



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) CCl_4 , LiF , LiBr , NH_3 , CH_4 , SiC , CsI
 - b) Xe , NaCl , NO , CaO , BrF , Al_2O_3 , 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°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) CO_2 , SiO_2
 - b) SF_6 , SiO_2
 - c) I_2 , Xe
 - d) PCl_3 , SiO_2