

Прилог бр. 3.6		Предметна програма од прв циклус на студии			
1.	Наслов на наставниот предмет	Општа и неорганска хемија 2			
2.	Код	ТМФ236			
3.	Студиска програма	Сите студиски програми			
4.	Организатор на студиската програма (единица, односно - институт, катедра, оддел)	Технолошко-металуршки факултет			
5.	Степен (прв, втор, трет циклус)	Прв циклус			
6.	Академска година /семестар	Прва година / втор семестар	7.	Број на ЕКТС-кредити	8
8.	Наставник	Д-р Гордана Русеска, ред. проф. Д-р Билјана Ангешева, вонр. проф.			
9.	Предуслови за запишување на предметот	/			
10.	Цели на предметната програма (компетенции): Запознавање со хемиските елементи и нивните соединенија				
11.	<p>Содржина на предметната програма:</p> <p>Периоден систем</p> <p>Водород,</p> <p>Блок на s-елементи (IA подгрупа. IIА- подгрупа), општи карактеристики/ преглед на соединенија..</p> <p>Блок на р-елементи (IIIВ, IVВ, VВ, VIВ и VIIВ- подгрупа). Општи карактеристики/ преглед на соединенија.</p> <p>Блок на d- и f- елементи.</p> <p>Преодни елементи, општи карактеристики.</p> <p>Добивање на метали.</p> <p>Елементи од IIIА-подгрупа (подгрупа на скандиум, лантаноиди, актиноиди).</p> <p>Елементи од IVA, VA, VIA, VIIA и VIII подгрупа.</p> <p>Елементи од IB и IIB- подгрупа.</p>				
12.	Методи на учење: предавања, лабораториски и пресметковни вежби, консултации, проектна (домашна, семинарска) задача				
13.	Вкупен расположив фонд на време	240 часови			
14.	Распределба на расположивото време				
15.	Форми на наставните активности	15.1.	Предавања - теоретска настава	45 часови	
		15.2.	Вежби (лабораториски, аудиториумски), семинари, тимска работа	45 часови	
16.	Други форми на активности	16.1.	Проектни задачи	30 часови	
		16.2.	Самостојни задачи	30 часови	
		16.3.	Домашно учење – задачи	90 часови	
17.	Начин на оценување				
	17.1.	Тестови	80 бодови		
		Успешно реализирани лабораториски/аудиториски вежби	10 бодови		

	17.2.	Домашна задача и/или семинарска работа			5 бодови	
	17.3.	Активност и учество			5 бодови	
18.	Критериуми за оценување (бодови/ оценка)		до 50 бода		5 (пет) (F)	
			51 x до 60 бода		6 (шест) (E)	
			61 x до 70 бода		7 (седум) (D)	
			од 71 до 80 бода		8 (осум) (C)	
			од 81 до 90 бода		9 (девет) (B)	
			од 91 до 100 бода		10 (десет) (A)	
19.	Услов за потпис и за полагање завршен испит		Минимум 11 бодови од активностите 17.1 до 17.4.			
20.	Јазик на кој се изведува наставата		Македонски			
21.	Метод на следење на квалитетот на наставата		Повремени тестови			
22.	Литература					
	22.1.	Задолжителна литература				
		Реден број	Автор	Наслов	Издавач	Година
		1.	Гринвуд, Ерншо	Хемија на елементите	Просветно дело, Скопје	2009
		2.	Raymond Chang, Jason Overby	CHEMISTRY -Edition: 13,	MC graw, Hill Education	2019
		3.	В. Бошевска и др.	Општа и неорганска хемија (1 и 2) (II издание)	УКИМ- Скопје	2007
		4.	В. Бошевска и др.	Лабораториски практикум по општа хемија (II издание)	УКИМ, Скопје	1999
	5.	В. Бошевска и др.	Збирка задачи по општа и неорганска хемија (II издание)	УКИМ; Скопје	1999	
	22.2.	Дополнителна литература				
		Реден број	Автор	Наслов	Издавач	Година
		1.				
2.						
3.						