

ÁCIDOS

→ Formam hidrônio (H_3O^+) na reação com a água.

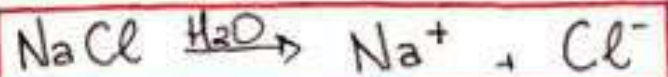


EXEMPLOS:

- H_2SO_4 - Ácido Sulfúrico
- HNO_3 - Ácido Nítrico
- HF - Ácido Fluorídrico

SAIS

→ Dissociam-se em H_2O formando pelo menos um cátion diferente de H^+ e pelo menos um ânion diferente de OH^- .



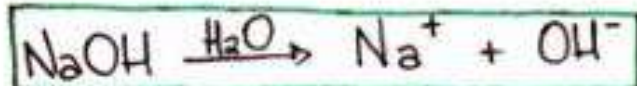
EXEMPLOS:

- NaCl - Cloreto de Sódio
- LiF - Fluoreto de Lítio



BASES

→ Sofrem dissociação em água e liberam hidroxila (OH^-).



EXEMPLOS:

- NaOH - Hidróxido de Sódio
- Ca(OH)_2 - Hidróxido de Cálcio
- NH_4OH - Hidróxido de Amônio

ÓXIDOS

→ Compostos binários (2 elementos), sendo o oxigênio o elemento mais eletronegativo.

EXEMPLOS:

- CO_2 - Dióxido de Carbono
- SO_3 - Trióxido de Enxofre
- CO - Monóxido de Carbono

FUNÇÕES INORGÂNICAS