

Problema 1112: ¿Qué cantidad de calor absorben 500g de hielo cuando se calienta de -30°C a -5°C ?
Dato $c(\text{hielo}) = 2114\text{J}\cdot\text{kg}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$

$$Q = m \cdot c \cdot (T - T_0) = 0,5\text{kg} \cdot 2114 \frac{\text{J}}{\text{kg}\cdot^{\circ}\text{C}} [(-5^{\circ}\text{C}) - (-30^{\circ}\text{C})] = \underline{\underline{26425\text{J}}} = \underline{\underline{26,425\text{kJ}}}$$