Introdução a Métodos Computacionais em Física Módulo 8

Leonardo Cabral

17 de Outubro de 2019







Dinâmica molecular

Objetivos

- Estudar sistemas com muitos corpos numericamente. Neste módulo veremos sistemas:
 - com interações de curto alcance, atuando apeans entre pares de corpos;
 - com condições de contorno periódicas;
 - isolados e fechados (energia constante) ou acoplados a um banho térmico (temperatura constante).

Mais informações sobre este assunto podem ser encontradas em:

- H. Gould, J. Tobochnik and W. Christian, "An Introduction to Computer Simulations Methods: Applications to Physical systems", 3rd Ed, Cap. 8.
- M. P. Allen and D. J. Tildesley, "Computer Simulation of Liquids", Claredon Press. 1987.







Dinâmica molecular: Descrição do sistema

 ${\cal N}$ partículas interagindo com potencial de curto alcance

$$\mathcal{H} = \sum_{i=1}^{N} \frac{m_i v_i^2}{2} + U(\mathbf{r}_1, \mathbf{r}_2, \dots, \mathbf{r}_N), \qquad U(\mathbf{r}_1, \mathbf{r}_2, \dots, \mathbf{r}_N) = \sum_{i=1}^{N-1} \sum_{j=i+1}^{N} u(|\mathbf{r}_i - \mathbf{r}_j|),$$

Se u(r) for o potencial de *Lennard-Jones*, então

$$u(r) = 4\epsilon \left[\left(\frac{\sigma}{r} \right)^{12} - \left(\frac{\sigma}{r} \right)^{6} \right]$$

A força entre duas partículas é dada por

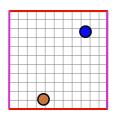
$$\mathbf{f}(r) = -\nabla U(r) = -\frac{du}{dr}\nabla r = 24\epsilon \left[2\left(\frac{\sigma}{r}\right)^{12} - \left(\frac{\sigma}{r}\right)^{6} \right] \frac{\mathbf{r}}{r^{2}}$$

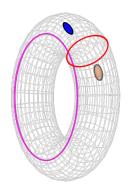
Tem-se ${\bf f}=0$ em $r_{eq}=2^{1/6}\sigma.$ O potencial é repulsivo (atrativo) para $r< r_{eq}$





Dinâmica molecular: Condições de contorno periódicas em 2D







https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/8/81/Torus_cycles.svq/220px-Torus_cycles.svq.pnq



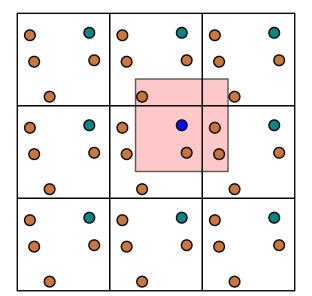
Dinâmica molecular: Condições de contorno periódicas em 2D

•	•	0	•	•	
	0	0	•	•	0
				0	
0	•		•		•
•	•	•	•	•	•
0		0		•	
•	•	0	•	•	•
•	•	•	•	•	•





Dinâmica molecular: Condições de contorno periódicas em 2D







Elabore um programa que simule $N\sim 100~{\rm partículas}$ interagentes

Utilize unidades normalizadas, i.e.,

$$\begin{array}{lll} r & \rightarrow & r/\sigma \\ E & \rightarrow & E/\epsilon \\ f & \rightarrow & f/(\epsilon/\sigma) \\ m & \rightarrow & m/m_0 \ (m_0 \approx 10^{-25} \ \mathrm{kg}) \\ v & \rightarrow & v/\sqrt{m_0/\epsilon} \\ t & \rightarrow & t/(\sigma\sqrt{m_0/\epsilon}) \end{array}$$

- Utilize um método simplético ou de maior precisão (e.g., Verlet ou Runge-Kutta).
- Visualize a execução de seu programa. Para isto, você pode utilizar a biblioteca OpenGL. Ou salvar as posições das partículas em diferentes instantes de tempo e fazer uma animação depois.
- Deve-se ter cuidado na inicialização dos dados. Posições muito próximas das partículas podem produzir grandes erros numéricos e instabilidade no programa.
- Escolha um passo de tempo Δt razoável, i.e., nem grande (de modo a introduzir erros de truncamento grandes), nem muito pequeno (para evitar erros de arredondamento e demora na execução do programa).





Considere referencial do centro de massa

ightharpoonup Calcule a posição, \mathbf{r}_{CM} , e a velocidade, \mathbf{v}_{CM} , do centro de massa. Faça transformação de referencial para o do centro de massa.

Implemente condições de contorno periódicas

- Célula unitária simples: retangular (2d); Ortorrômbica ou cúbica (3d).
- Posições das partículas dentro da célula unitária, i.e.,

$$|x_i| < L_x/2, \qquad |y_i| < L_y/2, \qquad |z_i| < L_z/2$$

Interações entre partículas dentro da célula unitária centrada em uma das partículas, i.e., $\mathbf{f}(r_{ij})$, onde $r_{ij}^2 = \sum_{ij} x_{ij}^2$,

$$x_{ij,\,\alpha} = \left\{ \begin{array}{ll} x_{i,\,\alpha} - x_{j,\,\alpha}, & \text{se } |x_{i,\,\alpha} - x_{j,\,\alpha}| < L_\alpha/2 \\ x_{i,\,\alpha} - x_{j,\,\alpha} - L_\alpha, & \text{se } x_{i,\,\alpha} - x_{j,\,\alpha} > L_\alpha/2 \\ x_{i,\,\alpha} - x_{j,\,\alpha} + L_\alpha, & \text{se } x_{i,\,\alpha} - x_{j,\,\alpha} < L_\alpha/2 \end{array} \right.$$

Considere situações com baixa densidade de partículas e com alta densidade de partículas. Que tipos de configurações você observa?





Temperatura do sistema

Calcule a temperatura efetiva do sistema a partir da energia cinética das partículas:

$$k_B T = \frac{1}{(N-1)D} \sum_{i=1}^{N} m_i \langle v_i^2(t) \rangle,$$

onde D=2 (D=3) para sistema 2d (3d) e o termo (N-1) no denominador se deve ao sistema estar no referencial do centro de massa.

Energia do sistema

- Verifique se a energia (assim como a temperatura) se mantém constante (podem haver variações aleatórias em torno de um valor médio).
- Como você poderia modificar seu programa a fim de se manter em uma dada temperatura prescrita? Tente fazer isto.







Alguns métodos para especificar temperatura T_0 :

- Reescalamento das velocidades: fator $\lambda = \sqrt{T_0/T}$. A cada passo de integração há variação de temperatura $\Delta T = \left(\lambda^2 1\right) T(t)$.
- ► Termostato de Berendsen: velocidades reescaladas de acordo com taxa:

$$\frac{dT}{dt} = \frac{T_0 - T(t)}{\tau}, \qquad \tau \ \text{\'e o parâmetro de acoplamento com o banho térmico}$$

Fator de reescalonamento dado por:

$$\lambda^2 = 1 + \frac{\Delta t}{\tau} \left[\frac{T_0}{T} - 1 \right].$$

- Termostato de Andersen
- Termostato de Nosé-Hoover.
- Dinâmica de Langevin.







Alguns métodos para especificar temperatura T_0 :

- Reescalamento das velocidades.
- Termostato de Berendsen.
- ► Termostato de Andersen
- Termostato de Nosé-Hoover: acoplamento ao banho térmico é realizado adicionando graus de liberdade associados ao banho na dinâmica. Requer integrar equações de movimento associadas ao banho térmico. Insere um termo de viscosidade que depende da temperatura e de outros parâmetros.
- Dinâmica de Langevin: Insere uma força estocástica produzida pelo acoplamento ao banho térmico. Esta força (aleatória) tem distribuição gaussiana com média zero e variância proporcional à temperatura.







Alguns métodos para especificar temperatura T_0 :

Reescalamento das velocidades:

Fácil de implementar

Não satisfaz requisitos para gerar distribuição canônica.

Termostato de Berendsen:

Fácil de implementar

Não satisfaz requisitos para gerar distribuição canônica.

Termostato de Andersen:

Reproduz distribuição canônica.

Falha no cálculo de grandezas dinâmicas.

Termostato de Nosé-Hoover:

Reproduz distribuição canônica.

Resultados não físicos em alguns sistemas.

Dinâmica de Langevin:

Reproduz distribuição canônica.

Cuidado ao calcular de grandezas dinâmicas (mesmo que acontece no termostato de Andersen).







Termostato de Andersen

- Interação com o banho térmico se dá com uma frequência ν .
- A cada passo de tempo e para cada partícula, sorteie um número aleatório $(0 \le r \le 1)$ e compare com $\nu \Delta t$. Se $r < \nu \Delta$ então a partícula "colide com partículas do banho térmico" e adquire velocidade aleatória de acordo com uma distribuição gaussiana de média 0 e variância T (temperatura).
- Pode-se mostrar que reproduz o ensemble canônico.
- Como há perda de correlação das velocidades durante a simulação (pois variações aleatórias são introduzidas), fornece resultados incorretos no cálculo de grandezas dinâmicas (tais como coeficiente de difusão).
- Método satisfatório para se atingir a temperatura desejada ao se iniciar a simulação da dinâmica molecular. Depois de se atingir o equilíbrio térmico, o cálculo de grandezas dinâmicas é realizado utilizado a dinâmica molecular usual, no ensemble microcanônico.







Implemente o termostato de Andersen. Utilize sistema com condições de contorno periódicas.

- Escolha um valor de temperatura para o qual se deseje que o sistema simulado atinja.
- Descreça a temperatura rapidamente e lentamente. O que você encontra em cada uma das situações?
- Teste valores diferentes para a frequência de interação com o banho térmico. O que você observa?
- Execute seu programa para atingir uma temperatura em que as partículas se movam distâncias menores que a distância entre partículas. Você consegue observar uma rede cristalina?
- ▶ Um meio para detectar se o sistema está no estado líquido ou sólido é calcular o desvio quadrático médio, $\langle u^2 \rangle$, onde $\mathbf{u} = \mathbf{r} \mathbf{r}_{eq}$ e \mathbf{r}_{eq} são as posições de equilíbrio em uma rede cristalina. O critério de Lindemann estabelece que a temperatura de fusão ocorre quando $\sqrt{\langle u^2 \rangle} \sim 0.1a 0.4a$, onde a é o espaçamento da rede. Você consegue determinar a temperatura de fusão no sistema simulado? Se sim, qual é a temperatura encontrada?



