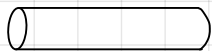


# axón gigante del calamar



voltoje - clamp : el experimentador fija la diferencia de potencial y mide la corriente para que ese potencial se mantenga constante

comp : fija  $i$  y mide el voltaje

bloques selectivos de canales :

ciertas sustancias (como  $TTX$ , que bloquea el canal de sodio) bloquean canales.

$\Rightarrow$  no bloquean todos los canales sobre uno

¿Cómo se hace el experimento?

Se bloquean todos los canales excepto los de  $K^+$

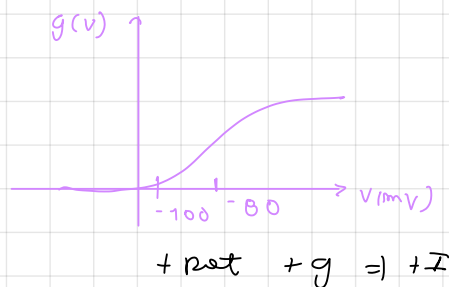
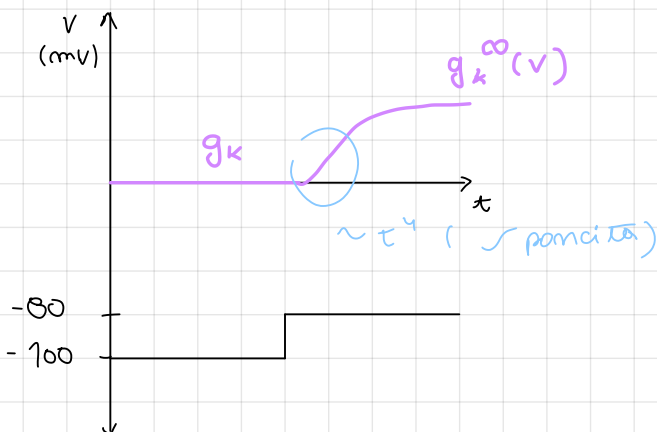
$\Rightarrow$  la corriente medida, será la de potasio

$$I_K = g_K (V - V_K)$$

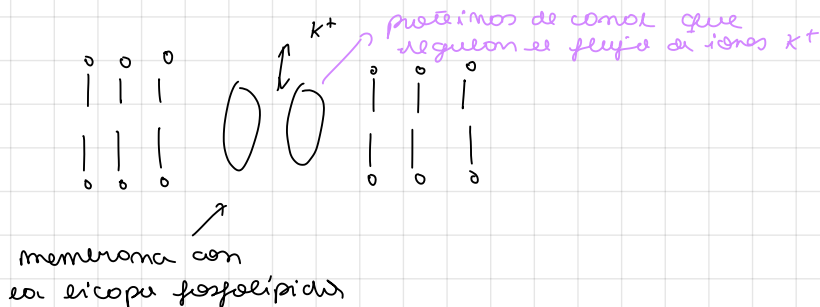
se puede obtener  
de medir  $I_K - V_K$

↓  
única  
ión que  
puede  
pasar a  
tensión  
de su  
membrana

Se encontró que si el potencial eléctrico era muy negativo :  $g_K \sim 0$  para  $V < -100 \text{ mV}$



El canal se abre mientras más alto es el potencial



¿Cuál es el modelo más simple con el que se puede entender el sistema?

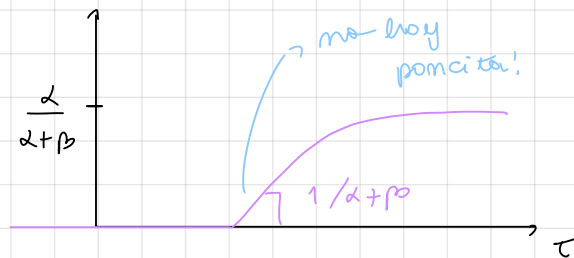
los proteínas fluctúan (por la temperatura).  
Estos pueden estar en dos conf : abierta (deja pasar iones  $Ca^{2+}$ ) cerrada (no permite el flujo)

Suponemos que  $\beta dt$ : pasar de poroso del estado abierto al cerrado en tiempo  $dt$

$$\begin{aligned}\frac{d P_{\text{abierto}}}{dt} &= \alpha P_{\text{cerrado}} - \beta P_{\text{abierto}} \\ &= \alpha (1 - P_{\text{abierto}}) - \beta P_{\text{abierto}} \\ &= \alpha - (\alpha + \beta) P_{\text{abierto}}\end{aligned}$$

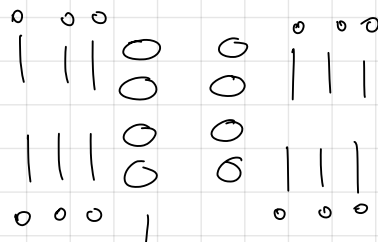
$$\frac{1}{\alpha} \frac{d P_{\text{abierto}}}{dt} = 1 - \frac{\alpha + \beta}{\alpha} P_{\text{abierto}}$$

$$\underbrace{\left( \frac{1}{\alpha + \beta} \right)}_{\tau_e} \frac{d P_{\text{abierto}}}{dt} = \underbrace{\left( \frac{\alpha}{\alpha + \beta} \right)}_{P_{\infty} \text{ (equilibrio)}} - P_{\text{abierto}}$$



Especulamos que la proteína de conal contiene 4 sub-unidades. Para que este abierto la proteína, los cuatro subunidades deben estar abiertos (si hay una cerrada  $K$  tiene P cerrado)

↓ era verdad!



cada una es ind. del otro, los cuatro deben estar abiertos para que fluya el ión  $K^+$

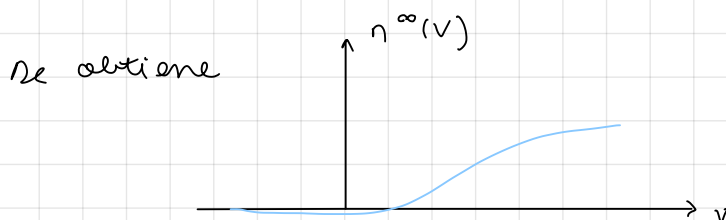
$$I_K = g_K (V - V_K)$$

$$I_K = g_K n^4 (V - V_K)$$

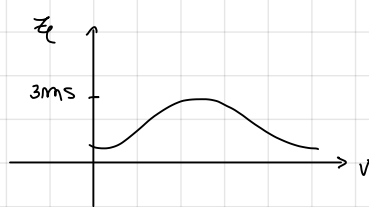
$n$ : prob. de que cada subunidad del conal este abierta

$$\tau_m(V) \frac{dn}{dt} = n^{\infty}(V) - n$$

una puede medirse experimentalmente  $\tau_m(V)$  y  $n^{\infty}(V)$



a medida que  $V$  aumenta, el conal tiende a abrirse más



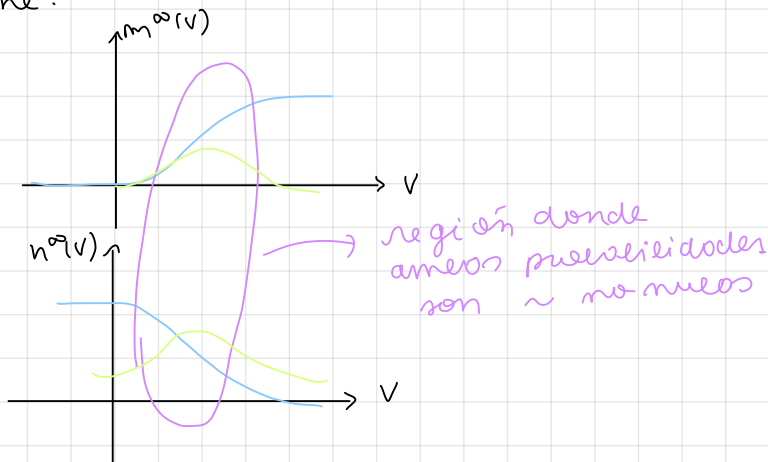
ahora si desbloqueamos el  $K^+$  y desbloqueamos  $Na^+$   
 se abren dos tipos de membranas :  $m$  y  $h$  con dist. prob.

$$I_{Na} = g_K^0 m^3 h (V - V_{Na})$$

tenemos:

$$\begin{aligned} \zeta_m(V) \frac{dm}{dt} &= m^\infty(V) - m \\ \zeta_h(V) \frac{dh}{dt} &= h^\infty(V) - h \end{aligned} \quad \left. \begin{array}{l} \text{transición aleatoria} \\ \text{entre estados abiertos} \\ \text{y cerrados} \end{array} \right\}$$

se obtiene:



experimentalmente se pueden superponer los curvas  $m$  y  $h$

ahora analizemos la corriente de  $Cl^-$   
 "corriente de fuga"

$$I_{Cl} = g_{Cl}^0 (V - V_{Cl})$$

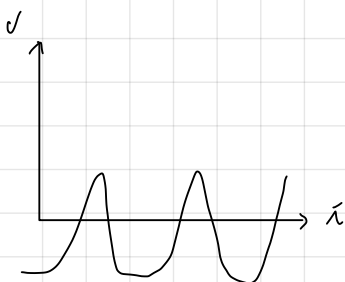
$g^0$  conductancia máxima ideal si todos los canales están en  
 abiertos

### resumen de las ecuaciones

4 ec. dif. acopladas que rigen la dinámica

$$\begin{cases} C \frac{dV}{dt} + g_K^0 n^4 (V - V_K) + g_{Na}^0 m^3 h (V - V_{Na}) + \underbrace{\tilde{g}_{Cl}^0}_{\text{no depende del potencial}} (V - V_{Cl}) = I_{ext} \\ \zeta_n(V) \frac{dn}{dt} = n^\infty(V) - n \\ \zeta_m(V) \frac{dm}{dt} = m^\infty(V) - m \\ \zeta_h(V) \frac{dh}{dt} = h^\infty(V) - h \end{cases}$$

$I_{ext}$   
 corriente externa  
 ↓  
 al superar un valor crítico, el sistema empieza a oscilar y genera un potencial de acción



$$I_{ext} > I_{ext}^0$$

→ primer modelo resistivo del potencial de acción

Para potenciales negativos, el canal de  $Na$  está cerrado y el de  $K^+$  está un poco más abierto

Supongamos que ponemos un agente externo aumento el potencial. Rápidamente el canal de sodio se abre  $\rightarrow$  el sodio fluye hacia adentro  $\Rightarrow$  crece el potencial  $\Rightarrow$  se meten más sodio y crece aún más...

