

補充實驗 熱平衡

公式： $H=M \times S \times \Delta T$

甲：50 克熱水與 50 克冷水 記錄每分鐘的溫度變化 水的比熱是 $1.0 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$

	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
熱水											
冷水											

1. 熱水溫度變化 $\Delta T = (\quad)^\circ\text{C}$ ，
放熱 $H = (\quad)$ 卡
2. 冷水溫度變化 $\Delta T = (\quad)^\circ\text{C}$ ，
吸熱 $H = (\quad)$ 卡
3. 外界環境散失熱能(\quad)卡

乙：50 克熱水 與 50 克冷酒精 記錄每分鐘的溫度變化 酒精比熱是 $0.58 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$

	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
熱水											
冷酒精											

1. 熱水溫度變化 $\Delta T = (\quad)^\circ\text{C}$ ，
放熱 $H = (\quad)$ 卡
2. 冷酒精溫度變化 $\Delta T = (\quad)^\circ\text{C}$ ，
吸熱 $H = (\quad)$ 卡
3. 外界環境散失熱能(\quad)卡
4. **與甲實驗比較
冷酒精較冷水 (\quad) 增加溫度

丙：50 克熱酒精 與 50 克冷水 記錄每分鐘的溫度變化 酒精是 $0.58 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$

	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
熱酒精											
冷水											

1. 熱酒精溫度變化 $\Delta T = (\quad)^\circ\text{C}$ ，
放熱 $H = (\quad)$ 卡
2. 冷水溫度變化 $\Delta T = (\quad)^\circ\text{C}$ ，
吸熱 $H = (\quad)$ 卡
3. 外界環境散失熱能(\quad)卡
4. **與丙實驗比較
熱酒精較熱水 (\quad) 降低溫度