

第 1 回

スライド P.26 ノート P.12

図 1-14

ΔH°

↓

$\Delta_r H^\circ$

スライド P.18 ノート P.10

分圧 p_i の成分 i の化学ポテンシャル μ_i は, P_t を全圧として,

$$\mu_i = \mu_i^\circ + RT \ln(p_i/P_t) \quad (1.20)$$

とかける。つまり, 補正分は $RT \ln(p_i/P_t)$ である。

↓

分圧 p_i の成分 i の化学ポテンシャル μ_i は, 標準状態を1気圧として,

$$\mu_i = \mu_i^\circ + RT \ln p_i \quad (1.20)$$

とかける。つまり, 補正分は $RT \ln p_i$ である。