

	Nomenclatura Tradicional	Nomenclatura Sistemática	Nomenclatura IUPAC
NaCl	Cloruro Sódico	cloruro de sodio	Cloruro de sodio
AlCl <sub>3</sub>	Cloruro Aluminico	Tricloruro de aluminio	Cloruro de aluminio (III)
CuCl	Cloruro Cuproso	cloruro de cobre	Cloruro de cobre (I)
CuCl <sub>2</sub>	Cloruro Cúprico	Dicloruro de cobre	Cloruro de cobre (II)
FeCl <sub>2</sub>	Cloruro Ferroso	Dicloruro de hierro	Cloruro de hierro (II)
FeCl <sub>3</sub>	Cloruro Férrico	Tricloruro de hierro	Cloruro de hierro (III)
K <sub>2</sub> S	Sulfuro Potásico	sulfuro de potasio	Sulfuro de potasio
CaS	Sulfuro cálcico	sulfuro de calcio	Sulfuro de calcio
B <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	Sulfuro Bórico	Trisulfuro de boro	Sulfuro de boro (III)
Cr <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	Sulfuro Cromoso	sulfuro de cromo	Sulfuro de cromo (III)
Cr <sub>2</sub> S <sub>5</sub>	Sulfuro Crómico	Trisulfuro de dicromo	Sulfuro de cromo (VI)
PbS	Sulfuro Plumboso	sulfuro de plomo	Sulfuro de plomo (II)
PbS <sub>2</sub>	Sulfuro Plumbico	Disulfuro de plomo	Sulfuro de plomo (IV)
Fe <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	Nitruro Ferroso	Dinitruro de hierro	Nitruro de hierro (II)
NH <sub>4</sub> N	Nitruro Sódico	Nitruro de sodio	Nitruro de sodio

26/03/2021

## Oxisales

Se les dice también oxisales, sales oxácidas o sales ternarias, son compuestos formados por un metal, no metal y oxígeno. Las oxisales poseen la fórmula:  $M_xC_nH_eO_f$

### Nomenclatura y ejemplos:

- Nomenclatura tradicional: La oxisal se nombra igual que en el ácido oxácido del que procede pero sustituyendo las terminaciones **oso** e **ico** por **ito** e **ito** respectivamente y añadiendo el nombre del metal seguido por **hipo...**, **oso**, **ico** y **per...**, en función a las valencias que posea:

### Ejemplo:

-  $NaClO_2$ :

- El  $NaClO_2$  proviene del  $HClO_2$  (Ácido cloroso) → Sustituimos "cloroso" por "clorito".

- Como el **Na** solo tiene una valencia, se emplea la terminación "ito".

- Entonces el  $NaClO_2 =$  Clorito Sódico.

-  $FeSO_4$ :

- El  $FeSO_4$  procede del  $H_2SO_4$  (Ácido sulfúrico) → Sustituimos "sulfúrico" por "sulfato".

- El Fe tiene dos valencias (2 y 3) aquí está en la valencia más baja (2) por lo que se emplea la terminación "OSO".
- Entonces el  $\text{FeSO}_4$  = Sulfato ferroso.
- $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ :
- El  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  procede del  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (ácido sulfúrico)  $\rightarrow$  Sustituimos "Sulfúrico" por "Sulfato".
- El Fe tiene 2 valencias (2 y 3) aquí está en la valencia (3) por lo que la terminación es "ico".
- Entonces el  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  = Sulfato férrico.
- **Nomenclatura Stock:** El nombre del no metal es igual en la nomenclatura tradicional. La valencia del metal se expresa entre paréntesis y números romanos.
- $\text{NaClO}_2$  = Clorito de sodio.
- $\text{FeSO}_4$  = Sulfato de hierro (II).
- $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  = Sulfato de hierro (III).
- **Nomenclatura Sistemática:** Se hace referencia a la cantidad de átomos de los elementos, se escribe el número según los prefijos tales como mono, di, tri... etc. y en romanos las valencias respectivas del no metal y del metal.

Ejemplos:

Comp.	Sistemática	Stock	Tradicional
$\text{NaN}_3$	Trioxonitrato (V) de sodio	Nitrato de sodio	Nitrato sódico
$\text{CdS}_3$	Trioxosulfato (IV) de cadmio	Sulfato de Cadmio	Sulfato de cadmio
$\text{CuP}_4$	Tetraoxofosfato (IV) de cobre (II)	Fosfato de Cobre (II)	Fosfato cúprico
$\text{SnN}_2$	Dioxonitrato (III) de estaño (IV)	Nitrito de estaño (IV)	Nitrito Estannico