




c.1 Une los siguientes cationes metálicos con el anión hidróxido para formar el hidróxido correspondiente.

Catión metálico	Anión	Fórmula	Nombre tradicional
$\text{Au}^{1+}$			
$\text{Pb}^{2+}$			
$\text{Ni}^{+2}$			
$\text{Co}^{3+}$			
$\text{Ca}^{2+}$			
$\text{Ni}^{3+}$			
$\text{Cu}^{1+}$			
$\text{Fe}^{3+}$			
$\text{Hg}^{1+}$			
$\text{Zn}^{2+}$			

c.2 Escribe la fórmula de los siguientes hidróxidos.

- a) hidróxido de calcio
- b) f) hidróxido cúprico
- c) hidróxido de cúproso
- d) hidróxido de magnesio
- e) hidróxido níqueloso
- f) hidróxido de cobaltico
- g) hidróxido de aluminio
- h) hidróxido auroso
- i) hidróxido de mercurioso
- j) hidróxido plúmbico

- Hg (OH)
- Au (OH)
- Co (OH)<sub>3</sub>
- Al (OH)<sub>3</sub>
- Cu (OH)
- Ca (OH)<sub>2</sub>
- Cu (OH)<sub>2</sub>
- Mg (OH)<sub>2</sub>
- Pb (OH)<sub>2</sub>
- Ni (OH)<sub>2</sub>

c.4 Completa la siguiente tabla colocando la fórmula o el nombre (tradicional o Stock) de los siguientes hidróxidos.

1.-RbOH		9.-Pb(OH) <sub>4</sub>	
2.- Cr(OH) <sub>2</sub>		10.-hidróxido de cesio	
3.- hidróxido de bario		11.-Cu(OH )	
4.-Sr(OH) <sub>2</sub>		12.-hidróxido cobaltoso	
5.-AgOH		13.-Hg(OH) <sub>2</sub>	
6.-hidróxido estánico		14.-Co(OH) <sub>3</sub>	
7.-hidróxido plumboso		15.-hidróxido níqueloso	
8.-hidróxido de Aurico		16.- hidróxido polonico	

Hidróxido de estroncio

Hidróxido argéntico

Sn (OH)<sub>4</sub>Pb (OH)<sub>2</sub>Au (OH)<sub>3</sub>Ba (OH)<sub>2</sub>

Cs(OH)

Hidróxido de rubidio

Hidróxido plúmbico

Co (OH)<sub>2</sub>

Hidróxido cuproso

Hidróxido hipocromoso

Po(OH)<sub>4</sub>

Hidróxido de cobaltico

Hidróxido mercurico

Ni (OH)<sub>2</sub>