

Základní vztahy pro Gibbsovu energii & chemickou rovnováhu

$$\Delta_r G = \Delta_r G^o + RT \ln Q \quad Q = \prod_j a_j^{\nu_j}$$

$$\Delta_r G^o = -RT \ln K; \quad K = \left\{ \prod_j a_j^{\nu_j} \right\}_{ROV} \quad \mu_j = \mu_j^o + RT \ln a_j$$

$$\Delta_r G^o = \Delta_r H^o - T \Delta_r S^o$$

$$a_j = \gamma_j \times \frac{m_j}{m^o}$$

$$\text{Rovnováha: } \Delta_r G = 0$$

kde $\gamma_j \rightarrow 1$ když $m_j \rightarrow 0$

znaménko $\Delta_r G = \mu_B - \mu_A$
& spontánnost reakce $A \rightarrow B$

$$dG = Vdp - SdT + \mu_1 dn_1 + \mu_2 dn_2 + \dots$$

