

Lecții de pregătire pentru BACALAUREAT SI ADMITERE 2015

Sâmbătă 04 aprilie 2015 , 9⁰⁰-13⁰⁰, Amfiteatrul Gh. Spacu (R1), Facultatea de Chimie

Chimie anorganică și generală

09.00-10.50

1. Soluții apoase.

- Soluții. Concentrația soluțiilor: concentrația procentuală masică, concentrația molară.
- Solubilitatea substanțelor. Dizolvarea substanțelor ionice și a substanțelor cu molecule polare în apă.
- Solubilitatea substanțelor. Factorii care influențează dizolvarea.
- Soluții apoase de acizi (tari și slabi) și baze (tari și slabe): HCl, HCN, NaOH, NH₃.
- Reacții acido-bazice, cupluri acid-bază conjugate.
- Trecerea de la concentrația molară la concentrația procentuală.
- Calculul concentrației procentuale masice și concentrației molare la amestecarea a două sau mai multe soluții.

Lect. Dr. Adriana GHEORGHE

11.00-12.50

2. 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_x , K_n pentru o reacție de tipul $aA + bB \rightleftharpoons cC + dD$ și legătura dintre ele.
- Legea acțiunii maselor – principalele constante K_a , K_b , K_w , K_h pentru un acid slab, o bază slabă, apă și o sare cu hidroliză.

Lect. Dr. Mihaela Puiu