

# Teroía del gas ideal

Andrés Muñoz, Santiago Tabares y Jhoan Eusse

## 1 Explicación principiantes

Un gas ideal es un conjunto de átomos o moléculas que se mueven libremente sin interacciones. La presión ejercida por el gas se debe a los choques de las moléculas con las paredes del recipiente. El comportamiento de gas ideal se tiene a bajas presiones es decir en el límite de densidad cero. A presiones elevadas las moléculas interaccionan y las fuerzas intermoleculares hacen que el gas se desvíe de la idealidad [1]. En sí es un gas hipotético que considera:

- Formado por partículas puntuales sin efectos electromagnéticos.
- Las colisiones entre las moléculas y entre las moléculas y las paredes es de tipo elástica, es decir, se conserva el momento y la energía cinética.
- La energía cinética es directamente proporcional a la temperatura.
- Los gases se aproximan a un gas ideal cuando son un gas mono atómico, está a presión y temperatura ambiente.

### 1.1 Equilibrio Termodinámico

Un sistema aislado está en equilibrio cuando sus propiedades macroscópicas (presión, volumen, temperatura) no cambian con el tiempo. En un sistema no aislado deben cumplirse dos condiciones: que las propiedades del sistema no cambien con el tiempo y que cuando el sistema se aísla de los alrededores no sufra variación alguna en sus propiedades termodinámicas.

Un sistema se encuentra en equilibrio termodinámico cuando se cumplan los siguientes tipos de equilibrios:

- Equilibrio mecánico: Todas las partes del sistema se encuentran a la misma presión y esta coincide con la de los alrededores. Tanto las fuerzas externas como internas que actúan sobre el sistema están compensadas.
- Equilibrio térmico: Todo el sistema y los alrededores están a la misma temperatura.
- Equilibrio material: No existen reacciones químicas o han alcanzado el equilibrio y no se produce flujo neto de materia desde una parte del sistema a otra o entre el sistema y los alrededores.

## 1.2 Distribución de Maxwell Boltzmann

La distribución de Boltzmann o distribución de Maxwell-Boltzmann, es una distribución de probabilidad de las velocidades de un gas asociada a la estadística de Maxwell-Boltzmann para dicho sistema. Fue formulada originalmente por los físicos J. C. Maxwell y L. Boltzmann.

Ante la pregunta de ¿Cuál es la distribución de velocidades en un gas a una temperatura dada aparece una respuesta presentada como la distribución de Maxwell-Boltzmann, la cual nos muestra cómo están distribuidas las velocidades de las moléculas en un gas ideal.

Técnicamente, el término distribución de Boltzman se reserva para la función de probabilidad de la energía de las partículas, mientras que el término distribución de Maxwell-Boltzmann se reserva para la distribución de probabilidad de la velocidad de las partículas (existe una relación matemática fija entre ambas) [2].

## 2 Explicación avanzada

### 2.1 Descripción del gas ideal

El gas ideal es un modelo simple de la mecánica estadística que exitosamente explica muchas propiedades de los gases reales, tales como su capacidad calorífica.

El gas consiste de  $N$  partículas clásicas con posición  $\vec{x}_i$  y velocidad  $\vec{v}_i$ , contenidas en una caja de lado  $L$ . Cada partícula es una "esfera rígida" de radio  $r_i$  y masa  $m_i$ . Las partículas no interactúan por medio de un potencial, sino que únicamente colisionan elásticamente una con otra y se reflejan(especularmente) con las paredes de la caja que las contienen. Como todas las interacciones son elásticas, la energía total del sistema

$$E = \sum_i \frac{1}{2} m_i |\vec{v}_i|^2 \quad (1)$$

se conserva.

#### 2.1.1 Ecuación de movimiento

Ahora, vamos a describir la evolución en el tiempo de estas colisiones de partículas clásicas. Cuando una partícula está viajando libremente a través del espacio, se mueve a una velocidad fija con una trayectoria dada por

$$\vec{x}_i(t + \Delta t) = \vec{x}_i(t) + \vec{v}_i \Delta t \quad (2)$$

Una partícula es reflejada por una pared, con un vector unitario normal a la superficie  $\hat{n}$  en una posición  $w$  a lo largo de la coordenada  $\hat{n}$ , si la partícula toca la pared, que es, si

$$\vec{x}_i - r_i \hat{n} = w \quad (3)$$

Ya que solo estamos considerando reflexiones especulares, la componente de velocidad normal a la pared es invertida, significando que su velocidad cambie como

$$\vec{v}_i \rightarrow \vec{v}_i - 2(\vec{v}_i \cdot \hat{n})\hat{n} \quad (4)$$

Una colisión entre 2 partículas  $i$  y  $j$  ocurre cuando

$$|\vec{x}_i - \vec{x}_j| = r_i + r_j \quad (5)$$

o cuando las partículas se tocan. Durante la colisión, hay un intercambio de momento  $\vec{q}$  entre las partículas:

$$\begin{aligned} \vec{v}_i &\rightarrow \vec{v}_i + \vec{q}/m_i \\ \vec{v}_j &\rightarrow \vec{v}_j - \vec{q}/m_j \end{aligned} \quad (6)$$

Para fijar  $\vec{q}$ , aplicamos 2 ligaduras. Ya que solo consideramos colisiones elásticas donde la energía cinética se conserva, se debe satisfacer

$$\frac{1}{2}m_i v_i^2 + \frac{1}{2}m_j v_j^2 = \frac{1}{2}m_i |\vec{v}_i + \vec{q}/m_i|^2 + \frac{1}{2}m_j |\vec{v}_j - \vec{q}/m_j|^2 \quad (7)$$

y ya que solo consideramos "colisiones especulares",  $\vec{q}$  debe orientarse normal al plano de reflexión, esto es,

$$\vec{q} = q\hat{r}_{ij}, \quad (8)$$

donde  $\hat{r}_{ij} = (\vec{r}_i - \vec{r}_j)/|\vec{r}_i - \vec{r}_j|$  es un vector unitario relativo entre el centro de las partículas. Resolviendo estas ecuaciones para  $q$  obtenemos que el momento transferido cuando dos partículas colisionan es

$$\vec{q} = -2 \frac{m_i m_j}{m_i + m_j} [(\vec{v}_i - \vec{v}_j) \cdot \hat{r}_{ij}] \hat{r}_{ij} \quad (9)$$

## 2.2 Distribución de Maxwell-Boltzmann

Curiosamente, no importa como las partículas del gas se encuentren en sus condiciones iniciales siempre van a tender a un estado de equilibrio. La tendencia experimental de las partículas a acercarse a un cierto equilibrio de velocidades se apoya sobre una explicación teórica simple.

Partamos de un argumento clásico de la maximización de la entropía para derivar la distribución de velocidades de Maxwell-Boltzmann.

Consideremos un sistema de  $N$  partículas compartiendo una energía total  $E$ . Supongamos que las energías posibles están dadas por  $\epsilon_i$ . Deseamos saber la distribución de equilibrio de energías, es decir, cuántas partículas tienen energía  $\epsilon_i$ .

Sabemos que para un gas ideal, el número de microestados está dado por

$$W = \frac{N!}{\prod_i n_i!} \quad (10)$$

donde  $N!$  cuenta el número total de formas de re-asignar energías a las partículas, y  $n_i$  corrige el problema de sobre conteo para diferentes partículas teneiendo la misma energía  $\epsilon_i$ . Una forma de simplificar la expresión es tomar el logaritmo de los microestados. Podemos usar la aproximación de Sterling  $\log n! \approx n \log n - n$  para el límite de  $n$  grandes:

$$\log W \approx N \log N - N - \sum_i (n_i \log n_i - n_i) \quad (11)$$

$$= N \log N - \sum_i n_i \log n_i \quad (12)$$

Ahora, nuestra tarea se resume en econtrar la distribución  $n_i$  que maximiza  $\log W$ , sujeta a las ligaduras

$$\sum_i n_i = N; \sum_i \epsilon_i n_i = E.$$

INtroduciendo los multiplicadores de Lagrange  $\alpha$  y  $\beta$  para implementar estas ligaduras, encontramos que se debe satisfacer

$$\begin{aligned} G(n_i) &= \log W + \alpha(\text{ligadura1}) + \beta(\text{ligadura2}) \\ &= N \log N - \sum_i \log n_i + \alpha(N - \sum_i n_i) + \beta(E - \sum_i \epsilon_i n_i) \end{aligned} \quad (13)$$

Tomando la derivada de  $G$  con respecto a  $n_j$ , encontramos

$$\frac{dG}{dn_j} = -\log n_j - 1 - \alpha - \beta \epsilon_i \quad (14)$$

y estableciendo el criterio de la primera derivada para encontrar el máximo de  $n_j$ , llegamos al siguiente resultado

$$n_j = e^{1-\alpha} e^{-\beta \epsilon_i} \frac{n_j}{N} = \frac{1}{Z} e^{-\beta \epsilon_i} \quad (15)$$

donde definimos  $Z = N e^{1+\alpha} = \sum_i e^{-\beta \epsilon_i}$ . La ecuación (15) es conocida como la distribución de Maxwell-Boltzmann; se dice que la distribución de  $n_i$  cae exponencialmente en la energía.

Para derivar la distribución de velocidades de la distribución de energía, necesitamos hacer unos pocos pasos adicionales. Ya que la energía cinética de una partícula esta dada por  $\epsilon = \frac{1}{2} m v^2$ , la distribución de velocidades es está por

$$P(\vec{v}) d\vec{v} \propto e^{-\beta m |\vec{v}|^2 / 2} \quad (16)$$

Para caso particular en 2 dimensiones, el elemento de área es  $d\vec{v} = 2\pi v dv$ , así la distribución de velocidades de Maxwell-Boltzmann para partículas en una caja que describe un gas ideal, es finalmente

$$P(v)dv \propto v e^{-\beta m v^2/2} \quad (17)$$

[3][4]

## References

- [1] “Ley de los gases ideales - Física de nivel básico, nada complejo...,”
- [2] “Distribución de Maxwell-Boltzmann - Wikipedia, la enciclopedia libre.”
- [3] J. Chang, “Simulating an Ideal Gas to Verify Statistical Mechanics,” tech. rep.
- [4] M. N. Bannerman, S. Strobl, A. Formella, and T. Pöschel, “Stable algorithm for event detection in event-driven particle dynamics,” *Computational Particle Mechanics*, vol. 1, no. 2, pp. 191–198, 2014.