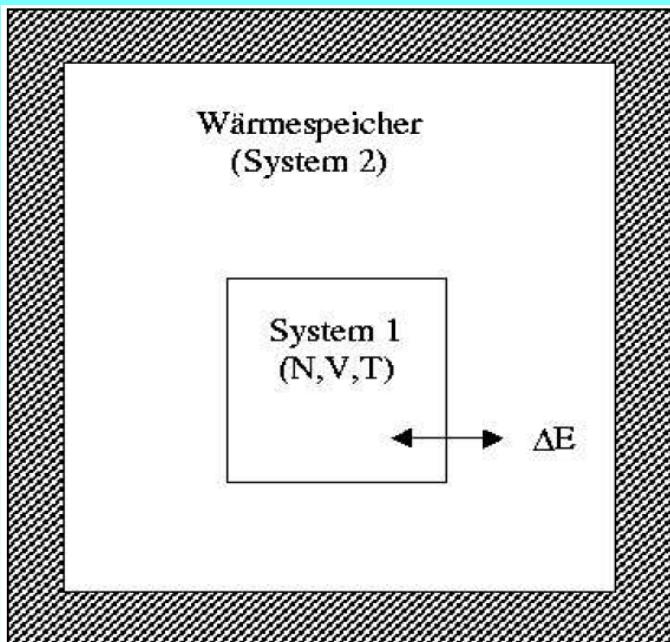


# **Молекулно-динамични симулации в различни термодинамични ансамбли**

# Каноничен ансамбъл

$$\Sigma_2(E - E_1) = e^{S_2/k} e^{-E_1/kT}$$

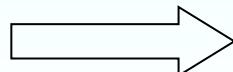


Ако малката система  
е състои от една  
частича

Брой на клетките във фазовото  
пространство, където може да се намира  
втората система

$\Sigma_2(E - E_1)$  Колкото е по-голям фазовия обем  
на система 2, толкова е по-голяма  
вероятността система 1 да се  
намира в микросъстояние с

Всички енергетични  
състояния са разрешени, но  
фазовата плътност на  $\exp[-E_1/kT]$   
като



Разпределение на  
Максуел-Болцман



$$Q(N, V, T) \equiv \frac{1}{N!g^{3N}} \int d\vec{r} d\vec{v} e^{-E(\vec{r}, \vec{v})/kT}$$

Канонична функция  
на разпределение

Вътрешната  
енергия

$$U \equiv \langle E \rangle = \frac{1}{Q(N, V, T)} \frac{1}{N!g^{3N}} \int d\vec{r} d\vec{v} E(\vec{r}, \vec{v}) e^{-E(\vec{r}, \vec{v})/kT}$$

$$Q(N, V, T) = e^{-\beta A(N, V, T)}$$

$$A(N, V, T)$$

Свободна енергия  
на Хелмхолц

$$\beta \equiv 1/kT$$



# Термодинамика в каноничен ансамбъл

$$\frac{1}{N!g^{3N}} \int d\vec{r} d\vec{v} e^{\beta[A(N,V,T) - E(\vec{r}, \vec{v})]} = 1$$

След диференциране  $\beta$

$$A(N, V, T) - \langle E \rangle + \beta \left( \frac{\partial A}{\partial \beta} \right)_V = 0$$

$$A(N, V, T) - U(N, V, T) - T \left( \frac{\partial A}{\partial T} \right)_V = 0$$

$$S \equiv -(\partial A / \partial T)_V$$

$$P = - \left( \frac{\partial A}{\partial V} \right)_T$$

$A = U - TS$  Основно  
термодинамично  
равенство



## Уравнение за състоянието на идеален газ

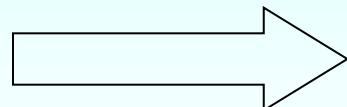
$$Q(N, V, T) = \frac{m^{3N}}{N! h^{3N}} \int d\vec{r} d\vec{v} \exp \left[ -\frac{m}{2kT} \sum |\vec{v}_i|^2 \right] = \frac{1}{N! h^{3N}} q^N$$

където

$$q \equiv \int d\vec{r} d\vec{v} \exp \left[ -\frac{m}{2kT} |\vec{v}|^2 \right] = \left( \frac{2\pi kT}{m} \right)^{3/2} V$$

$$Q(N, V, T) = \frac{1}{N!} \left( \frac{2\pi m k T}{h^2} \right)^{3N/2} V^N$$

$$; A \equiv -kT \ln Q$$



$$P = \frac{N k T}{V}$$

$$P = - \left( \frac{\partial A}{\partial V} \right)_T$$

# Теорема



Ако хамилтониана на една система съдържа членове, в които координатите или скоростите участват в **квадратична форма**, то ***средната стойност на енергията*** на съответните степени на свобода е  $kT$ .



## Идеален газ

$$H(\vec{v}) = \sum_{i=1}^N \sum_{\alpha=1}^3 \frac{mv_{i\alpha}^2}{2}$$

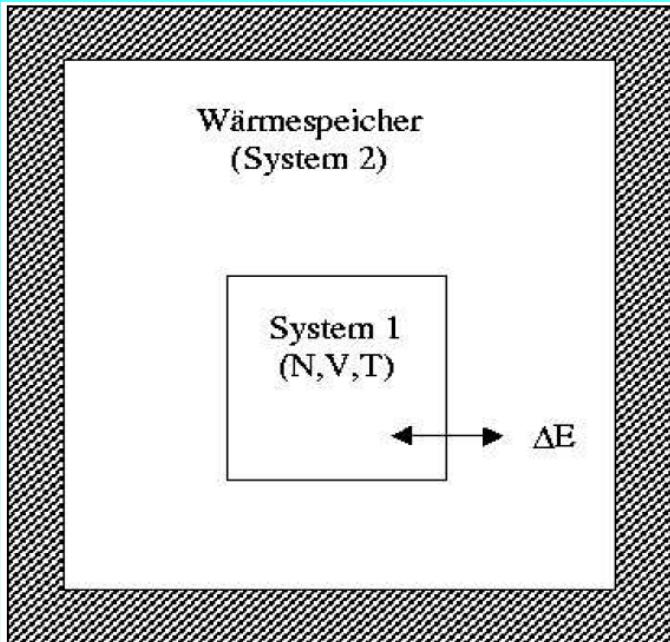
$$\frac{m}{2} \langle v_{i\alpha}^2 \rangle = \frac{kT}{2} \quad \text{or} \quad \frac{m}{2} \langle v_i^2 \rangle = \frac{3kT}{2}$$

## Хармоничен осцилатор

$$H(\vec{x}, \dot{\vec{x}}) = H_{pot} + H_{kin} = \frac{f}{2} \sum_{i=1}^N x_i^2 + \frac{m}{2} \sum_{i=1}^N \dot{x}_i^2$$

$$\frac{f}{2} \langle x_i^2 \rangle = \frac{kT}{2} \quad \text{and} \quad \frac{m}{2} \langle \dot{x}_i^2 \rangle = \frac{kT}{2}$$

# Химичен потенциал



$$A = A_1 + A_2$$

Свободната енергия се стреми към постоянна стойност

Л. Литов

Моделиране на взаимодействия

Енергията на двете системи ще флукутуира около средните стойности.  
Нека системите могат да обменят частици.  
След настъпване на равновесие броя на частиците също ще флукутуира около средните стойности  $(N_1, N_2)$

При равновесие  $(\partial A_1 / \partial N)_V = (\partial A_2 / \partial N)_V$

$$\mu \equiv (\partial A / \partial N)_V$$

Химичен



микросъстоянията  $\vec{\Gamma} \equiv \{\vec{r}_i, \vec{v}_i\}$  имат тегло  $\beta \equiv 1/kT$

$a(\vec{\Gamma})$

Величина описваща системата

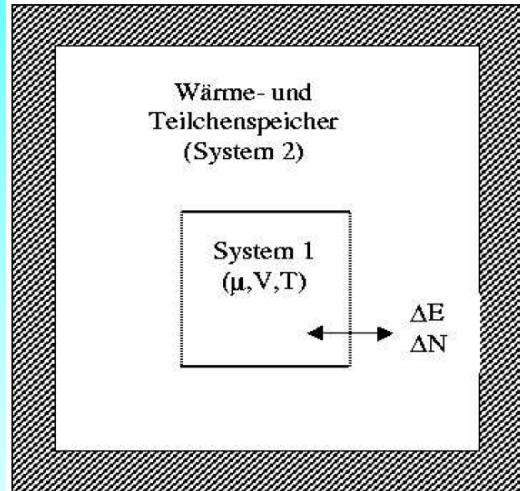
Средна стойност

$$\langle a \rangle_{N,V,T} = \int a(\vec{\Gamma}) \exp[-E(\vec{\Gamma})/kT] d\vec{\Gamma} / \int \exp[-E(\vec{\Gamma})/kT] d\vec{\Gamma}$$

Ако величината не зависи от скорости  $\vec{\Gamma}_c \equiv \{\vec{r}_i\}$

$$\langle a \rangle_{N,V,T} = \int a(\vec{\Gamma}_c) \exp[-E_{pot}(\vec{\Gamma}_c)/kT] d\vec{\Gamma}_c / \int \exp[-E_{pot}(\vec{\Gamma}_c)/kT] d\vec{\Gamma}_c$$

# Голям каноничен ансамбъл



Плътността на вероятността за по-  
малката система във фазовото  
пространство

$$p(\vec{r}, \vec{v}; N_1) \propto e^{\mu N_1 / kT} e^{-E(\vec{r}, \vec{v}) / kT}$$

След сумиране по всички  
 $N_1$  и итергриране  $\{\vec{r}_i, \vec{v}_i; i = 1, \dots, N_1\}$

Функция на  
разпределение на голям  
каноничен ансамбъл

$$Z(\mu, V_1, T) \equiv \sum_{N_1=0}^{\infty} e^{N_1 \mu / kT} Q(N_1, V_1, T)$$



# Термодинамика в голям каноничен ансамбъл

$$z \equiv e^{\mu/kT}$$

$$\beta \equiv 1/kT$$

$$\begin{aligned} P &= \frac{kT}{V} \ln Z(z, V, T) \\ N (\equiv \langle N \rangle) &= z \frac{\partial}{\partial z} \ln Z(z, V, T) = kT \frac{\partial \ln Z}{\partial \mu} \\ U (\equiv \langle E \rangle) &= -\frac{\partial}{\partial \beta} \ln Z(z, V, T) = kT^2 \frac{\partial \ln Z}{\partial T} \end{aligned}$$



# Идеален газ

$$\begin{aligned} Z(z, V, T) &= \sum_N z^N \frac{V^N}{N!} \left( \frac{2\pi m k T}{h^2} \right)^{3N/2} \\ &= \sum_N \frac{y^N}{N!} \text{ with } y \equiv V z \left( \frac{2\pi m k T}{h^2} \right)^{3/2} \end{aligned}$$

$$Z = \exp \left[ -zV \left( \frac{2\pi m k T}{h^2} \right)^{3/2} \right] \text{ or } \ln Z = -zV \left( \frac{2\pi m k T}{h^2} \right)^{3/2}$$

$$P = -kT z \left( \frac{2\pi m k T}{h^2} \right)^{3/2} \text{ and } U = -kT z \frac{3V}{2} \left( \frac{2\pi m k T}{h^2} \right)^{3/2}$$

$$P = 2U/3V$$

$$P = \frac{2}{3V} \frac{3NkT}{2} = \frac{N}{V} kT$$

Пак уравнението за  
състояние на идеален  
газ

# **Пресмятане на свободна енергия**

# Термодинамично интегриране



При фиксирани N, P, T в равновесие на системата, Гипсовата енергия има минимум

$$G \equiv F + PV$$

При фиксирани N, V, T енергията на Хелмхолц има минимум при равновесие на системата.

$$F \equiv E - TS$$

Ентропията, свободната енергия и свързаните с тях величини са директно свързани с достъпния обем на фазовото пространство.



# Термодинамично интегриране

$$F = -k_B T \ln Q(N, V, T) \equiv -k_B T \ln \left( \frac{\int dp^N dr^N \exp[-\beta \mathcal{H}(p^N, r^N)]}{\Lambda^{dN} N!} \right)$$

Експериментално могат да бъдат определени производните на  $F$ :

$$\left( \frac{\partial F}{\partial V} \right)_{NT} = -P$$

$$\left( \frac{\partial F/T}{\partial 1/T} \right)_{VN} = E$$



# Термодинамично интегриране

Нека разгледаме система с  $N$  частици и потенциална енергия  $U$

I референтна система, II системата , която ни интересува

Нека  $U$  зависи от параметър въведен по следния начин:

$$\begin{aligned} U(\lambda) &= (1 - \lambda)U_I + \lambda U_{II} \\ &= U_I + \lambda(U_{II} - U_I). \end{aligned}$$

Функция на разпределение.

$$Q(N, V, T, \lambda) = \frac{1}{\Lambda^{3N} N!} \int d\mathbf{r}^N \exp[-\beta U(\lambda)]$$



# Термодинамично интегриране

$$\begin{aligned}\left(\frac{\partial F(\lambda)}{\partial \lambda}\right)_{N,V,T} &= -\frac{1}{\beta} \frac{\partial}{\partial \lambda} \ln Q(N, V, T, \lambda) = -\frac{1}{\beta Q(N, V, T, \lambda)} \frac{\partial Q(N, V, T, \lambda)}{\partial \lambda} \\ &= \frac{\int d\mathbf{r}^N (\partial U(\lambda)/\partial \lambda) \exp[-\beta U(\lambda)]}{\int d\mathbf{r}^N \exp[-\beta U(\lambda)]} \\ &= \left\langle \frac{\partial U(\lambda)}{\partial \lambda} \right\rangle_\lambda\end{aligned}$$

Разликата между свободните енергии на двете системи е

$$F(\lambda = 1) - F(\lambda = 0) = \int_{\lambda=0}^{\lambda=1} d\lambda \left\langle \frac{\partial U(\lambda)}{\partial \lambda} \right\rangle_\lambda$$

$$\left( \frac{\partial^2 F}{\partial \lambda^2} \right)_{N,V,T} = -\beta \left\{ \langle (U_{II} - U_I)^2 \rangle_\lambda - \langle U_{II} - U_I \rangle_\lambda^2 \right\} \leq 0$$

$(\partial F / \partial \lambda)$

Никога не се увеличава с увеличаването на параметъра.

# Пресмятане на химични потенциали чрез вмъкване на частици



Химичен потенциал

$$\mu_a = \left( \frac{\partial G}{\partial N_a} \right)_{PTN_b \neq a} = \left( \frac{\partial F}{\partial N_a} \right)_{VTN_b \neq a} = -T \left( \frac{\partial S}{\partial N_a} \right)_{VEN_b \neq a}$$



# Метод на Уидом

Канонична функция на разпределение

$$Q(N, V, T) = \frac{V^N}{\Lambda^{dN} N!} \int_0^1 \cdots \int_0^1 ds^N \exp[-\beta U(s^N; L)]$$

$$s^N = r^N / L$$

$$\begin{aligned} F(N, V, T) &= -k_B T \ln Q \\ &= -k_B T \ln \left( \frac{V^N}{\Lambda^{dN} N!} \right) - k_B T \ln \left\{ \int ds^N \exp[-\beta U(s^N; L)] \right\} \\ &= F_{id}(N, V, T) + F_{ex}(N, V, T) \end{aligned}$$

Идеален газ

Допълнителна част



# Метод на Уидом

За достатъчно голям брой частици

$$\mu = -k_B T \ln(Q_{N+1}/Q_N)$$

$$\mu = -k_B T \ln(Q_{N+1}/Q_N)$$

$$= -k_B T \ln \left( \frac{V/\Lambda^d}{N+1} \right) - k_B T \ln \left\{ \frac{\int ds^{N+1} \exp[-\beta U(s^{N+1})]}{\int ds^N \exp[-\beta U(s^N)]} \right\}$$

$$\equiv \mu_{id}(\rho) + \mu_{ex}.$$

Идеален  
газ

Допълнителен  
член



# Метод на Уидом

$$\Delta U \equiv U(s^{N+1}) - U(s^N)$$



Потенциална енергия на  $N+1$ -вата частица

Потенциална енергия на системата от  $N$  частици

$$\mu_{\text{ex}} = -k_B T \ln \int ds_{N+1} \langle \exp(-\beta \Delta U) \rangle_N$$

$\langle \dots \rangle_N$

Осредняване по конфигурационното пространство на системата от  $N$  частици

# Процедура при NVT-ансамбъл



Монте Карло симулация на система с постоянни  $N$ ,  $V$ ,  $T$  на система от  $N$  частици.

През определени чести интервали от време се добавя частица с координати с равномерно разпределение в единичен куб.

$\exp(-\beta \Delta U)$  Пресмята се за всяко вмъкване.

И се пресмята средното значение за всички опити.



# NPT ансамбъл

$$G(N, P, T) = -k_B T \ln \left\{ \int dV \frac{V^N \exp(-\beta PV)}{\Lambda^d N!} \int ds^N \exp [-\beta U(s^N; V)] \right\}$$

$$\mu = (\partial G / \partial N)_{P, T}$$

$$\mu = G(N+1, P, T) - G(N, P, T)$$

$$\begin{aligned}\mu &= -k_B T \ln \left\langle \frac{V}{\Lambda^d (N+1)} \int ds_{N+1} \exp(-\beta \Delta U) \right\rangle \\ &= -k_B T \ln(k_B T / P \Lambda^d) - k_B T \ln \left\langle \frac{PV}{(N+1)k_B T} \int ds_{N+1} \exp(-\beta \Delta U) \right\rangle\end{aligned}$$

$$= \mu_{id}(P) + \mu_{ex}(P)$$



$$\mu/T = -(\partial S/\partial N)_{V,E}$$

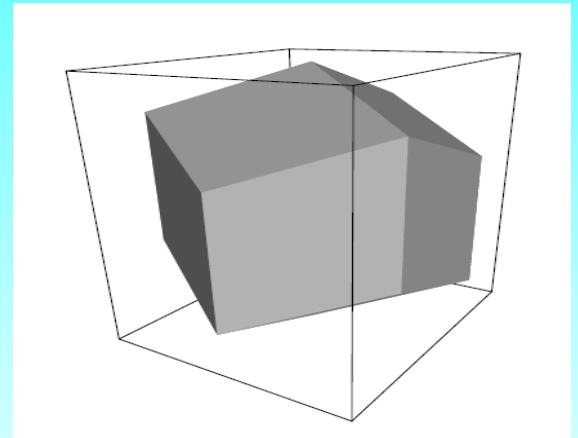
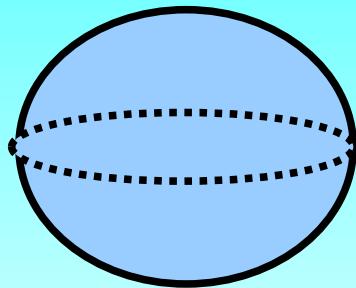
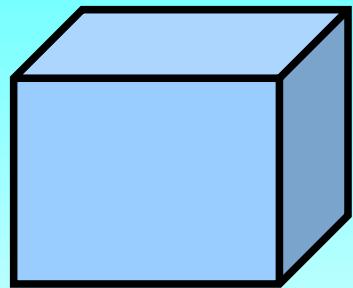
$$S = k_B \ln \Omega(N, V, E)$$

$$\Omega(N, V, E) = \frac{1}{h^{3N} N!} \int dp^N dr^N \delta(H(p^N, r^N) - E)$$

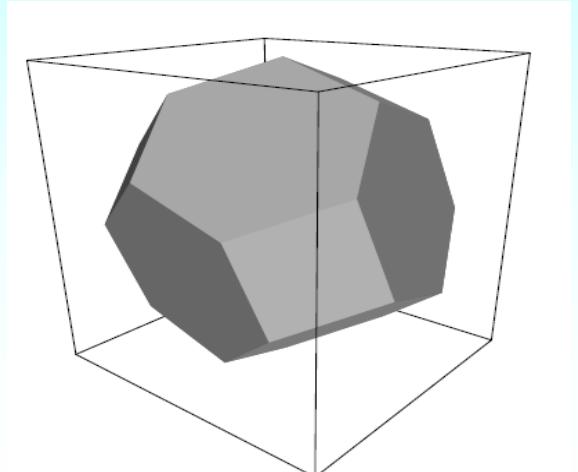
$$\Omega(N+1, V, E) / \Omega(N, V, E)$$

$$\beta \mu_{\text{ex}} = - \ln \left\{ \langle T \rangle^{-3/2} \left\langle T^{3/2} \exp(-\Delta U/k_B T) \right\rangle \right\}$$

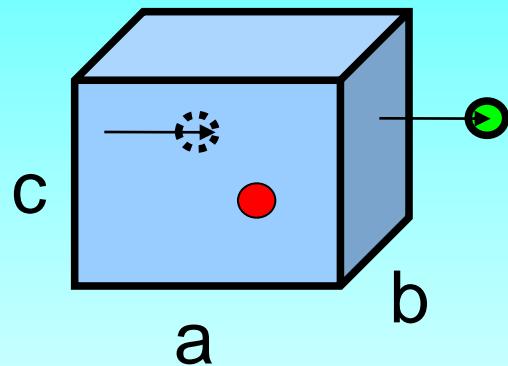
# Симулационен обем



box type	image distance	box volume	box vectors			box vector angles		
			<b>a</b>	<b>b</b>	<b>c</b>	$\angle bc$	$\angle ac$	$\angle ab$
cubic	$d$	$d^3$	$d$	0	0	$90^\circ$	$90^\circ$	$90^\circ$
			0	$d$	0			
			0	0	$d$			
rhombic dodecahedron (xy-square)	$d$	$\frac{1}{2}\sqrt{2} d^3$ $0.707 d^3$	$d$	0	$\frac{1}{2}d$	$60^\circ$	$60^\circ$	$90^\circ$
			0	$d$	$\frac{1}{2}d$			
			0	0	$\frac{1}{2}\sqrt{2} d$			
rhombic dodecahedron (xy-hexagon)	$d$	$\frac{1}{2}\sqrt{2} d^3$ $0.707 d^3$	$d$	$\frac{1}{2}d$	$\frac{1}{2}d$	$60^\circ$	$60^\circ$	$60^\circ$
			0	$\frac{1}{2}\sqrt{3} d$	$\frac{1}{6}\sqrt{3} d$			
			0	0	$\frac{1}{3}\sqrt{6} d$			
truncated octahedron	$d$	$\frac{4}{9}\sqrt{3} d^3$ $0.770 d^3$	$d$	$\frac{1}{3}d$	$-\frac{1}{3}d$	$71.53^\circ$	$109.47^\circ$	$71.53^\circ$
			0	$\frac{2}{3}\sqrt{2} d$	$\frac{1}{3}\sqrt{2} d$			
			0	0	$\frac{1}{3}\sqrt{6} d$			



# Периодични гранични условия



○ i  
● j  
● i'  
**Образ на i**

Съвкупност от образи

$$R_{mn} = R + m\mathbf{a} + n\mathbf{b} + l\mathbf{c}$$

$$x_{ij} = x_i - x_j$$

$$x_{i'j} = x_{i'} - x_j$$

$$x > a \quad x = x -$$

a

Метод на най-близкия образ

Работи се с образът на различна частица,  
който е на разстояние по-малко или равно на  
половината от най-малкия вектор на  
симулационния обем.