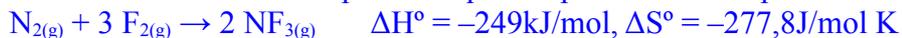


TERMOQUÍMICA

Problema 0569: Estima a partir de qué temperatura será espontánea la siguiente reacción:



Suponiendo que estos valores no varían apreciablemente con la temperatura podemos calcular a qué temperatura la reacción estará en equilibrio,  $\Delta G = 0$

$$\begin{aligned} \Delta G^\circ &= \Delta H^\circ - T \Delta S^\circ \\ 0 &= \Delta H^\circ - T \Delta S^\circ \\ T &= \frac{\Delta H^\circ}{\Delta S^\circ} = \frac{-249000 \text{J}}{-277,8 \frac{\text{J}}{\text{K}}} = \underline{\underline{896,3 \text{K}}} = \underline{\underline{623,3^\circ \text{C}}} \end{aligned}$$

Como el término de la entalpía es negativo y el de la entropía positivo, a temperaturas más bajas de  $623,3^\circ \text{C}$  el término de la entropía será menor que el término de la entalpía y así la variación de energía libre será negativa, y por tanto la reacción será espontánea.