



Šifra predmeta: HOAI06	Naziv predmeta: HEMIJA ORGANOMETALNIH SPOJEVA				
Ciklus: DRUGI	Godina: PRVA	Semestar: I	Broj ECTS kredita: 4		
Status: IZBORNİ		Ukupan broj sati: 60 Predavanja: 45 Vježbe: 15			
Učesnici u nastavi	Nastavnici i saradnici izabrani na oblast kojoj predmet pripada/predmet				
Preduslov za upis:	-				
Cilj (ciljevi) predmeta:	Sticanje neophodnog znanja za shvatanje prirode organometalnih spojeva, njihove strukture i stabilnosti, različitih kriterija klasifikacije, raznolikosti i upotrebe.				
Tematske jedinice:	1. Historijski razvoj organometalne hemije 2. Priroda i formiranje metal-ugljik veze.. Haptičnost. 3. Fizička svojstva organometalnih spojeva 4. Klasifikacija organometalnih spojeva 5. Organometalni spojevi metala s- i p- bloka 6. Prelazni metali u organometalnim spojevima 7. Ionski organometalni spojevi 8. Organometalni spojevi sa kovalentnim vezama 9. Molekulske orbitale organometalnih kompleksa. 16/18 elektronsko pravilo. 10. Struktura i reaktivnost organometalnih spojeva 11. Stabilnost organometalnih spojeva 12. Metalni karbonili. Važniji π akceptorski ligandi 13. Organometalni spojevi prelaznih metala s nezasićenim organskim molekulama 14. Spojevi s višestrukim metal-ugljik vezama 15. Upotreba organometalnih spojeva prelaznih metala u katalizi.				
Ishodi učenja:	<p><i>Znanje:</i></p> <ol style="list-style-type: none">Interpretirati strukture organometalnih spojevaKlasificirati organometalne spojevePovezati odnos struktura/reaktivnost/funkcija u organometalnim spojevima <p><i>Vještine:</i></p> <ol style="list-style-type: none">Demonstrirati poznavanje savremenijih naučnih spoznaja u području organometalne hemijePrimjeniti stekla hemijska znanja o organometalnim spojevima u naučnom radu <p><i>Kompetencije:</i></p> <ol style="list-style-type: none">Samostalno pratiti razvoj novih spoznaja u polju organometalne hemije te dati stručno mišljenje o njihovom dosegu i mogućim primjenamaUčestrovati u interdisciplinarnim naučnim istraživanjima				

	3. Preuzeti odgovornost za vlastiti stručni napredak i profesionalni razvoj																																													
Metode izvođenja nastave:	Metoda usmenog izlaganja, metoda razgovora, praktične vježbe																																													
Metode provjere znanja sa strukturonm 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. Seminarski rad</td> <td>15</td> <td>8</td> </tr> <tr> <td>3. Test</td> <td>40</td> <td>22</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. Seminarski rad	15	8	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
Provjera znanja i kriteriji																																														
Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov																																												
1. Pohađanje nastave	5	3																																												
2. Seminarski rad	15	8																																												
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>Obavezna:</p> <ol style="list-style-type: none"> Anthony F. Hill, Organotransition Metal Chemistry, Royal Society of Chemistry, Milton Road, Cambridge, UK, 2002. <p>Dopunska:</p> <ol style="list-style-type: none"> Gary O. Spessard and Gary L. Miessler, Organometallic Chemistry, Prentice Hall, New Jersey, 1996. Ch. Elschenbroich, Organometallics, 3rd Ed., Wiley & VCH, Weinheim, 2006. 																																													

¹Struktura 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