

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 5

REACCIONS DE TRANSFERÈNCIA DE PROTONS

OBJECTIUS:

1. Comprendre el concepte d'àcid i base. Teories de Brönsted i Lowry, Arrhenius i Lewis
2. Entendre els parells àcids i bases conjugades
3. Diferenciar àcids i bases forts dels febles. Constant d'acidesa i basicitat
4. Conèixer que són les dissolucions àcides, bàsiques o neutres
5. Equilibri iònic de l'aigua (grups OH^- / H_3O^+) i constant d'ionització de l'aigua
6. Entendre el concepte de pH i saber calcular el pH d'àcids i bases (forts i febles)

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 5

REACCIONS DE TRANSFERÈNCIA DE PROTONS

ESQUEMA:

1. Introducció
2. Teories de Brönsted i Lowry, Arrhenius i Lewis. Parells àcid/base conjugats
3. Força relativa d'àcids i bases
 - a. Força relativa dels àcids i constant d'acidesa
 - b. Àcids forts i àcids febles
 - c. Àcids polipròtics
 - d. Força relativa de les bases i constant de basicitat
 - e. Bases fortes i bases febles
4. Equilibri iònic de l'aigua
5. Relació entre K_a i K_b
6. Concepte de pH. Càlcul del pH de dissolucions d'àcids i bases
7. Variació del pH en diluir un àcid fort o un àcid feble
8. Indicadors àcid/base