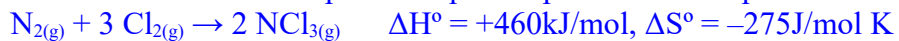


Problema 470: Estima a partir de que temperatura será espontánea a seguinte reacción:



Se o termo da entalpía é positivo e o termo da entropía negativo a **variación de enerxía libre é positiva a calquera temperatura, e por tanto a reacción non será espontánea a ningunha temperatura.**

$$\Delta G^\circ = \Delta H^\circ - T \cdot \Delta S^\circ$$

$$\Delta G^\circ = +460 \text{ kJ} - T \cdot (-0,275 \text{ kJ/K}) > 0$$