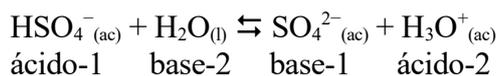


Problema709: Justifica si la siguiente afirmación es verdadera o falsa: En el equilibrio:
 $\text{HSO}_4^-_{(\text{ac})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \rightleftharpoons \text{SO}_4^{2-}_{(\text{ac})} + \text{H}_3\text{O}^+_{(\text{ac})}$ la especie HSO_4^- actúa como una base y la molécula de agua como un ácido de Brønsted-Lowry.

Según Brønsted 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^+ .



La afirmación es falsa, el $\text{HSO}_4^-_{(\text{ac})}$ en el equilibrio cede un protón al agua para formar $\text{SO}_4^{2-}_{(\text{ac})}$ por tanto se comporta como ácido, y el agua se comporta como base al aceptar el protón para dar $\text{H}_3\text{O}^+_{(\text{ac})}$