

Табела 5.2 Спецификација предмета

Студијски програм: Основне академске студије хемије (ОХ); Основне академске студије биохемије (ОБХ); Основне академске студије хемије-контрола квалитета и управљање животном средином (ОКК); Основне академске студије заштите животне средине-аналитичар заштите животне средине (ОЗЖС), Интегрисане академске студије професор хемије (ИНХ)			
Назив предмета: РАЧУНАЊЕ У ХЕМИЈИ		Шифра:	X-101
Наставник: Слободан Б. Гаурић, Ђенђи. Ђ. Ваштаг			
Статус предмета: Обавезни (ОХ, ИНХ); Изборни (ОБХ, ОКК, ОЗЖС)			
Број ЕСПБ: 5			
Услов: Нема			
Циљ предмета Обезбеђивање широког уравнотеженог теоријског знања о кључним концептима израчунавања у хемији; оспособљавање студената за примену стандардне методологије у решавању конкретних задатака и проблема у хемији; обезбеђивање базе знања из основног рачуна у хемији као темељ за успешно савлађивање градива у току даљег хемијског образовања.			
Исход предмета <i>Након одслушног курса студент је у стању да:</i> Демонстрира развијено апстрактно мишљење о рачунским хемијским задацима засновано на разумевању основних хемијских дефиниција; демонстрира знање и разумевање основних чињеница, појмова и принципа везаних за хомогене и хетерогене равнотеже у воденим растворима; практично примени теоријско знање и разумевање у решавању квалитативних и квантитативних задатака; препозна и решава хемијске задатке и проблеме познатог контекста и примени стечено знање у оквиру других дисциплина и предмета.			
Садржај предмета <i>Теоријска настава</i> Изражавање састава раствора. Разблаживање раствора и мешање раствора. Хомогене равнотеже у растворима: јаки и слаби електролити. Израчунавање рН у растворима: јаких киселина и база, слабих киселина и слабих база, вишебазних киселина, пуфера и амфолита. Хетерогене равнотеже: производ растворљивости и растворљивост слабо растворних електролита. Образовање талога. Утицај заједничког јона на растворљивост. Квантитативно и фракционо таложење. <i>Практична настава – аудиторне (рачунске) вежбе:</i> Рачунски задаци из пређеног градива и израчунавања састава раствора, разблаживања и мешања раствора, рН у растворима јаких и слабих киселина и база, пуфера и амфолита. Рачунски задаци из области хетерогених равнотежа: стварања талога, растворљивости и различитих утицаја на растворљивост.			
Литература 1. Т. Шурањи, Љ. Јовановић: <i>Збирка задатака из аналитичке хемије</i> , Нови Сад 1995.			
Допунска литература: Скрипта и белешке са предавања и вежби			
Број часова активне наставе 4 (60)	Теоријска настава: 2 (30)	Практична настава: 2 (30)	
Методe извођења наставе Предавања, рачунске вежбе и консултације.			
Оцена знања (максимални број поена 100)			
Предиспитне обавезе	поена	Завршни испит	поена
Колоквијуми	60	Писмени испит	40