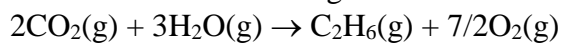
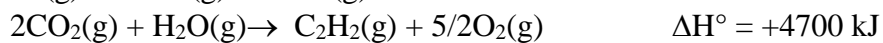


Esercizio 6

Calcolare il ΔU° della seguente reazione a 25°C



Dai seguenti dati:



$$\Delta H^\circ = -2\Delta H_1^\circ + \Delta H_2^\circ + \Delta H_3^\circ = 5660 \text{ kJ/mole}$$

$$\Delta U^\circ = \Delta H^\circ - \Delta nRT \quad \Delta n = -1/2 \quad \Delta U^\circ = 5661 \text{ kJ/mole}$$

Esercizio 8

La reazione è del primo ordine rispetto ad A ed a B

$$v = k[\text{A}][\text{B}] \quad k = 2.5 \text{ L} \times \text{moli}^{-1} \times \text{secondi}^{-1}$$