

# SALES OXISALES



1. Marca (X) la opción correcta:

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	• Sulfato ferroso	$\text{AgNO}_3$	• Nitrito de plata
	• Sulfato férrico		• Nitrato de plata
	• Sulfito férrico		• Nitrito de Arsénico
$\text{Fe}(\text{ClO}_4)_3$	• Cloruro de Hierro (II)	$\text{CaCO}_3$	• Carbonato de Cal
	• Clorato férrico		• Carbonato de calcio
	• Perclorato de hierro (III)		• Carbonito de calcio

2. Formula lo siguiente:

\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_

• Ácido Perbrómico + Hidróxido Cobaltico → \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_

• Ácido Crómico + Hidróxido de Litio → \_\_\_\_\_



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

Aniones		$\text{NO}_3^-$	$\text{SO}_4^{-2}$
Cationes			
$\text{Zn}^{+2}$	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*