

Nomenclatura

FeS = sulfuro ferroso
monosulfuro de Hierro
sulfuro de hierro (II)

HgF_2 = fluoruro mercurico
difluoruro de mercurio
fluoruro de mercurio (II)

Actividad

$NaCl$ = cloruro sodico
cloruro de sodio
cloruro de sodio

$AlCl_3$ = cloruro aluminico
cloruro de aluminio (III)
triclорuro de aluminio

$CuCl$ = cloruro cuproso
cloruro de cobre
cloruro de cobre

$CuCl_2$ = cloruro cuprico
cloruro de cobre (II)
dicloruro de cobre

$FeCl_2$ = cloruro ferroso
cloruro de hierro (II)

$Ca_1^2 S_1^2 =$ Sulfuro calcico
monosulfuro de calcio
Sulfuro de calcio

$B_2^1 N_2^3 S_3 =$ Sulfuro Boroso
Sulfuro de Boro (III)
Trisulfuro de Diboro

$Cr S =$ Sulfuro cromoso
monosulfuro de cromo
Sulfuro de cromo (II)

$Cr_2 S_3 =$ Sulfuro cromoso
Sulfuro de cromo (III)
Trisulfuro de dicromo

$Pb S =$ Sulfuro Plumboso
monosulfuro de Plomo
Sulfuro de Plomo (II)

$Pb S_2 =$ Sulfuro Plumbico
Sulfuro de Plomo (IV)
disulfuro de plomo

$Fe_3 N_2 =$ Nitruro ferrroso
Nitruro de hierro (II)
Dinitruro de trihierro

$Na_3 N_1 =$ Nitruro sodico
Nitruro de sodio (I)
mononitruro de Trisodio

$FeCl_3$ = Cloruro ferrico
cloruro de hierro(III)
triclорuro de hierro

K_2S = Sulfuro Potásico
Sulfuro de Potasio
Sulfuro de dipotasio

Oxisales

26 dia 4-02-21

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

Las oxisales

Nomenclatura

y ejemplos de oxisales

- Nomenclatura tradicional

- oso - ito

- ico - ato

- hipo - oso - hipo - ito

- per - ico - per - ato

$NaClO_2$

- El $NaClO_2$ proviene del $HClO_2$ ácido cloroso por clorito

- Como el Na tiene una valencia entonces se emplea la terminación ico

- Entonces el $NaClO_2$ - clorito sódico

• Nomenclatura stock

El nombre del no metal es igual en la nomenclatura tradicional

- FeSO_4 - Sulfato de hierro (II)
- Fe_2SO_4 - Sulfato de hierro (III)

• Nomenclatura sistemática

Se hace referencia a la cantidad de átomos de los elementos se escribe el número según los prefijos, y en romano las valencias respectivas del no metal y del metal

Ejemplos

NaSO_3 = Trioxonitrato (V) de sodio **S** Sistemático
nitrato de sodio **S** Stock
nitrato sódico **T** Tradicional

CdSO_3 = trioxosulfato (IV) de cadmio
sulfato de cadmio
sulfato de cadmio

= tetraoxofosfato (V) de cobre (II)
fosfato de cobre (II)
fosfato cuprico

= dioxonitrato (III) de estaño (IV)
nitrito de estaño (IV)
nitrito estannico