

Problema305: Razonar que tipo de enlace o fuerza de atracción se rompe al:

- a) Fundir bromuro de litio.
- b) Fundir monóxido de calcio.
- c) Disolver bromo molecular en tetracloruro de carbono.
- d) Evaporar agua.

a) Fundir bromuro de litio.

Al fundir bromuro de litio que forma una red cristalina iónica se rompen las interacciones que los iones establecen entre sí en la red cristalina, se mantienen los iones, pero estos iones ya no están ordenados en la red cristalina. Se rompen las interacciones electrostáticas entre los iones.

b) Fundir óxido de calcio.

Al fundir óxido de calcio que forma una red cristalina iónica se rompen las interacciones que los iones establecen entre sí en la red cristalina, se mantienen los iones, pero estos iones ya no están ordenados en la red cristalina. Se rompen las interacciones electrostáticas entre los iones.

c) Disolver bromo molecular en tetracloruro de carbono.

En el bromo, que es una molécula covalente apolar, al disolverla en un disolvente apolar como el tetracloruro de carbono se rompen las fuerzas de interacción entre las moléculas, estas fuerzas se llaman fuerzas de dispersión o de London.

d) Evaporar agua.

Al evaporar agua se rompen las interacciones que mantienen las moléculas de agua asociadas en el líquido, estas fuerzas las conocemos como enlace de hidrógeno.