

جامعة سيدي محمد بن عبد الله كليسة الطسب و الصيدلسة فساس



مباراة ولوج كلية الطب و الصيدلة بفاس السنة الجامعية: 2016-2016

ملاحظات مهمة

م 1 - تتكون المباراة من أربع اختبارات، مدة كل اختبار 30دقيقة بنفس المعامل (1).

م 2 - لكل سؤال خمسة أجوبة مقترحة (A-B-C-D-E) مع العلم أن جواب واحد فقط هوالصحيح.

م 3 - لا تتوفرون إلا على ورقة واحدة للإجابة.

م 4- يمكنكم الإجابة بوضع علامة في خانة الجواب الصحيح.

م 5 - لا توجد أي درجة موجبة للإقصاء

مواصفات الاختبارات

اختبار 1: الرياضيات: الأسئلة من 1 إلى 16.

اختبار 2: الفيزياء: الأسئلة من 17 إلى 32.

اختبار 3: الكيمياء: الأسئلة من 33 إلى 48.

اختبار 4: العلوم الطبيعية: الأسئلة من 49 إلى 64.

للإشارة، فإنه بالنسبة لكل اختبار سيتم تنقيط الأسئلة السبع الأولى على 2 نقط، والأسئلة الست الموالية على 0.75 نقطة والأسئلة الثلاث الأخيرة على 0.5 نقطة.





Fès

اختبار 1: الرياضيات: الاسئلة من 1 إلى 16
السوال 1 (2 نقط): لكل عدد صحيح طبيعي $n \geq 2$ لدينا:
C_n^2 مضاعف ن A_n^2 A
$A_n^2 = C_n^2 \qquad \text{B} \square$ $A_n^2 \prec C_n^2 \qquad \text{C} \square$
$A_n^2 = \frac{C_n^2}{2!} \qquad D \Box$
$A_n^2 \leq C_n^2$ E
$f:]0, +\infty[\rightarrow IR]$
$f:]0, +\infty[\to IR]$ المشتقة للدالة: $x \mapsto e^x - \ln(x) + \sqrt[3]{x} - x^2 + \frac{x-1}{x+1} - x$: الدالة الد
هي الدالـة المعرفةعلى المجال $]\infty+,0$ ب :
$f'(x) = e^{-x} - \frac{1}{x} + \frac{1}{3\sqrt[3]{x^2}} - 2x - \frac{2}{(x+1)^2} - 1$
$f'(x) = -\frac{1}{x} + \frac{1}{3\sqrt[3]{x^2}} - 2x + \frac{2}{(x+1)^2} - 1$ B
$f'(x) = e^{x} - \frac{1}{x} + \frac{1}{3\sqrt[3]{x^{2}}} - 2x + \frac{2}{(x+1)^{2}}$ C
$f'(x) = e^{x} + \frac{1}{3\sqrt[3]{x^{2}}} - 2x + \frac{2}{(x+1)^{2}} - 1$ D
$f'(x) = e^{-x} - \frac{1}{x} + \frac{1}{3\sqrt[3]{x^2}} - 2x + \frac{2}{(x+1)^2} - 1$ $\to \Box$
: هي $I = \int_0^{\ln(4)} (e^{2x} - 4e^x) dx$: قيمة التكامل : (2 نقط) : السوال 3
-4,5 A □
$\ln(4)$ B \square
0 C
$ \begin{array}{c c} \ln(2)-1 & D \square \\ e^2-4e & E \square \end{array} $
e^{-4e} و $u_n = n + \cos\left((-1)^n n^3 - n^2 + \sqrt[3]{n}\right)$. هي $u_n = n + \cos\left((-1)^n n^3 - n^2 + \sqrt[3]{n}\right)$ هي :
A □ غير موجودة □ B □
$-\infty$ C \square
+∞ D □

-1

 $E \square$



امعة سيدي محمد بن عبد الله كليسة الطب و الصيدلسة فساس



$\ln(x)$
السؤال 5 (2 نقط) : حين تعريف الدالة العدية f للمتغير الحقيقي x المعرفة ب $f(x) = e^{rac{\ln(x)}{\sqrt[3]{x}-1}}$ هو :
]-∞,0[A □
]0,1[∪]1,+∞[.B □
$]0,1[\cup]1,+\infty]$ C \square
$]0,1[\bigcup[1,+\infty[D\ \Box$
]0,+∞[E□
J / L
السوال 6 (2 نقط): احتمال حصول مرشح على النقطة 20 في اختبار الرياضيات هذا، علما انه اختار عشوانيا احد
الأجوبة في كل سؤال من الأسنلة الستة عشرة، هو:
$\frac{1}{80}$ A \square
$\frac{C_s^1}{80}$ B \square
$\frac{16}{80}$ ·C \square
$\frac{1}{5^{16}}$ D
5 °° 0 E □
0 EL
: $z_2 = e^{-2017i} + e^{-2016i}$ و $z_1 = e^{2017i} + e^{2016i}$ السؤال 7 (2 نقط)
□A موجبان قطعا
B 🗆 سالبان قطعا
□ مترا فقا ن
□D متساویان - تقدید
ا⊒ متقابلان ا
السوال 8 (0.75 نقطة) : حل المعادلة التفاضلية $y'+y+1=0$ الذي يحقق $y'=0$ هو الدالة المعرفة على $y=0$ ب :
$y(x) = (x+1)e^{-x}$ A \Box
$y(x) = e^{-x} - e^{-x} B \square$
$y(x) = e^{-x} - 1 C \square$
$y(x) = e^{-1} C \Box$ $y(x) = \cos(x) - 1 D \Box$
$y(x) = e^{-x} (\cos(x) + \sin(x)) - 1 E \square$



جنامعية سيدي محميد بن عبد الله كليسة الطبب و الصيدلسة فساس



Fè

163
: $(\cos(x) + i\sin(x))^5 = 0$ السوال 9 (0.75 نقطة): في مجموعة الأعداد الحقيقية، المعادلة
□ A □ TāṇU حلين □ B □ TāṇU حلا وحيدا □ C □ TāṇU nai Vi ispiņā la noi Iledeb □ D □ Vi iāṇU hauā aleb □ TāṇU anuā aleb □ TāṇU anuā aleb
: هي $v_n = {}^{n+1}\sqrt{7} - {}^{n+1}\sqrt{e}$ السوال 10 (0.75 نقطة) المتالية ذات الحد العام
$ \begin{array}{ccc} \frac{7}{e} & A \square \\ 7-e & B \square \\ 0 & C \square \\ -\infty & D \square \\ +\infty & E \square \end{array} $
$\lim_{x \to 1} \frac{x^x - 1}{x - 1}$ تساوي : $\lim_{x \to 1} \frac{1}{x - 1}$ تساوي : $-\infty A \square$ $+\infty B \square$ $-1 C \square$ $1 D \square$ $0 E \square$
$f:]\ln(4),+\infty[o IR]$ لسؤال 12 (0.75) نقطة $f:\int \ln(4),+\infty[o IR]$ هي الدالة العكسية للدالة $f:\int \ln(4),+\infty[o IR]$ هي الدالة العكسية للدالة $f:\int \ln(4),+\infty[o IR]$ فان: $(f^{-1})'(\ln 5)=0$ A \square
$\left(f^{-1}\right)'(\ln 5) = \frac{1}{6} \qquad B \square$
$\left(f^{-1}\right)'(\ln 5) = -\frac{1}{6} \qquad C \square$
$(f^{-1})'(\ln 5) \neq \frac{1}{6}$ D
$f(\ln 5) \neq \ln 5$ E \square



سامعة سيدي محمد بن عبد الله كمايسة الطسب و الصيدلية فساس



هو:	p = 0.5 وسيطاه $n = 16$	X تحراف الطرازي لمتغير عشواني حداني	السؤال 13 (0.75 نقطة): الا
		$\sigma(X) = 4$	АП
		$\sigma(X) = 2$	В□
		$\sigma(X) = -4$	СП
		$\sigma(X) = 3$	$D \square$
		$\sigma(X) = -2$	Е□

: مرة يا المعرفة ب $n \in IN$ المعرفة ب $n \in IN$ المعرفة ب $n \in IN$ المعرفة بالمعرفة با	السوال 14 (0.5 نقطة): المتة
تقبل نهاية لامنتهية	АП
تناقصية قطعا	ВП
ثابتة	С
سالبة قطعا	$D \square$
וֹנָ וְעִי בַּ פַּּׁ֖לְבָּן	гП

$$e^x - \ln(x) = 0$$
 : المعادلة : 0.5 المجال 0.5 المحال 0.5

: هي
$$J=\int_0^1 2 \left(e'+e^{-t}\right)^2 dt$$
 هي : (قطة 0.5) المسوال 16 و $e^2-e^{-2}+4$ هي $e^2-e^{-2}+4$ هي $e^{-2}-e^{-2}+4$ هي $e^{-2}-e^{-2}+4$ هي $e^{-2}-e^{-2}+4$ هي $e^2-e^{-2}-4$ هي $e^2-e^{-2}-4$



جامعة سيدي محمد بن عبد الله كليسة الطسب و الصيدلسة فساس



Fès

اختبار 2: الفيزياء: الأسئلة من 17 إلى 32

17 (2 نقط) : طاقة الربط لذرة الزئبق Hg ا ¹⁹⁷ تساوي E _L = 1521 MeV. نعطي : وتون : m _p = 1,672610 ⁻²⁷ Kg وتون : m _n = 1,674910 ⁻²⁷ Kg دون : c = 2,99792.10 ⁸ m/s وه في الفراغ : eV = 1,6 ق تساوي :	كتلة البرو كتلة النوة سرعة الض ال ¹⁹ J.
^{06}Pb يعتبر الاورانيوم ^{238}U عنصرا إشعاعيا. فبعد سلسلة من التفتتات من نوع 06 و 1 يتحول الى نواة الرصاص ^{06}Pb دد التفتتات من نوع 10 و 10 اللزمة لهدا التحول هو 10	السؤال 8 ا المستقرة. عد
(2 نقط): نلف خيط غير قابل للامتداد كتلته مهملة حول اسطوانة كتلتها M وشعاعها r. نتبت بالطرف الاخر صلب (S) له نفس كتلة الاسطوانة (انظر الشكل). م (S) بدون سرعة بدئية فيتجه نحو الاسفل, بينما الاسطوانة, فتدور حول المحور∆ المار بمركز قصور ها. نهما ات :	للحيط جسم نطلق الجس كل الاحتكاك
$g=10 {\rm m/s^2}$; $r=10 {\rm cm}$; $M=0.1 {\rm Kg}$ et ${\rm J_\Delta}=\frac{1}{2}{\rm Mr^2}$ وي للجسم الصلب يساوي :	
(a)*	× 0
10,8 rad/s ² A ☐	↓ x

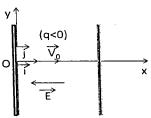


جامعة سيدي محمد بن عبد الله كلية الله كلية الطب و الصيدلسة فياس



FÀ

السؤال 20 (2 نقط) : تدخل شحنة سالبة q بسرعة بدنية ∇_0 , منطقة يسود فيها مجال كهربائي منتظم E عركة هده الشحنة داخل المجال E تكون :



🗖 A حركة دانرية
□ B . حركة دائرية منتظمة
□ حركة مستقيمية منتظمة
🗖 D حركة مستقيمية متغيرة بانتظام
☐ E حركة شلجمية
لسؤال 21 (2 نقط): نشحن مكثفين متشابهين لهما نفس السعة C مركبين على التوالي, تحت التوتر U. الطاقة المخزنة من لمرف كل مكثف تساوي :
oxdotر بع الطاقة التي سيختزنها مكثف ذوسعة $oxdot$ لوكان لوحده, و تم شحنه تحت نفس التوتر $oxdot$
U نصف الطاقة التي سيختزنها مكثف ذوسعة C لوكان لوحده, و تم شحنه تحت نفس التوتر U

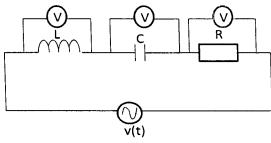
ستكون هذه الطاقة منعدمة $E \square$ ستكون هذه الطاقة منعدمة C وموصل أومي مقاومته R مركبة على التوالي.

تمن الطاقة $(\frac{1}{8})$ التي سيختزنها مكثف ذوسعة C لوكان لوحده, و تم شحنه تحت نفس C

oxdot الطاقة التي سيختزنها مكثف ذوسعة oxdot لوكان لوحده, و تم شحنه تحت نفس التوتر oxdot

نزود الدارة بتوتر متناوب جيبي (v(t) قيمته الفعالة V_e. بواسطة فولتمتر , نقيس القيم الفعالة للتوترات بين مربطي ثنانيات القطب المكونة للدارة RLC فنحصل على القيم التالية :

 $V_R = 8V$; $V_L = 9V$; $V_C = 3V$



:	تساوي	$ m V_e$ الفعالة للتوتر	لقيمة

20V. A 🗆	
10V. B 🗆	
12V. C 🗆	
14V D 🗆	
24V. E 🗆	
Moutamadris.ma	

التوترل

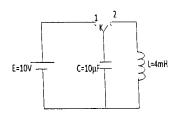


Fès

جأمعة سيدي محمد بن عبد الله كليسة الطسب و الصيدلسة فساس



السؤال 23 (2 نقط): لتكن الدارة التالية: نغلق قاطع التيار K بوضعه في الموضع (1) لشحن المكثف ذو السعة C بواسطة توتر C بواسطة C . C المؤنى ذو السعة C بواسطة في الوشيعة عند في اللحظة C المخزنة في الوشيعة عند في اللحظة C المؤنى قاطع التيار C بوضعه في الموضع (2). الطاقة الكهرمغناطيسية C المخزنة في الوشيعة عند اللحظة C الدور الخاص C تساوي:



$E_L = 0.375 \text{mJ A}$
$E_L = 0.775 \text{mJ B}$
$E_L = 0.975 \text{mJ}$. C \square
$E_L = 1,275 \text{mJ}. D \square$
$E_L = 1,525 \text{mJ}$. E \square
السؤال 24 (0.75 نقطة): تابع تمرين 23 ; الدور الخاص للدارة T_0 يساوي :
0,25ms A 🗆
1,25ms B □
2,55ms C □
5,75ms D □
7,25ms E □
السؤال 25 (0.75 نقطة): نقول ان حركة مستقيمية متباطئة عندما يكون
☐ A التسارع منعدما
□ B السرعة منتظمة
□ السرعة و التسارع لما نفس الاتجاه
□ D . السرعة و التسارع لهما اتجاهان متعاكسان
□ متجهة السرعة والتسارع متعامدتان

السؤال 26 (0.75 نقطة): نواس بسيط يتكون من كرية صغيرة كثانتها m معلقة بطرف خيط غير قابل للامتداد كتانته مهملة وطوله L. ينجز هذا النواس تذبذبات حرة وسعها ضعيف. الدور الخاص لهذه التذبذبات هو $T_0 = 2s$. نعطي $g = 10 \text{m/s}^2$ هو :

	115cm. A 🗆
	101cm. B 🗆
	85cm. C 🗆
***************************************	65cm. D 🗆
Moutamadris.ma	25cm E 🗆



سلمعة سيدي محمد بن عبد الله كليسة الطب و الصيدلسة فساس



السوال 27 (0.75 نقطة) : عنصر مشع يحتوي على $N_0=96.10^{20}$ نويدة في اللحظة 0 . $t=0$
المحتول (0.73) عصور على يحتوي على (0.70) المحتول
يون الوصر مصد عي الله المادي ا
$N = 48.10^{20} A \square$
$N = 24.10^{20} B \square$
$ N = 12.10^{20} C \square$
$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$
$N = 6.10^{20}$. E \square
السؤال 28 (0.75 نقطة): نطلق قديفة كثلتها m من النقطة o , بسرعة بدنية o تكون زاوية o مع الخط الافقى. نهمل احتكاكات
الهواء:
A تنعدم سرعة القديفة في قمة الشلجم
$lpha$ المدى الاقصى للرمية يحصل عليه بزاوية $lpha=45^\circ$
المسار شلجمي كيفما كانت قيمة $lpha$
lpha احداثية نقطة السقوط تكبر مع $lpha$
🗖 🗖 حركة القديفة حركة منتظمة
السوال 29 (0.75 نقطة) : لتكن مجموعة مكونة من عارضة طولها L وكثلتها m , وكرة شعاعها $r=\frac{L}{4}$ وكثلتها m . ادا كان
4
${ m G}$ هو مركز قصور المجموعة {العارضة + الكرة} , فان ${ m OG}$ يساوي :
$\frac{1}{\sqrt{1/1}}$
L O
L
\downarrow
T
ĭ
OG = $\frac{L}{3m}$ A \square
OG = $\frac{L}{2}$ B \square
2
OG = $\frac{3L}{4}$ C \square
OG = L D \square
5.7



جامعة سيدي محمد بن عبد الله كلية الله المسيدات الطب و الصيدات فياس



	السؤال 30 (0.5 نق C : سرعة انتشار الض V : سرعة انتشار الض
$ \mathbf{n} = \frac{V}{C} \mathbf{C} \mathbf{\square} $	
$n = V^2C E \square$	
له : يتحرك جسم بسرعة ثابتة $V=20 m/s$ على منحنى دائرى شعاعه $R=10 m$. التسارع المنظمي	السؤال 31 (0.5 نقد للجسم a _n هو :
$a_n = 200 \text{m/s}^2 \text{ A } \square$	- n (
$a_n = 100 \text{m/s}^2 \text{ B} \square$	
$a_n = 40 \text{m/s}^2 \text{ C } \square$	
$\dots a_n = 4m/s^2 D \square$	
$a_n = 2m/s^2 E \square$	
ة) : موجة ضونية طولها في الفراغ λ_0 , في وسط شفاف معامل انكساره n , يصبح طول هذه الموجة	السؤال 32 (0.5 نقط
	هو :
n λ ₀ A □	
$n^2\lambda_0$ B	
$\lambda_0^2 C^{} \Box$	
$\dots \qquad \frac{n}{\lambda_0} \; \mathrm{D} \; \square$	
$\frac{\lambda_0}{n} \to \square$	



صامعـــة سيدي محمـد بـن عبـد الله كـــليــــــة الطـــب و الصيـدلـــــة فـــاس



Fès

اختبار 3: الكيمياء: الأسئلة من 33 إلى 48

السؤال 33 (2 نقط): قيمة ثابتة التوازن المقرونة بمعادلة التفاعل الكيمياني
\square A ترتبط بالحالة البدئية للمجموعة الكيميانية. \square B تحدد كمية المذيب في التفاعل. \square C تختلف عن خارج التفاعل عند التوازن. \square D يعبر عنها بالوحدة \square mol/L.
السؤال 34 (2 نقط): انطلاقا من المزدوجتين ${\rm Fe}^{2+}$ / ${\rm Fe}$ و ${\rm Cu}^{2+}$ / ${\rm Cu}^{2+}$ ننجز عمودا يحتوي كل نصف عمود على محلول ايوني يتكون من ${\rm Fe}^{2+}$ و ${\rm Cu}^{2+}$. حدد التمثل الاصطلاحي المكون من العمودين علما أن الاليكترونات تنتقل من الكترود الحديد الى الكترود النحاس.
$ \bigoplus_{c \in Cu^{2+}_{(aq)}} / \operatorname{Fe}^{2+}_{(aq)} / \operatorname{Cu}^{2+}_{(aq)} / \operatorname{Cu}_{(s)} \oplus \operatorname{A} \square $ $ c \in Cu^{2+}_{(aq)} / \operatorname{Fe}^{2+}_{(aq)} / \operatorname{Fe}_{(s)} / \operatorname{Cu}_{(s)} \oplus \operatorname{B} \square $ $ c \in \operatorname{Fe}_{(s)} / \operatorname{Cu}_{(s)} / \operatorname{Cu}^{2+}_{(aq)} / \operatorname{Fe}^{2+}_{(aq)} \oplus \operatorname{C} \square $ $ c \in \operatorname{Fe}_{(s)} / \operatorname{Fe}^{2+}_{(aq)} / \operatorname{Cu}^{2+}_{(aq)} / \operatorname{Cu}_{(s)} \oplus \operatorname{D} \square $ $ \operatorname{Fe}^{2+}_{(aq)} / \operatorname{Cu}^{2+}_{(aq)} = \operatorname{E} \square $
السوال 35 (2 نقط) : .نعتبر التفاعل : ${ m A_1(aq)+B_2(aq)=B_1(aq)+A_2(aq)+A_2(aq)}$ الذي يعتمد على المزدوجتين حمض قاعدة ${ m A_1/B_1}$ و ${ m A_2/B_2}$ لكل منهما ثابتة توازن على التوالي ${ m K_{a2}}$ و ${ m K_{a2}}$. ثابتة التوازن للتفاعل أعلاه تحدد اذن :
$K=K_{a1}/K_{a2}$ بالعلاقة $K=K_{a1}/K_{a2}$. $K=K_{a2}/K_{a1}$. $K=K_{a2}/K_{a1}$. $K=K_{a2}/K_{a1}$. $K=K_{a1}*K_{a2}$. $K=K_{a1}*K_{a2}$. $K=K_{a1}*K_{a2}$. E .
السؤال 36 (2 نقط): نسبة التقدم النهائي لتفاعل الحمض بالماء
K_a تكون أعلى كلما كانت قيمة K_a الخاصة بالمزدوجة حمض قاعدة أصغر. K_a تكون أعلى كلما كانت قيمة K_a الخاصة بالمزدوجة حمض قاعدة أكبر . C تكون أقل كلما كانت قيمة K_a الخاصة بالمزدوجة حمض قاعدة أكبر . C تكون أعلى كلما كانت قيمة C الخاصة بالمزدوجة حمض قاعدة أصغر . C



جامعة سيدي محمد بن عبد الله كليسة الطب و الصيدلية فساس



السؤال 37 (2 نقط): تفاعل الاسترة المعبر عنه بالتفاعل التالي:
كحول + حمض كربوكسيلي = استير + ماء
□ A يعتبر تفاعلا سريعا وتاما. □ B يعتبر تفاعلا سريعا ومحدودا. □ D يعتبر تفاعلا ناشرا للحرارة. □ مردود التفاعل مرتبط بصنف الكحول المستعمل. □ E □ قيمة الإنتاجية ترتفع بتواجد الحفاز.
السؤال 38 (2 نقط): حدد تفاعل الاكسدة والاختزال
$AgCl_{(s)} = Ag^{+}_{(aq)} + Cl^{+}_{(aq)} A \ \Box$ $C_{(s)} + 2H_{2(g)} \rightarrow CH_{4(g)} B \ \Box$ $6 \ MnO_{4}^{-}_{(aq)} + I^{-}_{(aq)} + 6 \ HO^{-}_{(aq)} = 6 \ MnO_{4}^{-}_{(aq)} + IO_{3}^{-}_{(aq)} + 3 \ H_{2}O_{(l)}. C \ \Box$ $H_{3}O^{+}_{(aq)} + HO^{-}_{(aq)} = 2 \ H_{2}O_{(l)} D \ \Box$ $CH_{4}_{(g)} + 2O_{2}_{(g)} \rightarrow CO_{2}_{(g)} + 2 \ H_{2}O_{(l)} E \ \Box$ $Ihuellower $ Impulse the proof of the proo
$\begin{array}{ccc} CH_4 & A \square \\ C_2H_6 & B \square \\ C_3H_8 & C \square \\ C_4H_{10} & D \square \\ C_5H_{12} & E \square \end{array}$
HPO_4^{2-}/PO_4^{3-} السوال 40 (0.75 نقطة) : ثابتة الحموضة $ m K_a$ للمزدوجة
$H_2PO_4^- / HPO_4^{2-}$ تكون اكبر من ثابتة الحموضة K_a للمزدوجة H_3PO_4 / H_2PO_4 . H_3PO_4 / H_2PO_4 للمزدوجة H_3PO_4 / H_2PO_4 . H_3PO_4 / H_2PO_4 للمزدوجة $H_3PO_4^- / HPO_4^{2-}$ للمزدوجة $H_3PO_4^- / HPO_4^{2-}$ كير محدودة.





سامعة سيدي محمد بن عبد الله كليسة الطب و الصيدلسة فساس



Fès

السوال 41 (0.75 نقطة): حدد x و y للحفاظ على توازن معادلة الاكسدة والاختزال الناتجة عن التفاعل بين المزدوجتين (3) - 0.75 من المردوجتين (3) - 0.75 من المردوجتين (3) - 0.75 من المردوجتين
و CNO^-/CN^- في المجال القاعدي. المعبر عنها بالمعتدلة التالية : CNO^-/CN^- في المجال القاعدي. المعبر عنها بالمعتدلة التالية : $CNO^- + 2OH^-$
$2MnO_4^- + \mathbf{x}H_2O + 3CN^- = 2MnO_2(s) + 3\mathbf{y}CNO^- + 2OH^$
$x = 0$ et $y = 0$ A \square
$x = 1$ et $y = 2$ B \square
$x = 1$ et $y = 1$ C \square
$x = 2 \text{ et } y = 2 D \square$
$x = 2 \text{ et } y = 1 E \square$
السؤال 42 (0.75 نقطة): حدد مركب الحمض الكربوكسيلي من بين المركبات التالية
.CH₃CHCH₂ A □
.CH₃CH₂CH₃ B □
.CH₃CH₂CH2OH C□
CH₃CH₂COOH D□
.CH₃CH₂COOCH₃ E □
السوال 43 (0.75 نقطة): . تفاعل المعايرة يجب ان
□ A یکون تاما و بطینا.
🗖 B یکون انتقائیا و وتاما وسریعا.
□ C يكون مستهلكا للمحلول المعاير.
\square يكون مستهلكا للمحلول المعاير به.
$oxedsymbol{oxedsymbol{eta}}$ يكون متوازنا عند الحالة البدئية $oxedsymbol{\mathbb{E}}$
السوال 44 (0.75 نقطة): نعير ml 20 من محلول (NH ₃ (aq تركيزه 0,1 mol/L وله pKb= 4,76 بمحلول HCl بمحلول pH تركيزه 0,1 mol/L بعد اضافة 10 mL من محلول HCl نحصل على pH
الله 10 HCl بعد العدد الله 10 MCl من محتول HCl المن محتول HCl المن محتول الله HCl
.9,2 A □
. 4,8 В 🗆
. 11,8 C □
.2,2 D□
.1 E□
السوال 45 (0.75 نقطة): اذا كان تركيز محلول الحمض الفوسفوري $_{ m H_3PO_4}$ فكم يساوي تركيز ايون $_{ m H_3O^+}$ في نفس المحلول
0.2 1/1 A 🖂
.0,3 mol/L A □ .3 mol/L B □
.0,1 mol/L C □
.0,03 mol/L D 🗆
.0,03 mol/L D D

Moutamadris ma: 🍿



🛘 E بعدد النوترونات.



السؤال 46 (0.5 نقطة): نتوفر بدنيا على محلول سكري تركيزه 1g/L .اذا أخذنا 100 mL من هذا المحلول وأضفنا له 400 mL من الماء المقطر. فكم يصبح تركيز المحلول المخفف
.100 mg/L A □
.200 mg/L B □
.250 mg/L C □
.300 mg/L D □
.500 mg/L E□
السؤال 47 (0.5 نقطة): تفاعل اكسدة اختزال تفاعل يتم خلاله
No. of the state o
\square A literal hungarent limit \square literal hungarent limit \square
انتقال النوترونات بين المتفاعلات. $oxdots$
انتقال الاليكترونات بين المتفاعلات. $\subset \square$
انتقال ايونات $^+ ext{H}$ بين المتفاعلات. $lacksquare$
انتقال ايونات OH^{-} بين المتفاعلات. E
السؤال 48 (0.5 نقطة): يمكن لذرات نفس العنصر الكيمياني أن تختلف
□ A بعدد الاليكترونات.
B 🗖 بعدد البروتونات.
🗖 🖯 بعدد البروتونات وبعدد الاليكترونات.
□ D بعدد النوترونات وبعدد البروتونات.



جامعة سيدي محمد بن عبد الله كليسة الطسب و الصيدلسة فساس



Fès

اختبار 4: العلوم الطبيعية: الأسئلة من 49 إلى 64

A] وامرأة عادية [a]، يعطي دائما خلفا مكونا من بنات	لبصري [١	ماب بالضمور ا	ر جل مص) : الزواج بين ر	(2 نقط)	السؤال (
	على أن :	هذه النتيجة تدل	عاديين.	ں وأبناء ذكور	بهذا المرخ	مصابات
			•			

•
A الضمور البصري مرتبط بالصبغي الجنسي X . B الضمور البصري مرتبط بالصبغي الجنسي Y . C الحليل المسؤول عن هذا الضمور متنح. C النمط الوراثي للأب هو $X_A X_a$ وللأم هو $X_A X_A$. C النمط الوراثي للبنات المصابات هو $X_A X_A$.
السوال 50 (2 نقط): التزاوج بين سلالتين نقيتين من ذبابة الخل، الأولى متوحشة ذات أجنحة طويلة $[L]$ وعيون حمراء $[R]$ والثانية متنحية بالنسبة للصفتين، ذات أجنحة أثرية $[vg]$ وعيون أرجوانية $[p]$ أعطى جيلا أو لا $[F_1]$ ، مكونا من ذبابات $[L,R]$. التزاوج الثاني بين ذبابة أنثى من الجيل الأول و ذبابة ذكر ثنائية التنحي أعطى جيلا ثانيا $[F_2]$ مكونا من $[Vg,R]$ 10%, $[Vg,p]$ 40%, $[L,R]$ 40%
 □ A النتائج المحصل عليها في الجيل الأول ليست مطابقة للقاعدة الأولى لمانديل. □ B النتائج المحصل عليها في الجيل الثاني تطابق حالة هجونة ثنائية ذات موروثتين مرتبطتين. □ C النتائج المحصل عليها في الجيل الثاني تطابق حالة هجونة ثنائية ذات موروثتين مستقلتين. □ D نفس النتيجة سوف يحصل عليها اذا تم الزواج بين ذبابة ذكر من الجيل الأول وذبابة أنثى ثنائية التنحي. □ E المسافة الفاصلة بين المورثتين المسؤولتين عن الصفات المدروسة هي 40 CMg.
السؤال 51 (2 نقط): إنتقال الصفات الوراثية:
□ A في حالة تساوي السيادة، التزاوج بين سلالتين نقيتين يعطي 4 مظاهر خارجية في الجيل الثاني. $□$ B عند الأسماك، الفراشات و بعض الطيور، تكون الأنثى متغايرة الأمشاج. $□$ D في حالة الهجونة الثنائية مع إستقلال الموروثتين، إنتقال الصفات الوراثية لا يخضع لقوانين مانديل. $□$ D الفرد المختلف الإقتران له حليلين مختلفين لنفس المورثة وينتج نوعا واحدا من الأمشاج. $□$ E الخريطة العاملية تمثل تموضع الموروثات بعضها بالنسبة للبعض على صبغيات مستقلة.
السؤال 52 (2 نقط): فيروس فقدان المناعة المكتسبة (VIH).
\square A یعتبر VIH من الفیروسات القهقریة لأنه یحتوی علی ناسخ عكسی یحول ADN الی ARN. \square \square آثناء العدوی ب VIH ، یتطلب تدمیر اللمفاویات \square \square وجود البروتینات GP120 و كذالك اللمفاویات \square \square یودی تحریر البروتینات GP120 فی دم المصاب بالسیدا الی ارتفاع عدد اللمفاویات \square



امعة سيدي محمد بن عبد الله كليسة الطب و الصيدلسة



Fès السوال 53 (2 نقط): التنفس الخلوي. السلسلة التنفسية تؤدي الى انخفاض pH، ناتج عن رفع تركيز أيونات H^+ داخل الماتريس. \Box B الغرق في تركيز أيونات \Box \Box بين الماتريس والحيز البيغشائي يمكن من إنتاج □ انتاج ATP الذي يتم بوقف نقل الإلكترونات عبر السلسلة التنفسية، يتطلب وجود الأكسيجين. □ علماً أن مول واحد من ATP تحرر 36KJ وأن الطاقة الإجمالية المتخرجة من مول واحد من الكليكوز هي 2860KJ ، فإن المردود الطاقى للتنفس سوف يكون %30. □ على مستوى حلقة كريبس، يتم اختزال الأوكسجين و التفسفر المؤكسد. السؤال 54 (2 نقط): التنفس الخلوى. □ A في السلسلة التنفسية، الأكسدة الكاملة لجزيئة NADH تعطي 3ATP والأكسدة الكاملة لجزيئة FADH2 تعطي .2ATP \square B تحول حمض البيروفيك الى أسيتيل كوأنزيم \square يتم مع تفاعلات حلقة كريبس. □ الميتوكندريا هي العصية الخلوية الوحيدة التي تنتج الطاقة. □ انحلال الكليكوز يتم في السيتوبلازم بينما إنتاج أسيتيل كوأنزيم A وحلقة كريبس يتمان في الماتريس. E □ استعمال جزيئة واحدة من الكليكوز من طرف الخلية تحرر 38ATP و 4CO₂ . السؤال 55 (2 نقط): التقلص العضلي. □ A يتطلب التقلص العضلي كسائر الأنشطة الخلوية، إستعمال ATP بكيفية غير متواصلة. □ B مرحلة التقلص العضلي تدوم وقتا أطول من مرحلة الإرتخاء. □ حلمأة ATP تؤدي الى تفكيك إرتباط الميوزين والتروبونين. □ Ta++ أيونات +Ca++ ليس ضروريا لإرتباط رؤوس الميوزين بخييطات الأكتين. ☐ E يمكن تفاعل خييطات الأكتين والميوزين من تحويل الطاقة المحررة خلال حلماة ATP ، الى طاقة ميكانيكية. 7 1 11 11 11 61 6 6 6 6 7 5 5 6 11 audi □ A مرض الهزال العضلي متنح ومرتبط بالصبغى الجنسي X.

: الأمراض الوراتية.	ر) نقطه)	1.75)	سوال 56

مرض التليف الكيسي سائد وغير مرتبط بالجنس.	$B \square$
المنغولية، شدود صبغي غير مرتبط بالجنس وعدد الصبغيات في	СП

ي حالة هذا المرض يساوي 45.

 \square الدلتونية مرض وراثي ساند مرتبط بالصبغي الجنسي \square

□ متلازمة كلينفلتر مرتبطة بوجود صبغي جنسي زاند وتصيب أفرادا من جنس ذكري أو أنثوي.



جــامعـــة سيدي محمــد بـن عبـد الله كــليـــــة الطـــب و الصيـدلــــة فــــاس





جُامعة سيدي محمد بن عبد الله كليسة الطب و الصيدلسة فساس



Fès

السؤال 61 (0.75 نقطة): المادة الوراثية.
□ A المادة الوراثية عند الخلية ذات النواة غير الحقيقية هي جزينة من ADN ، تنتظم في النواة على شكل صبغي. $□$ B لإنجاز الخريطة الصبغية، يجب إستعمال مادة الكلشسين التي تتيح تكاثر الخلايا. $□$ C يختلف عدد الصبغيات عند أفراد نفس النوع و كذالك من نوع الى آخر. $□$ D في الخلايا ذات النواة الحقيقية، جزينة ADN توجد دوما ملتفة بهستونات على شكل نيكليوز ومات. $□$ E التحاليل الكيمائية تبين أن جزينة ADN مكونة من أربعة قواعد أزوتية وسكر الريبوز وحمض فسفوري.
السوال 62 (0.5 نقطة): مضاعفة ADN.
□ A مضاعفة ADN تحتاج لأنزيم واحد و هو ADN بوليمير از. □ B خلال مضاعفة ADN ، تكون عملية الإستطالة متواصلة بالنسبة لللولب $5 \leftarrow 5$ ومتقطعة بالنسبة لللولب $5 \leftarrow 5$. □ ADN بوليمير از ، مركب أنزيمي يعمل على تركيب لولب جديد إنطلاقا من لولب قديم في اتجاه $5 \leftarrow 5$. □ D عند الخلايا ذات النواة غير الحقيقية، تبدأ مضاعفة ADN في العديد من أماكن الصبغي البكتيري. □ D مضاعفة ADN يمكنها أن تتم على النمودج المحافظ، النصف المحافظ أو التبددي.
السوال 63 (0.5 نقطة) : الترجمة.
\square A rative like of the property of the pro
السوال 64 (0.5 نقطة) : ARN
A خلال الطور (S)، نسخ ADN يعطي جزينات ARN_m التي تعطي بدور ها بروتينات. B في الخلايا، تتجمع النكليوتيدات في جزينة ARN على شكل لولب مضاعف. C عند الغيروسات، ARN أو ARN يمكنهما تشكيل دعامة الخبر الوراثي.



🗖 ARN يركب على مستوى الريبوزومات داخل النواة.

ARN, E 🗆 ، كباقي الأحماض النووية الريبوزية، لا يحتوي على القاعدة الأزوتية تيمين.