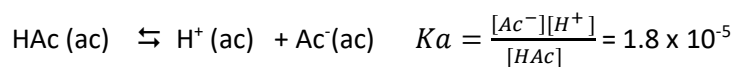


Equilibrios en disolución:

Ejemplo: Disociación de un ácido débil (el acético, CH₃COOH)



1.- Si se mide 1mL de ácido acético y se lleva al aforo en un matraz de 100mL, ¿Cuál es concentración TOTAL de ácido acético? (d = 1.05g/mL) **Respuesta = 0.175 M**

2.- Conociendo la constante de equilibrio, calcular la concentración de cada una de las tres especies, una vez que se ha establecido el equilibrio. (las reacciones ácido-base llegan al equilibrio de manera prácticamente instantánea)

	HAc	→	H ⁺	+	Ac ⁻
Conc. Inicial	0.175				
Se disocia	X				
Se forma			x		x
Queda al equil.	0.175 - x		x		x

3.- ¿Qué fracción de moléculas de ácido acético se han disociado y que fracción de ellas permanecen “enteras”?

4.- ¿Cuál es el pH de la disolución?