

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>	<p>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.</p>		
<b>Исход предмета</b>	<p>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 прехранбену, фармацеутску и хемијску индустрију.</p>		
<b>Садржај предмета</b>	<p><i>Теоријска настава</i></p> <p>Класификација, номенклатура, структурне карактеристике и физичко-хемијске особине органских једињења. Реакције функционалних група органских једињења. Угљоводоници (алкани, алкени, алкини, циклични угљоводоници, ацени). Халогени деривати угљоводоника (алкил и арил халогениди). Органска једињења кисеоника (алкохоли, феноли, етри, карбонилна једињења, карбоксилне киселине, деривати карбоксилних киселина и супституисане карбоксилне киселине). Органска једињења азота (нитро, нитрозо, амино, азо и диазо једињења). Органска једињења сумпора (тиоли, сулфиди, дисулфиди, сулфонске киселине). Хемија слободних радикала (стереохемија, настајање, стабилност и реактивност). Металоорганска једињења. Хетероциклична једињења.</p> <p><i>Практична настава</i></p> <p>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.</p>		
<b>Литература</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. М.В. Пилетић, Б.Љ. Милић, С.М. Ђилас: Органска хемија I, Прометеј, Нови Сад, 1992.</li> <li>2. М.В. Пилетић, Б.Љ. Милић, С.М. Ђилас: Органска хемија II, Прометеј, Нови Сад, 1993.</li> <li>3. Б.Љ. Милић, С.М. Ђилас, Ј.М. Чанадановић-Брунет: Експериментална органска хемија, Технолошки факултет, Нови Сад, 2006.</li> <li>4. К.Р.С. Vollhardt, N.E. Schore, превод Б.А. Шолаја, Органска хемија, Хајдиграф, Београд, 1996.</li> <li>5. T.W. Graham Solomons, C.B. Fryhle, Organic chemistry, 7<sup>th</sup> ed., John Wiley Inc, New York, 2000.</li> </ol>		
<b>Број часова активне наставе</b>			
Предавања:	Вежбе:	Други облици наставе:	Студијски истраживачки рад:
4	-	3	-
Остали часови:			
-			
<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		