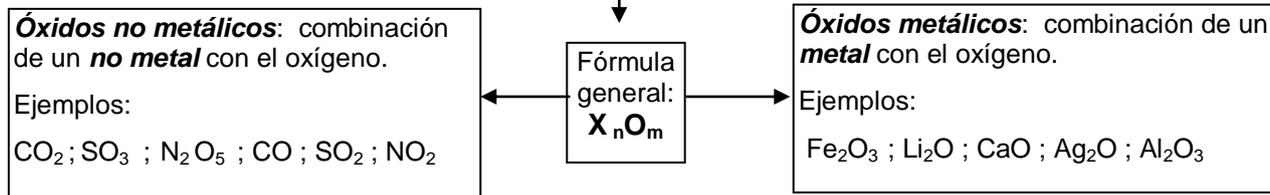


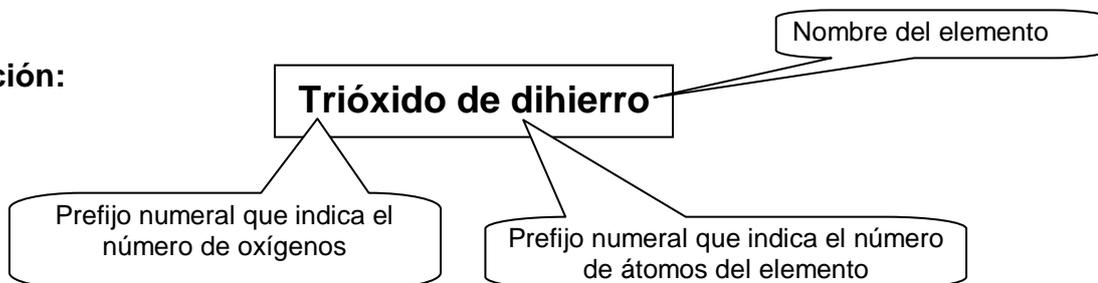
Los óxidos son combinaciones de los elementos con el oxígeno.

El nombre de estos compuestos siempre incluye la palabra **óxido** que puede estar precedida de prefijos numerales indicadores del número de átomos de oxígeno.

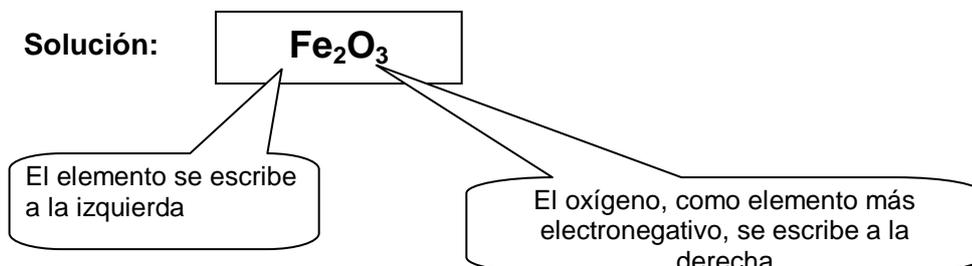


N^{os} de oxidación	O : -2
	Metales: el suyo
	No metales: números de oxidación positivos

Formulación:



Solución:



Curso 2012-13	FORMULACIÓN QUÍMICA INORGÁNICA COMBINACIONES BINARIAS	CPI Conde de Fenosa Ares
------------------	--	-----------------------------

Cuando los elementos que se combinan con el oxígeno tienen estado de oxidación fijo (alcalinos, alcalino-térreos, Ag, Zn, Al... etc), está permitido omitir los prefijos numerales en el nombre del óxido correspondiente, ya que como forman un único compuesto no existe ninguna ambigüedad:

Óxido de sodio, óxido de calcio, óxido de plata... etc.

En estos casos se debe tener especial cuidado a la hora de escribir la fórmula, ya que se debe tener en cuenta el estado de oxidación del elemento y formular el óxido correspondiente cruzando, como subíndices, los correspondientes números de oxidación.

Si los subíndices resultantes son divisibles por un mismo número es obligatorio simplificar.

Óxido de calcio

El calcio es un metal alcalino-térreo con número de oxidación fijo: +2

Solución:

Ca₂O₂

Simplificar subíndices

CaO

El número de oxidación del oxígeno (sin signo) se coloca como subíndice del calcio.

El número de oxidación del calcio (sin signo) se coloca como subíndice del oxígeno

Nomenclatura:

SO₂

Palabra **óxido**

Solución:

Dióxido de azufre

Prefijo numeral que indica el número de oxígenos.

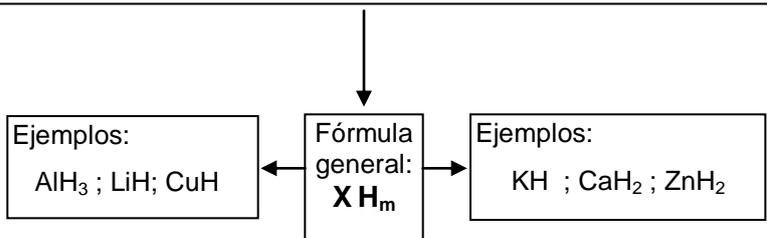
Nombre del elemento.
Si hay un solo átomo del elemento no se pone el prefijo *mono*.

Cuando el elemento tenga un único estado de oxidación se puede nombrar sin poner ningún prefijo numeral, ya que el óxido es único:

Na₂O: Monóxido de disodio u óxido de sodio

Los hidruros son combinaciones de los metales con el hidrógeno.

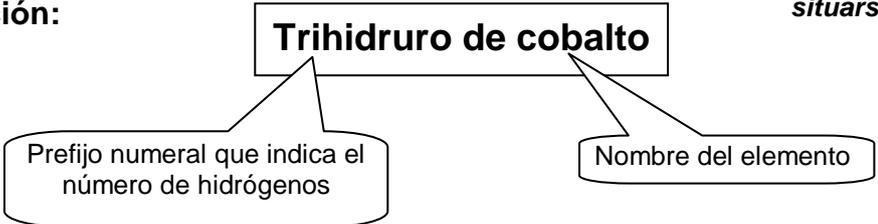
El nombre de estos compuestos siempre incluye la palabra **hidruro** que puede estar precedida de prefijos numerales indicadores del número de átomos de hidrógeno.



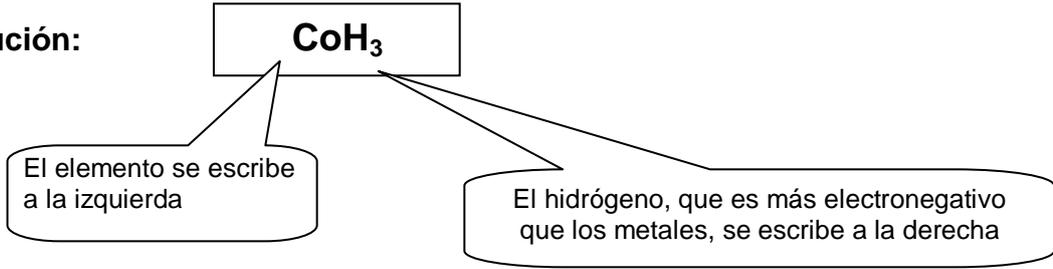
N^{os} de oxidación	H : - 1
	Metales: el suyo

→ **El hidrógeno en los hidruros funciona con -1.** Esto nos indica que es más electronegativo que los metales. Por tanto, al escribir la fórmula, **debe situarse a la derecha.**

Formulación:



Solución:



Cuando los elementos que se combinan con el hidrógeno tienen estado de oxidación fijo (alcalinos, alcalino-térreos, Ag, Zn, Al... etc), está permitido omitir los prefijos numerales en el nombre del hidruro correspondiente, ya que como forman un único compuesto no existe ninguna ambigüedad:

Hidruro de sodio, hidruro de calcio, hidruro de plata... etc.

En estos casos se debe tener especial cuidado a la hora de escribir la fórmula, ya que se debe tener en cuenta el estado de oxidación del elemento y formular el hidruro correspondiente cruzando, como subíndices, los correspondientes números de oxidación.

Hidruro de aluminio

El aluminio es un metal con número de oxidación fijo: +3

Solución:



El número de oxidación del hidrógeno (sin signo) se coloca como subíndice del aluminio (al ser 1 se omite)

El número de oxidación del aluminio (sin signo) se coloca como subíndice del hidrógeno.

Nomenclatura:



Palabra *hidruro*

Solución:

Dihidruro de magnesio

Prefijo numeral que indica el número de hidrógenos

Nombre del metal

Cuando el elemento tenga un único estado de oxidación (como en este caso) se puede nombrar sin poner ningún prefijo numeral ya que el hidruro es único.

Ejemplo:

MgH_2 : **Dihidruro de magnesio o hidruro de magnesio.**

Las combinaciones binarias del hidrógeno con los elementos carbonóideos y nitrogenóideos no se nombran como hidruros. Todos ellos tienen nombres especiales no sistemáticos:

CH_4 : **Metano**

SiH_4 : **Silano**

NH_3 : **Amoniaco**

PH_3 : **Fosfano**⁽¹⁾

AsH_3 : **Arsano**⁽²⁾

SbH_3 : **Estibano**⁽³⁾

⁽¹⁾ Antes fosfina

⁽²⁾ Antes arsina

⁽³⁾ Antes estibina

Las combinaciones binarias del hidrógeno con los no metales del grupo de los anfígenos y halógenos no se consideran hidruros.

El halógeno o anfígeno, como son más electronegativos que el hidrógeno, funcionan con el estado de oxidación negativo y **deberán situarse a la derecha a la hora de escribir la fórmula.**

Se nombran terminando en URO el nombre del halógeno o anfígeno.

Los cuatro son gases y cuando se disuelven en agua se comportan como ácidos (**ácidos hidrácidos**) por lo que también pueden nombrarse con la palabra ácido- nombre del elemento-terminación **HIDRICO**.

HF : Fluoruro de hidrógeno; **HF(aq)** ácido fluorhídrico

HCl : Cloruro de hidrógeno; **HCl(aq)** ácido clorhídrico

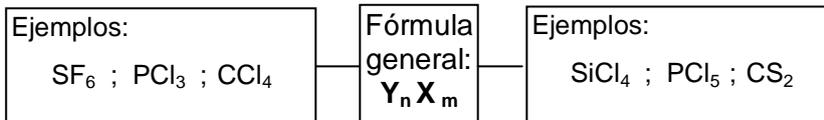
HBr : Bromuro de hidrógeno; **HBr(aq)** ácido bromhídrico

HI : Yoduro de hidrógeno; **HI(aq)** ácido yodhídrico

H₂S : Sulfuro de hidrógeno; **H₂S(aq)** ácido sulfhídrico

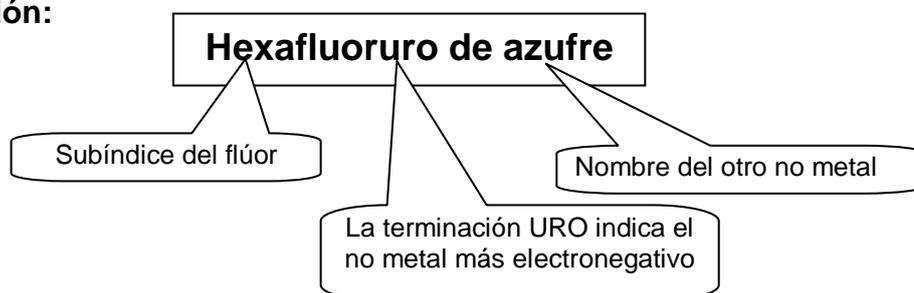
Los no metales pueden combinarse entre sí para dar compuestos binarios.

La terminación **URO** del nombre del no metal más electronegativo (que se escribirá a la derecha) es característica de estos compuestos.

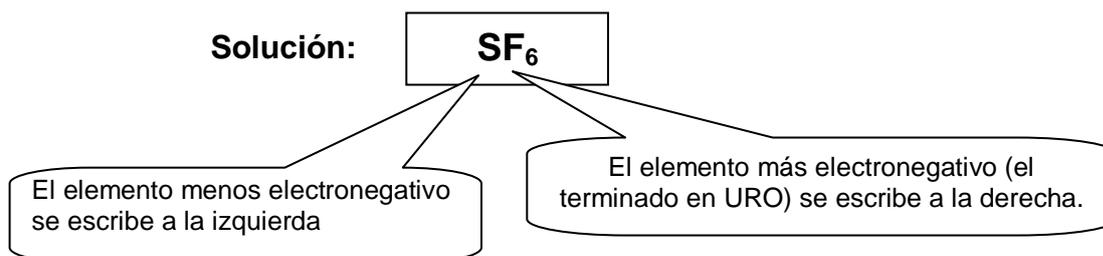


N^{os} de oxidación	El elemento más electronegativo funcionará con el estado de oxidación negativo
	El elemento menos electronegativo funcionará con el estado de oxidación positivo

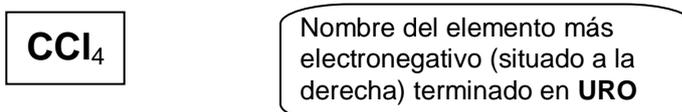
Formulación:



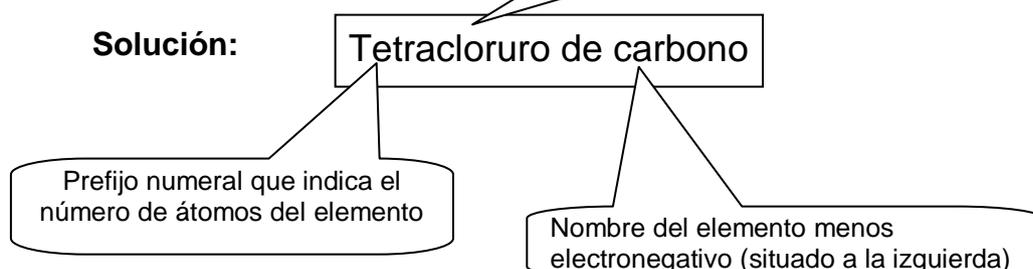
Solución:



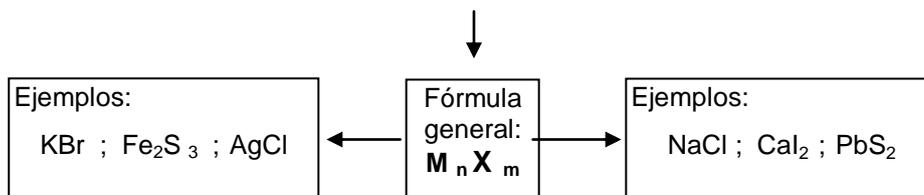
Nomenclatura:



Solución:

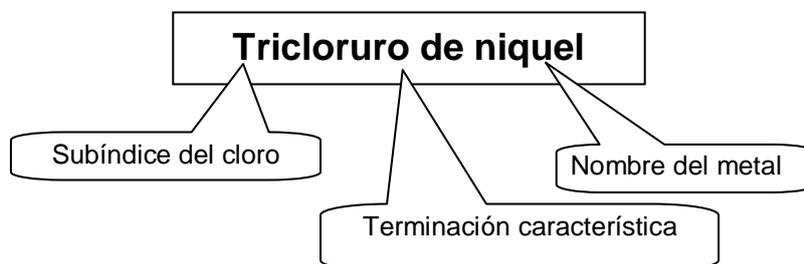


Las combinaciones binarias no metal - metal reciben el nombre de **sales haloideas**.
 Los no metales pertenecen al grupo de los **halógenos y anfígenos**.
 La terminación en URO del no metal es característica de estos compuestos.

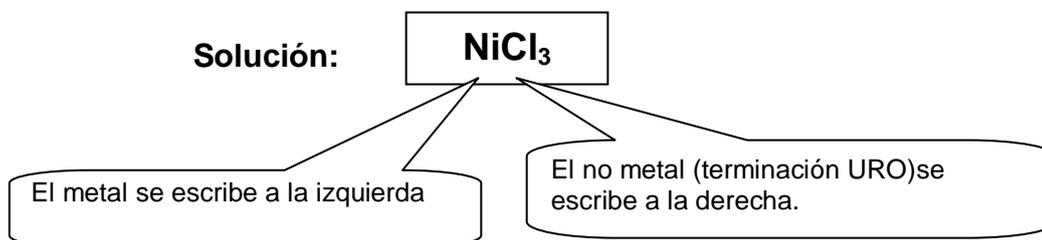


N^{os} de oxidación	<p><i>El no metal</i> como es el elemento más electronegativo funcionará con el estado de oxidación negativo.</p> <hr/> <p>Metal: el suyo</p>
------------------------------------	---

Formulación:



Solución:



Cuando los metales que se combinan tienen estado de oxidación fijo (alcalinos, alcalino-térreos, Ag, Zn, Al... etc), está permitido omitir los prefijos numerales en el nombre del compuesto, ya que no existe ninguna ambigüedad:

Cloruro de sodio, sulfuro de magnesio, cloruro de plata... etc.

En estos casos se debe tener especial cuidado a la hora de formular. Se debe tener en cuenta el estado de oxidación del metal y del no metal y formular el compuesto correspondiente cruzando, como subíndices, los correspondientes números de oxidación.

Si los subíndices resultantes son divisibles por un mismo número es obligatorio simplificar.

Cloruro de aluminio

Solución:



El número de oxidación del no metal (sin signo) se coloca como subíndice del aluminio (en este caso, al ser 1, se omite)

El número de oxidación del aluminio (sin signo) se coloca como subíndice del no metal.

Nomenclatura:



No metal terminado en URO

Disulfuro de plomo

Prefijo numeral que indica el número de átomos del no metal

Nombre del metal

Cuando el elemento tenga un único estado de oxidación **se puede nombrar sin poner ningún prefijo numeral ya que el compuesto es único.**

Ejemplo:

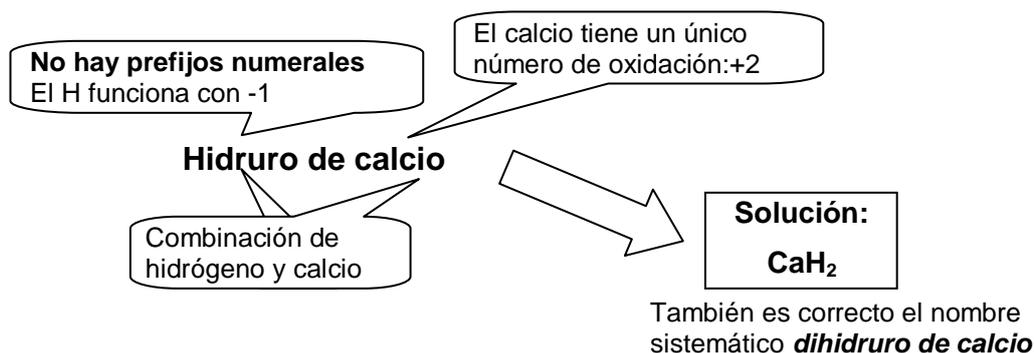
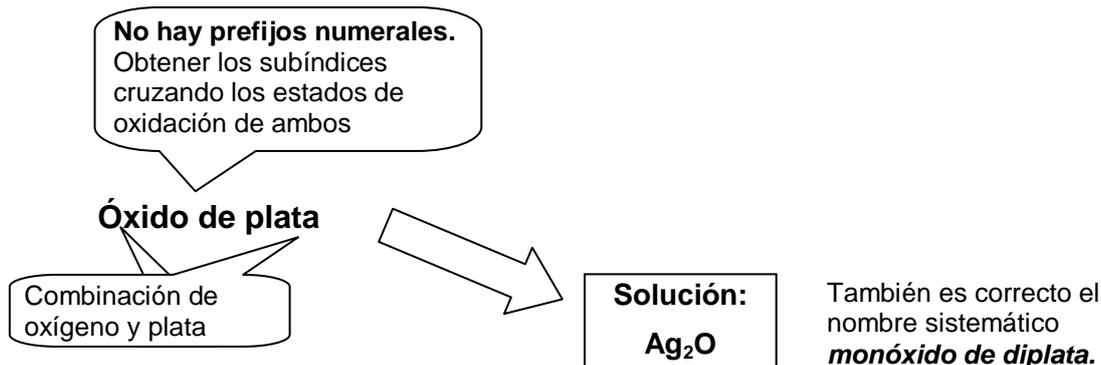
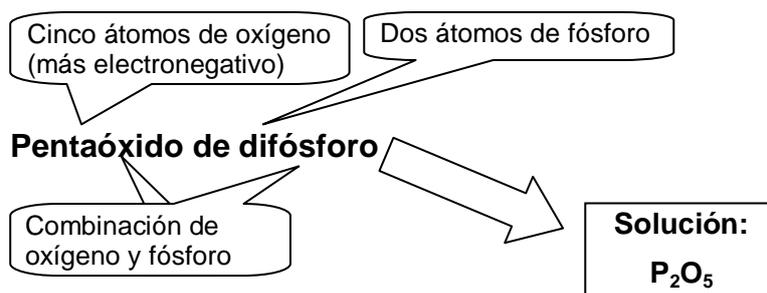
AgCl: **monocloruro de plata o cloruro de plata.**

Resumen combinaciones binarias

Para formular:

- **Identificar los dos elementos que se combinan** (para saber cuáles son examina el nombre del compuesto).
- **Situar el más electronegativo a la derecha** (funcionará con el estado de oxidación negativo).
- **Guiarse por los prefijos numerales para colocar los subíndices.**
- **Tener especial cuidado cuando en el nombre no figuren prefijos numerales.** En ese caso se trata de un compuesto de un elemento con un único estado de oxidación. Situar ambos elementos juntos e intercambiar estados de oxidación, simplificando si es posible

Algunos ejemplos:



NÚMEROS DE OXIDACIÓN MÁS USUALES DE ALGUNOS ELEMENTOS

METALES	
Número de oxidación	Elementos
+ 1	Li, Na, K, Rb, Cs y Ag
+2	Be, Mg, Ca, Sr, Ba ; Zn y Cd
+3	B, Al
+1, +2	Cu y Hg
+1, +3	Au
+2 , +3	Fe, Co, Ni, Cr, Mn
+2, +4	Pt, Pb, Sn
NO METALES	
Número de oxidación	Elementos
-1	F
- 1, +1	H
- 2	O
-2 , +4, +6	S, Se, Te
- 3, +3, +5,	N, P, As, Sb
+4	C, Si
-1, +1, +3, +5, +7	Cl, Br, I

1º Formula:

óxido de cobre (I)	dicloruro de magnesio
sulfuro de mercurio (I)	trióxido de wolframio
trihidruro de boro	ácido iodhídrico
hidruro de sodio (I)	bromuro de plata (I)
dihidróxido de cobalto	fluoruro de hidrógeno
pentaóxido de dicloro	hidróxido de sodio (I)
óxido de plata (I)	dicloruro de estroncio
sulfuro de cobre (I)	trióxido de azufre
dihidruro de manganeso	ácido yodhídrico
hidruro de oro (III)	ioduro de sodio (I)
dihidróxido de cobalto	fluoruro de hidrógeno (g)
pentaóxido de dibromo	hidróxido de litio (I)

2º Nombra:

Na ₂ O	Ba (OH) ₂
Ca H ₂	Li F
H Cl (aq)	C H ₄
Al ₂ S ₃	Zn O
Cd H ₂	Fe (OH) ₃
Cu ₃ As ₂	P ₂ O ₅
K ₂ O	Ca (OH) ₂
Ba H ₂	Rb F
H Br (aq)	N H ₃
Al ₂ S ₃	Cd O
Sn H ₂	Ni (OH) ₂