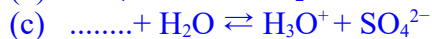
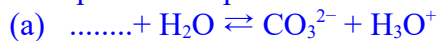
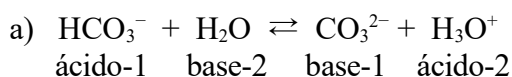


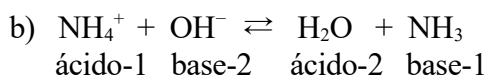
Problema702: Completa los siguientes equilibrios ácido-base de Brönsted-Lowry, caracterizando los correspondientes pares ácido-base conjugado:



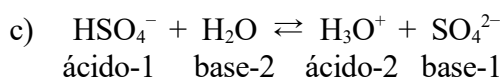
Según Brönsted y Lowry: ácidos son las sustancias (moleculares o iónicas) que pueden ceder iones H⁺ y bases son las sustancias (moleculares o iónicas) que pueden aceptar iones H⁺.



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



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



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