

## ● PREFIJOS GRIEGOS

#	PREFIJO	EJEMPLO	FÓRMULA
1	mono-	monóxido de carbono	CO
2	di-	dióxido de carbono	CO <sub>2</sub>
3	tri-	tricloruro de fósforo	PCl <sub>3</sub>
4	tetra-	tetracloruro de carbono	CCl <sub>4</sub>
5	penta-	pentóxido de dinitrógeno	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>
6	hexa-	hexafluoruro de azufre	SF <sub>6</sub>
7	hepta-	heptóxido de dicloro	Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>
8	octa-	octaborano	B <sub>8</sub> H <sub>18</sub>
9	nona-	nonaborano	B <sub>9</sub> H <sub>18</sub>
10	deca-	decaborano	B <sub>10</sub> H <sub>12</sub>

\* mono- se omite en el primer elemento

## ● SUFIJOS Y SU USO

SUFIJO	FUNCIÓN	OX.	EJEMPLO
-uro	sal binaria	—	NaCl
-oso	ácido / sal	menor	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>
-ico	ácido / sal	mayor	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
-ato	sal de -ico	mayor	CaSO <sub>4</sub>
-ito	sal de -oso	menor	Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>
-hidrico	ác. binario aq.	-1	HCl (aq)

-oso = ox. menor · -ico = ox. mayor

## ● ESTADOS DE OXIDACIÓN COMUNES

<b>Fe</b> +2, +3	<b>Cu</b> +1, +2	<b>Sn</b> +2, +4	<b>Pb</b> +2, +4
<b>Mn</b> +2, +4, +7	<b>Cr</b> +2, +3, +6	<b>V</b> +2, +3, +4, +5	<b>Ti</b> +2, +3, +4
<b>N</b> -3, +3, +5	<b>S</b> -2, +4, +6	<b>Cl</b> -1, +1, +5, +7	<b>P</b> -3, +3, +5
<b>Na</b> +1	<b>Ca</b> +2	<b>Au</b> +1, +3	<b>Hg</b> +1, +2

## ● FUNCIONES INORGÁNICAS

FUNCIÓN	FÓRMULA GRAL.	EJEMPLO	NOMBRE (STOCK)
Óxido básico	M + O	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	óxido de hierro (III)
Óxido ácido	NM + O	SO <sub>2</sub>	óxido de azufre (VI)
Hidruro met.	M + H	CaH <sub>2</sub>	hidruro de calcio
Hidruro no met.	NM + H	H <sub>2</sub> S	sulfuro de hidrógeno
Ácido binario	H + NM	HCl (aq)	ácido clorhídrico
Oxácido	H + NM + O	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	ácido sulfúrico
Hidróxido	M + OH	Ca(OH) <sub>2</sub>	hidróxido de calcio
Sal binaria	M + NM	NaCl	cloruro de sodio
Sal ternaria	M + OX <sup>-</sup>	CaSO <sub>4</sub>	sulfato de calcio

## ● ANIONES OXO COMUNES

ANIÓN	FÓRMULA	ÁCIDO PADRE
sulfato	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> — sulfúrico
sulfito	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> — sulfuroso
nitrato	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HNO <sub>3</sub> — nítrico
nitrito	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	HNO <sub>2</sub> — nitroso
fosfato	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> — fosfórico
carbonato	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> — carbónico
perclorato	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HClO <sub>4</sub> — perclórico
clorato	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	HClO <sub>3</sub> — clórico
clorito	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	HClO <sub>2</sub> — cloroso
hipoclorito	ClO <sup>-</sup>	HClO — hipocloroso
permanganato	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	HMnO <sub>4</sub> — permangánico
dicromato	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	H <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> — dicrómico

## ● SERIE DEL CLORO — OXÁCIDOS

FÓRMULA	NOMBRE DEL ÁCIDO	ANIÓN
HClO	ácido <b>hipo</b> cloroso	ClO <sup>-</sup> hipoclorito
HClO <sub>2</sub>	ácido cloroso	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup> clorito
HClO <sub>3</sub>	ácido clórico	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup> clorato
HClO <sub>4</sub>	ácido <b>per</b> clórico	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup> perclorato

**hipo-** menos O que -oso    **per-** más O que -ico

## ● LOS TRES SISTEMAS — COMPARACIÓN DIRECTA

FÓRMULA	SISTEMÁTICA	STOCK	TRADICIONAL	FÓRMULA	SISTEMÁTICA	STOCK	TRADICIONAL
FeCl <sub>2</sub>	dicloruro de hierro	cloruro de hierro (II)	cloruro ferroso	FeCl <sub>3</sub>	tricloruro de hierro	cloruro de hierro (III)	cloruro férrico
CuO	monóxido de cobre	óxido de cobre (II)	óxido cúprico	Cu <sub>2</sub> O	óxido de dicobre	óxido de cobre (I)	óxido cuproso
PbO	monóxido de plomo	óxido de plomo (II)	óxido plumboso	PbO <sub>2</sub>	dióxido de plomo	óxido de plomo (IV)	óxido plúmbico
SnO	monóxido de estaño	óxido de estaño (II)	óxido estannoso	SnO <sub>2</sub>	dióxido de estaño	óxido de estaño (IV)	óxido estánnico
MnO	monóxido de manganeso	óxido de manganeso (II)	óxido manganeso	MnO <sub>2</sub>	dióxido de manganeso	óxido de manganeso (IV)	óxido mangánico
SO <sub>2</sub>	dióxido de azufre	óxido de azufre (IV)	anhídrido sulfuroso	SO <sub>3</sub>	trioxido de azufre	óxido de azufre (VI)	anhídrido sulfúrico
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	trioxido de dinitrógeno	óxido de nitrógeno (III)	anhídrido nitroso	N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	pentóxido de dinitrógeno	óxido de nitrógeno (V)	anhídrido nítrico
CO	monóxido de carbono	óxido de carbono (II)	óxido carbónico	CO <sub>2</sub>	dióxido de carbono	óxido de carbono (IV)	anhídrido carbónico
Fe(OH) <sub>2</sub>	dihidróxido de hierro	hidróxido de hierro (II)	hidróxido ferroso	Fe(OH) <sub>3</sub>	trihidróxido de hierro	hidróxido de hierro (III)	hidróxido férrico

## ● REGLAS CLAVE

- Sistemática:** prefijo griego + nombre del elemento. El primer elemento omite *mono-*. Ej: CO<sub>2</sub> → dióxido de carbono.
- Stock:** nombre del anión + "de" + metal + (n.º romano). Ej: FeCl<sub>3</sub> → cloruro de hierro (III).
- Tradicional:** sufijo *-oso* (menor) / *-ico* (mayor). Solo válido con exactamente 2 estados de oxidación.
- Ácidos binarios:** en gas → nombre del hidruro; en agua → "ácido" + raíz + *-hidrico*.
- Oxácidos:** "ácido" + raíz + *-oso* (menos O) o *-ico* (más O). Extremos: *hipo-* (mín.) y *per-* (máx.).
- Sal ternaria:** metal reemplaza H del oxácido → *-ato* (del *-ico*) o *-ito* (del *-oso*).
- ¿Sin O y sin H? → **sal binaria** o **hidruro metálico**.
- ¿H + O sin metal? → **oxácido**. Cuenta los O para elegir el sufijo.
- ¿Metal + OH? → **hidróxido**. Usa Stock si el metal varía de valencia.
- ¿Metal + anión oxo? → **sal ternaria**. El anión dicta la terminación del nombre.