

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	$MeaNmb$ <i>a</i> es la valencia del no metal <i>Nm</i> , y <i>b</i> la del metal <i>Me</i> ⁽¹⁾⁽²⁾		
Nomenclatura tradicional	Raíz del <i>Nm</i> terminada en <i>-uro</i> de <i>Me</i>	Si el metal actúa con valencia única	$Ca F_2$ Fluoruro cálcico Au_2S Sulfuro auroso Au_2S_3 Sulfuro áurico
	<i>uro</i>oso (menor.....) <i>uro</i>ico (mayor.....)	Si el metal actúa con dos valencias	
Nomenclatura Stock	Raíz del <i>Nm</i> terminada en <i>-uro</i> de <i>Me</i> (valencia de <i>Me</i> entre paréntesis, en números romanos)		$Ca F_2$ Fluoruro de calcio (Au_2S) Sulfuro de oro (I) Au_2S_3 Sulfuro de oro (III)
Nomenclatura sistemática	Igual que las anteriores pero anteponiendo prefijos numéricos.		$Ca F_2$ Difluoruro de calcio Au_2S Monosulfuro de dioro Au_2S_3 Trisulfuro de dioro

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

⁽²⁾ 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	$XaYb$ <i>a</i> es la valencia del no metal <i>Y</i> , y <i>b</i> la del no metal <i>X</i> ⁽¹⁾⁽²⁾
Nomenclatura Stock	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.
Nomenclatura sistemática	

⁽¹⁾ 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

⁽²⁾ 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
CuBr_2			
CaTe			
KI			
NiS			
K_2S			
PtF_2			
Cu_2Te			
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	