

6 平衡の移動

平衡の移動

- ルシャトリエの原理 (平衡移動の原理)
平衡の条件を変化させると、その変化を緩和する方向に平衡が移動する。

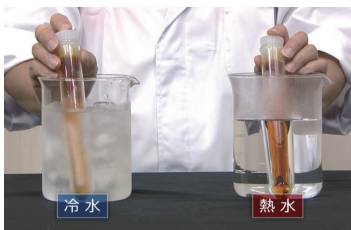
条件の変化と平衡の移動方向

減った物質の濃度が 増加 する方向	減	濃度	増	増えた物質の濃度が 減少 する方向
気体の総分子数が 増加 する方向	小	圧力	大	気体の総分子数が 減少 する方向
発熱 反応の方向	低	温度	高	吸熱 反応の方向

平衡の移動

- 実験の内容
 - I $2 \text{NO}_2 \rightleftharpoons \text{N}_2\text{O}_4$ の平衡について
 - a 温度を変化させる。
 - b 圧力を変化させる。
 - II $\text{NaCl}(\text{固}) \rightleftharpoons \text{Na}^+(\text{aq}) + \text{Cl}^-(\text{aq})$ の平衡について飽和食塩水にHClガスを触れさせる。

平衡の移動



平衡の移動

