

Teoria de Arrhenius e Bronsted Lowry para Ácidos e Bases

Arrhenius

Ácidos

Substância que em solução aquosa libera como único cátion o H^+ (H_3O^+).

Base

Substância que em solução aquosa libera como único ânion OH^- (hidroxila).

Dissociação x Ionização

Exemplos



Bronsted-Lowry

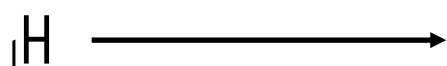
Ácido

Substância que cede H^+ (próton).

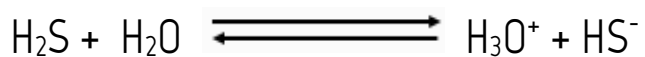
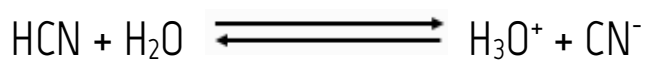
Base

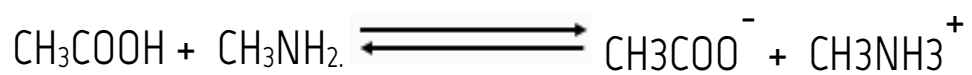
Substância que recebe H^+ (próton).

Atenção!



Exemplos





Atenção!!

