A34 *Calcula la variació d'entalpia de reacció estàndard per a la transformació:*

$$C(grafit) \rightarrow C(diamant)$$

a partir de les equacions següents:

$$1)\ C(grafit) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) \qquad \Delta H° = -393\,kJ$$

$$2)\ C(diamant) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) \qquad \Delta H° - 395\,kJ$$

$$C(grafit) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) \qquad \Delta H = \Delta H_1 = -393\,kJ/mol$$

$$CO_2(g) \rightarrow C(diamant) + O_2(g) \qquad \Delta H = -\Delta H_2 = 395\,kJ/mol$$

$$C(grafit) + O_2(g) + CO_2(g) \rightarrow CO_2(g) + C(diamant) + O_2(g) \qquad \Delta H = \Delta H_1 - \Delta H_2 = 2\,kJ/mol$$

$$C(grafit) \rightarrow C(diamant) \qquad \Delta H = 2\,kJ/mol$$