

## 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 <sub>3</sub>	trihidruro de nitrógeno	hidruro de nitrógeno(III)	amoniaco o azano
LiH	hidruro de litio	hidruro de litio	—
AsH <sub>3</sub>	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 <sub>3</sub>	trihidruro de boro	hidruro de boro	borano
HF	fluoruro de hidrógeno	fluoruro de hidrógeno	ácido fluorhídrico
SnH <sub>4</sub>	Tetrahidruro de estaño	hidruro de estaño (IV)	estannano
H <sub>2</sub> S	sulfuro de dihidrógeno	sulfuro de hidrógeno	ácido sulfhídrico
SbH <sub>3</sub>	trihidruro de antimonio	hidruro de antimonio(III)	estibano
SiH <sub>4</sub>	tetrahidruro de silicio	hidruro de silicio(IV)	silano
PtH <sub>2</sub>	dihidruro de platino	hidruro de platino(II)	—
PtH <sub>4</sub>	tetrahidruro de platino	hidruro de platino(IV)	—
PH <sub>5</sub>	pentahidruro de fósforo	hidruro de fósforo(V)	—
H <sub>2</sub> Se	selenuro de dihidrógeno	selenuro de hidrógeno	ácido selenhídrico
CaH <sub>2</sub>	dihidruro de calcio	hidruro de calcio	—
HI	yoduro de hidrógeno	yoduro de hidrógeno	ácido yodhídrico
FeH <sub>3</sub>	trihidruro de hierro	hidruro de hierro(III)	—
NaH	hidruro de sodio	hidruro de sodio	—
AlH <sub>3</sub>	trihidruro de aluminio	hidruro de aluminio	—

Hidróxidos:

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

Combinaciones binarias del oxígeno:

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

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

Oxoácidos:

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

<b>Fórmula</b>	<b>Tradicional</b>	<b>De hidrógeno</b>
H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>	ácido silícico	tetrahidrogeno(tetraoxidosilicato)
HBrO <sub>4</sub>	ácido perbrómico	hidrogeno(tetraoxidobromato)
H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	ácido mangánico	dihidrogeno(tetraoxidomanganato)
HMnO <sub>4</sub>	ácido permangánico	hidrogeno(tetraoxidomanganato)
H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	ácido bórico	trihidrogeno(trioxidoborato)
HIO <sub>2</sub>	ácido yodoso	hidrogeno(dioxidoyodato)
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	ácido carbónico	dihidrogeno(trioxidocarbonato)
H <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	ácido disulfúrico	dihidrogeno(heptaoxidodisulfato)
H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	ácido dicrómico	dihidrogeno(heptaoxidodicromato)
H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>	ácido arsénico	trihidrogeno(tetraoxidoarsenato)
HAsO <sub>3</sub>	ácido metaarsénico	hidrogeno(trioxidoarsenato)
HBO <sub>2</sub>	ácido metabórico	hidrogeno(dioxidoborato)
H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	ácido difosfórico	tetrahidrogeno(heptaoxidodifosfato)
H <sub>5</sub> IO <sub>6</sub>	ácido ortoperiódico	pentahidrogeno(hexaoxidoyodato)
H <sub>3</sub> AsO <sub>3</sub>	ácido arsenoso	trihidrogeno(trioxidoarsenato)

Oxisales y sales ácidas:

Fórmula	Tradicional	Estequiométrica
NaClO	hipoclorito de sodio	oxidoclorato de sodio
KNO <sub>3</sub>	nitrate de potasio	trioxidonitrato de potasio
LiBrO <sub>4</sub>	perbromato de litio	tetraoxidobromato de litio
CaCO <sub>3</sub>	carbonato de calcio	trioxidocarbonato de calcio
Ca(IO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	yodato de calcio	bis(trioxidoyodato) de calcio
AuNO <sub>2</sub>	nitrito de oro(I)	dioxidonitrato de oro
FeSO <sub>4</sub>	sulfato de hierro(II)	tetraoxidosulfato de hierro
Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	sulfato de hierro(III)	tris(tetraoxidosulfato) de dihierro
BeSO <sub>3</sub>	sulfito de berilio	trioxidosulfato de berilio
KMnO <sub>4</sub>	permanganato de potasio	tetraoxidomanganato de potasio
AlPO <sub>4</sub>	fosfato de aluminio	tetraoxidofosfato de aluminio
Cu(BrO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	bromito de cobre(II)	bis(dioxidobromato) de cobre
RbClO <sub>3</sub>	clorato de rubidio	trioxidoclorato de rubidio
MgCO <sub>3</sub>	carbonato de magnesio	trioxidocarbonato de magnesio
Ag <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	cromato de plata	tetraoxidocromato de diplata
ZnSO <sub>4</sub>	sulfato de cinc	tetraoxidosulfato de cinc
Cd(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>	nitrito de cadmio	bis(dioxidonitrato) de cadmio
K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	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
$\text{CsPO}_3$	metafosfato de cesio	trioxidofosfato de cesio
$\text{K}_2\text{SeO}_4$	selenato de potasio	tetraoxidoselenato de dipotasio
$\text{SnSiO}_4$	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
$\text{Na}_2\text{MnO}_4$	manganato de sodio	tetraoxidomanganato de disodio
$\text{KHSO}_4$	hidrogenosulfato de potasio	hidrogeno(tetraoxidosulfato) de potasio
$\text{NaHCO}_3$	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
$\text{CaHPO}_4$	hidrogenofosfato de calcio	hidrogeno(tetraoxidofosfato) de calcio