

## ***Ejercicios de formulación***

MnSO<sub>4</sub>  
NiCO<sub>3</sub>  
NiSO<sub>4</sub>  
SrCrO<sub>4</sub>  
CuSO<sub>4</sub>  
NaHCO<sub>3</sub>  
Ag<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
NaHSO<sub>3</sub>  
H<sub>2</sub>MnO<sub>4</sub>  
HIO  
Mg<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>  
H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>  
HNO<sub>2</sub>  
KHCO<sub>3</sub>  
H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
HNO<sub>3</sub>  
NaClO<sub>3</sub>  
FeSO<sub>4</sub>  
Fe(HSO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  
KBrO<sub>3</sub>  
Al(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>  
Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  
IO<sub>4</sub><sup>-</sup>  
H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>  
Ni(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>  
Fe(ClO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>  
Li<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>  
Mg(HPO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>  
Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>

- Hidrogenosulfato de potasio
- Ácido yódico
- Nitrato de mercurio (II)
- Carbonato de níquel (II)
- Nitrato de aluminio
- Sulfato de aluminio
- Ácido hipobromoso
- Ácido silícico
- Cromato de hierro (III)
- Sulfito de plomo (IV)
- Dihidrogenofosfato de hierro (II)
- Ácido hipofosforoso
- Ácido sulfuroso
- Ion permanganato
- Ácido crómico
- Ácido arsénico

- Hidrogenocarbonato de sodio
- Cromato de calcio
- Ácido nítrico
- Ácido clórico
- Ion yodato
- Ácido fosforoso
- Hidrogenosulfito de hierro (II)
- Ion clorato
- Ácido perclórico
- Ácido peryodico
- Ion sulfato
- Ion hidrogenosulfato
- Ácido carbónico
- Ion clorito