



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

| Catión metálico | Anión | Fórmula | Nombre tradicional |
|------------------|-------------------------------------|---------|--------------------|
| Au^{1+} | 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 $\text{Hg}(\text{OH})$
- b) f) hidróxido cúprico $\text{Au}(\text{OH})$
- c) hidróxido de cúproso $\text{Co}(\text{OH})_3$
- d) hidróxido de magnesio $\text{Al}(\text{OH})_3$
- e) hidróxido niqueloso $\text{Cu}(\text{OH})$
- f) hidróxido de cobaltico $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- g) hidróxido de aluminio $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- h) hidróxido auroso $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- i) hidróxido de mercurioso $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- j) hidróxido plúmbico $\text{Ni}(\text{OH})_2$

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 niqueloso | |
| 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