

## FICHA: OXISALES NEUTRAS

## NOMENCLATURA DE LAS OXISALES NEUTRAS

NOMBRE:

CAPACIDAD: IDENTIFICAR Y DAR NOMBRE A LAS SIGUIENTES SALES

I. OBSERVA LOS SIGUIENTES SUFIJOS Y PREFIJOS:

Nº OXIDACIÓN	EN ÁCIDOS		EN SALES (ANIÓN)	
MÍNIMO	PER -	-OSO	HIPO-	-ITO
MENOR		-OSO		-ITO
MAYOR		-ICO		-ATO
MAYIMO	PER -	-ICO	PER-	-ATO

II. DAR NOMBRE A LAS SIGUIENTES SALES QUE SE FORMARÁN DE LOS ANIONES Y CATIONES

CATIÓN	ANIÓN		
Ca <sup>+2</sup>	BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Bromato de calcio	Bromito de calcio
Na <sup>+</sup>	ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Hipoclorito de sodio	Hipoclorato de sodio
Al <sup>+3</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>-2</sup>	Sulfato de Aluminio	Sulfito de Aluminio
Mg <sup>+2</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>-3</sup>	Fosfito de magnesio	Fosfato de magnesio

III. Identificar los nombres de las siguientes formulas:

Ca(BrO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NaClO	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	Mg <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>
Hipoclorito de sodio	Bromato de calcio		
Fosfato de magnesio	Sulfato de Aluminio		