LICEO JUAN BAUTISTA CONTARDI GASTALDI

Unidad Técnica Pedagógica

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

Catión metálico	Anión	Fórmula	Nombre tradicional	
Au^{1+}	 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 — Hg (OH)

b) f) hidróxido cúprico — Au (OH)

c) hidróxido de cúproso — $Co(OH)_3$

d) hidróxido de magnesio — $Al(OH)_3$

e) hidróxido niqueloso — Cu (OH)

f) hidróxido de cobaltico — $Ca(OH)_2$

g) hidróxido de aluminio — $Cu(OH)_2$

h) hidróxido auroso — $Mg(OH)_2$

i) hidróxido de mercurioso — $Pb(OH)_2$

j) hidróxido plúmbico — $Ni(OH)_2$

LIVEWORKSHEETS

LICEO JUAN BAUTISTA CONTARDI GASTALDI

Unidad Técnica Pedagógica

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 niquéloso	
8.-hidróxido de Aurico		16.- hidróxido polonico	

Hidróxido de estroncio

Hidróxido argéntico

$Sn(OH)_4$

$Pb(OH)_2$

$Au(OH)_3$

$Ba(OH)_2$

Cs(OH)

Hidróxido de rubidio

Hidróxido plúmbico

$Co(OH)_2$

Hidróxido cuproso

Hidróxido hipocromoso

$Po(OH)_4$

Hidróxido de cobaltico

Hidróxido mercurico

$Ni(OH)_2$

LIVEWORKSHEETS