

## Ejercicios de formulación inorgánica

Combinaciones binarias del hidrógeno:

Fórmula	Nombre con prefijos	Nombre con N. de oxidación	Nombre hidruro "padre" o Nombre en disolución acuosa
NH <sub>3</sub>			
LiH			—
			arsano
			ácido clorhídrico
		bromuro de hidrógeno	
	trihidruro de boro		
HF			
		hidruro de arsénico(III)	
		sulfuro de hidrógeno	
SbH <sub>3</sub>			
			silano
PtH <sub>2</sub>			—
		hidruro de platino(IV)	—
	pentahidruro de fósforo		—
			ácido selenhídrico
	dihidruro de calcio		—
HI			
FeH <sub>3</sub>			—
		hidruro de sodio	—
AlH <sub>3</sub>			—

Combinaciones binarias del oxígeno:

Fórmula	Nombre con prefijos	Nombre con N. de oxidación
MgO		
	trióxido de azufre	
		óxido de cobre(I)
		óxido de cobre(II)
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
	dicloruro de heptaoxígeno	***
CdO		
		óxido de aluminio
Na <sub>2</sub> O		
Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		
		peróxido de litio
		peróxido de calcio
CaO		
Ag <sub>2</sub> O		
	pentaóxido de diantimonio	
		óxido de mercurio(I)
		óxido de manganeso(IV)
	tetraóxido de dinitrógeno	***
CrO <sub>3</sub>		
BaO		
		óxido de zinc
	monóxido de carbono	
CO <sub>2</sub>		
		óxido de titanio(IV)
Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
	dióxido de cesio	
		óxido de paladio(II)
		peróxido de rubidio
Sc <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
		óxido de níquel(III)
PbO		
		óxido de plomo(IV)
TeO		

Otros compuestos binarios:

Fórmula	Nombre con prefijos	Nombre con N. de oxidación
		cloruro de sodio
	tricloruro de níquel	
CaF <sub>2</sub>		
		yoduro de cobre(II)
FeCl <sub>2</sub>		
	pentacloruro de bromo	
		cloruro de estaño(IV)
NI <sub>5</sub>		
KI		
MgS		
		sulfuro de hierro(III)
	carburo de tetrasodio	
Al <sub>2</sub> S <sub>3</sub>		
		nitruro de berilio
AgCl		
	hexafluoruro de azufre	
PCl <sub>3</sub>		
		yoduro de cobalto(III)
Cu <sub>2</sub> Se		
	tetracloruro de carbono	
SrBr <sub>2</sub>		
		fluoruro de magnesio
		sulfuro de cinc
NiCl <sub>3</sub>		
	tricloruro de aluminio	
AuI		
MnS <sub>2</sub>		
BN		
		selenuro de cadmio
PdI <sub>2</sub>		
		bromuro de plomo(II)
CoCl <sub>3</sub>		
Rb <sub>2</sub> Te		