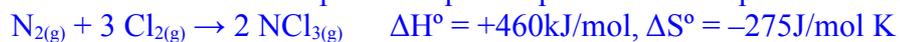


Problema431: Estima a partir de qué temperatura será espontánea la siguiente reacción:



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.

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

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