

	Catedra CHIMIE GENERALĂ	RE/Ț.:	04
		DATA:	21.01.2016
	N.D. 09.3.1 – 13	Pag. 1 / 2	
	Planul prelegerilor, lucrărilor practice și de laborator la chimia generală și anorganică		

"CONFIRM"
 Șeful catedrei Chimie Generală, doctor în științe chimice,
 conferențiar universitar C. Cheptănaru
 " 30 " august 2018

P L A N U L

tematico-calendaristic de prelegeri, lucrări practice și de laborator la chimia generală și anorganică pentru studenții anului I,
 Facultatea Farmacie pe anul universitar 2018 – 2019

Semestrul I. Chimie generală

Nr	Data	Tema prelegerii 2 ore	Tema lucrărilor practice și de laborator 2 ore	Lucru individual (ore)
1	03-07.09.2018	Structura atomului (modelul cuantico-mecanic). Numerele cuantice ale electronului. Configurația electronică a atomilor.	Regulile de lucru în laboratorul de chimie. Măsuri de prim ajutor în laborator.	-
2	10-14.09.2018	Contrația lantanoidică a atomilor elementelor. Variația periodică a proprietăților atomilor.	Structura atomului. Configurații electronice ale atomilor.	6
3	17-21.09.2018	Legătura chimică. Metoda schemelor de valență (SV). Legătura covalentă și proprietățile ei.	Legătura chimică. Diagrame energetice a OM în molecule homonucleare și heteronucleare.	6
4	24-28.09.2018	Legătura chimică. Metoda orbitalilor moleculari (MOM).	Prepararea compușilor complecși.	6
5	01-05.10.2018	Compuși complecși. Teoria coordinativă a lui Werner. Clasificarea și nomenclatura compușilor complecși.	Echilibre chimice în soluțiile compușilor complecși.	6
6	08-12.10.2018	Chelați și compuși intracomplecși. Noțiuni de chelatoterapie. Echilibre în soluțiile compușilor complecși. Izomeria compușilor complecși.	Reacții de oxido-reducere în mediu neutru, acid și bazic.	6
7	15-19.10.2018	Reacții de oxido-reducere. Determinarea direcției și gradului de desfășurare a lor pe baza potențialelor standard de oxido-reducere.	Totalizarea 1. Reacții de oxido-reducere. Structura atomului. Legătura chimică. Compuși complecși.	6

	Catedra CHIMIE GENERALĂ	RE/Δ.:	04
		DATA:	21.01.2016
	N.D. 09.3.1 – 13	Pag. 2 / 2	
	Planul prelegerilor, lucrărilor practice și de laborator la chimia generală și anorganică		

8	22-26.10.2018	Energetica reacțiilor chimice. Energia internă. Entalpia. Legea lui Hess și consecințele ei. Direcția reacțiilor chimice. Entropia. Energia Gibbs.	Determinarea entalpiei de neutralizare.	6
9	29.10-02.11.2018	Echilibrul chimic. Legea acțiunii maselor. Constante de echilibru Kc, Kp, Ka și legătura dintre ele.	Deplasarea echilibrului chimic. Influența concentrației asupra echilibrului.	6
10	05-09.11.2018	Cinetica chimică. Viteza reacțiilor chimice și dependența ei de diferiți factori. Noțiuni de farmacocinetică.	Cercetarea dependenței vitezei reacției de descompunere a tiosulfatului de sodiu de concentrația lui.	6
11	12-16.11.2018	Soluții. Modurile de exprimare a concentrației soluțiilor în farmacie. Echivalentul. Factorul de echivalență.	Cercetarea dependenței vitezei reacției de descompunere a tiosulfatului de sodiu de temperatură.	6
12	19-23.11.2018	Proprietățile coligative ale soluțiilor.	Totalizarea 2. Energetica și cinetica reacțiilor chimice.	5
13	26-30.11.2018	Echilibre în soluțiile electroliților slabi. Gradul și constanta de disociere. Legea diluției lui Ostwald.	Prepararea soluțiilor cu concentrația dată.	5
14	03-07.12.2018	Tezele de bază ale teoriei soluțiilor electroliților tari	Osmoza. Determinarea presiunii osmotice a soluției de zahăr.	5
15	10-14.12.2018	Hidroliza. Gradul și constanta de hidroliză a diferitor tipuri de săruri.	Hidroliza sărurilor. Echilibre în soluțiile electroliților. pH-ul soluțiilor.	5
16	17-21.12.2018	Teoriile acizilor și bazelor. pH-ul soluțiilor apoase.	Totalizarea 3. Soluțiile și proprietățile lor.	5
17	07-11.12.2018	Tăria acizilor și bazelor. Constantele de ionizare ale acizilor și bazelor.	Colocviu diferențiat.	

Responsabil de cursul de chimie generală,
doctor în științe chimice, conferențiar universitar

L. Chistruga