

## Guía Previa para el práctico de Hidrólisis.

- Defina ácidos y bases fuertes y débiles. Dé dos ejemplos de cada uno.
  - Defina hidrólisis. enumere los tipos de sustancias que presentan reacción de hidrólisis.
  - Defina grado de hidrólisis.
- Dada una sal NaA, proveniente de la reacción del ácido débil HA con NaOH:
  - escribir la ecuación global de hidrólisis.
  - plantear la constante  $K_h$ .
  - demostrar que  $K_h = K_w / K_a$ .
- ¿Qué son pares ácido/base conjugados?. Dé ejemplos.
- Enumere los factores que favorecen la reacción de hidrólisis. Ídem para los que la inhiben.
  - ¿Qué relación existe entre los factores mencionados y el principio de Le Chatellier.
  - Dada la reacción de hidrólisis del NaAc, plantee las ecuaciones correspondientes y explique por qué la hidrólisis se favorece al aumentar la dilución de la solución.
- Indique el medio (ácido, básico, neutro) generado por la disolución de las siguientes sales en agua: a) KCl, b) NaNO<sub>2</sub>, c) NaNO<sub>3</sub>, d) FeCl<sub>3</sub>, e) NaHCO<sub>3</sub>.