

Fórmula	Tradicional	Con números de oxidación	Con prefijos
Fe (OH) ₃			
	Ácido yodoso		
NaClO ₄			
LiH			
CaO			
HCl			
		Hidróxido de mercurio (I)	
O ₅ Cl ₂			
FeH ₂			
BH ₃			
			Bromuro de hidrógeno
K ₂ O			
		Hidruro de cobalto (III)	
	Metano		
		Óxido de níquel (III)	
AlH ₃			
HNO ₃			
	Nitrato de hierro (II)		
		Acido yodhídrico	
AgOH			
		Óxido de cobre (I)	
			Hidruro de oro
CoF ₂			
		Hidruro de nitrógeno (III)	
		Hidróxido de cinc (II)	
			Tetrahidruro de estaño
H ₂ Se			
			Dióxido de platino
			Dibromuro de trióxígeno

PtH ₂			
FeCl ₃			
			Trióxido de dioro
HgH			
			Trihidruro de fósforo
			Diboruro de triniquel
			Dihidróxido de mercurio
O ₂			
		Hidruro de níquel (II)	
	Nitrato de níquel (II)		
		Carburo de cinc (II)	
H ₂ SO ₄			
		Bromuro de oro (III)	
		Hidróxido de cobalto (II)	
Al (OH) ₃			
Ag ₂ O			
			Dicloruro de trioxígeno
AlN			
			Tetrahidróxido de platino
		Fosfuro de calcio (II)	
SbH ₃			
			Hidruro de berilio
		Óxido de cinc (II)	
			Diseleniuro de platino
O ₇ Br ₂			
		Hidróxido de cobre (II)	
			Sulfuro de hidrógeno
Mg(OH) ₂			
		Óxido de hierro (II)	
K ₂ S			

