

Clase Interactiva - Standard
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	$Me_n(X_2O_3)_n$ ⁽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).	$AgNO_3$ $Fe_2(TeO_4)_3$ $Pt(ClO_4)_4$ $CaCO_3$ $Sn(SO_4)_2$ $CoPO_4$	Nitrato argéntico ⁽²⁾ Telurato férrico ⁽³⁾ Hipoclorito platínico ⁽⁴⁾ Carbonato cálcico ⁽⁵⁾ Sulfito estánnico ⁽⁶⁾ Fosfato cobáltico ⁽⁷⁾
Nomenclatura Stock (Honors)	Como la nomenclatura tradicional, pero indicando la valencia del metal mediante la notación de Stock (número romano entre paréntesis).	$AgNO_3$ $Fe_2(TeO_4)_3$ $Pt(ClO_4)_4$ $CaCO_3$ $Sn(SO_4)_2$ $CoPO_4$	Nitrato de plata Telurato de hierro (III) Hipoclorito de platino (IV) Carbonato de calcio Sulfito de estaño (IV) Fosfato de cobalto (III)

Nomenclatura sistemática (Honors)	El nombre del oxoácido entre corchetes precedido de un prefijo numérico que indica el subíndice n ⁽¹⁰⁾ y sustituyendo "hidrógeno" por el nombre del metal precedido por el prefijo numérico que indica el número de átomos del metal.	Ag NO_3 <i>Trioxonitrato (V) de plata</i> $\text{Fe}_3[\text{TeO}_4]_3$ <i>Tris[tetraoxotelurato (VI)] de diFe</i> $\text{Pt}(\text{ClO})_4$ <i>Tetrakis[oxoclorato (II)] de Pt</i> Ca CO_3 <i>Trioxocarbonato (IV) de Ca</i> $\text{Sn}(\text{SO}_4)_2$ <i>Bis[trioxosulfato (IV)] de Sn</i> Co PO_4 <i>Tetraoxofosfato (V) de Co</i>
--	--	--

⁽¹⁰⁾ 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.

⁽¹¹⁾ Deriva del *ácido nítrico* (HNO_3)

⁽¹²⁾ Deriva del *ácido hiposulfuroso* ($\text{H}_2\text{S O}_3$)

⁽¹³⁾ Deriva del *ácido telúrico* ($\text{H}_2\text{Te O}_4$)

⁽¹⁴⁾ Deriva del *ácido carbónico* (H_2CO_3)

⁽¹⁵⁾ Deriva del *ácido sulfuroso* (H_2SO_3). Está simplificado.

⁽¹⁶⁾ Deriva del *ácido fosfórico* (H_3PO_4). Está simplificado.

⁽¹⁷⁾ Para no confundirlos con los que indican el número de oxígenos se emplean los prefijos *bis*- (2), *tris*- (3), *tetrakis*- (4).

⁽¹⁸⁾ Cuando el subíndice n es 1, se prescinde del paréntesis en la fórmula y no se usa prefijo ni corchetes.

EJERCICIOS: OXISALES

FÓRMULA	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$			
NaBrO_4			

$MgSO_4$			
$Pb(CO_3)_2$			
$AlBO_3$			
	Fosfato magnésico		
	Sulfito ferrosol		
	Yodato áurico		
$Fe(ClO_3)_3$		Clorato de hierro (III)	
$Ca(NO_2)_2$		Nitrito de calcio	
$CuCO_3$		Carbonato de cobre (II)	

	Disulfato litico		Heptaoxodisulfato (VI) de litio
	Permanganato niqueloso		Bis[tetraoxomanganato (VII)] de Ni
	Nitrito berilico		Bis[dioxonitrato (III)] de berilio