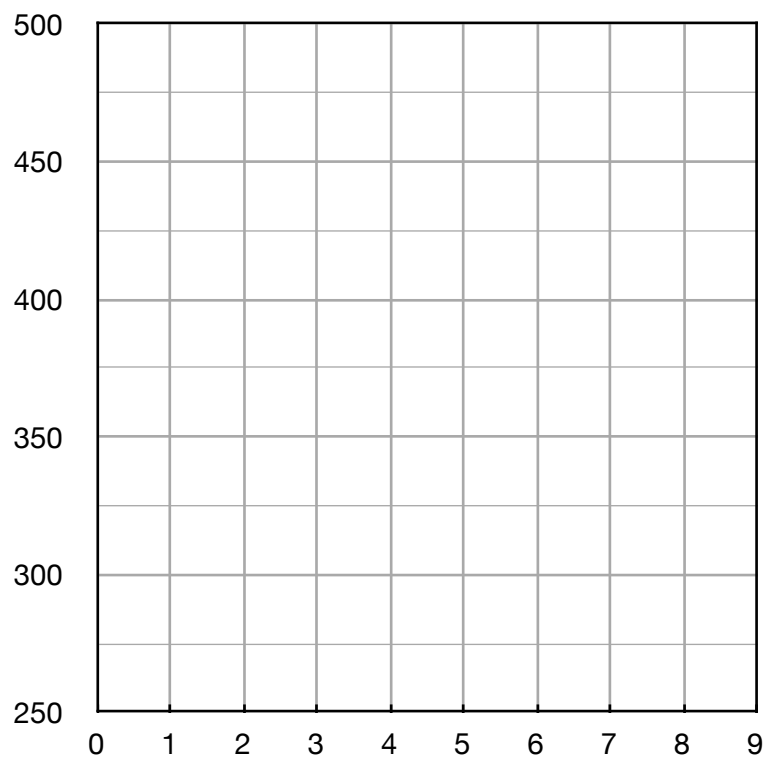

Apellidos y Nombre:

1. En un laboratorio se calienta agua desde estado sólido a estado líquido, resultando la siguiente tabla de valores:

Tiempo (min)	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9
Temperatura (K)	263	273	273	273	306	339	372	372	422	472

- (a) Realiza la representación gráfica de los resultados.



- (b) ¿Qué material de laboratorio se ha utilizado para la realización de la práctica y de las medidas?

- (c) ¿Cuál es la temperatura de ebullición de esa muestra en °C?

2. Explica por qué se seca la ropa.
3. Tenemos una disolución de sal en agua, con 40 g de soluto y 120 g de disolución y un volumen final de la disolución es de 115 mL, determina:

- (a) la densidad de la disolución.

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

(c) la concentración en g/L.

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

(a) 2 km/h

(b) $4 \text{ g} \cdot \text{cm}^2 / \text{ds}^2$

5. 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?
