

**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	$Me_n(X_nO_m)_n$ ( <sup>1</sup> ) <i>n</i> es la valencia del metal <i>Me</i>	
<b>Nomenclatura tradicional</b>	Como el del ácido del que proviene sustituyendo la terminación <i>-oso</i> por <i>-ito</i> e <i>-ico</i> por <i>-ato</i> + nombre del metal terminado en <i>-ico</i> (si actúa con valencia única) o con las terminaciones <i>-oso</i> o <i>-ico</i> (para las valencias menor y mayor respectivamente).	$AgNO_3$ Nitrato argéntico <sup>(4)</sup> $Fe_2(TeO_4)_3$ Telurato férrico <sup>(3)</sup> $Pt(ClO)_4$ Hipoclorito platinico <sup>(4)</sup> $CaCO_3$ Carbonato cálcico <sup>(3)</sup> $Sn(SO_3)_2$ Sulfito estánnico <sup>(6)</sup> $CoPO_4$ Fosfato cobáltico <sup>(7)</sup>
<b>Nomenclatura Stock (Honors)</b>	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) $CoPO_4$ Fosfato de cobalto (III)

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

<sup>(a)</sup> 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.

<sup>(b)</sup> Deriva del ácido nítrico ( $HNO_3$ )

<sup>(c)</sup> Deriva del ácido hiposulfuroso ( $H_2SO_3$ )

<sup>(d)</sup> Deriva del ácido telurico ( $H_2TeO_4$ )

<sup>(e)</sup> Deriva del ácido carbónico ( $H_2CO_3$ )

<sup>(f)</sup> Deriva del ácido sulfuroso ( $H_2SO_3$ ). Está simplificado.

<sup>(g)</sup> Deriva del ácido fosfórico ( $H_3PO_4$ ). Está simplificado.

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

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

EJERCICIOS: ORSALES

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

$MgSO_4$			
$Pb(CO_3)_2$			
$AlBO_3$			
	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 lítico		Heptaóxodisulfato (VI) de lítio
	Permanganato níqueloso		Bis[tetraoxomanganato (VII)] de Ni
	Nitrito berílico		Bis[dioxonitrato (III)] de berilio