



### Formulación Química

STOCK- (nº romanos). Ej. : AuO Óxido de oro (II)

SISTEMÁTICA – prefijos numerados:

- 1 átomo: mono...
- 2 átomos: di...
- 3 átomos: tri...
- 4 átomos: tetra...
- 5 átomos: penta...
- 6 átomos: hexd...
- 7 átomos: hepta...

---

### COMPUESTOS BINARIOS.

I) Compuestos binarios del oxígeno

A) Anhídridos → O + No Metal

\* Clásica → Se escribe primero la palabra – *Anhídrido* -, seguido del nombre del no metal, acabado con el sufijo que le corresponda según su valencia.

Ej. : **Anhídrido no metal (oso u ico): Cl<sub>2</sub>O – Anhídrido hipocloroso...**

\* Stock → Se escriben las palabras – *óxido de* – seguido del nombre del no metal y entre paréntesis se escribe la valencia en nº romanos.

Ej. : **Cl<sub>2</sub>O óxido de cloro (I)**

\* Sistemática → Se escribe el prefijo numeral que indica el nº de átomos de oxígeno, seguido de las palabras – *óxido de* -, se utiliza otra vez el prefijo numeral que indica el nº de átomos del no metal seguido del nombre del metal.

**Pref. - óxido de pref. – no metal**

B) Óxidos → O +Metal

\* Clásica → Se nombran igual que los anhídridos pero cambiando la palabra – *anhídrido* – por – *Óxido* -.

\* Stock → Igual que en los anhídridos.

\* Sistemática → pref. – Óxido de pref. – metal

Ej. : Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
2, 3

C: Óxido férrico  
Stock: Óxido de hierro (III)  
Sist: Trióxido de dihierro.

## II) Compuestos binarios del hidrógeno.

### A) Hidracidos → H + No Metales (VI y VII) $\begin{array}{c} \text{F, Cl, Br, I, S} \\ | \quad | \\ \text{I} \quad \text{II} \end{array}$

\* Clásica → Empiezan por la palabra *Ácido-* seguido del nombre del no metal acabado en *-hídrico -*.

Ej.: **HF** ▶ **Acido fluorhídrico.**

\* Stock → Se escribe el nombre del no metal acabado en *-uro-* seguido de *- de hidrógeno -*.

Ej.: **HF** ▶ **Fluoruro de hidrógeno.**

\* Sistemática → Se escribe el nombre del no metal acabado en *-uro-* seguido del prefijo del n° de átomos.

**No Metal + uro de pref. Hidrógeno.**

### B) Hidruros → Metales y No Metales (salvo los VI y VII) + H

\* Clásica → Se escribe la palabra *Hidruro* – seguido del nombre del elemento acabado con los sufijos que indican la valencia.

Ej.: **CaH<sub>2</sub>** ▶ **Hidruro Cálcico**                      **CH<sub>4</sub>** ▶ **Metano**  
**NH<sub>3</sub>** ▶ **Amoniaco**                                      **PH<sub>3</sub>** ▶ **Fosfina**

\* Stock → Se escribe la palabra *Hidruro de-* seguido del nombre del elemento y la valencia en (n° romanos).

Ej.: **(amoniaco)** ▶ **NH<sub>3</sub>** ▶ **Hidruro de nitrógeno (III)**

\* Sistemática → Empieza con el prefijo numeral que indica el n° de átomos de hidrógeno que hay, la palabra *Hidruro* – seguido de *- de -* y el nombre del elemento.

Ej.: **NH<sub>3</sub> (amoniaco)** ▶ **Trihidruro de nitrógeno.**

## SALES BINARIAS

Están formadas por un Metal + un No Metal.

El no metal actuará siempre con la mínima valencia y el metal puede actuar con cualquiera de sus valencias.

\* Clásica → Se escribe el nombre del No Metal acabado en *-uro* – seguido de *- de -* y el nombre del Metal acabado en el sufijo que indica su valencia.

Ej.: **CuBr<sub>2</sub>** ▶ **Bromuro Cúprico**

\* Stock → Se escribe el nombre del No Metal acabado en *-uro* – la palabra del Metal y la valencia en (n° romanos).

Ej.: **CuBr<sub>2</sub>** ▶ **Bromuro de Cobre (II)**

\* Sistemática → Se escribe el prefijo numeral que indica el n° de átomos del No Metal que hay seguido del nombre del No Metal acabado en *-uro-* la palabra *- de-* y luego el prefijo del Metal seguido del nombre del Metal.

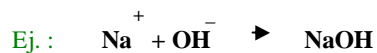
(Si es *-mono-* no se pone).

Ej.: **CuBr<sub>2</sub>** ▶ **Dibromuro de Cobre.**

### COMPUESTOS TERNARIOS

A) Hidróxidos → Metal +  $\text{OH}^-$

|  
Ion hidróxido



\* Clásica → Se escribe la palabra – *hidróxido* - seguido del nombre del Metal acabado en los sufijos que indican la valencia.

Ej. : **Hidróxido Cálcico**

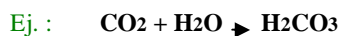
\* Stock → Se escribe la palabra – *hidróxido de* -, el nombre del Metal y la valencia en (nº romanos).

Ej. : **Hidróxido de Calcio (II)**

\* Sistemática → Se escribe el prefijo numeral que indica el nº de iones hidróxido que hay seguido de la palabra – *hidróxido de* - y el nombre del Metal

Ej. : **Dihidróxido de Calcio**

B) Oxoácidos → Anhídridos +  $\text{H}_2\text{O}$  (agua).



\* Clásica → Se escribe la palabra – *Acido* – seguido del nombre del No Metal acabado en el sufijo que indica la valencia.

Ej. : **HNO<sub>3</sub> → Acido Nítrico**

\* Sistemática → Escribimos el prefijo numeral que indica el nº de átomos de Oxígeno seguido de la palabra – *oxo* - y seguido del nombre del no metal acabado en – *ato* - , escribimos la valencia en (nº romanos) y acabado en - *de hidrógeno* - .

Ej. : **Trioxocarbonato (IV) de hidrógeno.**