



🔥 Ejercicio 10 (Completo y Mixto)

Una muestra de 200 g de hielo a $-5^{\circ}C$ se calienta hasta convertirse en agua a $50^{\circ}C$.

Datos:

$$c_{\text{hielo}} = 2100, \quad c_{\text{agua}} = 4180, \quad L_f = 334\,000$$

Calcula el calor total necesario considerando:

1. Calentamiento del hielo a $0^{\circ}C$
2. Fusión del hielo
3. Calentamiento del agua a $50^{\circ}C$