

TEMA 6. NOMENCLATURA INORGÁNICA

Compuestos binarios, peróxidos e
hidróxidos.

1. NÚMEROS DE OXIDACIÓN

1. NÚMEROS DE OXIDACIÓN.

➤ El **número de oxidación** de un elemento es el número de electrones que un átomo gana o cede al formar un compuesto. El número de oxidación de un elemento es **positivo**, cuando el átomo pierde electrones, o **negativo** cuando los gana.

Algunas consideraciones:

- Los **metales** (parte izquierda y central de la tabla periódica) tienen **números de oxidación positivos**.
- Los **no metales** (parte derecha de la tabla periódica) pueden tener **números de oxidación positivos** y **número de oxidación negativos**.
- El número de oxidación de un elemento depende de su posición en la tabla periódica. Por ejemplo, todos los elementos del grupo 1, tienen número de oxidación **+1** y los elementos del grupo 17 tienen números de oxidación +1, +3, +5, +7 y **-1**.

1. NÚMEROS DE OXIDACIÓN.

1											13	14	15	16	17	
-1 +1											-3 +3	-4 +2 +4	-3 +1 +3 +5 +2	-2	-1	
H											B	C	N	O	F	
+1	+2											+3	-4 +2 +4	-3 +3 +5	-2 +2 +4 +6	-1 +1 +3 +5 +7
Li	Be											Al	Si	P	S	Cl
+1	+2															
Na	Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12					
+1	+2						+2 +3	+2 +3	+2 +3	+1 +2	+2	+3	-4 +2 +4	-3 +3 +5	-2 +2 +4 +6	-1 +1 +3 +5 +7
K	Ca						Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br
+1	+2								+2 +4	+1	+2	+3	+2 +4	-3 +3 +5	-2 +2 +4 +6	-1 +1 +3 +5 +7
Rb	Sr								Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I
+1	+2								+2 +4	+1 +3	+1 +2	+1 +3	+2 +4	+3 +5		
Cs	Ba								Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi		

Los **metales** tienen números de oxidación positivos. Están en la parte izquierda y central de la tabla periódica.

Los **no metales** pueden tener números de oxidación positivos y negativos. Están en la parte derecha de la tabla.

Figura 1. Tabla periódica de los elementos con los números de oxidación más comunes de algunos elementos.

1. NÚMEROS DE OXIDACIÓN.

Tabla 1. Números de oxidación de los elementos metálicos (I).

GRUPO 1		GRUPO 2		GRUPO 13	
Nº oxid. +1		Nº oxid. +2		Nº oxid. +3	
Litio	Li	Berilio	Be	Aluminio	Al
Sodio	Na	Magnesio	Mg	Galio	Ga
Potasio	K	Calcio	Ca	Indio	In
Rubidio	Rb	Estroncio	Sr	Nº oxid. +1, +3	
Cesio	Cs	Bario	Ba		
Francio	Fr	Radio	Ra	Talio	Tl

GRUPO 14		GRUPO 15	
Nº oxid. +2, +4		Nº oxid. +3, +5	
Estaño	Sn	Bismuto	Bi
Plomo	Pb		

1. NÚMEROS DE OXIDACIÓN.

Tabla 2. Números de oxidación de los elementos metálicos (II).

GRUPOS DEL 3 AL 12					
Nº oxid. +1		Nº oxid. +2		Nº oxid. +1, +2	
Plata	Ag	Zinc Cadmio	Zn Cd	Cobre Mercurio	Cu Hg
Nº oxid. +2, +3		Nº oxid. +2, +4		Nº oxid. +1, +3	
Hierro Cobalto Níquel	Fe Co Ni	Paladio Platino	Pd Pt	Oro	Au

1. NÚMEROS DE OXIDACIÓN.

Tabla 3. Números de oxidación de los elementos no metálicos y semimetales.

GRUPOS 1		GRUPOS 13		GRUPO 14	
Nº oxid. +1, -1		Nº oxid. +3, -3		Nº oxid. +2, +4, -4	
Hidrógeno	H	Boro	B	Carbono Silicio Germanio	C Si Ge

GRUPO 15		GRUPO 16		GRUPO 17	
Nº oxid. +1, +2, +3, +5, -3		Nº oxid. -2		Nº oxid. -1	
Nitrógeno	N	Oxígeno	O	Flúor	F
Nº oxid. +3, +5, -3		Nº oxid. +2, +4, +6, -2		Nº oxid. +1, +3, +5, +7, -1	
Fósforo Arsénico Antimonio	P As Sb	Azufre Selenio Teluro	S Se Te	Cloro Bromo Iodo	Cl Br I

I. NOMENCLATURA Y FORMULACIÓN DE SUSTANCIAS SIMPLES

I. SUSTANCIAS SIMPLES.

Las **sustancias simples** son aquellas formadas por átomos de **un mismo elemento químico** (átomos iguales).

➤ ELEMENTOS.

- Los elementos que forman redes cristalinas se formulan con el **símbolo del elemento** y se nombran con el **nombre del elemento**: Fe, hierro; C, carbono; Al, aluminio; Cu, cobre.
- Los elementos que forman moléculas se formulan indicando con un **subíndice** el **número de átomos** que forman la molécula: H_2 , N_2 , O_2 , O_3 , P_4 , S_8 y se nombran con **prefijos multiplicadores**, aunque es frecuente que aparezcan sin ellos (nombre tradicional):

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
mono-	di-	tri-	tetra-	penta-	hexa-	hepta-	octa-	nona-	deca-

I. SUSTANCIAS SIMPLES.

➤ Ejemplos:

Fórmula	Nombre de composición	Nombre tradicional
N ₂	Dinitrógeno	Nitrógeno
O ₂	Dioxígeno	Oxígeno
H ₂	Dihidrógeno	Hidrógeno
O ₃	Trioxígeno	Ozono
F ₂	Diflúor	Flúor
Cl ₂	Dicloro	Cloro
Br ₂	Dibromo	Bromo
I ₂	Diyodo	Yodo
P ₄	Tetrafósforo	Fósforo blanco
S ₈	Octaazufre	Azufre

I. SUSTANCIAS SIMPLES.

- **CATIONES.** Son átomos de **elementos metálicos** que han perdido uno o más electrones, y el **hidrógeno**.
- Se formulan con el **símbolo del elemento** y la **carga positiva**, que coincide con el número de oxidación positivo con el que actúa el elemento, como **superíndice**.

Ejemplos:

Número de oxidación	Fórmula
Bario con +2	Ba^{2+}
Níquel con +3	Ni^{3+}
Sodio con +1	Na^{+}
Plata con +1	Ag^{+}

I. SUSTANCIAS SIMPLES.

- **CATIONES.** Son átomos de **elementos metálicos** que han perdido uno o más electrones, y el **hidrógeno**.
- Se nombran con la palabra “**catión**” seguida del **nombre del elemento** con el **número de oxidación en números romanos** o con el número de **carga seguida de su signo**, entre paréntesis y sin dejar espacio.

Fórmula	Nombre
Fe^{2+}	Catión hierro(II) o hierro(2+)
Fe^{3+}	Catión hierro(III) o hierro(3+)
Cu^{+}	Catión cobre(I) o cobre(1+)
Cu^{2+}	Catión cobre(II) o cobre(2+)

I. SUSTANCIAS SIMPLES.

➤ **CATIONES.** Son átomos de **elementos metálicos** que han perdido uno o más electrones, y el **hidrógeno**.

- Cuando el elemento tiene **una única carga** (un único estado de oxidación), no hace falta indicarla. Se nombran con la palabra “**catión**” seguida del **nombre del elemento**.
- Ejemplos:

Fórmula	Nombre
Na^+	Catión sodio
Mg^{2+}	Catión magnesio
Al^{3+}	Catión aluminio
Ag^+	Catión plata
H^+	Catión hidrógeno

I. SUSTANCIAS SIMPLES.

- **ANIONES.** Son átomos de **elementos no metálicos** que han ganado uno o más electrones.
- Se formulan con el **símbolo del elemento** y la **carga negativa**, que coincide con el estado de oxidación negativo del elemento, como **superíndice**.

Ejemplos:

Número de oxidación	Fórmula
Cloro con -1	Cl ⁻
Azufre con -2	S ²⁻
Fósforo con -3	P ³⁻
Carbono con -4	C ⁴⁻

I. SUSTANCIAS SIMPLES.

- **ANIONES.** Son átomos de **elementos no metálicos** que han ganado uno o más electrones.
- Se nombran con la palabra “**ión**” seguida del **nombre del elemento** y la terminación “**uro**”.

Fórmula	Nombre
H ⁻	Ion hidruro
S ²⁻	Ion sulfuro
P ³⁻	Ion fosfuro
C ⁴⁻	Ion carburo
Cl ⁻	Ion cloruro
Se ²⁻	Ion selenuro
Te ²⁻	Ion telururo

* El oxígeno tiene dos aniones distintos: el **ion óxido**, O²⁻, y el **ion peróxido**, O₂²⁻.

Importante: **ion hidróxido**, OH⁻.

Fórmula	Nombre
* O ²⁻	* Ion óxido
* O ₂ ²⁻	* Ion peróxido
OH ⁻	Ion hidróxido

II. NOMENCLATURA DE LOS COMPUESTOS BINARIOS

II. COMPUESTOS BINARIOS.

Los **compuestos binarios** son aquellos en los que se combinan átomos de **dos elementos químicos**, uno con **número de oxidación positivo** (elemento electropositivo) y otro con **número de oxidación negativo** (elemento electronegativo). Ejemplos: H_2O , NaCl , NH_3 .

a) FORMULACIÓN DE COMPUESTOS BINARIOS.

- Se representan los elementos que forman el compuesto mediante sus **símbolos**, y el número de átomos de cada uno mediante un **subíndice**. La fórmula general es A_nB_m .
- Para formular un compuesto binario debemos saber:

¿Qué elemento va en primer lugar en la fórmula?

¿Qué subíndice le corresponde a cada elemento?

a) FORMULACIÓN DE COMPUESTOS BINARIOS.

¿Qué elemento va en primer lugar en la fórmula?

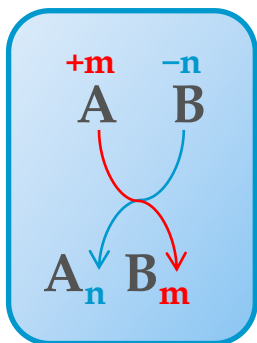
En las fórmulas químicas de los compuestos binarios, el elemento que se encuentre más cerca del **comienzo** se escribirá **a la derecha** de la fórmula del compuesto y será el que actúe con **número de oxidación negativo**. Ejemplos:

Elementos que se combinan	Primer elemento en la secuencia	Fórmula
Cloro y sodio	Cloro, Cl	NaCl
Bario y oxígeno	Oxígeno, O	BaO
Cobre y oxígeno	Oxígeno, O	Cu ₂ O
Bromo e hidrógeno	Bromo, Br	HBr
Hidrógeno y magnesio	Hidrógeno, H	MgH ₂

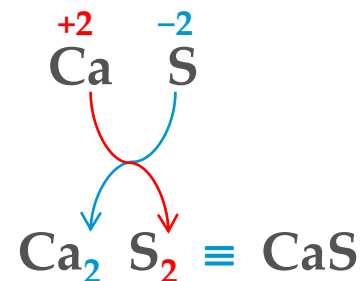
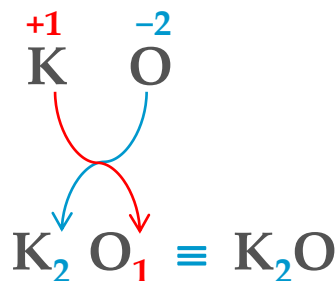
a) FORMULACIÓN DE COMPUESTOS BINARIOS.

¿Qué subíndice le corresponde a cada elemento?

Hay que añadir tantos **átomos** de un elemento como indique el **número de oxidación** del otro.



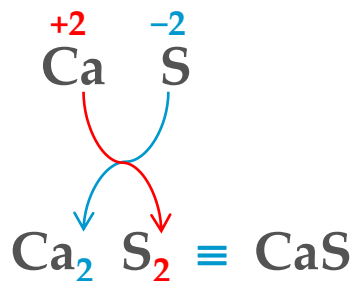
- Ejemplos:



- Los subíndices **se simplificarán** cuando el número de átomos de los dos elementos sea divisible entre un mismo número (salvo en los peróxidos) y **se omitirán** cuando su valor sea 1.

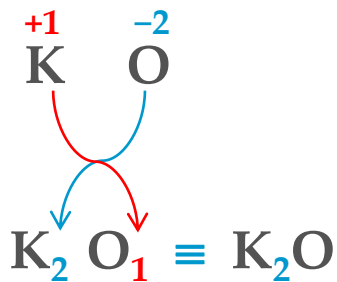
a) FORMULACIÓN DE COMPUESTOS BINARIOS.

Los **compuestos binarios** son compuestos **neutros** por lo que la suma de los **números de oxidación** de todos los átomos de la fórmula debe ser cero.



Elemento	Nº de átomos	Nº de oxidación
Calcio	1	+2
Azufre	1	-2

$$1 \times (+2) + 1 \times (-2) = 2 - 2 = 0$$



Elemento	Nº de átomos	Nº de oxidación
Potasio	2	+1
Oxígeno	1	-2

$$2 \times (+1) + 1 \times (-2) = 2 - 2 = 0$$

b) NOMENCLATURA DE COMPUESTOS BINARIOS.

El nombre del **compuesto binario** se establece según la siguiente norma:

*Nombre del elemento
a la derecha*

+ “uro” + “de” +

*Nombre del elemento
a la izquierda*



*Elemento con número
de oxidación negativo*



*Elemento con número
de oxidación positivo*

* **EXCEPCIÓN:** Si el elemento situado a la derecha de la fórmula es el oxígeno, el compuesto se nombra como “*óxido*”:

Óxido

+ “de” +

*Nombre del elemento
a la izquierda*



*Elemento con
número de
oxidación positivo*

b) NOMENCLATURA DE COMPUESTOS BINARIOS.

NOMENCLATURA DE COMPOSICIÓN: el nombre de la sustancia química informa sobre los distintos tipos de elementos que la componen y su proporción (número de átomos de cada elemento).

Existen diferentes **tipos de nomenclatura de composición** según cómo se indique la proporción de cada elemento en la fórmula química:

- 1) **Nomenclatura de composición con prefijos multiplicadores.**
- 2) **Nomenclatura de composición con números de oxidación.**

b) NOMENCLATURA DE COMPUESTOS BINARIOS.

1) Nomenclatura de composición con prefijos multiplicadores.

Delante del nombre de cada elemento se añade un prefijo multiplicador con el que se indica el número de átomos de ese elemento en la fórmula: *mono*, para uno (se puede omitir cuando no ofrece duda), *di*, para dos; *tri*, para tres; *tetra*, para cuatro; *penta*, para cinco; *hexa*, para seis

Fórmula	Nombre
Co_2S_3	Trisulfuro de dicobalto
Ba_3N_2	Dinitruro de tribario
PbH_4	Tetrahidruro de plomo
K_2O	Óxido de dipotasio
Al_2O_3	Trióxido de dialuminio

Fórmula	Nombre
CaCl	Cloruro de calcio
CuCl	Monocloruro de cobre
CuCl_2	Dicloruro de cobre
LiH	Hidruro de litio
NiO	Monóxido de níquel

b) NOMENCLATURA DE COMPUESTOS BINARIOS.

2) Nomenclatura de composición con números de oxidación.

Se escribe el número de oxidación del **elemento electropositivo**, entre paréntesis y en números romanos después del nombre, sin dejar espacio. Si el **elemento electropositivo** tiene un único número de oxidación no se añade. Por ejemplo, sería incorrecto nombrar el compuesto AlBr_3 como bromuro de aluminio(III), ya que el aluminio solo tiene un número de oxidación, +3.

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
Co_2S_3	Sulfuro de cobalto(III)	CaCl	Cloruro de calcio
Ba_3N_2	Nitruro de bario	CuCl	Cloruro de cobre(I)
PbH_4	Hidruro de plomo(IV)	CuCl_2	Cloruro de cobre(II)
K_2O	Óxido de potasio	LiH	Hidruro de litio
Al_2O_3	Óxido de aluminio	NiO	Óxido de níquel(II)

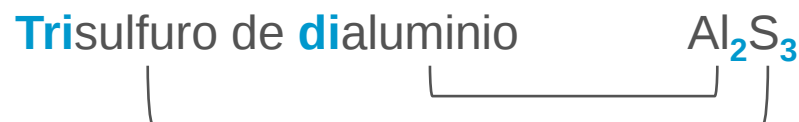
b) NOMENCLATURA DE COMPUESTOS BINARIOS.

- Ejemplos:

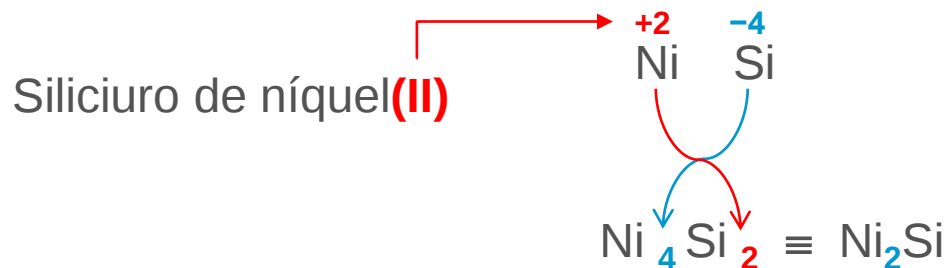
Fórmula	Prefijos	Estado de oxidación
MgCl ₂	Dicloruro de magnesio	Cloruro de magnesio
CO ₂	Dióxido de carbono	Óxido de carbono(IV)
AlH ₃	Trihidruro de aluminio	Hidruro de aluminio
IF ₇	Heptafluoruro de yodo	Fluoruro de yodo(VII)
Ag ₂ O	Óxido de diplata	Óxido de plata
H ₂ S	Sulfuro de dihidrógeno	Sulfuro de hidrógeno
CuCl ₂	Dicloruro de cobre	Cloruro de cobre(II)
Na ₂ S	Sulfuro de disodio	Sulfuro de sodio
P ₂ O ₃	Trióxido de difósforo	Óxido de fósforo(III)
RbH	Hidruro de rubidio	Hidruro de rubidio

➤ Formulación de un compuesto binario a partir de su nombre:

1) Nombre con prefijos multiplicadores.



2) Nombre con estados de oxidación.



* COMBINACIONES BINARIAS DEL HIDRÓGENO.

1) HIDRUROS NO METÁLICOS.

Son combinaciones del **hidrógeno** con elementos de los **grupos 13 a 17**. Para nombrarlos, además de la nomenclatura de composición, se acepta la nomenclatura de sustitución (hidruros progenitores): **nombre del elemento** con la terminación “**ano**”. Los más utilizados:

	Fórmula	Nombre		Fórmula	Nombre
GRUPO 13	BH ₃	Borano	GRUPO 15	NH ₃	Azano o amoniaco
GRUPO 14	CH ₄	Metano		PH ₃	Fosfano
	SiH ₄	Silano		AsH ₃	Arsano
GRUPO 16	H ₂ O	Oxidano o agua		SbH ₃	Estibano
				BiH ₃	Bismutano

2) COMPUESTOS HIDRÁCIDOS.

Son combinaciones del **hidrógeno** con elementos de los **grupos 16 y 17** en disolución acuosa. Estas especies tienen carácter ácido y se nombran como hidrácidos:

Ácido + *Nombre del elemento del grupo 16 o 17* + *“hídrico”*

Fórmula	Nombre en disolución (aq)	Nombre con número de oxidación
H ₂ S	Ácido sulfhídrico	Sulfuro de hidrógeno
H ₂ Se	Ácido selenhídrico	Selenuro de hidrógeno
H ₂ Te	Ácido telurhídrico	Teluro de hidrógeno
HF	Ácido fluorhídrico	Fluoruro de hidrógeno
HCl	Ácido clorhídrico	Cloruro de hidrógeno
HBr	Ácido bromhídrico	Bromuro de hidrógeno
HI	Ácido yodhídrico	Yoduro de hidrógeno

Ejercicio 1. Formula los siguientes compuestos binarios.

NOMBRE	FÓRMULA
Trióxido de dicobalto	
Yoduro de hidrógeno	
Sulfuro de fósforo(III)	
Fosfuro de calcio	
Dihidruro de mercurio	
Dicloruro de pentaóxígeno	
Hidruro de cobre(I)	
Ácido sulfhídrico	
Monóxido de plomo	

NOMBRE	FÓRMULA
Tetracloruro de carbono	
Óxido de níquel(III)	
Ácido clorhídrico	
Dicloruro de oxígeno	
Selenuro de hidrógeno	
Fluoruro de cobre(II)	
Óxido de litio	
Hidruro de hierro(III)	
Óxido de nitrógeno(I)	

Ejercicio 1. Formula los siguientes compuestos binarios.

NOMBRE	FÓRMULA
Trióxido de dicobalto	Co₂O₃
Yoduro de hidrógeno	HI
Sulfuro de fósforo(III)	P₂S₃
Fosfuro de calcio	Ca₃P₂
Dihidruro de mercurio	HgH₂
Dicloruro de pentaóxígeno	O₅Cl₂
Hidruro de cobre(I)	CuH₂
Ácido sulfhídrico	H₂S_(aq)
Monóxido de plomo	PbO

NOMBRE	FÓRMULA
Tetracloruro de carbono	CCl₄
Óxido de níquel(III)	Ni₂O₃
Ácido clorhídrico	HCl_(aq)
Dicloruro de oxígeno	OCl₂
Selenuro de hidrógeno	H₂Se
Fluoruro de cobre(II)	CuF₂
Óxido de litio	Li₂O
Hidruro de hierro(III)	FeH₃
Óxido de nitrógeno(I)	N₂O

Ejercicio 2. Nombra los siguientes compuestos binarios:

Fórmula	Prefijos	Número de oxidación
FeCl ₃		
PtH ₄		
BeF ₂		
CO ₂		
CO		
PH ₅		
NiO		
CuS		
NH ₃		
H ₂ Se		
Na ₃ N		

Ejercicio 2. Nombra los siguientes compuestos binarios:

Fórmula	Prefijos	Número de oxidación
FeCl_3	Tricloruro de hierro	Cloruro de hierro(III)
PtH_4	Tetrahidruro de platino	Hidruro de platino(IV)
BeF_2	Difluoruro de berilio	Fluoruro de berilio
CO_2	Dióxido de carbono	Óxido de carbono(IV)
CO	Monóxido de carbono	Óxido de carbono(II)
PH_5	Pentahidruro de fósforo	Hidruro de fósforo(V)
NiO	Monóxido de níquel	Óxido de níquel(II)
CuS	Monosulfuro de cobre	Sulfuro de cobre(II)
NH_3	Trihidruro de nitrógeno	Hidruro de nitrógeno(III)
H_2Se	Selenuro de dihidrógeno	Selenuro de hidrógeno
Na_3N	Nitruro de trisodio	Nitruro de sodio

* COMBINACIONES BINARIAS DEL OXÍGENO. PERÓXIDOS

En la mayoría de las combinaciones binarias en las que participa el oxígeno, lo hace con su **número de oxidación** habitual, **-2**. Esta especie es el **ion óxido, O^{2-}** , y ya hemos visto que sus combinaciones se nombran como **óxidos**.

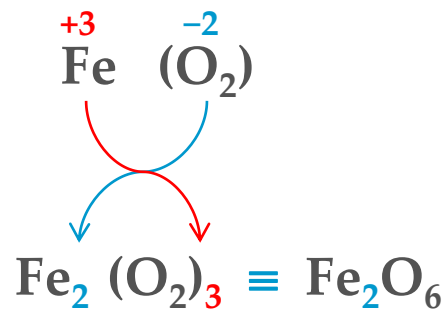
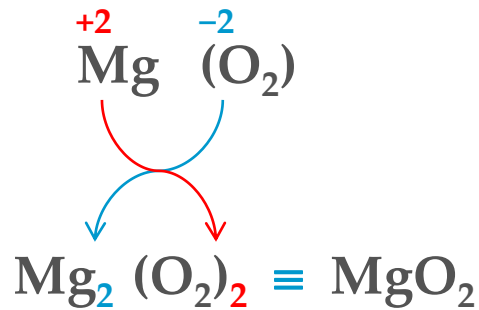
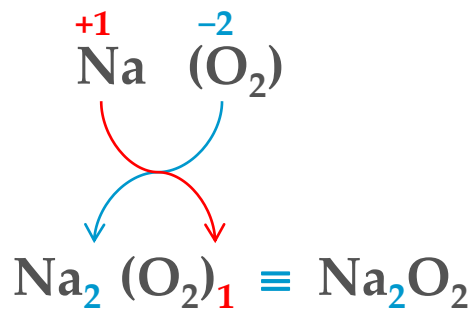
Sin embargo, esta no es la única opción, pues el oxígeno puede formar otro anión distinto, el **ion peróxido, $(O_2)^{2-}$** , una especie diatómica con carga 2-, en la que se considera que cada oxígeno actúa con **número de oxidación -1**.

Los **peróxidos** son las combinaciones del **anión peróxido, O_2^{2-}** , con **metales** o con el **hidrógeno**. Por ejemplo, el peróxido de hidrógeno o agua oxigenada es H_2O_2 .

a) FORMULACIÓN DE LOS PERÓXIDOS.

- La fórmula general de los peróxidos es $A_2(O_2)_n$, donde A es un elemento metálico o el hidrógeno (**estado de oxidación positivo**). Los subíndices solo se simplifican si al hacerlo, el **número de átomos de oxígeno** que quedan es **par**.

- Ejemplos: Na_2O_2 , MgO_2 , Fe_2O_6 .



b) NOMENCLATURA DE LOS PERÓXIDOS.

Los peróxidos se pueden nombrar de dos formas:

1) Nomenclatura de composición con prefijos multiplicadores.

Se nombran como óxidos utilizando **prefijos multiplicadores** para indicar el **número de átomos** de cada elemento en la fórmula.

Óxido + “de” + Nombre del elemento a la izquierda

- Ejemplos:

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
H_2O_2	Dióxido de hidrógeno	NiO_2	Dióxido de níquel
Na_2O_2	Dióxido de sodio	CuO_2	Dióxido de cobre
MgO_2	Dióxido de magnesio	Cu_2O_2	Dióxido de dicobre
BaO_2	Dióxido de bario	PtO_4	Tetraóxido de platino

b) NOMENCLATURA DE LOS PERÓXIDOS.

2) Nomenclatura de composición con números de oxidación.

Se nombran como peróxidos y se indica el **número de oxidación** del **elemento electropositivo**, entre paréntesis y en números romanos, sin dejar espacio. Si el **elemento electropositivo** tiene un único número de oxidación no se añade.

Peróxido + “de” + Nombre del elemento a la izquierda

- Ejemplos:

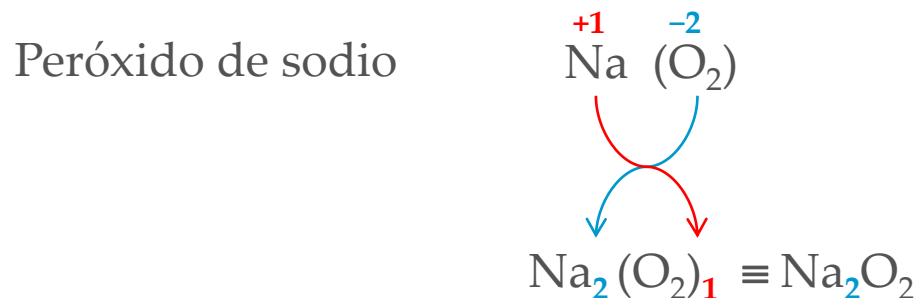
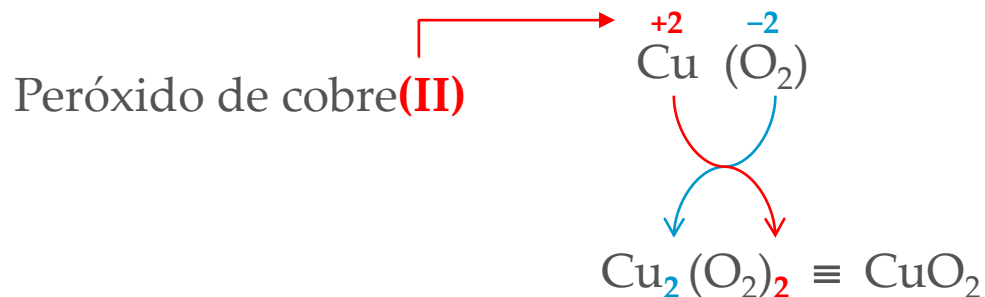
Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
H ₂ O ₂	Peróxido de hidrógeno	NiO ₂	Peróxido de níquel(II)
Na ₂ O ₂	Peróxido de sodio	CuO ₂	Peróxido de cobre(II)
MgO ₂	Peróxido de magnesio	Cu ₂ O ₂	Peróxido de cobre(I)
BaO ₂	Peróxido de bario	PtO ₄	Peróxido de platino(IV)

➤ Formulación de un peróxido a partir de su nombre:

1) Nombre con prefijos multiplicadores.



2) Nombre con estados de oxidación.



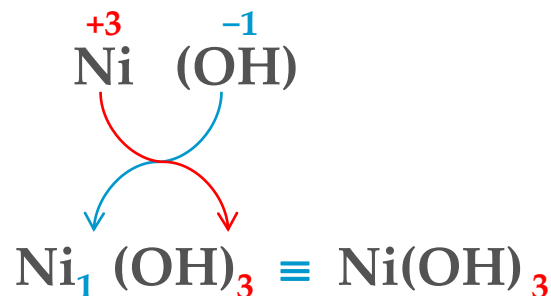
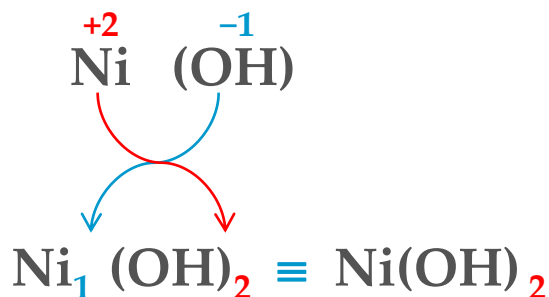
III. NOMENCLATURA DE HIDRÓXIDOS

III. HIDRÓXIDOS.

Son combinaciones de elementos metálicos (**estados de oxidación positivo**) con el **ion hidróxido, (OH)⁻**, que actúa con número de oxidación **-1**.

a) FORMULACIÓN DE LOS HIDRÓXIDOS.

- La fórmula general de los hidróxidos es **A(OH)_n**, donde A es un **elemento metálico (estado de oxidación positivo)**. Cuando el subíndice es 1, se puede omitir y los paréntesis quitar. Ejemplos: NaOH, Mg(OH)₂, Fe(OH)₃.



b) NOMENCLATURA DE LOS HIDRÓXIDOS.

El nombre de los **hidróxidos** se establece según la siguiente norma:

Hidróxido + “de” + *Nombre del elemento
a la izquierda*



*Número de
oxidación positivo*

Siguiendo esta norma, y al igual que para las combinaciones binarias, se pueden utilizar dos tipos de nomenclatura:

- 1) Nomenclatura de composición con prefijos multiplicadores.
- 2) Nomenclatura de composición con números de oxidación.

- Ejemplos nomenclatura de hidróxidos:

Fórmula	Prefijos	Número de oxidación
Al(OH)_3	Trihidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio
Fe(OH)_2	Dihidróxido de hierro	Hidróxido de hierro(II)
Fe(OH)_3	Trihidróxido de hierro	Hidróxido de hierro(III)
Ca(OH)_2	Dihidróxido de calcio	Hidróxido de calcio
CuOH	Monohidróxido de cobre	Hidróxido de cobre(I)
Cu(OH)_2	Dihidróxido de cobre	Hidróxido de cobre(II)
LiOH	Hidróxido de litio	Hidróxido de litio
Pt(OH)_2	Dihidróxido de platino	Hidróxido de platino(II)
AgOH	Hidróxido de plata	Hidróxido de plata
Co(OH)_2	Dihidróxido de cobalto	Hidróxido de cobalto(II)
Pb(OH)_4	Tetrahidróxido de plomo	Hidróxido de plomo(IV)

TEMA 6. NOMENCLATURA INORGÁNICA

Compuestos binarios, peróxidos e
hidróxidos.