

	<b>УНИВЕРЗИТЕТ У ИСТОЧНОМ САРАЈЕВУ</b>					
	Технолошки факултет					
	<i>Студијски програм: Хемијско инжењерство и технологија</i>					
	I циклус студија	IV година студија				
<b>Пун назив предмета</b>	КОЛИДНА ХЕМИЈА					
<b>Катедра</b>	Катедра за инжењерство заштите животне средине					
<b>Шифра предмета</b>	<b>Статус предмета</b>	<b>Семестар</b>	<b>ECTS</b>			
04-2-079-7	изборни	VII	4			
<b>Наставник/ -ци</b>	др Миладин Глигорић, редовни професор					
<b>Сарадник/ -ци</b>	др Александар Дошић, доцент					
<b>Фонд часова/ наставно оптерећење (седмично)</b>		<b>Индивидуално оптерећење студента (у сатима семестрално)</b>			<b>Коефицијент студентског оптерећења S<sub>0</sub></b>	
П	АВ	ЛВ	П	АВ	ЛВ	S <sub>0</sub>
2	1	1	30	15	15	1.00
укупно наставно оптерећење (у сатима, семестрално) 2*15 + 1*15 + 1*15 = 60 h			укупно студентско оптерећење (у сатима, семестрално) 2*15*1.00 + 1*15*1.00 + 1*15*1.00 = 60 h			
Укупно оптерећење предмета (наставно + студентско): 60 + 60 = 120 сати семестрално						
<b>Исходи учења</b>	<p>Након одслушаног курса студент је у стању да:</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>демонстрира знање и разумјевање основних појмова, законитости и принципа у области колоидне хемије,</li> <li>влада основним законитостима у колоидним системима,</li> <li>посједује вјештине у карактеризацији и подешавању особина различитих колоидних система,</li> <li>посједује способност практичне примене стечених знања у разним производним системима,</li> <li>логички повезује теоријска, експериментална и рачунска знања, ефикасно учење, тимски рад, коришћење литературе.</li> </ol>					
<b>Условљеност</b>	Нема					
<b>Наставне методе</b>	Предавања, аудиторне и лабораторијске вјежбе, колоквијуми.					
<b>Садржај предмета по седмицама</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>Основне дефиниције колоида. Образовање и подјела.</li> <li>Добијање и пречишћавање колоида.</li> <li>Величина и облик колоидних честица.</li> <li>Физичко-хемијска структура колоида.</li> <li>Површинске појаве: површински напон, адсорпција.</li> <li>Вискозност колоидних раствора.</li> <li>Кинетичке појаве код колоида: Брауново кретање, дифузија, седиментација и осмотски притисак.</li> <li>Оптичке појаве код колоида: преламање, расипање и апсорпција свјетлости.</li> <li>Електричне појаве код колоида.</li> <li>Електрокинетичке појаве код колоида.</li> <li>Реолошке особине колоида.</li> <li>Коагулација колоида.</li> <li>Специфични колоидни системи: емулзије, пјене и гелови.</li> </ol>					
<b>Обавезна литература</b>						
<b>Аутор/ и</b>	<b>Назив публикације, издавач</b>	<b>Година</b>	<b>Странице (од-до)</b>			
Љ. Ђаковић	Колоидна хемија, Завод за уџбенике и наставна средства, Београд	2006				
Љ. Ђаковић, П. Докић	Практикум колоидне хемије, Завод за уџбенике и наставна средства, Београд; Технолошки факултет, Нови Сад	2003				
Д.Тошковић, В.Алексић	Збирка задатака из Физичке хемије, Шабац	2002				
<b>Допунска литература</b>						
Аутор/ и	Назив публикације, издавач	Година	Странице (од-до)			

D. Myers	Surfaces, Interfaces and Colloids, Wiley, електронска верзија	1999	
<b>Обавезе, облици проvjере знања и оцјењивање</b>	<b>Врста евалуације рада студента</b>	<b>Бодови</b>	<b>Процент</b>
	Предиспитне обавезе		
	присуство предавањима/вјежбама	6	6 %
	лабораторијске вјежбе	14	14 %
	колоквијум теорија	30	30%
	колоквијум задаци	20	20 %
	Завршни испит		
	завршни испит (усмени)	30	30 %
	УКУПНО	100	100 %
<b>Web страница</b>	www.tfzv.ues.rs.ba		
<b>Датум овјере</b>			