

Compuestos binarios

Compuestos binarios del oxígeno

1 Nombra los siguientes compuestos con la nomenclatura de composición:

	Con prefijos multiplicadores	Con el número de oxidación	Con el valor de la carga iónica
FeO			
N ₂ O ₃			
SO ₂			
Cr ₂ O ₃			
P ₂ O ₃			
CO ₂			
MnO ₂			
CO			

2 Nombra los siguientes compuestos con la nomenclatura anterior a 2005:

- | | |
|---|---|
| a) O ₇ Cl ₂ _____ | d) OBr ₂ _____ |
| b) O ₃ Br ₂ _____ | e) O ₅ Cl ₂ _____ |
| c) O ₅ I ₂ _____ | f) O ₃ Cl ₂ _____ |

3 Formula los óxidos que se indican:

- | | |
|---------------------------------|-------------------------------|
| a) Trióxido de dicromo _____ | j) Óxido de plomo(4+) _____ |
| b) Óxido de nitrógeno(V) _____ | k) Trióxido de azufre _____ |
| c) Óxido de calcio _____ | l) Óxido de cobalto(II) _____ |
| d) Dióxido de nitrógeno _____ | m) Óxido de níquel(3+) _____ |
| e) Óxido de azufre(4+) _____ | n) Dióxido de azufre _____ |
| f) Óxido de hierro(2+) _____ | ñ) Óxido de cobre(I) _____ |
| g) Óxido de nitrógeno(3+) _____ | o) Óxido de hierro(III) _____ |
| h) Óxido de hierro(3+) _____ | p) Óxido de plomo(II) _____ |
| i) Trióxido de telurio _____ | q) Óxido de azufre(VI) _____ |

4 Formula los haluros de oxígeno que se indican:

- | | |
|------------------------------------|------------------------------------|
| a) Dicloruro de oxígeno _____ | d) Dicloruro de pentaoxígeno _____ |
| b) Dibromuro de heptaoxígeno _____ | e) Dibromuro de oxígeno _____ |
| c) Diyoduro de trioxígeno _____ | f) Diyoduro de trioxígeno _____ |

Compuestos binarios del hidrógeno

5 Nombra los siguientes compuestos de dos formas diferentes:

- a) H_2S _____
- b) CH_4 _____
- c) HCl _____
- d) NH_3 _____
- e) BaH_2 _____
- f) HCl (ac) _____
- g) HI _____
- h) H_2Te (ac) _____
- i) NaH _____
- j) LiH _____
- k) KH _____
- l) CaH_2 _____
- m) HBr _____
- n) SiH_4 _____
- ñ) AsH_3 _____
- o) AlH_3 _____
- p) FeH_2 _____
- q) PH_3 _____

6 Formula los siguientes compuestos:

- | | | | |
|--------------------------|-------|---------------------------|-------|
| a) Hidrógeno (cloruro) | _____ | j) Hidruro de silicio | _____ |
| b) Amoniaco | _____ | k) Seleniuro de hidrógeno | _____ |
| c) Metano | _____ | l) Trihidruro de fósforo | _____ |
| d) Sulfuro de hidrógeno | _____ | m) Dihidruro de bario | _____ |
| e) Fluoruro de hidrógeno | _____ | n) Ácido clorhídrico | _____ |
| f) Hidruro de litio | _____ | ñ) Tetrahidruro de plomo | _____ |
| g) Hidruro de potasio | _____ | o) Ácido telurhídrico | _____ |
| h) Hidruro de calcio | _____ | p) Hidruro de sodio | _____ |
| i) Bromuro de hidrógeno | _____ | q) Hidruro de plomo(2+) | _____ |

Óxidos, peróxidos, hidruros, sales

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 pentaoxígeno	
Hidruro de litio		Dióxido de azufre	
Hidruro de bario		Trióxido de dinitrógeno	
Hidruro de estaño(4+)		Dicloruro de trioxígeno	
Ácido bromhídrico		Dióxido de manganeso	
Hidruro de calcio		Óxido de azufre(VI)	
Hidruro de sodio		Diyoduro de heptaoxígeno	
Ácido yodhídrico		Dibromuro de pentaoxígeno	
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	

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 pentaoxígeno	
Hidruro de litio		Dióxido de azufre	
Hidruro de bario		Trióxido de dinitrógeno	
Hidruro de estaño(4+)		Dicloruro de trioxígeno	
Ácido bromhídrico		Dióxido de manganeso	
Hidruro de calcio		Óxido de azufre(VI)	
Hidruro de sodio		Diyoduro de heptaoxígeno	
Ácido yodhídrico		Dibromuro de pentaoxígeno	
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		OI_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) Ca(OH) ₂ | _____ | _____ |
| c) Al(OH) ₃ | _____ | _____ |
| d) Mg(OH) ₂ | _____ | _____ |
| e) Cr(OH) ₃ | _____ | _____ |
| f) Cr(OH) ₂ | _____ | _____ |
| g) Pt(OH) ₄ | _____ | _____ |
| h) Sr(OH) ₂ | _____ | _____ |
| i) Pb(OH) ₂ | _____ | _____ |
| j) Ra(OH) ₂ | _____ | _____ |
| k) Cd(OH) ₂ | _____ | _____ |
| l) Sn(OH) ₄ | _____ | _____ |
| m) Sn(OH) ₂ | _____ | _____ |
| n) NH ₄ OH | _____ | _____ |
| ñ) Fe(OH) ₃ | _____ | _____ |
| o) Pb(OH) ₄ | _____ | _____ |
| p) Fe(OH) ₂ | _____ | _____ |
| q) Co(OH) ₃ | _____ | _____ |
| r) Ni(OH) ₂ | _____ | _____ |
| s) Ba(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) $H_4P_2O_7$	_____	_____	_____
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 | _____ | n) Hidrogeno(oxidobromato) | _____ |
| b) Hidroxidooxidonitrógeno | _____ | ñ) Ácido dicrómico | _____ |
| c) Hidrogeno(trioxidofosfato) | _____ | o) Hidroxidodioxidocloro | _____ |
| d) Ácido fosforoso | _____ | p) Hidrogeno(oxidoclorato) | _____ |
| e) Trihidrogeno(trioxidoarseniato) | _____ | q) Ácido selénico | _____ |
| f) Ácido sulfúrico | _____ | r) Dihidrogeno(trioxidosulfato) | _____ |
| g) Dihidroxidodioxidoselenio | _____ | s) Hidrogeno(dioxidofosfato) | _____ |
| h) Hidroxidotrioxidocloro | _____ | t) Hidrogeno(dioxidonitrato) | _____ |
| i) Hidrogeno(dioxidobromato) | _____ | u) Dihidroxidooxidoselenio | _____ |
| j) Hidroxidotrioxidoyodo | _____ | v) Ácido fosfórico | _____ |
| k) Ácido hipoyodoso | _____ | w) Dihidrogeno(heptaoxidodicromato) | _____ |
| l) Ácido permangánico | _____ | x) Hidrogeno(oxidoborato) | _____ |
| m) Hidrogeno(oxidoyodato) | _____ | y) Hidroxidooxidobromo | _____ |

17 Formula los siguientes compuestos:

- | | | | |
|-------------------------------------|-------|--|-------|
| a) Dihidroxidodioxidoteluro | _____ | n) Cloruro de calcio | _____ |
| b) Dihidrogeno(tetraoxidomanganato) | _____ | ñ) Permanganato de potasio | _____ |
| c) Ácido mangánico | _____ | o) Sulfato de amonio | _____ |
| d) Hidroxidodioxidoyodo | _____ | p) Trioxidonitrato(1-) de litio | _____ |
| e) Ácido crómico | _____ | q) Tetraoxidosulfato de disodio | _____ |
| f) Bis(oxidobromato) de calcio | _____ | r) Tris(tetraoxidosulfato) de dihierro | _____ |
| g) Cloruro de estroncio | _____ | s) Tetraoxidomanganato(1-) de plata | _____ |
| h) Sulfato de plomo(IV) | _____ | t) Nitrito de amonio | _____ |
| i) Sulfuro de sodio | _____ | u) Tris(trioxidosulfato) de dicerio | _____ |
| j) Trioxidocarbonato(2-) de calcio | _____ | v) Tetraoxidoseleniato de diplomo | _____ |
| k) Bromuro de aluminio | _____ | w) Cloruro de potasio | _____ |
| l) Tetraoxidocromato de dipotasio | _____ | x) Tetraoxidosilicato de tetralitio | _____ |
| m) Dicromato de potasio | _____ | y) Tetraoxidosulfato(2-) de hierro(2+) | _____ |

Evaluación

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) Trioxidoyodato(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+)	_____

Compuestos cuaternarios

Oxiales ácidas

20 Nombra los siguientes compuestos por todas las nomenclaturas estudiadas:

- a) KHCO_3 _____
- b) Na_2HPO_4 _____
- c) CaHPO_4 _____
- d) $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ _____
- e) $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$ _____
- f) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_3$ _____
- g) Hg_2HAsO_4 _____
- h) $\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$ _____
- i) Ag_2HPO_4 _____
- j) $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$ _____
- k) LiH_2AsO_4 _____
- l) KHSO_4 _____
- m) $\text{Fe}(\text{H}_2\text{AsO}_4)_3$ _____
- n) MgHPO_4 _____

21 Formula los siguientes compuestos:

- a) Dihidrogenofosfato de potasio _____
- b) Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de dipotasio _____
- c) Hidrogenodicromato de amonio _____
- d) Dihidroxidodioxidofosfato(1-) de sodio _____
- e) Hidrogenosulfito de amonio _____
- f) Bis[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de calcio _____
- g) Hidroxidodioxidocarbonato(1-) de sodio _____
- h) Bis[hidrogeno(tetraoxidosulfato)] de magnesio _____
- i) Hidroxidotrioxidosulfato(1-) de potasio _____
- j) Bis[hidrogeno(trioxidocarbonato)] de calcio _____
- k) Hidroxidodioxidocarbonato(1-) de litio _____
- l) Bis[hidroxidotrioxidotelurato(1-)] de hierro(2+) _____
- m) Bis[hidrogeno(trioxidosulfato)] de berilio _____
- n) Hidrogenoselenito de cadmio _____

Evaluación

Sales básicas

22) Nombra los siguientes compuestos con dos de las nomenclaturas conocidas:

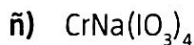
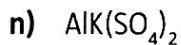
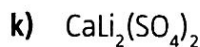
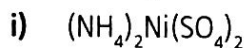
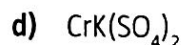
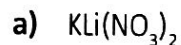
- a) $\text{MgCl}(\text{OH})$ _____
- b) $\text{HgNO}_3(\text{OH})$ _____
- c) $\text{CuNO}_2(\text{OH})$ _____
- d) $\text{BiNO}_3(\text{OH})_2$ _____
- e) $\text{Al}(\text{OH})\text{SO}_4$ _____
- f) $\text{BiCl}(\text{OH})_2$ _____
- g) $\text{FeClO}_4(\text{OH})_2$ _____
- h) $\text{Fe}(\text{OH})\text{SO}_4$ _____
- i) $\text{Ca}_2\text{CO}_3(\text{OH})_2$ _____
- j) $\text{CaCl}(\text{OH})$ _____
- k) $\text{FeClO}_3(\text{OH})_2$ _____
- l) $\text{CaNO}_3(\text{OH})$ _____
- m) $\text{Mg}_2\text{CO}_3(\text{OH})_2$ _____

23) Formula los siguientes compuestos:

- a) Bromuro hidróxido de níquel _____
- b) Dihidroxido trioxidonitrato de bismuto _____
- c) Trioxidoclorato hidróxido de cadmio _____
- d) Trioxidocarbonato dihidróxido de dicobre _____
- e) Sulfito dibásico de cobre(II) _____
- f) Carbonato dibásico de hierro(II) _____
- g) Clorato básico de estroncio _____
- h) Carbonato básico de hierro(III) _____
- i) Yodato básico de cobre(II) _____
- j) Carbonato dibásico de cinc _____
- k) Sulfato básico de níquel(III) _____
- l) Fosfato básico de platino(IV) _____
- m) Sulfato básico de oro(III) _____
- n) Yoduro básico de níquel(II) _____
- ñ) Nitrito básico de cobalto(II) _____

Sales múltiples

24 Usa dos nomenclaturas para nombrar los siguientes compuestos:



25 Formula los siguientes compuestos:

a) Silicato (doble) de cinc y cobre(II) _____

b) Trioxosulfato(IV) de oro y potasio _____

c) Fluoruro (doble) de amonio y estroncio _____

d) Bis(teraoxosulfato) de litio y sodio _____

e) Nitrato (doble) de calcio y sodio _____

f) Sulfato (doble) de amonio y hierro(III) _____

g) Fosfato (doble) de cromo(II) y litio _____

h) Carbonato (doble) de plata y potasio _____

i) Fosfato (triple) de litio, potasio y sodio _____

j) Disulfuro de hierro y potasio _____

k) Sulfato (doble) de cromo(III) y potasio _____

l) Carbonato-sulfato de plomo(IV) _____

Repaso

1 Nombra los siguientes compuestos con dos de las nomenclaturas conocidas:

Fórmula	Nombre	Nombre
AlCl_3		
Al_2O_3		
Sb_2O_3		
BaCO_3		
BaCrO_4		
BaF_2		
BaSO_4		
$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$		
CaCO_3		
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$		
CS_2		
CoCO_3		
SnO_2		
$\text{Sr}(\text{OH})_2$		
MgBr_2		
MgCrO_4		
MgO		
NH_4HCO_3		
NH_4Br		
$(\text{NH}_4)_2\text{CrO}_4$		
$\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$		
NH_4ClO_4		
$(\text{NH}_4)_2\text{S}$		
CaWO_4		
CuBr_2		
CuO		
$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$		
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$		
As_2O_3		
O_3Cl_2		

2 Nombra los siguientes compuestos con dos de las nomenclaturas conocidas:

Fórmula	Nombre	Nombre
Ba(NO ₃) ₂		
CdBr ₂		
CdSO ₄		
CaHPO ₄		
CCl ₄		
CoCl ₂		
SnCl ₂		
SrCO ₃		
P ₂ O ₅		
MgCl ₂		
Mg ₃ (PO ₄) ₂		
AlNH ₄ (SO ₄) ₂		
NH ₄ HSO ₄		
NH ₄ Cl		
(NH ₄) ₂ Cr ₂ O ₇		
NH ₄ OH		
(NH ₄) ₂ SO ₃		
(NH ₄) ₂ CO ₃		
CaSO ₄		
CuCl		
CrO ₃		
Cr ₂ (SO ₄) ₃		
H ₂ O ₂		
Fe(NO ₃) ₂		
FeSO ₄		
Li ₂ CO ₃		
OCl ₂		
LiNO ₃		
HBr		
O ₃ Br ₂		
H ₂ MoO ₄		
Fe ₂ (CrO ₄) ₃		

Repaso

3 Nombra los siguientes compuestos con dos de las nomenclaturas conocidas:

Fórmula	Nombre	Nombre
HClO_4		
H_2SO_3		
HIO_3		
MnO_2		
HgO		
NiCl_2		
Ag_2CO_3		
Ag_2SO_4		
CaO_2		
NaHCO_3		
NaClO_3		
Na_2HPO_4		
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$		
PbO_2		
KHSO_4		
KBr		
SrCrO_4		
FeCl_3		
Fe_2O_3		
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$		
Na_2O_2		
LiOH		
H_3BO_3		
HCl		
H_3PO_4		
HNO_3		
H_2SO_4		
HI		
$\text{H}_2\text{B}_4\text{O}_7$		
MnSO_4		
NiCO_3		
NiSO_4		

4 Nombra los siguientes compuestos con dos de las nomenclaturas conocidas:

Fórmula	Nombre	Nombre
$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$		
CaO		
$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$		
NaH_2SbO_4		
Na_3PO_4		
$\text{Na}_4\text{P}_2\text{O}_7$		
KHCO_3		
KBrO_3		
KClO_3		
K_2CrO_4		
K_2HPO_4		
HNO_2		
KIO_4		
Ce_2O_2		
$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$		
ZnSO_4		
KH_2PO_4		
RbHCO_3		
ZnNO_3OH		
NaHSO_3		
KHCr_2O_7		
MgClOH		
AgHSO_4		
FeKS_2		
KLiNaPO_4		
MgNaPO_4		
$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$		
$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$		
$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}$		
$[\text{Zn}(\text{H}_2\text{O})_6](\text{NO}_3)_2$		
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$		
KMnO_4		

5 Nombra los siguientes compuestos con dos de las nomenclaturas conocidas:

Fórmula	Nombre	Nombre
K_2SO_3		
NaI		
ZnO		
$HClO_4$		
$Ca(HSO_3)_2$		
$Al_2(OH)_4SO_4$		
K_3PO_4		
$CuIO_3(OH)$		
$KLi(NO_3)_2$		
P_2O_5		
$Cu(OH)_2$		
Cr_2O_3		
PbH_4		
$Cu(NO_2)_2$		
H_2SO_4		
NH_3		
$Hg(BrO_2)_2$		
$Hg_2P_2O_7$		
$Ca(HSO_4)_2$		
BaO_2		
AsH_3		
O_7Br_2		
H_2SO_5		
$Ni(OH)$		
$Fe(HSO_4)_2$		
$LiNa_3(SO_4)_2$		
$Fe(OH)SO_3$		
$MgNH_4PO_4$		
$[Ag(NH_3)_2]^+$		
$[CrCl(H_2O)_5]Cl_2$		
$K_2[PtCl_6]$		
$K_2[Pt(NO_2)_4]$		

6 Formula los siguientes compuestos químicos:

- | | | | |
|--|-------|---|-------|
| a) Trioxocarbonato(IV) de litio | _____ | n) Hidrogenosulfato de sodio | _____ |
| b) Cloruro de litio | _____ | ñ) Hidrogeno(trioxidosulfato) de disodio | _____ |
| c) Fluoruro de litio | _____ | o) Tetraborato de sodio | _____ |
| d) Hidróxido de litio | _____ | p) Trióxido(bromato) de sodio | _____ |
| e) Trióxidonitrato(1-) de litio | _____ | q) Bromuro de sodio | _____ |
| f) Sulfato de litio | _____ | r) Carbonato de sodio | _____ |
| g) Hidruro de litio | _____ | s) Clorato de sodio | _____ |
| h) Bromuro de litio | _____ | t) Cloruro de sodio | _____ |
| i) Tetraóxidoclorato de litio | _____ | u) Nitrito (doble) de cobalto(III) y trisodio | _____ |
| j) Tetrahidruro de aluminio y litio | _____ | v) Tetraóxidocromato de disodio | _____ |
| k) Yoduro de litio | _____ | w) Dicromato de sodio | _____ |
| l) Hidrogeno(trioxidocarbonato) de sodio | _____ | x) Fluoruro de sodio | _____ |
| m) Trióxidobismutato(1-) de sodio | _____ | y) Dihidrógeno (tetraóxidofosfato) de sodio | _____ |

7 Formula los siguientes compuestos químicos:

- | | | | |
|------------------------------------|-------|--|-------|
| a) Nitrato de sodio | _____ | n) Hidrogenocarbonato de potasio | _____ |
| b) Dioxidonitrato(1-) de sodio | _____ | ñ) Hidrogenotetraóxidosulfato(1-) de potasio | _____ |
| c) Dióxido de disodio | _____ | o) Bromato de potasio | _____ |
| d) Peryodato de sodio | _____ | p) Bromuro de potasio | _____ |
| e) Trióxidosilicato(2-) de sodio | _____ | q) Carbonato de potasio | _____ |
| f) Sulfato de sodio | _____ | r) Cianuro de potasio | _____ |
| g) Sulfito de sodio | _____ | s) Clorato de potasio | _____ |
| h) Tiocianato de sodio | _____ | t) Cloruro de potasio | _____ |
| i) Sulfuro de sodio | _____ | u) Cromato de potasio | _____ |
| j) Trióxidotiosulfato(2-) de sodio | _____ | v) Heptaóxidodicromato de potasio | _____ |
| k) Wolframato de sodio | _____ | w) Hexacianuroferrato(III) de potasio | _____ |
| l) Yodato de sodio | _____ | x) Hexacianuroferrato(II) de potasio | _____ |
| m) Yoduro de sodio | _____ | y) Fluoruro de potasio | _____ |

8 Formula los siguientes compuestos químicos:

- | | | | |
|---|-------|---|-------|
| a) Hidróxido de cobalto(3+) | _____ | k) Hidrogeno(sulfuro) de plata | _____ |
| b) Azano | _____ | l) Dihidroxidodioxidocromo | _____ |
| c) Hidróxido de plomo(4+) | _____ | m) Dibromuro de pentaoxígeno | _____ |
| d) Arsano | _____ | n) Hidrogeno(oxidobromato) | _____ |
| e) Hidroxidotrióxidonitrato de magnesio | _____ | ñ) Hidruro de platino(IV) | _____ |
| f) Oxidoclorato(1-) de sodio | _____ | o) Trihidroxidooxidofosforo | _____ |
| g) Hidrogeno(tetraóxidofosfato) de calcio | _____ | p) Bis[hidrogeno(telururo)] de cobre | _____ |
| h) Hidroxidodioxidonitrogeno | _____ | q) Bis[hidroxidodioxidosulfato(1-)] de plomo(2+) | _____ |
| i) Trióxidoclorato(1-) de cobalto(3+) | _____ | r) Bis(tetraóxidosulfato) de aluminio y potasio | _____ |
| j) Tetraóxidosulfato(2-) de hierro(3+) | _____ | s) μ -óxido-bis[trioxidocromo(2-)] de potasio | _____ |

9 Formula los siguientes compuestos químicos:

- | | | | |
|--|-------|-----------------------------------|-------|
| a) Sulfato de potasio | _____ | n) Dihidrogenofosfato de amonio | _____ |
| b) Peryodato de potasio | _____ | ñ) Hidrogenofosfato de amonio | _____ |
| c) Sulfito de potasio | _____ | o) Hidróxido de amonio | _____ |
| d) Sulfocianuro de potasio (tiocianato de potasio) | _____ | p) Trioxidonitrato(1-) de amonio | _____ |
| e) Trioxidoyodato de potasio | _____ | q) Perclorato de amonio | _____ |
| f) Yoduro de potasio | _____ | r) Sulfato de amonio | _____ |
| g) Hidrogenocarbonato de amonio | _____ | s) Sulfito de amonio | _____ |
| h) Hidrogeno(tetraoxidosulfato) de amonio | _____ | t) Sulfocianuro de amonio | _____ |
| i) Bromuro de amonio | _____ | u) Sulfuro de amonio | _____ |
| j) Carbonato de amonio | _____ | v) Tiosulfato de amonio | _____ |
| k) Cloruro de amonio | _____ | w) Trioxidocarbonato(2-) de plata | _____ |
| l) Cromato de amonio | _____ | x) Cianuro de plata | _____ |
| m) Dicromato de amonio | _____ | y) Cloruro de plata | _____ |

10 Formula los siguientes compuestos químicos:

- | | | | |
|---|-------|---|-------|
| a) Bromuro de magnesio | _____ | n) Fluoruro de magnesio | _____ |
| b) Carbonato de magnesio | _____ | ñ) Carbonato de calcio | _____ |
| c) Cloruro de magnesio | _____ | o) Cloruro de calcio | _____ |
| d) Tetraoxidocromato(2-) de magnesio | _____ | p) Dihidrogenofosfato de calcio | _____ |
| e) Hidrogenofosfato de magnesio | _____ | q) Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de calcio | _____ |
| f) Bis(tetraoxidofosfato) de dimagnesio | _____ | r) Fosfato de calcio | _____ |
| g) Nitrato de magnesio | _____ | s) Hidróxido de calcio | _____ |
| h) Óxido de magnesio | _____ | t) Nitrato de calcio | _____ |
| i) Sulfato de magnesio | _____ | u) Óxido de calcio | _____ |
| j) Dihidrogenofosfato de magnesio | _____ | v) Sulfato de calcio | _____ |
| k) Hidróxido de magnesio | _____ | w) Tetraoxidowolframato(2-) de calcio | _____ |
| l) Bis(tetraoxidoclorato) de magnesio | _____ | x) Bromuro de calcio | _____ |
| m) Tiosulfato de magnesio | _____ | y) Fluoruro de calcio | _____ |

11 Formula los siguientes compuestos químicos:

- | | | | |
|---|-------|---|-------|
| a) Ácido sulfúrico | _____ | j) Trioxoperoxoclorato(VII) de hidrógeno | _____ |
| b) Dihidroxidodioxidoazufre | _____ | k) Dicromato | _____ |
| c) Dihidrogeno(tetraoxidosulfato) | _____ | l) Trioxidocarbonato tetraoxidosulfato de plomo | _____ |
| d) Tetraoxidosulfato(VI) de hidrógeno | _____ | m) Hidroxidodioxidosulfurocloro | _____ |
| e) Hidrogenotelururo(1-) de níquel (2+) | _____ | n) Dibromuro de heptaoxígeno | _____ |
| f) Tetraoxidosulfato(2-) | _____ | ñ) Tetraoxidoclorato(1-) | _____ |
| g) μ -óxido-tris[dihidroxidooxidofosforo] | _____ | o) Dióxido(2-) de níquel(2+) | _____ |
| h) Óxido de cromo (3+) | _____ | p) Hidrogeno(dioxidosulfato)(1-) | _____ |
| i) Bis[hidrogeno(seleniuro)] de níquel | _____ | q) Oxonio | _____ |

12 Formula los siguientes compuestos químicos:

- | | | | |
|-----------------------------------|-------|------------------------|-------|
| a) Yoduro de estroncio | _____ | n) Cloruro de cinc | _____ |
| b) Trioxidocarbonato(2-) de bario | _____ | ñ) Nitrato de cinc | _____ |
| c) Cloruro de bario | _____ | o) Óxido de cinc | _____ |
| d) Cromato de bario | _____ | p) Sulfato de cinc | _____ |
| e) Fluoruro de bario | _____ | q) Peróxido de cinc | _____ |
| f) Hidróxido de bario | _____ | r) Sulfuro de cinc | _____ |
| g) Nitrato de bario | _____ | s) Yoduro de cinc | _____ |
| h) Perclorato de bario | _____ | t) Fluoruro de cinc | _____ |
| i) Tetraoxidosulfato(2-) de bario | _____ | u) Bromuro de cadmio | _____ |
| j) Dióxido de bario | _____ | v) Cloruro de cadmio | _____ |
| k) Hidruro de bario | _____ | w) Hidróxido de cadmio | _____ |
| l) Óxido de bario | _____ | x) Nitrato de cadmio | _____ |
| m) Yoduro de bario | _____ | y) Sulfato de cadmio | _____ |

13 Formula los siguientes compuestos químicos:

- | | | | |
|--|-------|--|-------|
| a) Fluoruro de cobre(II) | _____ | n) Sulfuro de mercurio(II) | _____ |
| b) Cloruro de mercurio(I) | _____ | ñ) Nitrato de bismuto(III) | _____ |
| c) Nitrato de mercurio(I) | _____ | o) Cloruro de bismuto(III) | _____ |
| d) Sulfato de mercurio(I) | _____ | p) Trióxido de dibismuto | _____ |
| e) Yoduro de mercurio(I) | _____ | q) Yoduro de bismuto(III) | _____ |
| f) Bromuro de mercurio(II) | _____ | r) Cloruro de aluminio | _____ |
| g) Cloruro de mercurio(II) | _____ | s) Sulfato de aluminio | _____ |
| h) Trioxidonitrato(1-) de mercurio(2+) | _____ | t) Nitrato de aluminio | _____ |
| i) Óxido de mercurio(II) | _____ | u) Óxido de aluminio | _____ |
| j) Sulfato de mercurio(II) | _____ | v) Sulfato (doble) de aluminio y potasio | _____ |
| k) Sulfocianuro de mercurio(II) | _____ | w) Sulfato (doble) de aluminio y amonio | _____ |
| l) Yoduro de mercurio(II) | _____ | x) Trihidróxido de aluminio | _____ |
| m) Dicianuro de mercurio | _____ | y) Hidróxido de aluminio | _____ |

14 Formula los siguientes compuestos químicos:

- | | | | |
|------------------------------|-------|---|-------|
| a) Bromuro de fósforo(3+) | _____ | k) Dióxido(2-) | _____ |
| b) Óxido de cobalto(III) | _____ | l) Trihidrogeno(tetraoxidofosfato) | _____ |
| c) Dicloruro de trioxígeno | _____ | m) Cloruro de azufre(2+) | _____ |
| d) Sulfuro de hierro(II) | _____ | n) Sulfano | _____ |
| e) Dióxido(2-) de hierro(1+) | _____ | ñ) Hidruro de mercurio(2+) | _____ |
| f) Sulfuro de hidrógeno | _____ | o) Dimercurio(2+) | _____ |
| g) Hidróxido de hierro(3+) | _____ | p) Hidrogeno(sulfuro) | _____ |
| h) Hidruro de cinc | _____ | q) Trioxidoclorato(1-) de rubidio(1+) | _____ |
| i) Clorano | _____ | r) Bis[hidrogeno(trioxidosulfato)] de plomo | _____ |
| j) Bromuro de estroncio | _____ | s) Ácido sulfhídrico | _____ |

15 Formula los siguientes compuestos químicos:

- | | | | |
|---|-------|--|-------|
| a) Sulfato (doble) de diamonio y hierro(II) | _____ | n) Nitrato de cromo(III) | _____ |
| b) Sulfato (doble) de amonio y hierro(III) | _____ | ñ) Sulfato de cromo(III) | _____ |
| c) Trifluoruro de hierro | _____ | o) Hidróxido de cromo(III) | _____ |
| d) Cloruro de cobalto(II) | _____ | p) Trióxido de dicromo | _____ |
| e) Nitrato de cobalto(II) | _____ | q) Sulfato (doble) de cromo(III) y potasio | _____ |
| f) Tetraoxidosulfato(2-) de cobalto(2+) | _____ | r) Fluoruro de manganeso(II) | _____ |
| g) Fluoruro de cobalto(II) | _____ | s) Dibromuro de manganeso | _____ |
| h) Dicloruro de níquel | _____ | t) Carbonato de manganeso(II) | _____ |
| i) Nitrato de níquel(II) | _____ | u) Cloruro de manganeso(II) | _____ |
| j) Sulfato de níquel(II) | _____ | v) Sulfato de manganeso(II) | _____ |
| k) Óxido de níquel(II) | _____ | w) Nitrato de manganeso(II) | _____ |
| l) Bromuro de níquel(II) | _____ | x) Dióxido de manganeso | _____ |
| m) Tricloruro de cromo | _____ | y) Carbonato de plomo(II) | _____ |

16 Nombra los siguientes compuestos químicos por dos nomenclaturas:

Nomenclatura

Nomenclatura

- | | | |
|--------------------|-------|-------|
| a) PI_3 | _____ | _____ |
| b) As_2O_3 | _____ | _____ |
| c) $AsCl_3$ | _____ | _____ |
| d) As_2O_5 | _____ | _____ |
| e) Sb_2O_3 | _____ | _____ |
| f) Sb_2S_3 | _____ | _____ |
| g) $SbCl_3$ | _____ | _____ |
| h) SbF_3 | _____ | _____ |
| i) $SbCl_5$ | _____ | _____ |
| j) SbF_5 | _____ | _____ |
| k) Sb_2S_5 | _____ | _____ |
| l) CS_2 | _____ | _____ |
| m) CCl_4 | _____ | _____ |
| n) CO_2 | _____ | _____ |
| ñ) CO | _____ | _____ |
| o) $CsCl$ | _____ | _____ |
| p) Cr_2S_3 | _____ | _____ |
| q) O_5Cl_2 | _____ | _____ |
| r) $HBrO_2$ | _____ | _____ |
| s) $Cu(BrO_2)_2$ | _____ | _____ |
| t) $Ca(H_2PO_4)_2$ | _____ | _____ |
| u) $K_2Cr_2O_7$ | _____ | _____ |