

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 7

EQUILIBRIS IÒNICS HETEROGENIS

OBJECTIUS:

1. Distingir un equilibri heterogeni i aplicar la llei d'acció de masses per a aquests equilibris
2. Interpretar el valor numèric del producte de solubilitat i saber calcular-lo
3. Justificar la solubilitat d'una sal a partir del producte de solubilitat
4. Predir la formació d'un precipitat quan barregem dues dissolucions i constatar la possibilitat de redissoldre precipitats

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 7

EQUILIBRIS IÒNICS HETEROGENIS

ESQUEMA:

1. Equilibris heterogenis. Definició.
2. Reaccions de precipitació.
3. Solubilitat i producte de solubilitat. Relació entre la solubilitat i el producte de solubilitat.
4. Efecte de l'ió comú i efecte salí.
5. Precipitació fraccionada.
6. Dissolució de precipitats.