

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) $49.34 \text{ }^\circ\text{C}$ b) $Q_v = -5657 \text{ cal}$; $Q_h = 7217 \text{ cal}$; $Q_a = -66 \text{ cal}$; $Q_{Al} = -2669 \text{ cal}$;
 $Q_{cal} = 1174 \text{ cal}$
5. 6.94 g $Q_h = 21320 \text{ cal}$; $Q_a = -20000 \text{ cal}$; $Q_{Al} = -1320 \text{ cal}$
6. $0 \text{ }^\circ\text{C}$ 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