

Nombre: \_\_\_\_\_ SOLUCIÓN \_\_\_\_\_

**1. Nombra los siguientes compuestos binarios y ternarios**

	<b>Prefijos multiplicadores</b>	<b>Número de oxidación</b>	<b>Valor de carga iónica</b>
Li <sub>2</sub> O	Óxido de litio	Óxido de litio	Óxido de litio
CaO	Óxido de calcio	Óxido de calcio	Óxido de calcio
Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de oro	Óxido de oro (III)	Óxido de oro (3+)
ZnO	Óxido de cinc	Óxido de cinc	Óxido de cinc
CrO <sub>3</sub>	Trióxido de cromo	Óxido de cromo (IV)	Óxido de cromo (6+)
Hg <sub>2</sub> O	Óxido de mercurio	Óxido de mercurio (I)	Óxido de mercurio (1+)
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de nitrógeno	Óxido de nitrógeno (III)	Óxido de nitrógeno (3+)
P <sub>2</sub> O	Óxido de fósforo	Óxido de fósforo (I)	Óxido de fósforo (+1)
SeO <sub>3</sub>	Trióxido de selenio	Óxido de selenio (IV)	Óxido de selenio (6+)
SO <sub>2</sub>	Dióxido de azufre	Óxido de azufre (IV)	Óxido de azufre (4+)
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Pentaóxido de difósforo	Óxido de fósforo (V)	Óxido de fósforo (5+)
K <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Dióxido de potasio	Peróxido de potasio	Dióxido (2-) de potasio
Ag <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Dióxido de plata	Peróxido de plata	Dióxido (2-) de plata
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	Dióxido de hidrógeno	Peróxido de hidrógeno	Dióxido (2-) de hidrógeno
BeH <sub>2</sub>	Dihidruro de berilio	Hidruro de berilio	Hidruro de berilio
NaH	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio
CaH <sub>2</sub>	Dihidruro de calcio	Hidruro de calcio	Hidruro de calcio
AlH <sub>3</sub>	Trihidruro de aluminio	hidruro de aluminio	hidruro de aluminio
CoH <sub>3</sub>	Trihidruro de cobalto	Hidruro de cobalto (III)	Hidruro de cobalto (3+)
AuH <sub>3</sub>	Trihidruro de oro	Hidruro de oro (III)	Hidruro de oro (3+)
CH <sub>4</sub> metano	Tetrahidruro de carbono	Hidruro de carbono (IV)	Hidruro de carbono (4+)
O <sub>5</sub> Br <sub>2</sub>	Dibromuro de pentaóxido		
CuI	Yoduro de cobre	Yoduro de cobre (I)	Yoduro de cobre (1+)
Ni <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	Trisulfuro de níquel	Sulfuro de níquel (III)	Sulfuro de níquel (3+)
PBr <sub>3</sub>	Tribromuro de fósforo	Bromuro de fósforo (III)	Bromuro de fósforo (3+)
O <sub>7</sub> Cl <sub>2</sub>	Dibromuro de heptaoxígeno		
OBr <sub>2</sub>	Dibromuro de oxígeno		
NCl <sub>3</sub>	Tricloruro de nitrógeno	Cloruro de nitrógeno (III)	Cloruro de nitrógeno (3+)
NaOH	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio
Ra(OH) <sub>2</sub>	Dihidróxido de radio	Hidróxido de radio	Hidróxido de radio
CuOH	Hidróxido de cobre	Hidróxido de cobre (I)	Hidróxido de cobre (1+)
Pt(OH) <sub>2</sub>	Dihidróxido de platino	Hidróxido de platino (II)	Hidróxido de platino (2+)
Sn(OH) <sub>4</sub>	Tetrahidróxido de estaño	Hidróxido de estaño (IV)	Hidróxido de estaño (4+)
Fe(OH) <sub>3</sub>	Trihidróxido de hierro	Hidróxido de hierro (III)	Hidróxido de hierro (3+)

## 2. Nombra los siguientes oxoácidos y oxisales

	Tradicional	De adición	Nomenclatura de hidrógeno
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Ácido sulfúrico	[SO <sub>3</sub> (OH) <sub>2</sub> ] dihidroxidotrioxidoazufre	Dihidrogeno(tetraoxidosulfato)
HIO	Ácido hipoyodoso	I (OH) hidroxidoyodo	Hidrogeno(oxidoyodato)
HClO <sub>3</sub>	Ácido clórico	[ClO <sub>2</sub> (OH)] hidroxidodioxidocloro	Hidrogeno(trioxidoclorato)
HBrO <sub>3</sub>	Ácido brómico	[BrO <sub>2</sub> (OH)] Hidroxidodioxidobromo	Hidrogeno(trioxidobromato)
H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	Ácido crómico	[CrO <sub>2</sub> (OH) <sub>2</sub> ] Dihidroxidodioxidocromo	Dihidrogeno(tetraoxidocromato)
H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Ácido dicrómico	O-[CrO <sub>3</sub> (OH) <sub>2</sub> ] μ-oxido- bis(hidroxidodioxidocromo)	Dihidrogeno(heptaoxidodicromato)
HNO <sub>3</sub>	Ácido nítrico	[NO <sub>2</sub> (OH)] hidroxidodioxidonitrogeno	Hidrogeno(trioxidonitrato)
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ácido carbónico	[CO (OH) <sub>2</sub> ] Dihidroxidooxidocarbono	Dihidrogeno(trioxidocarbonato)
H <sub>2</sub> SeO <sub>2</sub>	Ácido hiposelenioso	[Se (OH) <sub>2</sub> ] Dihidroxidoselenio	Dihidrogeno(dioxidoseleniato)
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Ácido sulfuroso	[SO (OH) <sub>2</sub> ] Dihidroxidooxidoazufre	Dihidrogeno(trioxidosulfato)
H <sub>2</sub> TeO <sub>3</sub>	Ácido teluroso	[TeO (OH) <sub>2</sub> ] Dihidroxidooxidoteluro	Dihidrogeno(trioxidotelurato)
HMnO <sub>4</sub>	Ácido permangánico	[MnO <sub>3</sub> (OH)] Hidroxidotrioxidomanganeso	Hidrogeno(tetraoxidomanganato)
	Tradicional	Estequiométrica	Adición
Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Nitrato de cobre (II)	Bis(trioxidonitrato) de cobre	Trioxidonitrato (1-) de cobre (2+)
FeCO <sub>3</sub>	Carbonato de hierro (III)	Trioxidocarbonato de hierro	Trioxidocarbonato(2-) de hierro (2+)
KMnO <sub>4</sub>	Permanganato de potasio	Tetraoxidomanganato de potasio	Tetraoxidomanganato(1-) de potasio
KBrO <sub>2</sub>	Bromito de potasio	Dioxidobromato de potasio	Dioxidobromato(1-) de potasio
K <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>	Manganato de potasio	Tetraoxidomanganato de dipotasio	Tetraoxidomanganato(2-) de potasio
Na <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>	Cromato de sodio	Tetraoxidocromato de disodio	Tetraoxidocromato(2-) de sodio
FeSO <sub>4</sub>	Sulfato de hierro (II)	Tetraoxidosulfato de hierro	Tetraoxidosulfato(2-) de hierro (2+)
Co <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	Carbonato de cobalto (III)	Tris(trioxidocarbonato) de dicobalto	Trioxidocarbonato(2-) de cobalto (2+)
Ca(ClO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Clorato de calcio	Bis(Trioxidoclorato) de calcio	Trioxidoclorato(1-) de calcio
CuHSO <sub>4</sub>	Hidrógenosulfato de cobre (I)	Hidrogeno(tetraoxidosulfato) de cobre	Hidroxidotrioxidosulfato(1-) de cobre(+1)
LiHSO <sub>3</sub>	Hidrógenosulfito de litio	Hidrogeno(trioxidosulfato) de litio	Hidroxidodioxidosulfato(1-) de litio
KHS	Hidrogenosulfuro de potasio		<b>Nomenclatura de hidrógeno:</b> Hidrogeno(sulfuro) de potasio

### 3. Formula los siguientes compuestos:

Nombre	Fórmula	Nombre	Fórmula
Sulfuro de hidrógeno	$\text{H}_2\text{S}$	Trióxido de dihierro	$\text{Fe}(\text{OH})_3$
Amoniaco	$\text{NH}_3$	Óxido de dicobre	$\text{Cu}_2\text{O}$
Hidruro de magnesio	$\text{MgH}_2$	Dióxido de azufre	$\text{SO}_2$
Trihidruro de fósforo	$\text{PH}_3$	Dicloruro de heptaoxígeno	$\text{O}_7\text{Cl}_2$
Polano	$\text{H}_2\text{Po}$	Peróxido de litio	$\text{Li}_2\text{O}_2$
Cloruro de hidrógeno	$\text{HCl}$	Trióxido de dicromo	$\text{Cr}_2\text{O}_3$
Hidruro de aluminio	$\text{AlH}_3$	Óxido de hierro (3+)	$\text{Fe}_2\text{O}_3$
Tetrahidruro de carbono	$\text{CH}_4$	Diyoduro de pentaoxígeno	$\text{O}_5\text{I}_2$
Hidruro de berilio	$\text{BeH}_2$	Óxido de calcio	$\text{CaO}$
Hidruro de estroncio	$\text{SrH}_2$	Fluoruro de hidrógeno	$\text{HF}$
Hidróxido de plata	$\text{Ag}(\text{OH})$	Ácido clorhídrico	$\text{HCl}$
Dihidróxido de berilio	$\text{Be}(\text{OH})_2$	Ácido nítrico	$\text{HNO}_3$
Hidróxido de estaño (2+)	$\text{Sn}(\text{OH})_2$	Hidrógeno(oxidoyodato)	$\text{HIO}$
Ácido hipocloroso	$\text{HClO}$	Ácido sulfúrico	$\text{H}_2\text{SO}_4$
Trihidrógeno(trioxidoarseniato)	$\text{H}_3\text{AsO}_3$	Tetraoxidosulfato(2-) de hierro (2+)	$\text{FeSO}_4$
Dihidrógenofosfato de potasio	$\text{KH}_2\text{PO}_4$	Bis[hidrógeno(trioxidocarbonato)] de calcio	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
Hydrogenoselenito de cadmio	$\text{CdHSeO}_2$	Trioxidoyodato(1-) de níquel (3+)	$\text{Ni}(\text{IO}_3)_3$