PROBLEMAS DE QUÍMICA

ÁCIDOS Y BASES



Problema603: Indica razonadamente, según la teoría de Brönsted, si las siguientes afirmaciones son ciertas o falsas:

- a) Un ácido y su base conjugada reaccionan entre sí dando una disolución neutra.
- b) Un ácido y su base conjugada difieren en un protón. Pon un ejemplo.
- c) La base conjugada de un ácido fuerte es una base fuerte. Pon un ejemplo.
- a) Un ácido no puede reaccionar con su base conjugada, ya que la base conjugada es en lo que se convierte el ácido cuando reacciona con una base.
- b) $HCl + H_2O \iff Cl^- + H_3O^+$ ácido-1 base-2 base-1 ácido-2

Es cierta ya que los ácidos ceden protones a las bases para convertirse en su base conjugada que tendrá un protón menos.

c) $HCl + H_2O \leftrightarrows Cl^- + H_3O^+$ ácido-1 base-2 base-1 ácido-2

La base conjugada de un ácido fuerte es una base débil, ya que el equilibrio estará muy desplazado hacia la base conjugada.