

扱う反応



系全体のギブスエネルギー変化として,

$$(-\Delta G) = (-\Delta G)_{\text{rf}} + (-\Delta G)_{\text{ext}}.$$

各成分について,

$$\mathbf{n}_{\text{Jd}} = v_{\text{Ab}} \mathbf{n}_{\text{Ab}} + v_{\text{Ne}} \mathbf{n}_{\text{Ne}}$$

ここで,

$$\mathbf{n}_{\text{Jd}} = \begin{pmatrix} n_{\text{Na}}^{\text{Jd}} \\ n_{\text{Al}}^{\text{Jd}} \\ n_{\text{Si}}^{\text{Jd}} \end{pmatrix}, \mathbf{n}_{\text{Ab}} = \begin{pmatrix} n_{\text{Na}}^{\text{Ab}} \\ n_{\text{Al}}^{\text{Ab}} \\ n_{\text{Si}}^{\text{Ab}} \end{pmatrix}, \mathbf{n}_{\text{Ne}} = \begin{pmatrix} n_{\text{Na}}^{\text{Ne}} \\ n_{\text{Al}}^{\text{Ne}} \\ n_{\text{Si}}^{\text{Ne}} \end{pmatrix}$$

molar propotion を次のように定義する.

$$m_{\text{Ab}} = \frac{v_{\text{Ab}} \Omega_{\text{Ab}}}{v_{\text{Ab}} \Omega_{\text{Ab}} + v_{\text{Ne}} \Omega_{\text{Ne}}}, m_{\text{Ne}} = 1 - m_{\text{Ab}} = \frac{v_{\text{Ne}} \Omega_{\text{Ne}}}{v_{\text{Ab}} \Omega_{\text{Ab}} + v_{\text{Ne}} \Omega_{\text{Ne}}}$$

reaction front の Jd 接触における成長速度  $v$  と, Sym 接触における成長速度  $u$  について, 体積変化反応なので,  $u \neq v$ . 体積因子  $f_{\Omega}$  について,

$$v = u f_{\Omega}, f_{\Omega} = \frac{v_{\text{Ab}} \Omega_{\text{Ab}} + v_{\text{Ne}} \Omega_{\text{Ne}}}{\Omega_{\text{Jd}}}.$$

また反応のギブスエネルギー  $G_{\text{re}}$  について,

$$\Delta G_{\text{re}} = \Delta_r \bar{g} + \frac{2}{\lambda} f_{\Omega} \sigma = \frac{\Delta g}{\Omega_{\text{Jd}}} + \frac{2}{\lambda} f_{\Omega} \sigma$$

## Thermodynamic model for eutectoidal reactions

幅  $\delta$ , フラックス  $J_i$ , 成長速度  $u$ , 実効的濃度差  $S_i$  として,

$$\delta \frac{dJ_i}{dy} = u S_i^{\text{Ne}} \quad \left( 0 \leq y \leq \frac{\lambda}{2} m_{\text{Ne}} \right)$$

$$\delta \frac{dJ_i}{dy} = u S_i^{\text{Ab}} \quad \left( \frac{\lambda}{2} m_{\text{Ne}} \leq y \leq \frac{\lambda}{2} \right)$$

ここで

$$S_i^{\text{Ab}} = \frac{n_i^{\text{Jd}}}{\Omega_{\text{Jd}}} - f_{\Omega} \frac{n_i^{\text{Ab}}}{\Omega_{\text{Ab}}}, S_i^{\text{Ne}} = \frac{n_i^{\text{Jd}}}{\Omega_{\text{Jd}}} - f_{\Omega} \frac{n_i^{\text{Ne}}}{\Omega_{\text{Ne}}}$$

エネルギー散逸を  $Q_{\text{diff}}$  とすると,

$$Q_{\text{diff}} = \int_V \sum_i J_i X_i dV$$

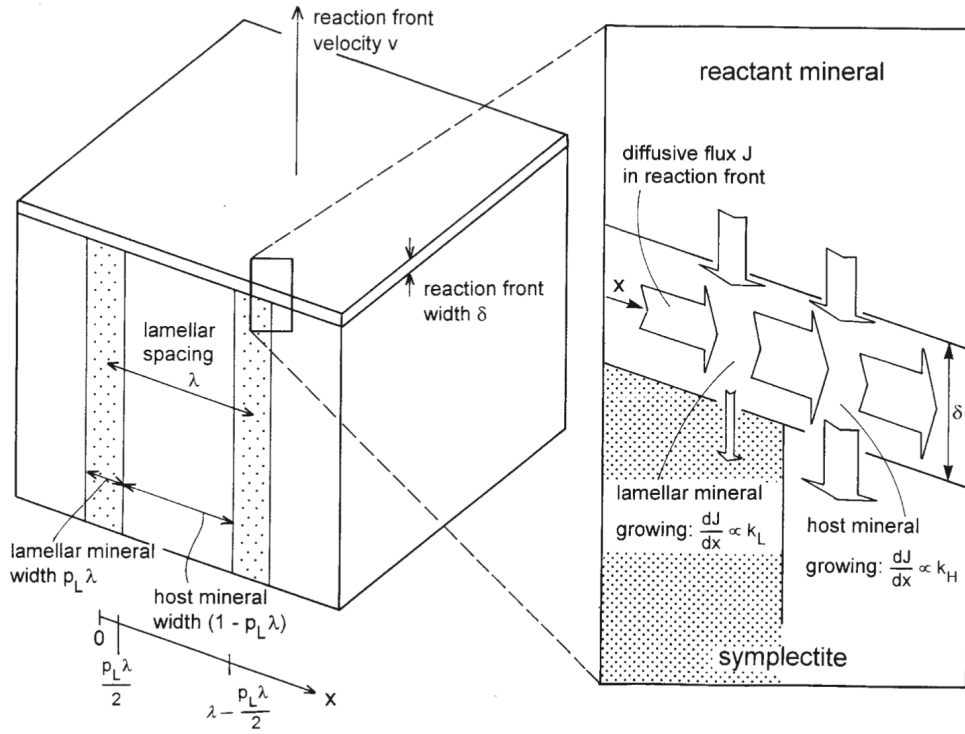


図1 lamellar mineral ( $=\alpha$ ) を Ne, host ( $=\beta$ ) を Ab とした

ここで  $J_i = \sum_j L_{ij} \frac{d\mu_j}{dx} \simeq L_{ii} \frac{d\mu_i}{dx} \therefore X_i = \frac{J_i}{L_{ii}}$ . また,  $J_i$  に関して積分をして,

$$J_i = \begin{cases} \frac{u}{\delta} S_i^{\text{Ne}} y & (0 \leq y \leq \frac{\lambda}{2} m_{\text{Ne}}) \\ \frac{u}{\delta} S_i^{\text{Ab}} \left(y - \frac{\lambda}{2}\right) & (\frac{\lambda}{2} m_{\text{Ne}} \leq y \leq \frac{\lambda}{2}) \end{cases}$$

ラメラ 1 ユニットあたりのエネルギー散逸を求めると,

$$\begin{aligned} Q_{\text{diff}} &= \int_0^\delta \int_0^{\frac{\lambda}{2}} \sum_i \frac{J_i^2}{L_{ii}} dx dy = \sum_i \int_0^\delta \left( \int_0^{\frac{\lambda}{2} m_{\text{Ne}}} \frac{u^2 (S_i^{\text{Ne}})^2}{\delta^2 L_{ii}} y^2 dy + \int_{\frac{\lambda}{2} m_{\text{Ne}}}^{\frac{\lambda}{2}} \frac{u^2 (S_i^{\text{Ab}})^2}{\delta^2 L_{ii}} \left(y - \frac{\lambda}{2}\right)^2 dy \right) \\ &= \sum_i \frac{u^2}{3\delta L_{ii}} \left( (S_i^{\text{Ne}})^2 \left(\frac{\lambda}{2} m_{\text{Ne}}\right)^3 - (S_i^{\text{Ab}})^2 \left(\frac{\lambda}{2} m_{\text{Ne}} - \frac{\lambda}{2}\right)^3 \right) \\ &= \sum_i \frac{u^2 \lambda^3}{24\delta L_{ii}} ((S_i^{\text{Ne}})^2 m_{\text{Ne}}^3 + (S_i^{\text{Ab}})^2 (1 - m_{\text{Ne}})^3) \end{aligned}$$

つまり界面  $1 \text{ m}^2$  あたりのエネルギー散逸は,

$$\begin{aligned}
Q_{\text{diff}} &= \sum_i \frac{u^2 \lambda^3}{24 \delta L_{ii}} ((S_i^{\text{Ne}})^2 m_{\text{Ne}}^3 + (S_i^{\text{Ab}})^2 (1 - m_{\text{Ne}})^3) / (\lambda/2) \\
&= \sum_i \frac{u^2 \lambda^2}{12 \delta L_{ii}} ((S_i^{\text{Ne}})^2 m_{\text{Ne}}^3 + (S_i^{\text{Ab}})^2 (1 - m_{\text{Ne}})^3) \\
&= u^2 \frac{\lambda^2}{\delta} \sum_i \frac{(S_i^{\text{Ne}})^2 m_{\text{Ne}}^3 + (S_i^{\text{Ab}})^2 (1 - m_{\text{Ne}})^3}{12} \\
&= u^2 \frac{\lambda^2}{\delta M_{\text{diff}}}.
\end{aligned}$$

ここで, 系のギブスエネルギーの変化を追うと, 外的な物質供給による変化  $(-\Delta G)_{\text{ext}}$  と, reaction front におけるギブスエネルギー変化  $(-\Delta G)_{\text{rf}}$  に分けられる.  $(-\Delta G)_{\text{ext}}$  は分解元の鉱物の反応速度  $v$  に比例すると考えられるので,

$$(-\Delta G)_{\text{ext}} = sv.$$

また,  $(-\Delta G)_{\text{rf}}$  は, reaction front 内の拡散による変化  $(-\Delta G)_{\text{diff}}$