
	<b>УНИВЕРЗИТЕТ У БАЊОЈ ЛУЦИ</b> <b>ПРИРОДНО- МАТЕМАТИЧКИ ФАКУЛТЕТ</b>		
	<b>I циклус студија</b>		
	<b>Студијски програм:</b>	<b>Хемија</b> Наставни смјер / Општи смјер	

<b>Назив предмета</b>	<b>Физичка хемија 3</b>			
<b>Шифра предмета</b>	<b>Статус предмета</b>	<b>Семестар</b>	<b>Фонд часова</b>	<b>Број ECTS бодова</b>
СПХОН166ФХ3	обавезни	VI	2+2	5
<b>Наставници</b>	доц. др Дијана Јелић			

<b>Условљеност другим предметима:</b>	<b>Облик условљености</b>
Предмети: Физичка хемија 1 и Физичка хемија 2	Положен

<b>Циљеви изучавања предмета:</b>
Циљ предмета из области физичке хемије је теоријско и експериментално проучавање различитих облика материје преко њихових макроскопских особина и њихову интеракцију са енергијом. Упознавањем са хемијском термодинамиком студенти ће лакше разумијети основне принципе, законе и теорију физичке хемије уопште, као и појединих њених дисциплина као што су хемнијска кинетика, електрохемија, спектрохемија, колоидна хемија, биофизичка хемија

<b>Исходи учења (стечена знања):</b>
Кроз предмете физичке хемије студент треба бити у могућности да приликом рјешавања постављеног проблема према постављеном моделу преко извођења једначина да јасну слику физичких и хемијских појава и промјена које проучава.

<b>Садржај предмета:</b>
Адсорпција. Адсорпционе равнотеже. Адсорпционе изотерме. Основи колоидне хемије: колоидни системи, структура, структура колоидне честице, кинетичке, оптичке и електричне особине, стабилност и коагулација колоида. Основи радиохемије: природна и вјештачка активност, јонизујуће зрачење, дозе зрачења.

<b>Методе наставе и савладавање градива:</b>
Предавања, рачунске вјежбе, лабораторијске вјежбе

<b>Литература:</b>
<ol style="list-style-type: none"> <li>Н. Чегар, Ј. Пенавин-Шкундрић, Б. Шкундрић, Основи хемијске термодинамике, Бањалука, 2006</li> <li>И. Д. Холцлајтнер Антуновић, Општи курс физичке хемије, Завод за уџбенике и наставна средства, Београд, 2000</li> <li>Д. Малешев, Одабрана поглавља физичке хемије, Фармацеутски факултет, Београд, 2003</li> <li>P. W. Atkins, Physical Chemistry, Oxford, University Press,</li> <li>М. Јурањи, Физичка хемија, Збирка рјешених задатака, Универзитет у Новом Саду, Едиција Универзитетски уџбеник, Нови Сад 1998</li> </ol>

<b>Облици провјере знања и оцјењивања:</b>
Колоквијуми, Тестови, Писмени испит, Усмени испит

<b>Лабораторијске вјежбе</b>	10	<b>Тест - теорија</b>	15
<b>Тест - задаци</b>	15	<b>Завршни испит</b>	60

<b>Посебна назнака за предмет:</b>
Име и презиме наставника који је припремио податке: доц. др Дијана Јелић