Dinámica Molecular Dirigida por Eventos

Difusión de un Gas y Movimiento Browniano

Grupo 4:

Nicolás Matías Margenat Juan Burda Bruno Enzo Baumgart

72.25 - Simulación de Sistemas

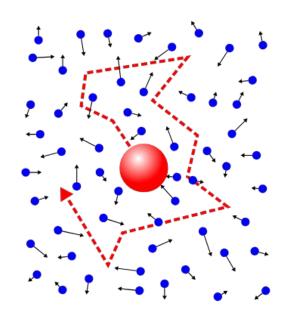
20 de septiembre, 2024 Instituto Tecnológico de Buenos Aires

Introducción

Gases ideales



Movimiento Browniano



$$\bullet \ x_i(t) = x_i(0) + v_{x_i}t$$

•
$$t_c = \begin{cases} \infty & \text{si } \Delta v \cdot \Delta r \ge 0, \\ \infty & \text{si } d < 0, \\ \frac{-\Delta v \cdot \Delta r + \sqrt{d}}{\Delta v \cdot \Delta v} & \text{en otro caso.} \end{cases}$$

Choque entre partículas

$$(v_{x_{i}}^{d}, v_{y_{i}}^{d}) = (v_{x_{i}}^{a} + J_{x}/m_{i}, v_{y_{i}}^{a} + J_{y}/m_{i}) \qquad J_{x} = \frac{J\Delta x}{\sigma}$$

$$(v_{x_{i}}^{d}, v_{y_{i}}^{d}) = (v_{x_{i}}^{a} - J_{x}/m_{j}, v_{y_{i}}^{a} - J_{y}/m_{j}) \qquad donde \qquad con J = \frac{2m_{i}m_{j}(\Delta v \cdot \Delta r)}{\sigma(m_{i} + m_{j})}$$

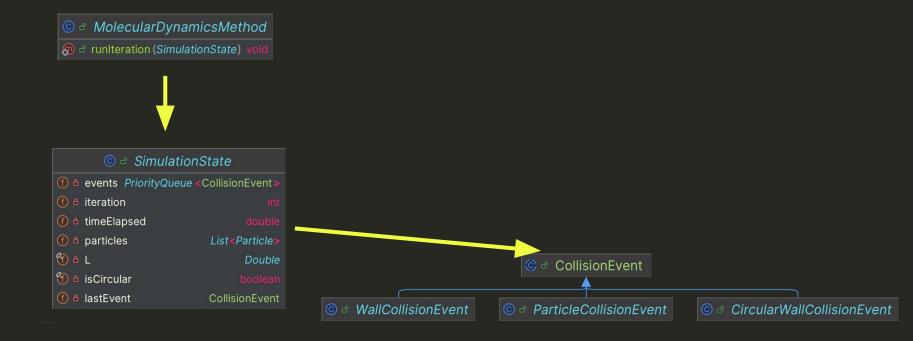
$$J_{y} = \frac{J\Delta y}{\sigma}$$

Choque con paredes

$$v_n = -v_r$$

Implementación

Implementación



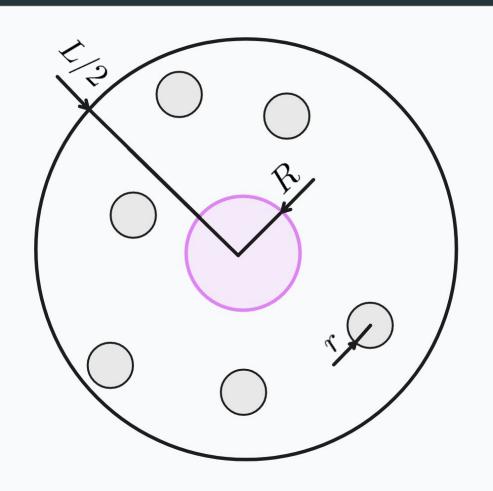
Implementación

```
partículas ← generarObstáculoCentral(parámetros)
partículas ← generarPartículasRandom(parámetros)
estadoSimulación ← generarEstadoSimulación(parámetros)
for t \leftarrow 0 to max\_tiempo:
         correrlteración(estadoSimulación) .
        guardarEstadoSistema()
end
                             evento ← estadoSimulación.eventos.poll()
                             partículas ← actualizarPosiciónPartículas(evento.tiempo)
```

partículasColisión.velocidades ← actualizarVelocidades(evento.partículas)

estadoSimulación.eventos ← actualizarEventos(evento)

Simulaciones



Parámetros Fijos

- R = 0.005 m
- M = 3 kg
- r = 0.001 m
- m = 1 kg
- L = 0.1 m
- N = 300

Parámetros Variables

$$v \in \{1, 3, 6, 10\} \text{ (m/s)}$$

•
$$t \in [1, 20](s)$$

•
$$P = \frac{F}{S} = \frac{\Delta p}{\Delta t \cdot S}$$

donde
$$\Delta p = m \cdot \Delta v$$

•
$$T \approx v^2$$

•
$$< z^2 > = 2Dt$$

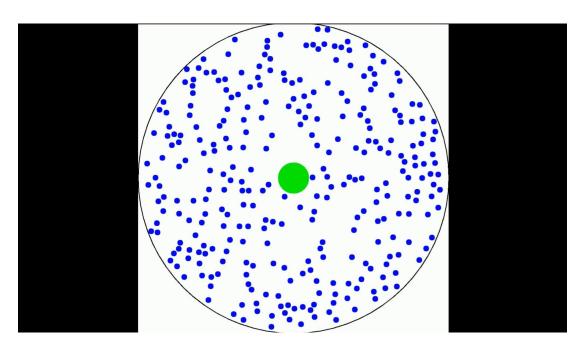
• Cantidad de colisiones con el obstáculo

•
$$m = \frac{Q \cdot \sum_{i=1}^{Q} x_i y_i - \sum_{i=1}^{Q} x_i \sum_{i=1}^{Q} y_i}{Q \cdot \sum_{i=1}^{Q} x_i^2 - \left(\sum_{i=1}^{Q} x_i\right)^2}$$
 • $\bar{m} = \frac{\sum_{i=1}^{5} m_i}{5}$

• Cantidad de colisiones únicas con el obstáculo

•
$$\bar{t}_{50\%} = \frac{\sum_{i=1}^{5} t_{i_{50\%}}}{5}$$
 donde $t_{i_{50\%}}$ es el tiempo que tarda el 50% de las partículas de la simulación i en colisionar con el obstáculo por primera vez.

Obstáculo Fijo

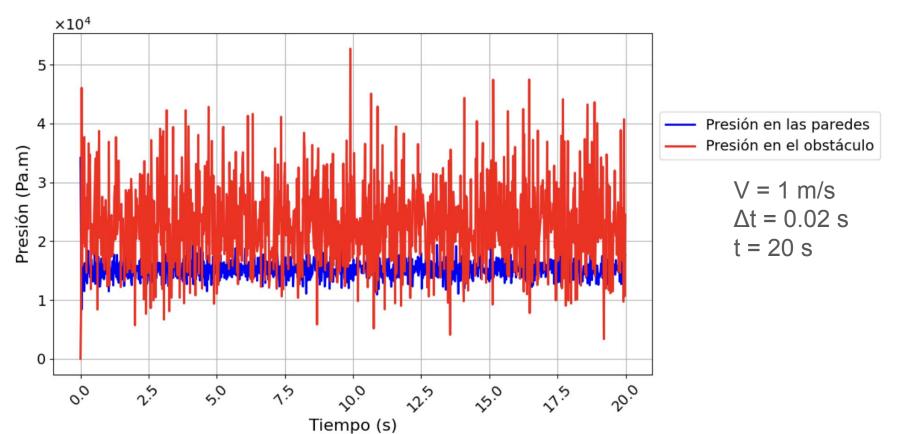


$$V = 1 \text{ m/s}$$

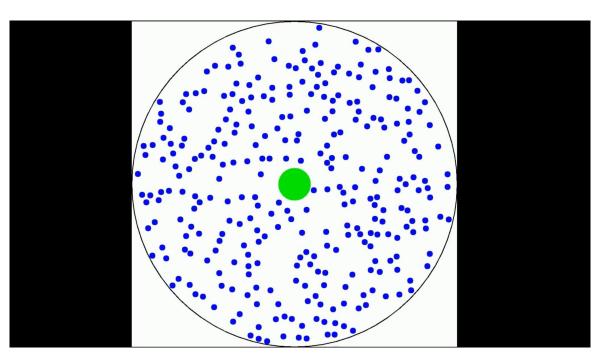
 $\Delta t = 0.02 \text{ s}$
 $t = 20 \text{ s}$

https://youtu.be/1cz_iLgJvDg

Análisis de presión vs Tiempo



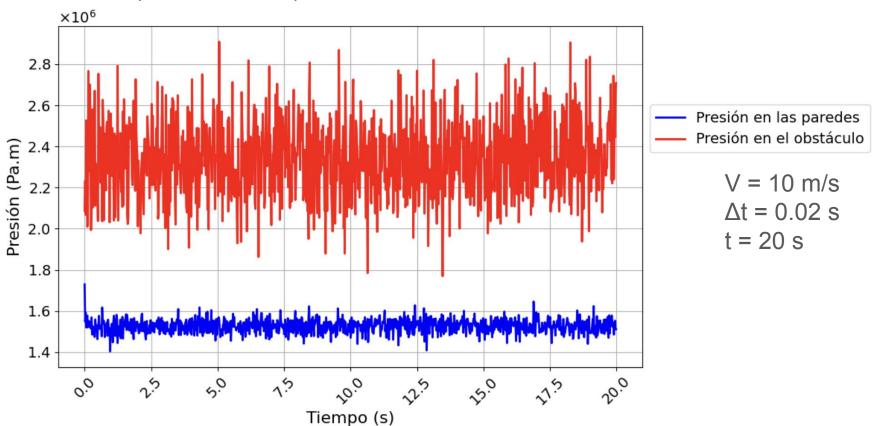
Obstáculo Fijo



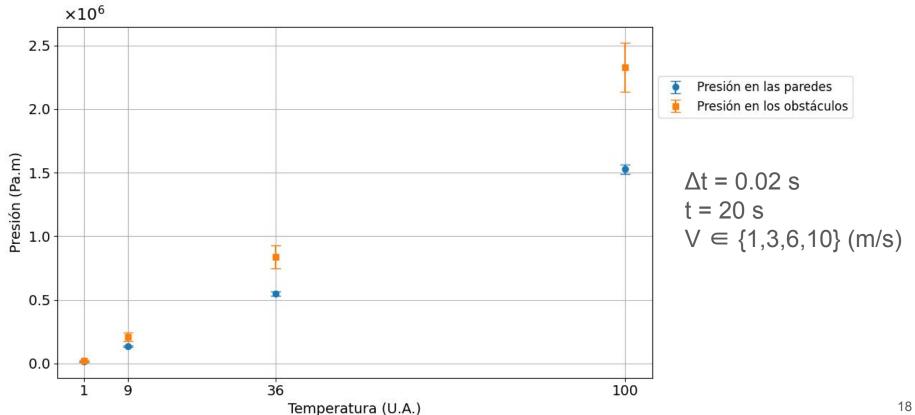
V = 10 m/s $\Delta t = 0.02 \text{ s}$ t = 20 s

https://youtu.be/syR6csZRg88

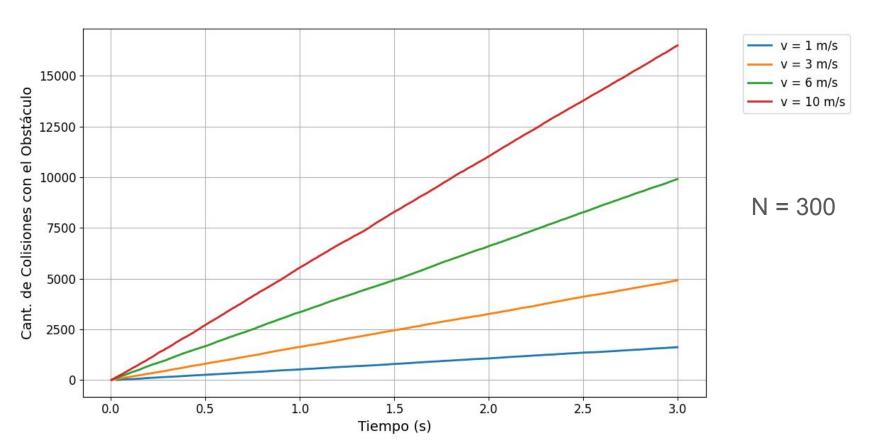
Análisis de presión vs Tiempo



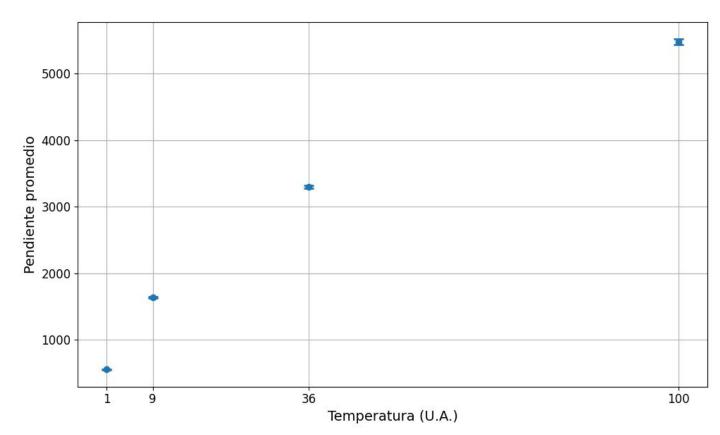
Análisis de presión vs Temperatura



Colisiones con el obstáculo

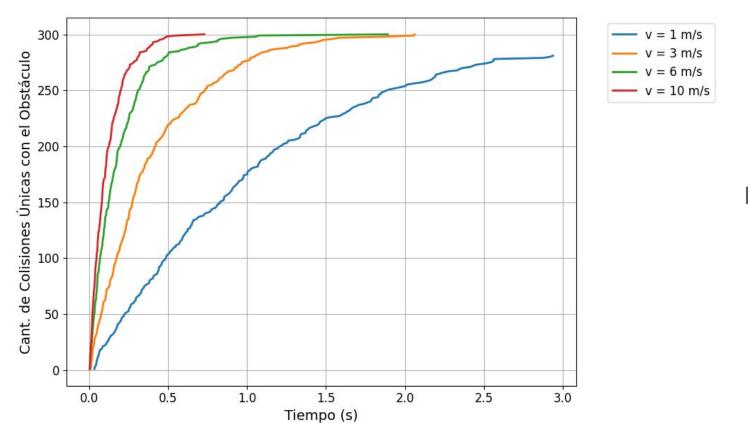


Colisiones con el obstáculo



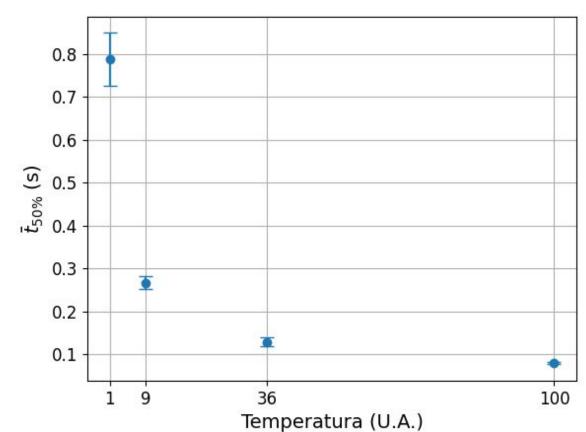
N = 300 5 realizaciones

Colisiones únicas con el obstáculo



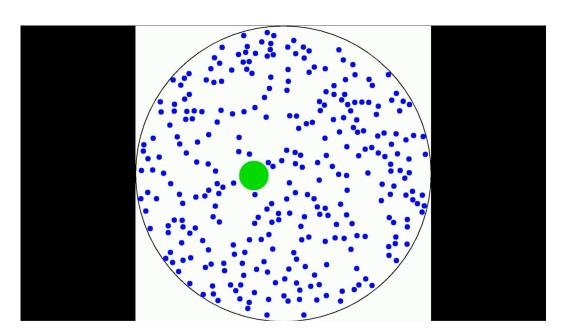
N = 300

Colisiones únicas con el obstáculo



N = 300 5 realizaciones

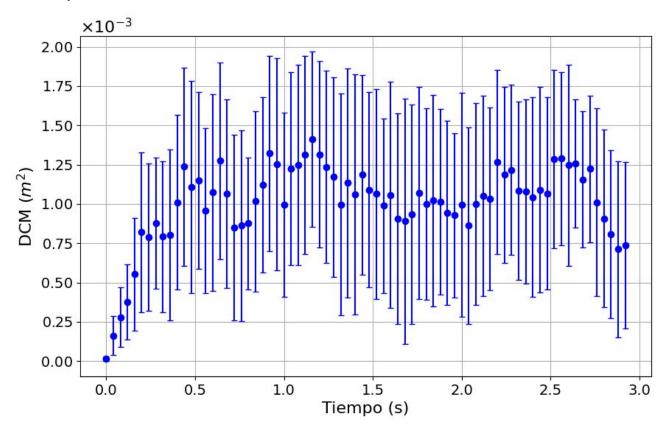
Obstáculo en movimiento



https://youtu.be/l3SIthqPBek

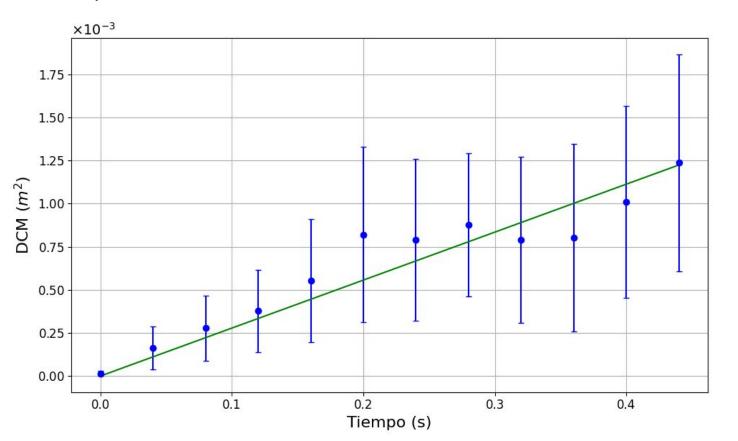
V = 1 m/s $\Delta t = 0,0625 \text{ s}$ t = 3 sM = 3 kg

Desplazamiento Cuadrático Medio



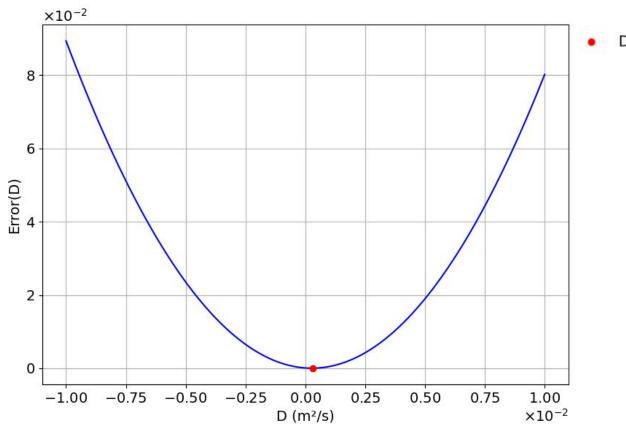
10 realizaciones

Desplazamiento Cuadrático Medio



10 realizaciones

Desplazamiento Cuadrático Medio



D óptimo = $3.03 \times 10^{-4} \text{ m}^2/\text{s}$

10 realizaciones

Conclusiones

Conclusiones

- La presión parece ser mayor en el obstáculo que en las paredes.
- Ley de gases ideales se cumple
- Mayor temperatura ⇒ Mayor cantidad de choques con el obstáculo
- El DCM crece linealmente y luego entra a un estado estacionario

¡Gracias por su atención!