## a) Ejercicios para repasar sales haloideas

a.1 Une cada catión metálico con el anión no metálico correspondiente y completa la tabla.

Catión metálico	Anión no metálico	Fórmula	Nombre (tradicional o Stock)
K1+	Cl1-		iv
Co <sup>2+</sup>	Br <sup>1-</sup>		
Pb <sup>2+</sup>	Se <sup>2-</sup>		S.
Al <sup>3+</sup>	S <sup>2-</sup>		*
Hg <sup>2+</sup>	11-		*
Ni <sup>3+</sup>	Cl1-		
Cu <sup>1+</sup>	S <sup>2-</sup>		
Fe <sup>2+</sup>	1-		8
Hg <sup>1+</sup>	Br1-		
Zn <sup>2+</sup>	Se <sup>2-</sup>		

a.2 Escribe la fórmula de las sig	guientes sales haloideas.	
a) bromuro de sodio	f) cloruro auroso	
b) yoduro de zinc	g) selenuro de plomo(IV)	
c) yoduro niquélico	h) selenuro cobaltoso	
d) sulfuro de hierro(III)	i) bromuro de calcio	
e) fluoruro de litio	j) cloruro de cobre(I)	
	onal o Stock) de las siguientes sales haloideas.	
a) Bel <sub>2</sub>	f) AICI <sub>3</sub>	
b) CoBr <sub>2</sub>	g) AuF	
c) SnS	h) Ni <sub>2</sub> Te <sub>3</sub>	
d) AgCl	i) FeSe	
e) Pbla	i) Au <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	