

En el procesador de texto copia los siguientes ejercicios respetando el formato, la hoja debe ser tamaño **Legal**. Guarda el archivo como: **2ABC_APELLIDO_P12.odt** en carpeta de grupo. Recuerda guardar el archivo periódicamente.

Ciencias Físicas Segundo Año

- 1) Se calientan 100 cm³ de agua desde 20°C a 80°C.
- Calcula en Joule la cantidad de energía transferida.
 - Si se le comunica esa energía a 200ml de glicerina ¿Cuál es el ΔT experimentado si la densidad de la glicerina es de 1,26x10³ Kg/m³.
 - ¿Qué cantidad de energía cederán los 100 cm³ de agua al enfriarse de 80°C a 20°C?

a)
$$Q = m \cdot c_e \cdot \Delta T = 100g \cdot 1 \frac{cal}{g \cdot ^\circ C} \cdot 60^\circ C = 6000cal$$

$$\Delta T = T_f - T_i = 80^\circ C - 20^\circ C = 60^\circ C$$

$$Q = 6000cal \cdot 4,18 \frac{J}{cal} = 25080J$$

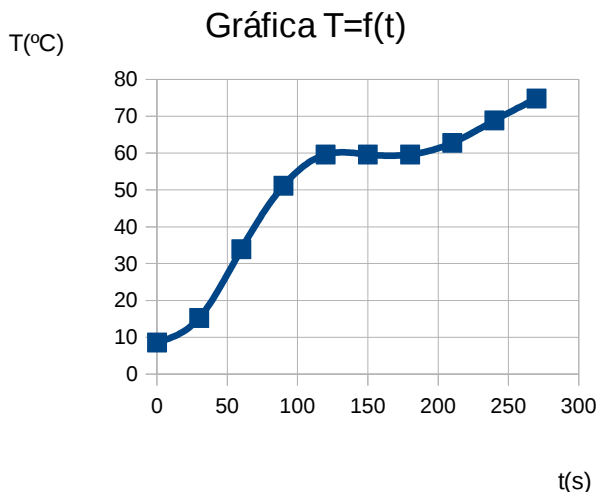
b)
$$D = \frac{m}{V} \Rightarrow m = D \cdot V = 1,26 \times 10^3 \frac{Kg}{m^3} \cdot 0,000200 m^3 = 0,252 Kg = 252g$$

c)
$$Q = m \cdot c_e \cdot \Delta T = 100g \cdot 1 \frac{cal}{g \cdot ^\circ C} \cdot (-60^\circ C) = -6000cal$$

2) Al calentar 10,0 g de una sustancia se han obtenido los siguientes datos:

- Gráfica T=f(t)
- ¿Cuál es el punto de fusión de la sustancia? 59,60 °C

Tiempo (s)	Temperatura (°C)
0	8,60
30	15,25
60	33,90
90	51,15
120	59,60
150	59,60
180	59,60
210	62,75
240	68,85
270	74,80



3) Realice un esquema que represente el CICLO DEL AGUA

