Niveau : 2ème Année

Le: 02/04/2017 Matière: Biophysique

Examen de rattrapage

Durée : 2 heures

Questions de cours : (4 points)

- Une petite goutte d'eau déposée sur une surface plane de plastique a une forme sphérique. Pourquoi?
- Dans l'ascension capillaire des liquides, la hauteur (h) du liquide est proportionnelle à (1/r) (r : rayon du tube capillaire). Vrai ou faux ? Expliquer.
- Dans la diffusion libre, la diminution du gradient de la concentration conduit à la diminution du flux des ions et des molécules du soluté qui se déplacent vers le milieu le moins concentré. Vrai ou faux ? Justifier.
- La pression osmotique est indépendante des concentrations des solutions en contact à travers la membrane hémiperméable utilisée. Vrai ou faux ? Pourquoi ?

Exercice 1: (5 points)

Nous voulons déterminer le coefficient de tension superficielle (σ) de l'éthanol de densité d= 0,8. Nous utilisons un tube capillaire de longueur 10,0 cm et de rayon intérieur r = 0,10 mm plongé verticalement dans ce liquide. Nous constatons que l'éthanol monte par capillarité dans le tube à une hauteur h = 6,2 cm.

- Expliquer le phénomène de la capillarité.
- Déduire la valeur de la tension superficielle (σ) en considérant la mouillabilité parfaite de l'éthanol.
- Que se passe- t- il si nous remplaçons l'éthanol par le mercure sachant que le mercure est un mauvais mouillant. La gravitation terrestre $g=9.8\ m/s^2$

Exercice 2:(5,5 points)

Le sang de viscosité dynamique $\eta = 3x$ 10⁻³ Pa.s et de masse volumique $\rho_s = 1,03$ g/cm³ circule dans un vaisseau horizontal de rayon r = 1 mm avec une vitesse moyenne $v_{moy} = 20$ cm/s.

- Dans le cas d'une fièvre accompagnée d'une augmentation de la température du corps d'une personne, la viscosité dynamique du sang diminue t- elle ?
- Calculer le débit volumique du sang.
- La pression au point (A) du vaisseau est P_A =300 Pa, quelle sera la pression au point (B) sachant que \overline{AB} =5 cm.
- Quel est le régime d'écoulement du sang dans le vaisseau?

Exercice 3: (5,5 points)

Nous mesurons la durée de chute d'une bille en Aluminium de rayon (r) et de masse volumique ρ = 2,7 g/cm³ entre deux graduations séparées d'une hauteur (h) d'un viscosimètre de Hoppler contenant un liquide:

- Lorsque le viscosimètre est rempli d'eau de viscosité dynamique η_e = 10^{-3} Pa. s et de densité d_e = 1, la durée mesurée est t_e = 40,0 s, alors qu'elle devienne t_s = 58,0 s dans le cas où le viscosimètre est rempli de plasma sanguin de densité d_s = 1,02.
- Déduire la valeur de la viscosité dynamique du plasma sanguin.
- Le sang est constitué d'une suspension de globules rouges supposés de forme sphérique dans le plasma. Quelle est la valeur moyenne du rayon des globules rouges sachant que la vitesse de leur sédimentation sous l'effet de la gravitation est 4,2 mm/heure et leur densité $d_g = 1,1$.

Bonne concentration

Corrigé de l'éxamen de rattrapage de biophysique

· Questions de Cours: (4 point) La forme sphérique de la goute déan déposée sur une surface en plastique s'explique par le Dr forces de tension de surface orientées vers le Centre de la goute. Centre de la goutte. L'énergie de surface minimale Correspond à la forme sphérique de la goute déau. - La hauteur (A) du liquide st proportionnelle à (1) - car si(r) augmente => (4) diminue et Dpt h = 20 coso = K (K = 20 coso = constante) 88 r / 1-1 Dans la diffusion libre, la diminution du gradient de la concentration (dc) condait à la d'minutery du flux de ions et de molécule du soluté qui se déplacent vors le nulier le moins Det Concerté -> Vrai car

- Cette expression st arronée can la premion

08 motique (T) dépend de Concentrations de

Solutions en Contact à travis la membrane Des

liémiperméable. La loi de la premion osmotique

montre que la Concentration st un paranie tre

déterminant de cette premion T = BCmRT.

por rametre

Scanned by CamScanner

(5 point) Explication du phénomène de Capillarité: La montée de l'éthanol dans le tuse capillaire l'evient à la supériorité de force d'adhésion entre la montre de porce d'adhésion entre la montre de porce d'adhésion entre la montre de la montre del la montre della entre le molécule de ce liquide et celle du tube capillaire en comparaison avec l'acthanol. celle de Cohésion entre le molécule de Pléthanol. Calcul de la tension de surface de l'éthand: Loi de Jurin $h = \frac{25 \cos \theta}{\rho \cdot \varrho \cdot r}$ Mouillabilité parfaite de le thanol (0=0 et donc: T = 9.8.r.h = 24,3x/0N/m 1pt -Si nous remplaçons l'éthand par le mercule: moustaismouillant = OE] 7/217 rad. OIDpt h = 20 Cost (0 (1) pt Sigir descend dans le tube capillaire Donc: le mercure descend dans le tube capillaire Sa surface libre dans le tude 3 tomps Convexe 2. (5,5 point) - Dans le cas dûne fieure accompagnée d'une augmentation de la température du corps d'une personne, la l'issosité dynamique du sang d'minue -carelle fores internoléculaires (entre le constituants du l'



