

**4. Nombra los siguientes óxido metálicos:**

	<b>Nomenclatura tradicional</b>	<b>Nomenclatura Stock</b>	<b>Nomenclatura sistemática</b>
MgO	Óxido de magnesio	Óxido de magnesio	Monóxido de magnesio
PbO <sub>2</sub>	Óxido plúmbico	Óxido de plomo (IV)	Dióxido de plomo
Hg <sub>2</sub> O	Óxido mercurioso	Óxido de mercurio (I)	Monóxido de dimercurio
PbO	Óxido plumboso	Óxido de plomo (II)	Monóxido de plomo
HgO	Óxido mercúrico	Óxido de mercurio (II)	Monóxido de mercurio
CrO	-----	Óxido de cromo (II)	Monóxido de cromo
CuO	Óxido cúprico	Óxido de cobre (II)	Monóxido de cobre
Cu <sub>2</sub> O	Óxido cuproso	Óxido de cobre (I)	Monóxido de dicobre
PtO	Óxido platinoso	Óxido de platino (II)	Monóxido de platino
PtO <sub>2</sub>	Óxido platínico	Óxido de platino (IV)	Dióxido de platino
Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido níquelico	Óxido de níquel (III)	Trióxido de diníquel
NiO	Óxido níqueloso	Óxido de níquel (II)	Monóxido de níquel
SnO	Óxido estannoso	Óxido de estaño (II)	Monóxido de estaño
SnO <sub>2</sub>	Óxido estannico	Óxido de estaño (IV)	Dióxido de estaño

**5. Nombra por las tres nomenclaturas:**

	<b>Nomenclatura tradicional</b>	<b>Nomenclatura Stock</b>	<b>Nomenclatura sistemática</b>
SrO	Óxido de estroncio	Óxido de estroncio	Monóxido de estroncio
K <sub>2</sub> O	Óxido de potasio	Óxido de potasio	Monóxido de dipotasio
BaO	Óxido de bario	Óxido de bario	Monóxido de bario
Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido áurico	Óxido de oro (III)	Trióxido de dioro
Li <sub>2</sub> O	Óxido de litio	Óxido de litio	Monóxido de dilitio
FeO	Óxido ferroso	Óxido de hierro (II)	Monóxido de hierro
Ag <sub>2</sub> O	Óxido de plata	Óxido de plata	Monóxido de diplata
ZnO	Óxido de cinc	Óxido de cinc	Monóxido de cinc

**6. Formula los siguientes óxidos:**

- Óxido de titanio (IV): TiO<sub>2</sub>  
 Óxido de cobre (II): CuO  
 Óxido de calcio: CaO  
 Óxido de sodio: Na<sub>2</sub>O  
 Trióxido de Molibdeno: MoO<sub>3</sub>  
 Óxido férrico: Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
 Óxido auroso: Au<sub>2</sub>O  
 Heptaóxido de dimanganeso: Mn<sub>2</sub>O<sub>7</sub>

**7. Nombra los siguientes óxido no metálicos:**

	<b>Nomenclatura Stock</b>	<b>Nomenclatura sistemática</b>
N <sub>2</sub> O	Óxido de nitrógeno (I)	Monóxido de dinitrógeno
NO	Óxido de nitrógeno (II)	Monóxido de nitrógeno
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de nitrógeno (III)	Trióxido de dinitrógeno
N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	Óxido de nitrógeno (IV)	Tetraóxido de dinitrógeno
NO <sub>2</sub>	Óxido de nitrógeno (IV)	Dióxido de nitrógeno
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Óxido de nitrógeno (V)	Pentaóxido de dinitrógeno
Br <sub>2</sub> O	Óxido de bromo (I)	Monóxido de dibromo
Br <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Óxido de bromo (III)	Trióxido de dibromo
ClO <sub>2</sub>	Óxido de cloro (IV)	Dióxido de cloro
SO <sub>2</sub>	Óxido de azufre (IV)	Dióxido de azufre
SO <sub>3</sub>	Óxido de azufre (VI)	Trióxido de azufre
CO <sub>2</sub>	Óxido de carbono (IV)	Dióxido de carbono

**8. Formula los siguientes óxidos:**

Óxido de fósforo (III):  $P_2O_3$

Pentaóxido de difósforo:  $P_2O_5$

Óxido de boro:  $B_2O_3$

Trióxido de yodo:  $I_2O_3$

Óxido de selenio (VI):  $SeO_3$

Trióxido de telurio:  $TeO_3$

Óxido de arsénico (III):  $As_2O_3$

Trióxido de difósforo:  $P_2O_3$

Óxido de yodo (V):  $I_2O_5$

**9. Nombra los siguientes hidruros metálicos:**

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
NaH	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio
LiH	Hidruro de litio	Hidruro de litio	Hidruro de litio
KH	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio
CaH <sub>2</sub>	Hidruro de calcio	Hidruro de calcio	Dihidruro de calcio
SnH <sub>4</sub>	Hidruro estannico	Hidruro de estaño (IV)	Tetrahidruro de estaño
PbH <sub>2</sub>	Hidruro plumboso	Hidruro de plomo (II)	Dihidruro de plomo
FeH <sub>2</sub>	Hidruro ferroso	Hidruro de hierro (II)	Dihidruro de hierro
FeH <sub>3</sub>	Hidruro férrico	Hidruro de hierro (III)	Trihidruro de hierro
AlH <sub>3</sub>	Hidruro de aluminio	Hidruro de aluminio	Trihidruro de aluminio
CuH <sub>2</sub>	Hidruro cúprico	Hidruro de cobre (II)	Dihidruro de cobre
AuH	Hidruro auroso	Hidruro de oro (I)	Monohidruro de oro
NiH <sub>2</sub>	Hidruro níqueloso	Hidruro de níquel (II)	Dihidruro de níquel
CuH	Hidruro cuproso	Hidruro de cobre (I)	Monohidruro de cobre

**10. Formula los siguientes hidruros:**

Hidruro de cesio: CsH

Hidruro de cinc: ZnH<sub>2</sub>

Hidruro de magnesio: MgH<sub>2</sub>

Hidruro de titanio (IV): TiH<sub>4</sub>

Hidruro de estaño (IV): SnH<sub>4</sub>

Hidruro de cobalto (II): CoH<sub>2</sub>

Hidruro de cromo (III): CrH<sub>3</sub>

Dihidruro de estaño: SnH<sub>2</sub>

**11. Nombra las siguientes sales binarias:**

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
CaF <sub>2</sub>	Fluoruro de calcio	Fluoruro de calcio	Difluoruro de calcio
FeCl <sub>2</sub>	Cloruro ferroso	Cloruro de hierro (II)	Dicloruro de hierro
FeCl <sub>3</sub>	Cloruro férrico	Cloruro de hierro (III)	Tricloruro de hierro
PbI <sub>2</sub>	Yoduro plumboso	Yoduro de plomo (II)	Diyoduro de plomo
KBr	Bromuro de potasio	Bromuro de potasio	Bromuro de potasio
CuBr <sub>2</sub>	Bromuro cúprico	Bromuro de cobre (II)	Dibromuro de cobre
CuBr	Bromuro cuproso	Bromuro de cobre (I)	Monobromuro de cobre
AgI	Yoduro de plata	Yoduro de plata	Yoduro de plata
CaCl <sub>2</sub>	Cloruro de calcio	Cloruro de calcio	Dicloruro de calcio
FeS	Sulfuro ferroso	Sulfuro de hierro (II)	Monosulfuro de hierro
Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	Sulfuro férrico	Sulfuro de hierro (III)	Trisulfuro de hierro
CuS	Sulfuro cúprico	Sulfuro de cobre (II)	Monosulfuro de cobre

**12. Formula los siguientes compuestos:**

Cloruro de plomo (II):  $\text{PbCl}_2$

Bromuro de calcio:  $\text{CaBr}_2$

Fluoruro de plata:  $\text{AgF}$

Yoduro de hierro (III):  $\text{FeI}_3$

Bromuro de manganeso (III):  $\text{MnBr}_3$

Cloruro de cobalto (III):  $\text{CoCl}_3$

Dicloruro de níquel:  $\text{NiCl}_2$

Pentafluoruro de bismuto:  $\text{BiF}_5$

Trifluoruro de aluminio:  $\text{AlF}_3$

**13. Nombra los siguientes compuestos:**

	Nomenclatura sistemática
$\text{BrCl}$	Cloruro de bromo
$\text{ICl}$	Cloruro de yodo
$\text{ClF}$	Fluoruro de cloro
$\text{IBr}_3$	Tribromuro de yodo
$\text{NCl}_3$	Tricloruro de nitrógeno
$\text{Si}_3\text{N}_4$	Tetranitruro de trisilicio
$\text{BP}$	Fosfuro de boro

**14. Formula los siguientes compuestos:**

a. Carburo de silicio:  $\text{SiC}$

b. Trisulfuro de diboro:  $\text{B}_2\text{S}_3$

c. Pentabromuro de fósforo:  $\text{PBr}_5$

**15. Nombra los siguientes compuestos:**

Fórmula	Notación tradicional	Notación stock
$\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$	Sulfato plúmbico	Sulfato de plomo (IV)
$\text{Hg}_2\text{SO}_4$	Sulfato mercurioso	Sulfato de mercurio (I)
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	Nitrato férrico	Nitrato de hierro (III)
$\text{Au}_2(\text{CO}_3)_3$	Carbonato áurico	Carbonato de oro (III)
$\text{Li}_2\text{SO}_4$	Sulfato de litio	Sulfato de litio
$\text{AlPO}_4$	Fosfato de aluminio	Fosfato de aluminio
$\text{HNO}_3$	Ácido nítrico	-----
$\text{CaCO}_3$	Carbonato de calcio	Carbonato de calcio
$\text{Hg}(\text{OH})_2$	Hidróxido mercúrico	Hidróxido de mercurio (II)
$\text{CuOH}$	Hidróxido cuproso	Hidróxido de cobre (I)
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	Hidróxido de calcio	Hidróxido de calcio
$\text{NaOH}$	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio

**16. Formula los siguientes compuestos:**

Nombre	Fórmula
Sulfato sódico	$\text{Na}_2\text{SO}_4$
Ácido sulfúrico	$\text{H}_2\text{SO}_4$
Carbonato de sodio	$\text{Na}_2\text{CO}_3$
Hidróxido férrico	$\text{Fe}(\text{OH})_3$
Sulfato cúprico	$\text{CuSO}_4$
Nitrato de aluminio	$\text{AlNO}_3$
Nitrato de cobre (I)	$\text{CuNO}_3$
Sulfato de estaño (IV)	$\text{Sn}(\text{SO}_4)_2$
Fosfato de calcio	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$