

## Respuesta a los ejercicios de formulación y nomenclatura

1. **Determina el número de oxidación del manganeso en los compuestos:**



2. **Determina el número de oxidación del Cl en los compuestos:**



3. **Determina el número de oxidación del Ni en los compuestos:**



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 de platino (II)	Monóxido de platino
PtO <sub>2</sub>	-----	Óxido de platino (IV)	Dióxido de platino
Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	-----	Óxido de níquel (III)	Trióxido de diníquel
NiO	-----	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):  $\text{TiO}_2$ Óxido de cobre (II):  $\text{CuO}$ Óxido de calcio:  $\text{CaO}$ Óxido de sodio:  $\text{Na}_2\text{O}$ Óxido férrico:  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ Óxido auroso:  $\text{Au}_2\text{O}$ Heptaóxido de dimanganeso:  $\text{Mn}_2\text{O}_7$ **7. Nombra los siguientes óxido no metálicos:**

	<b>Nomenclatura sistemática</b>
$\text{N}_2\text{O}$	Monóxido de dinitrógeno
$\text{NO}$	Monóxido de nitrógeno
$\text{N}_2\text{O}_3$	Trióxido de dinitrógeno
$\text{N}_2\text{O}_4$	Tetraóxido de dinitrógeno
$\text{NO}_2$	Dióxido de nitrógeno
$\text{N}_2\text{O}_5$	Pentaóxido de dinitrógeno
$\text{Br}_2\text{O}$	Monóxido de dibromo
$\text{Br}_2\text{O}_3$	Trióxido de dibromo
$\text{ClO}_2$	Dióxido de cloro
$\text{SO}_2$	Dióxido de azufre
$\text{SO}_3$	Trióxido de azufre
$\text{CO}_2$	Dióxido de carbono

**8. Formula los siguientes óxidos:**Óxido de fósforo (III):  $\text{P}_2\text{O}_3$ Pentaóxido de difósforo:  $\text{P}_2\text{O}_5$ Óxido de boro:  $\text{B}_2\text{O}_3$ Trióxido de diyodo:  $\text{I}_2\text{O}_3$ Óxido de selenio (VI):  $\text{SeO}_3$ Óxido de arsénico (III):  $\text{As}_2\text{O}_3$ Trióxido de difósforo:  $\text{P}_2\text{O}_3$ Óxido de yodo (V):  $\text{I}_2\text{O}_5$

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

	<b>Nomenclatura Stock</b>	<b>Nomenclatura sistemática</b>
NaH	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio
LiH	Hidruro de litio	Hidruro de litio
KH	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio
CaH <sub>2</sub>	Hidruro de calcio	Dihidruro de calcio
SnH <sub>4</sub>	Hidruro de estaño (IV)	Tetrahidruro de estaño
PbH <sub>2</sub>	Hidruro de plomo (II)	Dihidruro de plomo
FeH <sub>2</sub>	Hidruro de hierro (II)	Dihidruro de hierro
FeH <sub>3</sub>	Hidruro de hierro (III)	Trihidruro de hierro
AlH <sub>3</sub>	Hidruro de aluminio	Trihidruro de aluminio
CuH <sub>2</sub>	Hidruro de cobre (II)	Dihidruro de cobre
AuH	Hidruro de oro (I)	Monohidruro de oro
NiH <sub>2</sub>	Hidruro de níquel (II)	Dihidruro de níquel
CuH	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:**

	<b>Nomenclatura sistemática</b>
CaF <sub>2</sub>	Difluoruro de calcio
FeCl <sub>2</sub>	Dicloruro de hierro
FeCl <sub>3</sub>	Tricloruro de hierro
PbI <sub>2</sub>	Diyoduro de plomo
KBr	Bromuro de potasio
CuBr <sub>2</sub>	Dibromuro de cobre
CuBr	Monobromuro de cobre
AgI	Yoduro de plata
CaCl <sub>2</sub>	Dicloruro de calcio
FeS	Monosulfuro de hierro
Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	Trisulfuro de dihierro
CuS	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:**

	<b>Nomenclatura sistemática</b>
$\text{BrCl}$	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