

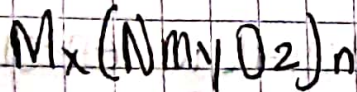
PbS	Sulfuro Plomoso	Sulfuro de Plomo (II)	Sulfuro de Plomo
PbS <sub>2</sub>	Sulfuro Plombico	Sulfuro de Plomo (IV)	disulfuro de Plomo
Fe <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	Nitruro ferroso	nitruro de hierro (II)	nitruro de hierro
Na <sub>3</sub> N	Nitruro sodico	nitruro de sodio	nitruro de sodio

26/MAR/2021

# Oxisales

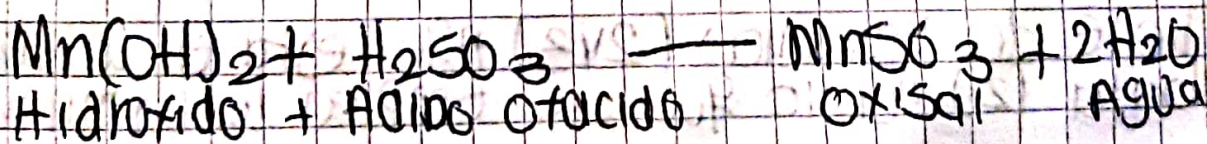
Las oxisales (también llamadas oxoales, sales oxácidas, sales oxoácidas o sales ternarias) son compuestos formados por un metal, un no metal y oxígeno.

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.

Son el resultado de sustituir alguno o todos los hidrogenos de un ácido oxácido (generalmente esto se consigue haciéndose reacción con un hidróxido).



## Nomenclatura y ejemplos

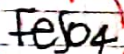
**TRADICIONAL** se nombra igual que el ácido oxácido del que procede pero sustituyendo las terminaciones -oso e -ito y -ato respectivamente y cambiando el nombre del metal seguido por (hipo - C-OSO (-100), FeI) en función del número de valencias que posee



El  $\text{NaClO}_2$  proviene de  $\text{HClO}_2$  (ácido cloroso) - sustituimos cloroso por clorito

como  $\text{FeSO}_4$  procede como el Na solo tiene una valencia entonces se emplea la terminación -ico

entonces el  $\text{NaClO}_2 =$  clorito sodico



El  $\text{FeSO}_4$  procede del  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (ácido sulfúrico) sustituimos sulfúrico por sulfato

El Fe tiene dos valencias (2/3) aquí está en la valencia más baja (2) por lo que se emplea la terminación

entonces el  $\text{FeSO}_4 =$  sulfato ferroso



El  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  procede del  $\text{H}_2\text{SO}_4$  (ácido sulfúrico) sustituimos sulfúrico por sulfato

El Fe tiene dos valencias (2/3) aquí está en la valencia más alta (3) por lo que se emplea la terminación -ico

entonces  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  Sulfato ferrico

## 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 (como solo tiene una valencia no es necesario identificarla entre paréntesis)

$\text{FeSO}_4$  - sulfato de hierro (II)

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  - sulfato de hierro (III)

## SISTEMATICA

se hace referencia a la cantidad de átomos de los elementos, se escribe el número según los prefijos tales como mono di tri tetra penta hexa hepta nona etc y en números las valencias respectivas del no metal y del metal

## EJEMPLOS

	SI	STO	TRA
$\text{NaNO}_2$	nitroóxido (I) de sodio	nitrito de sodio	nitrito sodico
$\text{Cu}_2\text{SO}_4$	dióxido sulfato (II) de cobre	sulfato de cobre	sulfato de cobre
$\text{O}_2(\text{PO}_4)_3$	trifosfato (V) de cobre (II)	fosfato de cobre (II)	fosfato de cobre