

## PREGUNTAS DE CONCEPTO: MUY IMPORTANTES

1.- Calcular la cantidad de NaOH que se necesita para neutralizar completamente 0.1 mol de

- a) Ácido clorhídrico (ácido fuerte, no tiene pKa)
- b) Ácido perclórico (ácido fuerte, no tiene pKa)
- c) Ácido acético (ácido débil, pKa = 4.75)
- d) Ácido fluorhídrico (ácido débil pKa = 3.2)

2.- Calcular la concentración de H<sup>+</sup> libre en cada una de las disoluciones siguientes:

- a) Ácido clorhídrico 0.05 M
- b) Ácido perclórico 0.05 M
- c) Ácido acético 0.05 M
- d) Ácido fluorhídrico 0.05 M

3.- Calcular la concentración de H<sup>+</sup> total en cada una de las mismas disoluciones

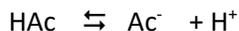
- a) Ácido clorhídrico 0.05 M
- b) Ácido perclórico 0.05 M
- c) Ácido acético 0.05 M
- d) Ácido fluorhídrico 0.05 M

4.- Considera una disolución de ácido acético; en ella se ha establecido el siguiente equilibrio:



¿Cómo variará la concentración de HAc y la concentración del Ac<sup>-</sup> si se agrega a la disolución un poco de NaOH?

5.- Considera de nuevo la misma solución inicial



¿Cómo variará la concentración de HAc y la concentración del Ac<sup>-</sup> si se agrega a la disolución un poco de HCl?