

FORMULACIÓN INORGÁNICA

TRADICIONAL (A)					STOCK	SISTEMÁTICA
hipo-	-oso		①	①	Indica la valencia entre paréntesis escrita en números romanos.	Utiliza prefijos numerales para indicar la proporción entre los elementos y sufijos que dependen del tipo de compuesto.
	-oso		①	②		
	-ico	①	②	③		
Per-	-ico			④		

Nº de valencias

ALCALINOS	ALCALINOTÉRREOS	METALES DE TRANSICIÓN	CALÓGENOS	CARBONOIDES	NITROGENOIDES	ANFÍGENOS	HALÓGENOS
Li Na K Rb Cs Fr	Be Mg Ca Sr Ba	Fe Co Ni Cu Zn Ag Hg	B Al	C Si Sn Pb	N P As Sb	O S Se Te	F Cl Br I
+1	+2	+2 +3 +1 +2 +1	+3	+4 +2 +4	-3 +3 +5	-2 -2 +4 +6	-1 -1 +1 +3 +5 +7

	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA	FORMULACIÓN
ÓXIDOS Fe_2O_3	Óxido elemento+sufijo <i>Óxido férrico</i>	Óxido de elemento (valencia) <i>Óxido de hierro (III)</i>	PrefN+óxido de PrefN+elemento <i>Trióxido de dihierro</i>	Metal + oxígeno y se intercambian las valencias $Fe^{+3} + O^{-2} \rightleftharpoons Fe_2O_3$
HIDRUROS METÁLICOS FeH_3	Hidruro elemento+sufijo <i>Hidruro férrico</i>	Hidruro de elemento (valencia) <i>Hidruro de hierro (III)</i>	PrefN+hidruro de PrefN+elemento <i>Trihidruro de hierro</i>	Metal + tantos hidrógenos como indique la valencia. $Fe^{+3} + H^{-1} \rightleftharpoons FeH_3$
HIDRUROS NO METÁLICOS H_2S	Ácido elemento+hídrico <i>Ácido sulfhídrico</i>	Elemento+uro de hidrógeno <i>Sulfuro de hidrógeno</i>	Elemento+uro de hidrógeno <i>Sulfuro de hidrógeno</i>	Tantos hidrógenos como indique la valencia + No metal $H^{+1} + S^{-2} \rightleftharpoons H_2S$
SALES BINARIAS Fe_2S_3	No metal+uro metal+sufijo <i>Sulfuro férrico</i>	Nometal+uro de metal (valencia) <i>Sulfuro de hierro (III)</i>	PrefN+nometal+uro de PrefN+metal <i>Trisulfuro de dihierro</i>	Metal + No metal y se intercambian las valencias. $Fe^{+3} + S^{-2} \rightleftharpoons Fe_2S_3$
HIDRÓXIDOS $Fe(OH)_3$	Hidrónimo elemento+sufijo <i>Hidrónimo férrico</i>	Hidrónimo de metal (valencia) <i>Hidrónimo de hierro (III)</i>	PrefN+hidrónimo de metal <i>Trihidrónimo de hierro</i>	Metal + tantos grupos OH como indique la valencia. $Fe^{+3} + (OH)^{-1} \rightleftharpoons Fe(OH)_3$
OXOÁCIDOS H_2SO_4	Ácido elemento+sufijo <i>Ácido sulfúrico</i>	Ácido PrefN+oxo+ PrefN+elemento+ico (val) <i>Ácido tetraoxosulfúrico (VI)</i>	PrefN+oxo+elemento+ato (val) de hidrógeno <i>Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno</i>	Se formula el óxido y se le añade H ₂ O $SO_3 + H_2O \rightleftharpoons H_2SO_4$

Se escriben los dos elementos implicados (el más electropositivo a la izquierda) y se intercambian sus valencias. En el caso de hidruros e hidróxidos, el hidrógeno o el grupo OH tienen valencia ±1, y se colocarán tantos como indique la valencia del otro elemento.

TRADICIONAL (B)					STOCK	SISTEMÁTICA
hipo-	-ito		①	①	No se usa para oxoácidos ni oxisales. En este último caso se suele usar la nomenclatura tradicional.	Además de los anteriores, se usan los siguientes prefijos para indicar el subíndice del oxoanión.
	-ito		①	②		
	-ato	①	②	③		
Per-	-ato			④		

Nº de valencias

Atención: Algunos ácidos (del B, P, As, Sb) se pueden formar a partir del óxido añadiéndole varias moléculas de agua:

Meta- \rightleftharpoons 1 molécula de agua \rightleftharpoons Ac. Metafosfórico $P_2O_5 + H_2O \rightarrow HPO_3$
 Piro- \rightleftharpoons 2 moléculas de agua \rightleftharpoons Ac. Pirofosfórico $P_2O_5 + 2H_2O \rightarrow H_4P_2O_7$
 Orto- \rightleftharpoons 3 moléculas de agua \rightleftharpoons Ac. Ortofosfórico $P_2O_5 + 3H_2O \rightarrow H_3PO_4$

Otra forma...

	TRADICIONAL	SISTEMÁTICA
OXOANIONES SO_4^{2-} BrO^-	Anión + No metal+sufijo(B) <i>Anión sulfato</i> <i>Anión hipobromito</i>	Anión PrefN+oxo+ PrefN+No metal+ato (val) <i>Anión tetraoxosulfato (VI)</i> <i>Anión oxobromato (I)</i>
OXISALES Cu_2SO_4 $Fe_2(SO_4)_3$	No metal+sufijo(B) metal+sufijo(A) <i>Sulfato cuproso</i> <i>Sulfato férrico</i>	PrefN+oxo+ PrefN+No metal+ato (val) de metal (val) <i>Tetraoxosulfato (VI) de cobre (I)</i> <i>Tris[tetraoxosulfato (VI)] de hierro (III)</i>

FORMULACIÓN
Elemento + tantos oxígenos hasta carga negativa $S^{+6} + 4 \cdot O^{-2} \rightleftharpoons SO_4^{2-}$ $Br^{+1} + 1 \cdot O^{-2} \rightleftharpoons BrO^-$
Metal a la izquierda + oxoanión y se intercambian las valencias $Cu^{+1} + SO_4^{2-} \rightleftharpoons Cu_2SO_4$ $Fe^{+3} + SO_4^{2-} \rightleftharpoons Fe_2(SO_4)_3$

También puedes formular un ácido añadiendo al elemento los Oxígenos mínimos hasta carga negativa y equilibrando con Hidrógenos (úsalo solo para aquellos que incorporan una molécula de agua al óxido para formar el ácido).