

# NOMENCLATURA INORGÁNICA

## formas de nombrar

### → SISTEMÁTICA

se nombra usando prefijos numéricos que indican el n° de átomos de un elemento en la molécula

n° átomos	prefijo
1	mono
2	di
3	tri
4	tetra
5	penta
6	hexa
7	hepta
8	octa
9	nona

\* solo se ocupa el mono cuando el compuesto tiene + de 1 valencia  
ej: CO monóxido de carbono (+4, -4 = +2)

Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	pentóxido de cloro
H <sub>2</sub> S	sulfuro de hidrógeno
SiH <sub>4</sub>	tetrahidruro de silicio

## → STOCK

se basa en nombrar los compuestos escribiendo al final del nombre con números romanos el EDO \* Si tiene solo 1 n° de ox. no se anota

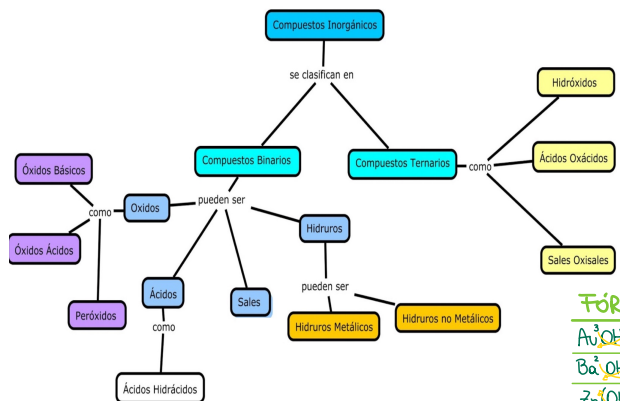
CuO	óxido de cobre (II)
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	óxido de hierro (III)
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	óxido de aluminio (III)

## → TRADICIONAL

cual valencia ocupa terminación n° de valencias  
(EDO + pegue) — — hipo \_ oso  
(EDO intermedio) — — oso  
(EDO intermedio) + — — ico  
(EDO + grande) + + per \_ ico

Posibilidad de n. o.	terminación
uno	-ico
n. o. menor	-oso
n. o. mayor	-ico
dos	-oso
n. o. menor	-oso
n. o. mayor	-ico
tres	-oso
n. o. intermedia	-oso
n. o. mayor	-ico
n. o. menor	-oso
cuatro	-oso
n. o. intermedia	-oso
n. o. mayor	-ico
n. o. menor	-oso

NaCl	cloruro sódico (o de sodio)
FeCl <sub>2</sub>	cloruro ferroso
FeCl <sub>3</sub>	cloruro férrico



## OXIDOS (O<sup>2-</sup>)

óxidos metálicos (metal + oxígeno) ej: Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
TRAD: óxido + (EDO M) ej: Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> SIST: trióxido de hierro STOCK: óxido de hierro (III) TRAD: óxido ferrico

óxidos no metálicos (no metal + oxígeno) ej: NO  
TRAD: anhídrido + (EDO NM) ej: SO<sub>3</sub> SIST: trióxido de nitrógeno STOCK: óxido de nitrógeno (II) TRAD: anhídrido nítrico

haluros oxígeno (grupo 17 + oxígeno) ej: OF<sub>2</sub>  
TRAD: anhídrido + (EDO M) ej: OF<sub>2</sub> SIST: dióxido de flúor STOCK: dióxido de flúor (II) TRAD: anhídrido fluorico

Fórmula	SIST.	STOCK
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trióxido de hierro	óxido de hierro (III)
Fe <sub>2</sub> O	óxido de hierro	óxido de hierro (II)
Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trióxido de manganeso	óxido de manganeso (VI)
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trióxido de dinitrógeno	óxido de nitrógeno (III)
ZnO	óxido de zinc	óxido de zinc
CO <sub>2</sub>	dióxido de carbono	óxido de carbono (II)
Mn <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	trióxido de dimanganeso	óxido de manganeso (VII)
Cu <sub>2</sub> O	monóxido de cobre	óxido de cobre (I)

## \* haluros (g 17 + O)

OF<sub>2</sub> → difluoruro de oxígeno  
OCl<sub>2</sub> → dicloruro de oxígeno  
O<sub>3</sub>Cl<sub>2</sub> → tricloruro de oxígeno

## HIÓXIDOS (OH)<sup>-1</sup>

Fórmula	SIST.	STOCK
Al(OH) <sub>3</sub>	trihidróxido de aluminio	hidróxido de aluminio (III)
Ba(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de bario	hidróxido de bario
Zn(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de zinc	hidróxido de zinc
Co(OH) <sub>3</sub>	trihidróxido de cobalto	hidróxido de cobalto (III)
Sn(OH) <sub>4</sub>	tetrahidróxido de estaño	hidróxido de estaño (IV)
NaOH	hidróxido de sodio	hidróxido de sodio

\* TRAD: hidróxido + (EDO M) ej: Ca(OH)<sub>2</sub> SIST: dihidróxido de calcio STOCK: hidróxido de calcio (II) TRAD: hidróxido calcico

## HIÓRROS (H<sup>+1</sup> o -1)

hidruros metálicos (metal + H) ej: PbH<sub>4</sub> SIST: tetrahidruro de plomo STOCK: hidruro de plomo (IV) TRAD: hidruro plumbico  
hidruros no metálicos (g 13, 14, 15 + H) ej: NH<sub>3</sub> SIST: trihidruro de nitrógeno STOCK: hidruro de nitrógeno (III) TRAD: anhídrido nítrico  
haluros hidrógeno (g 16, 17 + H) ej: H<sub>2</sub>S SIST: dihidruro de azufre STOCK: hidruro de azufre (II) TRAD: anhídrido sulfúrico  
hidruro de calcio CaH<sub>2</sub>  
dihidruro de manganeso MnH<sub>2</sub>  
hidruro de mercurio (II) Hg<sub>2</sub>H<sub>2</sub>  
KH SIST: hidruro de potasio TRAD: hidruro de potasio  
FeH<sub>3</sub> SIST: trihidruro de hierro STOCK: hidruro de hierro (III) TRAD: anhídrido ferrico  
SiH<sub>4</sub> TRAD: silano  
CH<sub>4</sub> metano  
BH<sub>3</sub> borano  
AsH<sub>3</sub> arsano  
SbH<sub>3</sub> estibano  
NH<sub>3</sub> amoníaco  
PH<sub>3</sub> fosfano  
SIST: hidruro + de + NH (EDO M)  
SIST: prefijo + hidruro + de + NH

H <sub>2</sub> S	sulfuro de hidrógeno SIST: ácido sulfhídrico TRAD: anhídrido sulfúrico
H <sub>2</sub> Se	seleniuro de hidrógeno SIST: ácido selenhídrico TRAD: anhídrido selenoso
HF	fluoruro de hidrógeno SIST: ácido fluorhídrico TRAD: anhídrido fluorico
HCl	cloruro de hidrógeno SIST: ácido clorhídrico TRAD: anhídrido cloroso
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	sulfuro de hidrógeno SIST: ácido sulfhídrico TRAD: anhídrido sulfúrico

