

Module de Biophysique

SERIE 2

Biophysique des solutions (2)

Dialyse

Pr. Boutheïna Boutabia-Chéraitia

Faculté de Médecine d'Annaba

1 **SERIE 2 -avec corrigé-** Pr B. Boutabia-Chéraitia

Exercice 1:

Evaluer la force nécessaire pour faire éclater un globule rouge sachant que l'isotonicité correspond à 9g/l de $NaCl$, et l'hémolyse totale correspond à 3g/l de $NaCl$. L'hématie sera assimilée à un cylindre de diamètre $d = 7\mu m$ et d'épaisseur $e = 1\mu m$. Sa membrane étant supposée semi-perméable.

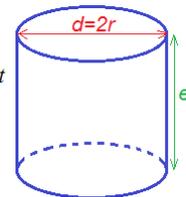
Réponses

Isotonicité

$(\pi_{int} = \pi_{ext}) + \text{membrane semi-perméable} \Rightarrow \omega_{int} = \omega_{ext}$

$$\omega_{ext} = \omega_{NaCl} = 2C_{NaCl} = 2 \frac{C_{PNaCl}}{M} = 2 \frac{9}{58.5} = 0.307 \text{osmol/l}$$

$$\Rightarrow \omega_{int} = 0.307 \text{osmol/l} = 307 \text{osmol/m}^3$$



$$C_{PNaCl} = 9g/l$$

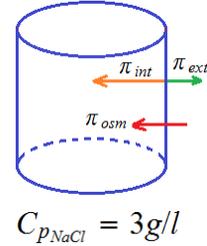
2 **SERIE 2 -avec corrigé-** Pr B. Boutabia-Chéraitia

Hémolyse

$$\Rightarrow H_2O : ext \rightarrow int \Rightarrow \pi_{osm} : ext \rightarrow int \Rightarrow \pi_{int} > \pi_{ext}$$

$$\Rightarrow \omega_{int} > \omega_{ext}$$

$$\pi_{osm} = \pi_{int} - \pi_{ext}$$



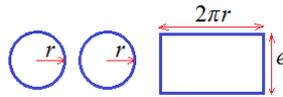
En effet:

$$\omega_{int} = 307 \text{osmol}/m^3$$

$$\omega_{ext} = \omega_{NaCl} = 2 \frac{C_{pNaCl}}{M} = 2 \frac{3}{58.5} = 0.102 \text{osmol}/l = 102 \text{osmol}/m^3$$

$$\pi_{osm} = (\omega_{int} - \omega_{ext})RT = (307 - 102)8.31 \times (37 + 273) = 5.28 \times 10^5 Pa.$$

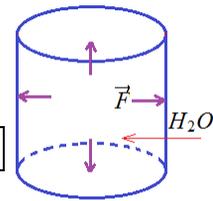
$$\pi_{osm} = \frac{F}{S} \Rightarrow F = \pi_{osm} \times S$$



$$S = 2 \times \pi r^2 + 2\pi r \times e$$

$$F = 5.28 \times 10^5 \times 2\pi \left[(3.5 \times 10^{-6})^2 + 3.5 \times 10^{-6} \times 10^{-6} \right]$$

$$F = 5.22 \times 10^{-5} N$$



3 **SERIE 2 -avec corrigé-** Pr B. Boutabia-Chéraitia

Exercice 2:

Un rein artificiel utilisé en hémodialyse chronique comporte une membrane de diffusion (Cuprophane) de surface $S = 1m^2$. A travers cette membrane sont mis en équilibre d'une part, le sang du malade, et d'autre part un liquide constamment renouvelé (dialysat), isotonique au plasma et dépourvu d'urée. On ne s'intéressera ici qu'au problème de l'élimination de l'urée. On rappelle que l'eau et l'urée diffusent assez rapidement dans les membranes cellulaires.

1) Expliquer pourquoi:

a) le liquide renouvelé doit être isotonique au plasma.

b) non seulement le sang mais aussi toute l'eau de l'organisme, de volume $V = 40l$, est ainsi nettoyée de l'urée.

2) vers quelle valeur devrait tendre l'urémie $c(t)$ au bout d'un temps très long d'hémodialyse? Pour quelle raison physiologique n'en est-il pas ainsi?

4 **SERIE 2 -avec corrigé-** Pr B. Boutabia-Chéraitia

3) On suppose que le gradient de concentration uréique est uniforme sur l'épaisseur de la membrane, de perméabilité $P = 1.5 \times 10^{-6} m/s$ pour l'urée. Si l'urémie en début de séance vaut $C_0 = 2g/l$, calculer le débit massique initial d'urée.

4) Si la production quotidienne d'urée est de $25g/jour$, quelle sera la valeur de l'urémie du malade au bout d'un temps très long?

Réponses

1) a) Isotonicité \Rightarrow pas de flux d'eau \Rightarrow pas d'hémolyse.

b) L'urée traverse toutes les membranes de l'organisme \Rightarrow sa concentration sera uniforme dans tous les compartiments liquidiens \Rightarrow si le sang (5l) est épuré de l'urée, c'est tout le volume aqueux (40l) qui l'est aussi.

2) Normalement: $\lim_{t \rightarrow \infty} C(t) = 0$

Ceci est impossible physiologiquement car le sang produit constamment l'urée.

5 **SERIE 2 -avec corrigé-** Pr B. Boutabia-Chéraitia

3) $Q_i = \left(\frac{dm}{dt} \right)_i = PS|\Delta C_i|$: Débit massique initial.

C_i : concentration pondérale initiale.

$$|\Delta C_i| = C_0 - 0 = C_0$$

$$\Rightarrow Q_i = PSC_0 = 1.5 \times 10^{-6} \times 1 \times 2 \times 10^3 = 3 \times 10^{-3} g/s = 3mg/s$$

4) Le dialysat est renouvelé à chaque cycle.

1er cycle:

Sang	Dialysat
C_0	0

$$\Rightarrow Q_0 = PSC_0$$

2ème cycle:

Sang	Dialysat
C_1	0

$$\Rightarrow Q_1 = PSC_1$$

Sang	Dialysat
V_0	V_e
$C_{1i} = C_0$	$C_{2i} = 0$
$m_0 = C_0 V_0$	$m_{urée} = 0$

$$C_0 = 2g/l = 2 \times 10^3 g/m^3$$

6 **SERIE 2 -avec corrigé-** Pr B. Boutabia-Chéraitia

Dernier cycle ($t = \infty$) :

Sang	Dialysat
C_∞	0

 $\Rightarrow Q_\infty = PSC_\infty$

Si le malade produit 25g d'urée par jour \Rightarrow il faut qu'au bout de $t = \infty$, la masse d'urée soustraite par unité de temps $\left(\left(\frac{dm}{dt}\right)_\infty\right)$ soit au moins égale à 25g/j, afin que l'urémie n'augmente pas.

$$\left(\frac{dm}{dt}\right)_\infty = Q_\infty = 25\text{g/j} = 0.3\text{mg/s}$$

$$Q_\infty = PSC_\infty \Rightarrow C_\infty = \frac{1}{PS} Q_\infty = \frac{0.3 \times 10^{-3}}{1.5 \times 10^{-6} \times 1} = 200\text{g/m}^3 = 0.2\text{g/l}$$

Exercice 3:

Un malade arrive aux urgences dans un état de choc infectieux ayant entraîné une anurie. Pour pallier la défaillance rénale, on décide de le soumettre à une séance de dialyse péritonéale. Cette opération consiste à injecter dans la cavité péritonéale un volume V_e d'une solution isotonique au plasma mais dépourvue d'urée.

7 **SERIE 2 -avec corrigé-** Pr B. Boutabia-Chéraitia

A travers l'ensemble formé par la paroi des vaisseaux capillaires et par la membrane péritonéale, s'établit un équilibre de diffusion, sur une surface S , entre le sang circulant dans les vaisseaux péritonéaux et le liquide injecté.

- 1) Expliquer pourquoi il n'y aura pas variation du volume des deux compartiments intérieurs et extérieurs, pendant la dialyse.
- 2) Si C_0 désigne l'urémie initiale du malade, quelle sera l'urémie C_∞ lorsque l'équilibre sera atteint? L'organisme du malade contient un volume $V_i = 40\text{l}$, et on lui injecte $V_e = 2\text{l}$
- 3) Après un temps suffisamment long pour pouvoir considérer que l'équilibre a été atteint, on aspire le liquide injecté, puis on recommence un deuxième cycle, et ainsi de suite.

Combien faudra-t-il de cycles pour ramener l'urémie du malade de la valeur initiale, $C_0 = 1.2\text{g/l}$, à la valeur presque normale

$$C_n = 0.4\text{g/l?}$$

8 SERIE 2 -avec corrigé- Pr B. Boutabia-Chéraitia

4) On fixe la durée de chaque cycle à $\tau = 20 \text{ min}$. En considérant que l'équilibre de diffusion est atteint au bout de cette durée, calculer:

a) la durée totale de la dialyse pour que l'urémie du malade passe à 0.4 g/l

b) la clairance de l'urée, c'est-à-dire le volume virtuel de sang totalement épuré de son urée par unité de temps, en ml/min .

Réponses

1) Isotonicité \Rightarrow pas de flux d'eau \Rightarrow pas de variation des volumes (V_i) et (V_e).

2) L'urée diffuse de (i) \rightarrow (e) jusqu'à l'équilibre.

A l'équilibre

$$C_{1f} = C_{2f} = C_{\infty}$$

$$C_{\infty} = \frac{C_0 V_i + 0 \times V_e}{V_i + V_e} = C_0 \frac{V_i}{V_i + V_e} = C_0 \frac{40}{40+2}$$

$$C_{\infty} = C_0 \frac{20}{21}$$

Intérieur (i)	Extérieur (e)
V_i	V_e
C_0	0
$m_0 = C_0 V_i$	$m_{urée} = 0$
①	②

Initialement

9 SERIE 2 -avec corrigé- Pr B. Boutabia-Chéraitia

3) 1er cycle:

Initialement

(i)	(e)
C_0	0

$$\Rightarrow C_1 = C_0 \frac{20}{21}$$

A l'équilibre

(i)	(e)
C_1	C_1

2ème cycle

Le dialysat du premier cycle est jeté pour être remplacé par un nouveau dialysat dépourvu d'urée.

Initialement

(i)	(e)
C_1	0

$$\Rightarrow C_2 = \frac{C_1 V_i + 0 \times V_e}{V_i + V_e} = C_1 \frac{20}{21} = C_0 \left(\frac{20}{21} \right)^2$$

A l'équilibre

(i)	(e)
C_2	C_2

n^{ième} cycle:

Par récurrence: $C_n = C_0 \left(\frac{20}{21} \right)^n$

Si $C_n = 4 \text{ g/l}$. $\Rightarrow n = 22.5$ On prend $n = 23$

4) a) $\tau = 20 \text{ min}$: durée d'un cycle.

10 **SERIE 2 -avec corrigé-** **Pr B. Boutabia-Chéraitia**

⇒ La durée totale de la dialyse: $t = \tau \times 23 = 7h40 \text{ min}$

$$b) Cl = \frac{\text{Volume virtuel de sang totalement épuré}}{\text{temps de l'épuration}}$$

Au 1^{er} cycle

On est passé de C_0 à $C_0 \frac{20}{21} \Rightarrow$ l'urémie du malade a diminué de:

$$\Delta C = C_0 - C_0 \frac{20}{21} = C_0 \frac{1}{21}$$

Masse d'urée épurée au bout du 1^{er} cycle:

On est passé de $m_0 = C_0 V_i$ à $m = C_0 \frac{20}{21} V_i \Rightarrow$ la masse d'urée chez le malade a dimiué de:

$$\Delta m = C_0 V_i - C_0 \frac{20}{21} V_i = C_0 \frac{V_i}{21} \equiv C_0 V'$$

$V' = \frac{V_i}{21}$: volume virtuel épuré et Δm : masse d'urée extraite de V' .

Epurer le volume réel ($V_i = 40l$) revient donc à épurer un volume virtuel ($V' = \frac{V_i}{21}$).

$$Cl = \frac{V'}{\tau} = \frac{V_i}{21\tau} = \frac{40}{21 \times 20} = 0.095l/\text{min} = 95ml/\text{min}$$