

Студијски програм/студијски програми: Општа хемија-Модул општа хемија ; Примењена хемија Врста и ниво студија: Дипломске академске студије				
Назив предмета: Савремене електроаналитичке методе				
Наставник за предавања : Митић С. Снежана				
Наставник /сарадник (за вежбе) :				
Наставник /сарадник (за ДОН) : Стојановић Т. Бранка				
Статус предмета: обавезни				
Број ЕСПБ: 6				
Услов:				
Циљ предмета: је да се студенти, који су већ савладали курсеве из класичне и инструменталне хемије, упознају са веома осетљивим и селективним, савременим електроаналитичким методама које имају разноврсну и широку примену у анализи реалних узорака				
Исход предмета : Након овог курса студент је оспособљен да правилно изврши избор и примену одговарајуће електроаналитичке методе у анализи комплексног узорка				
Садржај предмета				
Теоријска настава				
Врсте електроаналитичких метода. Савремене волтаметријске и поларографске методе. Побудни сигнали у волтаметрији. Волтаметрија са линеарном променом потенцијала. Волтаметријске струје. Волтограми. Хидродинамичка волтаметрија. Примена хидродинамичке волтаметрије. Микроелектроде. Волтаметријски детектори у хроматографији. Волтаметријски сензори. Пулсни поларографски и волтаметријски поступци. Нормална пулсна поларографија. Диференцијална пулсна поларографија. Примена пулсне поларографије. Стрипинг анализа. Технике рада. Утицаји у стрипинг волтаметрији. Аспекти катодних одређивања. Циклична волтаметрија. Струја пика и потенцијал пика. Испитивање механизма електродне реакције цикличном волтаметријом. Хронопотенциометрија. Однос времена прелаза и концентрације. Одређивање времена прелаза. Апаратура, поступак при раду. Хроноамперометрија. Котлерова једначина. Електрохемијски сензори. Јон-селективне електроде. Електроде са стакленом мембрани. Електроде са чврстом мембрани. Електроде са течном мембрани. Особине јон-селективних електрода. Електрохемијски сензори за детекцију гасова. Амонијачни сензор. Кисеонични сензор. Ензимски сензори у волтаметрији.				
Практична настава				
Одређивање фосфорне киселине у кока коли. Одређивање ацетилсалицилне киселине у аспирину. Одређивање аскорбинске киселине у узорку цедевите. Одређивање Cd и Zn у смеши.				
Литература				
1. С. Митић, <i>Електроаналитичка хемија</i> , Природно-математички факултет, Ниш, 2008. 2. D. A. Skoog, F. J. Holler, T. A. Nieman, <i>Principles of Instrumental Analysis</i> , Saunders College Publishing, Philadelphia, 1998. 3. D. A. Skoog, D. M. West, F. J. Holler, <i>Fundamentals of Analytical Chemistry</i> , Saunders College Publishing, Philadelphia, 1996. (превод Школска књига , Загреб, 1999.) 4. F. Rouessac, A. Rouessac, <i>Chemical Analysis, Modern Instrumental Methods and Techniques</i> , John Wiley & Sons, Chichester, 2000. 5. М. С. Јовановић, В. М. Јовановић, <i>Електроаналитичка хемија</i> , ТМФ, Београд, 1994. 6. М. Тодоровић, В. Антонијевић, <i>Збирка задатака из инструменталне аналитичке хемије</i> , Хемијски факултет, Београд, 1984. 7. Б. Вучуровић, Л. Сајц, С. Станковић, <i>Електроаналитичке методе</i> , Практикум за лабораторијске и рачунске вежбе, ТМФ, Београд, 2001.				
Број часова активне наставе				
Предавања: 45	Вежбе: 30	Други облици наставе:	Студијски истраживачки рад:	Остали часови
Методе извођења наставе: предавања, експерименталне вежбе				
Оцена знања (максимални број поена 100)				
Предиспитне обавезе		поена	Завршни испит	поена
активност у току предавања		5	писмени испит	10
Експерименталне вежбе: 4		12	усмени испит	35
Колоквијуми за вежбе: 2		8		
Наставни колоквијуми: 2		30		
Семинар:		10		