

Fórmula	Prefijos multiplicadores	Números de oxidación	Tradicional/ Disolución acuosa
SeO ₃	XXXXXXXXXX		XXXXXXXXXX
	XXXXXXXXXX	Cloruro de potasio	XXXXXXXXXX
CuH ₂	XXXXXXXXXX		XXXXXXXXXX
		Óxido de carbono (IV)	XXXXXXXXXXXXXX
		XXXXXXXXXX	Ácido sulfhídrico
	XXXXXXXXXX	Óxido de níquel (II)	XXXXXXXXXX
	XXXXXXXXXX	Peróxido de litio	XXXXXXXXXX
Cu ₂ O	XXXXXXXXXX		XXXXXXXXXX
CH ₄		XXXXXXXXXXXXXX	
SnS	XXXXXXXXXX		XXXXXXXXXX
O ₅ Cl ₂		XXXXXXXXXX	XXXXXXXXXX
	Dióxido de magnesio		XXXXXXXXXX
	XXXXXXXXXXXXXX	Hidróxido de sodio	XXXXXXXXXX

Fórmula	Nomenclatura de hidrógeno	Nomenclatura tradicional
HClO ₄	XXXXXXXXXXXXXXXXXX	
	Dihidrógeno(trióxidocarbonato)	
	XXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXX	Ácido selenioso
HIO	XXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXX	
	Hidrógeno(dióxidonitrato)	
	XXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXX	Ácido sulfúrico
	XXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXX	Ácido carbonoso
H ₂ SiO ₃		
HBrO ₂	XXXXXXXXXXXXXXXXXXXXXX	

Fórmula	Nomenclatura tradicional
	Sulfato de níquel (III)
$\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$	
	Clorito de cobre (I)
CoSiO_3	
$\text{Pb}(\text{NO})_4$	
	Carbonato de calcio
	Silicato de aluminio
$\text{Fe}(\text{ClO})_2$	
KNO_2	
$\text{Cu}(\text{NO})_2$	
	Peryodato de plomo (IV)
	Hipoclorito de sodio