FORMULACIÓN INORGÁNICA

TRADICIONAL (A)						STOCK	SISTEMÁTICA	
hipo-	*-oso*			❶	❶	*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-
	-oso		❶	❷	❷			Tri-
	-ico	❶	❷	❸	❸			Tetra-
Per-	*-ico*				❹			Penta-

Nº de valencias

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

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

TRADICIONAL (B)						STOCK	SISTEMÁTICA	
hipo-	*-ito*			❶	❶	*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-
	-ito		❶	❷	❷			Tris-
	-ato	❶	❷	❸	❸			Tetrakis-
Per-	*-ato*				❹			Pentakis-

Nº de valencias

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

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

Otra forma…

	TRADICIONAL	SISTEMÁTICA	FORMULACIÓN
OXOANIONES ***SO_4^{2-}*** ***BrO^{1-}***	Anión + No metal+**sufijo(B)** *Anión sulfato* *Anión hipobromito*	Anión **PrefN+oxo+ PrefN**+No metal+**ato** (**val**) *Anión tetraoxosulfato (VI)* *Anión oxobromato (I)*	Elemento + tantos oxígenos hasta carga negativa $S^{+6} + 4 \cdot O^{-2}$ ☞ SO_4^{-2} $Br^{+1} + 1 \cdot O^{-2}$ ☞ BrO^{-1}
OXISALES ***Cu_2SO_4*** ***$Fe_2(SO_4)_3$***	No metal+**sufijo(B)** metal+**sufijo(A)** *Sulfato cuproso* *Sulfato férrico*	**PrefN+oxo+ PrefN**+No metal+**ato** (**val**) de metal (**val**) *Tetraoxosulfato (VI) de cobre (I)* *Tris[tetraoxosulfato (VI)] de hierro (III)*	Metal a la izquierda + oxoanión y se intercambian las valencias $Cu^{+1} + SO_4^{-2}$ ☞ ☞ Cu_2SO_4 $Fe^{+3} + SO_4^{-2}$ ☞ ☞ $Fe_2(SO_4)_3$

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).