

1.	Наслов на наставниот предмет	Хемија		
2.	Код	ФЈЈ05		
3.	Студиска програма	Наставна физика, двопредметни студии математика-физика		
4.	Организатор на студиската програма (единица, односно институт, катедра, оддел)	ПМФ, Универзитет “Св. Кирил и Методиј”, Скопје		
5.	Степен (прв, втор, трет циклус)	прв		
6.	Академска година/семестар	I/2	7. Број на ЕКТС кредити	6
8.	Наставник	проф. д-р Методија Најдоски		
9.	Предуслови за запишување на предметот	нема		
10.	Цели на предметната програма (компетенции): <ul style="list-style-type: none"> • Преку интерактивна настава и лабораториски вежби, студентите треба да се здобијат со знаења од основите на хемијата, вклучувајќи ја структурата на супстанците, основните законитости по кои се одвиваат хемиските промени на супстанците и номенклатурата на основните групи неоргански соединенија. • Студентите треба да ги совладаат основите на хемиското сметање. • Да се стекнат со практични знаења и вештини од хемијата. 			
11.	Содржина на предметната програма: <ul style="list-style-type: none"> • Вовед во општа хемија • Атомско-молекуларна теорија • Структура на молекули • Основни типови неоргански соединенија и нивните особини • Хемиска термодинамика • Хемиска кинетика • Хемиска рамнотежа • Раствори • Рамнотежи во раствори од електролити • Оксидационо-редукциони и електрохемиски процеси. 			
12.	Методи на учење: Следење на предавањата и демонстрационите експерименти, аудиториски и лабораториски вежби, учење преку изработка на семинарска работа, користење на препорачаната литература и препорачаните видео експерименти дадени со литературата.			
13.	Вкупен расположлив фонд на време	7ЕКТС · 30 = 210 часови		
14.	Распределба на расположивото време	60 + 45 + 0 + 0 + 105 = 210		
15.	Форми на наставните активности	15.1	Предавања-теоретска настава	60 часови
		15.2	Вежби (лабораториски, аудиториски), семинари, тимска работа	45 часови
16.	Други форми на активности	16.1	Проектни задачи	0 часови
		16.2	Самостојни задачи	0 часови
		16.3	Домашно учење	105 часови
17.	Начин на оценување 32 + 32 + 20 + 16 = 100			
	17.1.	Практична работа	24 бодови	
	17.2.	Семинарска работа/проект	10 бодови	
	17.3.	Активност и учество	16 бодови	
	17.4.	Завршен испит	50 бодови	

18.	Критериуми за оценување (бодови/оценка)		до 50 бода	5 (пет) (F)		
			од 51 до 60 бода	6 (шест) (E)		
			од 61 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.	Услови за потпис и полагање на завршен испит		потпис-редовност на предавањата и вежбите, завршен испит - положен практичен дел и презентирана семинарска работа			
20.	Јазик на кој се изведува наставата		македонски јазик			
21.	Метод на следење на квалитетот на наставата		анкети			
22.	Литература					
	Задолжителна литература					
	22.1	Ред.број	Автор	Наслов	Издавач	Година
		1.	М. Најдоски	Општа и неорганска хемија	Авторот	2011
		2.	М. Најдоски	Збирка задачи поопшта и неорганска хемија	Авторот	2009
		3.	М. Најдоски	Практикум по општа и неорганска хемија	ПМФ	2004
	22.2	Дополнителна литература				
		Ред.број	Автор	Наслов	Издавач	Година
		1.	М. Најдоски, М. Буклевски	Збирка решени задачи по општа хемија	Авторот	2011
		2.	J. W. Hill, R. H. Petrucci, T. W. McCreary, S. S. Perry	Generalchemistry (превод на македонски)	Upper Saddle River	2010