



Obrazac SP2

Stranica 1 od 2

UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO MATEMATIČKI FAKULTET

<b>Šifra predmeta:</b> HOA205	<b>Naziv predmeta: NOMENKLATURA ANORGANSKIH JEDINJENJA</b>		
<b>Ciklus:</b> PRVI	<b>Godina:</b> DRUGA	<b>Semestar:</b> IV	<b>Broj ECTS kredita:</b> 2
<b>Status:</b> IZBORNI	<b>Ukupan broj sati: 30</b> Predavanja: 30 Laboratorijske vježbe: -		
<b>Učesnici u nastavi</b>	Nastavnici i saradnici izabrani na oblast Anorganska hemija		
<b>Preduslov za upis:</b>	-		
<b>Cilj (ciljevi) predmeta:</b>	Sticanje sposobnosti za sistematično imenovanje anorganskih jedinjenja		
<b>Tematske jedinice:</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Ciljevi, funkcije i metode nomenklature anorganskih jedinjenja</li><li>2. Imena i simboli elemenata</li><li>3. Nomenklatura prema sastavu</li><li>4. Stehiometrijska jedinjenja</li><li>5. Adukti</li><li>6. Hidridi i policentarski hidridi; joni koji se odvođe od policentarskih hidrida</li><li>7. Aditivna nomenklatura; mononuklearna i polinuklearna jedinjenja; anorganska lančasta i prstenasta jedinjenja</li><li>8. Kompleksna jedinjenja; nomenklatura prema sastavu; nomenklatura prema konfiguraciji (strukтури) kompleksne čestice</li></ol>		
<b>Ishodi učenja:</b>	Student će nakon kursa biti u stanju da: <ul style="list-style-type: none"><li>– Poznajete razliku trivijalnih i sistematskih imena anorganskih jedinjenja</li><li>– Imenuje jedinjenja na bazi sastava metodama kompozicione nomenklature</li><li>– Imenuje hidride p-elemenata i njihove derivate na bazi pravila supstitutivne nomenklature</li><li>– Imenuje koordinaciona jedinjenja, anorganske lance i prstenove na bazi aditivne nomenklature</li><li>– Piše strukturne formule, navodi strukturne oznake i daje sistematska imena za jedinjenja čija nomenklatura podrazumjeva primjenu više metoda nomenklature</li></ul>		
<b>Metode izvođenja nastave:</b>	Auditorna predavanja		
<b>Metode provjere znanja</b>	Provjera znanja i kriteriji		
	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov

<b>sa strukturom ocjene<sup>1</sup>:</b>	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr><td>1. Pohađanje nastave</td><td style="text-align: center;">5</td><td style="text-align: center;">3</td></tr> <tr><td>2. Aktivnost na nastavi</td><td style="text-align: center;">-</td><td style="text-align: center;">-</td></tr> <tr><td>3. Testovi</td><td style="text-align: center;">50</td><td style="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>	1. Pohađanje nastave	5	3	2. Aktivnost na nastavi	-	-	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
1. Pohađanje nastave	5	3																																						
2. Aktivnost na nastavi	-	-																																						
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>Obavezna:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Damhus, T., Hartshorn, R. M., Hutton, A. T., &amp; Connelly, N. G. (2005). Nomenclature of inorganic chemistry: IUPAC recommendations 2005. Chemistry International.</li> </ol> <p>Dopunska:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. -</li> </ol>																																							

<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

<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