

QUÍMICA 1r BATXILLERAT

Unitat 6

ESTUDI DE LES REACCIONS QUÍMIQUES

OBJECTIUS:

1. Interpretar el mecanisme de funcionament dels factors que modifiquen la velocitat d'una reacció química: concentració de reactius, superfície de contacte entre ells, temperatura i presència de catalitzadors
2. Entendre l'equilibri com una situació dinàmica
3. Identificar substàncies àcides i bàsiques i la seva força relativa tenint en compte el comportament que tenen en una reacció
4. Igualar reaccions d'oxidació-reducció inorgàniques amb el mètode de l'ió-electró

QUÍMICA 1r BATXILLERAT

Unitat 6

ESTUDI DE LES REACCIONS QUÍMIQUES

ESQUEMA:

1. Estudi de les reaccions químiques
2. Velocitat de la reacció: cinètica
3. Sentit de les reaccions
4. Reaccions àcid-base
 - A. Electròlits
 - B. Neutralització
 - C. Valoracions àcid-base
5. Reaccions de precipitació
6. Reaccions d'oxidació-reducció
 - A. Evolució dels conceptes d'oxidació i reducció
 - B. Processos redox. Conceptes de semireacció
 - C. Nombre d'oxidació
 - D. Igualació de reaccions redox