

ギブスの自由エネルギー変化 ΔG

$$\Delta G = -RT \ln K_{eq} \rightarrow K_{eq} = e^{-\Delta G / RT}$$

T: 温度

R: 気体定数

$\Delta G < 0$ のとき $K_{eq} > 1 \rightarrow$ 反応は自発的に進む

$$\Delta G = \Delta H - T\Delta S$$

ΔH : エンタルピー変化

ΔS : エントロピー変化

エントロピー: 「乱雑さ」

多くの場合 $\Delta G \approx \Delta H$