

## **SEMINARIO DE FORMULACIÓN QUÍMICA INORGÁNICA**

1. Nombra los siguientes compuesto binarios mediante las dos nomenclatura estequiometrica que conoces

CaO  
LiH  
Li<sub>2</sub>O  
BaH<sub>2</sub>  
ZnH<sub>2</sub>  
K<sub>2</sub>S  
BeCl<sub>2</sub>  
FeO  
AlH<sub>3</sub>  
NaCl  
Cu<sub>2</sub>O  
FeH<sub>3</sub>  
BH<sub>3</sub>  
BaO  
CCl<sub>4</sub>  
PCL<sub>5</sub>  
H<sub>2</sub>O  
HI

2. Formula los siguientes compuesto binarios:

Trifluoruro de Boro  
Monóxido de carbono  
Óxido de carbono (IV)  
Óxido d dinitrógeno  
Dihidruro de magnesio  
Nitrógeno  
Heptaóxido de diyodo  
Amoniaco  
Ácido sulfhídrico  
Óxido de dicloro  
Hidruro de niquel (III)  
Óxido de hierro (II)

Yoduro de bario  
Bromuro de hierro (II)  
Sufuro de cobre (II)

3. Nombra los siguientes compuesto ternarios mediante las dos nomenclatura estequiometrica que conoces

LiOH  
Ba(OH)<sub>2</sub>  
Fe(OH)<sub>3</sub>  
HClO  
HBr<sub>3</sub>  
HNO<sub>3</sub>  
HCO<sub>3</sub>  
H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
HNO<sub>2</sub>  
H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>

4. Formula los siguientes compuesto ternarios:

Ácido carbónico  
Ácido nítrico  
Hidrogeno(tetraoxidobromato)  
Ácido fosfórico  
Ácido permangánico  
Dihidrogeno(trioxidocarbonato)  
Dihidrogeno(tetraoxidosulfato)  
Dihidrogeno(trioxidosulfato)  
Hidrogeno(trioxidonitrato)