



UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO MATEMATIČKI FAKULTET

Šifra predmeta: HAH242	Naziv predmeta: ANALITIČKA HEMIJA III																	
Ciklus: PRVI	Godina: DRUGA	Semestar: IV	Broj ECTS kredita: 6															
Status: OBAVEZNI		Ukupan broj sati: 90 Predavanja: 30 sati Vježbe: 60 sati																
Učesnici u nastavi	Nastavnici i saradnici izabrani na oblast kojoj predmet pripada/predmet																	
Preduslov za upis:	-																	
Cilj (ciljevi) predmeta:	Sticanje osnovnih saznanja i laboratorijskih vještina iz kvantitativne analitičke hemije-volumetrijska analiza.																	
Tematske jedinice:	Volumetrijske metode; podjela; uslovi za izvođenje Metode zasnovane na kiselinsko baznim reakcijama Titracija slabih baza; titracija poliprotonskih kiselina i baza; indikatori Zadaci vezani za acidimetriju i alkalimetriju Metode zasnovane na reakcijama građenja kompleksa Indikatori u kompleksometriji i određivanje završne tačke titracije Selektivnost kompleksometrijskih titracija; utjecaj sporednih reakcija Metode zasnovane na reakcijama taloženja Titracija smjese halogenida; primjena metode Metode zasnovane na redoks reakcijama Redoks indikatori; titracija smjese oksidansa ili reduktora Prethodne oksidacije i redukcije; standardni rastvori za redoks titracije Zadaci vezani za redoks titracije Titracije u nevodenoj sredini; izbor amfiprotonskih rastvarača Metode odvajanja i koncentriranja; odvajanje taloženjem; taloženje s kolektorom																	
Ishodi učenja:	Stečena osnovna znanja i laboratorijske vještine iz kvantitativne analitičke hemije-volumetrijska analiza.																	
Metode izvođenja nastave:	Teorijska i praktična nastava																	
Metode provjere znanja sa strukturonim 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. Pohadanje nastave</td><td>5</td><td>3</td></tr><tr><td>2. Angažman na nastavi</td><td>20</td><td>11</td></tr><tr><td>3. Test u toku nastave</td><td>35</td><td>19</td></tr></tbody></table>			Provjera znanja i kriteriji			Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov	1. Pohadanje nastave	5	3	2. Angažman na nastavi	20	11	3. Test u toku nastave	35	19
Provjera znanja i kriteriji																		
Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov																
1. Pohadanje nastave	5	3																
2. Angažman na nastavi	20	11																
3. Test u toku nastave	35	19																

¹ Struktura bodova i bodovni kriterij za svaki nastavni predmet utvrđuje vijeće organizacione jedinice prije pocetka studijske godine u kojoj se izvodi nastava iz nastavnog predmeta u skladu sa članom 64. st.6 Zakona o visokom obrazovanju Kantona Sarajevo

	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

Literatura ² :	<p>Obavezna:</p> <ol style="list-style-type: none"> Savić J, Savić M. Osnovi analitičke hemije: klasične metode. Sarajevo: Svjetlost; 1987. Praktikum iz volumetrije (Interna skripta). Sarajevo: Prirodno-matematički fakultet. <p>Dopunska:</p> <ol style="list-style-type: none"> Skoog DA, West DM, Holler FJ. Osnovi analitičke kemije. 6th ed. (englesko), I izd. (hrvatsko). Zagreb: Školska knjiga; 1999. Harvey D. Modern Analytical Chemistry. De Pauw University: McGraw-Hill Higher Education; 2000.
---------------------------	--

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