



UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO-MATEMATIČKI FAKULTET

Šifra predmeta: HOB233	Naziv predmeta: ORGANSKA HEMIJA I				
Ciklus: PRVI	Godina: DRUGA	Semestar: III	Broj ECTS kredita: 6		
Status: OBAVEZNI		Ukupan broj sati: 75 Predavanja: 30 Laboratorijske vježbe: 45			
Učesnici u nastavi	Nastavnici i saradnici izabrani na oblast kojoj predmet pripada/predmet				
Preduslov za upis:	NEMA				
Cilj (ciljevi) predmeta:	Studenti će se upoznati sa vrstama reakcija i međuproktima koji se najčešće javljaju u organskoj hemiji, elektonskim i steričkim efektima, te reakcijama na spojeve koje sadrže karbonilnu grupu kao i reakcijama na zasićenom ugljikovom atomu.				
Tematske jedinice:	<ol style="list-style-type: none">1. Vrste reakcija, Medjuprodukti Rezonancija, Tautomerija, Hiperkonjugacija, Induktivni efekat, Sterni efekat2. Nukleofilne adicije na na karbonilnu grupu, Aldehydi i ketoni, Reaktivnost karbonilne grupe3. C, N, O, S, Hidrid, C kao nukleofil4. Nukleofine supstitucije na karbonilnoj grupi-Karboksilne kiseline,5. Reaktivnost karboksilnih kiselina, halidi i anhidridi kiselina6. O ili S kao nukleofili, Esteri i karboksilne kiseline7. N kao nukleofil-Amidi8. Hidrid kao nukleofil-Redukcija9. Aciliranje enolat-aniona-Claisenova reakcija10. SN na zasićenom C atomu, Reakcijski mehanizam, stereohemija SN11. Varijable u SN (izlazne grupe, nukleofil, mjesto supstitucije, djelovanje otapala)12. Halidi, O, S, N, C, hidrid kao nukleofili (SN)13. Eliminacijske reakcije-Alkeni i alkini, mehanizam reakcije14. Stereohemija i smjer eliminacije, nastajanje alkena i alkina				
Ishodi učenja:	<p><i>Znanje:</i> Student će moći navesti i objasniti glavne preduvjete za odvijanje reakcija eliminacije, adicije i supstitucije. Definirati međuprodukte u organskim reakcijama i objasniti mehanizam odvijanja organskih reakcija. Argumentirati efekte rezonancije, hiperkonjugacije, induktivnog efekta, te sternog efekta na reaktivnost spojeva kao i tok reakcije.</p> <p><i>Vještine:</i> Student će moći sintetizirati organske spojeve objasniti mehanizam tih sinteza. Usportediti uvjete u kojima se odvijaju organske reakcije eliminacije, adicije i supstitucije. Procijeniti specifičnosti organskih hemijskih reakcija eliminacije, adicije i supstitucije.</p> <p><i>Kompetencije:</i> Student je sposoban samostalno rješavati zadatke iz predviđenog gradiva, na osnovu ispravno određenih i napisanih mehanizama organskih reakcija kao i praktično</p>				

	sintetizirati organske spojeve.																																															
Metode izvođenja nastave:	Auditorna predavanja i laboratorijske vježbe																																															
Metode provjere znanja sa strukturu 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>10</td><td>5</td> </tr> <tr> <td>3. Testovi</td><td>45</td><td>25</td> </tr> <tr> <td>4. Završni ispit</td><td>40</td><td>22</td> </tr> <tr> <td>U k u p n o</td><td>100</td><td>55</td></tr> </tbody> </table> <table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="3">Bodovni kriterij i ocjenjivanje</th> </tr> <tr> <th>Osvojeni broj bodova</th> <th>Ocjena (BiH)</th> <th>ECTS ocjena</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>< 55</td><td>5</td><td>F, FX</td> </tr> <tr> <td>55–64</td><td>6</td><td>E</td> </tr> <tr> <td>65–74</td><td>7</td><td>D</td> </tr> <tr> <td>75–84</td><td>8</td><td>C</td> </tr> <tr> <td>85–94</td><td>9</td><td>B</td> </tr> <tr> <td>95–100</td><td>10</td><td>A</td> </tr> </tbody> </table>			Provjera znanja i kriteriji			Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov	1. Pohađanje nastave	5	3	2. Aktivnost na nastavi	10	5	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
Provjera znanja i kriteriji																																																
Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov																																														
1. Pohađanje nastave	5	3																																														
2. Aktivnost na nastavi	10	5																																														
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																																														
Literatura²:	<p>Obavezna:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Volhardt, K.P.C., Schore, N.E. (2004) ORGANSKA HEMIJA: struktura i funkcija, IV izdanje, Data status, Beograd, 2004 2. Wade, L. G. (2017) ORGANSKA KEMIJA, Školska knjiga Zagreb. 3. Čopra-Janićijević, A., Klepo, L., Topčagić, A. (2013) PRAKTIKUM ORGANSKE HEMIJE, PMF, Sarajevo. <p>Dopunska:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Pine, S.H. (1994) ORGANSKA HEMIJA, Školska knjiga Zagreb 2. Maksimović, M., Čopra-Janićijević, A., Vidic, D., Topčagić, A., Klepo, L., Dizzar, M., Čulum D. (2019) OSNOVE ORGANSKE HEMIJE – Zbirka zadataka, PMF, Sarajevo. 3. Maksimović, M. (2003) KARBOHIDROGENI-Zadaci i rješenja iz organske hemije, PMF, Sarajevo 																																															

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

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 polaze 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