



## *Парциальные термодинамические функции гетерогенных смесей*

По работе: Воронин Г.Ф. В сб. Современные проблемы физической химии.  
Под ред. Я.И.Герасимова Т.9, 1976, с.29-48

07.03.2018

**Парциальные мольные свойства (ПМС)** – частные производные интегральных (экстенсивных) термодинамических функций ( $Z$ ) по количеству  $i$ -го компонента при фиксированных давлении, температуре и количествах остальных компонентов:

*Гомогенная система*

$$\bar{Z}_i = \left( \frac{\partial Z}{\partial n_i} \right)_{p, T, n_{i \neq j}}$$

**Взаимосвязь между интегральными св-вами и ПМС:**

$$Z = \sum_i \bar{Z}_i n_i$$

*Для бинарной фазы  $A_{1-x}B_x$*

$$\bar{Z}_A = Z_m - x \left( \frac{\partial Z_m}{\partial x} \right)_{p, T}$$

$$\bar{Z}_B = Z_m + (1-x) \left( \frac{\partial Z_m}{\partial x} \right)_{p, T}$$

**Парциальная мольная функция гетерогенной системы** – приращение соответствующей интегральной функции при добавлении 1 моля  $i$ -го компонента к бесконечно большому количеству раствора.

Для двухфазной бинарной гетерогенной смеси

$$A_{1-x'}B_{x'} + A_{1-x''}B_{x''}:$$

$$\frac{x'}{x'' - x'} A_{1-x''}B_{x''} + A = \frac{x''}{x'' - x'} A_{1-x'}B_{x'} \quad \frac{1-x''}{x'' - x'} A_{1-x'}B_{x'} + B = \frac{1-x'}{x'' - x'} A_{1-x''}B_{x''}$$

$$x' \leq x \leq x''$$

**ПМС компонента гетерогенной системы** – изменение интегральной величины  $Z(x)$  в процессе равновесного превращения фаз с участием 1 моля данного компонента

$$\bar{Z}_A = \frac{x''}{x'' - x'} Z(x') - \frac{x'}{x'' - x'} Z(x'')$$

$$\bar{Z}_B = \frac{1-x'}{x'' - x'} Z(x'') - \frac{1-x''}{x'' - x'} Z(x')$$

$$\bar{Z}_A = \frac{x''}{x'' - x'} Z(x') - \frac{x'}{x'' - x'} Z(x'')$$

$$\bar{Z}_B = \frac{1 - x'}{x'' - x'} Z(x'') - \frac{1 - x''}{x'' - x'} Z(x')$$

$$Z(x') = (1 - x') \bar{Z}_A(x') + x' \bar{Z}_B(x')$$

$$Z(x'') = (1 - x'') \bar{Z}_A(x'') + x'' \bar{Z}_B(x'')$$



$$\bar{Z}_A = \frac{x'x''}{x'' - x'} \left[ \bar{Z}_B(x') - \bar{Z}_B(x'') + \frac{1 - x'}{x'} \bar{Z}_A(x') - \frac{1 - x''}{x''} \bar{Z}_A(x'') \right]$$

$$\bar{Z}_B = \frac{(1 - x')(1 - x'')}{x'' - x'} \left[ \bar{Z}_A(x'') - \bar{Z}_A(x') + \frac{x''}{1 - x''} \bar{Z}_B(x'') - \frac{x'}{1 - x'} \bar{Z}_B(x') \right]$$

$$Z(x') = (1 - x') \bar{\bar{Z}}_A + x' \bar{\bar{Z}}_B$$

$$Z(x'') = (1 - x'') \bar{\bar{Z}}_A + x'' \bar{\bar{Z}}_B$$

$$Z(x) = (1 - x) \bar{\bar{Z}}_A + x \bar{\bar{Z}}_B$$

$$\bar{Z}_A = \frac{x'x''}{x'' - x'} \left[ \bar{Z}_B(x') - \bar{Z}_B(x'') + \frac{1-x'}{x'} \bar{Z}_A(x') - \frac{1-x''}{x''} \bar{Z}_A(x'') \right]$$

$$\bar{Z}_B = \frac{(1-x')(1-x'')}{x'' - x'} \left[ \bar{Z}_A(x'') - \bar{Z}_A(x') + \frac{x''}{1-x''} \bar{Z}_B(x'') - \frac{x'}{1-x'} \bar{Z}_B(x') \right]$$

$$Z(x') = (1-x')\bar{Z}_A + x'\bar{Z}_B \quad Z(x'') = (1-x'')\bar{Z}_A + x''\bar{Z}_B \quad Z(x) = (1-x)\bar{Z}_A + x\bar{Z}_B$$



$$\bar{Z}_A = Z(x') - x' \frac{\partial Z}{\partial x}$$

$$\bar{Z}_B = Z(x'') + (1-x'') \frac{\partial Z}{\partial x}$$

Для бинарной фазы  $A_{1-x}B_x$

$$\bar{Z}_A = Z_m - x \left( \frac{\partial Z_m}{\partial x} \right)_{p,T}$$

$$\bar{Z}_B = Z_m + (1-x) \left( \frac{\partial Z_m}{\partial x} \right)_{p,T}$$

# Следствия

- 1) ПМС гетерогенной смеси не зависят от состава, а определяются только свойствами сосуществующих фаз

$$\bar{Z}_A = \frac{x'x''}{x'' - x'} \left[ \bar{Z}_B(x') - \bar{Z}_B(x'') + \frac{1-x'}{x'} \bar{Z}_A(x') - \frac{1-x''}{x''} \bar{Z}_A(x'') \right]$$

$$\bar{Z}_B = \frac{(1-x')(1-x'')}{x'' - x'} \left[ \bar{Z}_A(x'') - \bar{Z}_A(x') + \frac{x''}{1-x''} \bar{Z}_B(x'') - \frac{x'}{1-x'} \bar{Z}_B(x') \right]$$

- 2) ПМС гетерогенной смеси можно использовать вместо ПМС гомогенной смеси при вычислении интегральных свойств. Удобно при изучении фаз с узкой областью гомогенности, которые не удастся получить в индивидуальном виде, поэтому изучаются соседние гетерогенные области.

$$Z(x') = (1-x')\bar{\bar{Z}}_A + x'\bar{\bar{Z}}_B$$

$$Z(x'') = (1-x'')\bar{\bar{Z}}_A + x''\bar{\bar{Z}}_B$$

# Следствия

- 3) При  $Z = G$ : ПМС гетерогенной системы совпадает с ПМС гомогенной системы:

$$\bar{G}_A(x') = \bar{G}_A(x'')$$

$$\bar{G}_B(x') = \bar{G}_B(x'')$$



$$\bar{\bar{G}}_A = \bar{G}_A(x') = \bar{G}_A(x'')$$

$$\bar{\bar{G}}_B = \bar{G}_B(x') = \bar{G}_B(x'')$$

- 4) Остальные ТФ испытывают скачки на границе :

$$\frac{\bar{\bar{Z}}_A - \bar{Z}_A(x')}{\bar{\bar{Z}}_B - \bar{Z}_B(x')} = -\frac{x'}{1-x'}$$

$$\frac{\bar{\bar{Z}}_A - \bar{Z}_A(x'')}{\bar{\bar{Z}}_B - \bar{Z}_B(x'')} = -\frac{x''}{1-x''}$$

# Связь ПМС с $T-x$ – диаграммами

$$\bar{\bar{G}}_A = \bar{G}_A(x') = \bar{G}_A(x'')$$

$$\bar{\bar{G}}_B = \bar{G}_B(x') = \bar{G}_B(x'')$$

$$\frac{d}{dT} \bar{\bar{G}}_A = \left( \frac{\partial \bar{G}_A}{\partial T} \right)_x + \left( \frac{\partial \bar{G}_A}{\partial x} \right)_T \frac{dx'}{dT}$$

$$\frac{d}{dT} \bar{\bar{G}}_B = \left( \frac{\partial \bar{G}_B}{\partial T} \right)_x + \left( \frac{\partial \bar{G}_B}{\partial x} \right)_T \frac{dx'}{dT}$$



+ ур. Гиббса – Дюгема

$$\bar{\bar{S}}_A = \bar{S}_A(x') - \left( \frac{\partial \bar{G}_A}{\partial x} \right)_T \frac{dx'}{dT}$$

$$\bar{\bar{S}}_B = \bar{S}_B(x') + \frac{1-x'}{x'} \left( \frac{\partial \bar{G}_A}{\partial x} \right)_T \frac{dx'}{dT}$$

$$\bar{\bar{H}}_A = \bar{H}_A(x') - T \left( \frac{\partial \bar{G}_A}{\partial x} \right)_T \frac{dx'}{dT}$$

$$\bar{\bar{H}}_B = \bar{H}_B(x') - T \left( \frac{\partial \bar{G}_A}{\partial x} \right)_T \frac{dx'}{dT}$$

Для точечной фазы:  $\frac{dx'}{dT} \longrightarrow 0$

$$\frac{d^2 x'}{dT^2} / \frac{dx'}{dT}$$

При уменьшении интервала однородности:  $\left( \frac{\partial \bar{G}_A}{\partial x} \right)_T \rightarrow -\infty$



# Пример: Ag + Zn при 873 K

Фазы: (') – жидкая, (") – твердая

$$\Delta \bar{S}_{A,s} = \Delta \bar{S}_{A,s}(x'') - \left( \frac{\partial \Delta \bar{G}_A}{\partial x} \right)_{T,x=x''} \frac{dx''}{dT}$$

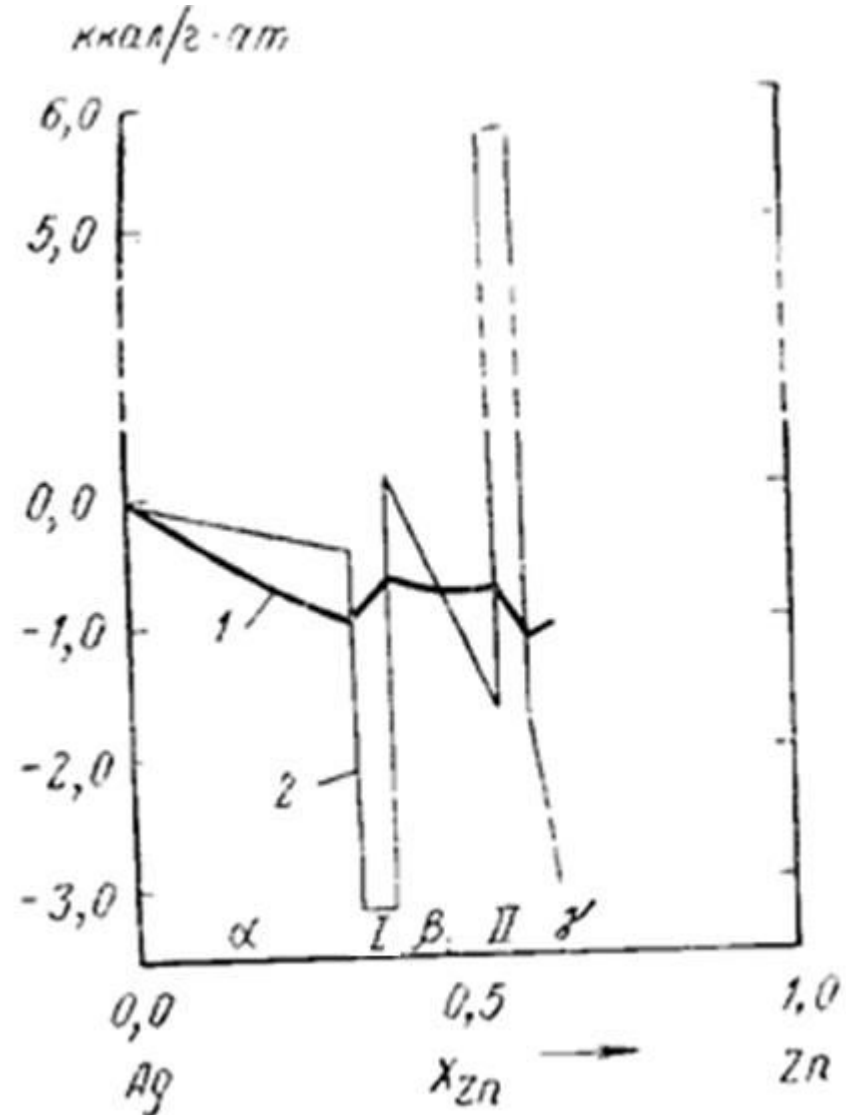
$$\Delta \bar{S}_{A,l} = \Delta \bar{S}_{A,l}(x') - \left( \frac{\partial \Delta \bar{G}_A}{\partial x} \right)_{T,x=x'} \frac{dx'}{dT}$$

$$\Delta \bar{S}_{A,s} = \Delta \bar{S}_{A,l}(x') + \Delta S_{m,A} - \left( \frac{\partial \Delta \bar{G}_A}{\partial x} \right)_{T,x=x'} \frac{dx'}{dT}$$

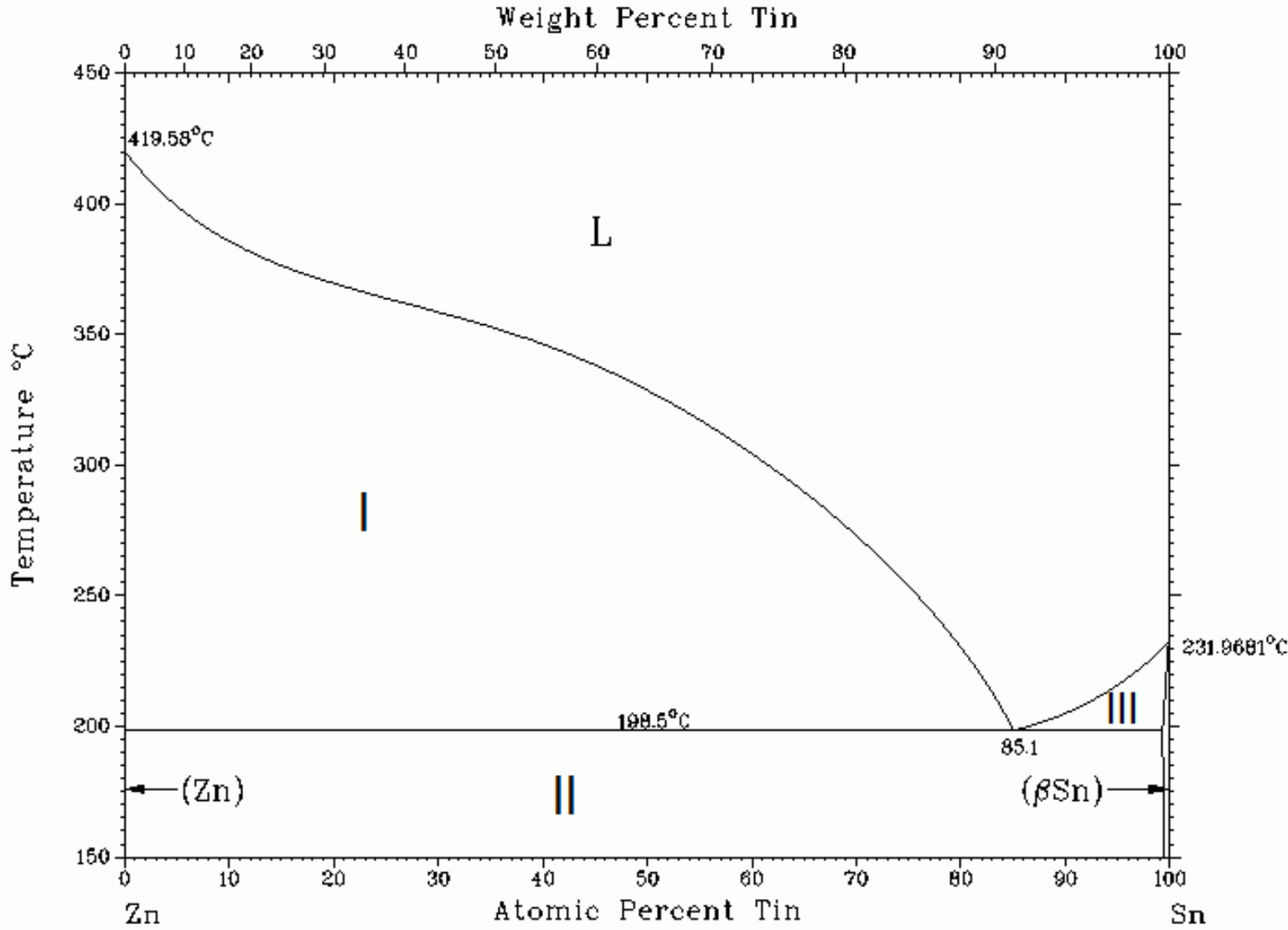
Интегральные и парциальные теплоты:

1 –  $\Delta H_{f,873}$

2 –  $\Delta \bar{H}_{Ag}, \Delta \bar{H}_{Ag}$



# Пример: Zn + Sn



# Пример: Zn + Sn

Область (II): Zn +  $\beta$ -Sn

$$\Delta \bar{S}_{A,s}^{\bar{\bar{}}} = 0 \quad \Delta \bar{H}_{A,s}^{\bar{\bar{}}} = 0$$

$$\Delta \bar{S}_{A,s}^{\bar{}}(II) = \left( \frac{\partial \Delta \bar{G}_A}{\partial x} \right)_{T,\beta} \left( \frac{dx''}{dT} \right)_{\beta} \quad \left( \frac{dx''}{dT} \right)_{\beta} \leq 0$$

$$\Delta \bar{H}_{A,s}^{\bar{}}(II) = T \left( \frac{\partial \Delta \bar{G}_A}{\partial x} \right)_{T,\beta} \left( \frac{dx''}{dT} \right)_{\beta} \quad \left( \frac{\partial \Delta \bar{G}_A}{\partial x} \right)_{T,\beta} \leq 0$$



$$\Delta \bar{S}_{A,s}^{\bar{}}(II) \geq 0$$

$$\Delta \bar{H}_{A,s}^{\bar{}}(II) \geq 0$$



$$\Delta S_f(\beta) \geq 0$$

$$\Delta H_f(\beta) \geq 0$$

Если в сплаве область твердых растворов на основе одного из компонентов пренебрежимо мала, то энтальпия и энтропия твердого раствора на основе второго компонента положительны.

Для  $A_{1-x}B_x$ : модель Шоттки

$$\Delta \bar{G}_B(x) = C_B^h + RT \ln \frac{x(1-x_0)}{x_0 - x}$$

$$\Delta \bar{G}_B(x) = C_A^h + RT \left( \frac{1-x_0}{x_0} \right) \ln \frac{(x-x_0)}{x(1-x_0)}$$

$$\Delta \bar{G}_B(x) = C_s^B + RT(1-x_0) \ln \frac{(x-x_0)}{(1-x_0)}$$

$$\Delta \bar{G}_B(x) = C_s^A + RT(1-x_0) \ln \frac{x_0^{(1-x_0)/x_0}}{x_0^{(1-x_0)}(x_0 - x)}$$

$$\Delta \bar{G}_B(x) = C_i^B + RT \ln \frac{(x-x_0)}{z(1-x)(1-x_0) - (x-x_0)}$$

$$\Delta \bar{G}_B(x) = C_i^A + RT \frac{(1-x_0)}{(x_0)} \ln \frac{[zx(1-x_0)(x_0 - x)]^{1+z}}{(1-x_0)}$$

Цит. по докторской диссертации Воронина Г.Ф. Термодинамическое исследование промежуточных фаз в сплавах, 1970

# Оценка «скачка» ПМС



$$\left( \frac{\partial \Delta \bar{G}_A}{\partial x} \right)_{T, x=x'} = -\eta' RT / \Delta x' \qquad \left( \frac{\partial \Delta \bar{G}_A}{\partial x} \right)_{T, x=x''} = -\eta'' RT / \Delta x''$$

AB $\frac{x_0}{(1-x_0)}$	T °K	x' или x''	$\Delta x'$ или $\Delta x''$	$\rho'$ или $\rho''$	$-\rho RT / \Delta x$ ккал./ $(2. ат.)^2$	$-(\partial \Delta \bar{G}_A / \partial x)$ ккал./ $(2. ат.)^2$ <small>x=x' x=x''</small>	расчёт по данным
CeCd <sub>6</sub>	857	0,85647	0,00067	6/7	2180	1900±300	/9/
CeCd <sub>6</sub>	857	0,85911	0,00197	6/7	740	850±200	/9/
CeCd <sub>6</sub>	912	0,85951	0,00237	6/7	655	750±200	/9/
AgZn	873	0,400	0,100	1/2	8,6	10,4±2	/3/
AgZn	873	0,558	0,058	1/2	15,0	19,7±2	/3/
AuCd	700	0,433	0,067	1/2	10,5	11,8±2	/3/
AuCd	700	0,577	0,077	1/2	9,1	6,0±1	/3/
PuH <sub>2</sub>	773	0,653	0,014	1	219	214±30	/10/

$$\left( \frac{\partial \Delta \bar{G}_A}{\partial x} \right)_{T, x=x'} = -\eta' RT / \Delta x' \qquad \left( \frac{\partial \Delta \bar{G}_A}{\partial x} \right)_{T, x=x''} = -\eta'' RT / \Delta x''$$

$$\Delta \bar{S}_A(x') = \Delta \bar{S}_A^I + \eta' R (d \ln \Delta x' / d \ln T)$$

$$\Delta \bar{S}_B(x') = \Delta \bar{S}_B^I - \frac{(1-x')}{x'} \eta' R (d \ln \Delta x' / d \ln T)$$

$$\Delta \bar{H}_A(x') = \Delta \bar{H}_A^I + \eta' RT (d \ln \Delta x' / d \ln T)$$

$$\Delta \bar{H}_B(x') = \Delta \bar{H}_B^I - \frac{(1-x')}{x'} \eta' RT (d \ln \Delta x' / d \ln T)$$