

# Formulación Inorgánica

<i>Formula los siguientes compuestos:</i>	
hidróxido de hierro (III)	
hidróxido de berilio	
hidróxido de cinc	
dihidróxido de plomo	
hidróxido de cadmio	
hidróxido de cobre (I)	
hidróxido de manganeso (II)	
hidruro de aluminio	
hidruro de bario	
cloruro de hidrógeno	
sulfuro de hidrógeno	
ácido fluorhídrico	
ácido selenhídrico	
óxido de cobalto (III)	
óxido de hierro (II)	
óxido de cobre (II)	
óxido de estaño (IV)	
óxido de magnesio	
dióxido de carbono	
óxido de yodo (I)	
óxido de nitrógeno (V)	
óxido de azufre (VI)	
perclorato de calcio	
permanganato de cobre (II)	
sulfato de cobre (I)	
nitrate de calcio	
sulfuro de cadmio	
bromuro de níquel (II)	
nitrito de magnesio	
hipoyodito de sodio	
carbonato de cobre (I)	
sulfato de hierro (III)	
nitrate de potasio	
nitrate de plata	
sulfito de aluminio	
teluro de cobre (I)	
cromato de níquel (II)	
tetrafluoruro de azufre	
nitruro de mercurio (II)	
ioduro de plomo (II)	

<i>Formula los siguientes compuestos:</i>	
LiH	
CuH	
CrH <sub>3</sub>	
CoH <sub>3</sub>	
H <sub>2</sub> Te	
HBr	
NH <sub>3</sub>	
BH <sub>3</sub>	
KI	
FeCl <sub>2</sub>	
Al(OH) <sub>3</sub>	
Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	
N <sub>2</sub> O	
SO <sub>2</sub>	
HClO <sub>2</sub>	
I <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
HBrO <sub>3</sub>	
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	
Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	
KClO <sub>3</sub>	
Fe <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
NaClO	
H <sub>2</sub> S	
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	
HgO	
K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
PbSO <sub>3</sub>	
Fe(OH) <sub>3</sub>	
Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	
Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	
CaCO <sub>3</sub>	
NiSO <sub>3</sub>	
CoSO <sub>4</sub>	
PbF <sub>2</sub>	
BeCl <sub>2</sub>	
CaF <sub>2</sub>	

<i>Formula los siguientes compuestos:</i>		
Seleniuro de níquel (III)		KBr
Pentaseleñiuro de dinitrógeno		CdS
Nitruro de cadmio		Sr <sub>3</sub> N <sub>2</sub>
Tribromuro de aluminio		Li <sub>4</sub> C
Carburo de cinc		KI
Arseniuro de hierro (II)		Mg <sub>3</sub> P <sub>2</sub>
Óxido de boro		Rb <sub>2</sub> Te
Fosfina		ZnS
hidruro de estroncio		(NH <sub>4</sub> ) <sub>4</sub> C
Hidruro de estaño		MgH <sub>2</sub>
Ácido clorhídrico		AlH <sub>3</sub>
Hidruro de cesio		PbH <sub>4</sub>
Fluoruro de hidrógeno		HBr
Trihidruro de arsénico		HF
Hidróxido de cromo (III)		H <sub>2</sub> Se
Hidróxido de magnesio		NH <sub>3</sub>
Hidróxido de platino (II)		Al(OH) <sub>3</sub>
Acido crómico		Cr(OH) <sub>2</sub>
Ácido ortobórico		KOH
Ácido hipoyodoso		H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>
Ácido fosforoso		H <sub>4</sub> SiO <sub>4</sub>
Ácido arsénico		H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
Ácido nítrico		H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
Ortofosfato de germanio (II)		HBrO <sub>2</sub>
Hipoclorito de cesio		HClO <sub>4</sub>
Manganato de cobre (II)		NaHCO <sub>3</sub>
Fosfato de hierro (III)		KClO
Clorato de potasio		Cu(BO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>
Sulfito de níquel(II)		Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>
carbonato de bario		NaBrO <sub>2</sub>
fosfato de mercurio(II)		Rb <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
Hidruro de oro (III)		(NH <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
Carbonato de estroncio		Hg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>