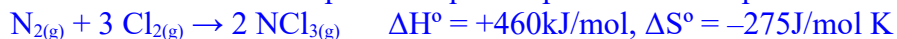


Problema 470: Estima a partir de qué temperatura será espontánea la siguiente reacción:



Si el término de la entalpía es positivo y el término de la entropía negativo **la variación de energía libre es positivo a cualquier temperatura, y por tanto la reacción no será espontánea a ninguna temperatura.**

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

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