

NO METALES		METALES	
H <sup>(1)</sup>	±1	Li, Na, K, Rb, Cs, Fr, Ag, NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	+1
F	-1	Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra, Zn, Cd	+2
Cl, Br, I	-1; +1, +3, +5, +7	Cu, Hg <sup>(5)</sup>	+1, +2
O <sup>(2)</sup>	-2	Al, Sc	+3
S <sup>(3)</sup> , Se, Te	-2; +2, +4, +6	Au	+1, +3
N <sup>(4)</sup>	-3; +1, +2, +3, +4, +5	Fe, Co, Ni	+2, +3
P	-3; +1, +3, +5	Sn, Pb, Pt, Pd	+2, +4
As, Sb, Bi	-3; +3, +5	Ir	+3, +4
B	-3; +3	Ti	+2, +3, +4
C	-4; +2, +4	Cr <sup>(6)</sup>	+2, +3, +6
Si	-4, +4	Mn <sup>(6)</sup>	+2, +3, +4, +6, +7
		V <sup>(6)</sup>	+2, +3, +4, +5

- (1) El H actúa siempre con n.o. -1, excepto en las combinaciones con los elementos de los grupos 16 y 17, que actúa con +1.
- (2) El O actúa siempre con n.o. -2, excepto frente al F, que lo hace con +2, en los peróxidos, con -1 y en los hiperóxidos, con n.o. -0,5.
- (3) El n.o. +2 muy poco frecuente.
- (4) El N forma ácidos solamente con los n.o. +1, +3 y +5.
- (5) Cuando actúa con n.o. +1, forma el catión Hg<sub>2</sub><sup>2+</sup>, que no se puede simplificar.
- (6) El Cr con n.o. +6, el Mn con +6 y +7 y el V con +5 forman oxoácidos, como los no metales.

Compuestos binarios	Oxígeno	+ Metal	Óxidos Básicos Peróxidos
		+ No Metal	Óxidos Ácidos
	Hidrógeno	+ Metal	Hidruros metálicos
		+ grupo 16 y 17	Haluros de hidrógeno
		+ grupo 13, 14, 15	Hidruros volátiles
	Sales	Metal+no metal	Sales neutras
No metal + no metal		Sales volátiles	
Compuestos ternarios	Ácidos oxoácidos	Óxidos ácidos + agua	
	Hidróxidos (bases)	Óxidos básicos + agua	
	Sales neutras (oxosales)		
Compuestos cuaternarios	Sales ácidas		
	Sales básicas		
	Sales dobles	Con varios cationes	
		Con varios aniones	
Compuestos de coordinación (complejos)			

## SUSTANCIAS SIMPLES

Fórmula	N. de composición	Nombre alternativo aceptado
He	helio	
H	monohidrógeno	
H <sub>2</sub>	dihidrógeno	
O	monooxígeno	
O <sub>2</sub>	dioxígeno	oxígeno
O <sub>3</sub>	trioxígeno	ozono
N	mononitrógeno	
N <sub>2</sub>	dinitrógeno	
P <sub>4</sub>	tetrafósforo	fósforo blanco
S <sub>8</sub>	octaazufre	
S <sub>6</sub>	hexaazufre	
S <sub>n</sub>	poliazufre	

## ÓXIDOS

Oxígeno	+ metal → Óxido básico
	+ no metal → Óxido ácido

Compuesto	N. de composición con prefijos numerales	N. de composición con n.o.
FeO	Monóxido de hierro u óxido de hierro	Óxido de hierro(II)
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de dihierro	Óxido de hierro(III)
K <sub>2</sub> O	Óxido de dipotasio u óxido de potasio	Óxido de potasio
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de dialuminio u óxido de aluminio	Óxido de aluminio
Cu <sub>2</sub> O	Monóxido de dicobre u óxido de dicobre	Óxido de cobre(I)
CuO	Monóxido de cobre u óxido de cobre	Óxido de cobre(II)
CO	Monóxido de carbono u óxido de carbono	Óxido de carbono(II)
CO <sub>2</sub>	Dióxido de carbono	Óxido de carbono(IV)
N <sub>2</sub> O	Monóxido de dinitrógeno u óxido de dinitrógeno	Óxido de nitrógeno(I)
NO	Monóxido de nitrógeno u óxido de nitrógeno	Óxido de nitrógeno(II)
NO <sub>2</sub>	Dióxido de nitrógeno	Óxido de nitrógeno(IV)

Antes		Recomendaciones 2005	
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
Cl <sub>2</sub> O	óxido de dicloro	OCl <sub>2</sub>	dicloruro de oxígeno
Br <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trióxido de dibromo	O <sub>3</sub> Br <sub>2</sub>	dibromuro de trioxígeno
I <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	heptaóxido de diyodo	O <sub>7</sub> I <sub>2</sub>	diyoduro de heptaoxígeno

## PERÓXIDOS

Compuesto	N. de composición con prefijos numerales	N. de composición con n.o.
$\text{Na}_2\text{O}_2$	Dióxido de disodio	Peróxido de sodio
$\text{MgO}_2$	Dióxido de magnesio	Peróxido de magnesio
$\text{Cu}_2\text{O}_2$	Dióxido de dicobre	Peróxido de cobre(I)
$\text{CuO}_2$	Dióxido de cobre	Peróxido de cobre(II)
$\text{H}_2\text{O}_2$	Dióxido de hidrógeno	Peróxido de hidrógeno

## HIDROGENO

Hidrógeno + metal → hidruro metálico
Hidrógeno + no metal (grupo 16, 17) → haluro de hidrógeno
Hidrógeno + no metal (grupo 13, 14, 15) → hidruro volátil

## HIDRURO METALICO

Compuesto	N. composición con prefijos multiplicadores	N. de composición con n.o.
$\text{FeH}_2$	Dihidruro de hierro	Hidruro de hierro(II)
$\text{FeH}_3$	Trihidruro de hierro	Hidruro de hierro(III)
$\text{MgH}_2$	Dihidruro de magnesio o hidruro de magnesio	Hidruro de magnesio
$\text{AlH}_3$	Trihidruro de aluminio o hidruro de aluminio	Hidruro de aluminio

## HALUROS DE HIDROGENO

Compuesto	N. de composición con prefijos numerales	En disolución acuosa
$\text{HF}$	Fluoruro de hidrógeno	Ácido fluorhídrico
$\text{HCl}$	Cloruro de hidrógeno	Ácido clorhídrico
$\text{HBr}$	Bromuro de hidrógeno	Ácido bromhídrico
$\text{HI}$	Yoduro de hidrógeno	Ácido yodhídrico
$\text{H}_2\text{S}$	Sulfuro de hidrógeno o sulfuro de hidrógeno	Ácido sulfhídrico
$\text{H}_2\text{Se}$	Selenuro de hidrógeno o selenuro de hidrógeno	Ácido selenhídrico
$\text{H}_2\text{Te}$	Telururo de hidrógeno o telururo de hidrógeno	Ácido telurhídrico



## HIDRUROS VOLÁTILES

Compuesto	N. composición	N. sustitución	Tradicional
$\text{NH}_3$	Trihidruro de nitrógeno	Azano	Amoniaco
$\text{PH}_3$	Trihidruro de fósforo	Fosfano	
$\text{AsH}_3$	Trihidruro de arsénico	Arsano	
$\text{SbH}_3$	Trihidruro de antimonio	Estibano	
$\text{CH}_4$	Tetrahidruro de carbono	Metano	
$\text{SiH}_4$	Tetrahidruro de silicio	Silano	
$\text{BH}_3$	Trihidruro de boro o hidruro de boro	Borano	

## HIDRÓXIDOS

Compuesto	N. de composición usando prefijos numerales	N. composición usando n.o.
$\text{Al}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de aluminio o hidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio
$\text{Sn}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de estaño	Hidróxido de estaño(II)
$\text{Sn}(\text{OH})_4$	Tetrahidróxido de estaño	Hidróxido de estaño(IV)
$\text{AgOH}$	Hidróxido de plata	Hidróxido de plata

## SALES BINARIAS

metal + no metal → sal neutra

no metal + no metal → sal volátil

### SAL NEUTRA

Compuesto	N. de composición con prefijos numerales	N. de composición con n.o.
NaBr	Bromuro de sodio	Bromuro de sodio
FeCl <sub>2</sub>	dicloruro de hierro	Cloruro de hierro(II)
FeCl <sub>3</sub>	Tricloruro de hierro	Cloruro de hierro(III)
Ag <sub>2</sub> S	Sulfuro de diplata o sulfuro de plata	Sulfuro de plata
Al <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>	Triselenuro de dialuminio o selenuro de aluminio	Selenuro de aluminio
PtI <sub>4</sub>	Tetrayoduro de platino	Yoduro de platino(IV)
MgF <sub>2</sub>	Difluoruro de magnesio o fluoruro de magnesio	Fluoruro de magnesio

### SAL VOLÁTIL

Compuesto	N. de composición con prefijos numerales	N. de composición con n.o.
SF <sub>6</sub>	hexafluoruro de azufre	Fluoruro de azufre(VI)
PCl <sub>3</sub>	tricloruro de fósforo	Cloruro de fósforo(III)
SeI <sub>2</sub>	Diyoduro de selenio	Yoduro de selenio(II)
CS <sub>2</sub>	Disulfuro de carbono	Sulfuro de carbono(IV)
CCl <sub>4</sub>	Tetracloruro de carbono	Cloruro de carbono(IV)
As <sub>2</sub> Se <sub>3</sub>	Triselenuro de diarsénico	Selenuro de arsénico(III)
BP	Fosfuro de boro	Fosfuro de boro

## OXOÁCIDOS

orden del número oxidación del átomo central, si puede presentar.....

prefijo	sufijo	cuatro	tres	dos	uno
per-	-ico	más alto			
	-ico	segundo	más alto	más alto	
	-oso	tercero	intermedio	más bajo	
hipo-	-oso	más bajo	más bajo		

## OXOÁCIDOS DE HALÓGENOS



Compuesto	Tradicional	N. Adición	N. de hidrógeno
$\text{HClO} \mid$ $\text{Cl(OH)}$	Ácido hipocloroso	Hidroxidocloro o clorurohidrurooxígeno	Hidrogeno(oxidoclorato)
$\text{HClO}_2 \mid$ $\text{ClO(OH)}$	Ácido cloroso	hidroxidooxidocloro	Hidrogeno(dioxidoclorato)
$\text{HClO}_3 \mid$ $\text{ClO}_2(\text{OH})$	Ácido clórico	Hidroxidodioxidocloro	Hidrogeno(trioxidoclorato)
$\text{HClO}_4 \mid$ $\text{ClO}_3(\text{OH})$	Ácido perclórico	hidroxidotrioxidocloro	Hidrogeno(tetraoxidoclorato)

## OXOÁCIDOS DE ANFÍGENOS

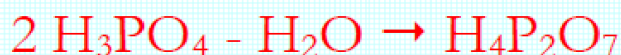
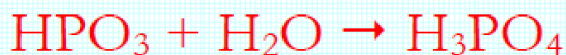
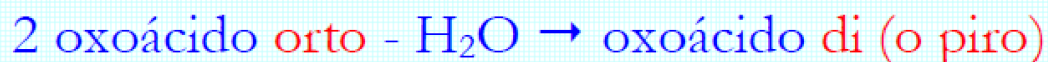
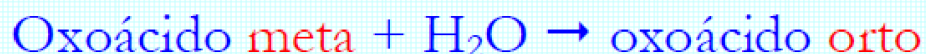
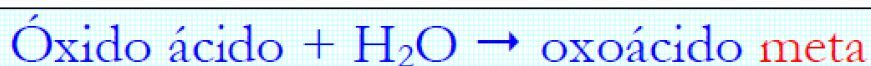


Compuesto	Tradicional	N. Adición	N. de hidrógeno
$\text{H}_2\text{SO}_2$   $\text{S}(\text{OH})_2$	Ácido hiposulfuroso	dihidroxidoazufre	Dihidrogeno(dioxidosulfato)
$\text{H}_2\text{SO}_3$   $\text{SO}(\text{OH})_2$	Acido sulfuroso	dihidroxidooxidoazufre	Dihidrogeno(trioxidosulfato)
$\text{H}_2\text{SO}_4$   $\text{SO}_2(\text{OH})_2$	Ácido sulfúrico	dihidroxidodioxidoazufre	Dihidrogeno(tetraoxidosulfato)

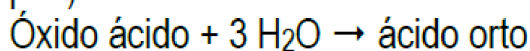
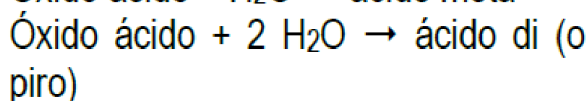
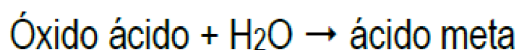
## OXOÁCIDOS NITROGENOIDEOS



Compuesto	Tradicional	N. Adición	N. de hidrógeno
$\text{HNO}$   $\text{HON}=\text{NOH}$	Ácido hiponitroso	Bis(hidroxidonitrogeno)(N-N)	Dihidrogeno(dioxidodinitrato)
$\text{HNO}_2$   $\text{NO}(\text{OH})$	Acido nitroso	Hidroxidooxidonitrogeno	Hidrogeno(dioxidonitrato)
$\text{HNO}_3$   $\text{NO}_2(\text{OH})$	Ácido nítrico	hidroxidodioxidonitrogeno	Hidrogeno(trioxidonitrato)



Otra forma de obtener los tres oxoácidos que pueden formar estos elementos con un mismo n.o. es:



Compuesto	Tradic.	N. adición	N. de hidrógeno
$\text{HPO}_3$   $\text{PO}_2(\text{OH})$	Ácido metafosfórico	Hidroxidodioxidofósforo	hidrogeno(trioxidofosfato)
$\text{H}_3\text{PO}_4$   $\text{PO}(\text{OH})_3$	Ácido ortofosfórico	trioxidooxidofósforo	Trihidrogeno (tetraoxidofosfato)
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$   $(\text{OH})_2\text{P}(\text{O})\text{OP}(\text{O})(\text{OH})_2$	Ácido difosfórico	$\mu$ -oxido- bis(dihidroxidooxidofósforo)	Tetrahidrogeno (tetraoxidodifosfato)

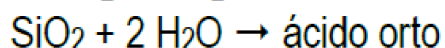
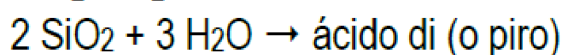
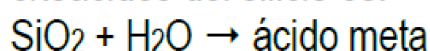
## OXOÁCIDOS CARBONOIDEOS



Compuesto	Tradicional	N. Adición	N. de hidrógeno
$\text{H}_2\text{CO}_3$   $\text{CO}(\text{OH})_2$	Ácido carbónico	dihidroxidooxidocarbono	Dihidrogeno(trioxidocarbonato)

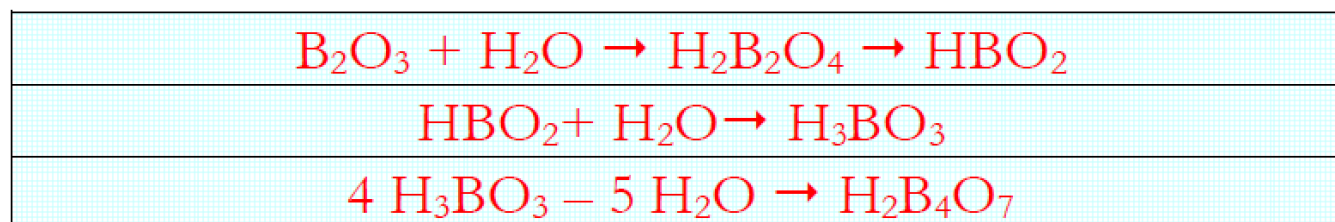


Otra forma de obtener los tres oxoácidos del silicio es:



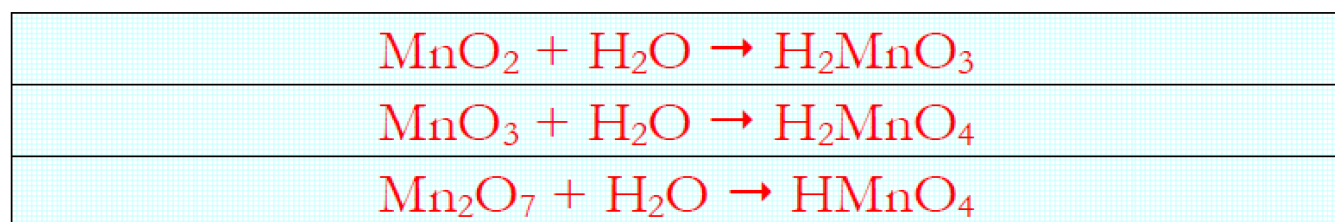
Compuesto	Tradic.	N. adición	N. de hidrógeno
$H_2SiO_3$   $(-Si(OH)_2O^-)_n$	Ácido meta <b>sil</b> ícico	Catena- poly[dihidroxidosilicio- $\mu$ - oxido]	dihidrogeno(trioxidosilicato)
$H_4SiO_4$   $Si(OH)_4$	Ácido orto <b>sil</b> ícico	tetrahidroxidosilicio	Tetrahidrogeno (tetraoxidosilicato)
$H_6Si_2O_7$   $(OH)_3SiOSi(OH)_3$	Ácido di <b>sil</b> ícico	$\mu$ -oxido- bis(trihidroxidosilicio)	hexahidrogeno (heptaoxidodisilicato)

## OXOÁCIDOS DEL BORO



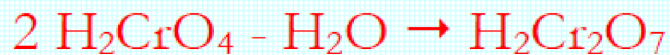
Compuesto	Tradic.	N. adición	N. de hidrógeno
$HBO_2$   $(-B(OH)O^-)_n$	Ácido meta <b>bor</b> ícico	Catena-poly[hidroxidoboro- $\mu$ - oxido]	hidrogeno(dioxidoborato)
$H_3BO_3$   $B(OH)_3$	Ácido orto <b>bor</b> ícico	trihidroxidoboro	Trihidrogeno (trioxidoborato)
$H_2B_4O_7$	Ácido tetr <b>bor</b> ícico	—	dihidrogeno (heptaoxidotetraborato)

## OXOÁCIDOS DEL Mn, Tc y Re



Compuesto	Tradic.	N. adición	N. de hidrógeno
$H_2MnO_3$   $MnO(OH)_2$	Ácido manganoso	dihidroxidooxidomanganeso	dihidrogeno(trioxidomanganato)
$H_2MnO_4$   $MnO_2(OH)_2$	Ácido mangánico	Dihidroxidodioxidomanganeso	Dihidrogeno (tetraoxidomanganato)
$HMnO_4$   $MnO_3(OH)$	Ácido permangánico	hidroxidotrioxidomanganeso	hidrogeno (tetraoxidomanganato)

## OXOÁCIDOS DEL Cr, Mo y W



Compuesto	Tradic.	N. adición	N. de hidrógeno
$\text{H}_2\text{CrO}_4$   $\text{CrO}_2(\text{OH})_2$	Ácido crómico	dihidroxidooxidomanganeso	Dihidrogeno (trioxidomanganato)
$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$   $(\text{OH})\text{Cr}(\text{O})_2\text{OCr}(\text{O})_2(\text{OH})$	Ácido dicrómico	$\mu$ -oxido- bis(hidroxidioxidocromo)	Dihidrogeno (heptaoxidodicromato)

## OXOÁCIDOS DEL V



Compuesto	Tradicional	N. adición	N. de hidrógeno
$\text{HVO}_3$   $\text{VO}_2(\text{OH})$	Ácido metavanádico	hidroxidodioxidovanadio	Hidrogeno(trioxidovanadato)
$\text{H}_3\text{VO}_4$   $\text{VO}(\text{OH})_3$	Ácido ortovanádico	trihidroxidooxidovanadio	trihidrogeno(tetraoxidovanadato)

## IONES

Fórmula	N. según número de carga	N. según n.o. (Stock)
$H^+$	Ion hidrógeno(1+)	Ion hidrógeno
$K^+$	Ion potasio(1+)	Ion potasio
$Ca^{2+}$	Ion calcio(2+)	Ion calcio
$Fe^{2+}$	Ion hierro(2+)	Ion hierro(II)
$Fe^{3+}$	Ion hierro(3+)	Ion hierro(III)

Fórmula	N. según número de carga
$O_2^+$	Dioxígeno(1+)
$Hg_2^{2+}$	Dimercurio(2+)
$H_3^+$	Trihidrógeno(1+)
$S_4^{2+}$	Tetrazufre(2+)
$Bi_5^{4+}$	Pentabismuto(4+)

Fórmula	Hidruro progenitor	Nombre derivado del hidruro progenitor	Nombre común aceptado
$H_3O^+$	$H_2O$ : oxidano	Oxidanio	Oxonio
$NH_4^+$	$NH_3$ : azano	Azanio	Amonio
$PH_4^+$	$PH_3$ : fosfano	fosfanio	--

Fórmula	N. según número de carga	N. común
$H^-$	Ion hidruro(1-)	Ion hidruro
$F^-$	Ion fluoruro(1-)	Ion fluoruro
$Cl^-$	Ion cloruro(1-)	Ion cloruro
$Br^-$	Ion bromuro(1-)	Ion bromuro
$I^-$	Ion yoduro(1-)	Ion yoduro
$O^{2-}$	Ion óxido(2-)	Ion óxido
$S^{2-}$	Ion sulfuro(2-)	Ion sulfuro
$Se^{2-}$	Ion selenuro(2-)	Ion selenuro
$Te^{2-}$	Ion telururo(2-)	Ion telururo
$N^{3-}$	Ion nitruro(3-)	Ion nitruro
$P^{3-}$	Ion fosfuro(3-)	Ion fosfuro
$As^{3-}$	Ion arsenuro(3-)	Ion arsenuro
$C^{4-}$	Ion carburo(4-)	Ion carburo
$Si^{4-}$	Ion siliciuro(4-)	Ion siliciuro
$B^{3-}$	Ion boruro(3-)	Ion boruro

<b>Fórmula</b>	<b>N. según número de carga</b>	<b>N. común</b>
$O_2^-$	Ion dióxido(1-)	Ion superóxido
$O_2^{2-}$	Ion dióxido(2-)	Ion peróxido
$O_3^-$	Ion trióxido(1-)	Ion ozónido
$S_2^{2-}$	Ion disulfuro(2-)	--
$N_3^-$	Ion trinitruro(1-)	Ion azida
$C_2^{2-}$	Ion dicarburo(2-)	Ion acetiluro
$I_3^-$	Ion triyoduro(1-)	--

## OXISALES

<b>Fórmula</b>	<b>N. Tradicional</b>	<b>N. de hidrógeno o N. sistemática estequiométrica o N. de composición</b>	<b>N. adición</b>
$CO_3^{2-}$	Ion carbonato	Trioxidocarbonato(2-)	Trioxidocarbonato (2-)
$HCO_3^-$	Ion hidrogenocarbonato	Hidrogeno(trioxidocarbonato) (1-)	Hidroxidodioxido carbonato(1-)
$NO_2^-$	Ion nitrito	Dioxidonitrato(1-)	Dioxidonitrato(1-)
$NO_3^-$	Ion nitrato	Trioxidonitrato(1-)	Trioxidonitrato (1-)
$PO_4^{3-}$	Ion fosfato	Tetraoxidofosfato(3-)	Tetraoxidofosfato (3-)
$HPO_4^{2-}$	Ion hidrogenofosfato	Hidrogeno(tetraoxidofosfato)(2-)	Hidroxidotrioxido fosfato(2-)
$H_2PO_4^-$	Ion dihidrogenofosfato	Dihidrogeno(tetraoxidofosfato) (1-)	Dihidroxidodioxido fosfato(1-)
$SO_3^{2-}$	Ion sulfito	Trioxidosulfato(2-)	Trioxidosulfato(2-)
$SO_4^{2-}$	Ion sulfato	Tetraoxidosulfato(2-)	Tetraoxidosulfato (2-)
$HSO_4^-$	Ion hidrogenosulfato	Hidrogeno(tetraoxidosulfato)(1-)	Hidroxidotrioxido sulfato(1-)

<b>Nomenclatura Tradicional</b>		
<b>Fórmula</b>	<b>Mediante n.o. (Stock)</b>	<b>Mediante número de carga</b>
$\text{AgNO}_3$	Nitrato de plata	Nitrato de plata
$\text{FeSO}_3$	Sulfito de hierro(II)	Sulfito de hierro(2+)
$\text{FeSO}_4$	Sulfato de hierro(II)	Sulfato de hierro(2+)
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	Sulfato de hierro(III)	Sulfato de hierro(3+)
$\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_4$	Ortofosfato de plomo(IV)	Ortofosfato de plomo(4+)
$\text{CoCO}_3$	Carbonato de cobalto(II)	Carbonato de cobalto(2+)
$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Dicromato de amonio	Dicromato de amonio

<b>Fórmula</b>	<b>N. sistemática estequiométrica o N. de composición</b>	<b>N. adición</b>
$\text{AgNO}_3$	trioxidonitrato de plata	Trioxidonitrato(1-) de plata
$\text{FeSO}_4$	Tetraoxidosulfato de hierro	Tetraoxidosulfato(2-) de hierro(2+)
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	Tris(tetraoxidosulfato) de dihierro	Tetraoxidosulfato(2-) de hierro(3+)
$\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_4$	Tetrakis(tetraoxidofosfato) de triplomo	Tetraoxidofosfato(3-) de plomo(4+)
$\text{CoCO}_3$	trioxidocarbonato de cobalto	Trioxidocarbonato(2-) de cobalto(2+)
$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	heptaoxidodicromato de diamonio	$\mu$ -oxido-bis(trioxidodicromato)(2-) de potasio

## SALES ACIDAS

<b>Fórmula</b>	<b>N. Tradicional</b>	<b>N. de hidrógeno o N. sistemática estequiométrica o N. de composición</b>	<b>N. adición</b>
$\text{KHCO}_3$	Hidrogenocarbonato de potasio	Hidrogeno(trioxidocarbonato) de potasio	Hidroxidodioxidocarbonato(1-) de potasio
$\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	Dihidrogenofosfato de bario	Bis[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de bario	Dihidroxidodioxidofosfato(1-) de bario
$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_3$	Hidrogenosulfito de hierro(III)	Tris[hidrogeno(trioxidosulfato)] de hierro	Hidroxidodioxidosulfato(1-) de hierro(3+)
$\text{NaHPO}_4$	Hidrogenofosfato de sodio	Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de disodio	Hidroxidotrioxidofosfato(2-) de sodio

Fórmula	N. Tradicional	N. de hidrógeno o N. sistemática estequiométrica o N. de composición
$\text{Ca}(\text{HSe})_2$	Hidrogenoselenuro de calcio	Bis(dihidrogenoselenuro) de calcio
$\text{Cu}(\text{HTe})_2$	Hidrogenotelururo de cobre(II)	Bis(dihidrogenotelururo) de cobre
$\text{NH}_4\text{HS}$	Hidrogenosulfuro de amonio	Hidrogenosulfuro de amonio

## SALES BASICAS

Compuesto	Sistemática	Stock-Tradicional aceptada	Tradicional no aceptada
$MgNO_3OH$	Hidroxitrioxo nitrato (V) de magnesio	Hidróxido-nitrato de magnesio	Nitrato básico de magnesio
$Cu_2(OH)_2SO_4$	Dihidroxitetraoxo sulfato (VI) de cobre (II)	Dihidróxido-sulfato de cobre (II)	Sulfato dibásico cúprico
$HgNO_3OH$	Hidroxitrioxo nitrato (V) de mercurio (II)	Hidróxido-nitrato de mercurio (II)	Nitrato básico mercúrico
$AlClO_4(OH)_2$	Dihidroxitetraoxo clorato (VII) de aluminio	Dihidróxido-perclorato de aluminio	Perclorato dibásico de aluminio
$CdBrOH$	Hidroxibromuro de cadmio	Bromuro-hidróxido de cadmio	Bromuro básico de cadmio

## SALES DOBLES, TRIPLES...

Compuesto	Sistemática	Stock-Tradicional aceptada	Tradicional no aceptada
$MgNH_4AsO_4$	Tetraoxoarseniato (V) de amonio y magnesio	Arseniato (doble) de amonio y magnesio	Arseniato amónico y magnésico
$Na_3RbS_2$	Disulfuro de rubidio y trisodio	Sulfuro (doble) de rubidio y trisodio	Sulfuro rubídico y trisódico
$KLiNaPO_4$	Tetraoxofosfato (V) de litio, sodio y potasio	Fosfato (triple) de litio, sodio y potasio	Fosfato lítico, sódico y potásico
$CaClClO$	Cloruro-oxoclorato (I) de calcio	Cloruro-hipoclorito de calcio	Cloruro-hipoclorito cálcico
$PbCO_3SO_4$	Trioxocarbonato (IV) tetraoxosulfato (VI) de plomo (IV)	Carbonato-sulfato de plomo (IV)	Carbonato-sulfato plúmbico