

Problema 1122: ¿Qué cantidad de calor absorben 5kg de hielo cuando se calienta de  $-30^{\circ}\text{C}$  a  $-5^{\circ}\text{C}$ ?  
Dato  $c(\text{hielo}) = 2114\text{J}\cdot\text{kg}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$

$$Q = m \cdot c \cdot (t - t_0) = 5\text{kg} \cdot 2114 \frac{\text{J}}{\text{kg}\cdot^{\circ}\text{C}} [(-5^{\circ}\text{C}) - (-30^{\circ}\text{C})] = \underline{\underline{264250\text{J}}} = \underline{\underline{264,25\text{kJ}}}$$