

1. Clasifica las siguientes materias según su estado a temperatura ambiente: oxígeno, zumo, cartón, un anillo de oro, leche, un helado.
2. Escribe 5 ejemplos de sustancias sólidas, otras 5 de sustancias líquidas y 5 de sustancias gaseosas.
3. Di si es verdadero o falso. Razona tu respuesta:
  - a) Los líquidos son prácticamente incomprensibles.
  - b) Una sustancia en estado líquido no puede fluir.
  - c) la densidad de los sólidos es mayor que la de los gases.
  - d) los gases no se pueden comprimir.
  - e) Los sólidos tienen forma variable.
  - f) los sólidos se pueden expandir.
  - g) los gases tienen un volumen invariable.
4. El mercurio es un metal que tiene una temperatura de fusión de  $-39^{\circ}\text{C}$  y una temperatura de ebullición de  $65^{\circ}\text{C}$ . Dibuja, de forma aproximada, su gráfica de calentamiento.  
- ¿en qué estado se encuentra el mercurio a temperatura ambiente?
5. Observa los datos de la siguiente tabla:

t (min)	0	3	5	7	9	11
T ( $^{\circ}\text{C}$ )	-300	-130	-130	50	50	100

- a) representa en tu cuaderno su gráfica de calentamiento
  - b) indica los valores de la temperatura de fusión y de ebullición.
  - c) ¿en qué estado se encuentra la sustancia a temperatura y presión ambiente?
6. El cloruro de sodio tiene una temperatura de fusión de  $801^{\circ}\text{C}$  y una temperatura de ebullición de  $1413^{\circ}\text{C}$ . ¿ En qué estado se encuentra a  $400^{\circ}\text{C}$ ? ¿ Y a  $1000^{\circ}\text{C}$ ?