



PHYSICS

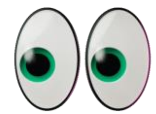
Chapter 11

4th
SECONDARY

CAMBIO DE FASE



 **SACO OLIVEROS**



LOS CAMBIOS DE FASE DE LA MATERIA

Observemos con atención el siguiente video:



Diga usted: ¿Cómo se da los diferentes cambios de fase en la materia?

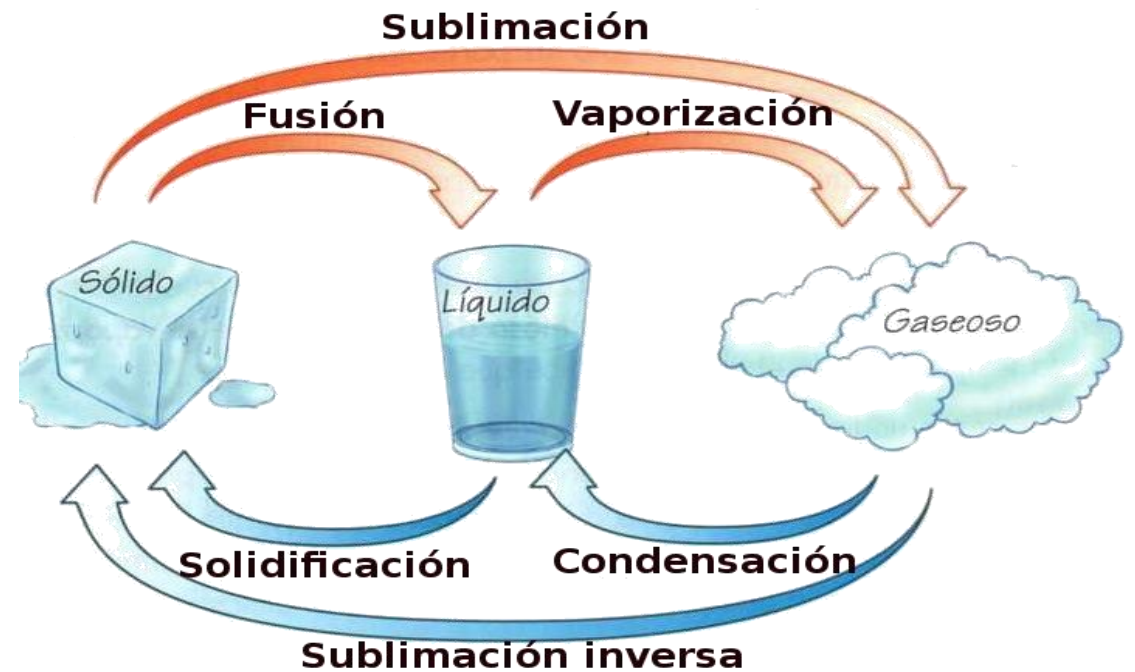
CAMBIO DE FASE

¿Qué es el cambio de fase?

Es el fenómeno que consiste en el reordenamiento molecular que experimenta una sustancia debido a la variación de su energía interna, manteniéndose constante la presión y temperatura.

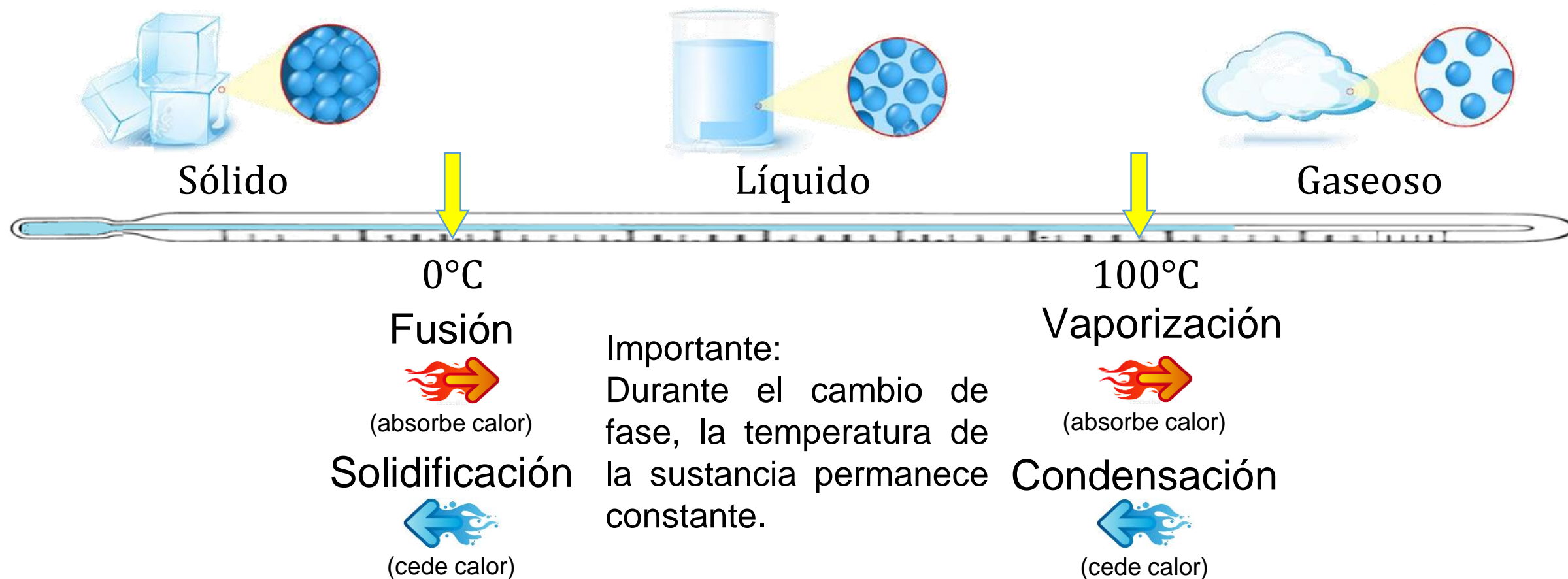
Para que se produzca este reordenamiento molecular es necesario que la sustancia absorba o ceda energía en forma de calor (calor de transformación).

Por ejemplo, para el agua, tenemos:



CAMBIOS DE FASE EN EL AGUA

Para la sustancia agua y a la presión de 1 atm, se tiene los cambios de fase:

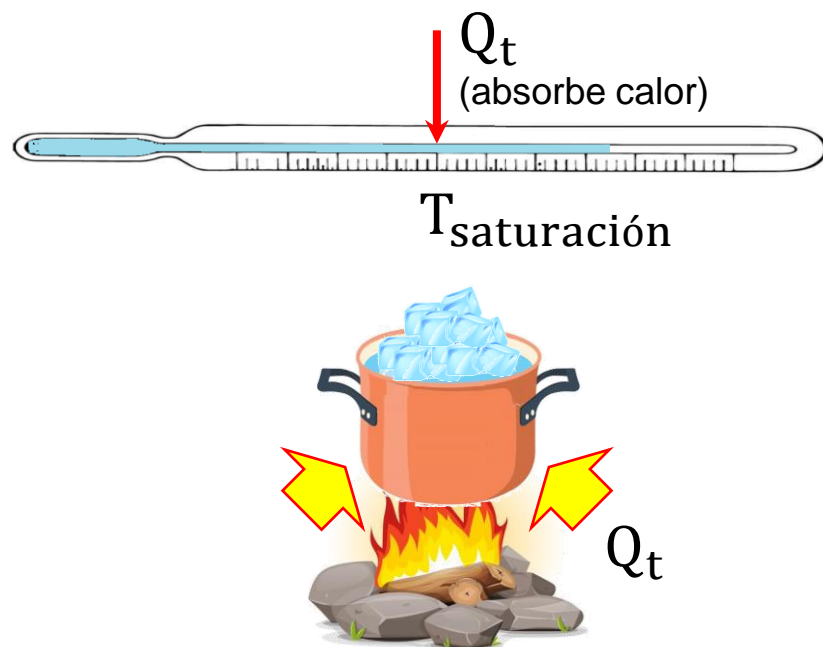


CALOR DE TRANSFORMACIÓN

¿Qué es el calor de transformación?

Es la cantidad de calor que debe de absorber o ceder toda sustancia, a la condición de saturación, para que cambie de fase.

Sea la experiencia:



El calor de transformación se calcula como:

$$Q_t = L_t m$$

Unidad: caloria(cal)

Siendo:

L_t : calor latente (cal/g)

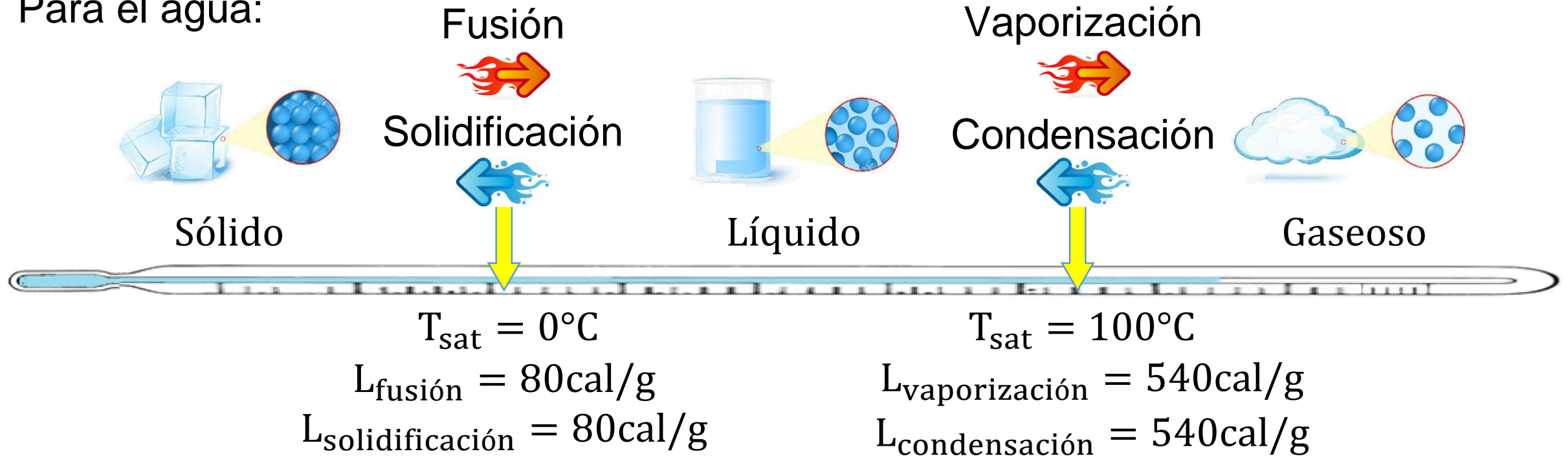
m : masa de la sustancia que se transforma (g)

CALOR LATENTE (L_t)

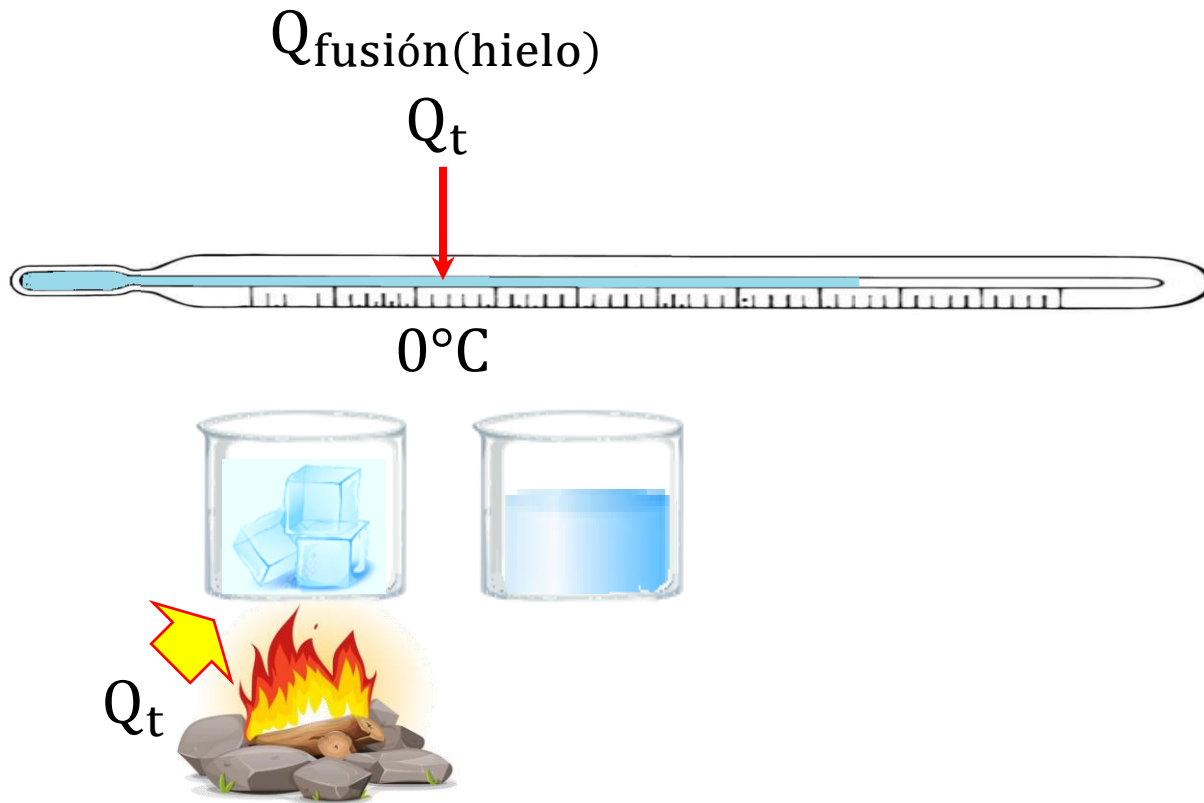
¿Qué es el calor latente?

El calor latente nos indica: “La cantidad de calor necesaria por cada 1g de una sustancia para cambiar de fase”.

Para el agua:



1. ¿Cuánto calor debe recibir 100g de H_2O sólido que se encuentra a 0°C , para que se fusione totalmente? ($L_F = 80\text{cal/g}$).

RESOLUCIÓN

La sustancia está en la condición de saturación ($T_{\text{sat}} = 0^\circ\text{C}$).

El calor de transformación 0°C es:

$$Q_{\text{fusión(hielo)}} = L_{\text{fusión(hielo)}} m$$

$$Q_{\text{fusión(hielo)}} = 80 \frac{\text{cal}}{\text{g}} \times 100\text{g}$$

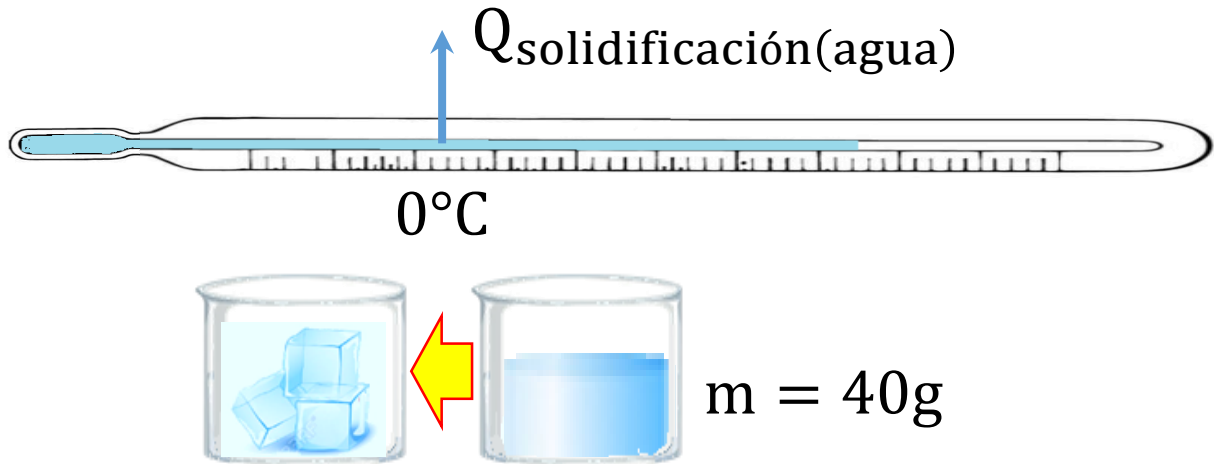
$$\therefore Q_{\text{fusión(hielo)}} = \mathbf{8000\text{cal}}$$

$$\therefore Q_{\text{fusión(hielo)}} = \mathbf{8\text{kcal}}$$

2. Se tiene 40 g de agua a 0 °C, se desea solidificar toda el agua,
($L_s = 80 \text{ cal/g}$)
a) se le debe sustraer o suministrar.
b) en que cantidad de calor.

RESOLUCIÓN

- Para solidificar el agua se le debe sustraer calor.



El calor de transformación es:

$$Q_{\text{sol(agua)}} = L_{\text{sol(agua)}}m$$

$$Q_{\text{sol(agua)}} = 80 \frac{\text{cal}}{\text{g}} \times 40\text{g}$$

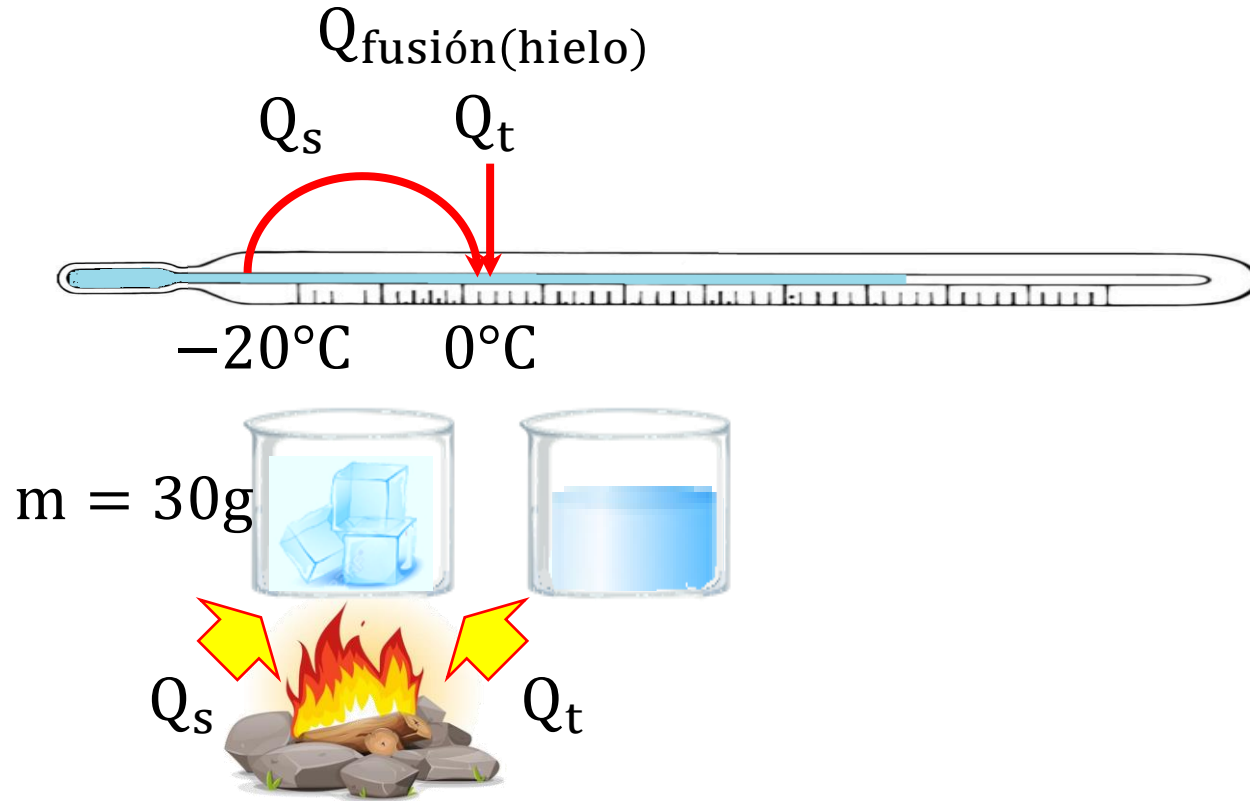
$$\therefore Q_{\text{sol(agua)}} = 3200\text{cal}$$

$$\therefore Q_{\text{sol(agua)}} = 3,2\text{kcal}$$

Se le debe sustraer 3,2 kcal

3. ¿Qué cantidad de calor se le debe suministrar a 30g de hielo a -20°C hasta fusionarlo completamente? ($C_{e(\text{Hielo})} = 0,5\text{cal/g}^{\circ}\text{C}$).

RESOLUCIÓN



El calor sensible de -20°C a 0°C es:

$$Q_{s(\text{hielo})} = c_{e(\text{hielo})} m \Delta T^*$$

$$Q_{s(\text{hielo})} = 0,5 \frac{\text{cal}}{\text{g}^{\circ}\text{C}} \times 30\text{g} \times 20^{\circ}\text{C} = 300\text{cal}$$

El calor de transformación a 0°C es:

$$Q_{\text{fusión}(\text{hielo})} = L_{\text{fusión}(\text{hielo})} m$$

$$Q_{\text{fusión}(\text{hielo})} = 80 \frac{\text{cal}}{\text{g}} \times 30\text{g} = 2400\text{cal}$$

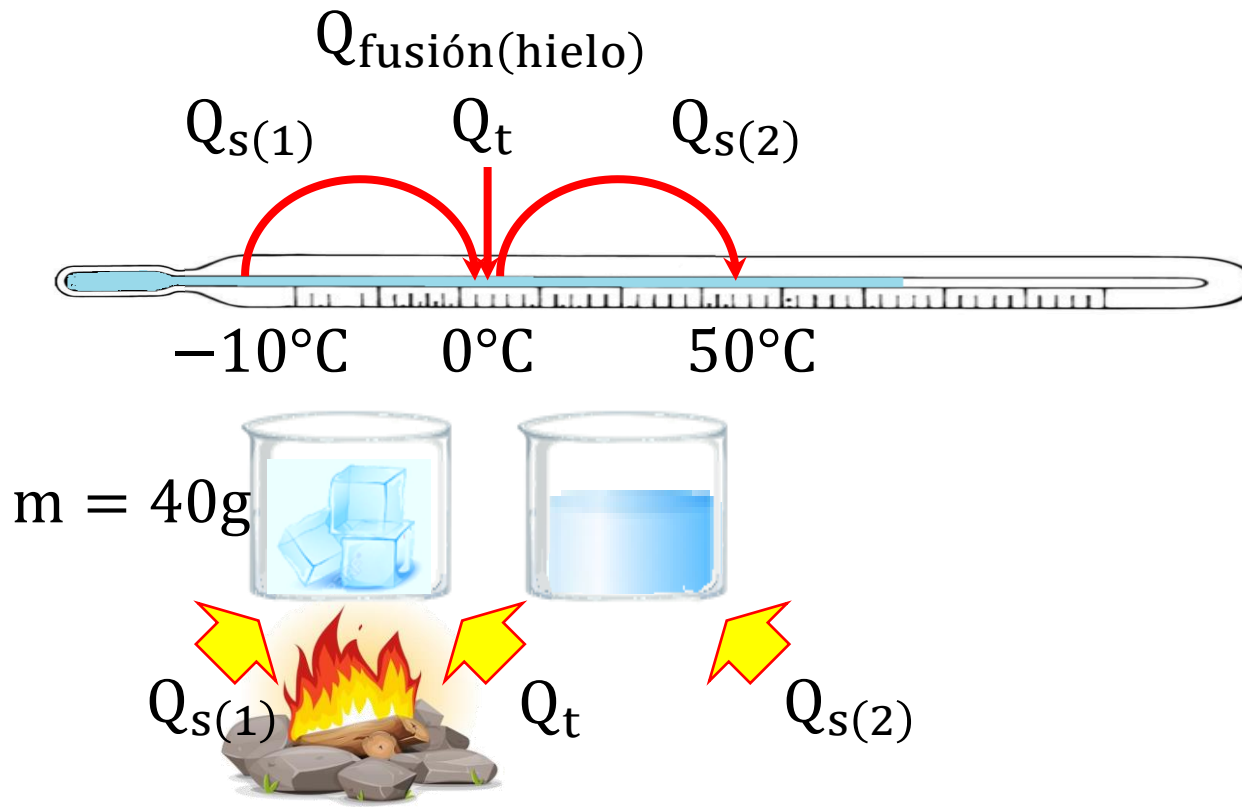
La cantidad de calor que se debe suministrar es:

$$Q^{\text{total}} = 300\text{cal} + 2400\text{cal}$$

$$\therefore Q^{\text{total}} = 2700\text{cal} = 2,7 \text{ kcal}$$

4. ¿Qué cantidad de calor debe ganar 40g de hielo a -10°C hasta obtener agua a 50°C ? ($C_{e(\text{agua})} = 1\text{cal/g}^{\circ}\text{C}$).

RESOLUCIÓN



El calor sensible de -10°C a 0°C es:

$$Q_{s(\text{hielo})} = 0,5 \frac{\text{cal}}{\text{g}^{\circ}\text{C}} \times 40\text{g} \times 10^{\circ}\text{C} = 200\text{cal}$$

El calor de transformación a 0°C es:

$$Q_{\text{fusión}(\text{hielo})} = 80 \frac{\text{cal}}{\text{g}} \times 40\text{g} = 3200\text{cal}$$

El calor sensible de 0°C a 50°C es:

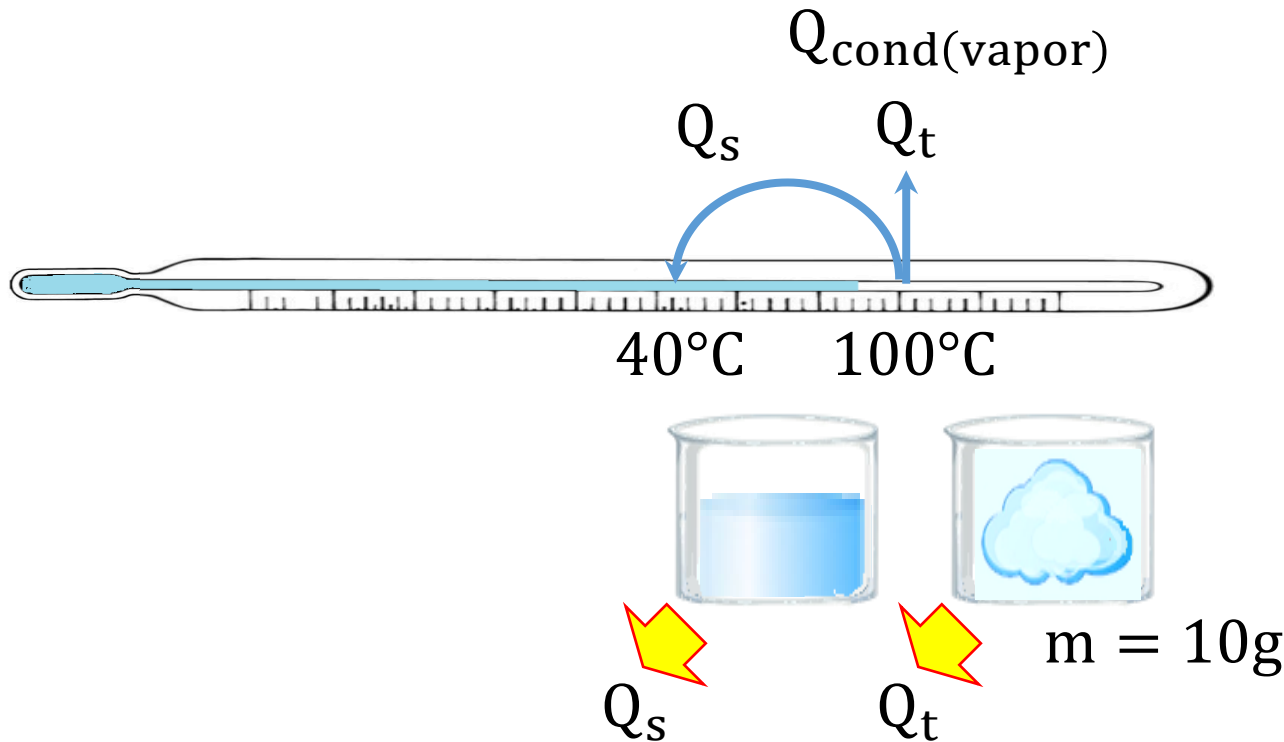
$$Q_{s(\text{agua})} = 1 \frac{\text{cal}}{\text{g}^{\circ}\text{C}} \times 40\text{g} \times 50^{\circ}\text{C} = 2000\text{cal}$$

El calor neto que se debe suministrar es:

$$\therefore Q^{\text{Neto}} = 5400\text{cal} \\ = 5,4 \text{ kcal}$$

5. Se tiene 10g de vapor de agua a 100°C en un recipiente el cual se desea transformar a fase líquida a una temperatura de 40°C ¿cual debe ser la cantidad de calor que se debe sustraer?

RESOLUCIÓN



El calor de transformación a 100°C es:

$$Q_{\text{cond(vapor)}} = L_{\text{cond(vapor)}} m$$

$$Q_{\text{cond(vapor)}} = 540 \frac{\text{cal}}{\text{g}} \times 10\text{g} = 5400\text{cal}$$

El calor sensible de 100°C a 40°C es:

$$Q_{\text{s(agua)}} = c_{\text{e(agua)}} m \Delta T^*$$

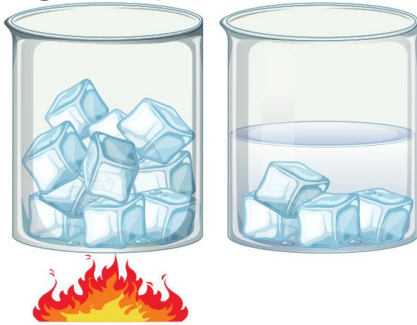
$$Q_{\text{s(agua)}} = 1 \frac{\text{cal}}{\text{g}^\circ\text{C}} \times 10\text{g} \times 60^\circ\text{C} = 600\text{cal}$$

La cantidad de calor que se debe sustraer es:

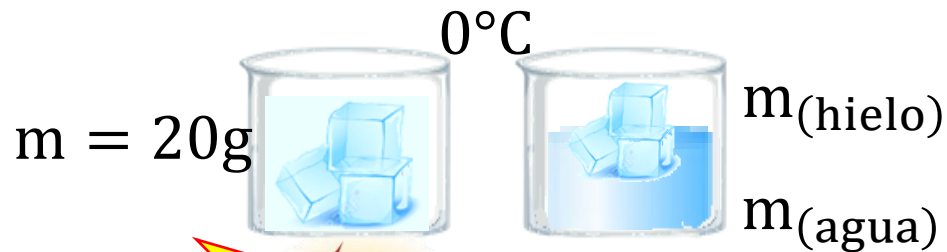
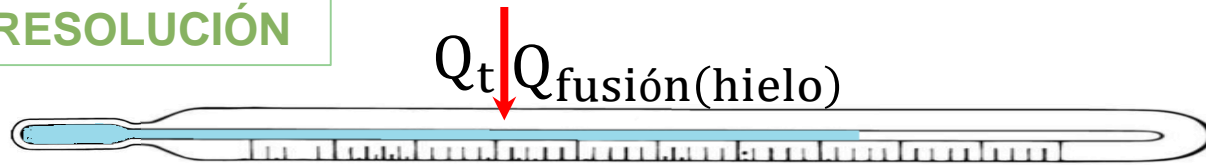
$$\therefore Q^{\text{total}} = 6000\text{cal}$$

$$\therefore Q^{\text{total}} = 6\text{kcal}$$

6. Se tiene 20g de hielo a 0°C en un recipiente de capacidad calorífica despreciable. Si se suministra 1,2kcal en forma de calor, determine la composición final en el recipiente (agua y hielo), respectivamente.



RESOLUCIÓN



$$Q_t = 1200\text{cal}$$

La sustancia está en la condición de saturación ($T_{\text{sat}} = 0^\circ\text{C}$).

El calor de transformación es:

$$Q_{\text{fusión(hielo)}} = L_{\text{fusión(hielo)}} m$$

$$1200\text{cal} = 80 \frac{\text{cal}}{\text{g}} \times m$$

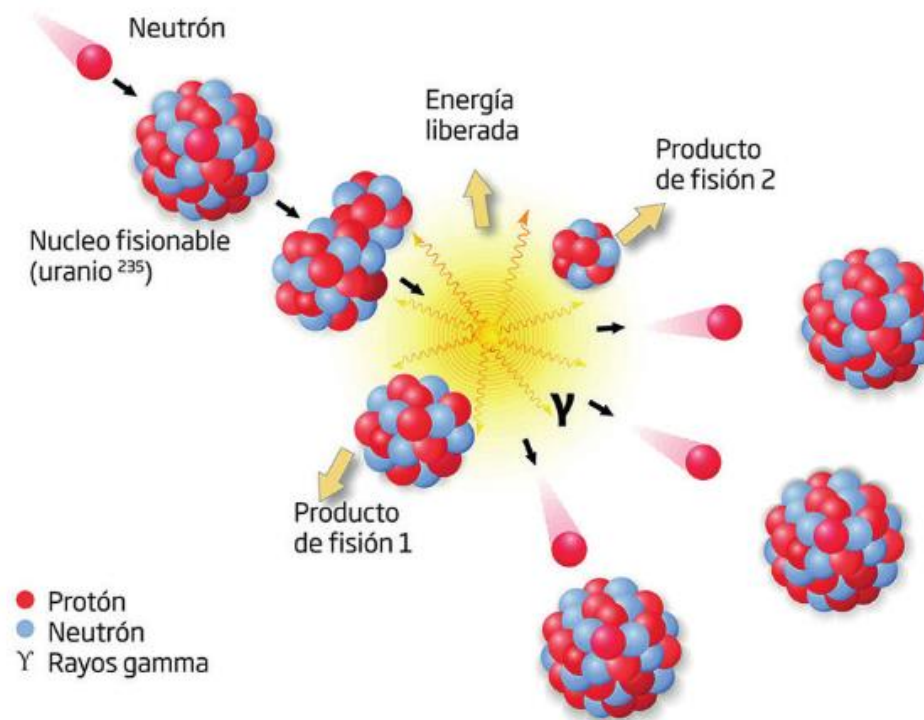
$$m = 15\text{g} \text{ (cantidad de hielo fundido)}$$

\therefore Composición final:

$$m_{(\text{agua})} = 15\text{g}$$

$$m_{(\text{hielo})} = 5\text{g}$$

7. Cuando un reactor nuclear se apaga el núcleo de uranio continua produciendo energía a una tasa de $12 \times 10^7 \text{ J}$ por segundo al fundirse, esto debido a la desintegración radiactiva. ¿Cuánto tiempo transcurre para que $2,5 \times 10^5 \text{ kg}$ de uranio se funda totalmente al alcanzar la temperatura de fusión de 1133°C ? ($L_{\text{fusión del uranio}} = 82,8 \text{ kJ/kg}$).



7. RESOLUCIÓN

$$T = 1133^{\circ}\text{C}$$



Por condición del problema:

$$12 \times 10^7 \text{ J} \quad \underline{\hspace{2cm}} \quad 1\text{s}$$

$$207 \times 10^8 \text{ J} \quad \underline{\hspace{2cm}} \quad t$$

$$t = \frac{207 \times 10^8 \text{ J} \times 1\text{s}}{12 \times 10^7 \text{ J}}$$

$$\therefore t = 172,5\text{s}$$

La sustancia está en la condición de saturación ($T_{\text{sat}} = 1133^{\circ}\text{C}$).

El calor de transformación a 1133°C es:

$$Q_{\text{fusión(uranio)}} = L_{\text{fusión(uranio)}} m$$

$$Q_{\text{fusión(uranio)}} = 82,8 \frac{\text{kJ}}{\text{kg}} \times (2,5 \times 10^5 \text{kg})$$

$$Q_{\text{fusión(uranio)}} = 207 \times 10^8 \text{J}$$



END

GRACIAS POR SU ATENCIÓN