



Šifra predmeta: HAH121	Naziv predmeta: ANALITIČKA HEMIJA I																														
Ciklus: PRVI	Godina: PRVA	Semestar: II	Broj ECTS kredita: 8																												
Status: OBAVEZNI	Ukupan broj sati: 105 Predavanja: 45 Vježbe: 60																														
Učesnici u nastavi	Nastavnici i saradnici izabrani na oblast kojoj predmet pripada/predmet																														
Preduslov za upis:	-																														
Cilj (ciljevi) predmeta:	Sticanje osnovnih saznanja i analitičkih laboratorijskih vještina iz kvalitativne analitičke hemije.																														
Tematske jedinice:	Uvod, značaj i uloga analitičke hemije, sastav rastvora, aktivitet Puferi, poliprotoski sistemi, amfoliti, predviđanje kis.-baznih reakcija Reakcije građenja kompleksa, ravnoteže u rastvorima kompleksa Značajni kompleksni spojevi, sporedne reakcije u ravnotežama Izračunavanja u rastvorima kompleksa, priroda metalnih jona i liganada Reakcije taloženja, proizvod rastvorljivosti Sporedne reakcije i njihov uticaj na proizvod rastvorljivosti Uticaj građenja kompleksa na rastvorljivost taloga Razdvajanje hidroksida i sulfida Redoks reakcije Elektrohemijske reakcije, izračunavanje elektrodnih potencijala Konstanta ravnoteže redoks reakcija, sporedne reakcije u red.sistemima Reakcije sa izmjenjivačima jona, Jonoizmjenjivačke kolone Kvalitativna hemijska analiza Sistematska kvalitativna analiza																														
Ishodi učenja:	Stečena osnovna saznanja i analitičke laboratorijske vještine iz kvalitativne analitičke hemije.																														
Metode izvođenja nastave:	Teorijska i praktična nastava																														
Metode provjere znanja sa strukturom ocjene¹:	<table border="1"><thead><tr><th colspan="4">Provjera znanja i kriteriji</th></tr><tr><th></th><th>Kriterij</th><th>Poeni/bodovi</th><th>Uslov</th></tr></thead><tbody><tr><td>1.</td><td>Pohađanje nastave</td><td>5</td><td>3</td></tr><tr><td>2.</td><td>Aktivnost na nastavi</td><td>15</td><td>8</td></tr><tr><td>3.</td><td>Test</td><td>40</td><td>22</td></tr><tr><td>4.</td><td>Završni ispit</td><td>40</td><td>22</td></tr><tr><td colspan="2">U k u p n o</td><td>100</td><td>55</td></tr></tbody></table>			Provjera znanja i kriteriji					Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov	1.	Pohađanje nastave	5	3	2.	Aktivnost na nastavi	15	8	3.	Test	40	22	4.	Završni ispit	40	22	U k u p n o		100	55
Provjera znanja i kriteriji																															
	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov																												
1.	Pohađanje nastave	5	3																												
2.	Aktivnost na nastavi	15	8																												
3.	Test	40	22																												
4.	Završni ispit	40	22																												
U k u p n o		100	55																												

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

	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:

Obavezna:
1. Savić J, Savić M. Osnovi analitičke hemije: klasične metode. Sarajevo: Svjetlost; 1987.

Dopunska:
1. Janjić T. Teorijski osnovi analitičke hemije. Beograd: Naučna knjiga; 1980.

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