



**Cuestionario 3.6.5 (1)**

**Relaciones entre estructura y propiedades**

- 1) Agrupar las siguientes sustancias según el tipo de interacción y en base a ello ordenarlas en orden creciente de temperatura de fusión y ebullición:
  - a)  $\text{CCl}_4$ ,  $\text{LiF}$ ,  $\text{LiBr}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{SiC}$ ,  $\text{CsI}$
  - b)  $\text{Xe}$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{NO}$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{BrF}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{SiF}_4$
  
- 2) Clasificar las siguientes especies, dependiendo de su comportamiento eléctrico, como conductores, aislantes o semiconductores (indicando el tipo en este caso):  
Diamante, germanio, cloruro sódico a  $25^\circ\text{C}$ , silicio con 0.1 ppm de antimonio, grafito, mercurio y nitrato potásico fundido.
  
- 3) ¿Qué compuesto de cada uno de los siguientes pares tendrá mayor punto de fusión:
  - a)  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SiO}_2$
  - b)  $\text{SF}_6$ ,  $\text{SiO}_2$
  - c)  $\text{I}_2$ ,  $\text{Xe}$
  - d)  $\text{PCl}_3$ ,  $\text{SiO}_2$