

Corrección de la 2ª Relación de ejercicios de formulación inorgánica

Combinaciones binarias del hidrógeno:

Fórmula	N. Prefijos multiplicadores	N. Números de oxidación	Nombre hidruro padre/ Nombre en disolución acuosa
NH ₃	trihidruro de nitrógeno	hidruro de nitrógeno(III)	amoniaco o azano
LiH	hidruro de litio	hidruro de litio	—
AsH ₃	trihidruro de arsénico	hidruro de arsénico(III)	arsano
HCl	cloruro de hidrógeno	cloruro de hidrógeno	ácido clorhídrico
HBr	bromuro de hidrógeno	bromuro de hidrógeno	ácido bromhídrico
BH ₃	trihidruro de boro	hidruro de boro(III)	borano
HF	fluoruro de hidrógeno	fluoruro de hidrógeno	ácido fluorhídrico
SnH ₄	tetrahidruro de estaño	hidruro de estaño(IV)	estannano
H ₂ S	sulfuro de (di)hidrógeno	sulfuro de hidrógeno	ácido sulfhídrico
SbH ₃	trihidruro de antimonio	hidruro de antimonio(III)	estibano
SiH ₄	tetrahidruro de silicio	hidruro de silicio(IV)	silano
PtH ₂	dihidruro de platino	hidruro de platino(II)	—
PtH ₄	tetrahidruro de platino	hidruro de platino(IV)	—
PH ₅	pentahidruro de fósforo	hidruro de fósforo(V)	—
H ₂ Se	selenuro de (di)hidrógeno	selenuro de hidrógeno	ácido selenhídrico
CaH ₂	(di)hidruro de calcio	hidruro de calcio	—
HI	yoduro de hidrógeno	yoduro de hidrógeno	ácido yodhídrico
FeH ₃	trihidruro de hierro	hidruro de hierro(III)	—
NaH	hidruro de sodio	hidruro de sodio	—
AlH ₃	(tri)hidruro de aluminio	hidruro de aluminio	—

Hidróxidos:

Fórmula	N. Prefijos multiplicadores	N. Números de oxidación
NaOH	hidróxido de sodio	hidróxido de sodio
Cu(OH) ₂	dihidróxido de cobre	hidróxido de cobre(II)
CuOH	monohidróxido de cobre	hidróxido de cobre(I)
Ca(OH) ₂	(di)hidróxido de calcio	hidróxido de calcio
Pb(OH) ₄	tetrahidróxido de plomo	hidróxido de plomo(IV)
KOH	hidróxido de potasio	hidróxido de potasio
Fe(OH) ₃	trihidróxido de hierro	hidróxido de hierro(III)
AuOH	monohidróxido de oro	hidróxido de oro(I)
Ba(OH) ₂	(di)hidróxido de bario	hidróxido de bario
V(OH) ₅	pentahidróxido de vanadio	hidróxido de vanadio(V)

Combinaciones binarias del oxígeno:

Fórmula	N. Prefijos multiplicadores	N. Números de oxidación
MgO	óxido de magnesio	óxido de magnesio
SO ₃	trióxido de azufre	óxido de azufre(VI)
Cu ₂ O	óxido de dicobre	óxido de cobre(I)
CuO	monóxido de cobre	óxido de cobre(II)
Fe ₂ O ₃	trióxido de dihierro	óxido de hierro(III)
O ₇ Cl ₂	dicloruro de heptaoxígeno	***
CdO	óxido de cadmio	óxido de cadmio
Al ₂ O ₃	(tri)óxido de (di)aluminio	óxido de aluminio
Na ₂ O	óxido de (di)sodio	óxido de sodio
Na ₂ O ₂	dióxido de disodio	peróxido de sodio
Li ₂ O ₂	dióxido de dilitio	peróxido de litio
CaO ₂	dióxido de calcio	peróxido de calcio
CaO	óxido de calcio	óxido de calcio
Ag ₂ O	óxido de (di)plata	óxido de plata
Sb ₂ O ₅	pentaóxido de diantimonio	óxido de antimonio(V)
Hg ₂ O	óxido de dimercurio	óxido de dimercurio(I)
MnO ₂	dióxido de manganeso	óxido de manganeso(IV)
N ₂ O ₄	tetraóxido de dinitrógeno	óxido de nitrógeno(IV)
CrO ₃	trióxido de cromo	óxido de cromo(VI)
BaO	óxido de bario	óxido de bario
ZnO	óxido de cinc	óxido de zinc
CO	monóxido de carbono	óxido de carbono(II)
CO ₂	dióxido de carbono	óxido de carbono(IV)
TiO ₂	dióxido de titanio	óxido de titanio(IV)
Au ₂ O ₃	trióxido de dioro	óxido de oro(III)
Cs ₂ O ₂	dióxido de cesio	peróxido de cesio
PdO	monóxido de paladio	óxido de paladio(II)
Rb ₂ O ₂	dióxido de rubidio	peróxido de rubidio
Sc ₂ O ₃	(tri)óxido de (di)escandio	óxido de escandio
Ni ₂ O ₃	trióxido de níquel	óxido de níquel(III)
PbO	monóxido de plomo	óxido de plomo(II)
PbO ₂	dióxido de plomo	óxido de plomo(IV)
TeO	monóxido de telurio	óxido de telurio(II)

Sales binarias y otras combinaciones de no metales con no metales:

Fórmula	N. Prefijos multiplicadores	N. Números de oxidación
NaCl	cloruro de sodio	cloruro de sodio
NiCl ₃	triclорuro de níquel	cloruro de níquel(III)
CaF ₂	(di)fluoruro de calcio	fluoruro de calcio
CuI ₂	diyoduro de cobre	yoduro de cobre(II)
FeCl ₂	dicloruro de hierro	cloruro de hierro(II)
BrCl ₅	pentacloruro de bromo	cloruro de bromo(V)
SnCl ₄	tetracloruro de estaño	cloruro de estaño(IV)
NI ₅	pentayoduro de nitrógeno	yoduro de nitrógeno(V)
KI	yoduro de potasio	yoduro de potasio
MgS	sulfuro de magnesio	sulfuro de magnesio
Fe ₂ S ₃	trisulfuro de dihierro	sulfuro de hierro(III)
Na ₄ C	carburo de (tetra)sodio	carburo de sodio
Al ₂ S ₃	(tri)sulfuro de (di)aluminio	sulfuro de aluminio
Be ₃ N ₂	(di)nitruro de (tri)berilio	nitruro de berilio
AgCl	cloruro de plata	cloruro de plata
SF ₆	hexafluoruro de azufre	fluoruro de azufre(VI)
PCl ₃	triclорuro de fósforo	cloruro de fósforo(III)
CoI ₃	triyoduro de cobalto	yoduro de cobalto(III)
Cu ₂ Se	selenuro de dicobre	selenuro de cobre(I)
CCl ₄	tetracloruro de carbono	cloruro de carbono(IV)
SrBr ₂	(di)bromuro de estroncio	bromuro de estroncio
MgF ₂	(di)fluoruro de magnesio	fluoruro de magnesio
ZnS	sulfuro de cinc	sulfuro de cinc
NiCl ₃	triclорuro de níquel	cloruro de níquel(III)
AlCl ₃	(tri)cloruro de aluminio	cloruro de aluminio
AuI	monoyoduro de oro	yoduro de oro(I)
MnS ₂	disulfuro de manganeso	sulfuro de manganeso(IV)
BN	mononitruro de boro	nitruro de boro(III)
CdSe	selenuro de cadmio	selenuro de cadmio
PdI ₂	diyoduro de paladio	yoduro de paladio(II)
PbBr ₂	dibromuro de plomo	bromuro de plomo(II)
CoCl ₃	triclорuro de cobalto	cloruro de cobalto(III)
Rb ₂ Te	telururo de (di)rubidio	telururo de rubidio

Oxoácidos:

Fórmula	Tradicional	De hidrógeno
HClO ₄	ácido perclórico	hidrogeno(tetraoxidoclorato)
HClO ₃	ácido clórico	hidrogeno(trioxidoclorato)
HClO ₂	ácido cloroso	hidrogeno(dioxidoclorato)
HClO	ácido hipocloroso	hidrogeno(oxidoclorato)
HIO ₄	ácido peryódico	hidrogeno(tetraoxidoyodato)
HNO ₂	ácido nitroso	hidrogeno(dioxidonitrato)
HNO ₃	ácido nítrico	hidrogeno(trioxidonitrato)
H ₂ SO ₄	ácido sulfúrico	dihidrogeno(tetraoxidosulfato)
H ₃ PO ₃	ácido fosforoso	trihidrogeno(trioxidofosfato)
H ₃ PO ₄	ácido fosfórico	trihidrogeno(tetraoxidofosfato)
HBrO ₂	ácido bromoso	hidrogeno(dioxidobromato)
HIO ₃	ácido yódico	hidrogeno(trioxidoyodato)
H ₂ CrO ₄	ácido crómico	dihidrogeno(tetraoxidocromato)
H ₂ SeO ₃	ácido selenoso	dihidrogeno(trioxidoselenato)
H ₂ SO ₃	ácido sulfuroso	dihidrogeno(trioxidosulfato)
HIO	ácido hipoyodoso	hidrogeno(oxidoyodato)
HBrO	ácido hipobromoso	hidrogeno(oxidobromato)

Fórmula	Tradicional	De hidrógeno
H ₄ SiO ₄	ácido silícico	tetrahidrogeno(tetraoxidosilicato)
HBrO ₄	ácido perbrómico	hidrogeno(tetraoxidobromato)
H ₂ MnO ₄	ácido mangánico	dihidrogeno(tetraoxidomanganato)
HMnO ₄	ácido permangánico	hidrogeno(tetraoxidomanganato)
H ₃ BO ₃	ácido bórico	trihidrogeno(trioxidoborato)
HIO ₂	ácido yodoso	hidrogeno(dioxidoyodato)
H ₂ CO ₃	ácido carbónico	dihidrogeno(trioxidocarbonato)
H ₂ SeO ₄	ácido selénico	dihidrogeno(tetraoxidoselenato)
H ₂ Cr ₂ O ₇	ácido dicrómico	dihidrogeno(heptaoxidodicromato)
H ₃ AsO ₄	ácido arsénico	trihidrogeno(tetraoxidoarsenato)
H ₃ AsO ₃	ácido arsenoso	hidrogeno(trioxidoarsenato)

Oxisales y sales ácidas:

Fórmula	Tradicional	Sistemática
NaClO	hipoclorito de sodio	oxidoclorato de sodio
KNO ₃	nitrate de potasio	trioxidonitrato de potasio
LiBrO ₄	perbromato de litio	tetraoxidobromato de litio
CaCO ₃	carbonato de calcio	trioxidocarbonato de calcio
Ca(IO ₃) ₂	yodato de calcio	bis(trioxidoyodato) de calcio
AuNO ₂	nitrito de oro(I)	dioxidonitrato de oro
FeSO ₄	sulfato de hierro(II)	tetraoxidosulfato de hierro
Fe ₂ (SO ₄) ₃	sulfato de hierro(III)	tris(tetraoxidosulfato) de dihierro
BeSO ₃	sulfito de berilio	trioxidosulfato de berilio
KMnO ₄	permanganato de potasio	tetraoxidomanganato de potasio
AlPO ₄	fosfato de aluminio	tetraoxidofosfato de aluminio
Cu(BrO ₂) ₂	bromito de cobre(II)	bis(dioxidobromato) de cobre
RbClO ₃	clorato de rubidio	trioxidoclorato de rubidio
MgCO ₃	carbonato de magnesio	trioxidocarbonato de magnesio
Ag ₂ CrO ₄	cromato de plata	tetraoxidocromato de diplata
ZnSO ₄	sulfato de cinc	tetraoxidosulfato de cinc
Cd(NO ₂) ₂	nitrito de cadmio	bis(dioxidonitrato) de cadmio
K ₂ Cr ₂ O ₇	dicromato de potasio	heptaoxidodicromato de dipotasio

$\text{Hg}(\text{BrO}_2)_2$	bromito de mercurio(II)	bis(dioxidobromato) de mercurio
$\text{Sr}(\text{IO}_4)_2$	periyodato de estroncio	bis(tetraoxidoyodato) de estroncio
Cs_3PO_3	fosfito de cesio	trioxidofosfato de tricesio
K_2SeO_4	selenato de potasio	tetraoxidoselenato de dipotasio
SnSiO_4	silicato de estaño(IV)	tetraoxidosilicato de estaño
$\text{Au}_2(\text{SO}_4)_3$	sulfato de oro(III)	tris(tetraoxidosulfato) de dioro
$\text{Co}(\text{ClO}_3)_3$	clorato de cobalto(III)	tris(trioxidoclorato) de cobalto
$\text{Pt}(\text{CO}_3)_2$	carbonato de platino(IV)	bis(trioxidocarbonato) de platino
$\text{Ba}(\text{BrO})_2$	hipobromito de bario	bis(oxidobromato) de bario
Na_2MnO_4	manganato de sodio	tetraoxidomanganato de disodio
KHSO_4	hidrogenosulfato de potasio	hidrogeno(tetraoxidosulfato) de potasio
NaHCO_3	hidrogenocarbonato de sodio	hidrogeno(trioxidocarbonato) de sodio
$\text{Pb}(\text{HSO}_3)_2$	hidrogenosulfito de plomo(II)	bis[hidrogeno(trioxidosulfato)] de plomo
$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	dihidrogenofosfato de calcio	bis[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de calcio
CaHPO_4	hidrogenofosfato de calcio	hidrogeno(tetraoxidofosfato) de calcio