ÁCIDOS Y BASES

TEORIAS DE ÁCIDOS Y BASES

TEORIA DE BRONSTED-LOWRY

Un ácido de Brønsted-Lowry es una sustancia que dona H^+.
Una base de Brønsted-Lowry es una sustancia que acepta H^+

Ejercicios

En cada una de las siguientes ecuaciones, identifique el reactivo que es un ácido de Brønsted-Lowry y el reactivo que es una base de Brønsted-Lowry

$$CO_3^{2-} + H_2O \rightleftarrows HCO_3^- + OH^-$$

Ion carbonato — Agua — Ion bicarbonato — Ion hidróxido

$$HBr + H_2O \rightarrow H_3O^+ + Br^-$$

Bromuro de hidrógeno — Agua — Ion hidronio — Ion Bromuro

$$H_2SO_4 + H_2O \rightarrow H_3O^+ + HSO_4^-$$

Ácido sulfúrico — Agua — Ion Hidronio — Ion bisulfato

$$HCl + H_2O \rightarrow H_3O^+ + Cl^-$$

Cloruro de hidrógeno — Agua — Ion hidronio — Ion Cloruro

LIVEWORKSHEETS