

Guía de Nomenclatura Inorgánica

1.- Nombre los siguientes compuestos.

a) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	Nitrato de Calcio
b) Fe_2S_3	Sulfuro de Hierro (III) o Sulfuro Férrico
c) CoCl_3	Cloruro de Cobalto (III) o Cloruro Cobáltico
d) $\text{Ca}(\text{ClO}_3)_2$	Clorato de Calcio
e) LiH	Hidruro de Litio
f) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	Sulfato Férrico
g) Cu_2S	Sulfuro de Cobre (I)
h) HNO_2	Ácido Nitroso
i) $\text{Ba}(\text{OH})_2$	Hidróxido de Bario
j) Fe_2O_3	Óxido Férrico
k) H_2SO_3	Ácido Sulfuroso
l) CoAsO_3	Arsenito de Cobalto (III)
m) KHCO_3	Carbonato Ácido de Potasio o Bicarbonato de Potasio o hidrógeno carbonato de potasio.
n) PbSO_4	Sulfato de Plomo (II) o Sulfato Plumboso
o) NaH_2PO_4	Fosfato dihidrógeno de Sodio o Fosfato diácido de Sodio, Ortofosfato dihidrógeno de Sodio
p) $\text{Fe}(\text{OH})_3$	Hidróxido de Hierro (III) o Hidróxido Férrico

2.- Escriba la fórmula de los siguientes compuestos.

a) Bromato de Magnesio	$\text{Mg}(\text{BrO}_3)_2$
b) Sulfato de Cobre (II)	CuSO_4
c) Cloruro de Antimonio (III)	SbCl_3
d) Carbonato de Calcio	CaCO_3
e) Manganato de Sodio	Na_2MnO_4
f) Sulfuro de Aluminio	Al_2S_3
g) Sulfito Hidrógeno de Potasio	KHSO_3
h) Cromato de Sodio	Na_2CrO_4
i) Hidruro de Potasio	KH
j) Permanganato de Calcio	$\text{Ca}(\text{MnO}_4)_2$
k) Óxido de Nitrógeno (I)	N_2O
l) Ortofosfato dihidrógeno de Potasio	KH_2PO_4
m) Óxido Nítrico	NO
n) Cianuro de Calcio	$\text{Ca}(\text{CN})_2$
o) Ácido Pirofosfórico	$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
p) Tiosulfato de Potasio	$\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_3$