

$$b) \Delta G^\circ(T) = \Delta H^\circ(T) - T \Delta S^\circ(T)$$

$$\Delta G_{450}^\circ = \Delta H_{450}^\circ - 450 \times \Delta S_{450}^\circ$$

$$= -47,6 - 450 \times (-131,4) \cdot 10^3$$

$$= 11,53 \text{ kJ/mol}$$

3°//

$$\Delta G_{298}^\circ = -8,052 < 0 \Rightarrow \text{réaction spontanée}$$

$$\Delta G_{450}^\circ = 11,53 > 0 \text{ réaction impossible}$$

Page 8, Série 2