

## SEMINARIO DE FORMULACIÓN QUÍMICA INORGÁNICA

1. Nombra los siguientes compuesto binarios:

---

CaO	Ag <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
LiH	SnO <sub>2</sub>
Li <sub>2</sub> O	O <sub>3</sub> Br <sub>2</sub>
BaH <sub>2</sub>	FeS
FeI <sub>2</sub>	Ca <sub>2</sub> C
ZnH <sub>2</sub>	CoO
K <sub>2</sub> S	Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
BeCl <sub>2</sub>	SiO <sub>2</sub>
FeO	CuH
AlH <sub>3</sub>	AgH
NaCl	SiH <sub>4</sub>
Cu <sub>2</sub> O	O <sub>5</sub> I <sub>2</sub>
K <sub>3</sub> N	Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
FeH <sub>2</sub>	Au <sub>2</sub> O
FeH <sub>3</sub>	FeP
BH <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> Se
BaO	KI
CCl <sub>4</sub>	ClF
PCL <sub>5</sub>	AlI <sub>3</sub>
H <sub>2</sub> O	Li <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
HF	CuBr <sub>2</sub>
HI	CH <sub>4</sub>
PCL <sub>3</sub>	AuBr <sub>3</sub>
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	K <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
LiF	CuBr
KI	BH <sub>3</sub>

---

2. Formula los siguientes compuesto binarios:

Trifluoruro de Boro	Trióxido de antimonio
Monóxido de carbono	Óxido de cinc
Óxido de carbono (IV)	Peróxido de sodio
Hidruro de francio	Óxido de fósforo (III)
Óxido de dinitrógeno	Sulfuro de hierro (III)
Dihidruro de magnesio	Cloruro de aluminio
Nitrógeno	Peróxido de bario
Heptaóxido de diyodo	Óxido de bario
Amoniac	Bromuro de amonio
Ácido sulfhídrico	Dibromuro de pentaoxígeno
Dicloruro de oxígeno	Óxido de oro (I)
Hidruro de níquel (III)	Nitruro de plata
Dihidruro de estroncio	Bromuro de mercurio (II)
Ozono	Hidruro de estaño (II)
Óxido de hierro (II)	Nitruro de boro
Yoduro de bario	Trihidruro de oro
Bromuro de hierro (II)	Tetrayoduro de estaño
Sufuro de cobre (II)	Hidruro de aluminio

3. Nombra los siguientes compuesto ternarios:

LiOH	H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>
Ba(OH) <sub>2</sub>	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>
Fe(OH) <sub>3</sub>	HBrO <sub>4</sub>
Sr(OH) <sub>2</sub>	HIO <sub>3</sub>
HClO	HClO
HBrO <sub>3</sub>	Co(OH) <sub>2</sub>
H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	HNO <sub>2</sub>
HNO <sub>3</sub>	HClO <sub>4</sub>
HCO <sub>3</sub>	HCN
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HIO <sub>2</sub>
HNO <sub>2</sub>	HNO <sub>2</sub>
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Au(OH)
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Au(OH) <sub>3</sub>
HMnO <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>

4. Formula los siguientes compuesto ternarios:

Ácido carbónico	Ácido sulfúrico
Ácido nítrico	Ácido nitroso
Hidrogeno(tetraoxidobromato)	Ácido hipocloroso
Ácido fosfórico	Ácido perbrómico
Ácido permangánico	Ácido permangánico
Ácido peryódico	Ácido mangánico
Dihidrogeno(tetraoxidosulfato)	Ácido bromoso
Hidrogeno(trioxidocarbonato)	Ácido hipoclorito
Dihidrogeno(tetraoxidosulfato)	Ácido crómico
Dihidrogeno(trioxidosulfato)	Ácido dicrómico
Hidrogeno(trioxidonitrato)	Ácido bórico

5. Nombra o formula los siguientes iones:

$\text{Na}^+$	$\text{BrO}_3^-$
$\text{S}^{2-}$	$\text{SO}_4^{2-}$
$\text{Mg}^{2+}$	$\text{SO}_3^{2-}$
$\text{PO}_4^{3-}$	$\text{HCO}_3^-$
$\text{ClO}_2^-$	$\text{IO}_2^-$
$\text{IO}_4^-$	$\text{Se}^{2-}$
$\text{Cl}^-$	$\text{BrO}_4^-$
$\text{IO}_2^-$	$\text{Te}^{2-}$
$\text{I}^-$	$\text{PO}_4^{3-}$
Catión oro (I)	Anión perclorato
Anión nitrato	Anión manganato
Anión carbonato	Anión dicromato
Anión Yoduro	Anión bromito
Anión hipoclorito	Anión fosfato
Anión perbromato	Catión oro (I)
Anión cloroso	Anión cromato
Anión bisulfato	Anión permanganato

6. Nombra o formula según proceda:

---

$\text{KClO}_3$	$\text{Au}_2(\text{SO}_3)_3$
$\text{NaIO}$	$\text{KNO}_2$
$\text{NH}_4\text{NO}_3$	$\text{Al}(\text{BrO}_4)_3$
$\text{KMnO}_4$	$\text{NaNO}_3$
$\text{NaHCO}_3$	$\text{FeSO}_4$
$\text{Fe}(\text{HCO}_3)_3$	$\text{KBrO}_4$
$\text{CoSO}_4$	$\text{NaClO}_3$
Permanganato de calcio	Sulfato de hierro (III)
Bis(Tetraoxidofosfato) de trihierro	Permanganato de litio
Monooxidoyodato de litio	Perclorato de potasio
Bis(trioxidonitrato) de hierro	Carbonato de calcio
Tetraoxidocromato de dipotasio	Dicromato de potasio
Hidrogenotetraoxidosulfato de cobre	Cianuro de sodio

---