

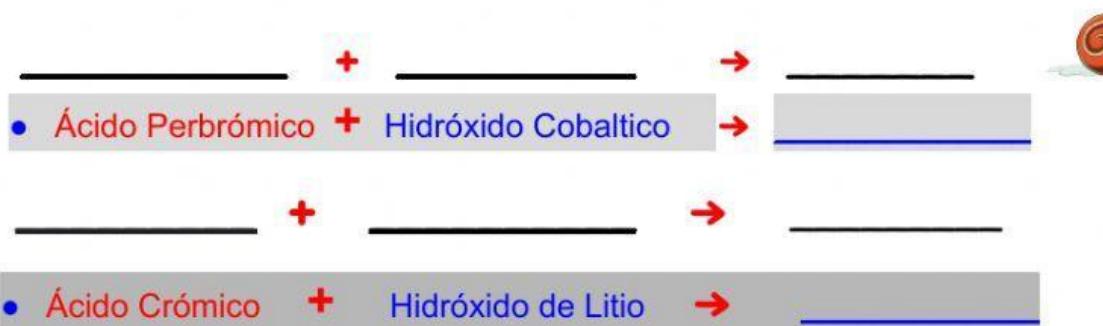
# SALES OXISALES



1. Marca (X) la opción correcta:

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	<input type="checkbox"/> Sulfato ferroso	$\text{AgNO}_3$	<input type="checkbox"/> Nitrito de plata
	<input type="checkbox"/> Sulfato férrico		<input type="checkbox"/> Nitrato de plata
	<input type="checkbox"/> Sulfito férrico		<input type="checkbox"/> Nitrito de Arsénico
$\text{Fe}(\text{ClO}_4)_3$	<input type="checkbox"/> Cloruro de Hierro (II)	$\text{CaCO}_3$	<input type="checkbox"/> Carbonato de Cal
	<input type="checkbox"/> Clorato férrico		<input type="checkbox"/> Carbonato de calcio
	<input type="checkbox"/> Perclorato de hierro (III)		<input type="checkbox"/> Carbonito de calcio

2. Formula lo siguiente:



3. Formula las sales oxisales que se formarán con cada anión y catión al unirse y luego nombrarlos como corresponde:

Cationes	Aniones	$\text{NO}_3^-$	$\text{SO}_4^{-2}$
$\text{Zn}^{+2}$	Formulación		
	Nombre de la sal		
$\text{Fe}^{+3}$	Formulación		
	Nombre de la sal		
$\text{Pb}^{+4}$	Formulación		
	Nombre de la sal		

Profesora de química: Jessica Gonzalo Simeon