


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 <sup>3+</sup>				
Pb <sup>2+</sup>				
Ni <sup>+2</sup>				
Co <sup>3+</sup>				
Ca <sup>2+</sup>				
Ni <sup>3+</sup>				
Cu <sup>1+</sup>				
Fe <sup>3+</sup>				
Hg <sup>2+</sup>				
Zn <sup>2+</sup>				

c.2 Escribe la fórmula de los siguientes hidróxidos.

- |                                   |                                    |
|-----------------------------------|------------------------------------|
| a) hidróxido de calcio _____      | f) hidróxido cúprico _____         |
| b) hidróxido de cobre(II) _____   | g) hidróxido de magnesio _____     |
| c) hidróxido níqueloso _____      | h) hidróxido de cobalto(III) _____ |
| d) hidróxido de aluminio _____    | i) hidróxido auroso _____          |
| e) hidróxido de mercurio(I) _____ | j) hidróxido plúmbico _____        |

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

- |                              |                              |
|------------------------------|------------------------------|
| a) LiOH _____                | f) Co(OH) <sub>3</sub> _____ |
| b) Ni(OH) <sub>3</sub> _____ | g) Pb(OH) <sub>2</sub> _____ |
| c) Cu(OH) <sub>2</sub> _____ | h) Fe(OH) <sub>3</sub> _____ |
| d) Zn(OH) <sub>2</sub> _____ | i) KOH _____                 |
| e) Au(OH) <sub>3</sub> _____ | 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) <sub>4</sub>	
2.- Cr(OH) <sub>2</sub>		10.-hidróxido de cesio	
3.- hidróxido de bario		11.-CuOH	
4.-Sr(OH) <sub>2</sub>		12.-hidróxido cobaltoso	
5.-AgOH		13.-Hg(OH) <sub>2</sub>	
6.-hidróxido estánico		14.-Co(OH) <sub>2</sub>	
7.-hidróxido plumboso		15.-hidróxido níquelico	
8.-hidróxido de oro(III)		16.- hidróxido de bario	