

## A difusão como função do tempo

Na postagem Coeficiente de difusão, mostrei como é que podemos obter a dependência do coeficiente de difusão com a temperatura e a mobilidade das partículas em suspensão na água. Na presente postagem, mostro que, em média, o quadrado do deslocamento de uma partícula em suspensão aumenta proporcionalmente com o tempo. Assim, se tivermos um conjunto de partículas em suspensão na água e, inicialmente, elas estiverem todas em uma região muito limitada, em torno da origem de coordenadas, então, com o tempo, elas ocuparão uma região cujo raio médio crescerá proporcionalmente à raiz quadrada do intervalo de tempo decorrido desde o início.

Como na postagem Coeficiente de difusão, sendo  $\mathbf{F}_L(t)$  a força de Langevin e supondo que o empuxo cancela o peso, a equação de movimento para a partícula fica

$$m \frac{d^2 \mathbf{r}}{dt^2} = \mathbf{F}_L(t) - \gamma \frac{d\mathbf{r}}{dt}, \quad (1)$$

onde  $\mathbf{r} = \mathbf{r}(t)$  é o vetor posição da partícula,  $m$  é sua massa efetiva e  $\gamma > 0$  é a constante de proporcionalidade entre a força de resistência imposta pela água e a velocidade da partícula em suspensão. Cada uma das partículas tem seu movimento descrito por uma equação como a Eq. (1). O que queremos é obter o valor médio dos deslocamentos ao quadrado das partículas, isto é, queremos encontrar  $\langle \mathbf{r}^2 \rangle$ , onde os parênteses pontiagudos,  $\langle \rangle$ , indicam a média no ensemble de partículas, supondo que todas partem da origem com velocidade inicial nula. Para podermos obter uma equação de movimento para  $\mathbf{r}^2$ , multiplicamos a Eq. (1) escalarmente por  $\mathbf{r}$  e obtemos

$$m \mathbf{r} \cdot \frac{d^2 \mathbf{r}}{dt^2} = \mathbf{r} \cdot \mathbf{F}_L(t) - \gamma \mathbf{r} \cdot \frac{d\mathbf{r}}{dt}. \quad (2)$$

Agora, note o seguinte:

$$\frac{d}{dt} (\mathbf{r} \cdot \mathbf{r}) = \mathbf{r} \cdot \frac{d\mathbf{r}}{dt} + \frac{d\mathbf{r}}{dt} \cdot \mathbf{r} = 2\mathbf{r} \cdot \frac{d\mathbf{r}}{dt}$$

e, portanto,

$$\mathbf{r} \cdot \frac{d\mathbf{r}}{dt} = \frac{1}{2} \frac{d}{dt} (\mathbf{r} \cdot \mathbf{r}) = \frac{1}{2} \frac{d}{dt} (\mathbf{r}^2). \quad (3)$$

Também note que

$$\frac{d}{dt} \left( \mathbf{r} \cdot \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right) = \left( \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right) \cdot \left( \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right) + \mathbf{r} \cdot \frac{d^2 \mathbf{r}}{dt^2}$$

e, assim,

$$\mathbf{r} \cdot \frac{d^2 \mathbf{r}}{dt^2} = \frac{d}{dt} \left( \mathbf{r} \cdot \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right) - \left( \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right) \cdot \left( \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right) = \frac{d}{dt} \left( \mathbf{r} \cdot \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right) - \left( \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right)^2. \quad (4)$$

Substituindo a Eq. (3) na Eq. (4), obtemos

$$\mathbf{r} \cdot \frac{d^2 \mathbf{r}}{dt^2} = \frac{d}{dt} \left[ \frac{1}{2} \frac{d}{dt} (\mathbf{r}^2) \right] - \left( \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right)^2 = \frac{1}{2} \frac{d^2}{dt^2} (\mathbf{r}^2) - \left( \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right)^2. \quad (5)$$

A substituição das Eqs. (3) e (5) na Eq. (2) fornece

$$\frac{m}{2} \frac{d^2}{dt^2} (\mathbf{r}^2) - m \left( \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right)^2 = \mathbf{r} \cdot \mathbf{F}_L(t) - \frac{\gamma}{2} \frac{d}{dt} (\mathbf{r}^2). \quad (6)$$

Em analogia ao que fizemos na postagem Coeficiente de difusão, vamos tomar o valor médio da Eq. (6) sobre todas as partículas do ensemble e o resultado pode ser escrito assim:

$$\frac{m}{2} \frac{d^2}{dt^2} \langle \mathbf{r}^2 \rangle - m \left\langle \left( \frac{d\mathbf{r}}{dt} \right)^2 \right\rangle = \langle \mathbf{r} \cdot \mathbf{F}_L(t) \rangle - \frac{\gamma}{2} \frac{d}{dt} \langle \mathbf{r}^2 \rangle, \quad (7)$$

isto é,

$$\frac{m}{2} \frac{d^2}{dt^2} \langle \mathbf{r}^2 \rangle + \frac{\gamma}{2} \frac{d}{dt} \langle \mathbf{r}^2 \rangle - m \langle \mathbf{v}^2 \rangle = \langle \mathbf{r} \cdot \mathbf{F}_L(t) \rangle, \quad (8)$$

onde utilizei a notação usual para a velocidade:

$$\mathbf{v} = \frac{d\mathbf{r}}{dt}. \quad (9)$$

Tratando as partículas em suspensão como se fossem um gás de moléculas pontuais, usamos o resultado para o valor médio da energia cinética e obtemos

$$\left\langle \frac{1}{2} m \mathbf{v}^2 \right\rangle = \frac{3}{2} k_B T, \quad (10)$$

onde  $k_B$  é a constante de Boltzmann e  $T$  é a temperatura absoluta. Logo, da Eq. (10) segue que

$$m \langle \mathbf{v}^2 \rangle = 3k_B T. \quad (11)$$

Além disso, a força de Langevin é completamente aleatória e, para cada instante de tempo, considerando um número suficientemente grande de partículas em suspensão, para cada produto escalar  $\mathbf{r} \cdot \mathbf{F}_L(t)$  de uma partícula, sempre haverá outro produto  $\mathbf{r} \cdot \mathbf{F}_L(t)$  de outra partícula, mas com sinal contrário, de forma que

$$\langle \mathbf{r} \cdot \mathbf{F}_L(t) \rangle = 0. \quad (12)$$

Substituindo as Eqs. (11) e (12) na Eq. (8), obtemos

$$\frac{m}{2} \frac{d^2}{dt^2} \langle \mathbf{r}^2 \rangle + \frac{\gamma}{2} \frac{d}{dt} \langle \mathbf{r}^2 \rangle - 3k_B T = 0,$$

isto é,

$$\frac{d^2}{dt^2} \langle \mathbf{r}^2 \rangle + \frac{\gamma}{m} \frac{d}{dt} \langle \mathbf{r}^2 \rangle - 6 \frac{k_B T}{m} = 0. \quad (13)$$

A solução da Eq. (13) pode ser encontrada através do método do fator integrante, que, no presente caso, é dado por  $\exp(\gamma t/m)$ . Assim, multiplicando a Eq. (13) por esse fator, obtemos

$$\exp\left(\frac{\gamma t}{m}\right) \frac{d^2}{dt^2} \langle \mathbf{r}^2 \rangle + \frac{\gamma}{m} \exp\left(\frac{\gamma t}{m}\right) \frac{d}{dt} \langle \mathbf{r}^2 \rangle - 6 \frac{k_B T}{m} \exp\left(\frac{\gamma t}{m}\right) = 0,$$

que equivale a

$$\frac{d}{dt} \left[ \exp\left(\frac{\gamma t}{m}\right) \frac{d}{dt} \langle \mathbf{r}^2 \rangle \right] - 6 \frac{k_B T}{m} \exp\left(\frac{\gamma t}{m}\right) = 0,$$

isto é,

$$\frac{d}{dt} \left[ \exp\left(\frac{\gamma t}{m}\right) \frac{d}{dt} \langle \mathbf{r}^2 \rangle \right] = 6 \frac{k_B T}{m} \exp\left(\frac{\gamma t}{m}\right),$$

ou seja, integrando desde  $t = 0$  até  $t > 0$ ,

$$\exp\left(\frac{\gamma t}{m}\right) \frac{d}{dt} \langle \mathbf{r}^2 \rangle - \left[ \frac{d}{dt} \langle \mathbf{r}^2 \rangle \right]_{t=0} = 6 \frac{k_B T}{\gamma} \exp\left(\frac{\gamma t}{m}\right) - 6 \frac{k_B T}{\gamma}. \quad (14)$$

Em  $t = 0$ , suponhamos que as partículas em suspensão estão todas na origem e em repouso, de forma que

$$\left[ \frac{d}{dt} \langle \mathbf{r}^2 \rangle \right]_{t=0} = 0 \quad (15)$$

e, portanto, a Eq. (14) fica

$$\frac{d}{dt} \langle \mathbf{r}^2 \rangle = 6 \frac{k_B T}{\gamma} - 6 \frac{k_B T}{\gamma} \exp\left(-\frac{\gamma t}{m}\right). \quad (16)$$

Integrando a Eq. (16) desde  $t = 0$  até  $t > 0$ , obtemos

$$\langle \mathbf{r}^2 \rangle - [\langle \mathbf{r}^2 \rangle]_{t=0} = 6 \frac{k_B T}{\gamma} t + 6 \frac{mk_B T}{\gamma^2} \left[ \exp\left(-\frac{\gamma t}{m}\right) - 1 \right]. \quad (17)$$

Como a hipótese é a de que as partículas estão na origem inicialmente, segue que

$$[\langle \mathbf{r}^2 \rangle]_{t=0} = \mathbf{0}. \quad (18)$$

Substituindo a Eq. (18) na Eq. (17) dá

$$\langle \mathbf{r}^2 \rangle = 6 \frac{k_B T}{\gamma} t + 6 \frac{mk_B T}{\gamma^2} \left[ \exp\left(-\frac{\gamma t}{m}\right) - 1 \right]. \quad (19)$$

Vamos agora analisar o resultado da Eq. (19). Note que a quantidade  $m/\gamma$  tem dimensão de tempo, conforme explicado na Eq. (12) da postagem Coeficiente de difusão, onde definimos esse tempo característico como

$$\tau = \frac{m}{\gamma}. \quad (20)$$

Então, a Eq. (19) pode ser escrita em termos de  $\tau$  como

$$\langle \mathbf{r}^2 \rangle = 6 \frac{k_B T}{\gamma} t + 6 \frac{k_B T}{\gamma} \tau \left[ \exp\left(-\frac{t}{\tau}\right) - 1 \right]. \quad (21)$$

Além disso, na postagem Coeficiente de difusão definimos a mobilidade,  $\mu$ , como sendo o inverso de  $\gamma$ , isto é,

$$\mu = \frac{1}{\gamma} \quad (22)$$

e o coeficiente de difusão foi encontrado em termos da temperatura como

$$D = \mu k_B T. \quad (23)$$

Logo, usando as Eqs. (22) e (23), a Eq. (21) pode ser também escrita como

$$\langle \mathbf{r}^2 \rangle = 6Dt + 6D\tau \left[ \exp\left(-\frac{t}{\tau}\right) - 1 \right]. \quad (24)$$

Consideremos, inicialmente, o caso em que

$$t \ll \tau.$$

Nesse caso, podemos expandir a exponencial que aparece dentro dos colchetes do segundo membro da Eq. (24) em uma série de potências do quociente  $t/\tau$ , isto é,

$$\exp\left(-\frac{t}{\tau}\right) = 1 - \frac{t}{\tau} + \frac{1}{2} \left(\frac{t}{\tau}\right)^2 + \dots \quad (25)$$

Substituindo a Eq. (25) na Eq. (24) dá

$$\langle \mathbf{r}^2 \rangle = 6Dt + 6D\tau \left[ 1 - \frac{t}{\tau} + \frac{1}{2} \left(\frac{t}{\tau}\right)^2 + \dots - 1 \right],$$

isto é,

$$\langle \mathbf{r}^2 \rangle = 6Dt - 6D\tau \frac{t}{\tau} + \frac{1}{2} 6D\tau \left(\frac{t}{\tau}\right)^2 + \dots,$$

ou seja,

$$\langle \mathbf{r}^2 \rangle = \frac{3D}{\tau} t^2 + \dots \quad (26)$$

Então, para tempos curtos comparados com  $\tau$ , o valor médio do quadrado do deslocamento das partículas é proporcional ao quadrado do intervalo de tempo, isto é,

$$\langle \mathbf{r}^2 \rangle \approx \frac{3D}{\tau} t^2. \quad (27)$$

Esse regime é chamado de regime balístico, já que é o mesmo regime que obteríamos desprezando o efeito da dissipação. Veja que  $D/\tau$  não depende de  $\gamma$ , já que, das Eqs. (20), (22) e (23) decorre que

$$\frac{D}{\tau} = \frac{\mu\gamma k_B T}{m} = \frac{k_B T}{m}, \quad (28)$$

e, portanto, poderíamos tomar o limite de  $\gamma$  indo a zero e obteríamos a Eq. (27) como sendo exata.

Consideremos, agora, o caso em que

$$t \gg \tau.$$

Nesse caso, a exponencial que aparece dentro dos colchetes do segundo membro da Eq. (24) é desprezível comparada com a unidade e podemos reescrever, aproximadamente, a Eq. (24) como

$$\langle \mathbf{r}^2 \rangle \approx 6Dt - 6D\tau = 6D(t - \tau),$$

ou, como  $t \gg \tau$ ,

$$\langle \mathbf{r}^2 \rangle \approx 6Dt. \quad (29)$$

A Eq. (29) caracteriza o chamado regime difusivo e, como antecipei, mostra que o valor médio do quadrado do deslocamento das partículas cresce proporcionalmente ao tempo.

## Bibliografia

- [1] R. Feynman, R. Leighton e M. Sands, *The Feynman Lectures on Physics*, volume 1 (Addison-Wesley, 1965).
- [2] Victor S. Batista, Langevin Equation.