

CONCETTO

Determinare:

- 1° L'AREA DI UN DIULZATORE in co-corrente sapendo che il rapporto di estrazione è pari a 0.85 e $K = 100 \text{ cm/min}$
- 2° se il rapporto fosse pari a 0.7, determinare i valori massimi di Q_B ed R che maximizzano l'area del diulzatore
- 3° Sapendo che il rapporto di estrazione è pari a 0.85 e che la concentrazione di urea è 100 mg/l, determinare ~~quali sono gli~~ la concentrazione finale DBB in cui si ottiene assunzione del rapporto precedente -
trovare l'area nel caso in cui $Q_{out} = 0.001 \text{ mg/L}$

Punto 1

$$E = 0.85 \quad Q_B = 125 \text{ ml/min} \\ K = 100 \text{ cm/min}$$

APPONIAMO CHE PER UN DIULZATORE IN CO-CORRENTE:

$$E = 1 - \frac{\exp[-NT(1+E)]}{1+E}$$

$$\text{con } Z = Q_B/Q_D \quad NT = KA/Q_B$$

\rightarrow essendo $Z \approx 0$ poiché $Q_D \gg Q_B$

$$E = 1 - \exp^{-NT} = 1 - \exp^{-KA/Q_B}$$

$$E - 1 = - \exp^{-KA/Q_B}$$

$$1 - E = \exp^{-KA/Q_B}$$

$$-\frac{KA}{QB} = \ln(1-E) \rightarrow A = \frac{QB}{K} \ln(1-E) = 125 \frac{\text{cm}^3}{\text{min}} \cdot \ln\left(\frac{1-0.85}{1+0.85}\right) \\ = \frac{125}{100} \cdot (-0.347) = 2.37 \text{ cm}^2$$

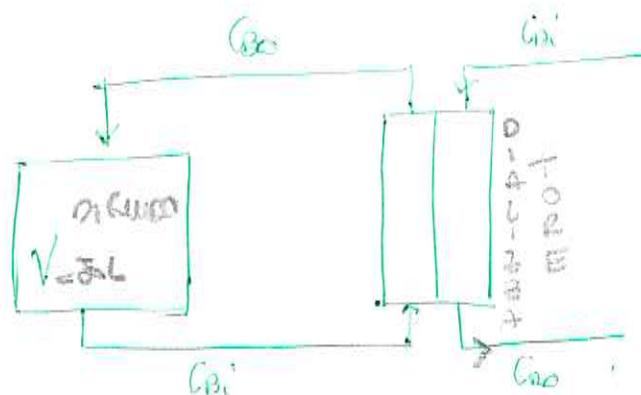
Lec 2

dopo che uno bambino prende 1 mg di antibiotico e ne questo va a finire tutto nel fuoco emotico -

determinare dopo quanto tempo la sua concentrazione di monete a 1/10 di quella iniziale -

si considera

$$\begin{array}{l} D \quad R = 60 \text{ mm/cm} \\ A \quad \text{resistenza complessiva del diazotato} \\ T \quad \\ I \quad A = 1 \text{ m}^2 \quad \text{AREA DEL DIAZOTATO} \end{array}$$



$$\frac{V_{\text{BLOO}}}{V_{\text{BAMBINO}}} = \frac{V_{\text{BLOO}}}{V_{\text{BAMBINO}}} \cdot \left(\frac{V_{\text{BLOO}}}{V_{\text{DIAZOTATO}}} \right)$$

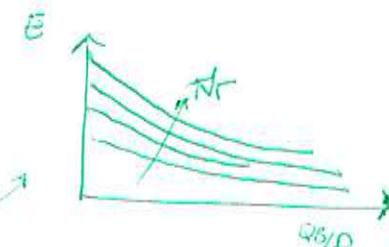
BILANCIO DI BASE

$$V_{\text{BLOO}} \frac{d(C_B)}{dt} = + (Q_B) (C_B - C_{B_i})$$

$(C_{fE} = 125 \text{ me/mm}^3)$

forze resistive

Differenza di:
 $C_B = C_{B_i} e^{-N_T}$



$$E = \frac{D}{Q_B} = \frac{C_{B_i} - C_B}{C_{B_i} - C_{B_f}} = \frac{C_{B_i} - C_B}{C_{B_i}} = \frac{1 - e^{-N_T}}{1 + e^{-N_T}}$$

bambino *o* *anziano*

Resistenza *a* *diminuzione*
di Q_B/D (*in TQD*) con $\{ N_T = K_A / Q_B \text{ (ammorbidente) } \}$
o *avvicinamento* di N_T
che *augmenta* di K_A / A

$$N_T = K_A / Q_B \quad (\text{ammorbidente})$$

$$Z = Q_B / Q_D$$

$$K - \frac{C_B}{C_{B_i}} = 1 - e^{-N_T}$$

$$C_B = C_{B_i} e^{-N_T}$$

EQ whole body

$$(Z \approx 0 \text{ con } Q_D \gg Q_B)$$

X avvicinare
con riduzione *le* *termo* *di* *amorfose*

$$V_{\text{BLOO}} \frac{d(C_{B_i})}{dt} = + Q_B (C_B) (1 - e^{-N_T})$$

Estrazione

Diagramma di diluizione

(3)

determinare:

- A) L'AREA DI UN DILUIZIONE IN "CO - CONCENTRAZIONE" SAPENDO CHE IL RAPPORTO DI ESTRACCIONE È PARI A 0.4, $Q_D = 500 \text{ ml/min}$ e $K = 100 \text{ cm}^2/\text{min}$ fissa diluizione
(neuterza diluendo)
- B) QUAN DO NO LE CONDIZIONI X CUI IL CARBONIO DI ESTRACCIONE DI TALE DILUIZIONE DIVENTA 0.5 DURANTE IL PROCESO DI DILUZIONE tenendo fissa la FORZA DEL NUOVO DILUZIANTE
- C) SAPENDO CHE IL RAPPORTO DI ESTRACCIONE È PARI A 0.5 E CHE LA CONCENTRAZIONE INIZIALE DI UREA È 100 mg/l DETERMINARE LA CONCENTRAZIONE FINALE DOPO UN CICLO DI DILUZIONE assumendo come valore di AREA DEL DILUIZIONE QUELLO TROVATO AL PUNTO PRECEDENTE

SOLUZIONE

A)

$$E = 0.4$$

$$Q_D = 500 \text{ ml/min}$$

$$Q_B = 125 \text{ ml/min}$$

$$K = 100 \text{ cm}^2/\text{min}$$

X IN CHIEMMA IN COCONR:

$$E = \frac{1 - e^{-NT(1+Z)}}{1 + Z}$$

DA QUI MI DEVO

NEGLIARE, NT X MOVARE A

$$0.4 = \frac{1 - e^{-NT(1+0.250)}}{1 + 0.250}$$

$$0.4 = \frac{1 - e^{-NT(1.250)}}{1.250}$$

stoff komplett
verarbeitet

MASSA

$$(1 \text{ ml} = 1 \text{ cm}^3)$$

$$\frac{1}{K} = R = R_D + R_{Diluendo}$$

$$N_T = \frac{KA}{QB} = \frac{100 \text{ cm}}{\text{min} \cdot 125 \text{ ml}}$$

= EFFICIENZA DI ESTRACCIONE
DI UN CENTRO DOLCIFICATO
IN UREA UNIDIMENSIONALE

$$Z = \frac{QB}{Q_D} = \frac{125 \text{ ml}}{\text{min} \cdot 500 \text{ ml}} = 0.250$$

$$\frac{C_A - C_B}{C_A - C_D}$$

$$0.5 = \frac{1 - e^{-N_T \cdot 1.250}}{1 + 0.250}$$

$$= 1 - e^{-N_T \cdot (-1.250)}$$

$$N_T = kA/Q_B$$

$$0.6250 = 1 - e^{-N_T \cdot (-1.250)}$$

$$-0.375 = -e^{-N_T \cdot (1.250)}$$

$$-N_T \cdot 1.250 = \ln(0.375)$$

$$N_T = -\frac{\ln(0.375)}{1.250}$$

$$= 0.485 = kA/Q_B \rightarrow$$

$$\begin{aligned} kA &= 0.485 \cdot Q_B \\ &= 98.0829 \text{ ml/mm}^2 \\ &= 98.0829 \text{ cm}^3/\text{min} \end{aligned}$$

oppure

OK, è più basso!
(kA precedente 207.5)

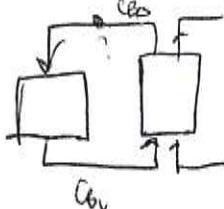
$$A = 98.0829 / 100 \quad \frac{\text{cm}^2}{\text{mm} \cdot \text{min}} = 0.98 \text{ cm}^2$$

C ~~Q_B~~

$$V = 100 \text{ ml/e} \Rightarrow C_{B_i} = 0.5$$

$$E = \frac{D}{Q_B} = \frac{C_{B_i} - C_{B_0}}{C_{B_i} - C_{P_i}} = \frac{C_{B_i} - C_{B_0}}{C_{B_i}} = \frac{1 - e^{-N_T (1+2)}}{1+2}$$

$$N_T = 0.785$$



$$1 - \frac{C_{B_0}}{C_{B_i}} = \frac{1 - e^{-N_T (1+2)}}{1+2}$$

$\approx 0 \quad Q_B \ll Q_D$

$$\begin{aligned} C_{B_0} &= C_{B_i} e^{-N_T} \\ &= C_{B_i} e^{-0.785} \\ &= 16.4 \text{ mg/e} \end{aligned}$$

MISURAZIONE liquido renzante (mmol/l)	livello (mg/l)
SODIO	138
POTASSIO	2
CALCIO	1.5
CLORO	11
MAGNESIO	0.75
UREA	1200
ACIDO URICO	200
DOPPIO	40
CL	90
BICARBONATO	50

- Volume liquido renzante : 2000 ml $A = 1 \text{ m}^2$
- Densità acqua di sangue : 980 $K = 0.01 \text{ cm/mm min}$

Determinare

- determinare le concentrazioni delle sostanze presenti nel sangue da sole acque
- determinare quale delle sostanze viene modellata dal bilanciamento acque
- trovare il valore di α t.c. dopo 4 h di reazionamento l'equilibrio fra le sostanze

(mol = g²/dm³)

Punto 1 Trova le concentrazioni vere esiste nel sangue

$$P_m \text{ urea} : 60.06 \text{ g/mol} \approx 60 \text{ g/mol} \rightarrow C_{\text{urea}} = \frac{1200}{(60) \cdot 10^{-3}} = 20 \text{ mmol/l}$$

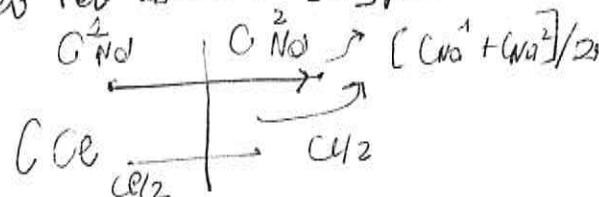
$$P_m \text{ acido urico} : 163 \text{ g/mol} \rightarrow C_{\text{acido urico}} = \frac{200}{163 \cdot 10^{-3}} = 1.2 \text{ mmol/l}$$

$$P_m \text{ doppio} : 23 \text{ g/mol} \rightarrow C_{\text{doppio}} = \frac{40}{23 \cdot 10^{-3}} = 1.7 \text{ mmol/l}$$

$$P_m \text{ cloruro} : 35 \text{ g/mol} \rightarrow C_{\text{cloruro}} = \frac{40}{35 \cdot 10^{-3}} = 1.1 \text{ mmol/l}$$

$$P_m \text{ bicarbonato} : 56 \text{ g/mol} \rightarrow C_{\text{bicarbonato}} = \frac{56}{56 \cdot 10^{-3}} = 1.0 \text{ mmol/l}$$

In una situazione all'equilibrio AVREI nel sangue $[C]/2$:



- $C_{\text{urea}} = 20/2 \text{ mmol/l} \approx 10 \text{ mmol/l}$
- $C_{\text{acido urico}} = 1.2/2 = 0.6 \text{ mmol/l}$
- $C_{\text{Na}} = \frac{1.35 + 2}{2} = 69.35 \text{ mmol/l}$
- $C_{\text{Ca}} = \frac{1.1}{2} = 0.55 \text{ mmol/l}$

$$C_K = \frac{1.7 + 1.3}{2} = 1.5 \text{ mmol/l}$$

$$C_{\text{CO}_2} = \frac{1.1}{2} = 0.55 \text{ mmol/l}$$

$$C_{\text{H}_2\text{O}} = 1/2 = 0.5 \text{ mmol/l}$$

$$C_{\text{bicarbonato}} = 0.75/2 = 0.375 \text{ mmol/l}$$

RISOLV 2 x MOVIMENTO IL VASO DI UN CONDENSATORE viene
di restringita l'ER. perché in condensazione viene
creata una tensione concentrazione nei 2 compartmenti

cioè il DPO (No)

$$\boxed{C_{Na}^{eq} = 69.85 \text{ mmoli/l}} = i \frac{P_f}{P_i} \Rightarrow C_{D_i}$$

Press da misurare si trova!

$$C_{D_i}^t = C_{D_i}^0 e^{\frac{Q_0}{V_D} (1-\beta) t} \quad \beta = \exp\left(-\frac{KA}{Q_0}\right)$$

in ottene
nello IP
che $Q_0 > Q_B$

$$(C_{D_i} = C_i e^{-N_t})$$

69.85 = $138 \frac{\text{mmoli}}{\text{l}} e^{\frac{Q_0}{2000 \text{ ml}} (1-\beta) 4.60}$

0.51 = $e^{\frac{Q_0}{2000} (1-\beta) 4.60}$

$$\frac{Q_0 (1-\beta)}{2000} 4.60 = \ln(0.51)$$

$\beta = \exp(-KA/Q_0)$
poche $-KA/Q_0$ è
molto piccolo

$$Q_0 = \ln(0.5) \cdot \frac{2000}{Q_0 (1-\beta) 4.60}$$

$$e^{-KA/Q_0} = 1 - \frac{KA}{Q_0} + \frac{1}{2} \left(\frac{KA}{Q_0}\right)^2$$

$$Q_0 = 47.4 \text{ ml/min}$$

però

Q_0 non

rispetta la ipotesi

che $Q_0 > Q_B$, cioè

vuol dire che l'EQ. di ottene
una ms alle 4 h -

4) DETERMINARE LO MODELLISTICA DEL TRASPORTO DI UN SOLUTO ATTRAVERSO
LA SVA MEMBRANA E DETERMINARE LO FORMULARE DELLA RESISTENZA
DI MEMBRANA

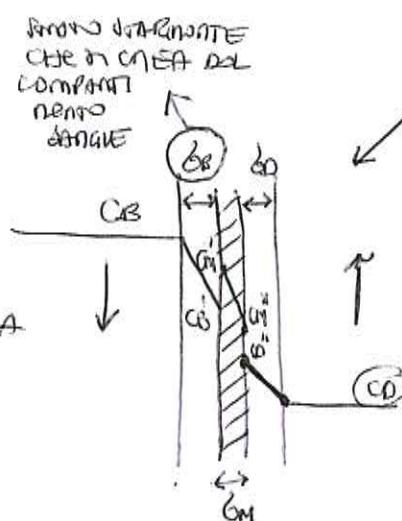
5) SAPENDO CHE LA CONCENTRAZIONE DI UREA NEL DIALISATO È DI MEZZO DORSO
2 h , CHE L'AREA DEL DIALIZZATORE È 1 m² E CHE IL FLUSSO SANGU
INO È 200 cm³/min, DETERMINARE IL VALORE DELLA RESISTENZA
DI MEMBRANA

6) NOTO IL VALORE DELLA RESISTENZA DI MEMBRANA È SAPENDO
CHE IL COEFFICIENTE DI PERMEAZIONE È 0,3, DETERMINARE LO
MESSAGGIO DELLA MEMBRANA DI CONDUTTIVITÀ DI DIFFUSIONE DELLA UREA
ATTRAVERSOESSA È 110 cm²/min. ($D_B = 24 \text{ mm/cm}$ $R_D \approx 16 \text{ min/cm}$)

PRATO 1

TEORIA → Monley

C_B : concentrazione di qualche specie da eliminare



dialisi è liquido, attraverso
dico immesso con uno P
affinché la variazione
di P tra l'interfaccia
è dialisi sia 25 - 30
mmHg

flujo de una sola especie

molendo fluido è la membrana

due soluzioni formano concentrazioni differenti

mi so uno inserzione
di qualcosa una linea
SPECIE viene trattato
una membrana

$$N = \frac{D_B (C_B - C_B')}{G_B} = \frac{D_D (C_D'' - C_D)}{G_D} = \frac{D_M (C_M' - C_M'')}{G_M}$$

le uniche concentrazioni che condiziano sono C_B e C_D
e la concentrazione anche $(C_B - C_D)$

$$\text{Volumen}$$

$$C_B^t = C_B^0 e^{-\frac{Q_B}{V_B}(\beta - 1)t}$$

$$\frac{C_B^t}{C_B^0} = e^{-\frac{Q_B}{V_B}(\beta - 1)t}$$

$$\frac{1}{2} = e^{-\frac{Q_B}{V_B}(\beta - 1)t}$$

$$C_B^t = \frac{1}{2} C_B^0$$

$$\beta = e^{-\frac{KA}{Q_B}}$$

$$= e^{-K \frac{q^2}{200 \text{ cm}^3}}$$

\rightarrow mehr Q_B & mehr K e Puffer

$$\ln(1/2) = \frac{Q_B}{V_B} (\beta - 1)t$$

$$\ln(1/2) \cdot \frac{V_B}{Q_B t} = \beta - 1$$

$$1 + \ln(1/2) \frac{V_B}{Q_B \cdot t} = \beta$$

$$1 + \ln\left(\frac{1}{2}\right) \cdot \frac{5000 \text{ ml min}}{200 \text{ ml } 2.60 \text{ min}} = 0.35 = \beta$$

$$\beta = e^{-\frac{KA}{Q_B}} = 0.35$$

$$\ln(0.35) = -\frac{KA}{Q_B}$$

$$K = -\frac{Q_B}{A} \cdot \ln(0.35) = 0.003 \text{ cm/min/m}$$

$$R = 1/K = 320.0 \text{ (allgemein) min/cm}$$

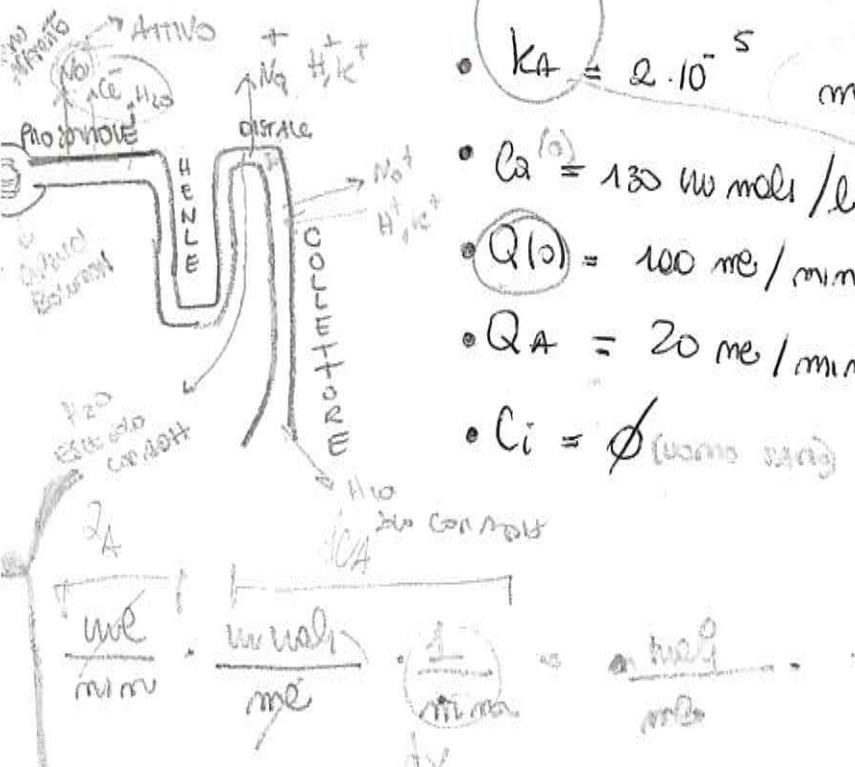
ESEMPIO 1

Volumine a $X = 5 \text{ mm}$ del doppio struttura e dissalatore dell'acqua di Henle. Le valori delle concentrazioni di Ioni Na^+ e Cl^- sono determinati da:

- $k_d = 10 \cdot 10^{-5} \text{ me/mm} \cdot \text{mm}^2 \rightarrow$ coefficiente di trasporto
- $k_A = 2 \cdot 10^{-5} \text{ me/mm} \cdot \text{mm}^2$
- $\text{Ca}^{(0)} = 130 \text{ mMoli/l}$
- $Q_{(0)} = 100 \text{ me/min}$
- $Q_A = 20 \text{ me/min}$
- $C_i = \emptyset$ (volumi attivi)

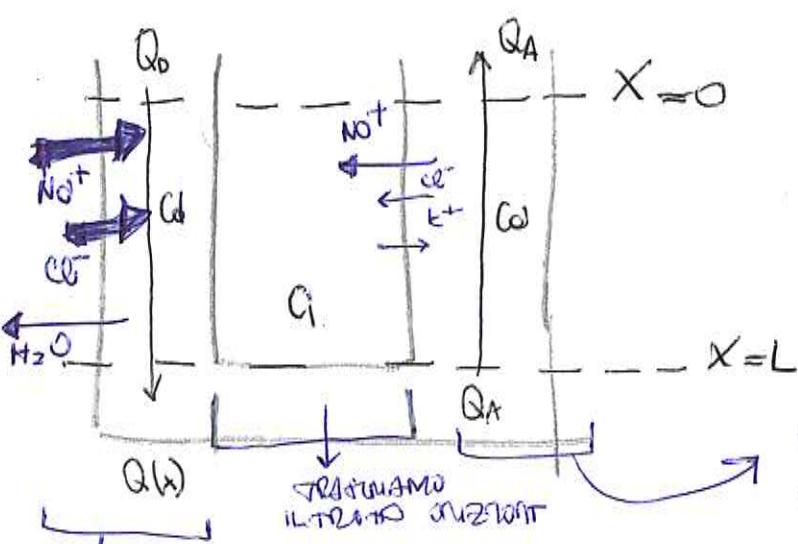
Coeficiente di trasporto
 $\frac{\text{me}}{\text{m} \cdot \text{min}}$ inizio
 in crescita con la
 molecola solvata
 pressione in eccesso

$$\frac{\text{m uel}}{\text{m} \cdot \text{min}} = K \frac{\text{m moli}}{\text{mb}}$$



$$\frac{\text{m moli}}{\text{min min}} = \frac{\text{moli}}{\text{me}} \cdot \frac{\text{mb}}{\text{min} \cdot \text{mb}}$$

($Q = \text{flusso volumetrico di H}_2\text{O}$)
 $\approx (\text{me}/\text{min})$



Na^+ entra in modo passivo

Cl^- mantiene l'osmorentralità (RISERVA)

H_2O è lo stesso per tutti i due strati

- Na^+ è lo stesso per tutti i due strati
- Cl^- lo segue
- H_2O non è lo stesso per tutti i due strati

$$(0) = 130 \frac{\text{mm mol}}{\text{l}} = C_0$$

$$k_A = 2 \cdot 10^{-5} \frac{\text{me}}{\text{min} \cdot \text{m}^2}$$

$$Q_A = 20 \frac{\text{me}}{\text{min}}$$

$$k_A/Q_A \cdot x$$

$$C_A(x) = C_A(0) e$$

per tenere di conto

di tutto lo spazio

sull'intero circuito

$$\begin{aligned} l &= 1 \text{ cm} \\ &= 1.10^{-2} \text{ m} \\ &= 124.35 \frac{\text{mm mol}}{\text{l}} \end{aligned}$$

~~Calcolo del circuito~~

$$(4) k_A C_0 = - k_d (C_0 - C_i)$$

$$C_i = 0$$

Condizione umido secco

(secco) (umido)
ascendente
descendente
verso vicino
verso lontano

$$C_d(5 \text{ mm}) = - \frac{k_A C_0(5 \text{ mm})}{k_d} =$$

$$= - \frac{k_d}{k_A} C_0(5 \text{ mm}) = - \frac{1}{5} C_0 = 25.57 \frac{\text{mm mol}}{\text{l}}$$

metti in a contatto di un solo passo attivo

de stesso umido x il closo:

il closo passa sempre x modo attivo!

$$\textcircled{1} \quad - \frac{d(Q_{cd})}{dx} = k_d (C_d - Q)$$

$$\textcircled{2} \quad Q_A \frac{dC_0}{dx} = k_A (C_i - C_0)$$

$$\textcircled{3} \quad - \frac{dQ}{dx} = k_d (Q - C_d)$$

$$\textcircled{4} \quad k_d (C_d - Q) = - k_A (C_i - C_0)$$

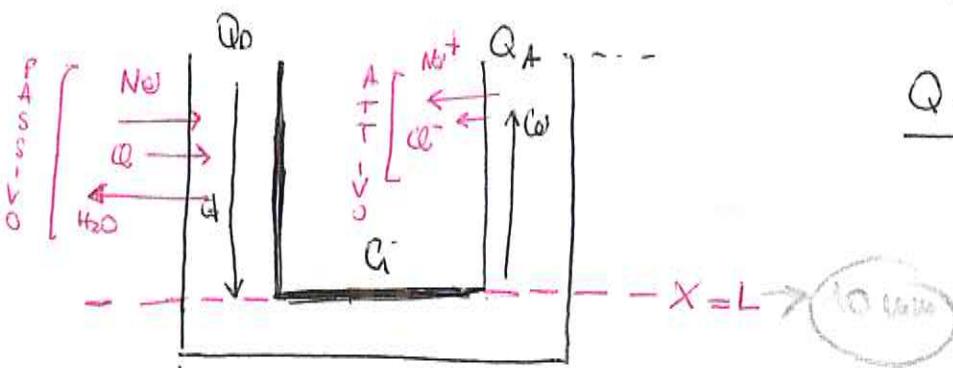
pongo $\textcircled{3}$ e $\textcircled{4}$ insieme

Esercizio

Modellizzazione di filtrazione di NO nell'ansa di Henle nell'ip. de-Tutti
I TRATTI SONO IMPERMEABILI ALL'H₂O -

SI SUPponga che la filtrata in ingresso AL TRATTO ascendente sia pari a Q_f - (Q_D = Q_F) = Q_A

MOSTRARE GRAFICAMENTE COME VARIANO LUNGO I TRATTI dell'ANSA LO [NO] e determinare eventuali condizioni di uccisione AL VARIARE DI Q_A -



Q = fumo volucchio di H₂O

$$\text{D} \frac{d}{dx} \left(\frac{Q_D C_d}{Q_A} \right) = k (C_d - C_i) \Rightarrow -Q_D \frac{dC_d}{dx} = k (C_d - C_i)$$

$$\text{D} \frac{d}{dx} \left(\frac{Q_A C_d}{Q_D} \right) = k_0 C_d$$

$$\frac{dQ}{dx} = k_0 (C_i - C_d) = 0 \rightarrow C_i = C_d \quad \forall x$$

dalla ③ :

$$\frac{dC_d}{C_d} = k_0 / Q_A \, dx$$

$$\ln \frac{C_d}{C_{d(0)}} = \frac{k_0}{Q_A} x$$

$$C_d(x) = C_{d(0)} e^{\frac{k_0}{Q_A} x}$$

$$C_d(L) = C_d(l) = C_d(0) = C$$

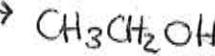
QUINDI

$$C_d(0) = \frac{C_d(L)}{e^{k_0 / Q_A \cdot L}} \rightarrow C_d(0) = \frac{C_d(L)}{e^{k_A / Q_{f\text{re}} \cdot L}}$$

$$C_d(x) = \frac{C_d(L)}{e^{k_A / Q_{f\text{re}} \cdot L}} \cdot e^{\frac{k_A \cdot x}{Q_A}} = C_d(L) e^{\frac{k_A}{Q_{f\text{re}}} (x-L)} = C_d(0) e^{\frac{k_A}{Q_{f\text{re}}} \cdot (x-L)}$$

EQUAZIONE Z+IVANOV/1908

dopo che ho bevuto bevo $\frac{500 \text{ ml di Birra}}{\text{e } 100 \text{ ml Whiskey}}$
 determinare in quanto tempo il contenuto di Alcool Etilico deve
 2 bevande viene sommato a livello renale.
 ho bevuto ho la seguente combinazione



Whiskey

	mg per 100 ml	% VN
SODIO	10	
POTASSIO	35	
CALCIO	1	
FOSFORO	28	
PROTEINE	2	
ZUCCHERO	21	
ETANOL	2	

la somma delle **zuccheri** e **etanolo**

di contenere lo菊renale del rene pari a 1 m^2 , $R = 10 \text{ ml/min/cm}$

si spieghi e di andare in quale parametro della cifre Agliate
 l'Alcool Etilico nel condotto che induce **riduzione**.

conosci che dal lavoro modella Block box (whole body) ottenuta:

$$C_{B_i}^{t^*} = C_{B_i}^0 e^{-\frac{Q_B(1-\beta)}{V} t^*}$$

$Q_B = 125 \text{ ml/min} = \text{cifre}$
 $V = 5 \text{ litri}$

- $C_{B_i}^0$ \rightarrow $2:100 = x:500$
 Birra $x = \frac{500 \cdot 2}{100} = 10 \text{ mg}$ \rightarrow $\frac{10 \text{ mg}}{5000 \text{ ml renale}}$ non imbutti
 Estrarre concentrazione in mol/l/le

- $C_{B_i}^0$ whiskey $\rightarrow 10:100 = x:100$ \rightarrow $70 \text{ ml} \rightarrow \frac{70 \text{ mg}}{5000 \text{ ml renale}}$ Blasta che $A \propto x$ e J_x sono le stesse -
 $p = m/V = 0.789 \text{ g/cm}^3$ $70 \text{ cm}^3 / 5000 \text{ ml}$
 $m = pV$ $70 \text{ cm}^3 \cdot 0.789 \text{ g/cm}^3 / 5000 \text{ ml}$ \rightarrow 10 mg \rightarrow 10 mg di ETANOL !
 $55.23 + \frac{10}{60.23} = 13.046 \text{ mg/ml}$

ESERCIZIO 5

AVENDO A DISPOSIZIONE UN OXYGENATORE A FACCIE PIANE E PARALLELE PER OSSIDARE UN PAZIENTE secondo i parametri fidanzati -

Determinare :

- ① la distanza ottimale fra le membrane in modo da avere in tempo di ossigenazione D1 = 100 sec -
- ② lo scambio della membrana per l'area di scambio è 2 m^2

INFO UTU

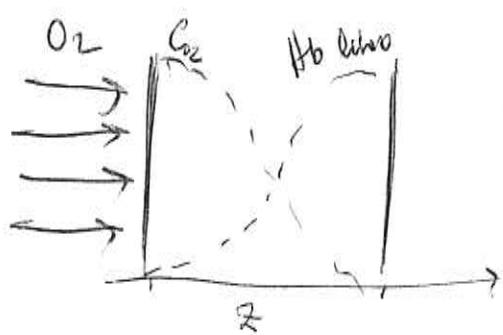
$$D_{\text{O}_2} = 1.2 \cdot 10^{-5} \text{ cm}^2/\text{sec}$$

$$[\text{Hb}] = 10^{-2} \text{ mol/l}$$

$$H = 4 \cdot 34 \cdot 10^4 \frac{\text{l. ATM}}{\text{mol}}$$

$$P_{\text{O}_2} = 8.63 \text{ atm} \text{ (nel sangue)}$$

- 1 SFRUTTO lo scorrere del fronte di avanzamento



mostra lo spostamento max Z (fronte) per un tubo di lunghezza circa 100 mm.

Reno spieghiamo parte che le mole di O_2 che raggiungono
il fronte sono uguali alle mole di Hb negli stessi punti.

$$\int_0^t \frac{D C_s A}{Z} dt = \int_0^Z Hb A dz$$

$$Z = \left[\frac{2 D C_s t}{[Hb]} \right]^{1/2}$$

$$D \approx 1.2 \cdot 10^{-5} \text{ cm}^2/\text{sec}$$

$$t = 100 \text{ sec}$$

$$C_s = P / H$$

$$Z = \sqrt{\frac{2 \cdot 1.2 \cdot 10^{-5} \text{ cm}^2}{2 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{sec}}} \cdot \frac{0.10 \text{ mol}}{1} \approx 0.009 \text{ cm}$$

② Per calcolare lo stesso

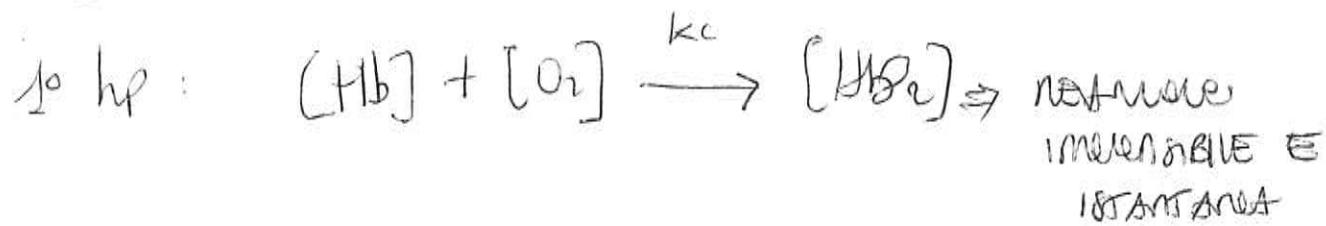
$$r = b \Rightarrow b = 1.49 \text{ mm}$$

\downarrow

$200 \text{ cm}^2/\text{cm}$

$1.2 \cdot 10^{-5} \text{ cm}^2/\text{sec}$

fase 2 Reazioni:



2° hp: O_2 è costante nel tempo \Rightarrow CONDIZIONI
STAZIONARIE

Analisi quinica:

$$\frac{dc}{dt} = \frac{D \frac{dc}{dz^2}}{\alpha z^2} + k_c (y - y_0) - k'_c y c,$$

↓ ↓ ↓
 STAZIONARIA non O_2 inst. A
 $\frac{dc}{dt} \approx 0$ ↓
 ↓ ↓
 inst. A inst. A

allora:

$$\frac{D \frac{dc}{dz^2}}{\alpha z^2} = 0$$

to se si assume che il profilo di O_2 è lineare verso
fondo allora:

$$\frac{D \frac{dc}{dz}}{z} = - \left(\frac{D \frac{dc}{dz}}{\alpha z^2} \right)$$

solo O_2
 si rappresenta
 il fronte del
 gas

~~calcolo~~

Calcolare lo \dot{V}_{O_2} respiratorio di uno pensante
che susspira affannando la respirazione bocca e bocca
ma effettua -

di condizioni di:

- l'operatore respira in condizioni standard
- il paziente debba essere misurato in condizioni STANDARD (il valore susspirante \dot{V}_{O_2} delle ferme o?)

$$\frac{350 \text{ ml/min}}{\text{Volume di sospirato}} \cdot \frac{12 \text{ respiri}}{\text{min}} \cdot \frac{0.21}{21.02} = 84 \text{ ml/min}$$

(500 - 150)

Quindi l'operatore
deve misurare/obiettare
una ferma $840 \text{ ml/O}_2/\text{min}$
al paziente

UOLGERATO DI FERMETTE $\dot{V} = 500 \text{ ml Aria/min}$ QUANTO SOSP

per cui il valore sospirato è 100 ml/min

$$160 : 100 = 100 : x$$

$$x = 13.68 \text{ ml/min}$$

$$\dot{V}_{O_2} = 500 \cdot 0.1368 = 68.42 \text{ ml O}_2/\text{min}$$

→ decomposto me V/A Bene
ANCHE (ma penso) $(500 - 350) \text{ ml}!!$

$$\text{Affannante} = \frac{84 \text{ ml}}{\text{min}} / \left(\frac{68.42 \text{ ml O}_2/\text{min}}{\text{Espirato}} \right) = 12.28 \text{ Espirato/min}$$

Esercizio 2

DATA LA COMPOSIZIONE DI UN'ATMOSFERA NON TENERE:

DISSOLVO DI CARBONIO	→	95.32%
AZOTO	→	2.7%
ARGON	→	0.03% 1.6%
O ₂	→	0.13%
CO	→	0.07%
VAPOR ACQUEDO	→	0.03%
NO	→	0.01%
NEON	→	2.5 ppm
CURTONE	→	2.5 ppm
XENO	→	0.03 ppm
OZONO	→	0.03 ppm
METANO	→	0.01 ppm

PARI X
MIURE

CALCOLARE IN QUANTO TEMPO UN UOMO SANAVERE MUORE
x ASTHMA (MANCAZIA DI O₂) E DISTRUGGENDO UNA FREC. RESPIRA
TOME DUE QUOTIDIANI —

EQUIMENTI

È sufficiente solo

tenere conto solo dell'O₂

$$V = 500 \text{ ml/min}$$

$$V_{\text{misto}} = 150 \text{ ml/min}$$

$$\rightarrow V_{\text{disegno}} = V - V_{\text{misto}} = 350 \text{ ml/min}$$

Dovendo trovare V_{O_2} INSPIRATO
AL MIN

ESEMPIO 1

$$V_{\text{Anomi}} / \text{respi} = 1200 \text{ ml/reatrano}$$

SUPPOSTO CHE UN ATLETICO INSPIRA 1200 ml DI ARIA e che abbia una frequenza respiratoria pari a 30, calcolare la quantità di O_2 consumata e non consumata a livello aerazione ai minuti considerando che:

GC: GETTATA CIRCOLANTE

$$\text{GC}_{\text{Atleta}} = 10 \text{ GC}_{\text{uomo standard}}$$

$$\text{GC} = 3 + 8M \quad M = \text{litri O}_2 \text{ consumati al min} \quad \text{litri/min utracco}$$

Svolgimento:

$$M = 250 \text{ ml/min} = 0.250 \text{ l/min} \times \text{uomo normale}$$

$$\text{GC} = 5 \text{ l/min} \times \text{uomo normale}$$

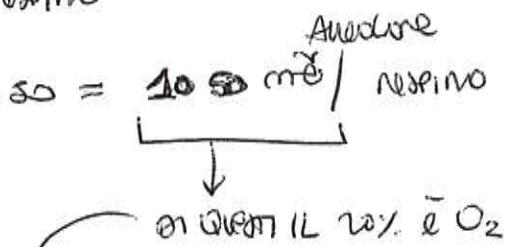
$$\text{GC}_{\text{Atleta}} = 10 \cdot \text{GC}_{\text{standard}} = 50 \text{ l/min}$$

$$\text{G}_{\text{Atleta}} = 3 + 8 \cdot M_{\text{Atleta}} \rightarrow M_{\text{Atleta}} = \frac{\text{GC}_{\text{Atleta}} - 3}{8} = \frac{50 \text{ l/min} - 3}{8} = 5.875 \text{ l/min}$$

$$\bullet V_{\text{Anomi}} = 1200 \text{ ml Anomi/reatrano} \quad \text{Utracco O}_2 \text{ Atleta}$$

$$\bullet V_{\text{morts}} = 150 \text{ ml volume morto/reatrano}$$

$$\bullet V_{\text{aria}} - V_{\text{morts}} = 1200 - 150 = 1050 \text{ ml/reatrano}$$



$$V_{\text{O}_2 \text{ Aerazione}} = 1050 \cdot 0.70 \quad V_{\text{O}_2 \text{ /reatrano}} = 210 \text{ ml O}_2 \text{ aerazione/reatrano}$$

$$V_{\text{O}_2 \text{ d/min}} = \frac{210 \text{ ml O}_2 \text{ aerazione}}{\text{reatrano}} \cdot \frac{30 \text{ respiri}}{\text{min}} = 6300 \frac{\text{ml O}_2}{\text{min}}$$

Esercizio

DIPONENDO DI DOVER OXYGENARE UN PATIENTE CON UN
OXYGENAZIONE A FACCIE PIANE PARALLELE CHE È COLLEGATO
AD UNA BOMBAZO DI O_2 AD UNO $P = 2 \text{ ATM}$, CON UNO
FUMETTO ABILITÀ Γ_{PARZ} A $170 \text{ me/mm} \cdot \text{m}^2 \text{ ATM}$ ~~per~~ e \approx
 $250 \text{ me/mm} \cdot \text{m}^2 \text{ ATM}$ PER L'ANIDRIDE CARBONICA.
Determinare:

- (1) AREA OTTIMALE PER AVENE IN MILIONE
OXYGENAZIONE BOMBAZO
- (2) AREA OTTIMALE PER AVENE IN MILIONE MMOL/Z
PER CO_2
- (3) AREA OTTIMALE PER AVERE CONTEMPORANEAMENTE
IN MILIONE OXYGENAZIONE E MMOL/LONE DI CO_2 .

SAPPIAMO CHE:

$$W = kA \left[(P_{\text{Ain}} - P_{\text{cout}}) - \frac{(P_{\text{bin}} - P_{\text{cout}})}{\ln \left(\frac{P_{\text{Ain}} - P_{\text{bin}}}{P_{\text{cout}} - P_{\text{bin}}} \right)} \right] \approx 250 \text{ me/mm} \cdot \text{m}^2 \text{ per } O_2$$

(1) O_2

$$P_{\text{Ain}} = 2 \text{ ATM} - P_{\text{barone}} = 2 \cdot 760 \text{ mmHg} - 47 \text{ mmHg} = 1473 \text{ mmHg}$$

$$P_{\text{bin}} = 40 \text{ mmHg} \quad (\text{pressione } O_2 \text{ da avere nel naso})$$

$$P_{\text{cout}} = 104 \text{ mmHg} \quad [\text{valori fiduciosi!}]$$

$$P_{\text{cout}} = P_{\text{Ain}} - \Delta P_B = 1473 - 64 \text{ mmHg} = 1409 \text{ mmHg}$$

$$\frac{250 \text{ ml}}{\text{min}} = \frac{120 \text{ ml}}{\text{min} \cdot \text{m}^2 \cdot 760 \text{ mmHg}} \cdot \frac{A_{O_2}}{\ln \frac{(1473 - 46)}{(1409 - 109)}} \cdot \frac{(1473 - 46) \cdot (1409 - 109)}{760 \text{ mmHg}}$$

$$A_{O_2} = \frac{250 \cdot 760 \cdot 0.09}{120 \cdot 128} \text{ m}^2 = 1.11 \text{ m}^2$$

2) A_{CO_2}

$$P_{\text{in}} = 0 \quad (\text{dopo bocca di cui possibile})$$

$$P_{\text{out}} = 46 \text{ mmHg} \quad (\text{velo fisiologico})$$

$$P_{\text{out}} = 90 \text{ mmHg} \quad (" ")$$

$$P_{\text{out}} = 6 \text{ mmHg} \quad (\text{quanto nei P stop lab})$$

$$\frac{200 \text{ ml}}{\text{min}} = \frac{200 \text{ ml}}{\text{min} \cdot \text{m}^2 \cdot 760 \text{ mmHg}} \cdot A_{CO_2} \cdot \frac{[(0 - 46) - (6 - 90)] \text{ mmHg}}{\ln \left[\frac{(-46)}{(-34)} \right]}$$

200 ml/min
CO₂

$$A_{CO_2} = 12.7 \text{ m}^2$$

3) Area totale

$$\frac{A_{O_2} + A_{CO_2}}{2}$$

Esercizio

Ad un paziente è stato impiantato un cuore artificiale aumentato con uno batteria a tensione IAM di 10V. Sappiamo che la resistenza del cuore è circa 100 Ω, determinare il valore ottimale della resistenza della batteria.

$$R_C = 100 \Omega$$

$$V_b = 10 V$$

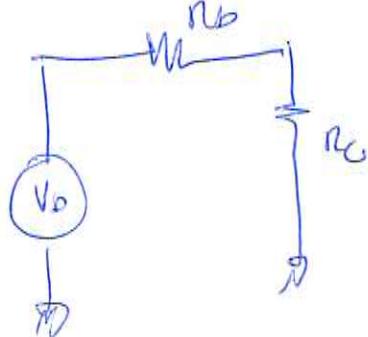
$$P_c = \frac{5000 \text{ mJ}}{\text{min} \cdot 60 \frac{\text{batti}}{\text{min}}} \quad V$$

$$= \frac{5000 \cdot 10^{-6} \text{ mJ}}{\text{min} \cdot 60 \frac{\text{batti}}{\text{min}}} \cdot 100 \cdot 133,33 \frac{N}{\text{m}^2} \cdot 60 \frac{\text{batti}}{\text{min}}$$

$$= \frac{5000 \cdot 10^{-6} \cdot N \cdot m}{60 \text{ sec}} \cdot 100 \cdot 133,33$$

$$= 1,1 W$$

Se considero:



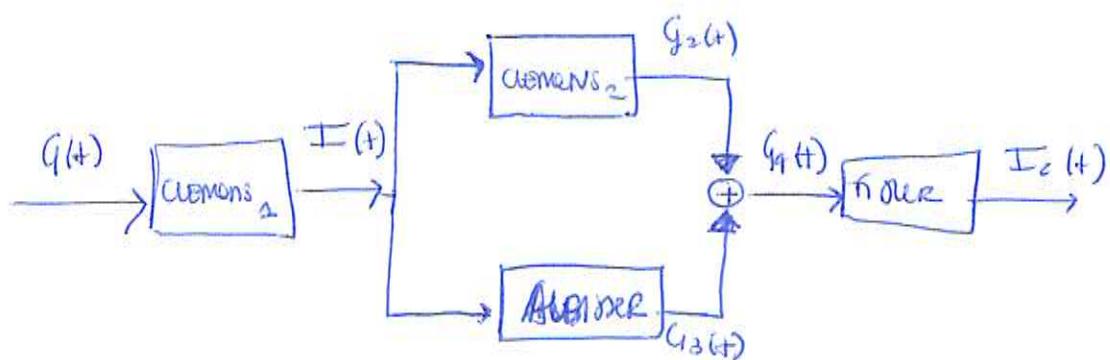
$$P = \frac{P_b}{V_I} = \frac{P_c}{R_C I^2} = R_C \left(\frac{V_b}{R_b + R_C} \right)^2$$

Ponendo $R_b \gg R_C$

~~$$R_b = \sqrt{\frac{R_C V_b^2}{P}}$$~~

$$R_b = \sqrt{\frac{R_C V_b^2}{P}} = 85 \Omega$$

Ad un paziente è stato impianto un pancreas artificiale
il cui funzionamento al controllo è schematizzato così:



Considerando che il paziente ha bevuto 200 ml di succo di frutta il quale contiene 14 g di zucchero per ogni 100 ml e che lo zucchero totale è 100 mg/dl :

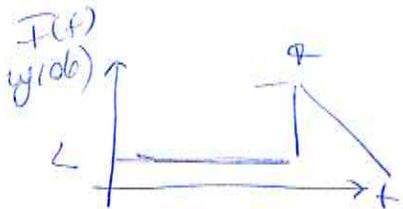
- determinare $I_2(t)$ facendo le opportune considerazioni di funzionamento
- determinare la somma subentra allo zucchero e allo insulino -

① Trovo l'acquazione zuccheri nel sangue (mg/dl)

$$\frac{14 \cdot 10^3 \text{ mg}}{50 \text{ dl}} = 280 \text{ mg/dl}$$

VA tutto nel sangue!

$$\text{ZUCCHERO TOTALE} = \underbrace{100 \text{ mg/dl}}_{\text{zuccheri}} + \underbrace{280 \text{ mg/dl}}_{\text{insulino}} = 380 \text{ mg/dl}$$



In corrispondenza di questo picco Clemens 2 libera 2 mg/dl.

2) RITRACCO SU ANALOGONE VULCANIZZATO

- CLEMENS 1 : E' ELETTO UN CONTROLLO IN CONDIZIONE DINAMICA

$$\begin{cases} F(t) = R \cancel{\pm} \cancel{X} \frac{(y(t) - BF)}{QI} \\ f(t) = k \text{ off}(y(t)/dt) \end{cases}$$

$$I(t) = k \frac{280 - 100}{\cancel{1}_{\text{sec}}} = \cancel{2_{\text{sec}} \text{ off}} \quad \cancel{2_{\text{sec}} = 1 \text{ sec}}$$

$$= k 280 = 2 \text{ my/ole}$$

$$k = \cancel{\frac{2_{\text{my}}}{\text{ole}}, \frac{1_{\text{sec}}}{280 \text{ my}}} = 0.007 \text{ sec}$$

Possibile se $k > 1$!

- CLEMENS 2 : QUANDO CLEMENS 1 LAVORA IN NEGLIGENZA DINAMICO RICEVE COSTANTEMENTE

$$I'(t) = \cancel{F(t)} + I_{basele}$$

$$= 2 \text{ my/ole} + 2 \text{ my/pb}$$

effetto di
Clemens 1

QUINDI EFFETTUO UN CONTROLLO IN CONDIZIONE DI STABILITÀ

$$y_2(t) = (RF) \left[1 + \frac{I'(t) - I_{basele}}{QI} \right]^2$$

$$= \cancel{2 \frac{\text{my}}{\text{ole}}} \left[1 + \frac{4 \frac{\text{my/ole}}{\text{pb}} - 2 \frac{\text{my}}{\text{ole}}}{0.25} \right]^2$$

$$= 16.2 \text{ my/ole}$$

→ ALBNSUR: ~~ABNORMAL~~

ANU lai percepste
oareci intuiți pînă oareci bazați

$$\begin{aligned}
 G_3(t) &= \frac{G_{\text{max}}}{2} \left[1 + \tanh \left(\frac{I'(t) - I_{\text{base}}}{P_I} \right) \right] \\
 &\stackrel{!}{=} \frac{G_{\text{max}}}{2} \left[1 + \tanh \left(\frac{4 - 2}{0.25} \right) \right] \\
 &\approx G_{\text{max}} \approx 400 \text{ up/ole}
 \end{aligned}$$

→ fizier hă în INCREZ

$$\begin{aligned}
 G_4(t) &= G_3(t) + G_1(t) \\
 &\stackrel{!}{=} G_{\text{max}} + 162 \text{ up/ole} \\
 &\stackrel{!}{=} 562 \text{ up/ole}
 \end{aligned}$$

$$I_e(t) = q_0 + q_1 (G_4(t) - GI) + q_2 \frac{dG_4(t)/dt}{z \text{ up/ole}}$$

$$\begin{aligned}
 z = 1 \text{ sec} \quad &= q_0 + q_1 (562 - 100) \text{ up/ole} + q_2 \left(\frac{562 - 100}{1} \right) \ln \text{ MULATĂ } \omega \\
 &\quad (G_4(t) \text{ încrez} \rightarrow \text{up/ole}) \\
 &\downarrow
 \end{aligned}$$

per rotin funzione

$q_0, q_1, q_2 > 0$!

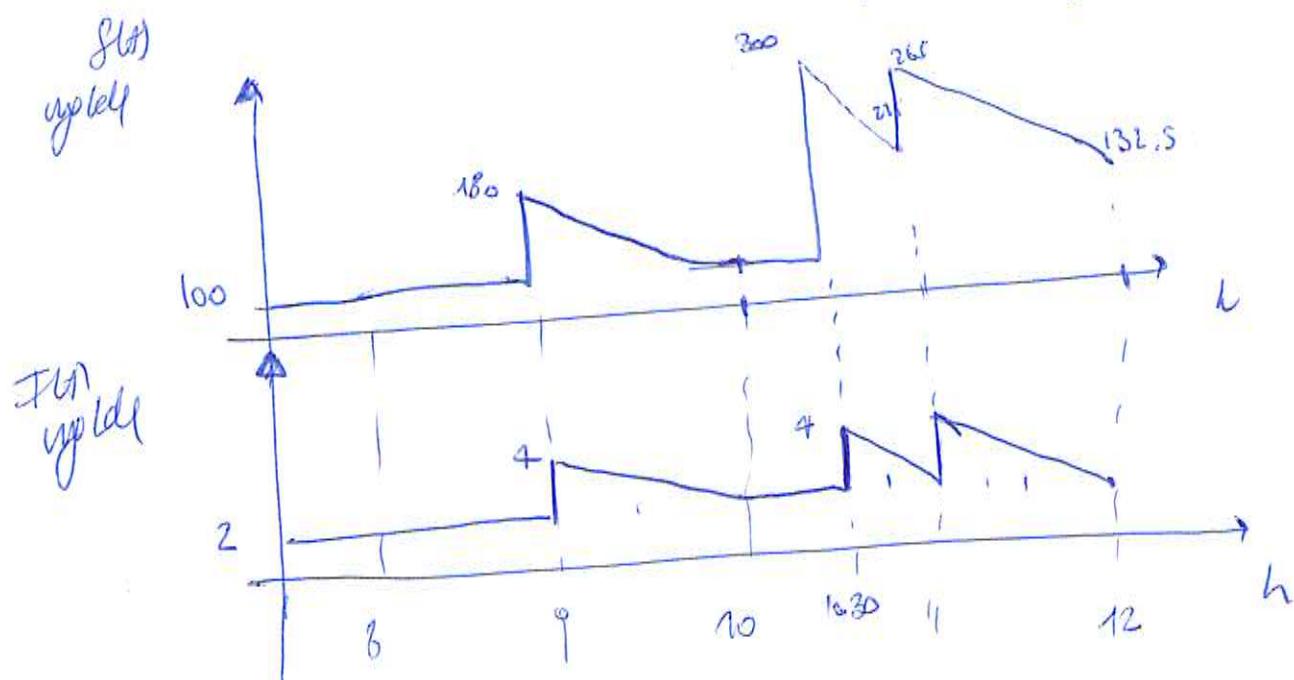
enred $G_4(t) > G_{\text{base}}$

diponiamo che un paziente diabetico beva un caffè alle ore 9.00, mangi uno mele alle ore 10.30 e che beva un tè alle ore 11.00.

Determinare il contenuto dello glucosio nel sangue considerando l'apporto di fibre.

Si consideri $I_{base} = 100 \text{ mg/dl}$ e $I_{base} - 25\%$
e che lo glucosio del paziente diminuisca dell'25% ogni mezz'ora.

	untenuto pi sucro
Melo	90
Caffè	100
Tè	200



$$z = 1h$$

$$g(9) = 180 \text{ mg/dl}$$

$$g(10) = 100 \text{ mg/dl}$$

$$g(11) = 265 \text{ mg/dl}$$

$$g(12) = 100 \text{ mg/dl}$$

$$I(9) = 4 \text{ mg/dl}$$

$$I(10) = 2 \text{ mg/dl}$$

$$I(11) = 4 \text{ mg/dl}$$

$$\left\{ \begin{array}{l} 4 = q_0 + q_1 \left(\frac{180 - 100}{1} \right) + q_2 \left(\frac{180 - 100}{1} \right) \\ 2 = q_0 + q_1 \left(\frac{100 - 100}{1} \right) + q_2 \left(\frac{100 - 180}{1} \right) \\ 4 = q_0 + q_1 \left(\frac{265 - 100}{1} \right) + q_2 \left(\frac{265 - 100}{1} \right) \end{array} \right.$$



Mentre le soluzioni



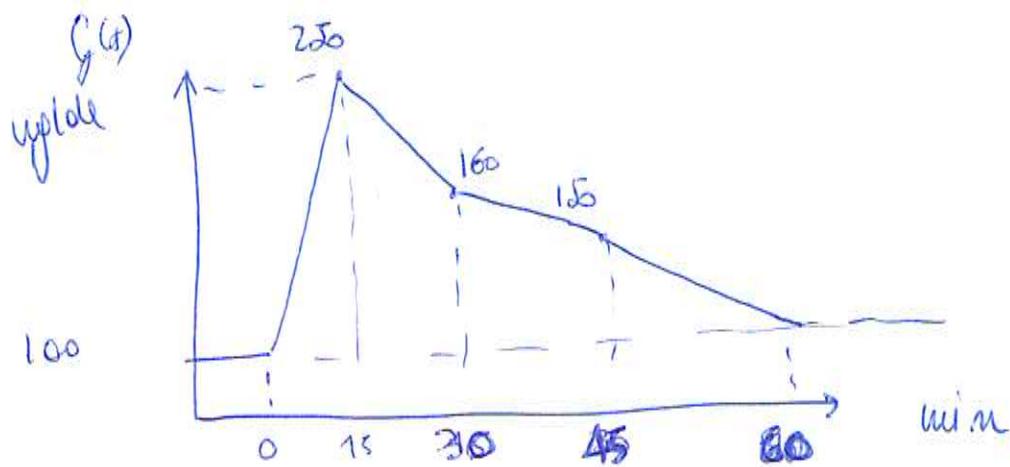
affettati fanno da applicabile

q_0, q_1, q_2 devono essere > 0 !

(a. non deve superare l'infinito massimo)
di valori !

Esercizio

dobbiamo che un paziente abbia un dosaggio di infusione di insulina, determinare quale aggiunta di controllo è in grado di AESTRARE l'infusione di insulina) sapendo che la glicemia del paziente ha questo andamento:



N.B. IL PAZIENTE HA UNO SPICCHIO BASSO DI 100 mg/dL ED UN'INFUSIONE DI INSULINA BISOGNA A 2 g/dL IN CORRISPONDENZA DEL PICO GLICEMICO -

AUBREY: se mi metto in prossimità del picco glicemico AUBREY non può essere ottimale in quanto $\Delta G \gg G \pm 3\%$!

Clemens: considero la metadina anomala

$$I(t) = k \frac{dG}{dt} \approx k \frac{\Delta G}{\Delta t} = k \frac{G(t) - G(t-1)}{(t - (t-1))} = 2 \text{ g/dL}$$

$$k = \frac{2 \cdot 15}{(250 - 100)} = 2/10$$

\downarrow
k deve essere > 1!

* filter

$$I(t) = q_0 + q_1 (y_t - y_f) + q_2 \frac{dy}{dt}$$

$$y_{15} = 22 \text{ ypp/ole}$$

$$I = 15 = 4 \text{ ypp/ole}$$

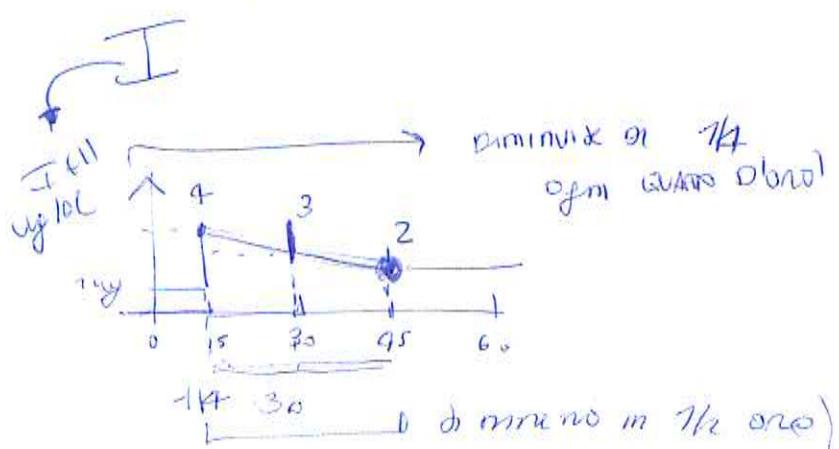
$$y_{30} = 160 \text{ ypp/ole}$$

$$I(30) = 3.111 \text{ ypp/ole}$$

$$y_{45} = 150 \text{ ypp/ole}$$

$$I(45) = 0.552 \text{ ypp/ole}$$

$$y_0 = 100 \text{ ypp/ole}$$



$$t = 15 \text{ min}$$

$$\left\{ \begin{array}{l} 4 = q_0 + q_1 (220 - 100) + q_2 \frac{220 - 100}{15} \\ 3 = q_0 + q_1 (160 - 100) + q_2 \frac{160 - 100}{15} \\ 2 = q_0 + q_1 (150 - 100) + q_2 \frac{150 - 100}{15} \end{array} \right.$$

$$t = 30 \text{ min}$$

$$t = 45 \text{ min}$$

risolvo il nuovo e
trovo q_0, q_1, q_2 .

Si ottiene un risultato $\hat{e} < 0$,
ma non è spiegabile