

**Apellidos y nombre:** \_\_\_\_\_

1. Determina la densidad de la siguiente sustancia a partir de los siguientes datos:  $m = 900 \text{ g}$  y  $V = 0,002 \text{ m}^3$
2. Un material plástico tiene una densidad de  $0,75 \text{ g/cm}^3$ . ¿Qué volumen ocupan 10 kg de este material?
3. El punto de fusión del estaño es de  $232 \text{ }^\circ\text{C}$  y su punto de ebullición, de  $2602 \text{ }^\circ\text{C}$ .
  - a) ¿En qué estado se encontrará un trozo de estaño a la temperatura de  $200 \text{ }^\circ\text{C}$ ?
  - b) ¿En qué estado se encontrará un trozo de estaño a la temperatura de  $2000 \text{ }^\circ\text{C}$ ?
4. ¿En qué se diferencian los sólidos y los líquidos? ¿Y los líquidos y los gases?
5. ¿A qué cambio de estado corresponde cada una de las siguientes afirmaciones?
  - a) El vapor de agua se convierte en granizo.
  - b) Formación de gotas de rocío sobre las hojas en las madrugadas frías.
  - c) La formación de lluvia a partir del vapor de agua que hay en las nubes.
  - d) Cuando olemos la colonia que se ha puesto la compañera esta mañana.
  - e) Cuando derretimos un metal para fabricar monedas.
6. Indica cuáles son las principales partículas subatómicas, sus características (carga eléctrica y masa) y su ubicación en el átomo.
7. Indica el número de neutrones, protones y electrones que tiene un átomo cuyo número atómico es 18 y su número másico 40.
8. Haz un dibujo con los diferentes cambios de estado que existen y sus nombres respectivos.
9. Explica de qué dos maneras puede tener lugar el cambio de estado de líquido a gas.
10. Define elemento químico y compuesto químico poniendo dos ejemplos de cada uno.