

Problema 412: Que cantidade de calor absorben 500g de xeo cando se quenta de -30°C a -5°C ?
Dato $c(\text{xeo}) = 2114\text{J}\cdot\text{kg}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$

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