

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 4 EQUILIBRI QUÍMIC

OBJECTIUS:

1. Expressar la constant d'equilibri en funció de les concentracions o de les pressions parcials
2. Calcular el valor numèric de la constant d'equilibri i de les concentracions o pressions parcials
3. Calcular el grau de dissociació
4. Predir en quin sentit evolucionarà una reacció en equilibri davant d'una pertorbació exterior
5. Relacionar la constant d'equilibri amb l'energia lliure de Gibbs

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 4

EQUILIBRI QUÍMIC

ESQUEMA:

1. Constant d'equilibri de concentració K_c
 - a. Resolució de problemes
 - b. Interpretació de la constant d'equilibri
 - c. Valor de la constant a partir d'altres constants
2. Constant d'equilibri en funció de la pressió K_p
3. Relació entre les constants d'equilibri K_c i K_p
4. Grau de dissociació
5. Factors que modifiquen l'equilibri
 - a. Llei de Le Châtelier
 - b. Efecte de les concentracions
 - c. Efecte de la pressió i del volum
 - d. Efecte de la temperatura
 - e. Efecte dels catalitzadors
6. Relació entre la constant d'equilibri i l'energia lliure de Gibbs