

Sección 3

1.- Xustifica que tipo de enlace presentan as seguintes substancias: a) H_2 b) HBr
c) KCl d) H_2S e) CO_2

2.- Xustifica a formación dos enlaces das substancias do exercicio anterior.

3.- Xustifica: a) Cal das substancias terá maior punto de fusión?
b) Cal/es conducirán a electricidade?
c) Cal/es serán gas?

4.- Formula e nomea os seguintes compostos:

Hidruro auroso	HgH_2
Ácido sulfhídrico	HCl
Metano	PH_3
Óxido de platino (II)	Ni_2O_3
Anhídrido fluórico	SeO_3
Hidróxido de cobre (II)	$Cr(OH)_2$
Ácido sulfúrico	H_3PO_3
Telururo cíncico	$FeBr_2$
Trioxiodato (V) de sodio	$Mn(NO_2)_3$
Sulfato amónico	$CoPO_4$