

## Compuestos binarios

### Compuestos binarios del oxígeno

1

Fórmula	Con prefijos multiplicadores	Con el número de oxidación	Con el valor de la carga iónica
a) FeO	óxido de hierro	óxido de hierro(II)	óxido de hierro(2+)
b) N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trioxido de dinitrógeno	óxido de nitrógeno(III)	óxido de nitrógeno(3+)
c) SO <sub>3</sub>	trioxido de azufre	óxido de azufre(VI)	óxido de azufre(6+)
d) Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trioxido de dicromo	óxido de cromo(III)	óxido de cromo(3+)
e) P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	pentaóxido de difósforo	óxido de fósforo(V)	óxido de fósforo(5+)
f) CO <sub>2</sub>	dióxido de carbono	óxido de carbono(IV)	óxido de carbono(4+)
g) MnO <sub>2</sub>	dióxido de manganeso	óxido de manganeso(IV)	óxido de manganeso(4+)
h) CO	óxido de carbono	óxido de carbono(II)	óxido de carbono(2+)

2

a) O <sub>7</sub> Cl <sub>2</sub>	dicloruro de heptaoxígeno	d) OBr <sub>2</sub>	dibromuro de oxígeno
b) O <sub>3</sub> Br <sub>2</sub>	dibromuro de trioxígeno	e) O <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub>	dicloruro de pentaóxígeno
c) O <sub>5</sub> I <sub>2</sub>	diyoduro de pentaóxígeno	f) O <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub>	dicloruro de trioxígeno

3

a) Trióxido de dicromo	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	g) Óxido de nitrógeno(3+)	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	m) Óxido de níquel(3+)	Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
b) Óxido de nitrógeno(V)	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	h) Óxido de hierro(3+)	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	n) Dióxido de azufre	SO <sub>2</sub>
c) Óxido de calcio	CaO	i) Trióxido de telurio	TeO <sub>3</sub>	ñ) Óxido de cobre(I)	Cu <sub>2</sub> O
d) Dióxido de nitrógeno	NO <sub>2</sub>	j) Óxido de plomo(4+)	PbO <sub>2</sub>	o) Óxido de hierro(III)	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
e) Óxido de azufre(4+)	SO <sub>2</sub>	k) Trióxido de azufre	SO <sub>3</sub>	p) Óxido de plomo(II)	PbO
f) Óxido de hierro(2+)	FeO	l) Óxido de cobalto(II)	CoO	q) Óxido de azufre(VI)	SO <sub>3</sub>

4

a) Dicloruro de oxígeno	OCl <sub>2</sub>	d) Dicloruro de pentaóxígeno	O <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub>
b) Dibromuro de heptaoxígeno	O <sub>7</sub> Br <sub>2</sub>	e) Dibromuro de oxígeno	OBr <sub>2</sub>
c) Diyoduro de trioxígeno	O <sub>3</sub> I <sub>2</sub>	f) Diyoduro de trioxígeno	O <sub>3</sub> Br <sub>2</sub>

5

a) H <sub>2</sub> S	sulfuro de hidrógeno; ácido sulfhídrico	j) LiH	hidruro de litio
b) CH <sub>4</sub>	metano; tetrahidruro de carbono	k) KH	hidruro de potasio
c) HCl	cloruro de hidrógeno	l) CaH <sub>2</sub>	hidruro de calcio; dihidruro de calcio
d) NH <sub>3</sub>	amoniaco; trihidruro de nitrógeno	m) HBr	bromuro de hidrógeno; hidrógeno(bromuro)
e) BaH <sub>2</sub>	hidruro de bario; dihidruro de bario	n) SiH <sub>4</sub>	silano; tetrahidruro de silicio
f) HCl(ac)	ácido clorhídrico	ñ) AsH <sub>3</sub>	arsano; trihidruro de arsénico
g) HI	yoduro de hidrógeno; hidrógeno(yoduro)	o) AlH <sub>3</sub>	hidruro de aluminio; trihidruro de aluminio
h) H <sub>2</sub> Te(ac)	ácido telurhídrico	p) FeH <sub>2</sub>	hidruro de hierro(II); hidruro de hierro(2+)
i) NaH	hidruro de sodio	q) PH <sub>3</sub>	fosfano; trihidruro de fósforo

6

- |                          |                  |                           |  |
|--------------------------|------------------|---------------------------|--|
| a) Hidrógeno(cloruro)    | HCl              | j) Hidruro de silicio     | SiH <sub>4</sub>   |
| b) Amoniac               | NH <sub>3</sub>  | k) Seleniuro de hidrógeno | H <sub>2</sub> Se  |
| c) Metano                | CH <sub>4</sub>  | l) Trihidruro de fósforo  | PH <sub>3</sub>  |
| d) Sulfuro de hidrógeno  | H <sub>2</sub> S | m) Dihidruro de bario     | BaH <sub>2</sub>   |
| e) Fluoruro de hidrógeno | HF               | n) Ácido clorhídrico      | HCl (HCl + H <sub>2</sub> O)                             |
| f) Hidruro de litio      | LiH              | ñ) Tetrahidruro de plomo  | PbH <sub>4</sub>   |
| g) Hidruro de potasio    | KH               | o) Ácido telurhídrico     | H <sub>2</sub> Te (H <sub>2</sub> Te + H <sub>2</sub> O) |
| h) Hidruro de calcio     | CaH <sub>2</sub> | p) Hidruro de sodio       | NaH  |
| i) Bromuro de hidrógeno  | HBr              | q) Hidruro de plomo(2+)   | PbH <sub>2</sub>   |

## Compuestos binarios: óxidos, peróxidos, hidruros, sales

7

Nombre	Fórmula	Nombre	Fórmula
Sulfuro de hidrógeno	H <sub>2</sub> S	Trióxido de dihierro	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Amoniac	NH <sub>3</sub>	Óxido de dicobre	Cu <sub>2</sub> O
Hidruro de magnesio	MgH <sub>2</sub>	Dióxido de azufre	SO <sub>2</sub>
Trihidruro de fósforo	PH <sub>3</sub>	Heptaóxido de dicloro	Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
Polano	H <sub>2</sub> Po	Óxido de nitrógeno(V)	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
Cloruro de hidrógeno	HCl	Peróxido de litio	Li <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
Hidruro de aluminio	AlH <sub>3</sub>	Peróxido de calcio	CaO <sub>2</sub>
Tetrahidruro de carbono	CH <sub>4</sub>	Trióxido de dicromo	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Hidruro de berilio	BeH <sub>2</sub>	Pentaóxido de dinitrógeno	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
Hidruro de estroncio	SrH <sub>2</sub>	Trióxido de dialuminio	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Fluoruro de hidrógeno	HF	Dicloruro de oxígeno	OCl <sub>2</sub>
Hidrógeno(bromuro)	HBr	Trióxido de dinitrógeno	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Trihidruro de nitrógeno	NH <sub>3</sub>	Óxido de magnesio	MgO
Ácido clorhídrico	HCl (HCl + H <sub>2</sub> O)	Peróxido de bario	BaO <sub>2</sub>
Hidruro de potasio	KH	Óxido de hierro(3+)	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Hidruro de plomo(II)	PbH <sub>2</sub>	Dicloruro de pentaóxígeno	O <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub>
Hidruro de litio	LiH	Dióxido de azufre	SO <sub>2</sub>
Hidruro de bario	BaH <sub>2</sub>	Trióxido de dinitrógeno	N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
Hidruro de estaño(4+)	SnH <sub>4</sub>	Dicloruro de trióxígeno	O <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub>
Ácido bromhídrico	HBr (HBr + H <sub>2</sub> O)	Dióxido de manganeso	MnO <sub>2</sub>
Hidruro de calcio	CaH <sub>2</sub>	Óxido de azufre(VI)	SO <sub>3</sub>
Hidruro de sodio	NaH	Diyoduro de heptaóxígeno	O <sub>7</sub> I <sub>2</sub>
Ácido yodhídrico	HI (HI + H <sub>2</sub> O)	Dibromuro de pentaóxígeno	O <sub>5</sub> Br <sub>2</sub>
Hidruro de rubidio	RbH	Óxido de arsénico(1+)	As <sub>2</sub> O
Ácido fluorhídrico	HF (HF + H <sub>2</sub> O)	Dióxido de silicio	SiO <sub>2</sub>
Tetrahidruro de silicio	SiH <sub>4</sub>	Óxido de nitrógeno(I)	N <sub>2</sub> O
Hidruro de cesio	CsH	Óxido de dinitrógeno	N <sub>2</sub> O
Trihidruro de antimonio	SbH <sub>3</sub>	Trióxido de azufre	SO <sub>3</sub>
Ácido telurhídrico	H <sub>2</sub> Te (H <sub>2</sub> Te + H <sub>2</sub> O)	Pentaóxido de difósforo	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
Trihidruro de arsénico	AsH <sub>3</sub>	Óxido de calcio	CaO

8

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
H <sub>2</sub> S	sulfuro de hidrógeno; hidrógeno(sulfuro)	PbH <sub>4</sub>	tetrahidruro de plomo
NH <sub>3</sub>	trihidruro de nitrógeno	LiH	hidruro de litio
MgH <sub>2</sub>	hidruro de magnesio	BaH <sub>2</sub>	hidruro de bario
PH <sub>3</sub>	trihidruro de fósforo	SnH <sub>4</sub>	tetrahidruro de estaño; hidruro de estaño(4+)
HCl	cloruro de hidrógeno	H <sub>2</sub> O	agua
AlH <sub>3</sub>	trihidruro de aluminio	NaH	hidruro de sodio
CH <sub>4</sub>	metano	HI(ac)	ácido yodhídrico
BeH <sub>2</sub>	hidruro de berilio	RbH	hidruro de rubidio
SrH <sub>2</sub>	hidruro de estroncio	SiH <sub>4</sub>	tetrahidruro de silicio
HBr	bromuro de hidrógeno	CsH	hidruro de cesio
CrH <sub>3</sub>	trihidruro de cromo	SbH <sub>3</sub>	trihidruro de antimonio
HCl(ac)	ácido clorhídrico	H <sub>2</sub> Te(ac)	ácido telurhídrico
KH	hidruro de potasio	AsH <sub>3</sub>	trihidruro de arsénico

9

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	óxido de hierro(III); óxido de hierro(3+)	OCl <sub>2</sub>	dicloruro de oxígeno
Cu <sub>2</sub> O	óxido de cobre(I)	TeO <sub>2</sub>	óxido de telurio(IV)
SO <sub>2</sub>	óxido de azufre(IV); óxido de azufre(4+)	NO	óxido de nitrógeno
O <sub>7</sub> Cl <sub>2</sub>	dicloruro de heptaoxígeno	O <sub>3</sub> Cl <sub>2</sub>	óxido de cloro(III); dicloruro de trioxígeno
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	óxido de nitrógeno(V)	MnO	óxido de manganeso(II)
Li <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	peróxido de litio; dióxido(2-) de litio	SeO <sub>3</sub>	óxido de selenio(VI); trióxido de selenio
CaO <sub>2</sub>	peróxido de calcio; dióxido de calcio	OBr <sub>2</sub>	dibromuro de oxígeno
Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	óxido de cromo(III); trióxido de dicromo	O <sub>3</sub> Br <sub>2</sub>	dibromuro de trioxígeno
Sb <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	óxido de antimonio(V)	As <sub>2</sub> O	óxido de arsénico(I)
Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	óxido de aluminio; trióxido de dialuminio	SiO <sub>2</sub>	dióxido de silicio
O <sub>5</sub> Cl <sub>2</sub>	dicloruro de pentaóxígeno	N <sub>2</sub> O	óxido de nitrógeno(I)
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	óxido de nitrógeno(III)	NO <sub>2</sub>	dióxido de nitrógeno
MgO	óxido de magnesio	SO <sub>3</sub>	óxido de azufre(VI)
BaO <sub>2</sub>	peróxido de bario; dióxido(2-) de bario	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	óxido de fósforo(V); óxido de azufre(6+)
FeO	óxido de hierro(II)	CaO	óxido de calcio; pentaóxido de difósforo

10

Fórmula	Con prefijos multiplicadores	Con el número de oxidación	Con el valor de la carga iónica
$N_2O_3$	trióxido de dinitrógeno	óxido de nitrógeno(III)	óxido de nitrógeno(3+)
$N_2O_5$	pentaóxido de dinitrógeno	óxido de nitrógeno(V)	óxido de nitrógeno(5+)
NO	óxido de nitrógeno	óxido de nitrógeno(II)	óxido de nitrógeno(2+)
$N_2O$	óxido de dinitrógeno	óxido de nitrógeno(I)	óxido de nitrógeno(1+)
$NO_2$	dióxido de nitrógeno	óxido de nitrógeno(IV)	óxido de nitrógeno(4+)
$CrO_3$	trióxido de cromo	óxido de cromo(VI)	óxido de cromo(6+)
$Cr_2O_3$	trióxido de dicromo	óxido de cromo(III)	óxido de cromo(3+)
CrO	óxido de cromo	óxido de cromo(II)	óxido de cromo(2+)
FeO	óxido de hierro	óxido de hierro(II)	óxido de hierro(2+)
$Fe_2O_3$	trióxido de dihierro	óxido de hierro(III)	óxido de hierro(3+)
$TeO_3$	trióxido de telurio	óxido de telurio(VI)	óxido de telurio(6+)
$SO_2$	dióxido de azufre	óxido de azufre(IV)	óxido de azufre(4+)
$SO_3$	trióxido de azufre	óxido de azufre(VI)	óxido de azufre(6+)
$CaF_2$	difluoruro de calcio	fluoruro de calcio	fluoruro de calcio
$FeCl_2$	dicloruro de hierro	cloruro de hierro(II)	cloruro de hierro(2+)
$FeCl_3$	tricloruro de hierro	cloruro de hierro(III)	cloruro de hierro(3+)
CuBr	bromuro de cobre	bromuro cobre(I)	bromuro cobre(1+)
$V_2S_5$	pentasulfuro de divanadio	sulfuro de vanadio(V)	sulfuro de vanadio(5+)
$PbI_2$	diyoduro de plomo	yoduro de plomo(II)	yoduro de plomo(2+)
CrS	sulfuro de cromo	sulfuro de cromo(II)	sulfuro de cromo(2+)
$Cr_2S_3$	trisulfuro de dicromo	sulfuro de cromo(III)	sulfuro de cromo(3+)
$CoBr_3$	tribromuro de cobalto	bromuro de cobalto(III)	bromuro de cobalto(3+)
$P_2O_3$	trióxido de difósforo	óxido de fósforo(III)	óxido de fósforo(3+)
$PCl_3$	tricloruro de fósforo	cloruro de fósforo(III)	cloruro de fósforo(3+)

11

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
$O_3Br_2$	Dibromuro de trioxígeno	$O_3Cl_2$	Dicloruro de trioxígeno
$O_5Cl_2$	Dicloruro de pentaóxígeno	$OI_2$	Diyoduro de oxígeno
$O_7I_2$	Diyoduro de heptaóxígeno	$O_5Br_2$	Dibromuro de pentaóxígeno
$OBr_2$	Dibromuro de oxígeno	$O_7Cl_2$	Dicloruro de heptaóxígeno

## Compuestos ternarios

### Hidróxidos

12

Con prefijos multiplicadores		Con el n.º de oxidación		Con prefijos multiplicadores		Con el n.º de oxidación	
a)	NaOH hidróxido de sodio		hidróxido de sodio	k)	Cd(OH) <sub>2</sub> dihidróxido de cadmio		hidróxido de cadmio
b)	Ca(OH) <sub>2</sub> dihidróxido de calcio		hidróxido de calcio	l)	Sn(OH) <sub>4</sub> tetrahidróxido de estaño		hidróxido de estaño(IV)
c)	Al(OH) <sub>3</sub> trihidróxido de aluminio		hidróxido de aluminio	m)	Sn(OH) <sub>2</sub> dihidróxido de estaño		hidróxido de estaño(II)
d)	Mg(OH) <sub>2</sub> dihidróxido de magnesio		hidróxido de magnesio	n)	NH <sub>4</sub> OH hidróxido de amonio		hidróxido de amonio
e)	Cr(OH) <sub>3</sub> trihidróxido de cromo		hidróxido de cromo(III)	ñ)	Fe(OH) <sub>3</sub> trihidróxido de hierro		hidróxido de hierro(III)
f)	Cr(OH) <sub>2</sub> dihidróxido de cromo		hidróxido de cromo(II)	o)	Pb(OH) <sub>4</sub> tetrahidróxido de plomo		hidróxido de plomo(IV)
g)	Pt(OH) <sub>4</sub> tetrahidróxido de platino		hidróxido de platino(IV)	p)	Fe(OH) <sub>2</sub> dihidróxido de hierro		hidróxido de hierro(II)
h)	Sr(OH) <sub>2</sub> dihidróxido de estroncio		hidróxido de estroncio	q)	Co(OH) <sub>3</sub> trihidróxido de cobalto		hidróxido de cobalto(III)
i)	Pb(OH) <sub>2</sub> dihidróxido de plomo		hidróxido de plomo(II)	r)	Ni(OH) <sub>2</sub> dihidróxido de níquel		hidróxido de níquel(II)
j)	Ra(OH) <sub>2</sub> dihidróxido de radio		hidróxido de radio	s)	Ba(OH) <sub>2</sub> dihidróxido de bario		hidróxido de bario

13

a)	Hidróxido de plata	AgOH	h)	Hidróxido de radio	Ra(OH) <sub>2</sub>	ñ)	Hidróxido de estroncio	Sr(OH) <sub>2</sub>
b)	Dihidróxido de berilio	Be(OH) <sub>2</sub>	i)	Hidróxido de níquel(II)	Ni(OH) <sub>2</sub>	o)	Hidróxido de cobalto(3+)	Co(OH) <sub>3</sub>
c)	Hidróxido de cromo(III)	Cr(OH) <sub>3</sub>	j)	Hidróxido de cobre(1+)	CuOH	p)	Hidróxido de plomo(IV)	Pb(OH) <sub>4</sub>
d)	Hidróxido de estaño(IV)	Sn(OH) <sub>4</sub>	k)	Hidróxido de magnesio	Mg(OH) <sub>2</sub>	q)	Dihidróxido de cinc	Zn(OH) <sub>2</sub>
e)	Hidróxido de calcio	Ca(OH) <sub>2</sub>	l)	Hidróxido de hierro(II)	Fe(OH) <sub>2</sub>	r)	Hidróxido de oro(III)	Au(OH) <sub>3</sub>
f)	Trihidróxido de aluminio	Al(OH) <sub>3</sub>	m)	Hidróxido de potasio	KOH	s)	Hidróxido de cobalto(2+)	Co(OH) <sub>2</sub>
g)	Hidróxido de estaño(2+)	Sn(OH) <sub>2</sub>	n)	Hidróxido de platino(II)	Pt(OH) <sub>2</sub>			

### Ácidos oxoácidos

14

Nomenclatura tradicional aceptada		Nomenclatura de adición		Nomenclatura de hidrógeno	
a)	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ácido sulfúrico		SO <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub> : dihidroxidodioxidoazufre		dihidrogeno(tetraoxidosulfato)
b)	HNO <sub>3</sub> ácido nítrico		NO <sub>2</sub> (OH): hidroxidodioxidonitrogeno		hidrogeno(trioxidonitrato)
c)	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> ácido sulfuroso		SO(OH) <sub>2</sub> : dihidroxidooxidoazufre		dihidrogeno(trioxidosulfato)
d)	HClO <sub>4</sub> ácido perclórico		ClO <sub>3</sub> (OH): hidroxidotrioxidocloro		hidrogeno(tetraoxidoclorato)
e)	H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub> ácido difosfórico o ácido pirofosfórico		P <sub>2</sub> O <sub>3</sub> (OH) <sub>4</sub> : tetrahroxidotrioxidodifosforo		tetrahidrogeno(heptaoxidodifosfato)
f)	HIO <sub>3</sub> ácido yódico		IO <sub>2</sub> (OH): hidroxidodioxidoyodo		hidrogeno(trioxidoyodato)
g)	HBrO ácido hipobromoso		Br(OH): hidroxidobromo		hidrogeno(oxidobromato)
h)	HClO <sub>2</sub> ácido cloroso		ClO(OH): hidroxidooxidobromo		hidrogeno(dioxidobromato)
i)	H <sub>2</sub> SeO <sub>2</sub> ácido hiposelenioso		Se(OH) <sub>2</sub> : dihidroxidoselenio		dihidrogeno(dioxidoseleniato)
j)	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> ácido carbónico		CO(OH) <sub>2</sub> : dihidroxidooxidocarbono		dihidrogeno(trioxidocarbonato)
k)	HNO <sub>2</sub> ácido nitroso		NO(OH): hidroxidooxidodonitrogeno		hidrogeno(dioxidonitrato)
l)	H <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub> ácido selenioso		SeO(OH) <sub>2</sub> : dihidroxidooxidoteluro		dihidrogeno(trioxidotelurato)
m)	HPO <sub>3</sub> ácido metafosfórico		PO <sub>2</sub> (OH): hidroxidodioxidofosforo		hidrogeno(trioxidofosfato)
n)	H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub> ácido (orto)arsénico		AsO(OH) <sub>3</sub> : trihidroxidooxidoarsenico		trihidrogeno(tetraoxidoarseniato)
ñ)	H <sub>2</sub> TeO <sub>4</sub> ácido telúrico		TeO <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub> : dihidroxidodioxidoteluro		dihidrogeno(tetraoxidotelurato)
o)	H <sub>3</sub> SbO <sub>3</sub> ácido (orto)antimonioso		Sb(OH) <sub>3</sub> : trihidroxidoantimonio		trihidrogeno(trioxidoantimoniato)

15

a) Ácido nítrico	$\text{HNO}_3$	k) Trihidrogeno(trioxidoarseniato)	$\text{H}_3\text{AsO}_3$
b) Hidrogeno(oxidoyodato)	$\text{HIO}$	l) Trihidroxidofosforo	$\text{H}_3\text{PO}_3$
c) Dihydroxidodioxidoazufre	$\text{H}_2\text{SO}_4$	m) Hidrogeno(dioxidonitrato)	$\text{HNO}_2$
d) Hidroxidooxidonitrogeno	$\text{HNO}_2$	n) Hidrogeno(trioxidoyodato)	$\text{HIO}_3$
e) Ácido hipocloroso	$\text{HClO}$	ñ) Hidroxidooxidobromo	$\text{HBrO}_2$
f) Dihidrogeno(trioxidocarbonato)	$\text{H}_2\text{CO}_3$	o) Ácido permangánico	$\text{HMnO}_4$
g) Hidrogeno(trioxidobromato)	$\text{HBrO}_3$	p) Hidroxidodioxidobromo	$\text{HBrO}_2$
h) Ácido sulfuroso	$\text{H}_2\text{SO}_3$	q) Dihidrogeno(heptaoxidodicromato)	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
i) Trihidroxidooxidofosforo	$\text{H}_3\text{PO}_4$	r) Hidroxidotrioxidocloro	$\text{HClO}_3$
j) Ácido (orto)fosfórico	$\text{H}_3\text{PO}_4$	s) Dihydroxidodioxidoazufre	$\text{H}_2\text{SO}_4$

16

a) Ácido nítrico	$\text{HNO}_3$	n) Hidrogeno(oxidobromato)	$\text{HBrO}$
b) Hidroxidooxidonitrogeno	$\text{HNO}_2$	ñ) Ácido dicrómico	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
c) Hidrogeno(trioxidofosfato)	$\text{HPO}_3$	o) Hidroxidodioxidocloro	$\text{HClO}_3$
d) Ácido fosforoso	$\text{HPO}_2$	p) Hidrogeno(oxidoclorato)	$\text{HClO}$
e) Trihidrogeno(trioxidoarseniato)	$\text{H}_3\text{AsO}_3$	q) Ácido selénico	$\text{H}_2\text{SeO}_4$
f) Ácido sulfúrico	$\text{H}_2\text{SO}_4$	r) Dihidrogeno(trioxidosulfato)	$\text{H}_2\text{SO}_3$
g) Hidroxidodioxidoselenio	$\text{H}_2\text{SeO}_3$	s) Hidrogeno(dioxidofosfato)	$\text{HPO}_2$
h) Hidroxidotrioxidocloro	$\text{HClO}_4$	t) Hidrogeno(dioxidonitrato)	$\text{HNO}_2$
i) Hidrogeno(dioxidobromato)	$\text{HBrO}_2$	u) Dihydroxidooxidosenelio	$\text{H}_2\text{SeO}_3$
j) Hidroxidotrioxidoyodo	$\text{HIO}_4$	v) Ácido fosfórico	$\text{H}_3\text{PO}_4$
k) Ácido hipoyodoso	$\text{HIO}$	w) Dihidrogeno(heptaoxidodicromato)	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
l) Ácido permangánico	$\text{HMnO}_4$	x) Hidrogeno(oxidoborato)	$\text{HBrO}$
m) Hidrogeno(oxidoyodato)	$\text{HIO}$	y) Hidroxidooxidobromo	$\text{HBrO}_2$

17

a) Dihydroxidodioxidoteluro	$\text{H}_2\text{TeO}_4$	n) Cloruro de calcio	$\text{CaCl}_2$
b) Dihidrogeno(tetraoxidomanganato)	$\text{H}_2\text{MnO}_4$	ñ) Permanganato de potasio	$\text{KMnO}_4$
c) Ácido mangánico	$\text{H}_2\text{MnO}_4$	o) Sulfato de amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
d) Hidroxidodioxidoyodo	$\text{HIO}_3$	p) Trioxidonitrato(1-) de litio	$\text{LiNO}_3$
e) Ácido crómico	$\text{H}_2\text{CrO}_4$	q) Tetraoxidosulfato de disodio	$\text{Na}_2\text{SO}_4$
f) Bis(oxidobromato) de calcio	$\text{Ca}(\text{BrO})_2$	r) Tris(tetraoxidosulfato) de dihierro	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
g) Cloruro de estroncio	$\text{SrCl}_2$	s) Tetraoxidomanganato(1-) de plata	$\text{AgMnO}_4$
h) Sulfato de plomo(IV)	$\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$	t) Nitrito de amonio	$\text{NH}_4\text{NO}_2$
i) Sulfuro de sodio	$\text{Na}_2\text{S}$	u) Tris(trioxidosulfato) de dicerio	$\text{Ce}_2(\text{SO}_3)_3$
j) Trioxidocarbonato(2-) de calcio	$\text{CaCO}_3$	v) Tetraoxidoseleniato de diploma	$\text{PbSeO}_4$
k) Bromuro de aluminio	$\text{AlBr}_3$	w) Cloruro de potasio	$\text{KCl}$
l) Tetraoxidocromato de dipotasio	$\text{K}_2\text{CrO}_4$	x) Tetraoxidosilicato de tetralitio	$\text{Li}_4\text{SiO}_4$
m) Dicromato de potasio	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	y) Tetraoxidosulfato(2-) de hierro(2+)	$\text{FeSO}_4$

Sales neutras

18

Nomenclatura tradicional

Nomenclatura de adición

Nomenclatura estequiométrica

a)	$\text{Na}_2\text{SO}_4$	sulfato de sodio	tetraoxidosulfato(2-) de sodio	tetraoxidosulfato de disodio
b)	$\text{Al}(\text{ClO}_3)_3$	clorato de aluminio	trioxidoclorato(1-) de aluminio	tris(trioxidoclorato) de aluminio
c)	$\text{CaSO}_4$	sulfato de calcio	tetraoxidosulfato(2-) de calcio	tetraoxidosulfato de calcio
d)	$\text{AgNO}_3$	nitrate de plata	trioxidonitrato(1-) de plata	trioxidonitrato de plata
e)	$\text{Na}_3\text{PO}_4$	fosfato de sodio	tetraoxidofosfato(3-) de sodio	tetraoxidofosfato de sodio
f)	$\text{FeSO}_4$	sulfato de hierro(II)	tetraoxidosulfato(2-) de fierro(2+)	tetraoxidosulfato de hierro
g)	$\text{Ca}(\text{ClO})_2$	hipoclorito de calcio	monoxidoclorato(1-) de calcio	bis(oxidoclorato) de calcio
h)	$\text{KMnO}_4$	permanganato de potasio	tetraoxidomanganato(1-) de potasio	tetraoxidomanganato de potasio
i)	$\text{CuSO}_4$	sulfato de cobre(II)	tetraoxidosulfato(2-) de cobre(2+)	tetraoxidosulfato de cobre
j)	$\text{CaCO}_3$	carbonato de calcio	trioxidocarbonato(2-) de calcio	trioxidocarbonato de calcio
k)	$\text{KClO}_4$	perclorato de potasio	tetraoxidoclorato(1-) de potasio	tetraoxidoclorato de potasio
l)	$\text{LiBrO}_3$	bromato de litio	trioxidobromato(1-) de litio	trioxidobromato de litio
m)	$\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$	sulfito de aluminio	trioxidosulfato(2-) de aluminio	tris(trioxidosulfato) de dialuminio
n)	$\text{KBrO}_2$	bromito de potasio	dioxidobromato(1-) de potasio	dioxidobromato de potasio
ñ)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	nitrate de plomo(II)	trioxidonitrato(1-) de plomo(2+)	bis(trioxidonitrato) de plomo
o)	$\text{Co}(\text{ClO}_2)_2$	clorito de cobalto(II)	dioxidoclorato(1-) de cobalto(2+)	bis(dioxidoclorato) de cobalto
p)	$\text{Ni}_2(\text{SeO}_3)_3$	selenito de níquel(III)	trioxidoseleniato(2-) de níquel(3+)	tris(trioxidoseleniato) de diníquel
q)	$\text{FePO}_3$	fosfito de hierro(III)	trioxidofosfato(3-) de hierro(3+)	trioxidofosfato de hierro
r)	$\text{Li}_2\text{SiO}_3$	silicato de litio	trioxidosilicato(2-) de litio	trioxidosilicato de dilitio
s)	$\text{Cr}_2(\text{TeO}_4)_3$	telurato de cromo(III)	tetraoxidotelurato(2-) de cromo(3+)	tris(tetraoxidotelurato) de dicromo

19

a)	Sulfato de cromo(III)	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$	j)	Trioxidoyodato(1-) de níquel(3+)	$\text{Ni}(\text{IO}_3)_3$
b)	Tetraoxidomanganato(1-) de potasio	$\text{KMnO}_4$	k)	Dioxidobromato de litio	$\text{LiBrO}_2$
c)	Sulfato de hierro(III)	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	l)	Dioxidonitrato(1-) de hierro(2+)	$\text{Fe}(\text{NO}_2)_2$
d)	Hipoclorito de calcio	$\text{Ca}(\text{ClO})_2$	m)	Tetraoxidocromato de disodio	$\text{Na}_2\text{CrO}_4$
e)	Perclorato de potasio	$\text{KClO}_4$	n)	Bis(trioxidonitrato) de calcio	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
f)	Tetraoxidosulfato de disodio	$\text{Na}_2\text{SO}_4$	ñ)	Tetraoxidosulfato(2-) de aluminio	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
g)	Oxidoclorato(1-) de potasio	$\text{KClO}$	o)	Trioxidosilicato de disodio	$\text{Na}_2\text{SiO}_3$
h)	Tris(tetraoxidosulfato) de dihierro	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	p)	Nitrate de plata	$\text{AgNO}_3$
i)	Trioxidosilicato(2-) de cobre(2+)	$\text{CuSiO}_3$	q)	Trioxidocarbonato(2-) de hierro(2+)	$\text{FeCO}_3$

## Oxisales ácidas

20

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura estequiométrica
a) $\text{KHCO}_3$	hidrogenocarbonato de potasio	hidrogeno(trioxidocarbonato) de potasio
b) $\text{Na}_2\text{HPO}_4$	hidrogenofosfato de sodio	hidrogeno(tetraoxidofosfato) de sodio
c) $\text{CaHPO}_4$	hidrogenofosfato de potasio	hidrogeno(tetraoxidofosfato) de calcio
d) $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	dihidrogenofosfato de calcio	bis[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de calcio
e) $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$	hidrogenofosfato de aluminio	tris[hidrogeno(tetraoxidofosfato)] de dialuminio
f) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_3$	hidrogenosulfato de hierro(III)	tris[hidrogeno(tetraoxidosulfato)] de hierro
g) $\text{Hg}_2\text{HAsO}_4$	hidrogenoarseniato de mercurio(I)	hidrogeno(tetraoxidoseleniato) de dimercurio
h) $\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$	hidrogenosulfito de calcio	bis[hidrogeno(trioxidosulfato)] de calcio
i) $\text{Ag}_2\text{HPO}_4$	hidrogenofosfato de plata	hidrogenotetraoxidofosfato de diplata
j) $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$	dihidrogenofosfato de amonio	dihidrogeno(tetraoxidofosfato) de amonio
k) $\text{LiH}_2\text{AsO}_4$	dihidrogenoarseniato de litio	dihidrogeno(tetraoxidoarseniato) de litio
l) $\text{KHSO}_4$	hidrogenosulfato de potasio	hidrogeno(tetraoxidosulfato) de potasio
m) $\text{Fe}(\text{H}_2\text{AsO}_4)_3$	dihidrogenoarseniato de hierro(III)	tris[dihidrogeno(tetraoxidoarseniato)] de hierro
n) $\text{MgHPO}_4$	hidrogenofosfato de magnesio	hidrogeno(tetraoxidofosfato) de magnesio

21

a) Dihidrogenofosfato de potasio	$\text{KH}_2\text{PO}_4$	h) Bis[hidrogeno(tetraoxidosulfato)] de magnesio	$\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$
b) Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de dipotasio	$\text{K}_2\text{HPO}_4$	i) Hidroxidotrioxidosulfato(1-) de potasio	$\text{KHSO}_4$
c) Hidrogenodicromato de amonio	$\text{NH}_4\text{HCr}_2\text{O}_7$	j) Bis[hidrogeno(trioxidocarbonato)] de calcio	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
d) Dihidroxidodioxidofosfato(1-) de sodio	$\text{NaH}_2\text{PO}_4$	k) Hidroxidodioxidocarbonato(1-) de litio	$\text{LiHCO}_3$
e) Hidrogenosulfito de amonio	$\text{NH}_4\text{HSO}_3$	l) Bis[hidroxidotrioxidotelurato(1-)] de hierro(2+)	$\text{Fe}(\text{HTeO}_4)_2$
f) Bis[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de calcio	$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	m) Bis[hidrogeno(trioxidosulfato)] de berilio	$\text{Be}(\text{HSO}_3)_2$
g) Hidroxidodioxidocarbonato(1-) de sodio	$\text{NaHCO}_3$	n) Hidrogenoselenito de cadmio	$\text{Cd}(\text{HSeO}_3)_2$

## Sales básicas

22

a) $\text{MgCl}(\text{OH})$	cloruro básico de magnesio; cloruro hidróxido de magnesio
b) $\text{HgNO}_3(\text{OH})$	nitrato básico de mercurio(II); hidróxido trioxidonitrato de mercurio
c) $\text{CuNO}_2(\text{OH})$	nitrito básico de cobre(II); hidróxido dioxidonitrato de cobre
d) $\text{BiNO}_3(\text{OH})_2$	nitrato dibásico de bismuto; dihidróxido trioxidonitrato de bismuto
e) $\text{Al}(\text{OH})\text{SO}_4$	sulfato básico de aluminio; hidróxido tetraoxosulfato de aluminio
f) $\text{BiCl}(\text{OH})_2$	cloruro dibásico de bismuto; cloruro dihidróxido de hierro
g) $\text{FeClO}_4(\text{OH})_2$	perclorato dibásico de hierro(III); dihidróxido tetraoxidoclorato de hierro
h) $\text{Fe}(\text{OH})\text{SO}_4$	sulfato básico de hierro(III); hidróxido tetraoxidosulfato de hierro
i) $\text{Ca}_2\text{CO}_3(\text{OH})_2$	carbonato dibásico de calcio; dihidróxido trioxidocarbonato de dicalcio
j) $\text{CaCl}(\text{OH})$	cloruro básico de calcio; cloruro hidróxido de calcio
k) $\text{FeClO}_3(\text{OH})_2$	clorato dibásico de hierro(III); dihidróxido trioxidoclorato de hierro
l) $\text{CaNO}_3(\text{OH})$	nitrato básico de calcio; hidróxido trioxidonitrato de calcio
m) $\text{Mg}_2\text{CO}_3(\text{OH})_2$	carbonato dibásico de magnesio; dihidróxido trioxocarbonato de dimagnesio



23

- |  |                                       |
|--|---------------------------------------|
| a) Bromuro hidróxido de níquel               | $\text{NiBr}_2(\text{OH})$            |
| b) Dihidróxido trioxidonitrato de bismuto    | $\text{BiNO}_3(\text{OH})_2$          |
| c) Trióxido-clorato hidróxido de cadmio      | $\text{CdClO}_3(\text{OH})$           |
| d) Trióxido-carbonato dihidróxido de dicobre | $\text{Cu}_2\text{CO}_3(\text{OH})_2$ |
| e) Sulfito dibásico de cobre(II)             | $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{SO}_3$ |
| f) Carbonato dibásico de hierro(II)          | $\text{Fe}_2\text{CO}_3(\text{OH})_2$ |
| g) Clorato básico de estroncio               | $\text{SrClO}_3(\text{OH})$           |
| h) Carbonato básico de hierro(III)           | $\text{FeCO}_3(\text{OH})$            |

- |                                  |                                       |
|----------------------------------|---------------------------------------|
| i) Yodato básico de cobre(II)    | $\text{CuIO}_3(\text{OH})$            |
| j) Carbonato dibásico de cinc    | $\text{Zn}_2\text{CO}_3(\text{OH})_2$ |
| k) Sulfato básico de níquel(III) | $\text{Ni}(\text{OH})\text{SO}_4$     |
| l) Fosfato básico de platino(IV) | $\text{Pt}(\text{OH})\text{PO}_4$     |
| m) Sulfato básico de oro(III)    | $\text{Au}(\text{OH})\text{SO}_4$     |
| n) Yoduro básico de níquel(II)   | $\text{NiI}(\text{OH})$               |
| ñ) Nitrito básico de cobalto(II) | $\text{CoNO}_2(\text{OH})$            |

## Sales múltiples

24

- |  |   |
|--|---|
| a) $\text{KLi}(\text{NO}_3)_2$               | nitrato (doble) de litio y potasio            |
| b) $\text{CoNaPO}_4$                         | fosfato (doble) de cobalto(II) y sodio        |
| c) $\text{KMgF}_3$                           | fluoruro (doble) de magnesio y potasio        |
| d) $\text{CrK}(\text{SO}_4)_2$               | sulfato (doble) de cromo(III) y potasio       |
| e) $\text{MgNH}_4\text{PO}_4$                | fosfato (doble) de amonio y magnesio          |
| f) $\text{CaMg}(\text{CO}_3)_2$              | bis[trioxocarbonato(IV)] de calcio y magnesio |
| g) $\text{AgKSO}_3$                          | trioxosulfato(IV) de plata y potasio          |
| h) $\text{KNaCO}_3$                          | trioxocarbonato(IV) de potasio y sodio        |
| i) $(\text{NH}_4)_2\text{Ni}(\text{SO}_4)_2$ | bis[trioxosulfato(VI)] de amonio y níquel     |
| j) $\text{KLiNaPO}_4$                        | tetraoxofosfato(V) de litio, potasio y sodio  |
| k) $\text{CaLi}_2(\text{SO}_4)_2$            | bis(tetraoxidosulfato) de calcio y litio      |
| l) $\text{AgHg}(\text{ClO}_3)_3$             | tris(trioxido-clorato) de mercurio y plata    |
| m) $\text{CdFe}(\text{SiO}_3)_2$             | bis(trioxidosilicato) de cadmio y hierro      |
| n) $\text{AlK}(\text{SO}_4)_2$               | bis(tetraoxidosulfato) de aluminio y potasio  |
| ñ) $\text{CrNa}(\text{IO}_3)_4$              | tetrakis(trioxido-yodato) de cromo y sodio    |

25

- |   |                                |
|---|--------------------------------|
| a) Silicato (doble) de cinc y cobre(II)       | $\text{CuZn}(\text{SiO}_3)_2$  |
| b) Trioxosulfato(IV) de oro y potasio         | $\text{AuKSO}_3$               |
| c) Fluoruro (doble) de amonio y estroncio     | $(\text{NH}_4)\text{SrF}_3$    |
| d) Bis(tetraoxosulfato) de litio y disodio    | $\text{LiNa}_3(\text{SO}_4)_2$ |
| e) Nitrato (doble) de calcio y sodio          | $\text{CaNa}(\text{NO}_3)_3$   |
| f) Sulfato (doble) de amonio y hierro(III)    | $\text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2$ |
| g) Fosfato (doble) de cromo(II) y litio       | $\text{CrLiPO}_4$              |
| h) Carbonato (doble) de plata y potasio       | $\text{AgKCO}_3$               |
| i) Fosfato (triple) de litio, potasio y sodio | $\text{KLiNaPO}_4$             |
| j) Disulfuro de hierro y potasio              | $\text{FeK}_2\text{S}_2$       |
| k) Sulfato (doble) de cromo(III) y potasio    | $\text{CrK}(\text{SO}_4)_2$    |
| l) Carbonato-sulfato de plomo(IV)             | $\text{PbCO}_3\text{SO}_4$     |

## Compuestos de coordinación o complejos

26

- |  |   |
|--|---|
| a) $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$         | cation tetraamminocobre(II)             |
| b) $[\text{CrCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]^+$ | cation tetraacuadiorocromo(III)         |
| c) $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$            | cation diamminoplatina                  |
| d) $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$           | anion hexacianuroferrato(II)            |
| e) $[\text{Cu}(\text{CN})_2]^-$              | anion dicianurocuprato(II)              |
| f) $[\text{Hg}(\text{SO}_3)_2]^{2-}$         | anion bis(sulfito)mercuriato(II)        |
| g) $[\text{OsBr}(\text{NH}_3)_5]\text{Br}_2$ | bromuro de pentaamminobromuroosmio(III) |
| h) $[\text{CoCl}_3(\text{NH}_3)_3]$          | triamminotriclorurocobalto(III)         |
| i) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$   | cloruro de hexaamminocobalto(III)       |
| j) $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$   | sulfato de tetraamminocobre(II)         |
| k) $[\text{Ni}(\text{CN})_6]^{3-}$           | anion hexacianuroniquelato(III)         |
| l) $[\text{Fe}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$         | cation hexaamminohierro(III)            |
| m) $[\text{Cu}(\text{OH})_4]^{2-}$           | anion tetrahidroxidocuprato(II)         |
| n) $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]^{3+}$  | cation hexaacuahierro(III)              |

27

- |   |   |
|---|---|
| a) Cloruro de tetraamminocobre(II)            | $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$                           |
| b) Cloruro de tetraamminocobre(I)             | $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}$                             |
| c) Cloruro de hexaacuacromo(III)              | $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{Cl}_3$                    |
| d) Amminopentacloruroplatino(IV) de potasio   | $\text{K}[\text{PtCl}_5\text{NH}_3]$                              |
| e) Cloruro de tetraamminodicloruroplatino(IV) | $[\text{PtCl}_2(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$                       |
| f) Tetranitritoplatinato(II) de potasio       | $\text{K}_2[\text{Pt}(\text{NO}_2)_4]$                            |
| g) Hexacianuroferrato(II) de potasio          | $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$                              |
| h) Hexacloruroplatino(IV) de amonio           | $(\text{NH}_4)_2[\text{PtCl}_6]$                                  |
| i) Sulfato de pentaamminoacuacobalto(III)     | $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{H}_2\text{O})_2](\text{SO}_4)_3$ |
| j) Triamminotriclorurocobalto(III)            | $[\text{CoCl}_3(\text{NH}_3)_3]$                                  |
| k) Hexabromuroferrato(III) de sodio           | $\text{Na}_3[\text{FeBr}_6]$                                      |
| l) Sulfato de tetraamminohierro(I)            | $[\text{Fe}_2(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$                         |
| m) Cloruro de pentaamminoclorurocromo(III)    | $[\text{CrCl}(\text{NH}_3)_5]\text{Cl}_2$                         |
| n) Sulfato de tetraamminocobre(II)            | $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$                           |

1

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
$\text{AlCl}_3$	tricloruro de aluminio; cloruro de aluminio	$\text{MgCrO}_4$	cromato de magnesio; tetraoxidocromato de magnesio
$\text{Al}_2\text{O}_3$	óxido de aluminio; trióxido de dialuminio	$\text{MgO}$	óxido de magnesio
$\text{Sb}_2\text{O}_3$	óxido de antimonio(III); trióxido de diantimonio	$\text{NH}_4\text{HCO}_3$	hidrogenocarbonato de amonio; hidrogeno(trioxidocarbonato) de amonio
$\text{BaCO}_3$	carbonato de bario; trioxidocarbonato(2-) de bario	$\text{NH}_4\text{Br}$	bromuro de amonio
$\text{BaCrO}_4$	cromato de bario; tetraoxidocromato(2-) de bario	$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$	cromato de amonio; tetraoxidocromato de diamonio
$\text{BaF}_2$	fluoruro de bario; difluoruro de bario	$\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$	dihidrogeno(tetraoxofosfato) de amonio; dihidrogenofosfato de diamonio
$\text{BaSO}_4$	sulfato de bario; tetraoxidosulfato(2-) de bario	$\text{NH}_4\text{ClO}_4$	perclorato de amonio; tetraoxidoclorato de amonio
$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$	nitrato de cadmio; bis(trioxidonitrato) de cadmio	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$	sulfuro de amonio; sulfuro de diamonio
$\text{CaCO}_3$	carbonato de calcio; trioxidocarbonato de calcio	$\text{CaWO}_4$	wolframato de calcio; tetraoxidowolframato de calcio
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	fosfato de calcio; bis[tetraoxidofosfato] de tricalcio	$\text{CuBr}_2$	bromuro de cobre(II); dibromuro de cobre
$\text{CS}_2$	sulfuro de carbono; disulfuro de carbono	$\text{CuO}$	óxido de cobre(II); óxido de cobre
$\text{CoCO}_3$	carbonato de cobalto(II); trioxidocarbonato(2-) de cobalto(2+)	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	nitrato de aluminio; tris(trioxidonitrato) de aluminio
$\text{SnO}_2$	óxido de estaño(IV); dióxido de estaño	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	sulfato de aluminio; tris[tetraoxidosulfato] de dialuminio
$\text{Sr}(\text{OH})_2$	hidróxido de estroncio; dihidróxido de estroncio	$\text{As}_2\text{O}_3$	óxido de arsénico(III); trióxido de diarsénico
$\text{MgBr}_2$	bromuro de magnesio; dibromuro de magnesio	$\text{O}_3\text{Cl}_2$	óxido de cloro(III); dicloruro de trióxígeno

2

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	nitrato de bario; bis(trioxidonitrato) de bario	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$	trioxidosulfato de diamonio; trioxidosulfato de amonio
$\text{CdBr}_2$	bromuro de cadmio; dibromuro de cadmio	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	carbonato de amonio; trioxidocarbonato de amonio
$\text{CdSO}_4$	sulfato de cadmio; tetraoxosulfato(2-) de cadmio	$\text{CaSO}_4$	sulfato de calcio; tetraoxidosulfato(2-) de calcio
$\text{CaHPO}_4$	hidroxidotrioxidofosfato(2-) de calcio; hidrogenofosfato de calcio	$\text{CuCl}$	cloruro de cobre
$\text{CCl}_4$	tetracloruro de carbono	$\text{CrO}_3$	óxido de cromo(VI); trióxido de cromo
$\text{CoCl}_2$	cloruro de cobalto(II); dicloruro de cobalto	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$	sulfato de cromo(III); tris[tetraoxidosulfato] de dicromo
$\text{SnCl}_2$	cloruro de estaño(II); dicloruro de estaño	$\text{H}_2\text{O}_2$	peróxido de hidrógeno; agua oxigenada
$\text{SrCO}_3$	carbonato de estroncio; trioxidocarbonato de estroncio	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	nitrato de hierro(II); bis(trioxidonitrato) de hierro
$\text{P}_2\text{O}_5$	óxido de fósforo(V); pentaóxido de difósforo	$\text{FeSO}_4$	sulfato de hierro(II); tetraoxidosulfato de hierro
$\text{MgCl}_2$	cloruro de magnesio; dicloruro de magnesio	$\text{Li}_2\text{CO}_3$	carbonato de litio; trioxidocarbonato de litio
$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$	fosfato de magnesio; bis[tetraoxidofosfato] de trimagnesio	$\text{OCl}_2$	óxido de cloro(I); dicloruro de oxígeno
$\text{AlNH}_4(\text{SO}_4)_2$	sulfato (doble) de aluminio y amonio; bis[tetraoxidosulfato] de aluminio y amonio	$\text{LiNO}_3$	nitrato de litio; trioxonitrato(1-) de litio
$\text{NH}_4\text{HSO}_4$	hidrogeno(tetraoxidosulfato) de amonio; hidrogenosulfato de amonio	$\text{HBr}$	bromuro de hidrógeno; hidrogeno(bromuro)
$\text{NH}_4\text{Cl}$	cloruro de amonio	$\text{O}_3\text{Br}_2$	óxido de bromo(V); dibromuro de pentaóxígeno
$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	dicromato de amonio; heptaoxidodicromato de amonio	$\text{H}_2\text{MoO}_4$	ácido molibdico; dihidrogeno(tetraoxidomolibdato)
$\text{NH}_4\text{OH}$	hidróxido de amonio	$\text{Fe}_2(\text{CrO}_4)_3$	cromato de hierro(III); tris[tetraoxidocromato] de dihierro

3

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
HClO <sub>4</sub>	ácido perclórico; tetraoxidoclorato de hidrógeno	SrCrO <sub>4</sub>	cromato de estroncio; tetraoxidocromato(2-) de estroncio
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	ácido sulfuroso; trióxidosulfato de dihidrógeno	FeCl <sub>3</sub>	cloruro de hierro(III); tricloruro de hierro
HIO <sub>3</sub>	ácido yódico; trióxidoiodato de hidrógeno	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	óxido de hierro(III); trióxido de dihierro
MnO <sub>2</sub>	óxido de manganeso(IV); dióxido de manganeso	Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	sulfato de hierro(III); tris[tetraoxidosulfato] de dihierro
HgO	óxido de mercurio(II)	Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	peróxido de sodio; dióxido de disodio
NiCl <sub>2</sub>	cloruro de níquel(II); dicloruro de níquel	LiOH	hidróxido de litio
Ag <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	carbonato de plata; trióxidocarbonato de diplata	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	ácido ortobórico; trióxidoborato de trihidrógeno
Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	sulfato de plata; tetraoxidosulfato de diplata	HCl	cloruro de hidrógeno (ácido clorhídrico, en disolución acuosa)
CaO <sub>2</sub>	peróxido de calcio; dióxido de calcio	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	ácido fosfórico; tetraoxidofosfato de trihidrógeno
NaHCO <sub>3</sub>	hidrogenocarbonato de sodio; hidrogeno(trioxidocarbonato) de sodio	HNO <sub>3</sub>	ácido nítrico; trioxidonitrato de hidrógeno
NaClO <sub>3</sub>	clorato de sodio; trióxidoclorato de sodio	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	dihidrogeno(tetraoxidofosfato); tetraoxidosulfato de dihidrógeno
Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	hidrogeno(tetraoxidofosfato) de disodio; hidrogenofosfato de sodio	HI	yoduro de hidrógeno (ácido yodhídrico, en disolución acuosa)
H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	ácido difosfórico; heptaoxidodifosfato de tetrahidrógeno	H <sub>2</sub> B <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	ácido tetrabórico; heptaoxidotetraborato de dihidrógeno
PbO <sub>2</sub>	óxido de plomo(IV); dióxido de plomo	MnSO <sub>4</sub>	sulfato de manganeso(II); tetraoxidosulfato(2-) de manganeso(2+)
KHSO <sub>4</sub>	hidrogenosulfato de potasio	NiCO <sub>3</sub>	carbonato de níquel(II); trióxidocarbonato(2-) de níquel(2+)
KBr	bromuro de potasio	NiSO <sub>4</sub>	sulfato de níquel(II); tetraoxidosulfato(2-) de níquel(2+)

4

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	nitrato plomo(II); bis[trioxidonitrato] de plomo	KH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>	dihidrogenofosfato de potasio
CaO	óxido de calcio	RbHCO <sub>3</sub>	hidrogenocarbonato de rubidio
Na <sub>2</sub> B <sub>4</sub> O <sub>7</sub>	tetraborato de sodio; heptaoxidotetraborato de sodio	ZnNO <sub>3</sub> OH	nitrato básico de cinc; hidroxidonitrato de cinc
NaH <sub>2</sub> SbO <sub>4</sub>	dihidrogenoantimoniato de sodio	NaHSO <sub>3</sub>	hidrogenotrióxidosulfato de sodio; hidrogenosulfito de sodio
Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	fosfato de sodio; tetraoxidofosfato(3-) de sodio	KHCr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	hidrogeno dicromato de potasio; hidrogenodicromato de potasio
Na <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	difosfato de sodio; heptaoxidodifosfato de sodio	MgClOH	cloruro básico de magnesio; clorurohidróxido de magnesio
KHCO <sub>3</sub>	hidrogenocarbonato de potasio	AgHSO <sub>4</sub>	hidrogeno(tetraoxidosulfato) de plata; hidrogenosulfato de plata
KBrO <sub>3</sub>	bromato de potasio; trióxidobromato de potasio	FeKS <sub>2</sub>	sulfuro (doble) de hierro(III) y potasio
KClO <sub>3</sub>	clorato de potasio; trióxidoclorato de potasio	KLiNaPO <sub>4</sub>	fosfato (triple) de litio, potasio y sodio
K <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	cromato de potasio; tetraoxidocromato de potasio	MgNaPO <sub>4</sub>	fosfato (doble) de magnesio y sodio
K <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	hidrogenofosfato de potasio	K <sub>4</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ]	hexacianuroferrato(II) de potasio
HNO <sub>2</sub>	ácido nitroso; dioxidonitrato de hidrógeno	[Cu(NH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ]SO <sub>4</sub>	sulfato de tetraamminocobre(II)
KIO <sub>4</sub>	periodato de potasio; tetraoxidoyodato de potasio	[Cu(NH <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ]Cl	cloruro de tetraamminocobre(I)
Ce <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	peróxido de cesio; dióxido de dicesio	[Zn(H <sub>2</sub> O) <sub>6</sub> ](NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	nitrate de hexaacuacinc(II)
Zn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	nitrate de cinc; bis[trioxidonitrato] de cinc	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	dicromato de potasio; heptaoxidodicromato(2-) de potasio
ZnSO <sub>4</sub>	sulfato de cinc; tetraoxidosulfato(2-) de cinc	KMnO <sub>4</sub>	permanganato de potasio; tetraoxidomanganato(1-) de potasio


5

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
$K_2SO_3$	sulfito de potasio; trióxidosulfato de potasio	$Hg(BrO_2)_2$	bromito de mercurio(II); bis[dioxidobromato] de mercurio
$NaI$	yoduro de sodio	$Hg_2P_2O_7$	difosfato de mercurio(II); heptaoxidodifosfato de mercurio
$ZnO$	óxido de cinc	$Ca(HSO_4)_2$	hidrogenosulfato de calcio
$HClO_4$	ácido perclórico; tetraoxidoclorato de hidrógeno	$BaO_2$	peróxido de bario; dióxido de bario
$Ca(HSO_3)_2$	bis(hidrogenotrióxidosulfato) de calcio	$AsH_3$	trihidruro de arsénico; arsano
$Al_2(OH)_4SO_4$	sulfato tetrabásico de aluminio; tetrahidroxidosulfato de aluminio	$O_7Br_2$	óxido de bromo(VII); dibromuro de heptaoxígeno
$K_3PO_4$	fosfato de potasio; tetraoxidofosfato(3-) de potasio	$H_2SO_5$	ácido peroxosulfúrico; ácido trioxidoperoxosulfúrico(VI)
$CuIO_3(OH)$	yodato básico de cobre(II); hidroxidoyodato de cobre(II)	$NiI(OH)$	yoduro básico de níquel(II); hidroxidoyoduro de níquel(II)
$KLi(NO_3)_2$	nitrato (doble) de litio y potasio	$Fe(HSO_4)_2$	hidrogenosulfato de hierro(II)
$P_2O_5$	óxido de fósforo(V); pentaóxido de difósforo	$LiNa_3(SO_4)_2$	sulfato (doble) de litio y trisodio
$Cu(OH)_2$	hidróxido de cobre(II)	$Fe(OH)SO_3$	sulfito básico de hierro(III); hidroxidosulfito de hierro(II)
$Cr_2O_3$	óxido de cromo(III); trióxido de dicromo	$MgNH_4PO_4$	fosfato (doble) de amonio y magnesio
$PbH_4$	tetrahidruro de plomo; hidruro de plomo(IV)	$[Ag(NH_3)_2]^+$	catión diamminoplatá
$Cu(NO_2)_2$	nitrito de cobre(II); bis(dioxidonitrato) de cobre	$[CrCl(H_2O)_5]Cl_2$	cloruro de pentaacuaclorocromo(III)
$H_2SO_4$	dihidroxidodioxidoazufre	$K_2[PtCl_6]$	hexacloruroplatínato(IV) de potasio
$NH_3$	Azano	$K_2[Pt(NO_2)_4]$	tetranitritoplatinato(II) de potasio

6

a) Trioxocarbonato(IV) de litio	$Li_2CO_3$	n) Hidrógenosulfato de sodio	$NaHSO_4$
b) Cloruro de litio	$LiCl$	ñ) Hidrógeno(trioxidosulfato) de sodio	$NaHSO_3$
c) Fluoruro de litio	$LiF$	o) Tetraborato de disodio	$Na_2B_4O_7$
d) Hidróxido de litio	$LiOH$	p) Trióxido(bromato) de sodio	$NaBrO_3$
e) Trioxidonitrato(1-) de litio	$LiNO_3$	q) Bromuro de sodio	$NaBr$
f) Sulfato de litio	$Li_2SO_4$	r) Carbonato de sodio	$Na_2CO_3$
g) Hidruro de litio	$LiH$	s) Clorato de sodio	$NaClO_3$
h) Bromuro de litio	$LiBr$	t) Cloruro de sodio	$NaCl$
i) Tetraoxidoclorato de litio	$LiClO_4$	u) Nitrito (doble) de cobalto(III) y trisodio	$CoNa_3(NO_2)_6$
j) Tetrahidruro de aluminio y litio	$AlLiH_4$	v) Tetraoxidocromato de disodio	$Na_2CrO_4$
k) Yoduro de litio	$LiI$	w) Dicromato de sodio	$Na_2Cr_2O_7$
l) Hidrogeno(trioxidocarbonato) de sodio	$NaHCO_3$	x) Fluoruro de sodio	$NaF$
m) Trioxidobismutato(1-) de sodio	$NaBiO_3$	y) Dihidrogeno(tetraoxidofosfato) de sodio	$NaH_2PO_4$

**7**

a) Nitrato de sodio	$\text{NaNO}_3$	n) Hidrogenocarbonato de potasio	$\text{KHCO}_3$
b) Dioxidonitrato(1-) de sodio	$\text{NaNO}_2$	ñ) Hidrogenotetraoxidosulfato(1-) de potasio	$\text{KHSO}_4$
c) Dióxido de disodio	$\text{Na}_2\text{O}_2$	o) Bromato de potasio	$\text{KBrO}_3$
d) Peryodato de sodio	$\text{NaIO}_4$	p) Bromuro de potasio	$\text{KBr}$
e) Trioxidosilicato(2-) de sodio	$\text{Na}_2\text{SiO}_3$	q) Carbonato de potasio	$\text{K}_2\text{CO}_3$
f) Sulfato de sodio	$\text{Na}_2\text{SO}_4$	r) Cianuro de potasio	$\text{KCN}$
g) Sulfito de sodio	$\text{Na}_2\text{SO}_3$	s) Clorato de potasio	$\text{KClO}_3$
h) Tiocianato de sodio	$\text{NaSCN}$	t) Cloruro de potasio	$\text{KCl}$
i) Sulfuro de sodio	$\text{Na}_2\text{S}$	u) Cromato de potasio	$\text{K}_2\text{CrO}_4$
j) Trioxidotiosulfato(2-) de sodio	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$	v) Heptaoxidodicromato de dipotasio	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
k) Wolframato de sodio	$\text{Na}_2\text{WO}_4$	w) Hexacianuroferrato(III) de potasio	$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
l) Yodato de sodio	$\text{NaIO}_3$	x) Hexacianuroferrato(II) de potasio	$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
m) Yoduro de sodio	$\text{NaI}$	y) Fluoruro de potasio	$\text{KF}$ 

**8**

a) Hidróxido de cobalto(3+)	$\text{Co}(\text{OH})_3$	k) Hidrogeno(sulfuro) de plata	$\text{AgHS}$
b) Azano	$\text{NH}_3$	l) Dihidroxidodioxidocromo	$\text{H}_2\text{CrO}_4$
c) Hidróxido de plomo(4+)	$\text{Pb}(\text{OH})_4$	m) Dibromuro de pentaóxígeno	$\text{O}_5\text{Br}_2$
d) Arsano	$\text{AsH}_3$	n) Hidrogeno(oxidobromato)	$\text{HBrO}$
e) Hidroxidotrioxidonitrato de magnesio	$\text{MgNO}_3(\text{OH})$	ñ) Hidruro de platino(IV)	$\text{PtH}_4$
f) Oxidoclorato(1-) de sodio	$\text{NaClO}_3$	o) Trihidroxidooxidofosforo	$\text{H}_3\text{PO}_4$
g) Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de calcio	$\text{CaHPO}_4$	p) Bis[hidrogeno(telururo)] de cobre	$\text{Cu}(\text{HTe})_2$
h) Hidroxidodioxidonitrogeno	$\text{HNO}_3$	q) Bis[hidroxidodioxidosulfato(1-)] de plomo(2+)	$\text{Pb}(\text{HSO}_3)_2$
i) Trioxidoclorato(1-) de cobalto(3+)	$\text{Co}(\text{ClO}_3)_3$	r) Bis(tetraoxidosulfato) de aluminio y potasio	$\text{AlK}(\text{SO}_4)_2$
j) Tetraoxidosulfato(2-) de hierro(3+)	$\text{Fe}(\text{SO}_4)_3$	s) $\mu$ -oxido-bis[trioxidocromo(2-)] de potasio	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

**9**

a) Sulfato de potasio	$\text{K}_2\text{SO}_4$	n) Dihidrogenofosfato de amonio	$\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$
b) Peryodato de potasio	$\text{KIO}_4$	ñ) Hidrogenofosfato de amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$
c) Sulfito de potasio	$\text{K}_2\text{SO}_3$	o) Hidróxido de amonio	$\text{NH}_4\text{OH}$
d) Sulfocianuro de potasio (tiocianato de potasio)	$\text{KSCN}$	p) Trioxidonitrato(1-) de amonio	$\text{NH}_4\text{NO}_3$
e) Trioxidoyodato de potasio	$\text{KIO}_3$	q) Perclorato de amonio	$\text{NH}_4\text{ClO}_4$
f) Yoduro de potasio	$\text{KI}$	r) Sulfato de amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
g) Hidrogenocarbonato de amonio	$\text{NH}_4\text{HCO}_3$	s) Sulfito de amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_3$
h) Hidrogeno(tetraoxidosulfato) de amonio	$\text{NH}_4\text{HSO}_4$	t) Sulfocianuro de amonio	$\text{NH}_4\text{SCN}$
i) Bromuro de amonio	$\text{NH}_4\text{Br}$	u) Sulfuro de amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$
j) Carbonato de amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	v) Tiosulfato de amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{S}_2\text{O}_3$
k) Cloruro de amonio	$\text{NH}_4\text{Cl}$	w) Trioxidocarbonato(2-) de plata	$\text{Ag}_2\text{CO}_3$
l) Cromato de amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$	x) Cianuro de plata	$\text{AgCN}$
m) Dicromato de amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	y) Cloruro de plata	$\text{AgCl}$

## 10

a) Bromuro de magnesio	$MgBr_2$	n) Fluoruro de magnesio	$MgF_2$
b) Carbonato de magnesio	$MgCO_3$	ñ) Carbonato de calcio	$CaCO_3$
c) Cloruro de magnesio	$MgCl_2$	o) Cloruro de calcio	$CaCl_2$
d) Tetraoxidocromato(2-) de magnesio	$MgCrO_4$	p) Dihidrogenofosfato de calcio	$Ca(H_2PO_4)_2$
e) Hidrogenofosfato de magnesio	$MgHPO_4$	q) Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de calcio	$CaHPO_4$
f) Bis(tetraoxidofosfato) de dimagnesio	$Mg_3(PO_4)_2$	r) Fosfato de calcio	$Ca_3(PO_4)_2$
g) Nitrato de magnesio	$Mg(NO_3)_2$	s) Hidróxido de calcio	$Ca(OH)_2$
h) Óxido de magnesio	$MgO$	t) Nitrato de calcio	$Ca(NO_3)_2$
i) Sulfato de magnesio	$MgSO_4$	u) Óxido de calcio	$CaO$
j) Dihidrogenofosfato de magnesio	$Mg(H_2PO_4)_2$	v) Sulfato de calcio	$CaSO_4$
k) Hidróxido de magnesio	$Mg(OH)_2$	w) Tetraoxidowolframato(2-) de calcio	$CaWO_4$
l) Bis(tetraoxidoclorato) de magnesio	$Mg(ClO_4)_2$	x) Bromuro de calcio	$CaBr_2$
m) Tiosulfato de magnesio	$MgS_2O_3$	y) Fluoruro de calcio	$CaF_2$

## 11

a) Ácido sulfúrico	$H_2SO_4$	j) Trioxoperoxoclorato(VII) de hidrógeno	$HClO_5$
b) Dihidroxidodioxidoazufre	$H_2SO_4$	k) Dicromato	$Cr_2O_7^{2-}$
c) Dihidrogeno(tetraoxidosulfato)	$H_2SO_4$	l) Trioxidocarbonato tetraoxidosulfato de plomo	$PbCO_3SO_4$
d) Tetraoxidosulfato(VI) de hidrógeno	$H_2SO_4$	m) Hidroxidodioxidosulfurocloro	$HClSO_3$
e) Hidrogenotelururo(1-) de níquel (2+)	$Ni(HTe)_2$	n) Dibromuro de heptaoxígeno	$O_7Br_2$
f) Tetraoxidosulfato(2-)	$SO_4^{2-}$	ñ) Tetraoxidoclorato(1-)	$ClO_4^-$
g) $\mu$ -óxido-tris[dihidroxidooxidofosforo]	$H_5P_3O_{10}$	o) Dióxido(2-) de níquel(2+)	$NiO_2$
h) Óxido de cromo(3+)	$Cr_2O_3$	p) Hidrogeno(dioxidosulfato)(1-)	$HSO_2^-$
i) Bis[hidrogeno(seleniuro)] de níquel	$Ni(HSe)_2$	q) Oxonio	$H_3O^+$

## 12

a) Yoduro de estroncio	$SrI_2$	n) Cloruro de cinc	$ZnCl_2$
b) Trioxidocarbonato(2-) de bario	$BaCO_3$	ñ) Nitrato de cinc	$Zn(NO_3)_2$
c) Cloruro de bario	$BaCl_2$	o) Óxido de cinc	$ZnO$
d) Cromato de bario	$BaCrO_4$	p) Sulfato de cinc	$ZnSO_4$
e) Fluoruro de bario	$BaF_2$	q) Peróxido de cinc	$ZnO_2$
f) Hidróxido de bario	$Ba(OH)_2$	r) Sulfuro de cinc	$ZnS$
g) Nitrato de bario	$Ba(NO_3)_2$	s) Yoduro de cinc	$ZnI_2$
h) Perclorato de bario	$Ba(ClO_4)_2$	t) Fluoruro de cinc	$ZnF_2$
i) Tetraoxidosulfato(2-) de bario	$BaSO_4$	u) Bromuro de cadmio	$CdBr_2$
j) Dióxido de bario	$BaO_2$	v) Cloruro de cadmio	$CdCl_2$
k) Hidruro de bario	$BaH_2$	w) Hidróxido de cadmio	$Cd(OH)_2$
l) Óxido de bario	$BaO$	x) Nitrato de cadmio	$Cd(NO_3)_2$
m) Yoduro de bario	$BaI_2$	y) Sulfato de cadmio	$CdSO_4$

**13**

a) Fluoruro de cobre(II)	$\text{CuF}_2$	n) Sulfuro de mercurio(II)	$\text{HgS}$
b) Cloruro de mercurio(I)	$\text{HgCl}; \text{Hg}_2\text{Cl}_2$	ñ) Nitrato de bismuto (III)	$\text{Bi}(\text{NO}_3)_3$
c) Nitrato de mercurio(I)	$\text{HgNO}_3; \text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2$	o) Cloruro de bismuto (III)	$\text{BiCl}_3$
d) Sulfato de mercurio(I)	$\text{Hg}_2\text{SO}_4$	p) Trióxido de dibismuto	$\text{Bi}_2\text{O}_3$
e) Yoduro de mercurio(I)	$\text{HgI}; \text{Hg}_2\text{I}_2$	q) Yoduro de bismuto(III)	$\text{BiI}_3$
f) Bromuro de mercurio(II)	$\text{HgBr}_2$	r) Cloruro de aluminio	$\text{AlCl}_3$
g) Cloruro de mercurio(II)	$\text{HgCl}_2$	s) Sulfato de aluminio	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
h) Trioxidonitrato(1-) de mercurio(2+)	$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$	t) Nitrato de aluminio	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
i) Óxido de mercurio(II)	$\text{HgO}$	u) Óxido de aluminio	$\text{Al}_2\text{O}_3$
j) Sulfato de mercurio(II)	$\text{HgSO}_4$	v) Sulfato (doble) de aluminio y potasio	$\text{AlK}(\text{SO}_4)_2$
k) Sulfocianuro de mercurio(II)	$\text{Hg}(\text{SCN})_2$	w) Sulfato (doble) de aluminio y amonio	$\text{AlNH}_4(\text{SO}_4)_2$
l) Yoduro de mercurio(II)	$\text{HgI}_2$	x) Trihidróxido de aluminio	$\text{Al}(\text{OH})_3$
m) Dicianuro de mercurio	$\text{Hg}(\text{CN})_2$	y) Hidróxido de aluminio	$\text{Al}(\text{OH})_3$

**14**

a) Bromuro de fósforo(3+)	$\text{PBr}_3$	k) Dióxido(2-)	$\text{O}_2^{2-}$
b) Óxido de cobalto(III)	$\text{Co}_2\text{O}_3$	l) Trihidrogeno(tetraoxidofosfato)	$\text{H}_3\text{PO}_4$
c) Dicloruro de trioxígeno	$\text{O}_3\text{Cl}_2$	m) Cloruro de azufre(2+)	$\text{SCl}_2$
d) Sulfuro de hierro(II)	$\text{FeS}$	n) Sulfano	$\text{H}_2\text{S}$
e) Dióxido(2-) de hierro(1+)	$\text{Fe}_2\text{O}_2$	ñ) Hidruro de mercurio(2+)	$\text{HgH}_2$
f) Sulfuro de hidrógeno	$\text{H}_2\text{S}$	o) Dimercurio(2+)	$\text{Hg}_2^{2+}$
g) Hidróxido de hierro(3+)	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	p) Hidrogeno(sulfuro)	$\text{H}_2\text{S}$
h) Hidruro de cinc	$\text{ZnH}_2$	q) Trioxidoclorato(1-) de rubidio(1+)	$\text{RbClO}_3$
i) Clorano	$\text{HCl}$	r) Bis[hidrogeno(trioxidosulfato)] de plomo	$\text{Pb}(\text{HSO}_3)_2$
j) Bromuro de estroncio	$\text{SrBr}_2$	s) Ácido sulfhídrico	$\text{H}_2\text{S}$

**15**

a) Sulfato (doble) de diamonio y hierro(II)	$\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2$	n) Nitrato de cromo(III)	$\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$
b) Sulfato (doble) de amonio y hierro(III)	$\text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2$	ñ) Sulfato de cromo(III)	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$
c) Trifluoruro de hierro	$\text{FeF}_3$	o) Hidróxido de cromo(III)	$\text{Cr}(\text{OH})_3$
d) Cloruro de cobalto(II)	$\text{CoCl}_2$	p) Trióxido de dicromo	$\text{Cr}_2\text{O}_3$
e) Nitrato de cobalto(II)	$\text{Co}(\text{NO}_3)_2$	q) Sulfato (doble) de cromo(III) y potasio	$\text{CrK}(\text{SO}_4)_2$
f) Tetraoxidosulfato(2-) de cobalto(2+)	$\text{CoSO}_4$	r) Fluoruro de manganeso(II)	$\text{MnF}_2$
g) Fluoruro de cobalto(II)	$\text{CoF}_2$	s) Dibromuro de manganeso	$\text{MnBr}_2$
h) Dicloruro de níquel	$\text{NiCl}_2$	t) Carbonato de manganeso(II)	$\text{MnCO}_3$
i) Nitrato de níquel(II)	$\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$	u) Cloruro de manganeso(II)	$\text{MnCl}_2$
j) Sulfato de níquel(II)	$\text{NiSO}_4$	v) Sulfato de manganeso(II)	$\text{MnSO}_4$
k) Óxido de níquel(II)	$\text{NiO}$	w) Nitrato de manganeso(II)	$\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$
l) Bromuro de níquel(II)	$\text{NiBr}_2$	x) Dióxido de manganeso	$\text{Al}(\text{OH})_3$
m) Tricloruro de cromo	$\text{CrCl}_3$	y) Carbonato de plomo(II)	$\text{PbCO}_3$

16

	Nomenclatura sistemática	Nomenclatura de Stock
a) $PI_3$	triyoduro de fósforo	yoduro de fósforo(III)
b) $As_2O_3$	trióxido de diarsénico	óxido de arsénico(III)
c) $AsCl_3$	tricloruro de arsénico	cloruro de arsénico(III)
d) $As_2O_5$	pentaóxido de diarsénico	óxido de arsénico(V)
e) $Sb_2O_3$	trióxido de diantimonio	óxido de antimonio(III)
f) $Sb_2S_3$	trisulfuro de diantimonio	sulfuro de antimonio(III)
g) $SbCl_3$	tricloruro de antimonio	cloruro de antimonio(III)
h) $SbF_3$	trifluoruro de antimonio	fluoruro de antimonio(III)
i) $SbCl_5$	pentacloruro de antimonio	cloruro de antimonio(V)
j) $SbF_5$	pentafluoruro de antimonio	fluoruro de antimonio(V)
k) $Sb_2S_5$	pentasulfuro de diantimonio	sulfuro de antimonio(V)
l) $CS_2$	disulfuro de carbono	sulfuro de carbono
m) $CCl_4$	tetracloruro de carbono	cloruro de carbono
n) $CO_2$	dióxido de carbono	óxido de carbono(IV)
ñ) $CO$	monóxido de carbono	óxido de carbono(II)
o) $CsCl$	cloruro de cesio	cloruro de cesio
p) $Cr_2S_3$	trisulfuro de dicromo	sulfuro de cromo(III)
q) $O_5Cl_2$	dicloruro de pentaóxígeno	óxido del cloro(V)
r) $HBrO_2$	hidrogeno(dioxidobromato)	hidroxidooxidobromo
s) $Cu(BrO_2)_2$	dioxidobromato(1-) de cobre(2+)	bis(dioxidobromato) de cobre
t) $Ca(H_2PO_4)_2$	bis[dihidroxidodioxidofosfato(1-)] de calcio(2+)	dihidrogenofosfato de calcio
u) $K_2Cr_2O_7$	$\mu$ -óxido-bis(trioxidocromo)(2-) de potasio(1+)	heptaoxidodicromato de dipotasio