

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

$$= \mu_{\text{NH}_3}^\circ(l) - \underbrace{\mu_{\text{NH}_3}^\circ(s)}_0$$

$$\mu_{\text{NH}_3}^\circ(l) = \Delta_r G^\circ(T) \quad (\mu)$$

On $\Delta_r G^\circ(T) = \Delta_r H^\circ - T \Delta_r S^\circ$ Dans l'approximation d'Ellingham, $\Delta_r H^\circ$ et $\Delta_r S^\circ$ sont indépendantes de T (cf loi de Kirchoff HP)

$$\mu_{\text{NH}_3}^\circ(l) = \Delta_r H^\circ - T \Delta_r S^\circ$$

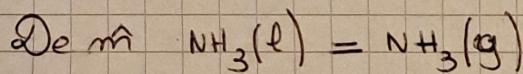
La transformation précédente est à l'équilibre pour $T = T_f$

$$\Delta_r G^\circ(T_f) = 0 = \Delta_r H_f^\circ - T_f \Delta_r S_f^\circ \Rightarrow \Delta_r S^\circ = \frac{\Delta_r H^\circ}{T_f}$$

$$\mu_{\text{NH}_3}^\circ(T) = \Delta_r H_f^\circ - \frac{T}{T_f} \Delta_r H_f^\circ = \Delta_r H^\circ \left(1 - \frac{T}{T_f}\right)$$

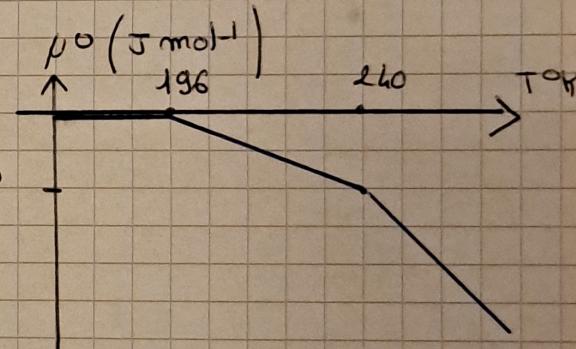
$$\text{Avec } \mu_{\text{NH}_3}^\circ(240\text{K}) = 6,2 \cdot 10^3 - 7,31 \text{ J mol}^{-1}$$

$$\mu_{\text{NH}_3}^\circ(240\text{K}) = -1240 \text{ J mol}^{-1}$$



$$\begin{aligned} \Delta_r G^\circ(T) &= \mu_g^\circ(T) - \mu_l^\circ(T) \\ &= \Delta_r H_{cup}^\circ - T \Delta_r S_{cup}^\circ \end{aligned}$$

$$\text{avec } \Delta_r S^\circ = \frac{\Delta_r H_{cup}^\circ}{T_{cup}}$$



$$\Delta_r G^\circ(T) = \Delta_r H_{cup}^\circ - T \frac{\Delta_r H_{cup}^\circ}{T_{cup}} = \mu_g^\circ(T) - \mu_l^\circ(T)$$

$$\mu_g^\circ(T) = \Delta_r H_{cup}^\circ - T \frac{\Delta_r H_{cup}^\circ}{T_{cup}} + \mu_l^\circ(T)$$

$$\mu_g^\circ(T) = 29,5 \cdot 10^3 - 128T \text{ J mol}^{-1}$$

On peut écrire l'équation possible pour (1) $\frac{d \Delta_r G^\circ / T}{dT} = \frac{d \mu_l^\circ / T}{dT} = - \frac{\Delta_r H^\circ}{T^2}$

en intégrant entre T_f et T après séparation des variables,

$$d(\mu_l^\circ / T) = - \frac{\Delta_r H^\circ}{T^2} dT$$

$$\mu_l^\circ / T - \underbrace{\mu_l^\circ(T_f)}_{T_f} = \Delta_r H^\circ \left(\frac{1}{T} - \frac{1}{T_f} \right)$$

$$\mu_l^\circ(T) = \Delta_r H^\circ \left(1 - \frac{1}{T/T_f} \right)$$