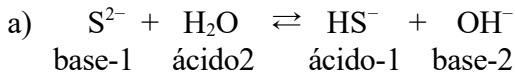


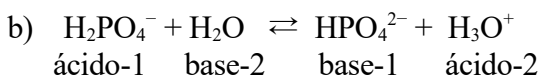
Problema701: Indica, según el concepto de Brönsted-Lowry, cuáles de las siguientes especies son ácidas, bases o anfóteras, explicando la razón de la elección:

- a)  $S^{2-}$     b)  $H_2PO_4^-$     c)  $H_2CO_3$

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  $H^+$ .

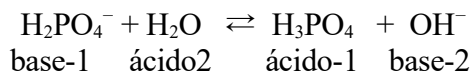


El ion sulfuro no puede ceder protones, pues no los tiene, por tanto solo puede comportarse como base.

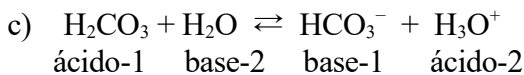


El ion dihidrogenofosfato tiene hidrógenos que puede ceder comportándose como un ácido.

Pero también puede aceptar protones comportándose como base:



Si se puede comportar como ácido y como base se trata de una sustancia anfótera.



El ácido carbónico no tiene tendencia a ganar protones pero sí puede cederlos comportandose como ácido.