

Lecții de pregătire pentru ADMITERE 2014

Sâmbătă 05 aprilie, 9⁰⁰-13⁰⁰, Amfiteatrul Gh. Spacu (R1), Facultatea de Chimie

Chimie anorganică și generală

09.00-12.50

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).
- Calcule, exerciții și probleme.

Lect. Dr. Adriana GHEORGHE