

	УНИВЕРЗИТЕТ У ИСТОЧНОМ САРАЈЕВУ					
	Технолошки факултет					
	<i>Студијски програм: Хемијско инжењерство и технологија</i>					
	I циклус студија		I година студија			
Пун назив предмета	НЕОРГАНСКА ХЕМИЈА					
Катедра	Катедра за хемију – Технолошки факултет					
Шифра предмета	Статус предмета		Семестар	ECTS		
	Обавезан		II	7		
Наставник	др Миладин Глигорић, редовни професор					
Сарадник	др Александар Дошић, доцент					
Фонд часова/ наставно оптерећење (седмично)			Индивидуално оптерећење студента (у сатима семестрално)		Коефицијент студентског оптерећења S₀	
П	АВ	ЛВ	П	АВ	ЛВ	S ₀
3	1	2	60	20	40	1,33
укупно наставно оптерећење (у сатима, семестрално) 3*15+1*15+2*15=90 сати			укупно студентско оптерећење (у сатима, семестрално) 3*15*1,33+1*15*1,33+2*15*1,33=120 сати			
Укупно оптерећење предмета (90 +120=210 сати семестрално)						
Исходи учења	<p>Након одслушаног курса студент је оспособљен да:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. демонстрира основно знање о распрострањености и физичким и хемијским својствима одабраних хемијских елемената и њихових једињења, 2. демонстрира основно знање о лабораторијским и индустријским поступцима за добијање одабраних хемијских елемената и њихових једињења, 3. демонстрира основно знање о примјени одабраних хемијских елемената и њихових једињења, 4. самостално изводи експерименте и на основу експерименталних резултата формулише закључке о хемијском понашању елемената и њихових неорганских једињења, 5. формулише тачне закључке на основу експерименталних резултата, 6. логички повезује теоријска, експериментална и рачунска знања, ефикасно учење, тимски рад, коришћење литературе, 7. безбједно рукује хемикалијама и основним лабораторијским прибором. 					
Условљеност						
Наставне методе	Предавања, аудиторне и лабораторијске вјежбе, колоквијуми.					
Садржај предмета по седмицама	<ol style="list-style-type: none"> 1. Хемија елемената и њихова једињења. Класификација неорганских једињења-особине и подјела. 2. Комплексна једињења. Номенклатура неорганских једињења. 3. Типови кристалних структура. Енергија решетке јонских кристала. Јонски и ковалентни полупречници. Класификација растварача 4. Водоник. Особине и добијање. Једињења. Класификација хидрида. 5. Елементи 18 групе – племенити гасови. Општа својства, добијање и једињења. 6. Елементи 17 групе – халогени елементи. Општа својства, добијање и једињења. 7. Елементи 16 групе – халогени елементи. Општа својства, добијање и једињења. 8. Елементи 15 групе – група азота. Општа својства, добијање и једињења. Нитриди. 9. Елементи 14 групе – група угљеника. Општа својства, добијање и једињења. Карбиди. 10. Елементи 13 групе – група бора. Општа својства, добијање и једињења.. 11. Елементи 1 и 2 групе – алкални и земноалкални метали. Општа својства, добијање и једињења. 12. Прелазни метали. Општа својства елемената од III-б до VII-б групе. 13. Тријада гвожђа. Платински метали. Општа својства. 14. Елементи групе бакра. Елементи групе цинка. Општа својства, добијање и једињења. 15. Унутрашње-прелазни метали: f-елементи. Општа својства. <p>Послије 8. и 15. предавања предвиђена провјера знања и овјера семестра.</p>					
Обавезна литература						
Аутор/ и	Назив публикације, издавач			Година	Странице (од-до)	
Полети, Д.	Општа хемија II део – хемија елемената, Технолошко-металуршки факултет, Београд			2011.	1-280	
Глигорић, М., Тадић, Г.	Збирка задатака из опште хемије, Технолошки факултет, Зворник			2004.	237-426	

Богуновић, Љ., Полети Д., Поповић, М., Стевић, С.	Практикум опште хемије II део, Технолошко-металуршки факултет, Београд	1997.	1-90	
Допунска литература				
Аутор/ и	Назив публикације, издавач	Година	Странице (од-до)	
Филиповић, И., Липановић, С.	Опћа и анорганска хемија II дио -хемијски елементи и њихови спојеви, Школска књига, Загреб	1989.	618-1145	
Поповић, М., Васовић, Д., Богуновић, Љ., Полети, Д. Ћуковић, О.	Збирка задатака из опште хемије, Технолошко-металуршки факултет, Београд	2007.	131-301	
Обавезе, облици провјере знања и оцјењивање	Врста евалуације рада студента		Бодови	Процент
	Предиспитне обавезе			
	присуство предавањима/вјежбама		6	6 %
	Лабораторијске вјежбе		20	20 %
	колоквијум теорија		24	24 %
	колоквијум задаци		20	20 %
	Завршни испит			
	завршни испит (усмени)		30	30 %
УКУПНО		100	100 %	
Web страница	www.tfzv.ues.rs.ba			
Датум овјере				