

Actividades Asignatura: Conocimiento del Medio en Educación Infantil.
Tema 5: Estados de Agregación

1. Diferencias, desde un punto de vista macroscópicos, entre los tres estados de la materia.

2. Marca con una cruz las frases que consideres correctas. Puedes añadir una explicación a tu respuesta si lo consideras oportuno.

- La ley de Boyle establece la relación entre la presión y el volumen.
- Las condiciones normales de un gas coinciden con las condiciones estándar.
- En 2 moles de un gas hay el doble de partículas que en 1 mol del mismo gas.
- La ley de Charles establece la relación entre la temperatura y el volumen.

3. Razone la certeza o falsedad del siguiente enunciado: "La temperatura de -273°C no se puede alcanzar".

4. Explica, con tus propias palabras, la teoría cinético molecular de los gases.

5. Razone la certeza o falsedad del siguiente enunciado: "A mayor temperatura mayor movimiento de las moléculas de un gas".

6. Razone la certeza o falsedad del siguiente enunciado: "Durante un cambio de estado, mientras coexisten los dos estados, la temperatura sigue subiendo para que acabe de producirse el cambio de estado".

7. Marca con una cruz las frases que consideres correctas. Puedes añadir una explicación a tu respuesta si lo consideras oportuno.

- El proceso de fusión implica el paso de sólido a líquido.
- La sublimación es el paso de gas a sólido.
- La entalpía es el calor absorbido por un sistema en cualquier cambio a presión constante.
- La entropía es la tendencia al mínimo desorden.

8. Explica, con tus propias palabras, el concepto de presión de vapor de un líquido.

9. ¿Qué es el punto de ebullición de un líquido?

10. Razone la certeza o falsedad del siguiente enunciado: "El punto triple es aquel en el que la temperatura de un líquido es el triple que su temperatura de evaporación".