

## EJERCICIO 1: COMPUESTOS BINARIOS CON OXÍGENO

FÓRMULA	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
$\text{Cu}_2\text{O}$		
$\text{P}_2\text{O}_3$		
$\text{K}_2\text{O}$		
$\text{OCl}_2$		
$\text{Li}_2\text{O}_2$		
$\text{HgO}$		
$\text{CaO}$		
$\text{O}_7\text{I}_2$		
$\text{NiO}$		
$\text{NiO}_2$		
$\text{Al}_2\text{O}_3$		
$\text{SO}_2$		
$\text{BaO}_2$		
		Óxido de dilitio
		Dióxido de diplatá
		Dióxido de carbono
		Pentaóxido de difósforo
		Óxido de berilio
		Óxido de dimercurio
		Pentaóxido de divanadio
		Dicloruro de pentaoxígeno
		Dióxido de cadmio
		Heptaóxido de dimanganeso
		Óxido de cinc
	Óxido de antimonio(V)	
	Óxido de plomo(IV)	
	Óxido de boro	
	Peróxido de litio	
	Óxido de hierro(II)	
	Óxido de níquel(III)	
	Peróxido de cobre(II)	
	Óxido de rubidio	
	Óxido de selenio(VI)	
	Óxido de nitrógeno(V)	
	Óxido de bario	
	Peróxido de sodio	
	Óxido de estaño(II)	
	Peróxido de mercurio (II)	
	Óxido de magnesio	

## EJERCICIO 2: COMPUESTOS BINARIOS CON HIDRÓGENO

FÓRMULA	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
CoH <sub>2</sub>		
NaH		
CuH		
HBr		
PbH <sub>4</sub>		
SbH <sub>3</sub>		
CaH <sub>2</sub>		
H <sub>2</sub> Se		
SnH <sub>2</sub>		
NiH <sub>3</sub>		
KH		
AlH <sub>3</sub>		
HF		
PH <sub>3</sub>		
		Dihidruro de magnesio
		Trihidruro de aluminio
		Cloruro de hidrógeno
		Hidruro de potasio
		Dihidruro de bario
		Yoduro de hidrógeno
		Dihidruro de cadmio
		Tetrahidruro de platino
		Fluoruro de hidrógeno
		Dihidruro de mercurio
	Hidruro de níquel(II)	
	Hidruro de mercurio(I)	
	Hidruro de hierro(II)	
	Hidruro de estroncio	
	Hidruro de cinc	
	Hidruro de cobalto(II)	
	Hidruro de oro (III)	
	Hidruro de litio	
	Hidruro de cobre (I)	
	Hidruro de plomo (II)	
	Borano	
	Fosfano	
	Estibano	
	Ácido selenhídrico	
	Ácido Bromhídrico	
	Ácido Bromhídrico	

## EJERCICIO 3: SALES BINARIAS

FÓRMULA	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
Cu <sub>2</sub> S		
LiBr		
CaCl <sub>2</sub>		
Co <sub>2</sub> S <sub>3</sub>		
AgI		
NiBr <sub>2</sub>		
V <sub>2</sub> S <sub>5</sub>		
Hg <sub>3</sub> N <sub>2</sub>		
PCl <sub>5</sub>		
CCl <sub>4</sub>		
LiF		
CaTe		
SnSe		
		Difluoruro de berilio
		Seleniuro de dipotasio
		Difosfuro de tricalcio
		Sulfuro de diplatá
		Cloruro de sodio
		Dicloruro de bario
		Trisulfuro de diniquel
		Nitruro de trisodio
		Sulfuro de cinc
		Carburo de dimagnesio
		Dibromuro de cobre
		Trisulfuro de dihierro
	Cloruro de cobalto(II)	
	Bromuro de hierro(III)	
	Cloruro de aluminio	
	Yoduro de mercurio(I)	
	Cloruro de cadmio	
	Fluoruro de sodio	
	Cloruro de mercurio(II)	
	Sulfuro de estaño(II)	
	Bromuro de potasio	
	Sulfuro de oro(I)	
	Fluoruro de litio	
	Fluoruro de calcio	
	Bromuro de plomo (IV)	
	Sulfuro de cobalto (III)	
	Bromuro de yodo (III)	



## EJERCICIO 4: COMPUESTOS BINARIOS

FÓRMULA	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
SF <sub>4</sub>		
Na <sub>2</sub> O		
PbS <sub>2</sub>		
CaH <sub>2</sub>		
LiCl		
CO <sub>2</sub>		
HCl		
CO		
PCl <sub>5</sub>		
KH		
P <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
NaF		
NiH <sub>3</sub>		
MgI <sub>2</sub>		
H <sub>2</sub> S		
KBr		
		trióxido de dihierro
		dihidruro de níquel
		óxido de dilitio
		tricloruro de fósforo
		tricloruro de cobalto
		óxido de dicobre
		bromuro de sodio
		dióxido de azufre
		difluoruro de calcio
		óxido de diplata
		yoduro de plomo
		trióxido de dicromo
	Bromuro de hidrógeno	
	Hidruro de arsénico(III)	
	Hidruro de platino(IV)	
	Óxido de cobre(II)	
	Peróxido de calcio	
	Óxido de manganeso(IV)	
	Peróxido de rubidio	
	Nitruro de berilio	
	Fluoruro de magnesio	
	Bromuro de plomo (II)	
	Seleniuro de cadmio	
	Sulfuro de hierro (II)	



## EJERCICIO 5: COMPUESTOS TERNARIOS (HIDRÓXIDOS)

FÓRMULA	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
Co(OH) <sub>2</sub>		
CuOH		
Mg(OH) <sub>2</sub>		
AgOH		
Pb(OH) <sub>4</sub>		
Ni(OH) <sub>3</sub>		
Ca(OH) <sub>2</sub>		
Cr(OH) <sub>3</sub>		
Zn(OH) <sub>2</sub>		
HgOH		
Hg(OH) <sub>2</sub>		
KOH		
Sn(OH) <sub>2</sub>		
		Dihidróxido de bario
		Trihidróxido de aluminio
		Hidróxido de sodio
		Dihidróxido de berilio
		Trihidróxido de galio
		Dihidróxido de cadmio
		Hidróxido de rubidio
		Dihidróxido de mercurio
		Hidróxido de cesio
		Dihidróxido de hierro
		Trihidróxido de hierro
		Tetrahidróxido de estaño
		Dihidróxido de magnesio
	Hidróxido de estaño(IV)	
	Hidróxido de cobre(II)	
	Hidróxido de cobalto(III)	
	Hidróxido de calcio	
	Hidróxido de plomo(II)	
	Hidróxido de níquel(II)	
	Hidróxido de litio	
	Hidróxido de hierro(III)	
	Hidróxido de estaño(II)	
	Hidróxido de estroncio	
	Hidróxido de potasio	
	Hidróxido de plomo(IV)	
	Hidróxido de plata	
	Hidróxido de cinc	

## EJERCICIO 6: COMPUESTOS TERNARIOS (ÁCIDOS OXOÁCIDOS)

FÓRMULA	TRADICIONAL	ESTEQUIOMÉTRICA
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		
HNO <sub>2</sub>		
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>		
H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>		
HIO <sub>3</sub>		
H <sub>3</sub> SbO <sub>3</sub>		
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>		
HNO <sub>3</sub>		
H <sub>3</sub> AsO <sub>4</sub>		
HBrO <sub>2</sub>		
HClO		
H <sub>4</sub> P <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		
H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub>		
	Ácido sulfuroso	
	Ácido perclórico	
	Ácido fosfórico	
	Ácido yodoso	
	Ácido selénico	
	Ácido hipobromoso	
	Ácido sulfúrico	
	Ácido bórico	
	Ácido selenioso	
	Ácido clórico	
	Ácido permangánico	
	Ácido metaarsénico	
	Ácido metasilícico	
		hidrogeno(oxidoclorato)
		hidrogeno(trioxidofosfato)
		hidrogeno(trioxidoyodato)
		dihidrogeno(trioxidoseleniato)
		hidrogeno(oxidobromato)
		dihidrogeno(tetraoxidomanganato)
		trihidrógeno(trioxoborato)
		dihidrogeno(trioxidocarbonato)
		dihidrogeno(heptaoxidodicrom
	Ácido difosfórico	
	Ácido dicrómico	
	Ácido diantimonioso	
	Ácido metafosofroso	
	Ácido disulfúrico	

## EJERCICIO 7: SALES TERNARIAS

FÓRMULA	TRADICIONAL	ESTEQUIOMÉTRICA
$\text{CaCO}_3$		
$\text{HgNO}_2$		
$\text{NiSO}_3$		
$\text{Ag}_3\text{PO}_4$		
$\text{KIO}_4$		
$\text{CoBO}_3$		
$\text{PbSO}_4$		
$\text{NaClO}$		
$\text{LiBrO}_3$		
$\text{Na}_2\text{SO}_4$		
$\text{Al}(\text{ClO}_3)_3$		
$\text{CaSO}_4$		
$\text{FeSO}_4$		
$\text{Hg}(\text{BrO}_2)_2$		
	Nitrato de sodio	
	Yodato de cobre(I)	
	Fosfato de aluminio	
	Bromato de plata	
	Sulfato de níquel(II)	
	Perclorato de potasio	
	Hipoclorito de mercurio(I)	
	Nitrito de magnesio	
	Sulfito de plomo(IV)	
	Sulfato de hierro(II)	
	Sulfato de sodio	
	Clorato de aluminio	
	Nitrato de plata	
	Hipoclorito de calcio	
	Perclorato de potasio	
		Tetraoxidobromato de litio
		Tetraoxido sulfato de hierro
		Tetraoxidofosfato de aluminio
		Bis(dioxidonitrato) de cadmio
		Tetraoxidoseleniato de dipotasio
		bis(trioxidonitrato) de hierro
		trioxidoclorato de plata
		bis(dioxonitrato) de cobalto
		bis(trioxidonitrato) de cinc
		bis(trioxidocarbonato) de plomo
		tetraoxidosulfato de estroncio

## EJERCICIO 8: COMPUESTOS TERNARIOS

FÓRMULA	TRADICIONAL/STOCK	ESTEQUIOMÉTRICA
CsOH		
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		
HBrO		
Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>		
Al <sub>2</sub> (SiO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>		
Fe(OH) <sub>3</sub>		
Cu(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>		
H <sub>3</sub> SbO <sub>3</sub>		
HIO <sub>4</sub>		
K <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>		
KOH		
NiCr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		
H <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>		
H <sub>4</sub> As <sub>2</sub> O <sub>7</sub>		
	Ácido arsenioso	
	Ácido metafosforoso	
	Perclorato de calcio	
	Ácido nítrico	
	Bromito de plomo(IV)	
	Clorato de hierro(II)	
	Hipoclorito de cesio	
	Ácido perbrómico	
	Yodito de cadmio(II)	
	Sulfato de cromo(III)	
	Ácido nitroso	
		Dihidróxido de hierro
		Trihidrógeno(tetraoxidofosfato)
		Hidrogeno(trioxidoyodato)
		Tetraoxidoclorato de sodio
		Bis(tetraoxidofosfato) de tricadmio
		Dioxidonitrato de bario
		Trioxidonitrato de litio
	Hidróxido de cromo(III)	
	Hidróxido de calcio	
	Dihidroxidooxidocarbono	
	Dihidroxidodioxidoazufre	
	Hidroxidodioxidonitrogeno	
	Hidróxido de paladio(II)	
	Trihidroxidofosforo	
	Pentahidroxidooxidoyodo	

## EJERCICIO 9: SALES CUATERNARIAS

FÓRMULA	TRADICIONAL/STOCK	ESTEQUIOMÉTRICA
KHCO <sub>3</sub>		
KHSO <sub>4</sub>		
Ca(H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>		
Mg(H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>		
Ag <sub>2</sub> HPO <sub>3</sub>		
CaHPO <sub>3</sub>		
LiHCO <sub>3</sub>		
Ca(HSO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		
Fe(HSO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>		
AgHCO <sub>3</sub>		
	Hidrogenosulfato de plata	
	Hidrogenosulfato de sodio	
	Hidrogenocarbonato de sodio	
	Hidrogenosulfito de cinc	
	Dihidrogenofosfato de litio	
	Dihidrogenoarsenato de sodio	
	Hidrogenofosfato de amonio	
	Hidrogenosulfito de calcio	
	Dihidrogenofosfato de aluminio	
	Hidrogenosulfito de hierro(II)	
		Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de calcio
		Hidrogeno(tetraoxidosulfato) de rubidio
		Bis[hidrogeno(tetraoxidosulfato)] de hierro
		Bis[hidrogeno(trioxidosulfato)] de magnesio
		Hidrogeno(trioxidocarbonato) de potasio
		Tris[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de aluminio
		Hidrogeno(trioxidoseleniato) de cesio
		Bis[hidrogeno(trioxidocarbonato)] de cinc
		Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de disodio
		Bis[hidrogeno(tetraoxidocromato)] de cobre

## EJERCICIO 10: REPASO

Nombra cada compuesto de todas las formas posibles o formula:

- 1-  $\text{CrI}_3$
- 2 -  $\text{Ca(OH)}_2$
- 3 -  $\text{NaHSO}_4$
- 4 -  $\text{MgO}$
- 5 -  $\text{HIO}_3$
- 6 -  $\text{Cu}_2\text{O}$
- 7 -  $\text{Cd(ClO}_4)_2$
- 8 -  $\text{NI}_3$
- 9 -  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 10 -  $\text{SO}_3$
- 11 -  $\text{H}_2\text{O}$
- 12 -  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- 13 -  $\text{HBr}$
- 14 -  $\text{CO}$
- 15 -  $\text{ZnS}$
- 16 -  $\text{Ca}_3\text{N}_2$
- 17 -  $\text{Hg(NO}_3)_2$
- 18 -  $\text{PtF}_2$
- 19 -  $\text{OCl}_2$
- 20 -  $\text{SnO}_2$
- 21 - Óxido de rubidio
- 22 - Cloruro de oro(III)
- 23 - Nitrito de plata
- 24 - Trihidrogeno(tetraoxidofosfato)
- 25 - Trioxidocarbonato de manganeso
- 26 - Ácido sulfhídrico
- 27 - Fosfano
- 28 - Clorato de calcio
- 29 - Hidruro de litio
- 30 - Tetraoxidoclorato de sodio
- 31 - Sulfato de potasio
- 32 - Selenuro de dihidrógeno
- 33 - Óxido de hierro(II)
- 34 - Tricloruro de boro
- 35 - Ácido nítrico
- 36 - Hidróxido de bario
- 37 - Hidrogenocarbonato de sodio
- 38 - Hidroxidooxidonitrógeno
- 39 - Peróxido de hidrógeno
- 40 - Trihidroxidooxidofosforo