



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

Catión metálico	Anión	Fórmula	Nombre tradicional
Au ¹⁺			
Pb ²⁺			
Ni ²⁺			
Co ³⁺			
Ca ²⁺			
Ni ³⁺			
Cu ¹⁺			
Fe ³⁺			
Hg ¹⁺			
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 cobáltico
- g) hidróxido de aluminio
- h) hidróxido auroso
- i) hidróxido de mercurioso
- j) hidróxido plúmbico

- Hg (OH)
- Au (OH)
- Co (OH)₃
- Al (OH)₃
- Cu (OH)
- Ca (OH)₂
- Cu (OH)₂
- Mg (OH)₂
- Pb (OH)₂
- Ni (OH)₂

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

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

Hidróxido de estroncio

Hidróxido argéntico

Sn (OH)₄Pb (OH)₂Au (OH)₃Ba (OH)₂

Cs(OH)

Hidróxido de rubidio

Hidróxido plúmbico

Co (OH)₂

Hidróxido cuproso

Hidróxido hipocromoso

Po(OH)₄

Hidróxido de cobaltico

Hidróxido mercurico

Ni (OH)₂