

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 incompresibles.
  - 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°C y una temperatura de ebullición de 65 °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 (°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 °C y una temperatura de ebullición de 1413 °C. ¿En qué estado se encuentra a 400°C? ¿Y a 1000°C?