

PROGRAMA DE CHIMIE ANORGANICĂ ȘI GENERALĂ - ADMITERE 2016

1. Structura atomului. Tabelul periodic al elementelor chimice.

- Atom. Element chimic. Izotopi. Straturi. Substraturi. Orbitali.
- Clasificarea elementelor în blocuri de elemente: *s*, *p*, *d*, *f*.
- Structura învelișului electronic pentru elementele din perioadele 1, 2, 3.
- Corelații între structura învelișului electronic, poziția în tabelul periodic și proprietăți ale elementelor: caracter metalic, caracter nemetalic. Variația caracterului metalic și nemetalic al elementelor în grupele principale și în perioadele 1, 2, 3.
- Hibridizarea atomului de C. Geometria moleculelor CCl_4 , CO_2 și HCN .
- Proprietăți chimice ale sodiului: reacții cu O_2 , Cl_2 , H_2O .
- Proprietăți chimice ale clorului: reacții cu H_2 , Fe , H_2O , Cu , NaOH , NaBr , KI .

2. Legături chimice. Interacții între atomi, ioni, molecule.

- Legătura ionică. Cristalul de NaCl .
- Legătura covalentă polară; molecule polare: H_2O și HCl . Legătura covalentă nepolară; molecule nepolare: H_2 , N_2 , Cl_2 .
- Legătura coordinativă (NH_4^+ și H_3O^+).
- Forțe intermoleculare. Legătura de hidrogen. Proprietăți fizice ale apei.
- Câteva noțiuni importante: masă molară, masă moleculară, mol, volum molar, număr de moli, numărul lui Avogadro, densitate, densitate relativă, ecuația de stare a gazelor perfecte.

3. Soluții apoase.

- Soluții. Concentrația soluțiilor: concentrația procentuală masică, concentrația molară.
- Solubilitatea substanțelor. Dizolvarea substanțelor ionice și a substanțelor cu molecule polare în apă; factorii care influențează dizolvarea.
- Soluții apoase de acizi (tari și slabi) și baze (tari și slabe): HCl , HCN , NaOH , NH_3 ; cupluri acid-bază conjugate.

4. Echilibrul chimic.

- Conceptul de echilibru chimic. Principiul Le Châtelier și factorii care influențează echilibrul chimic.
- Legea acțiunii maselor – principalele constante K_c , K_p , K_a , K_b , K_w .

5. Aciditate și bazicitate. Calculul pH-ului

- Conceptul de aciditate și conceptul de bazicitate.
- Echilibre acido-bazice. Reacția de neutralizare. Reacția de hidroliză.
- pH-ul soluțiilor apoase de acizi monoprotici tari și baze monoprotice tari.
- pH-ul soluțiilor apoase de acizi monoprotici slabi și baze monoprotice slabe.
- Indicatori de pH: turnesol, fenolftaleină (virajul culorii în funcție de pH).

6. Noțiuni de electrochimie.

- Reacții de oxido-reducere. Număr de oxidare. Stabilirea coeficienților reacțiilor redox.
- Reacții de electrod. Seria potențialelor standard de electrod.
- Caracter oxidant și caracter reducător.
- Echilibre redox.

7. Noțiuni de termochimie.

- Reacții exoterme, reacții endoterme.
- Entalpie de reacție. Căldura de combustie-arderea hidrocarburilor. Legea Hess.

8. Exerciții și probleme:

- de calcul stoechiometric, puritate, randament.
- de calcul al concentrației procentuale de masă și a concentrației molare.
- de calcul al pH-ului soluțiilor de acizi tari și de baze tari.
- de echilibru.