

TABLAS

TABLA I

Tabla I Nombres, símbolos y números atómicos de los átomos (elementos)

<i>Nombre</i>	<i>Símbolo</i>	<i>Número atómico</i>	<i>Nombre</i>	<i>Símbolo</i>	<i>Número atómico</i>
Actinio	Ac	89	Holmio	Ho	67
Aluminio	Al	13	Indio	In	49
Americio	Am	95	Iodo	I	53
Antimonio (<i>Stibium</i>)	Sb	51	Iridio	Ir	77
Argón	Ar	18	Kriptón	Kr	36
Arsénico	As	33	Lantano	La	57
Astato	At	85	Laurencio (Unniltrio)	Lr	103
Azufre (<i>Theion</i>) #	S	16	Litio	Li	3
Bario	Ba	56	Lutecio	Lu	71
Berilio	Be	4	Magnesio	Mg	12
Berkelio	Bk	97	Magnesio	Mg	12
Bismuto	Bi	83	Manganeso	Mn	25
Boro	B	5	Mendelevio (Unnilunio)	Md	101
Bromo	Br	35	Mercurio (<i>Hydrargyrum</i>)	Hg	80
Cadmio	Cd	48	Molibdeno	Mo	42
Calcio	Ca	20	Neodimio	Nd	60
Californio	Cf	98	Neón	Ne	10
Carbono	C	6	Neptunio	Np	93
Cerio	Ce	58	Niobio	Nb	41
Cesio	Cs	55	Níquel	Ni	28
Cloro	Cl	17	Nitrógeno	N	7
Cobalto	Co	27	Nobelio (Uninilbio)	No	102
Cobre (<i>Cuprum</i>)	Cu	29	Oro (<i>Aurum</i>)	Au	79
Cromo	Cr	24	Osmio	Os	76
Curio	Cm	96	Oxígeno	O	8
Disprobio	Dy	66	Paladio	Pd	46
Einsteinio	Es	99	Plata (<i>Argentum</i>)	Ag	47
Erbio	Er	68	Platino	Pt	78
Escandio	Sc	21	Plomo (<i>Plumbum</i>)	Pb	82
Estaño (<i>Stannum</i>)	Sn	50	Plutonio	Pu	94
Estroncio	Sr	38	Polonio	Po	84
Europio	Eu	63	Potasio (<i>Kalium</i>)	K	19
Fermio	Fm	100	Praseodimio	Pr	59
Flúor	F	9	Promecio	Pm	61
Fósforo	P	15	Protactinio	Pa	91
Francio	Fr	87	Radio	Ra	88
Gadolinio	Gd	64	Radón	Rn	86
Galio	Ga	31	Renio	Re	75
Germanio	Ge	32	Rodio	Rh	45
Hafnio	Hf	72	Rubidio	Rb	37
Helio	He	2	Rutenio	Ru	44
Hidrógeno*	H	1	Samario	Sm	62
Hierro (<i>Ferrum</i>)	Fe	26	Selenio	Se	34
			Silicio	Si	14

TABLA I

Tabla I Nombres, símbolos y números atómicos de los átomos (elementos)(continuación)

<i>Nombre</i>	<i>Símbolo</i>	<i>Número atómico</i>
Sodio (<i>Natrium</i>)	Na	11
Talio	Tl	81
Tántalo (Tantalio) [§]	Ta	73
Tecnecio	Tc	43
Teluro	Te	52
Terbio	Tb	65
Titanio	Ti	22
Torio	Th	90
Tulio	Tm	69
Unnilennio (Meitnerio)*	Une (Mt)*	109
Unnilhexio (Seaborgio)*	Unh (Sg)*	106
Unniloctio (Hassio)*	Uno (Hs)*	108
Unnilpentio (Dubnio)*	Unp (Db)*	105
Unnilquadio (Rutherfordio)*	Unq (Rf)*	104
Unnilseptio (Bohrio)*	Uns (Bh)*	107
Uranio	U	92
Vanadio	V	23
Wolframio (Tungsteno) [§]	W	74
Xenón	Xe	54
Yterbio	Yb	70
Ytrio	Y	39
Zinc	Zn	30
Zirconio	Zr	40

* Los isótopos del hidrógeno ^2H y ^3H se llaman deuterio y tritio, respectivamente, pudiendo usarse los símbolos D y T aunque son preferibles ^2H y ^3H (ver la Sección I-3.5.2 y la Nota 8d).

Este nombre griego da la raíz "tio" usada para derivados del azufre.

* Nuevos nombres y símbolos de estos elementos [*Compendium of Chemical Terminology, IUPAC Recommendations*], "Gold Book", 2nd Ed.; *Chemistry International*, 1997, **19**(6), 178].

§ Nombre alternativo, pero no recomendado.

TABLA II

Tabla II Nombres de los átomos [elementos] de número atómico mayor de 100

<i>Número Atómico</i>	<i>Nombre</i>	<i>Símbolo</i>
101	Mendelevio (Unnilunio)	Md*
102	Nobelio (Unnilbio)	No*
103	Laurencio (Unniltrio)	Lr*
104	Rutherfordio (Unnilquadio)	Rf* (Unq)
105	Dubnio (Unnilpentio)	Db* (Unp)
106	Seaborgio (Unnilhexio)	Sg* (Unh)
107	Bohrio (Unnilseptio)	Bh* (Uns)
108	Hassio (Unniloctio)	Hs* (Uno)
109	Meitnerio (Unnilennio)	Mt* (Une)
110	Ununnilio	Uun
111	Unununio	Uuu
112	Ununbio	Uub
113	Ununtrio	Uut
114	Ununquadio	Uuq
115	Ununpentio	Uup
116	Ununhexio	Uuh
117	Ununseptio	Uus
118	Ununoctio	Uuo
119	Ununennio	Uue
120	Unbinilio	Ubn
121	Unbiunio	Ubu
130	Untrinilio	Utn
140	Unquadnilio	Uqn
150	Unpentnilio	Upn
160	Unhexnilio	Uhn
170	Unseptnilio	Usn
180	Unoctilio	Uon
190	Unennilio	Uen
200	Binilnilio	Bnn*
201	Binilunio	Bnu
202	Binilbio	Bnb
300	Trinilnilio	Tnn
400	Quadnilnilio	Qnn
500	Pentnilnilio	Pnn
900	Ennilnilio	Enn

* Los símbolos sistemáticos serían Unu, Unb y Unt respectivamente, pero no están aprobados por IUPAC.

* Véase Nota en la Tabla I anterior.

TABLA III

Tabla III Prefijos numéricos

1	mono	19	nonadeca
2	di (bis)	20	icosa
3	tri (tris)	21	henicosa
4	tetra (tetrakis)	22	docosa
5	penta (pentakis)	23	tricoso
6	hexa (hexakis)	30	triaconta
7	hepta (heptakis)	31	hentriaconta
8	octa (octakis)	35	pentatriaconta
9	nona (nonakis)	40	tetraconta
10	deca (decakis), etc.	48	octatetraconta
11	undeca	50	pentaconta
12	dodeca	52	dopentaconta
13	trideca	60	hexaconta
14	tetradeca	70	heptaconta
15	pentadeca	80	octaconta
16	hexadeca	90	nonaconta
17	heptadeca	100	hecta
18	octadeca		

TABLA IV

Tabla IV Secuencia de los elementos

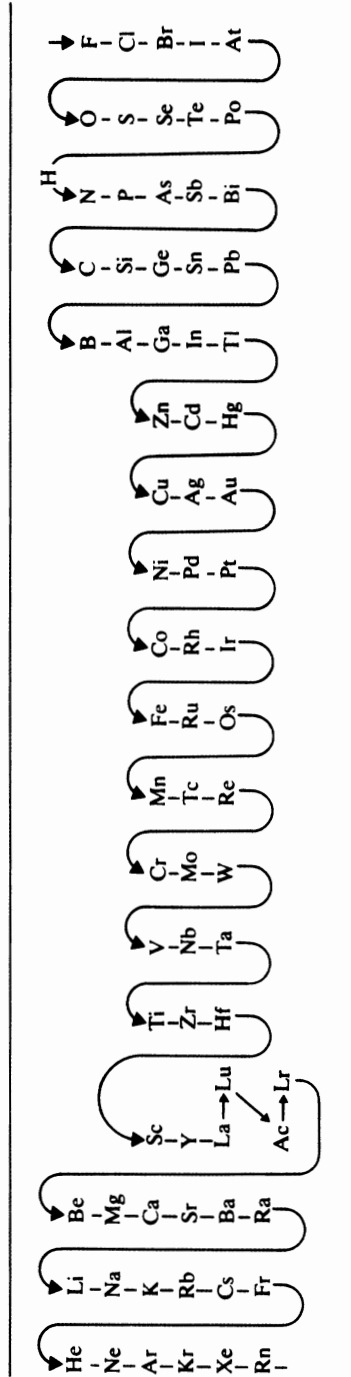


TABLA V

Tabla V Prefijos estructurales usados en la nomenclatura inorgánica

Estos afijos van en bastardilla y se separan del resto del nombre con un guión corto.

<i>antiprisma</i>	ocho átomos unidos formando un antiprisma rectangular
<i>aracno</i>	estructura de boranos intermedia entre <i>nido-</i> e <i>hifo-</i> en su grado de apertura
<i>asim</i>	asimétrico
<i>catena</i>	estructura en cadena; se usa a menudo para polímeros lineales
<i>ciclo</i>	estructura en anillo. Se usa aquí como un modificador que indica estructura y, por tanto, va en cursiva. En la nomenclatura orgánica, se considera que “ciclo” forma parte del nombre precursor, ya que cambia la fórmula molecular y por tanto no va en bastardilla.
<i>cis</i>	dos grupos ocupando posiciones adyacentes; ya no se recomienda para una nomenclatura precisa
<i>closo</i>	estructura cerrada o en caja, especialmente en un esqueleto de átomos de boro que forma un poliedro con todas sus caras triangulares
<i>cuadro</i>	cuatro átomos unidos en un cuadrilátero (p. ej., un cuadrado)
<i>dodecaedro</i>	ocho átomos unidos en forma de dodecaedro de caras triangulares.
<i>fac</i>	tres grupos que ocupan los vértices de una misma cara de un octaedro; ya no se recomienda en una nomenclatura precisa.
<i>hexaedro</i>	ocho átomos unidos en forma de hexaedro (p. ej., un cubo)
<i>hexaprisma</i>	doce átomos unidos en forma de prisma hexagonal
<i>hifo</i>	estructura abierta, en especial un esqueleto de boros, más cerrado que una estructura <i>klado-</i> , pero más abierta que una estructura <i>aracno-</i>
<i>icosaedro</i>	doce átomos unidos en forma de icosaedro triangular.
<i>klado</i>	estructura de átomos de boro muy abierta
<i>mer</i>	meridional; tres grupos que ocupan vértices de un octaedro de forma que uno es <i>cis</i> respecto a los otros dos, que son <i>trans</i> entre ellos; ya no se recomienda en una nomenclatura precisa
<i>nido</i>	estructura en forma de nido, especialmente un esqueleto de boro casi cerrado
<i>octaedro</i>	seis átomos unidos en forma de octaedro
<i>pentaprisma</i>	diez átomos unidos en forma de prisma pentagonal
<i>sim</i>	simétrico
<i>tetraedro</i>	cuatro átomos unidos en forma de tetraedro
<i>trans</i>	dos grupos en posición opuesta respecto de un átomo central, como en las posiciones polares de una esfera. Ya no se recomienda para una nomenclatura precisa
<i>triángulo</i>	tres átomos unidos en forma de triángulo
<i>triprisma</i>	seis átomos unidos en forma de prisma triangular
μ (<i>mu</i>)	significa que el grupo afectado actúa como puente entre dos o más centros de coordinación
λ (<i>lambda</i>)	significa, junto con su superíndice, el orden del enlace, o sea el número de enlaces del esqueleto y el de átomos de hidrógeno asociados con un átomo en un compuesto precursor.

TABLA VI

Tabla VI Lista de términos en “a” y su orden de precedencia en la nomenclatura por reemplazo, en orden decreciente de prioridad.

<i>Elemento</i>	<i>Término en “a”</i>	<i>Elemento</i>	<i>Término en “a”</i>
F	fluora	W	wolframa
Cl	clora	V	vanada
Br	broma	Nb	nioba
I	yoda	Ta	tantala
At	astata	Ti	titana
O	oxa	Zr	zircona
S	tia	Hf	hafna
Se	selena	Sc	escanda
Te	telura	Y	itra
Po	polona	La	lantana
N	aza	Ce	cera
P	fosfa	Pr	praseodima
As	arsa	Nd	neodima
Sb	estiba	Pm	promeca
Bi	bisma	Sm	samara
C	carba	Eu	europa
Si	sila	Gd	gadolina
Ge	germa	Tb	terba
Sn	estanna	Dy	disprosa
Pb	plumba	Ho	holma
B	bora	Er	erba
Al	alumina	Tm	tula
Ga	gala	Yb	yterba
In	inda	Lu	luteca
Tl	tala	Ac	actina
Zn	zinca	Th	tora
Cd	cadma	Pa	protactina
Hg	mercura	U	urana
Cu	cupra	Np	neptuna
Ag	argenta	Pu	plutona
Au	aura	Am	america
Ni	niquela	Cm	cura
Pd	palada	Bk	berkela
Pt	platina	Cf	california
Co	cobalta	Es	einsteina
Rh	roda	Fm	ferma
Ir	irida	Md	mendeleva
Fe	ferra	No	nobela
Ru	rutena	Lr	laurenca
Os	osma	Be	berila
Mn	mangana	Mg	magnesa
Tc	tecneca	Ca	calca
Re	rena	Sr	estronca
Cr	croma	Ba	bara
Mo	molibda	Ra	rada

TABLA VII

Tabla VII Nombres de los elementos como grupos sustituyentes ^(a)

<i>Elemento</i>	<i>Radical</i>	<i>Elemento</i>	<i>Radical</i>
Actinio	Actinio	Magnesio	Magnesio
Aluminio	Aluminio	Manganeso	Manganio
Americio	Americio	Mendelevio	Mendelevio
Antimonio	Antimonio	Mercurio	Mercurio
Argón	Argonio	Molibdeno	Molibdenio
Arsénico	Arsenio	Neodimio	Neodimio
Astato	Astatio	Neón	Neonio
Azufre	Sulfurio	Neptunio	Neptunio
Bario	Bario	Niobio	Niobio
Berilio	Berilio	Níquel	Niquelio
Berkelio	Berkelio	Nitrógeno	—
Bismuto	Bismuto	Nobelio	Nobelio
Boro	Borio	Oro	Aurio
Bromo	Bromio	Osmio	Osmio
Cadmio	Cadmio	Oxígeno	—
Calcio	Calcio	Paladio	Paladio
Californio	Californio	Plata	Argentio
Carbono	—	Platino	Platinio
Cerio	Cerio	Plomo	Plumbio
Cesio	Cesio	Plutonio	Plutonio
Cloro	Clorio	Polonio	Polonio
Cobalto	Cobaltio	Potasio	Potasio (Kalio)
Cobre	Cuprio	Praseodimio	Praseodimio
Cromo	Cromio	Promecio	Promecio
Curio	Curio	Protactinio	Protactinio
Deuterio	Deuterio	Radio	Radio
Disprosio	Disprosio	Radón	Radonio
Einsteinio	Einsteinio	Renio	Renio
Erbio	Erbio	Rodio	Rodio
Escandio	Escandio	Rubidio	Rubidio
Estaño	Estannio	Rutenio	Rutenio
Estroncio	Estroncio	Samario	Samario
Europio	Europio	Selenio	Selenio
Fermio	Fermio	Silicio	Silicio
Flúor	Fluorio	Sodio	Sodio (Natrio)
Fósforo	Fosforio	Talio	Talio
Francio	Francio	Tántalo	Tantalio
Gadolinio	Gadolinio	Tecnecio	Tecnecio
Galio	Galio	Teluro	Telurio
Germanio	Germanio	Terbio	Terbio
Hafnio	Hafnio	Titanio	Titanio
Helio	Helio	Torio	Torio
Hidrógeno	—	Tritio	Tritio
Hierro	Ferrio	Tulio	Tulio
Holmio	Holmio	Uranio	Uranio
Indio	Indio	Vanadio	Vanadio
Iodo	Iodio	Wolframio	Wolframio
Iridio	Iridio	Xenón	Xenonio
Kriptón	Kriptonio	Yterbio	Yterbio
Lantano	Lantano	Ytrio	Ytrio
Laurencio	Laurencio	Zinc	Zincio
Litio	Litio	Zirconio	Zirconio
Lutecio	Lutecio		

^(a) Estos nombres se usan en la nomenclatura orgánica por sustitución, para los casos en que el grupo sustituyente se une al esqueleto inicial por un enlace simple, elemento-carbono.

TABLA VIII

Tabla VIII Nombres de iones y de grupos*

Átomo neutro o fórmula del grupo	Sin carga (átomo, molécula o radical)	Catión o grupo catiónico	Anión ^s	Ligando ^s
I	2	3	4	5
Ac	actinio	actinio	actiniuro	
Ag	plata	plata	argenturo	
Al	aluminio	aluminio	alumiuro	
Am	americio	americio	americiuro	
Ar	argón	argón	argonuro	
As	(mono)arsénico	arsénico	arseniuro	arseniuro (arsenido)
AsH ₄		AsH ₄ ⁺		
AsO ₃		arsonio		
AsO ₄			AsO ₃ ³⁻	arsenito(3-)
			trioxoarseniato(3-)	trioxoarseniato(3-)
			trioxoarseniato(III)	trioxoarseniato(III)
			AsO ₄ ³⁻	
			arseniato	arseniato(3-)
			tetraoxoarseniato(3-)	tetraoxoarseniato(3-)
			tetraoxoarseniato(V)	tetraoxoarseniato(V)
AsS ₄			AsS ₄ ³⁻	
			tetratioarseniato(3-)	tetratioarseniato(3-)
			tetratioarseniato(V)	tetratioarseniato(V)
At	(mono)astato	astato	astaturo	
Au	oro	Au ⁺	aururo	
		oro(1+)		
		oro(I)		
		Au ²⁺		
		oro(3+)		
		oro(III)		

TABLA VIII

B	(mono)boro	boro	boruro	boruro (borido)
BO ₂			(BO ₂) _n metaborato poli[dioxoborato(1-)] poli[dioxoborato(III)]	metaborato
BO ₃			BO ₃ ³⁻ borato trioxoborato(3-) trioxoborato(III)	borato trioxoborato(3-) trioxoborato(III)
Ba	bario	bario	bariuro	
Be	berilio	berilio	beriliuro	
Bi	bismuto	bismuto	bismuturo	bismuturo [-ido]
Bk	berkelio	berkelio	berkeliuuro	
Br	(mono)bromo	bromo	bromuro	bromo
BrO	monóxido de bromo	bromosilo	BrO ⁻	
BrO ₂	dióxido de bromo	bromilo	oxobromato(1-) oxobromato(I) (no <i>hipobromito</i>) BrO ₂ ⁻ dioxobromato(1-) dioxobromato(III) (no <i>bromito</i>)	oxobromato(1-) oxobromato(I)
BrO ₃	trioxido de bromo	perbromilo	BrO ₃ ⁻ trioxobromato(1-) trioxobromato(V) (no <i>bromato</i>)	dioxobromato(1-) dioxobromato(III)
BrO ₄	tetraóxido de bromo		BrO ₄ ⁻ tetraoxobromato(1-) tetraoxobromato(VII) (no <i>perbromato</i>)	trioxobromato(1-) trioxobromato(V)
Br ₃	tribromo		tribromuro(1-)	tetraoxobromato(1-) tetraoxobromato(VII)
C	(mono)carbono	carbono	carburo CN ⁻	tribromo(1-) carburo [carbido]
CO	monóxido de carbono	carbonilo	cianuro	ciano carbonilo monóxido de carbono

TABLA VIII

Tabla VIII Nombres de iones y de grupos* (continuación)

CO ₃				CO ₃ ²⁻ carbonato trioxocarbonato(2-) trioxocarbonato(IV)	carbonato trioxocarbonato(2-) trioxocarbonato(IV) tiocarbonil(o) monosulfuro de carbono
CS	monosulfuro de carbono	tiocarbonilo			
CS ₃				CS ₃ ²⁻ tritiocarbonato(2-) tritiocarbonato(IV)	tritiocarbonato(2-) tritiocarbonato(IV)
C ₂	dicarbono			C ₂ ²⁻ acetiluro dicarburo(2-)	dicarburo[-ido]
Ca	calcio	calcio		calcuro	
Cd	cadmio	cadmio		cadmiuro	
Ce	cerio	cerio		ceriuro	
Cf	californio	californio		californiuro	
Cl	(mono)cloro	cloro		cloruro	cloro
ClF ₄	tetrafluoruro de cloro	ClF ₄ ⁺ tetrafluorocloro(1+) tetrafluorocloro(V)		ClF ₄ ⁻ tetrafluoroclorato(1-) tetrafluoroclorato(III)	tetrafluoroclorato(1-) tetrafluoroclorato(III)
ClO	monóxido de cloro	clorosilo		ClO ⁻ hipoclorito oxoclorato(1) oxoclorato(I)	hipoclorito oxoclorato(1) oxoclorato(I)
ClO ₂	dióxido de cloro	clorilo		ClO ₂ ⁻ clorito dioxoclorato(1-) dioxoclorato(III)	clorito dioxoclorato(1-) dioxoclorato(III)
ClO ₃	trioxido de cloro	perclorilo		ClO ₃ ⁻ clorato trioxoclorato(1-) trioxoclorato(V)	clorato trioxoclorato(1-) trioxoclorato(V)

TABLA VIII

ClO_4	tetraóxido de cloro	ClO_4^-	perclorato
Cm	curio	tetraoxoclorato(1-)	tetraoxoclorato(1-)
Co	cobalto	tetraoxoclorato(vii)	tetraoxoclorato(vii)
	curio	curiuro	curiuro
	Co^{2+}	cobalturo	cobalturo
	cobalto(2+)		
	cobalto(II)		
	Co^{3+}		
	cobalto(3+)		
	cobalto(III)		
Cr	chromo	chromo	chromo
	Cr^{2+}		
	chromo(2+)		
	chromo(II)		
	Cr^{3+}		
	chromo(3+)		
	chromo(III)		
	chromilo		
CrO_2	dióxido de chromo	CrO_4^{2-}	chromato
CrO_4		tetraoxochromato(2-)	tetraoxochromato(2-)
		tetraoxochromato(vi)	tetraoxochromato(vi)
Cr_2O_7		$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	dicromato(2-)
		dicromato(2-)	dicromato(2-)
		μ -oxo-hexaoxodi-	μ -oxo-hexaoxodi-
		chromato(2-)	chromato(2-)
		μ -oxo-hexaoxodicro-	μ -oxo-hexaoxodicro-
		mato(vi)	mato(vi)
Cs	cesio	cesiuro	cesiuro
Cu	cobre	cupruro	cupruro
	Cu^+		
	cobre(1+)		
	cobre(I)		
	Cu^{2+}		
	cobre(2+)		
	cobre(II)		

Tabla VIII Nombres de iones y de grupos* (continuación)

Dy	disprosidio	disprosidio	disprosiuro
Er	erbio	erbio	erbiuro
Es	einsteinio	einsteinio	einsteiniuro
Eu	europio	europio	europiuro
F	(mono)flúor	flúor	fluoro
Fe	hierro	Fe ²⁺	ferruro
		hierro(2+)	
		hierro(II)	
		Fe ³⁺	
		hierro(3+)	
		hierro(III)	
Fm	fermio	fermio	fermiuro
Fr	francio	francio	franciuro
Ga	galio	galio	galiuro
Gd	gadolinio	gadolinio	gadoliniuro
Ge	germanio	Ge ²⁺	germuro
		germanio(2+)	
		germanio(II)	
		Ge ⁴⁺	
		germanio(4+)	
		germanio(IV)	
H	(mono)hidrógeno	hidrógeno	hidruro
HCO ₃			hidro(compuestos de boro)
			HCO ₃ ⁻
			hidrogenocarbonato(1-)
			hidrogenotrioxocar-
			bonato(1-)
			hidrogenotrioxocar-
			bonato(IV)
HO	HO	OH ⁻	hidroxido
	hidroxilo	hidroxilio	hidroxido

TABLA VIII

HO ₂	dióxido de hidrógeno	hidrogenoperoxilo perhidroxilo hidroperoxilo	HO ₂ ⁻ hidrogenoperoxido(1-) hidrogenodioxido(1-)	hidrogenoperoxo
HPO ₄			HPO ₄ ²⁻ hidrogenofosfato(2-) hidrogenotetraoxofosfato(2-) hidrogenotetraoxofosfato(v)	hidrogenofosfato(2-) hidrogenotetraoxofosfato(2-) hidrogenotetraoxofosfato(v)
HS			HS ⁻ hidrogenosulfuro(1-)	hidrogenosulfuro(1-) sulfanuro
HSO ₃			HSO ₃ ⁻ hidrogenosulfito(1-) hidrogenotrioxosulfato(1-) hidrogenotrioxosulfato(iv)	hidrogenosulfito(1-) hidrogenotrioxosulfato(1-) hidrogenotrioxosulfato(iv)
HSO ₄			HSO ₄ ⁻ hidrogenosulfato(2-) hidrogenotetraoxosulfato(1-) hidrogenotetraoxosulfato(vi)	hidrogenosulfato(2-) hidrogenotetraoxosulfato(1-) hidrogenotetraoxosulfato(vi)
HSe			HSe ⁻ hidrogenoseleniuro(1-)	hidrogenoseleniuro selanuro[-ido]
HSeO ₃			HSeO ₃ ⁻ hidrogenotrioxoseleniato(1-) hidrogenotrioxoseleniato(iv)	hidrogenotrioxoseleniato(1-) hidrogenotrioxoseleniato(iv)
HTe			HTe ⁻ hidrogenotelururo(1-)	hidrogenotelururo(1-) telanuro[-ido]
H ₂ Br		H ₂ Br ⁺ bromonio(1+)		
H ₂ Cl		H ₂ Cl ⁺ cloronio(1+)		
H ₂ F		H ₂ F ⁺ fluoronio(1+)		

TABLA VIII

Tabla VIII Nombres de iones y de grupos* (continuación)

H_2I		H_2I^+ yodonio(1+)	
H_2NO (ver NHOH)			
H_2O	agua oxidano		acuo oxidano
H_2O_2P (ver PH_2O_2)			
H_2PO_4		$H_2PO_4^-$ dihidrogenofosfato(1-) dihidrogenotetraoxo- fosfato(1-) dihidrogenotetraoxo- fosfato(v)	dihidrogenofosfato(1-) dihidrogenotetraoxo- fosfato(1-) dihidrogenotetraoxo- fosfato(v)
H_3O	óxido de tri- hidrógeno	H_3O^+ oxonio	
H_3S	sulfuro de tri- hidrógeno	H_3S^+ sulfonio	
H_3Se	seleniuro de trihidrógeno	H_3Se^+ selenonio(1+)	
H_3Te	teliuro de tri- hidrógeno	H_3Te^+ teluronio(1+)	
He	(mono)helio	helio	helio
Hf	hafnio	hafnio	hafniuro
Hg	mercurio	Hg^{2+} mercurio(2+) mercurio(II) Hg_2^{2+} dimercurio(2+)	mercuriuro
Ho	holmio	holmio	holmio

TABLA VIII

	(mono)iodo	iodo	yoduro	iodo
I				
IF ₄	tetrafluoruro de yodo	IF ₄ ⁺ tetrafluoroyodo(1+) tetrafluoroyodo(v)	IF ₄ ⁻ tetrafluoroyodato(1-) tetrafluoroyodato(III)	tetrafluoroyodato(1-) tetrafluoroyodato(III)
IO	óxido de yodo	iodosilo	IO ⁻ oxoyodato(1-) oxoyodato(I) (no <i>hipoyodito</i>)	oxoyodato(1-) oxoyodato(I)
IO ₂	dióxido de yodo	iodilo	IO ₂ ⁻ dioxoyodato(1-) dioxoyodato(III) (no <i>yodito</i>)	dioxoyodato(1-) dioxoyodato(III)
IO ₃	trióxido de yodo	periyodilo	IO ₃ ⁻ yodato trioxoyodato(1-) trioxoyodato(v)	yodato trioxoyodato(1-) trioxoyodato(v)
IO ₄	tetraóxido de yodo		IO ₄ ⁻ periyodato tetraoxoyodato(1-) tetraoxoyodato(vii)	periyodato tetraoxoyodato(1-) tetraoxoyodato(vii)
IO ₆			IO ₆ ⁵⁻ hexaaxoyodato(5-) hexaaxoyodato(vii)	hexaaxoyodato(5-) hexaaxoyodato(vii)
I ₃	triyodo		I ₃ ⁻ triyoduro(1-)	triyodo(1-)
In	indio	indio	indiuuro	
Ir	iridio	iridio	iridiuro	
K	potasio	potasio	kaliuro	
Kr	kriptón	kriptón	kriptonuro	
La	lantano	lantano	lantanuro	
Li	litio	litio	litiuro	
Lr	laurencio	laurencio	laurenciuuro	
Lu	lutecio	lutecio	luteciuro	

TABLA VIII

Tabla VIII Nombres de iones y de grupos* (continuación)

Md	mendelevio	mendeleviuro
Mg	magnesio	magnesiuro
Mn	Mn ²⁺	manganuro
	manganeso(2+)	
	manganeso(II)	
	Mn ³⁺	
	manganeso(3+)	
	manganeso(III)	
MnO ₄		MnO ₄ ⁻
		permanganato
		tetraoxomanganato(1-)
		tetraoxomanganato(VII)
		MnO ₄ ²⁻
		manganato
		tetraoxomanganato(2-)
		tetraoxomanganato(VI)
Mo	molibdeno	molibdenuro
N	nitrogeno	nitruro
NCO	(mono)nitrogeno	nitruro [-ido]
(ver OCN)		
NF ₄		
	NF ₄ ⁺	
	tetrafluoroamonio(1+)	
	tetrafluoronitrogeno(1+)	
	tetrafluoronitrogeno(v)	
NH		NH ₂ ⁻
		imiduro [-ido]
		azanodiuro
		azanuro(2-)
NHOH		NHOH
		hidroxiamiduro
NH ₂		NH ₂ ⁻
		amiduro
		azanuro(1-)
		hidroxiamiduro
		amiduro [-ido]
		azanuro

TABLA VIII

NH ₃	azano amoníaco	NH ₃ ⁺ amonioflo azanioflo	ammin azano
NH ₄		NH ₄ ⁺ amonio azanio	
NO	monóxido de nitrógeno	nitrosilo	nitrosilo monóxido de nitrógeno
NO ₂	dióxido de nitrógeno	nitrilo nitroflo	nitro nitrito- <i>O</i> nitrito- <i>N</i> dioxonitrato(1-) dioxonitrato(III)
			dioxonitrato(2-) dioxonitrato(II) (no <i>nitroxilato</i>)
NO ₃	tríóxido de nitrógeno		NO ₃ ⁻ nitrato
nitrato			trioxonitrato(1-) trioxonitrato(V) NO(O ₂) ⁻ oxoperoxonitrato(1-) oxoperoxonitrato(V) (no <i>peroxonitrato</i>) NO ₂ (O ₂) ⁻ dioxoperoxonitrato(1-) dioxoperoxonitrato(V) (no <i>peroxonitrato</i>)
NO ₄			trioxonitrato(1-) trioxonitrato(V)
NS	monosulfuro de nitrógeno	tionitrosilo	tionitrosilo

TABLA VIII

Tabla VIII Nombres de iones y de grupos* (continuación)

N_2H		N_2H^+ diazinio	N_2H^- diazenuro $N_2H_3^-$ diazanotriuro diazanuro(3-) hidrazinotriuro hidrazinuro(3-) hidrazuro(3-)	diazenuro[-ido] diazanotriuro[-ido] hidrazuro(3-)[-ido]
N_2H_2	diazeno diimida	$N_2H_2^{2+}$ diazinodiiio diazinio(2+)	$N_2H_2^{2-}$ diazenodiuro hidrazuro(2-) diazanuro(2-) hidrazinodiuro	diazenodiuro[-ido] hidrazuro(2-)[-ido]
$NHNH_2$		$N_2H_3^+$ diazenio	$N_2H_3^-$ hidrazuro diazanuro hidrazinuro	hidrazuro[-ido] diazanuro[-ido]
N_2H_4	diazano hidrazina diazenio(2+)	$N_2H_4^{2+}$ diazenodiiio		hidrazina diazano
N_2H_5	$N_2H_5^+$	hidrazinio(1+) diazanio		hidrazinio
N_2H_6		$N_2H_6^{2+}$ hidrazinio(2+) diazanodiiio diazanio(2+) hidrazinadiio		
N_2O_2	dióxido de dinitrógeno		$N_2O_2^{2-}$ dioxodinitrato(N-N)(2-) dioxodinitrato(N-N)(1) (no <i>hiponitrito</i>)	dioxodinitrato(N-N)(2-) dioxodinitrato(N-N)(1)

TABLE VIII

N ₃	trinitrógeno	trinitrógeno	aziduro trinitruro(1-)	aziduro[-ido] trinitruro(1-)[-ido]
Na	sodio	sodio	natruo	
Nb	niobio	niobio	niobiuro	
Nd	neodimio	neodimio	neodimiuro	
Ni	níquel	Ni ²⁺ níquel(2+) níquel(II) Ni ³⁺ níquel(3+) níquel(III)	niqueluro	
No	nobelio	nobelio	nobeliuro	
Np	neptunio	neptunio	neptuniuro	
NpO ₂	dióxido de neptunio	neptunilo		
O	(mono)oxígeno	oxígeno	óxido	oxo
OCN			cianato	cianato cianato-O cianato-N
				nitrurooxocarbonato(1-) nitrurooxocarbonato(IV) [nitrido]
OH (ver HO)				fulminato
ONC			fulminato carburooxonitrato(1-) carburooxonitrato(V) [carbido]	carburooxonitrato(1-) carburooxonitrato(V)

TABLA VIII

Tabla VIII Nombres de iones y de grupos* (continuación)

O ₂	dioxígeno	O ₂ ⁺ dioxígeno(1+)	O ₂ ²⁻ peróxido dióxido(2-)	peroxo dióxido(2-)
O ₃	trioxígeno ozono		O ₂ ⁻ hiperóxido superóxido dióxido(1-)	hiperoxo superóxido dióxido(1-) O ₂ dioxígeno
Os	osmio	osmio	O ₃ ⁻ ozónido trioxido(1-)	ozónido trioxido(1-) O ₃ trioxígeno
P	(mono)fósforo	osmio fósforo	P ³⁻ fosfuro	fosfuro
PCl ₄	tetracloruro de fósforo	PCl ₄ ⁺ tetraclorofosfonio tetraclorofosfomio(1+) tetraclorofósforo(1+) tetraclorofósforo(v) tetraclorofosfanio(1+)	PCl ₄ ⁻ tetraclorofosfato(1-) tetraclorofosfato(III)	tetraclorofosfato(1-) tetraclorofosfato(III)
PHO ₃			PHO ₃ ²⁻ fosfonato hidrurtrioxofosfato(2-) PH ₂ O ₂ ⁻ fosfinato dihidrurodiofosfato(1-)	fosfonato(2-) hidrurtrioxofosfato(2-) fosfinato dihidrurtrioxofosfato(2-)
PH ₄		PH ₄ ⁺ fosfonio		
PO	monóxido de fósforo	fosforilo		

TABLA VIII

	dióxido de fósforo		
PO ₂	PO ₂ ⁻ dioxofosfato(1-) dioxofosfato(III)		
PO ₃	PO ₃ ³⁻ fosfito trioxofosfato(3-) trioxofosfato(III) (PO ₃) _n ⁻ metafosfato poli[trioxofosfato(1-)] poli[trioxofosfato(v)]	fosfito(3-) trioxofosfato(3-) trioxofosfato(III)	
PO ₄	PO ₄ ³⁻ fosfato ortofosfato tetraoxofosfato(3-) tetraoxofosfato(v)	fosfato(3-) ortofosfato tetraoxofosfato(3-) tetraoxofosfato(v)	
PO ₅	PO ₅ ³⁻ trioxoperoxofosfato(3-) trioxoperoxofosfato(v) (no <i>peroxomonofosfato</i>)		
PS	PS ₄ ³⁻ tetraatíofosfato(3-) tetraatíofosfato(v)		tiofosforilo
P ₂ H ₂ O ₅	P ₂ H ₂ O ₅ ²⁻ difosfonato		
P ₂ O ₆ (O ₃ P—PO ₃)	P ₂ O ₆ ⁴⁻ hipofosfato hexaaxodifosfato(P—P)(4-) hexaaxodifosfato(P—P)(IV)		
P ₂ O ₇	P ₂ O ₇ ⁴⁻ difosfato(4-) μ-oxo-hexaaxodifosfato(4-) μ-oxo-hexaaxodifosfato(v)	difosfato(4-) μ-oxo-hexaaxodifosfato(4-) μ-oxo-hexaaxodifosfato(v)	

TABLA VIII

Tabla VIII Nombres de iones y de grupos* (continuación)

P_2O_8		$P_2O_8^{4-}$
Pa	protactinio	protactiniuro
Pb	plomo	plumburo
		hexaaxo- μ -peroxodifosfato(4-)
		hexaaxo- μ -peroxodifosfato(v)
		(no <i>peroxodifosfato</i>)
Pd	paladio	paladiuro
Pm	promecio	promeciuro
Po	polonio	poloniuro
Pr	praseodimio	praseodimiuro
Pt	platino	platinuro
		protactinio
		Pb^{2+}
		plomo(2+)
		plomo(II)
		Pb^{4+}
		plomo(4+)
		plomo(IV)
		paladio(2+)
		paladio(II)
		paladio(4+)
		paladio(IV)
		promecio
		polonio
		praseodimio
		Pt^{2+}
		platino(2+)
		platino(II)
		Pt^{4+}
		platino(4+)
		platino(IV)+
Pu	plutonio	plutoniuro
PuO_2	dióxido de plutonio	
Ra	radio	radiuro
Rb	rubidio	rubidiuro
Re	renio	reniuro
		plutonio
		plutonio
		dioxoplutonio(+)
		radio
		rubidio
		renio

TABLA VIII

ReO ₄		ReO ₄ ⁻	tetraoxorenato(1-)	tetraoxorenato(1-)
		tetraoxorenato(vii)	tetraoxorenato(vii)	tetraoxorenato(vii)
		(no <i>perrenato</i>)		
		ReO ₄ ²⁻	tetraoxorenato(2-)	tetraoxorenato(2-)
		(no <i>renato</i>)		
Rh	rodio	rodio		
Rn	(mono)radón	radón		
Ru	rutenio	rutenio		
S	(mono)azufre	azufre		sulfuro
				tio
SCN		tiocianato		tiocianato-N
				tiocianato-S
				nitrotiocarbonato(1-)
				nitrotiocarbonato(IV)
				monóxido de azufre
SO	monóxido de azufre	sulfinito		
		tionilo		
		sulfonilo		
SO ₂	dióxido de azufre	sulfurilo		
				dioxosulfato(2-)
				dioxosulfato(II)
				(no <i>sulfaxilato</i>)
				SO ₃ ²⁻
				sulfato
				trioxosulfato(2-)
				trioxosulfato(IV)
				SO ₄ ²⁻
				sulfato
				tetraoxosulfato(2-)
				tetraoxosulfato(VI)
SO ₃	trióxido de azufre			
SO ₄	tetraóxido de azufre			

TABLA VIII

Tabla VIII Nombres de iones y de grupos* (continuación)

SO ₅ ²⁻		SO ₅ ²⁻ trioxoperoxosulfato(2-) trioxoperoxosulfato(VI) (no <i>peroxomonosulfato</i>)	
S ₂	diazufre	S ₂ ²⁻ disulfuro(2-)	disulfuro(2-)[-ido]
S ₂ O ₂		S ₂ O ₂ ²⁻ dioxotiosulfato(2-) dioxotiosulfato(IV) (no <i>tiosulfato</i>)	dioxotiosulfato(2-) dioxotiosulfato(IV)
S ₂ O ₃	tríoóxido de diazufre	S ₂ O ₃ ²⁻ tiosulfato trioxotiosulfato(2-) trioxotiosulfato(VI)	tiosulfato trioxotiosulfato(2-) trioxotiosulfato(VI)
S ₂ O ₄		S ₂ O ₄ ²⁻ ditionito tetraoxodisulfato(S-S)(2-) tetraoxodisulfato(S-S)(III)	ditionito tetraoxodisulfato(S-S)(2-) tetraoxodisulfato(S-S)(III)
S ₂ O ₅	pentaóxido de diazufre	S ₂ O ₅ ²⁻ μ -oxo-tetraoxodisulfato(2-) μ -oxo-tetraoxodisulfato(IV) (no <i>disulfato</i>)	disulfurilo
S ₂ O ₆		S ₂ O ₆ ²⁻ ditionato hexaaxodisulfato(S-S)(2-) hexaaxodisulfato(S-S)(V)	ditionato hexaaxodisulfato(S-S)(2-) hexaaxodisulfato(S-S)(V)
S ₂ O ₇		S ₂ O ₇ ²⁻ disulfato(2-) μ -oxo-hexaaxodisulfato(2-) μ -oxo-hexaaxodisulfato(VI)	disulfato(2-) μ -oxo-hexaaxodisulfato(2-) μ -oxo-hexaaxodisulfato(VI)
S ₂ O ₈		S ₂ O ₈ ²⁻ μ -peroxo-hexaaxodisulfato(2-) μ -peroxo-hexaaxodisulfato(VI) (no <i>peroxodisulfato</i>)	μ -peroxo-hexaaxodisulfato(2-) μ -peroxo-hexaaxodisulfato(VI)

TABLA VIII

S ₄	tetraazufre	S ₄ ²⁺	tetraazufre(2+)	S ₄ ²⁻	tetraazufre(2-)
Sb	(mono)antimonio	antimonio		antimonio	antimonio [-ido]
SbH ₄		SbH ₄ ⁺	estibonio(1+)		
Sc	escandio	escandio		escandio	
Se	selenio	selenio		selenio	selenio [-ido]
SeCN				selenocianato	
SeO	monóxido de selenio	selenilo		nitruroseleniurocarbonato(1-)	nitruroseleniurocarbonato(1-)
SeO ₂	dióxido de selenio	selenonilo		nitruroseleniurocarbonato(IV)	nitruroseleniurocarbonato(IV)
SeO ₃	tríoído de selenio			monóxido de selenio	monóxido de selenio
SeO ₄				SeO ₂ ²⁻	
				dioxoseleniato(2-)	dioxoseleniato(2-)
				dioxoseleniato(II)	dioxoseleniato(II)
				SeO ₃ ²⁻	
				trioxoseleniato(2-)	trioxoseleniato(2-)
				trioxoseleniato(IV)	trioxoseleniato(IV)
				(no <i>selenito</i>)	
				SeO ₄ ²⁻	
				tetraoxoseleniato(2)	tetraoxoseleniato(2-)
				tetraoxoseleniato(VI)	tetraoxoseleniato(VI)
				(no <i>seleniato</i>)	
Si	(mono)silicio			silicio	silicio
SiO ₃				(SiO ₃ ²⁻) _n	
				metasilicato	
				poli[[trioxosilicato(2-)]	
				poli[[trioxosilicato(IV)]	
SiO ₄				SiO ₄ ⁴⁻	
				ortosilicato	
				tetraoxosilicato(4-)	
				tetraoxosilicato(IV)	
Si ₂ O ₇				Si ₂ O ₇ ⁶⁻	
				μ-oxo-hexaoxidosilicato(6-)	μ-oxo-hexaoxidosilicato(6-)
					μ-oxo-hexaoxidosilicato(IV)

TABLA VIII

Tabla VIII Nombres de iones y de grupos* (continuación)

Sm	samarío	samarío	samaríuro
Sn	estaño	Sn ²⁺ estaño(2+) estaño(II) Sn ⁴⁺ estaño(4+) estaño(IV)	estannuro
Sr	estroncio	estroncio	estronciuro
Ta	tántalo	tántalo	tantaluro
Tb	terbio	terbio	terbiuro
Tc	tecnecio	tecnecio	tecneciuro
TcO ₄		TcO ₄ ⁻ tetraoxotecneciato(1-) tetraoxotecneciato(VII) (no <i>pertecneciato</i>) TcO ₄ ²⁻ tetraoxotecneciato(2-) tetraoxotecneciato(VI) (no <i>tecneciato</i>)	
Te	(mono)teluro	teluro	telururo [-ido]
TeO ₃		TeO ₃ ²⁻ trioxotelurato(2-) trioxotelurato(IV)	
TeO ₄		TeO ₄ ²⁻ tetraoxotelurato(2-) tetraoxotelurato(VI)	
TeO ₆		TeO ₆ ⁶⁻ hexaaxotelurato(6-) hexaaxotelurato(VI) (no <i>ortotelurato</i>)	hexaaxotelurato(6-) hexaaxotelurato(VI)
Th	torio	torio	toriuro
Ti	titanio	titanio	titaniuro

TABLA VIII

TiO	monóxido de titanio	oxotitanio(IV)	
Tl	talio		taliuro
Tm	tulio		tuliuro
U	uranio		uraniuro
UO ₂	dióxido de uranio	UO ₂ ⁺	
		uranilo(1+)	
		uranilo(V)	
		dioxouranio(1+)	
		dioxouranio(V)	
		UO ₂ ²⁺	
		uranilo(2+)	
		uranilo(VI)	
		dioxouranio(2+)	
		dioxouranio(VI)	
V	vanadio	vanadio	vanadiuro
VO	monóxido de vanadio	oxovanadio(IV)	
W	wolframio	wolframio	wolframuro
Xe	(mono) xenón	xenón	xenonuro
Y	ytrio	ytrio	ytriuro
Yb	ytterbio	ytterbio	ytterbiuro
Zn	zinc	zinc	zincuro
Zr	zirconio	zirconio	zirconiuuro
ZrO	monóxido de zirconio	oxizirconio (IV)	

* La Tabla tiene 5 columnas: la primera contiene el símbolo del átomo o la fórmula de un grupo neutro. La segunda, contiene el nombre correspondiente. La tercera, el nombre que corresponde al símbolo o fórmula cuando tiene una o más unidades de carga positiva. La nomenclatura inorgánica permite dar la carga con el número de carga o deducirla del número de oxidación. Ambos métodos se dan en la tercera columna y en las sucesivas. Se dan las fórmulas de los iones cuando pueda haber confusiones. La cuarta columna da el nombre cuando el símbolo o fórmula lleva una o más cargas negativas. La quinta columna indica el nombre cuando actúa como ligando (se supone que es aniónico si no es neutro).

Los símbolos (o las fórmulas) se dan en orden alfabético según los principios de la Sección I-4.6.1.3. Se excluyen las desinencias -oso e -ico para los cationes por no ser recomendables, pero se ha tratado de incluir todos los nombres tradicionales aceptados todavía. No se ha intentado presentar nombres de especies muy raras o de existencia improbable, de modo que se dejan huecos en las columnas.

Obsérvese que se nombra sólo una estructura específica de una fórmula dada. A veces, puede haber otras estructuras de una fórmula, que no han sido nombradas.

‡ N. de T. Las terminaciones en inglés referidas a aniones *-ide*, *-ite* y *-ate* (columna 4) se transforman en *-ido*, *-ito* y *-ato*, respectivamente, al intervenir como ligandos (columna 5). Se ha optado por mantener las mismas desinencias (*-uro*, *-ito* y *-ato*) para ambas situaciones. No obstante, en la NQO, edición de 1987, se propone la desinencia *-ido* para el primer caso (nitrido, fosfido, etc.). Las dos alternativas podrían ser aceptables en castellano, ya que no dan lugar a equívocos.

TABLA IX

Tabla IX Selección de afijos usados en las nomenclaturas inorgánica y orgánica [Entre corchetes, y en letra *cursiva*, se indica la correspondiente terminación en inglés]

1. *Afijos simples*

-a	Vocal terminal para la nomenclatura por reemplazo en el esqueleto [-a] En la nomenclatura de Hantzsch-Widman [-a]: -oxa, -aza En la nomenclatura del boro para heteroátomos [-a]:-carba, -tia
-ano	Desinencia para los hidruros neutros saturados de boro y de elementos de los grupos 14, 15 y 16 [terminación inglesa <i>-ane</i>]: difosfano Terminación según Hantzsch-Widman para ciclos de carbono de <i>n</i> miembros [-ane]
-ato	Sufijo general para aniones poliatómicos inorgánicos (incluyendo la nomenclatura de coordinación) y en la nomenclatura orgánica [-ate]: nitrato, acetato, hexacianoferrato. Hay algunas excepciones para aniones que terminan en -uro o en -ito [estas últimas, <i>-ide, -ite</i>]
-enico	Desinencia para sufijos que indican un ácido de menor estado de oxidación que un ácido -inico [-enic]: ácido fosfénico
-eno	Desinencia para los hidrocarburos cíclicos y acíclicos no saturados [-ene]: penteno, ciclohexeno Desinencia para compuestos cíclicos y en cadena no saturados, homo o heterogéneos [-ene]: triazeno Terminación de un prefijo que indica un ácido de menor estado de oxidación que el -ino [-eno]: fosfeno-
-i	Desinencia para algunos radicales oxigenados [-y]: hidroxí, carboxi
-ico	Terminación de muchos ácidos orgánicos o inorgánicos [-ic]: sulfúrico, benzoico
-ileno	Desinencia para radicales bivalentes de la familia del carbono [-ylene]: metileno
-ilideno	Terminación del nombre de un radical formado por la pérdida de dos átomos de hidrógeno del mismo átomo de una ciclo o cadena [-ylidene]
-ilidino	Terminación del nombre de un radical formado por la pérdida de tres átomos de hidrógeno de un mismo átomo, generalmente participando en un triple enlace [-ylidyne]
-ilo	Desinencia común para toda clase de radicales [-yl]: metilo, fosfanilo, uranilo Terminación de los nombres vulgares de algunos radicales oxigenados [-yl]: vanadilo, uranilo
-ina	Desinencia de nombres triviales de algunos hidruros como N ₂ H ₄ y PH ₃ , hidrazina y fosfina [-ine] Desinencia de nombres vulgares de compuestos heterocíclicos [-ine]: -iridino, -etidino, -olidino
-inico	Desinencia para prefijos que indican un oxoácido que termina en -inico [-inic]: arsínico [-inico]
-ino	Terminación de prefijos que indican un oxoácido [-ino]: sulfino- Terminación que indica la presencia de un triple enlace entre dos átomos [-yne]
-inoil(o)	Desinencia para prefijos que indican un radical del tipo H ₂ X(O): fosfinoilo [-inoyl]
-io	Terminación general de radicales y grupos sustituyentes de todas clases que contengan un centro metálico del cual parte el enlace; tales grupos pueden ser tanto unidades de coordinación como organometálicas [-io]: cuprio-, mercurio-, tetracarbonilcobalto- Terminación de prefijos que indican un centro catiónico en una estructura [-onium pasa a -onio]: -onio como en fosfonio, [-inium pasa a -inio] -inio como en piridinio. Terminación de los nombres de muchos elementos (casi siempre metálicos) y terminación preferida para todo nuevo elemento [-ium]

TABLA IX (continuación)

-io (cont.)	Terminación de muchos constituyentes electropositivos en nombres del tipo binario, sean orgánicos o inorgánicos, vulgares o sistemáticos [-ium] Desinencia que indica la adición de un ion hidrógeno (o un grupo alquilo positivo) a un hidruro molecular o su producto de sustitución [-ium]: fosfanio, amonio Desinencia para los nombres de los cationes derivados de metallocenos [-ium]: ferrocenio
-ito	Desinencia de aniones (ésteres y sales) de algunos oxoácidos cuyos nombres terminan en -oso: sulfito Este uso se desaconseja, salvo que estén en la lista de uso permitido [-ite]
-o	Terminación que indica un ligando negativo [-o]: bromo-. Generalmente aparece como -uro, -ito, -ato [estas últimas, -ido, -ito, -ato] Terminación de los nombres de muchos radicales orgánicos e inorgánicos [-o]: cloro-piperidino- Terminación de los infijos usados en la nomenclatura por infijos para indicar reemplazo de átomos de oxígeno y grupos hidroxilo[-o]: tio-, nitruro
-oceno	Sufijo para los nombres vulgares de los compuestos bis(ciclopentadienil)metal y sus derivados [-ocene]: ferroceno
-onato	Desinencia de aniones [-onate] derivados de ácidos terminados en -ónico [-onic]
-ónico	Terminación para los ácidos [-onic] del tipo RSO_2OH o $\text{RPO}(\text{OH})_2$: ácido sulfónico, ácido fosfónico (R = H, alquil o aril)
-onito	Terminación para los aniones o ésteres derivados del $\text{RP}(\text{OH})_2$ o compuestos similares (R = H o alquilo) [-onite]
-ono	Terminación de prefijos que indican un oxoácido de conectividad 4 con un H o grupo alquilo unido al átomo central [-ono]: fosfono
-onoflo	Terminación de prefijos que indican un radical del tipo $\text{HX}(\text{O})<$ (X = P o As): fosfonoflo [-onoyl]
-onoso	Desinencia para los ácidos del tipo $\text{RP}(\text{OH})_2$: ácido fosfonoso (R = H o alquilo) [-onous]
-orano	Desinencia que indica un derivado sustituido del tipo XH_3 : diclorotrifetilfosforano (X=P) [-orane]
-orilo	Terminación de un prefijo que indica un grupo del tipo $\text{X}(\text{O})$: fosforilo (X = P) [-oryl]
-oso	Desinencia para un oxoácido de un elemento central en un estado de oxidación menor que el máximo [-ous]. Esta nomenclatura, en general, no se recomienda: fosforoso
-uro	Desinencia para algunos aniones monoatómicos [-ide]: cloruro Terminación para el constituyente más electronegativo en nombres tipo binario [-ide]: dicloruro de diazufre Para algunos aniones homopoliatómicos [-ide]: trioduro En algunos aniones heteropoliatómicos [-ide]: cianuro En aniones formados por la remoción de uno o más iones hidrógeno de un hidruro molecular o de un derivado orgánico del mismo [-ide]: hidrazuro Para el nombre sistemático de un anión orgánico [-ide]: metanuro

2. Afijos combinados

-anio	Terminación para los cationes [-anium] derivados de la adición de un ion hidrógeno a hidruros moleculares con nombres en -ano [-ane]
-ato	Terminación de un anión orgánico o inorgánico que actúa como ligando [-ato]: sulfato, acetilacetato
-diilo	Desinencia que indica la pérdida de dos átomos de hidrógeno de un mismo átomo, que luego puede formar dos enlaces sencillos [-diyl]: fosfanodiilo, $\text{HP}<$
-ido	Terminación (alternativa en esta obra) del nombre de un anión, cuyo nombre acaba en -uro, cuando éste actúa como ligando: disulfido [-ido]

TABLA IX (continuación)

-inato	Desinencia para los aniones [<i>-inate</i>] de algunos ácidos (sin carbono) que tienen nombres terminados en -ínico [<i>-inic</i>]: fosfinato Terminación de los aniones anteriores cuando actúan como ligandos [<i>-inato</i>]
-ito	Terminación del nombre de un anión derivado de un ácido en -oso y que actúa como ligando [<i>-ito</i>]
-onato	Desinencia de los aniones [<i>-onate</i>] derivados de ácidos en -ónico [<i>-onic</i>]: fosfonato Terminación de los aniones anteriores cuando actúan como ligandos [<i>-onato</i>]
-onio	Desinencia que designa un catión formado por adición de un catión hidrógeno a un hidruro molecular: fosfonio [<i>-onium</i>]
-triilo	Terminación que indica la pérdida de tres átomos de hidrógeno de un mismo átomo que luego puede formar tres enlaces sencillos [<i>-triyI</i>]: fosfanotriilo, $-P<$

TABLA X

Tabla X Abreviaturas para los nombres de ligandos *

<i>Abreviatura</i>	<i>Nombre común</i>	<i>Nombre sistemático</i>
<i>Dicetonas</i>		
Hacac	acetilacetona	2,4-pentanodiona
Hhfa	hexafluoroacetilacetona	1,1,1,5,5,5-hexafluoro-2,4-pentano- diona
Hba	benzoilacetona	1-fenil-1,3-butanodiona
Hfod	1,1,1,2,2,3,3-heptafluoro-7,7- dimetil-4,6-octanodiona	6,6,7,7,8,8,8-heptafluoro-2,2- dimetil-3,5-octanodiona
Hfta	trifluoroacetilacetona	1,1,1-trifluoro-2,4-pentanodiona
Hdbm	dibenzoilmetano	1,3-difenil-1,3-propanodiona
Hdpm	dipivaloilmetano	2,2,6,6-tetrametil-3,5-heptanodiona
<i>Aminoalcoholes</i>		
Hea	etanolamina	2-aminoetanol
H ₃ tea	trietanolamina	2,2',2"-nitriлотrietanol
H ₂ dea	dietanolamina	2,2'-iminodietanol
<i>Hidrocarburos</i>		
cod	ciclooctadieno	1,5-ciclooctadieno
cot	ciclooctatetraeno	1,3,5,7-ciclooctatetraeno
Cp	ciclopentadienilo	ciclopentadienilo
Cy	ciclohexilo	ciclohexilo
Ac	acetilo	acetilo
Bu	butilo	butilo
Bzl	bencilo	bencilo
Et	etilo	etilo
Me	metilo	metilo
nbd	norbornadieno	biciclo[2.2.1]hepta-2,5-dieno
Ph	fenilo	fenilo
Pr	propilo	propilo
<i>Heterociclos</i>		
py	piridina	piridina
thf	tetrahidrofurano	tetrahidrofurano
Hpz	pirazol	1 <i>H</i> -pirazol
Him	imidazol	1 <i>H</i> -imidazol
terpy	2,2',2"-terpiridina	2,2':6',2"-terpiridina
picoline	α -picolina	2-metilpiridina
Hbpz ₄	tetra(1-pirazolil)borato(1-) de hidrógeno	tetrakis(1 <i>H</i> -pirazolato- <i>N</i>)borato(1-) de hidrógeno

* En el uso de abreviaturas deben seguirse las siguientes normas. Debe suponerse que el lector no está familiarizado con las abreviaturas. En consecuencia, debe explicarse en el texto las abreviaturas que se usan. Las abreviaturas en esta tabla son utilizadas ampliamente, y se espera que lleguen a ser de uso estándar. Las abreviaturas comúnmente aceptadas para los grupos orgánicos (Me, metil; Et, etil; Ph, fenil, etc.) no deben usarse con otros significados. Las abreviaturas más útiles son aquellas que sugieren directamente el ligando en cuestión, ya sea porque derivan obviamente de su nombre (en inglés) o porque están relacionadas sistemáticamente con su estructura. Las posiciones secuenciales de las abreviaturas en las fórmulas deben seguir el orden del Capítulo I-4. Todas las abreviaturas van en minúsculas, excepto las de algunos radicales de hidrocarburos. En las fórmulas, las abreviaturas deben ir entre paréntesis, como en [Co(en)₃]³⁺. Los átomos de hidrógeno que pueden ser reemplazados por un átomo metálico se indican en la abreviatura con el símbolo H. Así la molécula Hacac forma un ligando aniónico que se abrevia acac.

TABLA X (continuación)

isn	isonicotinamida	4-piridinacarboxamida
nia	nicotinamida	3-piridinacarboxamida
pip	piperidina	piperidina
lut	lutidina	2,6-dimetilpiridina
Hbim	bencimidazol	1 <i>H</i> -bencimidazol
<i>Ligandos quelantes y otros</i>		
H ₄ edta	ácido etilendiaminatetraacético	(1,2-etanodiildinitrilo)tetraacético
H ₃ dtpa	<i>N,N,N',N'',N'''</i> -dietilentriamina-pentaacético	ácido [[(carboximetil)imino]bis(etlenonitrilo)]tetraacético
H ₃ nta	ácido nitrilotriacético	
H ₄ cdta	ácido <i>trans</i> -1,2-ciclohexanodiamina-pentaacético	ácido <i>trans</i> -(1,2-ciclohexanodiildinitrilo)tetraacético
H ₂ ida	ácido iminodiacético	
dien	dietilentriamina	<i>N</i> -(2-aminoetil)-1,2-etanodiamina
en	etilendiamina	1,2-etanodiamina
pn	propilendiamina	1,2-propanodiamina
tmen	<i>N,N,N',N'</i> -tetrametiletilendiamina	<i>N,N,N',N'</i> -tetrametil-1,2-etanodiamina
tn	trimetilendiamina	1,3-propanodiamina
tren	tris(2-aminoetil)amina	<i>N,N</i> -bis(2-aminoetil)amina
trien	trietilentetramina	<i>N,N'</i> -bis(2-aminoetil)-1,2-etanodiamina
chxn	1,2-diaminociclohexano	1,2-ciclohexanodiamina
hmta	hexametilentetramina	1,3,5,7-tetraazatriciclo [3.3.1.1 ^{3,7}]decano
Hthsc	tiosemicarbazida	hidrazinacarbotioamida
depe	1,2-bis(dietilfosfino)etano	1,2-etanodiilbis(dietilfosfina)
diars	<i>o</i> -fenilenbis(dimetilarsina)	1,2-fenilenobis(dimetilarsina)
dppe	1,2-bis(difenilfosfino)etano	1,2-etanodiilbis(difenilfosfina)
diop	2,3- <i>O</i> -isopropiliden-2,3-dihidroxi-1,4-bis(difenilfosfino)butano	3,4-bis[(difenilfosfinil)metil]-2,2-dimetil-1,3-dioxolano
triphos		[2-[(difenilfosfino)metil]-2-metil-1,3-propanodiil]bis(difenilfosfina)
hmpa	triamida hexametilfosfórica	triamida hexametilfosfórica
bpy	2,2'-bipiridina	2,2'-bipiridina
H ₂ dmg	dimetilgloxima	2,3-butanodiona dioxima
dmsc	dimetilsulfóxido	sulfinildimetano
phen	1,10-fenantrolina	1,10-fenantrolina
tu	tiourea	tiourea
Hbig	biguanida	diamida imidodicarbonimídica
HEt ₂ dte	ácido dietilditiocarbámico	ácido dietilcarbamiditioico
H ₂ mnt	maleonitriloditiol	2,3-dimercapto-2-butenodinitrilo
tcne	tetracianoetileno	etenotetracarbonitrilo
tcnq	tetracianoquinodimetano	2,2'-(2,5-ciclohexadieno-1,4-diilideno)bis(1,3-propanodinitrilo)
dabco	trietilendiamina	1,4-diazabicyclo[2.2.2]octano
2,3,2-tet	1,4,8,11-tetraazaundecano	<i>N,N'</i> -bis(2-aminoetil)-1,3-propanodiamina
3,3,3-tet	1,5,9,13-tetraazatridecano	<i>N,N'</i> -bis(3-aminopropil)-1,3-propanodiamina
ur	urea	urea
dmf	dimetilformamida	<i>N,N</i> -dimetilformamida

TABLA X (continuación)

<i>Bases de Schiff</i>		
H ₂ salen	bis(saliciliden)etilendiamina	2,2'-[1,2-etanodiilbis(nitrilometilidino)]difenol
H ₂ acacen	bis(acetilacetona)etilendiamina	4,4'-(1,2-etanodiildinitrilo)bis(2-pentanona)
H ₂ salgly	salicilidenoglicina	<i>N</i> -[(2-hidroxifenil)metileno]glicina
H ₂ saltn	bis(salicilideno)1,3-diaminopropano	2,2'-[1,3-propanodiilbis(nitrilometilidino)]difenol
H ₂ saldien	bis(salicilideno)dietilentriamina	2,2'-[iminobis(1,2-etanodiilnitrilometilidino)]difenol
H ₂ tsalen	bis(2-mercaptobencilideno)etilendiamina	2,2'-[1,2-etanodiilbis(nitrilometilidino)dibencenotiol
<i>Macrociclos</i>		
18-crown-6	1,4,7,10,13,16-hexaoxaciclooctadecano	1,4,7,10,13,16-hexaoxaciclooctadecano
benzo-15-crown-5	2,3-benzo-1,4,7,10,13-pentaoxaciclopentadec-2-eno	2,3,5,6,8,9,11,12-octahidro-1,4,7,10,13-benzopentaoxaciclopentadeceno
cryptand 222	4,7,13,16,21,24-hexaoxa-1,10-diazabicyclo[8.8.8]hexacosano	4,7,13,16,21,24-hexaoxa-1,10-diazabicyclo-[8.8.8]hexacosano
cryptand 211	4,7,13,18-tetraoxa-1,10-diazabicyclo[8.5.5]jicosano	4,7,13,18-tetraoxa-1,10-diazabicyclo-[8.5.5]jicosano
[12]anoS ₄	1,4,7,10-tetratiaciclododecano	1,4,7,10-tetratiaciclododecano
H ₂ pc	ftalocianina	ftalocianina
H ₂ tpp	tetrafenilporfirina	5,10,15,20-tetrafenilporfirina
H ₂ oep	octaetilporfirina	2,3,7,8,12,13,17,18-octaetilporfirina
ppIX	protoporfirina IX	ácido 3,7,12,17-tetratetrametil-8,13-divinil-porfirina-2,18-dipropanoico
[18]aneP ₄ O ₂	1,10-dioxa-4,7,13,16-tetrafosfaciclooctadecano	1,10-dioxa-4,7,13,16-tetrafosfaciclooctadecano
[14]aneN ₄	1,4,8,11-tetraazaciclotetradecano	1,4,8,11-tetraazaciclotetradecano
[14]1,3-dieneN ₄	1,4,8,11-tetraazaciclotetradeca-1,3-dieno	1,4,8,11-tetraazaciclotetradeca-1,3-dieno
Me ⁴ [14]-aneN ₄	2,3,9,10-tetrametil-1,4,8,11-tetraazaciclotetradecano	2,3,9,10-tetrametil-1,4,8,11-tetraazaciclotetradecano
cyclam		