

EJERCICIO 1: ÓXIDOS Y PERÓXIDOS

FÓRMULA	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
Na ₂ O		
BeO		
Mn ₂ O ₃		
CuO		
PtO ₂		
SO ₃		
N ₂ O ₅		
OI ₂		
CO ₂		
O ₇ Br ₂		
K ₂ O ₂		
ZnO ₂		
	Óxido de cobalto (II)	
	Óxido de yodo (V)	
	Óxido de aluminio	
	Óxido de estaño (IV)	
	Óxido de hierro (III)	
	Óxido de cromo (II)	
	Peróxido de francio	
	Peróxido de mercurio (II)	
		Monóxido de telurio
		Monóxido de níquel
		Pentaóxido de difósforo
		Heptaóxido de dicloro
		Monóxido de dinitrógeno
		Monóxido de magnesio
		Monóxido de dirrubidio
		Dióxido de sodio
		Dióxido de berilio
SeO		
SiO ₂		
O ₅ Br ₂		
Hg ₂ O		
Li ₂ O		
Ni ₂ O ₃		
Ag ₂ O ₂		
CaO ₂		



EJERCICIO 2: COMBINACIONES BINARIAS DEL HIDRÓGENO

FÓRMULA	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
NaH		
BeH ₂		
CoH ₂		
CuH		
PbH ₄		
H ₂ S		
NH ₃		
HI		
CH ₄		
HBr		
FrH		
H ₂ Se		
CsH		
BaH ₂		
MnH ₂		
MnH ₃		
AgH		
		Trihidruro de níquel
	Cloruro de hidrógeno	
		Trihidruro de fósforo
		Tetrahidruro de silicio
		Dihidruro de estaño
	Sulfuro de hidrógeno	
	Seleniuro de hidrógeno	
		Monohidruro de potasio
		Dihidruro de cobre
		Tetrahidruro de platino
	Ácido fluorhídrico	
	Hidruro de níquel (II)	
	Arsina	
	Estibina	
	Hidruro de litio	
	Hidruro de mercurio (II)	
	Ácido telurhídrico	
	Hidruro de platino (II)	
	Hidruro de magnesio	
	Hidruro de rubidio	

EJERCICIO 3: SALES BINARIAS

FÓRMULA	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
NaI		
PtS ₂		
Cr ₂ Te		
BeI ₂		
Ca ₂ C		
Cu ₂ S		
	Fosfuro de platino (IV)	
	Bromuro de mercurio (II)	
	Sulfuro de carbono (IV)	
		Monoteluro de dipotasio
		Trisulfuro de dicobalto
		Tetracloruro de carbono
NaF		
Rb ₂ S		
AlBr ₃		
AgI		
FeCl ₃		
CdS		
PbI ₂		
CoS		
Ag ₂ Te		
Hg ₂ S		
	Teluro de plata	
	Cloruro de cobre (II)	
	Cloruro de plomo (II)	
	Yoduro de platino (IV)	
	Sulfuro de hierro (III)	
	Seleniuro de berilio	
	Sulfuro de amonio	
	Seleniuro de plomo (IV)	
		Dibromuro de berilio
		Cloruro de amonio
		Monofluoruro de oro
		Disulfuro de plomo
		Monosulfuro de níquel
		Triteluro de dicobalto
		Sulfuro de disodio

EJERCICIO 4: COMBINACIONES BINARIAS 1

FÓRMULA	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
LiH		
BaH ₂		
CrH ₂		
MgO		
Hg ₂ O		
PtO		
CsF		
AuF ₃		
NaCl		
Br ₂ O ₃		
SeO		
P ₂ O ₃		
NaH		
ZnH ₂		
MnH ₃		
Rb ₂ O		
ZnO		
Mn ₂ O ₃		
H ₂ S		
ZnF ₂		
MnF ₃		
RaCl ₂		
O I ₂		
As ₂ O ₃		
KH		
AuH ₃		
Cs ₂ O		
HCl		
RbF		
SF ₂		
FeP		
O ₇ I ₂		
Sb ₂ O ₅		
Li ₂ O ₂		
FeH ₃		
CaO ₂		
NH ₄ Br		

EJERCICIO 5: COMBINACIONES BINARIAS 2

FÓRMULA	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
	Óxido de níquel (III)	
	Fluoruro de estaño(II)	
		Monofluoruro de plata
	Óxido de selenio (VI)	
		Dicloruro de pentaoxígeno
		Pentaóxido de diarsénico
	Óxido de silicio (IV)	
		Monohidruro de cesio
		Trihidruro de cobalto
	Óxido de bario	
		Trióxido de dioro
	Fluoruro de cobre (I)	
	Fluoruro de cromo (III)	
		Trisulfuro de dialuminio
	Sulfuro de plomo (IV)	
		Dióxido de dipotasio
		Monóxido de carbono
	Óxido de telurio (IV)	
		Trihidruro de aluminio
	Hidruro de estaño (IV)	
		Trióxido de dialuminio
	Óxido de estaño (IV)	
	Ácido fluorhídrico	
	Fluoruro de boro	
		Dicloruro de estroncio
	Seleniuro de níquel (III)	
		Dióxido de selenio
	Óxido de carbono (IV)	
	Amoniaco	
	Metano	
		Difluoruro de bario
	Hidruro de plata	
		Monóxido de dicobre
	Bromuro de zinc	
	Fosfuro de aluminio	
	Carburo de plomo(IV)	
	Sulfuro de hidrógeno	

EJERCICIO 6: HIDRÓXIDOS

FÓRMULA	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
NaOH		
Ca(OH) ₂		
Cu(OH) ₂		
Co(OH) ₂		
Pb(OH) ₄		
FrOH		
Be(OH) ₂		
AgOH		
Zn(OH) ₂		
	Hidróxido de oro(I)	
	Hidróxido de bario	
	Hidróxido de aluminio	
	Hidróxido de níquel (III)	
		Dihidróxido de platino
		Trihidróxido de cobalto
		Tetrahidróxido de estaño
		Hidróxido de potasio
Cd(OH) ₂		
Fe(OH) ₂		
Hg(OH) ₂		
Cu (OH)		
Al(OH) ₃		
LiOH		
Mg(OH) ₂		
	Hidróxido de cesio	
	Hidróxido de oro(III)	
	Hidróxido de cromo (II)	
	Hidróxido de manganeso (II)	
	Hidróxido de rubidio	
	Hidróxido de mercurio (I)	
	Hidróxido de calcio	
	Hidróxido de plata	
Pt(OH) ₂		
Cu(OH) ₂		
Sn(OH) ₄		
	Hidróxido de zinc	
	Hidróxido de platino (II)	

EJERCICIO 7: OXOÁCIDOS

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
HBrO			
HIO ₂			
HClO ₃			
HMnO ₄			
H ₂ SeO ₂			
H ₂ TeO ₃			
H ₃ BO ₃			
H ₄ SiO ₄			
HBO ₂			
	Ácido hipocloroso		
	Ácido bromoso		
	Ácido crómico		
	Ácido peryódico		
	Ácido hiposulfuroso		
	Ácido nitroso		
	Ácido dicrómico		
	Ácido arsénico		
	Ácido metasilícico		
		Ácido trioxocarbónico (IV)	
		Ácido dioxotelúrico (II)	
		Ácido tetraoxomangánico (VI)	
		Ácido trioxonítrico (V)	
		Ácido trioxobromico (V)	
		Ácido tetraoxosulfúrico (VI)	
		Ácido tetraoxofosfórico (V)	
		Ácido trioxoselénico (IV)	
			Oxoyodato de hidrógeno
			Dioxoclorato de H
			Trioxosulfato de H
			Oxonitrato de hidrógeno
			Trioxofosfato de hidrógeno
			Tetraoxoclorato de H
			Dioxocarbonato de H



EJERCICIO 8: OXISALES

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$			
NaBrO_4			
MgSO_4			
$\text{Pb}(\text{CO}_3)_2$			
AlBO_3			
	Fosfato de magnesio		
	Sulfito de hierro (II)		
	Yodato de oro (III)		
		Clorato de hierro (III)	
		Nitrito de calcio	
		Carbonato de cobre (II)	
			Heptaoxodisulfato de dilio
			Bis[tetraoxomanganato] de Ni
			Bis[dioxonitrato] de berilio
Na_2SO_4			
$\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$			
MnCO_3			
$\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$			
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$			
	Permanganato de potasio		
	Sulfito de hierro (III)		
	Nitrato de potasio		
	Fosfato de calcio		
$\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$			
Cs_2CO_3			
$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$			
NiSO_3			
$\text{Zn}(\text{BrO}_3)_2$			
CoSeO_4			
NaClO			
MgSO_4			
$\text{Sn}(\text{BrO}_2)_2$			
CaCO_3			
K_2TeO_2			
RbIO_4			

EJERCICIO 9: COMBINACIONES TERNARIAS

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK (Nº Romanos)	ESTEQUIOMÉTRICA
CuOH			
Pt(OH) ₂			
LiOH			
Ra(OH) ₂			
Mg(OH) ₂			
NaOH			
Co(OH) ₂			
Fe(OH) ₃			
AgOH			
Al(OH) ₃			
Sn(OH) ₄			
HClO			
H ₂ SO ₄			
HBrO ₂			
H ₃ PO ₄			
H ₂ Cr ₂ O ₇			
HClO ₄			
HNO ₃			
H ₂ SiO ₃			
HClO ₂			
H ₂ CrO ₄			
H ₂ MnO ₃			
HIO ₃			
KClO			
RbClO ₂			
Li ₂ TeO ₃			
Na ₂ SO ₄			
CaCO ₃			
Li ₂ SO ₃			
FePO ₄			
Na ₃ PO ₄			
Al(NO ₃) ₃			
Ni(ClO ₄) ₃			
Cr(IO ₃) ₂			
KMnO ₄			
PbSO ₂			