



## Nomenclatura inorgánica

### Sistemática con prefijos numerales

Utiliza prefijos numerales multiplicadores di-, tri-, tetra-, etc., para indicar el número de átomos de cada elemento en el compuesto.

di-	hexa-
tri-	hepta-
tetra-	octa-
penta-	nona-

### Sistemática con nº de oxidación

Utiliza números romanos para indicar el número de oxidación del elemento cuando tiene varias posibilidades.

I	V
II	VI
III	VII
IV	VIII

### Tradicional

Utiliza una tabla de prefijos y sufijos que se asignan en función de la valencia del elemento considerado.

•••	hipo-	-oso
••		-ico
•	per-	-ico

## Óxidos - Hidruros grupos 1 a 15 - Hidróxidos

Se indica el tipo de compuesto con las palabras clave **óxido**, **hidruro** o **hidróxido**, y se nombra en primer lugar el elemento o grupo que aparece indicado a la derecha en la fórmula.

### Sistemática con prefijos numerales

$\text{Fe}_2\text{O}_3$	trioxido de dihierro
$\text{FeH}_3$	trihidruro de hierro
$\text{Fe}(\text{OH})_3$	trihidróxido de hierro

### Sistemática con nº de oxidación

$\text{Fe}_2\text{O}_3$	óxido de hierro (III)
$\text{FeH}_3$	hidruro de hierro (III)
$\text{Fe}(\text{OH})_3$	hidróxido de hierro (III)

### Tradicional

$\text{Fe}_2\text{O}_3$	No procede para
$\text{FeH}_3$	este tipo de compuestos
$\text{Fe}(\text{OH})_3$	

## Hidruros grupos 16 y 17 - Sales binarias

Se añade la terminación **-uro** al nombre del elemento no metálico que acompaña al hidrógeno o al metal, según se trate de un hidruro o una sal. En el caso de los hidruros, se omite el número de oxidación en la nomenclatura sistemática ya que solo tiene un único valor negativo posible.

### Sistemática con prefijos numerales

$\text{H}_2\text{S}$	sulfuro de dihidrógeno
$\text{FeCl}_3$	triclóruo de hierro

### Sistemática con nº de oxidación

$\text{H}_2\text{S}$	sulfuro de hidrógeno
$\text{FeCl}_3$	clóruo de hierro (III)

### Tradicional

$\text{H}_2\text{S}$	No procede para
$\text{FeCl}_3$	este tipo de compuestos



## Oxoácidos

### Sistemática de hidrógeno

Se indica en primer lugar el **hidrógeno**, seguido, entre paréntesis, de la palabra **oxido** para indicar los átomos de oxígeno y el nombre del elemento central con la terminación **-ato**. En todos los casos, se antepone el prefijo numeral que corresponda.

$H_2SO_4$	<b>dihidrógeno (tetraoxidosulfato)</b>
$H_2Cr_2O_7$	<b>dihidrógeno (heptaoxidodicromato)</b>
$HNO_3$	<b>hidrógeno (trioxidonitrato)</b>
$HClO$	<b>hidrógeno (oxidoclorato)</b>

### Tradicional

Utiliza un sistema de prefijos y sufijos que se asignan según el número de oxidación de elemento central y los números posibles de oxidación que pueda poseer dicho elemento, de acuerdo con la tabla que aparece a continuación:

$HClO$	ácido <b>hipocloroso</b>
$H_2CO_3$	ácido <b>carbónico</b>
$H_2SO_3$	ácido <b>sulfuroso</b>
$HClO_4$	ácido <b>perclórico</b>

Prefijos y sufijos para el no metal:

• • •	hipo-	-oso
• • • •	-oso	-ico
• • • • •	per-	-íco

## Oxoaniones - Sales ternarias

### Sistemática

Se utiliza la palabra **oxido** para indicar los átomos de oxígeno, seguida del nombre del elemento central con la terminación **-ato**. En los oxoaniones, el nombre finaliza indicando la carga entre paréntesis, y en las sales con la preposición "de", y el nombre del metal. En ambos casos, se anteponen los prefijos numerales que correspondan.

$SO_4^{2-}$	<b>tetraoxidosulfato (2-)</b>
$P_2O_7^{4-}$	<b>heptaoxidodifosfato (4-)</b>
$CaSO_4$	<b>tetraoxidosulfato de calcio</b>
$Na_3PO_4$	<b>tetraoxidofosfato de trisodio</b>
$FeSO_3$	<b>trioxidosulfato de hierro</b>
$Na_2Cr_2O_7$	<b>heptaoxidodicromato de disodio</b>

### Tradicional

Como en los oxoácidos, para oxoaniones y oxisales se define una tabla de prefijos y sufijos que se utiliza de la misma forma. En el caso de las sales, el elemento metálico se indica por su nombre, precedido por la preposición "de" y seguido de su número de oxidación, siempre y cuando tenga varios números de oxidación posibles.

$SO_3^{2-}$	sulfito
$PO_4^{3-}$	fosfato
$NaNO_2$	nitrito de sodio
$Cu_3PO_4$	fosfato de cobre (I)
$Fe(ClO)_2$	Hipoclorito de hierro (II)
$MgCO_3$	carbonato de magnesio

$ClO^-$   
 $CO_3^{2-}$

hipoclorito  
carbonato

Troncos y sufijos para el no metal:

• • •	hipo-	-ito
• • • •	-ito	-ato
• • • • •	per-	-ato

