

Práctica N° 8: Calorimetría - Resultados

1. $Q = 248.3 \text{ kcal}$
2. a) 16.46 kcal ; b) $=42\%$; c) cambiaría (11 kcal). Y no puede ser ambas cosas
3. $Q = 1480 \text{ kcal}$
4. a) $T = 51.4^\circ\text{C}$, b) $Q_H = 7320 \text{ cal}$, $Q_{Al} = -2578 \text{ cal}$, $Q_A = 140 \text{ cal}$, $Q_v = -6136 \text{ cal}$ y $Q_c = 1256 \text{ cal}$
5. 6.94 g
6. 0°C con 1216 g de agua líquida y 283 g de hielo
7. a) $C_p = 0.34 \text{ cal/g}\cdot^\circ\text{K}$; b) 55.5 g