

1. Completa (escribe también el nombre del compuesto con la nomenclatura que falta):

FÓRMULA	NOMBRE	FÓRMULA	NOMBRE
BH ₃		HCl	
	Hidruro de cinc		Hidruro de hierro (III)
	Amoníaco		Dihidruro de estaño
AlH ₃		NiH ₂	
GeH ₄		BaH ₂	
	Ácido sulfhídrico		Borano
SiH ₄			Bromuro de hidrógeno
HF (aq)		N ₂ H ₄	
P ₂ H ₄			Metano
NaH		PH ₃	
H ₂ Se			Sulfuro de hidrógeno
	Diborano	HCl(aq)	
CH ₄			Hidruro de galio
KH			Ácido yodhídrico
PtH ₄		HBr	
	Arsano		Ácido selenhídrico
LiH		MgH ₂	
	Bromuro de hidrógeno	SnH ₄	
RbH		H ₂ Te (aq)	
H ₂ Te			Hidruro de cesio

2. Completa (escribe también el nombre del compuesto con la nomenclatura que falta):

FÓRMULA	NOMBRE	FÓRMULA	NOMBRE
	Monóxido de hierro	Na ₂ O	
Li ₂ O		WO ₃	
CuO			Óxido de manganeso(II)
	Óxido de plata		Dióxido de platino
Fe ₂ O ₃		SnO	
	Óxido de cromo(III)	HgO	
	Heptaóxido de dimanganeso		Monóxido de telurio
Au ₂ O			Óxido de cobalto(III)
	Trióxido de diantimonio		Óxido de selenio(IV)
	Óxido de oro(III)	K ₂ O	
	Óxido de bario		Pentaóxido de diarsénico
	Óxido de aluminio		Óxido de plomo(II)
	Trióxido de dinitrógeno		Óxido de plomo(IV)
NO		CaO	
N ₂ O		P ₂ O ₃	
	Óxido de fósforo(V)		Óxido de selenio(VI)
Ag ₂ O			Trióxido de cromo
P ₂ O ₃			Óxido de cinc
GeO ₂			Dióxido de silicio
SO ₃		N ₂ O ₄	

3. Completa:

FÓRMULA	N. composición con prefijos numerales	N. composición por número de oxidación	N. sustitución	Tradicional
				Hidrógeno
	Sodio			
MgH ₂				
		Hidruro de hierro (II)		
			Telano	
				Ácido yodhídrico
			Estibano	
		Óxido de nitrógeno (V)		
	Dibromuro de pentaoxígeno			
		Óxido de cromo(III)		
Al ₂ O ₆				
OCl ₂				
				Agua oxigenada
		Peróxido de magnesio		
	Triperóxido de digalio			
PtO ₄				
	Óxido de bario			
				Grafito
	Sulfuro de hidrógeno			
CuO ₂				

4. Completa:

FÓRMULA	N.composición con prefijos numerales	N. composición por número de oxidación	N. sustitución	Tradicional
K_2Se				
				Ozono
	Trióxido de dihierro			
		Peróxido de rubidio		
			Metano	
N_2O				
N_2H_4				
		Selenuro de hidrógeno		
	Diyoduro de heptaoxígeno			
		Óxido de cromo(IV)		
SiH_4				
$Cr(OH)_2$				
$Hg_2(OH)_2$				
		Peróxido de estaño (IV)		
			Disilano	
VO_2				
	Hexafluoruro de azufre			
		Cloruro de mercurio(II)		
		Sulfuro de plata		
		Nitruro de silicio		

5. Completa:

FÓRMULA	N.composición con prefijos numerales	N. composición por número de oxidación	N. sustitución	Tradicional
H_2SeO_3				
				Amoníaco
				Ácido sulfuroso
		Óxido de nitrógeno(I)		
			Sulfano	
HF				
N_2O_5				
		Yoduro de hidrógeno		
	Trihidróxido de aluminio			
		Óxido de plata		
BH_3				
				Ácido sulfúrico
$Hg(OH)_2$				
		Peróxido de berilio		
			Difosfano	
$HBrO_2$				
				Ácido ortoperiódico
		Cloruro de azufre(IV)		
		Fosfuro de plata		
				Ácido hipobromoso

6. Completa:

FÓRMULA	N.composición con prefijos numerales	N. composición por número de oxidación	N. sustitución	Tradicional
AsH ₃				
			Disilano	
				Ácido disulfúrico
		Óxido de manganeso(VII)		
Cs ₂ O ₂				
H ₂ S				
	Dióxido de uranio			
		Hidróxido de hierro(II)		
	Difluoruro de oxígeno			
		Óxido de cinc		
HNO ₃				
				Ácido perbrómico
Cd (OH) ₂				
		Cloruro de aluminio		
				Ácido sulfhídrico
HBrO				
				Ácido metafosforoso
		Nitruro de plomo(IV)		
H ₃ PO ₄				
				Ácido ortotelúrico

7. Completa:

FÓRMULA	N.composición con prefijos numerales	N. composición por número de oxidación	N. sustitución	Tradicional
				Ácido teluroso
			Azano	
				Ácido difosfórico
		Peróxido de cadmio		
Cs^+				
BH_3				
		Óxido de nitrógeno(IV)		
		Nitruro de magnesio		
$ScBr_3$				
		Sulfuro de wolframio(VI)		
				Ácido perclórico
				Ácido tetrabórico
$Cr(OH)_3$				
				Ácido ortosilícico
$H_2Te(aq)$				
BrO^-				
				Ion sulfuro
				Ion fosfato
				Ion peryodato
				Ion hidrógenocarbonato

FÓRMULA	CATIÓN	OXOANIÓN	OXOÁCIDO DEL QUE DERIVA	NOMBRE DE LA SAL
AgNO_3	Ag	NO_3^-	HNO_3 . Ácido nítrico	Nitrato de plata
$\text{Fe}_2(\text{SO}_3)_3$	Fe^{3+}	SO_3^{2-}	H_2SO_3 . Ácido sulfuroso	Sulfito de hierro(III)
FeSO_4	Fe^{2+}	SO_4^{2-}	H_2SO_4 . Ácido sulfúrico	Sulfato de hierro(II)
$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$				
				Sulfato de magnesio
KMnO_4				
				Carbonato de calcio
CsIO				
CuHSO_3				
				Hidrógeno sulfato de oro(III)
ZnSO_4				
				Metaborato de escandio
CoBO_3				
				Hidrógenocromato de mercurio(II)
CrSO_3				
				Dicromato de plomo(IV)
FeHBO_3				
				Yodito de aluminio
LiClO_4				
CaCO_3				
				Permanganato de rubidio
$\text{Cd}(\text{VO}_3)_2$				
$\text{Fe}(\text{BrO}_3)_2$				
				Arseniato de plomo(II)
				Dihidrógenofosfato de oro(I)
				Dihidrógenosilicato de cinc

$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$				
				Hidrógenosulfito de cobre(II)
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$				
				Hidrógenofosfito de cadmio
PbWO_4				
				Arseniato de antimonio(V)
$\text{Mg}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$				
				Hipobromito de estroncio
				Clorato de hierro(II)
CdS_2O_7				
$\text{Cd}(\text{H}\text{S}_2\text{O}_7)_2$				
				Nitrito de plata
				Disulfato de manganeso(II)
$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$				
Fr_2SeO_4				
KIO_4				
				Hidrógenodicromato de potasio
				Nitrito de magnesio
				Hidrógeno seleniuro de magnesio
				Hidrógenosulfuro de hierro(III)
NaCN				
				Fosfato de arsénico(III)
NH_4Cl				
$\text{Au}_2(\text{SO}_4)_3$				
				Fosfato de aluminio
				Metafosfato de calcio
				Clorato de sodio

$\text{Fe}(\text{ClO}_2)_3$				
				Sulfato de amonio
				Clorato de hierro(II)
				Nitrato de potasio
AlPO_4				
				Carbonato de amonio
				Permanganato de rubidio
Rb_2MnO_4				
LiHSO_3				
				Dihidrógenofosfato de magnesio
				Hidrógenofosfito de aluminio
NH_4HS				
				Bromato de calcio
				Hipoclorito de sodio
RbNO_3				
CuSO_4				
				Carbonato de cadmio
				Selenito de potasio
$\text{Ba}(\text{ClO})_2$				
$\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$				
				Sulfito de plomo(II)
				Silicato de calcio
				Sulfato de hierro(III)
NH_4NO_2				
				Peryodato de magnesio
				Sulfato de manganeso(II)