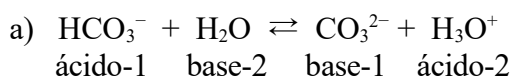


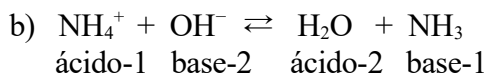
Problema702: Completa os seguintes equilibrios ácido-base de Brønsted-Lowry, caracterizando os correspondentes pares ácido-base conxugados:

- (a)+ H₂O ⇌ CO₃²⁻ + H₃O⁺
- (b) NH₄⁺ + OH⁻ ⇌ H₂O +.....
- (c)+ H₂O ⇌ H₃O⁺ + SO₄²⁻

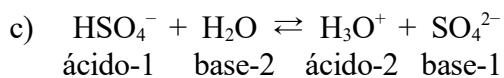
Segundo Brønsted e Lowry: ácidos son as substancias (moleculares ou iónicas) que poden ceder ións H⁺ e bases son as substancias (moleculares ou iónicas) que poden aceptar ións H⁺.



O ión hidrogenocarbonato cede un protón ao auga comportándose como un ácido.



O ión amonio cede un protón ao ión hidróxido comportándose como ácido.



O ácido hidrogenosulfato cede un protón ao auga comportándose como un ácido.