

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.	di- Tri- Tetra- Penta-	
	-oso		②	②				
	-ico	①	②	③				③
Per-	-ico			④				

Nº de valencias

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

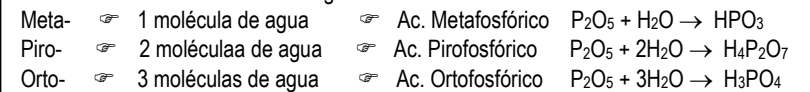
	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA	FORMULACIÓN
ÓXIDOS Fe_2O_3	Óxido elemento+sufijo <i>Óxido férrico</i>	Óxido de elemento (valencia) <i>Óxido de hierro (III)</i>	PrefN+óxido de PrefN+elemento <i>Trióxido de dihierro</i>	Metal + oxígeno y se intercambian las valencias $Fe^{+3} + O^{-2} \rightleftharpoons Fe_2O_3$
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 $Fe(OH)_3$	Hidróxido elemento+sufijo <i>Hidróxido férrico</i>	Hidróxido de metal (valencia) <i>Hidróxido de hierro (III)</i>	PrefN+hidróxido de metal <i>Trihidróxido 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.	Bis- Tris- Tetrakis- Pentakis-	
	-ito		②	②				
	-ato	①	②	③				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:



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).