

4. HIDRÓXIDOS. Óxidos metálicos + Agua, forman un radical (OH)⁻¹

(Nombre simple) → hidróxido+ nombre del no metal + sufijo “oso” (menor número de oxidación).

hidróxido+ nombre del no metal + sufijo “ico” (mayor número de oxidación).

(Nombre stock) → hidróxido de + nombre del no metal + número de oxidación en romano

Metal	Oxígeno	Fórmula química	Nombre simple	Nombre IUPAC
K ⁺¹	OH ⁻¹	KOH	hidróxido de potasio	hidróxido de potasio I
Hg ⁺²	OH ⁻¹	Hg(OH) ₂	hidróxido mercuríco	hidróxido de mercurio II
Au ⁺¹	OH ⁻¹	AuOH	hidróxido auroso	hidróxido de oro I
Ag ⁺¹	OH ⁻¹	AgOH	hidróxido de plata	hidróxido de plata I

5. ÁCIDOS. Contiene iones hidrógeno H⁺¹

a) **Hidrácidos.** Hidrógeno + no metal → ácido + nombre del no metal + sufijo “hídrico”

b) **Oxiácidos.** Anhídridos + agua

Hidrógeno + radical → ácido + nombre del radical + sufijo “oso” (menor número de oxidación).

Hidrógeno + radical → ácido + nombre del radical + sufijo “ico” (mayor número de oxidación).

Hidrácidos.				Oxiácidos.			
Hidrógeno	No metal	Fórmula química	Nombre simple	Hidrógeno	No metal	Fórmula química	Nombre simple
H ⁺¹	Cl ⁻¹	HCl	ácido clorhídrico	H ⁺¹	NO ₂ ⁻¹	HNO ₂	ácido nitroso
H ⁺¹	F ⁻¹	HF	ácido fluorhídrico	H ⁺¹	NO ₃ ⁻¹	HNO ₃	ácido nítrico
H ⁺¹	Br ⁻¹	HBr	ácido bromhídrico	H ⁺¹	SO ₃ ⁻²	H ₂ SO ₃	ácido sulfuroso

6. SALES. Ácido + hidróxido. Son de carácter neutro.

a) **Sal haloidea.** hidrácido + hidróxido

Nombre del metal+ sufijo “uro” + nombre del metal + sufijo “oso” (menor número de oxidación).

Nombre del metal+ sufijo “uro” + nombre del metal + sufijo “ico” (mayor número de oxidación).

b) **Oxísal.** oxiácido + hidróxido

Nombre del radical+ sufijo “uro” + nombre del metal + sufijo “oso” (menor número de oxidación).

Nombre del radical+ sufijo “uro” + nombre del metal + sufijo “ico” (mayor número de oxidación).

Sal haloidea				Oxial			
Metal	Halógeno	Fórmula química	Nombre simple	Metal	Radical	Fórmula química	Nombre simple
Na ⁺¹	Cl ⁻¹	NaCl	cloruro de sodio	K ⁺¹	MnO ₄ ⁻¹	KMnO ₄	ácido nitroso
Fe ⁺³	I ⁻¹	FeI ₃	yoduro férrico	Ni ⁺²	NO ₃ ⁻¹	Ni(NO ₃) ₂	ácido nítrico
Au ⁺¹	F ⁻¹	AuI	fluoruro auroso	Cr ⁺³	SO ₄ ⁻²	Cr ₂ (SO ₄) ₃	ácido sulfuroso

SECCIÓN 1.3. RADICALES MÁS COMUNES

NOMBRE	FÓRMULA	NOMBRE	FÓRMULA
amonio	NH ₄	clorito	ClO ₂
ciano	CN	clorato	ClO ₃
oxidrilo	OH	perclorato	ClO ₄
nitrito	NO ₂	carbonato	CO ₃
nitrato	NO ₃	sulfito	SO ₃
carbonato	CO ₃	sulfato	SO ₄
bicarbonato	HCO ₃	cromato	CrO ₄
bisulfato	HSO ₄	dicromato	Cr ₂ O ₇
permanganato	MnO ₄	fosfito	PO ₃
hipoclorito	ClO	fosfato	PO ₄