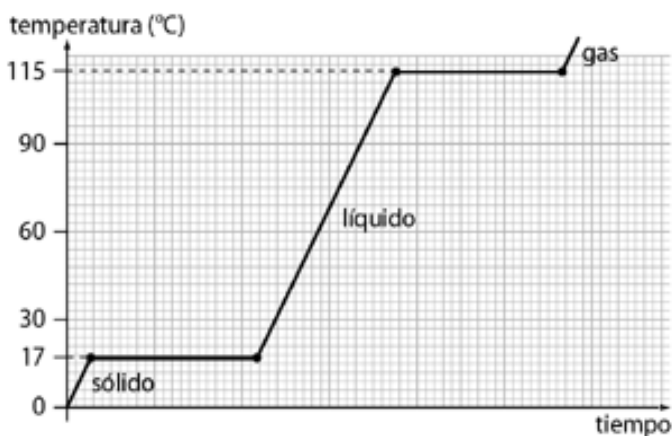


- Un barril pesa vacío 18,4 kg; lleno de aceite, 224 kg. Se desea saber su capacidad en litros, sabiendo que la densidad del aceite es de 920 Kg/m^3 (Rta: 223.5 litros)
- Calcula la densidad de un prisma de un material desconocido si su volumen es de medio litro y su masa es de 23,7 g. (Rta: 47.4 g/l)
- Sabiendo que la densidad del agua es de 1 kg/l , calcular:
 - el volumen, en cm^3 , ocupado por 450 g de agua (Rta: 450 mL)
 - la masa de 3,3 l de agua (Rta: 3.3 Kg)
- Usando factores de conversión cambia las siguientes unidades y expresa en notación científica:
 - 125 g/cm^3 a Kg/l (Rta: 125 Kg/l)
 - 34 m/s a Km/h (Rta: 122.4 Km/h)
 - $1,69 \text{ dam/min}$ a cm/s (Rta: 28.17 cm/s)
- Según la siguiente gráfica de una sustancia pura:



- ¿Qué cambios de estado tienen lugar?
- ¿Cuál es el punto de ebullición de esta sustancia?
- Indica el estado de agregación a -10°C , 30°C y 120°C

Rta: a) Cambios de estado: fusión y ebullición

b) 115°C

c) -10°C : sólido; 30°C : líquido; 120°C : gas

- El etanol (alcohol etílico) tiene un punto de fusión de -114°C y un punto de ebullición de 78°C . Sabiendo esto:

Indica el estado de agregación del etanol a -151°C , a 0°C , -13°C y a 348 K .

Rta: los estados son, respectivamente: sólido, líquido, líquido, líquido