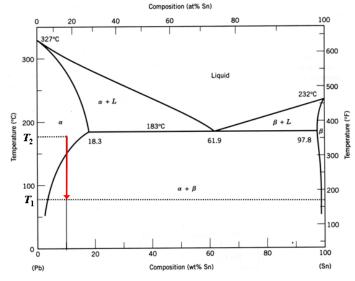
## Homework #4

- 1. 식 (4.4)와 식 (4.10)을 이용하여 (a) 10 개의 원자 그리고 (b) 60 개의 원자를 함유한 구형의 원자 군집체 (cluster)에 대해, 각각 구리의 융점에서 구리 1 mm³안에 존재하는 구형의 원자 군집체의 수를 추정해보라. 또 100 개의 원자로 이루어진 군집체가 1 개 존재할 수 있는 액상 구리의 부피는 얼마인가? 다만, 구리의 원자부피는 1.6 x 10<sup>-29</sup> m³이며 γ<sub>SL</sub>은 0.177 Jm<sup>-2</sup>, k = 1.38 x 10<sup>-23</sup> JK<sup>-1</sup>, T<sub>m</sub>=1356 K이다.
- 2. 과냉각이 180, 200, 220 K 일 때 아래 자료를 이용하여 액상 구리에서의 균일 핵생성 속 도를 각각 계산하여라.

$$L = 1.88 \times 10^9 \text{ Jm}^{-3}$$
,  $T_{\rm m} = 1356 \text{ K}$ ,  $\gamma_{\rm SL} = 0.177 \text{ Jm}^{-2}$ ,  $f_0 = 10^{11} \text{ s}^{-1}$   
 $C_0 = 6 \times 10^{28} \text{ atomsm}^{-3}$ ,  $k = 1.38 \times 10^{-23} \text{ JK}^{-1}$ 

- 3. 식 (4.23)이 균일 핵생성과 평평한 주형 벽에서 일어나는 불균일 핵생성에 적용될 수 있음을 보여라.
- 4. 불균일 핵생성에서 주형 벽의 균열의 각도가 갖는 중요성은 무엇인가? 또 균열 입구에 서 균열의 폭이 갖는 중요성은 무엇인가?
- 5. 다음 그림과 같은 2 원계 합금에서,  $X_0$  조성합금을  $T_2$  온도 (175 °C)까지 가열하였다가  $T_1(75$  °C)로 급냉 했을 때 G-X(자유에너지-조성) 곡선을 그려서 다음 물음에 답하여라.
  - (a) 평형상으로 변태하려는 구동력은 얼마인가? 작성한 G-X 곡선에 표시하여라.
  - (b) β 핵생성 구동력은 얼마인가? 작성한 G-X 곡선에 표시하여라.



Prof. Eun Soo Park
Department of Materials Science and Engineering/Seoul National University

- 6. (a) γ<sub>SL</sub>= 0.132, γ<sub>LV</sub>= 1.128, γ<sub>SV</sub>= 1.400 Jm<sup>-2</sup> 인 융점 1336 K의 금속 Au가 T<sub>m</sub> (융점)이하에서도 표면 용융이 일어날 수 있다. 그 이유는 무엇인가?
  - (b) 금의 용융잠열은  $1.2 \times 10^9 \, \text{Jm}^{-3}$ 이다.  $T_{\rm m}$  이하의 온도에서 표면에 액체막 (layer)의 생성이 가능한지 그렇지 않은지를 추정해보라.
- 7. k 가 1 보다 큰 (k > 1) 희석된 2 원 합금의 경우에 대하여 그림 4.21, 그림 4.22 에 상응하는 그림을 그려라.
- 8. Al-Cu 상태도는 *T*<sub>m</sub>(Al) = 660 °C, *T*<sub>E</sub>= 548 °C, *X*<sub>max</sub> = 5.65 wt% Cu 및 *X*<sub>E</sub>= 33 wt% Cu를 갖는 그림 4.19 와 유사하다. 액상의 확산계수는 *D*<sub>L</sub> = 3 x 10<sup>-9</sup> m<sup>2</sup>s<sup>-1</sup>이다. 이때 Al-0.5 wt% Cu 합 금의 대류는 없고 고상/액상의 평면 계면이 5μms<sup>-1</sup> 속도로 이동하여 응고할 때
  - (a) 정상상태에서의 계면온도는 얼마인가?
  - (b) 확산층의 두께를 구하여라.
  - (c) 평면계면을 유지하기 위한 액상에서의 온도구배를 구하라.
  - (d) Al-2 wt% Cu 합금이 위와 동일한 조건에서 응고할 때 a, b, c 의 경우에 답하라.
- 9. (a) 고체에서의 확산은 없고 액상에서는 완전한 혼합이 일어난다고 가정할 때 식 (4.33) 과 위 문제 7의 자료를 이용하여, Al-2 wt% Cu 합금의 일방향 응고된 봉의 길이에 따른 Cu 의 농도 변화를 그려보라.
  - (b) 공정조직으로 응고되는 양의 분율로 구하라.
  - (c) Al-0.5 wt% Cu 합금이 동일한 조건에서 응고된다면 얼마의 양이 공정조직으로 되겠는가?
- 10. Fe-0.25 wt% C 합금이 작은 온도구배를 유지하며 일방향 응고할 때 생기는 응고계면 근 처의 조직을 그려보라. 단 온도 범위가 1440~1540 °C일 때를 고려하며 δ-Fe 안에서는 탄소의 확산이 매우 빠르다고 가정하라.
- 11.  $\gamma_{\alpha\beta}$  = 400 mJm<sup>-2</sup>,  $\Delta H$  = 800 x 10<sup>6</sup> Jm<sup>-3</sup>,  $T_{\rm E}$  = 1000 K 라면 충상의 공정 조직이  $\lambda$  = 0.2  $\mu$ m 일 때와  $\lambda$  = 1.0  $\mu$ m 일 때 각각 공정온도가 얼마나 낮아지는가를 계산하라.
- 12. 공정조성에서 벗어난 조성의 합금을 공정조직으로만 응고시키는 방법에 대해서 두가지 이상 서술하라.
- 13. 연속주조에서 중심 편석의 생성기구와 그 방지대책에 대해서 자세히 서술하라. (책 내용 이외에 참고문헌을 찾아볼 것)