

Табела 5.2. Спецификација предмета на студијском програму основних студија

Студијски програм/студијски програми :			
Технологије, менџмент и пројектовање намештаја и производа од дрвета, Шумарство, Пејзажна архитектура и хортикултура и Еколошки инжењеринг у заштити земљишних и водних ресурса			
Врста и ниво студија: Основне академске студије			
Назив предмета: ХЕМИЈА			
Наставник (Име, средње слово, презиме): Часлав М. Лачњевац , Ранчић П. Милица , Суручић Љиљана			
Статус предмета: обавезни			
Број ЕСПБ: 7			
Услов: нема			
Циљ предмета: Пружање потребног знања из Хемије као основне дисциплине за усвајање знања из стручних предмета који се баве својствима, заштитом дрвета, хемијом и хемијском прерадом дрвета, као и дрвнопластичних масама.			
Исход предмета: Студенти на основу стеченог знања из овог курса могу да прате наставу из других предмета који се позивају на хемију (као што су: хемија дрвета, познавање материјала, композити на бази дрвата, иверице влакнатице и дрвно-пластичне масе)			
Садржај предмета			
<i>Теоријска настава:</i> Структура атома и молекула, Периодни систем елемената, хемијска веза, хемијска кинетика и равнотежа, раствори, киселине, базе и соли, оксидо-редукционе реакције, хемијски елементи: Na, K, Ca, Mg, B, Al, C, Si, N, P, S, F, Cl, Fe, Cu и њихова једињења. Увод у органску хемију и особине угљениковог атома, алкани, циклоалкани, алкени, алкадиени, алкини, ароматични угљоводоници, полициклична ароматична једињења, алкохоли, феноли, етри, карбонилна једињења, амини, карбоксилне киселине, супституисане киселине, деривати угљене киселине, полимеризација и поликондензација, протеини, липиди, угљени хидрати.			
<i>Практична настава:</i> Рачунске вежбе; Основне методе пречишћавања супстанци; Раствори; Брзина хемијске реакције; Основни типови неорганских једињења; Хидролиза и пуфери; Волуметријске методе анализе (киселинско-базне титрације); Оксидо-редукционе реакције, метода оксидо-редукционе титрације; Угљоводоници (алкани, алкени, ароматични); Алкохоли и феноли; Алдехиди, кетони; Карбоксилне киселине и њихови деривати; Угљени хидрати.			
<i>Други облици наставе – лабораторијске вежбе</i>			
Литература:			
1. К. Попов-Пергал, М. Ранчић, Љ. Чучковић (2005) Практикум из Хемије са радном свеском, Београд			
2. Ч. Лачњевац, М. Рајковић, М. Ранчић (2011), Хемија за студенте Шумарског факултета, Београд			
3. С. Р. Арсенијевић (1994) Општа и неорганска хемија, Београд;			
4. С. Р. Арсенијевић (1997) Органска хемија, Београд.			
Број часова активне наставе			Остали часови
Предавања: 3	Вежбе:	Други облици наставе: 3	Студијски истраживачки рад:
Методe извођења наставе : Орална предавања (електронске презентације), лабораторијске вежбе и консултације.			
Оцена знања (максимални број поена 100)			
Предиспитне обавезе	поена	Завршни испит	поена
активност у току предавања	3	писмени испит	30
практична настава	3	усмени испт	
колоквијум-и (4 колоквијума)	64		
семинар-и			