

Clase Interactiva - Honors
OXISALES TERNARIAS

OXISALES (SALES NEUTRAS)

Son combinaciones ternarias formadas por oxígeno, un metal y un no metal. Se pueden considerar derivadas de la sustitución de los hidrógenos de un oxoácido por un metal.

Formulación	$Me_n(X_nO_n)_n$ ⁽¹⁾ n es la valencia del metal Me	
Nomenclatura tradicional	Como el del ácido del que proviene sustituyendo la terminación -oso por -ito e -ico por -ato + nombre del metal terminado en -ico (si actúa con valencia única) o con las terminaciones -oso o -ico (para las valencias menor y mayor respectivamente).	$AgNO_3$ Nitrato argéntico ⁽²⁾ $Fe_2(TeO_4)_3$ Telurato férrico ⁽³⁾ $Pt(ClO)_4$ Hipoclorito platinico ⁽⁴⁾ $CaCO_3$ Carbonato cálcico ⁽⁵⁾ $Sn(SO_3)_2$ Sulfito esténnico ⁽⁶⁾ $CoPO_4$ Fosfato cobáltico ⁽⁷⁾
	Como la nomenclatura tradicional, pero indicando la valencia del metal mediante la notación de Stock (número romano entre paréntesis).	$AgNO_3$ Nitrato de plata
		$Fe_2(TeO_4)_3$ Telurato de hierro (III)
		$Pt(ClO)_4$ Hipoclorito de platino (IV)
		$CaCO_3$ Carbonato de calcio
		$Sn(SO_3)_2$ Sulfito de estaño (IV)
Nomenclatura Stock (Honors)		$CoPO_4$ Fosfato de cobalto (III)

Nomenclatura sistemática (Honors)	El nombre del oxoácido entre corchetes precedido de un prefijo numérico que indica el subíndice $n^{(a)}$ y sustituyendo "hidrógeno" por el nombre del metal precedido por el prefijo numérico que indica el número de átomos del metal.	$AgNO_3$	Trioxonitrato (V) de plata
		$Fe_2(TeO_4)_3$	Tris[tetraoxotelurato (VI)] de diFe
		$Pt(ClO)_4$	Tetrakis[oxoclorato (I)] de Pt
		$CaCO_3$	Trioxocarbonato (IV) de Ca
		$Sn(SO_3)_2$	Bis[trioxosulfato (IV)] de Sn
		$CoPO_4$	Tetraoxofosfato (V) de Co

^(a) Los subíndices a , b y c son los mismos que los del oxoácido del cual proceden. Si los subíndices a y n son divisibles por un mismo número, deben simplificarse.

^(b) Deriva del ácido nítrico (HNO_3)

^(c) Deriva del ácido hiposulfuroso (H_2SO_2)

^(d) Deriva del ácido telurico (H_2TeO_4)

^(e) Deriva del ácido carbónico (H_2CO_3)

^(f) Deriva del ácido sulfuroso (H_2SO_2). Está simplificado.

^(g) Deriva del ácido fosfórico (H_3PO_4). Está simplificado.

^(h) Para no confundirlos con los que indican el número de oxígenos se emplean los prefijos bis- (2), tris- (3), tetrakis- (4).

⁽ⁱ⁾ Cuando el subíndice n es 1, se prescinde del paréntesis en la fórmula y no se usa prefijo ni corchetes.

EJERCICIOS: ORISALES

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA
$Cu(NO_3)_2$			
$NaBrO_4$			

MgSO_4			
$\text{Pb}(\text{CO}_3)_2$			
AlBO_3			
	Fosfato magnésico		
	Sulfito ferrosol		
	Yodato áurico		
		Clorato de hierro (III)	
		Nitrito de calcio	
		Carbonato de cobre (II)	

			Heptaóxodisulfato (VI) de dilíto
			Bis[tetraoxomanganato (VII)] de ní
			Bis[dioxonitrato (III)] de berilio