

# Ácidos

- ✓ Libera com único íon  
Positivo com  $H^+$  em meio aquoso
- ✓ Tem sabor azedo
- ✓ São Covalentes não tem oxigênio
- ✓ 2 Grupos - **óxidos** e **hidróxidos**  
tem oxigênio
- ✓ Classificação de acordo com o nº de  $H^+$

$H^+$  monoácido  
 $2H^+$  diácidos  
 $3H^+$  triácidos  
 $4H^+$  tetraácidos

## Nomenclatura

Hidrácidos = ácido + elemento + **sufixo idríco**

\*Oxiácidos = ácido + **prefixo** + **sufixo**

Nox = +1 ou +2

ácido + **prefixo hipo** + elemento + **sufixo oso**

ex: Ácido Hipocloroso ( $HClO$ )

Nox = +3 ou +4

ácido + **elemento** + **sufixo oso**

ex: Ácido Nitroso ( $HNO_2$ )

Nox = +5 ou +6

ácido + **elemento** + **sufixo ico**

ex: Ácido Sulfúrico ( $H_2SO_4$ )

Nox = +7

ácido + **per** + elemento + **sufixo ico**

ex: Ácido Perclórico ( $HClO_4$ )

\* olhar o nox

# Bases

- ✓ Tem grau de ionização  
forte > 50%  
5% > 50% - moderado  
fraco < 5%
- ✓ Neutralizam bases

- ✓ Substâncias que sofrem dissociação em água e liberam hidroxila ( $OH^-$ )  
íon negativo
- ✓ São bons condutores de energia em meio aquoso
- ✓ Nível de basicidade definida pela escala PH

- ✓ Neutralizam ácidos

## Funções Inorgânicas

Na Teoria de Arrhenius

Hidróxido de + elemento + nox de metal em nº romano

Ex:  $Fe(OH)_3$ : **Hidróxido de Ferro III**

Classificação pela nº de  $OH^-$  liberado

Ex: Monobase libera 1 ânion de  $OH^-$

**Importante:**

Sobre a dissociação iônica: Quanto mais  $OH^-$  liberado, mais a base será

## Nomenclatura

nox fixo

Hidróxido de + elemento

Ex:  $NaOH$ : **Hidróxido de Sódio**

nox variável

