



UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN FACULTAD DE CIENCIAS FÍSICO MATEMÁTICAS

Simuladores Moleculares

Dinámica molecular con el potencial de Lennard-Jones en dos y tres dimensiones para diferntes densidades

Omar Gonzalez Amezcua

Nombre: Matricula: Giovanni Gamaliel López Padilla 1837522

Se propuso un sistema conformado por átomos de carbono en dos y tres dimensiones en los cuales se vario sus densidades en diferentes valores , los sistemas se dejaran interaccionar en una simulación bajo el efecto del potencial de Lennard-Jones realizando $2x10^6$ pasos. Durante la simulación se monitoreo la energía cinética, energía potencial y energía total, a la par se calculó su función de distribución radial de los sistemas.

Palabras clave: Potencial de Lennard-Jones, distribución radial, dos dimensiones

I. INTRODUCCIÓN

II. OBJETIVO GENERAL

III. OBJETIVO ESPECÍFICO

IV. MARCO TEÓRICO

El potencial de Lennard-Jones describe la energía potencial de interacción entre dos átomos o moleculas netros sujetos a dos fuerzas distintas, una fuerza que tiene mayor acción cuando la distancia entre las dos sistemas es grande y la otra fuerza de interacción tiene una mayor acción a corta distancia. Este potencial tiene la siguiente forma:

$$V(r) = 4\epsilon \left[\left(\frac{\sigma}{r} \right)^{12} - \left(\frac{\sigma}{r} \right)^{6} \right] \tag{1}$$

donde:

- $lackbox{ }V$ es el potencial intermolecular entre dos átomos o partículas.
- ϵ es la profundidad del valle que define que tan fuerte es la atracción entre partículas.
- σ es la distancia a la cual el potencial entre dos partículas es igual a cero.
- ullet r es la distancia de separación entre dos partículas

Los parámetros ϵ y σ son ajustados para reproducir datos experimentales o pueden ser dedudidos de resultados a partir de cálculos de química cuántica. La fígura 1 es el potencial de Lennard-Jones con $\epsilon=1$ y $\sigma=1$.

En donde expone una gráfica de potenciales universales para estructuras de gráfito, y la que tenemos se asemeja en comportamiento a pesar de no tener la estrucura de un grafito. Teniendo el potencial de la ecuación 1, podemos deducir la fuerza, ya que esta puede ser deducida a partir de aplicar el gradiente a la función V(r), teniendo así la siguiente expresión:

$$\vec{F}(r) = 48\epsilon \left(\frac{\sigma^{12}}{r^{13}} - \frac{1}{2} \frac{\sigma^6}{r^7} \right) \hat{r}$$
 (2)

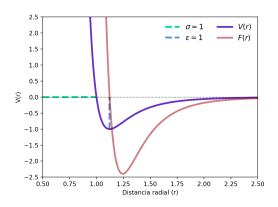


Figura 1: Potencial y fuerza de Lennard-Jones

reescribiendo las ecuaciones 1 y 2 para tener la suma de estas en un sistema de n particulas se tiene lo siguiente:

$$U_{t} = \left\langle \sum_{i=1}^{N} \sum_{j < i}^{N} V_{i}, j(|r_{j} - r_{i}|) \right\rangle_{t}$$
 (3)

$$F_{i} = \frac{48}{\sigma^{2}} \sum_{j \neq i} \left[\left(\frac{\sigma}{r_{ij}} \right)^{14} - \frac{1}{2} \left(\frac{\sigma}{r_{ij}} \right)^{8} \right] (r_{j} - r_{i})$$
 (4)

Teniendo ya la dinámica se este sistema podemos ir monitoreando la energía cinética de la siguiente manera:

$$T_t = \left\langle \sum_{i=1}^N \frac{1}{2} m |v_i(t)|^2 \right\rangle \tag{5}$$

por lo tanto, la energía total para un tiempo t será:

$$E_t = T_t + U_t \tag{6}$$

V. RESULTADOS

VI. CÓDIGO

Dimensión	Número de átomos	ϵ	σ	ho	Número de pasos
2	784	1	1	Variable*	$2x10^{6}$
3	864	1	1	variable	2x10

Tabla I: Parámetros para la simulación para las diferentes dimensiones.

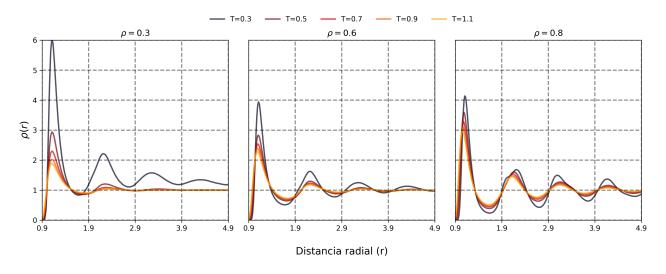


Figura 2: Distribución radial de la estructura

- V. V. Begun, M. I. Gorenstein, and O. S. Zozulya. Fluctuations in the canonical ensemble. *Physical Review C - Nuclear Physics*, 72(1):1–13, 2005.
- [2] J. M. Borjas-Mayorga, M. E. Grimaldo-Reyna, F. J. Almaguer-Martínez, O. González-Amezcua, and J. R. Cantú-González. Monte Carlo simulation for a gas of hard spheres in d-dimensional space: Equilibrium structure and state equations. Revista Mexicana de Fisica E, 65(2):206–212, 2019.
- [3] S H Chastain. A simulation experiment with a canonical ensemble. (April 2013):8–11, 2016.
- [4] Carlos E. Fiore, Vera B. Henriques, and Mario J. De Oliveira. Canonical and microcanonical Monte Carlo simulations of lattice-gas mixtures. *Journal of Chemical Physics*, 125(16):1–9, 2006.
- [5] Hiqmet Kamberaj. Molecular Dynamics Methods in Simulations of Macromolecules. pages 189–280, 2020.
- [6] Pascal Viot. Numerical Simulation in Statistical Physics Lecture in Master 2 "Physics of complex systems" and "Modeling, Statistics and Algorithms for out-of-equilibrium systems. 2015.

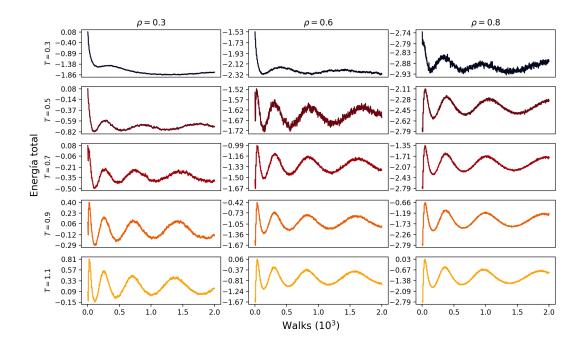


Figura 3: Energía total a lo largo de la simulación de las densidades seleccionadas variando la temperadura del exterior.