

Problema 1121: ¿Qué cantidad de calor absorben 3kg de cobre cuando se calienta de 20°C a 80°C?
Dato $c(\text{Cu}) = 385\text{J}\cdot\text{kg}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$

$$Q = m \cdot c \cdot (t - t_0) = 3\text{kg} \cdot 385 \frac{\text{J}}{\text{kg}\cdot^{\circ}\text{C}} (80^{\circ}\text{C} - 20^{\circ}\text{C}) = \underline{\underline{69300\text{J}}} = \underline{\underline{69,3\text{kJ}}}$$