

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA Y FORMULACIÓN INORGÁNICA

BLOQUE 1: COMPUESTOS BINARIOS

HIDRUROS METÁLICOS

FÓRMULA	ESTEQUIOMÉTRICA O DE COMPOSICIÓN (PREFIJOS)	ESTEQUIOMÉTRICA O DE COMPOSICIÓN (N° OXIDACIÓN)
KH		
NiH ₂		
NaH		
FeH ₂		
BeH ₂		
		hidruro de hierro (III)
	monohidruro de cesio	
	dihidruro de cobalto	
		hidruro de plomo (IV)
CuH		
		hidruro de plata
	trihidruro de cobalto	
AlH ₃		
		hidruro de oro (I)
	dihidruro de platino	

HIDRUROS NO METÁLICOS

FÓRMULA	ESTEQUIOMÉTRICA O DE COMPOSICIÓN (PREFIJOS)	SUSTITUCIÓN	TRADICIONAL
HI			
H ₂ Se			
SiH ₄			

NH ₃			
H ₂ O			
			ácido clorhídrico
	bromuro de hidrógeno		
		metano	
	sulfuro de hidrógeno		
PH ₃			
		estibano	
			ácido telurhídrico
	trihidruro de boro		
HF			
AsH ₃			

ÓXIDOS METÁLICOS

FÓRMULA	ESTEQUIOMÉTRICA (PREFIJOS)	ESTEQUIOMÉTRICA (Nº OXIDACIÓN)
CuO		
Cu ₂ O		
FeO		
Fe ₂ O ₃		
CaO		
		óxido de mercurio (II)
		óxido de litio
	trióxido de cromo	
	monóxido de bario	

		óxido de oro (I)
HgO		
	trióxido de dialuminio	
Mn ₂ O ₇		
		óxido de paladio (IV)
	dióxido de plomo	

OXÍGENO CON NO METALES

FÓRMULA	ESTEQUIOMÉTRICA (PREFIJOS)	ESTEQUIOMÉTRICA (N° OXIDACIÓN)
CO ₂		
O ₅ I ₂		
SO ₂		
O ₇ Cl ₂		
SO ₃		
	dicloruro de trioxígeno	
		óxido de nitrógeno (III)
	trióxido de azufre	
		óxido de fósforo (V)
SeO ₂		
N ₂ O ₅		
	monóxido de carbono	
		óxido de boro
	trióxido de diarsénico	
OCl ₂		
		óxido de telurio (VI)

PERÓXIDOS

FÓRMULA	ESTEQUIOMÉTRICA (PREFIJOS)	ESTEQUIOMÉTRICA (Nº OXIDACIÓN)
Na_2O_2		
H_2O_2		
$\text{Fe}_2(\text{O}_2)_3$		
Li_2O_2		
CuO_2		
		Peróxido de potasio
	Dióxido de bario	
		Peróxido de oro (I)
		Peróxido de cesio
	Dióxido de oro	

SALES BINARIAS

FÓRMULA	ESTEQUIOMÉTRICA (PREFIJOS)	ESTEQUIOMÉTRICA (Nº OXIDACIÓN)
SnCl_4		
Al_2S_3		
KI		
NaCl		
FeBr_2		
		Siliciuro de magnesio
		Cloruro de fósforo (III)
	Difluoruro de calcio	
		Nitruro de manganeso (II)
PCl_3		

SeF ₂		
	Pentacloruro de fósforo	

BLOQUE 2. COMPUESTOS TERNARIOS

HIDRÓXIDOS

FÓRMULA	ESTEQUIOMÉTRICA (PREFIJOS)	ESTEQUIOMÉTRICA (N° OXIDACIÓN)
Cu(OH) ₂		
Pb(OH) ₂		
NaOH		
Ni(OH) ₃		
HgOH		
		Hidróxido de aluminio
		Hidróxido de potasio
	Dihidróxido de bario	
		Hidróxido de cobalto (II)
	Trihidróxido de hierro	
		Hidróxido de oro (I)

FORMULA LAS SIGUIENTES SUSTANCIAS

NOMBRE	FÓRMULA
Óxido de bario	
Óxido de sodio	
Óxido de plata	
Óxido de aluminio	
Óxido de níquel (III)	
Dicloruro de heptaoxígeno	
Óxido de nitrógeno (III)	
Hidruro de litio	
Cloruro de cobalto (III)	
Hidruro de plata	
Ácido bromhídrico	
Sulfano	
Amoniaco	
Cloruro de hidrógeno	
Peróxido de bario	
Hidruro de calcio	
Peróxido de sodio	
Óxido de estroncio	
Dióxido de dihidrógeno	
Cloruro de sodio	
Fluoruro de calcio	
Yoduro de plomo (II)	
Bromuro de potasio	

Arsano	
Sulfuro de bario	
Tricloruro de arsénico	
Dióxido de dilitio	
Sulfuro de hierro (II)	
Ácido sulfhídrico	
Hidruro de magnesio	
Hidróxido de calcio	
Hidróxido de hierro (II)	
Hidróxido de aluminio	
Bromuro de cobalto (II)	
Hidróxido de potasio	
Cloruro de hierro (III)	
Sulfuro de cinc	
Peróxido de plata	

NOMBRA LAS SIGUIENTES SUSTANCIAS DE TODAS LAS FORMAS POSIBLES

FÓRMULA	NOMBRE
BeO	
Na ₂ O	
SO ₂	
MgO	
Ag ₂ O	
NiO	
O ₅ Cl ₂	

P_2O_5	
LiH	
CuH	
AgH	
HBr	
H_2S	
NH_3	
HCl	
Ni_2O_3	
CaH_2	
Na_2O_2	
PH_3	
Cs_2O	
PbI_2	
KBr	
AsH_3	
BaS	
$AlCl_3$	
Au_2S_3	
Li_2O	
FeS	
H_2S	
MgH_2	
$Ca(OH)_2$	

$\text{Fe}(\text{OH})_3$	
$\text{Al}(\text{OH})_3$	
KOH	
CoCl_2	
ZnCl_2	
HgO	
NaOH	
CH_4	