

# Điện thế màng và điện thế hoạt động

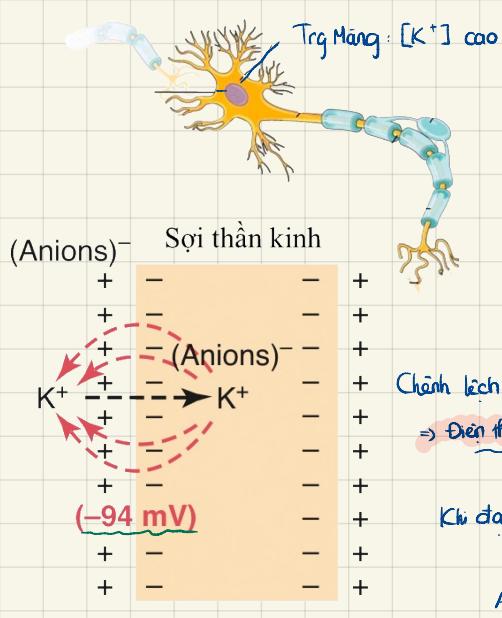
Cơ sở vật lý

Mỗi tb đều có điện thế ở 2 bên màng tb

Cơ sở Vật lý:

ĐTM mang tạo bởi [ion]

\* Màng bìa thần có tính chọn lọc



Ghi chú: [Ở TB TK  $\rightarrow$  V có Vú]

Màng chủ yếu  $K^+$ ,  $\ominus$  tham ion +

↓  
Chênh lệch  $E$  trig - ng

Xuất 1 xu hướng: Khuyếch tán  $K^+$  ra ngoài  
qua Màng bìa thần (Mtb)

$K^+$  + điện tích  $\oplus$  ra ng  
↓  
Điện tích  $\ominus$  bên trong

Chênh lệch điện thế trig - ng  
 $\Rightarrow$  Điện thế khuyếch tán

Khi đạt đến mức:  $\approx$  cho  $K^+$  ra ngoài - dù  $[K^+ \text{ trig}] > [K^+ \text{ ng}]$   
↓  
Aim Trig - Đường Ng

Trường hợp khác

$[Na^+ \text{ Ng}]$  cao +  $[Na^+ \text{ trig}]$  thấp

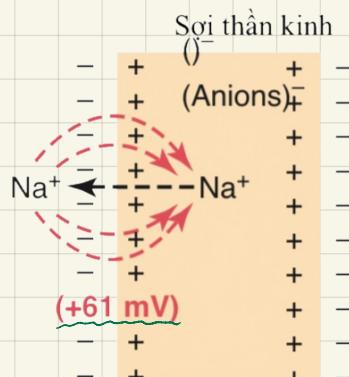
↓  
 $[Na^+]$  vào trig, ion +  $\ominus$  de qua

↓  
Khuyếch tán  $Na^+$  ra

↓  
Điện tích  $\oplus$  ra  $\rightarrow \oplus$  ng

↓  
Điện tích  $\ominus$  trong

Điện thế khuyếch tán:  $\approx 61 \text{ mV}$



→ Do sự chênh lệch  $K^+$  và  $Na^+$  khác nhau

→ Sự hình thành điện thế khuyếch tán qua màng khác nhau

$\Rightarrow$  D'lk thích hợp sự chênh  $E$  các ion qua màng bìa thần chọn lọc

↓

Tạo Điện thế màng

↓

Thay đổi trig suốt quá trình trung động TK, cơ

↓

xảy ra nhanh chóng của ĐTM mang

Mindmaps-Tina

Cùng học Y Khoa

Lý

# Điện thế màng và điện thế hoạt động

## Phương trình Nernst

⇒ D' dk thích hợp sự chênh E<sub>o</sub> các ion qua màng bao thâm chon lọc  
↓  
Tạo Điện thế màng  
↓  
Thay đổi trạng suất q trình tr' xung động TK, c<sub>o</sub>  
↓  
xảy ra nhanh chóng của ATM màng

### Phương trình Nernst

↳ Lg qua Điện thế khuyếch tán và hiệu [ ] ion

Điện thế Nernst đối với 1 ion đối với 1 loại tb

→ Điện thế hai bên màng đạt giá trị đủ để ngăn sự khuyếch tán ion đó qua màng

### \* Giá trị ĐTh<sub>e</sub> Nernst

+ Bi: q<sub>đk</sub> = ti<sup>2</sup>le [ ] các ion đb ở 2 bên màng - [ ] ion cảng kín →  
[Ti<sup>2</sup>le cảng kín → Chênh lệch lớn → xu thế khuyếch tán ion cảng monk  
→ ĐTh<sub>e</sub> Nernst cảng cao

### PT trình Điện thế Nernst

#### [ion hoá trị I.]

$$\begin{aligned} C' &: \Delta G = \Delta G^{\circ} + RT \ln(Q) & \Delta G = -nFE \\ \Rightarrow & -nFE = -nFE_{cell} + RT \ln Q & \Delta G^{\circ} = -nFE_{cell}^{\circ} \\ \Rightarrow & (E_{cell} - E)nF = RT \ln Q & v\bar{a}: F = \\ \Rightarrow & E_{cell} = E + \frac{RT \ln Q}{nF} \end{aligned}$$

Hoặc:

$$EMF (mV) = \pm \frac{61}{z} \times \log \frac{[ion]_{in}}{[ion]_{out}} \quad \text{với } z: \text{điện tích ion : K}^{+}=1$$

vđ: [K<sup>+</sup>]<sub>in</sub> = 10 [K<sup>+</sup>]<sub>out</sub>

$$\Rightarrow EMF = \pm \frac{61}{1} \times \log 10 \Rightarrow 61 mV$$

+ Với pt này Điện thế màng luôn thua nhau = 0

+ Các Điện thế Nernst là bên tr' tb

⇒ neutr' ion  $\ominus$  khuyếch tán từ Trg  $\rightarrow$  Ng  $\rightarrow$  Điện thế N  $\oplus$

⇒ Neutr' ion  $\oplus$  khuyếch tán từ Trg  $\rightarrow$  Ng  $\rightarrow$  Điện thế N  $\ominus$

Mindmaps-Tina

Cùng học Y khoa

Lucky

# Điện thế màng và điện thế hoạt động

## Phương trình Goldman

### Phương trình Goldman

→ Khi màng thâm nhĩ ion + nhau

↓ Điện tích khuyếch tán phụ  $\epsilon$

đầu của ion

tĩnh tham P của màng  $\rightarrow$  ion

[ion]<sub>in</sub> + [ion]<sub>out</sub>

$$\Rightarrow EMF (mV) = -61 \times \log \frac{C_{in}^+ \times P^+ + C_{out}^- \times P^-}{C_{out}^- \times P^+ + C_{in}^+ \times P^-}$$

vd: Tính điện thế trung màng khi 2 ion  $\oplus$ :  $Na^+$  và  $K^+$ ; 1 ion  $\ominus$   $Cl^-$  di ch' ra ng màng

$$EMF = -61 \times \log \frac{C_{Na^+in} \times P_{Na^+} + C_{K^+in} \times P_{K^+} + C_{Cl^-out} \times P_{Cl^-}}{C_{Na^+out} \times P_{Na^+} + C_{K^+out} \times P_{K^+} + C_{Cl^-in} \times P_{Cl^-}}$$

Chú ý:

Sự chênh lệch [ion]  $\Rightarrow$  xđ ĐTh' Màng

Tĩnh tham của ion càng cao  $\Rightarrow$  Ion đó càng qtrong trq việc tạo ĐTh' Màng

$\rightarrow$  vd nếu  $K^+$ ,  $Cl^-$  = tĩnh tham qua màng

$\rightarrow$  Điện thế màng ch'  $\epsilon$  chênh lệch  $[Na^+]$  và bằng đúng Điện thế Nernst của  $Na^+$

Nếu  $[ion^+]_{in} > [ion^+]_{out} \Rightarrow$  Tạo điện thế âm trung màng

$[ion^-]_{out} > [ion^-]_{in} \Rightarrow$  Tạo điện thế âm trung màng

Lý do:  $V^- [ion^+]_{in} > [ion^+]_{out}$

$[ion^+]_{in}$  khuyếch tán ra ng

điện tích  $\oplus$  ra ng, ion  $\ominus$  ở lại

Điện thế  $\ominus$  trung màng

$[Cl^-]_{out} > [Cl^-]_{in}$

$Cl^-$  khuyếch tán đv vào trq

ion  $\ominus$  vao, ion  $\oplus$  ở lại

Điện thế  $\oplus$  trung màng âm

- Khi có xung đồng TK

Tĩnh tham  $Na^+$  và  $K^+$  biến đổi rất nhanh

Tĩnh tham  $Cl^-$  biến đổi chậm

$\Rightarrow$  Tĩnh tham  $Na^+$ ,  $K^+$  = có ý nghĩa nh' với sự truyền tri hieu TK

### xđ điện thế màng

Pipet nhỏ cắm vào d<sup>+</sup> điện giái

xuyên qua mtb

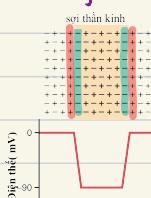
vào trq sđ

Máy Vol kẽ'

↓ do

→ Tạo sự chênh lệch điện thế trq - ng  
trg qtrinh ban truyền xung TK

Dich ng bao dc dat l' dien cut trung tinh



→ Các điện thế âm trung màng / Điện thế  $\oplus$  ng màng  
 $\rightarrow$  đọc theo sđ TK

Sự thay đổi đột ngột của ĐTM

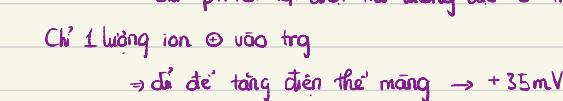
Khi chạy qua màng tb  $\rightarrow$  điện thế giảm  $\rightarrow$  tăng lên lại khi ra khỏi tb

Ch' 1 lượng ion  $\oplus$  ra ng

$\rightarrow$  dù ptriei lkj điện thế' lượng cut ở trq màng  $\Rightarrow 113 \times 10^{-6} \rightarrow 110^8$  có thể' tao ra

Ch' 1 lượng ion  $\ominus$  vao trq

$\rightarrow$  dù đe' tăng điện thế màng  $\rightarrow +35mV$ .



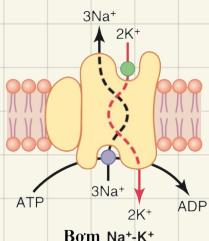
# Điện thế màng và điện thế hoạt động

## Điện thế nghỉ

### Điện thế nghỉ của sợi TK.

Các sợi TK trong trạng thái nghỉ ( $\equiv$  truyền xung TK)

$$\Rightarrow Điện thế nghỉ \approx -90 \text{ mV}$$

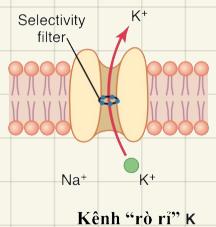


- Bơm  $\text{Na}^+/\text{K}^+$  là 1 bơm điện tích rất mạnh

- Nhưng  $3\text{Na}^+$  đi ra,  $2\text{K}^+$  đi vào  $\rightarrow$  Hỗn hụt điện tích  $\oplus$  Trig màng  
 $\rightarrow$  Điện tích  $\leftrightarrow$  trig màng

$$\begin{aligned} [\text{Na}^+]_{\text{out}} &= 142 \text{ mEq/L} \\ [\text{Na}^+]_{\text{in}} &= 14 \text{ mEq/L} \end{aligned} \quad \left. \begin{aligned} T'k &: 0,1 \\ &\rightarrow \end{aligned} \right.$$

$$\begin{aligned} [\text{K}^+]_{\text{out}} &= 4 \text{ mEq/L} \\ [\text{K}^+]_{\text{in}} &= 140 \text{ mEq/L} \end{aligned} \quad \left. \begin{aligned} T'k &: 35 \\ &\rightarrow \end{aligned} \right.$$



- Kênh protein = Kênh  $\text{K}^+$  = Kênh rò rỉ  $\text{K}^+$

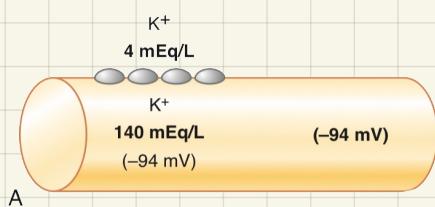
$\rightarrow$   $\text{K}^+$  bị rò rỉ ngay cả khi tob đang nghỉ } Tính thẩm với  $\text{K}^+$  gấp 100  $\text{Na}^+$

$\rightarrow$  Có thể rò rỉ  $\pm$  lượng nhỏ  $\text{Na}^+$

$\Rightarrow$  Chìa khóa để triết Điện thế Nghi

### Sự hình thành điện thế nghỉ

$\rightarrow$  Điện thế màng lúc nghỉ do sự khuyết tán  $\text{K}^+$  gây ra

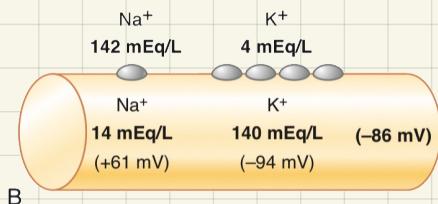


Lúc này chỉ kênh rò rỉ  $\text{K}^+$  mở

$$\rightarrow T'k, [\text{K}^+]_{\text{in/out}} = 35 : 1$$

$$\begin{aligned} \rightarrow Khuyết tán \text{K}^+ &\rightarrow Điện thế màng Nernst = -61 + \log 35 \\ &= -94 \text{ mV} \end{aligned}$$

$\rightarrow$  Điện thế màng lúc nghỉ do sự khuyết tán ion  $\text{K}^+$  và  $\text{Na}^+$  gây ra



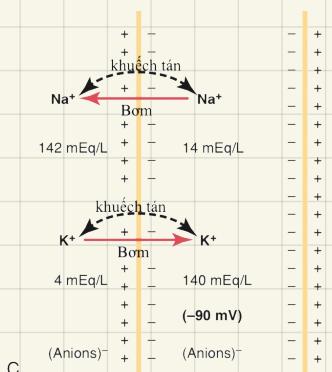
- Điện thế khuyết tán của Kênh rò rỉ  $\text{K}^+$ : -94 mV

- Theo Nernst ĐTM của  $\text{Na}^+$  qua kênh rò rỉ  $\text{K}^+$ : +61 mV

- Tính thẩm với  $\text{K}^+$  gấp 100  $\text{Na}^+$

Tính Goldman  $\rightarrow$  ĐTKhuyết tán: -86 mV

$\rightarrow$  Điện thế màng lúc nghỉ do sự khuyết tán ion  $\text{K}^+$  và  $\text{Na}^+$  gây ra và hổ trợ của bơm  $\text{Na}^+/\text{K}^+$



Về bơm  $3\text{Na}^+$  ra và  $2\text{K}^+$  vào

$\rightarrow$  Mất điện tích  $\oplus$  bên trong mtr

Tạo một mức điện thế âm (-4 mV) trig màng

Cộng thêm Điện thế nghỉ  $\text{Na}^+/\text{K}^+$  kia: -86 mV

$\Rightarrow$  Điện thế nghỉ: -90 mV

Mindmaps-Tina

Cùng học Y khoa

