



Obrazac SP2

Stranica 1 od 2

UNIVERZITET U SARAJEVU – PRIRODNO MATEMATIČKI FAKULTET

Šifra predmeta: HAH407	Naziv predmeta: ODABRANE METODE U ANALITIČKOJ HEMIJI		
Ciklus: PRVI	Godina: ČETVRTA	Semestar: VII	Broj ECTS kredita: 3
Status: IZBORNI	Ukupan broj sati: 45 Predavanja: 30 Laboratorijske vježbe: 15		
Učesnici u nastavi	Nastavnici i saradnici izabrani na oblast kojoj predmet pripada/predmet		
Preduslov za upis:	-		
Cilj (ciljevi) predmeta:	Sticanje znanja i laboratorijskih vještina iz metoda odvajanja i/ili prekoncentriranja analita (teških metala) iz uzoraka kompleksnog matriksa, i tehnika kod analize specija elemenata		
Tematske jedinice:	<ol style="list-style-type: none">1. Metode odvajanja2. Odvajanje u anorganskoj analizi3. Odvajanje taloženjem4. Sekvencijalna ekstrakcija pojedinih elemenata iz kompleksnog uzorka;5. Ekstrakcije čvrstom fazom6. Reakcije maskiranja i demaskiranja7. Odvajanja na jonskom izmjenjivaču8. Provjera znanja - TEST9. AAS: Metode analize hladnih para10. Analiza lakohlapivih elemenata (As, Se, Hg);11. Termogravimetrijske metode12. Termogravimetrijska analiza (TGA)13. Diferencijalna termogravimetrijska analiza (DTA)14. Diferencijalna <i>scanning</i> kolorimetrija (DSC)		
Ishodi učenja:	Student će moći: <ul style="list-style-type: none">- navesti i objasniti teorijske postavke metoda odvajanja i prekoncentriranja teških metala iz realnih uzoraka,- analizirati zadani uzorak kompleksnog matriksa na sadržaj specija elemenata primjenjujući odgovarajuće metode odvajanja kao i mjerne tehnike		
Metode izvođenja nastave:	Predavanja (usmeno izlaganje nastavnika – prezentacije) i laboratorijske vježbe (praktičan rad)		
Metode provjere znanja sa	Provjera znanja i kriteriji		
	Kriterij	Poeni/bodovi	Uslov
1. Pohadanje nastave		5	3

strukturuom ocjene¹:	2. Angažman na nastavi	10	5
	3. Testovi	45	25
	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	
Literatura²:	Dopunska:		
	1. Savić J, Savić M. Osnovi analitičke hemije: klasične metode. Sarajevo: Svjetlost; 1987.		
	2. Skoog DA, West DM, Holler FJ. Osnovi analitičke kemije. 6th ed. (englesko), I izd. (hrvatsko). Zagreb: Školska knjiga; 1999.		
	3. Lederer M. Chromatography for Inorganic Chemistry. Chichester: John Wiley and Sons; 1994.		
	4. Anderson R. Sample Pretreatment and Separation (Analytical Chemistry by Open Learning). John Wiley and Sons; 1987-reprinted 1995.		

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

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