

Problema 931: ¿Qué cantidad de calor absorben 5kg de cobre cuando se calienta de 50°C a 200°C?
Dato $c(\text{Cu}) = 385 \text{ J} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

Podemos trabajar en °C ya que la diferencia de un grado centígrado equivale a la diferencia de un grado Kelvin.

$$Q = m \cdot c \cdot (T - T_0) = 5 \text{ kg} \cdot 385 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot ^\circ\text{C}} \cdot (200^\circ\text{C} - 50^\circ\text{C}) = 288.750 \text{ J} = \underline{288,75 \text{ kJ}}$$