

# 7. Propiedades de las sustancias puras

## Recuerda

Todas las sustancias puras presentan un conjunto de propiedades características que permiten distinguirlas de las demás. Entre las propiedades que caracterizan una sustancia pura, las más utilizadas son:

- El punto de fusión.
- El punto de ebullición.
- La densidad.

En la siguiente tabla están reflejados los valores de densidad, punto de fusión y punto de ebullición de cuatro sustancias muy conocidas. Estos datos se han obtenido a una temperatura de 20 °C y a 1 atmósfera de presión. Basándote en los datos de la tabla, responde a las cuestiones que se proponen a continuación.

	Agua	Alcohol	Sal común	Oxígeno
Densidad (g/cm <sup>3</sup> )	1	0,79	2,17	0,0014
Punto de fusión (°C)	0	-117,3	801	-219
Punto de ebullición (°C)	100	78,5	1 413	-183

## Actividades

- 1** Indica cuál de esas cuatro sustancias tiene menor densidad y cuál es su valor.  
¿Qué sustancia es la más densa?

---



---



---

- 2** ¿En qué estado de agregación (sólido, líquido o gas) se encontrará el alcohol a 75 °C y a 1 atmósfera de presión?

---

- 3** ¿A qué temperatura pasará la sal común del estado sólido al líquido?

---

- 4** Indica en qué estado se encuentran estas cuatro sustancias a temperatura ambiente (aproximadamente 20 °C).

---



---



---



---