

---

Práctica N° 8: Calorimetría - Resultados

---

1.  $Q = 248.3 \text{ kcal}$
2. a)  $16.46 \text{ kcal}$  ; b)  $=42\%$ ; c) cambiaría ( $11 \text{ kcal}$ ). 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.  $6.94 \text{ g}$
6.  $0^\circ\text{C}$  con  $1216 \text{ g}$  de agua líquida y  $283 \text{ g}$  de hielo
7. a)  $C_p = 0.34 \text{ cal/g}\cdot^\circ\text{K}$  ; b)  $55.5 \text{ g}$