

**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:**

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
MgO			
PbO <sub>2</sub>			
Hg <sub>2</sub> O			
PbO			
HgO			
CrO	-----		
CuO			
Cu <sub>2</sub> O			
PtO			
PtO <sub>2</sub>			
Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
NiO			
son			
SnO <sub>2</sub>			

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

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
SrO			
K <sub>2</sub> O			
BaO			
Au <sub>2</sub> O <sub>3</sub>			
Li <sub>2</sub> O			
FeO			
Ag <sub>2</sub> O			
ZnO			

**6. Formula los siguientes óxidos:**

Óxido de titanio (IV): \_\_\_\_\_

Óxido de cobre (II): \_\_\_\_\_

Óxido de calcio: \_\_\_\_\_

Óxido de sodio: \_\_\_\_\_  
 Trióxido de Molibdeno: \_\_\_\_\_  
 Óxido férrico: \_\_\_\_\_  
 Óxido auroso: \_\_\_\_\_  
 Heptaóxido de dimanganeso: \_\_\_\_\_

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

	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
N <sub>2</sub> O		
NO		
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>		
NO <sub>2</sub>		
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>		
Br <sub>2</sub> O		
Br <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
ClO <sub>2</sub>		
SO <sub>2</sub>		
SO <sub>3</sub>		
CO <sub>2</sub>		

**8. Formula los siguientes óxidos:**

Óxido de fósforo (III): \_\_\_\_\_  
 Pentaóxido de difósforo: \_\_\_\_\_  
 Óxido de boro: \_\_\_\_\_  
 Trióxido de diyodo: \_\_\_\_\_  
 Óxido de selenio (VI): \_\_\_\_\_  
 Trióxido de telurio: \_\_\_\_\_  
 Óxido de arsénico (III): \_\_\_\_\_  
 Trióxido de difósforo: \_\_\_\_\_  
 Óxido de yodo (V): \_\_\_\_\_

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

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
NaH			
LiH			
KH			
CaH <sub>2</sub>			
SnH <sub>4</sub>			
PbH <sub>2</sub>			
FeH <sub>2</sub>			
FeH <sub>3</sub>			
AlH <sub>3</sub>			
CuH <sub>2</sub>			
AuH			
NiH <sub>2</sub>			
CuH			

**10. Formula los siguientes hidruros:**

Hidruro de cesio: \_\_\_\_\_  
 Hidruro de cinc: \_\_\_\_\_

Hidruro de magnesio: \_\_\_\_\_  
 Hidruro de titanio (IV): \_\_\_\_\_  
 Hidruro de estaño (IV): \_\_\_\_\_  
 Hidruro de cobalto (II): \_\_\_\_\_  
 Hidruro de cromo (III): \_\_\_\_\_  
 Dihidruro de estaño: \_\_\_\_\_

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

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
CaF <sub>2</sub>			
FeCl <sub>2</sub>			
FeCl <sub>3</sub>			
PbI <sub>2</sub>			
KBr			
CuBr <sub>2</sub>			
CuBr			
AgI			
CaCl <sub>2</sub>			
FeS			
Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>			
CuS			

**12. Formula los siguientes compuestos:**

Cloruro de plomo (II): \_\_\_\_\_  
 Bromuro de calcio: \_\_\_\_\_  
 Fluoruro de plata: \_\_\_\_\_  
 Yoduro de hierro (III): \_\_\_\_\_  
 Bromuro de manganeso (III): \_\_\_\_\_  
 Cloruro de cobalto (III): \_\_\_\_\_  
 Dicloruro de níquel: \_\_\_\_\_  
 Pentafluoruro de bismuto: \_\_\_\_\_  
 Trifluoruro de aluminio: \_\_\_\_\_

**13. Nombra los siguientes compuestos:**

	Nomenclatura sistemática
BrCl	
ICl	
ClF	
IBr <sub>3</sub>	
NCl <sub>3</sub>	
Si <sub>3</sub> N <sub>4</sub>	
BP	

**14. Formula los siguientes compuestos:**

Carburo de silicio: \_\_\_\_\_  
 Trisulfuro de diboro: \_\_\_\_\_  
 Pentabromuro de fósforo: \_\_\_\_\_

**15. Nombra los siguientes compuestos:**

Fórmula	Notación tradicional	Notación stock
$\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$		
$\text{Hg}_2\text{SO}_4$		
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$		
$\text{Au}_2(\text{CO}_3)_3$		
$\text{Li}_2\text{SO}_4$		
$\text{AlPO}_4$		
$\text{HNO}_3$		
$\text{CaCO}_3$		
$\text{Hg}(\text{OH})_2$		
$\text{CuOH}$		
$\text{Ca}(\text{OH})_2$		
$\text{NaOH}$		

**16. Formula los siguientes compuestos:**

Nombre	Fórmula
Sulfato sódico	
Ácido sulfúrico	
Carbonato de sodio	
Hidróxido férrico	
Sulfato cúprico	
Nitrato de aluminio	
Nitrato de cobre (I)	
Sulfato de estaño (IV)	
Fosfato de calcio	