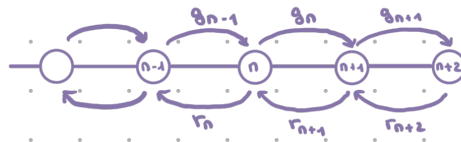


CONTROL 1 (2022)

PROCESOS ONE-STEP

Os procesos one-step, tamén chamados de xeración-recombinación ou nacemento-morte, son procesos en tempo continuo que toman valores enteiros, n , e só están permitidos saltos entre estados adxacentes.



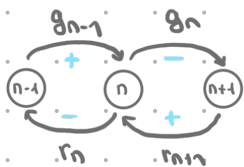
Neste esquema xeral encaixan procesos como o tunneling de electróns, procesos de morte-nacemento, crecemento superficial de capas atómicas, desintegración nuclear, etc., e poden ser divididos en lineais, non lineais ou camiños aleatorios dependendo de si as probabilidades de transición g_n e r_n son funcións lineais, non lineais ou constantes de n , respectivamente.

1) Escríbase a ecuación maestra de evolución da probabilidade do estado n , $\dot{P}_n(t)$, para o proceso xeral da figura.

$$\dot{P}_n(t) = \frac{dP_n(t)}{dt} = \sum_m (W_{mn} P_m - W_{nm} P_n)$$

Vexamos os termos que aumentan a probabilidade e os que a diminúen.

Para o estado n , por exemplo, os procesos que aumentan a probabilidade son g_{n-1} e r_{n+1} , e os que a diminúen g_n e r_n :



$$\circ \dot{P}_n^+(t) = g_{n-1} P_{n-1} + r_{n+1} P_{n+1}$$

$$\circ \dot{P}_n^-(t) = g_n P_n + r_n P_n$$

Polo que a ecuación maestra será: $\dot{P}_n(t) = g_{n-1} P_{n-1} + r_{n+1} P_{n+1} - g_n P_n - r_n P_n$

$$\dot{P}_n(t) = g_{n-1} P_{n-1} + r_{n+1} P_{n+1} - (g_n + r_n) P_n$$

2) Escríbase a ecuación maestra para o caso dun proceso de Poisson ($g_n = \lambda$, $r_n = 0$), e.

demostrese que a solución é da forma:

$$P_n(t) = \frac{(\lambda t)^n}{n!} e^{-\lambda t}$$

Que $r_n = 0$ indicamos que todas as transicións a estados de n menor son nulas, polo que só se aumenta de maneira igual ($g_n = \lambda = \text{cte.}$) para todos os estados.

Temos que comprobar daquela que o $P_n(t)$ proposto no enunciado é solución da ecuación maestra, que neste caso sería:

$$\dot{P}_n(t) = \lambda P_{n-1} - \lambda P_n = \lambda (P_{n-1} - P_n)$$

Imos derivar daquela a ecuación de Poisson $P_n(t) = \frac{(\lambda t)^n}{n!} e^{-\lambda t}$

$$\frac{dP_n(t)}{dt} = \frac{\lambda^n n t^{n-1}}{n!} e^{-\lambda t} + \frac{(\lambda t)^n}{n!} (-\lambda) e^{-\lambda t} = \lambda \underbrace{\frac{(\lambda t)^{n-1}}{(n-1)!}}_{P_{n-1}} e^{-\lambda t} - \lambda \underbrace{\frac{(\lambda t)^n}{n!}}_{P_n} e^{-\lambda t}$$

E polo tanto: $\frac{dP_n(t)}{dt} = \lambda (P_{n-1} - P_n)$

3) Un proceso de desintegración nuclear con probabilidade de transición por unidade de tempo δ pode describirse a partir de probabilidade de transición $g_n = 0$, $r_n = \delta n$. Escríbase a ecuación maestra para este caso. A partir deste resultado, obtéñase e resólvese a evolución temporal do número medio de núcleos na mostra:

$$\langle N(t) \rangle = \sum_{n=0}^{\infty} n P_n(t)$$

Ecuación maestra: $\dot{P}_n(t) = \delta(n+1) P_{n+1} - \delta n P_n$

$$\frac{d\langle N(t) \rangle}{dt} = \sum_{n=0}^{\infty} n \frac{dP_n(t)}{dt} = \sum_{n=0}^{\infty} n [\delta(n+1) P_{n+1} - \delta n P_n] = \delta \sum_{n=0}^{\infty} n(n+1) P_{n+1} - \delta \sum_{n=0}^{\infty} n^2 P_n$$

Fazendo un cambio $n' = n + 1$:

$$\frac{d\langle N(t) \rangle}{dt} = \delta \sum_{n=1}^{\infty} (n'-1) n' P_{n'} - \delta \sum_{n=0}^{\infty} n^2 P_n = \delta \sum_{n=0}^{\infty} (n'-1) n' P_{n'} - \delta \sum_{n=0}^{\infty} n^2 P_n$$

Como para $n=0$ isto vale cero, podemos empezar en $n=0$

$$\frac{d\langle N(t) \rangle}{dt} = \delta \sum_{n=0}^{\infty} [n(n-1) - n^2] P_n = -\delta \sum_{n=0}^{\infty} n P_n = -\delta \langle N(t) \rangle \Rightarrow \frac{d\langle N(t) \rangle}{dt} = -\delta \langle N(t) \rangle$$

Resolución:

$$\langle N(t) \rangle = N_0 e^{-\gamma t}$$

4) No se preguntaba no exámen pero explicámo en clase: Proceso autocatalítico.



$$\bullet g_n (\text{reactivos} \rightarrow \text{productos}) = k_r \cdot n$$

$$\bullet r_n (\text{productos} \rightarrow \text{reactivos}) = k_p \cdot n(n-1) \quad \text{Terme que former en par}$$

$$\dot{P}_n(t) = k_r(n-1)P_{n-1} + k_p(n+1)nP_{n+1} - k_r n P_n - k_p n(n-1)P_n$$

Calculando a evolución temporal:

$$\sum_{n=0}^{\infty} n \dot{P}_n(t) = k_r \sum_{n=0}^{\infty} n P_n - k_p \sum_{n=0}^{\infty} n(n-1) P_n$$

$$\frac{d\langle n \rangle}{dt} = k_r \langle n \rangle - k_p \langle n(n-1) \rangle \quad \text{Aprox. campo medio} \quad \neq k_r \langle n \rangle - k_p \langle n \rangle^2$$

DEFECTOS INTERSTICIAIS

Consideremos un cristal illado con N átomos indistinguibles que poden ocupar os nodos dunha rede, e o mesmo número de intersticios accesibles entre eles. Sexa ϵ_0 a enerxía dun átomo nunha posición da rede e ϵ a súa enerxía nunha posición intersticial. Nun estado con n átomos en posicións intersticiais:

a) Cal é a enerxía interna do cristal?

$$E = (N-n)\epsilon_0 + n\epsilon \quad \Rightarrow \quad E = N\epsilon_0 + n(\epsilon - \epsilon_0)$$

b) Cal é a entropía do sistema nese estado, S_n ? Calcúlese S_n para estados con $n \gg 1$.

$$\text{Ppo. de Boltzmann: } S_n = k_B \ln(\Omega_n)$$

Como son número de estados nun nivel, o que buscamos é cantos estados hai que teñen enerxía nE , polo que temos que traballar a densidade de estados.

$$S_n \approx k_B \ln(g_n) \quad \Leftarrow \quad g_n = \binom{N}{n} \binom{N}{n} = \binom{N}{n}^2$$

Átomos que de certos formas
poden aos pozos ocupar os n
intersticiais átomos en N intersticios

$$S_n \approx k_B 2 \ln \binom{N}{n} = k_B 2 \ln \frac{N!}{n!(N-n)!} = 2k_B [\ln(N!) - \ln[n!(N-n)!]] =$$

$$= 2k_B [\ln(N!) - \ln(n!) - \ln[(N-n)!]] = 2k_B [N \ln(N) - N - n \ln(n) + n - (N-n) \ln(N-n) + (N-n)]$$

↳ Stirling ($N, n \gg 1$)

$$S_n \approx 2k_B [N \ln(N) - n \ln(n) - (N-n) \ln(N-n)]$$

c) Cantos átomos en posicións intersticiais hai no sólido en equilibrio a unha determinada temperatura T ? (Nota: pode ser útil minimizar a enerxía libre de Helmholtz respecto a n).

$$F_n = E_n - TS_n = NE_0 + n(E - E_0) - 2k_B T [N \ln(N) - n \ln(n) - (N-n) \ln(N-n)]$$

$$\frac{\partial F_n}{\partial n} = 0 \quad \Rightarrow \quad (E - E_0) - 2k_B T \left[-\ln(n) - n \frac{1}{n} + \ln(N-n) - (N-n) \frac{-1}{(N-n)} \right] = 0$$

$$(E - E_0) - 2k_B T [-\ln(n) - 1 + \ln(N-n) + 1] = 0 \quad \Rightarrow \quad E - E_0 = 2k_B T [\ln(N-n) - \ln(n)]$$

$$\frac{E - E_0}{2k_B T} = \ln \left(\frac{N-n}{n} \right) \quad \Rightarrow \quad \frac{N-n}{n} = e^{\frac{E - E_0}{2k_B T}} \quad \Rightarrow \quad n = \frac{N}{e^{\frac{(E - E_0)B}{2}} + 1}$$