

**Ejercicio 2.1.**

- a) Explica las diferencias entre evaporación y ebullición.
- b) ¿Qué diferencia existe entre licuación y condensación?

**Ejercicio 2.2.** Indica qué cambio de estado ocurre en cada una de las siguientes situaciones:

- a) El agua de un charco se seca.
- b) El aire de las botellas de los submarinistas
- c) La cera de una vela se derrite.
- d) Algunas mañanas se forma niebla.
- e) La escarcha que se forma sobre los cristales.
- f) La lava que sale de un volcán se enfría.
- g) Un joyero calienta el oro para hacer un anillo.
- h) El agua se calienta hasta 100 °C.

**Ejercicio 2.3.** ¿En qué estado de agregación se encontrarán las siguientes sustancias?

- a) Alcohol a 80 °C
- b) Oxígeno a - 220 °C
- c) Cobre a 1200 °C
- d) Agua a 364 K

**Ejercicio 2.4.** La temperatura de ebullición del butano es de - 0,5 °C. ¿Cómo es posible que esté en estado líquido en el interior de una bombona, a temperatura ambiente (20 °C)?