

جلسه هجدهم

ترمودینامیک و مکانیک آماری

محمدرضا مظفری
گروه فیزیک، دانشکده علوم پایه
دانشگاه قم
مهر ۹۹

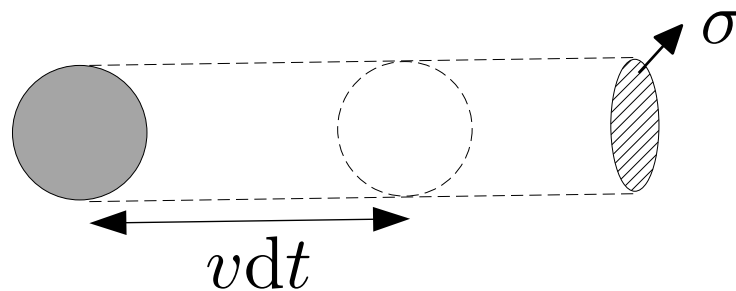
مفاهیمی در فیزیک حرارت

مطالب و عناوین:

- مبانی آماری فیزیک حرارت
- ریاضیات مفید
- گرما
- احتمال
- دما و فاکتور بولتزمن
- توزیع ماکسول بولتزمن
- فشار
- اثر افیوژن مولکولی
- پویش آزاد متوسط و برخوردها
- انرژی و قانون اول ترمودینامیک
- فرایندهای همدمای و بی‌دررو
- ماشین‌های حرارتی و قانون دوم ترمودینامیک
- آنتروپی

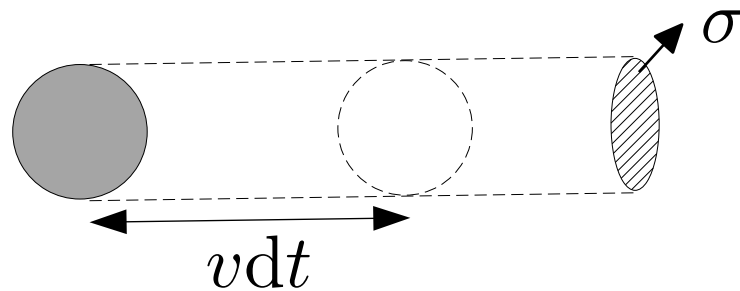
پویش آزاد متوسط و برخوردها

- یک مولکول را در حال حرکت در یک گاز رقیقی از مولکولهای مشابه دیگر بررسی می‌کنیم.
- فرض می‌کنیم که مولکول تحت بررسی با سرعت v حرکت می‌کند و دیگر مولکولهای گاز در حالت پایا می‌باشند.
- در اینجا یک مقیاس برخورد σ به هر مولکولی اختصاص می‌دهیم که چیزی شبیه سطح مقطع مولکولی ما است.
- در یک زمان dt ، مولکول موردنظر حجم $\sigma v dt$ را جاروب خواهد کرد.

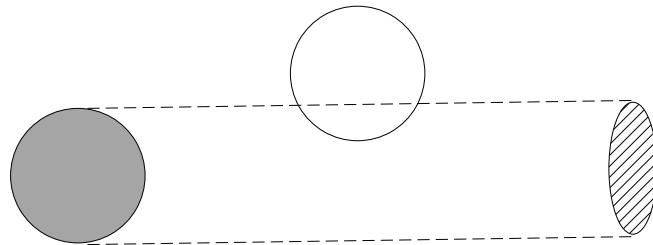


پویش آزاد متوسط و برخوردها

- در یک زمان dt ، مولکول موردنظر حجم $\sigma v dt$ را جاروب خواهد کرد.



- اگر مولکول دیگری در داخل این حجم قرار بگیرد یک برخورد اتفاق خواهد افتاد.



- با n مولکول در واحد حجم، احتمال یک برخورد در واحد حجم برابر است با $n \sigma v dt$.

پویش آزاد متوسط و برخوردها

- با n مولکول در واحد حجم، احتمال یک برخورد در واحد حجم برابر است با $n\sigma v dt$.

- اگر $P(t)$ را بصورت احتمال مولکولی که تا لحظه t برخورد نکرده است، تعریف می‌کنیم.

- احتمال اینکه مولکول تا لحظه $t + dt$ برخوردی نکرده باشد،

$$P(t + dt) = P(t)(1 - n\sigma v dt)$$

- برای تغییرات کوچک $t + dt$ داریم

$$P(t + dt) = P(t) + \frac{dP}{dt} dt$$

پویش آزاد متوسط و برخوردها

• با n مولکول در واحد حجم، احتمال یک برخورد در واحد حجم برابر است با $n\sigma v dt$.

• اگر $P(t)$ را بصورت احتمال مولکولی که تا لحظه t برخورد نکرده است، تعریف می‌کنیم.

$$\begin{cases} P(t + dt) = P(t)(1 - n\sigma v dt) \\ P(t + dt) = P(t) + \frac{dP}{dt} dt \end{cases} \Rightarrow \frac{dP}{dt} = -n\sigma v P$$

$$\int_{P_0}^{P(t)} \frac{dP}{P} = -n\sigma v \int_0^t dt, \quad P_0 = P(0) = 1$$

پویش آزاد متوسط و برخوردها

• با n مولکول در واحد حجم، احتمال یک برخورد در واحد حجم برابر است با $n\sigma v dt$.

• اگر $P(t)$ را بصورت احتمال مولکولی که تا لحظه t برخورد نکرده است، تعریف می‌کنیم.

$$\begin{cases} P(t + dt) = P(t)(1 - n\sigma v dt) \\ P(t + dt) = P(t) + \frac{dP}{dt} dt \end{cases} \Rightarrow \frac{dP}{dt} = -n\sigma v P$$

$$P(t) = e^{-n\sigma v t}$$

پویش آزاد متوسط و برخوردها

• با n مولکول در واحد حجم، احتمال یک برخورد در واحد حجم برابر است با $n\sigma v dt$.

• اگر $P(t)$ احتمال اینکه مولکولی که تا لحظه t برخورد نکرده باشد

$$P(t) = e^{-n\sigma vt}$$

• احتمال دو برخورد متوالی بین t و $t + dt$ بصورت زیر داده می‌شود،

$$P(t)n\sigma v dt = e^{-n\sigma vt}n\sigma v dt$$

$$\int_0^{\infty} P(t)n\sigma v dt = \int_0^{\infty} e^{-n\sigma vt}n\sigma v dt = 1$$

پویش آزاد متوسط و برخوردها

• با n مولکول در واحد حجم، احتمال یک برخورد در واحد حجم برابر است با $n\sigma v dt$.

• اگر $P(t)$ احتمال اینکه مولکولی که تا لحظه t برخورد نکرده باشد

$$P(t) = e^{-n\sigma vt}$$

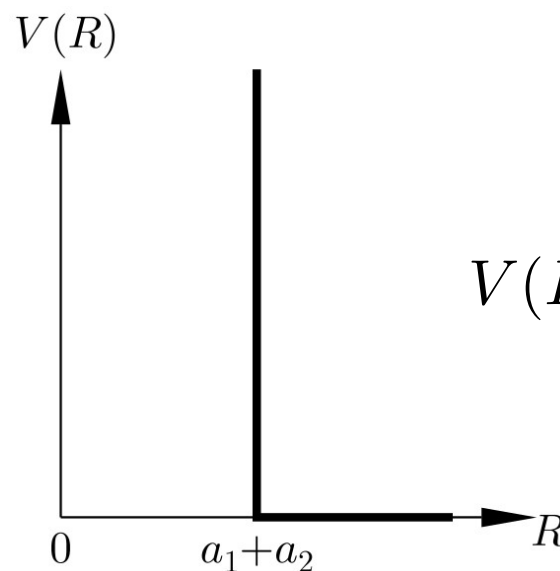
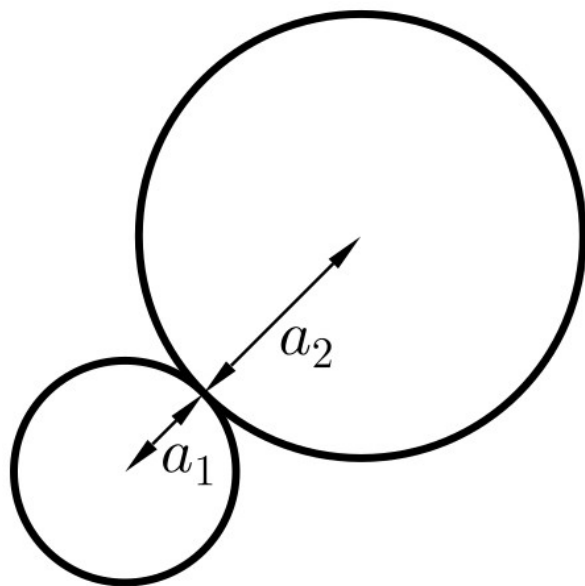
• احتمال دو برخورد متوالی بین t و $t + dt$ بصورت زیر داده می‌شود،

$$P(t)n\sigma v dt = e^{-n\sigma vt}n\sigma v dt$$

$$\langle t \rangle = \int_0^{\infty} tP(t)n\sigma v dt = \frac{1}{n\sigma v}, \quad \tau = \frac{1}{n\sigma v}$$

پویش آزاد متوسط و برخوردها

- در این قسمت خیال داریم روی سطح مقطع برخورد σ جزئیات بیشتری را بررسی کنیم.
- اینجا دو کره با شعاعهای a_1 و a_2 که یک پتانسیل کره سخت مطابق شکل زیر بین آنها عمل می‌کند را بررسی می‌کنیم.

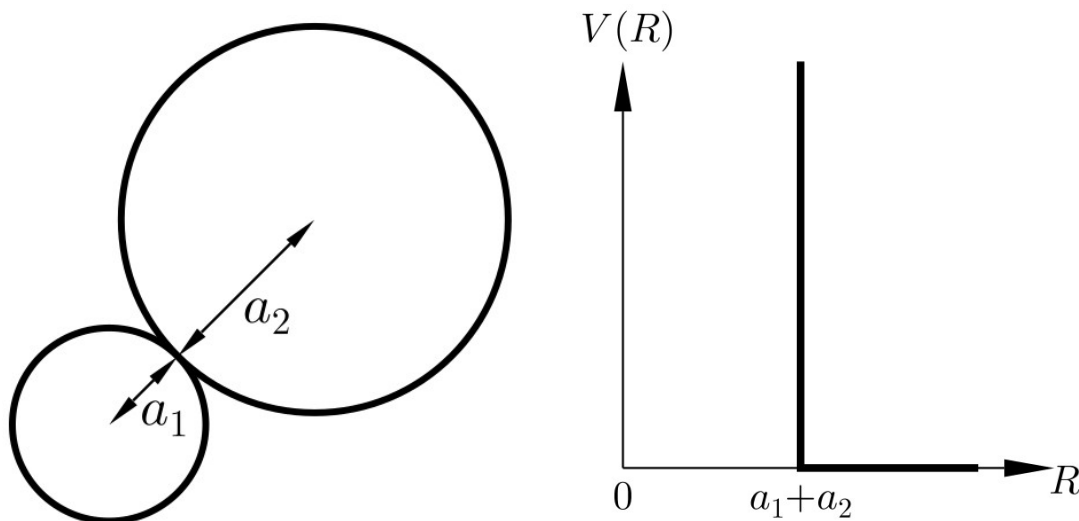


$$V(R) = \begin{cases} 0 & R > (a_1 + a_2) \\ \infty & R \leq (a_1 + a_2) \end{cases}$$

پویش آزاد متوسط و برخوردها

- در این قسمت خیال داریم روی سطح مقطع برخورد σ جزئیات بیشتری را بررسی کنیم.

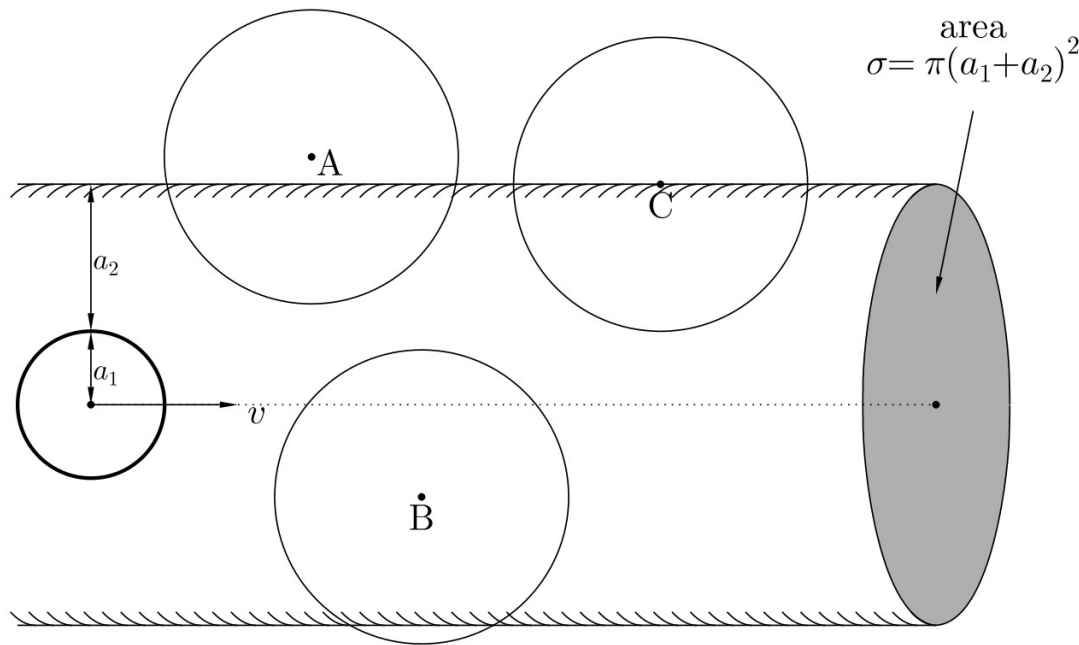
- پارامتر برخورد b بین دو مولکول در حال حرکت بصورت فاصله نزدیکترین رویارویی تعریف می‌شود. برای یک پتانسیل کره سخت فقط یک برخورد وجود دارد اگر $b < a_1 + a_2$.



$$V(R) = \begin{cases} 0 & R > (a_1 + a_2) \\ \infty & R \leq (a_1 + a_2) \end{cases}$$

پویش آزاد متوسط و برخوردها

- در این قسمت خیال داریم روی سطح مقطع برخورد σ جزئیات بیشتری را بررسی کنیم.



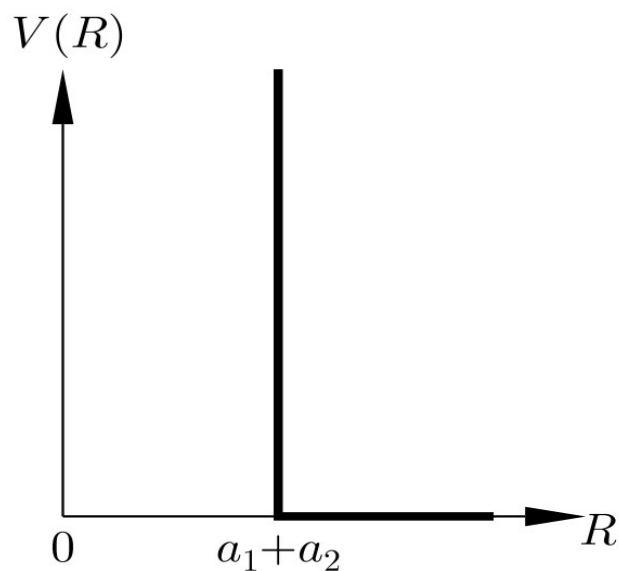
- پارامتر برخورد b بین دو مولکول در حال حرکت بصورت فاصله نزدیکترین رویارویی تعریف می شود. برای یک پتانسیل کره سخت فقط یک برخورد وجود دارد اگر $b < a_1 + a_2$.

$$\sigma = \pi(a_1^2 + a_2^2) \quad \xrightarrow[\text{حالت خاص}]{a_1 = a_2} \quad \sigma = \pi d^2, \quad d = 2a$$

پویش آزاد متوسط و برخوردها

- پارامتر برخورد b بین دو مولکول در حال حرکت بصورت فاصله نزدیکترین رویارویی تعریف می‌شود. برای یک پتانسیل کره سخت فقط یک برخورد وجود دارد اگر $b < a_1 + a_2$.

$$\sigma = \pi(a_1^2 + a_2^2) \xrightarrow{a_1 = a_2} \sigma = \pi d^2, \quad d = 2a$$



- آیا پتانسیل کره سخت درست است؟ پتانسیل کره سخت تقریب خوبی در دمای پایین است، اما با افزایش درجه حرارت به تدریج تقریب بدتر می‌شود.
- مولکولها واقعا کره سخت نیستند و وقتی با سرعت بالایی حرکت می‌کنند و یکدیگر را با اندازه حرکت بیشتری کنار می‌زنند. به عنوان مثال گازی که گرم می‌شود ممکن است سطح مقطع کوچکتری داشته باشد.

پویش آزاد متوسط و برخوردها

- با در اختیار داشتن متوسط زمان برخورد، متوسط پویش آزاد بصورت زیر داده می‌شود،

$$\lambda = \langle v \rangle \tau = \frac{\langle v \rangle}{n\sigma v}$$

- با v در رابطه بالا چه باید بکنیم؟ در حالت اولیه $\langle v \rangle$ استفاده می‌شود اما آن کاملا درست نیست.
- رویکرد ما در اینجا به اینصورت است که در پراکندگی مولکولی، بر روی فقط حرکت یک مولکول متمرکز می‌شویم و دیگر مولکولها مانند اردکهای نشسته ثابت در فضا هستند که منتظرند تا برخوردی اتفاق بیفتد. واقعیت کاملا متفاوت است، تمام مولکول هادر حرکت هستند.

پویش آزاد متوسط و برخوردها

- با در اختیار داشتن متوسط زمان برخورد، متوسط پویش آزاد بصورت زیر داده می‌شود،

$$\lambda = \langle v \rangle \tau = \frac{\langle v \rangle}{n\sigma v}$$

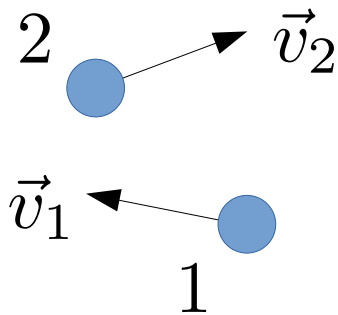
- ما باید به v نگاه سرعت متوسط نسبی داشته باشیم، یعنی

$$v \rightarrow \langle v_r \rangle$$

$$\vec{v}_r = \vec{v}_1 - \vec{v}_2$$

$$v_r^2 = v_1^2 + v_2^2 - 2v_1 \cdot v_2$$

$$\langle v_r^2 \rangle = \langle v_1^2 \rangle + \langle v_2^2 \rangle - 2\langle v_1 \cdot v_2 \rangle$$



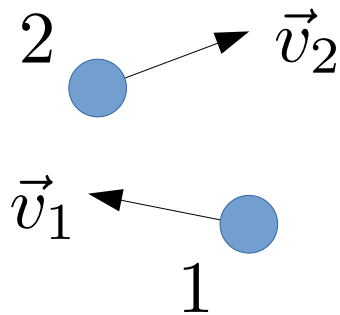
پویش آزاد متوسط و برخوردها

- با در اختیار داشتن متوسط زمان برخورد، متوسط پویش آزاد بصورت زیر داده می‌شود،

$$\lambda = \langle v \rangle \tau = \frac{\langle v \rangle}{n\sigma v}$$

- ما باید به v نگاه سرعت متوسط نسبی داشته باشیم، یعنی

$$v \rightarrow \langle v_r \rangle$$



$$\langle v_r^2 \rangle = \langle v_1^2 \rangle + \langle v_2^2 \rangle - 2\langle v_1 \cdot v_2 \rangle$$

$$\langle v_1 \cdot v_2 \rangle = \langle v_1 v_2 \cos \theta \rangle \sim \langle \cos \theta \rangle = 0$$

$$\langle v_r^2 \rangle = \langle v_1^2 \rangle + \langle v_2^2 \rangle = 2\langle v^2 \rangle$$

پویش آزاد متوسط و برخوردها

- با در اختیار داشتن متوسط زمان برخورد، متوسط پویش آزاد بصورت زیر داده می‌شود،

$$\lambda = \langle v \rangle \tau = \frac{\langle v \rangle}{n\sigma v}$$

- ما باید به v نگاه سرعت متوسط نسبی داشته باشیم، یعنی

$$v \rightarrow \langle v_r \rangle$$

$$\langle v_r^2 \rangle = 2\langle v^2 \rangle$$

$$\langle v_r \rangle \approx \sqrt{\langle v_r^2 \rangle} = \sqrt{2\langle v^2 \rangle} \approx \sqrt{2}\langle v \rangle$$

$$\langle v^2 \rangle = \frac{3k_B T}{m}, \quad \langle v \rangle = \sqrt{\frac{8k_B T}{\pi m}} \Rightarrow \frac{\langle v \rangle}{\sqrt{\langle v^2 \rangle}} = \sqrt{\frac{8}{3\pi}} \sim 0.92 \Rightarrow \sqrt{\langle v^2 \rangle} \sim \langle v \rangle$$

پویش آزاد متوسط و برخوردها

- با در اختیار داشتن متوسط زمان برخورد، متوسط پویش آزاد بصورت زیر داده می‌شود،

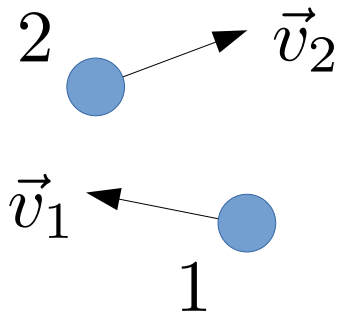
$$\lambda = \langle v \rangle \tau = \frac{\langle v \rangle}{n\sigma v}$$

- ما باید به v نگاه سرعت متوسط نسبی داشته باشیم، یعنی

$$v \rightarrow \langle v_r \rangle$$

$$\langle v_r^2 \rangle = 2\langle v^2 \rangle$$

$$\langle v_r \rangle \approx \sqrt{\langle v_r^2 \rangle} = \sqrt{2\langle v^2 \rangle} \approx \sqrt{2}\langle v \rangle$$



$$\lambda = \frac{1}{\sqrt{2}n\sigma}$$

پویش آزاد متوسط و برخوردها

- با در اختیار داشتن متوسط زمان برخورد، متوسط پویش آزاد بصورت زیر داده می‌شود،

$$\lambda = \langle v \rangle \tau = \frac{\langle v \rangle}{n\sigma v}$$

$$\begin{cases} \lambda = \frac{1}{\sqrt{2}n\sigma} \\ n = \frac{p}{k_B T} \end{cases} \Rightarrow \lambda \approx \frac{k_B T}{\sqrt{2}p\sigma}$$