PROBLEMAS DE FÍSICA Y QUÍMICA - 1º

CALOR Y TERMODINÁMICA



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

$$Q = m \cdot c \cdot (T - T_0) = 0.5 \text{kg} \cdot 2114 \frac{J}{\text{kg} \cdot {}^{\circ} C} [(-5^{\circ} C) - (-30^{\circ} C)] = \underline{\underline{26425 J}} = \underline{\underline{26.425 \text{kJ}}}$$