

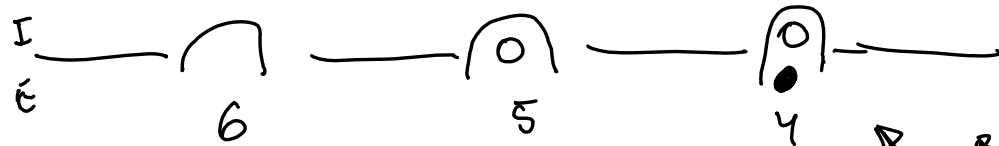
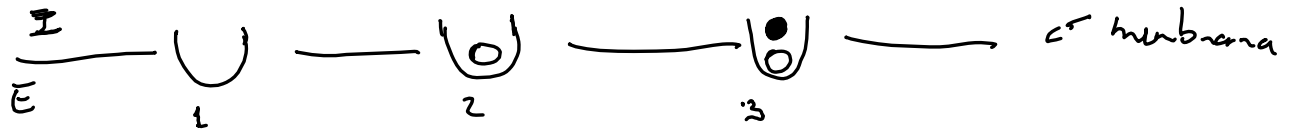
Transporte através de membrana celular (Hill, 1977)

- Transporte ativo, contra gradiente de concentração
- 2 tipos de moléculas

A: ○

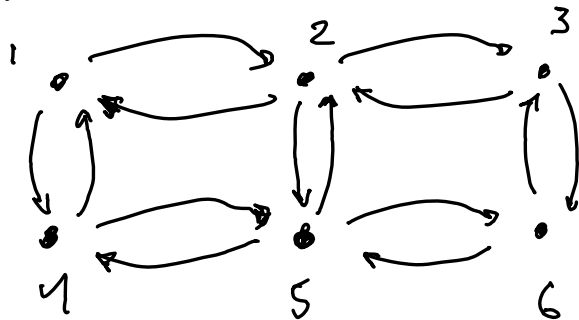
B: ●

- Complexo de membrana com 2 estados
(E - para fora; I - para dentro)
→ captura e libera as moléculas



α β só se liga
 com A presente

Transição entre estados



Taxas de
 transição

$a_{ji} (i \rightarrow j)$

- Consideramos taxas do complexo $E \rightarrow E$ igual a $I \rightarrow E$
- Sistema aberto, que troca moléculas com o meio.
- Ambas as taxas são soluções diluídas, com potenciais químicos tais que

$$g \propto e^{\mu/kT}$$

$$\frac{a_{21}}{a_{12}} = e^{\mu_A^I/kT}$$

;

$$\frac{a_{45}}{a_{54}} = e^{\mu_B^E/kT}$$

$$\frac{a_{32}}{a_{23}} = e^{\mu_O^I/kT}$$

;

$$\frac{a_{56}}{a_{65}} = e^{\mu_A^E/kT}$$

- taxa de inversão de complexo

$$\frac{a_{16}}{a_{61}} = \frac{a_{25}}{a_{52}} = \frac{a_{34}}{a_{43}} = 1$$

→ equações mestras (p_i : prob do estado i)

$$\frac{dp_i}{dt} = \sum_j a_{ij} p_j - a_{ji} p_i \equiv \sum_j J_{ij}$$

Fluxo de moléculas através da membrana

$$J_A^I = J_{12} \quad ; \quad J_A^E = J_{65}$$

$$J_B^I = J_{23} \quad ; \quad J_B^E = J_{54}$$

No estado estacionário

$$J_A^S + J_A^E = 0$$

$$J_D^S + J_D^E = 0$$

Enquanto as potências químicas são distintas, o sistema permanecerá fora de equilíbrio e, portanto, haverá produção de entropia.

$$\frac{dS}{dt} = \Pi - \Phi, \quad \text{onde (na última equação)}$$

$$\Phi = \frac{k}{2} \sum_{ij} J_{ij} \ln \frac{a_{ij}}{a_{ji}}$$

$$\ln \frac{a_{16}}{a_{61}} = \ln \frac{a_{25}}{a_{52}} = \ln \frac{a_{34}}{a_{43}} = 0$$

Sobran : a_{12} / a_{21} ; a_{65} / a_{56}
 a_{32} / a_{23} ; a_{54} / a_{45}

$$\Phi = \frac{k}{z} \left\{ \begin{aligned} & J_{12} \ln \frac{a_{12}}{a_{21}} + J_{21} \left(\ln \frac{a_{21}}{a_{12}} \right) \\ & + J_{32} \ln \frac{a_{32}}{a_{23}} + J_{23} \ln \frac{a_{23}}{a_{32}} \\ & + J_{65} \ln \frac{a_{65}}{a_{56}} + J_{56} \ln \frac{a_{56}}{a_{65}} \\ & + J_{45} \ln \frac{a_{45}}{a_{54}} + J_{54} \ln \frac{a_{54}}{a_{45}} \end{aligned} \right\}$$

— Seio todos da forma $\frac{\mu q}{kT}$

$$\phi = \frac{1}{kT} \frac{k}{2} \left\{ \begin{aligned} & - J_{12} \mu_A^I + J_{21} \mu_A^I \\ & - J_{23} \mu_B^I + J_{32} \mu_B^I \\ & + J_{45} \mu_B^E - J_{54} \mu_B^E \\ & + J_{56} \mu_A^E - J_{65} \mu_A^E \end{aligned} \right\}$$

$$\begin{aligned} J_{ij} - J_{ji} &= (a_{ij} p_j - a_{ji} p_i) \\ &\quad - (a_{ji} p_i - a_{ij} p_j) = 2(a_{ij} p_j - a_{ji} p_i) \\ &= 2 J_{ij} \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \phi &= -\frac{1}{kT} \left\{ J_{12} \mu_A^I + J_{23} \mu_B^I + J_{54} \mu_B^E + J_{65} \mu_A^E \right\} \\ &= -\frac{1}{T} \left\{ J_A^I \mu_A^I + J_B^I \mu_B^I + J_B^E \mu_B^E + J_A^E \mu_A^E \right\} \end{aligned}$$

No estado estacionario

$$-J_A^E = J_A^I$$

$$-J_B^E = J_A^I \quad \rho, \quad \rho \text{-tante,}$$

$$\Pi = \phi = -\frac{1}{T} \left\{ J_A^I (\mu_A^I - \mu_A^E) + J_B^I (\mu_B^I - \mu_B^E) \right\}$$

$$= J_A X_A + J_B X_B$$

$$X_A = \frac{\mu_A^E - \mu_A^I}{T} \quad ; \quad X_B = \frac{\mu_B^E - \mu_B^I}{T}$$

\hookrightarrow X : "forças generalizadas"

• J_A e J_B são os fluxos das moléculas para o interior.

• $X_A > 0$ e $X_B > 0$ favorecem o fluxo do exterior para o interior

⇒ Este modelo, no estado, pode descrever o fluxo de B CONTRA o gradiente de concentração.

• Suponha que a concentração de B é maior no INTERIOR:

$$\left\{ \begin{array}{l} \mu_0^I > \mu_0^E \\ X_B < 0 \end{array} \right.$$

• Resjanes $J_B > 0$

→ É possível manter

$$\Pi = J_A X_A + J_B X_B > 0$$

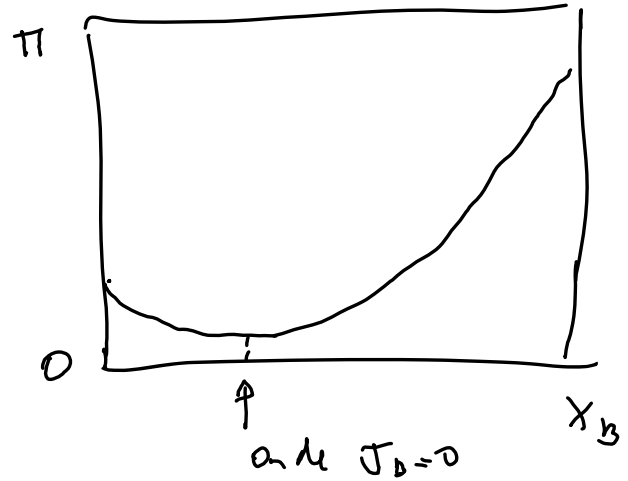
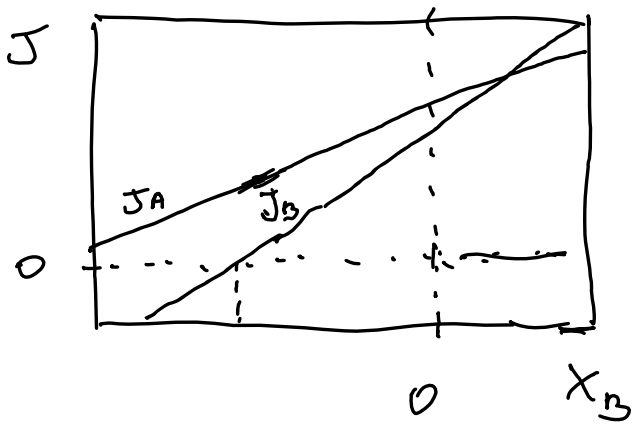
(estado estacionário)

com $J_B > 0$ e $X_B < 0$, desde que

$$J_A X_A > J_B |X_B|.$$

Isto pode ocorrer com um gradiente de
A suficientemente grande!

→ Os fluxos podem ser obtidos numericamente
com $X_A = 0,7$



► Em equilíbrio termodinâmico tanto as forças X_A, X_B quanto os fluxos J_A, J_B se anulam.

Próximo ao equilíbrio, admitimos que os fluxos podem ser expandidos em termos das forças

$$J_A = L_{AA} X_A + L_{AB} X_B$$

$$J_B = L_{BA} X_A + L_{BB} X_B,$$

onde os L_{ij} são os coeficientes de

Onsager.

→ Se os coeficientes cruzados não se anulam, o fluxo de um tipo pode ser induzido pela força generalizada relativa ao outro.

→ De acordo com Onsager

$$L_{AB} = L_{BA}$$

↳ Relação de reciprocidade de Onsager.