

## FORMULACIÓN INORGÁNICA

		Fórmula	Nomenclatura Tradicional *	Nomenclatura de Stock Con nº de oxidación	Nomenclatura sistemática Con prefijos multiplicadores	Con el valor de carga iónica
Combinaciones binarias con oxígeno	Óxidos básicos Oxígeno + metal	$M_xO_y$	Óxido metal $\left\{ \begin{array}{l} \text{ico} \\ \text{oso} \end{array} \right\}$	Óxido de metal (val)	$\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di ...} \end{array} \right\}$ óxido de $\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di} \end{array} \right\}$ metal	Óxido de metal (carga)
	Óxidos ácidos Oxígeno + no metal	$NM_xO_y$	$\left\{ \begin{array}{l} \text{Óxido} \\ \text{ó} \\ \text{anhídrido} \end{array} \right\} \left\{ \begin{array}{l} \text{hipo} \\ \text{per} \end{array} \right\}$ metal $\left\{ \begin{array}{l} \text{ico} \\ \text{oso} \end{array} \right\}$	Óxido de no metal (val)	$\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di ...} \end{array} \right\}$ óxido de $\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di} \end{array} \right\}$ no metal	Óxido de no metal (carga)
	Halogenuro de oxígeno Oxígeno + halógeno	$O_yNM_x$			Di+no metal+uro de $\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di ...} \end{array} \right\}$ + oxígeno	
	Peróxidos	$M_x(O_2)_y$		Peróxido de metal (val)	$\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di...} \end{array} \right\}$ óxido de $\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di} \end{array} \right\}$ metal	Dióxido (2-) de metal (carga)
Combinaciones binarias con hidrógeno	Hidruros metálicos Hidrógeno + metal	$MH_y$	Hidruro metal $\left\{ \begin{array}{l} \text{ico} \\ \text{oso} \end{array} \right\}$	Hidruro de metal (val)	$\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di ...} \end{array} \right\}$ hidruro de metal	Hidruro de metal (carga)
	Hidruro progenitor Hidrógeno + grupo 13 al 17	$H_yNM$		Hidruro de no metal (val)	$\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di ...} \end{array} \right\}$ hidruro de no metal	Hidruro progenitor **
	Haluro y anfigenuro de hidrógeno Hidrógeno + grupos 16 y 17	$H_yNM$				**
	Hidruros no metálicos	$H_yNM$	No metal + uro de hidrógeno (gas)	En disolución acuosa Ácido no metal + hídrico	$\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di ...} \end{array} \right\}$ hidruro de no metal	Nomenclatura de hidrógeno Hidrógeno (no metal + uro)
Sales binarias	Sales neutras No metal + metal	$M_x(NM)_y$		No metal + uro de metal (val)	$\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di ...} \end{array} \right\}$ no metal+uro de $\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di ...} \end{array} \right\}$ metal	No metal +uro de metal (carga)
	Sales volátiles No metal + no metal	$NM_x(NM)_y$		No metal + uro de no metal (val)	$\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di ...} \end{array} \right\}$ no metal+uro de $\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di ...} \end{array} \right\}$ no metal	No metal + uro de no metal (carga)

\*\*

Grupo 13	
Fórmula	Nombre
BH <sub>3</sub>	Borano
AlH <sub>3</sub>	Alumano
GaH <sub>3</sub>	Galano
InH <sub>3</sub>	Indigano
TlH <sub>3</sub>	Talano

Grupo 14	
Fórmula	Nombre
CH <sub>4</sub>	Metano
SiH <sub>4</sub>	Silano
GeH <sub>4</sub>	Germano
SnH <sub>4</sub>	Estannano
PbH <sub>4</sub>	Plumbano

Grupo 15	
Fórmula	Nombre
NH <sub>3</sub>	Amoniaco o azano
PH <sub>3</sub>	Fosfina o fosfano
AsH <sub>3</sub>	Arsina o arsano
SbH <sub>3</sub>	Estibina o estibano
BiH <sub>3</sub>	Bismutano

Grupo 16	
Fórmula	Nombre
H <sub>2</sub> O	Agua o oxidano
H <sub>2</sub> S	Sulfano
H <sub>2</sub> Se	Selano
H <sub>2</sub> Te	Telano
H <sub>2</sub> Po	Polano

Grupo 17	
Fórmula	Nombre
HF	Fluorano
HCl	Clorano
HBr	Bromano
HI	Yodano
HAt	Astatano

	Fórmula	Nomenclatura Tradicional *	Nomenclatura de Stock Con nº de oxidación	Nomenclatura sistemática Con prefijos multiplicadores	Con el valor de carga iónica
Hidróxidos	M(OH) <sub>y</sub>	Hidróxido metal + $\left\{ \begin{array}{l} \text{ico} \\ \text{oso} \end{array} \right\}$	Hidróxido de metal (val)	$\left\{ \begin{array}{l} \text{(mono)} \\ \text{di} \\ \text{tri} \end{array} \right\}$ hidróxido de metal	Hidróxido de metal (carga)
	Fórmula	Nomenclatura Tradicional	Nomenclatura de adición	Nomenclatura sistemática	Nomenclatura de hidrógeno
Ácidos oxoácidos	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	<b>Ácido sulfúrico</b>	SO <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub> <b>di</b> hidróxido <b>di</b> óxidoazufre	<b>Tetra</b> óxidosulfato <b>(VI)</b> de hidrógeno	<b>Di</b> hidrógeno( <b>tetra</b> óxidosulfato)
Ácidos polihidratados	HPO <sub>3</sub>	<b>Ácido meta</b> fosfórico	PO <sub>2</sub> (OH) <b>Hidróxido</b> <b>di</b> óxido <b>fosforo</b>	<b>Tri</b> óxido <b>fosfato</b> <b>(V)</b> de hidrógeno	<b>Hidrógeno</b> ( <b>tri</b> óxido <b>fosfato</b> )
	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	<b>Ácido fosfórico</b> ***	PO(OH) <sub>3</sub> <b>tri</b> hidróxido <b>di</b> óxido <b>fosforo</b>	<b>Tetra</b> óxido <b>fosfato</b> <b>(V)</b> de hidrógeno	<b>Tri</b> hidrógeno( <b>tetra</b> óxido <b>fosato</b> )
Oxoácidos con doble numeración en el átomo central	H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	<b>Ácido disulfúrico</b>	O-[SO <sub>2</sub> (OH)] <sub>2</sub> μ-óxido - <b>bis</b> ( <b>hidroxido</b> <b>di</b> óxido <b>azufre</b> )	<b>Hepta</b> óxido <b>di</b> sulfato <b>(VI)</b> de hidrógeno	<b>Di</b> hidrógeno ( <b>hepta</b> óxido <b>di</b> sulfato)
Oxisales neutras	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	Sulfato de hierro <b>(III)</b>	<b>Tetra</b> óxidosulfato <b>(2-)</b> de hierro <b>(3+)</b>	<b>Tris</b> ( <b>tetra</b> óxidosulfato) de <b>di</b> hierro	
Sales ácidas	Cu(HSO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>Hidrogenosulfato</b> de cobre <b>(II)</b>	<b>Hidroxido</b> <b>tri</b> óxidosulfato <b>(1-)</b> de cobre <b>(2+)</b>	<b>Bis</b> hidrogeno <b>tetra</b> oxosulfato <b>(VI)</b> de cobre <b>(II)</b>	Nomenclatura de composición
					<b>Bis</b> [ <b>hidrogeno</b> ( <b>tetra</b> óxidosulfato)] de <b>cobre</b>

\*

Número de valencias	Valencia	Prefijo	Terminación
1			Ico
2	Pequeña		Oso
	Grande		Ico
3	Pequeña	Hipo	Oso
	Mediana		Oso
	Grande		Ico
4	Pequeña	Hipo	Oso
	Mediana		Oso
	Mediana		Ico
	Grande	Per	Ico

\*\*\*

	Elemento	B, P, As, Sb	Si(+4)
+ 1 H <sub>2</sub> O	(Meta)	Meta	Meta
+ 2 H <sub>2</sub> O	Piro	Piro	(Orto)
+ 3 H <sub>2</sub> O	Orto	(Orto)	---