



ESTADOS DE LA MATERIA

1. Indica dos características que permitan diferenciar un líquido de un gas.

2. Una de las propiedades de los sólidos es que tienen una forma definida y fija. ¿Quiere decir eso que un sólido jamás puede cambiar de forma? Explica claramente tu respuesta.

3. Teniendo en cuenta las propiedades de cada estado de agregación, clasifica razonadamente los siguientes casos:

- a) El vapor de agua que sale de un géiser.
- b) Un montón de arena.
- c) Una bola de plastilina.
- d) Un gel de baño.

4. Contesta las siguientes preguntas:

a) ¿Qué nombre reciben los cambios de estado entre sólido y líquido?

b) ¿Qué es la sublimación?

c) ¿En qué consiste la condensación?

5. Piensa en situaciones de la vida cotidiana y piensa ejemplos de:

Fusión:

Solidificación:

Condensación:

Vaporización:

6. ¿Qué significa que una sustancia como el alcohol tiene punto de ebullición de 78,5°C?

7. El punto de fusión de una marca de mantequilla es de 29°C ¿en qué estado se encuentra dentro del frigorífico (4°C)?

¿Qué ocurrirá al untarla en una tostada caliente?