

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)  $49.34 \text{ }^\circ\text{C}$  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.  $6.94 \text{ g}$   $Q_h = 21320 \text{ cal}$ ;  $Q_a = -20000 \text{ cal}$ ;  $Q_{Al} = -1320 \text{ cal}$
6.  $0 \text{ }^\circ\text{C}$  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)  $55.5 \text{ g}$