

Problema 382: ¿Qué enlaces se rompen cuando se vaporiza el  $N_{2(l)}$ ?

El  $N_2$  es una molécula apolar, al ser los dos átomos que la forman iguales. Las interacciones entre moléculas apolares son un tipo de fuerzas de Van der Waals que conocemos como fuerzas de dispersión de London o interacciones dipolo instantáneo - dipolo inducido.

Los electrones de una molécula apolar de  $N_2$  se están moviendo dando lugar a dipolo instantáneos que inducen dipolo en otras moléculas próximas, estos dipolos que se pueden deshacer con facilidad justifican los puntos de fusión y ebullición de estas sustancias, que debieran ser algo más bajos si no se dieran estas interacciones.