



<b>Šifra predmeta:</b> HAH232	<b>Naziv predmeta:</b> ANALITIČKA HEMIJA II		
<b>Ciklus:</b> PRVI	<b>Godina:</b> DRUGA	<b>Semestar:</b> III	<b>Broj ECTS kredita:</b> 6
<b>Status:</b> OBAVEZNI		<b>Ukupan broj sati:</b> 105 Predavanja: 30 Laboratorijske vježbe: 75	
<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 znanja i laboratorijskih vještina iz kvantitativne analitičke hemije - gravimetrijska analiza.		
<b>Tematske jedinice:</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Općenito o kvantitativnoj hemijskoj analizi, uzorci, reagensi, rastvori</li><li>2. Greške u kvantitativnoj hemijskoj analizi</li><li>3. Standardna devijacija, račun</li><li>4. Područje povjerenja, Q-, F-, i t-test, račun</li><li>5. Priprema uzorka za analizu, vrste uzoraka, uzorkovanje</li><li>6. Analitičke vage, princip vaganja, vaganje metodom diferencije</li><li>7. Greške izvedenog rezultata, značajne cifre</li><li>8. Vlaga u uzorku, uticaj temperature i vlažnosti zraka na sadržaj vlage</li><li>9. Prevođenje uzorka u rastvor, rastvaranje i raščinjavanje</li><li>10. Provjera znanja - TEST</li><li>11. Gravimetrijske metode zasnovane na taloženju supstanci</li><li>12. Koloidni talozi, kristalni talozi; taloženje iz homogenih rastvora</li><li>13. Onečišćenje taloga, postupci sa talogom</li><li>14. Odvajanje taloženjem, uticaj kiselosti i građenje kompleksa</li><li>15. Izračunavanja u gravimetriji, gravimetrijski faktor</li></ol>		
<b>Ishodi učenja:</b>	Student će moći: <ul style="list-style-type: none"><li>- definirati i objasniti principe gravimetrijske analize u analitičkoj hemiji,</li><li>- navesti i izračunati osnovne statističke parametre (srednju vrijednost, medianu, mod, standardnu devijaciju) i testove (t-test i F test),</li><li>- provesti gravimetrijsku analizu zadanog uzorka.</li></ul>		
<b>Metode izvođenja nastave:</b>	Predavanja (usmeno izlaganje nastavnika – prezentacije) i laboratorijske vježbe (praktičan rad)		

<b>Metode provjere znanja sa strukturom ocjene<sup>1</sup>:</b>	Provjera znanja i kriteriji		
	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov
	1. Pohađanje nastave	5	3
	2. Angažman na nastavi	15	8
	3. Test u toku nastave	40	22
	4. Završni ispit	40	22
	U k u p n o	100	55
	*Angažman na nastavi se boduje kroz rad studenta na vježbama.		
	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> <p>1. J. Savić - M. Savić, (1989), Osnovi analitičke hemije, Klasične metode, Svjetlost, Sarajevo</p> <p>Dopunska:</p> <p>1. D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, (1999), Osnovi analitičke kemije, šesto izdanje (englesko), prvo izdanje (hrvatsko), Školska knjiga, Zagreb;</p> <p>2. D. Harvey, (2000), Modern Analytical Chemistry, De Pauw University, MCGRAW-HILL HIGHER EDUCATION;</p> <p>3. Praktikum iz Analitičke hemije II -osnovi gravimetrijske analize, Interna skripta</p>		

<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