Assuming a one atomic layer surface phase and considering equilibrium between bulk and surface phases, one can derive the following relation between surface composition and bulk composition. (B means "bulk" and ϕ means "surface". i means arbitrary solute elements while n

$$\frac{X_{i}^{\phi}}{X_{n}^{\phi}} = \frac{X_{i}^{B}}{X_{n}^{B}} e^{-\Delta G^{\text{avg}}/RT} \qquad \text{where} \quad \Delta G^{\text{seg}} = \left[{}^{o}G_{i}^{\phi} - {}^{o}G_{i}^{B}\right] - \left[{}^{o}G_{n}^{\phi} - {}^{o}G_{n}^{B}\right] + RT \ln \frac{\gamma_{i}^{\phi}\gamma_{n}^{B}}{\gamma_{n}^{\phi}\gamma_{i}^{B}}$$

Change the above equation into the following, more general multicomponent form:
$$X_i^{\emptyset} = \frac{X_i^B e^{-\Delta G_i^{ng} \cdot RT}}{1 + \sum_{j=1}^{n-1} X_j^B (e^{-\Delta G_j^{ng} \cdot RT} - 1)} \qquad \qquad \text{Hint: use} \quad \sum_{i=1}^{n-1} x_i^{\emptyset} x_n^B = \sum_{j=1}^{n-1} x_j^B x_n^{\emptyset} \, e^{-\Delta G_j^{ng} \cdot RT}$$

$$\frac{\chi_{\lambda}^{\phi}}{\chi_{n}^{\phi}} = \frac{\chi_{\lambda}^{B}}{\chi_{n}^{B}} e^{-\Delta G^{Seg}/RT}$$

$$\chi_{\lambda}^{\phi} = \frac{\chi_{n}^{\phi}}{\chi_{n}^{B}} \cdot \chi_{\lambda}^{B} e^{-\Delta G^{Seg}/RT}$$

$$\chi_{\lambda}^{\phi} = \frac{\chi_{n}^{\phi}}{\chi_{n}^{B}} \cdot \chi_{\lambda}^{B} e^{-\Delta G^{Seg}/RT}$$

$$\sum_{i=1}^{n-1} X_{i}^{\phi} X_{n}^{B} = \sum_{j=1}^{n-1} X_{j}^{B} X_{n}^{\phi} e^{-\Delta G_{j}^{SCS}/RT}$$

$$\sum_{i=1}^{n-1} X_{i}^{\phi} X_{n}^{g} + X_{n}^{\phi} X_{n}^{g} = \sum_{j=1}^{n-1} X_{j}^{g} X_{n}^{\phi} e^{-\Delta G_{ij}^{seg}/RT} + X_{n}^{\phi} X_{n}^{g}$$

$$\frac{X_n^{\phi}}{X_n^{B}} = \frac{\sum_{i=1}^{n-1} X_i^{\phi} + X_n^{\phi}}{\sum_{j=1}^{n-1} X_j^{g} e^{-\Delta G_j^{SEB}/RT} + X_n^{B}}$$

$$= \frac{\sum_{j=1}^{n-1} X_{j}^{B} e^{-\Delta G_{j}^{Seg}/RT} + X_{n}^{B} + \sum_{j=1}^{n-1} X_{j}^{B} - \sum_{j=1}^{n-1} X_{j}^{B}}{1}$$

$$= \frac{1}{\sum_{j=1}^{n-1} X_j^{\mathcal{B}} \left(e^{-\Delta G_{ij}^{SEB} / RT} - 1 \right) + 1}$$

$$\frac{1}{1 + \sum_{j=1}^{n-1} \chi_{j}^{g} \left(e^{-\Delta G_{j}^{\text{seg}}/RT} - 1\right)}$$

2. Study and summarize CSL(coincidence site lattice) boundary on one A4 paper.

20232994 최찬욱

물질내에서 다른 방향성을 가진 두 격자가 만날 때 결정립계가 형성된다. 이때, 특정 각도내에서 우연하게도 두 격자 간에 격자점이 일치하는 원자들이 존재한다. 이러한 두 격자 사이의 경계를 coincidence site lattice (CSL) boundary라고 한다. CSL 경계는 다른 결정립계에 비해 에너지가 낮고 기계적 강도 및 전기 전도성과 같은 재료의 특성에 영향을 줄 수 있다.

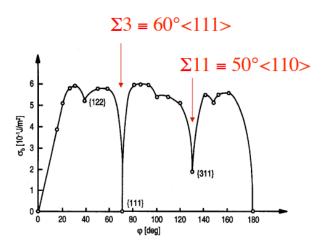


Figure 1. Dependence of the energy of symmetrical <110> tilt boundaries in Al on the tilt angle ϕ . The indices given in the figure are Miller indices of the corresponding grain boundary planes.

Goux, C. (1974)., Canadian Metallurgical Quarterly 13: 9-31.

CSL 단위 셀의 격자점 수 대비 전체 단위 셀의 격자점 수를 Σ 라고 정의한다. 즉, 겹치는 격자점이 많을수록 Σ 값은 작아진다. Σ 값이 작은 경우, 일반적으로 더 낮은 결정립계 에너지를 가지고 있다. 위의 Figure 1은 낮은 Σ 값을 가진 CSL일 때 더 낮은 결정립계 에너지를 가지고 있음을 보여준다.