

Equilibrio Iónico (I)

Preguntas orientadoras para la lectura del texto:

Química –Autor: Raymond Chang. (Capítulo 15: Ácidos y bases)

- 1) ¿Qué es un ácido y una base para Bronsted? ¿Y a que le llama **par conjugado ácido-base**?
De un ejemplo
- 2) Escriba la ecuación química de autoionización del agua y plantee la constante del producto iónico del agua (K_w). ¿Qué valor toma esa constante?
- 3) ¿Qué es el pH? ¿Qué indica su valor? ¿Qué rango de valores toma?
- 4) ¿Qué diferencia hay entre un ácido (o base) fuerte y un ácido (o base) débil? ¿Qué relación hay entre la fuerza de un ácido y su base conjugada?
- 5) ¿Cuál es el significado del valor de la constante de ionización de un ácido débil (K_a) o de una base débil (K_b)?