

Equilibri Químic**I. Conceptes generals d'equilibri químic**

1. Equilibri químic i constant d'equilibri. Expressions de la constant d'equilibri. Factors que afecten l'equilibri. Predicció de reaccions.
2. Introducció a l'estudi de l'Equilibri Iònic. Electròlits. Teoria de la ionització d'Arrhenius. Característiques de l'aigua com a dissolvent. Interaccions entre ions. Constant d'equilibri i activitat, coeficient d'activitat i Força iònica.
3. Balanç de matèria en electròlits forts i febles. Regla d'electroneutralitat. Balanç elèctric o balanç de càrrega

II. Equilibri àcid-base

4. Àcids i bases. Teories i definicions històriques. Autoionització de l'aigua. Definició de pH. Força relativa del parell àcid-base, pK_a .
5. Balanços de matèria i de càrrega pel càlcul del pH d'àcids i bases fortes. Deducció de la fórmula general del pH d'una solució aquosa d'un parell àcid-base. Aplicació a casos concrets.
6. Càlcul del pH de mesclades d'àcids i bases. Dissolucions amortidores de pH: preparació i propietats. Capacitat amortidora.
7. Àcids polipròtics. Amfòters.
8. Representacions gràfiques: Diagrames de distribució i diagrames logarítmics.

III. Equilibris de complexació

9. Introducció. Convenis. Àcids de Lewis. Constants d'estabilitat i constants de formació de complexos. Complexos i acidesa.

IV. Equilibris de precipitació

10. Solubilitat i producte de solubilitat d'un sòlid poc soluble en aigua. Efecte d'altres soluts en la solubilitat d'una substància. Ió comú. Solubilitat i acidesa. Solubilitat i complexació. Efecte de la temperatura en la solubilitat d'una substància.
11. Precipitació de sòlids poc solubles. Precipitació fraccionada.

V. Equilibris d'oxidació-reducció

12. Grau d'oxidació. Definicions. Piles electroquímiques. Potencial de semipila. Potencial normal. Convenis: Potencial de reducció. Equació de Nerst. Relació entre E^0 i la K_{eq} .
13. Factors que influeixen en el potencial: acidesa del medi, precipitació o complexació d'alguna de les espècies del parell redox. Aplicacions.

Bibliografia

J.A. LÓPEZ CANCIO. *Problemas de Química. Cuestiones y ejercicios*. Prentice Hall, 2000.
SALES; VILARRASA. *Introducció a la nomenclatura química. Inorgànica i Orgànica*. 5 ed. Reverté SA, 2003
QUIÑOÁ; RIGUERA. *Nomenclatura y formulació de los compuestos inorgánicos*. McGraw Hill, 1997

ATKINS. *Química General*. Omega, 1992
HARRIS. *Análisis Químico Cuantitativo* 2 ed. Reverté SA, 2001
KOTZ-TREICHEL. *Química y reactividad química*. 5 ed Thomson, 2003
MASTERTON-HURLEY. *Principios y reacciones*. 4 ed Thomson, 2003
MAHAN; MYERS. *Química. Curso universitario*. 4ª ed. Addison-Wesley Iberoamericana; 1990
SILBERBERG. *Química*. McGraw Hill, 2002
CHANG. *Química*. McGraw Hill, 2002
SILVA; BARBOSA. *Equilibrios iónicos y sus aplicaciones analíticas*. Síntesis, 2002

Tutoria

Dra. Cristina Palet (Química Analítica)

despatx C7-251 interior

Horari Consultes: Dijous de 11 a 13 h.