



Tome 5



Sujets Des Examens

Filière SVT

2017/2018

تمنياتنا للجميع بالتوفيق والنجاح



www.clubnajah.com



Clubnajah2013@gmail.com



www.facebook.com/succes.club

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ والصلاة والسلام على أشرف المرسلين وبعد:

تم بفضل الله إتمام هذا المطبوع ولقد تم إعداد هذا العمل المتواضع من أجل إحاطة الطلبة علما بطريقة وضع الامتحانات و أخذ فكرة مسبقة عن نوعية الأسئلة . و المطلوب من الطالب قبل الشروع في حل الامتحانات مراجعة الدروس و تمارين الأعمال الموجهة جيدا لاستيعاب المفاهيم و ليسهل اختبار قدرات الطالب. و في الختام نشكر كل الطلبة الذين ساهموا من قريب أو بعيد في هذا الانجاز المتواضع و إن شاء الله يكون وسيلة ايجابية للتحصيل العلمي و لتحسين المستوى التعليمي للطلبة. و نتمنى أن يستفيد منه كل الطلبة.

© نادي النجاح

للتواصل معنا :

www.facebook.com/succes.club

clubnajah2013@gmail.com

www.clubnajah.blogspot.com

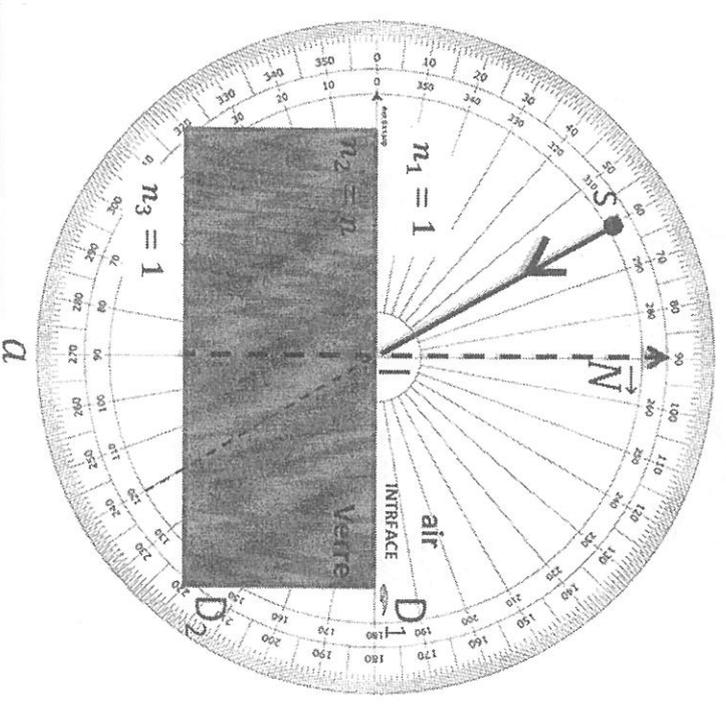


NOM : PRENOM : N° examen : CNE :

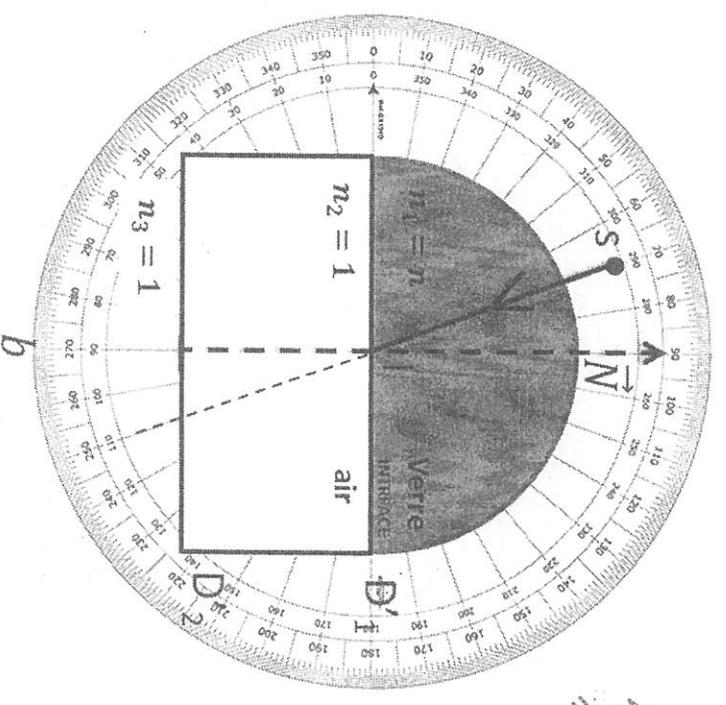
Exercice 1 : Optique géométrique (10 points= chaque figure 2,5points)

- 1) Sur les figures 1 a et 1b, le point S est une source laser et SI est un rayon incident sur chacune des deux interfaces ou dioptres plans D_1 ($1/n$) et D'_1 ($n/1$). \vec{N} étant la normale à l'interface.

Tracer soigneusement le rayon réfléchi et le rayon réfracté par chacune de ces interfaces. Pour cela on donne $n=1,46$ et on vous demande d'indiquer sur ces schémas les angles optiques orientés, calculés et/ou lus sur le compas circulaire.



$i_1 = \dots; i'_1 = \dots; i_2 = \dots$



$i_1 = \dots; i'_1 = \dots; i_2 = \dots$

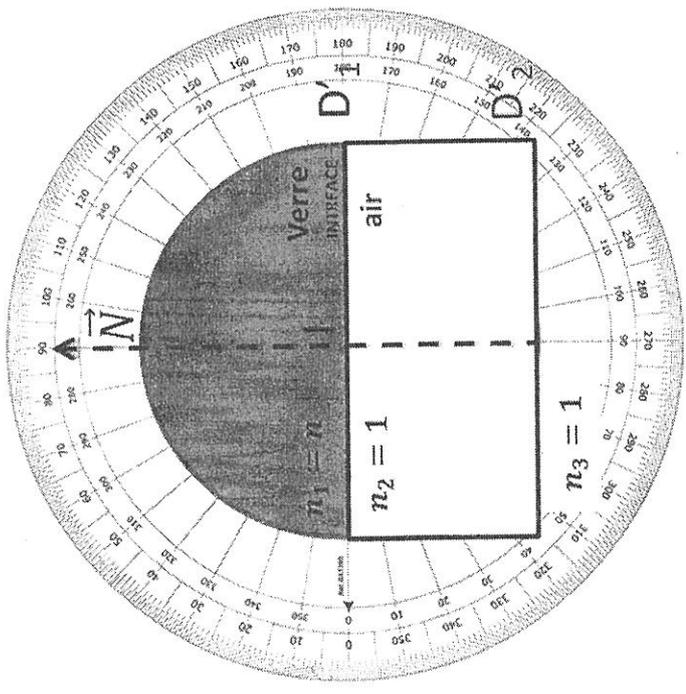
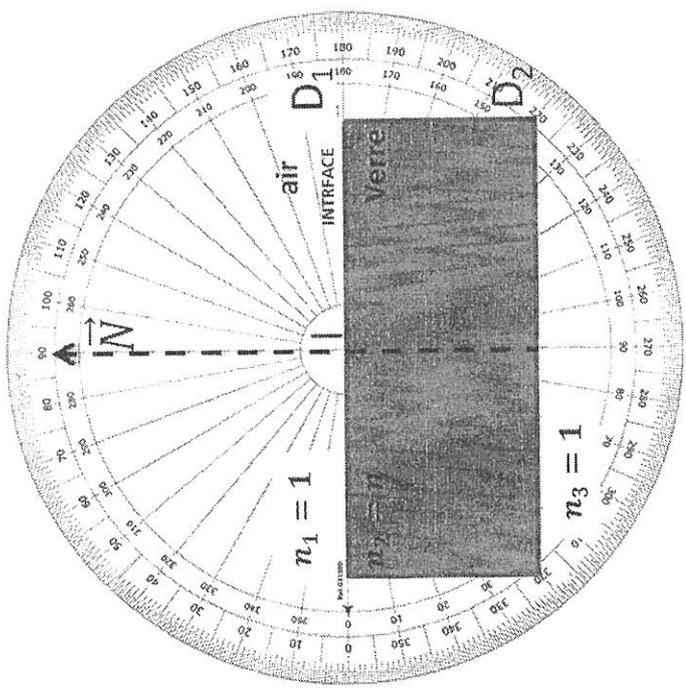
Figure 1 a et b

- 2) Sur ces figures 1 a et 1b, tracer les rayons transmis à travers les secondes interfaces D_2 et D'_2 .

UNIVERSITE CHOUAIB DOUKKALI
 FACULTE DES SCIENCES
 DEPARTEMENT DE PHYSIQUE
 LE PRESIDENT

1) Sur les schémas suivants figure 2, c et d, cette fois on a $n=1,305$. Indiquer par un titre (mots soulignés) la figure où pourrait se produire la réfraction limite et celle où pourrait y avoir une réflexion totale. Suivant le schéma que vous avez indiqué ; calculer l'angle de réfraction limite λ ou l'angle critique i'_{1c} de réflexion totale. Dans ces conditions et pour chaque cas, faire la construction optique (ie tracer le rayon incident et le rayon émergent).

Attention ! Tous les résultats de vos calculs doivent être indiqués sur ces 2 schémas.



Titres : -----

Figure 1 : c et d

Exercice 2- physique nucléaire (3 points) :

Le Silicium naturel est un mélange de trois isotopes stables (voir tableau 1). L'abondance isotopique naturelle de l'isotope le plus abondant est de 92,23%. La masse molaire atomique du Silicium naturel est de 28,085 g.mol⁻¹.

- 1) **Formules :** indiquer les équations (sur les traits discontinus (1) et (2)) et calculer (au brouillon) l'abondance naturelle des deux autres isotopes puis remplir le tableau 1.
- (1)
- (2)

isotopes	28Si	29Si	30Si
Valeur de l'abondance naturelle			
mettre une seule croix dans la case associée à l'isotope le plus table			

Tableau 1

Exercice 3-thermodynamique : (7 Points)

Rappeler :

- la loi des gaz parfaits (de n moles) -----
- L'équation du premier principe de la thermodynamique $\Delta U = \dots$ -----
- L'équation de la première loi de Joule $\Delta U = \dots$ -----
- L'équation d'une transformation adiabatique dans le diagramme (P, V) -----

Pour faire les questions suivantes : *Faites vos calcul au brouillon et remplir le tableau 2.*

Un gaz parfait est enfermé dans un cylindre fermé par un piston. A l'état initial, le gaz a une température $T_0 = 300$ K, un volume $V_0 = 1\ell$ et une pression $P_0 = 10^5$ Pa. Reporter ces valeurs dans le tableau 2 en unités demandées.

A. On le comprime de façon isotherme et réversible, jusqu'à atteindre la pression $P_1 = 10P_0$.

- Indiquer ou calculer puis reporter sur le tableau 2 les expressions et les valeurs :
- des variables de l'état 1 : volume V_1 , température T_1 , Pression P_1
 - des échanges de travail W_{01} et de chaleur Q_{01} , et la variation d'énergie interne ΔU_{01} .

B. On le détend adiabatiquement et de façon réversible, de manière à le ramener à sa pression initiale P_0 .

- Indiquer ou calculer puis reporter sur le tableau 2 les expressions et les valeurs :
- des variables de l'état 2 : volume V_2 , température T_2 , Pression P_2
 - des échanges de travail W_{12} et de chaleur Q_{12} , et la variation d'énergie interne ΔU_{12} .
- On donne $\gamma = 7/5$ et $R = 8,314 \text{ J} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$, $I_f = 4180 \text{ KCa}$



TRANSFORMATION	Compression isotherme réversible		Détente adiabatique réversible	
	Etat 0	Etat 1	Etat 1	Etat 2
<u>Température</u>	<ul style="list-style-type: none"> • sans • $T_0 = 300K$ =.....°C 	<ul style="list-style-type: none"> • • 	<ul style="list-style-type: none"> • • 	<ul style="list-style-type: none"> • •
<u>Volume</u>	<ul style="list-style-type: none"> • sans $V_0 = 1\ell = \dots\dots\dots m^3$ 	<ul style="list-style-type: none"> • • 	<ul style="list-style-type: none"> • • 	<ul style="list-style-type: none"> • •
<u>Pression en Bar</u>	$P_0 = \dots\dots\dots bar$	$P_1 = \dots\dots\dots bar$	$P_1 = \dots\dots\dots bar$	$P_2 = \dots\dots\dots bar$
<ul style="list-style-type: none"> • expression de W • valeur de W en Joule 	<ul style="list-style-type: none"> • • 		<ul style="list-style-type: none"> • • 	
<ul style="list-style-type: none"> • Expression de ΔU • valeur de ΔU en Joule 	<ul style="list-style-type: none"> • • 		<ul style="list-style-type: none"> • • 	
Expression de Q Valeur de Q en Cal	<ul style="list-style-type: none"> • • 		<ul style="list-style-type: none"> • • 	

Variables d'état

• Echange énergétique

Exercice 1 (6 points) optique géométrique :

Soit un miroir sphérique M concave, de centre C et de sommet S. Le rayon de la sphère engendrant ce miroir est r. Un objet AB, droit et de taille 40cm donnant, à travers ce miroir, une image A'B' droite et trois fois plus grande que celui-ci.

1. Montrer que les positions respectives de l'image A'B' et de l'objet AB sont données par :

$$p' = (1 - \Gamma) \frac{R}{2} \quad \text{et} \quad p = \left(1 - \frac{1}{\Gamma}\right) \frac{R}{2}$$

$p' = \overline{SA'}$, $p = \overline{SA}$, R étant le rayon algébrique du miroir et Γ le grandissement.

2. Calculer numériquement les positions p' et p respectivement de l'image et de l'objet en déduire leur nature optique.
 3. Déterminer la distance focale f au foyer principal F. Quelle est la nature optique de ce miroir sphérique. Placez M en S sur la figure 1 et faites une construction de l'image A'B' de cet objet AB.

Exercice 2 (2 points) calorimétrie

Sur un bloc de glace à $\theta_1 = 0^\circ\text{C}$ et pesant $m_g = 28\text{g}$ on place un morceau de fer pesant $m_{Fe} = 250\text{g}$ et chauffé à $\theta_2 = 80^\circ\text{C}$. déterminer la chaleur latente L_f de la glace qui fond et calculer sa valeur.

Exercice 3 ((4 points)) thermodynamique des GP:

Soit n moles d'un gaz parfait caractérisées par les variables d'état (P, V, T) et ayant un rapport de capacités thermiques (molaires ou massiques) $\gamma = \frac{c_p}{c_v} = \frac{c_p}{c_v}$.

- a. Ecrire l'équation d'état d'un gaz parfait (1), la forme différentielle de la première loi de Joule (2), la forme différentielle du premier principe de la thermodynamique (3) et la loi de Meyer (4) pour n moles de gaz parfait.
 b. Qu'appel-t-on une transformation au cours de laquelle il n'y a pas d'échange thermique avec l'extérieur? réécrire Les équations (1), (2), (3) et (4) pour ce type de transformation.
 c. Déduire l'équation différentielle :

$$\frac{1}{\gamma - 1} \frac{dT}{T} + \frac{dV}{V} = 0$$

- d. Montrer que la solution de cette équation différentielle s'écrit dans le diagramme (V, T) comme suite : $T V^{\gamma-1} = Cte$.
 e. Donner les autres équations similaires dans les diagrammes (P, T) et (P, V).

+CLJB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Exercice 4 (8 points) Etude des isotopes du Béryllium :

Le Béryllium Be (Z=4) ne possède qu'un seul isotope stable, c'est l'isotope ^9Be . Il existe également trois isotopes radioactifs du Béryllium : le ^7Be , le ^8Be et le ^{10}Be . L'isotope ^8Be est émetteur de type α . Les deux autres isotopes sont des émetteurs de type β .

1. Etude de l'isotope stable ^9Be
 a) Déterminer la masse théorique $m_{th}(^9\text{Be})$ en u.m.a. En déduire sa valeur en $g.mol^{-1}$.
 b) Comparer à sa masse molaire réelle $M_a(^9\text{Be})$. A quoi est due la différence observée ? Calculez l'énergie de cohésion de cet isotope stable, en MeV par nucléon.
 c) Sur la courbe d'Aston (figure 2) remplir les cases où il existe un point d'interrogation. Placer approximativement cet isotope sur la courbe. Fait-il partie des isotopes les plus stables ? Si non, par quel type de processus peut-il se stabiliser ?
 d) Un atome de cet isotope fixe en effet une particule α , un neutron est libéré et il se forme un autre noyau dont on précisera la nature exacte. Ecrire la transformation correspondante. Est-elle en accord avec la réponse à la question précédente?
 2. Etude de l'isotope instable ^8Be : Ecrire la réaction nucléaire correspondante à la désintégration de cet isotope.
 3. Etude de l'isotope instable ^7Be :
 a) Déterminer la composition du noyau ^7Be et comparer avec celle de l'isotope stable ^9Be .
 b) Qu'est ce qui rend l'isotope ^7Be instable et comment peut-il se stabiliser ?
 c) Attribuez lui son type de radioactivité β^+ ou β^- . Ecrire la réaction nucléaire correspondante.
 4. Etude de l'isotope instable ^{10}Be : refaites les questions a), b) et c) de ^7Be pour le ^{10}Be ?

Cette page 3 est à rendre !

NOM

PRENOM

N° EXAMEN (de table)

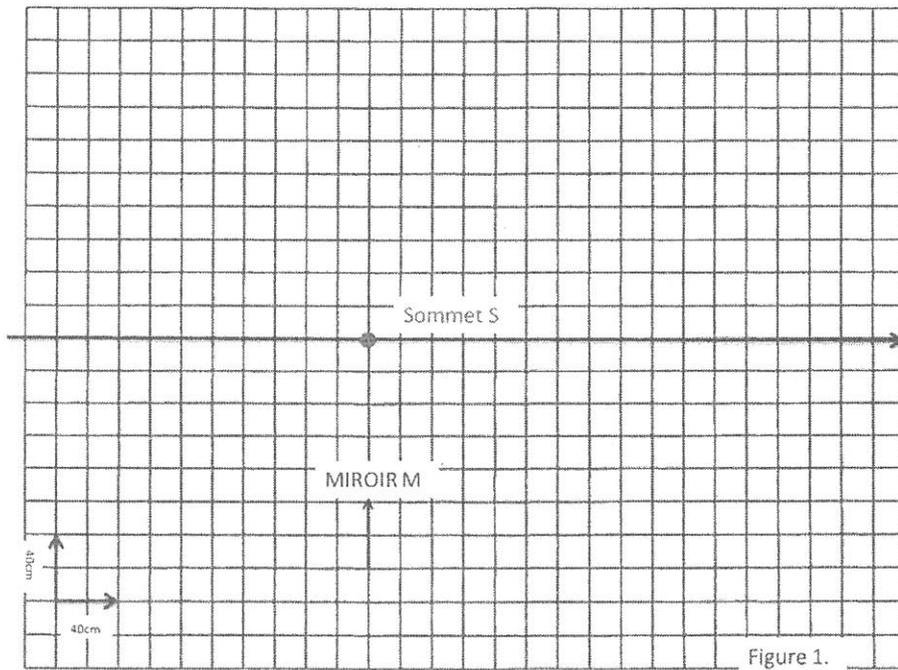
local

On donne :

Optique géométrique : $r = 120\text{cm}$

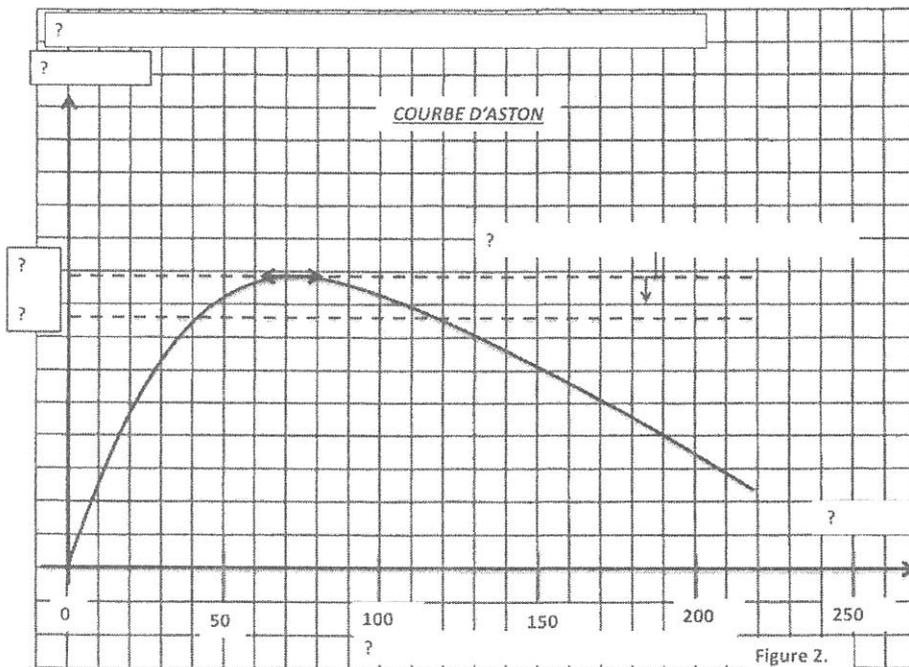
Thermodynamique : chaleur massique du fer : $C_{Fe} = 460\text{ J.kg}^{-1}.K^{-1}$.

Nucléaire : $m_p = 1,00718\text{ u.m.a}$, $m_n = 1,00850\text{ u.m.a}$ et $M_a(9\text{Be}) = 9,0122\text{u.m.a}$.



2 carreaux = 40cm

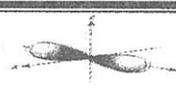
+CLJB NAJAH
 UCD.FS.ELJADIDA
 LE PRESIDENT



FILIERE "SVT"	EPREUVE MODULE : "CHIMIE GENERALE"	Durée : 1h30
NOM :		1 CNE :
PRENOM :		

Veillez Cocher les bonnes réponses :

*CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRESIDENT

I	Quelle est la longueur d'onde d'un photon d'énergie $4,97 \cdot 10^{-20}$ J ? ($h=6,625 \cdot 10^{-34}$ J.s ; $c = 3 \cdot 10^8$ m/s)			
	<input type="checkbox"/> $2 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $2,5 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $3,5 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $4 \cdot 10^3$ nm
II	A quelle série du spectre d'émission de l'atome d'hydrogène appartient la raie correspondant à la transition : $5 \longrightarrow 1$			
	<input type="checkbox"/> Série de Balmer	<input type="checkbox"/> Série de Paschen	<input type="checkbox"/> Série de Brackett	<input type="checkbox"/> Série de Lyman
	Déterminer les quadruplets (n,l,m,s) des quatre électrons de l'atome de béryllium ($Z = 4$)			
III	<input type="checkbox"/> $(1,0,0,\frac{1}{2}) ; (1,0,0,-\frac{1}{2}) ; (2,0,0,\frac{1}{2}) ; (2,0,0,-\frac{1}{2})$		<input type="checkbox"/> $(1,0,0,\frac{1}{2}) ; (1,1,0,\frac{1}{2}) ; (2,0,0,\frac{1}{2}) ; (2,1,0,\frac{1}{2})$	
	<input type="checkbox"/> $(1,0,0,\frac{1}{2}) ; (1,0,0,-\frac{1}{2}) ; (2,1,1,\frac{1}{2}) ; (2,1,1,-\frac{1}{2})$		<input type="checkbox"/> $(1,0,0,\frac{1}{2}) ; (2,1,0,\frac{1}{2}) ; (2,1,1,\frac{1}{2}) ; (2,1,-1,-\frac{1}{2})$	
IV	Quelle est la valeur du nombre quantique (l) lorsque la forme de l'orbitale est la suivante ?			
	<input type="checkbox"/> $l = 4$	<input type="checkbox"/> $l = 3$	<input type="checkbox"/> $l = 2$	<input type="checkbox"/> $l = 1$
				
V	Combien d'orbitales atomiques trouve-t-on dans le niveau $n = 1$?			
	<input type="checkbox"/> 1	<input type="checkbox"/> 4	<input type="checkbox"/> 6	<input type="checkbox"/> 9
	<input type="checkbox"/> 16			
VI	L'ion qui possède cinq électrons célibataires dans son état fondamental est le :			
	<input type="checkbox"/> ${}_{25}^{55}\text{Mn}^{3+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{30}^{65}\text{Zn}^{2+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{26}^{56}\text{Fe}^{3+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{28}^{59}\text{Ni}^{2+}$
VII	Laquelle de ces configurations électroniques décrit un atome dans son état excité ?			
	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^1$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^5 3s^1$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^1$	
VIII	L'énergie d'ionisation de l'atome d'hydrogène dans l'état excité 2p est égale à :			
	<input type="checkbox"/> EI = 0,54 ev	<input type="checkbox"/> EI = 0,85 ev	<input type="checkbox"/> EI = 1,51 ev	<input type="checkbox"/> EI = 3,4 ev
IX	L'ordre d'énergie d'ionisation croissante pour les atomes de ${}_{10}\text{Ne}$, ${}_{7}\text{N}$, ${}_{15}\text{P}$ et ${}_{11}\text{Na}$ est :			
	<input type="checkbox"/> ${}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P} < {}_{7}\text{N} < {}_{10}\text{Ne}$	<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{10}\text{Ne} < {}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P}$	<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{11}\text{Na} < {}_{10}\text{Ne} < {}_{15}\text{P}$	
	<input type="checkbox"/> ${}_{11}\text{Na} < {}_{7}\text{N} < {}_{15}\text{P} < {}_{10}\text{Ne}$	<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P} < {}_{10}\text{Ne}$		

X	Avec ${}_6C$, ${}_7N$, ${}_8O$ et ${}_9F$ donner la représentation de Lewis et de Gillespie des molécules : (L'atome central est en gras et souligné)		
		Représentation de Lewis	Représentation de Gillespie
	<u>CF</u> ₄		
	H ₂ <u>O</u>		
	<u>NH</u> ₄ ⁺		
XI	Quelle est l'hybridation de l'atome d'azote dans les molécules NO_2^- et NO_3^- ? (${}_7N$, ${}_8O$)		
	NO_2^-	<input type="checkbox"/> sp	<input type="checkbox"/> sp^2 <input type="checkbox"/> sp^3
	NO_3^-	<input type="checkbox"/> sp	<input type="checkbox"/> sp^2 <input type="checkbox"/> sp^3
XII	À propos du diagramme moléculaire du dioxygène O_2 (${}_8O$) :		
	Le spin moléculaire de O_2 étant nul, cette molécule est diamagnétique	<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
	La molécule de O_2 existe, et son ordre de liaison vaut 1	<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
	La molécule de O_2 possède la configuration électronique suivante : $(\sigma_s)^2(\sigma_s^*)^2(\sigma_z)^2(\pi_x)^2(\pi_y)^2(\pi_x^*)^1(\pi_y^*)^1$	<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
	Le niveau σ_z^* est occupé	<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
	10 électrons sont appariés, 8 électrons occupent des OM liantes et 4 autres occupent des OM anti-liantes	<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
XIII	Equilibrer l'équation bilan des réactions suivantes :		
	$Cr_2O_7^{2-}$	+ Br^-	\rightarrow Cr^{3+} + Br_2 (Milieu acide)
	Cl_2		\rightarrow Cl^- + ClO_3^- (Milieu basique)

FILIERE "SVT"	EPREUVE MODULE : "CHIMIE GENERALE"	Durée : 1h30
NOM :		2 CNE :
PRENOM :		

Veillez Cocher les bonnes réponses :

+CLJB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRESIDENT

I	Quelle est la longueur d'onde d'un photon d'énergie $5,68 \cdot 10^{-20}$ J ? ($h=6,625 \cdot 10^{-34}$ J.s ; $c=3 \cdot 10^8$ m/s)			
	<input type="checkbox"/> $2 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $2,5 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $4 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $3,5 \cdot 10^3$ nm
II	A quelle série du spectre d'émission de l'atome d'hydrogène appartient la raie correspondant à la transition : $5 \longrightarrow 2$			
	<input type="checkbox"/> Série de Balmer	<input type="checkbox"/> Série de Paschen	<input type="checkbox"/> Série de Brackett	<input type="checkbox"/> Série de Lyman
	Déterminer les quadruplets (n,l,m,s) des quatre électrons de l'atome de béryllium ($Z=4$)			
III	<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (1,1,0, \frac{1}{2}) ; (2,0,0, \frac{1}{2}) ; (2,1,0, \frac{1}{2})$		<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (1,0,0, -\frac{1}{2}) ; (2,0,0, \frac{1}{2}) ; (2,0,0, -\frac{1}{2})$	
	<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (1,0,0, -\frac{1}{2}) ; (2,1,1, \frac{1}{2}) ; (2,1,1, -\frac{1}{2})$		<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (2,1,0, \frac{1}{2}) ; (2,1,1, \frac{1}{2}) ; (2,1,-1, -\frac{1}{2})$	
IV	Quelle est la valeur du nombre quantique (l) lorsque la forme de l'orbitale est la suivante ? 			
	<input type="checkbox"/> $l=4$	<input type="checkbox"/> $l=3$	<input type="checkbox"/> $l=2$	<input type="checkbox"/> $l=1$
V	Combien d'orbitales atomiques trouve-t-on dans le niveau $n=2$?			
	<input type="checkbox"/> 1	<input type="checkbox"/> 4	<input type="checkbox"/> 6	<input type="checkbox"/> 9
VI	L'ion qui possède quatre électrons célibataires dans son état fondamental est le :			
	<input type="checkbox"/> ${}_{25}^{55}\text{Mn}^{3+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{30}^{65}\text{Zn}^{2+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{26}^{56}\text{Fe}^{3+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{28}^{59}\text{Ni}^{2+}$
VII	Laquelle de ces configurations électroniques décrit un atome dans son état fondamental ?			
	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^1$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^5 3s^2$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5 6s^1$	
VIII	L'énergie d'ionisation de l'atome d'hydrogène dans l'état excité 3d est égale à :			
	<input type="checkbox"/> $EI = 0,54$ ev	<input type="checkbox"/> $EI = 0,85$ ev	<input type="checkbox"/> $EI = 1,51$ ev	<input type="checkbox"/> $EI = 3,4$ ev
IX	L'ordre d'énergie d'ionisation croissante pour les atomes de ${}_{10}\text{Ne}$, ${}_{7}\text{N}$, ${}_{15}\text{P}$ et ${}_{11}\text{Na}$ est :			
	<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{11}\text{Na} < {}_{10}\text{Ne} < {}_{15}\text{P}$	<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{10}\text{Ne} < {}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P}$	<input type="checkbox"/> ${}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P} < {}_{7}\text{N} < {}_{10}\text{Ne}$	
	<input type="checkbox"/> ${}_{11}\text{Na} < {}_{7}\text{N} < {}_{15}\text{P} < {}_{10}\text{Ne}$	<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P} < {}_{10}\text{Ne}$		

X	Avec ${}_6C$, ${}_7N$ et ${}_8O$ donner la représentation de Lewis et de Gillespie des molécules : (L'atome central est en gras et souligné)		
		Représentation de Lewis	Représentation de Gillespie
	<u>C</u> O ₂		
	(H ₃ <u>O</u>) ⁺		
	<u>N</u> H ₃		
XI	Quelle est l'hybridation de l'atome de soufre dans les molécules SO ₂ et SO ₃ ? (${}_{16}S$, ${}_{8}O$)		
	SO ₂	<input type="checkbox"/> sp	<input type="checkbox"/> sp ² <input type="checkbox"/> sp ³
	SO ₃	<input type="checkbox"/> sp	<input type="checkbox"/> sp ² <input type="checkbox"/> sp ³
XII	À propos du diagramme moléculaire de N ₂ (${}_{7}N$) :		
	Le spin moléculaire de N ₂ étant nul, cette molécule est diamagnétique		<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non
	La molécule de N ₂ existe, et son ordre de liaison vaut 1		<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non
	La molécule de N ₂ possède la configuration électronique suivante : (σ_s) ² (σ_s^*) ² (σ_z) ² (Π_x) ² (Π_y) ² (Π_x^*) ¹ (Π_y^*) ¹		<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non
	Le niveau σ_z^* est occupé.		<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non
10 électrons sont appariés, 8 électrons occupent des OM liantes et 4 autres occupent des OM anti-liantes		<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
XIII	Equilibrer l'équation bilan des réactions suivantes :		
	$Cr_2O_7^{2-} + Br^- \rightarrow Cr^{3+} + Br_2 \quad (\text{Milieu acide})$		
	$Cl_2 \rightarrow Cl^- + ClO_3^- \quad (\text{Milieu basique})$		

FILIERE "SVT"	EPREUVE MODULE : "CHIMIE GENERALE"	Durée : 1h30
NOM :		3 CNE :
PRENOM :		

Veillez Cocher les bonnes réponses :

+CLJB NAJAH
H.C.D. FS. ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

I	Quelle est la longueur d'onde d'un photon d'énergie $7,95 \cdot 10^{-20}$ J ? ($h=6,625 \cdot 10^{-34}$ J.s ; $c=3 \cdot 10^8$ m/s)			
	<input type="checkbox"/> $2 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $4 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $3,5 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $2,5 \cdot 10^3$ nm
II	A quelle série du spectre d'émission de l'atome d'hydrogène appartient la raie correspondant à la transition : $5 \longrightarrow 3$			
	<input type="checkbox"/> Série de Balmer	<input type="checkbox"/> Série de Paschen	<input type="checkbox"/> Série de Brackett	<input type="checkbox"/> Série de Lyman
III	Déterminer les quadruplets (n,l,m,s) des quatre électrons de l'atome de béryllium ($Z=4$)			
	<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (1,0,0, -\frac{1}{2}) ; (2,1,1, \frac{1}{2}) ; (2,1,1, -\frac{1}{2})$		<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (1,1,0, \frac{1}{2}) ; (2,0,0, \frac{1}{2}) ; (2,1,0, \frac{1}{2})$	
	<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (1,0,0, -\frac{1}{2}) ; (2,0,0, \frac{1}{2}) ; (2,0,0, -\frac{1}{2})$		<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (2,1,0, \frac{1}{2}) ; (2,1,1, \frac{1}{2}) ; (2,1,-1, -\frac{1}{2})$	
IV	Quelle est la valeur du nombre quantique (l) lorsque la forme de l'orbitale est la suivante ? 			
	<input type="checkbox"/> $l=4$	<input type="checkbox"/> $l=3$	<input type="checkbox"/> $l=2$	<input type="checkbox"/> $l=1$
V	Combien d'orbitales atomiques trouve-t-on dans le niveau $n=3$?			
	<input type="checkbox"/> 1	<input type="checkbox"/> 4	<input type="checkbox"/> 6	<input type="checkbox"/> 9
VI	L'ion qui possède deux électrons célibataires dans son état fondamental est le :			
	<input type="checkbox"/> ${}_{25}^{55}\text{Mn}^{3+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{30}^{65}\text{Zn}^{2+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{26}^{56}\text{Fe}^{3+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{28}^{59}\text{Ni}^{2+}$
VII	Laquelle de ces configurations électroniques décrit un atome dans son état excité ?			
	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^1$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5 6s^1$	
VIII	L'énergie d'ionisation de l'atome d'hydrogène dans l'état excité 4d est égale à :			
	<input type="checkbox"/> EI = 0,54 eV	<input type="checkbox"/> EI = 0,85 eV	<input type="checkbox"/> EI = 1,51 eV	<input type="checkbox"/> EI = 3,4 eV
IX	L'ordre d'énergie d'ionisation croissante pour les atomes de ${}_{10}\text{Ne}$, ${}_{7}\text{N}$, ${}_{15}\text{P}$ et ${}_{11}\text{Na}$ est :			
	<input type="checkbox"/> ${}_{11}\text{Na} < {}_{7}\text{N} < {}_{15}\text{P} < {}_{10}\text{Ne}$		<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{10}\text{Ne} < {}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P}$	
	<input type="checkbox"/> ${}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P} < {}_{7}\text{N} < {}_{10}\text{Ne}$		<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P} < {}_{10}\text{Ne}$	

X	Avec ${}_7N$, ${}_8O$ et ${}_9F$ donner la représentation de Lewis et de Gillespie des molécules : (L'atome central est en gras et souligné)						
		Représentation de Lewis		Représentation de Gillespie			
	<u>N</u> F ₃						
	H ₂ <u>O</u>						
	<u>N</u> O ₃ ⁻						
XI	Quelle est l'hybridation de l'atome de carbone dans les molécules CO ₂ et H ₂ CO ? (${}_8O$, ${}_6C$)						
	CO ₂	<input type="checkbox"/>	sp	<input type="checkbox"/>	sp ²	<input type="checkbox"/>	sp ³
	H ₂ CO	<input type="checkbox"/>	sp	<input type="checkbox"/>	sp ²	<input type="checkbox"/>	sp ³
XII	À propos du diagramme moléculaire du dioxygène F ₂ (${}_9F$) :						
	Le spin moléculaire de F ₂ étant nul, cette molécule est diamagnétique					<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
	La molécule de F ₂ existe, et son ordre de liaison vaut 1					<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
	La molécule de F ₂ possède la configuration électronique suivante : $(\sigma_s)^2(\sigma_s^*)^2(\sigma_z)^2(\pi_x)^2(\pi_y)^2(\pi_x^*)^2(\pi_y^*)^2$					<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
	Le niveau σ_z^* est occupé.					<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
10 électrons sont appariés, 8 électrons occupent des OM liantes et 6 autres occupent des OM anti-liantes					<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non		
XIII	Equilibrer l'équation bilan des réactions suivantes :						
	$Cr_2O_7^{2-} + Br^- \rightarrow Cr^{3+} + Br_2$ (Milieu acide)						
$Cl_2 \rightarrow Cl^- + ClO_3^-$ (Milieu basique)							

FILIERE "SVT"	EPREUVE MODULE : "CHIMIE GENERALE"	Durée : 1h30
NOM :		4 CNE :
PRENOM :		

Veillez Cocher les bonnes réponses :

CLUB NAJAH
UCD.FS. ELJADIDA
LE PRESIDENT

I	Quelle est la longueur d'onde d'un photon d'énergie $9,94 \cdot 10^{-20}$ J ? ($h = 6,625 \cdot 10^{-34}$ J.s ; $c = 3 \cdot 10^8$ m/s)			
	<input type="checkbox"/> $4 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $2,5 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $3,5 \cdot 10^3$ nm	<input type="checkbox"/> $2 \cdot 10^3$ nm
II	A quelle série du spectre d'émission de l'atome d'hydrogène appartient la raie correspondant à la transition : $5 \longrightarrow 4$			
	<input type="checkbox"/> Série de Balmer	<input type="checkbox"/> Série de Paschen	<input type="checkbox"/> Série de Brackett	<input type="checkbox"/> Série de Lyman
	Déterminer les quadruplets (n,l,m,s) des quatre électrons de l'atome de béryllium ($Z = 4$)			
	<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (2,1,0, \frac{1}{2}) ; (2,1,1, \frac{1}{2}) ; (2,1,-1, -\frac{1}{2})$		<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (1,1,0, \frac{1}{2}) ; (2,0,0, \frac{1}{2}) ; (2,1,0, \frac{1}{2})$	
III	<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (1,0,0, -\frac{1}{2}) ; (2,1,1, \frac{1}{2}) ; (2,1,1, -\frac{1}{2})$		<input type="checkbox"/> $(1,0,0, \frac{1}{2}) ; (1,0,0, -\frac{1}{2}) ; (2,0,0, \frac{1}{2}) ; (2,0,0, -\frac{1}{2})$	
IV	Quelle est la valeur du nombre quantique (l) lorsque la forme de l'orbitale est la suivante ? 			
	<input type="checkbox"/> $l = 4$	<input type="checkbox"/> $l = 3$	<input type="checkbox"/> $l = 2$	<input type="checkbox"/> $l = 1$
V	Combien d'orbitales atomiques trouve-t-on dans le niveau $n = 4$?			
	<input type="checkbox"/> 1	<input type="checkbox"/> 4	<input type="checkbox"/> 6	<input type="checkbox"/> 9
VI	L'ion qui ne possède aucun électron célibataire dans son état fondamental est le :			
	<input type="checkbox"/> ${}_{25}^{55}\text{Mn}^{3+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{30}^{65}\text{Zn}^{2+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{26}^{56}\text{Fe}^{3+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{28}^{59}\text{Ni}^{2+}$
VII	Laquelle de ces configurations électroniques décrit un atome dans son état fondamental ?			
	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^3$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5 6s^1$	
VIII	L'énergie d'ionisation de l'atome d'hydrogène dans l'état excité 5d est égale à :			
	<input type="checkbox"/> EI = 0,54 ev	<input type="checkbox"/> EI = 0,85 ev	<input type="checkbox"/> EI = 1,51 ev	<input type="checkbox"/> EI = 3,4 ev
IX	L'ordre d'énergie d'ionisation croissante pour les atomes de ${}_{10}\text{Ne}$, ${}_{7}\text{N}$, ${}_{15}\text{P}$ et ${}_{11}\text{Na}$ est :			
	<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P} < {}_{10}\text{Ne}$	<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{10}\text{Ne} < {}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P}$	<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{11}\text{Na} < {}_{10}\text{Ne} < {}_{15}\text{P}$	
	<input type="checkbox"/> ${}_{11}\text{Na} < {}_{7}\text{N} < {}_{15}\text{P} < {}_{10}\text{Ne}$	<input type="checkbox"/> ${}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P} < {}_{7}\text{N} < {}_{10}\text{Ne}$		

		Avec ${}_6C$, ${}_8O$, ${}_9F$ et ${}_{16}S$ donner la représentation de Lewis et de Gillespie des molécules : (L'atome central est en gras et souligné)					
		Représentation de Lewis			Représentation de Gillespie		
X	<u>S</u> F ₂						
	<u>S</u> O ₃						
	<u>C</u> H ₄						
		Quelle est l'hybridation de l'atome de soufre dans les molécules SF ₂ et SO ₃ ? (${}_{16}S$, ${}_9F$, ${}_8O$)					
XI	SF ₂	<input type="checkbox"/>	sp	<input type="checkbox"/>	sp ²	<input type="checkbox"/>	sp ³
	SO ₃	<input type="checkbox"/>	sp	<input type="checkbox"/>	sp ²	<input type="checkbox"/>	sp ³
		À propos du diagramme moléculaire de (Ne) ₂ (${}_{10}Ne$) :					
		Le spin moléculaire de (Ne) ₂ étant nul, cette molécule est diamagnétique					<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non
		La molécule de (Ne) ₂ existe, et son ordre de liaison vaut 1					<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non
XII	La molécule de (Ne) ₂ possède la configuration électronique suivante :					<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
	$(\sigma_s)^2(\sigma_s^*)^2(\sigma_z)^2(\pi_x)^2(\pi_y)^2(\pi_x^*)^1(\pi_y^*)^1$					<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
	Le niveau σ_z^* est occupé.					<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non	
		16 électrons sont appariés, 8 électrons occupent des OM liantes et 8 autres occupent des OM anti-liantes					<input type="checkbox"/> Oui <input type="checkbox"/> Non
		Equilibrer l'équation bilan des réactions suivantes :					
XIII	$Cr_2O_7^{2-} + Br^- \rightarrow Cr^{3+} + Br_2$ (Milieu acide)						
	$Cl_2 \rightarrow Cl^- + ClO_3^-$ (Milieu basique)						

FILIERE "SVT"	EPREUVE RATTRAPAGE : "CHIMIE GENERALE"	Durée : 1h30
NOM :		1 CNE :
PRENOM :		

UCD.F.S. EL JADIDA
 LE PRESIDENT

Veillez Cocher les bonnes réponses :

I	Déterminer les quadruplets (n,l,m,s) des électrons de valence de l'atome de carbone (Z = 6) :			
	<input type="checkbox"/> (1,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (1,0,0,- $\frac{1}{2}$) ; (2,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (2,0,0,- $\frac{1}{2}$)		<input type="checkbox"/> (1,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (1,1,0, $\frac{1}{2}$) ; (2,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (2,1,0, $\frac{1}{2}$)	
	<input type="checkbox"/> (2,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (2,0,0,- $\frac{1}{2}$) ; (2,1,-1, $\frac{1}{2}$) ; (2,1,0, $\frac{1}{2}$)		<input type="checkbox"/> (2,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (2,0,0,- $\frac{1}{2}$) ; (2,1,1, $\frac{1}{2}$) ; (2,1,1,- $\frac{1}{2}$)	
II	Quelle est la valeur du nombre quantique (l) pour l'orbitale atomique 4d ?			
	<input type="checkbox"/> l = 4	<input type="checkbox"/> l = 3	<input type="checkbox"/> l = 2	<input type="checkbox"/> l = 1
III	Combien d'orbitales atomiques trouve-t-on dans le niveau n = 1 ?			
	<input type="checkbox"/> 1	<input type="checkbox"/> 4	<input type="checkbox"/> 6	<input type="checkbox"/> 9
IV	L'ion qui possède quatre électrons célibataires dans son état fondamental est le :			
	<input type="checkbox"/> $^{55}_{25}\text{Mn}^{3+}$	<input type="checkbox"/> $^{65}_{30}\text{Zn}^{2+}$	<input type="checkbox"/> $^{56}_{26}\text{Fe}^{3+}$	<input type="checkbox"/> $^{59}_{28}\text{Ni}^{2+}$
V	Laquelle de ces configurations électroniques décrit un atome dans son état excité ?			
	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^1$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^5 3s^1$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^1$	
VI	L'énergie d'ionisation de l'atome d'hydrogène dans l'état excité 2p est égale à :			
	<input type="checkbox"/> EI = 0,54 ev	<input type="checkbox"/> EI = 0,85 ev	<input type="checkbox"/> EI = 1,51 ev	<input type="checkbox"/> EI = 3,4 ev
VII	L'ordre d'énergie d'ionisation croissante pour les atomes de $_{10}\text{Ne}$, $_{7}\text{N}$, $_{15}\text{P}$ et $_{11}\text{Na}$ est :			
	<input type="checkbox"/> $_{11}\text{Na} < _{15}\text{P} < _{7}\text{N} < _{10}\text{Ne}$	<input type="checkbox"/> $_{7}\text{N} < _{10}\text{Ne} < _{11}\text{Na} < _{15}\text{P}$	<input type="checkbox"/> $_{7}\text{N} < _{11}\text{Na} < _{10}\text{Ne} < _{15}\text{P}$	
	<input type="checkbox"/> $_{11}\text{Na} < _{7}\text{N} < _{15}\text{P} < _{10}\text{Ne}$	<input type="checkbox"/> $_{7}\text{N} < _{11}\text{Na} < _{15}\text{P} < _{10}\text{Ne}$		
VIII	Avec $_{7}\text{N}$, donner la représentation de Lewis et de Gillespie de la molécule NH_4^+ : (L'atome central est N)			
		Représentation de Lewis	Représentation de Gillespie	
	NH_4^+			

IX	Quelle est l'hybridation de l'atome d'azote dans les molécules NO_2^- et NO_3^- ? ($7N, 8O$)			
	NO_2^-	<input type="checkbox"/> sp	<input type="checkbox"/> sp^2	<input type="checkbox"/> sp^3
	NO_3^-	<input type="checkbox"/> sp	<input type="checkbox"/> sp^2	<input type="checkbox"/> sp^3
X	Equilibrer l'équation bilan de la réaction suivante :			
	$Cr_2O_7^{2-} + Br^- \rightarrow Cr^{3+} + Br_2$ (Milieu acide)			
XI	Dans un bécher contenant un volume $V = 250$ ml d'eau pure, on introduit 1,5 g de chlorure d'argent AgCl, solide ionique blanc de constante de solubilité $pK_{s1} = 9,7$. On donne $M(Cl) = 35,5$ g.mol $^{-1}$; $M(Ag) = 108$ g.mol $^{-1}$. Le nombre de moles d'ions Cl^- à l'équilibre est :			
	<input type="checkbox"/> $n_{Cl^-} = 1,41.10^{-5}$ mol	<input type="checkbox"/> $n_{Cl^-} = 2,00.10^{-10}$ mol	<input type="checkbox"/> $n_{Cl^-} = 4,99.10^{-11}$ mol	<input type="checkbox"/> $n_{Cl^-} = 3,53.10^{-6}$ mol
	On ajoute à cette première solution 250 ml d'une solution d'iodure de potassium (K^+, I^-) de concentration $C = 10^{-2}$ mol.L $^{-1}$. Il se forme un précipité jaune d'iodure d'argent AgI, solide ionique de constante de solubilité $pK_{s2} = 16,2$. L'équation bilan de la réaction est : $AgCl + I^- \rightleftharpoons AgI + Cl^-$ La constante de cet équilibre vaut :			
	<input type="checkbox"/> $K = 3,16.10^{-7}$	<input type="checkbox"/> $K = 3,16.10^6$	<input type="checkbox"/> $K = 1,26.10^{-26}$	<input type="checkbox"/> $K = 7,94.10^{25}$
	On donne la masse atomique molaire de l'iode : $M(I) = 127$ g.mol $^{-1}$ La masse de précipité d'iodure d'argent (AgI) formé est égale à :			
<input type="checkbox"/> $m_{AgI} = 9,4$ g	<input type="checkbox"/> $m_{AgI} = 1,5$ g	<input type="checkbox"/> $m_{AgI} = 2,35$ g	<input type="checkbox"/> $m_{AgI} = 0,59$ g	
La concentration finale en ions Ag^+ est $[Ag^+]_{fin}$ égale à :				
<input type="checkbox"/> 2.10^{-8} mol.L $^{-1}$	<input type="checkbox"/> 4.10^{-8} mol.L $^{-1}$	<input type="checkbox"/> $7,1.10^{-6}$ mol.L $^{-1}$	<input type="checkbox"/> $1,4.10^{-5}$ mol.L $^{-1}$	
XII	Un mélange d'acide méthanoïque HCO_2H , d'ions méthanoate HCO_2^- , d'acide nitreux HNO_2 et d'ions nitrite NO_2^- , est susceptible d'évoluer suivant la réaction d'équation bilan :			
	$HNO_2 + HCO_2^- \rightleftharpoons NO_2^- + HCO_2H$			
	On donne $pK_A(HCO_2H/HCO_2^-) = pK_{A1} = 3,8$; $pK_A(HNO_2/NO_2^-) = pK_{A2} = 3,2$; $K_e = 10^{-14}$. La constante K de l'équilibre s'écrit :			
	<input type="checkbox"/> $K = K_{A1} \cdot K_{A2}$	<input type="checkbox"/> $K = \frac{K_{A2}}{K_{A1}}$	<input type="checkbox"/> $K = \frac{K_{A1}}{K_{A2}}$	<input type="checkbox"/> $K = \frac{K_e}{K_{A1} \cdot K_{A2}}$
	La valeur numérique de K est :			
<input type="checkbox"/> $K = 0,25$	<input type="checkbox"/> $K = 4,0$	<input type="checkbox"/> $K = 12$	<input type="checkbox"/> $K = 10^7$	

FILIERE "SVT"	EPREUVE RATTRAPAGE : "CHIMIE GENERALE"	Durée : 1h30
NOM :		2 CNE :
PRENOM :		

+CLJB NAJAH
UCD.FS. ELJADIDA
LE PRESIDENT

Veillez Cocher les bonnes réponses :

I	Déterminer les quadruplets (n,l,m,s) des électrons de valence de l'atome de carbone (Z = 6) :			
	<input type="checkbox"/> (1,0,0,1/2) ; (1,0,0,-1/2) ; (2,0,0,1/2) ; (2,0,0,-1/2)		<input type="checkbox"/> (2,0,0,1/2) ; (2,0,0,-1/2) ; (2,1,-1,1/2) ; (2,1,0,1/2)	
	<input type="checkbox"/> (1,0,0,1/2) ; (1,1,0,1/2) ; (2,0,0,1/2) ; (2,1,0,1/2)		<input type="checkbox"/> (2,0,0,1/2) ; (2,0,0,-1/2) ; (2,1,1,1/2) ; (2,1,1,-1/2)	
II	Quelle est la valeur du nombre quantique (l) pour l'orbitale atomique 4p ?			
	<input type="checkbox"/> l = 4	<input type="checkbox"/> l = 3	<input type="checkbox"/> l = 2	<input type="checkbox"/> l = 1
III	Combien d'orbitales atomiques trouve-t-on dans le niveau n = 2 ?			
	<input type="checkbox"/> 1	<input type="checkbox"/> 4	<input type="checkbox"/> 6	<input type="checkbox"/> 9
IV	L'ion qui possède deux électrons célibataires dans son état fondamental est le :			
	<input type="checkbox"/> $^{55}_{25}Mn^{3+}$	<input type="checkbox"/> $^{65}_{30}Zn^{2+}$	<input type="checkbox"/> $^{56}_{26}Fe^{3+}$	<input type="checkbox"/> $^{59}_{28}Ni^{2+}$
V	Laquelle de ces configurations électroniques décrit un atome dans son état fondamental ?			
	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^1$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^5 3s^2$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5 6s^1$	
VI	L'énergie d'ionisation de l'atome d'hydrogène dans l'état excité 2p est égale à :			
	<input type="checkbox"/> EI = 0,54 ev	<input type="checkbox"/> EI = 0,85 ev	<input type="checkbox"/> EI = 1,51 ev	<input type="checkbox"/> EI = 3,4 ev
VII	L'ordre d'énergie d'ionisation croissante pour les atomes de $_{10}Ne$, $_{7}N$, $_{15}P$ et $_{11}Na$ est :			
	<input type="checkbox"/> $_{7}N <_{11}Na <_{10}Ne <_{15}P$	<input type="checkbox"/> $_{7}N <_{10}Ne <_{11}Na <_{15}P$	<input type="checkbox"/> $_{11}Na <_{15}P <_{7}N <_{10}Ne$	
	<input type="checkbox"/> $_{11}Na <_{7}N <_{15}P <_{10}Ne$	<input type="checkbox"/> $_{7}N <_{11}Na <_{15}P <_{10}Ne$		
VIII	Avec $_{8}O$, donner la représentation de Lewis et de Gillespie de la molécule $(H_3O)^+$: (L'atome central est O)			
	$(H_3O)^+$	Représentation de Lewis	Représentation de Gillespie	

IX	Quelle est l'hybridation de l'atome de soufre dans les molécules SO_2 et SO_3 ? ($_{16}\text{S}$, $_{8}\text{O}$)			
	SO_2	<input type="checkbox"/> sp	<input type="checkbox"/> sp^2	<input type="checkbox"/> sp^3
	SO_3	<input type="checkbox"/> sp	<input type="checkbox"/> sp^2	<input type="checkbox"/> sp^3
X	Equilibrer l'équation bilan de la réaction suivante :			
	Cl_2	\rightarrow	$\text{Cl}^- + \text{ClO}_3^-$	(Milieu basique)
XI	Dans un bécher contenant un volume $V = 250$ ml d'eau pure, on introduit 1,5 g de chlorure d'argent AgCl , solide ionique blanc de constante de solubilité $\text{pKs}_1 = 9,7$. On donne $M(\text{Cl}) = 35,5 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$; $M(\text{Ag}) = 108 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$. Le nombre de moles d'ions Cl^- à l'équilibre est :			
	<input type="checkbox"/> $n_{\text{Cl}^-} = 3,53 \cdot 10^{-6} \text{ mol}$	<input type="checkbox"/> $n_{\text{Cl}^-} = 2,00 \cdot 10^{-10} \text{ mol}$	<input type="checkbox"/> $n_{\text{Cl}^-} = 4,99 \cdot 10^{-11} \text{ mol}$	<input type="checkbox"/> $n_{\text{Cl}^-} = 1,41 \cdot 10^{-5} \text{ mol}$
	On ajoute à cette première solution 250 ml d'une solution d'iodure de potassium (K^+ , I^-) de concentration $C = 10^{-2} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$. Il se forme un précipité jaune d'iodure d'argent AgI , solide ionique de constante de solubilité $\text{pKs}_2 = 16,2$. L'équation bilan de la réaction est : $\text{AgCl} + \text{I}^- \rightleftharpoons \text{AgI} + \text{Cl}^-$ La constante de cet équilibre vaut :			
	<input type="checkbox"/> $K = 3,16 \cdot 10^6$	<input type="checkbox"/> $K = 3,16 \cdot 10^{-7}$	<input type="checkbox"/> $K = 1,26 \cdot 10^{-26}$	<input type="checkbox"/> $K = 7,94 \cdot 10^{25}$
	On donne la masse atomique molaire de l'iode : $M(\text{I}) = 127 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ La masse de précipité d'iodure d'argent (AgI) formé est égale à :			
	<input type="checkbox"/> $m_{\text{AgI}} = 1,5 \text{ g}$	<input type="checkbox"/> $m_{\text{AgI}} = 9,4 \text{ g}$	<input type="checkbox"/> $m_{\text{AgI}} = 2,35 \text{ g}$	<input type="checkbox"/> $m_{\text{AgI}} = 0,59 \text{ g}$
XII	Un mélange d'acide méthanoïque HCO_2H , d'ions méthanoate HCO_2^- , d'acide nitreux HNO_2 et d'ions nitrite NO_2^- , est susceptible d'évoluer suivant la réaction d'équation bilan :			
	$\text{HNO}_2 + \text{HCO}_2^- \rightleftharpoons \text{NO}_2^- + \text{HCO}_2\text{H}$			
	On donne $\text{pK}_A(\text{HCO}_2\text{H}/\text{HCO}_2^-) = \text{pK}_{A1} = 3,8$; $\text{pK}_A(\text{HNO}_2/\text{NO}_2^-) = \text{pK}_{A2} = 3,2$; $K_e = 10^{-14}$. La constante K de l'équilibre s'écrit :			
	<input type="checkbox"/> $K = \frac{K_{A2}}{K_{A1}}$	<input type="checkbox"/> $K = K_{A1} \cdot K_{A2}$	<input type="checkbox"/> $K = \frac{K_{A1}}{K_{A2}}$	<input type="checkbox"/> $K = \frac{K_e}{K_{A1} \cdot K_{A2}}$
La valeur numérique de K est :				
<input type="checkbox"/> $K = 4,00$	<input type="checkbox"/> $K = 0,25$	<input type="checkbox"/> $K = 12$	<input type="checkbox"/> $K = 10^7$	

FILIERE "SVT"	EPREUVE RATTRAPAGE : "CHIMIE GENERALE"	Durée : 1h30
NOM :		3 CNE :
PRENOM :		

*CLJB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Veillez Cocher les bonnes réponses :

I	Déterminer les quadruplets (n,l,m,s) des électrons de valence de l'atome de carbone (Z = 6) :			
	<input type="checkbox"/> (2,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (2,0,0, $-\frac{1}{2}$) ; (2,1,-1, $\frac{1}{2}$) ; (2,1,0, $\frac{1}{2}$)		<input type="checkbox"/> (1,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (1,1,0, $\frac{1}{2}$) ; (2,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (2,1,0, $\frac{1}{2}$)	
	<input type="checkbox"/> (1,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (1,0,0, $-\frac{1}{2}$) ; (2,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (2,0,0, $-\frac{1}{2}$)		<input type="checkbox"/> (2,0,0, $\frac{1}{2}$) ; (2,0,0, $-\frac{1}{2}$) ; (2,1,1, $\frac{1}{2}$) ; (2,1,1, $-\frac{1}{2}$)	
II	Quelle est la valeur du nombre quantique (l) pour l'orbitale atomique 4s ?			
	<input type="checkbox"/> l = 3	<input type="checkbox"/> l = 2	<input type="checkbox"/> l = 1	<input type="checkbox"/> l = 0
III	Combien d'orbitales atomiques trouve-t-on dans le niveau n = 3 ?			
	<input type="checkbox"/> 1	<input type="checkbox"/> 4	<input type="checkbox"/> 6	<input type="checkbox"/> 9
IV	L'ion qui ne possède aucun électron célibataire dans son état fondamental est le :			
	<input type="checkbox"/> ${}_{25}^{55}\text{Mn}^{3+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{30}^{65}\text{Zn}^{2+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{26}^{56}\text{Fe}^{3+}$	<input type="checkbox"/> ${}_{28}^{59}\text{Ni}^{2+}$
V	Laquelle de ces configurations électroniques décrit un atome dans son état excité ?			
	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^1$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	<input type="checkbox"/> $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^5 6s^1$	
VI	L'énergie d'ionisation de l'atome d'hydrogène dans l'état excité 2p est égale à :			
	<input type="checkbox"/> EI = 0,54 ev	<input type="checkbox"/> EI = 0,85 ev	<input type="checkbox"/> EI = 1,51 ev	<input type="checkbox"/> EI = 3,4 ev
VII	L'ordre d'énergie d'ionisation croissante pour les atomes de ${}_{10}\text{Ne}$, ${}_{7}\text{N}$, ${}_{15}\text{P}$ et ${}_{11}\text{Na}$ est :			
	<input type="checkbox"/> ${}_{11}\text{Na} < {}_{7}\text{N} < {}_{15}\text{P} < {}_{10}\text{Ne}$		<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{10}\text{Ne} < {}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P}$	
	<input type="checkbox"/> ${}_{11}\text{Na} < {}_{15}\text{P} < {}_{7}\text{N} < {}_{10}\text{Ne}$		<input type="checkbox"/> ${}_{7}\text{N} < {}_{11}\text{Na} < {}_{10}\text{Ne} < {}_{15}\text{P}$	
VIII	Avec ${}_{7}\text{N}$ et ${}_{8}\text{O}$, donner la représentation de Lewis et de Gillespie de la molécule NO_3^- : (L'atome central est N)			
		Représentation de Lewis	Représentation de Gillespie	
	NO_3^-			

IX	Quelle est l'hybridation de l'atome de carbone dans les molécules CO_2 et H_2CO ? (${}_8\text{O}$, ${}_6\text{C}$)			
	CO_2	<input type="checkbox"/> sp	<input type="checkbox"/> sp^2	<input type="checkbox"/> sp^3
	H_2CO	<input type="checkbox"/> sp	<input type="checkbox"/> sp^2	<input type="checkbox"/> sp^3
X	Equilibrer l'équation bilan de la réaction suivante :			
	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{Br}^- \rightarrow \text{Cr}^{3+} + \text{Br}_2 \quad (\text{Milieu acide})$			
XI	<p>Dans un bécher contenant un volume $V = 250$ ml d'eau pure, on introduit 1,5 g de chlorure d'argent AgCl, solide ionique blanc de constante de solubilité $\text{pK}_{\text{s}1} = 9,7$. On donne $M(\text{Cl}) = 35,5 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$; $M(\text{Ag}) = 108 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$. Le nombre de moles d'ions Cl^- à l'équilibre est :</p>			
	<input type="checkbox"/> $n_{\text{Cl}^-} = 1,41 \cdot 10^{-5} \text{ mol}$	<input type="checkbox"/> $n_{\text{Cl}^-} = 3,53 \cdot 10^{-6} \text{ mol}$	<input type="checkbox"/> $n_{\text{Cl}^-} = 4,99 \cdot 10^{-11} \text{ mol}$	<input type="checkbox"/> $n_{\text{Cl}^-} = 2,00 \cdot 10^{-10} \text{ mol}$
	<p>On ajoute à cette première solution 250 ml d'une solution d'iodure de potassium (K^+, I^-) de concentration $C = 10^{-2} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$. Il se forme un précipité jaune d'iodure d'argent AgI, solide ionique de constante de solubilité $\text{pK}_{\text{s}2} = 16,2$. L'équation bilan de la réaction est : $\text{AgCl} + \text{I}^- \rightleftharpoons \text{AgI} + \text{Cl}^-$ La constante de cet équilibre vaut :</p>			
	<input type="checkbox"/> $K = 1,26 \cdot 10^{-26}$	<input type="checkbox"/> $K = 3,16 \cdot 10^6$	<input type="checkbox"/> $K = 3,16 \cdot 10^{-7}$	<input type="checkbox"/> $K = 7,94 \cdot 10^{25}$
	<p>On donne la masse atomique molaire de l'iode : $M(\text{I}) = 127 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ La masse de précipité d'iodure d'argent (AgI) formé est égale à :</p>			
	<input type="checkbox"/> $m_{\text{AgI}} = 2,35 \text{ g}$	<input type="checkbox"/> $m_{\text{AgI}} = 1,5 \text{ g}$	<input type="checkbox"/> $m_{\text{AgI}} = 9,4 \text{ g}$	<input type="checkbox"/> $m_{\text{AgI}} = 0,59 \text{ g}$
<p>La concentration finale en ions Ag^+ est $[\text{Ag}^+]_{\text{fin}}$ égale à :</p>				
<input type="checkbox"/> $7,1 \cdot 10^{-6} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$	<input type="checkbox"/> $4 \cdot 10^{-8} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$	<input type="checkbox"/> $2 \cdot 10^{-8} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$	<input type="checkbox"/> $1,4 \cdot 10^{-5} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$	
XII	<p>Un mélange d'acide méthanoïque HCO_2H, d'ions méthanoate HCO_2^-, d'acide nitreux HNO_2 et d'ions nitrite NO_2^-, est susceptible d'évoluer suivant la réaction d'équation bilan :</p>			
	$\text{HNO}_2 + \text{HCO}_2^- \rightleftharpoons \text{NO}_2^- + \text{HCO}_2\text{H}$			
	<p>On donne $\text{pK}_{\text{A}}(\text{HCO}_2\text{H}/\text{HCO}_2^-) = \text{pK}_{\text{A}1} = 3,8$; $\text{pK}_{\text{A}}(\text{HNO}_2/\text{NO}_2^-) = \text{pK}_{\text{A}2} = 3,2$; $K_{\text{e}} = 10^{-14}$. La constante K de l'équilibre s'écrit :</p>			
	<input type="checkbox"/> $K = \frac{K_{\text{A}1}}{K_{\text{A}2}}$	<input type="checkbox"/> $K = \frac{K_{\text{A}2}}{K_{\text{A}1}}$	<input type="checkbox"/> $K = K_{\text{A}1} \cdot K_{\text{A}2}$	<input type="checkbox"/> $K = \frac{K_{\text{e}}}{K_{\text{A}1} \cdot K_{\text{A}2}}$
<p>La valeur numérique de K est :</p>				
<input type="checkbox"/> $K = 12$	<input type="checkbox"/> $K = 4,0$	<input type="checkbox"/> $K = 0,25$	<input type="checkbox"/> $K = 10^7$	

Examen de Reproduction – Embryologie (Durée : 1H30)

Parmi les propositions suivantes, pour chaque question, souligner celle (s) qui est (sont) exacte (s) :

1- Le bourgeonnement

- Un mode de reproduction asexuée
- Les cellules filles restent associées à la cellule mère : bourgeon de dissémination
- Les cellules filles sont génétiquement différentes de la cellule mère

2- La reproduction asexuée

- Permet d'avoir des individus identiques à leurs parents
- Se fait grâce à la réplication de l'ADN
- Fait intervenir des cellules spécialisées

3- La reconnaissance spécifique

- S'effectue entre la zone pellucide et la membrane plasmique du spermatozoïde
- Le spermatozoïde et l'ovocyte se reconnaissent comme incompatibles
- Existe chez la plupart des animaux marins

4- La méiose

- Composée de deux phases de réplication, chacune suivie par une phase de division
- Permet le brassage de l'information génétique
- Comprend la division réductionnelle, et la division équationnelle

5- Chez l'homme

- La spermiogénèse permet la différenciation du spermatozoïde à partir du spermatocyte II
- La sécrétion hormonale par le testicule commence à partir de la puberté
- La spermatogénèse permet la formation de spermatozoïdes génotypiquement différents

6- L'ovogenèse chez la femme

- Aboutit à la production d'un gamète femelle ayant achevé la méiose
- Se déroule dans la zone médullaire de l'ovaire adulte
- Débute à la naissance et s'achève à la ménopause

7- Chez la femme

- L'ovaire fœtal présente des follicules en phase de maturation
- La maturation folliculaire intervient au début du cycle menstruel
- Les hormones sexuelles sont sécrétées par les follicules dans l'ovaire fœtal

8- Chez l'homme

- La gonade a pour seule fonction la production de gamètes
- La méiose permet d'obtenir quatre cellules haploïdes à partir d'une cellule diploïde
- la spermiogénèse permet d'avoir des cellules différenciées

9- La fécondation

- Permet le rétablissement de la diploïdie
- Indispensable pour le mode de reproduction asexué
- Empêche le brassage génétique

CLJB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

10- L'œuf

- C'est une cellule diploïde différenciée
- Est le premier stade de la vie
- Est le résultat de la fécondation de deux cellules diploïdes

11- L'œuf hétérolécithe

- Le vitellus est réparti de façon inégale
- La segmentation est totale subégale
- La segmentation est totale radiaire inégale

12- L'œuf méroblastique

- Très riche en vitellus
- Les plans de segmentation sont souvent radiaires
- La segmentation peut être totale superficielle

13- La morula

- Une sphère de cellules différenciées
- Les cellules sont séparées par un blastocœle central
- La fin de la segmentation

14- La segmentation

- Peut-être partielle discoïdale
- Le début du développement de l'œuf
- Concerne tout l'œuf centrolécithe

15- Dans l'œuf de l'Oursin

- Le vitellus est en très grande quantité au PV
- Le blastocœle est central au stade morula
- Les plans de segmentation sont radiaires

16- L'œuf des Amphibiens

- Est méroblastique
- Le vitellus est réparti de façon inégale
- Le blastocœle est central

17- L'œuf centrolécithe

- La segmentation est partielle superficielle
- Le noyau périphérique se divise plusieurs fois
- Le cytoplasme est central

18- les mouvements morphogénétiques de recouvrement

- Se font du pôle animal vers le pôle végétatif dans les œufs méroblastiques
- Permettent la mise en place des feuilletts germinatifs
- Interviennent au moment de la gastrulation de l'œuf hétérolécithe

19- Les mouvements d'Epibolie

- Le repliement d'un feuillet cellulaire du pôle végétatif dans le blastocœle
- Interviennent lorsque le blastocœle est trop volumineux
- Le feuillet cellulaire du pôle animal se déplace en surface en direction du pôle végétatif

20- l'origine du mésoderme chez l'oursin

- L'inflexion du pôle végétatif
- Les territoires présomptifs Vég2 et Vég3
- Les cellules du mésenchyme primaire et du mésenchyme secondaire

+CLJB NAJAH
 UCD, FS. ELJADIDA
 LE PRÉSIDENT

Examen du Module de Géologie Générale
 Session Normale Filière SVT - Durée 1h30

Nom.....Prénom.....N° Examen.....Salle.....

Veillez répondre sur les feuilles d'examen en encerclant la réponse juste ou dans l'espace correspondant.

1/ Le patrimoine géologique ou géopatrimoine est : (0,25 pt)

- a - Un sous-ensemble du patrimoine naturel qui regroupe l'ensemble des sites archéologiques ;
- b - Un sous-ensemble du patrimoine naturel qui regroupe l'ensemble des sites écologiques à savoir les forêts et les zones humides ;
- c - Un sous-ensemble du patrimoine naturel qui regroupe l'ensemble des sites naturels d'intérêts géologiques et les collections et autres objets géologiques ;
- d - Un sous-ensemble du patrimoine naturel qui regroupe l'ensemble des sites culturels.

2/ L'échelle des temps géologiques est subdivisée en unités chronostratigraphiques et géochronologiques. Ces dernières utilisent différents termes qui sont équivalents. Compléter le tableau suivant : (1 pt)

Unités chronostratigraphiques	Unités géochronologiques
Eonothèmes
Erathèmes
Périodes
Séries

3/ Quel est l'âge absolu de la limite Paléozoïque/Mésozoïque : (0,25 pt)

- a - 350 Ma
- b - 252.2 Ma
- c - 245 Ma
- d - 200 Ma

4/ L'équivalent de l'orogénèse Pan-Africaine en Amérique du Nord est: (0,25 pt)

- a - l'orogénèse Cadomienne ;
- b - l'orogénèse Beardmorienne ;
- c - l'orogénèse Avalonienne ;
- d - l'orogénèse Adelaïdienne.

5/ L'Anti-Atlas marocain est essentiellement composé par des formations d'âges: (0,5 pt)

- a - Paléoprotérozoïque, Mésoptérozoïque et Néoprotérozoïque ;
- b - Paléoprotérozoïque
- c - Paléoprotérozoïque et Néoprotérozoïque ;
- d - Mésoptérozoïque et Néoprotérozoïque

6/ Le Mésozoïque est marqué par: (0,25 pt)

- a - la présence des dinosaures et par deux cycles orogéniques, le Calédonien et l'Hercynien ;
- b - la présence des dinosaures et par deux cycles orogéniques, l'Eburnéen et l'Hercynien ;
- c - la présence des dinosaures et un cycle orogénique, l'Alpin ;
- d - la présence des dinosaures et par deux cycles orogéniques, l'Alpin et le Calédonien.

7/ Le zircon de Jack Hills est un minéral qui a permis d'avoir les informations suivantes sur l'Hadéen, période mal connue de l'histoire de notre planète : (0,5 pt)

- a - Présence des TTG et des Komatiites ;
- b - Présence des komatiites et de l'eau sous son état liquide ;
- c - Présence d'une croûte continentale et de l'eau sous son état liquide ;
- d - Présence d'une croûte continentale et l'apparition des premières traces de la vie sur notre planète.

8/ La disparition des BIF après l'Archéen est liée à : (0,5 pt)

- a - la diminution de la température de notre planète ;
- b - la richesse en fer des milieux de dépôt et la présence de l'oxygène produit par les cyanobactéries ;
- c - l'augmentation du taux d'oxygène dans l'atmosphère ;
- d - l'augmentation de la pression sur notre planète.

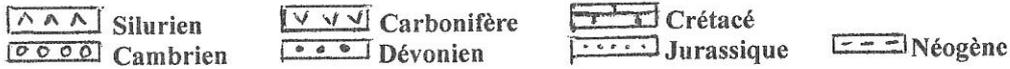
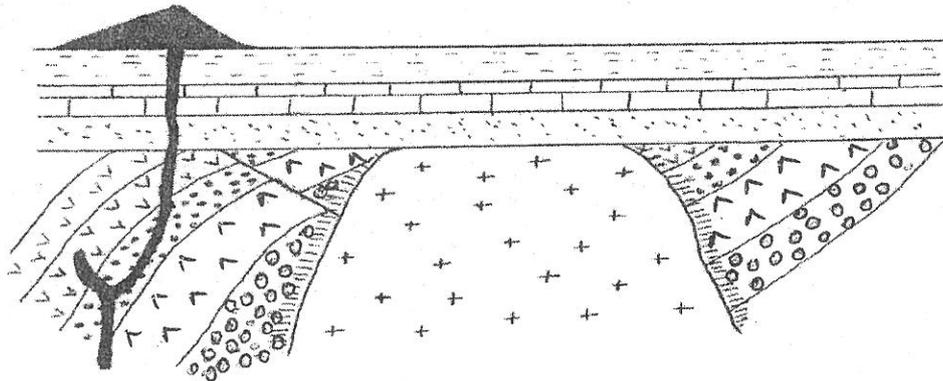
9/ Après l'Archéen, la formation de la croûte continentale et son accréation se fait : (0,25 pt)

- a - dans les zones de divergence des plaques lithosphériques ; c - dans les zones de subduction ;
 b - dans les domaines intraplaques ; d - le long des rides médio-océaniques.

10/ Citez les noms des cratons et des boucliers archéens qui affleurent sur le continent Africain: (1,25 pts)

- a -
 b -
 c -
 d -
 e -

Figure 1



11/ Reconstituer l'histoire géologique de la région représentée dans la figure 1 (5 pts)

- a -
 b -
 c -
 d -
 e -
 f -
 g -
 h -
 i -
 j -
 k -

12/ Quelles sont les lacunes stratigraphiques dans l'histoire géologique de la figure 1 ? (0.75 pt)

-

13/ Quel est l'âge de la faille dans la figure 1 ? (0.5pts)

-

14/ Citez les ères pendant lesquelles l'histoire géologique de la figure 1 s'est déroulée : (0.75 pt)

-

15/ Quelle(s) est (sont) l'(les) orogénèse(s) responsable(s) de ces événements dans la figure 1 ? (0.75 pt)

-

16/ Quels sont les âges des corps magmatiques de la figure 1 ? (0.5 pt)

-

17/ Quels sont les principes de stratigraphie utilisés pour reconstituer l'histoire géologique de la région de la figure 1 : (0.75 pt)

18/ Lister dans un ordre chronologique 10 événements paléontologiques majeurs qui ont marqué l'évolution de la vie sur notre planète : (2,5 pts)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

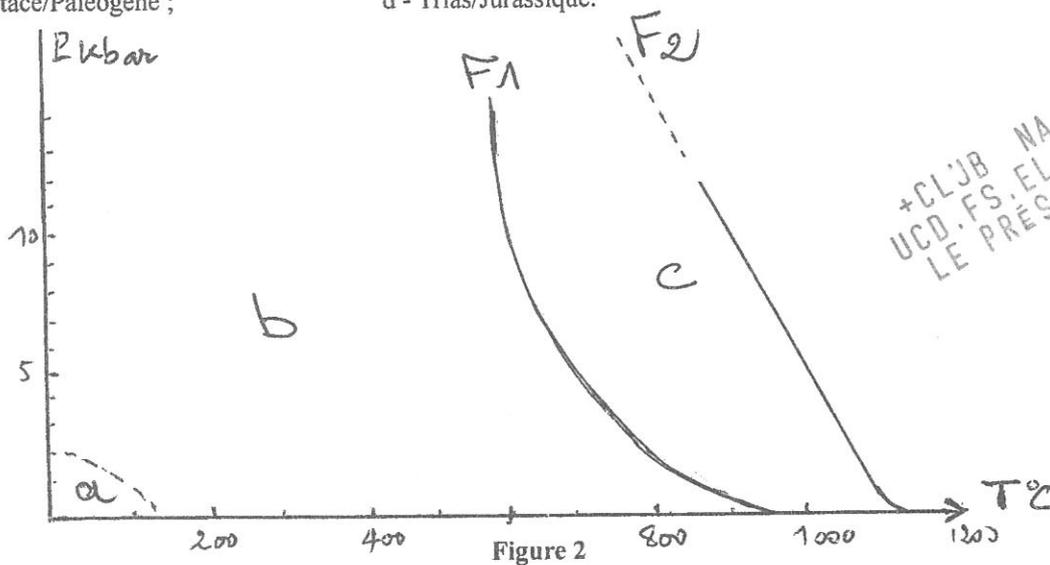
.....

.....

.....

19/ L'évolution de la vie sur notre planète a connu 5 extinctions majeures dont la plus sévère est : (0,25 pt)

- a - Ordovicien/Silurien ;
- b - Crétacé/Paléogène ;
- c - Permien/Trias ;
- d - Trias/Jurassique.



20/ Que représente la figure 2? (0,5 pt)

.....

.....

21/ Dans la figure 2, que représentent les domaines suivants : (1,25 pts)

- a /
- b /
- c /
- F1 /
- F2 /

22/ Définir le phénomène qui a eu lieu dans le domaine 1 la figure 2 (0,5 pt)

.....

.....

23/ Définir le phénomène qui a eu lieu dans le domaine 2 la figure 2 (0,5 pt)

.....

.....

24/ Donner le nom de la roche qui caractérise la limite F1 la figure 2 (0,25 pt)

.....

.....

25/ Quelle est l'origine de la croûte continentale pendant l'archéen ? (0,25 pt)

.....

.....

EPREUVE DE MATHÉMATIQUES

DURÉE : 1h 30mn

Exercice n° 1 :

Soit $f: [a; b] \rightarrow \mathbb{R}$, continue sur $[a; b]$, dérivable sur $]a; b[$.

En appliquant le théorème de Rolle à la fonction $F: [a; b] \rightarrow \mathbb{R}$ définie par :

$$F(x) = f(x) - \frac{f(b) - f(a)}{b - a}(x - a)$$

Montrer qu'il existe $c \in]a; b[$ tel que

$$f'(c) = \frac{f(b) - f(a)}{b - a}$$

Exercice n° 2 :

A. f et g sont deux fonctions définies sur $]0; +\infty[$ par :

$$f(x) = \ln(x + 1) - x \text{ et } g(x) = \ln(x + 1) - x + \frac{x^2}{2}$$

1- Calculer la fonction dérivée $f'(x)$ et la fonction dérivée $g'(x)$.

2- En déduire que, pour tout x de $]0; +\infty[$,

$$x - \frac{x^2}{2} \leq \ln(1 + x) \leq x \quad [1]$$

B. La suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}^*}$ est définie pour tout n de \mathbb{N}^* par :

$$u_1 = \frac{3}{2} \text{ et } u_{n+1} = u_n \left(1 + \frac{1}{2^{n+1}}\right)$$

1- Démontrer par récurrence que pour tout n de \mathbb{N}^* $u_n > 0$

2- Démontrer par récurrence que pour tout n de \mathbb{N}^*

$$\ln(u_n) = \ln\left(1 + \frac{1}{2}\right) + \ln\left(1 + \frac{1}{2^2}\right) + \dots + \ln\left(1 + \frac{1}{2^n}\right)$$

3- On pose, que pour tout n de \mathbb{N}^* :

$$S_n = \frac{1}{2} + \frac{1}{2^2} + \dots + \frac{1}{2^n} \quad \text{et} \quad T_n = \frac{1}{4} + \frac{1}{4^2} + \dots + \frac{1}{4^n}$$

a) A l'aide de [1] démontrer que pour tout n de \mathbb{N}^* :

$$S_n - \frac{1}{2}T_n \leq \ln(u_n) \leq S_n$$

b) Calculer S_n et T_n en fonction de n , et en déduire $\lim_{n \rightarrow +\infty} S_n$ et $\lim_{n \rightarrow +\infty} T_n$

c) Démontrer que la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}^*}$ est strictement croissante.

d) En déduire que la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}^*}$ est convergente. On note l sa limite.

e) Donner un encadrement de l .

Exercice n° 3 :

1- φ est la fonction définie sur $]0; +\infty[$ par $\varphi(x) = x + \ln(x)$.

a) Démontrer en utilisant le théorème des valeurs intermédiaires, que l'équation $\varphi(x) = 0$ admet une solution unique α sur l'intervalle $\left] \frac{1}{2}; 1 \right[$

b) Donner le signe de $\varphi(x)$ sur l'intervalle $]0; 1]$.

2- g est la fonction définie sur $]0; +\infty[$ par $g(x) = \frac{4x - \ln(x)}{5}$

a) Calculer $g(x) - x$.

b) En déduire que l'équation $g(x) = x$ admet une solution unique sur l'intervalle $\left] \frac{1}{2}; 1 \right[$

UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

EXAMEN DE BIOLOGIE CELLULAIRE
SVI₁-STU₁ (2016-2017) (Durée: 1h 30 min)

Nom:

N° d'examen:

Prénom:

Local:

AUCUNE RATURE NE SERA ACCEPTEE

I-Entourer la (les) lettre(s) correspondant à la (aux) proposition(s) exacte(s)

1- Le microscope électronique à transmission:

- a - A un pouvoir de résolution de l'ordre du nanomètre.
- b - A un pouvoir de résolution de l'ordre du micromètre.
- c - A un pouvoir de résolution de l'ordre du millimètre.

2- La centrifugation différentielle permet la séparation de différents composants par:

- a- De nombreuses centrifugations à des vitesses croissantes et à des durées décroissantes.
- b- De nombreuses centrifugations à des durées croissantes et à des vitesses décroissantes.
- c- De nombreuses centrifugations à des durées et à des vitesses croissantes.

3- L'homogénat cellulaire:

- a - Peut être obtenu par broyage mécanique de coupes cellulaires
- b - Correspond à une suspension d'organites et de débris cellulaires.
- c - Peut être obtenu par traitement des cellules par choc osmotique.

4- Un élément radioactif:

- a - Est un élément chimique dont le nombre des neutrons diffère de celui de son isotope stable.
- b - Est un élément chimique dont le nombre des protons diffère de celui de son isotope stable.
- c - Est un élément chimique dont le nombre des électrons diffère de celui de son isotope stable.

5- Une cellule procaryote:

- a - Peut être autotrophe ou hétérotrophe.
- b - Correspond à l'organisation cellulaire la plus simple comme celles des bactéries et des virus.
- c - Comprend dans sa membrane plasmique les protéines responsables de la synthèse d'ATP.

6- Une cellule eucaryote:

- a - Peut contenir des plastides et assurer dans ce cas la photosynthèse.
- b - Contient toujours dans sa membrane plasmique différents lipides dont le cholestérol.
- c - Comprend un cytosquelette formé de microfilaments, de filaments intermédiaires et des microtubules.

7- L'analyse élémentaire:

- a - Permet de donner des renseignements sur la composition chimique des cellules.
- b - Renseigne sur la nature des groupes chimiques des cellules.
- c - Nécessite l'utilisation de méthodes physiques pour sa réalisation.

8- Dans un organisme vivant, l'eau peut subir une diminution sans conséquences:

- a - S'il s'agit d'eau de dilution.
- b - S'il s'agit d'eau d'imbibition.
- c - S'il s'agit d'eau de constitution.

9- Les glucides sont des composés organiques possédant:

- a - Autant d'atomes de carbone que de molécules d'oxygène.
- b - Autant d'atomes de carbone que de molécules d'eau.
- c - Autant d'atomes de d'hydrogène que de molécules d'oxygène.

10- Les oses sont les monomères glucidiques:

- a - Pouvant subir des réactions d'oxydoréduction.
- b - Sont facilement hydrolysables.
- c - Entrant uniquement dans la composition des holosides.

+CLJB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

11- Les lipides sont des composés organiques qui résultent de:

- a - L'estérification d'acide gras et d'alcools avec production d'eau.
- b - L'estérification d'acide gras et d'alcools avec utilisation d'eau.
- c - L'estérification d'acide gras et d'alcools avec production d'oxygène.

12- La classification des lipides simples se base sur:

- a - La nature de l'alcool estérifié par un acide gras.
- b - La nature de l'acide gras qui estérifie l'alcool.
- c - Le nombre d'atomes de carbone de l'acide gras qui estérifie l'alcool.

13- Les protides sont des composés organiques qui peuvent comprendre:

- a - Du carbone, de l'hydrogène, de l'oxygène et de l'azote.
- b - Du carbone, de l'hydrogène, de l'oxygène, de l'azote et du soufre.
- c - Du carbone, de l'hydrogène, de l'oxygène, de l'azote et du phosphore.

14- Les acides aminés:

- a - Peuvent être essentiels et donc synthétisés par les cellules vivantes.
- b - Peuvent être non essentiels et donc synthétisés par les cellules vivantes.
- c - Peuvent être non essentiels et donc non indispensables aux cellules vivantes.

15- Un nucléotide:

- a - Comprend un sucre, une base azotée et un acide phosphorique et constitue l'unité de base de l'ADN.
- b - Comprend un sucre, une base azotée et un acide phosphorique et constitue l'unité de base de l'ARN.
- c - Peut entrer dans la composition de molécules autres que l'ADN ou l'ARN.

16- Les ARN:

- a - Sont des polymères de ribonucléotides.
- b - Sont des polymères de désoxyribonucléotides.
- c - Sont des polymères de nucléotides.

17- La membrane plasmique:

- a - Constitue une barrière sélective.
- b - Joue un rôle dans la reconnaissance intercellulaire.
- c - Comprend une bicouche lipidique entourée par des protéines et des glucides.

18- La fluidité membranaire augmente avec:

- a - L'augmentation de la longueur des chaînes d'acides gras.
- b - L'augmentation du nombre des liaisons insaturées d'acides gras.
- c - La diminution de la quantité de cholestérol.

19- Les protéines membranaires:

- a - Ont la même masse que celle des lipides membranaires.
- b - Sont dites périphériques si elles se lient aux régions hydrophobes des lipides.
- c - Sont amphiphiles.

20- Les protéines porteuses:

- a - Peuvent transporter un seul soluté dans le sens du gradient de concentration.
- b - Peuvent transporter un seul soluté dans le sens contraire du gradient électrochimique.
- c - Sont des protéines de types intrinsèques.

21- Les lipides membranaires:

- a - Sont composés de phospholipides et de cholestérol.
- b - Sont identiques dans les deux monocouches lipidiques membranaires.
- c - Sont des molécules amphiphiles.

22- La diffusion facilitée:

- a - Peut se faire contre le gradient électrochimique.
- b - Concerne toutes les molécules hydrophiles.
- c - Peut se faire à l'aide de protéines porteuses.

Nom:

N° d'examen:

Prénom:

Local:

23- Le transport actif:

- a - Nécessite toujours l'hydrolyse de l'ATP.
- b - Nécessite toujours l'intervention de protéines porteuses.
- c - Se fait toujours du milieu hypertonique vers le milieu hypotonique.

24- Le hyaloplasme:

- a - Comprend les ribosomes et des organites cellulaires.
- b - Est composé principalement d'eau.
- c - Est le lieu du déroulement de nombreuses réactions du métabolisme cellulaire.

25- Les microtubules:

- a - Sont à l'origine de mouvements qui nécessitent l'hydrolyse de l'ATP.
- b - Sont impliqués dans la contraction musculaire.
- c - Assurent les mouvements des vésicules comme celles d'endocytose.

26- Lors de la dégradation d'un glucose, l'étape métabolique qui produit le plus d'ATP est:

- a - Le cycle de Krebs.
- b - La glycolyse.
- c - La phosphorylation oxydative.

27- La membrane mitochondriale externe:

- a - Permet le transport de diverses substances grâce aux porines spécifiques.
- b - Possède une surface identique à celle de la membrane mitochondriale interne.
- c - Est composée, en masse, de 50% de protéines et 50% de lipides.

28- La matrice mitochondriale:

- a - Est le lieu de la transformation du pyruvate en acétyl-CoA.
- b - Renferme parmi ses composants de l'ADN, de l'ARNm et de l'ARNt.
- c - Renferme des ribosomes qui permettent la synthèse de 10% des protéines cellulaires.

29- Le chloroplaste:

- a - Est un organite spécifique de toutes les cellules végétales.
- b - Est le seul organite capable de produire simultanément des glucides et de l'ATP.
- c - Peut dériver d'un proplaste ou d'un étioplaste.

30- Le réticulum endoplasmique lisse:

- a - Assure la synthèse des phospholipides et du cholestérol.
- b - Intervient dans la détoxification cellulaire.
- c - Intervient dans le recyclage de la matière organique.

31- Le dictyosome:

- a - Possède une région cis située vers la membrane plasmique.
- b - Possède une région trans d'où se détachent les vésicules de sécrétion.
- c - Possède une région médiane qui assure le transit des molécules de la face trans à la face cis.

32- Le nucléosome:

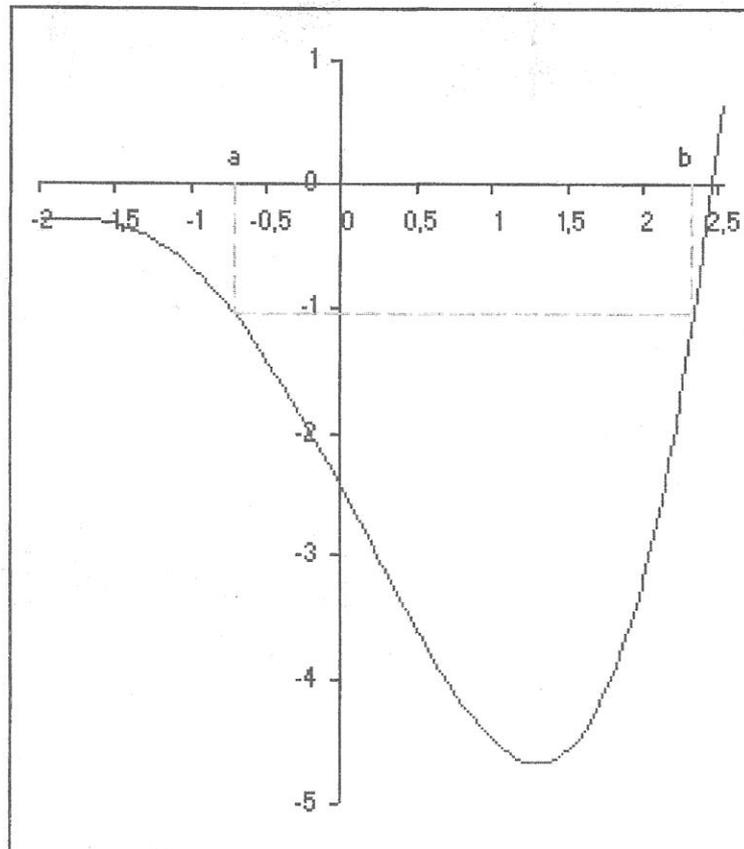
- a - Constitue l'unité de base d'une fibre chromatinienne pendant la mitose.
- b - Comprend de l'ADN et cinq types d'histones.
- c - Est composé de 200 paires de bases azotées et de 8 histones.

+CLJB NAJAH
UCD.FS. ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

EPREUVE DE MATHÉMATIQUES
RATTRAPAGE
DURÉE : 1h 30mn

Exercice n° 1 : (5 points)

- 1) Citer le théorème de Rolle.
- 2) La fonction f dont le graphe est représenté ci-dessous vérifie-elle les hypothèses du théorème de Rolle dans l'intervalle $[a; b]$
- 3) Indiquer sur le graphe ci-dessous, le point de la courbe, entre a et b , où $f'(x)=0$. Tracer la droite tangente à la courbe en ce point.



Exercice 2 : (13 points)

A- Soit la fonction $f(x) = \sqrt{3x}$

- a) Donner le domaine de définition de f . (D_f)
- b) Calculer $f'(x)$
- c) Quelle est l'image de l'intervalle $[1; 3]$ par f ?

B- On considère la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ définie par $u_0 \in [1; 3]$ et pour tout entier naturel n , $u_{n+1} = \sqrt{3u_n}$

- a) Démontrer par récurrence que tous les termes de la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ appartiennent à l'intervalle $I = [1; 3]$
- b) Montrer que la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ est croissante.
- c) Démontrer que la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ est convergente, et calculer sa limite.

+CLJB MAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

C- Soit la suite $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$ définie par $v_n = 3 - u_n$

a) Vérifier que pour tout entier naturel n ,

$$v_{n+1} = \sqrt{3} \frac{3 - u_n}{\sqrt{u_n} + \sqrt{3}}$$

b) Démontrer que pour tout entier naturel n ,

$$v_{n+1} \leq \frac{\sqrt{3}}{1 + \sqrt{3}} v_n$$

c) Démontrer par récurrence, que pour tout entier naturel n ,

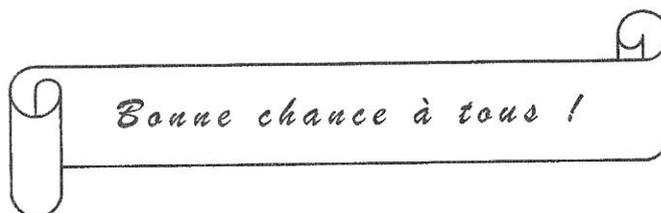
$$v_n \leq 2 \left(\frac{\sqrt{3}}{1 + \sqrt{3}} \right)^n$$

d) En déduire $\lim_{n \rightarrow +\infty} v_n$ et retrouver la $\lim_{n \rightarrow +\infty} u_n$

Exercice n° 3 : (2 points)

Montrer en utilisant Théorème des accroissements finis l'inégalité suivante :

$$\frac{1}{2\sqrt{b}} < \frac{\sqrt{b} - \sqrt{a}}{b - a} < \frac{1}{2\sqrt{a}} ; a \text{ et } b \text{ sont deux réels tel que : } 0 < a < b$$



FACULTE DES SCIENCES

Nom et Prénom :

EL JADIDA

CNE : Numéro d'examen :

Date de naissance :

Examen de Langue FrançaiseSemestre 1- Session de rattrapage 2016 /17. SMAI et SVT**Pourquoi la mer est-elle salée ?**

L'apparition du sel dans l'eau de mer remonte aux origines de la terre. L'air était alors irrespirable ou presque et l'activité volcanique était encore très intense. Les volcans rejetaient alors de nombreux gaz, soit dans l'atmosphère, soit directement dans l'eau de mer pour les volcans sous-marins. Ces gaz contiennent entre autre de la vapeur d'eau, du CO₂ (dioxyde de carbone) et d'autres composés de chlore et de soufre.

Lorsque la Terre à commencé à refroidir, l'eau contenue dans l'atmosphère s'est condensée. L'association entre la vapeur d'eau et le carbone ou le soufre est à l'origine de pluies acides qui, en tombant sur terre, érodent les roches. Ces pluies entraînent avec elles les éléments ainsi dissous, dont des sels (association de cations et d'anions, éléments neutres sans charge). En ruisselant, les eaux de pluies se sont déversées dans les océans et les mers, les salant au passage.

Un autre élément entre alors en jeu : l'évaporation. Ce phénomène permet à l'eau liquide de passer en vapeur d'eau, mais sans les éléments dissous. A la différence des rivières et fleuves, les océans et les mers sont plus stables et donc plus concernés par l'évaporation. Ainsi, plus l'eau s'évapore, plus la concentration en sels augmente. Cent millions d'années de pluies érodantes et d'évaporation ont fini par stabiliser le processus et établir un certain équilibre entre la quantité d'eau évaporée et l'eau apportée par les fleuves.

I- Compréhension.

1- De quel type de texte s'agit-il ? Justifiez votre réponse. 1pt

.....

.....

2- Répondez par vrai ou faux aux phrases suivantes. 2,5pts

	<u>Vrai</u>	<u>Faux</u>
- L'apparition du sel dans l'eau n'est pas un phénomène récent.		
- On pouvait à cette époque respirer facilement.		
- Les pluies acides sont dues à l'association entre la vapeur d'eau et le carbone et le soufre.		
- La pluie a un rôle très important dans la salinité des mers et des océans.		
- Les rivières et les fleuves sont plus concernés par l'évaporation que les océans et les mers.		

II- Langue et communication.

1- Réécrivez les phrases suivantes en nominalisant les mots soulignés. 2pts

- La Terre a refroidi. Cela a provoqué la condensation de l'eau contenue dans l'atmosphère.

-

CLJB NAJAH
 UCD.FS.ELJADIDA
 LE PRÉSIDENT

- Les océans sont plus stables. Cela a permis à l'eau de mer de s'évaporer.

.....
.....

2- Précisez le spécialiste des disciplines suivantes. 1,5pt

- Astronomie : ; Optique :
- Programmation :

3- La Terre tourne autour d'elle-même en 24h et autour du soleil en une année. Comment appelle-t-on les deux mouvements ? 1pt

- La terre tourne autour du soleil :
- La terre tourne autour d'elle-même :

4- Réécrivez les phrases suivantes à la forme passive ou active. 3pts

- Les pluies entraînent les éléments ainsi dissous.
.....
- Les volcans rejettent de nombreux gaz, soit dans l'atmosphère, soit directement dans l'eau de mer pour les volcans sous-marins.
.....
- Les résultats des recherches sur le cancer ont été publiés dans un journal scientifique.
.....

5- A quels temps sont conjugués les verbes soulignés dans le premier paragraphe et quelle est leur valeur ? 2pts

.....
.....
.....

6- Complétez le texte ci-dessous avec les pronoms relatifs appropriés. 3pts

J'habite une villej'aime et il y a beaucoup d'espaces verts. Il y a aussi un centre culturel propose des activités très variées. C'est un endroit on organise des spectacles les gens apprécient beaucoup. Ce lieu, les habitants sont très contents, est très utile pour la promotion de la culture.

7- Répondez aux questions en utilisant des pronoms personnels compléments. 2pts

- Tu es allé voir le match entre le DHJ et le RAJA ?
.....
- Oui,
- Tu as fait les exercices que je t'avais donnés ?
.....
- Non,
- Tu as présenté les résultats de tes recherches à ton professeur ?
.....
- Oui,

8- Conjuguez les verbes aux temps qui conviennent : imparfait, passé composé ou plus-que-parfait. 2pts

Le week-end dernier, Khadija (rester) chez elle. Elle (devoir) sortir avec des amies le vendredi soir, mais elle (décider)..... d'annuler cette soirée. Elle était fatiguée après une longue semaine de tests à l'université. Elle (avoir) plusieurs contrôles.

Examen de rattrapage : Embryologie-Histologie (durée 1H30)

Nom et prénom :

Parmi les propositions suivantes, pour chaque question, souligner celle (s) qui est (sont) exacte (s) :

1- La multiplication asexuée

- la capacité des organismes vivants de se multiplier seuls
- les nouveaux individus sont génétiquement identiques
- ne peut jamais alterner avec la reproduction sexuée

2- La mitose simple

- Un mode de reproduction des unicellulaires
- Une caryodière sans la cytodière
- Une division de la cellule en deux

3- La reproduction sexuée

- les individus qui en sont issus sont tous génétiquement uniques
- permet une grande variabilité intraspécifique
- est possible grâce à l'union de deux cellules somatiques à n Chr

4- A propos des gamètes de L'espèce humaine

- Ils doivent être haploïdes
- La taille des ovocytes et des spermatozoïdes est identique
- Le spermatozoïde est très riche en réserves nutritives nécessaires à la segmentation

5- la formation des spermatozoïdes

- La spermiogénèse est un processus de maturation des spermatides, et non pas de division.
- La spermatogénèse dure en moyenne 74 jours, commence à la naissance et se termine à la mort
- La spermatogénèse représente la fonction exocrine du testicule.

6- L'ovogenèse chez la femme

- est un processus continu
- se déroule dans la zone médullaire de l'ovaire
- débute à la puberté et s'achève à la ménopause

7- La méiose chez le mâle

- la première division permet d'avoir quatre spermatozoïdes à partir d'une cellule souche à 2N Chr
- est divisée en seulement 4 étapes : Prophase, métaphase, anaphase, télophase
- Composée de deux divisions, une première réductionnelle et une deuxième équationnelle

8- La fécondation

- Aboutit à une cellule diploïde totipotente
- L'ovocyte II à 2n Chr est fécondé par le spermatozoïde
- Permet la reprise de la deuxième division bloquée au stade métaphase II

9- La phase haploïde chez l'Homme :

- Un individu possède 46 chromosomes dans ses cellules somatiques et ses cellules sexuelles.
- Un individu possède 23 chromosomes dans ses cellules sexuelles et ses cellules somatiques.
- Un individu possède 23 chromosomes dans ses cellules sexuelles et 46 chromosomes dans ses cellules somatiques.

CLJB NAJAH
UCD, FS, EL JADIDA
LE PRÉSIDENT

10- A propos de la gamétogénèse

- Elle peut avoir lieu dans le testicule fœtal
- C'est un processus continu chez la femme
- Elle comprend la méiose et les étapes de la multiplication et de la différenciation

11- Les cellules de Sertoli

- Phagocytent les corps résiduels
- Sont indispensables à la spermiogénèse
- Permettent le développement des canaux de Müller

12- Le tractus génital mâle se développe

- A partir des canaux de Müller
- Avant le développement de la gonade mâle
- Grâce à la présence du gène SRY

13- Le sexe gonadique chez la femme

- Précède le sexe phénotypique
- Permet le développement du tractus génital chez la femme
- A l'origine de la synthèse et la sécrétion des hormones sexuelles adultes

14- Chez la femme

- Le stock d'ovocytes I est renouvelable jusqu'à la puberté
- L'ovocyte II s'entoure de plusieurs couches folliculaires et secrète l'œstradiol
- L'ovocyte I subit une seule phase de croissance à l'âge adulte

15- La morula des amphibiens

- Est plus grande que l'ovocyte d'origine
- Présente des cellules de taille égale
- les cellules sont plus nombreuses au pôle animal

16- les mouvements de convergences et d'extension

- Les cellules latérales convergent vers le plan médian
- Entraînent un allongement antéro-postérieur des territoires concernés
- Permettent la progression des mouvements d'Épibolie

17- l'endoderme chez l'oursin

- d'origine les territoires présomptifs Vég2 et Vég3
- d'origine les cellules du mésenchyme primaire et secondaire
- A l'origine de l'archentéron

18- La matrice extracellulaire chez l'oursin

- Structure formée à la surface de l'œuf
- Sert de support de migration cellulaire au niveau du blastocœle
- A l'origine des mouvements de convergences extensions

19- Compléter le texte suivant : Tous les ensembles tissulaires qui bordent la surface externe du corps et ses cavités intérieures sont appelés.....Ils sont tous constitués par Ils reposent par l'intermédiaire de sur une couche de tissu conjonctif sous-jacent. Leur classification fait appel à trois critères :.....

On peut ainsi distinguer les tissus suivants :.....

Examen du Module de Géologie Générale SVT1
 Examen de rattrapage (1h 30 mn)

Nom.....Prénom.....Salle.....N° Examen.....
 Veuillez répondre sur les feuilles d'examen en encerclant la réponse juste, ou en répondant dans l'espace de lignes correspondant.

1/ L'échelle des temps géologiques est subdivisée en plusieurs unités, les unités chronostratigraphique et géochronologique. Ces dernières utilisent différents termes qui sont équivalents. Compléter le tableau suivant (1,25 pts):

Unités chronostratigraphiques	Unités géochronologiques
.....	Eon
.....	Eres
Systèmes
Séries
Etages

2/ Le passage de l'ère Précambrien à l'ère Paléozoïque est marqué par (0,25 pt):

- a - La disparition des stromatolithes.
- b - L'apparition des êtres vivants à carapace ou à squelette.
- c - La diminution du taux d'oxygène dans l'atmosphère terrestre.
- d - La disparition des trilobites.

3/ Quel est l'âge absolu de la limite Précambrien/Paléozoïque (0,25 pt):

- a - 65 Ma
- b - 541 Ma
- c - 252 Ma
- d - 201 Ma

4/ La formation de la croûte océanique se fait (0,25 pt):

- a - dans une zone de distension.
- b - dans une zone de subduction.
- c - le long des rides médio-océaniques.
- d - dans les domaines intraplaques.

5/ L'origine du champ magnétique terrestre est (0,25 pt) :

- a - la croute
- b - la magnétite
- c - les cellules de convection
- d - le noyau et la rotation de la terre

6/ Le paroxysme de l'orogénèse éburnéenne est daté aux environs de (0,25 pt):

- a - 1100 Ma
- b - 670 Ma
- c - 250 Ma
- d - 2000 Ma

7/ La chaîne du Haut-Atlas au Maroc s'est structurée pendant (0,25 pt):

- a - les orogénèses Eburnéenne et Pan-Africaine ;
- b - les orogénèses Alpine et Calédonienne ;
- c - l'orogénèse Alpine ;
- d - l'orogénèse Hercynienne.

8/ Le phénomène responsable de la formation des chaînes de montagnes est (0,25 pt):

- a - l'orogénèse
- b - la morphogénèse
- c - la diagenèse
- d - le dépôt

9/ Citer, dans l'ordre chronologique, 6 événements tectono-métamorphiques majeurs qui ont marqués l'histoire géologique de notre planète (1,5 pts):

- a.....
- b.....

- c.....
- d.....
- e.....
- f.....

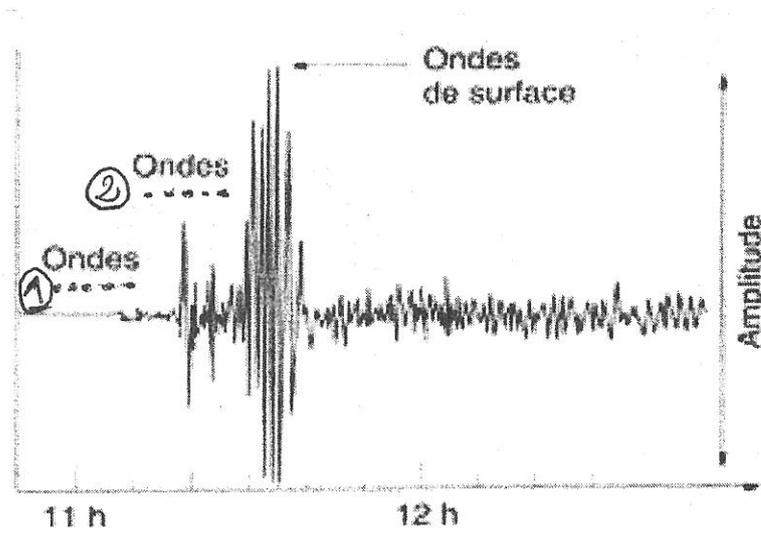


Figure 1

10/ Que représente la figure 1? (0,25pt)

-
-

11/ Légendez la figure 1 (0,75pt). A quoi servent 1 et 2? (0,25)

-
-

12/ Quelles sont les ondes sismiques responsables des destructions liées au tremblement de Terre? (0,25pt)

-

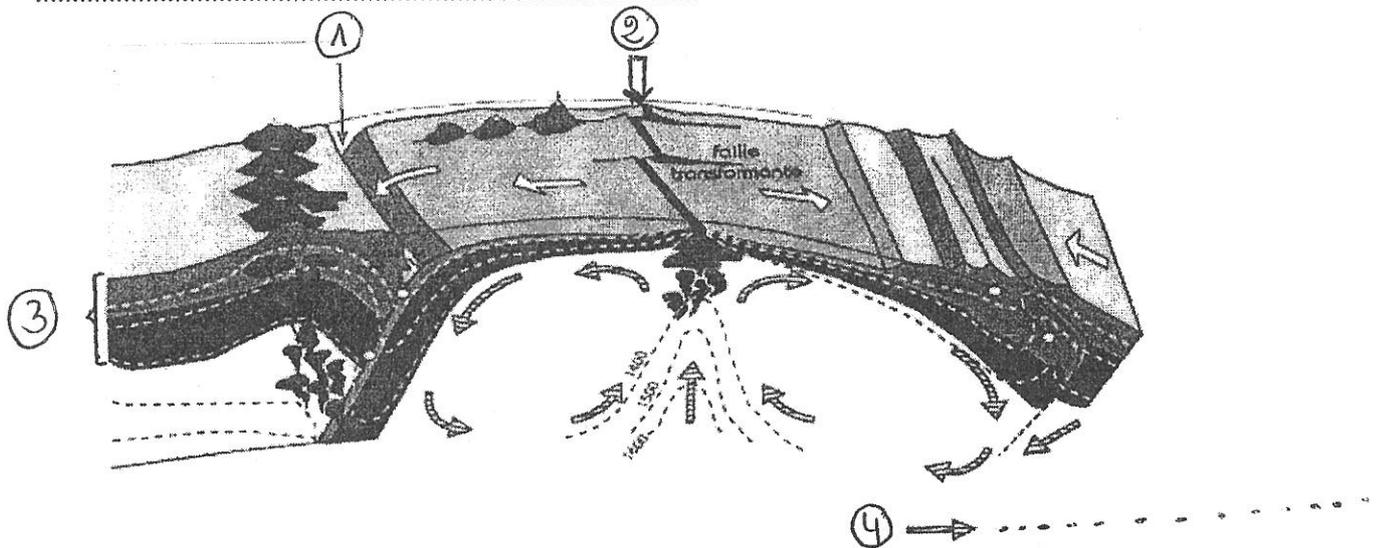


Figure 2

EXAMEN RATTRAPAGE DE BIOLOGIE CELLULAIRE
SVII-STU1 (2016-2017) (Durée: 1h 30 min)

Nom:.....

N° d'examen:.....

Prénom:

Local:.....

AUCUNE RATURE NE SERA ACCEPTEE

I-Entourer la (les) lettre(s) correspondant à la (aux) proposition(s) exacte(s) [16 points]

1- Dans les microscopes électroniques la source d'énergie est constituée:

- a - De protons
- b - D'électrons
- c - De photons.

2- La centrifugation en gradient de densité:

- a - Nécessite ou pas l'utilisation d'un gradient de densité.
- b - Permet de purifier des fractions obtenues par centrifugation différentielle.
- c - Aboutit à la formation plusieurs culots de densités différentes.

3- L'homogénat cellulaire:

- a - Comprend un milieu aqueux hypertonique par rapport au hyaloplasme.
- b - Peut être obtenu par centrifugation d'une suspension cellulaire.
- c - Peut être obtenu par broyage d'une suspension cellulaire.

4- Un élément radioactif:

- a - Est un élément chimique capable d'émettre des radiations après désintégration.
- b - Est un élément chimique stable qui se désintègre spontanément.
- c - Est un isotope instable possédant un nombre de protons et d'électrons différent de son isotope stable.

5- Une cellule procaryote:

- a - Peut, dans certains cas, produire de l'oxygène à partir de CO₂.
- b - Comprend parmi ses composants des ribosomes et des lysosomes.
- c - A un protoplasme comprenant le hyaloplasme et le noyau.

6- Une cellule eucaryote:

- a - Peut constituer à elle seule un être vivant.
- b - Peut être autotrophe ou hétérotrophe.
- c - Peut contenir dans son hyaloplasme des plasmides.

7- L'analyse immédiate:

- a - Permet de fournir des indications sur la composition chimique des cellules.
- b - Renseigne sur la nature des éléments chimiques des cellules.
- c - Nécessite l'utilisation de méthodes chimiques pour sa réalisation.

8- Dans un organisme vivant, la diminution d'eau entraîne la mort des cellules:

- a - S'il s'agit d'eau de dilution.
- b - S'il s'agit d'eau d'imbibition.
- c - S'il s'agit d'eau de constitution.

9- Les glucides sont classés en deux grandes familles comprenant:

- a - Les oses et les holosides.
- b - Les oses et les hétérosides.
- c - Les oses et les osides.

10- Les oses sont des polyalcools:

- a - Hydrophiles.
- b - Hydrophobes.
- c - Amphiphiles.

*CLJB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

11- Un lipide complexe peut comporter dans sa molécule:

- a - Un acide gras, un alcool et un acide aminé.
- b - Un acide gras, un alcool et un ose.
- c - Un acide gras, un alcool et une base azotée.

12- Les lipides simples sont composés uniquement:

- a - D'acides gras et d'alcools.
- b - D'acides gras saturés et d'alcools.
- c - D'acides gras insaturés et d'alcools.

13- L'hydrolyse complète d'une protéine peut fournir:

- a - Des acides aminés uniquement.
- b - Des acides aminés et un composé lipidique.
- c - Des acides aminés et un composé glucidique.

14- Les acides aminés comportent:

- a - Une fonction acide et une fonction amine.
- b - Une fonction acide ou une fonction amine.
- c - Une fonction acide et une fonction basique.

15- Les acides nucléiques:

- a - Sont des molécules bicaténares.
- b - Leur hydrolyse totale aboutit à la libération de nucléotides.
- c - Peuvent être localisés dans la cellule hors du noyau.

16- Les ADN:

- a - Sont des polymères de ribonucléotides.
- b - Sont des polymères de désoxyribonucléotides.
- c - Sont des polymères de nucléotides.

17- La membrane plasmique:

- a - Permet la réception des signaux extérieurs.
- b - Joue un rôle de barrière non sélective.
- c - Comprend autant de molécules lipidiques que de molécules protéiques.

18- La fluidité membranaire diminue avec:

- a - L'augmentation de la longueur des chaînes d'acides gras.
- b - L'augmentation du nombre des doubles liaisons d'acides gras.
- c - L'augmentation de la quantité de cholestérol.

19- Les protéines membranaires:

- a - Représentent 50% du nombre des molécules organiques de la membrane plasmique.
- b - Sont dites intrinsèques si elles se situent à l'intérieur de la bicouche lipidique membranaire.
- c - Sont capables de mouvements dans la membrane plasmique.

20- Les protéines porteuses:

- a - Peuvent intervenir dans le transport passif.
- b - Interviennent dans le transport actif.
- c - Sont des protéines de type périphériques.

21- Les lipides membranaires:

- a - Comprennent des acides gras dont la longueur de la chaîne hydrocarbonée est variable.
- b - Comprennent uniquement des acides gras saturés.
- c - Comprennent uniquement des acides gras insaturés.

22- La diffusion facilitée:

- a - Se fait dans le sens du gradient électrochimiques.
- b - Concerne les molécules hydrophobes.
- c - Se fait obligatoirement à l'aide de protéines porteuses.

Nom:.....

N° d'examen:.....

Prénom:

Local:.....

23- Le transport actif:

- a - Peut se faire avec ou sans l'hydrolyse de l'ATP.
- b - Peut se faire avec ou sans l'intervention de protéines porteuses.
- c - Peut se faire en suivant ou pas le sens du gradient électrochimique.

24- Les ribosomes:

- a - Sont des complexes riboprotéiques car composés de protéines et d'ADN.
- b - Peuvent être libres ou associés à l'ARNm, aux saccules golgiens et à la membrane nucléaire externe.
- c - Peuvent constituer un polysome par leur association à l'ARNm.

25- Les microtubules:

- a - Sont des éléments du cytosquelette possédant un diamètre inférieur à 20 nm.
- b - Sont impliqués dans les battements des cils et des flagelles.
- c - Assurent les déplacements des vésicules d'exocytose.

26- Lors de la dégradation d'un glucose, l'étape métabolique qui produit le plus d'ATP a lieu dans:

- a - Le hyaloplasme.
- b - La matrice mitochondriale.
- c - La membrane mitochondriale interne.

27- La membrane mitochondriale externe:

- a - Permet le passage de diverses substances, par ses porines, vers la matrice mitochondriale.
- b - Possède une surface inférieure à celle de la membrane mitochondriale interne.
- c - Sépare le hyaloplasme de la matrice mitochondriale.

28- La matrice mitochondriale:

- a - Est le lieu du déroulement du cycle de Krebs et de la phosphorylation oxydative.
- b - Renferme toutes les enzymes indispensables à la transcription et à la traduction.
- c - Renferme des ribosomes identiques à ceux du hyaloplasme.

29- Le chloroplaste:

- a - Se trouve dans toutes les cellules eucaryotes végétales.
- b - Est le seul organite à produire de l'énergie chimique à partir de l'énergie lumineuse.
- c - Dérive du proplaste et peut se transformer en étioplaste.

30- Le réticulum endoplasmique rugueux:

- a - Intervient dans l'accumulation du calcium.
- b - Sa lumière peut être en continuité avec l'espace périnucléaire.
- c - Assure la totalité de la glycosylation des protéines qu'il synthétise.

31- Le lysosome:

- a - Renferme des hydrolases qui digèrent la matière organique par oxydation.
- b - Provient du bourgeonnement de saccule golgien.
- c - Peut être secondaire et provenir de la fusion d'un lysosome primaire et d'un peroxysome.

32- Le nucléole:

- a - Comprend l'organisateur nucléolaire qui porte les gènes de l'ARNm.
- b - Composant nucléaire qui apparaît fortement contrasté lors de la mitose.
- c - Est le lieu d'assemblage des ARNr et des protéines pour former les deux sous unités ribosomales.

*CLJ3 NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

II- Entourer la proposition exacte, dans le cas où votre réponse est «autre» préciser (sans expliquer) le nombre exact d'ATP formés [4 points]

1- Le bilan énergétique d'une cellule eucaryote, mise en culture en présence d'oxygène, d'un fructose-6-phosphate et d'un pyruvate est:

a- 50 ATP

b- 55 ATP

c- 51 ATP

d- Autre (.....ATP)

2- Le bilan énergétique d'une cellule eucaryote, mise en culture en absence d'oxygène et en présence d'un fructose-6-phosphate et d'un pyruvate est:

a- 2 ATP

b- 4 ATP

c- 18 ATP

d- Autre (.....ATP)

1- Le bilan énergétique d'une cellule eucaryote, mise en culture en présence d'oxygène, d'un fructose-1-6-diphosphate, d'un pyruvate et d'un inhibiteur de la pyruvate translocase est:

a- 39 ATP

b- 40 ATP

c- 54 ATP

d- Autre (.....ATP)

1- Le bilan énergétique d'une cellule eucaryote, mise en culture en présence d'oxygène, d'un fructose-1-6-diphosphate, d'un pyruvate et d'un inhibiteur de la pyruvate déshydrogénase est:

a- 51 ATP

b- 50 ATP

c- 39 ATP

d- Autre (.....ATP)

Unités chronostratigraphiques	Unités géochronologiques
Eonothèmes.	Eon
.....	Eres
Périodes
.....	Epoques
.....	Agés

10/ Le Mésozoïque est marqué par la présence (0,5 pt) :

- a - Des trilobites et par deux cycles orogéniques, le calédonien et l'hercynien ;
- b - Des trilobites et par deux cycles orogéniques, l'éburnéen et l'hercynien ;
- c - Des dinosaures et par deux cycles orogéniques, le calédonien et l'hercynien ;
- d - De dinosaures et du cycle orogénique alpin.

11/ La formation de la croûte océanique se fait (0,25 pt)

- a - Dans une zone de distension. ;
- b - Dans une zone de subduction ;
- c - Le long des rides médio-océaniques ;
- d - Dans les domaines intraplaques.

12/ La formation de la croûte continentale se fait (0,25 pt)

- a - Dans une zone de subduction.
- b - Dans une zone de distension.
- c - Le long des rides médio-océaniques.
- d - Dans les domaines intraplaques.

13/ Le phénomène responsable de la formation des chaînes de montagnes est (0,5 pt):

- a - L'orogénèse ;
- b - La morphogénèse ;
- c - La diagenèse ;
- d - Le dépôt.

14/ Un craton est (0,5 pt):

- a - Un morceau de la croûte océanique resté stable pendant une longue période ;
- b - Une portion de la lithosphère continentale restée stable pendant une longue période ;
- c - Un morceau de la lithosphère déstabilisée pendant les orogénèses successives ;
- d - Une portion de la lithosphère continentale restée stable pendant une longue période et recouverte de formations sédimentaires tabulaires.

15/ Le passage de l'Archéen au Protérozoïque est marqué par (0,5 pt):

- a - La disparition des TTG et des Komatiites ;
- b - La disparition des andésites ;
- c - La diminution du taux d'oxygène dans l'atmosphère ;
- d - L'apparition de la vie.

16/ L'équivalent de l'orogénèse Cadomienne au Maroc est (0,5 pt) :

- a - L'orogénèse Brésilienne ;
- b - L'orogénèse Kibarienne ;
- c - L'orogénèse Eburnéenne ;
- d - L'orogénèse Panafricaine.

17/ L'Anti-Atlas est une chaîne de montagne formée durant (0,5 pt):

- a - Le Paléozoïque supérieur ;
- b - Le Précambrien ;
- c - Le Paléozoïque inférieur ;
- d - Le Mésozoïque.

18/ Le massif du Saghro au Maroc s'est structurée durant (0,5 pt) :

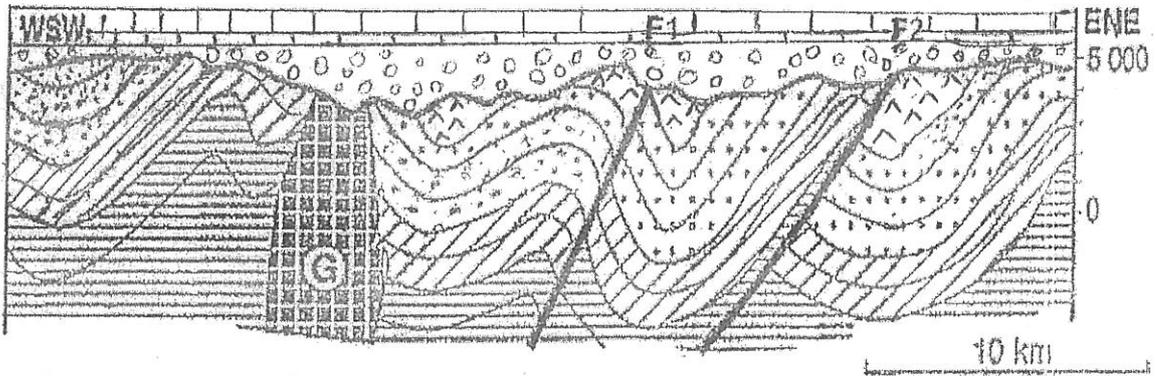
- a - L'orogénèse Calédonienne ;
- b - L'orogénèse Hercynienne ;
- c - L'orogénèse Panafricaine ;
- d - L'orogénèse Atlasique.

19/ Quel est l'âge absolu de la limite Paléozoïque/Mésozoïque (0,5 pt):

- a - 345 Ma ;
- b - 180 Ma ;
- c - 252 Ma ;
- d - 201 Ma.

20/ En géochronologie, la méthode qui date les événements les plus anciens est (0,25 pt) :

- a - Rubidium/Strontium ;
- b - Uranium/Plomb ;
- c - Potassium/Argon ;
- d - Carbone 14.



Légende :

- : Crétacé ; : Jurassique ; : Dévonien ; : Silurien ; : Cambrien ;
- : Protérozoïque supérieur ; F1 et F2 : Failles ; G : Granite intrusif

21/ La figure ci-dessus représente une coupe géologique d'une région avec des formations sédimentaires et magmatiques. Reconstituer son histoire géologique (5 pts):

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

* CLUB NAJAH *
 UCD FS EL JADIDA
 LE PRÉSIDENT

22/ Les principes de stratigraphie utilisés pour reconstituer l'histoire de la région relative à la figure sont les suivants (0,5 pt) :

- a - Les principes de superposition, de recoupement et d'inclusion ;
- b - Les principes de superposition, de recoupement et d'actualisme ;
- c - Les principes de superposition, d'horizontalité et de continuité ;
- d - Les principes de superposition, d'horizontalité et de recoupement.

23/ L'histoire géologique de la figure s'est déroulée pendant les ères (0,5 pt) :

- a - Paléozoïque, Mésozoïque et Cénozoïque.
- b - Précambrien, Paléozoïque et Mésozoïque.
- c - Paléozoïque et Mésozoïque.
- d - Mésozoïque et Précambrien.

24/ Quelles sont les orogénèses responsables de ces événements (0,75 pt)

.....

.....

25/ Existe(nt) t- il(s) une (ou des) lacune(s) stratigraphique(s), donner son (ou ses) âge(s) (0,75 pt)

.....

.....

.....

26/ Quel est l'âge de l'intrusion G (0,25 pt):

.....

27/ Le paroxysme de l'orogénèse panafricaine est daté aux environs de (0,25 pt):

a - 1100 Ma b - 670 Ma c - 250 Ma d - 2000 Ma

28/ La chaîne du Haut-Atlas au Maroc s'est structurée pendant (0,25 pt):

a - Les orogénèses Eburnéenne et Pan-Africaine ; b - Les orogénèses Alpine et Calédonienne ;
c - L'orogénèse Alpine ; d - L'orogénèse Hercynienne.

29/ Citer, dans l'ordre chronologique, 10 événements majeurs qui ont marqués l'histoire de l'évolution de notre planète pendant l'ère Précambrien (2,5 pts):

- a.....
- b.....
- c.....
- d.....
- e.....
- f.....
- g.....
- h.....
- i.....
- j.....

Examen de Physique

Durée : 1h30

Optique

On considère un objet réel AB perpendiculaire à l'axe optique et de hauteur 2 cm.

A)- L'objet AB est placé à 12 cm du sommet S d'un miroir sphérique concave de rayon de courbure $R = -6$ cm.

1. Faire un schéma correspondant à l'énoncé.
2. Rappeler la relation de conjugaison et l'expression du grandissement transversal.
3. Déterminer la position et la nature de l'image de l'objet AB.
4. Calculer le grandissement transversal et déterminer les caractéristiques de l'image.

B)- L'objet AB est placé maintenant à 12 cm du centre optique O d'une lentille divergente de foyer image $f' = \overline{OF'} = -6$ cm.

Répondre aux mêmes questions que précédemment.

Physique nucléaire

+CLUB NAJAH+
 UCD.FS.ELJADIDA
 LE PRÉSIDENT

Le noyau d'uranium ${}_{92}^{238}\text{U}$ se désintègre spontanément par radioactivité α . Le noyau fils obtenu est le thorium de symbole Th.

1. Qu'est-ce qu'un noyau radioactif ?
2. Ecrire l'équation de désintégration en précisant les lois utilisées.

Le noyau de thorium obtenu par la désintégration précédente est radioactif sa période est $T = 24,1$ j. Il se désintègre à son tour en donnant naissance à un noyau de protactinium ${}_{91}^{234}\text{Pa}$.

3. Ecrire l'équation de désintégration en précisant le type de radioactivité correspondant et en nommant les deux particules accompagnant la formation du noyau ${}_{91}^{234}\text{Pa}$.
4. Calculer la perte de masse Δm de la réaction de désintégration du thorium et en déduire l'énergie Q libérée par cette réaction.
5. A l'instant $t = 0$, on dispose d'une source radioactive de thorium de masse m_0 .
 - a)- Calculer la constante radioactive λ en j^{-1} .
 - b)- Rappeler la loi de décroissance radioactive faisant intervenir la masse.
 - c)- Quelle est la masse de thorium restant (en fonction de m_0) au bout de 72,3 j ?
 - d)- Au bout de combien de jours, 90% de la masse initiale de thorium sera-t-elle désintégrée ?

Données :

Noyau ou particule	${}_{90}^{234}\text{Th}$	${}_{91}^{234}\text{Pa}$	${}_{-1}^0\text{e}$ ou ${}_{+1}^0\text{e}$
masse en uma	233,99428	233,99346	0,00055

$$1 \text{ j} = 1 \text{ jour}; 1 \text{ uma} = 931.5 \text{ MeV}/c^2$$

Thermodynamique

On fait subir à une mole ($n = 1$) de gaz parfait monoatomique ($\gamma = 5/3$), initialement dans l'état d'équilibre A ($P_A = 1 \text{ bar}$, V_A , $T_A = 301 \text{ K}$), le cycle réversible suivant :

- une compression isotherme amenant le gaz de l'état A à l'état B ($P_B = 5 \text{ bar}$, V_B , T_B) ;
- une détente isobare de l'état B à l'état C (P_C , V_C , T_C) qui ramène le gaz à son volume initial ;
- enfin, une transformation isochore de l'état C à l'état initial A.

1. Calculer les volumes V_A , V_B et la température T_C .
2. Représenter le cycle dans le diagramme de Clapeyron.
3. Calculer les capacités thermiques C_V et C_P de cette mole.
4. Calculer la variation d'énergie interne, d'enthalpie ainsi que le travail et la quantité de chaleur échangés pour chaque étape et pour le cycle.
5. Commenter le signe du travail total W_{cycle} .

Donnée : Constante des gaz parfaits : $R = 8,31 \text{ J.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$



*N'oublier pas de préciser l'unité d'un résultat (quand il en a)
Sinon, c'est des points de moins*

EXAMEN DE BIOLOGIE CELLULAIRE
SVII-STUI (2014-2015)
(Durée: 1h 30 min)

Nom:

N° d'examen:

Prénom:

Local:

AUCUNE RATURE NE SERA ACCEPTEE

I-Entourer la (les) lettre(s) correspondant à la (aux) proposition(s) exacte(s)

1- Dans la microscopie photonique:

- a - L'échantillon biologique doit toujours subir des préparations incluant fixation, inclusion et coupe.
- b - L'observation permet de voir les détails et les ultrastructures cellulaires.
- c - L'étape de la fixation est importante car permet de fixer les structures cellulaires tout en les préservant.

2- La centrifugation en gradient de densité:

- a - Nécessite obligatoirement l'utilisation d'un gradient de densité continu.
- b - Permet de purifier des fractions obtenues par centrifugation différentielle.
- c - Permet d'obtenir plusieurs culots de densités différentes.

3- La composition chimique du protoplasme:

- a - Peut être déterminée par l'utilisation d'analyse élémentaire ou d'analyse immédiate.
- b - L'analyse élémentaire permet de préciser uniquement la nature des atomes contenus dans le protoplasme.
- c - L'analyse immédiate nous renseigne sur les groupes de substances chimiques du protoplasme par l'utilisation de méthodes chimiques.

4- Les sels minéraux:

- a - Sont des éléments importants dans les réactions métaboliques de la cellule.
- b - Sont indispensables à l'établissement du pH des milieux biologiques.
- c - Correspondent aux cendres résultant de la combustion de la matière vivante où ils se présentent sous forme ionisée mobile.

5- Les glucides:

- a - Sont aussi appelés les hydrates de carbone car ils possèdent autant d'atomes de carbone que d'hydrogène.
- b - Jouent un rôle important dans la reconnaissance intracellulaire.
- c - Comprennent des oses et des osides et ces derniers peuvent contenir un aglycone en plus des monomères glucidiques.

6- Les holosides:

- a - Sont des osides dont l'hydrolyse complète donne des oses uniquement.
- b - Sont des composés non hydrolysables, formés par l'enchaînement de deux ou plusieurs oses.
- c - Sont composés d'oses unis entre eux par des liaisons osidiques qui s'établissent entre une fonction cétone et une fonction aldéhyde.

7- Un être vivant:

- a - Peut être constitué par une simple juxtaposition de cellules identiques.
- b - Peut correspondre à une cellule indépendante et autotrophe.
- c - Peut avoir une organisation complexe avec des cellules spécialisées et hétérotrophes.

8- Dans une cellule eucaryote:

- a - Le protoplasme correspond au hyaloplasme plus le noyau.
- b - Le cytoplasme correspond au hyaloplasme plus les organites.
- c - Le cytosol correspond au cytosquelette et les substances dissoutes dans un liquide visqueux.

CLUB MAJAH
UCD.FS.EL JADIDA
LE PRESIDENT

9- Les virus sont des parasites obligatoires car:

- a - Ils n'ont aucune activité vitale quand ils sont isolés.
- b - Ils sont des acaryotes.
- c - Leurs informations génétiques sont portées soit par un AND soit par un ARN.

10- Les lipides:

- a - Peuvent être simples, volatils et comprenant uniquement trois éléments chimiques (C, O et H).
- b - Peuvent être complexes non volatils et hydrophobes.
- c - Résultent tous de l'estérification d'acides gras et d'alcools en utilisant H₂O.

11- Les acides gras des lipides:

- a - Sont constitués de longues chaînes hydrocarbonée terminée ou pas par une fonction acide.
- b - Sont constitués de longues chaînes hydrocarbonée comportant ou pas de doubles liaisons.
- c - Sont constitués de longues chaînes hydrocarbonée miscible ou pas à l'eau.

12- Un lipide complexe:

- a - Peut être formé par l'enchaînement de plusieurs lipides simples.
- b - Peut comporter dans sa molécule un acide gras, un alcool et un acide aminé.
- c - Peut comporter dans sa molécule un acide gras, un alcool et un ose.

13- Les acides ribonucléiques comprennent:

- a - Trois types qui diffèrent entre eux par les rôles physiologiques qu'ils assurent.
- b - Des ARNm, formés par transcription d'AND, et qui représentent 80% de l'ARN cellulaire total.
- c - Des ARNr, constituants essentiels des ribosomes, et qui représentent 5% de l'ARN cellulaire total.

14- L'homogénat cellulaire:

- a - Correspond à une suspension contenant les différents composants cellulaires.
- b - Peut être obtenu par broyage de coupes cellulaires.
- c - Peut être obtenu par traitement des cellules par choc osmotique.

15- La centrifugation:

- a - C'est l'application d'un mouvement de rotation, à un mélange, par l'action d'une force centrifuge.
- b - C'est l'action de soumettre un mélange à une force centrifuge pour augmenter la force de gravitation.
- c - Peut être qualifiée d'ultracentrifugation si elle utilise une vitesse supérieure à 2000g.

16- La culture cellulaire:

- a - Est qualifiée de primaire si les cellules se développent en adhérence à un support.
- b - Est qualifiée de secondaire si les cellules utilisées sont à capacité de division non limitée.
- c - Nécessite des conditions similaires à celles du milieu naturel des cellules mises en culture.

17- Les acides aminés:

- a - Sont des composés chimiques comportant à la fois une fonction acide et une fonction amine.
- b - Sont des composés chimiques comportant à la fois une fonction acide et une fonction basique.
- c - Sont des composés chimiques comportant soit une fonction acide soit une fonction amine.

18- Les polypeptides:

- a - Résultent de la combinaison de plusieurs acides aminés liés par des liaisons peptidiques.
- b - Résultent de l'hydrolyse partielle de protéines.
- c - Diffèrent des holoprotéines par le nombre d'acides aminés qu'ils contiennent.

19- Les acides désoxyribonucléiques:

- a - Leur hydrolyse complète libère des acides phosphoriques, des désoxyriboses et des bases azotées puriques.
- b - Leur hydrolyse partielle peut libérer des nucléosides et des acides phosphoriques.
- c - Sont composés de deux chaînes polynucléotidiques unies entre elles par des liaisons osidiques.

Nom:.....

N° d'examen:.....

Prénom:

Local:.....

20- Le cholestérol:

- a - Est présent dans les membranes plasmiques de toutes les cellules.
- b - Son extrémité hydrophile correspond à une fonction alcool.
- c - C'est une molécule rigide qui se lie aux phospholipides membranaires par son extrémité hydrophobe.

21- La fluidité membranaire augmente avec:

- a - L'augmentation de la longueur des chaînes d'acides gras.
- b - L'augmentation du nombre des liaisons insaturées d'acides gras.
- c - L'augmentation du nombre de molécules de cholestérol.

22- Les protéines membranaires:

- a - Sont intrinsèques si elles se localisent à l'intérieur de la bicouche lipidique.
- b - Sont périphériques si elles sont liées aux régions hydrophobes des phospholipides membranaires.
- c - Sont transmembranaires si leurs parties hydrophobes traversent la bicouche lipidique.

23- Les filaments intermédiaires sont:

- a - Des polymères protéiques appartenant au cytosquelette, leur diamètre est toujours inférieur à 20nm.
- b - Des polymères protéiques constitués principalement d'actine et de myosine ou de leurs dérivés.
- c - Des polymères protéiques intervenant dans les mouvements des chromosomes lors de la division.

24- Le transport par diffusion simple:

- a - Se fait du milieu le plus concentré vers le milieu le moins concentré.
- b - Concerne les molécules hydrophobes.
- c - Concerne les molécules lipophiles.

25- Les protéines porteuses peuvent transporter:

- a - Un soluté dans le sens du gradient.
- b - Un soluté dans le sens contraire du gradient.
- c - Deux solutés simultanément dans deux sens opposés.

26- Le transport actif:

- a - Peut se faire, dans le sens contraire du gradient, avec hydrolyse d'ATP.
- b - Peut se faire, dans le sens contraire du gradient, sans hydrolyse d'ATP.
- c - Utilise toujours une protéine porteuse.

27- La phagocytose:

- a - Est un des transports des macromolécules faisant intervenir les protéines membranaires.
- b - Est un mécanisme utilisé par toutes les cellules eucaryotes.
- c - Comprend parmi ses étapes la formation d'un phagosome et d'un phagolysosome.

28- L'ATP-synthase:

- a - Est un complexe protéique assurant la phosphorylation de l'ADP.
- b - Se localise dans la membrane mitochondriale interne des cellules eucaryotes et dans la membrane plasmique des cellules procaryotes.
- c - Sont des complexes protéiques Assurant la synthèse d'ATP et appartenant à la chaîne respiratoire.

29- La pyruvate déshydrogénase permet:

- a - La décarboxylation du pyruvate.
- b - La réduction du NAD⁺.
- c - La production de l'Acétyl-CoA.

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

30- Le réticulum endoplasmique rugueux assure la synthèse:

- a - Des protéines de sécrétions.
- b - Des enzymes du réticulum endoplasmique, du Golgi et des lysosomes.
- c - Des protéines périphériques de la membrane plasmique.

31- Le nucléoplasme:

- a - Est en contact avec la lumière du réticulum endoplasmique rugueux.
- b - Est mélangé au hyaloplasme lors de la division cellulaire.
- c - Est un liquide visqueux dans lequel baignent des enzymes de transcription et de traduction.

32- Le coenzyme NAD⁺:

- a - Est réduit, dans la matrice mitochondriale, uniquement lors des réactions du cycle de Krebs.
- b - Constitue l'un des premiers donneurs d'électrons aux complexes de la chaîne respiratoire
- c - Est réduit lors des réactions de la glycolyse et celles du cycle de Krebs.

33- Le chloroplaste:

- a - Est un organite cellulaire caractéristique de toutes les cellules eucaryotes végétales.
- b - Est le seul organite cellulaire qui possède son propre ADN.
- c - Est le seul type de plaste qui permet de produire des glucides et de l'énergie.

34- L'hétérochromatine:

- a - Est dite constitutive si elle comprend des gènes qui ne s'expriment pas toujours.
- b - C'est la forme la moins compacte de l'ADN.
- c - Se localise principalement contre l'enveloppe nucléaire.

35- Le centrosome est:

- a - Composé de deux centrioles dont les microtubules ont une organisation en axonème.
- b - Une structure du chromosome qui permet la liaison entre ses deux chromatides.
- c - Une structure composée de microtubule et qui existe uniquement dans les cellules animales.

II- Entourer la proposition exacte, dans le cas où votre réponse est «autre» préciser (sans expliquer) le nombre exact d'ATP formés

1- La dégradation complète d'un Fructose-1,6-diphosphate, en anaérobie, conduit à la production de:

- a - 40 ATP
- b - 39 ATP
- c - Autre (.....ATP)

2- La dégradation complète d'un Fructose-6-diphosphate et d'un pyruvate, en anaérobie, conduit à la production de:

- a - 54 ATP
- b - 51 ATP
- c - Autre (.....ATP)

1- La dégradation complète d'un glucose, en aérobie et en présence d'un inhibiteur du complexe I de la chaîne respiratoire, conduit à la production de:

- a - 38 ATP
- b - 8 ATP
- c - Autre (.....ATP)

Examen de langue

Semestre 1- Session Normale - Durée 1h30

La pollution spatiale

Cette étonnante pollution, appelée la pollution spatiale, est causée par des milliers de débris qui flottent dans l'espace. Un débris spatial est un objet provenant d'un équipement de mission spatiale qui se perd dans l'espace et se promène en orbite. En d'autres mots, il tourne en suivant une trajectoire circulaire autour de la terre. On évalue à plusieurs centaines le nombre d'objets qui deviennent des débris tous les ans.

C'est lors de missions dans l'espace que plusieurs formes de débris spatiaux sont introduites par l'humain. La taille de ces déchets varie de quelques millimètres à plusieurs mètres. Les plus gros proviennent des lanceurs spatiaux qui se détachent des fusées. Leur taille immense est comparable à celle d'un autobus scolaire. Aussi, il arrive parfois que les astronautes en mission de réparation hors de la navette laissent échapper des pièces d'équipement. Il est donc possible de retrouver en orbite autour de la terre des boulons ou des outils. Des débris peuvent également être créés par des éclats de peinture provenant des véhicules spatiaux. Dernièrement, des chercheurs américains ont comptabilisé 22 000 débris en orbite dans l'espace. De plus, ils estiment à des millions le nombre de ceux trop petits pour être enregistrés.

Tous ces débris, qu'ils soient gros ou petits, circulent à 30 000 km/heure, soit à une vitesse extrême. Imaginez la force de l'impact lorsqu'ils se rencontrent ou frappent un équipement de mission! Certains satellites ont été complètement détruits à la suite d'une collision avec un déchet spatial. On dit qu'à chaque mission les navettes spatiales se font endommager un ou deux hublots et qu'on doit régulièrement changer leur pare-brise après une collision. Aussi, lorsque les astronautes font des sorties dans l'espace, ils peuvent être touchés par ces débris. Même un déchet minuscule peut transpercer leur scaphandre. Il faut savoir qu'une combinaison spatiale endommagée lors d'une sortie dans l'espace entraîne généralement la mort immédiate de l'astronaute. Des scientifiques scrutent attentivement l'espace et il arrive régulièrement qu'ils demandent aux astronautes de changer leurs engins spatiaux de trajectoire.

I- Questions de compréhension :

1- De quel type de texte s'agit-il ? Justifiez votre réponse. 0,5pt

.....
.....

2- A quoi est due la pollution spatiale et qui en est responsable? 1pt

.....
.....
.....

3- En quoi consiste le danger de cette pollution spatiale? 1pt

.....
.....
.....

4- Que signifient les mots suivants ?1pt

a) Un scaphandre :

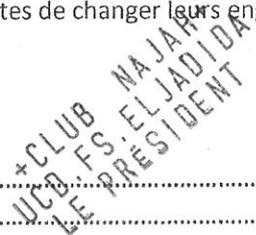
b) Un hublot :

5- Quel est le temps dominant dans le texte et quelle est sa valeur ? 1pt

.....
.....

II- Langue et Vocabulaire

1- Dans le deuxième paragraphe, dégagez une phrase à la voix passive et transformez-la à la voix active.



Voix passive :0,5pt

Voix active :1pt

2- Transformez les phrases suivantes à la forme passive. 3pts

- Un habitant de Rabat a gagné la cagnotte de l'euro million.
.....
- On doit trouver une solution pour augmenter les ventes de la revue.
.....
- Le maire prononcera un discours dans la soirée.
.....

3- Ecrivez correctement les participes passés dans le texte suivant. 1,5pt

Leila et Ahmed ont (réaliser) eux-mêmes un menu complet! Un grand chef les a (guider) pour confectionner le repas. Les plats qu'ils ont (préparer) étaient délicieux. Leila est (repartir) avec sa préparation. Elle a (appeler) deux copines pour la dégustation ; elle les a vraiment (étonner) !

4- Réécrivez cet extrait de récit de voyage en conjuguant les verbes entre parenthèses à l'imparfait ou au passé composé. 2pts

Brahim et sa femme (habiter) à Agadir et (partir) souvent en vacances aux quatre coins du monde. En 2010, ils (décider) d'aller passer trois mois aux Etats-Unis. Ils (arriver) à New York au mois de février. Il (faire) froid. Ils (partir) à pied et ils (se promener) dans la ville.

5- Complétez le discours suivant avec des pronoms relatifs simples : 1,5

La documentaliste dit aux étudiants : « tous les livres.....se trouvent ici sont classés par titres et par auteurs. Les livres..... la fiche est rouge ne peuvent pas sortir de la bibliothèque. Et si vous voulez emprunter des livres.....sont en réserve, vous devez signer un registre au moment..... vous sortez. Tous les livres audio contiennent un CD..... vous pouvez écouter sur les ordinateurs..... sont à votre disposition.

6- Réécrivez les phrases suivantes en nominalisant les mots soulignés. 1,5

- Le musée Pompidou a inauguré une nouvelle salle consacrée à l'art moderne.
.....
- Le vieux quartier a été détruit.
.....
- Les navigateurs du tour du monde sont partis ce matin.
.....

7- Répondez en remplaçant le ou les mots soulignés par un pronom complément. 3pts

- Tu as préparé la solution ? Oui, je.....
- Tu vas lui présenter tes résultats ? Oui, je
- Tu vas communiquer ces résultats à tes camarades ? Non, je.....
- Tu as dit à ton professeur que tu gardes les clés du laboratoire ? Oui, je.....

8- Complétez les phrases suivantes par des prépositions de temps : 1,5pt

- Cinq ans, j'ai visité la France 15 jours. C'étaitaout 2005, plus exactement 5..... 20 aout 2005. Je garde un très beau souvenir de ce voyage que je compte refaire6mois.

Examen de Chimie générale
Filière : SVT - STU
Module : CG1
Semestre 1

Exercice I (2,0 points)

Soient les structures électroniques A , B, C et D suivantes :

$1s^2$	$2s^2$	$2p^6$	$3s^1$	(A)	
$1s^2$	$2s^2$	$2p^7$	$3s^2$	(B)	
$1s^2$	$2s^2$	$2p^5$	$3s^1$	(C)	
$1s^2$	$2s^2$	$2p^6$	$2d^{10}$	$3s^2$	(D)

+ CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Lesquelles parmi ces structures, celles qui sont à l'état **fondamental**, celles qui sont à l'état **excité** et celles qui sont **inexactes**.

Exercice II (5,5 points)

On considère les molécules suivantes : BF_3 ; CH_4 ; BeH_2 .

- (1,5) Donner les **structures électroniques** du bore B ($Z=5$), du carbone C ($Z=6$) et du béryllium Be ($Z=4$) dans leurs **états fondamentaux** et dans leurs premiers **états excités**. Donner le **nombre d'électrons de valence** pour chaque atome.
- (1,5) Dans chacune des molécules, préciser les états d'hybridation des atomes de bore, de carbone et de béryllium.
- (1,0) Quel est le type des liaisons formées dans chacune des molécules?
- (1,5) Quelle est la géométrie de chacune des molécules ? préciser les angles de liaisons.

Exercice III (6 points)

On considère le dosage de 20 mL d' une solution d'acide méthanoïque de formule HCO_2H ($pK_a=3,8$) par l'hydroxyde de sodium ($NaOH$), de concentration $0,2 \text{ mol.L}^{-1}$.

Le **volume équivalent V_e** mesuré est de 13 mL.

- (0.5) Ecrire l'équation du dosage
- (0.5) Déterminer la concentration initiale C_a de l'acide méthanoïque (exprimée en mol.L^{-1}).
- (1.0) Déterminer la valeur du pH de la solution avant d'ajouter l'hydroxyde de sodium.
- A l'équivalence acido-basique, il se forme **un sel**, le **méthanoate de sodium**, de formule ionique ($Na^+ + HCO_2^-$).
 - (1.0) Déterminer le **nombre de moles** et la **concentration** de ce **sel** formé lorsque le volume V d'hydroxyde de sodium vaut V_e .
 - (0.5) Ecrire l'équation de réaction de ce **sel** formé avec l'eau.
 - (0.5) Montrer que ce **sel** se comporte comme une **base faible**.
 - (0.5) Déterminer la valeur du **pH** de la solution lorsque le volume V d'hydroxyde de sodium versé vaut V_e .
- (1.5) Déterminer le **nombre de moles**, la **concentration** en ions hydroxide (OH^-) et la valeur du **pH** de la solution lorsque le volume V d'hydroxyde de sodium vaut $2.V_e$.

Exercice IV (3,5 points)

1/ Pour chacun des composés suivants, écrire l'équation de dissociation et déterminer leurs solubilités respectives en $\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ et en $\text{g}\cdot\text{L}^{-1}$:

- a) CaCO_3 $K_S = 8,7 \cdot 10^{-9}$
b) Cu(OH)_2 $K_S = 5,6 \cdot 10^{-20}$

Données : masse molaire CaCO_3 : $M = 100,1 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$
 Cu(OH)_2 : $M = 97,5 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$

2/ De ces deux composés, quel est le plus soluble dans l'eau ?

Exercice V (3,0 points)

Équilibrez les équations suivantes à l'aide des nombres d'oxydation et indiquez : l'oxydation, la réduction, l'oxydant et le réducteur :

- a) $\text{MnO}_4^- + \text{Fe}^{2+} \rightleftharpoons \text{MnO}_2 + \text{Fe}^{3+}$ (milieu basique)
b) $\text{S}_2\text{O}_8^{2-} + \text{Sn}^{2+} \rightleftharpoons \text{SO}_4^{2-} + \text{Sn}^{4+}$ (milieu neutre)
c) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + \text{Fe}^{2+} \rightleftharpoons \text{Cr}^{3+} + \text{Fe}^{3+}$ (milieu acide)

Examen d'Embryologie et d'Histologie (Durée : 2H)

Nom et prénom :

Parmi les propositions suivantes, pour chaque question, souligner celle (s) qui est (sont) exacte (s) :

1- La méiose dans l'espèce humaine

- Elle est d'abord équationnelle puis réductionnelle
- Elle a lieu dans toutes les cellules de l'organisme
- Elle se déroule toujours après la puberté
- Elle est précédée par une réplication de l'ADN

+ CLUB NAJAH+
UCD - FS - EL JADIDA
LE PRÉSIDENT

2- La méiose conduit

- A la présence d'un lot diploïde de chromosomes dans 4 cellules filles
- A la présence d'un lot haploïde de chromosomes dans 2 cellules filles
- A la présence d'un lot haploïde de chromosomes dans 4 cellules filles
- A la présence d'un lot diploïde de chromosomes dans 8 cellules filles

3- La phase haploïde chez l'Homme :

- Un individu possède 46 chromosomes dans ses cellules.
- Un individu possède deux chromatides sur ses chromosomes dans ses cellules.
- Un individu possède 23 chromosomes dans ses cellules.
- Un individu possède une anomalie aux niveaux de ses chromosomes dans ses cellules.

4- Les étapes de la méiose sont :

- Prophase, métaphase, anaphase, télophase
- Téléphase I, prophase I, Anaphase I, Métaphase I, puis Téléphase II, prophase II, Anaphase II, métaphase II,
- Anaphase, prophase, métaphase, télophase
- Prophase I, métaphase I, anaphase I, téléphase I puis Prophase II, métaphase II, anaphase II, téléphase II

5- La Gamétogenèse

- Les 4 étapes de la gamétogénèse sont dans l'ordre : multiplication, croissance, maturation nucléaire et méiose
- Les 4 étapes de la gamétogénèse sont dans l'ordre : multiplication, croissance, maturation nucléaire et différenciation
- La spermatogenèse est complète, discontinue et rapide
- Le stock d'ovocyte diminue de la puberté à la ménopause

6- A propos de la gamétogénèse

- Elle peut avoir lieu dans les testicules
- C'est un processus continu chez la femme

- C'est un processus continu chez la femme
- C'est un processus qui se termine par la formation de spermatozoïdes
- Elle comprend la méiose et les étapes de la multiplication et de la différenciation

7- Au cours de la spermiogénèse

- Les spermatides se multiplient
- Le flagelle se met en place
- L'appareil de Golgi est à l'origine de l'acrosole
- La chromatine de la spermatide se condense

8- Concernant l'ovogénèse dans l'espèce humaine

- Les ovogonies se multiplient entre la puberté et la ménopause
- La dégénérescence des follicules primordiaux démarre à la naissance
- Elle se caractérise par deux périodes de blocage
- L'ovogénèse commence pendant la vie fœtale

9- La spermatogénèse et l'ovogénèse ont en commun

- Une phase de multiplication identique des cellules souches
- Une étape de méiose
- Un déroulement identique avec une production de gamètes haploïdes
- Une durée identique

10- Au cours de la production des gamètes mâles, quelle cellule reste inactive pendant 12 ans ?

- cellule germinale primordiale
- spermatocyte I
- spermatocyte II
- spermatide

11- Au cours de l'ovogénèse

- L'ovocyte I est une cellule haploïde.
- Le nombre de gamètes issus d'un même ovocyte I est de quatre
- L'ovogénèse subit un blocage au stade diplotène de la prophase I
- Après la puberté, chaque cycle permet l'achèvement de la méiose de plusieurs follicules

12- Au cours de la spermatogénèse, la mitose réductionnelle du nombre de chromosomes a lieu dans le passage des stades ...

- De spermatogonie au spermatocyte I
- De spermatocyte I au spermatocyte II
- De spermatocyte II à la spermatide
- De spermatide au spermatozoïde.

13- Concernant la fécondation

- Elle aboutit à la formation d'une cellule diploïde
- Elle a lieu au niveau de l'utérus
- Elle n'est possible que du 10^{ème} au 14^{ème} jour du cycle menstruel
- Elle est marquée par la reprise de la méiose de l'ovocyte II bloqué en prophase II

14- La capacitation

- Précède la réaction acrosomique
- Permet au spermatozoïde de devenir mobile
- Est un phénomène irréversible
- Empêche la polyspermie

15- concernant l'amphimixie

- Elle correspond à la formation de la membrane de fécondation
- Elle correspond à la fusion des pronucléi mâle et femelle
- Elle correspond à la réaction corticale primaire
- Elle correspond à la formation de l'espace péri-vitellin

16- La fécondation

- Permet l'apparition d'individus avec un génotype identique à celui des parents
- correspond à l'union de deux cellules diploïdes
- aboutit à un zygote, c'est-à-dire à une cellule haploïde
- permet l'apparition de phénotypes nouveaux

17- Les cellules de Sertoli

- Sont des cellules de petite taille
- Phagocytent les corps résiduels
- Sont indispensables à la spermiogénèse
- Permettent le développement des canaux de Müller

+ CLUB NAJAH+
UCD FS EL JADIDA
LE PRÉSIDENT

18- Le tractus génital mâle se développe

- A partir des canaux de Müller
- Avant le développement de la gonade mâle
- Grâce à la présence du gène SRY
- Grâce à la sécrétion de la testostérone

19- Le sexe gonadique chez la femme

- Précède le sexe phénotypique
- Permet le développement du tractus génital chez la femme
- A l'origine de la synthèse et la sécrétion des hormones sexuelles femelles fœtales
- Le lieu de l'ovogénèse

20- A la naissance les testicules contiennent

- Des spermatides
- Des spermatogonies
- Des spermatocytes I
- Des spermatozoïdes

21- Concernant l'ovocyte I

- Le stock d'ovocytes I est renouvelable jusqu'à la puberté
- L'ovocyte I s'entoure de plusieurs couches folliculaires devenant follicule primordial
- L'ovocyte I reste bloqué au stade prophase I jusqu'à la puberté
- Les ovocytes I sont présents dans l'ovaire fœtal

- Les ovocytes I sont présents dans l'ovaire fœtal

22- L'œuf des oiseaux

- Méroblastique
- Holoblastique
- A segmentation superficielle
- Totipotent

23- La segmentation du zygote humain

- Conduit à la formation d'un blastocœle central
- Permet la production de blastomères de taille inégale
- Entraîne une augmentation du rapport nucléoplasmique
- Permet l'apparition des trois feuilletts embryonnaires

24- La morula des amphibiens

- Est plus grande que l'ovocyte d'origine
- Présente des cellules de taille égale
- les cellules sont plus nombreuses au pôle animal
- Est le premier stade du développement embryonnaire de l'œuf

25- La gastrulation chez l'oursin

- Se fait par des mouvements morphogénétiques de recouvrement et de migration
- Démarre au niveau du pôle animal
- Permet l'établissement des territoires présomptifs
- A l'origine de l'archentéron

26- les mouvements de convergences et d'extension

- Les cellules latérales convergent vers le plan médian
- Concernent les territoires dorsaux et ventraux
- Entraînent un allongement antéropostérieur des territoires concernés
- Permettent la progression des mouvements d'Epibolie

27- l'origine du mésoderme chez l'oursin

- L'inflexion du pôle végétatif
- Les territoires présomptifs Vég2 et Vég3
- Les cellules du mésenchyme primaire et secondaire
- Les micromères du pôle animal

28- Compléter le texte suivant

Tous les ensembles tissulaires qui bordent la surface externe du corps et ses cavités intérieures ont en commun d'être constitués par reposant par l'intermédiaire de sur une couche de tissu conjonctif sous-jacent. Leur classification fait appel à trois critères : On peut ainsi distinguer les tissus suivants :

EPREUVE DE MATHÉMATIQUES
DUREE : 1h 30mn

PARTIE COURS

1. Donner la définition de deux suites adjacentes ;
2. Citer le théorème de Rolle et donner son interprétation géométrique.

PARTIE EXERCICES

Exercice n° 1 :

Soit la fonction $f(x) = \frac{e^x}{x+2}$

- a) Donner le domaine de définition de f
- b) Etudier la continuité de f
- c) Etudier la dérivabilité de f
- d) f est-elle prolongeable par continuité au point -2 . Justifier.
- e) Calculer $f'(x)$
- f) Montrer que f réalise une bijection de $[0, 1]$ dans $\left[\frac{1}{2}, \frac{e}{3}\right]$
- g) Montrer que pour tout réel x de l'intervalle $[0, 1]$ $\frac{1}{4} \leq f'(x) < \frac{2}{3}$

Soit $g(x) = \frac{e^x}{x+2} - x$

- h) Calculer $g'(x)$
- i) Montrer, en utilisant le théorème des valeurs intermédiaires, que l'équation $g(x) = 0$ admet une solution unique dans l'intervalle $[0, 1]$

Exercice n° 2 :

Montrer en utilisant le théorème des accroissements finis, l'inégalité suivante :

Pour tout $x, y \in \left[-\frac{\pi}{4}, \frac{\pi}{4}\right]$ on a $|x - y| \leq |tg x - tg y| \leq 2|x - y|$

Exercice n° 3 :

On considère la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ de réels strictement positifs définie par :

$$\begin{cases} u_0 = 2 \\ \ln(u_{n+1}) = 1 + \ln(u_n) \quad (n \in \mathbb{N}) \end{cases}$$

- 1) Exprimer u_{n+1} en fonction de n et préciser la nature de la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$
- 2) Déterminer la monotonie de la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ et donner sa limite
- 3) Exprimer la somme $\sum_{k=0}^n u_k$
- 4) Exprimer la somme $\sum_{k=1}^n \ln(u_k)$ en fonction de n .
- 5) En déduire le produit $u_1 \times u_2 \times \dots \times u_n$ en fonction de n

+CLUB MAJAH+
UCD.FS.EL JADIDA
LE PRÉSIDENT

NOM :

PRENOM :

N° d'examen :

Examen de Chimie en Solution
Filière : STU - SVI
Module : CG1 - Semestre 1 - Rattrapage - 2015/2016

Exercice 1 (4.5 points)

On réalise une solution d'acide benzoïque C_6H_5COOH (que l'on pourra noter **AH**) en dissolvant $m = 0,25$ g de cet acide dans **100 ml** d'eau.

Données : masse molaire $M(C_6H_5COOH) = 122$ g/mol
 $pK_a (C_6H_5COOH / C_6H_5COO^-) = 4.1$

- 1) Calculer la concentration **Ca** de cette solution.

.....
.....
.....

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
L'E. PRESIDENT

- 2) L'acide benzoïque est-il un **acide fort** ou **faible** ? **Justifier** la réponse.

.....
.....
.....

- 3) Calculer le **pH** de la solution.

.....
.....
.....

- 4) Ecrire l'**équation – bilan** de la réaction entre l'acide benzoïque et l'eau.

.....
.....
.....

- 5) Déterminer le degré de dissociation α de l'acide benzoïque.

.....
.....
.....

Exercice 2 (5 points)

On mélange **100 ml** de la solution d'acide éthanoïque (CH_3COOH) de concentration **0.075 mol/l** avec **100 ml** d'une solution de soude (NaOH) de concentration égale à **0.02 mol/l**.

Donnée : $\text{pKa}(\text{CH}_3\text{COOH}/\text{CH}_3\text{COO}^-) = 4,75$

- 1) Calculer les **quantités initiales** (en moles) de NaOH et de CH_3COOH mises en présence.

.....
.....
.....

- 2) Etablir le **bilan de la réaction** (nombre de moles des différentes espèces à l'équilibre)

.....
.....
.....

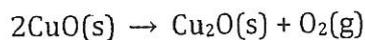
- 3) Calculer le pH du mélange à l'équilibre.

.....
.....
.....

Exercice 3 (2 points)

Soit les équations suivantes : (1) $\text{Cu(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{CuO(s)}$ $\Delta H_1 = -156 \text{ kJ}$
(2) $\text{Cu(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{Cu}_2\text{O(s)}$ $\Delta H_2 = -170 \text{ kJ}$

Calculer ΔH (en kJ. mol^{-1}) pour la réaction suivante :



.....
.....
.....

NOM :

PRENOM :

N° d'examen :

Exercice 4 (4 points)

Soit la réaction en phase gazeuse suivante : $C_2H_4(g) + H_2O(g) \rightarrow C_2H_6O(g)$

On suppose que les gaz sont parfaits avec $R = 8,31 J \cdot mole^{-1} \cdot K^{-1}$.

On dispose des données thermochimiques suivantes à $T = 298 K$

Molécule	$C_2H_4(g)$	$H_2O(g)$	$C_2H_6O(g)$
$\Delta H_f^\circ (kJ \cdot mole^{-1})$	+ 52,3	- 241,8	- 235,1
$C_p (J \cdot mole^{-1} \cdot K^{-1})$	44	34	65

1- Calculer les grandeurs thermochimiques suivantes relatives à cette réaction à 298 K

a- la variation de l'enthalpie ΔH_r° .

.....
.....
.....

+CLUB NAJAH*
UCB FS ELJADIDA
LE PRESIDENT

b- la variation de l'énergie interne ΔU_r° .

.....
.....
.....

2- Calculer la variation de l'enthalpie ΔH_r° relatives à cette réaction à 450 K :

.....
.....
.....
.....

Exercice 5(2 points)

Un échantillon de méthane CH₄ a une masse m = 0,32 g.

Combien y a-t-il de **moles** et de **molécules** de CH₄ ? et d'**atomes** de **C** et de **H** dans cet échantillon ?

$M_C = 12 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$, $N = 6.22 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

Réponses Exercice 5

Nombre de mole de CH₄ :

.....

Nombre de molécules de CH₄ :

.....

Nombre d'atomes de C :

.....

Nombre d'atomes de H :

.....

Exercice 6(3 points)

Déterminer le **degré d'oxydation** des éléments suivants (Remplir le tableau) :

Cr₂O₇²⁻	CrO₄²⁻	Cr³⁺	Cr(OH)₃	Cr	H₂O
DO(Cr) =	DO(Cr) =	DO(Cr) =	DO(Cr) =	DO(Cr) =	DO(H) =
C₂H₆O	C₂H₄O₂	C₂H₃O₂Na	H₂	H₂O	H₂O₂
DO(C) =	DO(C) =	DO(C) =	DO(H) =	DO(O) =	DO(O) =

Embryologie-histologie(Durée : 1H30min)

Parmi les propositions suivantes, pour chaque question, souligner celle (s) qui est (sont) exacte (s)

1- La reproduction asexuée

- Permet d'avoir des individus différents de leurs parents
- Permet d'avoir des individus identique génétiquement
- Fait intervenir des cellules spécialisées

2- La mitose multiple ou schizogonie

- Un mode de multiplication asexuée
- Une mitose particulière = cytodiérèse et caryodiérèse
- Aboutit à un syncytium

3- les deux phénomènes clés de la reproduction sexuée

- Mitose et brassage génétique
- Fécondation et méiose
- Réplication d'ADN et réduction chromatique

4- La méiose est une suite de deux divisions cellulaires

- Avec une seule réplication de l'ADN entre les deux divisions
- Précédée d'une seule réplication de l'ADN
- Sans réplication d'ADN mais avec une réduction du nombre de chromosomes

5- La méiose permet de passer

- D'une cellule mère haploïde à quatre cellules filles haploïdes
- D'une cellule mère diploïde à deux cellules filles haploïdes
- D'une cellule mère diploïde à quatre cellules filles haploïdes

6- La première division de méiose permet de donner des cellules à

- N chromosomes à deux chromatides
- 2n chromosomes à deux chromatides
- N chromosomes à une chromatides

7- La reproduction sexuée

- les individus qui en sont issus sont tous différents entre eux et différents de leurs parents
- permet une grande variabilité intraspécifique
- est possible grâce à l'union de deux cellules somatiques

8- La spermiogénèse humaine

- constitue la première étape de la spermatogénèse
- est un processus de division cellulaire
- est le passage de la spermatide à n Chr au spermatozoïde à n Chr

+CLUB NAJAH+
UCO.FS.E.LJADIDA
LE PRÉSIDENT

9- La maturation folliculaire chez la femme

- Est un processus discontinu de la puberté à la ménopause
- Le stock définitif de follicules primordiaux est acquis le premier mois après la naissance
- C'est au stade folliculaire secondaire que la thèque interne apparaît

10- La ou les point(s) commun(s) à la spermatogénèse et à l'ovogénèse

- L'accumulation de réserves pendant la phase d'accroissement
- L'obtention de gamètes haploïdes
- La possibilité de permettre des recombinaisons génétiques au cours de la méiose

11- Les hormones sexuelles femelles sont sécrétées par

- La thèque interne du follicule secondaire
- Par la thèque interne du follicule cavitaire
- Par la zone le granulosa

12- tubes séminifères

- L'épithélium séminal est composé de cellules de Sertoli et de cellules de la lignée germinale
- Lieux de la spermatogénèse et de la synthèse de la testostérone
- Seul endroit possible de l'organisme pour le déroulement de la méiose

13- L'ovogénèse

- Débute à la puberté chez les jeunes femmes dès l'apparition des premières règles
- Prend fin à la ménopause
- Est un processus continu de la vie foétale à la ménopause

14- La méiose ovocytaire

- L'ovocyte I est constitué d'un gros cytoplasme contenant un noyau diploïde
- L'ovocyte II a un noyau diploïde
- Ne s'achève que si L'ovocyte II est fécondé par un spermatozoïde haploïde

15- La segmentation

- Dépend de la quantité de vitellus dans l'œuf
- Dépend de la distribution de vitellus dans l'œuf
- Le début du développement de l'œuf

16- La morula

- Ensemble de cellules embryonnaires qui dérivent de l'œuf segmenté
- Le deuxième stade du développement embryonnaire
- Le début de la segmentation

17- Dans l'œuf de l'Oursin

- La segmentation est totale radiaire
- Le blastocœle est central
- Les cellules ont à la fin une taille inégale

- Permettent la gastrulation
- Sont à l'origine des territoires présomptifs
- Aboutissent à la mise en place des feuilletts germinatifs

19- Les mouvements d'embolie

- Le repliement d'un feuillet cellulaire dans le blastocœle
- Se font du pôle animal vers le pôle végétatif
- Le feuillet cellulaire du PV s'enfonce dans le blastocœle

20- Les mouvements d'invagination chez l'oursin

- Permettent la formation de l'archentéron
- Intéressent les territoires des micromères et du végétatif
- Sont à l'origine de l'endoderme

21- La segmentation de l'œuf télolécithe

- Est partielle superficielle
- Le noyau se divise plusieurs fois
- N'intéresse que le disque germinatif

CLUB M. ELJAH
 UCD.FS. ELJADIDA
 LE PRESIDENT

22- la gastrulation

- A l'origine du tube digestif primitif
- Permet la ségrégation des feuilletts embryonnaires
- Est le dernier stade du développement embryonnaire

23- Fonctionnement de l'appareil génital de l'Homme

La formation des spermatozoïdes à l'intérieur des testicules débute à la et se prolonge toute la vie. Cette spermatogenèse s'effectue dans le sens..... C'est-à-dire de vers des tubes séminifères. Elle comporte une série de divisions des cellules souches au cours desquelles le nombre des chromosomes est réduit de moitié c'est la..... . Les spermatozoïdes libérés dans la lumière des tubes sont des cellules de petite taille composées de trois parties : 1..... 23 Ils sont mobiles grâce à leur..... . Ils parcourent et les canaux , pour être stockés dans les..... Ils sont alors mêlés aux produits de sécrétion des glandes annexes pour constituer le liquide spermatique.

Examen de rattrapage Physique

Durée : 1h30

Optique

- A)- On considère une lentille mince divergente de distance focale objet $f = 12$ cm et un objet virtuel placé sur l'axe optique à 6 cm de la lentille.
1. Faire un schéma correspondant à l'énoncé.
 2. Rappeler la relation de conjugaison et l'expression du grandissement transversal de ce système optique.
 3. Déterminer la position et la nature de l'image (réelle ou virtuelle).
 4. Calculer le grandissement transversal et déterminer les caractéristiques de l'image (droite ou inversée, agrandie ou réduite).
- B)- On considère maintenant un miroir convexe de rayon de courbure $R = +12$ cm et un objet virtuel placé à 4 cm du sommet S du miroir.
Répondre aux mêmes questions que celles de la partie A)

Physique Nucléaire

Le polonium $^{210}_{84}\text{Po}$ est radioactif α de période $T = 138$ jours.

1. Donner la définition d'un noyau radioactif.
2. Ecrire l'équation de désintégration d'un noyau de $^{210}_{84}\text{Po}$ en précisant les lois utilisées (on suppose que le noyau fils est dans son état fondamental).
3. Donner la définition de la période d'un noyau radioactif.
4. Rappeler la loi de décroissance radioactive $N = N(t)$ en précisant la signification de chacun des termes.
5. L'activité $A(t)$ d'une source radioactive vérifie : $A(t) = -\frac{dN(t)}{dt}$. Montrer en utilisant la loi $N = N(t)$ de la question 4., que l'activité $A(t)$ est proportionnelle au nombre $N(t)$ de noyaux radioactifs présents dans cette source.
6. Déterminer la valeur de la constante radioactive λ en s^{-1} du polonium 210.
7. Déterminer le nombre N de noyaux présents dans une masse $m = 1,0$ g de polonium 210 et calculer l'activité de cette masse.

Données : Quelques éléments : $_{81}\text{Tl}$; $_{82}\text{Pb}$; $_{83}\text{At}$; $_{85}\text{Tl}$; $_{86}\text{Rn}$

Masse molaire atomique : $M(^{210}\text{Po}) = 210 \text{ g.mol}^{-1}$

Nombre d'Avogadro : $\mathcal{N} = 6,022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

CLUB NAJAH
UCD.F.S. ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Thermodynamique

On fait subir à deux moles de gaz parfait diatomique ($\gamma = 1,4$), initialement dans l'état d'équilibre A ($P_A = 6 \text{ bar}$, $V_A = 30 \text{ l}$, $T_A = 1500 \text{ K}$), le cycle réversible suivant :

- une détente isochore, amenant le gaz de l'état A à l'état B ($P_B = 3 \text{ bar}$, V_B , T_B);
- une compression isotherme de l'état B à l'état C (P_C , V_C , T_C) qui ramène le gaz à sa pression initiale P_A ;
- une détente isobare de l'état C à l'état initial A.

1. Calculer les températures T_A , T_B et le volume V_C .
2. Représenter le cycle dans le diagramme de Clapeyron.
3. Calculer les capacités thermiques C_V et C_P de ces deux moles.
4. Calculer la variation d'énergie interne, d'enthalpie ainsi que le travail et la quantité de chaleur échangés pour chaque étape et pour le cycle.
5. Commenter le signe du travail total W_{cycle} .

Donnée : Constante des gaz parfaits : $R = 8,31 \text{ J.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$



*N'oublier pas de préciser l'unité d'un résultat (quand il en a)
Sinon, la note de la question correspondante sera divisée par 2*

EXAMEN (RATTRAPAGE) DE BIOLOGIE CELLULAIRE
SVII-STU1 (2015-2016)
(Durée: 1h 30 min)

Nom:.....

N° d'examen:.....

Prénom:

Local:.....

AUCUNE RATURE NE SERA ACCEPTEE

I-Entourer la (les) lettre(s) correspondant à la (aux) proposition(s) exacte(s)

1- Une cellule procaryote:

- a - Peut être autotrophe et réalise ainsi la photosynthèse.
- b - Peut être hétérotrophe et contribue à la production d'oxygène atmosphérique.
- c - A une membrane plasmique constituée de protéines et de lipides notamment le cholestérol.

2- L'eau dans la cellule peut être:

- a - Libre formant l'eau de constitution, elle peut subir une diminution sans conséquences graves pour le métabolisme cellulaire.
- b - Fixée sur des molécules organiques, représentant la grande partie de l'eau totale de l'organisme.
- c - Intégrée, et donc liée aux molécules organiques par des forces électriques faibles.

3- Les oses:

- a - Constituent les monomères des glucides et sont des molécules non hydrolysables et ramifiées.
- b - Se répartissent en différents types en fonction de leur nombre d'atomes de carbone.
- c - Sont des polyalcools hydrophiles possédant une fonction aldéhyde et une fonction cétoné.

4- Les hétérosides:

- a - Peuvent être constitués d'un ose et un aglycone.
- b - Peuvent être constitués de plusieurs oses et un aglycone.
- c - Sont des molécules hydrolysables, souvent dotés de propriétés toxiques ou thérapeutiques.

5- Les lipides simples:

- a - Sont composés uniquement d'acide gras et d'alcool unis par une liaison osidique.
- b - Peuvent comporter des acides gras saturés ou insaturés.
- c - La liaison de plusieurs lipides simples aboutit à la formation d'un lipide complexe.

6- Les acides aminés non essentiels:

- a - Ne sont pas indispensables à nos cellules.
- b - Ne sont pas synthétisés par nos cellules.
- c - Sont synthétisés par nos cellules à partir d'autres acides aminés.

7- Les protéines:

- a - Sont les protides les plus complexes et les plus importants comme l'insuline.
- b - Leur hydrolyse complète peut fournir des acides aminés uniquement.
- c - Leur hydrolyse complète peut fournir des acides aminés et un composé lipidique.

8- Les acides nucléiques:

- a - Sont des polymères de nucléosides.
- b - Sont des polymères de nucléotides.
- c - Sont des polymères de nucléosomes.

UNIVERSITE EL JADIDA
LE PRESIDENT

9- Les techniques microscopiques:

- a - Correspondent à des techniques d'imagerie utilisant un microscope.
- b - Le microscope utilisé peut être photonique dont le pouvoir de résolution peut atteindre 1 nm.
- c - Le microscope utilisé peut être électronique dont la source d'énergie correspond à des électrons émis par une lampe.

10- Un élément radioactif:

- a - Est un élément chimique stable qui se désintègre spontanément.
- b - Est un élément chimique dont le nombre des neutrons diffère de celui de son isotope stable.
- c - Est un élément chimique capable d'émettre des radiations après désintégration.

11- Les phospholipides membranaires:

- a - Sont tous amphiphiles.
- b - Comprennent des acides gras dont le nombre d'atomes de carbone est variable.
- c - Comprennent des acides gras insaturés.

12- Les lipides membranaires:

- a - Sont organisés en bicouche et peuvent être liés aux glucides par leurs régions hydrophiles.
- b - Sont identiques dans les deux monocouches membranaires.
- c - Sont capables de se déplacer soit dans la même monocouche soit d'une monocouche à l'autre.

13- Les glucides membranaires:

- a - Sont liés aux lipides et aux protéines membranaires sur les faces de la bicouche lipidique.
- b - Peuvent jouer un rôle dans la reconnaissance entre les cellules voisines.
- c - Sont les principaux constituants du glycocalix.

14- Les protéines porteuses:

- a - Peuvent intervenir dans le transport passif.
- b - Interviennent dans le transport actif.
- c - Sont des protéines de type transmembranaires.

15- L'exocytose:

- a - Est un mécanisme qui permet à la cellule de rejeter ses déchets à l'extérieur.
- b - Est un mécanisme utilisé principalement par les cellules spécialisées.
- c - Est un mécanisme qui s'accompagne de perte d'une portion de la membrane plasmique.

16- Les microfilaments sont des polymères protéiques fibreux:

- a - Dont le diamètre est généralement supérieur à 10 nm.
- b - Constitués principalement de lamines.
- c - Intervenant dans l'ajustement de la forme de la cellule.

17- Les ribosomes:

- a - Sont composés d'ARN ribosomique et de protéines.
- b - Peuvent être libres ou associés à l'ARNm, à la membrane des saccules golgiens ou à la membrane nucléaire externe.
- c - Sont des structures cellulaires présentes dans toutes les cellules.

18- La membrane mitochondriale externe:

- a - Est non sélective grâce à la présence de porines spécifiques.
- b - Est composée à part égale de protéines et de lipides.
- c - Présente une surface identique à celle de la membrane mitochondriale interne.

19- La matrice mitochondriale:

- a - Comprend un ADN circulaire qui sert à la synthèse de 10% des protéines cellulaires.
- b - Renferme toutes les enzymes indispensables à la transcription et à la traduction.
- c - Est le lieu de toutes les réactions de dégradation d'une molécule de glucose.

20- La glycolyse:

- a - Comprend des réactions d'oxydoréduction où le glucose est oxydé et le NAD^+ est réduit.
- b - Se déroule dans le hyaloplasme, en aérobie et conduit à la formation de 2 pyruvates à partir d'un glucose.
- c - Comprend deux phases au cours desquelles il y a production d'énergie sous forme d'ATP.

21- Au cours du cycle de Krebs, il y a des réactions:

- a - De décarboxylation.
- b - De phosphorylation du GDP.
- c - De réduction du NAD^+ et FAD^+ .

22- Dans la chaîne respiratoire, le coenzyme Q permet:

- a - Le transfert des électrons du complexe I au complexe III.
- b - Le transfert des électrons du complexe II au complexe III.
- c - Le transfert des électrons du complexe I au complexe II.

*CLUB NAJAH+
 UCD.FS.ELJADIDA
 LE PRESIDENT

23- Les plastes:

- a - Sont des organites cellulaires, spécifiques des cellules eucaryotes, qui assurent la photosynthèse.
- b - Diffèrent les uns des autres par la nature des pigments et substances qu'ils contiennent.
- c - Dérivent tous du chloroplaste.

24- Dans les systèmes cellulaires de production d'énergie:

- a - L'ATP formée par la mitochondrie est utilisée par la mitochondrie.
- b - L'ATP formée par le chloroplaste est utilisée par le chloroplaste.
- c - L'ATP est formée dans le chloroplaste à partir de l'énergie lumineuse et dans la mitochondrie à partir de l'énergie chimique.

25- Le réticulum endoplasmique lisse assure:

- a - La synthèse des acides gras et du cholestérol .
- b - L'accumulation du sodium.
- c - La détoxification cellulaire.

26- Le dictyosome:

- a - A une région cis qui reçoit les vésicules du réticulum endoplasmique lisse.
- b - A une région trans d'où se détachent les vésicules de transition.
- c - Est constitué d'une pile de saccules et de vésicules avec un nombre variable de saccules.

27- Les lysosomes:

- a - Sous leurs deux formes primaire et secondaire, se détachent du Golgi.
- b - Sont présents dans toutes les cellules eucaryotes.
- c - Interviennent dans le recyclage de la matière organique.

28- Les pores nucléaires:

- a - Permettent les échanges entre le nucléoplasme et l'espace périnucléaire.
- b - Leur nombre est d'environ 500 pores par noyau.
- c - Sont des complexes protéiques comprenant quatre anneaux protéiques par pore.

29- L'euchromatine:

- a - Comprend la forme la plus compacte de l'ADN.
- b - Contient l'ADN la moins active où les gènes ne s'expriment pas toujours.
- c - C'est la chromatine dispersée qui occupe la grande partie de la surface nucléaire.

30- Le nucléole:

- a - Est centré autour de l'organisateur nucléolaire qui comprend les gènes de l'ARNt.
- b - Est une structure nucléaire qui apparaît fortement contrasté au cours de la division cellulaire.
- c - Est le lieu d'assemblage des protéines et des ARNr pour former les deux sous unités ribosomales.

31- Au cours de la glycolyse et à partir de deux molécules de glucose il y a:

- a - Production de quatre ATP
- b - Réduction de deux NAD^+
- c - Formation de quatre pyruvates

II- Entourer la proposition exacte, dans le cas où votre réponse est «autre» préciser (sans expliquer) le nombre exact d'ATP formés

1- La dégradation complète d'un Fructose-1,6-diphosphate, en aérobie, conduit à la production de:

- a - 40 ATP
- b - 39 ATP
- c - Autre (.....ATP)

2- La dégradation complète d'un Fructose-6-phosphate et d'un pyruvate, en aérobie, conduit à la production de:

- a - 54 ATP
- b - 51 ATP
- c - Autre (.....ATP)

3- La dégradation complète d'un glucose, en aérobie et en présence d'un inhibiteur de la pyruvate translocase, conduit à la production de:

- a - 38 ATP
- b - 8 ATP
- c - Autre (.....ATP)

4- La dégradation complète d'un glucose, en aérobie et en présence d'un inhibiteur de la pyruvate déshydrogénase, conduit à la production de:

- a - 8 ATP
- b - 2 ATP
- c - Autre (.....ATP)

Unités chronostratigraphiques	Unités géochronologiques
Eonothèmes.	Eon
.....	Eres
Périodes
.....	Epoques
.....	Ages

10/ Le Mésozoïque est marqué par la présence (0,5 pt) :

- a - Des trilobites et par deux cycles orogéniques, le calédonien et l'hercynien ;
- b - Des trilobites et par deux cycles orogéniques, l'éburnéen et l'hercynien ;
- c - Des dinosaures et par deux cycles orogéniques, le calédonien et l'hercynien ;
- d - De dinosaures et du cycle orogénique alpin.

11/ La formation de la croûte océanique se fait (0,25 pt)

- a - Dans une zone de distension. ;
- b - Dans une zone de subduction ;
- c - Le long des rides médio-océaniques ;
- d - Dans les domaines intraplaques.

12/ La formation de la croûte continentale se fait (0,25 pt)

- a - Dans une zone de subduction.
- b - Dans une zone de distension.
- c - Le long des rides médio-océaniques.
- d - Dans les domaines intraplaques.

13/ Le phénomène responsable de la formation des chaînes de montagnes est (0,5 pt) :

- a - L'orogénèse ;
- b - La morphogénèse ;
- c - La diagenèse ;
- d - Le dépôt.

14/ Un craton est (0,5 pt) :

- a - Un morceau de la croûte océanique resté stable pendant une longue période ;
- b - Une portion de la lithosphère continentale restée stable pendant une longue période ;
- c - Un morceau de la lithosphère déstabilisée pendant les orogénèses successives ;
- d - Une portion de la lithosphère continentale restée stable pendant une longue période et recouverte de formations sédimentaires tabulaires.

15/ Le passage de l'Archéen au Protérozoïque est marqué par (0,5 pt) :

- a - La disparition des TTG et des Komatiites ;
- b - La disparition des andésites ;
- c - La diminution du taux d'oxygène dans l'atmosphère ;
- d - L'apparition de la vie.

16/ L'équivalent de l'orogénèse Cadomienne au Maroc est (0,5 pt) :

- a - L'orogénèse Brésilienne ;
- b - L'orogénèse Kibarienne ;
- c - L'orogénèse Eburnéenne ;
- d - L'orogénèse Panafricaine.

17/ L'Anti-Atlas est une chaîne de montagne formée durant (0,5 pt) :

- a - Le Paléozoïque supérieur ;
- b - Le Précambrien ;
- c - Le Paléozoïque inférieur ;
- d - Le Mésozoïque.

18/ Le massif du Saghro au Maroc s'est structurée durant (0,5 pt) :

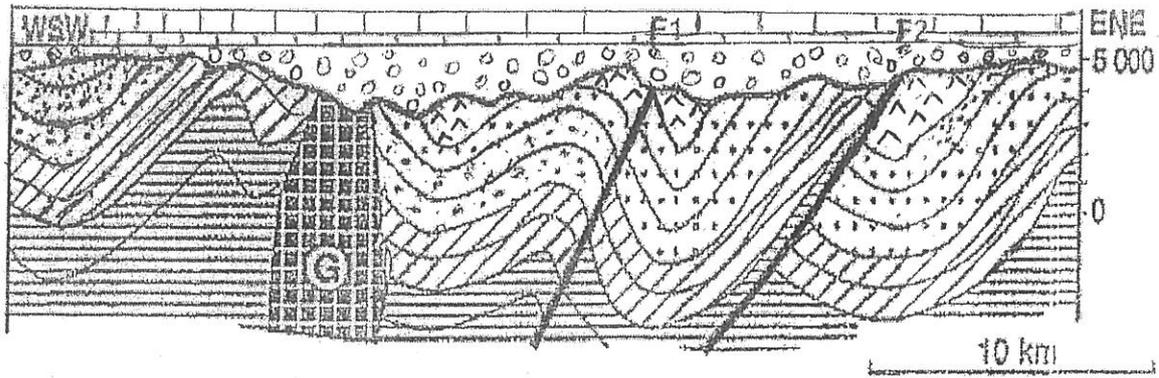
- a - L'orogénèse Calédonienne ;
- b - L'orogénèse Hercynienne ;
- c - L'orogénèse Panafricaine ;
- d - L'orogénèse Atlasique.

19/ Quel est l'âge absolu de la limite Paléozoïque/Mésozoïque (0,5 pt) :

- a - 345 Ma ;
- b - 180 Ma ;
- c - 252 Ma ;
- d - 201 Ma.

20/ En géochronologie, la méthode qui date les événements les plus anciens est (0,25 pt) :

- a - Rubidium/Strontium ;
- b - Uranium/Plomb ;
- c - Potassium/Argon ;
- d - Carbone 14.



Légende :

-  : Crétacé ;  : Jurassique ;  : Dévonien ;  : Silurien ;  : Cambrien ;
-  : Protérozoïque supérieur ; F1 et F2 : Failles ; G : Granite intrusif

21/ La figure ci-dessus représente une coupe géologique d'une région avec des formations sédimentaires et magmatiques. Reconstituer son histoire géologique (5 pts):

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

CLUB NAJAH+
 UED.FS.ELJADIDA
 LE PRESIDENT

22/ Les principes de stratigraphie utilisés pour reconstituer l'histoire de la région relative à la figure sont les suivants (0,5 pt) :

- a - Les principes de superposition, de recoupement et d'inclusion ;
- b - Les principes de superposition, de recoupement et d'actualisme ;
- c - Les principes de superposition, d'horizontalité et de continuité ;
- d - Les principes de superposition, d'horizontalité et de recoupement.

23/ L'histoire géologique de la figure s'est déroulée pendant les ères (0,5 pt) :

- a - Paléozoïque, Mésozoïque et Cénozoïque.
- b - Précambrien, Paléozoïque et Mésozoïque.
- c - Paléozoïque et Mésozoïque.
- d - Mésozoïque et Précambrien.

24/ Quelles sont les orogénèses responsables de ces événements (0,75 pt)

.....

.....

25/ Existe(nt) t- il(s) une (ou des) lacune(s) stratigraphique(s), donner son (ou ses) âge(s) (0,75 pt)

.....

.....

.....

26/ Quel est l'âge de l'intrusion G (0,25 pt):

.....

27/ Le paroxysme de l'orogénèse panafricaine est daté aux environs de (0,25 pt):

- a - 1100 Ma b - 670 Ma c - 250 Ma d - 2000 Ma

28/ La chaîne du Haut-Atlas au Maroc s'est structurée pendant (0,25 pt):

- a - Les orogénèses Eburnéenne et Pan-Africaine ; b - Les orogénèses Alpine et Calédonienne ;
c - L'orogénèse Alpine ; d - L'orogénèse Hercynienne.

29/ Citer, dans l'ordre chronologique, 10 événements majeurs qui ont marqué l'histoire de l'évolution de notre planète pendant l'ère Précambrien (2,5 pts):

- a.....
b.....
c.....
d.....
e.....
f.....
g.....
h.....
i.....
j.....

CNE :

Examen de langueSemestre 1 - Session de rattrapage. SMAI et SVT Durée 1H30Les constellations

Parmi les étoiles de notre Galaxie, la Voie Lactée, seules 6000 à 7500 sont visibles à l'œil nu (sur l'ensemble du ciel). Pour se repérer dans le ciel, les astronomes des siècles passés ont dessiné arbitrairement sur la sphère céleste des figures reliant les étoiles les plus brillantes, ils ont nommé les étoiles les plus brillantes constellations. Les noms des constellations boréales (situées dans l'hémisphère nord) nous viennent principalement de l'Antiquité, et sont des personnages (Andromède, Cassiopée...), des animaux (le Cygne, la Grande Ourse...), ou des objets (la Lyre, la Balance...) liés à la mythologie (principalement grecque et romaine). Mais les astronomes de l'Antiquité n'ont pas observé la partie la plus australe du ciel (visible dans l'hémisphère sud) et n'ont donc pas organisé la partie australe en constellations.

Ce travail fut effectué par des astronomes comme Bayer au 17^{ème} siècle qui choisit des noms d'animaux (le Phénix, le Poisson Volant...) et La Caille au 18^{ème} siècle La Caille préféra des noms d'instruments scientifiques (le microscope, la machine pneumatique...). Cependant, les limites des constellations restaient floues, et certaines nouvelles constellations mordaient sur les anciennes. La situation fut réglée en 1922 par l'Union Astronomique Internationale qui découpa, une bonne fois pour toutes, le ciel en 88 constellations. En 1930, l'astronome belge Eugène Delporte en fixa précisément les limites selon des arcs de méridien ou de fuseaux horaires.

I- Compréhension :

1- De quel type de texte s'agit-il ? justifiez votre réponse. **1pt**

.....

2- Qu'est-ce qu'une constellation ? **1pt**

.....

3- Pourquoi les astronomes de l'Antiquité ont-ils élaboré les constellations ? **1pt**

.....

4- Qu'est-ce que la Voie Lactée ? **0,5Pt**

.....

5- Quelle est la partie du ciel cartographiée en constellations par les astronomes de l'Antiquité ? **1pt**

.....

*CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

II- Langue et Vocabulaire :

1- Quels sont les spécialistes des disciplines suivantes : **2pts**

- Astronautique : ; Algèbre :

- Virologie : ; Informatique :

2- Réécrivez les phrases suivantes en nominalisant les mots soulignés : **1,5pt**

- Une bombe hydrogène a été essayée en Corée du Nord.

.....

- La situation fut réglée en 1922 par l'Union Astronomique Internationale

.....

- L'Union Astronomique Internationale découpa le ciel en 88 constellations.

.....

- une semaine, vous irez a Agadir.
- Le virus du sida a été découvert,.....30 ans.
- Vous pouvez améliorer votre niveau en langueles vacances d'été.
- Nous habitons à El Jadida.....1985.

4- Transformez les phrases suivantes à la forme passive ou active : 3pts

- Ce travail fut effectué par des astronomes comme Bayer au 17^{ème} siècle.
.....
- En 1930, l'astronome belge Eugène Delporte fixa précisément les limites des constellations selon des arcs de méridien ou de fuseaux horaires.
.....
- les astronomes de l'Antiquité n'ont pas observé la partie la plus australe du ciel.
.....

5- Réécrivez les phrases soulignées dans le texte en remplaçant les mots en gras par le pronom approprié. 1,5pt

-
-
-

6- Conjuguez les verbes entre parenthèses au passé composé ou à l'imparfait. Justifiez votre choix. 2pts

- « J'ai pris l'autobus à deux heures. Il (faire très chaud) Je (manger) au restaurant, chez Céleste, comme d'habitude. Ils (avoir) tous beaucoup de peine pour moi et Céleste me (dire): « on n'a qu'une mère. » quand je (partir), ils me (accompagner) à la porte. Je (être) un peu étourdi parce qu'il (falloir) que je monte chez Emmanuel pour lui emprunter une cravate. »

Albert Camus, L'étranger.

7- Reliez les phrases suivantes au moyen d'un pronom relatif simple : 2pts

- Tu m'avais recommandé de lire le roman d'ALBERT CAMUS. J'ai acheté ce roman.
.....
- Le film sur la guerre du golf vient de sortir. Je vous ai parlé de ce film.
.....
- La librairie s'appelle Al Amal. J'achète tous mes livres dans cette librairie.
.....
- Tu m'as apporté hier les films de Spielberg. J'ai beaucoup apprécié ces films.
.....

8- Posez des questions sur le groupe des mots soulignés : 1,5pt

- Elle fait des études en sciences de la matière physique.
.....
- Ces étudiants sont logés à la cité universitaire.
.....
- La réunion a eu lieu dans la salle polyvalente.
.....

EPREUVE DE MATHÉMATIQUESRATTRAPAGEDUREE : 1h 30mnExercice n° 1 :Soit la fonction $f(x) = \frac{e^x}{x+2}$

- Donner le domaine de définition de f . (Df)
- f est-elle prolongeable par continuité au point -2 . A justifier.
- Calculer $f'(x)$; $f''(x)$
- Quelle est l'image de l'intervalle $[0, 1]$ par f ?
- Montrer que pour tout réel x de l'intervalle $[0, 1]$ $\frac{1}{4} \leq f'(x) < \frac{2}{3}$
- Montrer, en utilisant le théorème des valeurs intermédiaires, que l'équation $f(x) = x$ admet une solution unique dans l'intervalle $[0, 1]$
- Donner l'équation de la tangente à la courbe de $f(x)$ au point d'abscisse 0 .
- Existe-t-il un point d'abscisse $x_0 \in Df$ où la tangente à la courbe de $f(x)$ est horizontale ? Si oui, déterminer ce point et donner l'équation de cette tangente.

Exercice n° 2 :On considère la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ définie sur \mathbb{N} par $u_0 = -1, u_1 = \frac{1}{2}$ et pour tout n de \mathbb{N} , $u_{n+2} = u_{n+1} - \frac{1}{4}u_n$.

- On définit la suite $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$ en posant, pour tout $n \in \mathbb{N}$, $v_n = u_{n+1} - \frac{1}{2}u_n$.
 - Exprimer v_{n+1} en fonction de v_n
 - En déduire que la suite $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$ est géométrique dont on précisera la raison.
 - Exprimer v_n en fonction de n
- On définit la suite $(w_n)_{n \in \mathbb{N}}$ en posant, pour tout entier naturel n , $w_n = \frac{u_n}{v_n}$
 - En utilisant l'égalité $u_{n+1} = v_n + \frac{1}{2}u_n$ exprimer w_{n+1} en fonction de u_n et v_n
 - En déduire que pour tout n de \mathbb{N} , $w_{n+1} = w_n + 2$
 - Exprimer w_n en fonction de n
- Montrer que pour tout entier naturel n , $u_n = \frac{2n-1}{2^n}$
- Pour tout entier naturel n on pose :

$$S_n = \sum_{k=0}^n u_k = u_0 + u_1 + \dots + u_n$$

Démontrer par récurrence que pour tout entier naturel n , $S_n = 2 - \frac{2n+3}{2^n}$ Exercice 3 :

- la fonction $f(x) = \cos(x) - x$ vérifie-t-elle les hypothèses du théorème des valeurs intermédiaires dans l'intervalle $[0, 1]$?
- montrer qu'il existe un certain nombre $c \in]0, 1[$ tel que $f(c) = 0$

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRESIDENT

EPREUVE DE MATHÉMATIQUES
RATTRAPAGE
DURÉE : 1h 30mn

PARTIE COURS

Énoncer le théorème de Rolle et donner son interprétation géométrique.

PARTIE EXERCICES

Exercice n° 1 :

On considère la suite $(U_n)_{n \in \mathbb{N}}$ telle que $U_n > 0 \quad \forall n \in \mathbb{N}$ et la suite $(V_n)_{n \in \mathbb{N}}$ définie, pour tout entier naturel n par $V_n = \ln(u_n)$

Pour tout entier naturel n , on pose :

$$S_n = V_0 + V_1 + V_2 + \dots + V_n \text{ et } P_n = U_0 \times U_1 \times \dots \times U_n$$

1) Montrer que $P_n = e^{S_n}$

2) Pour tout entier naturel n , on considère la suite $(U_n)_{n \in \mathbb{N}}$ telle que $U_{n+1} = \sqrt{U_n}$ et $U_0 = e$

- Montrer que, $(V_n)_{n \in \mathbb{N}}$ est une suite géométrique de raison $\frac{1}{2}$. Calculer son premier terme.
- Donner l'expression de V_n en fonction de n . En déduire l'expression de U_n en fonction de n
- Exprimer S_n en fonction de n .
- En déduire l'expression de P_n en fonction de n
- Déterminer la limite de S_n . En déduite celle P_n

3) Pour tout entier naturel n , on considère la suite $(U_n)_{n \in \mathbb{N}}$ telle que $U_n = e^{1-n}$

- Calculer V_0, V_1 et V_2
- Montrer que $(V_n)_{n \in \mathbb{N}}$ est arithmétique, dont on calculera la raison.
- Donner V_n en fonction de n
- Calculer la $\lim_{n \rightarrow +\infty} U_n$, ainsi que la $\lim_{n \rightarrow +\infty} V_n$
- Donner l'expression de S_n en fonction de n
- Calculer $\lim_{n \rightarrow +\infty} S_n$. En déduire $\lim_{n \rightarrow +\infty} P_n$
- Déterminer un entier n_0 tel que $u_n \leq 10^{-4}$ dès que $n \geq n_0$; ($\ln 10 \approx 2,302$)

UCD - F.S. EL JADIDA
LE CLUB NAJAH
LE PRESIDENT

Exercice n° 2 :

Soit la fonction définie par $f(x) = 3x^4 - 11x^3 + 12x^2 - 4x + 2$

- Calculer $f(1)$ et $f(0)$
- Montrer en utilisant le théorème des accroissements finis que $f'(x)$ s'annule au moins une fois sur $]0, 1[$

Exercice n° 3 :

Soit la fonction $f(x) = \frac{e^x - 1}{x}$

- Donner le domaine de définition de f .
- Étudier la continuité de f sur son domaine de définition.
- Montrer que f est prolongeable par continuité au point 0 et donner son prolongement g .
- Montrer que g est dérivable au point 0.
- Calculer $g'(x)$ pour $x \neq 0$
- Donner l'équation de la tangente de la fonction g au point 0.

N.B : Indication concernant l'exercice n° 3 :

Pour le calcul de certaines limites, utiliser le développement limité suivant :

Au voisinage de 0 $e^x = 1 + x + \frac{x^2}{2} + x^2 \varepsilon(x)$; où $\lim_{x \rightarrow 0} \varepsilon(x) = 0$

EXAMEN DE LANGUE FRANÇAISE SEMESTRE 1 – SESSION DE RATTRAPAGE

POURQUOI CRIE-T-ON QUAND ON A MAL ?

Les scientifiques ne le savent pas précisément, mais ils avancent pourtant trois grandes hypothèses... peut-être complémentaires : le cri de douleur servirait à prévenir qu'on est menacé afin qu'il nous soit porté secours ; à se défendre, en effrayant et faisant fuir l'agresseur, ou en lui signifiant d'arrêter son geste, et/ou, enfin, à soulager la douleur.

Concernant la théorie du cri comme moyen de communication, en 2003, une équipe canadienne menée par Michael Sullivan a montré sur 64 volontaires que les cris sont plus longs lorsqu'ils sont émis en présence d'autres personnes ; ce qui soutient l'idée que la vocalisation de la douleur a pour but d'attirer l'attention afin de se faire aider.

En revanche, l'hypothèse selon laquelle le cri soulagerait la douleur suppose que crier déclencherait, via des mécanismes encore inconnus, la libération de substances neuronales calmantes (enképhalines, endorphines...).

De manière générale, crier est une réponse de protection réflexe à la douleur, au même titre que le retrait de la main quand on se brûle. Mais, "contrairement au réflexe de retrait, le cri est émis lors des douleurs perçues comme fortes, rarement lors de douleurs faibles", précise Radhouane Dallel, chercheur en neurobiologie de la douleur à Clermont-Ferrand.

Science et vie, Archives.

I) Compréhension :

1) De quel type de texte s'agit-il ? justifiez votre réponse. 0.5pt

.....

2) Relevez du texte trois verbes par lesquels l'auteur présente les raisons qui nous pousseraient à crier quand on a mal ? 1,5pt

.....

3) Pourquoi les cris sont-ils plus longs quand on n'est pas seul ? 1pt

.....

4) Que veut dire l'auteur par : 1pt

- Soulager la douleur :

- Soutient l'idée :

CLUB NAJAH
 UCB FS EL JADIDA
 LE PRÉSIDENT

II) Langue et communication

1) Quel est le spécialiste des disciplines suivantes : 2pts

- Chimie : - Physique :

- Algèbre : - Astrologie :

2) Réécrivez les phrases suivantes en nominalisant les mots soulignés et en effectuant les transformations nécessaires: 1.5pt

- Mc Donald a ouvert un restaurant à EL Jadida.

-

- L'entraîneur du DHJ a démissionné de son poste.

-

- La Côte d'Ivoire a vaincu l'Algérie au quart de la finale de la CAN 2015.

3) Remplacez le mot souligné par le pronom personnel complément approprié : 2pts

- Exemple : je préviens mon assureur des dégâts occasionnés.

- Je le préviens des dégâts occasionnés.

- Vous avez envoyé la déclaration de perte ?

- Vous avez envoyé la déclaration à votre avocat. (Deux pronoms)

- Il n'a pas dit à ses parents qu'il avait eu un accident !

- Je n'ai aucun souvenir de cet accident !

4) Complétez les phrases suivantes avec :

c'est ce qui, c'est ce à quoi, c'est ce dont, c'est ce que : 2pts

- La réussite, m'intéresse le plus.
- Faire le tour du monde, je rêve particulièrement.
- Obtenir son diplôme, il pense tout le temps.
- Valider le module transversal, je souhaite.

5) Transformez ces phrases à la forme passive ou active : 1.5pt

- On a détruit la vieille médina.

- Louis Pasteur a découvert la vaccination.

- Le coiffeur a coupé les cheveux d'Ahmed. (utiliser l'expression se faire +infinitif)

6) Quels sont les modes utilisés dans le 2^{ème} et le 3^{ème} paragraphe ? justifiez leurs emplois : 2pts

- 2^{ème} paragraphe :

- 3^{ème} paragraphe :

7) Ecrivez correctement le participe passé dans ce texte. Attention à l'accord : 2,5pts

- Ahmed et Samir se sont (inscrire) à un concours de cuisine marocaine. Ils ont (réaliser) un menu complet eux même. Avant tout, ils se sont (laver) les mains. Un grand chef les a (guider) pour préparer le repas. Les plats qu'ils ont (préparer) étaient délicieux.

8) Complétez les phrases suivantes par les indicateurs temporels appropriés : 2,5pts

- Un père arrive en courant à l'hôpital pour voir son fils qui vient d'avoir un accident. L'infirmière lui donne des explications : « Ton fils est arrivé une heure ; il est dans la salle d'opération une demi-heure ; les médecins auront terminés une heure mais le patient restera dans la salle de réanimation il reprenne conscience ; il restera hospitalisé une semaine. »

Examen du Module de Géologie Générale
Session de Rattrapage
Filière SVT - Durée 1h30

Nom.....Prénom.....N° Examen.....

Veillez répondre sur les feuilles d'examen en encerclant la réponse juste. Chaque question est notée sur 0,5 point.

1/ La Terre est :

- a - la seule planète dans notre système solaire qui abrite la vie.
- b - la seule planète rocheuse dans notre système solaire.
- c - la seule planète dans notre système solaire qui possède des lunes.
- d - la seule planète qui possède l'eau sous forme de glace.

+CLUB NAJAH+
UCD, FS, ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

2/ Une échelle stratigraphique est :

- a - un profil topographique d'une région donnée.
- b - une coupe géologique d'une région donnée.
- c - un log stratigraphique d'une région géologique donnée.
- d - une division des temps géologiques fondée sur l'étude des strates sédimentaires qui se sont déposées successivement au cours du temps.

3/ Une échelle stratigraphique est divisée en unités qui sont selon leurs ordres de grandeur :

- a - les ères, elles-mêmes divisées en unités de plus en plus courtes, les étages ou les périodes, les époques ou les séries et les systèmes.
- b - les ères, elles-mêmes divisées en unités de plus en plus courtes, les systèmes ou les périodes, les époques ou les séries et les étages.
- c - les systèmes, eux-aussi divisés en unités de plus en plus courtes, les systèmes ou ères les périodes, les époques ou les séries et les étages.
- d - les ères, elles-mêmes divisées en unités de plus en plus courtes, les systèmes ou les périodes, les étages ou les séries et les époques.

4/ L'étage est :

- a - un ensemble de couches géologiques caractérisées par leurs compositions pétrographiques, géochimiques et structurales.
- b - un ensemble de couches géologiques caractérisées par leurs compositions pétrographiques et géochimiques.
- c - l'unité de base représentée par un stratotype, c'est-à-dire une couche géologique caractérisée par son contenu lithologique et paléontologique spécifique.
- d - un ensemble de couches géologiques caractérisées par leur style de déformation.

5/ Les gneiss sont :

- a - des roches métamorphiques caractéristiques de la croûte continentale.
- b - des roches issues d'un métamorphisme de contact.
- c - des roches magmatiques plutoniques.
- d - des roches sédimentaires issues de l'érosion des roches métamorphiques.

6/ Une subduction est :

- a - la conséquence d'une activité magmatique.
- b - liée au mouvement de convection de l'asthénosphère.
- c - liée à la variation de la pression dans la lithosphère.
- d - intervient avant l'expansion océanique.

7/ Une ophiolite est :

- a - une roche sédimentaire métamorphisée.
- b - constituée essentiellement de granitoïdes et de gneiss.
- c - le vestige d'une croûte océanique qui affleure sur un continent.
- d - correspond à des marges continentales transformées.

8/ Une chaîne de montagne résulte :

- a - d'une distension continentale.
- c - de l'affrontement de deux lithosphères, océaniques et continentales.
- c - de l'affrontement de deux lithosphères océaniques.
- d - de l'affrontement de deux lithosphères continentales.

9/ La chaîne du Rif serait liée à :

- a - l'orogénèse Panafricaine.
- b - l'orogénèse Varisque.
- c - l'orogénèse Atlasique.
- d - l'orogénèse Eburnéenne.

10/ Quel est l'âge absolu de la limite Mésozoïque/Cénozoïque :

- a - 350 Ma.
- b - 500 Ma.
- c - 542 Ma.
- d - 65 Ma.

11/ Une orogénèse est :

- a - la formation d'une chaîne de montagne.
- b - un processus métamorphique responsable du durcissement des roches.
- c - un processus sédimentaire responsable du passage d'une roche meuble à une roche consolidée.
- d - un processus magmatique responsable de la formation de roches plutoniques.

12/ Le zircon de Jack Hills est un minéral qui a permis :

- a - d'avoir des informations sur le Néoprotérozoïque.
- b - d'avoir des informations sur l'Archéen.
- c - d'avoir des informations sur l'Hadéen.
- d - d'avoir des informations sur le Paléozoïque.

13/ L'origine du champ magnétique terrestre est :

- a - la rotation de la Terre.
- b - le noyau.
- c - le noyau et la rotation de la Terre.
- d - les roches magnétiques contenues dans la croûte.

14/ Une crise biologique est :

- a - une période d'explosion de la vie sur terre.
- b - une période de disparition lente de la vie sur notre planète.
- c - une période de disparition rapide et massive d'espèces animales et/ou végétales.
- d - une période d'expansion d'espèces animales et/ou végétales sur notre planète.

15/ Un bouclier est :

- a - un morceau de la croûte océanique resté stable pendant une longue période.
- b - une portion de la croûte continentale restée stable pendant une longue période.
- c - un morceau de la lithosphère continentale resté stable pendant une longue période et recouvert de formations sédimentaires tabulaires.
- d - une portion de la lithosphère déstabilisée pendant les orogénèses successives.

16/ La limite Paléozoïque/Mésozoïque est marquée par :

- a - l'apparition des êtres pluricellulaires.
- b - l'apparition et la prolifération des êtres vivants avec squelettes soit internes soit externes.
- c - l'apparition des dinosaures.
- d - la disparition des trilobites.

17/ La disparition des BIF est due à :

- a - la diminution de la température de notre planète.
- b - la variation de la composition chimique.
- c - l'augmentation du taux d'oxygène du milieu de dépôt.
- d - l'augmentation de la pression sur notre planète.

18/ L'équivalent de l'orogénèse Panafricaine en Europe est :

- a - l'orogénèse Cadomienne.
- b - l'orogénèse Kibarienne.
- c - l'orogénèse Eburnéenne.
- d - l'orogénèse Grenvillienne.

19/ L'extinction des dinosaures marque :

- a - le passage Mésozoïque/Cénozoïque.
- b - le début du Mésozoïque.
- c - la fin de l'ère des mammifères.
- d - le début de l'ère des mammifères.

20/ L'orogénèse calédonienne est une chaîne de montagne formée durant :

- a - le Paléozoïque supérieur.
- b - le Protérozoïque supérieur.
- c - le Paléozoïque inférieur.
- d - le Mésozoïque.

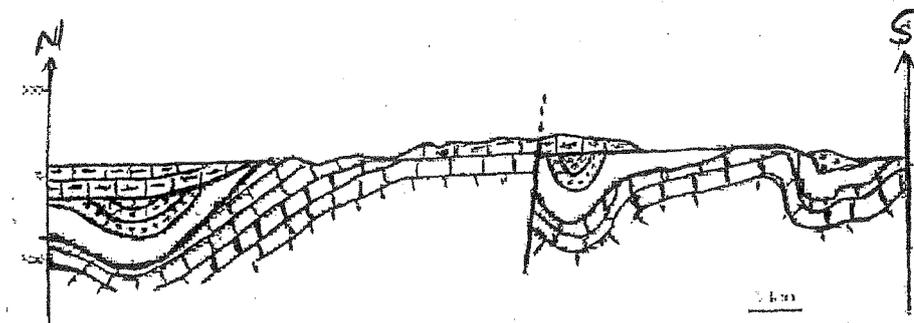
21/ Parmi les méthodes de la géochronologie, certaines permettent de dater des événements récents, il s'agit de la méthode :

- a - Rubidium/Strontium.
- b - Uranium/ Plomb.
- c - Potassium/Argon.
- d - Carbone 14.

22/ Le massif des Rehamna est lié à :

- a - l'orogénèse Calédonienne.
- b - l'orogénèse Hercynienne.
- c - l'orogénèse Panafricaine.
- d - l'orogénèse Atlasique.

+CLUB NAJAH+
UCD.FS. EL JADIDA
LE PRÉSIDENT



-  Couche 4 ——— Faille
-  Couche 3
-  Couche 2
-  Couche 1

23/ Si on considère dans la figure 1 que la couche 1 est d'âge Dévonien, quels sont les âges respectifs des couches 2, 3 et 4 :

- a - Carbonifère, Silurien et Permien.
- b - Carbonifère, Permien et Trias.
- c - Carbonifère, Permien et Jurassique.
- d - Cambrien, Ordovicien et Silurien.

24/ L'histoire géologique de la région de la figure 1 se déroule comme suit :

- a - Dépôt des couches 1, 2, 3 et 4, puis l'ensemble est plissé, puis traversé par la faille F, enfin l'érosion partielle des couches 1, 2, 3 et 4.
- b - Dépôt des couches 1, 2 et 3, suivi du plissement de toutes ces couches 1, 2 et 3, puis la faille F, puis dépôt de la couche 4 et enfin l'érosion partielle de ces couches 1, 2, 3 et 4.
- c - Dépôt des couches 1, 2 et 3, suivi du plissement de toutes ces couches 1, 2 et 3, suivi de l'érosion partielle des couches 1, 2 et 3, dépôt de la strate 4, puis la faille F, enfin érosion partielle de l'ensemble des couches 1, 2, 3 et 4.
- d - Dépôt des couches 1, 2 et 3, suivi du plissement de l'ensemble 1, 2 et 3, suivi de l'érosion partielle des couches 1, 2 et 3, dépôt de la strate 4, puis l'ensemble est traversé par la faille F.

25/ L'histoire géologique de la figure 1 s'est déroulée pendant :

- a - l'ère Paléozoïque et le quaternaire.
- b - l'ère Mésozoïque et l'ère Cénozoïque.
- c - l'ère Paléozoïque et l'ère Mésozoïque.
- d - l'ère Paléozoïque et l'ère Précambrien.

26/ La discordance angulaire dans la figure 1 se caractérise par :

- a - le dépôt des strates 1, 2 et 3 au contact de la faille F.
- b - le dépôt de la strate 4 sur les couches 2 et 3.
- c - le dépôt de la strate 3 sur les strates 1 et 2.
- d - le dépôt de la strate 4 sur les couches 1, 2 et 3.

27/ la lacune stratigraphique dans la figure 1 :

- a - se trouve entre les couches 2 et 3.
- b - constitue l'érosion totale d'une couche qui se trouve entre la couche 2 et la strate 3.
- c - se situe entre la couche 3 et la strate 4.
- d - pas de lacune sédimentaire.

28/ Les principes de stratigraphie utilisés pour reconstituer l'histoire de la région relative à la figure 1 sont les suivants :

- a - principes de superposition, de recoupement et d'inclusion.
- b - principes de superposition, de recoupement et d'uniformitarisme.
- c - principes de superposition, d'horizontalité et de continuité.
- d - principes de superposition, d'horizontalité et de recoupement.

29/ Le paroxysme de l'orogénèse panafricaine est daté aux environs de :

- a - 1100 Ma.
- b - 650 - 550 Ma.
- c - 2000 Ma.
- d - 2500 Ma.

30/ Le principe d'inclusion est :

- a - une même couche a le même âge sur tout son étendu.
- b - toute inclusion est plus récente que la structure qui l'entoure.
- c - les fragments de roches inclus dans une couche sont plus anciens que leur encaissant.
- d - la couche la plus ancienne se trouve à la base de la série.

31/ Les ondes sismiques de surface sont :

- a - des ondes de fond qui nous ont permis de déterminer la structure interne de la terre.
- b - responsables des dégâts liés à un tremblement de Terre.
- c - des ondes de cisaillement.
- d - ne se propagent que dans les milieux solides.

32/ Le passage Lithosphère/Asthénosphère est marqué par :

- a - un arrêt de la vitesse de propagation des ondes sismiques de fond P et S.
- b - une chute de la vitesse de propagation des ondes sismiques de fond P et S.
- c - une augmentation de la vitesse de propagation des ondes sismiques de fond P et S.
- d - une diminution de la vitesse de propagation des ondes sismiques de fond P et S.

33/ La discontinuité de Lehman se situe entre :

- a - l'Asthénosphère et la Mésosphère.
- b - la croûte et le manteau.
- c - le manteau et le noyau.
- d - le noyau interne et le noyau externe.

34/ La chaîne du Haut-Atlas est une :

- a - une chaîne intracontinentale.
- b - une chaîne de collision.
- c - une chaîne de subduction.
- d - une chaîne d'obduction.

35/ LVZ est la zone :

- a - de passage de la croûte océanique au manteau.
- b - de passage de la croûte continentale au manteau.
- c - de passage de l'Asthénosphère au manteau inférieur.
- d - de passage de la Lithosphère à l'Asthénosphère.

36/ La chaîne du Haut-Atlas est formée pendant :

- a - l'orogénèse Kibarienne.
- b - l'orogénèse Calédonienne.
- c - l'orogénèse Alpine.
- d - l'orogénèse Varisque.

37/ La chaîne de l'Anti-Atlas est formée pendant :

- a - l'orogénèse Kibarienne.
- b - les orogénèses Alpine et Cadomienne.
- c - l'orogénèse Alpine.
- d - les orogénèses Eburnéenne et Pan-Africaine.

38/ Le géotourisme est :

- a - un tourisme qui ne prend pas en compte la conservation des sites géologiques.
- b - la mise en valeur du patrimoine géologique en vue d'un développement socio-économique local durable.
- c - un tourisme culturel seulement.
- d - un tourisme écologique seulement.

39/ Le premier Géoparc africain a été créé :

- a - au Sénégal.
- b - en Afrique du Sud.
- c - au Maroc.
- d - en Tanzanie.

40/ Le Précambrien est subdivisé en :

- a - Hadéen, Archéen, Paléoprotérozoïque
- b - Hadéen, Archéen, Néoprotérozoïque.
- c - Hadéen, Archéen, Protérozoïque.
- d - Hadéen, Archéen, Mésoprotérozoïque.

+ CLUB MAJAH+
UCD.FS.E.LJADIDA
LE PRESIDENT

Examen de rattrapage d'Embryologie (S1)
(Durée : 1h 30)

Nom et prénom :

Numéro d'examen :

Parmi les propositions suivantes, pour chaque question, souligner la réponse exacte:

1- La multiplication asexuée

- la capacité des organismes vivants de se multiplier seuls
- les nouveaux individus sont identiques entres eux et différents de leurs parents
- les nouveaux individus sont génétiquement différents

2- La reproduction sexuée met en œuvre

- la méiose et la fécondation
- des cellules sexuelles diploïdes
- la fécondation avant la méiose

+CLUB NAJAH+
UCD, FS, ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

3- L'œuf

- C'est une cellule haploïde
- Est le résultat de la fécondation d'un gamète mâle et d'un gamète femelle
- L'individu qui en est issu est génétiquement identique aux parents

4- A propos des gamètes de L'espèce humaine

- Ils doivent être haploïdes
- La taille des ovocytes et des spermatozoïdes est identique
- Le spermatozoïde est très riche en réserves nutritives nécessaires à la segmentation

8- L'ovogenèse chez la femme

- Aboutit à la production d'un gamète femelle ayant achevé la méiose
- est un processus continu
- Débute à la puberté et s'achève à la ménopause

9- Chez l'homme

- La gonade a pour seule fonction la production de gamètes
- La méiose permet d'obtenir quatre spermatozoïdes haploïdes à partir d'une cellule diploïde
- Les spermatocytes II sont des cellules diploïdes

10- la segmentation :

- dépend de la quantité de vitellus dans l'œuf
- peut-être totale superficielle
- Abouti à la formation d'une morula composée de cellules de tailles différentes

11- L'œuf ou Zygote

- Est totipotent
- Est une cellule haploïde
- Est une cellule différenciée

12- L'œuf holoblastique

- La segmentation est partielle
- Pauvre en vitellus
- La segmentation est toujours totale égale

13- La segmentation

- Est totale dans le cas de l'œuf méroblastique
- Dépend de la quantité du vitellus dans l'œuf
- Concerne l'ovocyte II

14- la segmentation de l'œuf centrolécithe

- est partielle discoïdale
- le noyau se divise plusieurs fois
- n'intéresse que le disque germinatif

15- Chez les oiseaux la segmentation est

- Radiaire subégale
- Partielle superficielle
- Partielle discoïdale

16- La blastula chez l'oursin

- Est composée de quatre territoires présomptifs
- Est composée de cellules de tailles différentes
- Est caractérisée par la présence d'une cavité centrale appelée blastocœle

17- Les mouvements morphogénétiques

- Sont à l'origine des trois feuillet embryonnaires
- Permettent l'apparition du blastocœle au stade blastula
- Aboutissent à la mise en place des territoires présomptifs

18- Les mouvements de recouvrements ou Epibolie

- Est la pénétration d'un feuillet cellulaire dans le blastocœle
- Apparaissent lorsque les blastomères végétatifs sont trop volumineux
- Démarrent au niveau du pôle végétatif

19- Chez l'oursin l'origine de l'endoderme

- Est l'inflexion du territoire Vg2
- Les mésenchymes primaire et secondaire
- La migration de micromères

20- La matrice extracellulaire chez l'oursin

- Structure formée à la surface de l'œuf
- Sert de support de migration cellulaire
- A l'origine des mouvements de convergences extensions



Epreuve : Chimie générale
Filières : SVT; Niveau : S1
Session de rattrapage
Durée : 90 minutes

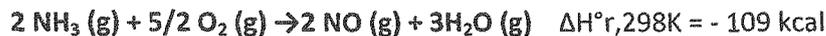
Exercice 1 (7,5 points)

On dispose d'une solution d'acide éthanóique CH_3COOH dont le pK_a est de 4.75 à 25 °C et dont la concentration C_0 est égale à 0.075 mol/l.

- 1) Ecrire l'équation de dissociation de cet acide.
- 2) Montrer que d'acide éthanóique CH_3COOH est un acide faible
- 3) Quel est le pH de la solution ?
- 4) Quelles sont les concentrations des espèces dissoutes à l'équilibre ?
- 5) Quel est le degré de dissociation α_1 de l'acide ?
- 6) On rajoute 250 ml d'eau à 125 ml de la solution précédente.
 - a) Quelle est la nouvelle concentration de la solution en acide éthanóique ?
 - b) Quel est son pH
 - c) Quel est le nouveau degré de dissociation α_2 de l'acide ?
 - d) Comparer α_1 et α_2 , conclure

Exercice 2 (3 points)

On considère l'oxydation de l'ammoniac par l'oxygène selon le schéma réactionnel :



Calculer l'enthalpie molaire standard de formation de $\text{NH}_3 (\text{g})$ connaissant les enthalpies molaires standards de formation de $\text{NO} (\text{g})$ et de $\text{H}_2\text{O} (\text{g})$.

On donne :

$$\begin{aligned} \Delta_{\text{hf}}^\circ 298\text{K}(\text{NO},\text{g}) &= 21,5 \text{ kcal.mol}^{-1} \\ \Delta_{\text{hf}}^\circ 298\text{K}(\text{H}_2\text{O},\text{g}) &= -58,0 \text{ kcal.mol}^{-1} \end{aligned}$$

Exercice 3 (3 points)

On considère la réaction de chloration totale du méthane selon :



dont l'enthalpie standard de réaction est $-401,08 \text{ kJ.mol}^{-1}$ à 25°C.

Calculer $\Delta_r H^\circ$ à 600 K.

On donne les $C_p^\circ (\text{J.K}^{-1}.\text{mol}^{-1})$:

$$\begin{aligned} \text{CH}_4(\text{g}) &: 35,71 \\ \text{HCl}(\text{g}) &: 29,12 \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} \text{Cl}_2(\text{g}) &: 33,93 \\ \text{CCl}_4(\text{g}) &: 83,51 \end{aligned}$$

UCC CLUB NAJAH+
LE PRESIDENT

Exercice 4 (3.5 points)

Parmi les structures électroniques suivantes, quelles sont celles qui ne respectent pas les règles de remplissages en précisant pour chacun des cas (état inexact, état fondamental, état excité).

a-

↑↑

↑	↑	
---	---	--

b-

↑↓

↑	↑	↑
---	---	---

c-

↑

↑	↑	
---	---	--

d-

↑↓

	↑	
--	---	--

e-

↑

↑	↑	
---	---	--

↓				
---	--	--	--	--

f-

↑↓

↑↓	↑↑	↑↓
----	----	----

↑↓				
----	--	--	--	--

g-

↑↓

↑↓	↑↓	↑↓
----	----	----

↑	↑	↑		
---	---	---	--	--

Exercice 5 (3 points)

Trouver la configuration électronique des éléments suivants et donner l'ion possible que chacun des trois atomes suivant peut former :

1. D'un **alcalin** de numéro atomique Z supérieur à 12.
2. D'un **alcalino-terreux** de numéro atomique égale à 12.
3. D'un **halogène** de numéro atomique inférieur à 18.

Donnée : Tableau périodique

	1																	2
	H																	He
2	3	4											5	6	7	8	9	10
	Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
3	11	12											13	14	15	16	17	18
	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
4	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
5	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
6	55	56	*	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
	Cs	Ba		Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
7	87	88	**	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118

Session de Rattrapage de Physique

Durée : 1h30

CLUB MAJAH
UCD.FS. ELJADIDA
LE PRESIDENT

Exercice 1 : Optique

Un dioptre sphérique de rayon de courbure $R = -40$ cm, sépare deux milieux transparents d'indices $n = 1,6$ et $n' = 1,2$.

1. Faire un schéma correspondant à l'énoncé.
2. S'agit-il d'un dioptre concave ou convexe ? Justifier votre réponse.
3. Déterminer la vergence V du dioptre. S'agit-il d'un dioptre convergent ou divergent ? Justifier votre réponse.
4. Déterminer les positions des foyers objet F et image F' .
5. On place un objet de 1 cm de hauteur perpendiculairement à l'axe optique à 50 cm en avant du dioptre.
 - a)- S'agit-il d'un objet réel ou virtuel ?
 - b)- Déterminer la position et la nature de l'image.
 - c)- Déterminer le grandissement transversal et les caractéristiques de l'image.

Exercice 2 : Thermodynamique

On considère un volume d'air assimilé à un gaz parfait dans l'état d'équilibre :

A ($P_A = 5$ bar, $V_A = 20$ l, $T_A = 698$ K).

On fait subir à cet air les deux transformations suivantes :

- une compression isobare de l'état A à l'état B ($P_B, V_B, T_B = T_A/2$);
- une transformation isotherme de l'état B à l'état C (P_C, V_C, T_C) qui ramène l'air à son volume initial V_A .

1.
 - a)- Calculer la masse d'air m .
 - b)- Quel est le volume occupé par l'air à la fin de la transformation isobare ?
 - c)- Quelle est la pression de l'air à la fin de la transformation isotherme ?
 - d)- En utilisant les résultats précédents, représenter convenablement les deux transformations dans le diagramme de Clapeyron.
2.
 - a)- Exprimer la variation d'énergie interne de l'air entre deux états d'équilibre en fonction de la capacité thermique massique c_V .
 - b)- Calculer les variations d'énergie interne ainsi que les travaux et quantités de chaleur échangés au cours de ces deux transformations.

Données : Masse molaire de l'air : $M = 29$ g.mol⁻¹

Capacité thermique massique de l'air : $c_V = 717$ J.K⁻¹.kg⁻¹

Constante des gaz parfaits : $R = 8,31$ J.K⁻¹.mol⁻¹

Exercice 3 : Physique nucléaire

Le radium ${}^{226}_{88}\text{Ra}$ est radioactif α . Le noyau du radon Rn obtenu après la désintégration du radium est dans un état excité.

1. a)- Donner la composition du noyau du radium.
b)- Ecrire les équations de désintégration de ${}^{226}\text{Ra}$ et de désexcitation du noyau fils.
c)- Calculer la perte de masse accompagnant la réaction de désintégration du radium.
d)- En déduire l'énergie libérée Q par cette réaction et l'exprimer en MeV.
2. L'activité d'un gramme de radium est égale à $A = 3,70 \times 10^{10}$ Bq.
a)- Donner la définition de l'unité de mesure radioactive : 1 *becquerel* (1 Bq).
b)- Calculer la masse $m({}^{226}\text{Ra})$ d'un noyau de radium en grammes et déterminer le nombre de noyaux N de radium présents dans un échantillon de masse $m = 1$ g.
c)- Exprimer la période T du radium en fonction de A et N . Vérifier que $T \simeq 1577$ ans.
d)- Au bout de combien de temps les $\frac{3}{4}$ des noyaux de radium seront-ils désintégrés ?

Données :

Noyau	${}^4_2\text{He}$	${}^{226}_{88}\text{Ra}$	${}^{222}_{86}\text{Rn}$
masse m en uma	4,00150	225,9791	221,9703

$$1 \text{ uma} = 1,66607 \times 10^{-24} \text{ g} = 931.5 \text{ Mev}/c^2$$

$$1 \text{ an} = 365,25 \text{ jours}$$

$\mathcal{N.B}$: Ne pas oublier de préciser une unité pour chaque valeur d'une grandeur physique !

Examen de Chimie Générale
Filière SVT; Semestre 1

Exercice 1 (2 points)

Quel est le nombre de masse, de protons, de neutrons et d'électrons qui participent à la composition des structures suivantes :



Exercice 2 (4 points)

Les molécules CCl_4 et BCl_3 ne sont pas polaires

- 1- Donner la structure électronique du carbone C ($Z=6$) et du Bore B ($Z=5$) à l'état fondamental et à l'état excité ;
- 2- Donner le nombre d'électrons de valence pour chaque atome ;
- 3- Quel est l'état d'hybridation de ces atomes (C et B) dans ces deux composés (CCl_4 , BCl_3) ;
- 4- Quel est le type de liaisons formées.

Exercice 3 (5 points)

La constante de dissociation K_a de l'acide acétique, CH_3COOH est égale à $2 \cdot 10^{-5}$.

- 1- Donner l'équation chimique de l'équilibre de dissociation ;
- 2- Donner l'expression de la constante d'équilibre K_a ;
- 3- Calculer le $\text{p}K_a$ correspondant ;
- 4- Déterminer le pH d'une solution aqueuse d'acide acétique 10^{-1} M et calculer son coefficient de dissociation α
- 5- On ajoute 40 ml d'eau à 20 ml de cette solution 10^{-1} M .
Calculer la nouvelle concentration.

Exercice 4 (4 points)

On considère un système constitué de 4 mol de monoxyde de carbone gazeux (CO) dans l'état E_1 ($P_1 = 10 \text{ atm}$; $T_1 = 300 \text{ K}$). Le système effectue la transformation réversible et isotherme $E_1 \rightarrow E_2$ ($P_2 = 1 \text{ atm}$; $T_2 = 300 \text{ K}$)

Calculer l'énergie mécanique W ainsi que l'énergie thermique Q échangées avec l'environnement au cours de cette transformation.

Données : $R = 8,31 \text{ J.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$

Exercice 5 (3 points)

Le produit de solubilité K_s de $\text{Fe}(\text{OH})_2(\text{s})$ est : 10^{-15} .

- 1) Ecrire l'équilibre de précipitation du solide dans l'eau.
- 2) Calculer la solubilité s .
- 3) Calculer le pH de la solution.

Exercice 6 (2 points)

Equilibrez les équations suivantes à l'aide des nombres d'oxydation et indiquez :

L'oxydation, la réduction, l'oxydant et le réducteur :



CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRESIDENT

EXAMEN DE BIOLOGIE CELLULAIRE
SVI1-STU1 (2014-2015)
(Durée: 1h 30 min)

Nom:

N° d'examen:

Prénom:

Local:

I-Entourer la (les) lettre(s) correspondant à la (aux) proposition(s) exacte(s)

1- Le protoplasme:

- a - Correspond à l'ensemble des composants cellulaires y compris le noyau.
- b - Correspond au hyaloplasme et aux organites cellulaires sans le noyau.
- c - Correspond au cytoplasme et au noyau sans la membrane plasmique.

2- L'analyse élémentaire:

- a - Renseigne sur la nature et la quantité des éléments chimiques dans un échantillon.
- b - Renseigne sur la nature et la quantité des groupes de substances chimiques dans un échantillon.
- c - Peut être réalisée par l'utilisation de méthodes chimiques ou physiques.

3- L'eau des organismes vivants:

- a - Peut être intégrée, aux molécules, appelée aussi eau de constitution.
- b - Peut être fixée, aux molécules, appelée aussi eau de dilution.
- c - Peut être libre appelée aussi eau d'imbibition.

4- Les glucides:

- a - Sont des substances organiques intervenant dans la reconnaissance intercellulaire.
- b - Sont classés en deux grandes familles distinctes les oses et les monosaccharides.
- c - Sont les composants majoritaires de la biomasse.

5- Les lipides simples:

- a - Sont composés d'acides gras et d'alcools et comprennent uniquement trois éléments chimiques.
- b - Sont des esters d'acides gras et d'alcools et qui peuvent comprendre du soufre.
- c - Sont des composés insolubles dans l'eau et non volatils.

UCO CLUB NAJAH+
FS : ELJADIDA
LE PRESIDENT

6- Les protides:

- a - Sont les composés les plus abondants du protoplasme, assurant de nombreux rôles fonctionnels.
- b - Peuvent être classés, selon la taille et le degré de complexité, en polypeptides et protéines.
- c - Comprennent des holoprotéines qui diffèrent des polypeptides par le groupement prosthétique.

7-Le microscope électronique à transmission:

- a - Permet l'observation des ultrastructures de cellules vivantes sur coupes ultrafines.
- b - A un pouvoir de résolution supérieur à celui du microscope électronique à balayage.
- c - Permet d'observer les ultrastructures cellulaires grâce aux photons transmis par l'échantillon.

8- L'homogénat cellulaire:

- a - Correspond à une suspension d'organites et de débris cellulaires.
- b - Peut être obtenu par différents procédés tels le broyage mécanique ou la microtomisation.
- c - Comprend un milieu aqueux hypertonique par rapport au hyaloplasme.

9- Le marquage radioactif des cellules consiste:

- a - A introduire dans la cellule un isotope radioactif et à suivre sa localisation et sa migration.
- b - A remplacer un élément chimique stable par son isotope radioactif et de suivre sa migration.
- c - A remplacer un élément chimique stable par son isotope possédant un nombre de neutrons différent.

10- La membrane plasmique cellulaire:

- a - Joue un rôle dans le transport des molécules et dans la préservation de l'intégrité de la cellule.
- b - Peut jouer un rôle dans la synthèse d'ATP.
- c - Peut jouer un rôle dans la réception des signaux et dans la transformation de l'énergie lumineuse.

11- La longueur des chaînes d'acides gras des lipides:

- a - Dépend du nombre d'atomes de carbone de cette chaîne.
- b - Influence la mobilité des lipides au sein de la membrane plasmique.
- c - Joue un rôle dans l'amphiphilie de la molécule lipidique.

12- Les protéines périphériques de la membrane plasmique sont:

- a - Liées aux extrémités hydrophiles des phospholipides membranaires.
- b - Liées aux extrémités hydrophiles des protéines intégrées, sur la face externe de la membrane.
- c - Liées aux extrémités hydrophiles des protéines intégrées, sur la face interne de la membrane.

Nom:

N° d'examen:

Prénom:

Local:

13- Les glucides membranaires:

- a - Jouent un rôle important dans la reconnaissance intracellulaire.
- b - Sont localisés à la périphérie, sur les deux faces de la double couche lipidique.
- c - Sont liés soit aux protéines soit aux lipides membranaires.

14- La bicouche lipidique membranaire peut être facilement traversée par:

- a - Des molécules hydrophobes.
- b - Des petites molécules hydrophiles non chargées.
- c - Des petites molécules hydrophiles chargées.

15- Le transport par diffusion facilitée:

- a - Peut se faire à l'aide de protéines formant des canaux ioniques ou hydriques.
- b - Peut se faire à l'aide de protéines porteuses spécifiques.
- c - Peut se faire contre le gradient électrochimique.

16- Le transport actif:

- a - Se fait contre le gradient électrochimique, avec ou sans l'aide de protéines porteuses.
- b - Peut être primaire ou secondaire.
- c - Se fait toujours du milieu hypotonique vers le milieu hypertonique.

17- Les filaments de lamine:

- a - Sont des microfilaments appartenant au cytosquelette.
- b - Jouent un rôle dans le soutien de l'enveloppe nucléaire.
- c - Sont des filaments intermédiaires qui interviennent dans les mouvements cytoplasmiques.

18- Les ribosomes:

- a - Organites cellulaires présents aussi bien dans les cellules eucaryotes que dans les cellules procaryotes.
- b - Granules cytoplasmiques constitués d'ARNr et de protéines.
- c - Peuvent être libres ou liés aux membranes du réticulum endoplasmique et du dictyosome.

UCCLUP MAJAH+
LE PRESIDENT

19- La membrane mitochondriale externe:

- a - Possède autant de molécules lipidiques que de molécules protéiques.
- b - Possède une surface équivalente à celle de la membrane mitochondriale interne.
- c - N'est pas sélective grâce à ses nombreuses porines.

20- Le chloroplaste:

- a - Organite spécifique des cellules eucaryotes végétales, issus d'organite indifférencié ou proplaste.
- b - Comprend parmi ces composantes de l'ADN, de l'ARNm et de l'ARNt.
- c - Assure, par photosynthèse, la transformation de l'énergie lumineuse en consommant de l'oxygène.

II- Entourer la proposition exacte, dans le cas où votre réponse est « autre » préciser le nombre exact d'ATP formés

I- La dégradation complète d'un glucose, en anaérobie, conduit à la formation de:

- a - 8 ATP
- b - 14 ATP
- c - Autre (.....ATP)

II- La dégradation complète d'un pyruvate conduit à la formation de:

- a - 15 ATP
- b - 30 ATP
- c - Autre (.....ATP)

III- La dégradation complète d'un fructose-6-phosphate conduit à la formation de:

- a - 38 ATP
- b - 40 ATP
- c - Autre (.....ATP)

Intitulé du module : Embryologie
Examen d'Embryologie et d'Histologie (Durée : 2H)

Nom et prénom :

Parmi les propositions suivantes, pour chaque question, souligner celle (s) qui est (sont) exacte (s) :

1 - La cellule œuf

- a- C'est une cellule totipotente haploïde
- b- Est le premier stade de la vie
- c- Est le résultat de la fécondation d'un gamète mâle et d'un gamète femelle

2 - Dans l'œuf hétérolécithe

- a- Le vitellus est réparti de façon inégale
- b- La segmentation est totale égale
- c- La segmentation est totale spirale inégale

3 - L'œuf méroblastique

- a- Très riche en vitellus
- b- La segmentation est totale
- c- Le blastocœle est central

4 - La segmentation

- a- Dépend de la quantité de vitellus dans l'œuf
- b- Dépend de la distribution de vitellus dans l'œuf
- c- Le début du développement de l'œuf

5 - La morula

- a- Ensemble de cellules embryonnaires qui dérivent de l'œuf segmenté
- b- Le deuxième stade du développement embryonnaire
- c- Le début de la segmentation

6 - Dans l'œuf de l'Oursin

- a- La segmentation est totale radiaire
- b- Le blastocœle est central
- c- Les cellules ont à la fin une taille inégale

7 - La segmentation de l'œuf télolécithe

- a- Est partielle superficielle
- b- Le noyau se divise plusieurs fois
- c- N'intéresse que le disque germinatif

8 - Les mouvements morphogénétiques

- a- Permettent la gastrulation
- b- Sont à l'origine des territoires présomptifs
- c- Aboutissent à la mise en place des feuilletts germinatifs

9 - Les mouvements d'embolie

- a- Le repliement d'un feuillet cellulaire dans le blastocœle
- b- Se font du pôle animal vers le pôle végétatif

UCO CLUB MAJAH+
LE PRESIDENT

c- Le feuillet cellulaire du PV s'enfonce dans le blastocoèle

10 - Les mouvements d'ingression et de migration

- a- Démarrent au niveau du pôle végétatif
- b- Concernent les territoires ectodermiques et mésodermiques
- c- Se font à l'aide d'un support de migration extra cellulaire

11 - les mouvements de convergences et d'extension

- a- Les cellules du plan médian convergent vers les deux côtés latéraux
- b- Les cellules latérales s'intercalent entre les cellules de la ligne médiane
- c- Entraînent un allongement antéropostérieur de l'animal chez l'oursin

12- Les mouvements d'invagination chez l'oursin

- a- Permettent la formation de l'archentéron
- b- Intéressent les territoires des micromères et du végétatif 2
- c- Sont à l'origine de l'endoderme

13- l'origine du mésoderme chez l'oursin

- a- L'inflexion du pôle végétatif
- b- Le territoire présomptif Végétatif 2
- c- Les cellules du mésenchyme primaire et secondaire

14- la gastrulation

- a- A l'origine du tube digestif primitif
- b- Permet la ségrégation des feuillets embryonnaires
- c- Est le dernier stade du développement embryonnaire

15- compléter le texte suivant

Hautement organisées, les cellules de l'organisme ne fonctionnent pas isolément, elles sont regroupées en tissus. On distingue quatre grands groupes de tissus :

Un épithélium est forméles unes des autres par des systèmes de jonction.

Il est séparé du tissu conjonctif sous-jacent parLes épithéliums ont deux types de fonctions principales :

La classification des épithéliums de revêtement fait appel à trois critères :.....

Ces critères permettent de distinguer les épithéliums suivants :.....

Épreuve de Mathématiques

Exercice n°1 :

- 1) On considère la suite $(U_n)_{n \in \mathbb{N}}$ définie sur \mathbb{N} par $U_0 = 4$ et pour tout $n \in \mathbb{N}$; $U_{n+1} = \frac{1}{3}U_n + \frac{2}{3}$
- Calculer U_1, U_2 .
 - La suite $(U_n)_{n \in \mathbb{N}}$ est-elle géométrique ? arithmétique ?
- 2) On définit la suite $(V_n)_{n \in \mathbb{N}}$ en posant, pour tout $n \in \mathbb{N}$; $V_n = U_n - 1$
- Calculer V_0
 - Exprimer V_{n+1} en fonction de V_n
 - Exprimer V_n en fonction de n
 - En déduire U_n en fonction de n
 - V_n est-elle convergente ? Quelle est la limite de V_n quand n tend vers $+\infty$?
 - Déterminer la limite de U_n .
- 3) Pour tout entier $n \in \mathbb{N}$ on pose $T_n = V_0 + V_1 + \dots + V_n$ et $S_n = U_0 + U_1 + \dots + U_n$
- Déterminer l'expression de T_n en fonction de n
 - En déduire S_n en fonction de n
 - Quelle est la limite de T_n quand n tend vers $+\infty$?
 - En déduire la limite de S_n quand n tend vers $+\infty$
- 4) Une suite bornée est-elle toujours convergente ? Justifier. La réciproque est-elle vraie ?

CLUB NAJAH
UCB.FS.ELJADIDA
LE PRESIDENT

Exercice n°2 :

Soit la fonction $f(x) = \frac{\sqrt{1+x^2} - \sqrt{1-x^2}}{x}$

- Donner le domaine de définition de f .
- Etudier la continuité de f sur son domaine de définition.
- Montrer que f est prolongeable par continuité au point 0 et donner son prolongement g .
- Montrer que g est dérivable au point 0.
- Donner l'équation de la tangente de la fonction g au point 0.

Exercice n°3 :

En utilisant le théorème des accroissements finis, montrer l'inégalité suivante :

$$\frac{1}{2\sqrt{b}} < \frac{\sqrt{b}-\sqrt{a}}{b-a} < \frac{1}{2\sqrt{a}} ; a \text{ et } b \text{ sont deux réels tels que } 0 < a < b$$

Examen de Chimie Générale
Filière SVT; Semestre 1

Exercice 1 (2 points)

Quel est le nombre de masse, de protons, de neutrons et d'électrons qui participent à la composition des structures suivantes :



Exercice 2 (4 points)

Les molécules CCl_4 et BCl_3 ne sont pas polaires

- 1- Donner la structure électronique du carbone C (Z=6) et du Bore B (Z=5) à l'état fondamental et à l'état excité ;
- 2- Donner le nombre d'électrons de valence pour chaque atome ;
- 3- Quel est l'état d'hybridation de ces atomes (C et B) dans ces deux composés (CCl_4 , BCl_3) ;
- 4- Quel est le type de liaisons formées.

Exercice 3 (5 points)

La constante de dissociation K_a de l'acide acétique, CH_3COOH est égale à $2 \cdot 10^{-5}$.

- 1- Donner l'équation chimique de l'équilibre de dissociation ;
- 2- Donner l'expression de la constante d'équilibre K_a ;
- 3- Calculer le pKa correspondant ;
- 4- Déterminer le pH d'une solution aqueuse d'acide acétique 10^{-1} M et calculer son coefficient de dissociation α .
- 5- On ajoute 40 ml d'eau à 20 ml de cette solution 10^{-1} M.
Calculer la nouvelle concentration.

Exercice 4 (4 points)

On considère un système constitué de 4 mol de monoxyde de carbone gazeux (CO) dans l'état E_1 ($P_1 = 10 \text{ atm}$; $T_1 = 300 \text{ K}$). Le système effectue la transformation réversible et isotherme $E_1 \rightarrow E_2$ ($P_2 = 1 \text{ atm}$; $T_2 = 300 \text{ K}$)

Calculer l'énergie mécanique W ainsi que l'énergie thermique Q échangées avec l'environnement au cours de cette transformation.

Données : $R = 8,31 \text{ J.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$

Exercice 5 (3 points)

Le produit de solubilité K_s de $\text{Fe}(\text{OH})_2(\text{s})$ est : 10^{-15} .

- 1) Ecrire l'équilibre de précipitation du solide dans l'eau.
- 2) Calculer la solubilité s .
- 3) Calculer le pH de la solution.

Exercice 6 (2 points)

Équilibrez les équations suivantes à l'aide des nombres d'oxydation et indiquez :

L'oxydation, la réduction, l'oxydant et le réducteur :



UCD CLUB NAJAH
LE PRESIDENT
FS - EL JADIDA

Examen du Module de Géologie Générale
Session Normale
Filière SVT - Durée 2h

Nom.....Prénom.....N° Examen.....

Veillez répondre sur les feuilles d'examen en encerclant la ou les réponses justes. Certaines questions ont plusieurs bonnes réponses. Chaque question est notée sur 0,5 point.

1/ Les Sciences de la Terre sont une discipline qui :

- a - étudie notre système solaire.
- b - est nécessaire pour toute démarche pour un monde durable.
- c - s'occupe de notre environnement.
- d - étudie nos ressources naturelles.

2/ L'échelle stratigraphique a été faite sur la base :

- a - des études paléontologiques.
- b - des études tectoniques.
- c - des études géochronologiques.
- d - des études sédimentologiques.

3/ L'origine de la croûte continentale pendant l'Archéen est :

- a - le manteau supérieur.
- b - la croûte continentale.
- c - les courants de convection.
- d - la croûte océanique subductée.

4/ L'origine de la croûte continentale pendant l'Actuel est :

- a - le manteau supérieur.
- b - la croûte continentale.
- c - l'asthénosphère.
- d - la croûte océanique subductée.

5/ L'origine de la croûte océanique est :

- a - le manteau supérieur.
- b - la croûte continentale.
- c - l'asthénosphère.
- d - les courants de convection.

6/ Un craton est :

- a - un morceau de la croûte océanique resté stable pendant une longue période.
- b - un morceau de la croûte continentale resté stable pendant une longue période.
- c - un morceau de la lithosphère restée stable pendant une longue période.
- d - un morceau de la lithosphère déstabilisé pendant les orogénèses successives.

7/ La diagenèse est :

- a - la formation d'une chaîne de montagne.
- b - un processus métamorphique responsable du durcissement des roches.
- c - un processus sédimentaire responsable du passage d'une roche meuble à une roche consolidée.
- d - un processus magmatique responsable de la formation de roches plutoniques.

8/ Le principe de recoupement est :

- a - une même couche a le même âge sur tout son étendu.
- b - les couches sont plus anciennes que les failles qui les traversent.
- c - les fragments de roches inclus dans une couche sont plus anciens que leur encaissant.
- d - la couche la plus ancienne se trouve à la base de la série.

*CLUB MAJAH+
UCD - F.S. EL JADIDA
LE PRESIDENT

9/ Un bon fossile stratigraphique est :

- a - un fossile doté d'une (qui a une) grande extension verticale durant le Paléozoïque.
- b - un fossile doté d'une (qui a une) grande extension latérale durant le Mésozoïque.
- c - un fossile doté d'une (qui a une) grande extension verticale et d'une courte durée de vie.
- d - un fossile doté d'une (qui a une) grande extension latérale et d'une courte durée de vie.

10/ Une lacune stratigraphique est un phénomène du à :

- a - une concordance généralisée dans toute une couche sédimentaire.
- b - une interruption de la sédimentation de toute une strate sédimentaire.
- c - une sédimentation d'une formation pendant un intervalle de temps précis.
- d - une discordance d'une strate sédimentaire sur une autre.

11/ Les systèmes du Paléozoïque seraient du plus ancien au plus récent :

- a - Permien - Carbonifère - Silurien - Dévonien - Ordovicien - Crétacé.
- b - Carbonifère - Permien - Silurien - Dévonien - Cambrien - Ordovicien.
- c - Carbonifère - Silurien - Dévonien - Permien - Cambrien - Ordovicien.
- d - Cambrien - Ordovicien - Silurien - Dévonien - Carbonifère - Permien.

12/ Les crises ou les extinctions biologiques ont permis le découpage des :

- a - temps géologiques en ères et les crises mineures en étages.
- b - temps géologiques en systèmes alors que les crises mineures en étages.
- c - temps géologiques en ères et les crises mineures en systèmes.
- d - temps géologiques en ères et en systèmes.

13/ La Radiochronologie :

- a - permet de calculer la quantité de minéraux dans une roche.
- b - c'est une technique de datation absolue des roches.
- c - permet de calculer l'épaisseur de la lithosphère océanique.
- d - est une technique de calcul de la vitesse de déplacement des ondes sismiques dans une roche.

14/ Parmi les méthodes géochronologiques, certaines permettent de dater des événements très anciens, il s'agit de la méthode :

- a - Rubidium/Strontium
- b - Uranium/ Plomb
- c - Potassium/Argon
- d - Carbone 14

15/ Le Paléozoïque :

- a - constitue la plus grande ère des temps géologiques.
- b - est marqué par l'orogénèse alpine et/ou atlasique.
- c - marqué par l'apparition de l'homme.
- d - marqué par l'orogénèse hercynienne.

16/ Les varves sont des dépôts sédimentaires :

- a - doubles dus à un dépôt saisonnier avec une couche sombre en hiver et une couche plus claire en été.
- b - doubles dus à un dépôt saisonnier avec une couche sombre en été, et une couche plus claire en hiver.
- c - dont la datation est équivalente à la magnétostratigraphie.
- d - qui sont datés par le dénombrement de couches de croissance des arbres.

17/ Un sill est :

- a - une roche filonienne magmatique plutonique de nature granitique.
- b - une roche magmatique volcanique de nature basaltique.
- c - un corps magmatique concordant par rapport aux structures.
- d - une roche filonienne magmatique plutonique discordante par rapport aux structures.

18/ Un dyke est :

- a - une roche magmatique plutonique de nature granitique.
- b - une roche filonienne volcanique de nature basaltique.

- c - un corps magmatique concordant par rapport aux structures sédimentaires.
- d - une roche filonienne magmatique discordante par rapport aux structures sédimentaires.

19/ Le Précambrien est :

- a - La période la plus longue de l'histoire de notre planète.
- b - occupe les 8/9 de l'histoire de notre planète.
- c - caractérisé par l'orogénèse varisque.
- d - caractérisé par la formation des chaînes alpines.

20/ L'Archéen :

- a - est caractérisé par une lithologie particulière riche en andésites et en sédiments carbonatés,
- b - est caractérisé par des TTG, Komatiites et des BIF,
- c - constitue le 3^{ème} Eon de l'échelle stratigraphique,
- d - constitue le premier Eon de l'échelle stratigraphique.

21/ La terre est :

- a - la 4^{ème} planète par rapport au soleil.
- b - une planète tellurique qui ne possède pas d'atmosphère.
- c - une planète qui possède un champ magnétique local.
- d - une planète tellurique munie d'une atmosphère formée par l'azote et le gaz carbonique.

22/ La structure interne de la terre a été déterminée grâce :

- a - aux forages.
- b - aux ondes sismiques de surface.
- c - aux ondes sismiques de fond.
- d - aux activités volcaniques.

23/ Un sismogramme est :

- a - un appareil destiné à enregistrer les vibrations liées aux ondes P et L.
- b - l'enregistrement des ondes sismiques P et S.
- c - l'enregistrement des ondes sismiques.
- d - l'enregistrement des ondes sismiques P et L.

24/ Un sismographe est :

- a - Appareil destiné à enregistrer les vibrations liées aux ondes sismiques S et L.
- b - Appareil destiné à enregistrer les vibrations liées à un séisme.
- c - Appareil destiné à enregistrer les vibrations liées aux ondes sismiques P et S.
- d - l'enregistrement des ondes sismiques.

25/ La lithosphère est formée :

- a - de la croûte océanique avec la discontinuité de Moho.
- b - de la croûte continentale avec la discontinuité de Moho.
- c - de la croûte océanique et de la partie supérieure du manteau supérieur.
- d - de la croûte océanique ou continentale et la partie supérieure du manteau supérieur.

26/ Le zircon est un minéral:

- a - riche en Potassium et en Argon.
- b - important dans la chronologie relative.
- c - résistant et important dans la chronologie absolue.
- d - commun à toutes les roches.

27/ Une discordance angulaire est :

- a - est une transgression sur des couches avec lacune de sédimentation.
- b - un dépôt d'une strate sur des couches géologiques qui lui sont parallèles.
- c - un dépôt d'une strate sur des couches géologiques plus anciennes qui ne lui sont pas parallèles.
- d - une absence de sédimentation.

28/ Quel est l'âge absolu de la limite Précambrien/Cambrien :

- a - 350 Ma
- b - 542 Ma
- c - 500 Ma
- d - 600 Ma

UCD CLUB NAJAH+
F.S. ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

29/ la limite Précambrien/Cambrien est marquée par :

- a - l'apparition des êtres pluricellulaires.
- b - l'apparition et la prolifération des êtres vivants avec squelettes soit internes soit externes.
- c - l'apparition des dinosaures.
- d - la disparition des trilobites.

30/ TTG est une roche qui forme :

- a - la lithosphère.
- b - le manteau supérieur.
- c - la croûte continentale.
- d - la croûte océanique.

31/ La sagduction est :

- a - une tectonique verticale.
- b - une tectonique latérale.
- c - l'enfoncement d'une croûte plus dense sous une croûte moins dense.
- d - une tectonique horizontale.

32/ L'origine de la tectonique des plaques sur la Terre est :

- a - l'effet saisonnier lié au climat.
- b - le changement de température qui provoque un craquement de la croûte terrestre.
- c - la libération de la chaleur produite par la radioactivité interne.
- d - le déplacement du pôle magnétique.

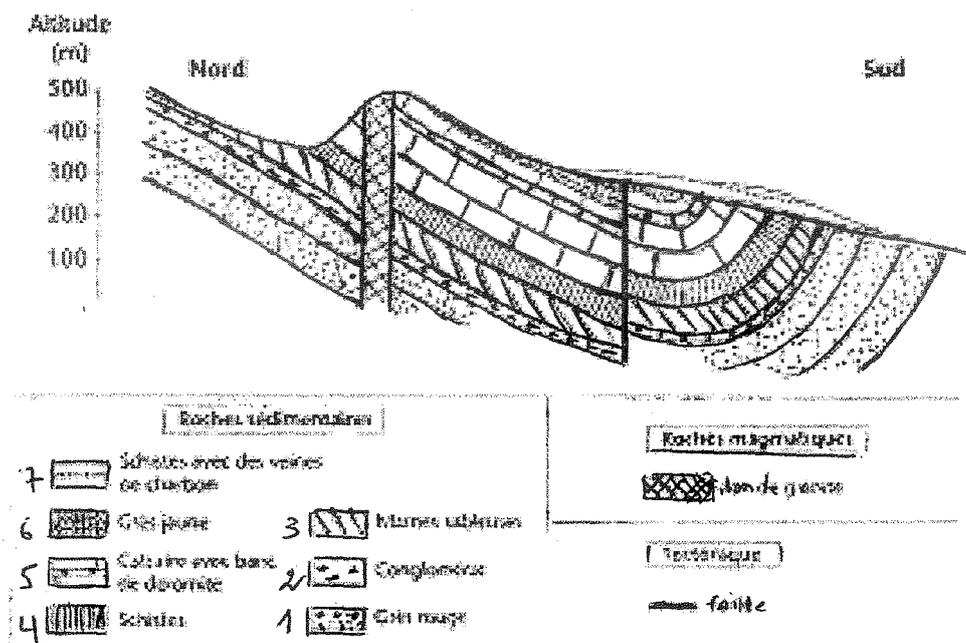


Figure 1. Les strates (1, 2, 3, 4, 5, 6, 7) sont superposées sans lacunes de sédimentation.

33/ Si on considère dans la figure 1 que la couche 5 est d'âge Permien, quelles sont les âges respectifs des couches 3 et 4 :

- a - Dévonien et Silurien.
- b - Trias et Jurassique.
- c - Dévonien et Carbonifère.
- d - Cambrien et Ordovicien.

34/ L'histoire géologique de la région de la figure 1 se déroule comme suit :

- a - Dépôt des couches 1, 2, 3, 4, 5, 6 et 7, suivi de la mise en place du filon, puis de la faille.
- b - Dépôt des couches 1, 2, 3, 4, 5, 6 et 7, suivi du plissement des couches 1, 2, 3, 4, 5, 6 et 7, suivi de la mise en place du filon, puis la faille et enfin l'érosion partielle de quelques couches.
- c - Dépôt des couches 1, 2, 3, 4, 5 et 7, suivi de la faille et puis la mise en place du filon. L'ensemble a été plissé puis érodé.

d - Dépôt des couches 1, 2, 3, 4, 5 et 7, suivi de la mise en place du filon et puis de la faille, L'ensemble a été plissé puis érodé.

35/ Les principes de stratigraphie utilisés pour reconstituer l'histoire de la région de la figure 1 sont les :

- a - Principes de recouplement, de superposition et d'inclusion.
- b - Principes de recouplement, de superposition et d'uniformitarisme.
- c - Principes d'identité paléontologique, de superposition et d'horizontalité.
- d - Principes de recouplement, de superposition et d'horizontalité.

36/ Une coupe géologique :

- a - représente la section des terrains géologiques par un plan vertical.
- b - représente la section des terrains géologiques par un plan horizontal.
- c - permet une datation absolue des formations géologiques.
- d - représente une section tridimensionnelle des terrains géologiques.

37/ L'Archéen est caractérisé par :

- a - TTG, Komatiites, BIF et andésite.
- b - TTG, BIF et Komatiites.
- c - TTG, Komatiites et sédiments carbonatés.
- d - TTG, BIF et trilobite.

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRESIDENT

38/ Le Cénozoïque est subdivisé en systèmes selon l'ordre chronologique du plus ancien au plus récent suivant :

- a - Néogène, Quaternaire et Paléogène.
- b - Paléogène, Néogène et Miocène.
- c - Paléogène, Néogène et Quaternaire.
- d - Oligocène, Paléogène et Néogène.

39/ Les roches métamorphiques sont formées :

- a - à partir de roches pré-existantes.
- b - de roches exogènes.
- c - des mêmes minéraux que les roches dont elles proviennent.
- d - à partir de la transformation à l'état solide des roches pré-existantes sous l'effet de l'augmentation de la température et de la pression.

40/ une extinction de masse est :

- a - une évolution très importante des dinosaures au Mésozoïque.
- d - une période de disparition rapide et massive d'espèces végétales ou animales.
- c - une forte croissance du charbon durant Carbonifère.
- d - une glaciation généralisée pendant l'Ordovicien.

Le 17 janvier 2015

Université Chouaïb Doukkali
Faculté des Sciences d'El Jadida
Département de Physique

Filière : SVT
Module : Physique I
Session : Automne 2014

Examen de Physique

Durée : 1h30

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Exercice 1 : Optique

Un dioptre sphérique de rayon de courbure $R = +80 \text{ cm}$, sépare deux milieux transparents d'indices $n = 1,2$ et $n' = 1,6$.

1. Faire un schéma correspondant à l'énoncé.
2. S'agit-il d'un dioptre concave ou convexe ? Justifier votre réponse.
3. Déterminer la vergence V du dioptre. S'agit-il d'un dioptre convergent ou divergent ? Justifier votre réponse.
4. Déterminer les positions des foyers objet F et image F' .
5. On place un objet de 1 cm de hauteur perpendiculairement à l'axe optique à 1 m en avant du dioptre.
 - a)- S'agit-il d'un objet réel ou virtuel ?
 - b)- Déterminer la position et la nature de l'image.
 - c)- Déterminer le grandissement transversal et les caractéristiques de l'image.

Exercice 2 : Thermodynamique

On considère un volume d'air assimilé à un gaz parfait dans l'état d'équilibre :

$A(P_A = 1 \text{ bar}, V_A = 20 \text{ l}, T_A = 0^\circ \text{C})$.

On fait subir à cet air les deux transformations suivantes :

- une compression isochore de l'état A à l'état $B(V_B, P_B = 3P_A, T_B)$;
- une détente isobare de l'état B à l'état $C(V_C, P_C, T_C = 600^\circ \text{C})$.

1. Représenter les deux transformations dans le diagramme de Clapeyron.
2. Calculer la masse d'air m .
3. Quelle est la température d'air à la fin de la transformation isochore.
4. a)- Rappeler l'expression de la capacité thermique C_V en fonction de la capacité thermique massique c_V .
b)- Calculer la variation d'énergie interne de la transformation isochore. Que valent le travail et la quantité de chaleur échangés dans ce cas ?
5. Quel est le volume occupé par l'air à la fin de la transformation isobare ?
6. Calculer la variation d'énergie interne et le travail échangé lors de la transformation isobare. Que vaut la quantité de chaleur échangée dans ce cas ?

Données : Masse molaire de l'air : $M = 29 \text{ g.mol}^{-1}$

Capacité thermique massique de l'air : $c_V = 717 \text{ J.K}^{-1}.\text{kg}^{-1}$

Constante des gaz parfaits : $R = 8,31 \text{ J.K}^{-1}.\text{mol}^{-1}$

Exercice 3 : Physique nucléaire

Le césium $^{137}_{55}\text{Cs}$ est radioactif β^- de période $T = 30,15 \text{ ans}$. Une source de césium 137 a une activité initiale $A_0 = 1,5 \cdot 10^5 \text{ Bq}$.

1. Donner la définition de l'unité de mesure : bequerel (Bq).
2. Le noyau de baryum Ba obtenu après la désintégration de ^{137}Cs est dans un état excité. Ecrire les équations de désintégration de ^{137}Cs et de désexcitation du noyau fils Ba .
3. Déterminer la valeur de la constante de désintégration λ du ^{137}Cs .
4. Calculer la masse m_0 de ^{137}Cs de cette source.
5. Quelle l'activité de cette source une année plus tard ?
6. Au bout de combien de temps, l'activité initiale sera-t-elle divisée par 4, 8, 16 ? Donner ces temps en fonction de la période T .

Données : Masse atomique de $^{137}\text{Cs} = 136,91$

Nombre d'Avogadro $\mathcal{N} = 6,022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

Nom :
Prénom :
Filière :
Numéro d'examen/ :

CLUB NAJAH
UCD.FS.EL JADIDA
LE PRESIDENT

Examen de Langue Française
Semestre 1- session normale SVT/SMAI

POURQUOI FAIT-IL PLUS FROID EN ALTITUDE
ALORS QU'ON SE RAPPROCHE DU SOLEIL ?

On pourrait croire en effet que plus on se rapproche du Soleil, plus il réchauffe l'air. Mais ce n'est pas si simple. Comme l'explique Sébastien Léas, de Météo-France, le lien entre température et altitude change dans les quatre couches de l'atmosphère : *"Chacune possède des températures différentes selon sa composition chimique et ses caractéristiques."*

Les 12 premiers kilomètres de l'atmosphère (la troposphère) sont chauffés par la chaleur de la Terre. **Or**, si l'air chaud s'élève, sa diffusion est contrée par un mécanisme plus **puissant** : la diminution de la pression atmosphérique avec l'altitude. **Cette** loi fondamentale de la thermodynamique veut **que** la température d'un gaz baisse avec sa pression. Ainsi fait-il $-42,5\text{ }^{\circ}\text{C}$ au sommet de l'Everest, à 8 848 m !

Dans la stratosphère (entre 12 et 50 km d'altitude), la température augmente avec l'altitude : l'action des UV sur les molécules de dioxygène produit de l'ozone qui libère de la chaleur. En haut de la stratosphère, la température atteint $0\text{ }^{\circ}\text{C}$.

Dans la mésosphère (jusqu'à 80 km), pauvre en particules d'air, la température se remet à décroître avec l'altitude jusqu'à $-73\text{ }^{\circ}\text{C}$, en vertu du même principe thermodynamique que dans la troposphère.

Enfin, dans la thermosphère (jusqu'à 620 km), elle remonte en flèche, de $300\text{ }^{\circ}\text{C}$ à $1\ 600\text{ }^{\circ}\text{C}$ selon l'activité du Soleil. Cette hausse, dans une couche où l'air est très rare et la densité de matière faible, est due à l'absorption des UV de très courtes longueurs d'onde (entre 100 et 200 nm) par les molécules de dioxygène. Ce qui a pour effet d'agiter ces molécules et d'élever la température de cette couche.

1) Compréhension :

1) De quel type de texte s'agit-il ? justifiez votre réponse.0.5pt

.....
.....

2) Relevez les différentes couches atmosphériques citées dans le texte et précisez leurs caractéristiques au niveau de la température ? 2pts

.....
.....
.....

3) Quelle est l'épaisseur de chaque couche atmosphérique? 1pt

.....
.....
.....

4) Complétez la définition suivante par les mots appropriés : 1pt

- La météorologie est qui les conditions
à terme.

II) Langue et communication

1- Transformez les phrases suivantes en nominalisant les mots soulignés : 1,5pt

- Le Maroc a inauguré un nouveau musée consacré à l'art moderne et contemporain.
.....
- Le gouvernement coopère avec les associations d'aide aux handicapés.
.....
- Le ministre de la jeunesse et des sports a été destitué de son poste.

2- Un étudiant parle avec son ami de ce qui lui est arrivé. Réécrivez les phrases en utilisant des pronoms personnels compléments : 2pts

- Alors, tu as laissé ton cartable au laboratoire et tes clés étaient dans le cartable ?
- Non, j'ai confié mes clés à SAID.
.....
- Alors qui a perdu les clés ?
- C'est Said ! et maintenant il dit qu'il ne trouve plus mes clés.
.....
- Tu lui as demandé de bien chercher dans le labo ?
- Oui, j'ai demandé à Said de bien chercher dans le labo. (2 pronoms)
.....
- J'imagine que tu ne vas plus lui faire confiance ?
- Vous pouvez être sûr de ça ! (1 pronom)
.....

3- Complétez le texte ci-dessous avec les pronoms relatifs appropriés : 2pts

- C'était un homme la vie n'avait pas été facile et chez les épreuves n'avaient pas laissé de traces visibles. Son visage les traits étaient lisses, reflétait une expression de bonté ses interlocuteurs restaient surpris. Il ne manifestait pas d'impatience ni de colère, qualités le rendait apte à la fonction qu'il occupait. (...)
«Dutilleux, disait-il, est un employé on ne peut pas se passer »

D'après Marcel Aymé, Le passe -muraille.

4- Quel est le temps dominant dans tout le texte ? déterminez sa valeur. 1pt

-
.....
.....

5- Reformulez le texte ci-dessous de sorte que toutes les phrases soient à la forme passive en effectuant les transformations nécessaires : 2.5pts

- Hier dans la soirée, un groupe de cinq hommes a forcé une fenêtre du musée BELKAHIA vers 23H30. Ils ont volé trois tableaux de l'artiste marocain. On a pu identifier les voleurs. La police les a arrêtés ce matin. Le musée rouvrira ses portes lundi.
.....
.....
.....

6- Relevez du texte une phrase à la forme passive et transformez-la à la forme active : 1pt

- Forme passive
- Forme active :

7- Conjuguez les verbes entre parenthèses aux temps qui conviennent (le passé composé, l'imparfait ou le plus que parfait): 1,5pt

Lorsque j'étais gamin, mon frère et moi on adorait le rugby. J' (**jouer**) au foot parce que ma mère (**vivre**) une mauvaise expérience avec mon père rugbyman. Elle nous (**rappeler**) toujours la blessure qu'il (**avoir**) au genou. Elle nous (**encourager**) à choisir un autre sport. Alors, c'est le foot que nous (**choisir**)

8- Complétez les phrases suivantes avec les indicateurs temporels qui conviennent : 2pts

- Je n'ai pas pris de congés deux ans.
- J'ai eu mon baccalauréat Cinq mois.
- Si tout marche comme je l'espère, j'aurai ma licence trois ans.
- J'ai vécu en Egypte Dix ans.

9- Préciser la classe grammaticale des mots soulignés dans le texte en remplissant le tableau ci-dessous. 2pts

	or	puissant	cette	que
Classe grammaticale				

CLUB NAJAH
UCD.F.S. ELJADIDA
LE PRESIDENT

Intitulé du module : Biologie II
Examen du sous élément : Embryologie et Histologie
(Durée : 1,5H)

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJABIDA
LE PRÉSIDENT

- 1- Citer les différentes phases de la fécondation, chez les animaux à fécondation externe.
- 2- Définir les termes suivants :
 - Totipotent
 - Plasmogène organogène
 - Caryocinèse
 - Plasmodiérèse
- 3- Préciser l'origine du croissant gris chez les amphibiens.
- 4- Développer la segmentation chez les oiseaux.
- 5- Décrire les mouvements morphogénétiques chez l'œuf holoblastique.
- 6- Enumérer les différents stades de l'évolution du blastopore chez les amphibiens.
- 7- Préciser la composition d'un tissu conjonctif non spécialisé.

Université Chouaib Doukkali
Faculté des Sciences
Département de Biologie
Filière : Sciences de la Vie

Année Universitaire : 2011/2012

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Intitulé du module : Biologie II
Examen de l'élément de module : Embryologie et Histologie
(Durée : 1.30H)

- 1- Développement de l'œuf de l'oursin. (16 pts)
- 2- Définir les tissus, conjonctif et épithélial. (4 pts)

Intitulé du module : Biologie II
Examen de l'élément de module : Embryologie et Histologie
(Durée : 1.30H)

CLUB MAJAH
UCD - FS - EL JADIDA
LE PRESIDENT

Nom et Prénom :

N° d'examen :

1- Parmi les propositions suivantes souligner celle (s) qui est (sont) exacte (s) :

- les **mouvements morphogénétiques** :
 - Permettent la gastrulation
 - Sont à l'origine des territoires présomptifs
 - Aboutissent à la mise en place des feuilletts germinatifs

- les **mouvements d'intercalation radiale** :
 - Progression des mouvements d'épibolie
 - Concernent les territoires ectodermiques et mésodermiques
 - Se font à l'aide d'un support de migration extra cellulaire

- les **mouvements d'embolie** :
 - Le repliement d'un feuillet cellulaire dans le blastocœle
 - L'œuf est méroblastique
 - Le feuillet cellulaire du PA s'enfonce dans le blastocœle

- l'**origine du mésoderme chez l'oursin** :
 - L'inflexion du pôle végétatif
 - Les micromères
 - Les cellules du mésenchyme secondaire

- la **formation de l'archenteron chez les amphibiens** :
 - Par invagination du pôle végétatif
 - Par épibolie
 - Des mouvements de convergence et d'extension

- la **matrice extracellulaire chez les amphibiens** souligner celle (s) qui est (sont) exacte (s) :
 - Sert de support de migration
 - Structure formée à la surface du toit
 - Permet le déplacement des cellules pionnières en direction du pôle animal

Université Chouaib Doukkali
Faculté des Sciences
Département de Biologie
Filière : Sciences de la Vie

Année Universitaire : 2013/2014

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADID*
LE PRÉSIDENT

Intitulé du module : Biologie II
Examen de attrapage du sous élément Biologie 3
(Embryologie et Histologie)
(Durée : 1H)

Développement embryonnaire de l'œuf de l'oursin

Université Chouaib Doukkali
Faculté des Sciences
Département de Biologie
Filière : Sciences de la Vie

Année Universitaire : 2011/2012

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADID.
LE PRÉSIDENT

Intitulé du module : Biologie II
Examen de l'élément de module : Embryologie et Histologie
(Durée : 1.30H)

- 1- Développement de l'œuf de l'oursin. (16 pts)
- 2- Définir les tissus, conjonctif et épithélial. (4 pts)

Intitulé du module : Biologie II
Examen de l'élément de module : Embryologie et Histologie
(Durée : 1.30H)

Nom et Prénom :

N° d'examen :

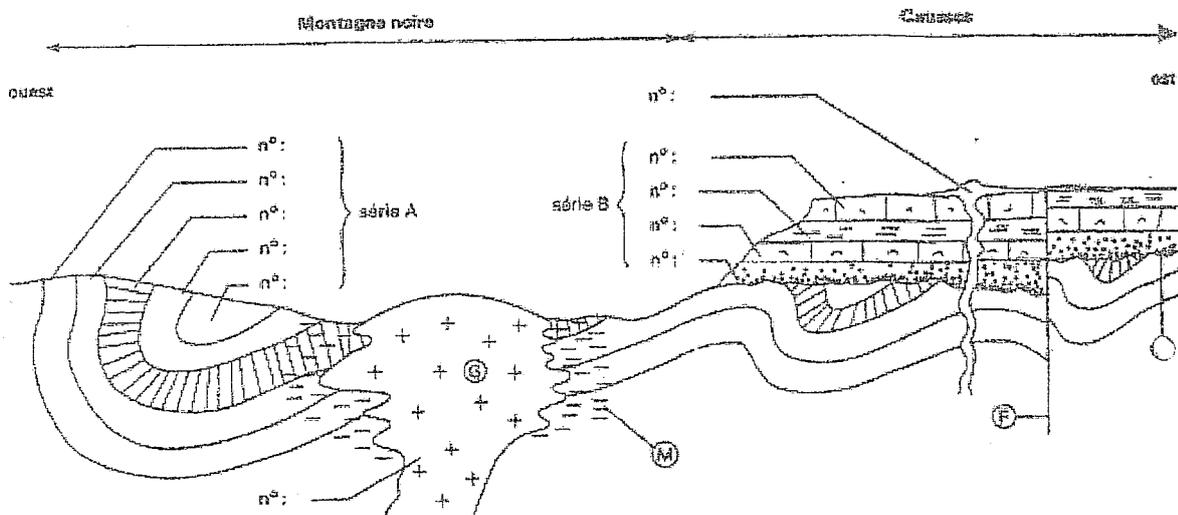
1- Parmi les propositions suivantes souligner celle (s) qui est (sont) exacte (s) :

- les mouvements morphogénétiques :
 - Permettent la gastrulation
 - Sont à l'origine des territoires présomptifs
 - Aboutissent à la mise en place des feuilletts germinatifs
- les mouvements d'intercalation radiale :
 - Progression des mouvements d'épibolie
 - Concernent les territoires ectodermiques et mésodermiques
 - Se font à l'aide d'un support de migration extra cellulaire
- les mouvements d'embolie :
 - Le repliement d'un feuillet cellulaire dans le blastocœle
 - L'œuf est méroblastique
 - Le feuillet cellulaire du PA s'enfonce dans le blastocœle
- l'origine du mésoderme chez l'oursin :
 - L'inflexion du pôle végétatif
 - Les micromères
 - Les cellules du mésenchyme secondaire
- la formation de l'archenteron chez les amphibiens :
 - Par invagination du pôle végétatif
 - Par épibolie
 - Des mouvements de convergence et d'extension
- la matrice extracellulaire chez les amphibiens souligner celle (s) qui est (sont) exacte (s) :
 - Sert de support de migration
 - Structure formée à la surface du toit
 - Permet le déplacement des cellules pionnières en direction du pôle animal

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Examen de Géologie
Session de rattrapage 1^{er} semestre Filière SVT

1/ Définir les roches magmatique, métamorphique et sédimentaire (3 pts)



2/ Reconstituer l'histoire géologique de la région représentée dans la figure ci-dessus (5 pts).

3/ Citez les différents principes de stratigraphie utilisés ? (1 pt)

4/ Donnez le nom d'une chaîne de montagne marocaine qui a été structurée au cours de l'orogénèse alpine (0,5 pt)

5/ Quelle est l'origine du champ magnétique terrestre (0,25 pt) ?

6/ Comment as t'on pu déterminer la structure interne de la terre ? (0,25 pt)

7/ Où se forment la croûte continentale et la croûte océanique ? (0,5 pt)

8/ Citez les roches les plus représentatives de la croûte continentale (0,5 pt)

9/ Citez les roches les plus représentatives de la croûte océanique (0,5 pt)

10/ A l'aide de 4 schémas, essayez de reconstituer les étapes de formation d'une croûte océanique ? (2 pts)

11/ Quelle est la théorie précurseur de la théorie de la tectonique des plaques? Quels sont les quatre arguments principaux qui sont à la base de cette théorie ? (2 pts)

12/ Définir les termes suivants : Komatiite ; Précambrien ; subduction ; obduction ; Hadéen ; orogénèse (3 pts)

13/ Citez les systèmes de l'ère primaire du plus ancien au plus récent (1,5 pts).

EXAMEN DE L'ELEMENT DE GEOLOGIE GENERALE
SVT1
SESSION DE RATTRAPAGE
Durée : 1 heure

CLUB N. JAH
UCD.FS. ELJADIDA.
LE PRÉSIDENT

1/ Quelle importance joue les Sciences de la Terre pour la Société ? (2pts)

.....
.....
.....
.....

2/ Citez trois critères qui font de notre planète terre, une planète unique dans notre system solaire ? (2pts)

.....
.....
.....

3/ Comment as t-on pu déterminer la structure interne de notre planète? (3pts)

.....
.....
.....
.....

4/ Définir une discordance angulaire ? (1pt)

.....
.....
.....

5/ Qu'est ce qu'une régression ? (1pt)

.....
.....
.....

6/ Du plus ancien au plus récent, citez les différentes ères géologiques? (2pts)

.....
.....
.....

7/ Quelles sont les orogenèses correspondantes à ces ères géologiques? (2pts)

.....
.....
.....
.....
.....

Examen de Géologie
Session normale 1^{er} semestre Filière SVT

CLUB NAJAH
UCD.FS. ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

1/ Donnez trois critères qui font que notre planète terre est unique dans le système solaire (0,75 pts)

.....
.....
.....

2/ Quelles sont les grandes périodes qui caractérisent l'histoire de l'évolution de notre planète (1 pt)

a.....
b.....
c.....
d.....

3/ Quelles sont les différentes orogénèses qui ont structurées notre planète depuis sa création il y'a 4.6Ga jusqu'à l'actuel ? (1,5 pts)

a.....
b.....
c.....
d.....
e.....
f.....

4/ Donnez un exemple de chaîne de montagne au Maroc affectée par l'orogénèse panafricaine (1pt)

5/ Définir les termes suivants : (1.25 pts)

Lithosphère :

Tectonique des plaques :

Sagduction :

Craton :

Diagenèse :

Orogenèse

Paroxysme d'une orogénèse :

6/ Quel est le moteur de la tectonique des plaques ? (0.25 pt)

7/ Quelles sont les roches qui caractérisent l'Archéen (0,75 pt)

a.....
b.....

c.....
8/ Pourquoi ces roches disparaissent après l'Archéen ? (0,75 pt)

a.....
b.....
c.....

9/ Quelle est l'origine de la croûte continentale pendant l'Archéen ? (0,25 pt)

10/ Quelle est l'origine de la croûte continentale pendant l'actuel ? (0,25 pt)

11/ Quel est l'architecte de l'oxygène sur notre planète ? (0,25 pts)

12/ Par quoi est marqué le passage Précambrien-Phanérozoïque ? (0,25 pt)

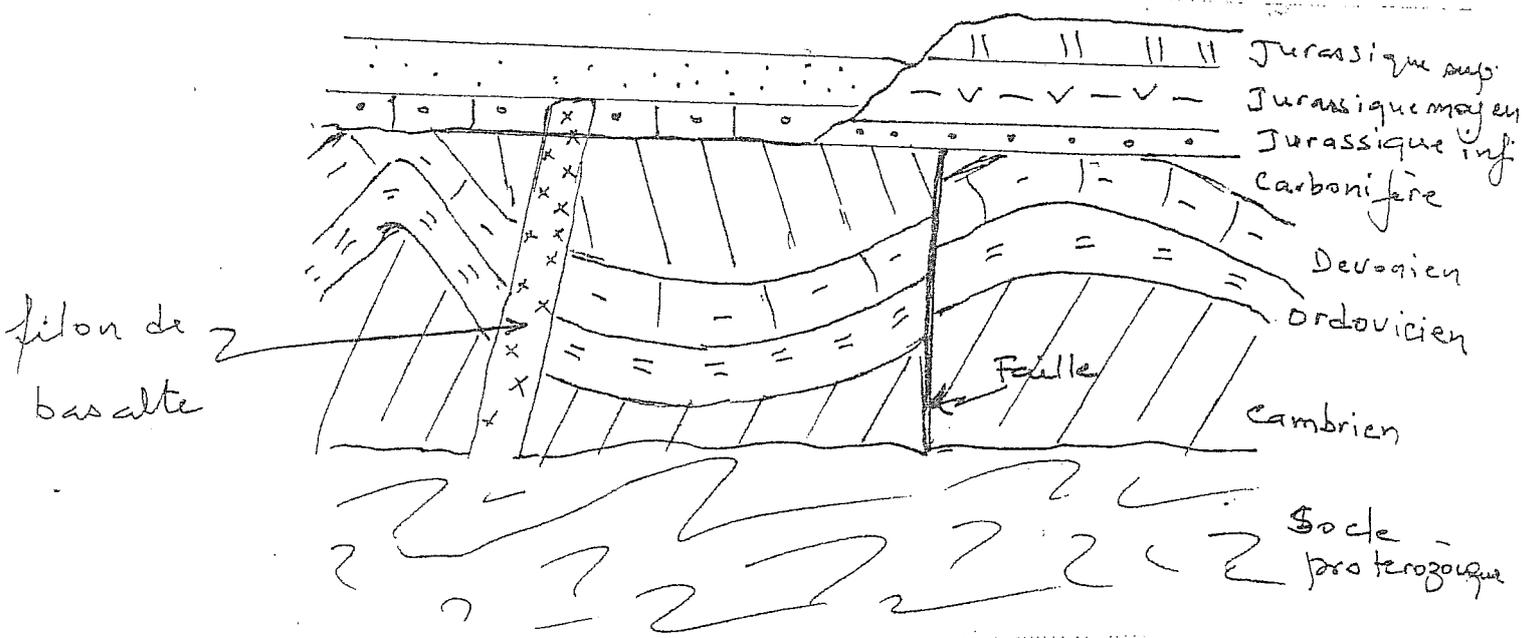
13/ Quel est l'évènement important qui marque la fin du l'ère secondaire ? (0,25 pt)

14/ Quel est le minéral le plus ancien de notre planète ? Donnez son âge ? Où a-t-il été découvert ?
Quelles sont les deux informations importantes qui ont été déduites de l'étude de ce minéral ? (1,75 pts)

.....
.....
.....

15/ Donnez trois situations où les Sciences de la Terre peuvent intervenir pour améliorer la vie de l'humanité. (0,75 pt)

a.....
b.....
c.....



16/ A quelles ères appartiennent les formations de la figure ci-dessus (1pt)

.....
.....
.....

EXAMEN DE L'ELEMENT DE GEOLOGIE GENERALE
SVT1
SESSION DE RATTRAPAGE
Durée : 1 heure

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRESIDENT

1/ Quelle importance joue les Sciences de la Terre pour la Société ? (2pts)

.....
.....
.....

2/ Citez trois critères qui font de notre planète terre, une planète unique dans notre system solaire ? (2pts)

.....
.....
.....

3/ Comment as t-on pu déterminer la structure interne de notre planète? (3pts)

.....
.....
.....
.....

4/ Définir une discordance angulaire ? (1pt)

.....
.....
.....

5/ Qu'est ce qu'une régression ? (1pt)

.....
.....
.....

6/ Du plus ancien au plus récent, citez les différentes ères géologiques? (2pts)

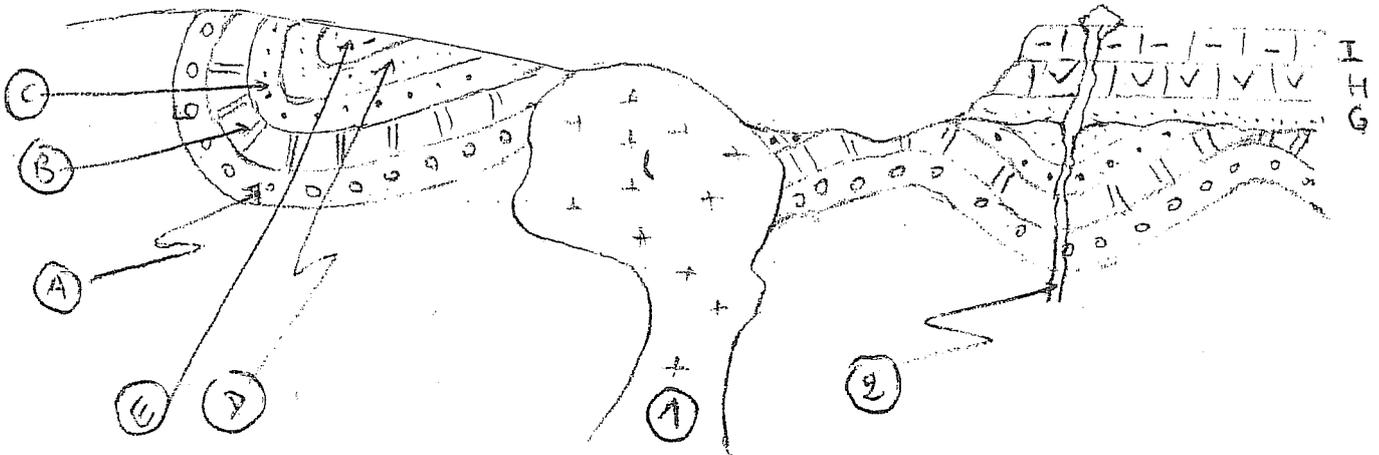
.....
.....
.....

7/ Quelles sont les orogenèses correspondantes à ces ères géologiques? (2pts)

.....
.....
.....
.....

EXAMEN DE GEOLOGIE
 Filière SVT Semestre 1
 Durée : 1 heure

+CLUB NAJAH+
 UCD.FS.ELJADIDA
 LE PRÉSIDENT



A - B - C - D - E = Cambrien - Ordovicien - Dévonien - Carbonifère
 Permien

G - H - I = Trias - Jurassique - Crétacé

Cette coupe géologique montre un ensemble de formations sédimentaire et magmatique affectées par des événements tectoniques (déformations).

Quelles sont (la ou les) roche(s) magmatique(s) ? (1pt)

Quelles sont (la ou les) roche(s) sédimentaire(s) ? (1pt)

A quelle(s) ère(s) appartient (ou appartiennent) les formations sédimentaires ? (0.5pt)

A quelle(s) ère(s) appartient (ou appartiennent) les formations magmatiques ? (0.5pt)

Quelle(s) sont (les) ou l'orogénèse(s) responsable(s) de ces événements tectoniques (déformation) ? (1pt)

Qu'est ce qu'une transgression ? (2pts)

Qu'est ce qu'une lacune de sédimentation et quelles sont les types de lacune ? (2pts)

Examen de Géologie
Filière SVT - Année 2012/2013
Durée 1h30

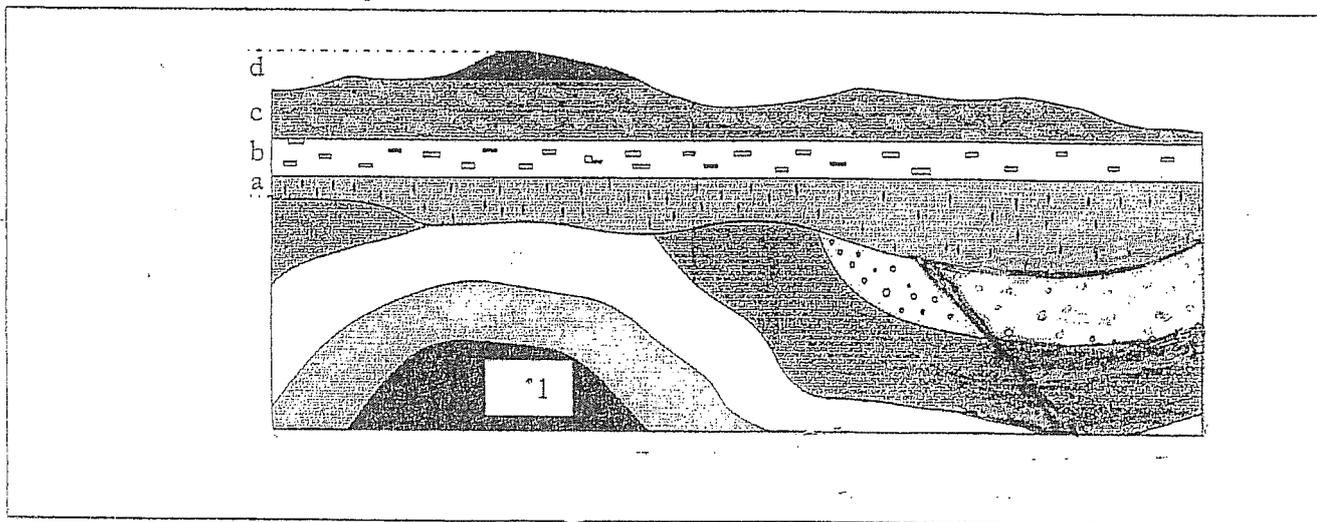
Nom.....Prénom.....N° Examen.....

Veillez répondre sur la feuille d'examen

Exercice I : Donner trois domaines d'intérêt des Sciences de la Terre (2pts).

.....
.....
.....
.....

Exercice II



Le document ci-dessus représente un site (région) géologique dans lequel on distingue deux ensembles sédimentaires et un corps magmatique.

1/ Décrivez l'histoire géologique de ces trois ensembles en utilisant les principes de stratigraphie. (3pts)

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

2/ Les strates (1, 2, 3, 4, 5) sont superposées sans lacunes de sédimentation. Leurs ages correspondants seraient en complétant les systèmes des autres strates. (1.5pts)

1:2:3:
4:5: Permien.....

3/ A quelle(s) ère(s) géologique(s) appartiennent elles? (0.5pt).....

4/ Quelle est l'orogénèse responsable de leur formation? (0.5pt).....

L'ensemble des strates (a, b, c, d) appartient au Mésozoïque et au Cénozoïque, quels sont les systèmes (époques) correspondants à ces formations sachant que la couche (a) est la plus ancienne. (1pt)

a:b:

c:d:

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

5/ Identifiez et définir le corps C (1pt)

.....
.....

6/ Qu'est une discordance angulaire? (1pt)

.....
.....
.....

Exercice III

1/ Définir les termes suivants : TTG (0,5pt), Komatiites (0,5pt), BIF (0,5pt) et Andésite (0,5pt).

TTG :

Komatiites :

BIF :

Andésite :

2/ Quel est l'âge absolu de la limite Précambrien/Cambrien (0,5pt)

.....

3/ Par quoi est marquée cette limite Précambrien/Cambrien (0,5pt).

.....
.....

4/ Que représentent l'Hadéen (0,5 pt), l'Archéen (0,5 pt) et le Protérozoïque (0,5 pt) ?

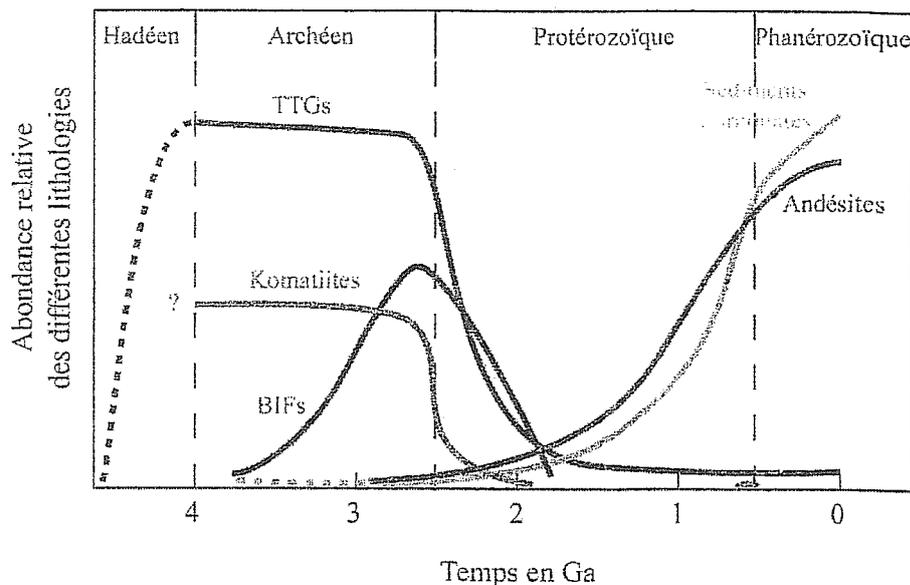
Hadéen :

Archéen :

Protérozoïque :

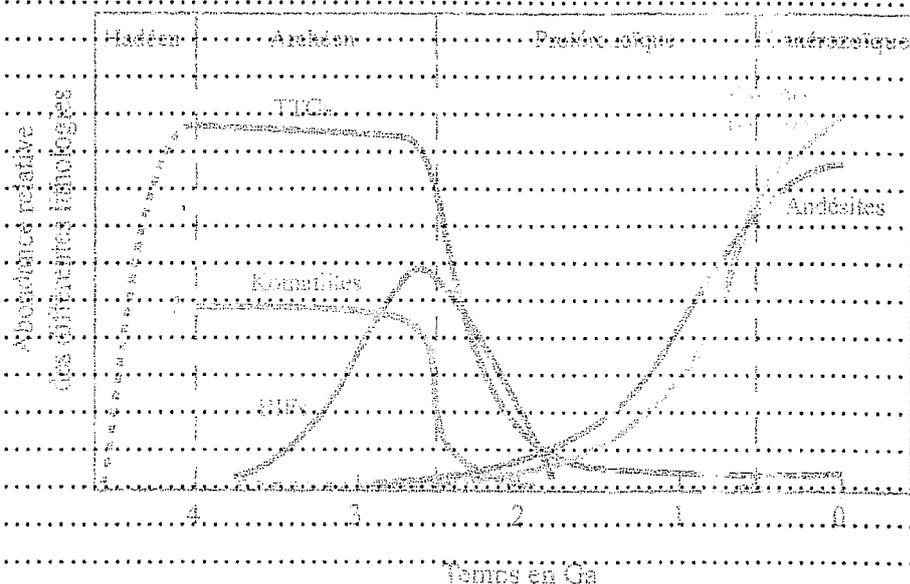
.....
.....

5/ Analyser et interpréter la figure ci-dessous tout en expliquant pourquoi cette variation (5pts).

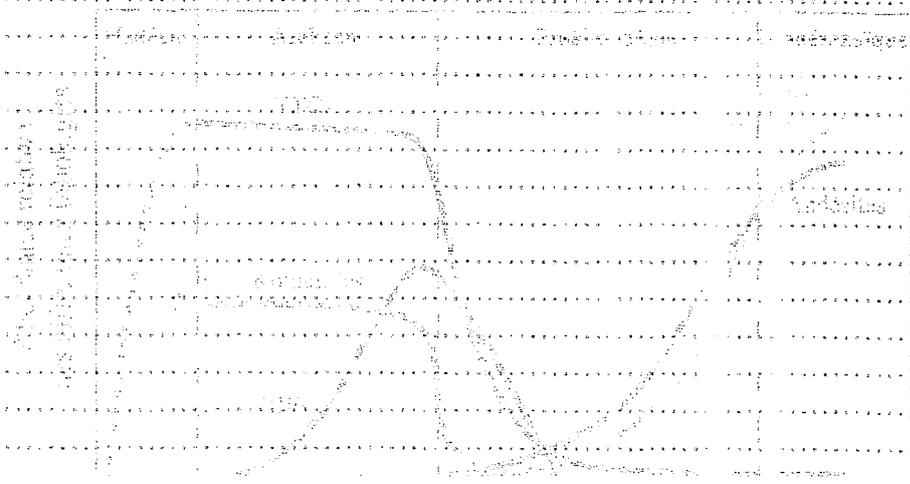


CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT.

5/ Analyser et interpréter la figure ci-dessous tout en expliquant pourquoi cette variation (5pts).



5/ Analyser et interpréter la figure ci-dessous tout en expliquant pourquoi cette variation (5pts).



Prénom :

Filière :

Examen de langue

Semestre 1- Session de rattrapage

Durée 2H

+ CLUB NAJAH+
UCD, FS, ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Demandez à vos parents, ils s'en souviennent. Le 3 décembre 1967, la nouvelle éclata comme une bombe : on avait greffé sur un homme, LOUIS Waschkansky le cœur d'une jeune fille tuée dans un accident. Ceci se passait en Afrique du Sud. Le chirurgien de l'exploit, le professeur Christian Bernard devint illico une vedette mondiale. Le premier greffé du cœur ne devait survivre qu'une semaine à l'opération. Pourtant le premier pas était fait, un être humain avait vécu avec le cœur d'un autre ! Mais cette « pièce » rapportée avait été éliminée par les mécanismes du « rejet »

L'organisme refuse tout corps étranger et ce refus est d'ordre génétique. Nos lymphocytes, une variété de globules blancs, savent détecter toutes cellules ayant un code génétique différent et le détruire ; c'est d'ailleurs en éliminant tous les intrus, virus et microbes que les lymphocytes assurent pour notre plus grand bien notre protection immunitaire. En cas de greffe, le système immunitaire lance contre les cellules étrangères greffées des cellules tueuses : les macrophages. Ils repèrent l'intrus et livrent cet intrus à des lymphocytes T qui détruisent l'intrus, notamment en sécrétant contre cet intrus des toxines. Pour les chercheurs le défi était clair. Il fallait trouver un médicament bloquant l'action des lymphocytes. Un chercheur suisse le Dr Jean François Borel, du laboratoire Sandoz, découvrit dans les années 70 la ciclosporine.

En 1980 la première greffe cardiaque accompagnée d'un traitement de ciclosporine était réalisée sur l'homme. La réussite du traitement allait permettre une fantastique expansion des greffes. Depuis le coup d'envoi de 1967, le taux de réussite dépasse les 80%. La ciclosporine, que le greffé doit prendre toute sa vie, a toutefois un inconvénient. En réduisant l'action des lymphocytes, elle amoindrit la défense immunitaire de l'organisme, le malade supporte le greffe mais risque des infections.

Les laboratoires ont donc dû relever un nouveau défi. En 1982, des chercheurs japonais ont extrait à partir des champignons des anticorps monoclonaux appelées « FK506 » qui neutraliseraient le système immunitaire avec moins d'inconvénients que la ciclosporine. Le FK506 bloquerait les cellules tueuses mais épargnerait d'autres lymphocytes, (...)

I / Compréhension :

Type de texte	0.5
De quelle expérience parle-t-on dans le texte ?	0.5
Où a -t-elle eu lieu ?	0.5
Pourquoi n'a-t-elle pas totalement réussi ?	1
Quelle solution ont proposé les Scientifiques ?	1

II / Langue et communication:

1- Nominalisez les verbes suivants : 2pts

2- Expliquez les mots suivants : 1pt

- Intrus :
- Le système immunitaire :

3 – Réécrivez la phrase écrite en gras dans le texte en remplaçant les mots soulignés par un pronom personnel complément de façon à éviter la répétition : 1,5pt

.....
.....
.....

4 - Reliez les propositions par le pronom relatif simple qui convient : (1pt)

- a- J'ai vu le film. Tu m'as beaucoup parlé de ce film.
.....
- b- Le professeur Bernard a réalisé un exploit en médecine. Je te parle du professeur Bernard.
.....

5 – Relevez du texte deux phrases à la forme passive et transformez-les à la forme active en effectuant les changements nécessaires. 2pts

- 1.....
.....
- 2.....
.....

6- Précisez à quel mode sont conjugués les verbes soulignés dans la phrase suivante extraite du texte en indiquant leur valeur. 1pts

Le FK506 bloquerait les cellules tueuses mais épargnerait d'autres lymphocytes.
.....
.....

7- Relevez dans le dernier paragraphe une comparaison en remplissant le tableau suivant : 2pts

Comparé	Comparant	Outil de comparaison	de	Le degré	Sur quoi porte la comparaison

III /Production écrite :(6pts)

Sujet : on constate que la majorité des pays du monde connaissent actuellement des conditions climatiques inhabituelles.

Expliquez, en quelques lignes, les raisons de cette perturbation et dites si l'Homme en est responsable.

Critères d'évaluation :

- l'utilisation des liens logiques,
- la correction de la langue,
- la cohérence et cohésion du texte,
- la présentation de la copie.

Nom :
Prénom :
Filière :

CLUB MAJAH
UCD-FS-EL JADIDA
LE PRÉSIDENT

Examen de langue
Semestre I- Durée 2H

Le choix de la ville de Rabat pour célébrer la quarantième journée de la terre ne devait rien au hasard. Depuis plusieurs années, le Maroc s'efforce en effet de concilier son besoin de croissance économique et son souhait de privilégier le développement durable. Sous l'impulsion de Mohammed VI, le royaume met l'accent sur les énergies renouvelables. Il cherche ainsi à limiter sa dépendance aux importations de pétrole. « Le Maroc va devoir financer 13,4 milliards d'euros pour renforcer ses capacités de production d'électricité, dont près de 10 milliards seront consacrés aux seules énergies renouvelables », explique Abderrahim El Hafidi, directeur de l'Electricité et des Energies renouvelables du Maroc. Ce programme ambitieux, qui vient d'être annoncé, s'étalera sur dix ans. Un gigantesque projet d'énergie solaire capable de produire 2000 mégawatts coûtera à lui seul environ 7milliards d'euros. Ouarzazate sera le premier des cinq sites solaires à entrer en fonction, dès 2015.

Le Maroc va également entreprendre un programme éolien de 1 500 mégawatts, pour un investissement de 1,5 milliard d'euros. Les experts estiment le potentiel de l'éolien dans le pays à 25 000 mégawatts. Le vent pourrait donc contribuer presque autant que le soleil à la fourniture d'énergie au Maroc. Grâce à cette stratégie, le royaume espère pouvoir couvrir, à l'horizon 2020, 42% de ses besoins grâce aux énergies renouvelables, alors qu'il importe aujourd'hui 95% de ses besoins. Le pétrole représente à lui seul 61% de la consommation énergétique, même si ce chiffre recule d'année en année. La politique d'économie engagée en 2007 porte ses premiers fruits. L'an dernier, la facture énergétique est ainsi tombée à 54 milliards de dirhams, contre 70 milliards un an plus tôt. (...)

Source : www.lefigaro.fr

D) compréhension :

1) Pourquoi a-t-on choisi la ville de Rabat pour célébrer la quarantième journée de la terre ? 0.5pt

.....
.....
.....

2) Pour quelle raison le Maroc met-il l'accent sur les énergies renouvelables ? 1pt

.....
.....
.....

3) Quels sont les programmes annoncés par le Maroc en matière d'énergie renouvelables ? expliquez leurs caractéristiques. 0.5pt

.....
.....
.....

4) Que peut-on dire des premiers résultats du programme national d'économie énergétique. 0.5pt

.....
.....
.....

5) De quel type de texte s'agit-il ? justifiez votre réponse. 0.5 pt

.....
.....
.....

II) Langue et communication :

1) Expliquez les mots et expression suivants : 1pts

- Mettre l'accent sur :
- Impulsion :
- Ambitieux :

2) Transformez les phrases suivantes à la forme passive ou active : 2pts

- Prés de 10 milliards seront consacrés aux seules énergies renouvelables.

.....
.....

- Le Maroc va également entreprendre un programme éolien de 1 500 mégawatts.

.....
.....

- Le Maroc réduira à la moitié sa consommation de pétrole vers l'an 2020.

.....
.....

- Plusieurs sites d'éoliennes ont été installés au Maroc.

.....
.....

3) Réécrivez les phrases suivantes en commençant par les mots soulignés après les avoir nominalisés. 2pts

- Cette année la récolte est abondante ; cela est dû à des conditions climatiques exceptionnelles.

.....
.....

- Le professeur a très bien expliqué le cours ce qui a fait plaisir aux étudiants

.....
.....

4) Relevez une comparaison du texte et précisez ses constituants : 1pt

.....
.....
.....
.....

5) A quels temps sont conjugués les verbes soulignés et quelles sont leurs valeurs. 2pts

- le vent pourrait contribuer autant que le soleil à fourniture de l'énergie au Maroc.

.....
.....

- Il était 9h quand je suis arrivé. Le professeur avait déjà commencé le cours.

.....
.....

2) Expliquez les mots suivants : 1pt

- Astronome :
- Météorite :
- Déluge :
- Consoeurs :

3) Quelles sont les deux thèses avancées dans le texte sur l'origine de l'eau sur terre ? 0.5pt

.....

.....

.....

.....

I- Langue :

1) Complétez les phrases suivantes par des pronoms personnels compléments : 1.5pt

- de nombreuses maisons sont transformées en chambres d'hôtes. Les touristes sont ravis. Si on réfléchit un peu, c'est une idée géniale.
- Ahmed a échoué au concours d'entrée à une grande école. Sa maman parle gentiment pour remonter le moral. Il veut repasser le concours mais son père refuse. La maman parle au père et finit par Convaincre.

2) Reliez les phrases suivantes par un pronom relatif simple : 2pts

- L'environnement fournit des ressources naturelles. L'homme a besoin de ces ressources.
.....
.....
- Je me rappelle de cette époque. On pouvait se promener, durant cette époque, jusqu'au matin sans crainte d'être agressé.
.....
.....

3) Relevez dans le deuxième paragraphe une phrase à la forme passive et transformez la à la forme active. 1.5pt

-
.....
.....
-
.....
.....

4) Transformez les phrases suivantes à la forme active : 1pt

- Les informations sont transmises au cerveau par les cellules sensibles de l'œil.
.....
.....
- La lumière rouge est émise par l'yttrium.
.....
.....

5) Conjuguez les verbes entre parenthèses aux temps qui conviennent : 1pt

Hier, j'avais un contrôle. Quand je suis arrivé, le professeur déjà (distribuer) les copies, et certains étudiants presque (terminer) l'épreuve.

FACULTE DES SCIENCES

N° de la table d'examen :

EL JADIDA

Nom :

Prénom :

Filière :

Examen de langue

Semestre 1- Session de rattrapage

Durée 2H

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Demandez à vos parents, ils s'en souviennent. Le 3 décembre 1967, la nouvelle éclata comme une bombe : on avait greffé sur un homme, LOUIS Waschkansky le cœur d'une jeune fille tuée dans un accident. Ceci se passait en Afrique du Sud. Le chirurgien de l'exploit, le professeur Christian Bernard devint illico une vedette mondiale. Le premier greffé du cœur ne devait survivre qu'une semaine à l'opération. Pourtant le premier pas était fait, un être humain avait vécu avec le cœur d'un autre ! Mais cette « pièce » rapportée avait été éliminée par les mécanismes du « rejet »

L'organisme refuse tout corps étranger et ce refus est d'ordre génétique. Nos lymphocytes, une variété de globules blancs, savent détecter toutes cellules ayant un code génétique différent et le détruire ; c'est d'ailleurs en éliminant tous les intrus, virus et microbes que les lymphocytes assurent pour notre plus grand bien notre protection immunitaire. En cas de greffe, le système immunitaire lance contre les cellules étrangères greffées des cellules tueuses : les macrophages. Ils repèrent l'intrus et livrent cet intrus à des lymphocytes T qui détruisent l'intrus, notamment en sécrétant contre cet intrus des toxines. Pour les chercheurs le défi était clair. Il fallait trouver un médicament bloquant l'action des lymphocytes. Un chercheur suisse le Dr Jean François Borel, du laboratoire Sandoz, découvrit dans les années 70 la ciclosporine.

En 1980 la première greffe cardiaque accompagnée d'un traitement de ciclosporine était réalisée sur l'homme. La réussite du traitement allait permettre une fantastique expansion des greffes. Depuis le coup d'envoi de 1967, le taux de réussite dépasse les 80%. La ciclosporine, que le greffé doit prendre toute sa vie, a toutefois un inconvénient. En réduisant l'action des lymphocytes, elle amoindrit la défense immunitaire de l'organisme, le malade supporte le greffe mais risque des infections.

Les laboratoires ont donc dû relever un nouveau défi. En 1982, des chercheurs japonais ont extrait à partir des champignons des anticorps monoclonaux appelés « FK506 » qui neutraliseraient le système immunitaire avec moins d'inconvénients que la ciclosporine. Le FK506 bloquerait les cellules tueuses mais épargnerait d'autres lymphocytes, (...)

I / Compréhension :

Type de texte	0.5
De quelle expérience parle-t-on dans le texte?	0.5
Où a-t-elle eu lieu ?	0.5
Pourquoi n'a-t-elle pas totalement réussi ?	1
Quelle solution ont proposé les Scientifiques ?	1

II / Langue et communication:

1- Nominalisez les verbes suivants : 2pts

- Refuse :
- Extrait :
- bloquant :
- réalisé :

2- Expliquez les mots suivants : 1pt

- Intrus :
- Le système immunitaire :

3 – Réécrivez la phrase écrite en gras dans le texte en remplaçant les mots soulignés par un pronom personnel complément de façon à éviter la répétition : 1,5pt

.....

4 - Reliez les propositions par le pronom relatif simple qui convient : (1pt)

- a- J'ai vu le film. Tu m'as beaucoup parlé de ce film.

- b- Le professeur Bernard a réalisé un exploit en médecine. Je te parle du professeur Bernard.

5 – Relevez du texte deux phrases à la forme passive et transformez-les à la forme active en effectuant les changements nécessaires. 2pts

- 1.....
- 2.....

6- Précisez à quel mode sont conjugués les verbes soulignés dans la phrase suivante extraite du texte en indiquant leur valeur. 1pts

Le FK506 bloquerait les cellules tueuses mais épargnerait d'autres lymphocytes.

7- Relevez dans le dernier paragraphe une comparaison en remplissant le tableau suivant : 2pts

Comparé	Comparant	Outil de comparaison	Le degré	Sur quoi porte la comparaison

III /Production écrite :(6pts)

Sujet : on constate que la majorité des pays du monde connaissent actuellement des conditions climatiques inhabituelles.

Expliquez, en quelques lignes, les raisons de cette perturbation et dites si l'Homme en est responsable.

Critères d'évaluation :

- l'utilisation des liens logiques,
- la correction de la langue,
- la cohérence et cohésion du texte,
- la présentation de la copie.

FACULTE DES SCIENCES

Nom :

Filière et gr :

EL JADIDA

Prénom :

N° d'examen :

Examen de langue (Français)

Semestre 1 Session normale - Durée : 1h 30

+ CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

C'est un véritable exploit que viennent de réaliser les ingénieurs spatiaux chinois. Leur sonde Chang'e-2 a frôlé, à quelques kilomètres de distance seulement, l'astéroïde **4179 Toutatis**, révélant du même coup les paysages chaotiques de cet énorme rocher de 4,5 km de longueur. La sonde Chang'e-2 avait quitté la Terre en octobre 2010 avant de se satelliser autour de la Lune. Une fois la Lune entièrement cartographiée, les ingénieurs Chinois l'avaient envoyée sur une orbite d'attente, le point de Lagrange L2, situé à environ un million cinq cent mille km de la Terre, dans l'axe Soleil-Terre. Là, Chang'e-2 a patiemment attendu le passage à proximité de la Terre de **Toutatis**. Puis la sonde a quitté le point de Lagrange L2, afin de croiser l'astéroïde, une rencontre couronnée de succès. L'exploit technique est d'autant plus remarquable que les scientifiques ont assigné cet objectif à leur sonde alors que Chang'e-2 n'avait pas été conçue pour une telle rencontre, s'effectuant à 10 km/s, à dix millions de km d'ici. D'ailleurs, ce n'est pas la caméra scientifique de leur sonde que les Chinois ont utilisée pour dresser le portrait de Toutatis, mais une simple webcam de navigation.

Découvert par l'astronome Christian Pollas avec le télescope de Schmidt de l'observatoire de la Côte d'Azur, en 1989, 4179 Toutatis est un astéroïde géo croiseur, qui, comme son nom l'indique, croise régulièrement l'orbite de la Terre. Toutatis a une masse de cinquante milliards de tonnes, et mesure 4500 x 2400 x 1900 mètres. Il présente la forme allongée d'une cacahuète : Toutatis est probablement constitué de deux astéroïdes qui se sont rencontrés et ont fusionné.

Avec le succès de cette mission spatiale, d'autant plus remarquable qu'elle a été largement improvisée, l'astronautique chinoise montre au monde à quelle vitesse elle progresse. Aujourd'hui, la Chine rejoint le club très fermé des nations spatiales capables d'explorer le système solaire, après les Etats-Unis, la Russie, l'Europe et le Japon. Et maintenant ? La sonde lunaire Chang'e-2 pourrait être dirigée vers un autre astéroïde, comme Apophis ou Yukmit.

Serge Brunier- 2012

Compréhension :

- 1) Dans quelle discipline scientifique peut-on inscrire ce texte ? O, 5pt
.....
- 2) Quelle était la mission principale de la sonde **Chang'e-2** ? A-t-elle atteint son objectif ? 1pt
.....
.....
- 3) Quelle était sa deuxième mission ? 0,5pt
.....
.....
- 4) Quelle est la prochaine mission de la sonde Chang'e-2 ? l'auteur en est-il certain ? justifiez votre réponse 1pt
.....
.....
- 5) Quand est-ce que l'astéroïde TOUTATIS a été découvert et par qui ? 1pt
.....
.....
- 6) De quel type de texte s'agit-il ? justifiez votre réponse. 0,5pt
.....
.....

Langue et Communication :

1) **Réécrivez les phrases suivant en nominalisant les mots soulignés: 1,5pt**

- les ingénieurs Chinois avaient envoyé la sonde sur une orbite d'attente.

- Toutatis est probablement constitué de deux astéroïdes.

- Cette mission a été improvisée.

2) **Répondez pour elle en utilisant la construction avec deux pronoms : 2,5pts**

- Est-ce que le patron t'a présenté le nouvel associé ?

- Oui

- Est-ce qu'il t'a dit ou aurait lieu la réunion ?

- Oui,

- Est-ce qu'il assistera à la réunion ?

- Non,

- Tu lui as donné les dossiers ?

- Oui,

- Est-ce qu'il t'a dit quand il les étudierait ?

- Non,

3) **Reliez les phrases suivantes par un pronom relatif simple: 2,5pts**

- Ils ont un grand salon. Les murs de ce salon sont couverts d'affiches de stars.

- Les chinois ont photographié l'astéroïde. L'astéroïde s'appelle 4179 Toutatis.

- Il a joué un morceau de musique. Le rythme m'a endormi.

- Je me souviens très bien de cette année. L'eau a envahi une partie de la faculté en cette année.

- Les photos de Toutatis sont magnifiques. Les chinois ont pris ces photos.

4) **Identifiez les temps verbaux dans les phrases suivantes et précisez leurs valeurs : 1pt**

- La sonde Chang'e-2 avait quitté la Terre en octobre 2010 avant de se satelliser autour de la Lune. Une fois la Lune entièrement cartographiée, les ingénieurs Chinois l'avaient envoyée sur une orbite d'attente.

5) **Relevez du texte une phrase à la forme passive et transformez la à la forme active : 2pts**

Forme passive

Forme active

6) **Conjuguez le verbe entre parenthèses au temps qui convient : 2,5pts**

- Quand je (arriver)au bureau, le directeur (réunir)

tout le personnel. J' (essayer) de t'appeler car je (savoir)

qu'il (programmer) une longue réunion.

7) **Reformulez ces phrases en commençant par les mots soulignés : 2pts**

- C'était parfait. Les organisateurs nous ont très bien reçus. On m'a logé dans un petit bungalow au bord de la mer. Ils ont parfaitement respecté le programme. Les guides ont très bien commenté les visites.

8) **Complétez le récit suivant en utilisant les verbes entre parenthèses : 1,5pt**

- Nous nous sommes restés que 3 jours à Marrakech mais au bout de 3 jours, nous (visiter les principaux musées, voir les monuments, se promener à Jamaa Lafna).

9) **Production écrite : 10pts**

On dit souvent que l'internet est une arme à double tranchant.

A la lumière de cette affirmation, développez un argumentaire, de quelques lignes, dans lequel vous exprimez votre point de vue.

EPREUVE DE MATHÉMATIQUES
RATTRAPAGE
DURÉE : 1h 30mn

PARTIE COURS

1. Donner la définition de deux suites adjacentes.
2. Citer le théorème de Rolle et donner son interprétation géométrique.

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

PARTIE EXERCICES

Exercice n° 1 :

On considère une fonction f de la variable x , continue sur $[a, b]$ et dérivable sur $]a, b[$. On définit une fonction ϕ de la variable x , de telle sorte que :

$\forall x \in [a, b], \phi(x) = f(x) - f(a) - A(x - a)$ où A est le réel constant tel que $\phi(b) = \phi(a) = 0$

- 1) Calculer la constante A .
- 2) Est-ce que ϕ satisfait les hypothèses du théorème de Rolle entre a et b ?
- 3) En déduite qu'il existe un réel c tel que $f'(c) = \frac{f(b)-f(a)}{b-a}$ avec $a < c < b$.

Exercice n° 2 :

On considère la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ définie sur \mathbb{N} par $u_0 = -1, u_1 = \frac{1}{2}$ et pour tout n de \mathbb{N} , $u_{n+2} = u_{n+1} - \frac{1}{4}u_n$.

- 1) Calculer u_2 .
- 2) La suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ est-elle arithmétique ? est-elle géométrique ?
- 3) On définit la suite $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$ en posant, pour tout $n \in \mathbb{N}$, $v_n = u_{n+1} - \frac{1}{2}u_n$.
 - a) Calculer v_0
 - b) Exprimer v_{n+1} en fonction de v_n
 - c) En déduire que la suite $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$ est géométrique dont on précisera la raison.
 - d) Exprimer v_n en fonction de n
- 4) On définit la suite $(w_n)_{n \in \mathbb{N}}$ en posant, pour tout entier naturel n , $w_n = \frac{u_n}{v_n}$.
 - a) Calculer w_0
 - b) En utilisant l'égalité $u_{n+1} = v_n + \frac{1}{2}u_n$ exprimer w_{n+1} en fonction de u_n et v_n
 - c) En déduire que pour tout n de \mathbb{N} , $w_{n+1} = w_n + 2$
 - d) Exprimer w_n en fonction de n
- 5) Montrer que pour tout entier naturel n , $u_n = \frac{2n-1}{2^n}$
- 6) Pour tout entier naturel n on pose :

$$S_n = \sum_{k=0}^n u_k = u_0 + u_1 + \dots + u_n$$

Démontrer par récurrence que pour tout entier naturel n , $S_n = 2 - \frac{2n+3}{2^n}$

Épreuve de Mathématiques
RATTRAPAGE

Exercice n°1 :

Soit $(u_n)_{n \in \mathbb{N}^*}$ la suite définie par :
$$\begin{cases} u_1 = 1 \\ u_{n+1} = \frac{1}{3-u_n} \end{cases}$$

- a- Calculer u_2, u_3 et u_4 .
- b- Montrer par récurrence que, pour tout $n \geq 1$, on a : $0 < u_n \leq 1$
- c- Montrer que $\frac{u_{n+1}}{u_n} < 1 \forall n \geq 1$.
- d- En déduire que la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}^*}$ est décroissante
- e- Montrer que $(u_n)_{n \in \mathbb{N}^*}$ est convergente, et calculer sa limite.

CLUB NAJAH
UCB.FS.ELJADID.
LE PRÉSIDENT

Exercice n° 2 :

- a- Énoncer et interpréter géométriquement le théorème des accroissements finis.

On considère la fonction : $g(x) = 1 + \frac{1}{x}$.

- b- Montrer que $g(x) = x$ admet une racine unique $k \in \left] \frac{3}{2}, 2 \right[$
- c- Montrer en utilisant le théorème des accroissements finis, que la fonction $g(x)$ vérifie :
$$\forall x \in \left[\frac{3}{2}, 2 \right] : |g(x) - g(k)| < \frac{1}{2}|x - k|$$
- d- En déduire que $\forall x \in \left[\frac{3}{2}, 2 \right]$ on a : $|g(x) - k| < \frac{1}{2}|x - k|$

Exercice n° 3 :

Soit la fonction $f(x) = x^3 \sin \frac{1}{x}$

- a) donner le domaine de définition de f
- b) vérifier que f est continue sur \mathbb{R}^*
- c) montrer que f est prolongeable par continuité en 0 et donner son prolongement g .
- d) Vérifier que g est dérivable sur \mathbb{R}^* et calculer $g'(x)$ pour $x \neq 0$.
- e) Montrer que g est dérivable au point 0

EPREUVE DE MATHÉMATIQUES

DUREE : 1h 30mn

PARTIE COURS

1. Donner la définition de deux suites adjacentes ;
2. Citer le théorème des accroissements finis et son interprétation géométrique.

PARTIE EXERCICES

Exercice n° 1 :

Soit la fonction $f(x) = x^3 \sin \frac{1}{x}$

- A)
- a) Donner le domaine de définition de f
 - b) Etudier la continuité de f
 - c) Etudier la dérivabilité de f
 - d) Montrer que f est prolongeable par continuité en 0 et donner son prolongement g .
 - e) Montrer que g est dérivable sur \mathbb{R}^* et calculer $g'(x)$ pour $x \neq 0$
 - f) Montrer que g est dérivable en 0
 - g) Montrer que g' est continue sur \mathbb{R}
- B)
- a) Montrer que pour chaque intervalle $[a, b]$ de \mathbb{R} ($a < b$) ;
il existe $M > 0$ tel que $|g'(x)| \leq M \forall x \in [a, b]$
 - b) Montrer en utilisant le théorème des accroissements finis, que $\forall x, y \in [a, b]$ on a :
 $|g(x) - g(y)| \leq M|x - y|$

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Exercice n° 2 :

Utiliser la formule de Taylor à l'ordre 2 (le reste à l'ordre 3) pour calculer une valeur approchée, au millième près de $\cos 61^\circ$ et calculer l'erreur due à cette approximation.

Exercice n° 3 :

On considère les suites $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ et $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$ définies par :

$$\begin{cases} u_0 = 1 \\ u_{n+1} = \frac{u_n + 2v_n}{3} \quad (n \in \mathbb{N}) \end{cases}$$

$$\begin{cases} v_0 = 12 \\ v_{n+1} = \frac{u_n + 3v_n}{4} \quad (n \in \mathbb{N}) \end{cases}$$

- 1) Démontrer que la suite $(w_n)_{n \in \mathbb{N}} = (v_n - u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ est une suite géométrique dont on précisera le premier terme et la raison.
- 2) Quelle est la limite de la suite $(w_n)_{n \in \mathbb{N}}$
- 3) Démontrer que les suites $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ et $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$ sont adjacentes
- 4) En déduire qu'elles sont convergentes
- 5) Démontrer que la suite $(t_n)_{n \in \mathbb{N}}$ définie par $t_n = 3u_n + 8v_n$ est constante. En déduire les limites des suites $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ et $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$

EPREUVE DE MATHÉMATIQUES
DUREE : 1h 30mn

CLUB NAJAH
UCB.FS. EL JADIDA
LE PRÉSIDENT

Les 3 exercices sont indépendants. Vous pouvez donc les traiter dans l'ordre qui vous convient

Exercice n°1 :

1. Énoncer le théorème de Rolle pour une fonction $h : [a, b] \rightarrow \mathbb{R}$. Soient $f, g : [a, b] \rightarrow \mathbb{R}$, deux fonctions continues sur $[a, b]$ ($a < b$) et dérivables sur $]a, b[$. On suppose que $g'(x) \neq 0$ pour tout $x \in]a, b[$
2. Montrer que $g(x) \neq g(a)$ pour tout $x \in]a, b[$ (raisonner par l'absurde et appliquer le théorème de Rolle).
3. Posons $p = \frac{f(b)-f(a)}{g(b)-g(a)}$ et considérons la fonction $h(x) = f(x) - pg(x)$ pour $x \in [a, b]$. Montrer que h vérifie les hypothèses du théorème de Rolle, et en déduire qu'il existe un nombre réel $c \in]a, b[$, tel que :

$$\frac{f(a) - f(b)}{g(a) - g(b)} = \frac{f'(c)}{g'(c)}$$

Exercice n°2 :

Soit x un réel strictement positif et f une fonction sur $[0, x]$

1. Quelles sont les hypothèses qui permettent d'écrire la formule de Taylor-Lagrange pour f sur $[0, x]$ à l'ordre 3. Écrire cette formule.
2. On pose $f(t) = \ln(1 + t)$. Justifier la possibilité d'écrire la formule de Taylor-Lagrange pour f à l'ordre 3, et écrire cette formule.

Exercice n°3 :

On considère la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$ définie par :

$$u_0 = 0, u_1 = \frac{3}{2} \text{ et } u_{n+2} = \frac{1}{2}(u_{n+1} + u_n), \quad \forall n \in \mathbb{N}$$

1. On pose : $a_n = u_{n+1} - u_n$ et $b_n = u_{n+1} + \frac{1}{2}u_n$
 - a. Montrer que $(a_n)_{n \in \mathbb{N}}$ est une suite géométrique, calculer a_n en fonction de n .
 - b. Montrer que $(b_n)_{n \in \mathbb{N}}$ est une suite constante et donner sa valeur.
 - c. Exprimer u_n en fonction de a_n et b_n , en déduire u_n en fonction de n .
 - d. Trouver la limite de u_n .
2. On définit la suite $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$ par :

$$v_0 = 0, v_1 = \sqrt{e^3} \text{ et } v_{n+2} = \sqrt{v_n v_{n+1}}, \quad \forall n \in \mathbb{N}$$

- a. Montrer par récurrence que $u_n = \ln v_n$, $\forall n \in \mathbb{N}$
- b. En déduire la limite de v_n

Épreuve de Mathématiques
RATTRAPAGE

CLUB NAJAH
UCO.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Exercice n°1 :

Soit $(u_n)_{n \in \mathbb{N}^*}$ la suite définie par :
$$\begin{cases} u_1 = 1 \\ u_{n+1} = \frac{1}{3-u_n} \end{cases}$$

- a- Calculer u_2, u_3 et u_4 .
- b- Montrer par récurrence que, pour tout $n \geq 1$, on a : $0 < u_n \leq 1$
- c- Montrer que $\frac{u_{n+1}}{u_n} < 1 \forall n \geq 1$.
- d- En déduire que la suite $(u_n)_{n \in \mathbb{N}^*}$ est décroissante
- e- Montrer que $(u_n)_{n \in \mathbb{N}^*}$ est convergente, et calculer sa limite.

Exercice n° 2 :

- a- Énoncer et interpréter géométriquement le théorème des accroissements finis.

On considère la fonction : $g(x) = 1 + \frac{1}{x}$.

- b- Montrer que $g(x) = x$ admet une racine unique $k \in]\frac{3}{2}, 2[$
- c- Montrer en utilisant le théorème des accroissements finis, que la fonction $g(x)$ vérifie :
$$\forall x \in \left[\frac{3}{2}, 2\right] : |g(x) - g(k)| < \frac{1}{2}|x - k|$$
- d- En déduire que $\forall x \in \left[\frac{3}{2}, 2\right]$ on a : $|g(x) - k| < \frac{1}{2}|x - k|$

Exercice n° 3 :

Soit la fonction $f(x) = x^3 \sin \frac{1}{x}$

- a) donner le domaine de définition de f
- b) vérifier que f est continue sur \mathbb{R}^*
- c) montrer que f est prolongeable par continuité en 0 et donner son prolongement g .
- d) Vérifier que g est dérivable sur \mathbb{R}^* et calculer $g'(x)$ pour $x \neq 0$.
- e) Montrer que g est dérivable au point 0

Épreuve de Mathématiques

Exercice n°1 :

a) Donner la définition de deux suites adjacentes.

b) Les suites $(U_n)_n$; $(V_n)_n$; $(W_n)_n$ définies sur \mathbb{N} respectivement par :

$$u_n = 3n + 5 \quad v_n = \frac{n+1}{n^2+1} \quad w_n = 3 \cdot 2^n \text{ sont-elles arithmétiques ou géométriques ?}$$

Exercice n° 2 :

a) Énoncer le théorème des accroissements finis.

b) Démontrer l'inégalité suivante : $\frac{x}{1+x} \leq \ln(1+x) \leq x$; si $x \geq 0$.

Exercice n° 3 :

Soit la fonction $f(x) = x^5 + x - 3$

a) Calculer $f'(x)$

b) Montrer que l'équation $f(x) = 0$ admet une seule solution unique α sur \mathbb{R} et que $1 < \alpha < 2$.

Exercice n° 4 :

Soit f une fonction continue sur $[a; b]$ et dérivable sur $]a; b[$;

Soit la fonction suivante :

$$g : x \mapsto f(x) - f(a) - \frac{f(b) - f(a)}{b - a} \times (x - a)$$

a) vérifier que $g(a) = g(b) = 0$

b) appliquer le théorème de Rolle à la fonction g pour montrer qu'il existe un point $c \in]a; b[$ tel

$$\text{que } \frac{f(b) - f(a)}{b - a} = f'(c)$$

Exercice n° 5 :

Déterminer la solution de l'Équation différentielle suivante :

$$y'' - 2y' + 5y = e^{3x}$$

Épreuve de Maths
RATTRAPAGE

Exercice n°1 :

Citer le théorème de Rolle et donner son interprétation géométrique.

Exercice n°2 :

Appliquer le théorème des accroissements finis à la fonction $f(x) = e^x$ dans l'intervalle $[0, x]$ pour montrer que :

$$\forall x > 0 \quad x < e^x - 1 < x e^x$$

Exercice n°3 :

Soit la fonction $f: \mathbb{R}^* \rightarrow \mathbb{R}$ définie par $f(x) = x^2 \sin \frac{1}{x}$

- 1) Donner le domaine de définition de f
- 2) Montrer que f est prolongeable par continuité en 0

+ CLUB NAJAH +
UCD. FS. EL JADIDA
LE PRÉSIDENT

Exercice n°4 :

Soit f une fonction strictement positive et continue définie sur \mathbb{R}^+ telle que :

$$f(x) = \begin{cases} f(x) < 1 & \forall x > 0 \\ f(0) = 1 \end{cases}$$

On considère la suite $(U_n)_{n \geq 0}$, définie par : $U_0 > 0$; $U_n = U_{n-1} f(U_{n-1}) \quad \forall n \in \mathbb{N}^*$

- 1) Montrer par récurrence que la suite $(U_n)_{n \geq 0}$ est décroissante ?
- 2) Montrer par récurrence que $U_n > 0 \quad \forall n \in \mathbb{N}$.
- 2) En déduire que la suite $(U_n)_{n \geq 0}$, est convergente.
- 3) Calculer sa limite

Exercice n°5 :

Soit l'équation différentielle suivante :

$$(E) \quad y'' + 2y' - 3y = 3x^2 + 10x + 2 + 5e^{2x} - 4e^{-x}$$

- 1) Ecrire l'équation caractéristique de l'équation différentielle sans second membre associée à (E)
- 2) Donner la solution de l'équation caractéristique.
- 3) Donner la forme de la solution particulière de chacune des équations différentielles suivantes :

$$(E1) \quad y'' + 2y' - 3y = 3x^2 + 10x + 2$$

$$(E2) \quad y'' + 2y' - 3y = 5e^{2x}$$

$$(E3) \quad y'' + 2y' - 3y = -4e^{-x}$$

- 4) Donner la solution générale de (E)
- 5) Donner la solution vérifiant : $y(0) = 1$
 $y'(0) = -1$

SVII-STU1 (2013-2014)
Examen de BIOLOGIE CELLULAIRE (durée: 45 min)
PREMIERE PARTIE

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRESIDENT

Nom : N° CNE :
Prénom : Local :
.....

I- Entourer la ou les proposition(s) exacte(s) (2.5 points)

1-Concernant la centrifugation en gradient de densité :

- a. Elle utilise des gradients de densité continus ou discontinus lors d'une séparation à l'équilibre.
- b. Elle permet la séparation de constituants de densités proches.
- c. Dans une séparation en vélocité, le temps est un facteur limitant car le gradient de densité encadre la densité des constituants à séparer.

2-La membrane plasmique :

- a. Est perméable aux molécules hydrophobes et aux petites molécules chargées.
- b. Laisse passer les molécules hydrophobes sans faire intervenir des protéines.
- c. Contient des canaux ioniques sélectifs qui fonctionnent selon un mode de transport passif.

3- Les microfilaments :

- a. Interviennent dans l'ajustement de la forme générale de la cellule.
- b. Sont des structures fibrillaires, de nature protéique, qui entrent dans la constitution du cytosol.
- c. Sont des constituants importants des cils et des flagelles, et sont responsables de leurs battements.

4- L'endocytose :

- a. Désigne le mécanisme d'entrée des macromolécules à l'intérieur de la cellule par l'intermédiaire de vésicules.
- b. Est accompagnée de pertes de portions de membrane plasmique.
- c. Comprend la phagocytose, mécanisme réservé aux cellules spécialisées pour ingérer des particules de grande taille.

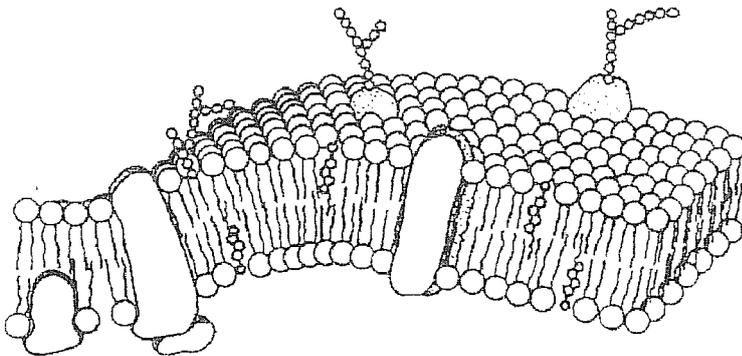
5- Pendant la diffusion facilitée :

- a. Certaines protéines membranaires se lient aux molécules à transporter, et les font passer de l'autre côté de la membrane en changeant de configuration.
- b. Certaines protéines membranaires forment des canaux au travers de la membrane, qui permettent la diffusion de certaines molécules contre le gradient.
- c. L'intervention de protéines membranaires et d'énergie est toujours nécessaire.

II- Pour chaque proposition, entourer « vrai » ou « faux » (2.5 points)

- | | | |
|---|------|------|
| 1. La contraction du muscle strié, qui se traduit par un raccourcissement des sarcomères, nécessite la présence de filaments d'actine et de myosine | VRAI | FAUX |
| 2. La zone riche en glucides, présente à la surface des cellules eucaryotes, est appelée <i>glycocalyx</i> | VRAI | FAUX |
| 3. Les cellules eucaryotes sont délimitées uniquement par une membrane plasmique, tandis que les cellules procaryotes sont délimitées uniquement par une coque rigide appelée « paroi cellulaire »..... | VRAI | FAUX |
| 4. Pendant la métaphase, les chromosomes s'attachent aux microtubules du fuseau mitotique par leur kinétochore..... | VRAI | FAUX |
| 5. Dans les épithéliums, les filaments de kératine forment un réseau de microfilaments qui assurent l'attachement entre les cellules..... | VRAI | FAUX |

III- Donner un titre et légènder, de manière claire et détaillée, le schéma ci-dessous. (2.5 pts)



IV- Exercice. Une goutte de sang, directement observée au microscope photonique, montre un très grand nombre d'hématies. Mais si on place une goutte de sang dans une goutte d'eau distillée, l'observation au microscope photonique montre un nombre réduit d'hématies. Interpréter. (2.5 points)

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

SVII-STU1 (2011-2012)
Examen de BIOLOGIE CELLULAIRE (suite)

DEUXIEME PARTIE

Nom :
Prénom :

N° CNE :
Local :

CLUB MAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

I- Entourer la ou les proposition(s) exacte(s)

1- La membrane mitochondriale interne:

- a- Est constituée d'une bicouche lipidique et de nombreuses protéines.
- b- A une surface supérieure à celle de la membrane mitochondriale externe.
- c- Sépare l'espace périnucléaire de l'espace matriciel.

2- La glycolyse:

- a- Est une série de réactions anaérobiques qui conduit à la formation de deux pyruvates à partir d'un glucose.
- b- Comprend deux phases qui se déroulent dans le cytoplasme et qui conduisent toutes les deux à la production d'énergie sous forme d'ATP.
- c- Est une série de réactions qui conduit à la réduction du glucose et à l'oxydation du NADH.

3- Le rejet des protons qui accompagne le transfert d'électrons dans la chaîne respiratoire:

- a- Se fait contre le gradient électrochimique.
- b- Se fait de l'espace intermembranaire vers la matrice mitochondriale.
- c- Crée un flux protonique qui est utilisé pour la synthèse de l'ATP.

4- L'ADN ou acide désoxyribonucléique:

- a- Est une molécule formée de deux brins complémentaires de polynucléosides.
- b- A une structure en double hélice comprenant parmi ses composants quatre bases azotées.
- c- Entre dans la composition de la chromatine à côté de quatre histones ou protéines basiques.

5- Le nucléosome:

- a- Constitue l'unité de base d'une fibre chromatinienne.
- b- Est composé d'ADN (200 paires de bases) et de neuf molécules histoniques.
- c- Est composé d'ADN (140 paires de bases) et de huit molécules histoniques.

SVL1-STU1 (2013-2014)
Examen de BIOLOGIE CELLULAIRE
2^{ème} partie (durée: 45 min)

+ CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIO:
LE PRÉSIDENT

Nom:.....
Prénom:

N° d'examen:.....
Local:.....

I- Entourer la (les) lettre(s) correspondant à la (les) proposition(s) exacte(s)

1-Le microscope électronique à transmission (TEM):

- a - Permet l'étude des ultrastructures des cellules vivantes.
- b - A un pouvoir de résolution de l'ordre du nm.
- c - Sa résolution est largement supérieure à celle du microscope électronique à balayage.

2- La mesure de la radioactivité peut être effectuée par:

- a - Etude autoradiographique
- b - Etude spectrophotométrique
- c - Différents types de centrifugations

3- La chaîne respiratoire comprend:

- a - Six complexes protéiques qui assurent la réduction du NADH et du FADH2.
- b - Deux complexes protéiques qui assurent l'oxydation du NADH et du FADH2.
- c - Quatre complexes protéiques qui assurent le transfert des électrons à l'oxygène.

4- Les lysosomes primaires:

- a - Sont issus directement par bourgeonnement du réticulum endoplasmique rugueux
- b - Contiennent des enzymes oxydatives activées en pH acide
- c - Contiennent de nombreuses et multiples hydrolases acides

5- La chromatine:

- a - Est organisée en fibres constituées d'une répétition de noyaux nucléosomiques
- b - Est composée d'un assemblage d'ADN et d'ARN
- c - Sous sa forme la moins condensée, elle comprend l'ADN actif de la cellule

II- Répondre clairement et brièvement aux questions suivantes en respectant le cadre réservé:

1- Citer, sans expliquer, les différentes fonctions du REL

.....
.....
.....

2- Définir les isotopes radioactifs et citer un exemple

.....
.....
.....

III- Deux cellules eucaryotes A et B sont mises en culture séparément. Au milieu de culture de la cellule A, on ajoute une molécule de Fructose-1-6-diphosphate. Au milieu de culture de la cellule B, on ajoute une molécule de pyruvate.

1- Quel est le bilan énergétique pour chacune des deux cellules ? Expliquer

CA :

CB :

2- Comment varie ce bilan énergétique, pour chacune des cellules, si on ajoute aux deux milieux de culture un inhibiteur de la pyruvate translocase? Expliquer

CA :

CB :

Nom :
Prénom :

N° d'examen :
Local :

I- Entourer la ou les proposition(s) exacte(s)

1-La glycolyse:

- a- Est une réaction anaérobique
- b- Aboutit à la formation de pyruvates par dégradation du glucose
- c- Comprend des réactions d'oxydoréduction

2- L'homogénat cellulaire est obtenu par:

- a- Broyage mécanique de coupes ultrafines de cellules
- b- Eclatement de cellules soumises à des ultrasons
- c- Centrifugation de cellules sur gradient de densité

3- Les microfilaments:

- a- Sont des éléments du cytosquelette dont le diamètre est de l'ordre de 20 nm.
- b- Sont des polymères protéiques intervenant dans l'ajustement de la forme de la cellule
- c- Sont des protéines globulaires, contractiles constituées d'actine et de myosine ou de leurs dérivés

4- L'étape métabolique qui produit le moins d'énergie est:

- a- La glycolyse
- b- Le cycle de Krebs
- c- La phosphorylation oxydative

5- l'endocytose:

- a- Est un type de transport qui fait intervenir des protéines transmembranaires
- b- S'accompagne d'une augmentation de la surface de la membrane plasmique
- c- Intéresse le transport de grosses molécules à l'état solide ou en suspension

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

II- Répondre aux questions suivantes en respectant le CADRE RESERVE

1- Définir l'amphiphilie et donner deux exemples de composants membranaires amphiphiles

.....
.....
.....

2- Citer les grandes fonctions du réticulum endoplasmique lisse

.....
.....
.....

3- Citer trois particularités d'une cellule végétale

.....
.....
.....

4- Quelles sont les principales fonctions du noyau ?

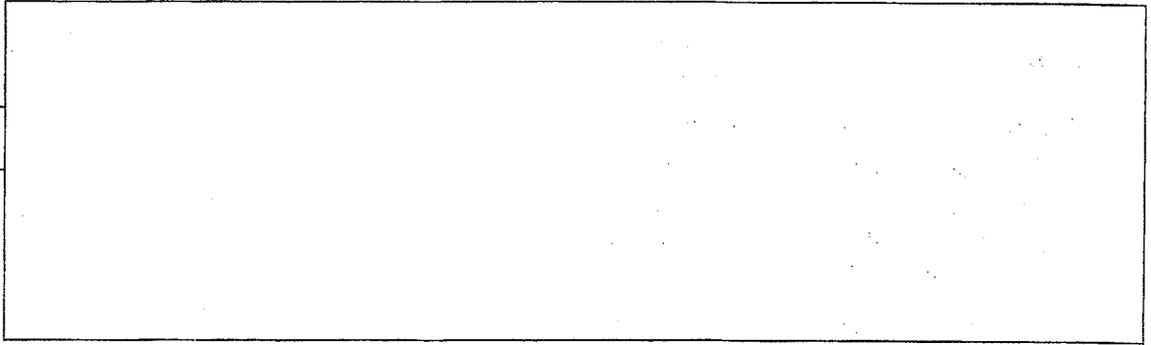
.....
.....
.....

5- Quelle condition doit remplir une cellule pour être observée à l'état vivant en microscopie photonique ?

.....
.....

III- A l'aide de schéma légendé et de commentaire, expliquer les transports uniport et co-transport à travers la membrane plasmique

Schéma :



Commentaire:

.....
.....
.....
.....

IV- Une cellule eucaryote est mise en culture dans les conditions adéquates dans un milieu de culture M qui contient une molécule de fructose-6-phosphate.

1- Calculer le nombre d'ATP produit par cette cellule.

.....
.....
.....
.....

2- Calculer ce nombre d'ATP si on ajoute, au milieu M, un inhibiteur du complexe I de la chaîne respiratoire.

.....
.....
.....
.....

3- Calculer ce nombre d'ATP si on ajoute, au milieu M, un inhibiteur du complexe II de la chaîne respiratoire.

.....
.....
.....
.....

4- Calculer ce nombre d'ATP si on ajoute, au milieu M, un inhibiteur de la pyruvate translocase

.....
.....
.....
.....

5- Calculer ce nombre d'ATP si la culture est réalisée en milieu anaérobique

.....
.....
.....
.....

SVI1-STU1 (2012-2013)
Examen de BIOLOGIE CELLULAIRE (durée: 1h 30min)

Nom:
Prénom:

N° d'examen:
Local:

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

I- Entourer la (les) lettre(s) correspondant à la (les) proposition(s) exacte(s)

1- Le microscope électronique à balayage:

- a- A un pouvoir de résolution supérieur à celui du microscope électronique à transmission.
- b- Permet l'observation tridimensionnelle des coupes ultrafines.
- c- Donne une image de la surface grâce aux électrons réfléchis par l'échantillon.

2- La centrifugation en gradient de densité:

- a- Peut être utilisée dans la purification des fractions obtenues par centrifugations différentielles.
- b- Nécessite l'utilisation d'un gradient de densité continu ou discontinu.
- c- Permet de séparer les différents composants, en suspension, par une succession de centrifugations à durées et vitesses croissantes.

3- Dans la membrane plasmique:

- a- Il y a autant de molécules lipidiques que de molécules glucidiques.
- b- Les protéines représentent 50% de la masse de la membrane plasmique.
- c- Le nombre des molécules lipidiques est largement supérieur à celui des protéines.

4- Le cholestérol membranaire:

- a- Caractérise les cellules eucaryotes.
- b- Est une molécule hydrophobe qui s'insère entre les phospholipides.
- c- Son abondance réduit la fluidité membranaire.

5- La cellule procaryote contient:

- a- Des centrosomes.
- b- Des ribosomes.
- c- Des lysosomes.

6- Les filaments intermédiaires:

- a- La nature des protéines qui les composent est variable selon les types de cellules.
- b- Sont des composants du cytosquelette qui interviennent dans la contraction musculaire.
- c- Comprennent des filaments de lamine qui assurent la cohésion entre les cellules.

7- Les mouvements provoqués par les microtubules:

- a- Nécessitent de l'énergie et donc une hydrolyse d'ATP.
- b- Permettent la séparation des chromosomes lors de la métaphase.
- c- Assurent le déplacement des vésicules d'endocytose.

8- La chaîne respiratoire:

- a- Comprend plusieurs complexes protéiques qui assurent la réduction du NADH et du FADH₂.
- b- Assure le passage des électrons du NADH et du FADH₂ jusqu'à l'oxygène.
- c- Comprend deux coenzymes mobiles assurant le transfert des électrons entre les complexes de cette chaîne.

9- Le nucléole:

- a- Comprend l'organisateur nucléolaire qui porte les gènes de l'ARNm.
- b- Est une structure riche en ADN et ARN visible au TEM au cours de la division cellulaire.
- c- Correspond au lieu de synthèse des ARNr et de leur assemblage aux protéines associées.

10- Le nucléosome:

- a- Constitue l'unité de base d'une fibre de chromatine.
- b- Est composé de 200 paires de bases d'ADN et de 8 molécules d'histones.
- c- Est composé de 140 paires de bases d'ADN et de 9 molécules d'histones.

II- Répondre clairement et brièvement aux questions suivantes en respectant le cadre réservé:

1- Citer trois principales fonctions des protéines membranaires

.....
.....
.....

2- Citer trois facteurs qui influencent la fluidité des lipides membranaires

.....
.....
.....

3- Définir les différentes catégories de vésicules libérées par la face 'trans' d'un dictyosome

.....
.....
.....
.....
.....

4- Définir les termes suivants:

Autophagie:.....
.....
.....

Hétérophagie:.....
.....
.....

5- Quelle est la définition d'un élément radioactif ?

.....
.....
.....

IV- Soient deux milieux de cultures adéquats, on ajoute au premier milieu une cellule eucaryote (CA) et deux pyruvates. Au deuxième milieu on ajoute une cellule eucaryote (CB) et deux Acétyl-CoA.

1- Calculer le nombre d'ATP formées par chacune des deux cellules :

CA :.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

CB :.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

2- Que se passe t-il concernant la production énergétique des deux cellules si on ajoute, dans les deux milieux, un inhibiteur du complexe II (succinate-CoQ-réductase) de la chaîne respiratoire ?

CA :.....
.....
.....
.....

CB :.....
.....
.....
.....

3- Que se passe t-il, pour les deux cellules, si la culture est réalisée en milieu anaérobique (sans oxygène) ?

.....
.....
.....

SVI1-STU1 (2013-2014)
Examen (rattrapage) de **BIOLOGIE CELLULAIRE**
DEUXIEME PARTIE (durée: 45 min)

Nom:
Prénom:

N° d'examen:
Local:

I- Entourer la (les) lettre(s) correspondant à la (les) proposition(s) exacte(s)

1- L'étude en microscopie électronique à balayage (SEM):

- a- Nécessite une fixation et une déshydratation poussée du matériel à observer
- b- Permet l'observation des surfaces des échantillons à partir de coupes ultrafines
- c- Nécessite une métallisation des échantillons à observer

2- L'autoradiographie permet de:

- a- Localiser la synthèse et de suivre la migration des molécules
- b- Mesurer la quantité des molécules radioactives synthétisées
- c- Repérer les lieux des différentes synthèses au sein d'une cellule

3- L'étape métabolique qui produit de l'énergie en anaérobie est:

- a- Le cycle de Krebs
- b- La glycolyse
- c- La phosphorylation oxydative

4- Les dictyosomes:

- a- Produisent des vésicules de transition par leurs faces cis
- b- Reçoivent des vésicules de transition par leurs faces trans
- c- Produisent des vésicules de sécrétion par leurs faces trans

5- Le nucléosome comprend:

- a- 200 paires de bases et 8 histones basiques
- b- 140 paires de bases et 9 histones basiques
- c- 200 paires de bases et 9 histones basiques

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

II- Répondre clairement et brièvement aux questions suivantes en respectant le cadre réservé:

1- Définir les phénomènes suivants en indiquant les structures cellulaires qui en sont responsables:

a- Autophagie:

.....
.....

b- Détoxification:

.....
.....

2- Citer, sans expliquer, les principales classes de protéines synthétisées par le RER

.....
.....
.....

III- Deux cellules eucaryotes A et B sont mises en culture séparément. Au milieu de culture de la cellule A, on ajoute une molécule de Fructose-6-phosphate. Au milieu de culture de la cellule B, on ajoute une molécule d'acétyl CoA.

1- Quel est le bilan énergétique pour chacune des deux cellules ?

CA :

CB :

2- Comment varie ce bilan énergétique, pour chacune des cellules, si on ajoute aux deux milieux de culture un inhibiteur du complexe II de la chaîne respiratoire?

CA :

CB :

SVII-STUI (2013-2014)
Rattrapage de BIOLOGIE CELLULAIRE
PREMIERE PARTIE (Durée : 45 min)

Nom :
Prénom :

N° Examen :
Local :

I- Entourer la ou les proposition(s) exacte(s) (2.5 points)

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRESIDENT

1-Un homogénat cellulaire :

- a. Est constitué d'un culot et d'une suspension appelée *surageant*.
- b. Est obtenu par centrifugation différentielle.
- c. Peut être obtenu en soumettant les cellules à un choc osmotique.

2- Chez les eucaryotes, la membrane plasmique :

- a. Contient des phospholipides, constituants lipidiques majeurs composés d'une partie polaire et d'une partie non polaire.
- b. Comporte deux couches lipidiques de composition moléculaire symétrique.
- c. Assure le passage des ions, par des canaux ioniques, selon un mode de transport actif.

3- La contraction du muscle strié :

- a. Se traduit par un raccourcissement des filaments de myosine.
- b. Nécessite la présence de filaments fins d'actine et de filaments épais de myosine.
- c. Nécessite de l'énergie, ce qui explique la présence de plusieurs noyaux dans la fibre musculaire.

4- La pompe Na^+/K^+ - ATPase :

- a. Représente un exemple de transport actif secondaire.
- b. Permet de faire sortir Na^+ de la cellule, et entrer K^+ dans la cellule, en utilisant l'énergie produite par l'hydrolyse de l'ATP.
- c. Utilise l'énergie dissipée par le gradient ionique du Na^+ pour transporter le K^+ .

5- La phagocytose :

- a. Correspond à l'ingestion de grosses particules par l'intermédiaire de vésicules de grande taille.
- b. Permet le rejet de macromolécules contenues dans des vésicules intracytoplasmiques vers l'extérieur de la cellule.
- c. Fait intervenir des prolongements cytoplasmiques, appelés *phagosomes*, pour ingérer les particules.

II- Répondre aux questions suivantes (5 points)

1. La pinocytose et la phagocytose sont-ils des mécanismes utilisés par tous les types cellulaires pour prélever des molécules du milieu extérieur ? Expliquer. (2 point)

.....
.....
.....
.....

2. Quelle est l'influence du nombre de liaisons insaturées des molécules phospholipidiques sur la fluidité membranaire ? Expliquer (1 points)

.....
.....
.....
.....

3. Comment appelle-t-on la structure contenue à l'intérieur des cils de cellules eucaryotes ? Décrivez sa constitution. (2 points)

.....
.....
.....
.....

III- Le co-transport membranaire : (2.5 pts)

1. Donner sa définition

.....
.....
.....

2. Expliquer, par un texte court et des schémas, les différents types de co-transport.

TEXTE:

.....
.....
.....
.....
.....
.....

SCHEMAS:

SVII-STU1 (2011-2012)
Examen de BIOLOGIE CELLULAIRE (durée: 1h 30min)

PREMIERE PARTIE

Nom :
Prénom :

N° CNE :
Local :

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

I- Entourer la ou les proposition(s) exacte(s)

1-Le microscope électronique à transmission:

- a- A un pouvoir de résolution de l'ordre du nm.
- b- Permet l'étude ultrastructurale des cellules vivantes.
- c- Nécessite, pour l'observation des ultrastructures, la réalisation de coupes ultrafines.

2-La centrifugation différentielle permet la séparation de différents composants par:

- a- Une succession de centrifugations à des vitesses croissantes et à des durées constantes.
- b- Une succession de centrifugations à des durées croissantes et à des vitesses constantes.
- c- Une succession de centrifugations à des durées et à des vitesses croissantes.

3- les protéines transmembranaires de la membrane plasmique:

- a- Sont composées de chaînes peptidiques qui peuvent traverser plusieurs fois la bicouche lipidique.
- b- Font le lien entre les deux côtés d'une monocouche lipidique.
- c- Sont impliquées dans les transports des molécules à travers la membrane plasmique.

4- Le glycocalyx:

- a- C'est la zone périphérique d'une cellule, jouant un rôle sélectif dans le transport membranaire.
- b- De nature principalement glucidique, jouant un rôle dans la reconnaissance intercellulaire.
- c- Ses chaînes glucidiques sont, en majorité, localisées sur la face non cytosolique de la membrane plasmique.

5- Les microtubules:

- a- Sont des polymères protéiques constitués de groupements de tubuline α .
- b- Assurent, en plus d'un rôle structural, plusieurs mouvements cellulaires.
- c- Avec les microfilaments, ils interviennent dans le transport des vésicules dans le hyaloplasme.

II- Pour chaque proposition entourer « vrai » ou « faux »

1- La centrifugation consiste en la séparation des constituants d'un mélange soumis à un mouvement de rotation.

VRAI

FAUX

2- Le grossissement du microscope électronique à transmission peut atteindre 140 000 fois.

VRAI

FAUX

3- Lors de la réalisation d'un homogénat cellulaire, les constituants cellulaires doivent être recueillis dans un milieu dont la température ne doit pas dépasser 35°C

VRAI

FAUX

4- Un élément radioactif, incorporé aux cellules, peut être localisé grâce aux radiations qu'il émet en se désintégrant

VRAI

FAUX

5- La membrane plasmique est perméable aux substances hydrophobes et aux molécules hydrophiles chargées et suffisamment petites

VRAI

FAUX

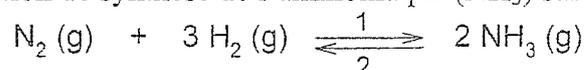
III- Définir et expliquer, en vous aidant de schémas, les types de transport possibles à l'aide de protéines porteuses à travers la membrane plasmique.

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

Thermochimie et Chimie en Solution
(Session de rattrapage) Durée: 1h 30

Exercice I

On considère la réaction de synthèse de l'ammoniaque (NH₃) suivante (sens 1):



- 1- Déterminer la valeur de $\Delta_r H^\circ_{298}$ pour cette réaction à 298 K. Cette réaction est-elle endothermique ou exothermique ?
- 2- Déterminer la valeur de $\Delta_r S^\circ_{298}$ pour cette réaction à 298 K.
- 3- Déterminer les valeurs de $\Delta_r G^\circ_{298}$ et de la constante d'équilibre K_p à 298 K pour la réaction de synthèse de l'ammoniaque (sens 1).
- 4- Cette réaction a-t-elle lieu spontanément dans les conditions standards (1 atm, 298 K) ?
- 5- Calculer la valeur de $\Delta_r H^\circ$ de synthèse de l'ammoniaque (sens 1) à 773 K.

Données thermodynamiques

	$\Delta_f H^\circ_{298}$ (kcal.mol ⁻¹)	\bar{S}°_{298} (cal.mol ⁻¹ .K ⁻¹)	\bar{C}_p (cal.mol ⁻¹ .K ⁻¹)
N ₂ (g)	0	45,77	6,96
H ₂ (g)	0	31,21	6,89
NH ₃ (g)	-11,04	46,01	8,52

Exercice II

- 1- Calculer le pH d'une solution d'acide nitreux (HNO₂) de concentration C_a, dans les deux cas suivants :
 - a- C_a = 0,1 mol/l
 - b- C_a = 10⁻⁶ mol/l
- 2- Calculer, pour chaque concentration, le coefficient de dissociation de l'acide nitreux.
- 3- Dans 250 ml de la solution d'acide nitreux de concentration C_a = 0,1 mol/l, on introduit 100 ml de (NaOH) de concentration C_b = 0,5 mol/l. Calculer la valeur du pH de la solution ainsi obtenue.

$$pK_a (\text{HNO}_2 / \text{NO}_2^-) = 3,2$$

Exercice III

Sachant qu'à 25 °C, la solubilité du chromate d'argent (Ag₂CrO₄) dans l'eau pure est s = 9,08 10⁻⁵ mol/l.

- 1- Calculer le produit de solubilité (K_S) du chromate d'argent (Ag₂CrO₄) à 25°C.
- 2- Calculer la nouvelle solubilité (s') de Ag₂CrO₄ dans une solution aqueuse de chlorure d'argent (AgCl) à 0,01 mol/l ?
- 3- L'ajout d'AgCl a provoqué un changement de solubilité de Ag₂CrO₄. Comment appelle-t-on ce phénomène ?

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Thermochimie et Chimie en Solution (Rattrapage)

Durée: 1h 30

Exercice I

Un système est constitué de 3 moles de dihydrogène (H_2 , gaz) que l'on peut assimiler à un gaz parfait. Le système est chauffé à pression constante, et passe d'un état initial E_1 ($T_1 = 273$ K) à un état final E_2 ($T_2 = 288$ K). Calculer :

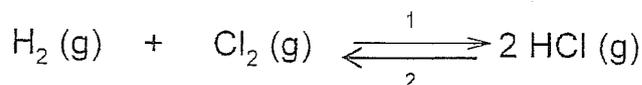
1. la variation d'enthalpie (ΔH) du gaz au cours de l'échauffement,
2. la variation d'énergie interne (ΔU) du gaz au cours de l'échauffement,
3. la quantité de chaleur reçue et le travail fourni par le gaz.

On suppose que H_2 est un gaz parfait et on donne $\frac{\bar{C}_p}{\bar{C}_v} = 1,4$.

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Exercice II

On considère la réaction de formation de l'acide chlorhydrique gazeux HCl (sens 1):



1. Calculer la variation de l'enthalpie standard de cette réaction ($\Delta_r H_{298}^\circ$) à 298 K sachant que $\Delta_f H_{298}^\circ(HCl, g) = -92,3$ kJ mol⁻¹.
2. Calculer la variation d'énergie interne standard de la réaction ($\Delta_r U_{298}^\circ$) à 298 K.
3. Calculer l'énergie de liaison E_{H-Cl} dans HCl(g).
4. Calculer la variation d'enthalpie libre standard de la réaction ($\Delta_r G_{298}^\circ$) à 298 K. Cette réaction a-t-elle lieu spontanément à 298 K sous 1 atm ?
5. En déduire la valeur de K_p à la même température.
6. Quelle est l'influence d'une augmentation de la pression et de la température sur cet équilibre (justifier votre réponse).

Données thermodynamiques

	$H_2(g)$	$Cl_2(g)$	$HCl(g)$
\bar{S}_{298}° (J.mol ⁻¹ .K ⁻¹)	130,7	223,1	186,9

$E_{H-H} = -436$ kJ.mol⁻¹ et $E_{Cl-Cl} = -242,6$ kJ.mol⁻¹ à 298 K

R, constante des gaz parfaits, est égale à 8,314 J.mol⁻¹.K⁻¹.

Exercice III

On dispose d'une solution aqueuse d'acide formique HCOOH dont le pH est égal à 2,5 (solution A).

1. Calculer la concentration de la solution A ?
2. Calculer le coefficient de dissociation α de la solution A.
3. Quelle est la valeur du pH si on ajoute 10^{-3} mol d'hydroxyde de sodium (NaOH) dans 250 ml de la solution A.

$$pK_a (\text{HCOOH}/\text{HCOO}^-) = 3,68.$$

Exercice IV

On souhaite réaliser une pile en associant les deux couples suivants : Ag^+ / Ag et $\text{Pb}^{2+} / \text{Pb}$. Cette pile est constituée :

- d'une lame d'argent plongée dans une solution de nitrate d'argent ($[\text{Ag}^+] = 10^{-2}$ mol/l).
- d'une lame de plomb plongée dans une solution de sulfate de plomb ($[\text{Pb}^{2+}] = 10^{-1}$ mol/l).

1. Ecrire les équations d'oxydation et de réduction équilibrées, puis l'équation bilan équilibrée de la réaction.
2. Faire un schéma de la pile en indiquant toutes les espèces chimiques impliquées, le sens du déplacement des électrons et du courant, la position de l'anode et de la cathode, ainsi que leur signe respectifs.
3. Calculer la force électromotrice (f.e.m.) de la pile.
4. Calculer la constante d'équilibre K.

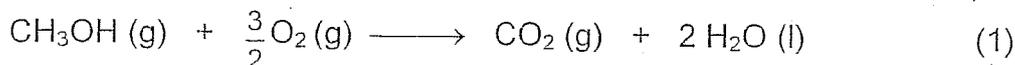
$$\text{On donne } E^\circ(\text{Ag}^+/\text{Ag}) = 0,80 \text{ V} \text{ et } E^\circ(\text{Pb}^{2+}/\text{Pb}) = -0,13 \text{ V}$$

Thermochimie et Chimie en Solution
(Session de rattrapage)
Durée: 1h 30

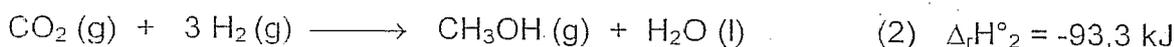
+CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADI
LE PRÉSIDENT

Exercice I

On considère la réaction de combustion du méthanol ($\text{CH}_3\text{OH}(\text{g})$) :



1) Calculer la variation de l'enthalpie standard de cette réaction ($\Delta_r H^\circ_1$) à 298 K connaissant, à la même température, les enthalpies standards des réactions suivantes :



La réaction (1) est-elle endothermique ou exothermique?

2) Calculer la variation de l'énergie interne standard $\Delta_r U^\circ_1$ de la réaction (1) à 298 K.

3) Calculer la variation de l'enthalpie standard de formation du méthanol gaz à 298 K ($\Delta_f H^\circ_{298}(\text{CH}_3\text{OH}, \text{g})$) à partir des énergies de liaison données dans le tableau ci-dessous et de la chaleur latente de sublimation du carbone graphite.

Energie de liaison ($\text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$)	$E_{\text{O}=\text{O}}$	$E_{\text{H}-\text{H}}$	$E_{\text{C}-\text{H}}$	$E_{\text{C}-\text{O}}$	$E_{\text{O}-\text{H}}$
	-498	-436	-410	-351	-458

et $\bar{L}_{\text{sub}}(\text{C}, \text{gr}) = 718 \text{ kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$.

4) En déduire la variation de l'enthalpie standard de formation du $\text{CO}_2(\text{g})$ à 298 K ($\Delta_f H^\circ_{298}(\text{CO}_2, \text{g})$).

Exercice II

On dispose d'une solution aqueuse d'acide acétique (CH_3COOH) dont le pH est égal à 3 (solution A).

1) Calculer la concentration de la solution A ?

2) Calculer le coefficient de dissociation α de la solution A.

3) Dans 250 ml de la solution A, on ajoute 500 mL d'hydroxyde de potassium (KOH) de concentration de 0,1 mol/L pour former une solution B. Calculer le pH de la solution B.

4) On ajoute à 1 L de la solution A, 0,05 mol d'acétate de sodium (CH_3COONa) solide pour former une solution C. Calculer le pH de la solution C.

5) Quel volume de la solution A faut-il verser dans une fiole jaugée de 2 litres pour obtenir une solution D de pH = 6.

On donne $\text{pK}_a(\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-) = 4,76$.

Exercice III

On souhaite réaliser une pile en associant les deux couples suivants : Ag^+ / Ag et $\text{Mg}^{2+} / \text{Mg}$. Cette pile est constituée :

- d'une lame d'argent plongée dans une solution de nitrate d'argent ($[\text{Ag}^+] = 10^{-2} \text{ mol/l}$).
- d'une lame de magnésium plongée dans une solution de nitrate de magnésium ($[\text{Mg}^{2+}] = 10^{-1} \text{ mol/l}$).

- 1) Ecrire les équations d'oxydation et de réduction équilibrées, puis l'équation bilan équilibrée de la réaction globale.
- 2) Faire un schéma de la pile en indiquant toutes les espèces chimiques impliquées, le sens du déplacement des électrons et du courant, la position de l'anode et de la cathode, ainsi que leur signe respectifs.
- 3) Calculer le potentiel de chaque électrode.
- 4) En déduire la force électromotrice (f.e.m.) de la pile.
- 5) Calculer la constante d'équilibre K .

On donne $E^\circ(\text{Ag}^+/\text{Ag}) = 0,80 \text{ V}$ et $E^\circ(\text{Mg}^{2+}/\text{Mg}) = -2,37 \text{ V}$.

Epreuve : Thermochimie et Chimie en Solution
Durée: 1h 30

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADID
LE PRESIDENT

Exercice I

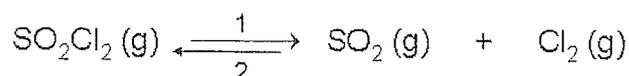
Un système est constitué de 64 g de dioxygène (O₂, gaz) que l'on peut assimiler à un gaz parfait. Le gaz subit une compression isotherme et passe d'un état initial E₁ (P₁ = 1 atm et T₁ = 273 K) à un état final E₂ (P₂ = 20 atm et T₂ = T₁).

- 1- Calculer le travail et la chaleur dans les deux cas suivants :
 - a- compression réversible ;
 - b- compression irréversible.
- 2- Calculer les variations d'énergie interne (ΔU) et d'enthalpie (ΔH).

On donne $\bar{C}_v = 20,9 \text{ J.k}^{-1}.\text{mol}^{-1}$ et $M(\text{O}) = 16 \text{ g.mol}^{-1}$

Exercice II

On considère la réaction de dissociation du chlorure du sulfuryle SO₂Cl₂ (sens 1)?



- 1- Calculer la variation d'enthalpie (Δ_rH₂₉₈^o) et d'entropie (Δ_rS₂₉₈^o) de la réaction de dissociation de SO₂Cl₂ à 298 K.
- 2- Cette réaction est-elle thermodynamiquement possible à 298 K dans les conditions standards ?
- 3- Calculer les valeurs de Δ_rH^o, Δ_rS^o et Δ_rG^o de la même réaction à 438 K. En déduire la valeur de K_p à la même température.
- 4- Calculer le degré de dissociation à 438 K sachant que la pression totale à l'équilibre est P_t = 1 atm.
- 5- Comment peut-on agir sur la pression et la température pour favoriser la réaction de formation de SO₂Cl₂ (justifier votre réponse)?

Données thermodynamiques

	Δ _f H ₂₉₈ ^o (kJ.mol ⁻¹)	\bar{S}_{298}° (J.mol ⁻¹ .K ⁻¹)	\bar{C}_p (J.mol ⁻¹ .K ⁻¹)
SO ₂ Cl ₂ (g)	-364	312	77
SO ₂ (g)	-297	248	40
Cl ₂ (g)	0	223	34

R, constante des gaz parfaits, est égale à 8,314 J.mol⁻¹.K⁻¹.

Exercice III

On dispose d'une solution aqueuse d'acide acétique CH_3COOH dont la concentration molaire C_a est égale à 0.1 mol/L (solution A).

1. Quel est le pH de la solution A ?
2. Calculer le coefficient de dissociation α de la solution A.
On ajoute à 1 L de cette solution A, 8,2 g d'acétate de sodium (CH_3COONa) solide, pour former une solution B.
3. Quel est le pH de la solution B ainsi obtenue ?
4. Quelle est la valeur du pH si on ajoute 0,2 mol d'hydroxyde de sodium (NaOH) dans 250 ml de la solution A.

$\text{pK}_a (\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-) = 4,76.$

$M (\text{CH}_3\text{COONa}) = 82 \text{ g/mol}.$

Exercice IV

La solubilité de $\text{Mg}(\text{OH})_2$ dans l'eau pure est égale à $1,6 \cdot 10^{-4} \text{ mol/L}$:

- 1- Calculer le produit de solubilité (K_s) du $\text{Mg}(\text{OH})_2$.
- 2- Calculer le pH de la solution aqueuse saturée.
- 3- Quelle est la valeur du pH si on ajoute 10^{-3} mol d'acide chlorhydrique (HCl) dans un litre du filtrat du sel.

Epreuve : Thermochimie et Chimie en Solution
Durée: 1h 30

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Exercice I

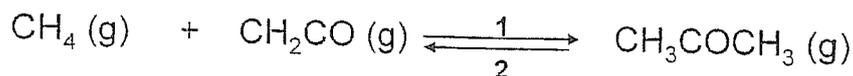
Un cylindre fermé par un piston contenant 0,3 mol de dioxygène (O₂) est initialement à 298 K sous une atmosphère (état 1). Le dioxygène est comprimé très lentement et de manière isotherme jusqu'à obtenir une pression finale de 5 atm (état 2).

- 1- Calculer les variations d'énergie interne (ΔU) et d'enthalpie (ΔH).
- 2- Calculer l'énergie thermique Q échangée au cours de cette transformation.
- 3- En déduire la variation d'entropie (ΔS).

Le dioxygène (O₂) se comporte comme un gaz parfait.

Exercice II

On considère la réaction de synthèse de la propanone CH₃COCH₃ (sens 1):



- 1- Calculer les variations d'enthalpie standard ($\Delta_r H_{298}^\circ$), d'enthalpie libre standard ($\Delta_r G_{298}^\circ$) et d'entropie standard ($\Delta_r S_{298}^\circ$) de la réaction de dissociation de CH₃COCH₃ à 298 K. Cette réaction est-elle thermodynamiquement possible à 298 K dans les conditions standards ?
- 2- En déduire les valeurs de l'entropie molaire absolue (\bar{S}_{298}°) de CH₃COCH₃ ainsi que la constante d'équilibre K_p à la même température (298 K).
- 3- Calculer la valeur de K_p à 500 K. On admet que, dans l'intervalle de température [298 K – 500 K], la variation d'enthalpie standard ($\Delta_r H^\circ$) est indépendante de la température dans le sens direct (1).
- 4- Comment peut-on agir sur la pression et la température pour favoriser la réaction de formation de CH₃COCH₃ (justifier votre réponse)?

Données thermodynamiques

	$\Delta_r H_{298}^\circ$ (kJ.mol ⁻¹)	$\Delta_r G_{298}^\circ$ (kJ.mol ⁻¹)	\bar{S}_{298}° (J.mol ⁻¹ .K ⁻¹)
CH ₄ (g)	-74,83	-50,81	186,2
CH ₂ CO (g)	-61,03	-61,86	247,3
CH ₃ COCH ₃ (g)	-216,5	-152,7	??

R, constante des gaz parfaits, est égale à 8,314 J.mol⁻¹.K⁻¹.

Exercice III

On dispose d'une solution aqueuse d'acide propanoïque (C_2H_5COOH) dont la concentration molaire C_a est égale à 0.1 mol/L (solution A).

- 1- Quel est le pH de la solution A ?
- 2- Calculer le coefficient de dissociation α de la solution A.
- 3- On souhaite doser 20 ml de la solution A par une solution d'hydroxyde de potassium (KOH) de concentration $C_b = 0,2$ mol/l.
 - a) Déterminer le volume de KOH versé à l'équivalence ($V_{b\ eq}$).
 - b) Calculer le pH de la solution à l'équivalence.
 - c) En notant $x = V_b/V_{b\ eq}$, donner l'expression $pH = f(x)$ pour $0 < x < 1$.
 - d) Calculer le pH pour $x = 0,5$. Que représente cette valeur ?

On donne $pK_a (C_2H_5COOH/ C_2H_5COO^-) = 4,87$

Exercice IV

Sachant qu'à 25 °C le produit de solubilité de l'hydroxyde d'aluminium $Al(OH)_3$ est $K_S = 3 \cdot 10^{-34}$.

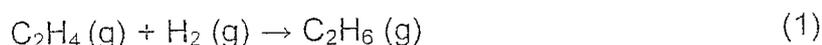
- 1- Calculer la solubilité de l'hydroxyde d'aluminium $Al(OH)_3$ dans l'eau pure en mol/l.
- 2- Calculer le pH de la solution aqueuse saturée.
- 3- Que devient la solubilité de l'hydroxyde d'aluminium $Al(OH)_3$ dans une solution aqueuse de nitrate d'aluminium $Al(NO_3)_3$ à 0,01 mol/l ?

Epreuve : Thermochimie et Chimie en Solution
Durée: 1h 30

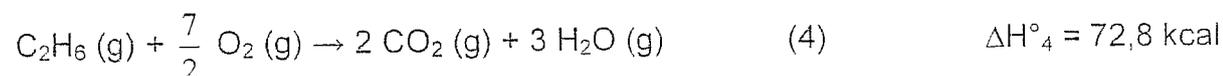
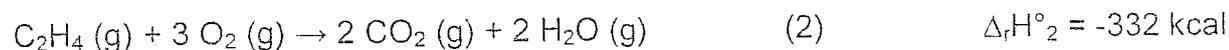
CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRESIDENT

Exercice I

On considère la réaction d'hydrogénation de l'éthylène ($C_2H_4(g)$) à 298 K:



1) Calculer la variation de l'enthalpie standard de cette réaction ($\Delta_r H^\circ_1$) à 298 K connaissant, à la même température, les variations d'enthalpie standards des réactions suivantes :

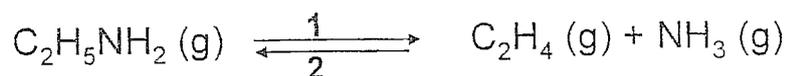


2) En déduire la chaleur de formation de $C_2H_6(g)$ à 298 K ($\Delta_f H^\circ_{298}(C_2H_6, g)$), connaissant la chaleur de formation de $C_2H_4(g)$, $\Delta_f H^\circ_{298}(C_2H_4, g) = 8,04 \text{ kcal mol}^{-1}$.

3) En utilisant un cycle thermodynamique, déterminer l'énergie de la liaison C-C dans $C_2H_6(g)$ à 298 K connaissant la chaleur latente de sublimation du carbone graphite $\bar{L}_{sub}(C, gr) = 171,2 \text{ kcal mol}^{-1}$ et les énergies de liaison $E_{H-H} = -104 \text{ kcal mol}^{-1}$ et $E_{C-H} = -99,5 \text{ kcal mol}^{-1}$.

Exercice II

On considère à 453 K, l'équilibre de décomposition de l'éthylamine en ammoniac et l'éthylène:



A la température de 453 K, la constante d'équilibre K_p est égale à 10^{-2} atm (sens 1).

1°) Calculer le degré de dissociation α à cette température sachant que la pression totale à l'équilibre P_T est égale à 1 atmosphère.

2°) Calculer la variation d'enthalpie libre $\Delta_r G^\circ$ à cette température.

3°) A 553 K, la constante d'équilibre K_p est égale à 0,13 atm. En déduire la variation d'enthalpie $\Delta_r H^\circ$.

On admettra que $\Delta_r H^\circ$ est constante dans l'intervalle de température [453 K– 553 K].

4°) Comment peut-on agir sur la pression et la température pour favoriser la réaction de formation de l'éthylamine ($C_2H_5NH_2(g)$) ? Justifier votre réponse.

Exercice III

On dispose de 500 ml d'une solution aqueuse d'acide formique HCOOH dont le nombre de mole (n_a) est $n_a = 0.05$ mole (solution A).

- 1) Calculer le pH de la solution A.
- 2) Calculer le coefficient de dissociation α de la solution A.
- 3) Une solution A' est obtenue en diluant la solution A ($C_{A'} = 10^{-5}$ mol/l). Quelle est la valeur du pH de la solution A' ?
- 4) Dans 250 ml de la solution A, on ajoute 100 ml d'hydroxyde de sodium (NaOH) de concentration, $C_b = 0,1$ mol/L, pour former une solution C. Calculer le pH de la solution C.
- 5) Quelle sera la valeur du pH si on ajoute 100 ml d'une solution de NaOH de concentration égale à 1 mol/L dans 250 ml de la solution A.

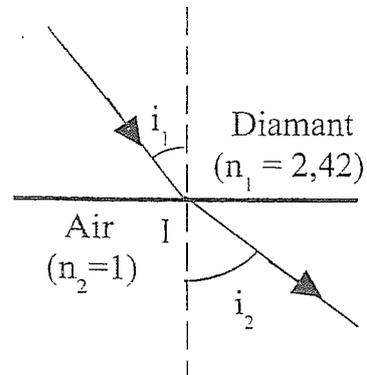
$$pK_a (\text{HCOOH}/\text{HCOO}^-) = 3,68.$$

Epreuve de Physique I
(Session de Rattrapage)
(Durée : 1 h 30 mn)

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Exercice I :

Un dioptre plan (D) sépare deux milieux (1) et (2) homogènes et transparents. Le milieu (1) est un diamant d'indice optique $n_1 = 2,42$. Le milieu (2) est l'air d'indice optique $n_2 = 1$.



Un pinceau lumineux monochromatique se propageant dans le diamant (milieu 1) tombe sur le dioptre (D) sous un angle d'incidence i_1 et se réfracte dans l'air (milieu 2) sous l'angle i_2 .

1°) Ecrire la relation liant i_1 , i_2 , n_1 et n_2 . (Loi de réfraction).

2°) Donner l'expression de i_1 en fonction de i_2 , n_1 et n_2 .

3°) Soit $i_{1,lim}$ la valeur limite de i_1 à partir de laquelle on obtient une réflexion totale sur le dioptre (D). Déterminer l'expression de $i_{1,lim}$ en fonction de n_1 et n_2 .

4°) Application numérique : Calculer la valeur numérique de $i_{1,lim}$.

Exercice II :

A) On considère un tuyau (T) de section circulaire constante S de diamètre D. On fait écouler à la vitesse v dans ce tuyau un liquide parfait (non visqueux) de masse volumique ρ .

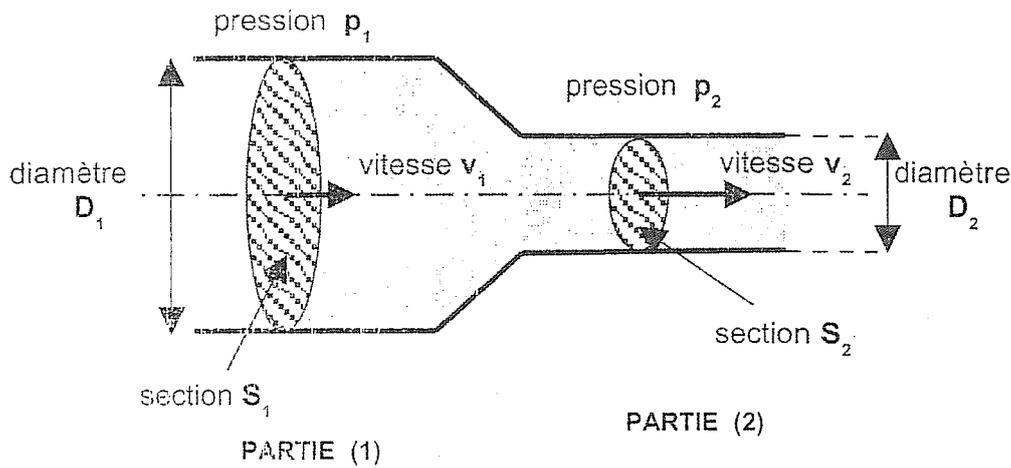
1°) a) Donner l'expression simple donnant le débit Q (supposé constant) en fonction de la section S et de la vitesse v.

b) En déduire l'expression de Q en fonction de D et v.

c) Comment varie v quand D diminue ? Justifier.

2°) Application numérique : On donne : $D = 4$ cm et $v = 1$ m/s. Calculer la valeur du débit Q dans le système international puis en L /s.

B) On considère maintenant une conduite horizontale composée de deux parties principales (voir schéma ci-dessous) :



- une partie (1) cylindrique de diamètre D_1 et de section S_1
- une partie (2) cylindrique de diamètre D_2 et de section S_2

Cette conduite transporte le liquide précédent. Dans les deux parties (1) et (2), les vitesses du liquide sont respectivement v_1 et v_2 , et les pressions sont respectivement p_1 et p_2 .

- 3°) a) Le débit est supposé constant, écrire la relation liant S_1 , S_2 , v_1 et v_2 (équation de continuité).
- b) En déduire v_2 en fonction de D_1 , D_2 et v_1 .
- c) Application numérique : On donne $D_1 = 4$ cm, $D_2 = 2$ cm et $v_1 = 1$ m/s. Calculer la valeur de v_2 .
- 4°) On suppose que l'écoulement du liquide dans la conduite est horizontal.
- a) Ecrire la relation liant ρ , p_1 , p_2 , v_1 et v_2 (forme simplifiée de l'équation de Bernoulli).
- b) En déduire la différence de pression $\Delta p = p_2 - p_1$ en fonction de ρ , v_1 , D_1 et D_2 . Conclure (discuter le signe de Δp).
- c) Application numérique : On donne $\rho = 1000$ kg/m³, $v_1 = 1$ m/s $D_1 = 4$ cm et $D_2 = 2$ cm. Calculer la valeur de Δp .

Bon Courage !

Nom :

Prénom :

N° exam : Local:.....

EPREUVE DE PHYSIQUE II (Durée 1h30)

Filière SVT Semestre 2 2013-2014

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.EL JADIDA
LE PRÉSIDENT

Répondre sur la feuille en cochant la bonne ou les bonnes réponses.

Pour les réponses à valeurs numériques cochez la valeur la plus proche.

QCM 1 : Le temps de demi-vie (La période radioactive)

- Est d'autant plus grand que le noyau est plus stable
- A la même valeur pour les isotopes radioactifs d'un même élément

QCM 2 : Lors d'une réaction nucléaire, il y a conservation

- Du nombre de protons et du nombre de neutrons
- De la masse et de l'impulsion
- De la charge électrique

QCM 3 : L'activité d'un échantillon radioactif se définit par

- Le nombre de noyaux radioactifs encore présents dans l'échantillon
- Le nombre moyen de désintégrations radioactives par seconde dans l'échantillon

QCM 4 : La radioactivité β^-

- est une transformation isobarique
- est due à l'instabilité des noyaux présentant un excès de protons
- équivaut à la capture d'un photon par le noyau
- est due à la transformation d'un neutron en proton
- s'accompagne d'une augmentation du numéro atomique

QCM 5 : On dispose à l'instant $t = 0$ de 20 mg d'iode 131 de demi-vie 8 jours

- 16 jours auparavant, il y avait 80 mg d'iode 131
- 8 jours auparavant, il y avait 30 mg d'iode 131
- 4 jours plus tard, il restera 10 mg d'iode 131.

QCM 6 :

Quelle est l'énergie de liaison moyenne par nucléon de $^{235}_{92}\text{U}$ sachant que sa masse atomique est de 235,043918 uma, que la masse du proton est de 938,256 MeV/c² et celle du neutron de 939,567 MeV/c² :

A : 9,4 MeV/nucléon	B : 7,4 MeV/nucléon	C : 5,4 MeV/nucléon
D : autre réponse	E : 1736,5 MeV/nucléon	F : 9400 J/nucléon

QCM 7 :

Sachant que la fission d'un noyau de ^{235}U libère 163 MeV calculer l'énergie libérée par 1 gramme d'uranium

A : 14895 MeV	B : $42 \cdot 10^{30}$ J	C : $67 \cdot 10^9$ J
D : autre réponse	E : $1,11 \cdot 10^{12}$ J	F : $1,57 \cdot 10^{-15}$ J

QCM 8 :

On peut rejeter dans la nature avec les ordures courantes un flacon contaminé par l'iode ^{131}I à condition que son activité soit inférieure ou égale à 1 Bq.

Au bout de combien de périodes pourra-t-on jeter un flacon contenant initialement 1 kBq? ($T_{\text{iode}} = 8$ jours)

A 16	B 10	C : 1,6
D 24	E 30	F : 1,3

QCM 9 :

La constante de désintégration radioactive d'un élément radioactif est égale à $3,45 \cdot 10^{-14} \text{ s}^{-1}$
 Au bout de quelle durée la quantité initiale de noyaux radioactifs a-t-elle été divisée par 8?

A : $10 \cdot 10^{13} \text{ s}$	B : $8 \cdot 10^{13} \text{ s}$	C : $6 \cdot 10^{13} \text{ s}$	D : $4 \cdot 10^{13} \text{ s}$	E : $2 \cdot 10^{13} \text{ s}$
----------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	---------------------------------	---------------------------------

Données : $1 \text{ eV} = 1,602 \cdot 10^{-19} \text{ J}$.

Énergie de masse de l'unité atomique : 931,5 MeV.

$N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ noyaux} \cdot \text{mol}^{-1}$.

Epreuve de physique 1 : Filières : SVT
 Session de rattrapage

+CLUB NAJAH+
 UCD.FS.ELJADID
 LE PRÉSIDENT

Exercice 1 :

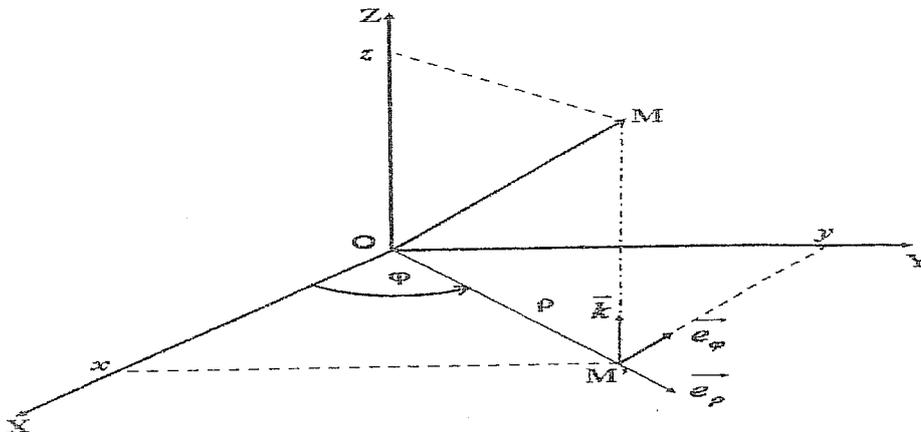
Un point matériel M en mouvement dans $R(O,x,y,z)$ de base orthonormée $(\vec{i}, \vec{j}, \vec{k})$ est repéré par ses coordonnées cartésiennes :

$$x(t) = 2 \sin(\omega t), y(t) = 2(1 - \cos(\omega t)), z(t) = 0$$

1. Déterminer l'expression du vecteur vitesse en coordonnées cartésiennes
2. Déterminer l'expression du ds (s:abscisse curviligne). En déduire le vecteur unitaire $\vec{\tau}$ tangent à la trajectoire
3. Chercher l'expression du vecteur unitaire \vec{n} orthogonale à $\vec{\tau}$
4. Déterminer l'expression du vecteur accélération en coordonnées cartésiennes.
5. Déterminer l'expression du vecteur accélération en fonction des vecteurs $\vec{\tau}$ et \vec{n}

Exercice 2 :

Soit une particule M, dans $R(O, \vec{i}, \vec{j}, \vec{k})$, repérée par ses coordonnées cylindriques (ρ, φ, z) .



1. Ecrire l'expression du vecteur position \overrightarrow{OM} en coordonnées cylindriques
2. Exprimer les vecteurs unitaires des coordonnées cylindriques $\vec{e}_\rho, \vec{e}_\varphi$ et \vec{k} en fonction des vecteurs unitaires \vec{i}, \vec{j} et \vec{k} des coordonnées cartésiennes.
3. Calculer $\frac{d\vec{e}_\rho}{d\varphi}$ et $\frac{d\vec{e}_\varphi}{d\varphi}$.
4. Exprimer les vecteurs vitesse et accélération dans la base cylindrique

Examen de Physique (Durée : 1 heure 30 minutes).

*CLUB NAJ,
UCD.FS.ELJADIDA,
LE PRÉSIDENT

Exercice 1 :

Un point matériel se déplace de telle sorte que son vecteur position soit donné par :

$$\vec{r} = \cos \omega t \vec{i} + \sin \omega t \vec{j} \quad \text{où } \omega \text{ est une constante.}$$

- 1) Calculer la vitesse \vec{v} du point matériel et montrer qu'elle est perpendiculaire à \vec{r} .
- 2) Calculer l'accélération $\vec{\gamma}$ du point matériel.
- 3) Calculer $\vec{r} \wedge \vec{v}$ et montrer que c'est un vecteur constant.

Exercice 2 :

Un point mobile M décrit une courbe (C) dans le plan cartésien (O, x, y) muni de la base cartésienne (\vec{i}, \vec{j}) . Il est repéré par le vecteur position \overline{OM} tel que :

$$\overline{OM} = 4t \vec{i} + (t^2 - 2t) \vec{j} \quad \text{où } t \text{ représente le temps } (t > 0)$$

- 1°) Donner l'équation horaire de x et de y.
- 2°) En déduire l'équation $y(x)$ de la courbe (C). Tracer l'allure de $y(x)$.
- 3°) Exprimer le vecteur vitesse \vec{v} dans la base (\vec{i}, \vec{j}) . En déduire sa norme (module) $\|\vec{v}\|$.
- 4°) Exprimer le vecteur accélération $\vec{\gamma}$ dans la base (\vec{i}, \vec{j}) . Que peut-on dire de $\vec{\gamma}$? Quelle est sa norme $\|\vec{\gamma}\|$?
- 5°) a) Déterminer l'accélération tangentielle $\vec{\gamma}_T$ en fonction de t.
b) Déterminer l'accélération normale $\vec{\gamma}_N$ en fonction de t.
c) Déterminer le rayon de courbure R_C en fonction de t puis en fonction de x.
d) Application numérique : Calculer la valeur de R_C au point d'abscisse $x = 0\text{m}$.

NB : x et y sont en mètres (m) et t en secondes (s).

Epreuve de physique 1 : Filières : SVT

Exercice 1 :

Dans un repère fixe (Ox, Oy) d'axes orthonormés, un mobile M est repéré par le vecteur position \vec{OM} tel que : $\vec{OM} = ti + at^2j$ où a est une constante positive et t est le temps.

- 1°) a- Trouver l'équation de la trajectoire
 b- quelle est la nature de la trajectoire
- 2°) Déterminer les composantes cartésiennes et le module du vecteur vitesse
- 3°) Déterminer les composantes cartésiennes et le module du vecteur accélération $\vec{\gamma}$
- 4°) Déterminer la composante tangentielle de $\vec{\gamma}$
- 5°) Déterminer la composante normale de $\vec{\gamma}$ ainsi que le rayon de courbure de la trajectoire R_c .
- 6°) Déterminer les coordonnées polaires (r, θ) du mobile M

+ CLUB NAJAH+
 UCD.FS.EL JADIDA
 N.E. PRÉSIDENT

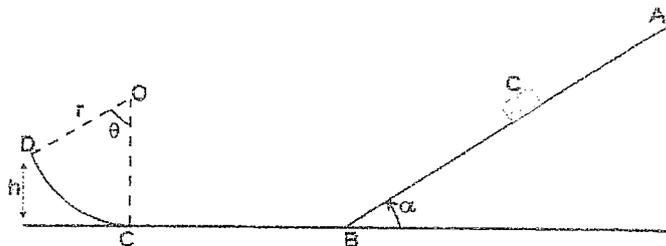
Exercice 2 :

On considère un corps C , de masse m , que l'on assimilera à une masse ponctuelle. Le corps C parcourt le chemin ABCD (voir figure).

AB : plan incliné faisant un angle $\alpha = 30^\circ$ avec le plan horizontal passant par B

BC : est une droite

CD : portion d'un cercle de centre O et de rayon r



Le corps C est abandonné à un instant donné et sans vitesse initiale à l'extrémité A ($V_A=0$).

On donne : $m = 100g$, $AB=2m$, $\alpha = 30^\circ$ et $g = 9.8m/s^2$

1°) Chemin AB

a- calculer le travail de poids : $W_{AB}(\vec{P})$

b- en utilisant le théorème de l'énergie cinétique, calculer le travail de la réaction \vec{R} exercée par le plan AB sur le corps C : $W_{AB}(\vec{R})$. On donne la vitesse, du corps C , au point B : $V_B = 4m/s$

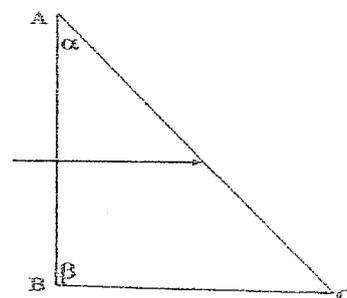
2°) Chemin BC D: on néglige les frottements sur le chemin BCD

a- calculer la vitesse du corps C lorsqu'il arrive au point C : V_C

b- sachant que $h = 0.6m$, calculer la valeur de l'angle θ

Exercice 3

Un rayon lumineux arrive normalement par la face AB d'un prisme rectangle ($\beta = 90^\circ$, $\alpha = 55^\circ$) d'indice $n = 1.75$. Le prisme est plongé dans l'air d'indice $n_0 = 1$. Sur quelle face du prisme va sortir le rayon ?



Examen de Physique I

(Session normale)

Durée : 1 Heure 30 mn

CLUB NAJAH
UCD, FS, ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Exercice I :

On considère du lait entier. Une masse $m = 1,035$ kg de ce lait occupe un volume $v = 1$ L.

Donnée : la masse volumique de l'eau est $\rho_e = 10^3$ kg/m³.

- 1°) a) Quelle est la masse volumique ρ du lait entier ?
b) En déduire sa densité d .
- 2°) Ce lait entier contient 5 % de crème en volume dont la densité est $d_c = 0,865$.
a) Quelle est la masse volumique ρ_c de la crème ?
b) Quel est le volume v_c de crème contenue dans le volume v de lait entier.
c) En déduire la masse m_c de crème contenue dans la masse m de lait entier.
- 3°) Déduire de ce qui précède :
a) la masse volumique ρ_0 du lait écrémé (c.à.d. sans crème).
b) la densité d_0 du lait écrémé (c.à.d. sans crème).

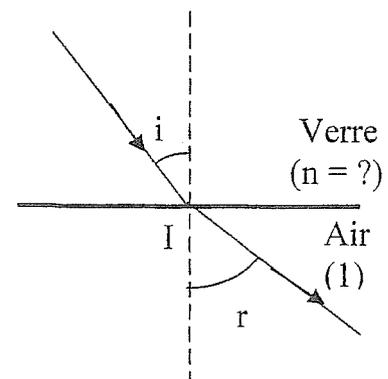
NB : On désignera par m_0 et v_0 respectivement la masse et le volume du lait écrémé.

On exprimera les résultats dans le système international.

Exercice II :

Un rayon lumineux tombe sur une surface plane séparant du verre d'indice n de l'air (indice supposé égal à 1) sous l'incidence $i = 30,0^\circ$ et se réfracte dans l'air sous un angle $r = 48,6^\circ$.

- 1°) Déterminer l'indice n du verre.
- 2°) Quelle est la vitesse v de la lumière dans le verre ?
- 3°) a) Déterminer la valeur i_0 de l'angle d'incidence i dans le cas où $r = 90^\circ$. Que représente alors i_0 ?
b) Déterminer, si elle existe, la valeur de r dans le cas où $i = 45,0^\circ$. Commenter.



Rappel : Vitesse de la lumière dans l'air : $c \approx 3 \cdot 10^8$ ms⁻¹.

Exercice III :

Un point mobile M décrit dans l'espace une hélice circulaire de rayon R autour de l'axe Oz. Il est repéré par ses coordonnées cylindriques :

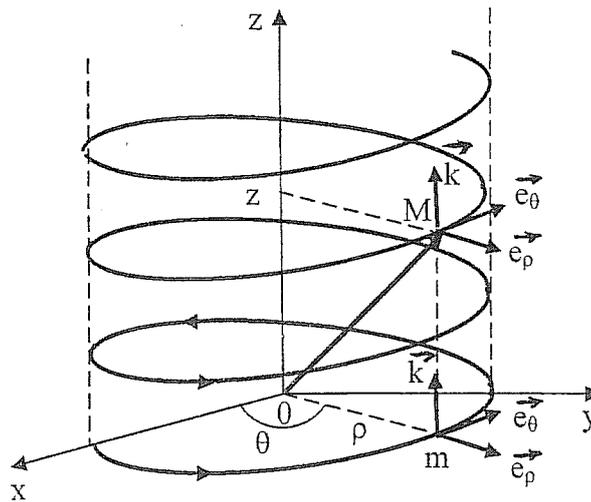
$$\rho = R \quad \theta = \omega t \quad z = at$$

où t représente le temps ($t \geq 0$). R, ω et a sont des constantes strictement positives ($R > 0, \omega > 0, a > 0$).

Dans la base cylindrique orthonormée $(\vec{e}_\rho, \vec{e}_\theta, \vec{k})$, le vecteur position \vec{OM} s'écrit alors :

$$\vec{OM} = R \vec{e}_\rho + at \vec{k}$$

Rappel : $d\vec{e}_\rho/d\theta = \vec{e}_\theta$ et $d\vec{e}_\theta/d\theta = -\vec{e}_\rho$.



- 1°) Donner les valeurs des coordonnées cylindriques (ρ, θ, z) de M à l'instant $t = 0$.
- 2°) a) Déterminer l'expression du vecteur vitesse \vec{v} dans la base $(\vec{e}_\rho, \vec{e}_\theta, \vec{k})$. Dépend-t-il de t ? Justifier.
 b) Donner son expression à l'instant initial $t = 0$.
 c) Déterminer son module $|\vec{v}|$. Le mouvement de M est-t-il uniforme, accéléré ou retardé ? Justifier.
- 3°) Déterminer l'expression du vecteur accélération $\vec{\gamma}$ dans la base $(\vec{e}_\rho, \vec{e}_\theta, \vec{k})$. Commenter.
- 4°) Calculer le produit scalaire $\vec{\gamma} \cdot \vec{v}$ en fonction du temps t. Commenter.
- 5°) Déterminer l'angle α que fait le vecteur vitesse \vec{v} avec l'axe Oz. Commenter.

Bon Courage

Examen de Physique I

(Session Normale)

Durée : 1 heure 30 minutes

+CLUB NAJAH+
UCD.FS.ELJADIDA
LE PRÉSIDENT

Exercice 1 :

Un dioptre plan D sépare un milieu transparent d'indice n_1 et un milieu transparent d'indice n_2 supérieur à n_1 ($n_2 > n_1$).

Un rayon lumineux se propageant dans le milieu d'indice n_1 tombe sur D sous l'angle d'incidence i_1 et passe dans le milieu d'indice n_2 sous l'angle de réfraction i_2 .

1°) Ecrire la relation liant n_1 , n_2 , i_1 et i_2 . (Relation de Descartes relative à la réfraction).

2°) a) Exprimer i_2 en fonction de i_1 , n_1 et n_2 .

b) Application numérique : On donne $n_1 = 1$ (air), $n_2 = 1,5$ (verre) Calculer la valeur de i_2 pour $i_1 = 60^\circ$.

c) L'angle i_2 existe-t-il quelle que soit la valeur de i_1 ? Justifier.

3°) A l'angle $i_1 = 90^\circ$ correspond un angle i_2 maximal i_{2max} .

a) Exprimer i_{2max} en fonction de n_1 et n_2 .

b) Calculer la valeur de i_{2max} pour $n_1 = 1$ et $n_2 = 1,5$.

Exercice 2 :

Un point mobile M décrit une courbe (C) dans le plan cartésien (O, x, y) muni de la base cartésienne (\vec{i}, \vec{j}) . Il est repéré par le vecteur position \overrightarrow{OM} tel que :

$$\overrightarrow{OM} = t\vec{i} + (5t - t^2)\vec{j} \quad \text{où } t \text{ représente le temps } (t \geq 0)$$

1°) Donner l'équation horaire de x et de y.

2°) En déduire l'équation $y(x)$ de la courbe (C). Tracer l'allure de $y(x)$. (choisir 4 à 5 points particuliers).

3°) Exprimer le vecteur vitesse \vec{v} dans la base (\vec{i}, \vec{j}) . En déduire sa norme (module) $\|\vec{v}\|$ en fonction de t.

4°) Exprimer le vecteur accélération $\vec{\gamma}$ dans la base (\vec{i}, \vec{j}) . Que peut-on dire de $\vec{\gamma}$? Quelle est sa norme $\|\vec{\gamma}\|$?

5°) a) Déterminer l'accélération tangentielle γ_T en fonction de t.

b) Déterminer l'accélération normale γ_N en fonction de t.

c) Déterminer le rayon de courbure R_C en fonction de t puis en fonction de x.

d) Application numérique : Calculer la valeur de R_C au point d'abscisse $x = 0$ m.

NB : x et y sont en mètres (m) et t en secondes (s).

Examen de Physique (Durée 1h 30)

I) Question de Cours

- a) Quels sont les trois postulats de l'optique géométrique ?
b) Énoncer le principe de Fermat.

CLUB NAJAH
UCD.FS.ELJADIDA/
LE PRÉSIDENT

II) Un prisme dont l'angle d'ouverture est 60° dévie un faisceau de lumière monochromatique d'au moins 48° .

Calculer l'indice de réfraction du prisme pour cette longueur d'onde.

III) Une luge dont la vitesse initiale est nulle glisse le long d'un plan incliné avec une accélération uniforme et parcourt 9 mètres en 3 secondes.

Au bout de combien de temps atteindra-t-elle une vitesse de 24 m/s.

IV) Jusqu'à quelle hauteur peut-on distribuer de l'eau dans une maison si la pompe, située au sous-sol, fournit une pression de $3 \cdot 10^5$ Pa ?

V) La pression exercée par une nappe de pétrole située à 2 km de profondeur est égale à $2 \cdot 10^5$ Pa. Quelle est l'épaisseur de sable nécessaire pour contenir cette pression si celui-ci a une densité de 1900 kg/m^3 ?

VI) Dans un tuyau de 6 cm de diamètre la vitesse d'écoulement de l'eau est égale à 1,5 m/s.

Quelle sera la vitesse de l'eau dans un tuyau de 3 cm de diamètre raccordé au premier, sachant que l'eau remplit complètement les tuyaux ?