

**Табела 5.2** Спецификација предмета

<b>Студијски програм:</b> Основне академске студије хемије; Основне академске студије биохемије; Основне академске студије хемије - контрола квалитета и управљање животном средином, Основне академске студије заштите животне средине – аналитичар заштите животне средине, Интегрисане академске студије наставе хемије			
<b>Назив предмета:</b> УВОД У ЛАБОРАТОРИЈСКИ РАД		<b>Шифра:</b>	ИХ-104
<b>Наставник:</b> др Мирјана М. Радановић, доцент			
<b>Статус предмета:</b> изборни			
<b>Број ЕСПБ:</b> 5			
<b>Услов:</b> нема			
<b>Циљ предмета</b> Упознавање студената са правилима безбедног рада у лабораторији, основним лабораторијским посуђем и опремом и основним лабораторијским операцијама.			
<b>Исход предмета</b> <i>Након одслушаног курса студент је у стању да:</i> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. демонстрира основно знање о лабораторијском посуђу и опреми са којима ће касније током студија свакодневно руковати.</li> <li>2. демонстрира основно знање о лабораторијским операцијама које се користе при синтези или анализи неког једињења.</li> <li>3. самостално изводи експерименте, води лабораторијски дневник и на основу експерименталних резултата формулише закључке о уоченим хемијским променама.</li> </ol>			
<b>Садржај предмета</b> <i>Теоријска настава</i> Правила за безбедност приликом рада у лабораторији. Основни лабораторијски прибор и опрема. Основне лабораторијске операције. SI систем. Прикупљање, презентација и обрада експерименталних резултата. Реагенси и реагенс боце. Загревање. Мерење масе, запремине, температуре, притиска. Припремање раствора и пратећи прорачуни. <i>Практична настава:</i> Мерење масе на техничкој и аналитичкој ваги. Мерење запремине. Загревање. Мерење температуре. Састављање апаратура. Реакције добијања гасова. Раздвајање компонената смеше. Припремање раствора. Реакције синтезе и одређивање теоријског и практичног приноса.			
<b>Литература</b> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. В. М. Леовац, В. И. Чешљевих, Ј. Војиновић Јешић, "Практикум опште хемије" ПМФ, Нови Сад, 2015.</li> </ol>			
<b>Број часова активне наставе</b>	<b>Теоријска настава:</b>	<b>Практична настава:</b>	
4 (60)	1 (15)	3 (45)	
<b>Методe извођења наставе</b> Предавања, лабораторијске вежбе и консултације.			
<b>Оцена знања (максимални број поена 100)</b>			
<b>Предиспитне обавезе</b>	поена	<b>Завршни испит</b>	поена
активност у току предавања	10	усмени испит	30
практична настава	20		
колоквијум	40		