**中五化學 熱力學**

拔尖

**利用標準燃燒焓變計算標準反應焓變**

已知：

1. $∆H\_{c}^{∅}$[C2H2(g)] = -1299 kJ mol-1
2. $∆H\_{c}^{∅}$[H2(g)] = -285.8 kJ mol-1
3. $∆H\_{c}^{∅}$[C2H6(g)] = -1560 kJ mol-1

計算以下反應的標準反應焓變：

C2H2(g) + 2H2(g) C2H6(g)