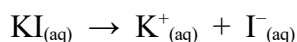


**Problema 764:** Ordena de maior a menor acidez as seguintes disolucións acuosas da mesma concentración: yoduro de potasio, amoníaco, ácido clorhídrico, ácido hipocloroso, hidróxido de sodio. Formula as ecuacións iónicas que xustifican a resposta.

Yoduro de potasio: É un sal, dissociámolo en ións:

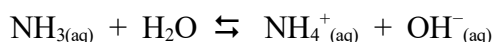


O  $\text{K}^+_{(\text{aq})}$  procede dunha base forte KOH, é o seu ácido conxugado. Se unha base é moi forte o seu ácido conxugado é extremadamente débil, non dará reacción con auga.

O  $\text{I}^-_{(\text{aq})}$  procede dun ácido forte HI, é a súa base conxugada. Se un ácido é moi forte a súa base conxugada é extremadamente débil, non dará reacción con auga.

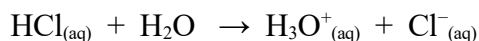
O ioduro de potasio dá unha disolución neutra en auga.

Amoníaco: É unha base débil, as súas disolucións están parcialmente dissociadas en auga.



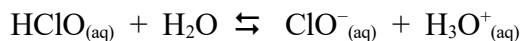
O amoníaco dá unha disolución debilmente básica en auga.

Ácido clorhídrico: É un ácido forte, as súas disolucións diluídas estarán totalmente dissociadas.



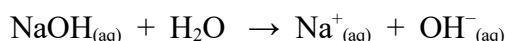
O ácido clorhídrico dá unha disolución fortemente ácida en auga.

Ácido hipocloroso: É un ácido débil, as súas disolucións están parcialmente dissociadas en auga.



O ácido hipocloroso dá unha disolución debilmente ácida en auga.

Hidróxido de sodio: É unha base forte, as súas disolucións diluídas estarán totalmente dissociadas.



O hidróxido de sodio dá unha disolución fortemente básica en auga.

**El orden de mayor a menor acidez será:  $\text{HCl} > \text{HClO} > \text{KI} > \text{NH}_3 > \text{NaOH}$**