



Obrazac SP2

Stranica 1 od 2

UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO-MATEMATIČKI FAKULTET

<b>Šifra predmeta:</b> HOB205	<b>Naziv predmeta: NOMENKLATURA ORGANSKIH SPOJEVA</b>		
<b>Ciklus:</b> PRVI	<b>Godina:</b> DRUGA	<b>Semestar:</b> III	<b>Broj ECTS kredita:</b> 2
<b>Status:</b> IZBORNI	<b>Ukupan broj sati: 30</b> Predavanja: 30		
<b>Učesnici u nastavi</b>	<b>Nastavnici i saradnici izabrani na oblast kojoj predmet pripada/predmet</b>		
<b>Preduslov za upis:</b>	NEMA		
<b>Cilj (ciljevi) predmeta:</b>	Upoznavanje studenata sa nomenklaturom organskih spojeva. Trivijalni nazivi i sistemski metod IUPAC-nomenklature.		
<b>Tematske jedinice:</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Aciklički ugljikovodici</li><li>2. Monociklički i kondenzirani ugljikovodici</li><li>3. Osnovni heterociklični sistemi</li><li>4. Supstitucijska i radikal-funkcijska nomenklatura</li><li>5. Halogeni derivati</li><li>6. Azo-spojevi, Hidrazini, diazonijeva grupa, azidi, nitrozo i nitro spojevi</li><li>7. Eteri, sulfidi</li><li>8. Karboksilne kiseline, sulfonske kiseline</li><li>9. Esteri karboksilnih kiselina, acilhalogenidi, anhidridi karboksilnih kiselina</li><li>10. Amidi, nitrili</li><li>11. Aldehidi, ketoni i njihivi derivati</li><li>12. Alkoholi, fenoli, tioli</li><li>13. Amini i amonijeve soli</li><li>14. Sulfoksidi i sulfoni</li><li>15. Stereohemijska nomenklatura, E,Z;R,S-nomenklatura</li></ol>		
<b>Ishodi učenja:</b>	<p><i>Znanje:</i> Sticanje znanja o imenovanju različitih klasa organski spojeva, ugljikovodika, heterocikloičkih sistema, spojeva sa karakterističnim skupinama kao i stereohemijska nomenklatura</p> <p><i>Vještine:</i> Student će biti sposoban da imenuje složene structure organskih spojeva koristeći se pravilima u složenim nomenklaturnim pravilima za imenovanje organskih spojeva</p> <p><i>Kompetencije:</i> Stečena znanja će biti od značaja za bavljenje sintetičkom organskom hemijom i za rad u nastavi hemije.</p>		
<b>Metode izvođenja nastave:</b>	Auditorna predavanja		
<b>Metode provjere znanja sa strukturom ocjene<sup>1</sup>:</b>	<b>Provjera znanja i kriteriji</b>		
	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov
	1. Pohađanje nastave	5	3
2. Aktivnost na nastavi	-	-	

<sup>1</sup> 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

	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 60%;">3. Testovi</td> <td style="width: 20%; text-align: center;">50</td> <td style="width: 20%; text-align: center;">27</td> </tr> <tr> <td>4. Završni ispit</td> <td style="text-align: center;">45</td> <td style="text-align: center;">25</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">U k u p n o</td> <td style="text-align: center;">100</td> <td style="text-align: center;">55</td> </tr> <tr style="background-color: #e0e0e0;"> <td colspan="3" style="text-align: center;">Bodovni kriterij i ocjenjivanje</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">Osvojeni broj bodova</td> <td style="text-align: center;">Ocjena (BiH)</td> <td style="text-align: center;">ECTS ocjena</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">&lt; 55</td> <td style="text-align: center;">5</td> <td style="text-align: center;">F, FX</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">55–64</td> <td style="text-align: center;">6</td> <td style="text-align: center;">E</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">65–74</td> <td style="text-align: center;">7</td> <td style="text-align: center;">D</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">75–84</td> <td style="text-align: center;">8</td> <td style="text-align: center;">C</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">85–94</td> <td style="text-align: center;">9</td> <td style="text-align: center;">B</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">95–100</td> <td style="text-align: center;">10</td> <td style="text-align: center;">A</td> </tr> </table>	3. Testovi	50	27	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
3. Testovi	50	27																																
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																																
<b>Literatura<sup>2</sup>:</b>	<p><b>Obavezna:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. V. Rapić, NOMENKLATURA ORGANSKIH SPOJEVA, Školska knjiga-Zagreb, 1995.</li> <li>2. Marić, S., Horozić, E., Suljagić, J. Nomenklatura organskih spojeva, Tuzla 2019.</li> <li>3. H.A. Favre, W.H. Powell (2013). Nomenclature of organic chemistry: IUPAC recommendations and preferred names 2013. Royal Society of Chemistry.</li> </ol> <p><b>Dopunska:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. K.P.C. Volhardt, N.E. Schore, ORGANSKA HEMIJA: struktura i funkcija, IV izdanje, Data status, Beograd, 2004.</li> <li>2. G.J. Leigh, (2011). <i>Principles of chemical nomenclature: a guide to IUPAC recommendations</i>. Royal Society of Chemistry.</li> </ol>																																	

<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