

**Табела 5.2.** Спецификација предмета  
Спецификацију треба дати за сваки предмет из студијског програма.

<b>Студијски програм : Основне академске студије физичке хемије</b>			
<b>Назив предмета: Општи курс физичке хемије 2</b>			
<b>Наставник/наставници: Петковић М. Милена</b>			
<b>Статус предмета: Обавезни</b>			
<b>Број ЕСПБ: 7</b>			
<b>Услов: За полагање испита је потребно завршити вежбе из предмета Општи курс физичке хемије 1</b>			
<b>Циљ предмета</b> Да се студенти упознају са својствима и равнотежом фаза, као и са појавама на граници фаза.			
<b>Исход предмета</b> Студент ће моћи да успостави везу између структуре молекула и макроскопских својстава, као што су моларна запремина, површински напон, електрична и магнетска својства. Моћи ће да разматра својства разблажених раствора, као и равнотеже једнокомпонентних и вишекомпонентних, једнофазних и вишефазних система. Биће у стању да конструише и интерпретира дијаграме фаза, познаваће законитости на границама фаза и разумеће њихов значај.			
<b>Садржај предмета</b> <i>Теоријска настава</i> Опште особине течног и чврстог стања. Напон паре, Клаузијус-Клапејронова једначина. Унутрашњи притисак. Површински напон. Вискозност течности. Течни кристали, стакласто стање. Физичке особине и структура молекула: рефракција, електричне и магнетске особине. Апсорпција зрачења. Оптичка активност. Равнотежа фаза: једнокомпонентни, двокомпонентни, трокомпонентни системи. Разблажени раствори-колигативне особине и растворљивост. Адсорпција, типови и законитости. Основне особине колоида.  <i>Практична настава</i> Експерименталне вежбе прате теоријску наставу. Практикум садржи десет експерименталних вежби које студенти изводе индивидуално.			
<b>Литература</b> 1. Холцлајтнер-Антруновић Иванка, Општи курс физичке хемије, Завод за издавање уџбеника, Београд, 2012. 2. Atkins, P.W. & de Paula, J. Physical Chemistry, 7th edition. W.H. Freeman & Co., New York, 2002. 3. Р. Коњевић и сар., Практикум из физичке хемије за студенте хемије, ПМФ, Београд, 1985. 4. У. Миоч, Р. Херцигоња, Збирка задатака из општег курса физичке хемије, ДП Студ. Трг, 1996.			
<b>Број часова активне наставе</b>	<b>Теоријска настава: 4</b>	<b>Практична настава: 4</b>	
<b>Методe извођења наставе</b> Предавања и интерактивна настава са објашњењима, израдом задатака, тестовима. Практична настава кроз колоквијуме, задатке и експерименталне вежбе.			
<b>Оцена знања (максимални број поена 100)</b>			
<b>Предиспитне обавезе</b>	поена	<b>Завршни испит</b>	поена
активност у току предавања	2	писмени испит	
практична настава	18	усмени испит	60
колоквијум-и	20	.....	
семинар-и			

Начин провере знања могу бити различити наведено у табели су само неке опције: (писмени испити, усмени испт, презентација пројекта, семинари итд.....

\*максимална дужна 2 странице А4 формата