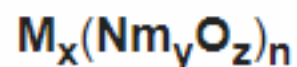


Definición de Oxisales:

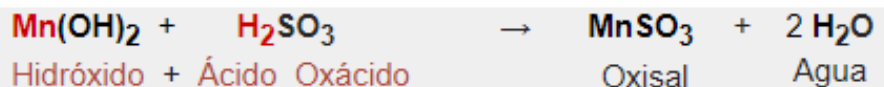
Las **Oxisales** (también llamadas **Oxosales**, **Sales Oxácidas**, **Sales Oxoácidas** o **Sales Ternarias**) son compuestos formados por un **metal**, un **no metal** y **oxígeno**.

Las **Oxisales** poseen la siguiente **fórmula** general:



donde **M** es un **metal**, **Nm** es un **no metal**, **O** es el **oxígeno**, **x,y,z,n** corresponden al **ajuste de valencias** de los elementos anteriores.

Las **Oxisales** son el resultado de sustituir alguno o todos los hidrógenos de un **Ácido Oxácido**. Generalmente esto se consigue haciéndolo reaccionar con un **Hidróxido**.



Nomenclatura y Ejemplos de Oxisales:

- **Nomenclatura Tradicional:** la Oxisal se nombra igual que el Ácido Oxácido del que procede pero sustituyendo las terminaciones **-oso** e **-ito** por **-ico** y **-ato** respectivamente y añadiendo el nombre del metal seguido por (**hipo-**, (**-oso**, (**-ico**)), **per-**) en función del número de valencias que posea:

- **NaClO₂**

- El NaClO₂ proviene del HClO₂ (Ácido Cloroso) → sustituimos "Cloroso" por "Clorito"
- Como el Na solo tiene una valencia, entonces se emplea la terminación "**-ico**".
- Entonces el **NaClO₂ = Clorito Sódico**

Aniones -uro
Aniones -ato
Aniones -ito
Aniones per-ato
Aniones hipo-ito
Aniones di, tri, tetra...

- **FeSO₄**

- El FeSO₄ procede del H₂SO₄ (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 **FeSO₄ = Sulfato Ferroso**

- **Fe₂(SO₄)₃**

- El Fe₂(SO₄)₃ procede del H₂SO₄ (Ácido Sulfúrico) → sustituimos "Sulfúrico" por "Sulfato"
- El Fe tiene dos valencias (2 y 3) Aquí está en la valencia más alta (3) por lo que se emplea la terminación "**-ico**".
- Entonces **Fe₂(SO₄)₃ = Sulfato Férrico**

- **Nomenclatura de Stock:** el nombre del no metal es igual en la nomenclatura tradicional. La valencia del metal se expresa entre paréntesis y números romanos:
 - $\text{NaClO}_2 \rightarrow$ Clorito de Sodio (como solo tiene una valencia no es necesario identificarla entre paréntesis)
 - $\text{FeSO}_4 \rightarrow$ Sulfato de Hierro (II)
 - $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow$ Sulfato de Hierro (III)

Nomenclatura Sistemática: Se hace referencia a la cantidad de átomos de los elementos, se escribe el numero según los prefijos tales como mono, di, tri, tetra, penta, hexa, hepta, nona etc. Y en romanos las valencias respectivas del no metal y del metal.

Ejemplos:

Comp.	Sistemática	Stock	Tradicional
NaNO_3	trioxonitrato (V) de sodio	nitrate de sodio	nitrate sódico
CdSO_4	trioxosulfato (IV) de cadmio	sulfato de cadmio	sulfato de cadmio
$\text{Cu}_2(\text{PO}_4)_2$	tetraoxofosfato (V) de cobre (II)	fosfato de cobre (II)	fosfato cúprico
$\text{Sn}(\text{NO}_2)_2$	dioxonitrato (III) de estaño (IV)	nitrito de estaño (IV)	nitrito estánnico