

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

