

ACADÉMIE DE POITIERS	SESSION JUIN 2000	Feuille : 1/8	N° d'anonymat
EXAMEN : C.A.P. Employé de Pharmacie Epreuve : SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES			
Durée : 1 h 30	Coef : 2		
NOM :	Prénom :		

EXAMEN : C.A.P. Employé de Pharmacie Epreuve : SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES	N° d'anonymat
-------------------------------------------------------------------------------------------------	----------------------

Ce sujet doit être complété par le candidat et être remis en totalité

BARÈME

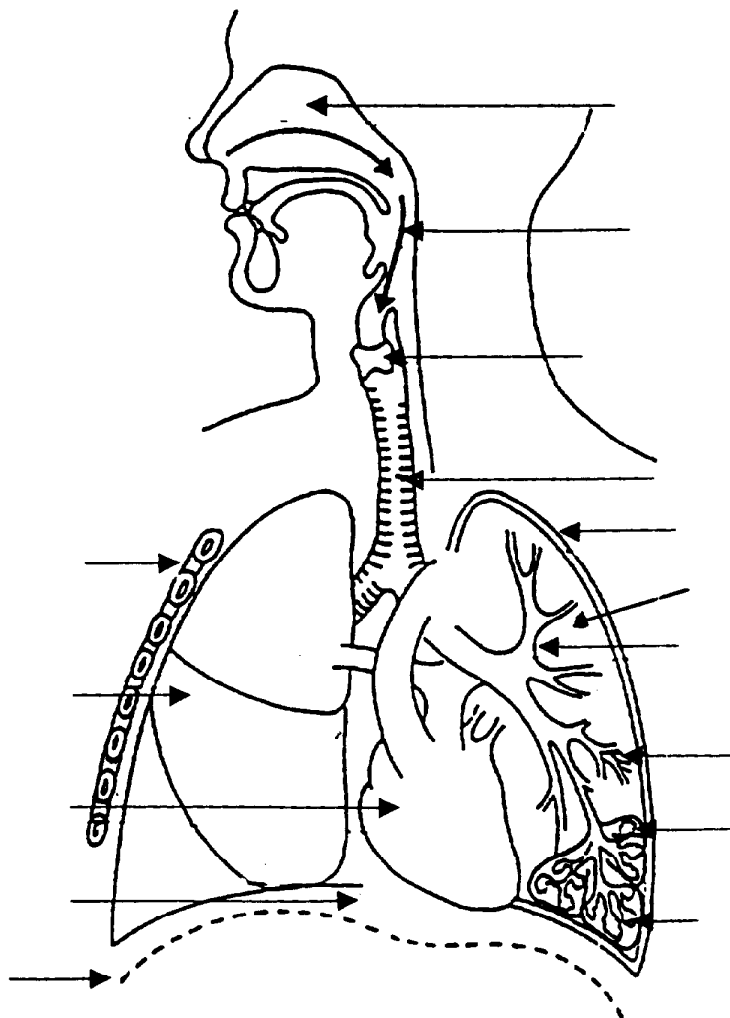
A - BIOLOGIE	22 points
I - ANATOMIE II - MICROBIOLOGIE III - BOTANIQUE IV - DIETETIQUE	/8 points /6 points /3 points /5 points
B - CHIMIE	18 points
1 – 2 – 3 –	/7 points /7 points /6 points
Cadre réservé aux correcteurs	
TOTAL OBTENU	/40
* NOTE DEFINITIVE (EN POINTS ENTIERS) Arrondie par les correcteurs	/20

A – BIOLOGIE (22 points)

I - ANATOMIE (8 points)

1° Citer les différentes fonctions de la peau. Développer chacune des fonctions.

2° Annoter le schéma ci-dessous et donner un titre :



Titre :

II - MICROBIOLOGIE (6 points)

LES ANTISEPTIQUES

1° Définir le terme antiseptique :

2° Citer deux antiseptiques :

-

-

3° Énoncer les règles à respecter lors de la préparation, la conservation et la délivrance d'un antiseptique :

III - BOTANIQUE (3 points)

1° Que représente le sous embranchement des gymnospermes ?

2° Donner les caractéristiques de ces végétaux :

IV - DIÉTÉTIQUE (5 points)

1° Donner la définition de la ration alimentaire :

2° Indiquer les facteurs pouvant faire varier la ration alimentaire :

3° Citer les erreurs à éviter dans la ration alimentaire de l'enfant :

B – CHIMIE (18 points)

1 – Le propane brûle dans l'oxygène pour donner du dioxyde de carbone, de la vapeur d'eau et de l'énergie. (7 points)

1.1 Ecrire cette réaction.

1.2 Calculer le volume d'oxygène nécessaire pour brûler 88 g de propane.

1.3 Quelle est la masse de dioxyde de carbone dégagée ?

2 – Une analyse élémentaire a permis de déterminer qu'un composé organique de masse molaire 58 g. Mol⁻¹ comportait en masse 62 % de carbone, 10,4 % d'hydrogène et 27,6 % d'oxygène. (7 points)

Donner sa formule brute.

3 – Le volume de dioxyde de carbone rejeté par l'organisme humain en un jour est, en moyenne de 480 litres. (6 points)

3.1 Quelle masse de carbone faut-il brûler pour obtenir ce volume de dioxyde de carbone ?

3.2 Quel est le volume d'air nécessaire pour brûler cette masse de carbone ?

On donne : H : 1 g. Mol^{-1} O : 16 g Mol^{-1} C : 12 g. Mol^{-1}
volume molaire : $22,4 \text{ L}$