

SOLUCIONES A LOS EJERCICIOS PROPUESTOS

TABLA 1						
	Oxígeno	Flúor	Cloro	Bromo	Azufre	Hidrógeno
Litio	Li ₂ O	LiF	LiCl	LiBr	Li ₂ S	LiH
Cobalto	CoO Co ₂ O ₃	CoF ₂ CoF ₃	CoCl ₂ CoCl ₃	CoBr ₂ CoBr ₃	CoS Co ₂ S ₃	CoH ₂ CoH ₃
Oro	Au ₂ O Au ₂ O ₃	AuF AuF ₃	AuCl AuCl ₃	AuBr AuBr ₃	Au ₂ S Au ₂ S ₃	AuH AuH ₃
Cobre	Cu ₂ O CuO	CuF CuF ₂	CuCl CuCl ₂	CuBr CuBr ₂	Cu ₂ S CuS	CuH CuH ₂
Plata	Ag ₂ O	AgF	AgCl	AgBr	Ag ₂ S	AgH
Aluminio	Al ₂ O ₃	AlF ₃	AlCl ₃	AlBr ₃	Al ₂ S ₃	AlH ₃
Estaño	SnO SnO ₂	SnF ₂ SnF ₄	SnCl ₂ SnCl ₄	SnBr ₂ SnBr ₄	SnS SnS ₂	SnH ₂ SnH ₄
Potasio	K ₂ O	KF	KCl	KBr	K ₂ S	KH

TABLA 2							
Fórmula: NaCl				Fórmula: FeCl₃			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Na	1	+1	+1	Fe	1	+3	+3
Cl	1	-1	-1	Cl	3	-1	-3
		SUMA	0			SUMA	0
Fórmula: P₂O₅				Fórmula: MgH₂			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
P	2	+5	+10	Mg	1	+2	+2
O	5	-2	-10	H	2	-1	-2
		SUMA	0			SUMA	0
Fórmula: Ag₂S				Fórmula: KOH			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Ag	2	+1	+2	K	1	+1	+1
S	1	-2	-2	O	1	-2	-2
		SUMA	0	H	1	+1	+1
		SUMA	0			SUMA	0
Fórmula: Ni₂O₃				Fórmula: HF			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Ni	2	+3	+6	H	1	+1	+1
O	3	-2	-6	F	1	-1	-1
		SUMA	0			SUMA	0
Fórmula: AsF₃				Fórmula: Co(OH)₃			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
As	1	+3	+3	Co	1	+3	+3
F	3	-1	-3	O	3	-2	-6
		SUMA	0	H	3	+1	+3
		SUMA	0			SUMA	0

TABLA 3							
Fórmula: H₃PO₄				Fórmula: (NO₃)¹⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
H	3	+1	+3	N	1	+5	+5
P	1	+5	+5	O	3	-2	-6
O	4	-2	-8				
		SUMA	0			SUMA	-1
Fórmula: (NH₄)¹⁺				Fórmula: Cu₂CO₃			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
N	1	-3	-3	Cu	2	+1	+2
H	4	+1	+4	C	1	+4	+4
				O	3	-2	-6
		SUMA	+1			SUMA	0
Fórmula: (SO₃)²⁻				Fórmula: H₄SiO₄			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
S	1	+4	+4	H	4	+1	+4
O	3	-2	-6	Si	1	+4	+4
				O	4	-2	-8
		SUMA	-2			SUMA	0
Fórmula: Hg₃(AsO₄)₂				Fórmula: HClO			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Hg	3	+2	+6	H	1	+1	+1
As	2	+5	+10	Cl	1	+1	+1
O	8	-2	-16	O	1	-2	-2
		SUMA	0			SUMA	0
Fórmula: Pb(NO₂)₄				Fórmula: Cl₂			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Pb	1	+4	+4	Cl	2	0	0
N	4	+3	+12				
O	8	-2	-16				
		SUMA				SUMA	0
Fórmula: H₂O				Fórmula: PtCl₄			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
H	2	+1	+2	Pt	1	+4	+4
O	1	-2	-2	Cl	4	-1	-4
		SUMA	0			SUMA	0
Fórmula: Al(OH)₃				Fórmula: KMnO₄			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Al	1	+3	+3	K	1	+1	+1
O	3	-2	-6	Mn	1	+7	+7
H	3	+1	+3	O	4	-2	-8
		SUMA	0			SUMA	0
Fórmula: Li₂Cr₂O₇				Fórmula: S²⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Li	2	+1	+2	S	1	-2	-2
Cr	2	+6	+12				
O	7	-2	-14				
		SUMA	0			SUMA	-2

TABLA 4			
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
Cu^{2+}	Catión cobre (II)	Ag^{1+}	Catión plata
Ni^{3+}	Catión níquel (III)	Au^{3+}	Catión oro (III)
Sn^{4+}	Catión estaño (IV)	HH_4^{1+}	Catión amonio
Na^{1+}	Catión sodio	H_3O^{1+}	Catión oxonio

TABLA 5			
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
H^{1-}	Anión hidruro	F^{1-}	Anión fluoruro
Cl^{1-}	Anión cloruro	I^{1-}	Anión yoduro
O^{2-}	Anión óxido	S^{2-}	Anión sulfuro
Se^{2-}	Anión seleniuro	Te^{2-}	Anión telururo
N^{3-}	Anión nitruro	P^{3-}	Anión fosfuro
As^{3-}	Anión arseniuro	Sb^{3-}	Anión antimoniuro
C^{4-}	Anión carburo	Si^{4-}	Anión siliciuro
Sn^{4+}	Catión estaño (IV)	Fe^{3+}	Catión hierro (III)
Pb^{2+}	Catión plomo (II)	Co^{2+}	Catión cobalto (II)
Al^{3+}	Catión aluminio	K^{1+}	Catión potasio

TABLA 6		
FÓRMULA	SISTEMÁTICA	De Stock
NaH	Monohidruro de monosodio	Hidruro de sodio
LiH	Monohidruro de Monolitio	Hidruro de litio
MgH_2	Dihidruro de Monomagnesio	Hidruro de magnesio
CaH_2	Dihidruro de calcio	Hidruro de calcio
SrH_2	Dihidruro de estroncio	Hidruro de estroncio
KH	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio
CoH_2	Dihidruro de cobalto	Hidruro de cobalto (II)
FeH_2	Dihidruro de hierro	Hidruro de hierro (II)
PbH^2	Dihidruro de plomo	Hidruro de plomo (II)
CuH_2	Dihidruro de cobre	Hidruro de cobre (II)
AuH_3	Trihidruro de oro	Hidruro de oro (III)
CrH_6	Hexahidruro de cromo	Hidruro de cromo (VI)
AgH	Hidruro de plata	Hidruro de plata
SnH_2	Dihidruro de estaño	Hidruro de estaño (II)
ZnH_2	Dihidruro de cinc	Hidruro de cinc
CdH_2	Dihidruro de cadmio	Hidruro de cadmio
HgH_2	Dihidruro de mercurio	Hidruro de mercurio (II)
PtH_4	Tetrahidruro de platino	Hidruro de platino (IV)
BeH_2	Dihidruro de berilio	Hidruro de berilio
CoH_3	Trihidruro de cobalto	Hidruro de cobalto (III)
CuH	Monohidruro de cobre	Hidruro de cobre (I)
CsH	Hidruro de cesio	Hidruro de cesio
BaH_2	Dihidruro de bario	Hidruro de bario
AlH_3	Trihidruro de aluminio	Hidruro de aluminio
SnH_4	Tetrahidruro de estaño	Hidruro de estaño (IV)
VH_5	Pentahidruro de vanadio	Hidruro de vanadio (V)
CrH_3	Trihidruro de cromo	Hidruro de cromo (III)
NiH_2	Dihidruro de níquel	Hidruro de níquel (II)
MnH_2	Dihidruro de manganeso	Hidruro de manganeso (II)
ZrH_4	Tetrahidruro de circonio	Hidruro de circonio (IV)

TABLA 7		
Fórmula	Sistemática	Tradicional o nombre propio
BH ₃	Trihidruro de boro	Borano
CH ₄	Tetrahidruro de carbono	Metano
SiH ₄	Tetrahidruro de silicio	Silano
NH ₃	Trihidruro de nitrógeno	Amoniaco
PH ₃	Trihidruro de fósforo	Fosfina
AsH ₃	Trihidruro de arsénico	Arsina
SbH ₃	Trihidruro de antimonio	Estibina
H ₂ S	Sulfuro de hidrógeno	Sulfuro de hidrógeno
H ₂ Se	Seleniuro de hidrógeno	Seleniuro de hidrógeno
HF	Fluoruro de hidrógeno	Fluoruro de hidrógeno
HCl	Cloruro de hidrógeno	Cloruro de hidrógeno
HBr	Bromuro de hidrógeno	Bromuro de hidrógeno
HI	Yoduro de hidrógeno	Yoduro de hidrógeno
HF(en agua)	Ácido fluorhídrico	
HCl(en agua)	Ácido clorhídrico	
HBr (en agua)	Ácido bromhídrico	
HI(en agua)	Ácido yodhídrico	
H ₂ S (en agua)	Ácido sulfhídrico	

TABLA 8		
FÓRMULA	SISTEMÁTICA	De Stock
Na ₂ O	Monóxido de sodio	Óxido de sodio
Li ₂ O	Monóxido de litio	Óxido de litio
MgO	Monóxido de magnesio	Óxido de magnesio
Sc ₂ O ₃	Trióxido de escandio	Óxido de escandio
SrO	Óxido de estroncio	Óxido de estroncio
K ₂ O	Óxido de potasio	Óxido de potasio
Co ₂ O ₃	Trióxido de cobalto	Óxido de cobalto (III)
FeO	Monóxido de hierro	Óxido de hierro (II)
PbO ₂	Dióxido de plomo	Óxido de plomo (IV)
CuO	Monóxido de cobre	Óxido de cobre (II)
Au ₂ O ₃	Trióxido de oro	Óxido de oro (III)
Al ₂ O ₃	Trióxido de aluminio	Óxido de aluminio
Ag ₂ O	Óxido de plata	Óxido de plata
SnO	Monóxido de estaño	Óxido de estaño (II)
ZnO	Óxido de cinc	Óxido de cinc
CdO	Óxido de cadmio	Óxido de cadmio
HgO	Monóxido de mercurio	Óxido de mercurio (II)
N ₂ O ₄	Tetraóxido de nitrógeno	-----
ClO ₂	Dióxido de cloro	Óxido de cloro (IV)
Co ₂ O ₃	Trióxido de cobalto	Óxido de cobalto (III)
P ₂ O ₅	Pentaóxido de fósforo	Óxido de fósforo (V)
NO	Monóxido de nitrógeno	Óxido de nitrógeno (I)
BaO	Monóxido de bario	Óxido de bario
SO ₃	Trióxido de azufre	Óxido de azufre (III)
CO ₂	Dióxido de carbono	Óxido de carbono (IV)
V ₂ O ₅	Pentaóxido de vanadio	Óxido de vanadio (V)
Cr ₂ O ₃	Trióxido de cromo	Óxido de cromo (III)
As ₂ O ₅	Pentaóxido de arsénico	Óxido de arsénico (V)
MnO ₂	Dióxido de manganeso	Óxido de manganeso (IV)
N ₂ O	Monóxido de nitrógeno	Óxido de nitrógeno (I)
Cl ₂ O	Monóxido de cloro	Óxido de cloro (I)
PtO ₂	Dióxido de platino	Óxido de platino (IV)
Br ₂ O ₇	Heptaóxido de bromo	Óxido de bromo (VII)
SO ₃	Trióxido de azufre	Óxido de azufre (VI)

TABLA 9		
FÓRMULA	SISTEMÁTICA	De Stock
NaF	Monofluoruro de monosodio	Fluoruro de sodio
LiCl	Monocloruro de monolitio	Cloruro de litio
MgI ₂	Diyoduro de magnesio	Yoduro de magnesio
Y ₂ S ₃	Trisulfuro de diytrio	Sulfuro de ytrio
BeBr ₂	Dibromuro de berilio	Bromuro de berilio
K ₂ S	Sulfuro de dipotasio	Sulfuro de potasio
CoCl ₃	Tricloruro de cobalto	Cloruro de cobalto (III)
FeF ₃	Trifluoruro de hierro	Fluoruro de hierro (II)
PbCl ₄	Tetracloruro de plomo	Cloruro de plomo (IV)
CuSe	Monoseleniuro de cobre	Seleniuro de cobre (II)
Au ₂ S ₃	Trisulfuro de dioro	Sulfuro de oro (III)
AlI ₃	Triyoduro de aluminio	Yoduro de aluminio
AgCl	Cloruro de plata	Cloruro de plata
SnS	Monosulfuro de estaño	Sulfuro de estaño (II)
ZnBr ₂	Dibromuro de cinc	Bromuro de cinc
CdF ₂	Difluoruro de cadmio	Fluoruro de cadmio
HgTe	Monotelururo de mercurio	Telururo de mercurio (II)
TiCl ₄	Tetracloruro de titanio	Cloruro de titanio (IV)
MnF ₂	Difluoruro de manganeso	Fluoruro de manganeso (II)
CoI ₃	Triyoduro de cobalto	Yoduro de cobalto (III)
VF ₅	Pentafluoruro de vanadio	Fluoruro de vanadio (V)
CsCl	Monocloruro de cesio	Cloruro de cesio
CaCl ₂	Dicloruro de calcio	Cloruro de calcio
Al ₂ S ₃	Trisulfuro de dialuminio	Sulfuro de aluminio
Ni ₂ S ₃	Trisulfuro de níquel	Sulfuro de níquel (III)
VCl ₄	Tetracloruro de vanadio	Cloruro de vanadio (IV)
Cr ₂ S ₃	Trisulfuro de dicromo	Sulfuro de cromo (III)
PbCl ₂	Dicloruro de plomo	Cloruro de plomo (II)
MnBr ₄	Tetrabromuro de manganeso	Bromuro de manganeso (IV)
Na ₂ Te	Telururo de disodio	Telururo de
FeI ₃	Triyoduro de hierro	Yoduro de hierro (III)
ZnCl ₂	Dicloruro de cinc	Cloruro de cinc
Ag ₂ S	Sulfuro de diplata	Sulfuro de plata
MgI ₂	Diyoduro de magnesio	Yoduro de magnesio

TABLA 10		
FÓRMULA	SISTEMÁTICA	De Stock
PCl ₅	Pentacloruro de fósforo	Cloruro de fósforo (V)
BrF ₃	Trifloruro de bromo	Fluoruro de bromo (III)
BrCl	Monocloruro de bromo	Cloruro de bromo (I)
IF ₇	Heptafluoruro de yodo	Fluoruro de yodo (VII)
SF ₆	Hexafluoruro de azufre	Fluoruro de azufre (VI)
CS ₂	Disulfuro de carbono	Sulfuro de carbono (IV)
SI ₂	Diyoduro de azufre	Yoduro de azufre (II)
AsBr ₃	Tribromuro de arsénico	Bromuro de arsénico (III)
As ₂ S ₃	Trisulfuro de diarsénico	Sulfuro de arsénico (III)
NCl ₃	Tricloruro de nitrógeno	Cloruro de nitrógeno (III)
BCl ₃	Tricloruro de boro	Cloruro de boro (III)
BrF	Monofluoruro de bromo	Fluoruro de bromo (I)
N ₂ S ₅	Pentasulfuro de dinitrógeno	Sulfuro de nitrógeno (V)
SF ₄	Tetrafluoruro de azufre	Fluoruro de azufre (IV)
SiF ₄	Tetrafluoruro de silicio	Fluoruro de silicio (IV)
SiS ₂	Disulfuro de silicio	Sulfuro de silicio (IV)
CCl ₄	Tetracloruro de carbono	Cloruro de carbono (IV)
AsF ₅	Pentafluoruro de arsénico	Fluoruro de arsénico (V)
IF ₃	Trifluoruro de yodo	Fluoruro de yodo (III)
SeCl ₆	Hexacloruro de selenio	Cloruro de selenio (VI)
SeBr ₄	Tetrabromuro de selenio	Bromuro de selenio (IV)
TeI ₄	Tetrayoduro de telurio	Yoduro de telurio (IV)
IBr	Monobromuro de yodo	Bromuro de yodo (I)
NF ₃	Trifluoruro de nitrógeno	Fluoruro de nitrógeno (III)
XeF ₂	Difluoruro de xenón	-----
P ₄ S ₃	Trisulfuro de tetrafósforo	-----
Cl ₄	Tetrayoduro de carbono	Yoduro de carbono (IV)
As ₂ S ₃	Trisulfuro de diarsénico	Sulfuro de arsénico (III)

TABLA 11		
FÓRMULA	SISTEMÁTICA	De Stock
CsOH	Hidróxido de cesio	Hidróxido de cesio
Ni(OH) ₂	Dihidróxido de níquel	Hidróxido de níquel (II)
LiOH	Hidróxido de litio	Hidróxido de litio
KOH	Hidróxido de potasio	Hidróxido de potasio
NaOH	Hidróxido de sodio	Hidróxido de potasio
Ca(OH) ₂	Dihidróxido de calcio	Hidróxido de calcio
Be(OH) ₂	Dihidróxido de berilio	Hidróxido de berilio
Mg(OH) ₂	Dihidróxido de magnesio	Hidróxido de magnesio
Hg(OH) ₂	Dihidróxido de mercurio	Hidróxido de mercurio (II)
Fe(OH) ₃	Trihidróxido de hierro	Hidróxido de hierro (III)
Fe(OH) ₂	Dihidróxido de hierro	Hidróxido de hierro (II)
Zn(OH) ₂	Dihidróxido de cinc	Hidróxido de cinc
AgOH	Hidróxido de plata	Hidróxido de plata
Cu(OH) ₂	Dihidróxido de cobre	Hidróxido de cobre (II)
Pb(OH) ₄	Tetrahidróxido de plomo	Hidróxido de plomo (IV)
Al(OH) ₃	Trihidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio
Ti(OH) ₄	Tetrahidróxido de titanio	Hidróxido de titanio (IV)
Sn(OH) ₂	Dihidróxido de estaño	Hidróxido de estaño (II)
NH ₄ OH	Hidróxido de amonio	Hidróxido de amonio
Ba(OH) ₂	Dihidróxido de bario	Hidróxido de bario
Ni(OH) ₃	Trihidróxido de níquel	Hidróxido de níquel (III)
Cd(OH) ₂	Dihidróxido de cadmio	Hidróxido de cadmio
Cr(OH) ₃	Trihidróxido de cromo	Hidróxido de cromo (III)
Cr(OH) ₂	Dihidróxido de cromo	Hidróxido de cromo (II)
Au(OH) ₃	Trihidróxido de oro	Hidróxido de oro (III)
RbOH	Hidróxido de rubidio	Hidróxido de rubidio
V(OH) ₄	Tetrahidróxido de vanadio	Hidróxido de vanadio (IV)
Mo(OH) ₃	Trihidróxido de molibdeno	Hidróxido de molibdeno (III)
Pt(OH) ₂	Dihidróxido de platino	Hidróxido de platino (II)
Y(OH) ₃	Trihidróxido de ytrio	Hidróxido de ytrio
Ac(OH) ₃	Trihidróxido de actinio	Hidróxido de actinio
Bi(OH) ₃	Trihidróxido de bismuto	Hidróxido de bismuto (III)
In(OH) ₃	Trihidróxido de indio	Hidróxido de indio (III)
Mn(OH) ₃	Trihidróxido de manganeso	Hidróxido de manganeso (III)

TABLA 12							
Nombre: Anión tetraoxofosfato (V)				Nombre: Anión Tetraoxosulfato (VI)			
Fórmula: (PO₄)³⁻				Fórmula: (SO₄)²⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
P	1	+5	+5	S	1	+6	+6
O	4	-2	-8	O	4	-2	-8
		SUMA	-3			SUMA	-2
Nombre: Anión Trioxosulfato (IV)				Nombre: Anión trioxobromato (V)			
Fórmula: (SO₃)²⁻				Fórmula: (BrO₃)¹⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
S	1	+4	+4	Br	1	+5	+5
O	3	-2	-6	O	3	-2	-6
		SUMA	-2			SUMA	-1
Nombre: Anión Trioxonitrato (V)				Nombre: Anión dioxonitrato (III)			
Fórmula: (NO₃)¹⁻				Fórmula: (NO₂)¹⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
N	1	+5	+5	N	1	+3	+3
O	3	-2	-6	O	2	-2	-4
		SUMA	-1			SUMA	-1
Nombre: Anión Tetraoxoclorato (VII)				Nombre: Anión trioxoclorato (V)			
Fórmula: (ClO₄)¹⁻				Fórmula: (ClO₃)¹⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Cl	1	+7	+7	Cl	1	+5	+5
O	4	-2	-8	O	3	-2	-6
		SUMA	-1			SUMA	-1
Nombre: Anión monoxoyodato (I)				Nombre: Anión tetraoxosilicato (IV)			
Fórmula: (IO)¹⁻				Fórmula: (SiO₄)⁴⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
I	1	+1	+1	Si	1	+4	+4
O	1	-2	-2	O	4	-2	-8
		SUMA	-1			SUMA	-4
Nombre: Anión trioxocarbonato (IV)				Nombre: Anión tetraoxomolibato (VI)			
Fórmula: (CO₃)²⁻				Fórmula: (MoO₄)²⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
C	1	+4	+4	Mo	1	+6	+6
O	3	-2	-6	O	4	-2	-8
		SUMA	-2			SUMA	-2
Nombre: Anión tetraoxomanganato (VII)				Nombre: Anión dioxobromato (III)			
Fórmula: (MnO₄)¹⁻				Fórmula: (BrO₂)¹⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Mn	1	+7	+7	Br	1	+3	+3
O	4	-2	-8	O	2	-2	-4
		SUMA	-1			SUMA	-1
Nombre: Anión heptaxodifosfato (V)				Nombre: Anión heptaxodiarseniato (V)			
Fórmula: (P₂O₇)⁴⁻				Fórmula: (As₂O₇)⁴⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
P	2	+5	+10	As	2	+5	+10
O	7	-2	-14	O	7	-2	-14
		SUMA	-4			SUMA	-4

Nombre: Anión heptaoxicromato (VI)				Nombre: Anión tetraoxoarseniato (V)			
Fórmula: (Cr₂O₇)²⁻				Fórmula: (AsO₄)³⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Cr	2	+6	+12	As	1	+5	+5
O	7	-2	-14	O	4	-2	-8
		SUMA	-2			SUMA	-3
Nombre: Anión trioxosilicato (IV)				Nombre: Anión trioxoborato (III)			
Fórmula: (SiO₃)²⁻				Fórmula: (BO₃)³⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Si	1	+4	+4	B	1	+3	+3
O	3	-2	-6	O	3	-2	-6
		SUMA	-2			SUMA	-3
Nombre: Anión tetraoxoseleniato (VI)				Nombre: Anión dioxofosfato (III)			
Fórmula: (SeO₄)²⁻				Fórmula: (PO₂)¹⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
Se	1	+6	+6	P	1	+3	+3
O	4	-2	-8	O	2	-2	-4
		SUMA	-2			SUMA	-1
Nombre: Anión trioxovanadato (V)				Nombre: Anión trioxotitanato (IV)			
Fórmula: (VO₃)¹⁻				Fórmula: (TiO₃)²⁻			
Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación	Átomos	¿cuántos?	Nº oxidación	Multiplicación
V	1	+5	+5	Ti	1	+4	+4
O	3	-2	-6	O	3	-6	-6
		SUMA	-1			SUMA	-2

TABLA 13				
Fórmula	Nombre sistemático	Nombre tradicional	Fórmula	Nombre
(CO ₃) ²⁻	Anión tetraoxocarbonato (IV)	Anión carbonato	(PO ₄) ³⁻	Anión fosfato
(SiO ₃) ²⁻	Anión trioxosilicato (III)	Anión metasilicato	(AsO ₃) ³⁻	Anión ortoarsenito
(ClO) ¹⁻	Anión monoxoclorato (I)	Anión hipoclorito	(PO ₃) ¹⁻	Anión metafosfato
(NO ₂) ¹⁻	Anión dioxonitrato (III)	Anión nitrito	(IO ₃) ¹⁻	Anión yodato
(SO ₃) ²⁻	Anión trioxosulfato (IV)	Anión sulfito	(AsO ₄) ³⁻	Anión ortoarseniato
(BrO) ¹⁻	Anión monoxobromato (I)	Anión hipobromito	(PO ₃) ³⁻	Anión ortofosfito
(PO ₃) ¹⁻	Anión trioxofosfato (V)	Anión metafosfato	(SiO ₄) ⁴⁻	Anión ortosilicato
(Cr ₂ O ₇) ²⁻	Anión heptaoxicromato (VI)	Anión dicromato	(BrO ₄) ¹⁻	Anión perbromato
(ClO ₂) ¹⁻	Anión dioxoclorato (III)	Anión clorito	(BO ₃) ³⁻	Anión ortoborato
(P ₂ O ₇) ⁴⁻	Anión heptaoxidifosfato (V)	Anión pirofosfato	(P ₂ O ₇) ⁴⁻	Anión pirofosfato
(As ₂ O ₇) ⁴⁻	Anión heptaoxidarseniato (V)	Anión piroarseniato	(NO ₃) ¹⁻	Anión nitrato
(CrO ₄) ²⁻	Anión tetraoxocromato (VI)	Anión cromato	(SO ₄) ²⁻	Anión sulfato
(IO ₂) ¹⁻	Anión dioxoyodato (III)	Anión yodito	(BrO ₃) ¹⁻	Anión bromato
(MnO ₄) ¹⁻	Anión tetraoxomanganato (VII)	Anión permanganato	(ClO ₃) ¹⁻	Anión clorato
(ClO ₄) ¹⁻	Anión tetraoxoclorato (VII)	Anión perclorato	(MnO ₄) ²⁻	Anión manganato
(IO ₄) ¹⁻	Anión tetraoxoyodato (VII)	Anión peryodato	(MoO ₄) ²⁻	Anión molibdato
(SeO ₄) ²⁻	Anión tetraoxoseleniato (VI)	Anión seleniato	(WO ₄) ²⁻	Anión wolframato

TABLA 14		
Fórmula	Sistemática	Funcional
H ₂ CO ₃	Tetraoxocarbonato (IV) de hidrógeno	Ácido Tetraoxocarbónico (IV)
H ₂ SiO ₃	Trioxosilicato (IV) de hidrógeno	Ácido Trioxosilícido (IV)
HClO	Monoxoclorato (I) de hidrógeno	Ácido Monoxoclórico (I)
HNO ₂	Dioxonitrato (I) de hidrógeno	Ácido Dioxonítrico (I)
H ₂ SO ₃	Trioxosulfato (IV) de hidrógeno	Ácido Trioxosulfúrico (IV)
HBrO	Monoxobromato (I) de hidrógeno	Ácido Monoxobromico (I)
HPO ₃	Trioxofosfato (V) de hidrógeno	Ácido Trioxofosfórico (V)
H ₂ Cr ₂ O ₇	Heptaoxidicromato (VI) de hidrógeno	Ácido Heptaoxidicrómico (VI)
HClO ₂	Dioxoclorato (III) de hidrógeno	Ácido Dioxoclórico (III)
H ₃ PO ₂	Dioxofosfato (I) de hidrógeno	Ácido Dioxofosfórico (I)
H ₄ As ₂ O ₇	Heptaoxidarseniato (V) de hidrógeno	Ácido Heptaoxidarsénico (V)
H ₂ CrO ₄	Tetraoxocromato (VI) de hidrógeno	Ácido Tetraoxocrómico (VI)
HIO ₂	Dioxoyodato (III) de hidrógeno	Ácido Dioxoyódico (III)
HMnO ₄	Tetraoxomanganato (VII) de hidrógeno	Ácido tetraoxomangánico (VII)
HClO ₄	Tetraoxoclorato (VII) de hidrógeno	Ácido tetraoxoclórico (VII)
HIO ₄	Tetraoxoyodato (VII) de hidrógeno	Ácido tetraoxoyódico (VII)
H ₂ SeO ₄	Tetraoxoseleniato (VI) de hidrógeno	Ácido tetraoxoselénico (VI)
H ₃ PO ₄	Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno	Ácido Tetraoxofosfórico (V)
H ₃ AsO ₃	Trioxoarseniato (III) de hidrógeno	Ácido trioxoarsénico (III)
H ₃ PO ₂	Dioxofosfato (I) de hidrógeno	Ácido dioxofosfórico (I)
HIO ₃	Trioxoyodato (V) de hidrógeno	Ácido trioxoyódico (V)
H ₃ AsO ₄	Tetraoxoarseniato (V) de hidrógeno	Ácido tetraoxoarsénico (V)
H ₃ PO ₃	Trioxofosfato (III) de hidrógeno	Ácido trioxofosfórico (III)
H ₄ SiO ₄	Tetraoxosilicato (IV) de hidrógeno	Ácido tetraoxosilícido (IV)
HBrO ₄	Tetraoxobromato (VII) de hidrógeno	Ácido tetraoxobromico (VII)
H ₃ BO ₃	Trioxoborato (III) de hidrógeno	Ácido trioxobórico (III)
H ₄ P ₂ O ₇	Heptaoxidifosfato (V) de hidrógeno	Ácido heptaoxidifosfórico (V)
HNO ₃	Trioxonitrato (V) de hidrógeno	Ácido trixonítrico (V)
H ₂ SO ₄	Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno	Ácido tetraoxosulfúrico (VI)
HBrO ₃	Trioxobromato (V) de hidrógeno	Ácido trioxobromico (V)
HClO ₃	Trioxoclorato (V) de hidrógeno	Ácido trioxoclórico (V)
H ₂ MnO ₄	Tetraoxomanganato (VI) de hidrógeno	Ácido tetraoxomangánico (VI)
H ₂ MoO ₄	Tetraoxomolibdato (VI) de hidrógeno	Ácido tetraoxomolibdico (VI)

TABLA 15			
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
H ₂ CO ₃	Ácido carbónico	H ₃ PO ₄	Ácido fosfórico
H ₂ SiO ₃	Ácido metasilícico	H ₃ AsO ₃	Ácido ortoarsenioso
HClO	Ácido hipocloroso	H ₃ PO ₂	Ácido hipofosforoso
HNO ₂	Ácido nitroso	HIO ₃	Ácido yódico
H ₂ SO ₃	Ácido sulfuroso	H ₃ AsO ₄	Ácido ortoarsénico
HBrO	Ácido hipobromoso	H ₃ PO ₃	Ácido ortofosforoso
HPO ₃	Ácido metafosfórico	H ₄ SiO ₄	Ácido ortosilícico
H ₂ Cr ₂ O ₇	Ácido dicrómico	HBrO ₄	Ácido perbromico
HClO ₂	Ácido cloroso	H ₃ BO ₃	Ácido ortobórico
H ₃ PO ₂	Ácido hipofosforoso	H ₄ P ₂ O ₇	Ácido pirofosfórico
H ₄ As ₂ O ₇	Ácido piroarsénico	HNO ₃	Ácido nítrico
H ₂ CrO ₄	Ácido crómico	H ₂ SO ₄	Ácido sulfúrico
HIO ₂	Ácido yodoso	HBrO ₃	Ácido bromico
HMnO ₄	Ácido permangánico	HClO ₃	Ácido clórico
HClO ₄	Ácido perclórico	H ₂ MnO ₄	Ácido mangánico
HIO ₄	Ácido peryódico	H ₂ MoO ₄	Ácido molibdico
H ₂ SeO ₄	Ácido selénico	H ₂ WO ₄	Ácido wolfrámico

TABLA 16		
Fórmula	Sistemática	Tradicional (para el oxoanión)
Li_2CO_3	Trioxocarbonato (IV) de litio	Carbonato de litio
$\text{Al}_2(\text{SiO}_3)_3$	Trioxosilicato (IV) de aluminio	Metasilicato de aluminio
NH_4ClO	Monoxoclorato (I) de amonio	Hipoclorito de amonio
$\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$	Dioxonitrato (III) de cobre (II)	Nitrito de cobre (II)
PbSO_3	Trioxosulfato (IV) de plomo (II)	Sulfito de plomo (II)
$\text{Sn}(\text{BrO}_2)_2$	Monoxobromato (I) de estaño (II)	Hipobromito de estaño (II)
KPO_3	Trioxofosfato (V) de potasio	Metafosfito de potasio
NiCr_2O_7	Heptaoxodicromato (VII) de níquel (II)	Dicromato de níquel (II)
$\text{Zn}(\text{ClO}_2)_2$	Dioxoclorato (III) de cinc	Clorito de cinc
Rb_3PO_4	Tetraoxofosfato (V) de rubidio	Fosfato de rubidio
$\text{Ca}_2\text{As}_2\text{O}_7$	Heptaoxodiarseniato (V) de calcio	Piroarseniato de calcio
Ag_2CrO_4	Tetraoxocromato (VI) de plata	Cromato de plata
CsIO_2	Dioxoyodato (III) de cesio	Yodito de cesio
$\text{Be}(\text{MnO}_4)_2$	Tetraoxomanganato (VII) de berilio	Permanganato de berilio
AuClO_4	Tetraoxoclorato (VII) de oro (I)	Perclorato de oro (I)
$\text{Fe}(\text{IO}_4)_2$	Tetraoxoyodato (VII) de hierro (II)	Peryodato de hierro (II)
MgSeO_4	Tetraoxoseleniato (VI) de magnesio	Seleniato de magnesio
Na_3PO_4	Tetraoxofosfato (V) de sodio	Fosfato de sodio
NiAsO_3	Trioxoarseniato (III) de níquel (III)	Ortoarsenito de níquel (II)
AuPO_3	Trioxofosfato (V) de oro (I)	Metafosfato de oro (I)
NaIO_3	Trioxoyodato (V) de sodio	Yodato de sodio
$\text{Cu}_3(\text{AsO}_4)_2$	Tetraoxoarseniato (V) de cobre (II)	Arseniato de cobre (II)
Ag_3PO_3	Trioxofosfato (III) de plata	Ortofosfito de plata
K_4SiO_4	Tetraoxosilicato (IV) de potasio	Silicato de potasio
$\text{Al}(\text{BrO}_4)_3$	Tetraoxobromato (VII) de aluminio	Perbromato de aluminio
Li_2BO_3	Trioxoborato (III) de litio	Ortoborato de litio
PtP_2O_7	Heptaoxodifosfato (V) de platino (IV)	Pirofosfato de platino (IV)
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	Trioxonitrato (V) de hierro (III)	Nitrato de hierro (III)
SnSO_4	Tetraoxosulfato (VI) de estaño (II)	Sulfato de estaño (II)
$\text{Ba}(\text{BrO}_3)_2$	Trioxobromato (V) de bario	Bromato de bario
$\text{Mg}(\text{ClO}_3)_2$	Trioxoclorato (V) de magnesio	Clorato de manganeso (II)
$(\text{NH}_4)_2\text{MnO}_4$	Tetraoxomanganato (VI) de amonio	Manganato de amonio
NiMoO_4	Tetraoxomolibdato (VI) de níquel (II)	Molibdato de níquel (II)
$\text{Co}_2(\text{WO}_4)_3$	Tetraoxowolframato (VI) de cobalto (III)	Wolframato de cobalto (III)
CaTeO_4	Tetroxotelurato (VI) de calcio	Telurato de calcio
$\text{Pb}(\text{SeO}_4)_2$	Tetraoxoseleniato (VI) de plomo (IV)	Seleniato de plomo (IV)
CuSO_3	Trioxosulfato (IV) de cobre (II)	Sulfito de cobre (II)
CsClO_4	Tetraoxoclorato (VII) de cesio	Perclorato de cesio

TABLA 17

	(ClO)¹⁻	(ClO₂)¹⁻	(ClO₃)¹⁻	(ClO₄)¹⁻	(BrO)¹⁻	(BrO₂)¹⁻	(BrO₃)¹⁻	(BrO₄)¹⁻	(IO)¹⁻	(IO₂)¹⁻	(IO₃)¹⁻	(IO₄)¹⁻
Ni²⁺	Ni(ClO) ₂	Ni(ClO ₂) ₂	Ni(ClO ₃) ₂	Ni(ClO ₄) ₂	Ni(BrO) ₂	Ni(BrO ₂) ₂	Ni(BrO ₃) ₂	Ni(BrO ₄) ₂	Ni(IO) ₂	Ni(IO ₂) ₂	Ni(IO ₃) ₂	Ni(IO ₄) ₂
Cu²⁺	Cu(ClO) ₂	Cu(ClO ₂) ₂	Cu(ClO ₃) ₂	Cu(ClO ₄) ₂	Cu(BrO) ₂	Cu(BrO ₂) ₂	Cu(BrO ₃) ₂	Cu(BrO ₄) ₂	Cu(IO) ₂	Cu(IO ₂) ₂	Cu(IO ₃) ₂	Cu(IO ₄) ₂
Al³⁺	Al(ClO) ₃	Al(ClO ₂) ₃	Al(ClO ₃) ₃	Al(ClO ₄) ₃	Al(BrO) ₃	Al(BrO ₂) ₃	Al(BrO ₃) ₃	Al(BrO ₄) ₃	Al(IO) ₃	Al(IO ₂) ₃	Al(IO ₃) ₃	Al(IO ₄) ₃
Sn²⁺	Sn(ClO) ₂	Sn(ClO ₂) ₂	Sn(ClO ₃) ₂	Sn(ClO ₄) ₂	Sn(BrO) ₂	Sn(BrO ₂) ₂	Sn(BrO ₃) ₂	Sn(BrO ₄) ₂	Sn(IO) ₂	Sn(IO ₂) ₂	Sn(IO ₃) ₂	Sn(IO ₄) ₂
Ag¹⁺	AgClO	AgClO ₂	AgClO ₃	AgClO ₄	AgBrO	AgBrO ₂	AgBrO ₃	AgBrO ₄	AgIO	AgIO ₂	AgIO ₃	AgIO ₄
Sc³⁺	Sc(ClO) ₃	Sc(ClO ₂) ₃	Sc(ClO ₃) ₃	Sc(ClO ₄) ₃	Sc(BrO) ₃	Sc(BrO ₂) ₃	Sc(BrO ₃) ₃	Sc(BrO ₄) ₃	Sc(IO) ₃	Sc(IO ₂) ₃	Sc(IO ₃) ₃	Sc(IO ₄) ₃
Mg²⁺	Mg(ClO) ₂	Mg(ClO ₂) ₂	Mg(ClO ₃) ₂	Mg(ClO ₄) ₂	Mg(BrO) ₂	Mg(BrO ₂) ₂	Mg(BrO ₃) ₂	Mg(BrO ₄) ₂	Mg(IO) ₂	Mg(IO ₂) ₂	Mg(IO ₃) ₂	Mg(IO ₄) ₂
Co²⁺	Co(ClO) ₂	Co(ClO ₂) ₂	Co(ClO ₃) ₂	Co(ClO ₄) ₂	Co(BrO) ₂	Co(BrO ₂) ₂	Co(BrO ₃) ₂	Co(BrO ₄) ₂	Co(IO) ₂	Co(IO ₂) ₂	Co(IO ₃) ₂	Co(IO ₄) ₂
K¹⁺	KClO	KClO ₂	KClO ₃	KClO ₄	KBrO	KBrO ₂	KBrO ₃	KBrO ₄	KIO	KIO ₂	KIO ₃	KIO ₄

TABLA 18						
	Hierro (II)	Cromo (III)	Calcio	Cesio	Plomo (IV)	Cadmio
Tetraoxobromato (VII) de	Fe(BrO ₄) ₂	Cr(BrO ₄) ₃	Ca(BrO ₄) ₂	CsBrO ₄	Pb(BrO ₄) ₄	Cd(BrO ₄) ₂
Perclorato de	Fe(ClO ₄) ₂	Cr(ClO ₄) ₃	Ca(ClO ₄) ₂	CsClO ₄	Pb(ClO ₄) ₄	Cd(ClO ₄) ₂
Hipoyodito de	Fe(IO) ₂	Cr(IO) ₃	Ca(IO) ₂	CsIO	Pb(IO) ₄	Cd(IO) ₂
Trioxobromato (V) de	Fe(BrO ₃) ₂	Cr(BrO ₃) ₃	Ca(BrO ₃) ₂	CsBrO ₃	Pb(BrO ₃) ₄	Cd(BrO ₃) ₂
Bromito de	Fe(BrO ₂) ₂	Cr(BrO ₂) ₃	Ca(BrO ₂) ₂	CsBrO ₂	Pb(BrO ₂) ₄	Cd(BrO ₂) ₂
Clorato de	Fe(ClO ₃) ₂	Cr(ClO ₃) ₃	Ca(ClO ₃) ₂	CsClO ₃	Pb(ClO ₃) ₄	Cd(ClO ₃) ₂
Peryodato de	Fe(IO ₄) ₂	Cr(IO ₄) ₃	Ca(IO ₄) ₂	CsIO ₄	Pb(IO ₄) ₄	Cd(IO ₄) ₂
Trioxoyodato (V) de	Fe(IO ₃) ₂	Cr(IO ₃) ₂	Ca(IO ₃) ₂	CsIO ₃	Pb(IO ₃) ₄	Cd(IO ₃) ₂
Monooxoclorato (I) de	Fe(ClO) ₂	Cr(ClO) ₃	Ca(ClO) ₂	CsClO	Pb(ClO) ₄	Cd(ClO) ₂
Dioxoclorato (III) de	Fe(ClO ₂) ₂	Cr(ClO ₂) ₃	Ca(ClO ₂) ₂	CsClO ₂	Pb(ClO ₂) ₄	Cd(ClO ₂) ₂
Monooxobromato (I) de	Fe(BrO) ₂	Cr(BrO) ₃	Ca(BrO) ₂	CsBrO	Pb(BrO) ₄	Cd(BrO) ₂
Yodito de	Fe(IO ₂) ₂	Cr(IO ₂) ₃	Ca(IO ₂) ₂	CsIO ₂	Pb(IO ₂) ₄	Cd(IO ₂) ₂

TABLA 19		
Fórmula	Sistemática	Stock/Tradicional/Otros
AcBr ₃	Tribromuro de actino	Bromuro de actinio
Al(BrO ₃) ₃	Trioxobromato (V) de aluminio	Bromato de aluminio
NH ₄ Cl	Cloruro de amonio	Cloruro de amonio
Ba ₃ (AsO ₄) ₂	Tetraoxoarseniato (V) de bario	Ortoarseniato de bario
H ₄ As ₂ O ₇	Heptaoxodiarseniato (V) de hidrógeno	Ácido piroarsénico
BeO	Monóxido de berilio	Óxido de berilio
Bi(OH) ₃	Trihidróxido de bismuto	Hidróxido de bismuto
B ₂ H ₆	Hexahidruro de diboro	-----
Cd(NO ₃) ₂	Trioxonitrato (V) de cadmio	Nitrato de cadmio
SbH ₃	Trihidruro de antimonio	Estibina
BrF ₅	Pentafluoruro de bromo	-----
Ca(BO ₂) ₂	Dioxoborato (III) de calcio	Metaborato de calcio
CO	Monóxido de carbono	Óxido de carbono (II)
CsIO ₃	Trioxoyodato (V) de cesio	
HClO ₄	Tetraoxoclorato (V) de hidrógeno	Ácido perclórico
CrPO ₄	Tetraoxofosfato (V) de cromo (III)	Fosfato de cromo (III)
CoPO ₄	Tetraoxofosfato (V) de cobalto (III)	Fosfato de cobalto (III)
CuCO ₃	Trioxocarbonato (IV) de cobre (II)	Carbonato de cobre (II)
GaAs	Monorseniuro de galio	Arseniuro de galio (III)
GeS ₂	Disulfuro de germanio	Sulfuro de germanio (IV)
Au ₂ O ₃	Trióxido de dioro	Óxido de oro (III)
HfCl ₄	Tetracloruro de hafnio	Cloruro de hafnio (IV)
InP	Monofosfuro de indio	Fosfuro de indio (III)
HIO ₃	Trioxoyodato (V) de hidrógeno	Ácido yódico
Ir ₂ (SO ₄) ₃	Tetraoxosulfato (VI) de iridio (III)	Sulfato de iridio (III)
Fe ₃ (PO ₄) ₂	Trioxofosfato (V) de hierro (II)	Fosfato de hierro (II)
La(NO ₃) ₃	Trioxonitrato (V) de lantano	Nitrato de lantano
PbCO ₃	Trioxocarbonato (IV) de plomo (IV)	Carbonato de plomo (IV)
LiCr ₂ O ₇	Heptaoxidicromato (VI) de litio	Dicromato de litio
Mg(NO ₂) ₂	Dioxonitrato (V) de magnesio	Nitrito de magnesio
Mn ₂ P ₂ O ₇	Heptaoxidifosfato (V) de manganeso (II)	Pirofosfato de manganeso (II)
HgO	Monóxido de mercurio	Óxido de mercurio (II)
Mo ₂ O ₅	Pentaóxido de dimolibdeno	Óxido de molibdeno (V)
NiSO ₃	Trioxosulfato (IV) de níquel (II)	Sulfito de níquel (II)
Nb ₂ O ₃	Trióxido de diniobio	Óxido de niobio (III)
OsCl ₂	Dicloruro de osmio	Cloruro de osmio (II)
PdI ₂	Diyoduro de paladio	Yoduro de paladio (II)
P ₄	Tetrafósforo	-----
Pt(OH) ₂	Dihidróxido de platino	Hidróxido de platino (II)
KMnO ₄	Tetraoxomanganato (VII) de potasio	Permanganato de potasio
Re ₂ O ₇	Heptaóxido de direnio	Óxido de renio (VII)
Rh ₂ (SO ₄) ₃	Tetraoxosulfato (VI) de rodio (III)	Sulfato de rodio (III)
Rb ₂ CrO ₄	Tetraoxocromato (VI) de rubidio	Cromato de rubidio

TABLA 20		
Fórmula	Sistemática	Stock/Tradicional/Otros
RuCl ₄	Tetracloruro de rutenio	Cloruro de rutenio (IV)
Sc(OH) ₃	Trihidróxido de escandio	Hidróxido de escandio
H ₂ Se	Seleniuro de hidrógeno	Seleniuro de hidrógeno
Si ₂ I ₆	Hexayoduro de disilicio	-----
Ag ₂ SO ₃	Trioxosulfato (IV) de plata	Sulfito de plata
NaClO	Monooxoclorato (I) de sodio	Hipoclorito de sodio
Sr ₂ SiO ₄	Tetraoxosilicato (IV) de estroncio	Ortosilicato de estroncio
Pt ₃ P ₂	Difosfuro de triplatino	Fosfuro de platino (II)
PoCl ₄	Tetracloruro de polonio	Cloruro de polonio (IV)
K ₃ AsO ₃	Trioxoarseniato (III) de potasio	Ortoarsenito de potasio
Re ₂ O ₃	Trióxido de renio	Óxido de renio (III)
Rh ₂ (SO ₄) ₃	Tetraoxosulfato (VI) de rodio	Sulfato de rodio (III)
RuS ₂	Disulfuro de rutenio	Sulfuro de rutenio (IV)
H ₂ SeO ₃	Trioxoseleniato (IV) de hidrógeno	Ácido selenioso
Ta ₂ O ₅	Pentóxido de ditántalo	Óxido de tántalo (V)
S ₈	Octaazufre	-----
H ₂ TeO ₄	Tetraoxotelurato (VI) de hidrógeno	Ácido telúrico
Tl ₂ CO ₃	Tetraoxocarbonato (I) de talio (I)	Carbonato de talio (I)
SnO	Monóxido de estaño	Óxido de estaño (II)
TiH ₂	Dihidruro de titanio	Hidruro de titanio (II)
WO ₃	Trióxido de wolframio	Óxido de wolframio (VI)
V ₂ O ₅	Pentóxido de divanadio	Óxido de vanadio (V)
XeF ₃	Trifluoruro de xenon	-----
Y(OH) ₃	Trihidróxido de ytrio	Hidróxido de ytrio
ZnSiO ₃	Trioxosilicato (IV) de cinc	Metasilicato de cinc
ZrSi ₂	Disiliciuro de circonio	Siliciuro de circonio (IV)
Ac ₂ O ₃	Trióxido de diactinio	Óxido de actinio
Al(PO ₃) ₃	Trioxofosfato (V) de aluminio	Metafosfito de aluminio
NH ₄ OH	Hidróxido de amonio	Hidróxido de amonio
BaCl ₂	Dicloruro de bario	Cloruro de bario
AsI ₅	Pentayoduro de arsénico	Yoduro de arsénico (V)
BeCO ₃	Trioxocarbonato (IV) de berilio	Carbonato de berilio
BiPO ₄	Tetraoxofosfato (V) de bismuto (III)	Ortofosfato de bismuto (III)
B ₂ Se ₃	Triseleniuro de diboro	-----
HBr	Bromuro de hidrógeno	Bromuro de hidrógeno
HBr (aq)(*)	Bromuro de hidrógeno	Ácido bromhídrico
CdSO ₄	Tetraoxosulfato (VI) de cadmio	Sulfato de cadmio
SbI ₅	Pentayoduro de antimonio	Yoduro de antimonio (V)
CaCO ₃	Trioxocarbonato (IV) de calcio	Carbonato de calcio
C ₂ O ₃	Trióxido de dicarbono	-----
Cs ₂ O	Monoóxido de cesio	Óxido de cesio
Cl ₂ O ₇	Heptaóxido de cloro	Óxido de cloro (VII)
Cr(OH) ₂	Dihidróxido de cromo	Hidróxido de cromo (II)

(*)El ácido bromhídrico es una disolución acuosa del bromuro de hidrógeno.

TABLA 21

TABLA 21			
	Nombre (sistemático)		Nombre (sistemático)
BeO	Monóxido de berilio	ZnH ₂	Dihidruro de cinc
MgO	Monóxido de magnesio	FeH ₂	Dihidruro de hierro
CaO	Monóxido de calcio	FeH ₃	Trihidruro de hierro
SrO	Monóxido de estroncio	CuH	Monohidruro de cobre
BaO	Monóxido de bario	CaH ₂	Dihidruro de calcio
Y ₂ O ₃	Trióxido de diytrio	HCl	Cloruro de hidrógeno
Sc ₂ O ₃	Trióxido de dioscandio	HBr	Bromuro de hidrógeno
La ₂ O ₃	Trióxido de dilantano	HF	Fluoruro de hidrógeno
TiO ₂	Dióxido de dititanio	HI	Yoduro de hidrógeno
VO ₂	Dióxido de vanadio	H ₂ S	Sulfuro de dihidrógeno
V ₂ O ₅	Pentóxido de divanadio	BH ₃	Trihidruro de boro
Fe ₂ O ₃	Trióxido de dihierro	CH ₄	Tetrahidruro de carbono
FeO	Monóxido de hierro	NH ₃	Trihidruro de nitrógeno
Cu ₂ O	Monóxido de dicobre	PH ₃	Trihidruro de fósforo
CuO	Monóxido de cobre	BCl ₃	Tricloruro de boro
Ag ₂ O	Monóxido de diplata	NCl ₅	Pentacloruro de nitrógeno
ZnO	Monóxido de cinc	N ₂ S ₅	Pentasulfuro de dinitrógeno
B ₂ O ₃	Trióxido de diboro	SF ₄	Tetrafluoruro de azufre
Al ₂ O ₃	Trióxido de dialuminio	SiF ₄	Tetrafluoruro de silicio
CO	Monóxido de carbono	CS ₂	Disulfuro de carbono
CO ₂	Dióxido de carbono	PCl ₃	Tricloruro de fósforo
SiO ₂	Dióxido de silicio	SiS ₂	Disulfuro de silicio
SnO	Monóxido de estaño	CCl ₄	Tetracloruro de carbono
SnO ₂	Dióxido de estaño	PF ₅	Pentafluoruro de fósforo
PbO	Monóxido de plomo	NaCl	Cloruro de sodio
PbO ₂	Dióxido de plomo	NaF	Fluoruro de sodio
N ₂ O	Monóxido de dinitrógeno	CaS	Sulfuro de calcio
NO	Monóxido de nitrógeno	KBr	Bromuro de potasio
NO ₂	Dióxido de nitrógeno	MgS	sulfuro de magnesio
N ₂ O ₅	Pentóxido de dinitrógeno	NiS	monosulfuro de níquel
P ₂ O ₃	Trióxido de difósforo	Cu ₂ S	Monosulfuro de dicobre
P ₂ O ₅	Pentaóxido de difósforo	CuS	Monosulfuro de cobre
SO	Monóxido de azufre	Fe ₂ S ₃	Trisulfuro de dihierro
SO ₂	Dióxido de azufre	CaCl ₂	Dicloruro de calcio
SO ₃	Trióxido de azufre	CaBr ₂	Dibromuro de calcio
SeO ₂	Dióxido de selenio	ZnCl ₂	Dicloruro de cinc
SeO ₃	Trióxido de selenio	Ag ₂ S	Sulfuro de diplata
Cl ₂ O	Monóxido de dicloro	AgBr	Bromuro de plata
Cl ₂ O ₃	Trióxido de dicloro	KI	Yoduro de potasio
Cl ₂ O ₅	Pentóxido de dicloro	SnI ₄	Tetrayoduro de estaño
Cl ₂ O ₇	Heptaóxido de dicloro	PbS	Monosulfuro de plomo
I ₂ O ₅	Pentóxido de diyodo	PbCl ₄	Tetracloruro de plomo
I ₂ O ₇	Heptaóxido de diyodo	Hg ₂ Cl ₂	Dicloruro de dimercurio

TABLA 21

	Nombre (Stock o tradicional)		Nombre (Stock o tradicional)
BeO	Óxido de berilio	ZnH ₂	Hidruro de cinc
MgO	Óxido de magnesio	FeH ₂	Hidruro de hierro (II)
CaO	Óxido de calcio	FeH ₃	Hidruro de hierro (III)
SrO	Óxido de estroncio	CuH	Hidruro de cobre (I)
BaO	Óxido de bario	CaH ₂	Hidruro de calcio
Y ₂ O ₃	Óxido de ytrio	HCl	Cloruro de hidrógeno
Sc ₂ O ₃	Óxido de escandio	HBr	Bromuro de hidrógeno
La ₂ O ₃	Óxido de lantano	HF	Fluoruro de hidrógeno
TiO ₂	Óxido de titanio (IV)	HI	Yoduro de hidrógeno
VO ₂	Óxido de vanadio (IV)	H ₂ S	Sulfuro de hidrógeno
V ₂ O ₅	Óxido de vanadio (V)	BH ₃	borano
Fe ₂ O ₃	Óxido de hierro (III)	CH ₄	metano
FeO	Óxido de hierro (II)	NH ₃	amoníaco
Cu ₂ O	Óxido de cobre (I)	PH ₃	fosfina
CuO	Óxido de cobre (II)	BCl ₃	Cloruro de boro (III)
Ag ₂ O	Óxido de plata	NCl ₅	Cloruro de nitrógeno (V)
ZnO	Óxido de cinc	N ₂ S ₅	Sulfuro de nitrógeno (V)
B ₂ O ₃	Óxido de boro	SF ₄	Fluoruro de azufre (IV)
Al ₂ O ₃	Óxido de aluminio	SiF ₄	Fluoruro de silicio (IV)
CO	Óxido de carbono (II)	CS ₂	Sulfuro de carbono (IV)
CO ₂	Óxido de carbono (IV)	PCl ₃	Cloruro de fósforo (III)
SiO ₂	Óxido de silicio (IV)	SiS ₂	Sulfuro de silicio (IV)
SnO	Óxido de estaño (II)	CCl ₄	Cloruro de carbono (IV)
SnO ₂	Óxido de estaño (IV)	PF ₅	Fluoruro de fósforo (V)
PbO	Óxido de plomo (II)	NaCl	Cloruro de sodio
PbO ₂	Óxido de plomo (IV)	NaF	Fluoruro de sodio
N ₂ O	Óxido de nitrógeno (I)	CaS	Sulfuro de calcio
NO	Óxido de nitrógeno (II)	KBr	Bromuro de potasio
NO ₂	Óxido de nitrógeno (IV)	MgS	Sulfuro de magnesio
N ₂ O ₅	Óxido de nitrógeno (V)	NiS	Sulfuro de níquel (II)
P ₂ O ₃	Óxido de fósforo (III)	Cu ₂ S	Sulfuro de cobre (I)
P ₂ O ₅	Óxido de fósforo (V)	CuS	Sulfuro de cobre (II)
SO	Óxido de azufre (II)	Fe ₂ S ₃	Sulfuro de hierro (III)
SO ₂	Óxido de azufre (IV)	CaCl ₂	Cloruro de calcio
SO ₃	Óxido de azufre (VI)	CaBr ₂	Bromuro de calcio
SeO ₂	Óxido de selenio (IV)	ZnCl ₂	Cloruro de cinc
SeO ₃	Óxido de selenio (VI)	Ag ₂ S	Sulfuro de plata
Cl ₂ O	Óxido de cloro(I)	AgBr	Bromuro de plata
Cl ₂ O ₃	Óxido de cloro (III)	KI	Yoduro de potasio
Cl ₂ O ₅	Óxido de cloro (V)	SnI ₄	Yoduro de estaño (IV)
Cl ₂ O ₇	Óxido de cloro (VII)	PbS	Sulfuro de plomo (II)
I ₂ O ₅	Óxido de yodo (V)	PbCl ₄	Cloruro de plomo (IV)
I ₂ O ₇	Óxido de yodo (VII)	Hg ₂ Cl ₂	Cloruro de mercurio (I) (*)

(*)El catión mercurio (I) no existe aislado, si no que forma el dímero (Hg-Hg)²⁺.

TABLA 22

	Nombre (sistemático)		Nombre (sistemático)
NiCl ₂	Dicloruro de níquel	Cu ₂ SO ₄	Tetraoxosulfato (VI) de cobre (I)
TiBr ₄	Tetrabromuro de titanio	ZnSO ₄	Tetraoxosulfato (VI) de cinc
CsOH	Hidróxido de cesio	Rb ₂ SO ₄	Tetraoxosulfato (VI) de rubidio
Ni(OH) ₂	Dihidróxido de níquel	Y ₂ (SO ₄) ₃	Tetraoxosulfato (VI) de ytrio
LiOH	Hidróxido de litio	Ag ₂ SO ₄	Tetraoxosulfato (VI) de plata
KOH	Hidróxido de potasio	CdSO ₄	Tetraoxosulfato (VI) de cadmio
NaOH	Hidróxido de sodio	Sn(NO ₃) ₂	Trioxonitrato (V) de estaño (II)
Ca(OH) ₂	Dihidróxido de calcio	CsNO ₃	Trioxonitrato (V) de cesio
Be(OH) ₂	Dihidróxido de berilio	Ba(NO ₃) ₂	Trioxonitrato (V) de bario
Mg(OH) ₂	Dihidróxido de magnesio	La(NO ₃) ₃	Trioxonitrato (V) de lantano
Fe(OH) ₃	Trihidróxido de hierro	Mg(NO ₃) ₂	Trioxonitrato (V) de magnesio
Fe(OH) ₂	Dihidróxido de hierro	Pb(NO ₃) ₂	Trioxonitrato (V) de plomo (II)
Zn(OH) ₂	Dihidróxido de cinc	Ca ₃ (PO ₄) ₃	Tetraoxofosfato (V) de calcio
AgOH	Hidróxido de plata	Na ₃ PO ₄	Tetraoxofosfato V de sodio
Cu(OH) ₂	Dihidróxido de cobre	K ₃ PO ₄	Tetraoxofosfato (V) de potasio
Pb(OH) ₄	Tetrahidróxido de plomo	FePO ₄	Tetraoxofosfato (V) de hierro (III)
Al(OH) ₃	Trihidróxido de aluminio	Sn ₃ (PO ₄) ₂	Tetraoxofosfato (V) de estaño (II)
H ₂ CO ₃	Trioxocarbonato (IV) de hidrógeno	Zn ₃ (PO ₄) ₂	Tetraoxofosfato (V) de cinc
H ₂ SO ₄	Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno	Ag ₃ PO ₄	Tetraoxofosfato (V) de plata
HNO ₃	Trioxonitrato (V) de hidrógeno	Pb(ClO ₄) ₂	Tetraoxoclorato (VII) de plomo (II)
H ₃ PO ₄	Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno	KClO ₄	Tetraoxoclorato (VII) de potasio
HClO ₄	Tetraoxoclorato (VII) de hidrógeno	KBrO ₃	Trioxobromato (V) de potasio
HClO ₃	Trioxoclorato (V) de hidrógeno	Au(BrO ₃) ₃	Trioxobromato (V) de oro (III)
HClO ₂	Dioxoclorato (III) de hidrógeno	Al(IO ₂) ₃	Dioxoyodato (III) de aluminio
HClO	Monoxoclorato (I) de hidrógeno	Sn(IO ₂) ₂	Dioxoyodato (III) de estaño (II)
H ₂ SO ₃	Trioxosulfato (IV) de hidrógeno	NaClO	Monoxoclorato (I) de sodio
H ₂ SiO ₃	Trioxosilicato (IV) de hidrógeno	KNO ₂	Dioxonitrato (III) de potasio
H ₄ SiO ₄	Tetraoxosilicato (IV) de hidrógeno	Co(NO ₂) ₃	Dioxonitrato (III) de cobalto (III)
HBrO ₄	Tetraoxobromato (VII) de hidrógeno	Li ₃ AsO ₄	Tetraoxoarseniato (V) de litio
HBrO ₃	Trioxobromato (V) de hidrógeno	K ₄ SiO ₄	Tetraoxosilicato (IV) de potasio
HBrO	Monoxobromato (I) de hidrógeno	Na ₃ BO ₃	Trioxoborato (III) de sodio
H ₃ AsO ₄	Tetraoxoarseniato (V) de hidrógeno	Na ₂ SiO ₃	Trioxosilicato (IV) de sodio
HPO ₃	Trioxofosfato (V) de hidrógeno	KMnO ₄	Tetraoxomanganato (VII) de potasio
H ₃ PO ₂	Dioxofosfato (I) de hidrógeno	K ₂ Cr ₂ O ₇	Heptaoxidicromato (VI) de potasio
H ₄ P ₂ O ₇	Heptaoxidifosfato (V) de hidrógeno	(NH ₄) ₂ CrO ₄	Tetraoxocromato (VI) de amonio
Li ₂ CO ₃	Trioxocarbonato (IV) de litio	NaHCO ₃	Trioxocarbonato (IV) de sodio
BeCO ₃	Trioxocarbonato (IV) de berilio	CaSeO ₄	Tetraoxoseleniato (VI) de calcio
Al ₂ (CO ₃) ₃	Trioxocarbonato (IV) de aluminio	NaH ₂ PO ₂	Tetraoxofosfato (V) de hierro (III)
K ₂ CO ₃	Trioxocarbonato (IV) de potasio	CoAsO ₃	Trioxoarseniato (V) de cobalto (III)
Cr ₂ (CO ₃) ₃	Trioxocarbonato (IV) de cromo (III)	Li ₄ As ₂ O ₇	Heptaoxidarseniato (V) de litio
FeCO ₃	Trioxocarbonato (IV) de hierro (II)	NaBO ₂	Dioxoborato (III) de sodio
NiCO ₃	Trioxocarbonato (IV) de níquel (II)	SnSO ₃	Trioxosulfato (IV) de estaño (II)
CuSO ₄	Tetraoxosulfato (VI) de cobre (II)	K ₂ WO ₄	Tetraoxowolframato (VI) de potasio

TABLA 22			
	Nombre (Stock o tradicional oxoanión)		Nombre (Stock o tradicional oxoanión)
NiCl ₂	Cloruro de níquel (II)	Cu ₂ SO ₄	Sulfato de cobre (I)
TiBr ₄	Bromuro de titanio (IV)	ZnSO ₄	Sulfato de cinc
CsOH	Hidróxido de cesio	Rb ₂ SO ₄	Sulfato de rubidio
Ni(OH) ₂	Hidróxido de níquel (II)	Y ₂ (SO ₄) ₃	Sulfato de ytrio
LiOH	Hidróxido de litio	Ag ₂ SO ₄	Sulfato de plata
KOH	Hidróxido de potasio	CdSO ₄	Sulfato de cadmio
NaOH	Hidróxido de sodio	Sn(NO ₃) ₂	Nitrato de estaño (II)
Ca(OH) ₂	Hidróxido de calcio	CsNO ₃	Nitrato de cesio
Be(OH) ₂	Hidróxido de berilio	Ba(NO ₃) ₂	Nitrato de bario
Mg(OH) ₂	Hidróxido de magnesio	La(NO ₃) ₃	Nitrato de lantano
Fe(OH) ₃	Hidróxido de hierro (III)	Mg(NO ₃) ₂	Nitrato de magnesio
Fe(OH) ₂	Hidróxido de hierro (II)	Pb(NO ₃) ₂	Nitrato de plomo (II)
Zn(OH) ₂	Hidróxido de cinc	Ca ₃ (PO ₄) ₃	Fosfato de calcio
AgOH	Hidróxido de plata	Na ₃ PO ₄	Fosfato de sodio
Cu(OH) ₂	Hidróxido de cobre	K ₃ PO ₄	Fosfato de potasio
Pb(OH) ₄	Hidróxido de plomo (IV)	FePO ₄	Fosfato de hierro (III)
Al(OH) ₃	Hidróxido de aluminio	Sn ₃ (PO ₄) ₂	Fosfato de estaño (II)
H ₂ CO ₃	Ácido carbónico	Zn ₃ (PO ₄) ₂	Fosfato de cinc
H ₂ SO ₄	Ácido sulfúrico	Ag ₃ PO ₄	Fosfato de plata
HNO ₃	Ácido nítrico	Pb(ClO ₄) ₂	Perclorato de plomo (II)
H ₃ PO ₄	Ácido fosfórico	KClO ₄	Perclorato de potasio
HClO ₄	Ácido perclórico	KBrO ₃	Bromato de potasio
HClO ₃	Ácido clórico	Au(BrO ₃) ₃	Bromato de oro (III)
HClO ₂	Ácido cloroso	Al(IO ₂) ₃	Yodito de aluminio
HClO	Ácido hipocloroso	Sn(IO ₂) ₂	Yodito de estaño (II)
H ₂ SO ₃	Ácido sulfuroso	NaClO	Hipoclorito de sodio
H ₂ SiO ₃	Ácido metasilícico	KNO ₂	Nitrito de potasio
H ₄ SiO ₄	Ácido ortosilícico	Co(NO ₂) ₃	Nitrito de cobalto (III)
HBrO ₄	Ácido perbrómico	Li ₃ AsO ₄	Arseniato de litio
HBrO ₃	Ácido brómico	K ₄ SiO ₄	Silicato de potasio
HBrO	Ácido hipobromoso	Na ₃ BO ₃	Ortoborato de sodio
H ₃ AsO ₄	Ácido arsénico	Na ₂ SiO ₃	Metasilicato de sodio
HPO ₃	Ácido metafosfórico	KMnO ₄	Permanganato de potasio
H ₃ PO ₂	Ácido hipofosforoso	K ₂ Cr ₂ O ₇	Dicromato de potasio
H ₄ P ₂ O ₇	Ácido pirofosfórico	(NH ₄) ₂ CrO ₄	Cromato de amonio
Li ₂ CO ₃	Carbonato de litio	PbCO ₃	Carbonato de plomo (II)
BeCO ₃	Carbonato de berilio	CaSeO ₄	Seleniato de calcio
Al ₂ (CO ₃) ₃	Carbonato de aluminio	FePO ₃	Fosfato de hierro (III)
K ₂ CO ₃	Carbonato de potasio	CoAsO ₃	Ortoarsenito de cobalto (III)
Cr ₂ (CO ₃) ₃	Carbonato de cromo (III)	Li ₄ As ₂ O ₇	Piroarseniato de litio
FeCO ₃	Carbonato de hierro (II)	NaBO ₂	Metaborato de sodio
NiCO ₃	Carbonato de níquel (II)	SnSO ₃	Sulfito de estaño (II)
CuSO ₄	Sulfato de cobre (II)	K ₂ WO ₄	Wolframato de potasio

TABLA 23

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
N ₂ O	Dióxido de nitrógeno	NH ₃	Amoníaco
CaH ₂	Hidruro de calcio	N ₂	Dinitrógeno (nitrógeno molecular)
NaOH	Hidróxido de sodio (sosa cáustica)	NiCl ₂	Cloruro de níquel (II)
NaF	Fluoruro sódico	H ₂ SO ₄	Ácido sulfúrico
KMnO ₄	Permanganato potásico	CuSO ₄	Tetraoxosulfato (VI) de cobre (II)
HCl	Ácido clorhídrico	PCl ₅	Pentacloruro de fósforo
Na ₂ S	Sulfuro de sodio	H ₂ S	Ácido sulfhídrico
Co ₄ (P ₂ O ₇) ₃	Heptaoxidofosfato (V) de cobalto (III)	NH ₄ VO ₃	Trioxovanadato (V) de amonio
CH ₄	Metano	Na ₃ AsO ₄	Ortoarseniato de sodio
MgO	Óxido de magnesio	Fe(OH) ₃	Hidróxido de hierro (III)
FeO	Monóxido de hierro	Co ₂ O ₃	Trióxido de dicobalto
Ag ₂ CO ₃	Carbonato de plata	Al(NO ₃) ₃	Nitrato de aluminio
FeSO ₄	Sulfato de hierro (II)	PbCO ₃	Carbonato de plomo (II)
NH ₄ NO ₂	Nitrito de amonio	BeCl ₂	Dicloruro de berilio
P ₄	Tetrafósforo	Mg ₂ SiO ₄	Ortosilicato de magnesio
H ₃ PO ₄	Ácido fosfórico	HNO ₃	Ácido nítrico
Sn(PO ₃) ₂	Metafosfato de estaño (II)	PtMoO ₄	Tetraoxomolibdato (VI) de platino (II)
Au ₂ (SO ₄) ₃	Sulfato de oro (III)	XeF ₃	Trifluoruro de xenón
NaCl	Cloruro de sodio	Al ₂ (SO ₃) ₃	Sulfito de aluminio
Li ₂ O	Óxido de litio	NiH ₂	Hidruro de níquel (II)
HgCO ₃	Carbonato de mercurio (II)	Zn(OH) ₂	Hidróxido de cinc
NaNO ₂	Nitrito de sodio	CsAsO ₃	Trioxoarseniato (V) de cesio
PbO ₂	Dióxido de plomo	CO	Monóxido de carbono
SiO ₂	Dióxido de silicio	Rb ₂ SiO ₃	Metasilicato de rubidio
SnI ₄	Yoduro de estaño (IV)	SO ₃	Trióxido de azufre
FeWO ₄	Tetraoxowolframato (VI) de hierro (II)	HClO ₄	Ácido perclórico
Ca ₃ (PO ₄) ₃	Tetraoxofosfato (V) de calcio	Na ₃ PO ₄	Trioxofosfato (V) de sodio
SeO ₂	Dióxido de selenio	La ₂ O ₃	Trióxido de lantano
CS ₂	Disulfuro de carbono	CCl ₄	Tetracloruro de carbono
ZrH ₄	Tetrahidruro de circonio	Cl ₂ O ₅	Óxido de cloro (V)
Co(ReO ₄) ₂	Tetraoxorenato (VII) de cobalto (II)	IrS ₂	Disulfuro de iridio
Mn ₂ O ₃	Trióxido de dimanganeso	K ₂ Cr ₂ O ₇	Dicromato de potasio
NbCl ₅	Pentacloruro de niobio	TiP	Monofosfuro de titanio
Y ₂ (CO ₃) ₃	Trioxocarbonato (IV) de ytrio	ZrSiO ₄	Tetraoxosilicato (IV) de circonio
NH ₄ IO ₄	Peryodato de amonio	CuBr	Bromuro de cobre (I)
Al ₂ O ₃	Óxido de aluminio	BaSO ₄	Sulfato de bario
Cu(NO ₃) ₂	Nitrato de cobre (II)	FeCO ₃	Carbonato de hierro (II)
CrBr ₃	Bromuro de cromo (III)	CdSO ₄	Sulfato de cadmio
Bi(OH) ₃	Trihóxido de bismuto	CsNO ₂	Nitrito de cesio
Ca(OH) ₂	Hidróxido de calcio	Cu(BO ₂) ₂	Dioxoborato (III) de cobre (II)
In(NO ₃) ₃	Trioxonitrato (V) de indio	NH ₄ ClO ₃	Clorato de amonio
NaClO	Hipoclorito de sodio	KBrO ₃	Bromato de potasio
Na ₂ S	Sulfuro de disodio	Sr(OH) ₂	Dihidróxido de estroncio

TABLA 24

Fórmula o nombre	Solución
ClH	El hidrógeno se escribe primero; HCl
H ₂ F	El subíndice 2 no es correcto. Debe ser 1; HF
N ₃ H	El subíndice 3 debe tenerlo el hidrógeno, NH ₃
H ₄ C	El hidrógeno se escribe segundo, CH ₄
Cloruro de hidrógeno (I)	No se escribe el número de oxidación del hidrógeno
Bromuro (I) de hidrógeno	No se escribe el número de oxidación del bromuro
SiH ₂	El subíndice del hidrógeno debe ser 4, SiH ₄
H ₂ Ca	El calcio se escribe primero, CaH ₂
Hidruro de hierro (V)	No existe el hierro (V), puede ser Fe ³⁺ o Fe ²⁺ .
Tetrahidruro de níquel	No puede ser tetra-, números de oxidación Ni ³⁺ y Ni ²⁺ .
Dihidruro de hierro (II)	No se debe mezclar nomenclatura sistemática y Stock, sobra (II)
Hidruro de magnesio (II)	Número de oxidación del magnesio único, no debe decirse
H ₂ Be	El berilio se escribe en primer lugar, BeH ₂
Dihidruro de azufre	El nombre correcto es sulfuro de dihidrógeno
IH	El hidrógeno se escribe en primer lugar, HI
B ₃ H	El subíndice 3 lo lleva el hidrógeno, BH ₃
AsH ₅	El subíndice 5 debe ser 3; AsH ₃
ClNa	El sodio se escribe primero, NaCl
Fluoruro de litio (I)	Número de oxidación del litio es único, no debe decirse
Tetraoxosulfato de cobre	Falta número de oxidación del azufre y del cobre
Óxido de carbono	Al suprimir el prefijo mono- se induce a confusión
Cu ₃ (SO ₄) ₂	Subíndices incorrectos, CuSO ₄
Pb ₂ O ₄	Los subíndices se pueden simplificar, PbO ₂ .
Pentacloruro de fósforo (V)	No se debe mezclar nomenclatura sistemática y Stock, sobra (V)
Trióxido de aluminio (III)	No se debe mezclar nomenclatura sistemática y Stock, trióxido de dialuminio, óxido de aluminio
AgCO ₂	Falta subíndice a la plata y un átomo más de oxígeno, Ag ₂ CO ₃
BrLi	El litio se escribe primero, LiBr
PO ₄ H ₃	El hidrógeno se escribe primero, H ₃ PO ₄
Sn ₂ O ₄	Los subíndices se pueden simplificar, SnO ₂ .
Al ₃ (PO ₄) ₃	Los subíndices se pueden simplificar, AlPO ₄
Ortotetraoxofosfato (V) de calcio (II)	No debe mezclarse nomenclaturas para el oxoanión. El calcio tiene número de oxidación único y no debe mencionarse. Ortofosfato de calcio o tetraoxofosfato (V) de calcio
Óxido de sodio (I)	El sodio tiene número de oxidación único y no debe mencionarse
Fe(ClO ₃) ₄	El subíndice 4 es incorrecto, puede ser 3 o 2 ya que los números de oxidación del hierro son (+3,+2)
Ca ₂ S ₂	Los subíndices se pueden simplificar, CaS.
Nitrato (V) de hidrógeno	No debe mezclarse nomenclaturas para el oxoanión, omitir (V)
Fe(CO ₃) ₃	Falta subíndice 2 al hierro
Ácido yodhídrico de hidrógeno	No debe mezclarse nomenclaturas, sobra "de hidrógeno"
Anión cobalto (II)	El cobalto sólo forma cationes
Catión sulfuro	El sulfuro es un anión
Bromuro de plomo	Falta prefijo o número oxidación del plomo
S ₂ O ₆	Hay que simplificar, SO ₃
H ₅ NO ₂	El subíndice 5 debe ser 1, HNO ₂
Au(NO ₃) ₄	El subíndice 4 es erróneo, puede ser 1 o 3 (números oxidación Au +1,+3)
OZn	El metal se escribe primero, ZnO
SAg ₂	El metal se escribe primero, Ag ₂ S
Amonio de cloruro	El anión se dice primero, cloruro de amonio
Hidrógeno de sulfato (V)	El anión se dice primero, el (V) ni se dice ni puede ser (V), sulfato de hidrógeno
Trescloruro de aluminio	Prefijo y terminación incorrectas, tricloruro de aluminio
Tetrayodo de carbono	Terminación incorrecta, tetrayoduro de carbono
Azufuro de potasio	Nombre anión incorrecto: sulfuro

TABLA 25		
FÓRMULA	SISTEMÁTICA	TRADICIONAL
Na ₂ O ₂	Dióxido de sodio	Peróxido de sodio
Li ₂ O ₂	Dióxido de litio	Peróxido de litio
K ₂ O ₂	Dióxido de potasio	Peróxido de potasio
MgO ₂	Dióxido de magnesio	Peróxido de magnesio
SrO ₂	Dióxido de estroncio	Peróxido de estroncio
H ₂ O ₂	Dióxido de hidrógeno	Peróxido de hidrógeno
CaO ₂	Dióxido de calcio	Peróxido de calcio
BaO ₂	Dióxido de bario	Peróxido de bario
Rb ₂ O ₂	Dióxido de rubidio	Peróxido de rubidio
Cs ₂ O ₂	Dióxido de cesio	Peróxido de cesio
CuO ₂	Dióxido de cobre	Peróxido de cobre
Ag ₂ O ₂	Dióxido de plata	Peróxido de plata
ZnO ₂	Dióxido de cinc	Peróxido de cinc

TABLA 26			
Fórmula	Anión que se forma al perder		
	Un H ⁺	Dos H ⁺	Tres H ⁺
H ₃ PO ₄	(H ₂ PO ₄) ¹⁻	(HPO ₄) ²⁻	(PO ₄) ³⁻
H ₂ SO ₄	(HSO ₄) ¹⁻	(SO ₄) ²⁻	xxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxx
H ₂ CO ₃	(HCO ₃) ¹⁻	(CO ₃) ²⁻	xxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxx
H ₂ S	(HS) ¹⁻	S ²⁻	xxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxx

TABLA 27		
Fórmula	Sistemática	Tradicional (anión)
LiH ₂ PO ₄	Dihidrógenotetraoxofosfato (V) de litio	Dihidrógenofosfato de litio
NaHCO ₃	Hidrógenotrioxocarbonato (IV) de sodio	Bicarbonato de sodio
Ca(H ₂ PO ₄) ₂	Dihidrógenotetraoxofosfato (V) de calcio	Dihidrógenofosfato de calcio
MgHPO ₄	Monohidrógenotetraoxofosfato (V) de magnesio	Monohidrógenofosfato de magnesio
FeHAsO ₄	Monohidrógenotetraoxoarseniato (V) de hierro (II)	Hidrógenoarseniato de hierro (II)
Pb(HSeO ₄)	Hidrógenotrioxoseleniato (IV) de plomo (II)	Hidrógenoseleniato de plomo (II)
Al(H ₂ PO ₄) ₃	Dihidrógenotetraoxofosfato (V) de aluminio	Dihidrógenofosfato de aluminio
NaHSO ₄	Hidrógenotetraoxosulfato (VI) de sodio	Hidrógenosulfato de sodio
Co(HS) ₂	Monohidrógenosulfuro de cobalto (II)	Monohidrógenosulfuro de cobalto (II)
K ₂ HPO ₄	Monohidrógenotetraoxofosfato (V) de potasio	Monohidrógenofosfato de potasio
Pb(HCO ₃) ₂	Monohidrógenocarbonato (IV) de plomo (II)	Bicarbonato de plomo (II)
KHSO ₃	Hidrógenotrioxosulfato (IV) de potasio	Hidrógenosulfito de potasio
Ca(HSO ₄) ₂	Hidrógenotetraoxosulfato (VI) de calcio	Hidrógenosulfato (VI) de calcio
Ni ₂ (H ₂ PO ₄) ₃	Dihidrógenotetraoxofosfato (V) de níquel (III)	Dihidrógenofosfato de níquel (III)
Zn(H ₂ AsO ₃) ₂	Dihidrógenotrioxoarseniato (III) de cinc	Dihidrógenoarseniato de cinc