završni ispit	40	22																																		
Ukupno	100	55																																		
Bodovni kriterij i ocjenjivanje																																				
Osvojeni broj bodova	Ocjena (BiH)	ECTS ocjena																																		
< 55	5	F, FX																																		
55–64	6	E																																		

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

	65–74	7	D
	75–84	8	C
	85–94	9	B
	95–100	10	A
Literatura²:	OBAVEZNA: <ol style="list-style-type: none">1. Furniss B.S., Hannaford, A.J., Smith, P. W. G., Tatchell, A.R. (1995) Vogel's, Textbook of Practical Organic Chemistry, 5 th Ed., Longman Scientific & Technical, Longman Group, UK.2. Sharp, J.T., Gosney, I., Rowley, G. (1989) Practical Organic Chemistry, a student handbook of techniques, Chapman & Hall Dopunska: <ol style="list-style-type: none">1. Nikolin, A., Nikolin, B. (1984) Praktikum organske hemije, Svjetlost Sarajevo2. Skoog, D., West, D., Holler, F. (2003) Fundamentals of Analytical Chemistry, 8 th Ed., Brooks Cole		

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