

Studijski program	Vrsta studija (ciklus)	Diplomski 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	doc. dr. Mustafa Memić					
	Učesnici u nastavi	Mr. Alisa Selović, Mr. Jasmina Sulejmanović					
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.; pusna 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. Esmā 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; 3. D.A. Skoog, J.J. Leary, (1992), Principles of instrumental analysis, Fourth edition 4. C.M.A. Brett, A.M.O. Brett, (1994), Electrochemistry-principles, methods and applications, Oxford university press 5. Tom Riley, Arthur Watson, (1987), Polarography and other Voltametric Methods, Analytical Chemistry by Open Learning, JOHN WILEY & SONS 6. 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:							