

Lecții de pregătire pentru ADMITERE 2014

Sâmbătă 26 aprilie, 9⁰⁰-13⁰⁰, Amfiteatrul Gh. Spacu (R1), Facultatea de Chimie

Chimie anorganică și generală

09.00-10.50

6. Noțiuni de electrochimie

6.1. Seria potențialelor standard de electrod.

- Electrod, reacție de electrod, anod, catod.
- Potențial de electrod, potențial standard de electrod, ecuația Nernst.
- Seria potențialelor standard de electrod. Caracter oxidant și caracter reducător. Cuplu oxidant și cuplu reducător.

6.2. Reacții chimice redox.

- Număr de oxidare. Exemple din chimia anorganică și chimia organică.
- Reacții de oxido-reducere. Stabilirea coeficienților reacțiilor redox în chimia anorganică și chimia organică. Caracter oxidant și reducător.

Conf. Dr. Constantin MIHAILCIUC

11.00-12.50

7. Noțiuni de termochimie.

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

Lect. Dr. Teodora STAICU