

	УНИВЕРЗИТЕТ У ИСТОЧНОМ САРАЈЕВУ Медицински факултет			
	Студијски програм: стоматологија			
	Интегрисане академске студије	I година студија		
Пун назив предмета	ХЕМИЈА У МЕДИЦИНИ			
Катедра	Катедра за претклиничке предмете, Медицински факултет Фоча			
Шифра предмета	Статус предмета	Семестар	ECTS	
СТ-04-2-010-2	изборни	II	1	
Наставник/ -ци	проф. др Наташа Милић, редовни професор			
Сарадник/ -ци				
Фонд часова/ наставно оптерећење (седмично)		Индивидуално оптерећење студента (у сатима семестрално)	Коефицијент студентског оптерећења S ₀ ¹	
П	В	СП	S ₀	
1	0	0	1	
укупно наставно оптерећење (у сатима, семестрално) 1*15 + 0*15 + 0*15 = 15		укупно студентско оптерећење (у сатима, семестрално) 1*15*1 + 0*15*1 + 0*15*1 = 15		
Укупно оптерећење предмета (наставно + студентско сати семестрално): 15+15= 30 сати семестрално				
Исходи учења	1. разумевање хемијских појмова и хемијских реакција представља основу за праћење наставног процеса хемије, односно плана и програма из биохемије.			
Условљеност	нема условљености			
Наставне методе	предавања			
Садржај предмета по седмицама	Предавања: <ol style="list-style-type: none"> Хемијске везе и типови. Међумолекулске везе, Вендервалсове везе. Водонична веза и њена важност за биолошку важна једињења. Комплексна једињења: структура комплекса и њихов биохемијски значај..... Водени раствори. Раствори електролита и неелектролита. Класификација раствора. Колоидни раствори. Осмоза Хемијске реакције врсте. Основа термодинамичких промена при реакцијама у живим системима. Закони термодинамике. Оксидо-редукција. Биолошки редокс системи Хемијска кинетика: хомогени и хетерогени системи Енергија активације. Катализатори Хемија слободних радикала Хемијска равнотежа. Електролити: јаки и слаби Пуфери дефиниција и механизам деловања Угљоводоници: Подела изомери и подела изомера. Ароматски и хетероциклични угљоводоници..... Полимери и полимеризација.. Тиоли Полиоли; гликол и глицерин Једињења са алдехидном и кето групом. Угљенихидрати, Масне киселине дефиниција и подела Амино киселине и подела. Пептидна веза и протеини. Подела и структура протеина. Примарна, секундарна терцијарна и квартерна... 			
Обавезна литература				
Аутор/ и	Година	Странице (од-до)		
Проф. Др Ј. Куљанин Јаковљевић	Хемијски практикум 2013			
Допунска литература				
Аутор/ и	Назив публикације, издавач	Година	Странице (од-до)	
Обавезе, облици провјере знања и оцјењивање	Врста евалуације рада студента		Бодови	Проценат
	Предиспитне обавезе			
	присуство предавањима / вјежбама		25	25%
	тест/колоквијум		25	25%
Завршни испит				

¹Коефицијент студентског оптерећења S₀ се рачуна на следећи начин:

а) за студијске програме који не иду на лиценцирање: S₀ = (укупно оптерећење у семестру за све предмете 900 h – укупно наставно оптерећење П+В у семестру за све предмете ____ h) / укупно наставно оптерећење П+В у семестру за све предмете ____ h = _____. Погледати садржај обрасца и објашњење.

б) за студијске програме који иду на лиценцирање потребно је користити садржај обрасца и објашњење.

	тест	50	50%
	УКУПНО	100	100 %
Датум овјере	03.11.2016.год		

* користећи опцију инсерт мод унијети онолико редова колико је потребно