

Problema 1114: ¿Qué cantidad de calor desprende 1000 kg de agua cuando se enfrían de 30°C a 18°C? Dato  $c(\text{agua}) = 4180 \text{ J} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

$$Q = m \cdot c \cdot (T - T_0) = 1000 \text{ kg} \cdot 4180 \frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot ^\circ\text{C}} \cdot (18^\circ\text{C} - 30^\circ\text{C}) = \underline{-50.160.000 \text{ J}} = \underline{-50.160 \text{ kJ}}$$