Exercice 1

compléter le tableau suivant :

composition de l'air sec :

composant	%
O ₂	
CO ₂	
N ₂	
autres gaz	

Calculer la PIO_2 (a) pour un individu respirant de l'air et (b) pour un individu respirant un mélange à 50 % d'O₂ et 50 % de N₂.

Exercice 2

On mesure chez un individu la variation de la pression intrapleurale lors d'un cycle respiratoire. On obtient la courbe suivante :

a) Indiquer quelles parties de la courbe de variation de pression correspondent à l'inspiration, et à l'expiration.

La compliance pulmonaire statique moyenne est de 200 mL / cm H₂O.

- b) Calculer la variation de volume pulmonaire lors de la respiration.
- c) Quelle sera la variation de volume pulmonaire si la compliance est diminuée de 20 % ?
- d) Quelle conséquence cette diminution aura sur la ventilation ?

Exercice 3

Donner la relation existant entre le débit, la pression et la résistance.

a) Calculer quelle est la conséquence d'une diminution de 10 % du diamètre des voies aériennes sur la ventilation alvéolaire.

(Pour un écoulement laminaire, la résistance est inversement proportionnelle au rayon à la puissance 4. On considèrera que tous les écoulements sont laminaires.)

b) Quelles en sont les conséquences sur la $PACO_2$ et la PAO_2 .

Exercice 4

- Donner les définitions des différents volumes respiratoires mesurables en spirométrie.
- Donner les valeurs normales du volume courant et de l'espace mort.
- Pour ces valeurs, et pour une PIO_2 égale à celle calculée lors de l'exercice 1 a), quelle est la PO_2 de l'air expiré (PEO_2) lorsque la PAO_2 est de 100 mmHg.
- calculer la capacité d'extraction de l' O_2 du poumon humain, c'est-à-dire le pourcentage d' O_2 qui est extrait par la respiration.

Exercice 5

- Quelle est la loi qui définit le débit de diffusion d'un gaz entre deux compartiments ? De quels paramètres dépend le débit de diffusion ?
- Pourquoi cette loi est-elle importante pour comprendre le fonctionnement d'un système respiratoire ? À quel(s) niveau(x) du système respiratoire les phénomènes décrits par cette loi jouent-ils ?

Exercice 6

On mesure la diffusion alvéolo-capillaire chez un individu et on obtient le résultat suivant :

- La diffusion alvéolo-capillaire est-elle normale ?
- Quelles en sont les conséquences sur la concentration en oxygène du sang ?
- La respiration d'un mélange enrichi en O_2 modifierait-elle le profil de la courbe ? Quelles en seraient les conséquences sur la concentration en O_2 du sang ?

Exercice 7

Valeur moyenne de la barrière de diffusion chez le rat et chez la chauve-souris
Phyllostomus hastatus

paramètre	unités	rat	chauve-souris
barrière de diffusion	μm	0,38	0,12

En prenant comme hypothèse que les autres paramètres responsables de la diffusion alvéolo-capillaire sont identiques chez le rat et la chauve-souris, lequel des deux animaux a la réserve de diffusion la plus importante.

Exercice 8

a) Quelle est la loi physique qui définit la concentration en gaz dissous dans un liquide, en fonction de la pression partielle en gaz ? De quels paramètres dépend cette concentration ?

b) Pourquoi cette loi est-elle importante pour comprendre le fonctionnement d'un système respiratoire ? À quel(s) niveau(x) du système respiratoire les phénomènes décrits par cette loi jouent-ils ?

La coefficient de solubilité de l' O_2 dans le sang est de $3 \cdot 10^{-5} \text{ L}_{\text{O}_2} \times (\text{L}_{\text{sang}} \times \text{mmHg})^{-1}$

c) Calculer le volume d' O_2 dissous par litre de sang, pour une pression partielle en O_2 de 100 mmHg.

Exercice 9

Le diagramme ci-contre représente le pourcentage de saturation de l'hémoglobine (Hb) en O_2 , en fonction de la pression partielle en O_2 .

La capacité maximale de fixation d' O_2 sur l'hémoglobine, correspondant à 100% de saturation, est de $1,39 \cdot 10^{-3} \text{ L}$ par g d'Hb. La concentration normale du sang en Hg est de 150 g par litre.

a) Quelle est la quantité d' O_2 fixée sur l'Hb pour une pression partielle en O_2 de 100 mmHg. Comparer avec la quantité d' O_2 dissous (exercice 6).

b) Les avions de ligne volent à une altitude de croisière supérieure à 10 000 m, où la pression partielle en O_2 est trop faible pour la vie humaine. Les cabines d'avions sont donc pressurisées. Cependant, la pression dans la cabine est inférieure à la pression atmosphérique au niveau de la mer, et l'altitude fictive de la cabine est maintenue entre 1500 et 2450 m. Pour ces deux altitudes, les pressions partielles en O_2 dans le sang sont 90 et 70 mmHg, respectivement. Quelles sont les conséquences de ces deux valeurs sur la quantité d' O_2 présente dans le sang ?

Exercice 10

chémorécepteurs

variables régulées	capteurs	effecteurs
PCO ₂ pH	chémorécepteurs centraux	ventilation
PO ₂ PCO ₂ pH	chémorécepteurs périphériques	ventilation débit sanguin résistances vasculaires
PO ₂ concentration en O ₂	capteurs rénaux	érythropoïèse

a) Une augmentation de la PCO₂ se traduit-elle par une augmentation ou une diminution du pH ? Par quel mécanisme ?

b) Une augmentation de la PCO₂ se traduit-elle par :

- une augmentation de la PO₂ ?
- une diminution de la PO₂ ?
- une absence d'effet sur PO₂ ?

Pourquoi ?

c) Une diminution de la PaCO₂ a quel effet sur la ventilation ? Par quel(s) mécanisme(s) ?

Exercice 11

On mesure l'activité électrique des neurones des chémorécepteurs centraux sur des tranches de tissus.

a) Ces tissus sont prélevés :

- au niveau du pont ?
- au niveau du bulbe rachidien ?
- au niveau des corpuscules aortiques ?

b) On fait varier expérimentalement la PO₂, la PCO₂, ou le pH. On note une augmentation de la fréquence des potentiels d'action lorsqu'on :

- diminue la PO₂ ?
- diminue la PCO₂ ?
- diminue le pH ?