

1. Un trozo de hielo de 50 g a  $-10^{\circ}\text{C}$  se introduce en un calorímetro adiabático de 150 g, de manera que hielo y calorímetro están en equilibrio. A continuación sea añaden 100 g de agua a  $80^{\circ}\text{C}$ .
  - (a) Calcular la temperatura de equilibrio despreciando la capacidad calorífica del calorímetro
  - (b) Si la temperatura de equilibrio observada es de  $5^{\circ}\text{C}$  menos que la esperada. Calcular la capacidad calorífica del calorímetro.Datos: Calores específicos: hielo=  $0.5 \text{ cal}/^{\circ}\text{Cg}$ ; agua=  $1 \text{ cal}/^{\circ}\text{Cg}$ . Calor de fusión del hielo:  $80 \text{ cal/g}$ .