

**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)
$K^{1+}$	$Cl^{1-}$		
$Co^{2+}$	$Br^{1-}$		
$Pb^{2+}$	$Se^{2-}$		
$Al^{3+}$	$S^{2-}$		
$Hg^{2+}$	$I^{1-}$		
$Ni^{3+}$	$Cl^{1-}$		
$Cu^{1+}$	$S^{2-}$		
$Fe^{2+}$	$I^{1-}$		
$Hg^{1+}$	$Br^{1-}$		
$Zn^{2+}$	$Se^{2-}$		

a.2 Escribe la fórmula de las siguientes sales haloideas.

- |                                 |                                |
|---------------------------------|--------------------------------|
| a) bromuro de sodio _____       | f) cloruro auroso _____        |
| b) yoduro de zinc _____         | g) selenuro de plomo(IV) _____ |
| c) yoduro níquelico _____       | h) selenuro cobaltoso _____    |
| d) sulfuro de hierro(III) _____ | i) bromuro de calcio _____     |
| e) fluoruro de litio _____      | j) cloruro de cobre(I) _____   |

a.3 Escribe el nombre (tradicional o Stock) de las siguientes sales haloideas.

- |                   |                     |
|-------------------|---------------------|
| a) $BeI_2$ _____  | f) $AlCl_3$ _____   |
| b) $CoBr_2$ _____ | g) $AuF$ _____      |
| c) $SnS$ _____    | h) $Ni_2Te_3$ _____ |
| d) $AgCl$ _____   | i) $FeSe$ _____     |
| e) $PbI_4$ _____  | j) $Au_2S_3$ _____  |