

2ª Relación de ejercicios de formulación inorgánica

Combinaciones binarias del hidrógeno:

Fórmula	N. Prefijos multiplicadores	N. Números de oxidación	Nombre hidruro "padre"/ Nombre en disolución acuosa
NH ₃			
LiH			—
		hidruro de arsénico(III)	
HCl			
		bromuro de hidrógeno	
	trihidruro de boro		
HF			
		hidruro de estaño(IV)	
		sulfuro de hidrógeno	
SbH ₃			
	tetrahidruro de silicio		
PtH ₂			—
		hidruro de platino(IV)	—
	pentahidruro de fósforo		—
H ₂ Se			
	(di)hidruro de calcio		—
HI			
FeH ₃			—
		hidruro de sodio	
AlH ₃			—

Hidróxidos:

Fórmula	N. Prefijos multiplicadores	N. Números de oxidación
NaOH		
	dihidróxido de cobre	
		hidróxido de cobre(I)
		hidróxido de calcio
Pb(OH) ₄		
		hidróxido de potasio
Fe(OH) ₃		
AuOH		
Ba(OH) ₂		
		hidróxido de vanadio(V)

Combinaciones binarias del oxígeno:

Fórmula	N. Prefijos multiplicadores	N. Números de oxidación
MgO		
	trióxido de azufre	
		óxido de cobre(I)
		óxido de cobre(II)
Fe ₂ O ₃		
	dicloruro de heptaoxígeno	***
CdO		
		óxido de aluminio
Na ₂ O		
Na ₂ O ₂		
		peróxido de litio
		peróxido de calcio
CaO		
Ag ₂ O		
	pentaóxido de diantimonio	
		óxido de mercurio(I)
		óxido de manganeso(IV)
	tetraóxido de dinitrógeno	
CrO ₃		
BaO		
		óxido de zinc
	monóxido de carbono	
CO ₂		
		óxido de titanio(IV)
Au ₂ O ₃		
	dióxido de dicesio	
		óxido de paladio(II)
		peróxido de rubidio
Sc ₂ O ₃		
		óxido de níquel(III)
PbO		
		óxido de plomo(IV)
TeO		

Sales binarias y otras combinaciones de no metales con no metales:

Fórmula	N. Prefijos multiplicadores	N. Números de oxidación
		cloruro de sodio
	tricloruro de níquel	
CaF ₂		
		yoduro de cobre(II)
FeCl ₂		
	pentacloruro de bromo	
		cloruro de estaño(IV)
NI ₅		
KI		
MgS		
		sulfuro de hierro(III)
	carburo de (tetra)sodio	
Al ₂ S ₃		
		nitruro de berilio
AgCl		
	hexafluoruro de azufre	
PCl ₃		
		yoduro de cobalto(III)
Cu ₂ Se		
	tetracloruro de carbono	
SrBr ₂		
		fluoruro de magnesio
		sulfuro de cinc
NiCl ₃		
	(tri)cloruro de aluminio	
AuI		
MnS ₂		
BN		
		selenuro de cadmio
PdI ₂		
		bromuro de plomo(II)
CoCl ₃		
Rb ₂ Te		

Oxoácidos:

Fórmula	Tradicional	De hidrógeno
HClO ₄		
	ácido clórico	
		hidrogeno(dioxidoclorato)
HClO		
	ácido peryódico	
		hidrogeno(dioxidonitrato)
	ácido nítrico	
H ₂ SO ₄		
		hidrogeno(trioxidofosfato)
H ₃ PO ₄		
	ácido bromoso	
		hidrogeno(trioxidoyodato)
H ₂ CrO ₄		
		dihidrogeno(trioxidoseleniato)
	ácido sulfuroso	
	ácido hipoyodoso	
		hidrogeno(oxidobromato)

Fórmula	Tradicional	De hidrógeno
H ₄ SiO ₄		
	ácido perbromico	
		dihidrogeno(tetraoxidomanganato)
HMnO ₄		
H ₃ BO ₃		
	ácido yodoso	
		dihidrogeno(trioxidocarbonato)
H ₂ SeO ₄		
	ácido dicromico	
	ácido arsénico	
H ₃ AsO ₃		

Oxisales y sales ácidas:

Fórmula	Tradicional	Sistemática
NaClO		
	nitrate de potasio	
		tetraoxidobromato de litio
CaCO ₃		
	yodato de calcio	
AuNO ₂		
		tetraoxidosulfato de hierro
	sulfato de hierro(III)	
BeSO ₃		
	permanganato de potasio	
		tetraoxidofosfato de aluminio
Cu(BrO ₂) ₂		
	clorato de rubidio	
MgCO ₃		
	chromato de plata	
	sulfato de cinc	
		bis(dioxidonitrato) de cadmio
K ₂ Cr ₂ O ₇		

Fórmula	Tradicional	Sistemática
Hg(BrO ₂) ₂		
	periodato de estroncio	
	fosfito de cesio	
		tetraóxidoselenato de dipotasio
	silicato de estaño(IV)	
Au ₂ (SO ₄) ₃		
Co(ClO ₃) ₃		
Pt(CO ₃) ₂		
		bis(óxidobromato) de bario
	manganato de sodio	
KHSO ₄		
		hidrógeno(trioxidocarbonato) de sodio
	hidrosulfito de plomo(II)	
Ca(H ₂ PO ₄) ₂		
		hidrógeno(tetraóxidofosfato) de calcio