



Obrazac SP2

UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO MATEMATIČKI FAKULTET

Stranica 1 od 2

<b>Šifra predmeta:</b> HAH242	<b>Naziv predmeta:</b> ANALITIČKA HEMIJA III		
<b>Ciklus:</b> PRVI	<b>Godina:</b> DRUGA	<b>Semestar:</b> IV	<b>Broj ECTS kredita:</b> 6
<b>Status:</b> OBAVEZNI		<b>Ukupan broj sati: 90</b> Predavanja: 30 sati Vježbe: 60 sati	
<b>Učesnici u nastavi</b>	<b>Nastavnici i saradnici izabrani na oblast kojoj predmet pripada/predmet</b>		
<b>Preduslov za upis:</b>	-		
<b>Cilj (ciljevi) predmeta:</b>	Sticanje osnovnih saznanja i laboratorijskih vještina iz kvantitativne analitičke hemije-volumetrijska analiza.		
<b>Tematske jedinice:</b>	Volumetrijske metode; podjela; uslovi za izvođenje Metode zasnovane na kiselinsko baznim reakcijama Titracija slabih baza; titracija poliprotoskih 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 amfiprotoskih rastvarača Metode odvajanja i koncentriranja; odvajanje taloženjem; taloženje s kolektorom		
<b>Ishodi učenja:</b>	Stečena osnovna znanja i laboratorijske vještine iz kvantitativne analitičke hemije-volumetrijska analiza.		
<b>Metode izvođenja nastave:</b>	Teorijska i praktična nastava		
<b>Metode provjere znanja sa strukturom ocjene<sup>1</sup>:</b>	<b>Provjera znanja i kriteriji</b>		
	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov
	1. Pohadanje nastave	5	3
2. Angažman na nastavi	20	11	

<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

	3. Test u toku nastave	35	19
	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
<b>Literatura<sup>2</sup>:</b>	<p><b>Obavezna:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>Savić J, Savić M. Osnovi analitičke hemije: klasične metode. Sarajevo: Svjetlost; 1987.</li> <li>Praktikum iz volumetrije (Interna skripta). Sarajevo: Prirodno-matematički fakultet.</li> </ol> <p><b>Dopunska:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>Skoog DA, West DM, Holler FJ. Osnovi analitičke kemije. 6th ed. (englesko), I izd. (hrvatsko). Zagreb: Školska knjiga; 1999.</li> <li>Harvey D. Modern Analytical Chemistry. De Pauw University: McGraw-Hill Higher Education; 2000.</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