

3 Formula los siguientes compuestos:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Hidruro de potasio		Hidruro de platino(II)	
Amoniaco		Hidruro de estaño(IV)	
Hidruro de sodio		Borano	
Estibina		Sulfuro de hidrógeno	
Ácido fluorhídrico		Cloruro de hidrógeno	
Hidruro de bario		Hidruro de cadmio	
Hidruro de aluminio		Hidruro de cinc	
Silano		Dihidruro de cobalto	
Tetrahidruro de germanio		Fosfina	
Hidruro de plomo(II)		Hidruro de cesio	

4 Completa la siguiente tabla:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK	TRADICIONAL
HBr		—	
		—	Ácido clorhídrico
AlH₃			—
	Trihidruro de cobalto		—
		Hidruro de rubidio	—
		—	Ácido sulfhídrico
GeH₄			—
NH₃		—	
		Hidruro de hierro(III)	—
AuH₃			—
		—	Fosfina
		Hidruro de galio	—
	Dihidruro de dimercurio		—
CuH			—
		Hidruro de cobalto(II)	—
	Trihidruro de níquel		—
SnH₂			—
MgH₂			—
		Hidruro de cobre(II)	—
	Tetrahidruro de platino		—
		Hidruro de paladio(IV)	—
		—	Ácido yodhídrico

3 Formula los siguientes compuestos:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Heptaóxido de diastato		Óxido de estaño(II)	
Óxido de azufre(VI)		Dióxido de magnesio	
Óxido de litio		Dióxido de silicio	
Óxido de hierro(II)		Óxido de aluminio	
Trióxido de diarsénico		Trióxido de cromo	
Peróxido de calcio		Óxido de cinc	
Óxido de plomo(II)		Pentaóxido de diantimonio	
Óxido de fósforo(V)		Dióxido de azufre	
Óxido de platino(IV)		Tetraóxido de dinitrógeno	
Óxido de bromo(VII)		Óxido de selenio(IV)	
Óxido de yodo(V)		Dióxido de mercurio	
Dióxido de carbono		Óxido de cobre(II)	

4 Nombra los siguientes compuestos:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK	FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK
Ag_2O			B_2O_3		
H_2O			WO_3		
P_2O_3			Na_2O		
N_2O_5			Cu_2O		
CO_2			N_2O		
Br_2O_3			FeO		
I_2O_7			CoO		
MgO_2			In_2O_3		
PbO			TeO		
As_2O_3			PtO		
SnO_2			K_2O_2		
SiO_2			Ni_2O_3		
Al_2O_3			I_2O		
GeO_2			SnO		
ZnO_2			HgO		
SO_3			K_2O		
PtO_2			Mn_2O_7		
SO			As_2O_5		
CaO_2			Au_2O_2		
Fe_2O_3			PbO_2		

1 Nombra las posibles combinaciones binarias entre no metal y metal.

2 Nombra todas las combinaciones posibles de F, S y N con Fe(II) y Fe(III).

3 Formula los siguientes compuestos:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Tricloruro de cobalto		Sulfuro de cromo(III)	
Cloruro de potasio		Carburo de calcio	
Dicloruro de mercurio		Nitruro de boro	
Fluoruro de oxígeno		Seleniuro de arsénico(V)	
Trisulfuro de diboro		Tetranitruro de tricarbóno	
Cloruro de sodio		Yoduro de aluminio	
Bromuro de plomo(II)		Tetracloruro de carbono	
Difluoruro de calcio		Heptacloruro de yodo	
Fosfuro de calcio		Pentabromuro de difósforo	
Arseniuro de hierro(III)		Disulfuro de carbono	
Carburo de potasio		Antimoniuro de hierro(II)	
Yoduro de nitrógeno(III)		Sulfuro de hierro(III)	
Difluoruro de estroncio		Cloruro de oro(I)	
Sulfuro de estaño(IV)		Difluoruro de dimercurio	

4 Nombra los siguientes compuestos:

SAL	SISTEMÁTICA	DE STOCK	SAL	SISTEMÁTICA	DE STOCK
PCl_3			Ag_3P		
BrCl_5			Be_3N_2		
SF_2			Zn_3P_2		
ICl_5			SnCl_4		
Al_2S_3			AuCl_3		
Na_4C			K_2S		
CCl_4			FeF_3		
Ca_3N_2			Ca_3Sb_2		
NI_5			Li_2S		
CsCl			PbS_2		
OF_2			AlP		
KI			MnS_2		
SiCl_4			PbS		
TiCl_4			PdCl_2		

Actividades

1 Formula y nombra todos los hidróxidos de los siguientes metales: hierro, cinc, sodio, cobalto, magnesio, plomo y cobre.

2 Nombra los siguientes hidróxidos:

HIDRÓXIDO	SISTEMÁTICA	DE STOCK
Pt(OH) ₂		
Au(OH) ₃		
Hg ₂ (OH) ₂		
AgOH		
LiOH		
Sn(OH) ₄		
AuOH		
Ca(OH) ₂		
Cd(OH) ₂		
Ni(OH) ₃		
Pt(OH) ₄		
Al(OH) ₃		
Pb(OH) ₄		
CuOH		
NaOH		
Fe(OH) ₂		
KOH		
Ba(OH) ₂		

3 Formula los siguientes hidróxidos:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Hidróxido de galio		Trihidróxido de cromo	
Hidróxido de litio		Hidróxido de hierro(III)	
Hidróxido de iridio(II)		Hidróxido de potasio	
Hidróxido de plata		Hidróxido de manganeso(VII)	
Hidróxido de bario		Hidróxido de níquel(II)	
Tetrahidróxido de titanio		Trihidróxido de cobalto	
Hidróxido de radio		Dihidróxido de mercurio	
Hidróxido de magnesio		Trihidróxido de bismuto	
Hidróxido de mercurio(I)		Hidróxido de vanadio(V)	
Hidróxido de hierro(II)		Tetrahidróxido de manganeso	
Hidróxido de sodio		Hidróxido de estaño(II)	
Hidróxido de cinc		Hidróxido de paladio(II)	

7 Formula los siguientes oxoácidos:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Trioxoclorato(V) de hidrógeno		Ácido heptaoxodisulfúrico(VI)	
Ácido permangánico		Ácido metafosforoso	
Oxobromato(I) de hidrógeno		Ácido sulfuroso	
Ácido ortosilícico		Ácido carbónico	
Ácido sulfúrico		Ácido trioxotelúrico(IV)	
Tetraoxomanganato(VI) de hidrógeno		Tetraoxowolframato(VI) de hidrógeno	
Ácido nítrico		Ácido peryódico	
Ácido crómico		Ácido hipoyodoso	
Ácido tetraoxoantimónico(V)		Ácido pentaoxidisulfúrico(IV)	
Ácido ortoselénico		Ácido dicrómico	
Ácido dioxoclorico(III)		Ácido selenioso	
Ácido ortobórico		Ácido rénico	

8 Nombra los siguientes oxoácidos:

ÁCIDO	SISTEMÁTICA	SISTEMÁTICA FUNCIONAL	TRADICIONAL
HBrO ₃			
HIO ₃			
H ₂ SiO ₃			
HClO ₄			
H ₃ AsO ₃			
H ₃ SbO ₃			
HClO ₂			
H ₂ SeO ₄			
H ₄ P ₂ O ₇			
HBrO ₂			
H ₂ SeO ₃			
H ₃ AsO ₄			
HIO ₂			
H ₂ TeO ₄			
H ₂ B ₄ O ₇			
H ₂ TeO ₂			
H ₂ SO ₃			
HClO ₃			

1 Nombra todos los aniones que se pueden obtener de la disociación de los siguientes ácidos:

- a) Ácido sulfúrico: _____
- b) Ácido fosfórico: _____
- c) Ácido nítrico: _____
- d) Ácido sulfhídrico: _____
- e) Ácido carbónico: _____
- f) Ácido sulfuroso: _____
- g) Ácido nitroso: _____
- h) Ácido permangánico: _____

2 Nombra los iones siguientes:

ION	NOMENCLATURA	ION	NOMENCLATURA
SCN^-		$\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$	
OH^-		NO_3^-	
HCO_3^-		IO_3^-	
MnO_4^-		K^+	
Cu^+		Cl^-	
CO_3^{2-}		ClO_3^-	
SO_4^{2-}		Pb^{2+}	
H_2PO_4^-		CN^-	
SiO_4^{4-}		NO_2^-	
NH_4^+		IO^-	
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$		Li^+	

3 Formula los iones siguientes:

NOMENCLATURA	ION	NOMENCLATURA	ION
Ion clorito		Ion oro(I)	
Ion amonio		Ion seleniuro	
Ion peróxido		Ion hidróxido	
Ion yodato		Ion oxonio	
Ion yoduro		Ion dihidrogenofosfato	
Ion nitrógeno(III)		Ion dioxoyodato(III)	
Ion trioxoclorato(V)		Ion plata	
Ion perclorato		Ion hidrogenotetraoxosulfato(VI)	
Ion mercurio(II)		Ion permanganato	
Ion trioxocarbonato(IV)		Ion dicromato	

1 Nombra las siguientes oxisales y sales ácidas:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	TRADICIONAL ACEPTADA
BeSO ₄		
NaH ₂ PO ₃		
Pb(NO ₃) ₂		
AuClO ₄		
AgNO ₂		
Fe ₂ (CO ₃) ₃		
KMnO ₄		
CaCr ₂ O ₇		
Ni(IO ₄) ₃		
Pt ₂ SiO ₄		
NaHCO ₃		
Co(ClO ₄) ₂		
KHSO ₄		
SnS ₂ O ₇		
Hg ₃ (PO ₄) ₂		
Al(H ₂ PO ₄) ₃		
NaIO ₃		
Sr(BrO ₄) ₂		
KH ₂ PO ₄		
FeSeO ₄		
Cu(NO ₂) ₂		
AlPO ₄		
Pb(HSeO ₃) ₄		
NaHSO ₄		

2 Señala los errores, si los hubiera, y escribe la forma correcta:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	TRADICIONAL ACEPTADA
Na ₂ HPO ₄	Tetraoxofosfato(V) de sodio	Hidrogenofosfato de sodio
CuNO ₃	Trioxonitrato(III) de cobre(II)	Nitrato de cobre(I)
Fe(HSO ₄) ₂	Hidrogenotetraoxosulfato(VI) de hierro(II)	Hidrogenosulfato de hierro(II)
PbSiO ₄	Tetraoxosilicato(IV) de plomo(IV)	Ortosilicato de plomo(II)
KNO ₂	Dioxonitrato(III) de potasio	Nitrato de potasio
Ca(HClO ₃) ₂	Hidrogenotrioxoclorato(V) de calcio	Hidrogenoclorato de calcio
NaAlO ₂	Dioxoaluminato(III) de sodio	Aluminato de sodio
AgNO ₃	Trioxonitrato(V) de plata	Nitrato de plata

3 Formula las siguientes oxisales y sales ácidas:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Nitrato de plomo(IV)		Bromito de plata	
Hidrogenosulfato de oro(III)		Oxobromato(I) de oro(III)	
Tetraoxoyodato(VII) de calcio		Hidrogenocarbonato de sodio	
Sulfito de sodio		Seleniato de plomo(II)	
Hidrogenotetraoxofosfato(V) de aluminio		Heptaoxodisulfato(VI) de platino(IV)	
Permanganato de sodio		Hipoyodito de hierro(II)	
Tetraoxosilicato(IV) de litio		Tetraoxoarseniato(V) de cinc	
Peryodato de plomo(IV)		Dihidrogenofosfato de oro(III)	
Hipobromito de hierro(II)		Dicromato de potasio	
Dioxosulfato(II) de estaño(II)		Manganato de sodio	
Dioxoclorato(III) de calcio		Nitrito de cobre(II)	
Bisulfuro de sodio		Dihidrogenotetraoxoarseniato(V) de oro(III)	
Dihidrogenofosfato de hierro(III)		Hidrogenosulfato de litio	
Hidrogenofosfato de hierro(III)		Bis[hidrogenosulfuro] de calcio	
Hidrogenotrioxocarbonato(IV) de plata		Hidrogenotrioxoseleniato(IV) de mercurio(II)	
Hidrogenocarbonato de calcio		Trioxocarbonato(IV) de litio	
Tetraoxoclorato(VII) de berilio		Dioxonitrato(III) de cinc	
Hidrogenosulfuro de cobre(I)		Cromato de calcio	
Tris[hidrogenotetraoxosulfato(VI)] de hierro		Sulfato de amonio	

4 Formula y nombra todas las combinaciones posibles que se forman entre los siguientes iones:

	HPO_4^{2-}	NO_3^-	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
K^+			
NH_4^+			
Fe^{2+}			
Au^{3+}			
Ca^{2+}			

1 Formula los siguientes compuestos:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Trióxido de dicromo		Fluoruro de magnesio	
Dióxido de azufre		Amoniaco	
Diyoduro de plomo		Ácido clorhídrico	
Cloruro de hierro(III)		Tetrahidróxido de plomo	
Hidruro de cesio		Oxoclorato(I) de hidrógeno	
Dihidróxido de platino		Estibina	
Sulfuro de dihidrógeno		Bromuro de bario	
Cloruro de litio		Dióxido de estaño	
Ácido bromoso		Hidróxido de cinc	
Heptaóxido de dimanganeso		Dióxido de dihidrógeno	
Trihidróxido de aluminio		Flúor	
Ácido peryódico		Ozono	
Óxido de níquel(III)		Seleniuro de plata	
Hidróxido de calcio		Arsina	
Ácido carbónico		Diborano	
Sulfuro de calcio		Peróxido de magnesio	
Trihidruro de cromo		Cloruro de sodio	
Hidruro de litio		Hidróxido de cromo(III)	
Trióxido de dihierro		Pentasulfuro de difósforo	
Óxido de plomo(II)		Ácido nítrico	
Pentaóxido de dinitrógeno		Ácido sulfhídrico	
Tricloruro de fósforo		Óxido de azufre(II)	
Pentasulfuro de divanadio		Yoduro de mercurio(I)	
Tetraoxosulfato(VI) de bario		Óxido de plata	
Fluoruro de sodio		Monóxido de carbono	
Agua		Tetraóxido de dinitrógeno	
Heptaóxido de dicloro		Dióxido de silicio	
Fluoruro de oxígeno		Carburo de sodio	
Fosfina		Diarsina	
Óxido de platino(IV)		Hidróxido de manganeso(II)	
Yoduro de mercurio(II)		Sulfuro de estaño(II)	
Tetraoxoclorato(VII) de hidrógeno		Peróxido de hidrógeno	
Oxígeno		Óxido de dimercurio	
Hidróxido de cromo(VI)		Hidrógeno	
Óxido de berilio		Hidruro de hierro(III)	

2 Nombra los siguientes compuestos de todas las formas posibles:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK	TRADICIONAL ACEPTADA
N ₂ O			—
HIO			
CuOH			—
I ₂ O ₅		—	—
PH ₃			
Pt(OH) ₂			—
Sn(OH) ₄			—
HClO ₃			
SeO ₃			—
ZnH ₂			—
H ₂ CO ₃			
FeBr ₃			—
SiO ₂			—
Al ₂ O ₃			—
HBrO ₃			
H ₂ O			
HCl		—	
CS ₂			—
CdH ₂			—
SO			—
SeO ₃			—
Fe(OH) ₃			—
TeO ₂			—
AlCl ₃			—
MgSO ₄		—	
CuH ₂			—
Cl ₂ O ₇			—
AgH			—
SF ₆			—
AgNO ₃		—	
NaOH			—
PbO ₂			—
NiB			—
KCl			—
NH ₃		—	

1 Completa el siguiente cuadro:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK	TRADICIONAL ACEPTADA
H_2SO_4			
		Fluoruro de potasio	—
	Trihidróxido de hierro		—
		Hidruro de níquel(II)	—
		Óxido de cloro(VII)	—
			Ácido perclórico
H_3PO_4			
$LiOH$			—
	Trioxidisulfato(II) de hidrógeno		
		Ácido heptaoxodicrómico(VI)	
		—	Ácido clorhídrico
PbH_4			—
SnO			—
	Trióxido de diarsénico		—
		Óxido de fósforo(V)	—
	Tetracloruro de carbono		—
	Heptaoxidofosfato(V) de hidrógeno		
V_2S_5			—
		Hidróxido de cobre(II)	—
			Ácido hipotelurioso
	Trioxoclorato(V) de hidrógeno		
		Sulfuro de cobalto(III)	—
	Trioxoseleniato(IV) de hidrógeno		
			Ácido nitroso
H_3BO_3			
$H_4As_2O_5$			
	Dióxido de plomo		—
	Tetrahidróxido de platino		—
		Ácido tetraoxosilícico(IV)	
			Ácido yódico
$AlBr_3$			—
		Cloruro de hierro(III)	—
Li_2O_2			—
	Ion seleniuro	—	
		—	Ion sulfito

2 Formula los siguientes compuestos:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Ácido telurhídrico		Hidróxido de plata	
Óxido de cobalto(III)		Tetraóxido de dinitrógeno	
Ácido nítrico		Fluoruro de hierro(III)	
Óxido de platino(IV)		Peróxido de cobre(II)	
Arsina		Ácido hipoyodoso	
Ion amonio		Hidruro de sodio	
Hidruro de oro(III)		Pentaóxido de divanadio	
Trióxido de diarsénico		Estibina	

3 Nombra los siguientes compuestos de todas las formas posibles:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK	TRADICIONAL ACEPTADA
Mg(OH) ₂			
SO ₃			
BeSe			
H ₂ SO ₄			
Na ₂ O ₂			
Co(OH) ₂			
PCl ₅			
RaH ₂			
ClO ₃ ⁻			
Au(OH) ₃			
H ₂ S			
Fe ₂ O ₃			
HClO ₄			
NH ₃			
HNO ₃			
Mg ₃ N ₂			
CuH			
AgBr			
Al ₂ Se ₃			
SnI ₄			
HgO			
H ₂ O			
B ₂ H ₆			

1 Formula los siguientes compuestos:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Hiposulfito de rubidio		Trióxido de dihierro	
Ion monoxobromato(I)		Permanganato de potasio	
Pentacloruro de fósforo		Seleniuro de aluminio	
Dióxido de manganeso		Ion disulfito	
Ortosilicato de hierro(II)		Monóxido de nitrógeno	
Peróxido de estroncio		Fosfito de calcio	
Hidróxido de cobalto(II)		Sulfato de plomo(IV)	
Ácido dioxoyódico(III)		Hidruro de cobalto(III)	
Sulfuro de nitrógeno(III)		Ion heptaoxicromato(VI)	
Ion tetraoxocromato(VI)		Hidróxido de hierro(III)	
Trioxocarbonato(IV) de hierro(III)		Heptaoxicromato(VI) de sodio	
Dihidrogenofosfato de cobalto(II)		Dihidrogenofosfito de hierro(III)	
Hidróxido de aluminio		Oxoyodato(I) de estroncio	
Ácido nitroso		Cloruro de amonio	
Ácido tetraoxosulfúrico(VI)		Ion nitruro	
Ion oxonio		Ion clorito	
Trioxonitrato(V) de plomo(II)		Ion cobalto(II)	
Óxido de azufre(VI)		Carbonato de cobre(II)	
Ion disulfato		Nitrato de potasio	
Cloruro de cobre(II)		Pentaóxido de diyodo	
Ion yoduro		Arseniato de mercurio(II)	
Bromuro de fósforo(III)		Ion selenito	
Sulfato de aluminio		Ion clorato	
Trioxonitrato(V) de estaño(II)		Heptaoxidisulfato(VI) de estaño(IV)	
Dióxido de dihidrógeno		Fluoruro de oxígeno	
Ion tetraoxosilicato(IV)		Trioxofosfato(III) de hidrógeno	
Clorato de amonio		Trihidróxido de níquel	
Ácido brómico		Ácido fluorhídrico	
Hidróxido de estaño(II)		Óxido de bromo(I)	
Ion magnesio		Ion hidruro	
Sulfato de plomo(II)		Ácido bórico	
Trioxocarbonato(IV) de sodio		Clorato de potasio	
Ácido sulfúrico		Dicromato de potasio	
Ácido clorhídrico		Tricloruro de cromo	
Hidróxido de potasio		Dihidrogenofosfato de potasio	



2 Formula y ajusta las siguientes reacciones:

- a) 3 Yodo + 10 ácido nítrico \Rightarrow óxido de nitrógeno(II) + ácido trioxoyódico(V) + agua: _____
- b) Tetraoxosulfato(VI) de hidrógeno + cloruro de sodio \Rightarrow sulfato de sodio + ácido clorhídrico: _____
- c) Dióxido de carbono + hidróxido de amonio \Rightarrow hidrogenocarbonato de amonio: _____
- d) Cloruro de amonio + hidróxido de calcio \Rightarrow hidróxido de amonio + dicloruro de calcio: _____
- e) Permanganato de potasio + 5 cloruro de hierro(II) + 8 ácido clorhídrico \Rightarrow dicloruro de manganeso + tricloruro de hierro + cloruro de potasio + agua: _____
- f) Carbonato de calcio + ácido clorhídrico \Rightarrow dicloruro de calcio + dióxido de carbono + agua: _____
- g) Yoduro de potasio + trioxonitrato(V) de plomo(II) \Rightarrow nitrato de potasio + yoduro de plomo(II): _____
- h) Bromuro de fósforo(III) + agua \Rightarrow ácido bromhídrico + trioxofosfato(III) de hidrógeno: _____

3 Nombra los siguientes compuestos de todas las formas posibles:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK	TRADICIONAL ACEPTADA
$\text{Al}_4(\text{P}_2\text{O}_7)_3$		—	
NaHCO_3		—	
Li_2O_2			—
OH^-			
HMnO_4			
$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$		—	
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$		—	
NO_3^-		—	
CuCO_3		—	
SO_4^{2-}		—	
$\text{Sr}(\text{IO}_4)_2$		—	
Ba^{2+}		—	
AuH			—
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$		—	
Br^-		—	
FeMnO_4		—	
MgO_2			—
Al_2Te_3			—
B_2H_6		—	
Li_2HPO_3		—	
KHSO_3		—	
HgO			—
NiSeO_2		—	

1 Completa el siguiente cuadro:

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	DE STOCK	TRADICIONAL
HCl		—	
	Tris[hidrogenotetraoxoseleniato(VI)] de hierro	—	
		Ácido tetraoxosilícico(IV)	
	Heptaóxido de diyodo		—
K ⁺		—	—
		—	Silano
		—	Helio
H ₂ S ₂ O ₇			
AuH ₃			—
		—	Hidrogenosulfuro de estroncio
TeO			—
	Heptaoxidocromato(VI) de plomo(II)	—	
		Hidruro de cobre(I)	—
NaH ₂ PO ₄		—	
MnO ₄ ⁻		—	
			Ácido sulfúrico
	Dihidruro de mercurio		—
Li ₂ O			—
	Tetraoxobromato(VII) de níquel(III)	—	
IF ₇			—
CaO			—
	Disulfuro de plomo		—
	Dixonitrato(III) de hidrógeno		
		Fluoruro de litio	—
NaOH			—
HNO ₃			
		—	Manganato de litio
		Ácido tetraoxocromico(VI)	
	Ion yoduro	—	
	Trioxonitrato(V) de potasio	—	
CaSO ₃		—	
	Hidruro de sodio		—

2 Indica cuáles de las siguientes fórmulas son incorrectas y escríbelas de forma correcta:

- | | |
|---|---|
| a) Hidruro de bario: | BaH _____ |
| b) Estibina: | H ₃ Sb _____ |
| c) Óxido de hierro(III): | Fe ₂ O ₃ _____ |
| d) Ácido sulfuroso: | H ₂ SO ₄ _____ |
| e) Peróxido de mercurio(II): | HgO _____ |
| f) Permanganato de sodio: | NaMnO ₄ _____ |
| g) Peróxido de litio: | Li ₂ O _____ |
| h) Sulfuro de hierro(III): | Fe ₃ S ₂ _____ |
| i) Trioxosulfato(IV) de hidrógeno: | H ₂ SO ₃ _____ |
| j) Nitrito de cinc: | Zn ₂ (NO) ₂ _____ |
| k) Bis[hidrogenotetraoxosulfato(VI)] de calcio: | Ca ₂ HSO ₄ _____ |
| l) Hidróxido de estaño(IV): | SnH ₄ _____ |
| m) Dióxido de bario: | Ba ₂ O ₂ _____ |
| n) Hipobromito de cobre(II): | Cu(BrO) ₂ _____ |
| ñ) Sulfato de hierro(III): | Fe ₃ (SO ₄) ₂ _____ |
| o) Hidrogenosulfuro de sodio: | NaHSO ₃ _____ |
| p) Trioxocarbonato(IV) de calcio: | CaCO ₃ _____ |
| q) Hidrogenosulfato de calcio: | Ca(HSO ₄) ₂ _____ |
| r) Hidrogenotrioxocarbonato(IV) de potasio: | K ₂ HCO ₃ _____ |
| s) Ácido fosfórico: | H ₃ PO ₄ _____ |
| t) Fosfato de cobre(II): | Cu ₃ (PO ₄) ₂ _____ |
| u) Trioxonitrato(V) de hidrógeno: | HN ₅ O ₃ _____ |

3 Relaciona la fórmula con su nombre:

- | | |
|-------------------------------------|---|
| a) KMnO ₄ | 1) Dihidrogenotetraoxofosfato(V) de sodio |
| b) Co ₂ O ₃ | 2) Permanganato de potasio |
| c) NaH ₂ PO ₄ | 3) Hidruro de cromo(VI) |
| d) NH ₄ NO ₃ | 4) Trioxonitrato(V) de amonio |
| e) CuO ₂ | 5) Óxido de cobalto(III) |
| f) CrH ₆ | 6) Dióxido de cobre |
| g) CO ₂ | 7) Dióxido de carbono |