

Studijski program		Vrsta studija (ciklus)	Dodiplomski studijski program (prvi ciklus)			
		Naziv studijskog programa	Hemija – opći smjer			
PREDMET						
Naziv predmeta		ELEKTROANALITIČKE METODE ANALIZE				
Šifra predmeta	Semestar	Status predmeta	ECTS bodovi	Kontakt sati		
HAH353	Peti (V)	Obavezni	5	75		
Obavezni prethodno položeni predmeti		Analitička hemija III				
Nastavnici i saradnici	Nosilac predmeta	Prof. dr. Mustafa Memić				
	Učesnici u nastavi	Mr. Alisa Selović, Mr. Jasmina Sulejmanović, Sabina Žero, MA				
Ciljevi predmeta	Sticanje osnovnih teorijskih i praktičnih znanja iz elektroanalitičkih metodama analize i mogućnosti njihove primjene u kvantitativnoj hemijskoj analizi					
Sadržaj predmeta						
#	Nastavna jedinica	Kontakt sati				
		P	V	S	K	
1.	Značaj i podjela metoda	2	2			
2.	Elektrokemijske ćelije: galvanske i ćelije za elektrolizu	2	2			
3.	Nernst-ova jednačina; konstanta ravnoteže; koncentracijska polarizacija	2	2			
4.	Promjena I-E krivih u zavisnosti od dodatka kemijskih reaktanata.	2	2			
5.	Polarografija, klasična metoda; mjerenje difuzijske struje; smetnje	2	2			
6.	Derivativna polarografija; osciloskopska pol.; puzna polarografija	2	2			
7.	Stripping analiza; amperometrijske titracije	2	2			
8.	Primjeri izračunavanja u polarografiji	2	2			
9.	Potencimetrija: općenito; referentne i indikatorske elektrode.	2	2			
10.	Senzori za pH; mjerenje pH; ostale jon-selektivne elektrode;	2	2			
11.	Potencimetrijska titracija, konduktometrijska titracija	2	2			
12.	Primjeri izračunavanja u potencimetriji	2	2			
13.	Elektrogravimetrija	2	2			
14.	Kulometrija i kulometrijske titracije	2	2			
15.	Primjeri izračunavanja u kulometriji i elektrogravimetriji	2	2			
OPTEREĆENJE STUDENTA (sati)						
Kontakt sati	Praktični rad	30	Seminari	Priprema ispita		
Literatura – čitanje	Pisani radovi		Ostalo (navesti)	UKUPNO		
LITERATURA			PROVJERA ZNANJA I OCJENJIVANJE			
1. Esma Ruždić, (2000), Elektroanalitičke metode, Univerzitetska knjiga, Sarajevo 2. D.A. Skoog, D.M. West, F.J. Holler, (1999) Osnovi analitičke kemije, šesto izdanje(englesko), prvo izdanje (hrvatsko), Školska knjiga, Zagreb; 4. D.A. Skoog, J.J. Leary, (1992), Principles of instrumental analysis, Fourth edition 5. C.M.A. Brett, A.M.O. Brett, (1994), Electrochemistry-principles, methods and applications, Oxford university press 6. Tom Riley, Arthur Watson, (1987), Polarography and other Voltametric Methods, Analytical Chemistry by Open Learning, JOHN WILEY & SONS 7. H.H. Willard, L.L. Merritt, J.A. Dean, F.A. Settle, (1988), Instrumental methods of analysis, Seventh edition, Wadsworth publishing company			Kriterij	Poeni	Uslov	
			1.	Pohađanje nastave	10	6
			2.	Angažman na nastavi	10	5
			3.	Testovi tokom kursa -pismeno-	2 x 20	2 x 11
			4.	Pisani rad (seminarski rad)		
			5.	Angažman na vježbama	15	8,5
			6.	Laboratorijski izvještaj		
			7.	Kolokvij		
			8.	Završni ispit -usmeno-	25	13,5
U k u p n o			100	55		
Napomene:						