#### SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES

#### Le sujet comporte cinq parties :

- Pour les parties **physique** et **chimie**, compte-tenu des calculs à effectuer, vous devez répondre sur <u>une copie d'examen</u> et, faire le schéma sur la feuille de papier millimétrée.
- Pour les parties anatomie, microbiologie et hygiène, vous devez répondre directement sur le sujet.

Vous devez remettre impérativement l'ensemble de la liasse du sujet avec les copies d'examen à la fin de l'épreuve.

<u>GROUP</u>	EMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J		
	Examen et spécia	<u>lité</u> :			
MC AU CAP EMPLOYE EN PHARMACIE					
	<u>Intitulé de l'épre</u> u	ıve:			
	SCIENCES ET SCIENCES	APPLIQUEES			
Coef.: 3	Durée: 2 heures	1/1			

# SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES

### Ce sujet est noté sur 60 points

		Note attribuée	Signature du Correcteur
Physique	9 points		
Chimie	9 points		
Anatomie	17 points		
Microbiologie	10 points		
Hygiène	15 points		

## **ATTENTION:**

# L'ENSEMBLE DU SUJET EST A REMETTRE AVEC LA COPIE.

GROUP	EMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J
	Examen et spécial	<u>ité</u> :	
	MC AU CAP EMPLOYE EN	PHARMACIE	
	<u>Intitulé de l'épreu</u>	ive:	
	SCIENCES ET SCIENCES	APPLIQUEES	
Coef.: 3	Durée: 2 heures	1/17	

# CHIMIE (9 points)

<b>EXERCICE 1</b>	(	4	points	)
	•		T	,

On dissout 0,63 g d'acide nitrique dans 200 cm <sup>3</sup> d'eau.				
1.1. Ecrire l'équation de la dissolution de l'acide nitrique dans l'eau.				
1.2. Calculer la concentration molaire de la solution obtenue.				
1.3. Calculer la concentration molaire en ions H <sup>+</sup> et en ions nitrates.				

GROUP	<u>EMENT INTERACADEMIQUE II</u>	SESSION 2003	N/J			
	Examen et spécial	<u>ité</u> :				
	MC AU CAP EMPLOYE EN PHARMACIE					
	<u>Intitulé de l'épreu</u>	<u>ve</u> :				
SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES						
Coef.: 3	Durée: 2 heures	2/17				

1.4. Calculer le pH de la solution.		
1.5. Préciser si la solution est acide ou basique. Jus	tifier.	
EXERCICE 2 (5 points)		
La fermentation du glucose C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> produit de l'éthanol e	et du dioxyde de carb	one
224 termination du graves Coxx1200 produit de romanor		
2.1. Ecrire l'équation de la réaction.		
		•••••
2.2. Donner la formule développée de l'éthanol.		
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	
	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	
GROUPEMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J
Examen et spécial	<u>té</u> :	
MC AU CAP EMPLOYE EN	PHARMACIE	
Intitulé de l'épreu	<u>ve</u> :	
SCIENCES ET SCIENCES		
Coef.: 3 Durée: 2 heures	3/17	

2.3. Préciser la fonction organique à laquelle appartient l'éthanol.				
2.4. Calculer la masse d'éthanol formé à partir de 100 g de glucose.				
2.5. La déshydratation intramoléculaire de l'éthanol produit de l'éthylène (ou éthène). Donner la formule développée de l'éthylène.				
2.6. Préciser la fonction organique à laquelle appartient l'éthylène.				

GROUP	EMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J
	Examen et spécial	<u>ité</u> :	
	MC AU CAP EMPLOYE EN	PHARMACIE	
	<u>Intitulé de l'épreu</u>	ive:	
	SCIENCES ET SCIENCES	APPLIQUEES	
Coef.: 3	Durée: 2 heures	4/17	

2.7. Donner la formule générale correspondant à cette fonction organique.				
<b><u>Données</u></b> : $M(C) = 12 \text{ g. mol}^{-1}$ $M(H) = 1 \text{ g. mol}^{-1}$ $M(N) = 14 \text{ g. mol}^{-1}$				

<u>GROUP</u>	EMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J			
	Examen et spécial	<u>ité</u> :				
	MC AU CAP EMPLOYE EN PHARMACIE					
	<u>Intitulé de l'épreu</u>	<u>ve</u> :				
	SCIENCES ET SCIENCES	APPLIQUEES				
Coef.: 3	Durée: 2 heures	5/17				

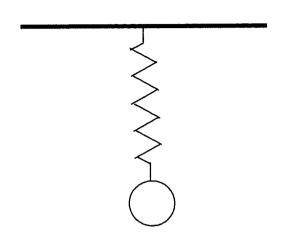
## PHYSIQUE (9 points)

#### Partie I: Mécanique (8 points)

Un ressort de constante de raideur inconnue est fixé sur un support horizontal par son extrémité supérieure. Au repos, le ressort a une longueur  $l_0 = 12$  cm.

On y suspend une bille de masse m = 120 g. La longueur du ressort étiré par la bille est de 16 cm.

Pour tout l'exercice, on donne g = 10 N.kg<sup>-1</sup>



#### Question 1:

Compléter le tableau suivant :

Force	Point d'application	Direction	Sens	intensité
Poids P			,	

Qu Re (éc	pı	é	Se	er	ite	er	le		•								t	i	lie	Э	e	;r	1	re	∋∣	р	rc	<b>)</b>	d	u	is	86	aı	11	t I	la	ì	fi	g	u	re	)	С	i-	d	e	SS	SL	JS	3.													
																																																										 .,					
																										_		_		_																																	
• • • •										•	٠.		٠.	•								•		• •		•						٠.					•	- •	٠.	•		٠.	•			•	٠.		٠,		٠.			٠.				 	٠.	٠.	•	٠.	٠
												٠.	٠.		٠.	٠.					٠.		٠.											٠.			•		٠.												٠.	•		٠.			٠.	 		٠.		٠.	
																														٠.																	٠.											 		٠.		٠.	
•••	• • •	• •	• •	٠.	٠.	• •	• •	• • •	• • •	• •	• •	• •	• •	•	• •	• •	•	• •	•	• •	٠.	•	• •	•	• •	•	• •	•	•	• •	٠	• •	•	• •	•	• •	٠	• •	•	•	• •	•	•	• •		•	• •	• •	•	٠.	• •	•	• •	• •	•	• •	• •	 •	• •	•	•	• •	•

GROUP	EMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J									
	Examen et spécial	<u>ité</u> :										
MC AU CAP EMPLOYE EN PHARMACIE												
	<u>Intitulé de l'épreu</u>	<u>ive</u> :										
	SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES											
Coef.: 3	Durée: 2 heures	6/17										

_	_		
$\sim$	Jestion	2	•
w	JESHUII.	· ·	

La bille est en équilibre.

3.1. Compléter l'inventaire des forces commencé à la question 1 en dressant un tableau similaire ; y reporter les caractéristiques de l'autre force (ou des autres forces) s'exerçant sur la bille (en dehors du poids, déjà traité).

Force	Point d'application	Direction	Sens	Intensité

3.2. Ecrire les conditions d'équilibre de la bille.	
3.3. En déduire l'intensité de la force de rappel du ressort.	

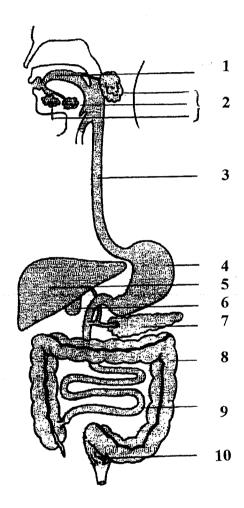
GROUP	EMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J									
	Examen et spécial	<u>ité</u> :										
	MC AU CAP EMPLOYE EN	PHARMACIE										
	<u>Intitulé de l'épreu</u>	<u>ve</u> :										
	SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES											
Coef.: 3	Durée: 2 heures	7/17										

Question 4 : Calculer la constante de raideur du ressort.
Partie II : Optique ( 1 point )  Un rayon lumineux se propage dans l'air (d'indice $n_{air} = 1$ ). Il frappe la surface d'un verre où il se réfracte. L'angle d'incidence est $i = 19^{\circ}$ et on a mesuré un angle de réfraction $r = 11,6^{\circ}$ exactement.  Calculer l'indice du verre.

GROUP	EMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J								
	Examen et spécial	<u>ité</u> :									
	MC AU CAP EMPLOYE EN	PHARMACIE									
	<u>Intitulé de l'épreu</u>	ive:									
	SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES										
<b>Coef.</b> : 3	Durée: 2 heures	8/17									

# ANATOMIE (17 points)

- 1. L'appareil digestif. ( 8 points )
  - 1.1. Légender le schéma suivant :



	1.2.	NC	m	me	r 10	es '	tro	)1S	pa	an	re	S	ae	; <u>e</u>	gra	Ш	1e	S	Sa	11	V	ш	es	ò.													
				. <i>.</i>																						٠.	 	٠.	 		٠.				. <b></b>	 . <b></b>	
•		• • •	<b></b>		•••	• • •	•••	• • •	• •			• •	٠.	••	• • •	• • •	• •	••	• •		• •	••	٠.		••	• •	 ٠.	٠.	 • •	•••	• •	• •	• •	• • •	•••	 · • •	•

Examen et spécialité : MC AU CAP EMPLOYE EN PHARMACIE	SESSIC	N 2003
Intitulé de l'épreuve : SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES	N/J	9/17

1.3. Citer les différentes parties de l'intestin	grêle.	
<ol> <li>Une personne mange une assiette de pâtes.</li> <li>On veut suivre le devenir du principal constituant d</li> </ol>	( 6 points e cet aliment : l'amidor	
2.1. Préciser à quel groupe de nutriments ap	partient l'amidon.	
2.2. Citer les différents sucs digestifs et préd digestion de l'amidon.	ciser ceux qui intervien	nent dans la
GROUPEMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J
Examen et spéciali	<u>té</u> :	
MC AU CAP EMPLOYE EN		
<u>Intitulé de l'épreuv</u>		
SCIENCES ET SCIENCES A	PPLIQUEES	

10/17

Coef.: 3

Durée: 2 heures

2.3. Nommer les molécules sir préciser leur lieu d'absorp	nples résultant d otion.	e la digestion de l'a	midon, et
······································			
2.4. Indiquer par quelle voie e acheminées.	t vers quel organ	ne ces molécules ser	ront
3. Parmi les glandes annexes au tube di (3 points)	gestif, le pancréa	as est une glande m	ixte.
3.1. Définir une glande mixte			
			•••••
			*** ***
3.2. Préciser la nature des for	octions du pancré	éas.	
GROUPEMENT INTERACADE	МІОПЕ П	SESSION 2003	N/J
	men et spécialit	<u> </u>	1
MC AU CAP E			
Intit	ulé de l'épreuv	2:	
SCIENCES ET	SCIENCES A	PPLIQUEES	
Coef.: 3 Durée: 2 heures		11/17	

# MICROBIOLOGIE (10 points)

. Le monde microbien est composé d'organismes vivants abondance et leur omniprésence.	unicellulaires, carac	térisés par leur
1.1. Caractériser les deux formes d'organisation ce organismes. ( eucaryote et procaryote ).	llulaire possible che	z les micro-
1.2. Nommer les groupes microbiens représentant cellulaire.	ces deux types d'org	anisation
1.3. Citer les milieux naturels dans lesquels on tro	uve des micro-organ	ismes.
GROUPEMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J
Examen et spécialit	_	
MC AU CAP EMPLOYE EN		
Intitulé de l'épreuv SCIENCES ET SCIENCES A	<del>_</del>	
Coef · 3 Durée · 2 heures	12/17	

1.4. Nommer et définir les trois types de relation qué établir avec d'autres organismes.	e les micro-organis	mes peuvent
		•••••
2. Les hépatites virales se distinguent en plusieurs catégories	es.	
2.1. Indiquer le symptôme commun à toutes.		
	·· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
2.2. A propos de l'hépatite A :		
2.2.1. Indiquer le ou les mode(s) de contam	ination.	
GROUPEMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J
Examen et spécialité	•	
MC AU CAP EMPLOYE EN P	HARMACIE	
Intitulé de l'épreuve	2:	
SCIENCES ET SCIENCES AI	PPLIQUEES	
Coef.: 3 Durée: 2 heures	13/17	

2.2.2. Préciser le principal moyen de prévention de la maladie.		
2.3. A propos de l'hépatite B :		
2.3.1. Indiquer le ou les mode(s) de contamination.		
2.3.2. Donner trois moyens de prévention de la maladie.		

GROUP	EMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J	
	Examen et spécial	<u>ité</u> :		
MC AU CAP EMPLOYE EN PHARMACIE				
	<u>Intitulé de l'épreu</u>	ive:		
SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES				
Coef.: 3	Durée: 2 heures	14/17		

# HYGIENE (15 points)

1.1. Définir l'expression « maladie à caractère social » et il autres exemples.	lustrer par deux
· ····································	
1.2. Citer trois maladies cardio-vasculaires et les définir som	nmairement.
1.3. Citer deux autres facteurs prédisposant aux maladies ca	rdio-vasculaires.
	······································
Examen et spécialité: MC AU CAP EMPLOYE EN PHARMACIE	

Intitulé de l'épreuve : SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES

15/17

N/J

<ol> <li>1.4. Enoncer les règles élémentaires de prév cardio-vasculaires.</li> </ol>	vention individuelle des	maladies
•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••		
······································		
2. Les maladies cardio-vasculaires peuvent être à l'or	rigine d'un handicap.	
2.1. Donner la définition d'un handicap.		
•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••		
•••••		
2.2. Nommer et définir les deux catégories chaque catégorie par un exemple préci	<u>-</u>	nt
		• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •
•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••		
••• ••••	••••••••••••	
GROUPEMENT INTERACADEMIQUE II	SESSION 2003	N/J
Examen et spéciali		14/9
MC AU CAP EMPLOYE EN		
Intitulé de l'épreuv		
minuie de l'epreus	<u> </u>	

SCIENCES ET SCIENCES APPLIQUEES

Durée: 2 heures

**Coef.**: 3

16/17

différentes catégories de handicap.		
	•	

GROUP	<u>EMENT INTERACADEMIQUE II</u>	SESSION 2003	N/J
	Examen et spécial	<u>ité</u> :	
MC AU CAP EMPLOYE EN PHARMACIE			
	<u>Intitulé de l'épreu</u>	<u>ve</u> :	<del></del>
	SCIENCES ET SCIENCES	APPLIQUEES	j
Coef.: 3	Durée: 2 heures	17/17	