Capítulo 1

Gases diluidos en las proximidades del equilibrio

Sistema clásico diluido, procesos colisionales en términos de σ , sistema grande con paredes reflejantes

$$f(\mathbf{x}, \mathbf{p}, t)d^3xd^3p \equiv \#$$
de partículas en el cubo d^3p , d^3x

siendo f la función de distribución de un cuerpo.

La teoría cinética busca hallar $f(\mathbf{x},\mathbf{p},t)$ para una dada interacción molecular. Sabemos que la interacción es a través de colisiones.

Sin colisiones las moléculas evolucionan de acuerdo a

$$t \to t + \delta t$$
 $\mathbf{x} \to \mathbf{x} + \mathbf{v}\delta t$ $\mathbf{p} \to \mathbf{p} + \mathbf{F}\delta t$
$$f(\mathbf{x}, \mathbf{p}, t)d^3xd^3p = f(\mathbf{x} + \mathbf{v}\delta t, \mathbf{p} \to \mathbf{p} + \mathbf{F}\delta t, \mathbf{p}, t + \delta t)d^3x'd^3p'$$

El volumencillo con sus partículas evoluciona en el espacio de fases μ . El volumen evoluciona de acuerdo al jacobiano.

$$d^3r'd^3p'=|J|d^3rd^3p$$

pero

$$J = \frac{\partial(x',y',z',p_x',p_y',p_z')}{\partial(x,y,z,p_x,p_y,p_z)}$$

da

$$1 + \mathcal{O}(\delta t^3)$$

Clásico implica

$$\lambda_{\rm deB} \ll (V/N)^{1/3}, h/p \ll v^{1/3}$$
o bien $\frac{h}{\sqrt{2mkT}} \ll v^{1/3}$

con lo cual si $\delta t \ll 1$ será $d^3r'd^3p' = d^3rd^3p$ y entonces

$$f(\mathbf{x} + \mathbf{v}\delta t, \mathbf{p} \to \mathbf{p} + \mathbf{F}\delta t, \mathbf{p}, t + \delta t) = f(\mathbf{x}, \mathbf{p}, t)$$

pero si hay colisiones

$$\begin{split} f(\mathbf{x} + \mathbf{v}\delta t, \mathbf{p} &\to \mathbf{p} + \mathbf{F}\delta t, \mathbf{p}, t + \delta t) = f(\mathbf{x}, \mathbf{p}, t) + \left. \frac{\partial f}{\partial t} \right|_{\mathrm{col}} \delta t \\ &\frac{\partial f}{\partial t} \delta t d^3 r d^3 p = (\bar{R} - R) \delta t d^3 r d^3 p \end{split}$$

donde $\bar{R}\delta t d^3r'd^3p'$ es el número de colisiones durante δt en las que una partícula se halla al final en $d^3r'd^3p'$ y $R\delta t d^3r d^3p$ es correspondientemente el número de colisiones durante δt en las que una partícula se halla al comienzo en $d^3r d^3p$.

De t a $t+\delta t$ algunas moléculas de A pasan a B y otras van hacia otros lados. Hacia B llegan moléculas de A y desde fuera.

Dada la dilución consideramos colisiones binarias.

R es el número de colisiones en las cuales la partícula se halla en A y consecuentemente no llega a B (pérdida) (en el cubo d^3V_2) y \bar{R} es el número de colisiones en las cuales la partícula se halla fuera de A y consecuentemente por colisión llega a B (ganancia) (en el cubo d^3V_2).

$$\underbrace{f(\mathbf{v}_2,t)d^3V_2}_{\text{d. blancos}}\underbrace{\left[\mathbf{V}_2-\mathbf{V}_1\right]}_{\text{condición de colisión}}\underbrace{\frac{f(\mathbf{v}_1,t)d^3V_1}{\text{d. incidentes}}}_{V_1V_2\rightarrow V_1'V_2'}\underbrace{\mathcal{J}^3V_1'd^3V_2'}_{V_1d^3V_2'}$$

Si quiero conocer R debo integrar: si la partícula con \mathbf{V}_2 se halla en A integrao en todas las \mathbf{V}_1 y en todos los destinos \mathbf{V}_1' y \mathbf{V}_2' .

$$\underbrace{f(\mathbf{v}_2',t)d^3V_2'}_{\text{d. blancos}}\underbrace{[\mathbf{V}_2'-\mathbf{V}_1']}_{\text{condición de colisión}}\underbrace{f(\mathbf{v}_1',t)d^3V_1'}_{\text{d. incidentes}}\underbrace{\sigma}_{V_1V_2\to V_1'V_2'}d^3V_1d^3V_2$$

Si quiero conocer \bar{R} debo integrar: si la partícula con \mathbf{V}_2 se halla en B integrao en todas las \mathbf{V}_1' \mathbf{V}_2' (orígenes) y en todos los destinos \mathbf{V}_1' .

$$\begin{split} d^3V_2R &= \int_{V_1} \int_{V_1'} \int_{V_2'} f(\mathbf{V}_2,t) d^3V_2 |\mathbf{V}_2 - \mathbf{V}_1| f(\mathbf{V}_1,t) d^3V_1 \underbrace{\sigma}_{12 \to 1'2'} d^3V_1' d^3V_2' \\ d^3V_2\bar{R} &= \int_{V_1} \int_{V_1'} \int_{V_2'} f(\mathbf{V}_2',t) d^3V_2' |\mathbf{V}_2' - \mathbf{V}_1'| f(\mathbf{V}_1',t) d^3V_1' \underbrace{\sigma}_{1'2' \to 12} d^3V_1 d^3V_2 \\ d^3V_2R &= \int_{V_1} \int_{V_1'} \int_{V_2'} f_2f_1 |\mathbf{V}_2 - \mathbf{V}_1| \underbrace{\sigma}_{12 \to 1'2'} d^3V_1' d^3V_2' d^3V_2 d^3V_1 \end{split}$$

 $R\delta t d^3r d^3p$ será finalmente el número de partículas en el cubo $d^3r d^3p$.

Queremos ver cómo varía f en

$$d^3V_2\bar{R} = \int_{V_1} \int_{V_1'} \int_{V_2'} f_2' f_1' |\mathbf{V}_2' - \mathbf{V}_1'| \underbrace{\sigma}_{1'2' \to 12} d^3V_1 d^3V_2 d^3V_2' d^3V_1'$$

y si usamos que $|\mathbf{V}_2-\mathbf{V}_1|=|\mathbf{V}_2'-\mathbf{V}_1'|$ y $\underbrace{\sigma}_{12\to 1'2'}=\underbrace{\sigma}_{1'2'\to 12}$ entonces

$$\left. \frac{\partial f_2}{\partial t} \right|_{\mathrm{col}} = (\bar{R} - R) d^3 V_2 = \int_{V_1} \int_{V_1'} \int_{V_2'} (f_1' f_2' - f_1 f_2) |\mathbf{V}_2 - \mathbf{V}_1| \underbrace{\sigma}_{12 \to 1'2'} d^3 V_1' d^3 V_2' d^3 V_2 d^3 V_1 d^3 V_2' d^3$$

Bajo estas líneas pueden verse los esquemas de integración,

1.0.1 Construcción de una cuenta

Volumen dentro del cual una partícula con \mathbf{V}_1 chocaría a una de $\mathbf{V}_2.$

$$\frac{|\mathbf{V}_2 - \mathbf{V}_1|\delta t \delta A}{\delta t \delta A} \qquad \underbrace{f(\mathbf{V}_1,t) d^3 V_1}_{\text{densidad de incidente}}$$

es el # de partículas incidentes con \mathbf{V}_1 que podría colisionar con una de \mathbf{V}_2 en la unidad de tiempo y por unidad de área.

$$\sigma(\mathbf{V}_1\mathbf{V}_2 \to \mathbf{V}_1'\mathbf{V}_2')d^3V_1'd^3V_2'$$

es la sección eficaz de dispersión del proceso $V_1V_2 \to V_1'V_2'$ teniendo como destinos \mathbf{V}_1' y \mathbf{V}_2' .

$$\left[|\mathbf{V}_2 - \mathbf{V}_1| f(\mathbf{V}_1, t) d^3 V_1 \right] \sigma_{12 \to 1'2'} d^3 V_1' d^3 V_2'$$

es el # de partículas incidentes con V_1 dispersadas en V_1' y con el blanco yendo a V_2' por unidad de tiempo y volumen.

$$[f(\mathbf{V}_{2},t)d^{3}V_{2}]|\mathbf{V}_{2}-\mathbf{V}_{1}|f(\mathbf{V}_{1},t)d^{3}V_{1}\sigma d^{3}V_{1}'d^{3}V_{2}'$$

es el # de partículas dispersadas hacia \mathbf{V}_1' y \mathbf{V}_2' proviniendo de \mathbf{V}_1 y \mathbf{V}_2 por unidad de tiempo y de volumen.

Quisiera conocer $Rdtd^3rd^3v$ (# de colisiones durante dt en las cuales una partícula incial –blanco– se halla en d^3r con d^3v_2)

pérdida; si golpeo un blanco en V_2 lo saco del volumen

$$Rdtd^{3}rd^{3}v = \int_{V_{-}} \int_{V'_{-}} \int_{V'_{-}} dtd^{3}r f(\mathbf{V}_{2},t) d^{3}V_{2} |\mathbf{V}_{2} - \mathbf{V}_{1}| f(\mathbf{V}_{1},t) d^{3}V_{1} \sigma d^{3}V_{1}' d^{3}V_{2}'$$

Se integra en las incidentes V_1 gamlas destinhse $V_1',V_2'.$

y también $\bar{R}dtd^3rd^3v$ (# de colisiones durante dt en las cuales una partícula final se halla en d^3r con d^3v_2)

$$\bar{R}dtd^3rd^3v = \int_{V_1} \int_{V_1'} \int_{V_2'} dtd^3r f(\mathbf{V}_2',t) d^3V_2' |\mathbf{V}_2' - \mathbf{V}_1'| f(\mathbf{V}_1',t) d^3V_1' \sigma d^3V_1 d^3V_2$$

$$\left. \frac{\partial f}{\partial t} \right|_{sol} \delta t = (\bar{R} - R) \delta t$$

1.0.2 otra

Supusimos un sistema diluido, con colisiones binarias y llegamos a

$$\left(\mathbf{v}\cdot\nabla_{\vec{r}}+\frac{1}{m}\mathbf{F}\cdot\nabla_{\vec{v}}+\frac{\partial}{\partial t}\right)f_2=\frac{\partial f_2}{\partial t}=\int\int\int d^3v_1d^3v_1'd^3v_2'V\sigma(f_{1'}f_{2'}-f_1f_2) \tag{1}$$

Pensamos que en el equilibrio será $\partial f_2/\partial t=0$ y sabemos que

$$\operatorname{si} f_{1'} f_{2'} - f_1 f_2 = 0 \Rightarrow \frac{\partial f}{\partial t} = 0$$

La función del equilibrio es MB, $f_0(\mathbf{v}) o rac{\partial f_0}{\partial t} = 0$

Definiendo $H(t) = \int d^3V f(\mathbf{v}, t) \log(f(\mathbf{v}, t))$ vemos que

si
$$\frac{\partial f(\mathbf{v},t)}{\partial t} = 0 \Rightarrow \frac{dH}{dt} = 0$$

Ahora, considerando que f satisface (1) probamos que

si
$$f$$
 verifica (1) $\Rightarrow \frac{dH}{dt} \leq 0$

pero como el integrando en dH/dt no cambia de signo nunca debe anularse para obtener el cero con lo cual

$$\frac{dH}{dt} = 0 \Rightarrow f_{1'}f_{2'} - f_1f_2 = 0 \Rightarrow \frac{\partial f}{\partial t} = 0$$

y en definitiva

$$\frac{dH}{dt} = 0 \Leftrightarrow \frac{\partial f}{\partial t} = 0$$

y prueba que con

$$f(\mathbf{v},t)_{t\rightarrow\infty}\rightarrow f_0(\mathbf{v})\quad \mathrm{con}\quad \frac{\partial f_0}{\partial t}=0$$

La ecuación (1) asume la hipótesis de CAOS MOLECULAR para su validez.

 $f(\mathbf{p},t)$ en principia
o sólo satisface la ecuación de transporte de Boltzmann cuando vale CAOS MOLECULAR. Una ta
lfes tal que

$$\frac{dH}{dt} \leq 0$$
 H es decreciente siempre (un instante luego del CAOS MOLECULAR)

$$\frac{dH}{dt} = 0 \qquad \text{si } f(\mathbf{p},t) = f_{MB} \operatorname{con} \frac{\partial f}{\partial t} = 0$$

CAOS MOLECULAR entonces significa que H es máximo local, luego decrece rápidamente y además se sale de f_{MB}