

Problema 472: Estima a partir de qué temperatura será espontánea la siguiente reacción:



Si el término de la entalpía es negativo y el término de la entropía positivo **la variación de energía libre es negativa a cualquier temperatura, y por tanto la reacción será espontánea a cualquier temperatura.**

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

$$\Delta G^\circ = -2.044,7 \text{kJ} - T \cdot (+0,1013 \text{kJ/K}) < 0$$