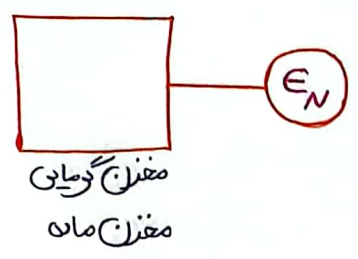


*** فرمول های اساسی مکانیک آماری ۲ ***



(مای مغز) $\frac{1}{k_B T}$

$p(E, N) \propto e^{-\beta(E - \mu N)}$

← لیست ←

← پتانسیل شیمیایی مغز ←

$\Rightarrow Z = \sum_{\{r\}} e^{-\beta(E_r - \mu N_r)}$

مجموع حالات

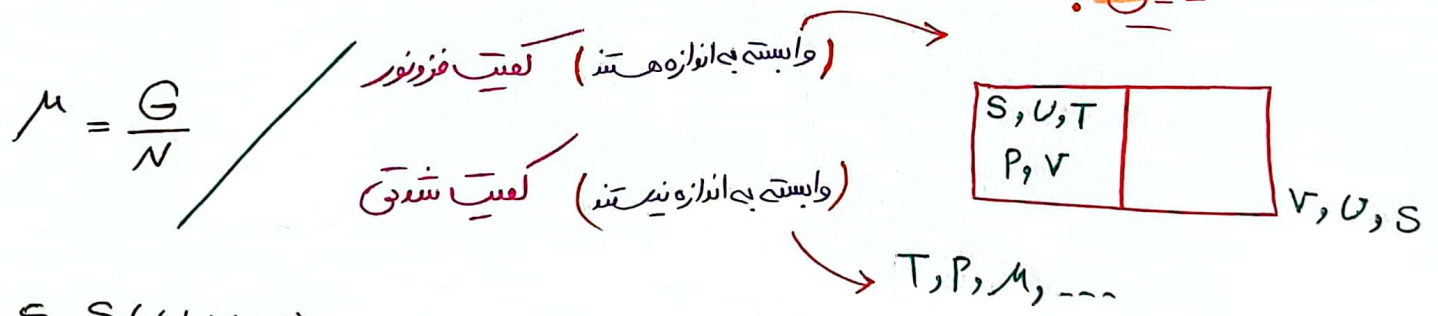
$N = \frac{1}{\beta} \left(\frac{\delta \ln Z}{\delta \mu} \right)_{\beta}$

$U = - \left(\frac{\delta \ln Z}{\delta \beta} \right)_{\mu} + \mu N$

$Z = e^{-\beta \Phi_G}$ $\Phi_G = U - TS - \mu N$

$\Phi_G = \Phi_G(T, V, \mu)$

* فرآیندهای شیمیایی *



$S = S(U, V, N)$

$S = (\lambda U, \lambda V, \lambda N) = \lambda S(U, V, N) \Rightarrow \frac{\delta S}{\delta(\lambda U)} \frac{\delta \lambda U}{\delta \lambda} + \frac{\delta S}{\delta(\lambda V)} \frac{\delta \lambda V}{\delta \lambda} + \frac{\delta S}{\delta(\lambda N)} \frac{\delta \lambda N}{\delta \lambda} = S$

$\Rightarrow \frac{\delta S}{\delta U} U + \frac{\delta S}{\delta V} V + \frac{\delta S}{\delta N} N = S \Rightarrow \frac{1}{T} U - \frac{P}{T} V - \frac{\mu}{T} N = S$

$U = TS + PV + \mu N$

← لیست لیست دیوم ←

برای یک سیستم تک مؤلفه ای

$$G = U - TS - PV = \mu N \Rightarrow \boxed{G = \mu N} \rightarrow$$

$$\Phi_G = PV$$

$$U - TS - \mu N = PV$$

گاز چند مؤلفه ای

$$U = TS - PV + \sum_{i=1}^P \mu_i N_i \Rightarrow G = \sum \mu_i N_i$$

$\left(\frac{\partial U}{\partial N_i} \right)_{S, V}$

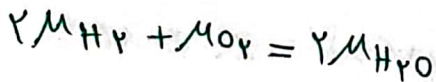
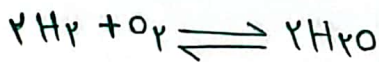
$$dU = T ds - P dv + \sum \mu_i dN_i$$

$$dG = -s dT + v dp + \sum \mu_i dN_i$$

برای سیستم هایی خوب است که در جا و فشار ثابت انجام می شود.

* فرض: فرایندهای شیمیایی در T و P ثابت انجام می شوند.

$$dG = \sum \mu_i dN_i = 0 \Rightarrow \text{در حالت تعادل این صفر است} \Rightarrow \sum \mu_i dN_i = 0$$

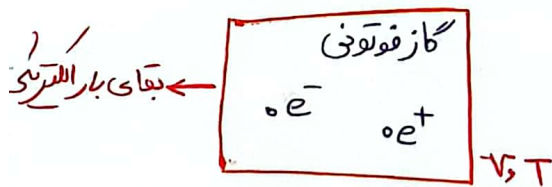


فرواب ارتو کیمتری

$$\sum \mu_i \nu_i = 0$$

* یک سیستمی که تعداد ذرات آن مشخص نباشد فوتون

* چون ذره نیست تعداد فوتون ها را نمی توان شمرد (الان گاز فوتون داریم که تعداد فوتون ها در آن مشخص نیست).



همه ولتیز F

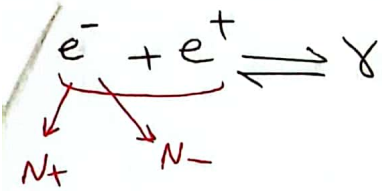
$$\left(\frac{\partial F}{\partial N} \right)_{T, V} = 0 \Rightarrow \mu$$

وقتی $\mu = 0$ باشد یا مشتق آن صفر باشد حالت تعادل است.

$$dF = -s dT - P dV + \mu dN$$

(برای هر سیستم وقتی به تعادل برسد بتانین شیمیایی آن صفر است)

$$\left(\frac{\partial F}{\partial N} \right)_{T, V} = \mu$$



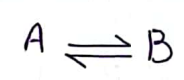
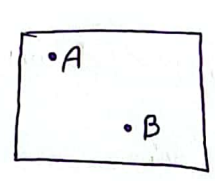
$\Rightarrow N_+ - N_- = N$ ثابت (همان بجای بار الکتریکی)

$$\left(\frac{\delta F}{\delta N}\right)_{T, V, N} = 0 \quad S = S(T, V)$$

$$dS = \left(\frac{\delta S}{\delta T}\right)_V dT + \left(\frac{\delta S}{\delta V}\right)_T dV$$

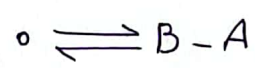
$$\left(\frac{\delta S}{\delta T}\right)_P = \left(\frac{\delta S}{\delta T}\right)_V + \left(\frac{\delta S}{\delta V}\right)_T \left(\frac{\delta V}{\delta T}\right)_P$$

$$\Rightarrow \underbrace{\left(\frac{\delta F}{\delta N_-}\right)_{V, T, N_+}}_{\mu_-} + \underbrace{\left(\frac{\delta F}{\delta N_+}\right)_{V, T, N_-}}_{\mu_+} \underbrace{\left(\frac{\delta N_+}{\delta N_-}\right)}_1 = 0 \quad \Rightarrow \mu_- + \mu_+ = 0$$



$$K = \frac{P_A}{P_B}$$

ثابت تعادل



$$\mu_B = \mu_A$$

فرض کنیم مولفه های گاز ایده آل باشد:

$$P_A + P_B = P \quad \text{فشار کل}$$

$$\mu = k_B T \ln \left(\frac{\lambda^3 n}{k_B T}\right) + k_B T \ln p \rightarrow \text{فرض کنیم ثابت باشد}$$

$$\mu^a = k_B T \ln \left(\frac{\lambda^3 n^a}{k_B T}\right) + k_B T \ln P^a$$

$p^a \leftarrow$ بهنجارش سازی استنفر

$$\mu = \mu^a + k_B T \ln \left(\frac{P}{p^a}\right)$$

$$N = N_A + N_B \Rightarrow 0 = dN_A + dN_B \rightarrow dN_B = -dN_A$$

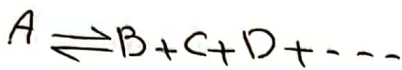
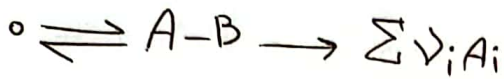
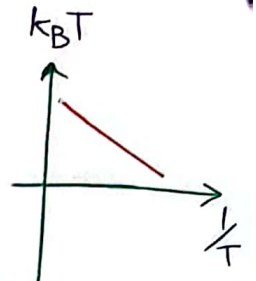
$$dG = \sum \mu_i dN_i = (\mu_A - \mu_B) dN_A$$

$$\mu_A dN_A + \mu_B dN_B \leftarrow \Rightarrow \frac{dG}{dN_A} = \mu_A - \mu_B = \Delta_r G$$

$$\Delta_r G = \Delta_r^a G + k_B T \ln \left(\frac{P_A}{P_B}\right) = \Delta_r^a G + k_B T \ln K$$

$$\Rightarrow \Delta_r G + k_B T \ln k_z = 0 \Rightarrow \ln k_z = -\frac{\Delta_r G}{k_B T} = \left(-\frac{\Delta_r G}{k_B} \right) \left(\frac{1}{T} \right)$$

فقدار خطا است با شیب منفی



$$\sum \nu_i \mu_i = 0$$

$$k_z = \prod \left(\frac{P_i}{P_a} \right)^{\nu_i}$$

ضریب استوکیومتری

$$\ln k_z = -\frac{\Delta_r G}{k_B T}$$

$$H = U + PV = G + TS - PV + PV = G + TS = G + T \left(- \left(\frac{\partial G}{\partial T} \right)_P \right)$$

$$= G - T \left(\frac{\partial G}{\partial T} \right)_P = -T^2 \left(\frac{\partial \left(\frac{G}{T} \right)}{\partial T} \right)_P = -T^2 \left(\frac{\partial \left(\frac{G}{T} \right)}{\partial T} \right)_P$$

$$\frac{d \ln k}{dT} = -\frac{1}{k_B} \left(\frac{\partial \left(\frac{\Delta_r G}{T} \right)}{\partial T} \right)_P = \frac{1}{k_B T^2} \Delta_r H$$

$$\frac{d \ln k}{\frac{1}{T} dT} = \frac{1}{k_B} \Delta_r H$$

$$\frac{d \ln k}{d \left(\frac{1}{T} \right)} = \frac{1}{k_B} \Delta_r H$$

باید دقت هون