

Lecții de pregătire pentru ADMITERE 2014

Sâmbătă 08 martie, 10⁰⁰-14⁰⁰, Amfiteatrul Gh. Spacu (R1), Facultatea de Chimie

Chimie anorganică și generală

10.00-11.50 și 12.00-13.50

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

- Legătura ionică. Cristalul de NaCl.
- Legătura covalentă polară.
 - Molecule polare: H₂O (geometria moleculei), HCl și molecula nepolară CO₂ (geometria moleculei).
- Legătura covalentă nepolară.
 - Molecule nepolare: H₂, N₂, O₂ și Cl₂.
- Legătura coordinativă.
 - Cazurile NH₄⁺ și H₃O⁺ (geometria ionilor).
- Legături (interacții) intermoleculare.
 - Forțe dipol-dipol și de dispersie London.
 - Legătura de hidrogen în H₂O și HF. Proprietăți fizice ale apei influențate de legăturile de H.
- Hibridizarea atomului de C. Moleculele CCl₄, CO₂ și HCN, structură și geometrie.
- Câteva noțiuni importante: masă moleculară, masă molară, mol, volum molar, densitate, densitate relativă, numărul lui Avogadro, număr de moli, ecuația de stare a gazelor perfecte.

Lect. Dr. Sorana IONESCU