

LA TEORÍA CINÉTICA

1. La materia puede presentarse en tres estados de agregación. ¿Cuáles son?
2. ¿Cómo son la forma y el volumen de un sólido? ¿Y de un líquido? ¿Y de un gas?
3. ¿Cuáles son las dos hipótesis básicas de la Teoría cinético-molecular?
4. Explica cómo se mueven las partículas de un sólido.
5. Explica cómo se mueven las partículas de un líquido.
6. Explica cómo se mueven las partículas de un gas.
7. ¿Cómo son las fuerzas de atracción entre las partículas de un sólido? ¿Y de un líquido? ¿Y de un gas?
8. Los gases y los líquidos no tienen forma fija. Explica este hecho teniendo en cuenta sus propiedades microscópicas.
9. Los sólidos y los líquidos tienen volumen constante, mientras que el volumen de los gases es variable. ¿Cómo puede explicarse esto desde el punto de vista microscópico?
10. ¿Existe alguna relación entre la temperatura de un cuerpo y el movimiento de sus partículas?
11. Cuando enfriamos un cuerpo su temperatura disminuye. Explica qué sucede desde el punto de vista microscópico.
12. ¿Cuál es la temperatura más baja que puede tener un cuerpo?
13. ¿Qué relación existe entre la escala de temperatura centígrada y la escala absoluta? ¿Cuál es la más utilizada por los científicos?
14. Expresa en kelvin las siguientes temperaturas:
a) $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ b) $100\text{ }^{\circ}\text{C}$ c) $-200\text{ }^{\circ}\text{C}$ d) $27\text{ }^{\circ}\text{C}$
15. Expresa en grados centígrados las siguientes temperaturas:
a) 303 K b) 323 K c) 0 K d) 25 K

