

Hacer realidad la atracción

Instrucciones: Lee cada una de las afirmaciones y determina, a partir de lo que has aprendido, si la afirmación es correcta o incorrecta. Justifica por qué cada afirmación es correcta o incorrecta.

Afirmación: Cuanto más fuertes sean las atracciones entre los átomos o las moléculas, más energía se necesitará para separarlos.

Correcto / Incorrecto (marca uno)

Justificación: _____

Afirmación: Al establecerse un dipolo temporal en una molécula, induce un dipolo en todas las moléculas circundantes.

Correcto / Incorrecto (marca uno)

Justificación: _____

Afirmación: Las moléculas polares sólo tienen dipolos inducidos.

Correcto / Incorrecto (marca uno)

Justificación: _____

Afirmación: Los enlaces de hidrógeno son más fuertes que las fuerzas dipolo-dipolo, a pesar de no ser un verdadero enlace.

Correcto / Incorrecto (marca uno)

Justificación: _____

Afirmación: Las fuerzas de dispersión de Londres están presentes en todas las moléculas y átomos.

Correcto / Incorrecto (marca uno)

Justificación: _____
