

# Reglas de nomenclatura y formulación

## SALES BINARIAS (SALES NEUTRAS)

Combinaciones binarias de un metal con un no metal. Son los fluoruros, cloruros, bromuros, yoduros, sulfuros, seleniuros, telururos, nitruros, fosfuros, arseniuros, carburos, siliciuros y boruros.

Formulación	<i>MeaNmb</i> a es la valencia del no metal <i>Nm</i> , y <i>b</i> la del metal <i>Me</i> <sup>(1)(2)</sup>			
<b>Nomenclatura tradicional</b>	Raíz del <i>Nm</i> terminada en <i>-uro</i> de <i>Me</i>	Si el metal actúa con valencia única	<i>Ca F</i> <sub>2</sub>	Fluoruro Cálcico
	<i>uro</i> .....oso (menor.....)	Si el metal actúa con valencia menor que la del no metal	<i>Au</i> <sub>2</sub> <i>S</i>	Sulfuro auroso
	<i>uro</i> .....ico (mayor.....)	Si el metal actúa con valencia mayor que la del no metal	<i>Au</i> <sub>2</sub> <i>S</i> <sub>3</sub>	Sulfuro áurico
<b>Nomenclatura Stock</b>	Raíz del <i>Nm</i> terminada en <i>-uro</i> de <i>Me</i> (valencia de <i>Me</i> entre paréntesis, en números romanos)		<i>Ca F</i> <sub>2</sub> ( <i>Au</i> <sub>2</sub> <i>S</i> )	Fluoruro de calcio Sulfuro de oro (I)
<b>Nomenclatura sistemática</b>	Igual que las anteriores pero anteponiendo prefijos numéricos.		<i>Au</i> <sub>2</sub> <i>S</i> <sub>3</sub>	Sulfuro de oro (III)
			<i>Ca F</i> <sub>2</sub>	Difluoruro de calcio
			<i>Au</i> <sub>2</sub> <i>S</i>	Monosulfuro de dioro
			<i>Au</i> <sub>2</sub> <i>S</i> <sub>3</sub>	Trisulfuro de dioro

<sup>(1)</sup> El no metal actúa con valencia fija, la misma con la que actúa frente al hidrógeno.

<sup>(2)</sup> Los no metales son siempre más electronegativos que los metales y, por lo tanto, irán siempre a la derecha y serán los que den nombre al compuesto.

## SALES VOLÁTILES

Combinaciones binarias de dos no metales. Son también fluoruros, cloruros, bromuros, yoduros, sulfuros, seleniuros, telururos, nitruros, fosfuros, arseniuros, carburos y siliciuros.

Formulación	<i>XaYb</i> a es la valencia del no metal <i>Y</i> , y <i>b</i> la del no metal <i>X</i> <sup>(1)(2)</sup>
<b>Nomenclatura Stock</b>	Igual que la de las sales binarias. El no metal que da nombre al compuesto (al que se le pone la terminación <i>-uro</i> ) es el de la derecha.
<b>Nomenclatura sistemática</b>	

<sup>(1)</sup> A la derecha se coloca el elemento que esté más a la derecha en la siguiente lista (el más electronegativo): *B, Si, C, Sb, As, P, N, (H), Te, Se, S, I, Br, Cl, (O), F*

<sup>(2)</sup> El no metal *Y* actúa con valencia fija, la misma que frente al hidrógeno. *X* puede actuar con cualquiera de sus números de oxidación positivos.

## Evaluemos los aprendizajes

Fórmula	Stock	Estequiométrica	Clásico o funcional
$\text{CuBr}_2$			
$\text{CaTe}$			
$\text{KI}$			
$\text{NiS}$			
$\text{K}_2\text{S}$			
$\text{PtF}_2$			
$\text{Cu}_2\text{Te}$			
$\text{MgCl}_2$			

Nombre	Formulación
Sulfuro de plomo (IV)	
Sulfuro de cromo (III)	
Tricloruro de hierro	
Tetrafluoruro de carbono	
Bromuro sódico	
Fluoruro cálcico	
Tetracloruro de plomo	
Yoduro cuproso	