



Para establecer el nombre se indica el nombre del anión (**hidróxido**), seguido de la palabra “de” y al final el nombre del catión (**hierro(III)**). Por lo tanto el nombre Stock del compuesto es:

hidróxido de hierro(III)

c) Ejercicios para repasar hidróxidos.

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

Catión metálico	Anión	Fórmula	Nombre tradicional	Nombre Stock
Au^{3+}	OH¹⁻ HIDRÓXIDO			
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) hidróxido de cobre(II) _____
 c) hidróxido niqueloso _____
 d) hidróxido de aluminio _____
 e) hidróxido de mercurio(I) _____

- f) hidróxido cúprico _____
 g) hidróxido de magnesio _____
 h) hidróxido de cobalto(III) _____
 i) hidróxido auroso _____
 j) hidróxido plúmbico _____

c.3 Escribe el nombre (tradicional o Stock) de los siguientes hidróxidos.

- | | |
|------------------------------|------------------------------|
| a) LiOH _____ | f) Co(OH) ₃ _____ |
| b) Ni(OH) ₃ _____ | g) Pb(OH) ₂ _____ |
| c) Cu(OH) ₂ _____ | h) Fe(OH) ₃ _____ |
| d) Zn(OH) ₂ _____ | i) KOH _____ |
| e) Au(OH) ₃ _____ | j) HgOH _____ |

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.-CuOH	
4.-Sr(OH) ₂		12.-hidróxido cobaltoso	
5.-AgOH		13.-Hg(OH) ₂	
6.-hidróxido estánico		14.-Co(OH) ₂	
7.-hidróxido plumboso		15.-hidróxido niquelico	
8.-hidróxido de oro(III)		16.- hidróxido de bario	