



Sustancias simples

No Metálicas

	Clásica	IUPAC
H ₂	Hidrógeno	Di-hidrógeno

Metálicas

	Nombre
Ag	Plata

Gases Nobles

	Nombre
Ar	Argón

Iones

Cationes

	Clásica
H ⁺	
Cl ⁺	Ión hipocloroso
Cl ⁺³	Ión cloroso
Cl ⁺⁵	Ión clórico
Cl ⁺⁷	Ión perclórico
NH ₄ ⁺	Ión amonio
PH ₄ ⁺	Ión fosfonio
H ₃ O ⁺	Ión oxonio

IUPAC

Ión hidrógeno
Ión cloro (I)
Ión cloro (III)
Ión cloro (V)
Ión cloro (VII)

Aniones

	Clásica
H ⁻	Ión hidruro
F ⁻	Ión fluoruro
Cl ⁻	Ión cloruro
S ⁻²	Ión sulfuro
Se ⁻²	Ión seleniuro
N ⁻³	Ión nitruro
P ⁻³	Ión fosfuro

Prefijos y sufijos

1 Valencia	2 Valencias	3 Valencias	4 Valencias
-ico	-oso	Hipo - oso	Hipo - oso
	-ico	-oso	-oso
		-ico	-ico
			Per - ico

Compuestos Binarios

Hidruros

Metal + H⁻

	Clásica	Stock	IUPAC
AlH ₃	Hidruro aluminico	Hidruro de aluminio (III)	Trihidruro de aluminio
	Nombre	Nombre	Nombre
NH ₃	Amoniac	SiH ₄	Silano
N ₂ H ₄	Hidracina	Si ₂ H ₆	Disilano
AsH ₃	Arsina	PH ₃	Fosfina
As ₂ H ₄	Diarsina	P ₂ H ₄	Difosfina
			SbH ₃
			Estibina
			CH ₄
			Metano
			BH ₃
			Borano
			B ₂ H ₆
			Diborano

Hidrácidos

H⁺ + VI A⁽⁻²⁾ / VII A⁽⁻¹⁾

	Clásica	IUPAC		Clásica	IUPAC
H ₂ S	Ácido sulfhídrico	Disulfuro de hidrógeno	HF	Ácido fluorhídrico	Fluoruro de hidrógeno

Óxidos (metal) o Anhídridos (no metal)

Metal / No Metal + O⁻²

	Clásica	Stock	IUPAC
Li ₂ O	Óxido lítico	Óxido de litio (I)	Monóxido de dilitio
Cl ₂ O ₃	Anhídrido cloroso	Óxido de cloro (III)	Trióxido de dicloro

Peróxidos**Grupo Peróxido: O₂⁻²**

	<i>Clásica</i>	<i>Stock</i>	<i>IUPAC</i>
CuO ₂	Peróxido cúprico	Peróxido de cobre (II)	Di óxido de cobre

Sales Binarias**Metal (+) + No Metal (-)**

	<i>Clásica</i>	<i>Stock</i>	<i>IUPAC</i>
CaF ₂	Fluor uro cálcico	Fluor uro de calcio (II)	Di fluoruro de calcio

Entre No Metales**No Metal (+) + No Metal (-)**

El primero es el que aparezca antes en la lista: B, Si, C, Sb, As, P, N, Te, Se, S, At, I, Br, Cl, F

	<i>Clásica</i>	<i>Stock</i>	<i>IUPAC</i>
BrF	Fluor uro hipobromoso	Fluor uro de bromo (I)	Monofluoruro de bromo

Compuestos Ternarios**Oxoácidos****H(+)+Metal/No Metal+O(-2)**

<i>Ácido</i>	<i>Óxido/Anhídrido</i>	<i>+ H₂O</i>	<i>Fórmula</i>
Hipocloroso →	Hipocloroso →	Cl ₂ O + H ₂ O → H ₂ Cl ₂ O ₂	HClO
	<i>Clásica</i>	<i>Stock</i>	<i>IUPAC</i>
		-ico	Oso → Ito Ico → Ato
H ₂ SO ₃	Ácido sulfuroso	Ácido trioxosulfúrico (IV)	Trioxosulfato (IV) de hidrógeno

Prefijos: meta-, piro-, orto-

	<i>Valencia PAR</i>		<i>Valencia IMPAR</i>	
	Meta-	Orto-	Meta-	Piro- Orto-
	+ 1 H ₂ O	+ 2 H ₂ O	+ 1 H ₂ O	+ 2 H ₂ O + 3 H ₂ O
	<i>Clásica</i>	<i>Stock</i>	<i>IUPAC</i>	
HPO ₃	Ácido meta fosfórico	Ácido trioxofosfórico (V)	Trioxofosfato (V) de hidrógeno	
H ₄ P ₂ O ₇	Ácido piro fosfórico	Ácido heptaoxodifosfórico (V)	Heptaoxodifosfato (V) de hidrógeno	
H ₃ PO ₄	Ácido (orto) fosfórico	Ácido tetraoxofosfórico (V)	Tetraoxofosfato (V) de hidrógeno	

Prefijos: di-, tri-, tetra-,...

	Di-	Tri-	Tetra-
	2 ácido - 1 H ₂ O	3 de ácido - 2 H ₂ O	4 de ácido - 3 H ₂ O
	<i>Clásica</i>	<i>Stock</i>	<i>IUPAC</i>
H ₂ S ₂ O ₅	Ácido disulfuroso	Ácido pentaoxidisulfúrico (IV)	Pentaoxidisulfato (IV) de hidrógeno





Oxosales

Metal + No Metal + Oxígeno

	<i>Clásica</i>	<i>Stock</i>	<i>IUPAC</i>
NaClO_3	Clor ato de sodio	Clor ato de sodio (I)	Trioxoclorato (V) de sodio (I)

Hidróxidos

Metal + Anión Hidroxilo $[\text{OH}^-]$

	<i>Clásica</i>	<i>Stock</i>	<i>IUPAC</i>
LiOH	Hidróxido de litio	Hidróxido de litio (I)	Monohidróxido de litio

Compuestos Cuaternarios

Sales Ácidas

Metal + Oxoácido con más de 1 átomo de H

	<i>Clásica</i>	<i>IUPAC</i>
NaHSO_4	Sulf ato ácido de sódio	Mono hidrogenotetraoxosulf ato (VI) de sodio (I)
	2 → bis	3 → tris
		4 → tetrakis...

Sales Dobles

Varios Cationes + 1 anión ó Varios Aniones + 1 catión

$\text{AgK}(\text{NO}_3)_2$	Bis-nitrato de plata (I)-potasio (I)	$\text{Al}(\text{NO}_3)(\text{SO}_4)$	Nitrato-sulfato de aluminio (III)
$\text{CaNa}_2(\text{SO}_4)_2$	Bis-sulfato de calcio (II)-disodio (I)	$\text{Al}(\text{NO}_3)_4(\text{SO}_4)$	Tetrakis-nitrato-sulfato de aluminio (III)

Sales Básicas o Hidroxisales

Catión + Anión + Hidroxilo

$\text{MgCl}(\text{OH})$	Hidroxí-cloruro de magnesio (II)	$\text{Ce}(\text{NO}_3)_3(\text{OH})$	Hidroxí-tris-nitrato de cerio (IV)
$\text{Cu}_2(\text{OH})_2(\text{SO}_4)$	Bis-hidroxí-sulfato de dicobre (II)	$\text{Mg}(\text{CO}_3)_3(\text{OH})_2$	Bis-hidroxí-triscarbonato de magnesio (II)