

RESULTADOS AL FINAL

BINARIOS

	Estequiométrica o composición Con prefijos multiplicadores	Estequiométrica o composición número de oxidación	Estequiométrica o composición con número de carga
Cu_2O			
Fe_2O_3			
BaO			
BaO_2			
SnO			
Al_2O_3			
Cr_2O_3			
K_2O_2			
NO			-----
NO_2			-----
NiO			
CO			-----
CO_2			-----
Cl_2O			-----
AlH_3			-----
CuH_2			
NaH			
PbH_4			
PH_3			-----
AsH_3			-----
Fe(OH)_3			
Al(OH)_3			
Mg(OH)_2			
CuOH			
NH_4OH			
SF_6			-----
PCl_5			-----
AsI_3			-----
HgCl_2			
FeCl_3			
CuF			
CuS			
PbI_2			
PbTe_2			
$(\text{NH}_4)_2\text{Se}$			
K_2S			
Ni_2S_3			

ÁCIDOS

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura de hidrógeno
HBr		
HI		
H_2S		
H_2Te		
HBrO		
HIO_3		
HClO_2		
HNO_2		
HClO_4		
H_2SO_3		
H_3PO_4		
H_4SiO_4		
H_2SiO_3		

H_2CrO_4		
HBO_2		
H_3BO_3		
HAsO_2		
$\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_5$		
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$		

ANIONES

Anión	Tradicional	Nomenclatura de adición	Nomenclatura de hidrógeno
BO_2^-			
BO_3^{3-}			
NO_2^-			
NO_3^-			
PO_4^{3-}			
SO_3^{2-}			
TeO_4^{2-}			
ClO^-			
BrO_2^-			
IO_4^-			
MnO_4^{2-}			
MnO_4^-			
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$		Opcional en 2º	
$\text{P}_2\text{O}_5^{4-}$		Opcional en 2º	

En la nomenclatura de los iones, por adición o hidrógeno, sólo hay diferencia en los casos en que el ácido del que provienen tiene el elemento central diatómico (que no trataremos en bachillerato).

Anión	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura de hidrógeno
HCO_3^-		
H_2PO_4^-		
HPO_4^{2-}		
$\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_5^{2-}$		
HSO_3^-		
HSO_4^-		
HSeO_3^-		
	Anión	Nomenclatura de adición
	$\text{HCO}_3^- \rightarrow [\text{CO}_2\text{OH}]^-$	
	$\text{H}_2\text{PO}_4^- \rightarrow [\text{PO}_2(\text{OH})_2]^-$	
	$\text{HPO}_4^{2-} \rightarrow [\text{PO}_3(\text{OH})]^{2-}$	
	$\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_5^{2-} \rightarrow [\text{P}_2\text{O}_3(\text{OH})_2]^{2-}$	
	$\text{HSO}_3^- \rightarrow [\text{SO}_2\text{OH}]^-$	
	$\text{HSO}_4^- \rightarrow [\text{SO}_3\text{OH}]^-$	
	$\text{HSeO}_3^- \rightarrow [\text{SeO}_2\text{OH}]^-$	

SALES ÁCIDAS DE "HIDRÁCIDOS"

	Nomenclatura tradicional	Composición (prefijos multiplicativos)	Nomenclatura de hidrógeno
KHS			
Ca(HSe) ₂			
Fe(HSe) ₃			
Sn(HTe) ₄			
Cu(HS) ₂			
NH ₄ HS			

OXOSALES

Oxosal	Nomenclatura tradicional	composición (estequiométrica) Prefijos multiplicadores	Nomenclatura de hidrógeno
K ₂ CO ₃			
NaNO ₂			
Ca(NO ₃) ₂			
AlPO ₄			
Na ₂ SO ₃			
Fe ₂ (SO ₄) ₃			
NaClO			
Cu(ClO ₂) ₂			
Ni(IO ₃) ₃			
KIO ₄			
CuCrO ₄			
K ₂ Cr ₂ O ₇			
Co(MnO ₄) ₂			
FeMnO ₄			

Oxosal	Tradicional	Nomenclatura de adición	Composición (estequiométrica) Prefijos multiplicadores
Li ₂ CO ₃			
CuNO ₂			
Ca(NO ₃) ₂			
FePO ₄			
Pb(ClO) ₄			
FeSO ₃			
Al ₂ (SO ₄) ₃			
Ca(ClO ₄) ₂			
Ba(IO ₂) ₂			
NH ₄ BrO ₃			
SnCrO ₄			
Na ₂ MnO ₄			
Ni(MnO ₄) ₂			
K ₂ Cr ₂ O ₇		No entra en 1º y opcional en 2º	
Ni ₄ (P ₂ O ₅) ₃		No entra en 1º y opcional en 2º	

OXOSALES ÁCIDAS

Oxosal ácida	Tradicional	Composición o estequiométrica (con prefijos multiplicadores)
NaHCO_3		
$\text{Fe}(\text{HSO}_4)_3$		
$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$		
$\text{Cu}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$		
Cu_2HPO_4		
$\text{Sn}(\text{HSeO}_3)_4$		
$\text{Ni}_2(\text{HPO}_4)_3$		
ZnHCO_3		
$\text{Ca}(\text{H}_2\text{AsO}_4)_2$		
K_2HPO_4		
$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_2$		
AgHSO_4		
$\text{Ba}(\text{HSeO}_3)_2$		
$\text{Ni}(\text{HTeO}_4)_3$		
$\text{Pb}(\text{H}_2\text{SiO}_4)_2$		
$\text{Co}_3(\text{HSiO}_4)_2$		
$\text{Al}(\text{H}_3\text{P}_2\text{O}_5)_3$		
$\text{Hg}(\text{HCr}_2\text{O}_7)_2$		

Oxisal ácida	Nomenclatura de hidrógeno	Nomenclatura de adición
$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$		
K_2HPO_4		
AgHSO_4		
$\text{Ba}(\text{HSeO}_3)_2$		
$\text{Ni}(\text{HSeO}_4)_3$		
$\text{Co}_2(\text{HPO}_4)_3$		
$\text{Pb}(\text{H}_2\text{SiO}_4)_2$		
HgHBO_3		
$\text{Sn}(\text{HMnO}_4)_4$		
CuH_2SbO_3		

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura de composición (estequiométrica)	Nomenclatura de hidrógeno
KHCO_3			
$\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$			
Na_2HPO_4			
$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_3$			
CsHSO_4			
$\text{Ca}(\text{HSeO}_3)_2$			
$\text{Fe}(\text{HSeO}_4)_2$			
$\text{Ni}_3(\text{HP}_2\text{O}_5)_2$			

SOLUCIONES

BINARIOS

	Estequiométrica o composición Con prefijos multiplicadores	Estequiométrica o composición número de oxidación	Estequiométrica o composición con número de carga
Cu_2O	óxido de dicobre	óxido de cobre(i)	óxido de cobre (1+)
Fe_2O_3	trióxido de dihierro	óxido de hierro(iii)	óxido de hierro (3+)
BaO	óxido de bario	óxido de bario	óxido de bario
BaO_2	(dióxido) de bario	peróxido de bario	dióxido (2-) de bario
SnO	monóxido de estaño	óxido de estaño(ii)	óxido de estaño(2+)
Al_2O_3	óxido de aluminio	óxido de aluminio	óxido de aluminio
Cr_2O_3	trióxido de dicromo	óxido de cromo(iii)	óxido de cromo(3+)
K_2O_2	(dióxido) de potasio	peróxido de potasio	dióxido (2-) de potasio
NO	monóxido de dnitrógeno	óxido de nitrógeno(ii)	-----
NO_2	óxido de nitrógeno(iv)	dióxido de nitrógeno	-----
NiO	óxido de níquel(ii)	monóxido de níquel	óxido de níquel(2+)
CO	óxido de carbono(ii)	monóxido de carbono	-----
CO_2	óxido de carbono(iv)	dióxido de carbono	-----
Cl_2O	óxido de cloro(i)	dicloruro de oxígeno	-----
AlH_3	hidruro de aluminio	trihidruro de aluminio	hidruro de aluminio
CuH_2	hidruro de cobre(ii)	dihidruro de cobre	hidruro de cobre(2+)
NaH	hidruro de sodio	hidruro de sodio	hidruro de sodio
PbH_4	hidruro de plomo(iv)	tetrahidruro de plomo	hidruro de plomo(iv)
PH_3	fosfano	trihidruro de fósforo	-----
AsH_3	arsano	trihidruro de arsénico	-----
Fe(OH)_3	hidróxido de hierro(iii)	trihidróxido de hierro	hidróxido de hierro(3+)
Al(OH)_3	hidróxido de aluminio	trihidróxido de aluminio	hidróxido de aluminio
Mg(OH)_2	hidróxido de magnesio	hidróxido de magnesio	hidróxido de magnesio
CuOH	hidróxido de cobre(i)	monohidróxido de cobre	hidróxido de cobre(1+)
NH_4OH	hidróxido de amonio	hidróxido de amonio	hidróxido de amonio
SF_6	fluoruro de azufre(vi)	hexafluoruro de azufre	-----
PCl_5	cloruro de fósforo(v)	pentacloruro de fósforo	-----
AsI_3	yoduro de arsénico(iii)	triyoduro de arsénico	-----
HgCl_2	cloruro de mercurio(ii)	dicloruro de mercurio	cloruro de mercurio(2+)
FeCl_3	cloruro de hierro(iii)	tricloruro de hierro	cloruro de hierro(3+)
CuF	fluoruro de cobre(i)	fluoruro de cobre	fluoruro de cobre(1+)
CuS	sulfuro de cobre(ii)	monosulfuro de cobre	sulfuro de cobre(2+)
PbI_2	yoduro de plomo(ii)	diyoduro de plomo	yoduro de plomo(2+)
PbTe_2	telururo de plomo(iv)	ditelururo de plomo	telururo de plomo(4+)
$(\text{NH}_4)_2\text{Se}$	seleniuro de amonio	seleniuro de amonio	seleniuro de amonio
K_2S	sulfuro de potasio	sulfuro de potasio	sulfuro de potasio
Ni_2S_3	sulfuro de níquel(iii)	trisulfuro de níquel	sulfuro de níquel(3+)

ÁCIDOS

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura de hidrógeno
HBr	ácido bromhídrico -- bromuro de hidrógeno	hidrógeno(bromuro)
HI	ácido yodhídrico -- yoduro de hidrógeno	hidrógeno(yoduro)
H_2S	ácido sulfhídrico -- sulfuro de hidrógeno	hidrógeno(sulfuro)
H_2Te	ácido telurhídrico -- telururo de hidrógeno	hidrógeno(telururo)
HBrO	ácido hipobromoso	hidrogeno(oxidobromato)
HIO_3	ácido yódico	hidrogeno(trioxidoyodato)
HClO_2	ácido cloroso	hidrogeno(dioxidoclorato)
HNO_2	ácido nitroso	hidrogeno(dioxidonitrato)
HClO_4	ácido perclórico	hidrogeno(tetraoxidoclorato)
H_2SO_3	ácido sulfuroso	dihidrogeno(trioxidosulfato)
H_3PO_4	ácido fosfórico	trihidrogeno(tetraoxidofosfato)
H_4SiO_4	ácido silícico	tetrahidrogeno(tetraoxidosilicato)

H_2SiO_3	ácido metasilícico	dihidrogeno(trioxidosilicato)
H_2CrO_4	ácido crómico	dihidrogeno(tetraoxidocromato)
HBO_2	ácido metabórico	hidrogeno(dioxidoborato)
H_3BO_3	ácido bórico	trihidrogeno(trioxidoborato)
HAsO_2	ácido metafosforoso	hidrogeno(dioxidofosfato)
$\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_5$	ácido difosforoso	dihidrogeno(pentaoxidodifosfato)
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	ácido disulfúrico	dihidrogeno(heptaoxidodisulfato)

SALES ÁCIDAS DE "HIDRÁCIDOS"

	Nomenclatura tradicional	Composición (prefijos multiplicativos)	Nomenclatura de hidrógeno
KHS	hidrógenosulfuro de potasio	hidrógenosulfuro de potasio	hidrogeno(sulfuro)(1-) de potasio
Ca(HSe)_2	hidrógenoselenuro de calcio	bis(hidrógenoselenuro) de calcio (*)	hidrogeno(selenuro)(1-) de calcio
Fe(HSe)_3	hidrógenoselenuro de hierro(III)	tris(hidrógenoselenuro) de hierro	hidrogeno(selenuro)(1-) de hierro(3+)
Sn(HTe)_4	hidrógenotelururo de estaño(IV)	tetrakis(hidrógenotelururo) de estaño	hidrogeno(telururo)(1-) de estaño(4+)
Cu(HS)_2	hidrógenosulfuro de cobre(II)	bis(hidrógenosulfuro) de cobre	hidrogeno(sulfuro)(1-) de cobre(2+)
NH_4HS	hidrógenosulfuro de amonio	hidrógenosulfuro de amonio	hidrogeno(sulfuro)(1-) de amonio

OXOSALES

	Nomenclatura tradicional	Estequiométrica o composición Con prefijos multiplicadores	Nomenclatura de hidrógeno <small>Al no haber hidrógenos, esta nomenclatura es igual a la estequiométrica con número de carga</small>
K_2CO_3	Carbonato de potasio	Trioxidocarbonato de dipotasio	Trioxidocarbonato(2-) de potasio
NaNO_2	Nitrito de sodio	Dioxidonitrato de sodio	Dioxidonitrato(1-) de sodio
$\text{Ca(NO}_3)_2$	Nitrato de calcio	Bis(trioxidonitrato) de calcio	Trioxidonitrato(1-) de calcio
AlPO_4	Fosfato de aluminio	Tetraoxidofosfato de aluminio	Tetraoxidofosfato(3-) de aluminio
Na_2SO_3	Sulfito de sodio	Trioxidosulfato de disodio	Trioxidosulfato(2-) de sodio
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	Sulfato de hierro(III)	Tris(tetraoxidosulfato) de dihierro	Tetraoxidosulfato(2-) de hierro(3+)
NaClO	Hipoclorito de sodio	Oxidoclorato de sodio	Oxidoclorato(1-) de sodio
$\text{Cu(ClO}_2)_2$	Clorito de cobre(II)	Bis(dioxidoclorato) de cobre	Dioxidoclorato(1-) de cobre(2+)
$\text{Ni}(\text{IO}_3)_3$	Yodato de níquel(III)	Tris(trioxidoyodato) de níquel	Trioxidoyodato(1-) de níquel(3+)
KIO_4	Peryodato de potasio	Tetraoxidoyodato de potasio	Tetraoxidoyodato(1-) de potasio
CuCrO_4	Cromato de cobre(II)	Tetraoxidocromato de cobre	Tetraoxidocromato((2-) de cobre(2+)
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Dicromato de potasio	Heptaoxidodicromato de dipotasio	Heptaoxidodicromato(2-) de potasio
$\text{Co}(\text{MnO}_4)_2$	Permanganato de cobalto(II)	Bis(tetraoxidomanganato) de cobalto(II)	Tetraoxidomanganato(1+) de cobalto(2+)
FeMnO_4	Manganato de hierro(II)	Tetraoxidomanganato de hierro(II)	Tetraoxidomanganato(2+) de hierro(2+)

Oxosal	Tradicional	Nomenclatura de adición	Nomenclatura de composición o estequiométrica (prefijos multiplicadores)
Li_2CO_3	Carbonato de litio	Trioxidocarbonato(2-) de litio	Trioxidocarbonato de dilitio
CuNO_2	Nitrito de cobre(I)	Dioxidonitrato(1-) de cobre(1+)	Dioxidonitrato de cobre
$\text{Ca(NO}_3)_2$	Nitrato de calcio	Trioxidonitrato(1-) de calcio	Bis(trioxidonitrato) de calcio
FePO_4	Fosfato de hierro(III)	Tetraoxidofosfato(3-) de hierro(3+)	Tetraoxidofosfato de hierro
$\text{Pb}(\text{ClO})_4$	Hipoclorito plúmbico	Oxidoclorato(1-) de plomo(4+)	Tetrakis(oxidoclorato) de plomo
FeSO_3	Sulfito de hierro(II)	Trioxidosulfato(2-) de hierro(2-)	Trioxidosulfato de hierro
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	Sulfato de aluminio	Tetraoxidosulfato(2-) de aluminio	Tris(tetraoxidosulfato) de dialuminio
$\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$	Perclorato de calcio	Tetraoxidoclórato(1-) de calcio	Bis(tetraoxidoclórato) de calcio
$\text{Ba}(\text{IO}_2)_2$	Yodito de bario	Dioxidoyodato(1-) de bario	Bis(dioxidoyodato) de bario
NH_4BrO_3	Bromato de amonio	Trioxidobromato(1-) de amonio	Trioxidobromato de amonio
SnCrO_4	Cromato de estaño(II)	Tetraoxidocromato(2-) de estaño(2+)	Tetraoxidocromato de estaño
Na_2MnO_4	Manganato de sodio	Tetraoxidomanganato(2-) de sodio	Tetraoxidomanganato de disodio
$\text{Ni}(\text{MnO}_4)_2$	Permanganato de níquel(II)	Tetraoxidomanganato(1-) de níquel(2+)	Bis(tetraoxidomanganato) de níquel(II)

$K_2Cr_2O_7$	Dicromato de potasio	μ -oxidobis(trioxidocromato)(2-) de potasio	Heptaoxidodicromato de dipotasio
$Ni_4(P_2O_5)_3$	Difosfito de níquel(III)	μ -oxidobis(dioxidofosfato)(4-) de níquel(3+)	Tris(pentaoxidodifosfato) de tetraníquel

ANIONES

Anión	Tradicional	Nomenclatura de adición	Nomenclatura de hidrógeno
BO_2^-	Ión metaborato	Dioxidoborato(1-)	Dioxidoborato(1-)
BO_3^{3-}	Ión borato	Trioxidoborato(3-)	Trioxidoborato(3-)
NO_2^-	Ión nitrito	Dioxidonitrato(1-)	Dioxidonitrato(1-)
NO_3^-	Ión nitrato	Trioxidonitrato(1-)	Trioxidonitrato(1-)
PO_4^{3-}	Ión fosfato	Tetraoxidofosfato(3-)	Tetraoxidofosfato(3-)
SO_3^{2-}	Ión sulfito	Trioxidosulfato(2-)	Trioxidosulfato(2-)
TeO_4^{2-}	Ión telurato	Tetraoxidotelurato(2-)	Tetraoxidotelurato(2-)
ClO^-	Ión hipoclorito	Oxidoclorato(1-)	Oxidoclorato(1-)
BrO_2^-	Ión bromito	Dioxidobromato(1-)	Dioxidobromato(1-)
IO_4^-	Ión peryodato	Tetraoxidoyodato(1-)	Tetraoxidoyodato(1-)
MnO_4^{2-}	Ión manganato	Tetraoxidomanganato(2-)	Tetraoxidomanganato(2-)
MnO_4^-	Ión permanganato	Tetraoxidomanganato(1-)	Tetraoxidomanganato(1-)
$Cr_2O_7^{2-}$	Ión dicromato	μ -oxidobis(trioxidocromato)(2-)	Heptaoxidodicromato(2-)
$P_2O_5^{4-}$	Ión difosfito	μ -oxidobis(dioxidofosfato)(4-)	Pentaoxidodifosfato(4-)

En la nomenclatura de los iones, por adición o hidrógeno, sólo hay diferencia en los casos en que el ácido del que provienen tiene el elemento central diatómico (que no trataremos en bachillerato).

Anión	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura de hidrógeno
HCO_3^-	hidrogenocarbonato	hidrogeno(trioxidocarbonato)(1-)
$H_2PO_4^-$	dihidrogenofosfato	dihidrogeno(tetraoxidofosfato)(1-)
HPO_4^{2-}	hidrogenofosfato	hidrogeno(tetraoxidofosfato)(2-)
$H_2P_2O_5^{2-}$	dihidrogenodifosfato	dihidrogeno(pentaoxidodifosfato)(2-)
HSO_3^-	hidrogenosulfito	hidrogeno(trioxidosulfato)(1-)
HSO_4^-	hidrogenosulfato	hidrogeno(tetraoxidosulfato)(1-)
$HSeO_3^-$	hidrogenoselenito	hidrogeno(trioxidoselenato)(1-)
Anión	Nomenclatura de adición	
$HCO_3^- \rightarrow [CO_2OH]^-$	hidroxidodioxidocarbonato(1-)	
$H_2PO_4^- \rightarrow [PO_2(OH)_2]^-$	dihidroxidodioxidofosfato(1-)	
$HPO_4^{2-} \rightarrow [PO_3(OH)]^{2-}$	hidroxidotrioxidofosfato(2-)	
$H_2P_2O_5^{2-} \rightarrow [P_2O_3(OH)_2]^{2-}$	dihidroxidotrioxidodifosfato(2-)	
$HSO_3^- \rightarrow [SO_2OH]^-$	hidroxidodioxidosulfato(1-)	
$HSO_4^- \rightarrow [SO_3OH]^-$	hidroxidotrioxidosulfato(1-)	
$HSeO_3^- \rightarrow [SeO_2OH]^-$	hidroxidodioxidoselenato(1-)	

SALES ÁCIDAS DE OXOSALES

Oxosal ácida	Tradicional	Composición o estequiométrica (con prefijos multiplicadores)
NaHCO_3	hidrogenocarbonato de sodio	hidrogeno(trioxidocarbonato) de sodio
$\text{Fe}(\text{HSO}_4)_3$	hidrogenosulfato de hierro(III)	tris[hidrogeno(tetraoxidosulfato)] de hierro
$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$	hidrogenosulfito de calcio	bis(hidrogeno(trioxidosulfato)) de calcio
$\text{Cu}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	dihidrogenofosfato de cobre(II)	bis[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de cobre
Cu_2HPO_4	hidrógenofosfato de cobre(I)	hidrogeno(tetraoxidofosfato) de dicobre
$\text{Sn}(\text{HSeO}_3)_4$	hidrogenoselenito de estaño(IV)	tetrakis[hidrogeno(tetraoxidosenato)] de estaño
$\text{Ni}_2(\text{HPO}_4)_3$	hidrógenofosfato de níquel(III)	tris[hidrogeno(tetraoxidofosfato)] de níquel
ZnHCO_3	hidrogenocarbonato de zinc	hidrogeno(trioxidocarbonato) de cinc
$\text{Ca}(\text{H}_2\text{AsO}_4)_2$	dihidrogenoarsenato de calcio	bis[dihidrogeno(trixidoarsenato)] de calcio
K_2HPO_4	hidrogenofosfato de potasio	hidrogeno(tetraoxidofosfato) de dipotasio
$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_2$	hidrogenosulfito de hierro(II)	bis[hidrogeno(trioxidoselenato)] de bario
AgHSO_4	hidrogenosulfato de plata	hidrogeno(tetraoxidosulfato) de plata
$\text{Ba}(\text{HSeO}_3)_2$	hidrogenoselenito de bario	bis[hidrogeno(trioxidoselenato)] de bario
$\text{Ni}(\text{HTeO}_4)_3$	hidrogenotelurato de níquel(III)	tris[hidrogeno(tetraoxidostelurato)] de níquel
$\text{Pb}(\text{H}_2\text{SiO}_4)_2$	dihidrogenosilicato de plomo(IV)	bis[dihidrogeno(tetraoxidosilicato)] de plomo
$\text{Co}_3(\text{HSiO}_4)_2$	hidrogenosilicato de cobalto(III)	bis[hidrogeno(tetraoxidosilicato)] de tricobalto
$\text{Al}(\text{H}_3\text{P}_2\text{O}_5)_3$	trihidrogenodifosfato de aluminio	tris[trihidrogeno(pentaoxidodifosfato)] de aluminio
$\text{Hg}(\text{HCr}_2\text{O}_7)_2$	hidrogenodicromato de mercurio(II)	bis[hidrogeno(heptaoxidodicromato)] de mercurio

Oxosal ácida	Nomenclatura de hidrógeno	Nomenclatura de adición
$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	dihidrogeno(tetraoxidofosfato)(1-) de calcio	dihidroxidodioxido(fosfato)(1-) de calcio
K_2HPO_4	hidrogeno(tetraoxidofosfato)(2-) de potasio	hidroxidotrioxido(fosfato)(2-) de potasio
AgHSO_4	hidrogeno(tetraoxidosulfato)(1-) de plata	hidroxidotrioxido(sulfato)(1-) de plata
$\text{Ba}(\text{HSeO}_3)_2$	hidrogeno(trioxidoselenato)(1-) de bario	hidroxidodioxido(selenato)(1-) de bario
$\text{Ni}(\text{HSeO}_4)_3$	hidrogeno(tetraoxidosenato)(1-) de níquel(3+)	hidroxidotrioxido(selenato)(1-) de níquel(3+)
$\text{Co}_2(\text{HPO}_4)_3$	hidrogeno(tetraoxidofosfato)(2-) de cobalto(3+)	hidroxidotrioxido(fosfato)(2-) de cobalto(3+)
$\text{Pb}(\text{H}_2\text{SiO}_4)_2$	dihidrogeno(tetraoxidosilicato)(2-) de plomo(4+)	dihidroxidodioxido(silicato)(1-) de plomo(4+)
HgHBO_3	hidrogeno(trioxidoborato)(2-) de mercurio(2+)	hidroxidodioxido(borato)(2+) de mercurio(2+)
$\text{Sn}(\text{HMnO}_4)_4$	hidrogeno(tetraoxidomanganato)(1-) de estaño(4+)	hidroxidotrioxido(manganato)(1-) de estaño(4+)
CuH_2SbO_3	dihidrogeno(trioidoantimonato)(1-) de cobre(1+)	Dihroxido(oxidoantimonato)(1-) de cobre(1+)

Oxosal ácida	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura de composición (estequiométrica)	Nomenclatura de hidrógeno
KHCO_3	Hidrogenocarbonato de potasio	Hidrogeno(trioxidocarbonato) de potasio	Hidrogeno(trioxidocarbonato)(1-) de potasio
$\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	Dihidrogenofosfato de bario	Bis[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de bario	Dihidrogeno(tetraoxidofosfato)(1-) de bario
Na_2HPO_4	Hidrógenofosfato de sodio	Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de disodio	Hidrogeno(tetraoxidofosfato)(2-) de sodio
$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_3$	Hidrogenosulfito de hierro(III)	Tris[hidrogeno(trioxidosulfato)] de hierro	Hidrogeno(trioxidosulfato)(1-) de hierro(3+)
CsHSO_4	Hidrogenosulfato de cesio	Hidrogeno(tetraoxidosulfato) de cesio	Hidrogeno(tetraoxidosulfato)((1-) de cesio
$\text{Ca}(\text{HSeO}_3)_2$	Hidrogenoselenito de calcio	Bis[hidrogeno(trioxidoselenato)] de calcio	Hidrogeno(trioxidoselenato)(1-) de calcio
$\text{Fe}(\text{HSeO}_4)_2$	Hidrogenoselenato de hierro(II)	Bis[hidrogeno(tetraoxidosenato)] de hierro	Hidrogeno(tetraoxidosenato)(1-) de hierro(2+)
$\text{Ni}_3(\text{HP}_2\text{O}_5)_2$	Hidrogenodifosfato de níquel(II)	Bis[hidrogeno(pentaoxidodifosfato)] de triníquel	Hidrogeno(pentaoxidodifosfato)(3-) de níquel(2+)