

UNIÓN ENTRE ÁTOMOS

Problema 418: Razona si se trata de un compuesto iónico, un compuesto covalente molecular, un cristal covalente o un metal:

- a) La sustancia A es líquida a temperatura ambiente y no conduce la electricidad.
- b) La sustancia B es sólida, buena conductora del calor, dúctil y maleable.
- c) La sustancia C es un sólido frágil, conductor en estado de fusión.
- d) La sustancia D es un sólido de alto punto de fusión, no conductor de la electricidad.

a) La sustancia A es líquida a temperatura ambiente y no conduce la electricidad.

Al ser líquida y no conductora solo puede ser un compuesto covalente molecular.

b) La sustancia B es sólida, buena conductora del calor, dúctil y maleable.

La ductilidad y maleabilidad son propiedades típicas de los metales, que se corroboran por las otras dos.

c) La sustancia C es un sólido frágil, conductor en estado de fusión.

Si conduce en estado de fusión y es frágil se trata de un compuesto iónico.

d) La sustancia D es un sólido de alto punto de fusión, no conductor de la electricidad.

Si tiene alto punto de fusión y no es conductor se trata de un cristal covalente