

7. Nombra los siguientes óxido no metálicos:

	Nomenclatura sistemática
N ₂ O	
NO	
N ₂ O ₃	
N ₂ O ₄	
NO ₂	
N ₂ O ₅	
Br ₂ O	
Br ₂ O ₃	
ClO ₂	
SO ₂	
SO ₃	
CO ₂	

8. Formula los siguientes óxidos:

Óxido de fósforo (III): _____
 Pentaóxido de difósforo: _____
 Óxido de boro: _____
 Trióxido de yodo: _____
 Óxido de selenio (VI): _____
 Óxido de arsénico (III): _____
 Trióxido de difósforo: _____
 Óxido de yodo (V): _____

9. Nombra los siguientes hidruros metálicos:

	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
NaH		
LiH		
KH		
CaH ₂		
SnH ₄		
PbH ₂		
FeH ₂		
FeH ₃		
AlH ₃		
CuH ₂		
AuH		
NiH ₂		
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 sistemática
CaF ₂	
FeCl ₂	
FeCl ₃	
PbI ₂	
KBr	
CuBr ₂	

CuBr	
AgI	
CaCl ₂	
FeS	
Fe ₂ S ₃	
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 ₃	
NCl ₃	

14. Nombra los siguientes compuestos:

Fórmula	Notación tradicional	Notación stock
Pb(SO ₄) ₂		
Hg ₂ SO ₄		
Fe(NO ₃) ₃		
Au ₂ (CO ₃) ₃		
Li ₂ SO ₄		
AlPO ₄		
HNO ₃		
CaCO ₃		
Hg(OH) ₂		
CuOH		
Ca(OH) ₂		
NaOH		

15. 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	

Respuesta a los ejercicios de formulación y nomenclatura

4. Nombra los siguientes óxido metálicos:

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
MgO	Óxido de magnesio	Óxido de magnesio	Monóxido de magnesio
PbO ₂	Óxido plúmbico	Óxido de plomo (IV)	Dióxido de plomo
Hg ₂ 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 ₂ O	Óxido cuproso	Óxido de cobre (I)	Monóxido de dicobre
PtO	-----	Óxido de platino (II)	Monóxido de platino
PtO ₂	-----	Óxido de platino (IV)	Dióxido de platino
Ni ₂ O ₃	-----	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 ₂	Óxido estannico	Óxido de estaño (IV)	Dióxido de estaño

5. Nombra por las tres nomenclaturas:

	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura sistemática
SrO	Óxido de estroncio	Óxido de estroncio	Monóxido de estroncio
K ₂ O	Óxido de potasio	Óxido de potasio	Monóxido de dipotasio
BaO	Óxido de bario	Óxido de bario	Monóxido de bario
Au ₂ O ₃	Óxido áurico	Óxido de oro (III)	Trióxido de dioro
Li ₂ O	Óxido de litio	Óxido de litio	Monóxido de dilitio
FeO	Óxido ferroso	Óxido de hierro (II)	Monóxido de hierro
Ag ₂ 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_2
Óxido de cobre (II): CuO
Óxido de calcio: CaO
Óxido de sodio: Na_2O
Óxido férrico: Fe_2O_3
Óxido auroso: Au_2O
Heptaóxido de dimanganeso: Mn_2O_7

7. Nombra los siguientes óxido no metálicos:

	Nomenclatura sistemática
N_2O	Monóxido de dinitrógeno
NO	Monóxido de nitrógeno
N_2O_3	Trióxido de dinitrógeno
N_2O_4	Tetraóxido de dinitrógeno
NO_2	Dióxido de nitrógeno
N_2O_5	Pentaóxido de dinitrógeno
Br_2O	Monóxido de dibromo
Br_2O_3	Trióxido de dibromo
ClO_2	Dióxido de cloro
SO_2	Dióxido de azufre
SO_3	Trióxido de azufre
CO_2	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 diyodo: I_2O_3
Óxido de selenio (VI): SeO_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 Stock	Nomenclatura sistemática
NaH	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio
LiH	Hidruro de litio	Hidruro de litio
KH	Hidruro de potasio	Hidruro de potasio
CaH ₂	Hidruro de calcio	Dihidruro de calcio
SnH ₄	Hidruro de estaño (IV)	Tetrahidruro de estaño
PbH ₂	Hidruro de plomo (II)	Dihidruro de plomo
FeH ₂	Hidruro de hierro (II)	Dihidruro de hierro
FeH ₃	Hidruro de hierro (III)	Trihidruro de hierro
AlH ₃	Hidruro de aluminio	Trihidruro de aluminio
CuH ₂	Hidruro de cobre (II)	Dihidruro de cobre
AuH	Hidruro de oro (I)	Monohidruro de oro
NiH ₂	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: ZnH₂
 Hidruro de magnesio: MgH₂
 Hidruro de titanio (IV): TiH₄
 Hidruro de estaño (IV): SnH₄
 Hidruro de cobalto (II): CoH₂
 Hidruro de cromo (III): CrH₃
 Dihidruro de estaño: SnH₂

11. Nombra las siguientes sales binarias:

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

12. Formula los siguientes compuestos:

Cloruro de plomo (II): PbCl_2
 Bromuro de calcio: CaBr_2
 Fluoruro de plata: AgF
 Yoduro de hierro (III): FeI_3
 Bromuro de manganeso (III): MnBr_3
 Cloruro de cobalto (III): CoCl_3
 Dicloruro de níquel: NiCl_2
 Pentafluoruro de bismuto: BiF_5
 Trifluoruro de aluminio: AlF_3

13. Nombra los siguientes compuestos:

	Nomenclatura sistemática
BrCl	Cloruro de bromo
ICl	Cloruro de yodo
ClF	Fluoruro de cloro
IBr_3	Tribromuro de yodo
NCl_3	Tricloruro de nitrógeno

14. Nombra los siguientes compuestos:

Fórmula	Notación tradicional	Notación stock
$\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$	Sulfato plúmbico	Sulfato de plomo (IV)
Hg_2SO_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)
Li_2SO_4	Sulfato de litio	Sulfato de litio
AlPO_4	Fosfato de aluminio	Fosfato de aluminio
HNO_3	Ácido nítrico	-----
CaCO_3	Carbonato de calcio	Carbonato de calcio
$\text{Hg}(\text{OH})_2$	Hidróxido mercúrico	Hidróxido de mercurio (II)
CuOH	Hidróxido cuproso	Hidróxido de cobre (I)
$\text{Ca}(\text{OH})_2$	Hidróxido de calcio	Hidróxido de calcio
NaOH	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio

15. Formula los siguientes compuestos:

Nombre	Fórmula
Sulfato sódico	Na_2SO_4
Ácido sulfúrico	H_2SO_4
Carbonato de sodio	Na_2CO_3
Hidróxido férrico	$\text{Fe}(\text{OH})_3$
Sulfato cúprico	CuSO_4
Nitrato de aluminio	AlNO_3
Nitrato de cobre (I)	CuNO_3
Sulfato de estaño (IV)	$\text{Sn}(\text{SO}_4)_2$
Fosfato de calcio	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$