

فَنْلِخُةُ الْبَعْلِيْ لَعِيالِهِ فَالْمُخَالِكِ اللَّهِ فَالْعُلِيلُ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهِ اللَّهُ اللّ

الجهورنية الثونسية

جامعة ســوسة مصلحة شؤون الطلبة

(متحاليات

المرة إعادة الوردية

2011 \$ 394

Université de Sousse

جدول الإختبارات حسب الشعبة

			الشعبة		5 6 N	مجموعة
الضارب	مدة الإختبار (س)	الإختبارات	الإسم	الزمز	المؤسسة	الشعب
1	2	تحرير باللغة الفرنسية				
1	2	علوم فيزيائية	الطب	31700	كلية الطب بسوسة	1
2	2	علوم الحياة والأرض				
			إ ت في البستنة	30845	المعهد الأعلى للعلوم	
2	2	علوم الحياة والأرض	إت في تهيئة الفضاءات	30853	الفلاحية بشط مريم	
			إت في الأدواتية الجراحية	30750		2
_			إن في النقويم العضوي والتأهيل الوظيفي الوظيفي	31744	المدرسة العليا لعلوم وتقنيات الصحة بسوسة	شعب
1	2	علوم فيزيائية	إت في الاستعجالي والإنعاش	30760	وتعديات الصنعة بسوسة	ذات
			إت في الرعاية الصحية للأطفال	30754		إختبارات
2	2	علوم الحياة والأرض	إت في علوم التمريض ++	30797 خاص بالإ نا ث	المعهد العالي لعلوم	
1	2	تحرير باللغة الفرنسية	, is it	31797 خاص بالذكور	التمريض بسوسة	
			إت في الإعلامية الصناعية	30585		
			إت في الطاقية	30603	المعهد العالي للعلوم	
			إ ت في الهندسة الميكانيكية	33570	التطبيقية والتكنولوجيا	3
1	2	علوم فيزيائية	إت في الالكترونيك والكهروتقنية والآلية	30629	بسوسة	شعب
I.		عسوم میریانیه	إ ت في الالكتروميكانيك	30671		ذات
			إ ت في علوم وتكنولوجيات المعلومات والاتصالات	30573	المعهد العالي	إختبارات
			إت في الشبكات الإعلامية	31587	للإعلامية وتقنيات الإتصال بحمام سوسة	موحدة
			إت في الإعلامية	30261		
		·	إ الأساسية في الرياضيات	31507		
			ا ت في علوم وتكنولوجيات المعلومات والاتصالات	32573		
1	2	رياضيات	إ الأساسية في الفيزياء	31503	المدرسة العليا للعلوم والتكنولوجيا بحمام	
	2	سايندايل)	إت في الفيزياء	32551	سوسة	
	- Application of the state of t		إت في الالكترونيك والكهروتقنية والآلية	31629		
	1		إت في الطاقية	31603		

4 4.41	() 1 4 4 5 1 4 5	ed 1 5280	الشعبة		المؤمسة	مجموعة
الضارب	مدة الإختبار (س)	الإختبارات	الإسم	الرمز	انموسسه	الشعب
		·	إ الأساسية في التصرف	30318	كلية الحقوق والعلوم	
			إ الأساسية في الاقتصاد	30312	الإقتصادية والسياسية بسوسة	4
1	2	تحرير باللغة الفرنسية	إ الأساسية في التصرف	31318	,,	
			إت في التصرف	30366	المعهد العالي	شعب
			إ الأساسية في إعلامية التصرف	30311	للتصرف بسوسة	ذات
			إت في إعلامية التصرف	32579		إختبارات
			إ الأساسية في التصرف	32318	معهد الدراسات	موحدة
			إت التصرف	31366	التجارية العليا بسوسة	
1	2	رياضيات	إت في التصرف	34366	المعهد العالي للمالية والجباية بسوسة	
			إت في تقنيات النقل واللوجيستيك	30580	المعهد العالي للنقل و	
			إ الأساسية في علوم النقل واللوجستيك	30582	خدمات الإتصال بسوسة	
1	2	ثقافة عامة	إ الأساسية في العلوم الموسيقي	30201		5
1	1	إختبار كتابي ثقافة موسيقية	ا الاساسية في العلوم الموسيعي	30201	المعهد العالي	
2	_	إختبار شفاهي تدوين موسيقى تطبيق غنائي أو آلى	إ ت في الموسيقى	30231	للموسيقى بسوسة	شعب
		ي د د د	إ الأساسية في الفنون المرئية	30202		ذات
1	2	ثقافة عامة	إ الأساسية في التصميم	30207	المعهد العالى الفنون	إختبارات
			إت في الفنون التشكيلية	30249	الجميلة بسوسة	موحدة
2	2	قلسفة	إ ت في التصميم	30241		
1	2	نقافة عامة	إ الأساسية في اللغة الآداب والحضارة العربية	30101	كلية الآداب والعلوم	
1	4		إت في التراث	30170	الإنسانية بسوسة	
			إ الاساسية في القانون	30301	كلية الحقوق والعلوم	6
2	2	عربية	إ ت في القانون	30341	الإقتصادية والسياسية بسوسة	شعب
1	2	ثقافة عامة	إ الاساسية في اللغة والأداب والحضارة الانقليزية	30102		ذات
2	2	دراسة نص بالانقليزية	إت في الانقليزية	30149		إختبار ات
1	2	ثقافة عامة	إ الأساسية في اللغة والحضارة والأداب الفرنسي	30103	كلية الأداب والعلوم	موحدة
2	2	دراسة نص بالفرنسية	إت في الفرنسية	31148	كلية الإداب والعلوم الإنسانية بسوسة	
1	2	ثقافة عامة	إ الأساسية في التاريخ	30123		
2	2 2	تاریخ څناه تا ت		30124		-
1		ثقافة عامة	إ الأساسية في الجغرافيا	30124		
2	2	جغرافيا	إت في الجغرافيا	30100		

المجموعة الأولى

- -تحرير بالفرنسية
 - علوم فيزيائية
- علوم الحياة والأرض

MINISTERE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE

UNIVERSITE DE SOUSSE





Concours de Réorientation Session 2011

Epreuve de : Dissertation en langue française

Groupes: N°1, N°2 (pour la filière des sciences des soins médicaux) et N°4

Date de l'épreuve : 25/03/2011

de 14h à 16h

Durée: 2 heures

Coefficient: 1

« Il y a dans les hommes plus de choses à admirer que de choses à mépriser » déclare Albert Camus.

Pensez-vous qu'une telle vision optimiste de l'humanité peut s'appliquer aux hommes de sciences ?

Développez votre point de vue sur la question en vous appuyant dans le choix de vos arguments sur des exemples précis.

MINISTERE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE

UNIVERSITE DE SOUSSE





Concours de Réorientation Session 2011

the construction of the control of t

Epreuve de : Sciences Physiques

Groupes: Nº1

Date de l'épreuve : 26/03/2011

Durée: 2 heures

de 9h à 11h

Service State of the State of t

than the state of the second state of the second

The state of the s

A HOLD REPORT OF THE STATE

Barrier an Barrer

 $(x_1, x_2, \dots, x_{n+1}, \dots, x_n) = (x_1, x_2, \dots, x_n)$

(1) The state of the state o

Coefficient: 1

The second of th

and the control of th

and the state of t

the first of the second of

of which one or a system to be reported as a first energy

and the second section of the second section is a second section of the second section in the second section is

State of the property of the contract of the property of the contract of the contract of

n el grandige el la filosopia de la fina de grandia de período de la composição de la filosopia de la filosopia

Epreuve de sciences physiques (Groupe-1)

Durée: 2 heures

Coefficient: 1

CHIMIE (8 points)

On se propose d'étudier la cinétique de la réaction d'oxydation des ions iodure I^- par le peroxyde d'hydrogène (eau oxygénée) H_2O_2 en milieu acide. L'équation de la réaction associée à cette transformation lente et totale est :

 $H_2O_2 + 2I^- + 2H_3O^+ \rightarrow I_2 + 4H_2O$

La transformation est suivie au cours du temps par dosage du diiode I_2 formé, à l'aide d'une solution aqueuse de thiosulfate de potassium $K_2S_2O_3$ de concentration molaire $C = 10^{-3}$ mol.L⁻¹. On prépare les deux béchers (A) et (B) à la température ambiante de 20° C.

A la date t=0 s, on mélange les contenus des deux béchers. A différentes dates t, on prélève un volume $V_p=10\ mL$ du mélange que l'on refroidie très rapidement avec de l'eau distillée glacée. On y ajoute quelques gouttes d'empois d'amidon et on procède au dosage.





On relève les valeurs du volume V_e de solution de thiosulfate versé à l'équivalence. Les résultats obtenus sont consignés dans le tableau-1 du document à compléter et à rendre avec la copie.

- 1°) Dire pourquoi ajoute-t-on de l'empois d'amidon avant de procéder au dosage? Ecrire l'équation de la réaction de dosage.
- 2°) Exprimer la concentration molaire $[I_2]$ du diiode formé dans le mélange réactionnel à la date t, en fonction de V_e . Compléter alors le tableau-1 du document.
- 3°) a- Montrer que les quantités de matière initialement introduites dans chaque prélèvement sont : $n_0(H_2O_2)p = 10.10^{-6}$ mol et $n_0(I^-)p = 50.10^{-6}$ mol.

b-Compléter numériquement le tableau-2 descriptif de l'évolution du système. x étant l'avancement molaire de la réaction dans un prélèvement. On conseille d'exprimer les quantités de matières en micromole $(1\mu mol = 10^{-6} mol)$.

c-Déterminer la valeur de l'avancement molaire final x_f prévu et en déduire la nature du réactif limitant.

4°) Etablir la relation entre l'avancement molaire x de la réaction, la concentration molaire $[I_2]$ du diiode et le volume V_p du prélèvement, à une date t. Compléter le tableau-3 et placer les points correspondants sur la courbe de la figure-1.

- 5°) Définir la vitesse volumique instantanée de la réaction. Déterminer sa valeur maximale en précisant la méthode utilisée.
- 6°) On trouve pour cette vitesse la valeur 3 μ molL⁻¹s⁻¹ à l'instant t_1 et la valeur 1 μ molL⁻¹s⁻¹ à l'instant t_2 . Justifier si $t_1 > t_2$ ou $t_1 < t_2$.
- 7°) Peut-on considérer que la réaction est terminée à la date t = 660 s ? Justifier.
- 8°) Déterminer, après l'avoir défini, le temps de demi-réaction $t_{1/2}$.
- 9°) On a réalisé la même expérience mais dans des conditions expérimentales différentes, comme le montre le tableau ci-contre.

Expérience	1	2	3	4
Température (°C)	20	20	20	35
[I-] ₀ (mmol.L ⁻¹)	100	200	100	100
$[\mathrm{H_2O_2}]_0 (\mathrm{mmol.L}^{-1})$	30	30	40	40
$(dx/dt)_0 \text{ (mmol.s}^{-1})$	0,1	0,2	0,14	0,33

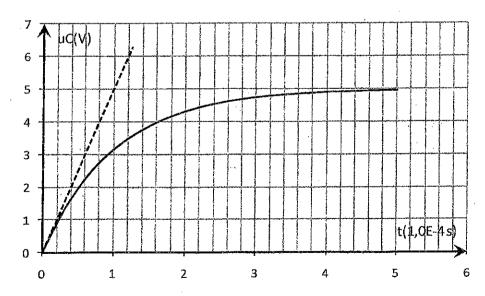
- a- Définir un facteur cinétique.
- b- Montrer comment ces quatre expériences permettent de mettre en évidence certains facteurs cinétiques dont on précisera les effets.

Tracer sur la figure-2 du document à rendre, l'allure des quatre courbes y = f(t); y étant l'avancement volumique de la réaction dans le mélange réactionnel.

PHYSIQUE (12 points)

Exercice n°1 (5 points):

On étudie la charge d'un condensateur à travers une résistance. On utilise alors un générateur de tension idéal de fem E monté en série avec un conducteur ohmique de résistance R et un condensateur de capacité C initialement déchargé. On ferme le circuit à l'instant de date t=0 et on visualise la tension $u_C(t)$ aux bornes du condensateur (figure cidessous).



- 1°) Proposer un schéma du montage en faisant figurer le sens de circulation des porteurs de charges, celui du courant ainsi que les flèches représentatives des tensions aux bornes de chaque dipôle.
- 2°) Par quel phénomène se manifeste la réponse du dipôle RC à un échelon de tension.

- 3°) Délimiter sur la courbe $u_C = f(t)$ la zone correspondante au régime transitoire et celle correspondante au régime permanent.
- 4°) Déterminer graphiquement :
 - a- La valeur de la constante de temps τ du dipôle. Déduire R sachant que $C = 1 \mu F$.
 - b- La valeur de la f.é.m E du générateur. Justifier la réponse.
 - c- La valeur de l'intensité i_0 du courant dans le circuit à t = 0 s et celle en régime permanent. Justifier la réponse.
- 5°) Appliquer la loi des mailles et montrer que $\frac{du_c}{dt} = 10^4 (5 u_c)$.
- 6°) A quel instant de date t₁ l'intensité du courant est égale à 2,5 mA.

Exercice n°2 (7 points):

On considère un dispositif mécanique formé par un solide (S) de masse m attaché à un ressort de raideur k=80 N.m⁻¹ et pouvant se déplacer sur un plan horizontal. Un électro-aimant exerce sur le solide une force sinusoïdale $\vec{F}(t)=5 \cdot \sin{(\omega t)} \cdot \vec{l}$. Au cours de son mouvement, le solide (S) est soumis à une force de frottement $\vec{f}=-h\vec{v}$ avec h une constante positive. La position d'équilibre du solide (S) étant l'origine O du repère (O, \vec{l}).

1) Etablir l'équation différentielle relative à l'élongation x(t) et qui admet comme solution $x(t) = X_M \sin(\omega t + \varphi)$.

2) a) En utilisant la construction de Fresnel, établir l'expression de l'amplitude X_M en fonction de F_M , m, k, h et ω .

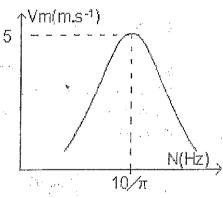
b) En déduire l'expression de la pulsation de l'excitateur pour laquelle il y a résonance de vitesse.

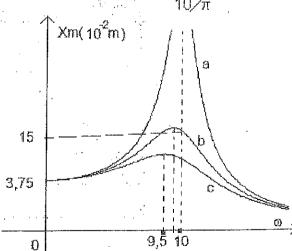
On réalise une série de mesures de l'amplitude V_M de la vitesse en fonction de la fréquence N de l'excitateur. On obtient la courbe de la figure ci-contre.

- 3) Calculer la valeur du coefficient de frottement h.
- 4) Calculer la masse m du solide (S).

On remplace le pendule élastique précédent par un autre constitué par un solide de masse m' accroché à un ressort de raideur $k'=20 \text{ N. m}^{-1}$. On fait varier la pulsation de l'excitateur qui exerce maintenant une force excitatrice d'amplitude F_M' ($F_M' \neq F_M$) et on trace les courbes donnant les variations de $X_M = f(\omega)$ pour trois valeurs de $h: h_1 = 0$, h_2 et h_3 tel que $h_2 > h_3$.

- 5) Attribuer, en le justifiant, à chaque courbe le h correspondant.
- 6) Déterminer en justifiant la réponse :
 - a) La valeur de la pulsation propre ω'_0 .
 - b) La valeur de m'.
 - c) La valeur de F'_{M} .
 - d) Les valeurs de h₂ et h₃.
- 7) Etablir l'expression h_L (h limite) pour laquelle la résonance disparait. Calculer h_L.





Document à compléter et à rendre avec la copie

Tableau-1

t(s)	0	60	120	180	240	300	360	420	480	540	600	660
V _e (mL)	0	5,8	10	13	15	16,2		18,6	19,2	19,6	19,6	19,8
$[I_2](10^{-4} \text{ mol.L}^{-1})$												

Tableau-2

· équation de	la réaction	H_2O_2	+	2 I ⁻	+	2 H ₃ O ⁺ ⋅	→ I ₂	2 +	4 H ₂ O
état du système	avancement			Qua	ntités	de matièr	e en µmol		
état initial	x = 0								
état intermédiaire	x								
état final	$x_{\mathbf{f}}$								

Tableau-3

t (s)	0	60	120	180	240	300	360	420	480	540	600	660
x (µmol)	0	2,9	4,9		7,5	8,3		9,3	9,6	9,8	9,8	9,9



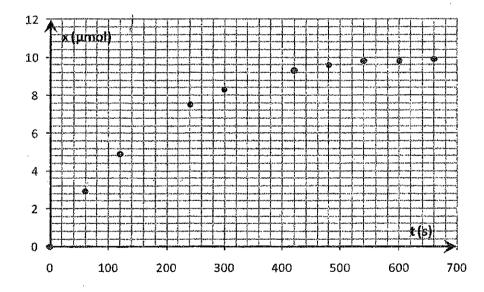
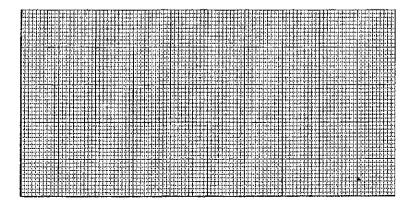


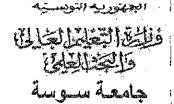
Figure-2



MINISTERE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR "ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE

UNIVERSITE DE SOUSSE





Concours de Réorientation Session 2011

Epreuve de : Sciences de la Vie et de la Terre

Groupes: N°1

Date de l'épreuve : 25/03/2011

de 9h à 11h

Durée: 2 heures

Coefficient: 2

Exercice $N^{\circ} 1 : (7 \text{ pts})$

I/ Pour chacun des items suivants il peut y avoir une ou deux réponses exactes.

Reportez sur votre copie le numéro de chaque item et indiquez dans chaque cas la ou (les) lettre(s) correspondant(s) à la (ou aux) réponse(s) exacte(s).

Toute réponse fausse annule la note attribuée à l'item considéré.

1) Au cours d'un potentiel d'Action, la repolarisation de la membrane neuronale correspond à une :

- a- augmentation de la négativité interne.
- b- augmentation de la négativité externe.
- c- diminution de la négativité interne.
- d- diminution de la négativité externe.

2) La rénine:

- a- est sécrétée en cas d'hypertension.
- b- a une action directe sur la volémie.
- c- est sécrétée par les reins.
- d- a une action sur les reins.

3) La section des nerfs de Héring provoque :

- a- une vasoconstriction.
- b- Une augmentation de la fréquence des potentiels d'action sur le nerf X.
- c- Une diminution de la fréquence des potentiels d'action sur le nerf X.
- d- une vasodilatation.

4) Durant la 4ème semaine de grossesse, le sang d'une femme contient :

- a- de l'œstradiol, de la progestérone et de la HCG.
- b- de la HCG mais ni progestérone ni œstrogènes.
- c- de l'œstradiol et de la progestérone mais pas de HCG.
- d- de l'œstradiol et de la progestérone sécrétées par le placenta.

5) La figure suivante correspond aux mouvements ioniques de deux ions Na $^+$ et K $^+$ à travers une membrane de la fibre nerveuse au repos :

a- Si le compartiment 1 est le LEC, (Liquide extracellulaire); le mouvement de K⁺ est un transport passif (diffusion).

- b- Si le compartiment 1 est le LEC, le mouvement de Na⁺ est un transport passif
- c- Si le compartiment 2 est le LEC, le mouvement de Na⁺ est un transport passif
- d- Si le compartiment 2 est le LEC, les mouvements K⁺ indiqués par les flèches est un transport actif.
- i) Quel sera le temps de parcours du message nerveux sur une portion de circuit neuronique de 30 centimètres de long, comportant 3 synapses, sachant que la vitesse le long de l'axone est de 60 mètres /secondes, et que le délai synaptique est de 0,5 ms :
- a- 6,5 millisecondes.
- b- 10 millisecondes.
- c- 9 millisecondes.
- d- 7 millisecondes.

') Chez un homme , on prélève 3 gouttes de sang , sur chacune d'elles on verse une goutte de sérum, le résultat obtenu est le suivant :

Sérum ajouté à la	Sérum contenant des	Sérum contenant des anticorps anti B	Sérum contenant des
goutte de sang	anticorps anti A		anticorps anti Rhésus
Résultat obtenu	Agglutination	Agglutination	Pas d'agglutination

- a- Le groupe sanguin de cet homme est « AB négatif ».
- b- Le groupe sanguin de cet homme est « O positif ».
- c- Le groupe sanguin de cet homme est « O négatif ».
- d- Le groupe sanguin de cet homme est « AB positif ».

) Un allergène :

- a- Est un antigène affaibli.
- b- est un antigène non pathogène.
- c- Stimule une sécrétion d'histamine lors d'un premier contact.
- d- Stimule une sécrétion d'immunoglobulines.

2/4

II/ Recopiez le tableau suivant sur votre copie et complétez-le :

	Lymphocyte T ₄	Lymphocyte B	Lymphocyte T ₈
Mécanismes de reconnaissance du «non soi » ;		CONTRACTOR STATES	
Conditions nécessaires de son activation :	Makan a Kabupatèn	1. i.j 196ağ 223 90	
Conséquences de son activation :			

Exercice N°2: (6pts)

Le Maïs (Zea mays) présente une transmission héréditaire de la forme des grains (pleins ou déprimés) et de la couleur de ceux-ci (noirs ou clairs).

- On croise deux variétés de mais, l'une à grains noirs et pleins, l'autre à grains clairs et déprimés.
 La récolte de la première génération F1 est homogène.
 - Le croisement de F₁ × F₁ donne une F₂ constituée de :
 - 660 grains noirs et pleins
 - 160 grains clairs et déprimés
 - 90 grains noirs et déprimés
 - 90 grains clairs et pleins
 - 1) Analysez ces résultats en vue de déterminer :
 - La dominance pour chaque caractère.
 - Si les gènes sont indépendants ou liés.

On dispose de 4 variétés de mais nommées V_1 ; V_2 ; V_3 et V_4 avec lesquelles on réalise les croisements suivants :

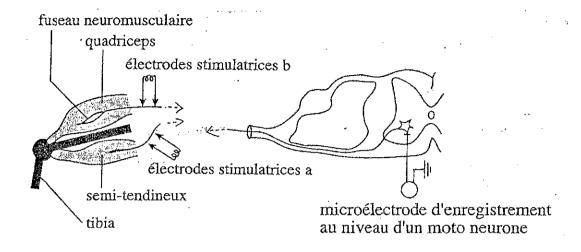
	Nombre des descendants à grains :						
Phénotype des parents à grains :		Noirs		Clairs			
	Pleins	Déprimés	Pleins	Déprimés			
V_1 [noirs, pleins] \times V_2 [clairs, déprimés]	49	201	199	51			
V ₃ [noirs, déprimés] × V ₄ [clairs, pleins]	124	127	123	126			

- 2) Ecrivez, en expliquant votre démarche, les génotypes de variétés V_1 ; V_2 ; V_3 et V_4 .
- 3) A quels résultats statistiques doit on s'attendre, sur un effectif total de 1000 grains, de croisement de V_1 [noirs, pleins] \times V_3 [noirs, déprimés]

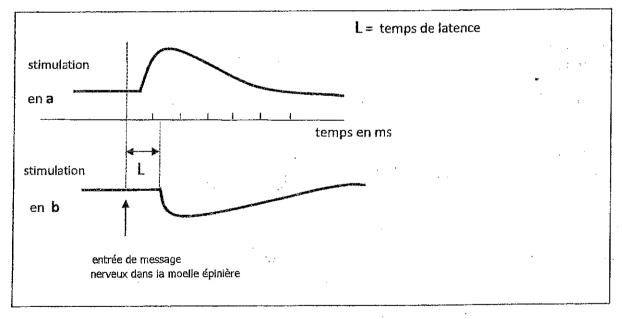
Exercice N°3: (7 pts)

Le dispositif expérimental suivant montre l'emplacement de deux muscles antagonistes ; le quadriceps et le semi tendineux. Deux électrodes stimulatrices **a** et **b** sont placées au niveau des fibres afférentes provenant des fuseaux neuromusculaires des deux muscles ;

Une microélectrode réceptrice est placée au niveau d'un motoneurone M relié à l'un des deux muscles.



On stimule séparément en **a** puis en **b**, les réponses obtenues au niveau de la microélectrode, reliée au motoneurone M, sont montrés par les tracés suivants :



- 1) Identifiez, en justifiant votre réponse les deux tracés obtenus.
- 2) Identifiez, en justifiant votre réponse, le muscle qui est relié au motoneurone M.
- 3) Expliquez la différence du temps de latence entre les deux tracés.
- 4) Montrez par un schéma les circuits nerveux reliant les deux fibres afférentes et le motoneurone M.
- 5) Expliquez le fonctionnement du circuit nerveux activé si on étire le muscle semi tendineux.

المجموعة الثانية

- علوم فيزيائية
- علوم الحياة والأرض
- تحرير بالفرنسية الشعبة علوم التمريض فقط)

MINISTERE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE

UNIVERSITE DE SOUSSE





Concours de Réorientation Session 2011

Epreuve de : Sciences Physiques

Nhre de pages: 04

Groupes: N°2

Date de l'épreuve : 24/03/2011

de 9h à 11h

Durée : 2 heures

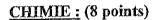
Coefficient: 1

Epreuve de sciences physiques

(Groupe-2)

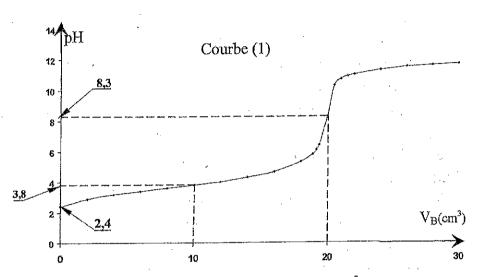
Durée: 2 heures

Coefficient: 1



Exercice n°1: (3 points)

Toutes les solutions aqueuses sont préparées à 25°C, température à laquelle le produit ionique de l'eau Ke = 10⁻¹⁴. On dispose d'une solution

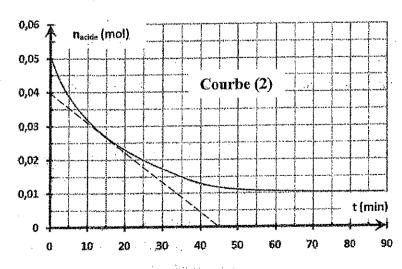


aqueuse d'acide méthanoïque de concentration C_A . On dose un volume $V_A = 10 \text{ cm}^3$ de cette solution par une solution aqueuse d'hydroxyde de sodium de concentration molaire C_B . Au cours du dosage on suit à l'aide d'un pH-mètre l'évolution du pH du milieu réactionnel en fonction du volume V_B de solution d'hydroxyde de sodium versé. La courbe(1) représente l'évolution du pH au cours de ce dosage :

- 1. Montrer, graphiquement, que l'acide méthanoïque est faible.
- 2. Déterminer la valeur du pKA du couple acide méthanoïque /ion méthanoate.
- 3. Déterminer la concentration CA de la solution de l'acide méthanoïque.
- 4. Déduire la concentration C_B de la solution de soude.
- 5. Ecrire l'équation de la réaction de dosage de l'acide méthanoïque par l'hydroxyde de sodium et montrer que cette réaction est totale.
- 6. Justifier la valeur du pH à l'équivalence.

Exercice n°2: (5 points)

Dans le but d'étudier la cinétique de la réaction d'estérification, on prépare des tubes à essais contenant chacun n_1 mol d'acide éthanoïque CH₃COOH et n_2 mol d'éthanol CH₃CH₂OH (n_2) n_1) et quelques gouttes d'acide sulfurique H₂SO₄ et surmontés chacun d'un tube capillaire. A l'instant de date t = 0 min, les tubes



à essais sont placés dans un bain marie porté à une température 80° C. Toutes les cinq minutes, on verse de l'eau glacée dans l'un des tubes et on dose l'acide restant par une solution de soude NaOH de concentration molaire $C_B = 2 \text{ mol.L}^{-1}$, ce qui a permis de tracer la courbe (2).

- 1) a) Ecrire l'équation chimique de la réaction d'estérification et nommer l'ester formé.
 - b) Dans quel but utilise-t-on : les tubes capillaires ; l'eau glacée
 - c) Quels caractères peut-on attribuer à cette réaction à partir de la courbe ? Justifier.
- 2) a) Dresser le tableau descriptif de l'évolution du système.
 - b) Déterminer les quantités de matière initiale n₁ et n_{1f} de l'acide.
 - c) Déterminer l'avancement final xf de la réaction.
 - d) Calculer n_2 sachant que la constante d'équilibre associée à la réaction est K=4.
- 3) Calculer le taux d'avancement final $\tau_{\rm f}$. Conclure.
- 4) a) Définir la vitesse instantanée de la réaction d'estérification et calculer sa valeur à l'instant de date t = 15 min.
 - b) Quel volume de soude doit-on verser pour doser l'acide restant à la date t = 15 min.
- 5) On considère le système (S) ayant la composition suivante :

$$n_{alcool} = n_{ester} = n_{eau} = 0,04 \text{ mol}$$
 et $n_{acide} = 0,01 \text{mol}$

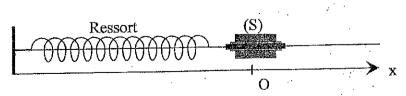
- a) Montrer que le système (S) est en état d'équilibre.
- b) On élève la température du système (S). Sa composition varie-t-elle ? Justifier.
- c) On ajoute au système (S) 0,03mol d'acide.
 - c₁) Préciser par deux méthodes le sens d'évolution du système.
 - c₂) Déterminer la nouvelle composition du système à l'équilibre.

PHYSIQUE (12 points)

Exercice nº1 (6 points):

L'oscillateur mécanique représenté ci-dessous est constitué d'un solide (S) de masse m soudé à un ressort à spires non jointives de raideur k, enfilé autour d'une tige horizontale. Le solide (S) peut coulisser sans frottement le long de la tige.

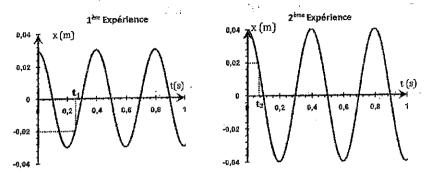
La position du centre d'inertie G de (S) est repérée par son abscisse x dans le repère $(0, \vec{\imath})$. A l'équilibre, G coïncide avec l'origine O du repère. Dans toutes les expériences réalisées, on écarte le solide (S) de sa position d'équilibre dans le sens positif des élongations puis on le libère sans vitesse initiale à un instant t=0 s pris comme origine des dates. On réalise des enregistrements du mouvement de cet oscillateur dans différentes conditions expérimentales.

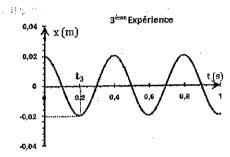


A/ Les graphiques de la figure des trois expériences donnent l'élongation x de (S) en fonction du temps dans le cas où les frottements sont négligeables.

1°) D'après les résultats expérimentaux :

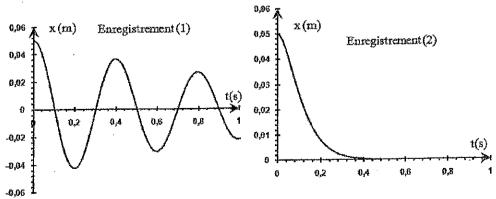
- a) Peut-on dire si la période T₀ des oscillations dépend de l'amplitude X_m? Justifier la réponse.
- b) Déterminer la masse m de (S) sachant que la raideur du ressort est $k = 25 \text{ N.m}^{-1}$.
- 2°) On repère les instants t1, t2 et t3 dans les trois enregistrements ci-dessous.





Répondre par vrai ou faux à chacune des affirmations suivantes et justifier :

- a- La tension du ressort a la même valeur algébrique dans les trois expériences.
- b- Dans la troisième expérience la vitesse de (S) est nulle.
- c- L'énergie potentielle du système est la même dans les trois expériences.
- d- L'énergie totale du système est la même dans les trois cas.
- 3°) Ecrire l'équation horaire x(t) du mouvement dans le cas de la deuxième expérience.
- B/ On fait soumettre le solide (S) à des forces de frottement de type visqueux dont la résultante peut se mettre sous la forme $\vec{f} = -h\vec{v}$. On réalise alors les enregistrements de la figure ci-dessous correspondants à :
 - Expérience (a) : faible frottement avec l'air
 - Expérience (b): frottement important



1°) Indiquer pour chaque expérience l'enregistrement correspondant ainsi que le type de régime d'évolution.

2°) Dans le cas de l'enregistrement (1):

- a- Ecrire l'équation différentielle du mouvement du centre d'inertie G de (S).
- b- Exprimer l'énergie totale E du système {(S), ressort} en fonction de m, k, x et v puis montrer qu'elle diminue au cours du temps.
- c-Déterminer l'énergie mécanique perdue pendant la première pseudo-oscillation.

Exercice n°2 (6 points):

Des noyaux $^{32}_{15}P$ appartenant à des atomes de phosphore se désintègrent en émettant chacun une particule β^- , et donnent des noyaux stables de soufre S.

- 1) Ecrire l'équation de la réaction nucléaire du phosphore 32.
- 2) Expliquer la formation des particules β^- .
- 3) Etablir la relation entre la période (ou demi-vie) T d'un radionucléide et sa constante radioactive λ .
- 4) Calculer, en jours, la valeur de la période T du phosphore 32, sachant que sa constante radioactive est $\lambda = 5,60.10^{-7} \text{ s}^{-1}$.

A un instant donné, un échantillon de phosphore 32 contient 1,00.106 noyaux.

- 5) Calculer:
 - a) Le nombre de noyaux restants 20 jours plus tard.
 - b) L'activité A de l'échantillon à ce moment-là.
 - c) L'énergie \(\Delta W \) libérée par la désintégration d'un noyau radioactif.
- d) La vitesse maximale d'une particule β^- , sachant qu'elle possède 0,5% de l'énergie ΔW libérée.

On donne:

 $1 \text{ u} = 1,66.10^{-27} \text{ kg} = 931,5 \text{ MeV.c}^{-2}$ Masse d'un électron : 5,49.10⁻⁴ u.

Masse atomique de $^{32}_{15}$ P: 31,9739087 u.

Masse atomique de l'isotope S envisagé : 31,9720728 u.

Célérité de la lumière : 3,00.10⁸ m.s⁻¹.

MINISTÈRE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE

UNIVERSITE DE SOUSSE



معتوری التوسید فرنگ التعلی التحالی فرنگ التعلی التحالی جامعه سوسة

Concours de Réorientation Session 2011

Epreuve de : Sciences de la Vie et de la Terre

Groupes: N°2

Date de l'épreuve : 26/03/2011

de 14h à 16h

Durée: 2 heures

Coefficient: 2

EXERCICE Nº 1 QCM (5pts):

Pour chacun des items suivants (de 1 à 10) il peut avoir une ou deux réponses exactes. Sur votre copie, reportez le numéro de chaque item et indiquez dans chaque cas la (ou les) lettres(s) correspondant à la (ou aux) réponses(s) exacte(s).

Toute réponse fausse annule la note attribuée à l'item.

- 1- Dans le cas d'un individu de génotype Ab
 - a- les gamètes parentaux sont Ab et a B
 - b- cet individu donne autant des gamètes recombinés que des gamètes parentaux.
 - c les gamètes recombinés AB et ab sont équiprobables
 - d- les gamètes parentaux résultent d'un crossing-over
- 2- Le caryotype humain ci-contre peut correspondre à :
 - a- Un ovocyte I
 - b- Un ovocyte II
 - c- Un spermatocyte I
 - d- Un spermatocyte II
- 3 L'étude de deux gènes (A, a)et (B, b) montre un pourcentage de recombinaison de 12%,

Les résultats du test cross sont :

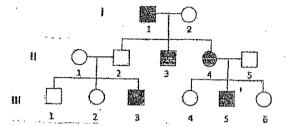
- a-25% [ab] 25% [AB], 25% [Ab], 25% [Ab]
- b- 50% [ab] 50% [AB]
- c-44% [ab] 44% [AB], 6% [aB], 6% [Ab]
- d-30% [ab] 30% [AB], 20% [aB], 20% [Ab]
- 4- Au niveau de la bande H d'un sarcomère on trouve :
 - a- Des filaments d'actine et de myosine
 - b- Des filaments de myosine
 - c- Des filaments d'actine
 - d- Une strie Z
- 5- La correction de l'hypotension met en jeu :
 - a- les nerfs X comme voie afférente
 - b- un centre vasomoteur plus activé
 - c- l'adrénaline comme neurotransmetteur
 - d- des récepteurs sensoriels au niveau du sinus carotidien.
- 6- la transduction sensorielle est la conversion de
 - a- L'énergie de stimulus en phénomène électrique
 - b- L'énergie de stimulus en énergie mécanique
 - c- L'influx nerveux sensitif en influx nerveux moteur
 - d- L'influx nerveux sensitif en influx nerveux sensitif
- 7- la racine postérieure située entre le ganglion spinal et le nerf rachidien comporte :
 - a- Des dendrites
 - b- Des axones
 - c- Des axones et des dendrites
 - d- Une ou plusieurs synapses

8- La spéciation:

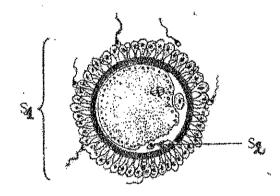
- a. nécessite un isolement reproductif
- b. crée un isolement géographique
- c. est génératrice de variabilité au sein de l'espèce.
- d. aboutit à la formation des nouvelles espèces

9- la conduction du message nerveux :

- a- dépend de la longueur de la fibre nerveuse
- b- Se fait grâce à des courants locaux
- c- Dépend de la distance entre Les nœuds de Ranvier
- d- Nécessite la présence des canaux voltage dépendants (CVD)
- 10-D'après cette généalogie, le caractère albinos Peut —il être gouverné par un allèle :
 - a- dominant autosomal
 - b- récessif autosomal
 - c- Dominant porté par X
 - d- Récessif porté par X

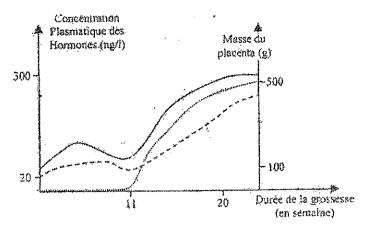


EXERCICE N°2 (7 pts): Le document ci-dessous illustre d'une façon schématique une étape d'un évènement E1 indispensable à la conception d'un être vivant.



- 1- identifier l'évènement E1 et nommer les structures S1 et S2
- 2- Indiquer les conditions nécessaires au déroulement de l'événement E1
- 3- La présence de la structure S1 dans la trompe de la femme résulte d'un évènement E2
 - a- Nommer l'évènement E2
 - b- Expliquer le déterminisme hormonal de l'événement E2
- 4- Montrer que la pilule combinée, grâce à sa composition chimique et son mode d'action, est capable d'empêcher les évènements **E1** et **E2**.
- 5- <u>Expérience 1</u>: l'ovariectomie pratiquée chez une femme enceinte de 11 semaines ne perturbe pas la grossesse et n'a pas d'effet sur la dentelle utérine

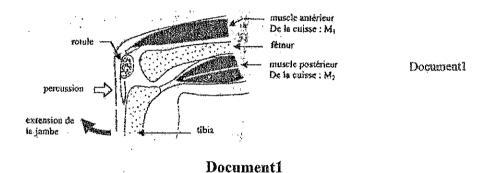
<u>Expérience 2</u>: chez une femme enceinte, on suit l'évolution de la masse du placenta, ainsi que la concentration d'œstradiol et de la progestérone, les résultats sont indiqués sur le graphe suivant :



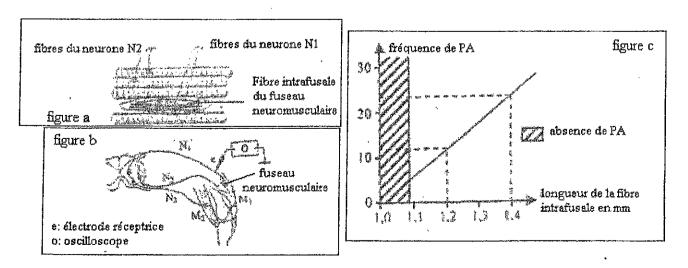
 Analyser ces expériences afin de préciser le rôle hormonal du placenta dans la poursuite de la grossesse

EXERCICE N °3 (8 pts):

1°/ Chez l'homme la percussion du tendon du muscle antérieur de la cuisse au dessous de la rotule entraîne toujours l'extension de la jambe (voir document 1)



- a- Identifier cette réaction en justifiant votre réponse
 b- Indiquer les rôles respectifs des muscles M1et M2
- 2 °/ Dans le muscle M1, il existe des structures nerveuses appelées fuseaux neuromusculaires (figure a). Le dispositif représenté sur la figure b permet d'enregistrer les variations de l'activité électrique du neurone N1 issu du fuseau neuromusculaire, pendant l'étirement du muscle M1. Les résultats obtenus sont indiqués sur la figure c (document2).



Document 2

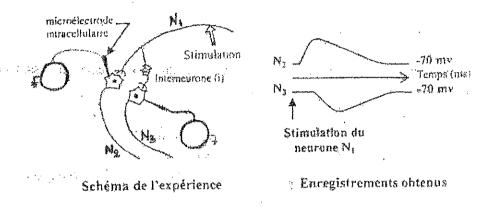
Analyser les résultats obtenus afin de préciser :

- le rôle et le type du fuseau neuromusculaire
- le rôle du neurone N1

3°/On porte une stimulation électrique efficace sur le neurone N1 issu, du fuseau neuromusculaire, et on enregistre l'activité électrique des corps cellulaires des neurones N2 et N3 à l'aide des microélectrodes intracellulaires, sachant que :

- le neurone N2 innerve le muscle M1 de la cuisse
- le neurone N3 innerve le muscle M2 de la cuisse

Le schéma de l'expérience ainsi que les enregistrements obtenus son indiqués sur (le document 3).



Document3

Analyser les résultats obtenus afin d'établir un rapport entre les phénomènes électriques enregistrés au niveau des corps cellulaires des neurones N2 et N3 et l'activité des muscles M1 et M2 au cours de l'extension de la jambe.

4º/ En complétant le document 4, (feuille à rendre) représenter l'ensemble des structures et des mécanismes qui interviennent dans la réaction d'extension de la jambe suite à la percussion du tendon du muscle M1

MINISTERE DE L'ENSEIGNEMENT SUPERIEUR ET DE LA RECHERCHE SCIENTIFIQUE

UNIVERSITE DE SOUSSE





Concours de Réorientation Session 2011

Epreuve de : Dissertation en langue française

Groupes: N°1, N°2 (pour la filière des sciences des soins médicaux) et N°4

Date de l'épreuve : 25/03/2011

de 14h à 16h

Durée: 2 heures

Coefficient: 1

« Il y a dans les hommes plus de choses à admirer que de choses à mépriser » déclare Albert Camus.

Pensez-vous qu'une telle vision optimiste de l'humanité peut s'appliquer aux hommes de sciences ?

Développez votre point de vue sur la question en vous appuyant dans le choix de vos arguments sur des exemples précis.

المجموعة الثالثة

شعب ذات نجاح آلي

المجموعة الرابعة

شعب ذات نجاح آلي

المجموعة الخامسة

- ثقافة عامة - ثقافة موسيقية

خاصة بشعب المعهد العالي للموسيقى بسوسة

- الفلسفة

خاصة بشعب المعهد العالي للفنون الجميلة بسوسة (نجاح آلي)

UNIVERSITE DE SOUSSE





مناظرة إعادة التوجيه دورة 2011

المادة: ثقافة عامة

المجموعات: عدد 5 و عدد 6

التاريخ : 2011/03/25

الملة : 2 ساعات

من س 10 إلى س 12

الضارب: 1

ضمن الدخال الكمبيوتر بشكل موسع وسريع في معظم مجالات العمل قدرة إنتاجيّة أكبر ونوعيّة إنتاج أفضل، ولكنّه في الوقت نفسه عمّق مشكل البطالة فحيّر السّاسة ورجال الاقتصاد. توسّع في شرح هذا الرأي وبيّن موقفك منه معتمدا حججا مناسبة.

UNIVERSITE DE SOUSSE



فَلْتُغَالِتَعْلِمُ الْعَالِيُّ الْتَعْلِمُ الْعَالِيُّ الْتَعْلَمُ الْعَلِمِيُّ الْعَالِمُ الْعَلِمُ الْعَلِم وَالْتَعْمُ الْعَلْمُ الْعَلِمِيُّ الْعَلْمُ الْعَلِمُ الْعَلْمُ الْعَلِمُ الْعَلْمُ الْعَلْمُ الْعَلْمُ الْعَ جامعة سـوسة

مناظرة إعادة التوجيه دورة 2011

المادة: ثقافة موسيقية

المجموعات: عدد 5

من س 9 إلى س 10

التاريخ : 2011/03/24

الضارب: 1

المدة: 2 ساعات

السؤال الأول: (6نقاط)

اذكر اسم كل شكل من أشكال الترقيم التالية وحدّد قيمته الزمنية.

· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	
	4

السؤال الثاني: (4نقاط)

أكمل المقاييس التالية بما يناسبها من أشكال الترقيم.

7 1



السؤال الثالث: (6نقاط)

اكتب اسم الطبع أو المقام من خلال درجة ارتكازه ودليله المقامي.

2/1

طبع المحير سيكاه/ طبع المزموم/ مقام الراست/ مقام البياتي.

•	•	, , ,	_
			·
	,	÷.	

السؤال الرابع: (4نقاط)

اذكر أسماء الإيقاعات التالية.

4 7	
3	
8 by ppy	
10 17 7 7 1 1 1 7 7	

المجموعة السادسة

شعب ذات نجاح آلي