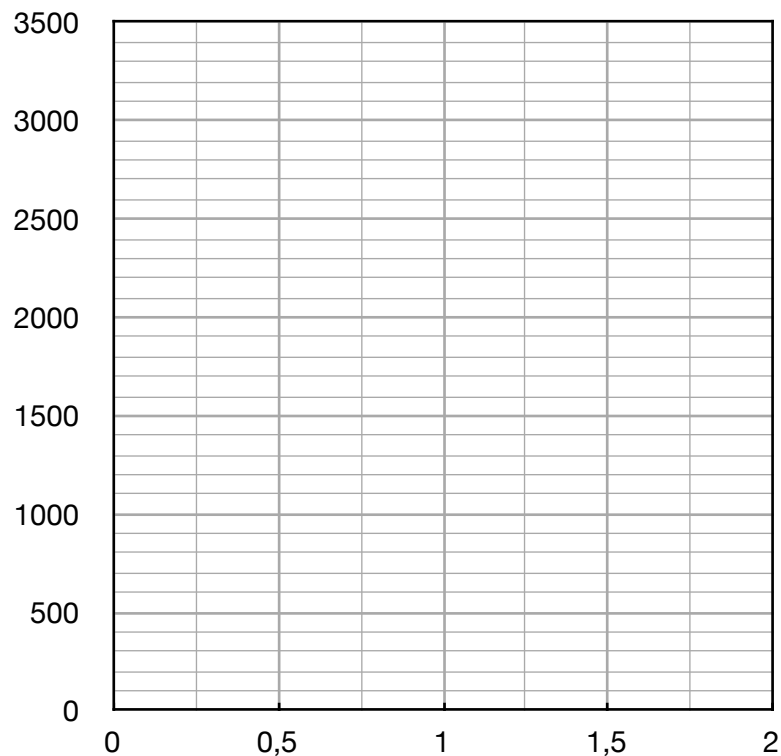


Apellidos y Nombre:

1. La masa de varios volúmenes del mismo material se mide y registra en la siguiente tabla:

Masa (kg)	0,25	0,50	0,75	1,00	1,25	1,50
Volumen (cm <sup>3</sup> )	500	1000	1500	2000	2500	3000

(a) Realiza la representación gráfica de la masa frente al volumen.



(b) ¿Cuál es la densidad de esa sustancia?

(c) Calcula numéricamente cuál es el volumen de 0,600 kg de ese material. Puedes comprobar la solución gráficamente.

2. Tenemos una disolución con 80 g de disolvente y 120 g de disolución y un volumen final de la disolución es de 100 mL, determina:

(a) la densidad de la disolución.

(b) la concentración en tanto por ciento en masa.

(c) la concentración en g/L.

3. Expresa las medidas que siguen en unidades del S.I.:

---

(a) 2 km/h

(b) 4 g/cm<sup>3</sup>

4. Un gas se encuentra en un recipiente de 10 L de volumen cuando la temperatura es de 27°C y la presión es de 1 atm. Se ha medido su densidad y se ha encontrado que es 0,005 g/L, responde:

(a) ¿Cuál sería el volumen si aumentamos la temperatura al doble manteniendo la presión constante?

(b) ¿Qué masa de gas tenemos en ese volumen de 10 L?

5. En la siguiente tabla copia el nombre del cambio de estado correspondiente e indica si en dicho cambio se produce una absorción o desprendimiento de energía.

CAMBIO DE ESTADO	NOMBRE	ABSORCIÓN/DESPRENDIMIENTO
SÓLIDO → LÍQUIDO		
SÓLIDO → GAS		
LÍQUIDO → SÓLIDO		
LÍQUIDO → GAS		
GAS → LÍQUIDO		
GAS → SÓLIDO		

---