

## EJERCICIOS FORMULACIÓN INORGÁNICA

### 1. Compuestos binarios con oxígeno: óxidos, haluros de oxígeno y peróxidos

Fórmula molecular	Nomenclatura con prefijos multiplicadores	Nomenclatura con el nº de oxidación o Stock (para óxidos y peróxidos)
CuO		
CO <sub>2</sub>		
Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		
Cu <sub>2</sub> O		
OCl <sub>2</sub>		
Cu <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
O <sub>7</sub> Br <sub>2</sub>		
CaO		
O <sub>5</sub> I <sub>2</sub>		
CuO <sub>2</sub>		
I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		
SO <sub>2</sub>		
Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>		
SO <sub>3</sub>		
		Óxido de mercurio (II)
	Trióxido de dicloro	
	Hexaóxido de dicromo	
		Peróxido de potasio
	Monóxido de manganeso	
		Óxido de bario
	Dibromuro de trioxígeno	
		Óxido de bromo (III)
		Peróxido de cromo (III)
	Dicloruro de heptaoxígeno	
	Pentaóxido de dinitrógeno	
		Peróxido de cesio
		Óxido de plomo (II)
	Dióxido de dihidrógeno	
	Diyoduro de oxígeno	

## 2. Compuestos binarios con hidrógeno: hidruros metálicos e hidruros progenitores

Fórmula molecular	Nomenclatura prefijos multiplicadores	Nomenclatura con el nº de oxidación (Stock)	Nomenclatura de hidruro progenitor ( <i>si la hubiera</i> )
BH <sub>3</sub>			
NiH <sub>2</sub>			
FeH <sub>2</sub>			
KH			
CH <sub>4</sub>			
NaH			
NH <sub>3</sub>			
BeH <sub>2</sub>			
			Oxidano
		Hidruro de hierro (III)	
		Hidruro de cesio	
	Tetrahidruro de silicio		
	Dihidruro de cobalto		
		Hidruro de fósforo (III)	

## 3. Compuestos binarios con hidrógeno: haluros o anfigenuros de hidrógeno

Fórmula molecular	Nomenclatura hidruro progenitor (g) o Nomenclatura hidrógeno (aq)	Nomenclatura con pref multiplicadores (g) o Nomenclatura en disolución acuosa (aq)
H <sub>2</sub> S (g)		
HF (aq)		
H <sub>2</sub> Te (g)		
HI (aq)		
HCl (aq)		
		Ácido selenhídrico
	Hidrógeno (bromuro)	
	Selano	
		Cloruro de hidrógeno
		Ácido telurhídrico
	Hidrógeno (yoduro)	
	Bromano	
		Fluoruro de hidrógeno

#### 4. Compuestos binarios: Sales neutras y volátiles

Fórmula molecular	Nomenclatura de pref multiplicadores	Nomenclatura con el nº de oxidación (Stock)
HgBr		
PbCl <sub>4</sub>		
PtS <sub>2</sub>		
ZnI <sub>2</sub>		
CaBr <sub>2</sub>		
MgS		
FeI <sub>3</sub>		
Cu <sub>2</sub> S		
ZnSe		
Na <sub>2</sub> Te		
BrF		
BrF <sub>5</sub>		
SF <sub>6</sub>		
CS <sub>2</sub>		
IBr <sub>3</sub>		
		Cloruro de níquel (III)
	Difluoruro de cobalto	
		Sulfuro de hierro (III)
	Cloruro de sodio	
		Yoduro de berilio
	Tetracloruro de plomo	
		Sulfuro de platino (II)
		Bromuro de cobre (I)
	Yoduro de cinc	
		Cloruro de aluminio
	Monocloruro de bromo	
		Fluoruro de yodo (VII)
	Tetrafluoruro de azufre	
		Cloruro de nitrógeno (III)
		Fluoruro de fósforo (V)

### 5. Compuestos ternarios: hidróxidos

Fórmula molecular	Nomenclatura de prefijos multiplicadores	Nomenclatura con el nº de oxidación (Stock)
$\text{Cu(OH)}_2$		
$\text{Pb(OH)}_2$		
$\text{NaOH}$		
$\text{Ni(OH)}_3$		
$\text{HgOH}$		
	Trihidróxido de aluminio	
		Hidróxido de cobalto (II)
		Hidróxido de bario
	Monohidróxido de potasio	
		Hidróxido de platino (II)
	Dihidróxido de cinc	

### 6. Compuestos ternarios: Oxoácidos

Fórmula molecular	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura de adición	Nomenclatura de hidrógeno
$\text{HClO}_3$			
$\text{HNO}_2$			
$\text{H}_2\text{CrO}_4$			
$\text{HMnO}_4$			
$\text{H}_2\text{CO}_3$			
$\text{H}_2\text{SO}_4$			
$\text{HBO}_2$			
$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$			
$\text{HClO}$			
	Ácido perclórico		
		Dihidroxidomonóxidoazufre	
			Hidrogeno(tetraoxidobromato)
	Ácido nítrico		
		Hidroxidodioxidoyodo	
			Dihidrogeno(dióxidoselenato)
	Ácido cloroso		
		Hidroxidodioxidobromo	
			Dihidrogeno(dioxidosulfato)

## 7. Compuestos ternarios: Oxisales neutras

<b>Fórmula molecular</b>	<b>Nomenclatura tradicional</b>	<b>Nomenclatura estequiométrica</b>
$\text{Na}_2\text{SO}_4$		
$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$		
$\text{MnCO}_3$		
$\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$		
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$		
$\text{Cd}(\text{NO}_2)_2$		
$\text{BaCrO}_4$		
$\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$		
$\text{Mn}_2(\text{SO}_3)_3$		
$\text{LiMnO}_4$		
$\text{NaClO}$		
$\text{K}_2\text{MnO}_4$		
$\text{Be}(\text{ClO}_3)_2$		
	<b>Nitrato de aluminio</b>	
	<b>Manganato de litio</b>	
	<b>Carbonato de estroncio</b>	
	<b>Clorato de cromo (VI)</b>	
	<b>Sulfito de berilio</b>	
	<b>Fosfato de níquel (III)</b>	
	<b>Permanganato de potasio</b>	
	<b>Sulfato de hierro (II)</b>	
		<b>Tris(trioxidosulfato) de aluminio</b>
		<b>Tetraoxidosulfato de hierro</b>
		<b>Bis(tetraoxidomanganato) de cobre</b>
		<b>Tris(trioxidonitrato de cromo)</b>
		<b>Heptaoxidodicromato de potasio</b>
		<b>Tetrakis(dioxidonitrato) de plomo</b>
		<b>Trioxidocarbonato de calcio</b>