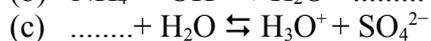
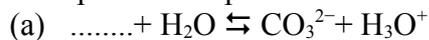


**Problema602:** Completa los siguientes equilibrios ácido-base de Brønsted-Lowry, caracterizando los correspondientes pares ácido-base conjugado:

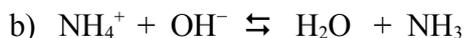


Según Brønsted y Lowry: ácidos son las sustancias (moleculares o iónicas) que pueden ceder iones H<sup>+</sup> y bases son las sustancias (moleculares o iónicas) que pueden aceptar iones H<sup>+</sup>.



ácido-1 base-2 base-1 ácido-2

El ion hidrogenocarbonato cede un protón al agua comportándose como un ácido.



ácido-1 base-2 ácido-2 base-1

El ion amonio cede un protón al ion hidróxido comportándose como ácido.



ácido-1 base-2 ácido-2 base-1

El ácido hidrogenosulfato cede un protón al agua comportándose como un ácido.