

## Formulación inorgánica

1.- Formular los siguientes compuestos

Cloruro de cobalto (II)

Pentaóxido de divanadio

Sulfuro de cobre (I)

Óxido de nitrógeno (III)

Fluoruro de calcio

Seleniuro de potasio

Hidruro de magnesio

Monóxido de carbono

Trisulfuro de dicobalto

Óxido de bromo (V)

Sulfuro de hidrógeno

Ácido fluorhídrico

Nitruro de cobalto (III)

Óxido de aluminio

Trióxido de dicloro

Amoniaco

Hidruro de berilio

Óxido de mercurio (II)

Monóxido de hierro

Sulfuro de sodio

Óxido de plomo (II)

Bromuro de hidrógeno

Óxido de fósforo (III)

Hidruro de estroncio

2.- Nombrar los siguientes compuestos:

$\text{AlH}_3$

$\text{HCl (aq)}$

$\text{NO}$

$\text{NH}_3$

$\text{Al}_2\text{O}_3$

$\text{Al}_2\text{S}_3$

$\text{CaCl}_2$

$\text{HI}$

$\text{As}_2\text{O}_5$

$\text{BH}_3$

$\text{FeCl}_3$

$\text{N}_2\text{O}_4$

$\text{I}_2\text{O}_3$

$\text{CaH}_2$

$\text{H}_2\text{Se}$

$\text{Ni}_2\text{O}_3$

$\text{PbO}_2$

$\text{NiI}_2$

$\text{CoO}$

$\text{SiC}$

$\text{NaH}$

$\text{GaAs}$

$\text{HBr}$

$\text{H}_2\text{Te}$