

Formulación de química inorgánica, actualizado según las recomendaciones de la IUPAC de 2005

Índice de Contenido

[1. Números de oxidación de los elementos 3](#_Toc484422393)

[2. Sustancias simples 4](#_Toc484422394)

[3. Combinaciones binarias con el oxígeno 5](#_Toc484422395)

[3.1 Peróxidos 7](#_Toc484422396)

[4. Combinaciones binarias con el hidrógeno 8](#_Toc484422397)

[5. Combinaciones binarias de metales con no metales 10](#_Toc484422398)

[6. Hidróxidos 11](#_Toc484422399)

[7. Ácidos Oxoácidos 12](#_Toc484422400)

[8. Oxosales 14](#_Toc484422401)

[9. Iones 17](#_Toc484422402)

[10. Sales “ácidas” 20](#_Toc484422403)

# Números de oxidación de los elementos

Los números de oxidación representan la carga aparente de un átomo cuando se combina con otros para formar una molécula, el número de electrones cedidos o ganados por ese átomo en relación al átomo aislado. A continuación se indican los números de oxidación más habituales de los distintos grupos (las separaciones indican un cambio de número de oxidación en elementos que pertenecen al mismo grupo).

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ***G1*** |  | ***G2*** |  | ***G13*** |  | ***G14*** |  | ***G15*** |  | ***G16*** |  |  | ***G17*** |
| **Li** |  | **Be** |  | **B** |  | **C** | **-4** | **N** | **(\*)** | **O** | **-2** | **F** | **-1** |
| **Na** |  | **Mg** |  | **Al** |  | **Si** | **+2,+ 4** | **P** | **-3**  | **S** | **-2** | **Cl** | **-1** |
| **K** | **+1** | **Ca** | **+2** | **Ga** | **+3** | **Ge** |  | **As** | **+1, +3,**  | **Se** | **+2, +4,** | **Br** | **+1, +3,**  |
| **Rb** |  | **Sr** |  | **In** |  | **Sn** | **+2, +4** | **Sb** | **+5** | **Te** | **+6** | **I** | **+5, +7** |
| **Cs** |  | **Ba** |  | **Tl** |  | **Pb** |  | **Bi** | **+3, +5** | **Po** | **+2, +4, +6** | **At** |  |
| **Fr** |  | **Ra** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

\* El nitrógeno también actúa con número de oxidación +2 y +4

Número de oxidación de algunos metales de transición:

**Cr** +2, +3, +6 **Cu**  +1, +2 **Zn** + 2

**Mn**  +2, +3, +4, +6, +7 **Ag** +1 **Cd**  +2

**Fe, Co, Ni** +2, +3 **Au**  +1, +3 **Hg +**1, +2

**Pd, Pt +**2, +4

#  Sustancias simples

Las sustancias simples son las que están formadas por una sola clase de átomos. En este grupo se incluyen las sustancias formadas por un solo elemento, aunque puedan tener más de un átomo.

* Los metales (Li, Mg, Ag,..) se nombran cono el elemento que los compone (Litio, Magnesio, Plata)
* Los gases nobles son monoatómicos (He, Ne , Xe,…) y se nombran como el elemento del que proceden (Helio, Neón, Xenón,…)
* El resto de gases y las moléculas homonucleares (H2, N2, P4,…) se nombran utilizando el prefijo numeral que corresponda: dihidrógeno, dinitrógeno, tetrafóforo. En el caso del O3, se acepta el nombre *Ozono.*

#  Combinaciones binarias con el oxígeno

**Nomenclatura de composición con prefijos multiplicadores**

Todas las combinaciones con oxígeno se nombran como óxidos del elemento correspondiente. Delante de la palabra óxido y del nombre del elemento se antepone un prefijo que indica el número de átomos de oxígeno y el número de átomos del elemento que hay en el compuesto.

Estos prefijos son:

mono: 1 di: 2 tri: 3 tetra: 4

penta: 5 hexa: 6 hepta: 7 octa: 8

nona: 9 deca: 10 ......

Ej: El compuesto N2O3 tiene 2 átomos de N y 3 átomos de O, luego su nombre será:

trióxido de dinitrógeno.

**Nomenclatura de composición expresando el número de oxidación**

El compuesto se nombra con la palabra óxido seguida del nombre del elemento y, cuando el elemento puede actuar con más de un número de oxidación, éste se escribe entre paréntesis con números romanos.

Ej: En el Fe2O3, el Fe actúa con número de oxidación +3, por tanto, se nombrará:

 óxido de hierro (III).

**Nomenclatura de composición expresando los números de carga**

El compuesto se nombra con la palabra óxido seguida del nombre del elemento y, cuando el elemento puede actuar con más de un número de oxidación, éste se escribe entre paréntesis, primero el número y luego el signo.

Ej: En el Cu2O, el Cu actúa con número de oxidación +1, por tanto se nombrará:

 óxido de cobre (1+)

 ***Ejemplos de formulación de óxidos:***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Prefijos multiplicadores** | **Número de oxidación** | **Número de carga** |
| **FeO** | monóxido de hierro | óxido de hierro (II) | óxido de hierro (2+) |
| **Fe2O3** | trióxido de dihierro | óxido de hierro (III)  | óxido de hierro (3+)  |
| **CuO** | monóxido de cobre | óxido de cobre (II) | óxido de cobre (2+) |
| **N2O** | óxido de dinitrógeno  | óxido de nitrógeno (I) | óxido de nitrógeno (1+) |
| **NO** | monóxido de nitrógeno | óxido de nitrógeno (II) | óxido de nitrógeno (2+) |
| **N2O5** | pentaóxido de dinitrógeno | óxido de nitrógeno (V) | óxido de nitrógeno (5+) |
| **SO2** | dióxido de azufre | óxido de azufre (IV) | óxido de azufre (4+) |
| **SO3** | trióxido de azufre | óxido de azufre (VI) | óxido de azufre (6+) |

Atendiendo a las recomendaciones de la IUPAC de 2005, hay que tener en cuenta que los halógenos son considerados, por convenio, más electronegativos que el oxígeno. Por tanto, las combinaciones binarias de un halógeno con el oxígeno se nombrarán como haluros de oxígeno y no como óxidos, y el halógeno se escribirá a la derecha.

Ej: OCl2 dicloruro de oxígeno

 O3Cl2 dicloruro de trioxígeno

## 3.1 Peróxidos

Son combinaciones del ion peróxido ($O\_{2}^{2-}$) con un elemento metálico o no metálico. Este grupo está formado por dos átomos de oxígeno unidos entre sí. El Oxígeno actúa con número de oxidación -1 y no puede simplificarse el subíndice 2 cuando se formule. Para nombrarlos podemos hacerlo como peróxidos o utilizando prefijos multiplicadores.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Peróxido | **Prefijos multiplicadores** |
| Li2O2 | peróxido de litio | dióxido de dilitio |
| BaO2  | peróxido de bario | dióxido de bario |
| H2O2 (\*) | peróxido de hidrógeno | dioxido de dihidrógeno |

 (\*) se admite su nombre comercial; agua oxigenada.

Tan sólo unos pocos elementos forman este tipo de compuestos que suelen ser poco estables. Los más comunes son los de los alcalinos y alcalinotérreos.

#  Combinaciones binarias con el hidrógeno

**Con no metales de los grupos 16 y 17**

En estos compuestos el hidrógeno actúa con número de oxidación +1, y el no metal utiliza su número de oxidación negativo (nº de electrones para llegar a 8 en su capa externa).

Se nombran de la siguiente manera:

(raíz del no metal)*uro* de hidrógeno.

Tradicionalmente, estos compuestos se han nombrado con la palabra ácido+nombre del elemento con la terminación –hídrico. Aunque actualmente la IUPAC, desaconseja la utilización de este tipo de nombre, es conveniente conocerlo debido a su extendido uso, Estos compuestos se denominan ácidos hidrácidos.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **Prefijos multiplicadores** | **en disolución acuosa** |
| **HF** | Fluoruro de hidrógeno | ácido fluorhídrico |
| **HCl** | Cloruro de hidrógeno | ácido clorhídrico |
| **HI** | Ioduro de hidrógeno | ácido iodhídrico |
| **H2S** | Sulfuro de dihidrógeno | ácido sulfhídrico |
| **H2Se** | Seleniuro de dihidrógeno | ácido selenhídrico |
| **H2Te** | Telururo de dihidrógeno | ácido telurhídrico |

**Resto de no metales**

El hidrógeno actúa con número de oxidación -1 cuando se combina con los no metales de los grupos 13, 14 y 15. En estos compuestos se puede utilizar la *nomenclatura de sustitución*, si bien, se admiten nombres comunes como amoniaco (NH3) y agua (H2O)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|   | **Nomenclatura de Sustitución/ Nombre común**  | **Prefijos multiplicadores** |
| **NH3** | Azano / Amoniaco | Trihidruro de Nitrógeno |
| **PH3** | Fosfano | Trihidruro de Fósforo |
| **AsH3** | Arsano | Trihidruro de Arsénico |
| **SbH3** | Estibano | Trihidruro de Antimonio |
| **CH4** | Metano | Tetrahidruro de carbono |
| **SiH4** | Silano | Tetrahidruro de Silicio |
| **H2O** | Agua / Oxidano |  |

**Con metales**

Estos compuestos reciben el nombre de *hidruros metálicos*. El hidrógeno actúa con número de oxidación -1. Podemos dividirlos en dos clases: los hidruros de los metales de los grupos 1, 2, 13 y 14, y por otra parte los hidruros de los metales de transición. Estos se nombran de la siguiente forma:

***hidruro de (nombre del metal)***

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Prefijos multiplicadores** | **Número de oxidación** | **Número de carga** |
| **LiH**  | monohidruro de lítio | Hidruro de litio | Hidruro de litio |
| **NaH** | monohidruro de sodio | Hidruro de sodio | Hidruro de sodio |
| **MgH2**  | dihidruro de magnesio | Hidruro de magnesio | Hidruro de magnesio |
| **AlH3**  | trihidruro de aluminio | Hidruro de aluminio | Hidruro de aluminio |
| **SnH4**  | tetrahidruro de estaño | Hidruro de estaño (IV) | Hidruro de estaño (4+) |

Los hidruros de los metales de transición suelen ser compuestos de oclusión del hidrógeno dentro de redes metálicas y no llegan a tener una composición estequiométrica razonable, a excepción de algunos casos como el **UH3** (trihidruro de uranio).

#  Combinaciones binarias de metales con no metales

Reciben el nombre de *sales haloideas*. El metal como elemento electropositivo, se escribe a la izquierda. El no metal utiliza su número de oxidación negativo (nº de electrones para llegar a 8 en su capa externa) . Para nombrarlos se añade al no metal la terminación *uro*.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Prefijos multiplicadores** | **Número de oxidación** | **Número de carga**  |
| **CaF2** | difluoruro de calcio | Fluoruro de calcio | Fluoruro de calcio |
| **FeCl2**  | dicloruro de hierro | Cloruro de hierro (II)  | Cloruro de hierro (2+)  |
| **FeCl3**  | tricloruro de hierro | Cloruro de hierro (III) | Cloruro de hierro (3+)  |
| **CuBr** | monobromuro de cobre | Bromuro de cobre (I)  | Bromuro de cobre (1+) |
| **CuBr2** | dibromuro de cobre | Bromuro de cobre (II) | Bromuro de cobre (2+) |
| **MnS** | monosulfuro de manganeso | Sulfuro de manganeso (II) | Sulfuro de manganeso (II) |
| **MnS2** | disulfuro de manganeso | Sulfuro de manganeso (IV) | Sulfuro de manganeso (IV) |

# Hidróxidos

Son combinaciones de un metal con oxígeno e hidrógeno, provienen de la reacción entre un óxido iónico y agua. Su formulación es muy sencilla, el metal se escribe a la izquierda y a la derecha el grupo OH (ion hidroxilo) entre paréntesis y como subíndice la valencia del metal.

**M (OH)***valencia del metal*

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Prefijos multiplicadores** | **Número de oxidación** | **Número de carga** |
| **LiOH**  | monohidróxido de litio | Hidróxido de litio | Hidróxido de litio |
| **Ba(OH)2** | dihidróxido de bario | Hidróxido de bario | Hidróxido de bario |
| **Fe(OH)2** | dihidróxido de hierro | Hidróxido de hierro (II) | Hidróxido de hierro (2+) |
| **Fe(OH)3**  | trihidróxido de hierro | Hidróxido de hierro (III) | Hidróxido de hierro (3+) |
| **Sn(OH)4** | tetrahidróxido de estaño | Hidróxido de estaño (IV) | Hidróxido de estaño (4+) |

#  Ácidos Oxoácidos

Son compuestos ternarios tipo HaXbOc, donde X es un elemento no metálico o un metal de transición (Cr, Mn) con número de oxidación alto. el número de oxidación del Hidrógeno es +1 y el del Oxígeno -2.

**Nomenclatura tradicional**

Si el no metal del ácido oxoácido tiene cuatro valencias, los distintos ácidos se formularán como sigue:

Para la valencia más baja de todas:

**HClO** ............................. ácido hipocloroso

Para la segunda valencia:

**HClO2** .................................. ácido cloroso

Para la tercera valencia:

**HClO3** ................................... ácido clórico

Para la valencia más alta:

**HClO4** .............................. ácido perclórico

Si el no metal tiene dos valencias, los oxoácidos se nombrarán:

**H2SO3** ............................... ácido sulfuroso

**H2SO4** ................................ ácido sulfúrico

**Nomenclatura de hidrógeno**

Tradicionalmente, las fórmulas de los oxoácidos se escriben HaXbOc. En estos casos se utiliza la siguiente nomenclatura:

(*prefijo de cantidad*) **hidrogeno** (sin tilde)  **(**(*prefijo de cantidad*) **oxido** (sin tilde) (*prefijo de cantidad*) **raíz del átomo central-ato)**

Ej: HClO2 Hidrogeno(dioxidoclorato)

 H3PO4 Trihidrogeno(tetraoxidofosfato)

 ***Ejemplos de formulación de ácidos oxoácidos:***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **Nomenclatura tradicional** | **Nomenclatura de hidrógeno** |
| **HBrO**  | ácido hipobromoso | hidrogeno(oxidobromato) |
| **HNO3**  | ácido nítrico | hidrogeno(trioxidonitrato) |
| **H2CO3**  | ácido carbónico | dihidrogeno(trioxidocarbonato) |
| **H3PO4**  | ácido fosfórico (\*) | trihidrogeno(tetraoxidofosfato) |
| **HPO3**  | ácido metafosfórico (\*\*) | hidrogeno(trioxidofosfato) |
| **H3BO3**  | ácido bórico (\*) | trihidrogeno(trioxidoborato) |
| **HBO2**  | ácido metabórico (\*\*) | hidrogeno(dioxidoborato) |

 (\*) Formas habituales de los ácidos del fósforo y del boro, antiguamente se las conocía como formas orto, en las nuevas normas no es necesario especificar este prefijo. (\*\*) Las formas meta presentan un único átomo de hidrógeno en la fórmula y un menor número de oxígenos.

Los metales de transición pueden dar lugar a ácidos oxoácidos, si bien, la importancia de estos radica en sus oxosales derivadas. Consideraremos los siguientes ejemplos significativos:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **Nomenclatura tradicional** | **Nomenclatura de hidrógeno** |
| **H2CrO4**  | ácido crómico | dihidrogeno(tetraoxidocromato) |
| **H2Cr2O7**  | ácido dicrómico | dihidrogeno(heptaoxidodicromato) |
| **HMnO4**  | ácido permangánico | hidrogeno(tetraoxidomanganato)  |
| **H2MnO4**  | ácido mangánico | dihidrogeno(tetraoxidomanganato) |

De esta forma puede formularse cualquier ácido. Veamos el proceso inverso: dada la fórmula averiguar el nombre. Para ello tenemos que averiguar el número de oxidación con que actúa el no metal.

Como ejemplo, consideremos la fórmula **H2SeO4** para saber la valencia del selenio en este compuesto, realizaremos la siguiente operación:

número de oxidación del no metal = (nº de oxígenos) x 2 - (nº de hidrógenos)

valencia del Se = (4 **x** 2) **-** 2 = 6,

que es la tercera valencia del Selenio y le corresponderá la terminación -ico, por lo tanto se trata del *ácido selénico* o dihidrógeno(tetraoxidoseleniato).

# **Oxosales**

Son combinaciones ternarias de un no metal, oxígeno y un metal. Provienen de la reacción entre un ácido y un hidróxido, obteniéndose sal más agua. Ejemplo:

**H2SO4 + Ca(OH)2 → CaSO4 + H2O**

 *ácido sulfúrico hidróxido de calcio sulfato de calcio agua*

**Nomenclatura tradicional**

Una sal está formada por un ion negativo (anión) que procede del ácido y un catión (ion positivo) que procede del hidróxido. Los aniones se nombran, en la nomenclatura tradicional, de la siguiente forma:

* Si el ácido es: *(raíz del no metal)*oso se obtiene el anión *(raíz del no metal)*ito.

Ej: del *ácido cloroso*, **HClO2**, se obtiene el *anión clorito*; del *ácido bromoso*,

 del **HBrO2**, el *anión bromito*, etc...

* Si el ácido es: *(raíz del no metal)*ico se obtiene el anión *(raíz del no metal)*ato.

Ej: del ácido *clór*ico, **HClO3**, se obtiene el anión *clor*ato; del ácido *carbón*ico,

 del **H2CO3**, el anión *carbon*ato, etc...

La fórmula del anión se obtiene eliminando del ácido todos los hidrógenos y dejando tantas cargas negativas como hidrógenos perdidos.

**H2SO4 → 2 H+ + SO42-**

El catión conserva el mismo nombre que el hidróxido del que procede, y se obtiene eliminando los grupos hidroxilo y dejando tantas cargas positivas como hidroxilos desaparecidos.

**Ca(OH)2  → Ca2+  + 2 OH-**

Las sales se forman por la unión de un catión y un anión de forma que el conjunto quede neutro. Por ejemplo, el sulfato de calcio se formará por la unión del anión sulfato con el catión calcio:

**SO42- + Ca2+ → CaSO4**

como las cargas negativas se compensan con las positivas no hay ninguna dificultad para escribir la fórmula final.

En el caso del sulfato de aluminio, se unirá el anión sulfato, **SO42-** , y el catión aluminio, **Al3+**. Como las cargas de los iones son distintas, consideraremos que el anión tiene "número de oxidación" 2 y el catión "número de oxidación" 3, y los intercambiamos como si se tratara de un compuesto binario, obteniéndose la fórmula:

**Al2 (SO4)3** .................................. Sulfato de aluminio

**Nomenclatura de composición**

En esta nomenclatura el nombre del compuesto se construye de la siguiente forma:

(*prefijo de cantidad\**) **(**(*prefijo de cantidad*) **oxido** (sin tilde) (*prefijo de cantidad*) **raíz del átomo central-ato)** ***de*** (*prefijo de cantidad*) **nombre del catión**

(\*) para este prefijo de cantidad se utilizan los prefijos bis (2), tri (3)…

Ej: Na2CO3 trioxidocarbonato de disodio

 Cu2SO4 tetraoxidosulfato de dicobre

**Nomenclatura de adición**

En esta nomenclatura el nombre del compuesto se construye de la siguiente forma:

(*prefijo de cantidad*) **oxido** (sin tilde) (*prefijo de cantidad*) **raíz del átomo central-ato (carga del anión) *de*** (*prefijo de cantidad*) **nombre del catión (carga del catión)**

Ej: Na2CO3 trioxidocarbonato(2- ) de sodio

 Cu2SO4 tetraoxidosulfato(2-) de cobre(1+)

 *Ejemplos de formulación de oxosales:*

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Nomenclatura tradicional** | **Nomenclatura de composición** | **Nomenclatura de adición** |
| **NaClO** | Hipoclorito de sodio | oxidoclorato de sodio | oxidoclorato(1-) de sodio |
| **NaClO2** | Clorito de sodio | dioxidoclorato de sodio | dioxidoclorato(1-) de sodio |
| **LiBrO3** | Bromato de lito | trioxidobromato de litio | trioxidobromato(1-) de litio |
| **K2SO3** | Sulfito de potasio | trioxidosulfato de dipotasio | trioxidosulfato(2-) de potasio |
| **Ca3(PO4)2** | Fosfato de calcio | Bis(tetraoxidofosfato) de tricalcio | tetraoxidofosfato(3-) de calcio |
| **Fe(BrO3)2** | Bromato de hierro (II) | bis(trioxidobromato) de hierro | trioxidobromato(1-) de hierro(2+) |
| **NaNO3** | Nitrato de sodio | trioxidonitrato de sodio | trioxidonitrato(1-) de sodio  |

#  Iones

Los iones son átomos o grupos de átomos con carga eléctricas. Si la carga es positiva se les llama cationes, y si es negativa aniones.

***Aniones monoatómicos***. Se nombran utilizando el sufijo *–uro* al final del nombre del átomo, a excepción del oxígeno que se nombra como óxido. El número de carga puede omitirse al nombrarlo.

Ej: Cl - cloruro(1-) ó cloruro

 S2- sulfuro(2-) ó sulfuro

 N3- nitruro(3-) ó nitruro

 O22- dióxido(2-) ó peróxido

***Cationes monoatómicos***. Se nombran utilizando el nombre del elemento con el número de carga añadido entre paréntesis, que no se debe omitir aunque no haya ambigüedad.

Ej: Na + sodio(1+)

 Cu2+ cobre(2+)

***Iones poliatómicos***. Están formados por la unión de dos o más átomos de distintos elementos. Destacamos los siguientes iones de uso común:

H3O+ oxidanio ó oxonio

NH4 + amonio ó azanio

OH- hidróxido

CN- cianuro

***Oxoaniones***. Los oxoaniones, se pueden nombrar según las tres nomenclaturas que hemos visto para las sales, es decir, de forma tradicional, o mediante las nomenclaturas de composición o de adición.

**Nomenclatura tradicional**

Si el ácido del que procede el anión termina en -*oso* se cambia la terminación por *ito*, nombrándose como anión en vez de ácido.

Si el ácido del que procede el anión termina en -*ico* se cambia la terminación por *ato*, nombrándose como anión en vez de ácido.

Ej: SO4 2 - ion sulfato

 Cr2O7 2 - ion dicromato

**Nomenclatura de adición**

Se nombran los elementos, indicando el número de cada uno con prefijos de cantidad, y a continuación entre paréntesis la carga del anión.

(*prefijo de cantidad*) **oxido** (sin tilde) (*prefijo de cantidad*) **raíz del átomo central-ato** (carga del anión)

Ej: SO4 2 - tetraoxidosulfato(2-)

 Cr2O7 2 - heptaoxidodicromato(2-)

# Sales “ácidas”

Los ácidos con más de un hidrógeno no los ceden todos con la misma facilidad, originándose iones que todavía tienen átomos de H. Un ejemplo de esto se da en los ácidos sulfúrico y fosfórico.

**H2SO4 → HSO4- + H+ → SO4-2 + H+**

**H3PO4 → H2PO4- + H+ → HPO4-2  + H+→ PO4-3 + H+**

Los iones como el **HSO4-**, **H2PO4-**, etc.., se nombran en nomenclatura tradicional, añadiendo un prefijo *hidrogeno* o *dihidrogeno*, etc..., delante del nombre del anión, sus sales correspondientes se suelen llamar **sales "ácidas"**, aunque la expresión no es en sí muy ortodoxa.

  ***Ejemplos de formulación de sales ácidas:***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **Nomenclatura tradicional** | **Nomenclatura de hidrógeno** |
| **NaHSO4** | Hidrogenosulfato de sodio | Hidrogeno (tetraoxidosulfato de sodio) |
| **Fe(HSO4)2** | Hidrogenosulfato de hierro (II) | Bis[hidrogeno(tetraoxidosulfato)] de hierro |
| **KH2PO4** | Dihidrogenofosfato de potasio | Dihidrogeno(tetraoxidofosfato) de potasio |
| **Ca(H2PO4)2** | Dihidrogenofosfato de calcio | Bis[dihidrogeno(tetraoxidofosfato)] de calcio |
| **Na2HPO4** | Hidrogenofosfato de sodio | Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de disodio |
| **Ca(HS)2** | Hidrógenosulfuro de calcio | Bis(hidrogenosulfuro) de calcio |

Aunque todavía es muy habitual el uso de nombres como *Bicarbonato sódico* para referirse al compuesto NaHCO3, este nombre es **incorrecto**. Siendo su nombre correcto Hidrogenocarbonato de sodio, Hidrogeno(tetraoxidocarbonato) de disodio ó Hidroxidodioxidocarbonato(1-) de sodio.

Aviso Legal

La utilización de recursos de terceros se ha realizado respetando las licencias de distribución que son de aplicación, acogiéndonos igualmente a los artículos 32.3 y 32.4 de la Ley 21/2014  por la que se modifica el Texto Refundido de la Ley de Propiedad Intelectual. Si en algún momento existiera en los materiales algún elemento cuya utilización y difusión no estuviera permitida en los términos que aquí se hace, es debido a un error, omisión o cambio en la licencia original.

Si el usuario detectara algún elemento en esta situación podría comunicarlo a la CIDEAD para que tal circunstancia sea corregida de manera inmediata.

En estos materiales se facilitan enlaces a páginas externas sobre las que la CIDEAD no tiene control alguno, y respecto de las cuales declinamos toda responsabilidad.

