

Табела 5.2. Спецификација предмета

Студијски програми:	Сви студијски програми			
Врста и ниво студија:	Основне академске студије			
<b>Назив предмета:</b>	<b>Органска хемија</b>			
<b>Наставник:</b>	<b>Соња М. Ђилас, Јасна М. Чанадановић-Брунет</b>			
Статус предмета:	обавезан			
Број ЕСПБ:	9			
Услов:	нема			
<b>Циљ предмета</b>				
Стицање основних академских знања из области органске хемије, разумевање структуре и физичко-хемијских особина органских молекула и стицање вештине повезивања стеченог знања са прехранбеном, фармацеутском и хемијском технологијом.				
<b>Исход предмета</b>				
Оспособљеност за адекватно разумевање структуре, значаја и улоге представника најважнијих група органских једињења, као и њихове реактивности и механизма реакција њихових функционалних група значајних за прехранбenu, фармацеутску и хемијску индустрију.				
<b>Садржај предмета</b>				
<i>Теоријска настава</i>				
Класификација, номенклатура, структурне карактеристике и физичко-хемијске особине органских једињења. Реакције функционалних група органских једињења. Угљоводоници (алкани, алкени, алкини, циклични угљоводоници, арили). Халогени деривати угљоводоника (алкил и арил халогениди). Органска једињења кисеоника (алкохоли, феноли, етри, карбонилна једињења, карбоксилне киселине, деривати карбонских киселина и супституисане карбоксилне киселине). Органска једињења азота (нитро, нитрозо, аминок, азо и диазо једињења). Органска једињења сумпора (тиоли, сулфиди, дисулфиди, сулфонске киселине). Хемија слободних радикала (стереохемија, настајање, стабилност и реактивност). Металоорганска једињења. Хетероциклична једињења.				
<i>Практична настава</i>				
Лабораторијске вежбе обухватају методе пречишћавања и раздвајања органских супстанци; одређивање степена чистоће физичко-хемијским константама (тачка топљења и тачка кључања); синтеза, хемијске трансформације и идентификација појединих представника органских једињења.				
<b>Литература</b>				
1. М.В. Пилетић, Б.Љ. Милић, С.М. Ђилас: Органска хемија I, Прометеј, Нови Сад, 1992. 2. М.В. Пилетић, Б.Љ. Милић, С.М. Ђилас: Органска хемија II, Прометеј, Нови Сад, 1993. 3. Б.Љ. Милић, С.М. Ђилас, Ј.М. Чанадановић-Брунет: Експериментална органска хемија, Технолошки факултет, Нови Сад, 2006. 4. К.Р.С. Vollhardt, N.E. Schore, превод Б.А. Шолаја, Органска хемија, Хајдиграф, Београд, 1996. 5. T.W. Graham Solomons, C.V. Fryhle, Organic chemistry, 7 <sup>th</sup> ed., John Wiley Inc, New York, 2000.				
<b>Број часова активне наставе</b>				Остали часови: -
Предавања: 4	Вежбе: -	Други облици наставе: 3	Студијски истраживачки рад: -	
<b>Методe извођења наставе</b>				
Интерактивна предавања уз коришћење видео презентације и модела молекула, лабораторијске вежбе - индивидуалне или у мањим групама, консултације.				
<b>Оцена знања (максимални број поена 100)</b>				
<b>Предиспитне обавезе</b>		<b>Поена</b>	<b>Завршни испит</b>	<b>Поена</b>
Похађање и ангажовање на предавањима, вежбама и консултацијама		5	Усмени испит	40
Одбрањене и урађене лабораторијске вежбе		25		
Колоквијум		30		