

Problema 1124: ¿Qué cantidad de calor desprenden 1000kg de agua cuando se enfrían de 30°C a 18°C? Dato $c(\text{agua}) = 4180\text{J}\cdot\text{kg}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$

$$Q = m \cdot c \cdot (t - t_0) = 1000\text{kg} \cdot 4180 \frac{\text{J}}{\text{kg}\cdot^\circ\text{C}} (18^\circ\text{C} - 30^\circ\text{C}) = \underline{\underline{-50160000\text{J}}} = \underline{\underline{-50160\text{kJ}}}$$