

## Soluciones de Formulación de oxosales

## 1. Formula las siguientes oxosales

Catión	Anión	Oxosal
Li <sup>+</sup>	BrO <sub>3</sub>	LiBrO <sub>3</sub>
Be <sup>2+</sup>	CIO <sub>3</sub>	Be(CIO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
Fe <sup>3+</sup>	IO <sub>2</sub>	Fe(IO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>
Cs⁺	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Cs <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>
Ni <sup>2+</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	NiSO <sub>4</sub>
Al <sup>3+</sup>	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Al <sub>2</sub> (SO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
Na⁺	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>
Ca <sup>2+</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>
Co <sup>3+</sup>	PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	CoPO <sub>3</sub>