

Problema 472: Estima a partir de que temperatura será espontánea a seguinte reacción:



Se o termo da entalpía é negativo e o termo da entropía positivo a **variación de enerxía libre é negativa a calquera temperatura, e por tanto a reacción será espontánea a calquera temperatura.**

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

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