

Problema433: 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.

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

$$\Delta G^\circ = -2044,7\text{kJ} - T(+0,1013\text{kJ/K}) < 0$$