

Nomenclatura de Química Inorgánica

Nomenclatura de Química Inorgánica

(Adaptado a las recomendaciones IUPAC de 1990, según versión española de la RSEQ de 2001)

1 La tabla periódica

La tabla periódica se divide en grupos que se numeran de la forma recogida en la **tabla 1**. Opcionalmente, se pueden usar las letras s, p, d y f para distinguir los diferentes bloques de elementos.

Se admiten los siguientes nombres colectivos para grupos de átomos: alcalinos (grupo **1**, salvo H); alcalino-térreos (**2**); lantánidos y actínidos (**3**); calcógenos (**16**); halógenos (**17**); gases nobles (**18**); elementos de los grupos principales (**1**, **2**, y **13 a 18**); elementos de transición (**3-11**).

2 Electronegatividad

Es la medida del poder de un átomo o de un grupo de átomos para atraer electrones. La ordenación por electronegatividad de los átomos con fines de nomenclatura y formulación se recoge en la **tabla 2**.

3 Número de oxidación

El número o estado de oxidación de un átomo en una entidad molecular es un número positivo o negativo que representa la carga que quedaría en el átomo dado si los pares electrónicos de cada enlace que forma se asignaran al miembro más electronegativo del par de enlace. Convencionalmente se supone que:

- El número de oxidación de un ion simple coincide con su carga.
 - En un elemento, el número de oxidación de los átomos es cero.
 - La suma de los números de oxidación de los átomos que constituyen un compuesto, multiplicados por los correspondientes subíndices, es cero.
 - El número de oxidación del hidrógeno es I cuando se combina con elementos no metálicos y $-I$ cuando se combina con elementos metálicos.
 - El número de oxidación del oxígeno es $-II$, salvo en peróxidos que es $-I$ y en hiperóxidos que es $-1/2$.
- Si mediante estas reglas se obtienen números de oxidación “extraños”, puede que se trate de un peróxido, de un hiperóxido, o de un derivado *tio*. También es posible que se trate de un compuesto con átomos en dos estados de oxidación distintos (por ejemplo, $Fe_3O_4 = Fe^{II}OFe^{III}_2O_3$).

4 Nombres de los átomos

En la **tabla 3** se dan los nombres y símbolos de los átomos. El nombre de los átomos se escribe con minúscula. Nótese que el W se denomina en castellano *wolframio*, aunque la literatura inglesa y la IUPAC utilizan *tungsten*. La IUPAC ha establecido un nombre sistemático y un símbolo de tres letras para los átomos con $Z > 100$ que no tengan nombre aprobado.

0 = nil 1 = un 2 = bi 3 = tri 4 = quad* 5 = pent 6 = hex 7 = sept 8 = oct 9 = enn

*Se pronuncia *cuad*.

Por ejemplo, el átomo 104 tiene como símbolo *Unq* y se nombra *Unnilcuadio*.

El símbolo de un átomo puede acompañarse de información complementaria, tal como se muestra:

$$\begin{array}{c} \text{número másico} \times \text{carga iónica} \\ \text{número atómico} \quad \text{número de átomos} \end{array}$$

Los **isótopos** de un átomo se distinguen añadiendo el número másico al nombre: ^{18}O se nombra *oxígeno-18*. Los isótopos del hidrógeno son los únicos que poseen un nombre especial: *protio* (hidrógeno-1), *deuterio* (hidrógeno-2) y *tritio* (hidrógeno-3), que puede usarse en sus respectivos compuestos.

Para nombrar los compuestos de un elemento, se utiliza la raíz del nombre del átomo excepto para los casos señalados con † en la **tabla 3**.

5 Tipos de fórmula

Fórmula empírica. La fórmula empírica se forma por la yuxtaposición de los símbolos atómicos con los

apropiados subíndices para dar la expresión de la composición estequiométrica del compuesto en cuestión.

Fórmula molecular. La fórmula molecular de un compuesto formado por moléculas discretas, es aquella que concuerda con la masa molecular relativa.

Fórmula estructural. La fórmula estructural indica la secuencia y el ordenamiento espacial de los átomos en una molécula.

El uso de la fórmula empírica o de la fórmula molecular se basa en los siguientes criterios:

- Para sustancias que no contienen moléculas discretas (redes iónicas, metálicas, polímeros, etc.) se emplea la fórmula empírica: NaCl , $\text{Cu}\dots$
- Para las sustancias con moléculas de masa molecular relativa variable con la temperatura u otras condiciones se emplea la fórmula empírica (S en lugar de S_8 , P en lugar de P_4).
- Para las sustancias formadas por moléculas discretas se emplea la fórmula molecular: Cl_2 , Hg_2Cl_2 .

6 Sustancias elementales

Son las sustancias formadas por un sólo elemento.

- Las **sustancias de fórmula molecular definida** se nombran añadiendo el prefijo numérico apropiado (**tabla 4**) al nombre del átomo.

Gases monoatómicos:	Xe , Kr ,...	xenón, kriptón,...
	H	hidrógeno atómico* o monohidrógeno
Gases diatómicos:	Cl_2 , Br_2 , N_2	dicloro, dibromo, dinitrógeno,...
	H_2	hidrógeno (molecular)* o dihidrógeno
Sólidos discretos:	P_4	fósforo blanco* o tetrafósforo

*Nombre vulgar.

- Las sustancias de **fórmula molecular indefinida o infinita** se nombran como el átomo.

Sólidos no discretos: Zn_x o Zn zinc (metal).

7 Principales sistemas de nomenclatura inorgánica para sustancias compuestas

- a) **nomenclatura binaria** (muy adecuada para sales y sustancias simples):

NaCl	cloruro de sodio
SiCl_4	tetracloruro de silicio

- b) **nomenclatura de coordinación** (para compuestos formados por “coordinación” de ligandos en torno de un átomo central):

$[\text{Co}(\text{NO}_2)_3(\text{NH}_3)_3]$	triaminotrinitrocobalto(III)
SiCl_4	tetraclorosilicio

- c) **nomenclatura sustitutiva.** Procedente de la química orgánica, es muy adecuada para compuestos moleculares del hidrógeno con boro y con los elementos de los grupos **14** a **16**. Para sus derivados, se toma como base el nombre sistemático del hidruro acabado en **-ano** (**tabla 5a**).

CH_4	metano	CH_2Cl_2	diclorometano (sustituidos 2H por 2Cl)
PH_3	fosfina o fosfano	PCl_3	triclorofosfano (sustituidos 3H por 3Cl)
SiH_4	silano	SiCl_4	tetraclorosilano (sustituidos 4H por 4Cl)

Los hidruros polinucleares que forman cadenas saturadas se nombran anteponiendo el prefijo numérico correspondiente al nombre del hidruro (**tabla 5b**). Obsérvese que este sistema de nomenclatura difiere del empleado en química orgánica para los hidrocarburos.

SiH_4	silano	Si_2H_6	disilano	CH_4	metano	C_2H_6	etano
----------------	--------	-------------------------	----------	---------------	--------	------------------------	-------

Si el número de enlaces no es el estándar, se indica el número de hidrógenos entre paréntesis:

B_2H_6	diborano(6)
------------------------	-------------

Los derivados insaturados se nombran cambiando la terminación **-ano** por **-eno** o **-ino** (**tabla 5c**).

N_2H_4	diazano (hidrazina)	N_2H_4	diazeno (diimina)
------------------------	---------------------	------------------------	-------------------

8 Nombres de los iones simples

Nombres de los aniones. El nombre de un anión se forma siguiendo las siguientes reglas:

- a) para grupos homoatómicos, se añade a la raíz del nombre del átomo la terminación **-uro** y, si fuera necesario, se coloca un prefijo multiplicativo y se añade la carga iónica entre paréntesis.



En la **tabla 6** se incluyen algunos ejemplos, además de las excepciones a esta regla.

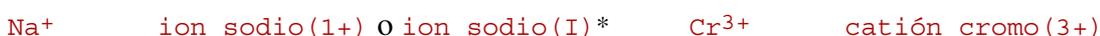


- b) para grupos heteroatómicos, el nombre sistemático acaba en **-ato** (ver puntos **10** y **11.4.**), aunque excepcionalmente acaba en **-ito** para el nombre vulgar de algunos oxoaniones. La **tabla 7** incluye los nombres de iones heteroatómicos que no acaban ni en **-ato** ni en **-ito**.



Nombres de los cationes. El nombre de un catión se forma siguiendo las siguientes reglas:

- a) El nombre de un catión formado por un sólo átomo es el mismo que el del átomo, añadiendo entre paréntesis después del nombre la carga apropiada con el signo más o el estado de oxidación.



*La carga o el estado de oxidación se pueden omitir cuando no hay ambigüedad.

- b) Los cationes de la **tabla 8** tienen nombres que terminan en **-onio**. Se pueden considerar derivados de los hidruros neutros de la **tabla 5** por adición de un H^+ .



- c) Los cationes de la **tabla 9** tienen nombres que terminan en **-ilo**. Su nombre procede del nombre vulgar de los oxoácidos correspondientes, tal como veremos más tarde.
- d) El nombre de cationes menos simples se deduce de las reglas sistemáticas dadas en el punto **10**.

9 Nomenclatura binaria

Se aplica sobre todo a sustancias binarias, que son las formadas por dos clases de elementos, independientemente del número de átomos de cada clase: $NaCl$, N_2O_4 , $CaBr_2$.

Fórmula. Primero se escribe el componente electropositivo seguido del componente electronegativo. El orden de electronegatividad, a efectos de nomenclatura, se da en la **tabla 2**.



Nombre. El nombre se construye de la siguiente manera:

[Nombre del componente más electronegativo] de [Nombre del componente más electropositivo]

El nombre del componente más electronegativo es el que tendría si fuera un anión, mientras que el del componente más electropositivo es el que tendría si fuera un catión (ver punto **8**).

Proporciones. Las proporciones de los distintos átomos o grupos de átomos se indican en el nombre por alguno de los siguientes métodos:

- a) Solamente para sustancias iónicas (elementos situados en los extremos de la tabla periódica):
Carga del catión entre paréntesis (*sistema de Evans-Basset*):



- b) Preferentemente para sustancias muy polares (metal/no metal):
Estado de oxidación del componente más electropositivo entre paréntesis (*sistema de Stock*):



- c) Preferentemente para sustancias poco polares (no metal/no metal)
Numerales griegos.



Observaciones. • No usar nomenclaturas no sistemáticas del tipo **-oso**, **-ico** o **anhídrido**.

- Cuidado con peróxidos e hiperóxidos.



- Binarios de hidrógeno: Notar la diferencia entre

HCl (gas) cloruro de hidrógeno

HCl (acuoso) ácido clorhídrico o disolución acuosa de cloruro de hidrógeno

- Para los hidruros de los grupos **13-16**, existen los nombres alternativos dados en la **tabla 5**.

Sustancias pseudobinarias. Son sustancias formadas por más de dos clases de elementos, pero que se pueden nombrar como sustancias binarias. El componente más electronegativo puede ser cualquiera de los de la **tabla 7** y el componente más electropositivo puede ser cualquiera de los de las **tablas 8, 9 y 10**.

Los grupos de las **tablas 9 y 10** tiene nombres que terminan en **-ilo**, que proceden del nombre vulgar del oxoácido correspondiente (ver punto **10.4**). Son agrupaciones que aparecen repetidamente en compuestos diferentes y que no siempre existen libres (el nombre *radical* se reserva para los que existen libres). La carga es la que tendrían si fueran iones, pero sólo los de la **tabla 9** existen como tales iones.

NaNH₂ amiduro de sodio NH₄Cl cloruro de amonio SOCl₂ cloruro de tionilo

10 Nomenclatura de coordinación

Para sustancias menos simples se aplica la nomenclatura sistemática desarrollada inicialmente para los *compuestos de coordinación* o *complejos*, aunque en ocasiones se conservan nombres no sistemáticos. La parte compleja de una sustancia puede ser catiónica, aniónica o neutra.

Fórmula. La fórmula de la parte compleja se escribe siempre de la misma manera, independientemente de si es catiónica, aniónica o neutra:

[Átomo central (orden alfabético, si hubiera varios distintos) | Ligandos aniónicos (orden alfabético) | Ligandos neutros (orden alfabético)]

Ejemplos:

[Fe(CN)₆]³⁻ [PtCl₄(NH₃)₂] [Al(OH)(H₂O)₅]²⁺ [PtBrCl(NO₂)(NH₃)]⁻

La parte compleja se escribe siempre entre corchetes. Los paréntesis, corchetes y llaves se usan en las fórmulas con las siguientes prioridades: [], {}, {}, {}.

La fórmula de algunos ligandos se puede representar mediante una abreviatura (**tabla 11**):

[Co(en)₃]³⁺ en = etilenodiamina = NH₂-CH₂-CH₂-NH₂

Nombre. a) Un **complejo neutro** se nombra de la siguiente forma

[Nombres de los ligandos(orden alfabético)|Nombre del átomo central (orden alfabético si varios)]

Se escribe todo el nombre junto, sin espacios de separación. El número de elementos de cada clase se indica como **mono**, **di**, **tri**, **tetra**,... en primera instancia y **bis**, **tris**, **tetrakis**,... cuando los anteriores ya hayan sido utilizados o haya posibilidad de error (**tabla 4**).

Los ligandos no cambian su nombre con respecto a los grupos libres, excepto los de las **tablas 12** (ligandos aniónicos) y **13** (ligandos neutros):

haluro → halo óxido → oxo

El estado de oxidación del átomo central se indica por el sistema de *Stock*. Ejemplo:

[NiCl₂(H₂O)₄] tetraacuadichloroniquel(II)

Los paréntesis, corchetes y llaves se usan en los nombres con las siguientes prioridades: {}, {}, {}.

- b) Un **complejo catiónico** se nombra de la misma forma que uno neutro. La carga se puede indicar tanto por el sistema de *Stock* en el que se indica el estado de oxidación del átomo central entre paréntesis, como por el sistema de *Evans-Basset*, en el que se indica la carga del ion.

Por ejemplo:

[Co(NH₃)₆]³⁺ hexaaminocobalto(III) o hexaaminocobalto(3+)
[CoF₆]³⁻ hexafluorocobalto(III) o hexaaminocobalto(3-)

- c) Un **complejo aniónico** se nombra de la misma forma que uno catiónico, pero añadiendo la terminación **-ato** a la raíz del nombre del átomo central.

Por ejemplo:



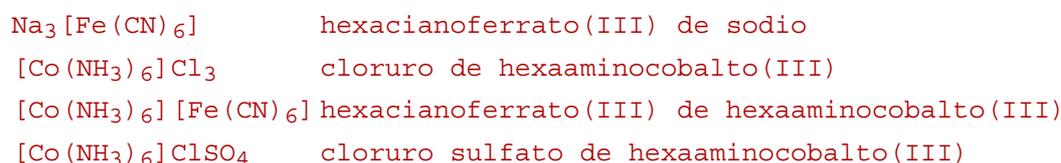
Sustancias iónicas. La fórmula de una sustancia iónica se escribe

[Cationes (por orden alfabético, si hay varios)][Aniones(por orden alfabético, si hay varios)]

Una sustancia iónica se nombra:

[Nombres de los aniones (orden alfabético)] de [Nombres de los cationes (orden alfabético)].

Si hay varios aniones o cationes, se separan con un espacio.



11 Estudio de compuestos por clases.

11.1 Ácidos binarios y pseudobinarios

Se emplea la nomenclatura binaria (punto 9).



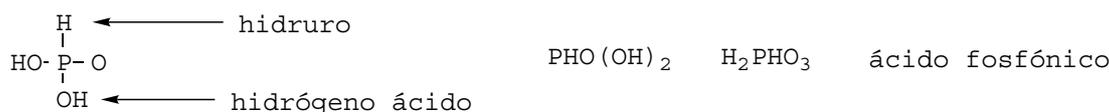
11.2 Ácidos derivados de aniones poliatómicos sin O ni S

Se debe emplear exclusivamente la nomenclatura sistemática.



11.3 Oxoácidos

Fórmula. La fórmula se escribe $\text{H}_a\text{X}_b\text{H}_c\text{O}_d$ donde H_a son los hidrógenos ácidos, y H_c son los hidruros.

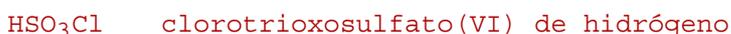


Nombre. Los nombres vulgares y la nomenclatura ácida (ver ejemplo) sólo deben emplearse para los ácidos de la **tabla 14**. Los nombres vulgares no siguen una regla fija, por lo que es mejor aprendérselos. La **tabla 15** recoge nombres vulgares que actualmente ya no son aceptados por la IUPAC pero que se usan todavía frecuentemente.

Nomenclatura	H_2SO_4	H_2SO_3
Sistemática	tetraoxosulfato(VI) de hidrógeno	trioxosulfato(IV) de hidrógeno
Vulgar	ácido sulfúrico	ácido sulfuroso
Ácida	ácido tetraoxosulfúrico(VI)	ácido trioxosulfúrico(IV)

11.4 Derivados de los oxoácidos

Por sustitución de O por O₂, S, Se, Te, etc. o por sustitución parcial de OH por F, Cl, Br, etc. Se utiliza la nomenclatura sistemática de complejos de coordinación.



Es posible derivar el nombre del ácido a partir del nombre vulgar del oxoácido correspondiente anteponiendo el nombre del sustituyente, aunque sólo está admitido para fósforo y arsénico.



Por sustitución total de OH por F, Cl, Br, etc...

- a) En algunos casos, el compuesto resultante es uno de los descritos en compuestos pseudobinarios y que contienen grupos de la **tabla 10**, por lo que se puede emplear la nomenclatura allí expuesta. Alternativamente, se puede usar la nomenclatura sistemática de coordinación.



Puede observarse que el nombre de muchos de los grupos de la **tabla 10** tiene su origen en el nombre vulgar del ácido correspondiente cambiando



-oso por -osilo HNO_2 ácido nitroso NO nitrosilo

b) Cuando el compuesto está basado en un metal de transición, se puede nombrar como un compuesto de coordinación (ver punto 10) o como una sal doble (ver punto 11.5).

MoCl_2O_2 dicloruro dióxido de molibdeno(VI) diclorodioxomolibdeno(VI)
 UCl_2O_2 dicloruro dióxido de uranio(VI) diclorodioxouranio(VI)

Aniones procedentes de la total eliminación de los hidrógenos ácidos. El nombre del anión puede ser el sistemático (acabado siempre en -ato) o, si el ácido correspondiente tiene un nombre vulgar, el derivado de dicho nombre vulgar cambiando -ico por -ato y -oso por -ito.

NO_2^- anión nitrito anión dioxonitrato(III)

Aniones procedentes de la parcial eliminación de los hidrógenos ácidos. Se antepone el prefijo hidrogeno-, con el numeral correspondiente, delante del nombre del anión, considerando al hidrógeno como parte de éste.

HCO_3^- anión hidrogenocarbonato anión hidrogenotrioxocarbonato(IV)

11.5 Sales

Una sal es un compuesto químico que consiste en una combinación de cationes y aniones (sin embargo, si el catión es un hidrógeno ácido, el compuesto se llama normalmente ácido).

Sales simples. Cuando sólo hay presente una clase de catión y una clase de anión, se usa la nomenclatura para sustancias binarias.

NaCl cloruro de sodio Na_2SO_4 sulfato de sodio

Sales ácidas. Son sales en las que hay además del hidrógeno ácido hay otro catión. El hidrógeno se considera en tales casos parte del anión y se señala con el prefijo hidrogeno-.

Obsérvese que con fines de nomenclatura, los hidrógenos ácidos se consideran cationes cuando no hay otros cationes, pero parte del anión cuando hay otros cationes.

H_2SO_4 tetraoxosulfato(VI) de hidrógeno H_2S sulfuro de hidrógeno
 NaHSO_4 hidrogenotetraoxosulfato(VI) de sodio NaHS hidrogenosulfuro de sodio

Sales dobles, triples, etc. Se nombran como las sales simples, pero ordenando alfabéticamente los cationes o aniones. A veces, el orden de cationes o aniones en la fórmula es diferente que en el nombre.

$\text{Ca}_5\text{F}(\text{PO}_4)_3$ fluoruro tris(fosfato) de calcio

En las sales que contienen aniones óxido o hidróxido, éstos pueden nombrarse alternativamente colocando el prefijo *oxi-* o *hidroxi-*, respectivamente, delante del nombre del anión.

WCl_2O_2 dicloruro dióxido de wolframio(VI) dioxidicloruro de wolframio(VI)
 $\text{MgCl}(\text{OH})$ cloruro hidróxido de magnesio hidroxicloruro de magnesio

11.6 Compuestos de coordinación (complejos)

Para estos compuestos, se emplea únicamente la nomenclatura sistemática.

$\text{K}[\text{CrF}_4\text{O}]$ tetrafluorooxocromato(V) de potasio
 $\text{Na}[\text{B}(\text{NO}_3)_4]$ tetranitratoborato(III) de sodio
 $[\text{CuCl}_2(\text{NH}_3)_2]$ bis(amino)diclorocobre(II)
 $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_4]$ tetracloroplatinato(II) de tetraaminoplatino(II)
 $[\text{Zn}(\text{H}_2\text{O})_6][\text{SO}_4]$ sulfato de hexacuazinc(II)

11.7 Compuestos de adición

Este término incluye una gran variedad de complejos y de compuestos de red. El método siguiente se aplica muy bien a compuestos de estructura incierta. En la fórmula, cada componente se separa mediante un “.” y las proporciones se indican mediante un número arábigo delante de cada componente. El nombre se forma uniendo los nombres de los compuestos individuales mediante un guión largo “—”, e indicando al final las proporciones de cada especie de la forma que se muestra en el ejemplo siguiente:

$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ sulfato de hierro(II)-agua (1/7)

Las especies se citan en orden de número creciente (primero las menos numerosas), y, si aparecen en iguales números, por orden alfabético del primer símbolo de la fórmula. Sin embargo, el agua o los derivados del boro se colocan tradicionalmente al final.

Bibliografía

- 1 IUPAC, “Nomenclature of Inorganic Chemistry. Recommendations 1990”, C. J. Leigh (editor), Blackwell Scientific Publications, Oxford, **1990**, 289 páginas, ISBN 0-632-02494-1.
- 2 IUPAC, “Nomenclatura de química inorgánica. Recomendaciones de 1990”, C. J. Leigh (editor), C. Pico, L. F. Berthello (traductores), Real Sociedad Española de Química - Fundación Ramón Areces, Madrid, **2001**, 287 páginas.
- 3 Real Academia de Ciencias Exactas, Físicas y Naturales, “Vocabulario Científico y Técnico”, Espasa Calpe, Madrid, **1990**, 751 páginas, ISBN 84-239-5987-2.

Tablas de Nomenclatura Inorgánica

Tabla 1: Numeración de las dieciocho columnas de una Tabla Periódica convencional en su forma larga.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	IUPAC 1988	IUPAC 1970	Deming 1923
IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIII A		IB	IIB	IIIB	IVB	VB	VIB	VII B	VIII B	VIII B			
IA	IIA	IIIB	IVB	VB	VIB	VII B	VIII B		IB	IIB	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	VIIIA	VIIIA			
1																	2			
H																	He			1
3	4											5	6	7	8	9	10			2
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne			
11	12											13	14	15	16	17	18			3
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar			
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36			4
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr			
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54			5
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe			
55	56	57-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86			6
Cs	Ba	La-Lu	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn			
87	88	89-103	104	105	106	107	108	109												7
Fr	Ra	Ac-Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt												
			57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71			6
			La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu			
			89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103			7
			Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr			

Tabla 2: Orden de electronegatividad aplicado en nomenclatura inorgánica.

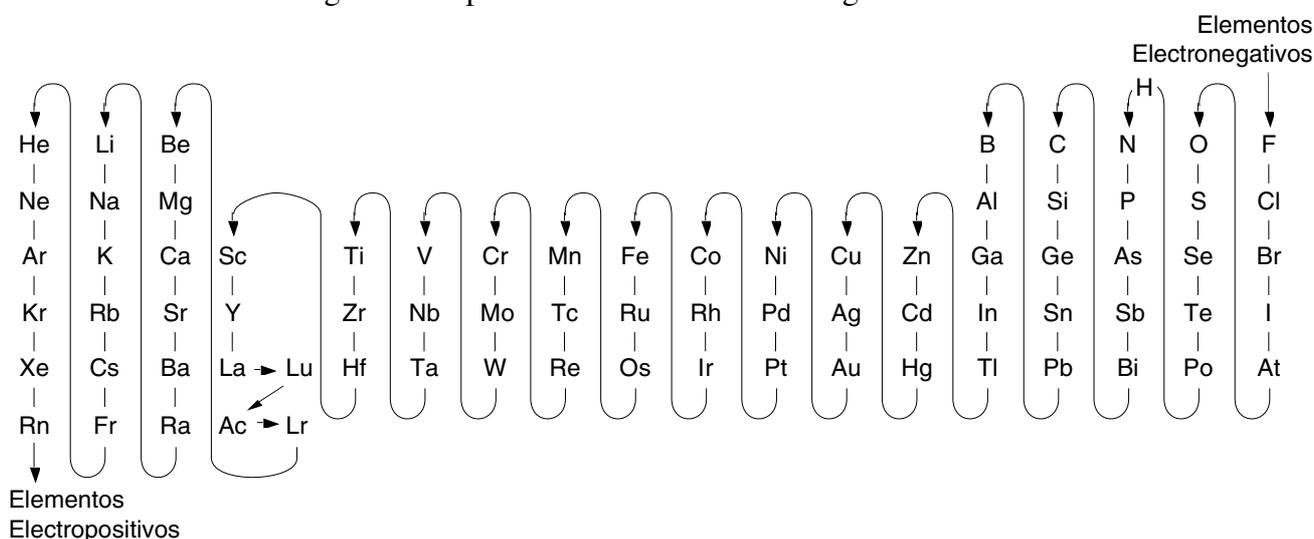


Tabla 3: Nombres, símbolos y números atómicos de los átomos [elementos]

<i>Nombre</i>	<i>Símbolo</i>	<i>Número atómico</i>	<i>Nombre</i>	<i>Símbolo</i>	<i>Número atómico</i>
Actinio	Ac	89	Manganeso	Mn	25
Aluminio	Al	13	Meitnerio (Unnilennio)	Mt (Une)	109
Americio	Am	95	Mendelevio (Unnilunio)	Md	101
Antimonio (<i>Stibium</i>) [†]	Sb	51	Mercurio (<i>Hydrargyrum</i>) ^{†††}	Hg	80
Argón	Ar	180	Molibdeno	Mo	42
Arsénico	As	33	Neodimio	Nd	60
Astato	At	85	Neón	Ne	10
Azufre (<i>Sulphur</i> , [†] <i>Theion</i> ^{††})	S	16	Neptunio	Np	93
Bario	Ba	56	Niobio	Nb	41
Berilio	Be	4	Níquel	Ni	28
Berkelio	Bk	97	Nitrógeno	N	7
Bismuto	Bi	83	Nobelio (Unnilbio)	No	102
Bohrio (Unnilseptio)	Bh (Uns)	107	Oro (<i>Aurum</i>) [†]	Au	79
Boro	B	5	Osmio	Os	76
Bromo	Br	35	Oxígeno	O	8
Cadmio	Cd	48	Paladio	Pd	46
Calcio	Ca	20	Plata (<i>Argentum</i>) [†]	Ag	47
Californio	Cf	98	Platino	Pt	78
Carbono	C	6	Plomo (<i>Plumbum</i>) [†]	Pb	82
Cerio	Ce	58	Plutonio	Pu	94
Cesio	Cs	55	Polonio	Po	84
Cloro	Cl	17	Potasio (<i>Kalium</i>) ^{†††}	K	19
Cobalto	Co	27	Praseodimio	Pr	59
Cobre (<i>Cuprum</i>) [†]	Cu	29	Promecio	Pm	61
Cromo	Cr	24	Protactinio	Pa	91
Curio	Cm	96	Radio [#]	Ra	88
Disproso	Dy	66	Radón [#]	Rn	86
Dubnio (Unnilpentio)	Db (Unp)	105	Renio [#]	Re	75
Einsteinio (Einsteinio) [§]	Es	99	Rodio [#]	Rh	45
Erbio	Er	68	Rubidio [#]	Rb	37
Escandio	Sc	21	Rutenio [#]	Ru	44
Estaño (<i>Stannum</i>) [†]	Sn	506	Rutherfordio [#]		
Estroncio	Sr	38	(Unnilquadio)	Rf (Unq)	104
Europio	Eu	63	Samario	Sm	62
Fermio	Fm	100	Seaborgio (Unnilhexio)	Sg (Unh)	106
Flúor	F	9	Selenio	Se	34
Fósforo (<i>Phosphorus</i>) ^{†††}	P	15	Silicio	Si	14
Francio	Fr	87	Sodio (<i>Natrium</i>) ^{†††}	Na	11
Gadolinio	Gd	64	Talio	Tl	81
Galio	Ga	31	Tántalo (Tantalio) [§]	Ta	73
Germanio	Ge	32	Tecnecio	Tc	43
Hafnio	Hf	72	Teluro	Te	52
Hassio (Unniloctio)	Hn	108	Terbio	Tb	65
Helio	He	29	Titanio	Ti	22
Hidrógeno*	H	1	Torio	Th	90
Hierro (<i>Ferrum</i>) [†]	Fe	26	Tulio	Tm	69
Holmio	Ho	67	Uranio	U	92
Indio	In	49	Vanadio	V	23
Iridio	Ir	77	Wolframio (Tungsteno) [§]	W	74
Kriptón (Criptón) [§]	Kr	36	Xenón	Xe	54
Lantano	La	57	Yodo (Iodo) [§]	I	53
Laurencio (Unniltrio)	Lr	103	Yterbio (Iterbio) [§]	Yb	70
Litio	Li	3	Ytrio (Itrio) [§]	Y	39
Lutecio	Lu	71	Zinc (Cinc) [§]	Zn	30
Magnesio	Mg	12	Zirconio (Circonio) [§]	Zr	40

* Los isótopos del hidrógeno ¹H, ²H y ³H se llaman protio, deuterio y tritio, respectivamente. Para deuterio y tritio, se pueden usar los símbolos D y T, aunque son preferibles ²H y ³H.

† La raíz para nombrar los compuestos de estos elementos, así como su símbolo, procede del nombre latino indicado.

†† De este nombre griego procede la raíz 'tio' para azufre.

††† Raíz latina o griega de la que procede el símbolo del elemento.

La raíz para nombrar los compuestos dobla la letra "r" inicial si se antepone un prefijo acabado en vocal.

§ Grafías o nombres alternativos, pero no recomendados.

Tabla 4: Prefijos numéricos.

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

Tabla 5: Nombres sistemáticos para compuestos binarios de hidrógeno (acabados en *-ano*).*a) Hidruros mononucleares*

BH ₃	borano	NH ₃	azano** (amoníaco)	H ₂ O	oxidano (agua)
CH ₄	metano	PH ₃	fosfano, fosfina*	H ₂ S	sulfano**
SiH ₄	silano	AsH ₃	arsano, arsina*	H ₂ Se	selano
GeH ₄	germano	SbH ₃	estibano, estibina*	H ₂ Te	telano
SnH ₄	estannano	BiH ₃	bismutano	H ₂ Po	polano
PbH ₄	plumbano				

b) Hidruros polinucleares que forman cadenas saturadas con número estándar de enlaces

Si ₂ H ₆	disilano	N ₂ H ₄	diazano, hidrazina*	H ₂ Se ₂	diselano
Si ₃ H ₈	trisilano	P ₂ H ₄	difosfano	H ₂ Te ₂	ditelano
Sn ₂ H ₆	diestannano	As ₂ H ₄	diarsano		

*c) Hidruros polinucleares con número no estándar de enlaces*B₂H₆ diborano(6)*d) Hidruros polinucleares insaturados*N₂H₂ diazeno, diimida*

* Nombre no sistemático. No recomendado para nombrar derivados sustituidos.

** Los derivados orgánicos sustituidos se suelen nombrar como aminas.

*** Cuando no está sustituido, se llama sulfuro de hidrógeno.

Tabla 6: Nombres de aniones monoatómicos y homopoliatómicos incluyendo las anomalías más importantes.

H ⁻	hidruro	O ²⁻	óxido	N ₃ ⁻	trinitruro(1-),* aziduro
¹ H ⁻	proturo	O ₂ ²⁻	dióxido(2-),* peróxido	P ³⁻	fosfuro
² H ⁻ , D ⁻	deuteruro	O ₂ ⁻	dióxido(1-),* hiperóxido	As ³⁻	arseniuro
F ⁻	fluoruro	O ₃ ⁻	trióxido(1-),* ozónido	Sb ³⁻	antimoniuro
Cl ⁻	cloruro	S ²⁻	sulfuro	C ⁴⁻	carburo
Br ⁻	bromuro	S ₂ ²⁻	disulfuro(2-)	C ₂ ²⁻	dicarburo(2-),* acetiluro
I ⁻	yoduro	Se ²⁻	seleniuro	Ge ⁴⁻	germuro
I ₃ ⁻	triioduro(1-)	Te ²⁻	telururo	Si ⁴⁻	siliciuro
		N ³⁻	nitruro	B ³⁻	boruro

* Nombre sistemático.

Tabla 7: Nombres de algunos aniones heteropoliatómicos, incluyendo los no acabados en *-ato*.

OH ⁻	hidróxido	NHOH ⁻	hidroxiamiduro, hidroxilamiduro
HO ₂ ⁻	hidrogenodióxido(1-)	N ₂ H ₃ ⁻	hidrazuro, diazanuro
HS ⁻	hidrogenosulfuro(1-)	CN ⁻	cianuro
NH ₂ ⁻	amiduro, azanuro	NCO ⁻	cianato
NH ₂ ²⁻	imiduro, azanodiuro	NCS ⁻	tiocianato

Tabla 8: Nombres de algunos cationes heteropoliatómicos acabados en *-onio*.
(hidruros de no metal + catión hidrógeno).

NH ₄ ⁺	amonio	H ₃ O ⁺	oxonio	H ₂ F ⁺	fluoronio
PH ₄ ⁺	fosfonio	H ₃ S ⁺	sulfonio	H ₂ Cl ⁺	cloronio
AsH ₄ ⁺	arsonio	H ₃ Se ⁺	selenonio	H ₂ Br ⁺	bromonio
SbH ₄ ⁺	estibonio			H ₂ I ⁺	yodonio

Tabla 9: Nombres de algunos cationes heteropoliatómicos acabados en *-ilo*.

NO ⁺	nitrosilo	UO ₂ ⁺	uranilo(V), uranilo(1+)	SO ₂ ⁺	sulfinito, tionilo
NO ₂ ⁺	nitrilo o nitroilo	UO ₂ ²⁺	uranilo(VI), uranilo (2+)	SO ₂ ²⁺	sulfonilo, sulfurilo

Tabla 10: Nombres de algunos grupos y radicales derivados de ácidos oxoácidos.

<i>Radical</i>	<i>Nombre y Carga (considerado como ion)</i>	<i>Radical</i>	<i>Nombre y Carga (considerado como ion)</i>
HO	hidroxilo*	ClO	clorosilo 1+
CO	carbonilo 2+	ClO ₂	clorilo 1+
CS	tiocarbonilo 2+	ClO ₃	perclorilo 1+
NO	nitrosilo 1+		(idem para otros halógenos)
NO ₂	nitrilo o nitroilo 1+	CrO ₂	cromilo 2+
PO	fosforilo 3+	UO ₂	uranilo 2+
PS	tiofosforilo 3+	NpO ₂	neptunilo 2+
SO	sulfinito o tionilo 2+	PuO ₂	plutonilo 2+
SO ₂	sulfonilo o sulfurilo 2+		(idem para otros actínidos)
S ₂ O ₅	disulfurilo 2+		
SeO	seleninito 2+		
SeO ₂	selenonilo 2+		

* Este es el nombre del radical. El catión OH⁺ recibe el nombre de *hidroxilio*.

Tabla 11: Representación de nombres de ligandos mediante abreviaturas.

Cy	ciclohexil(o)*	Me	metil(o)*	en	etilenodiamina
Et	etil(o)*	Ph	fenil(o)*		

* Al nombrar complejos, los radicales orgánicos que actúan como ligandos pierden la *o* final de la terminación *-ilo*.

Tabla 12: Nombres especiales para ligandos aniónicos.

F ⁻	fluoro	O ²⁻	oxo*	S ²⁻	tio*
Cl ⁻	cloro	O ₂ ²⁻	peroxo*	CN ⁻	ciano
Br ⁻	bromo	OH ⁻	hidroxo*		
I ⁻	yodo	HO ₂ ⁻	hidrogenoperoxo		
H ⁻	hidruro	CH ₃ O ⁻	metoxo*		

* También pueden usarse los nombres sistemáticos: óxido, dióxido(2-), hidróxido, metanolato, sulfuro.

Tabla 13: Nombres de algunos ligandos neutros.

H ₂ O	agua*	N ₂	dinitrógeno	(C ₆ H ₅) ₃ P	trifenilfosfina
NH ₃	amino*	CH ₃ NH ₂	metilamina	(CH ₃) ₃ P	trimetilfosfina
CO	carbonil(o)*	(CH ₃) ₃ N	trimetilamina		
NO	nitrosil(o)*	H ₂ N-CH ₂ -CH ₂ -NH ₂	etilenodiamina		

* Nombre diferente al que presenta el grupo libre.

Tabla 14: Nombres vulgares para ácidos oxoácidos.

H ₃ BO ₃	ácido bórico	H ₂ SO ₄	ácido sulfúrico
(HBO ₂) _n	ácido metabórico	H ₂ S ₂ O ₇	ácido disulfúrico
H ₄ SiO ₄	ácido ortosilícico	H ₂ S ₂ O ₃	ácido tiosulfúrico
(H ₂ SiO ₃) _n	ácido metasilícico	H ₂ S ₂ O ₆	ácido ditiónico
H ₂ CO ₃	ácido carbónico	H ₂ S ₂ O ₄	ácido ditionoso
HOCN	ácido ciánico	H ₂ SO ₃	ácido sulfuroso
HONC	ácido fulmínico	H ₂ CrO ₄	ácido crómico
HNCO	ácido isociánico*	H ₂ Cr ₂ O ₇	ácido dicrómico
HNO ₃	ácido nítrico	HClO ₄	ácido perclórico
HNO ₂	ácido nitroso	HClO ₃	ácido clórico
HPH ₂ O ₂	ácido fosfínico	HClO ₂	ácido cloroso
H ₃ PO ₃	ácido fosforoso	HClO	ácido hipocloroso
H ₂ PHO ₃	ácido fosfónico	H ₅ IO ₆	ácido ortoperyódico
H ₃ PO ₄	ácido ortofosfórico o fosfórico	HIO ₄	ácido peryódico
H ₄ P ₂ O ₇	ácido difosfórico	HIO ₃	ácido yódico
(HPO ₃) _n	ácido metafosfórico	HMnO ₄	ácido permangánico
H ₄ P ₂ O ₆	ácido hipofosfórico	H ₂ MnO ₄	ácido mangánico
H ₃ AsO ₄	ácido arsénico		
H ₃ AsO ₃	ácido arsenioso		

* No es un oxoácido.

Tabla 15: Nombres vulgares para oxoácidos, y para peroxo- y tioderivados comunes, no recomendados ya por la IUPAC pero de uso todavía frecuente.

HNO ₄	ácido peroxonítrico	H ₂ SeO ₄	ácido selénico
HOONO	ácido peroxonitroso	H ₂ SeO ₃	ácido selenioso
H ₂ NO ₂	ácido nitroxílico	H ₆ TeO ₆	ácido (orto)telúrico
H ₂ N ₂ O ₂	ácido hiponitroso	HBrO ₃	ácido brómico
H ₅ P ₃ O ₁₀	ácido trifosfórico	HBrO ₂	ácido bromoso
H ₃ PO ₅	ácido peroxofosfórico	HBrO	ácido hipobromoso
H ₄ P ₂ O ₈	ácido peroxodifosfórico	HIO	ácido hipoyodoso
H ₄ P ₂ O ₅	ácido difosforoso o pirofosforoso	HTcO ₄	ácido pertecnécico
H ₂ SO ₅	ácido peroxosulfúrico	H ₂ TcO ₄	ácido tecnécico
H ₂ S ₂ O ₈	ácido peroxodisulfúrico	HReO ₄	ácido perrénico
H ₂ S ₂ O ₅	ácido disulfuroso o piroulfuroso	H ₂ ReO ₄	ácido rénico
H ₂ S ₂ O ₂	ácido tiosulfuroso		

EJERCICIOS

Nombra los compuestos:

- 1 Cu_2O
- 2 H_2S
- 3 PH_3
- 4 Na_2O_2
- 5 $\text{Mg}(\text{O}_2)_2$
- 6 $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- 7 KHSO_4
- 8 As_2O_3
- 9 BaS_2O_3
- 10 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- 11 NiI_2
- 12 $\text{Ni}_2(\text{CO}_3)(\text{OH})_2$
- 13 CaHPO_4
- 14 $\text{Co}(\text{PH}_2\text{O}_2)_2$
- 15 $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$
- 16 $\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$
- 17 $[\text{Zn}(\text{H}_2\text{O})_4]\text{Cl}_2$
- 18 $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
- 19 $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
- 20 $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_3(\text{NH}_3)_3]\text{Cl}_3$
- 21 $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$
- 22 $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_6$
- 23 $\text{MgNa}_2\text{P}_2\text{O}_6$
- 24 $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$
- 25 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_2$
- 26 HI
- 27 BeH_2
- 28 IF_5
- 29 XeO_3
- 30 S_2Cl_2
- 31 Cl_2O_3
- 32 B_2Cl_4
- 33 P_4O_6
- 34 SOF_2
- 35 Mg_3N_2
- 36 HIO_3
- 37 HMnO_4
- 38 $\text{NH}_4(\text{OH})$
- 39 ReF_2O_2
- 40 $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$
- 41 NOCl
- 42 BaCrO_4
- 43 NaH_2PO_3
- 44 NH_4BrO_4

SOLUCIONES

Nombres de los compuestos:

- óxido de cobre(I)
 sulfuro de hidrógeno
 fosfina
 peróxido de sodio
 hiperóxido de magnesio
 hidróxido de hierro(III)
 hidrogenosulfato de potasio
 trióxido de diarsénico
 tiosulfato de bario
 nitrato de calcio
 yoduro de níquel(II)
 carbonato dihidróxido de níquel(II)
 hidrogenofosfato de calcio
 fosfinato de cobalto(II)
 cloruro de tetraaminocobre(II)
 hexafluoroaluminato(III) de sodio
 cloruro de tetraacuazinc(II)
 hexacianoferrato(II) de potasio
 hexacianoferrato(III) de potasio
 cloruro de triaminotriacuahierro(III)
 ácido disulfuroso o pentaoxodisulfato(IV) de hidrógeno
 ácido ditiónico
 hipofosfato de magnesio y sodio
 hexaoxoperóxodisulfato(VI) de potasio
 tiosulfito de sodio o dioxotiosulfato(IV) de sodio
 yoduro de hidrógeno
 hidruro de berilio
 pentafluoruro de yodo
 trióxido de xenón
 dicloruro de diazufre
 trióxido de dicloro
 tetracloruro de diboro
 hexaóxido de tetrafósforo
 fluoruro de sulfinilo
 nitruro de magnesio
 ácido yódico
 ácido permangánico
 hidróxido de amonio
 difluoruro dióxido de renio(VI)
 sulfito de aluminio
 cloruro de nitrosilo
 cromato de bario
 hidrogenofosfonato de sodio
 tetraoxobromato(VII) de amonio

45	KLiNaPO_4	fosfato de litio potasio y sodio
46	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$	tiosulfato de sodio—agua(1/5)
47	HCO_3F	fluorotrioxocarbonato(IV) de hidrógeno
48	$\text{Sc}(\text{HSO}_4)_3$	hidrogenosulfato de escandio(III)
49	BaBrCl	bromuro cloruro de bario
50	NH_4OCN	cianato de amonio
51	WO_3	trióxido de wolframio
52	$\text{RhCl}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	cloruro de rodio(III)—agua(1/2)
53	WF_4O	tetrafluoruro óxido de wolframio(VI)
54	$\text{Pb}(\text{NO}_3)(\text{OH})$	hidroxinitrato de plomo
55	$\text{CaH}_2\text{P}_2\text{O}_7$	dihidrogenodifosfato de calcio
56	Hg_2I_2	yoduro de mercurio(I)
57	NO_2F	fluoruro de nitrilo
58	NaHS_2O_5	hidrogenopentaoxodisulfato(IV) de sodio
59	$\text{H}_3\text{PO}_3\text{S}$	ácido tiofosfórico
60	HSO_3Cl	clorotrioxosulfato(IV) de hidrógeno
61	POCl_3	cloruro de fosforilo
62	$\text{K}_2[\text{Fe}(\text{CN})_5(\text{NO})]$	pentacianonitrosilferrato(III) de potasio
63	$\text{Al}_2[\text{Pd}(\text{CN})_4]_3$	tetracianopaladato(II) de aluminio
64	$[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4$	sulfato de tetraaminocobre(II)
65	$\text{Li}_2[\text{Pt}(\text{CN})_6]$	hexacianoplatinato(IV) de litio
66	$(\text{NH}_4)_2[\text{IrCl}_6]$	hexacloroiridiato(IV) de amonio
67	$[\text{PtCl}(\text{NH}_3)_3][\text{CuCl}_3(\text{NH}_3)]$	aminotriclorocuprato(II) de triaminocloroplatino(II)
68	$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]_3[\text{Co}(\text{SCN})_6]$	hexakis(tiocianato)cobaltato(III) de diaminoplatina(I)
69	$\text{Na}_3[\text{Ag}(\text{S}_2\text{O}_3)_2]$	bis(tiosulfato)argentato(I) de sodio
70	$[\text{V}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$	ion hexaacuavanadio(II)
71	$\text{K}_2[\text{CrCl}_5\text{O}]$	pentaclorooxocromato(V) de potasio
72	$[\text{Al}(\text{OH})(\text{H}_2\text{O})_5]^{2+}$	ion pentaacuahidroxoaluminio(III)
73	$[\text{CoN}_3(\text{NH}_3)_5]\text{SO}_4$	sulfato de pentaaminoazidurocobalto(III)
74	$[\text{Ru}(\text{HSO}_3)_2(\text{NH}_3)_4]$	tetraaminobis(hidrogenosulfito)rutenio(II)
75	$[\text{Ni}(\text{CO})_2(\text{PPh}_3)_2]$	dicarbonilbis(trifenilfosfina)níquel(0)
76	$\text{Na}_2[\text{HgBr}_2\text{O}]$	dibromooxomercuriato(II) de sodio
77	$[\text{CoCl}(\text{NCS})(\text{NH}_3)_4](\text{NO}_3)$	nitrato de tetraaminocloroisotiocianatocobalto(III)
78	$\text{Mg}[\text{IrCl}_4(\text{NH}_3)]_2$	aminotetracloroiridiato(III) de magnesio
79	$[\text{Zn}(\text{H}_2\text{O})_6](\text{SO}_4)$	sulfato de hexaacuazinc(II)
80	$\text{K}[\text{Co}(\text{CN})(\text{CO})_2(\text{NO})]$	dicarbonilcianonitrosilcobaltato(0) de potasio
81	$[\text{NiCl}_2(\text{H}_2\text{O})_2]$	diacuadcloroníquel(II)
82	$\text{K}_3[\text{FeCl}_6]$	hexacloroferrato(III) de potasio
83	$[\text{ReCl}(\text{CO})_5]$	pentacarbonilclororrenio(I)
84	$\text{Rb}[\text{AuCl}_2(\text{CN})_2]$	dicianodiclouroaurato(III) de rubidio
85	$(\text{NH}_4)_2[\text{Fe}(\text{CN})_5(\text{NO})]$	pentacianonitrosilferrato(III) de amonio

Formula los siguientes compuestos:

- 1 óxido de sodio
- 2 peróxido de bario
- 3 óxido de aluminio
- 4 ozónido de sodio

Fórmulas de los compuestos:

- Na_2O
 BaO_2
 Al_2O_3
 NaO_3

5 trióxido de azufre	SO ₃
6 pentaóxido de dibromo	Br ₂ O ₅
7 fluoruro de níquel(III)	NiF ₃
8 sulfuro de plata	Ag ₂ S
9 cloruro de aluminio y potasio	AlKCl ₄
10 hidruro de aluminio y litio	AlLiH ₄
11 nitruro de aluminio	AlN
12 aziduro de sodio	NaN ₃
13 hidroxiamiduro de amonio	NH ₄ (NHOH)
14 cloruro de sulfonilo	SO ₂ Cl ₂
15 bromuro de tionilo	SOBr ₂
16 hidruro de aluminio	AlH ₃
17 fosfina	PH ₃
18 ditelano	H ₂ Te ₂
19 hidrogenofosfonato de sodio	NaH ₂ PO ₃
20 tiosulfato de potasio y sodio	KNaS ₂ O ₃
21 cianato de sodio	NaNCO
22 cianofosfinahidruro nitrosilplatino(II)	[Pt(CN)(H)(NO)(PH ₃)]
23 tetratioarseniato(V) de sodio	Na ₃ [AsS ₄]
24 bromuro de diaminoplata	[Ag(NH ₃) ₂]Br
25 cloruro de triaminodiacuafluorocobalto(III)	[CoF(H ₂ O) ₂ (NH ₃) ₃]Cl ₂
26 amoníaco	NH ₃
27 trióxido de dinitrógeno	N ₂ O ₃
28 sulfuro de manganeso(II)	MnS
29 trisulfuro de diboro	B ₂ S ₃
30 yoduro de hidrógeno	HI
31 ácido nítrico	HNO ₃
32 hidróxido de cromo(II)	Cr(OH) ₂
33 fosfato de cobalto(III)	CoPO ₄
34 dihidrogenofosfato de potasio	KH ₂ PO ₄
35 sulfato de calcio disodio	CaNa ₂ (SO ₄) ₂
36 fosfato de litio potasio sodio	KLiNaPO ₄
37 tetrakis(nitrato) sulfato de aluminio	Al ₂ (NO ₃) ₄ (SO ₄)
38 oxicarbonato de plomo(IV)	Pb(CO ₃)O
39 cloruro hidróxido de magnesio	MgCl(OH)
40 hidroxinitrato de plomo(II)	Pb(NO ₃)(OH)
41 ácido peroxofosfórico	H ₃ PO ₅
42 ácido tiosulfuroso	H ₂ S ₂ O ₂
43 clorotrioxosulfato(VI) de hidrógeno	HSO ₃ Cl
44 fluoruro de nitroílo	NO ₂ F
45 hexacianovanadato(I) de calcio	Ca ₅ [V(CN) ₆] ₂
46 hexacianoferrato(II) de amonio	(NH ₄) ₄ [Fe(CN) ₆]
47 nitrato de tetraaminocadmio(II)	[Cd(NH ₃) ₄](NO ₃) ₂
48 sulfato de hexaacuazinc(II)	[Zn(H ₂ O) ₆]SO ₄
49 bis(tiosulfato)argentato(I) de potasio	K ₃ [Ag(S ₂ O ₃) ₂]
50 triacuatriclororrodio(III)	[RhCl ₃ (H ₂ O) ₃]

51 triacuabromodihidroxohierro(III)	$[\text{FeBr}(\text{OH})_2(\text{H}_2\text{O})_3]$
52 hexacarbonilcromo(0)	$[\text{Cr}(\text{CO})_6]$
53 hexakis(nitrato)toriato(IV) de berilio	$\text{Be}[\text{Th}(\text{NO}_3)_6]$
54 tetrahidroxoosmiato(II) de amonio	$(\text{NH}_4)_2[\text{Os}(\text{OH})_4]$
55 tetracloroargentato(III) de sodio	$\text{Na}[\text{AgCl}_4]$
56 disulfuro(2-) de molibdeno	MoS_2
57 pentacloruro de niobio	NbCl_5
58 tetraóxido de rutenio	RuO_4
59 cloruro de tetraacuadictlorotitanio(III)	$[\text{TiCl}_2(\text{H}_2\text{O})_4]\text{Cl}$
60 tetrafluoruro de azufre	SF_4
61 disulfuro de carbono	CS_2
62 cloruro de paladio(II)	PdCl_2
63 dihidroxisulfato de hafnio(IV)	$\text{Hf}(\text{OH})_2(\text{SO}_4)$
64 tioarseniato de plata(I)	$\text{Ag}_3[\text{AsO}_3\text{S}]$
65 óxido de hierro(II) titanio(IV)	FeTiO_3
66 dibromobis(trifenilfosfina)cobre(II)	$[\text{CuBr}_2(\text{PPh}_3)_2]$
67 tetraoxorreniato(VI) de rubidio	$\text{Rb}_2[\text{ReO}_4]$
68 diperoxocromato(VI) de plata(I)	$\text{Ag}_2(\text{CrO}_6)$
69 yoduro de pentaaminonitratocobalto(III)	$[\text{Co}(\text{NO}_3)(\text{NH}_3)_5]\text{I}_2$
70 triyoduro de sodio	NaI_3
71 carboniltetracianomanganato(I) de sodio	$\text{Na}_3[\text{Mn}(\text{CN})_4(\text{CO})]$
72 imiduro de bario	$\text{Ba}(\text{NH})$
73 nitruro de litio	Li_3N
74 ditiocarbonato de estroncio	SrCOS_2
75 trióxido de niobio(V) sodio	NaNbO_3
76 clorito de bario	$\text{Ba}[\text{ClO}_2]_2$
77 tiosulfato de calcio	CaS_2O_3
78 hidruro de calcio	CaH_2
79 carbonato de pentaacuahidroxocromo(III)	$[\text{Cr}(\text{OH})(\text{H}_2\text{O})_5](\text{CO}_3)$
80 tetracloropaladiato(II) de amonio	$(\text{NH}_4)_2[\text{PdCl}_4]$
81 cloruro de tiofosforilo	PSCl_3
82 diacuadictloroniquel(II)	$[\text{NiCl}_2(\text{H}_2\text{O})_2]$