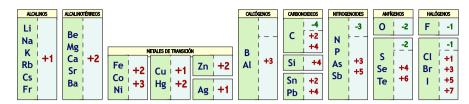
FORMULACIÓN INORGÁNICA

© www lamanzanadenewton com

TRADICIONAL (A)						STOCK	SISTEMÁTICA	
hipo-	-0S0			0	•	Indica la valencia entre paréntesis escrita	Utiliza prefijos numerales para	di-
	-oso		0	2	0	en números romanos.	indicar la proporción entre los	Tri-
	-ico	0	0	•	₿		elementos y sufijos que dependen	Tetra-
Per-	-ico				9		del tipo de compuesto.	Penta-



Nº de valencias

	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA	
ÓXIDOS	Óxido elemento+ sufijo	Óxido de elemento (valencia)	PrefN+óxido de PrefN+elemento	
Fe₂O ₃	<i>Óxido férric</i> o	Óxido de hierro (III)	Trióxido de dihierro	
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	
HIDRUROS NO METÁLICOS <i>H</i> ₂S	Ácido elemento+ hídrico Ácido sulfhídrico	Elemento+ uro de hidrógeno Sulfuro de hidrógeno	Elemento+ uro de hidrógeno Sulfuro de hidrógeno	
SALES BINARIAS	No metal+ uro metal+ sufijo	Nometal+ uro de metal (valencia)	PrefN+nometal+uro de PrefN+metal Trisulfuro de dihierro	
Fe ₂ S ₃	Sulfuro férrico	Sulfuro de hierro (III)		
HIDRÓXIDOS	Hidróxido elemento+sufijo	Hidróxido de metal (valencia)	PrefN+hidróxido de metal	
Fe(OH) ₃	Hidróxido férrico	Hidróxido de hierro (III)	Trihidróxido de hierro	
OXOÁCIDOS	Ácido elemento+sufijo	Ácido PrefN+oxo+ PrefN+elemento+ico (val)	PrefN+oxo+elemento+ato (val) de hidrógeno	
H₂SO₄	Ácido sulfúrico	Ácido tetraoxosulfúrico (VI)	Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno	

FORMULACIÓN						
Metal + oxígeno y se intercambian las valencias $ Fe^{+3} + O^{-2} \ \ Fe_2O_3 $	Se escriben los dos elementos implicados (el					
Metal + tantos hidrógenos como indique la valencia. Fe+3 + H-1 FeH3	más electro- positivo a la izquierda) y se intercambian sus					
Tantos hidrógenos como indique la valencia + No metal $H^{+1} + S^{-2} \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \$	valencias. En el caso de hidruros e hidróxidos, el					
Metal + No metal y se intercambian las valencias. Fe $^{+3}$ + S $^{-2}$ $\ensuremath{\cancel{=}}$ Fe $_2$ S $_3$	hidrógeno o el grupo OH tienen valencia ±1, y se colocarán tantos como indique la valencia del otro elemento.					
Metal + tantos grupos OH como indique la valencia. Fe+3 + (OH)-1 ☞ Fe(OH) ₃						
Se formula el óxido y se le añade H_2O $SO_3 + H_2O \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \$						

1	TRADICIONAL (B)					STOCK	SISTEMÁTICA	
hipo-	-ito			0	0	No se usa para oxoácidos ni oxisales. En	Además de los anteriores, se	Bis-
	-ito		0	0	0	este último caso se suele usar la	usan los siguientes prefijos para	Tris-
	-ato	0	0	•	₿	nomenclatura tradicional.	indicar el subíndice del oxoanión.	Tetrakis-
Per-	-ato				4			Pentakis-

Nº de valencias

	TRADICIONAL	SISTEMÁTICA
OXOANIONES SO ₄ ² - BrO ¹ -	Anión + No metal+ sufijo(B) <i>Anión sulfato</i> <i>Anión hipobromito</i>	Anión PrefN+oxo+ PrefN+ No metal +ato (val) Anión tetraoxosulfato (VI) Anión oxobromato (I)
OXISALES Cu ₂ SO 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)

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

Meta- \mathscr{F} 1 molécula de agua \mathscr{F} Ac. Metafosfórico $P_2O_5 + H_2O \rightarrow HPO_3$ Piro- \mathscr{F} 2 molécula de agua \mathscr{F} Ac. Pirofosfórico $P_2O_5 + 2H_2O \rightarrow H_4P_2O_7$

FORMULACIÓN

Elemento + tantos oxígenos hasta carga negativa $S^{+6} + 4 \cdot O^{-2} = SO_4^{-2}$ $Br^{+1} + 1 \cdot O^{-2} = BrO^{-1}$

carga negativa y equilibrando con Hidrógenos (úsalo solo para aquellos que incorporan una molécula de agua al óxido para formar el ácido).

Otra forma...

También puedes formular un

ácido añadiendo al elemento los Oxígenos mínimos hasta