

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA Y FORMULACIÓN INORGÁNICA

BLOQUE 1: COMPUESTOS BINARIOS

HIDRUROS METÁLICOS

FÓRMULA	ESTEQUIOMÉTRICA O DE COMPOSICIÓN (PREFIJOS)	ESTEQUIOMÉTRICA O DE COMPOSICIÓN (Nº 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
	trihidruo 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 (Nº OXIDACIÓN)
CO ₂		
O ₅ I ₂		
SO ₂		
O ₇ Cl ₂		
SO ₃		
	dicloruro de trióxígeno	
		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)