
FORMULACIÓN DE QUÍMICA INORGÁNICA



COLEGIO DE FOMENTO

TABLADILLA

Nombre: _____

FORMULACIÓN INORGÁNICA

1. VALENCIA DE LOS ELEMENTOS MÁS COMUNES

La valencia de un elemento es el número de átomos de hidrógeno que se combinan con un átomo de dicho elemento. Tomamos como referencia el hidrógeno, porque este elemento no se combina nunca con dos o más átomos de otro elemento. Asignamos al hidrógeno la valencia 1.

METALES	
1	Li, Na, K, Rb, Cs, Fr, Ag, (NH₄)⁺ (ion amonio)
2	Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra, Zn, Cd
3	Al
1 y 2	Cu, Hg
1 y 3	Au
2 y 3	Fe, Co, Ni
2 y 4	Sn, Pb, Pt, Pd
2, 3 y 4	Ti
2, 3, 4, 6 y 7	Mn (actuando como no metal, usa +6 y +7)
2, 3 y 6	Cr (+6 la utiliza actuando como no metal)

NO METALES	
-1	F, (OH)⁻ ión hidroxilo
1 Hidruros met. -1	H
1, 3, 5 y 7 Hidruros -1	Cl, Br, I
3 Hidruros -3	B, Bi
1, 3 y 5 Hidruros -3	N (también, en alguna ocasión, usa 2 y 4)
3 y 5 Hidruros -3	P, As, Sb
-2	O
2, 4 y 6 Hidruros -2	S, Se, Te
2 y 4 Hidruros -4	C, Si

2. COMPUESTOS BINARIOS

Los compuestos binarios están constituidos por combinación de dos elementos químicos diferentes. Se utilizará para estos compuestos dos de las nomenclaturas del año 2005 recomendadas por la IUPAC. Las dos se denominan de composición o estequiométrica y se diferencian en que una utiliza prefijos multiplicadores y otra expresa el número de oxidación con números romanos.

2.1. ÓXIDOS.

Los óxidos son compuestos constituidos por oxígeno y un elemento cualquiera, a excepción de los halógenos (porque, por convenio, son más electronegativos). Los óxidos pueden ser, por tanto, metálicos y no metálicos. En los óxidos, el oxígeno tiene número de oxidación -2. Para formular un óxido, se escribe primero el símbolo del elemento y después el del oxígeno. A continuación se intercambian las valencias (o números de oxidación). Las fórmulas hay que simplificarlas siempre que sea posible.

2.1.1. ÓXIDOS METÁLICOS. Me_2O_x

Los óxidos metálicos son la combinación de un metal con el oxígeno.

Nomenclatura de composición con números de oxidación en números romanos.

Para nombrar los óxidos de los metales se escribe la palabra óxido seguida del nombre del elemento. Si el elemento tiene más de una valencia se indica con números romanos y entre paréntesis.

Nomenclatura de composición con prefijos multiplicadores. Los óxidos metálicos se nombran indicando el número de átomos mediante los prefijos numerales griegos (mono-, di-, tri-, tetra-, penta-, hexa-, hepta-, etc) colocados delante del nombre del elemento al cual se refieren. Cuando no hay posibilidad de error, se puede omitir el prefijo numeral, como en el caso del óxido de potasio, ya que el potasio actúa siempre con número de oxidación +1.

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	Fe ₂ O ₃	Óxido de hierro (III)	Trióxido de dihierro
2	FeO	Óxido de hierro (II)	Óxido de hierro
3	PbO ₂	Óxido de plomo (IV)	Dióxido de plomo
4	PbO	Óxido de plomo (II)	Óxido de plomo
5	Na ₂ O	Óxido de sodio	Óxido de disodio
6	K ₂ O	Óxido de potasio	Óxido de dipotasio
7	CaO	Óxido de calcio	Óxido de calcio
8	HgO	Óxido de mercurio (II)	Óxido de mercurio

2.1.2. PERÓXIDOS.



Con los metales alcalinos y alcalinotérreos, el oxígeno puede formar peróxidos de carácter iónico que difieren de los óxidos en el número de átomos de oxígeno presentes. En los óxidos existe el ión O²⁻ y en los peróxidos el ión presente es (O₂)²⁻. La nomenclatura es similar a los óxidos. En la que se expresan los números de oxidación se pone peróxido en vez de óxido.

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	Na ₂ O ₂	Peróxido de sodio	Dióxido de disodio
2	BaO ₂	Peróxido de bario	Dióxido de bario
3	Fe ₂ O ₆	Peróxido de hierro (III)	Hexaóxido de dihierro
4	NiO ₂	Peróxido de níquel (II)	Dióxido de níquel
5	Cs ₂ O ₂	Peróxido de cesio	Dióxido de dicesio
6	PbO ₂	Peróxido de plomo (II)	Dióxido de plomo
7	Co ₂ O ₆	Peróxido de cobalto (III)	Hexaóxido de cobalto
8	Au ₂ O ₂	Peróxido de oro (I)	Dióxido de dioro

2.1.3. ÓXIDOS NO METÁLICOS.



Es la combinación de un no metal con el oxígeno. Se formulan y nombran de modo similar a los óxidos metálicos.

NOTA:Excepto la columna de los HALÓGENOS (F, Cl, Br, I y At), escribiéndose la fórmula de la siguiente manera O_xNMe_2 y nombrándolos como (DI)HALOGENUROS DE OXÍGENO.

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	SO_3	Óxido de azufre (VI)	Trióxido de azufre
2	SO_2	Óxido de azufre (IV)	Dióxido de azufre
3	N_2O_5	Óxido de nitrógeno (V)	Pentaóxido de dinitrógeno

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	OF_2	Fluoruro de oxígeno (-II)	Difluoruro de oxígeno
2	OCl_2	Cloruro de oxígeno (-II)	Dicloruro de oxígeno
3	O_3Cl_2	-----	Dicloruro de trioxígeno
4	O_5Cl_2	-----	Dicloruro de pentaóxígeno
5	O_7Cl_2	-----	Dicloruro de heptaoxígeno
6	OBr_2	Bromuro de oxígeno (-II)	Dibromuro de oxígeno
7	O_3Br_2	-----	Dibromuro de trioxígeno
8	O_5Br_2	-----	Dibromuro de pentaóxígeno
9	O_7Br_2	-----	Dibromuro de heptaoxígeno
10	OI_2	Yoduro de oxígeno (-II)	Diyoduro de oxígeno
11	O_3I_2	-----	Diyoduro de trioxígeno
12	O_5I_2	-----	Diyoduro de pentaóxígeno
13	O_7I_2	-----	Diyoduro de heptaoxígeno
14	OAt_2	Astaturro de oxígeno (-II)	Diastaturro de oxígeno
15	O_3At_2	-----	Diastaturro de trioxígeno
16	O_5At_2	-----	Diastaturro de pentaóxígeno
17	O_7At_2	-----	Diastaturro de heptaoxígeno

2.2. HIDRUROS.

Las combinaciones binarias del hidrógeno con otro elemento (metálico o no metálico) reciben el nombre de hidruros.

2.2.1. HIDRUROS METÁLICOS.



Formulación. Se escribe el símbolo del metal seguido del símbolo del hidrógeno. En estos compuestos el hidrógeno actúa con número de oxidación negativo -1, mientras que el metal lo hace con número de oxidación positivo. Por tanto, el metal no llevará subíndice mientras que el hidrógeno tendrá como subíndice la valencia del metal.

Nomenclatura de composición con número de oxidación en números romanos. Se dice la palabra hidruro seguida del nombre del metal con un número romano, entre paréntesis, que indica la valencia que utiliza el metal, si tiene dos o más valencias.

Nomenclatura de composición con prefijos multiplicadores. Se nombran con un prefijo que indica el subíndice del hidrógeno, la palabra hidruro y, a continuación, el nombre del metal. Si el subíndice es 1, se puede prescindir del prefijo "mono-".

Nº	FÓRMULA	CON N° DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	NaH	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio
2	PtH ₄	Hidruro de platino (IV)	Tetrahidruro de platino
3	CoH ₃	Hidruro de Cobalto (III)	Trihidruro de cobalto
4	CuH	Hidruro de cobre (I)	Hidruro de cobre
5	HgH ₂	Hidruro de mercurio (II)	Hidruro de mercurio

2.2.2. HIDRUROS NO METÁLICOS

A) Compuestos del hidrógeno con los siguientes no metales: B, C, Si, N, P, As, Sb y Bi.



Formulación y nomenclatura. En estos compuestos el hidrógeno presenta número de oxidación -1. En estos compuestos no se utiliza la del número de oxidación. Se nombran con los prefijos multiplicadores como los hidruros metálicos. Tradicionalmente se les conoce con nombre propio que se muestra en la tabla siguiente:

Nº	FÓRMULA	NOMBRE PROPIO	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	BH ₃	Borano	Trihidruro de boro
2	CH ₄	Metano	Tetrahidruro de carbono
3	SiH ₄	Silano	Tetrahidruro de silicio
4	NH ₃	Amoniaco	Trihidruro de nitrógeno
5	PH ₃	Fosfano	Trihidruro de fósforo
6	AsH ₃	Arsano	Trihidruro de arsénico
7	SbH ₃	Estibano	Trihidruro de antimonio
8	BiH ₃	Bismutano	Trihidruro de bismuto

B) Hidruros de no metales con carácter ácido. Compuestos del hidrógeno con los siguientes elementos: S, Se, Te, F, Cl, I y Br. En este tipo de compuestos el hidrógeno actúa con número de oxidación +1 por lo que se sitúa al principio de la fórmula.



Formulación. Se formulan escribiendo primero el símbolo del hidrógeno y después el del elemento. A continuación, se intercambian las valencias.

Nomenclatura. Se nombran añadiendo la terminación **-uro** a la raíz del nombre del no metal y especificando, a continuación, **“de hidrógeno”**. Las soluciones acuosas de estos

compuestos deben nombrarse como ácidos. Se puede o no tener en cuenta el prefijo para el número de hidrógenos que tenga el compuesto.

Nº	FÓRMULA	SOLUCIÓN ACUOSA	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	HF	Ácido fluorhídrico	Fluoruro de hidrógeno
2	HCl	Ácido clorhídrico	Cloruro de hidrógeno
3	HBr	Ácido bromhídrico	Bromuro de hidrógeno
4	HI	Ácido yohídrico	Yoduro de hidrógeno
5	HAt	Ácido astathídrico	Astaturro de hidrógeno
6	H ₂ S	Ácido sulfhídrico	Sulfuro de dihidrógeno
7	H ₂ Se	Ácido selenhídrico	Seleniuro de dihidrógeno
8	H ₂ Te	Ácido telurhídrico	Telururo de dihidrógeno

2.3. SALES BINARIAS. Me_xNMe_y

Formulación. Se escribe en primer lugar el metal (Me) y, después, el no metal (NMe), a continuación, se intercambian las valencias como subíndices.

Nomenclatura con número de oxidación en números romanos. Se nombra el no metal acabado en “uro” seguido del nombre del metal con su valencia, entre paréntesis.

Nomenclatura con prefijos multiplicadores. Se dice el nombre del no-metal acabado en “uro” con un prefijo que indique su subíndice y, a continuación, el nombre del metal con su prefijo correspondiente.

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	NaCl	Cloruro de sodio	Cloruro de sodio
2	Fe ₂ S ₃	Sulfuro de hierro (III)	Trisulfuro de dihierro
3	AlF ₃	Fluoruro de aluminio	Trifluoruro de aluminio

2.3. COMPUESTOS BINARIOS ENTRE NO METALES (SALES VOLÁTILES)



Formulación. En este tipo de combinaciones, se sitúa:

- A la izquierda el NO METAL que figura antes de los dos elegidos de la siguiente serie (actuando con lavalencia positiva). En caso de tener más de una valencia irá indicado entre paréntesis en números romanos la que utiliza.
- A la derecha el NO METAL que figura después de los dos elegidos de la siguiente serie (actuando con la valencia negativa que utiliza para los hidruros).

Serie de no metales (ordenada en orden creciente de ELECTRONEGATIVIDAD):



Nomenclatura. Se nombran de igual modo que las sales binarias anteriores, terminando en “**uro**” el elemento que se encuentre más a la derecha.

Nº	FÓRMULA	CON N° DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	PCl_3	Cloruro de fósforo (III)	Tricloruro de fósforo
2	As_2Se_5	Seleniuro de arsénico (V)	Pentaselesiuro de diarsénico
3	CS_2	Sulfuro de carbono (IV)	Disulfuro de carbono
4	SiF_4	Fluoruro de silicio (IV)	Tetrafluoruro de silicio
5	BrF_3	Fluoruro de bromo (III)	Trifluoruro de bromo

3. COMPUESTOS TERNARIOS.

3.1. HIDRÓXIDOS. $Me(OH)_x$

Están formados por la combinación de un catión metálico con el ión o iones hidroxilo, (OH)⁻. Dado que los hidróxidos se forman por atracción de iones de carga eléctrica opuesta, se formulan como si se tratara de compuestos binarios. Por eso se dice que son compuestos pseudobinarios.

Formulación. Se formulan poniendo primero el catión y luego el anión hidróxido y se intercambian las valencias.

Nomenclatura con número de oxidación en números romanos. Se nombran con la palabra hidróxido, seguida del nombre del metal, indicando en números romanos y entre paréntesis su valencia si tiene más de una.

Nomenclatura con prefijos multiplicadores. Se indica con los prefijos mono-, di-, tri-, etc., el número de iones hidróxidos y se escribe, a continuación, el nombre del metal.

Nº	FÓRMULA	CON N° DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	NaOH	Hidróxido de sodio	Hidróxido de sodio
2	Ca(OH) ₂	Hidróxido de calcio	Dihidróxido de calcio
3	Fe(OH) ₂	Hidróxido de hierro (II)	Dihidróxido de hierro
4	Fe(OH) ₃	Hidróxido de hierro (III)	Trihidróxido de hierro

3.2. ÁCIDOS OXOÁCIDOS.



Formulación. En la fórmula de estos compuestos participa el hidrógeno, el oxígeno y, por lo general, un no metal que se representa en la fórmula general por (NMe). Este componente puede ser también un metal de transición con valencia superior a 4, por ejemplo: el vanadio, el cromo, el manganeso, etc. Para escribir la fórmula de un ácido oxácido podemos sumar una molécula de agua al óxido del no metal correspondiente y, después, simplificar los subíndices. En estos compuestos el oxígeno siempre actúa con n° de oxidación -2 y el hidrógeno con +1.

NOTA: Utilizaremos sólo la nomenclatura tradicional.

Nomenclatura Tradicional. Se dice la palabra ácido y el nombre del no metal con los siguientes prefijos y terminaciones:

Nº DE VALENCIAS	NOMENCLATURA TRADICIONAL	
UNA	• Ácido-ico	(valencia única)
DOS	• Ácido.....-oso	(valencia menor)
	• Ácido.....-ico	(valencia mayor)
TRES	• Ácidohipo-.....-oso	(valencia menor)
	• Ácido-oso	(valencia del medio)
	• Ácido-ico	(valencia mayor)
CUATRO	• Ácidohipo-.....-oso	(valencia menor)
	• Ácido-oso	(valencia del medio menor)
	• Ácido-ico	(valencia del medio mayor)
	• Ácidoper-.....-ico	(valencia mayor)

CASOS ESPECIALES

a) Los óxidos de los elementos del grupo 15 (**P**, **As** y **Sb**) y **B** (que tienen valencias impares) pueden aceptar:

- Una molécula de agua: $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{P}_2\text{O}_6$ HPO_3 **meta-**
- Dos moléculas de agua: $\text{P}_2\text{O}_5 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ **piro-**
- Tres moléculas de agua: $\text{P}_2\text{O}_5 + 3 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_6\text{P}_2\text{O}_8$ H_3PO_4 **orto- o sin prefijo**

La nomenclatura tradicional distingue los ácidos anteriores con los prefijos “**meta**”, “**piro**” y “**orto**”.

b) Los óxidos del **Si** (que tiene valencias pares) pueden aceptar:

- Una molécula de agua: $\text{SiO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SiO}_3$ **meta- o sin prefijo**
- Dos moléculas de agua: $\text{SiO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_4\text{SiO}_4$ **orto-**

c) **Diácidos:**

Son compuestos resultantes de la condensación (o unión) de dos moléculas de un oxoácido con pérdida de una molécula de agua. Se nombran poniendo en la nomenclatura tradicional el prefijo **di-** delante del nombre del no metal con la terminación adecuada. Por tanto, cuando el nombre de un oxoácido lleva el prefijo **di-** significa que proviene de la unión de dos moléculas del oxoácido con pérdida de una molécula de agua.

Ejemplos:

- $2 \text{H}_2\text{SO}_4 - \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$ (Ácido disulfúrico)
- $2 \text{H}_2\text{SO}_3 - \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$ (Ácido disulfuroso)

d) **Ácidos orto-:**

Algunos no metales aceptan ácidos añadiéndole 2 moléculas de agua al oxácido correspondiente. Se les nombra con el prefijo **orto-**:

Ejemplos:

- Ácido ortotelúrico: $\text{H}_2\text{TeO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_6\text{TeO}_6$
- Ácido ortoperiódico: $\text{HIO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_5\text{IO}_6$

RECUERDE

- Los oxoácidos de los halógenos llevan todos UN sólo hidrógeno.
- Los oxoácidos de los elementos del grupo de los nitrogenoideos llevan todos UN sólo hidrógeno.
- Los oxoácidos de los elementos del grupo de los anfígenos y de los carbonoideos llevan todos DOS hidrógenos.
- El subíndice del oxígeno multiplicado por 2 menos la valencia del NO METAL nos indica el subíndice que debe tener el hidrógeno.

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
1	HClO ₄	Ácido perclórico
2	HClO ₃	Ácido clórico
3	HClO ₂	Ácido cloroso
4	HClO	Ácido hipocloroso
5	H ₂ SeO ₄	Ácido selénico
6	H ₂ SeO ₃	Ácido selenioso
7	HPO ₃	Ácido metafosfórico
8	H ₄ P ₂ O ₇	Ácido pirofosfórico
9	H ₃ PO ₄	Ácido ortofosfórico
10	HAsO ₂	Ácido metaarsenioso
11	H ₃ SbO ₃	Ácido ortoantimonioso

3.3. OXISALES (SALES NEUTRAS). $Me_x(NMe_yO_z)_{Me}$

Las oxisales son compuestos que resultan de la unión de un anión procedente de un ácido oxoácido con un catión metálico. Ayuda pensar que se obtienen mediante la sustitución de todos los hidrógenos de los ácidos oxoácidos por cationes metálicos. Por tanto, las sales neutras son las que no contienen átomos de hidrógeno en su molécula.

Formulación. Se escribe en primer lugar el catión metálico (Me), seguido del anión procedente del ácido sin hidrógenos (X_yO_z). Seguidamente se pone la carga del anión (x) como subíndice del metal y la carga del metal (Me) como subíndice del anión entre paréntesis.

Utilizaremos sólo la nomenclatura tradicional con números de oxidación en números romanos o con el número de carga para los metales.

Nomenclatura tradicional. Se nombra el oxoácido del que procede sustituyendo la terminación “**ico**” por “**ato**” o la terminación “**oso**” por “**ito**”; a continuación, se dice el metal indicando su valencia entre paréntesis en números romanos o su carga, si tiene más de una valencia.

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
1	NaClO_4	Perclorato de sodio
2	$\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$	Perclorato de calcio
3	$\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$	Perclorato de aluminio
4	$\text{Pb}(\text{ClO}_4)_4$	Perclorato de plomo (IV)
5	Na_2SO_4	Sulfato de sodio
6	CaSO_4	Sulfato de calcio
7	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	Sulfato de aluminio
8	PbSO_4	Sulfato de plomo (II)

4. COMPUESTOS CUATERNARIOS.

4.1. SALES ÁCIDAS.

Las sales ácidas son compuestos que se obtienen por sustitución parcial de los hidrógenos de los ácidos por un elemento metálico. Para formular y nombrar estas sales se procede como en el caso de las sales neutras y se añade el prefijo “hidrógeno-” o “dihidrógeno-” para indicar el número de hidrógenos no sustituidos.

Nº	ÁCIDO	SAL ÁCIDA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
1	H_2CO_3	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	Hidrógenocarbonato de calcio
2	H_3PO_4	$\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$	Dihidrógenofosfato de aluminio
3	H_3PO_4	MgHPO_4	Hidrógenofosfato de magnesio

ACTIVIDADES

Nº	FÓRMULA	CON Nº DE OXIDACIÓN	CON PREFIJO MULTIPLICADOR
1	Na ₂ O		
2			Óxido de calcio
3		Óxido de mercurio (I)	
4	HgO		
5	FeO		
6			Trióxido de dihierro
7			Óxido de manganeso
8		Óxido de manganeso (IV)	
9		Óxido de manganeso (VI)	
10	Mn ₂ O ₇		
11	CrO		
12			Trióxido de dicromo
13			Óxido de plomo
14		Óxido de plomo (IV)	
15		Óxido de níquel (II)	
16	Ni ₂ O ₃		
17	Cu ₂ O		
18			Óxido de cobre
19			Óxido de platino
20		Óxido de platino (IV)	
21		Óxido de estaño (II)	
22	SnO ₂		
23	CuCl		
24			Fluoruro de plata
25			Tetrabromuro de platino
26		Sulfuro de sodio	
27		Fluoruro de berilio	
28	PbI ₂		
29	NaOH		
30			Dihidróxido de calcio
31			Trihidróxido de cobalto
32		Hidróxido de estaño (IV)	

33		Peróxido de potasio	
34	H ₂ O ₂		
35	BaO ₂		
36			Dióxido de cobre
37			Dióxido de cinc
38		Peróxido de magnesio	
39		Peróxido de cobre (I)	
40	HgO ₂		
41	FeO ₂		
42			Dióxido de disodio
43			Hidruro de litio
44		Hidruro de calcio	
45		Hidruro de aluminio	
46	CrH ₂		
47	CrH ₃		
48			Dihidruro de hierro
49			Hidruro de potasio

ÁCIDOS OXOÁCIDOS

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
1	HIO	
2	HBrO ₂	
3		Ácido yódico
4		Ácido perclórico
5	H ₂ SeO ₃	
6		Ácido crómico
7	HPO ₃	
8		Ácido fosforoso
9	H ₂ SeO ₄	
10	HBrO ₃	
11		Ácido dicrómico
12		Ácido permangánico
13	H ₄ SiO ₄	

14	$H_2S_2O_5$	
15		Ácido pirofosforoso
16		Ácido bórico
17	H_2CrO_4	
18	$H_4P_2O_7$	
19		Ácido ortofosfórico
20		Ácido metaarsenioso
21	H_5IO_6	

OXISALES (SALES NEUTRAS) y SALES ÁCIDAS

Nº	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
1	KClO	
2	Na_2SO_4	
3		Sulfito de sodio
4		Nitrato de potasio
5	$PtSiO_4$	
6		Pirofosfato de cobre (II)
7	$AgClO_3$	
8	$Zn(NO_2)_2$	
9		Hipoclorito de estaño (II)
10		Perclorato de magnesio
11		Disulfato de mercurio (I)
12	$CaSeO_4$	
13	$Ni_2(CO_3)_3$	
14	$Au(NO_3)_3$	
15		Dicromato de potasio
16		Ortosilicato de magnesio
17		Hidrógenosulfito de potasio
18	Na_2HPO_4	
19	$CuH_2P_2O_7$	
20		Dihidrógenoortotelurato de plomo (IV)