

Lecții de pregătire pentru ADMITERE 2014

Sâmbătă 22 februarie, 9⁰⁰-13⁰⁰, Amfiteatrul Gh. Spacu (R1), Facultatea de Chimie

Chimie anorganică și generală

09.00-10.50 și 11.00-12.50

Tema:

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 caracterului nemetalic al elementelor în grupele principale și în perioadele 1, 2, 3.
- Hibridizarea atomului de C. Geometria moleculelor CCl₄, CO₂ și HCN.
- Proprietăți chimice ale sodiului: reacții cu O₂, Cl₂, H₂O.
- Proprietăți chimice ale clorului: reacții cu H₂, Fe, H₂O, Cu, NaOH, NaBr, KI.

Lect. Dr. Delia POPESCU