

**Subiecte pentru examenul de licență la specializările **CHIMIE** și **CHIMIE MEDICALA**  
An universitar 2022-2023**

**Chimie anorganică**

**BIBLIOGRAFIE:**

Chiriac A., Radovan C., Dascălu D., Chiriac V., 2005. Compendiu de chimie generală pentru licență, Ed. Universității de Vest, Timișoara.

Nr. crt.	Subiecte teoretice	Pag.
1.	Noțiuni, mărimi chimice.	7-10
2.	Legile fundamentale ale chimiei.	10-11
3.	Calculul echivalentului-gram.	12-13
4.	Structura atomului: numere cuantice.	21-24
5.	Configurațiile electronice ale atomilor	24-28
6.	Nucleul atomic.	34-38
7.	Legea periodicității. Sistemul periodic. Corelarea structurii învelișului electronic cu poziția elementelor în sistemul periodic.	42-46
8.	Variația proprietăților elementelor în sistemul periodic: electronegativitatea; caracterul electrochimic; valența față de hidrogen și valența maximă față de oxigen a elementelor din grupele principale.	57-60
9.	Legătura ionică.	68-70
10.	Legătura covalentă. Starea de valență.	77-81
11.	Legătura covalentă. Structura, proprietățile electrice și magnetice ale câtorva compuși covalenți.	91-95
12.	Soluții. Dizolvarea solidelor. Concentrația soluțiilor.	139-143
13.	Soluții. Legile amestecurilor. Soluții ideale. Proprietăți coligative.	143-147
14.	Echilibrul chimic.	154-159
15.	Reacții cu transfer de protoni. Teoria protolitică a acizilor și bazelor. Teoria Lewis. Proprietățile acido-bazice ale apei. pH-ul. Produsul ionic al apei.	167-171
16.	Reacții cu transfer de protoni. Tăria relativă a acizilor și bazelor. Calculul pH-ului în soluții de acizi și baze.	171-176
17.	Reacții cu transfer de protoni. Acizi și baze slabe în soluții apoase. Grad de disociere. Deplasarea echilibrelor acido-bazice.	176-180
18.	Hidroliza sărurilor.	189-192
19.	Reacții cu formare de precipitat. Solubilitate. Produs de solubilitate	196-199
20.	Reacții cu formare de combinații complexe.	204-208
21.	Reacții chimice cu transfer de electroni. Reacții de oxidare – reducere. Oxidare. Reducere. Oxidant. Reducător. Cuplu redox. Potențialul de electrod.	213-219
22.	Noțiuni de termodinamică chimică. Concepte fundamentale. Principiul întâi al termodinamicii aplicat la procesele chimice.	258-262
23.	Noțiuni de termodinamică chimică. Criterii de evaluare a sensului de desfășurare a reacțiilor chimice.	262-265
24.	Noțiuni elementare de cinetică de chimică: viteză de reacție, ordin cinetic, molecularitate.	272-275
25.	Noțiuni elementare de cinetică de chimică: calculul valorilor parametrilor cinetici	276-278
26.	Noțiuni elementare de cinetică de chimică: teorii ale vitezei de reacție.	278-281

27.	Metale alcaline: proprietăți chimice, compuși ai Na și K, întrebunțări.	301-303
28.	Aluminiul: proprietăți chimice, obținere, compuși, întrebunțări.	310-312
29.	Cuprul: caracter chimic/electrochimic, stări de oxidare, obținere, proprietăți chimice, compuși, întrebunțări.	317-320
30.	Ferul: caracter electrochimic/chimic, stări de oxidare, obținere, proprietăți chimice.	327-329
31.	Azotul: caracter electrochimic/chimic, stări de oxidare, obținere, proprietăți chimice.	336-337
32.	Compușii azotului: amoniacul și sărurile de amoniu.	337-339
33.	Oxizii și acizii azotului.	339-342
34.	Oxigenul: caracter electrochimic/chimic, stări de oxidare, obținere, proprietăți chimice, întrebunțări, forme alotrope (ozonul).	348-350
35.	Compușii oxigenului: apa, apa oxigenată.	350-352
36.	Sulfur: caracter electrochimic/chimic, stări de oxidare, alotropie și forme polimorfe, obținere, proprietăți chimice, întrebunțări.	359-361
37.	Compușii sulfului: dioxidul de sulf, trioxidul de sulf, acidul sulfuric.	361-363
38.	Halogenii: caracter electrochimic, reactivitate chimică, stări de oxidare, obținere, proprietăți chimice.	369-371
39.	Compușii halogenilor: hidracizi, oxizi și oxiacizi ai clorului.	371-372

### Chimie organică

#### BIBLIOGRAFIE:

1. R. Nuțiu, G. Preda, R. Iagher, „Chimie organică”, Vol. I., Ed. Mirton, Timișoara, 2003.
2. C. Bolcu, C. Duda Seiman, D. Modra, „Chimie organică. Funcțiuni compuse, funcțiuni mixte și combinații heterociclice cu caracter aromatic cu un heteroatom”, Ed. Mirton, Timișoara, 2007.
3. G. Preda, Note de curs Chimie organică I, Introducere și hidrocarburi.
4. G. Preda, Note de curs, Chimie organică II, Funcțiuni simple.

Observație: Verificarea se va face sub formă de teste grilă cu 4 variante de răspuns, care vor verifica cunoștințele însușite din următoarele subiecte.

Nr. crt.	Subiecte	Bibl/Pag.
1	Reacții de substituție radicalică ale alcanilor	[1]/119-125, [3]
2	Reacții de adiție electrofilă la alchene	[1]/150-163, [3]
3	Proprietăți chimice ale alchinelor	[1]/205-214
4	Reacții de substituție electrofilă ale hidrocarburilor aromatice	[1]/225-235, 251-254, 258-259
5	Obținerea alchenelor prin reacții de eliminare	[1]/187-194
6	Reacții de substituție nucleofilă la derivații halogenați	[1]/278-285
7	Proprietăți chimice ale alcoolilor	[1]/306-317
8	Reacții de substituție electrofilă aromatică la fenoli	[1]/326-334
9	Proprietăți chimice ale aminelor	[4]
10	Reacții de adiție nucleofilă la compușii carbonilici	[2]/8-18
11	Reacții de condensare ale compușilor carbonilici	[2]/19-42, 49
12	Obținerea acizilor carboxilici	[2]/103-113
13	Reacții ale halogenurilor acide și ale anhidridelor	[2]/126-130, 147-148
14	Reacții ale esterilor	[2]/134-138
15	Reacții ale amidelor și nitrililor	[2]/154-157, 165-166