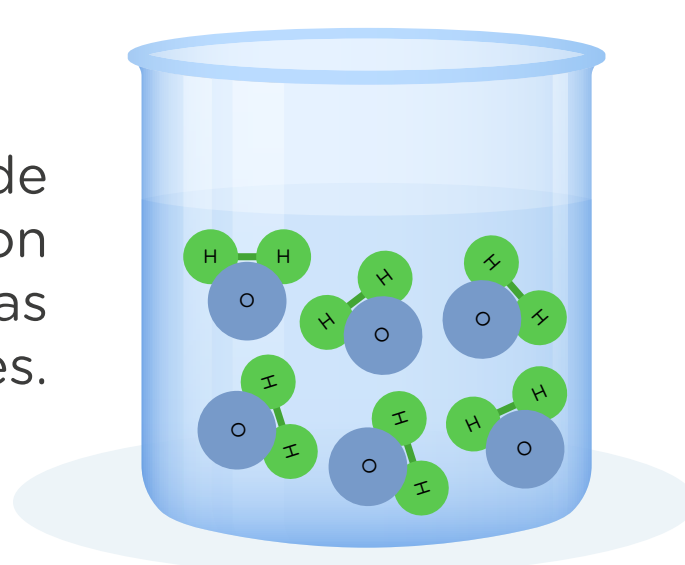


Funciones químicas

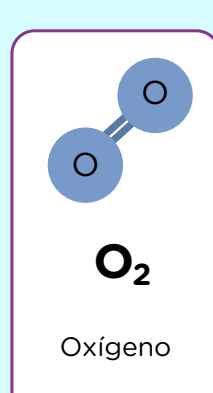
Es un conjunto de compuestos con propiedades químicas semejantes.



Dentro de las funciones químicas inorgánicas tenemos a los **óxidos** y los **hidróxidos**, ácidos y sales.

Óxidos

Son compuestos binarios que resultan de la combinación de un elemento metálico o no metálico con el oxígeno.



Tenemos de dos tipos:

Óxidos básicos

Se forman de la por la combinación química de los metales con el oxígeno.



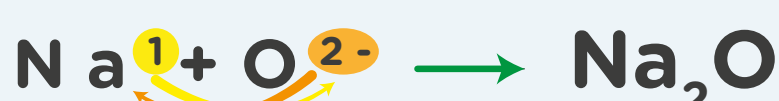
Óxidos ácidos o anhídrido

Se forman de la por la combinación química de los no metales con el oxígeno.



¿Cómo se formula?

Se escribe en la parte superior derecha la valencia de los elementos del metal o del no metal y del oxígeno (2), se intercambian quedando como subíndice en la fórmula del compuesto, si es número par se simplifica.

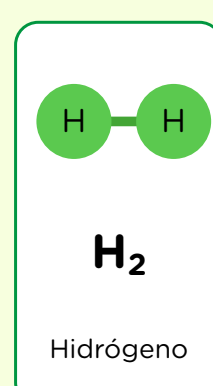


¿Cómo se nombra?

- Con la nomenclatura **Stock**
Au₂O₃ = Óxido de oro (III)
- Con la nomenclatura **Sistemática**
Au₂O₃ = Trióxido de di-oro
- Con la nomenclatura **Tradicional**
Au₂O₃ = Óxido aúrico

Hidróxidos

Son compuestos ternarios que resultan de la combinación de un óxido básico con el agua; se caracterizan porque presentan un ion hidroxilo u oxidrilo (OH)⁻¹.



Propiedades



Tienen un sabor amargo.



Son jabonosas al tacto.



Reaccionan con los ácidos formando una sal y agua.



Son corrosivos.