

Óxidos, peróxidos, hidruros, sales

7 Formula los siguientes compuestos:

Nombre	Fórmula	Nombre	Fórmula
Sulfuro de hidrógeno		Trióxido de dihierro	
Amoniaco		Óxido de dicobre	
Hidruro de magnesio		Dióxido de azufre	
Trihidruro de fósforo		Heptaóxido de dicloro	
Polano		Óxido de nitrógeno(V)	
Cloruro de hidrógeno		Peróxido de litio	
Hidruro de aluminio		Peróxido de calcio	
Tetrahidruro de carbono		Trióxido de dicromo	
Hidruro de berilio		Pentaóxido de dinitrógeno	
Hidruro de estroncio		Trióxido de dialuminio	
Fluoruro de hidrógeno		Dicloruro de oxígeno	
Hidrógeno (bromuro)		Trióxido de dinitrógeno	
Trihidruro de nitrógeno		Óxido de magnesio	
Ácido clorhídrico		Peróxido de bario	
Hidruro de potasio		Óxido de hierro(3+)	
Hidruro de plomo(II)		Dicloruro de pentaóxígeno	
Hidruro de litio		Dióxido de azufre	
Hidruro de bario		Trióxido de dinitrógeno	
Hidruro de estaño(4+)		Dicloruro de trióxígeno	
Ácido bromhídrico		Dióxido de manganeso	
Hidruro de calcio		Óxido de azufre(VI)	
Hidruro de sodio		Diioduro de heptaóxígeno	
Ácido yodhídrico		Dibromuro de pentaóxígeno	
Hidruro de rubidio		Óxido de arsénico(3+)	
Ácido fluorhídrico		Dióxido de silicio	
Tetrahidruro de silicio		Óxido de nitrógeno(I)	
Hidruro de cesio		Óxido de dinitrógeno	
Trihidruro de antimonio		Trióxido de azufre	
Ácido telurhídrico		Pentaóxido de difósforo	
Trihidruro de arsénico		Óxido de calcio	

8 Nombra los siguientes compuestos binarios:

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
H ₂ S		PbH ₄	
NH ₃		LiH	
MgH ₂		BaH ₂	
PH ₃		SnH ₄	
HCl		H ₂ O	
AlH ₃		NaH	
CH ₄		HI (ac)	
BeH ₂		RbH	
SrH ₂		SiH ₄	
HBr		CsH	
CrH ₃		SbH ₃	
HCl (ac)		H ₂ Te (ac)	
KH		AsH ₃	

9 Nombra las siguientes combinaciones binarias del oxígeno:

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
Fe ₂ O ₃		OCl ₂	
Cu ₂ O		TeO ₂	
SO ₂		NO	
O ₇ Cl ₂		O ₃ Cl ₂	
N ₂ O ₅		MnO	
Li ₂ O ₂		SeO ₃	
CaO ₂		OBr ₂	
Cr ₂ O ₃		O ₃ Br ₂	
Sb ₂ O ₅		As ₂ O ₃	
Al ₂ O ₃		SiO ₂	
O ₅ Cl ₂		N ₂ O	
N ₂ O ₃		NO ₂	
MgO		SO ₃	
BaO ₂		P ₂ O ₅	
FeO		CaO	

10 Nombra los siguientes compuestos con la nomenclatura de composición:

Fórmula	Con prefijos multiplicadores	Con el número de oxidación	Con el valor de la carga iónica
N_2O_3			
N_2O_5			
NO			
N_2O			
NO_2			
CrO_3			
Cr_2O_3			
CrO			
FeO			
Fe_2O_3			
TeO_3			
SO_2			
SO_3			
CaF_2			
$FeCl_2$			
$FeCl_3$			
CuBr			
V_2S_5			
PbI_2			
CrS			
Cr_2S_3			
$CoBr_3$			
P_2O_3			
PCl_3			

11 Nombra los siguientes compuestos con la nomenclatura de composición:

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
O_3Br_2		O_3Cl_2	
O_5Cl_2		Ol_2	
O_7I_2		O_5Br_2	
OBr_2		O_7Cl_2	

Compuestos ternarios

Hidróxidos

12 Nombra los siguientes compuestos:

	Con prefijos multiplicadores	Con el número de oxidación
a) NaOH	_____	_____
b) $\text{Ca}(\text{OH})_2$	_____	_____
c) $\text{Al}(\text{OH})_3$	_____	_____
d) $\text{Mg}(\text{OH})_2$	_____	_____
e) $\text{Cr}(\text{OH})_3$	_____	_____
f) $\text{Cr}(\text{OH})_2$	_____	_____
g) $\text{Pt}(\text{OH})_4$	_____	_____
h) $\text{Sr}(\text{OH})_2$	_____	_____
i) $\text{Pb}(\text{OH})_2$	_____	_____
j) $\text{Ra}(\text{OH})_2$	_____	_____
k) $\text{Cd}(\text{OH})_2$	_____	_____
l) $\text{Sn}(\text{OH})_4$	_____	_____
m) $\text{Sn}(\text{OH})_2$	_____	_____
n) NH_4OH	_____	_____
ñ) $\text{Fe}(\text{OH})_3$	_____	_____
o) $\text{Pb}(\text{OH})_4$	_____	_____
p) $\text{Fe}(\text{OH})_2$	_____	_____
q) $\text{Co}(\text{OH})_3$	_____	_____
r) $\text{Ni}(\text{OH})_2$	_____	_____
s) $\text{Ba}(\text{OH})_2$	_____	_____

13 Formula los siguientes compuestos:

a) Hidróxido de plata	_____	k) Hidróxido de magnesio	_____
b) Dihidróxido de berilio	_____	l) Hidróxido de hierro(II)	_____
c) Hidróxido de cromo(III)	_____	m) Hidróxido de potasio	_____
d) Hidróxido de estaño(IV)	_____	n) Hidróxido de platino(II)	_____
e) Hidróxido de calcio	_____	ñ) Hidróxido de estroncio	_____
f) Trihidróxido de aluminio	_____	o) Hidróxido de cobalto(3+)	_____
g) Hidróxido de estaño(2+)	_____	p) Hidróxido de plomo(IV)	_____
h) Hidróxido de radio	_____	q) Dihidróxido de cinc	_____
i) Hidróxido de níquel(II)	_____	r) Hidróxido de oro(III)	_____
j) Hidróxido de cobre(1+)	_____	s) Hidróxido de cobalto(2+)	_____

Compuestos ternarios

Ácidos oxoácidos

14 Nombra los siguientes compuestos, utilizando las nomenclaturas que se indican:

	Nomenclatura tradicional aceptada	Nomenclatura de adición	Nomenclatura de hidrógeno
a) H_2SO_4	_____	_____	_____
b) HNO_3	_____	_____	_____
c) H_2SO_3	_____	_____	_____
d) HClO_4	_____	_____	_____
e) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$	_____	_____	_____
f) HIO_3	_____	_____	_____
g) HBrO	_____	_____	_____
h) HClO_2	_____	_____	_____
i) H_2SeO_2	_____	_____	_____
j) H_2CO_3	_____	_____	_____
k) HNO_2	_____	_____	_____
l) H_2SeO_3	_____	_____	_____
m) HPO_3	_____	_____	_____
n) H_3AsO_4	_____	_____	_____
ñ) H_2TeO_4	_____	_____	_____
o) H_3SbO_3	_____	_____	_____

15 Formula los siguientes compuestos:

a) Ácido nítrico	_____	k) Trihidrogeno(trioxidoarseniato)	_____
b) Hidrogeno(oxidoyodato)	_____	l) Trihidroxidofósforo	_____
c) Dihidroxidodioxidoazufre	_____	m) Hidrogeno(dioxidonitrato)	_____
d) Hidroxidooxidonitrogeno	_____	n) Hidrogeno(trioxidoyodato)	_____
e) Ácido hipocloroso	_____	ñ) Hidroxidooxidobromo	_____
f) Dihidrogeno(trioxidocarbonato)	_____	o) Ácido permangánico	_____
g) Hidrogeno(trioxidobromato)	_____	p) Hidroxidodioxidobromo	_____
h) Ácido sulfuroso	_____	q) Dihidrogeno(heptaoxidodicromato)	_____
i) Trihidroxidooxidofósforo	_____	r) Hidroxidotrioxidocloro	_____
j) Ácido (orto)fosfórico	_____	s) Dihidroxidodioxidoazufre	_____

16 Formula los siguientes compuestos ternarios:

- a) Ácido nítrico _____
- b) Hidroxidooxidonitrógeno _____
- c) Hidrogeno(trioxidofosfato) _____
- d) Ácido fosforoso _____
- e) Trihidrogeno(trioxidoarseniato) _____
- f) Ácido sulfúrico _____
- g) Dihidroxidodioxidoselenio _____
- h) Hidroxidotrioxidocloro _____
- i) Hidrogeno(dioxidobromato) _____
- j) Hidroxidotrioxidoyodo _____
- k) Ácido hipoyodoso _____
- l) Ácido permangánico _____
- m) Hidrogeno(oxidoyodato) _____

- n) Hidrogeno(oxidobromato) _____
- ñ) Ácido dicrómico _____
- o) Hidroxidodioxidocloro _____
- p) Hidrogeno(oxidoclorato) _____
- q) Ácido selénico _____
- r) Dihidrogeno(trioxidosulfato) _____
- s) Hidrogeno(dioxidofosfato) _____
- t) Hidrogeno(dioxidonitrato) _____
- u) Dihidroxidooxidoselenio _____
- v) Ácido fosfórico _____
- w) Dihidrogeno(heptaoxidodicromato) _____
- x) Hidrogeno(oxidoborato) _____
- y) Hidroxidooxidobromo _____

17 Formula los siguientes compuestos:

- a) Dihidroxidodioxidoteluro _____
- b) Dihidrogeno(tetraoxidomanganato) _____
- c) Ácido mangánico _____
- d) Hidroxidodioxidoyodo _____
- e) Ácido crómico _____
- f) Bis(oxidobromato) de calcio _____
- g) Cloruro de estroncio _____
- h) Sulfato de plomo(IV) _____
- i) Sulfuro de sodio _____
- j) Trioxidocarbonato(2-) de calcio _____
- k) Bromuro de aluminio _____
- l) Tetraoxidocromato de dipotasio _____
- m) Dicromato de potasio _____

- n) Cloruro de calcio _____
- ñ) Permanganato de potasio _____
- o) Sulfato de amonio _____
- p) Trioxidonitrato(1-) de litio _____
- q) Tetraoxidosulfato de disodio _____
- r) Tris(tetraoxidosulfato) de dihierro _____
- s) Tetraoxidomanganato(1-) de plata _____
- t) Nitrito de amonio _____
- u) Tris(trioxidosulfato) de dicerio _____
- v) Tetraoxidoseleniato de diplomo _____
- w) Cloruro de potasio _____
- x) Tetraoxidosilicato de tetralitio _____
- y) Tetraoxidosulfato(2-) de hierro(2+) _____

Oxisales neutras

18 Nombra los siguientes compuestos:

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura de adición	Nomenclatura estequiométrica
a) Na_2SO_4			
b) $\text{Al}(\text{ClO}_3)_3$			
c) CaSO_4			
d) AgNO_3			
e) Na_3PO_4			
f) FeSO_4			
g) $\text{Ca}(\text{ClO})_2$			
h) KMnO_4			
i) CuSO_4			
j) CaCO_3			
k) KClO_4			
l) LiBrO_3			
m) $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$			
n) KBrO_2			
ñ) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$			
o) $\text{Co}(\text{ClO}_2)_2$			
p) $\text{Ni}_2(\text{SeO}_3)_3$			
q) FePO_3			
r) Li_2SiO_3			
s) $\text{Cr}_2(\text{TeO}_4)_3$			

19 Formula los siguientes compuestos:

a) Sulfato de cromo(III)		j) Trioxidoiodato(1-) de níquel(3+)	
b) Tetraoxidomanganato(1-) de potasio		k) Dioxidobromato de litio	
c) Sulfato de hierro(III)		l) Dioxidonitrato(1-) de hierro(2+)	
d) Hipoclorito de calcio		m) Tetraoxidocromato de disodio	
e) Perclorato de potasio		n) Bis(trioxidonitrato) de calcio	
f) Tetraoxidosulfato de disodio		ñ) Tetraoxidosulfato(2-) de aluminio	
g) Oxidoclorato(1-) de potasio		o) Trioxidosilicato de disodio	
h) Tris(tetraoxidosulfato) de dihierro		p) Nitrato de plata	
i) Trioxidosilicato(2-) de cobre(2+)		q) Trioxidocarbonato(2-) de hierro(2+)	