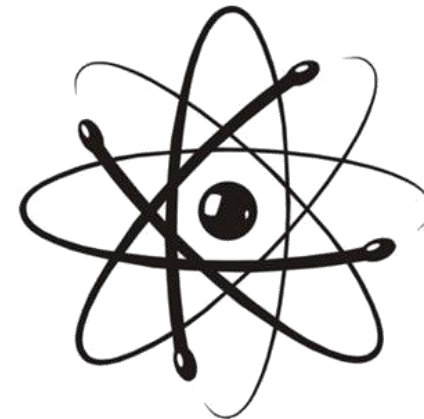


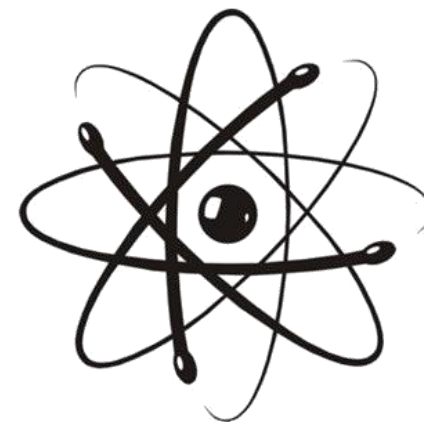
Bases (Definição e Nomenclatura)

Prof. Francis Isotton
Química



Teorias Ácido/Base

Prof. Francis Isotton
Química



Teoria de Arrhenius

- Ácidos: São compostos que, em água, sofrem ionização, produzindo como único íon positivo o H^+ ou H_3O^+ .

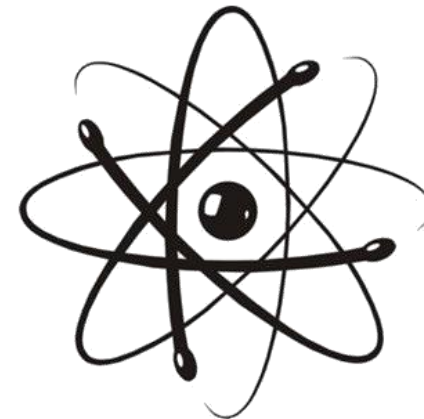
Exemplos: HCl , H_2SO_4 , HNO_3 .

- Bases: São compostos que, em água, por dissociação, liberam como único íon negativo o ânion OH^- .

Exemplos: $NaOH$, $Ca(OH)_2$.

Bases (Definição e Nomenclatura)

Prof. Francis Isotton
Química



Nomenclatura (*Hidróxido + nome metal*)

NaOH Hidróxido de sódio

KOH Hidróxido de potássio

Ca(OH)₂ Hidróxido de cálcio

Al(OH)₃ Hidróxido de alumínio

NH₄OH Hidróxido de amônio

Nomenclatura (*Hidróxido + nome metal*)

CuOH Hidróxido de cobre I/cuproso

Cu(OH)₂ Hidróxido de cobre II/cúprico

Fe(OH)₂ Hidróxido de ferro II/ferroso

Fe(OH)₃ Hidróxido de ferro III/férrico

Pb(OH)₄ Hidróxido de chumbo IV/plúmbico