

كلية الحب والحيكلة +ه٢٤١١ + ا +٥١٤١١٤ + ٨ +٥٠٥٥٥+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

مباراة ولوج كلية الطب و الصيدلة بفاس السنة الجامعية: 2017-2018 المدة: ساعتان

ملاحظات مهمة

- م 1 تتكون المباراة من أربع اختبارات، مدة كل اختبار 30دقيقة بنفس المعامل (1).
- م 2 لكل سؤال خمسة أجوبة مقترحة هو (A-B-C-D-E) مع العلم أن جواب واحد فقط الصحيح.
 - 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
 - م6- كل جواب خاطئ على أي سؤال ينقط بصفر (لا تمنح أية نقطة سلبية)

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.

التنقيط

كل الاختبارات تخضع للتقسيم التالي:

- I- السبع الأسئلة الأولى سيتم تنقيطها على 2 نقط.
- II- الست الأسئلة الثانية سيتم تنقيطها على 0.75 نقطة.
- III- الثلاث الأسئلة الأخيرة سيتم تنقيطها على ـ 0.5 نقطة.

Moutamadris.ma 📆



كلية الصب والصيالة +ه٢٤١١ها + ١+٥١٤١١٤ + ٨ +٥٠٥×٥+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

اختبار 1: الرياضيات: الأسئلة من 1 إلى 16

	<u>1</u>	<u> ۱ ایمی ۱</u>			<u>' • 1) </u>
		π و e لدينا :	ددين اللاجذريين	ط): بالنسبة للعا	السوال 1 (2 نق
ن A □	و e عددان جذريار	· -		`	
□ B <i>e</i>	$^{\pi}=\pi$				
□Се	$^{\pi}$ + π e = 1				
□ D e	$^{\pi} \succ \pi^{e}$				
$\Box \to e^{\pi}$	$\pi \times \pi^e = 1$				4.
	حقيقي x المعرفة ب	لعددية للمتغير ال	نعريف D للدالة) : مجموعة الت	السوال 2 (2 نقط
			:هي $f(x)$	$=e^{-x}-\ln(x^2-$	$(2x+2)+\sqrt[2017]{-x}$
\Box A I					r
\Box B L	$O = [0, +\infty[$				
	$O =]-\infty,0]$				1
\Box D I	$D = \{0\}$				1
\Box E L	$0 = -\infty, 0$,
					1
	: :	هي $I = \int_{1}^{2} \left(\frac{2}{x}\right)^{-1}$	-1 $\ln(x) dx$) : قيمة التكامل	السوال 3 (2 نقط
		$J_1(x)$			
	$(\ln 2 - 1) \ln 2$				¥
	$\ln(2)-1)^2$				
□ C 0					:
\square D 1:	n(2)				1 1 1
□E 2	$(\ln 2 - 1) \ln 2$				•
: هي $(\forall n \in IN) \ u_{n+1}$	$u_1 = e^{u_n} + u_n \circ u_0 =$	فة ب 2017 =	ة الترجعية المعر): نهاية المتتالي	السوال 4 (2 نقط)
					2. · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
□ A +					
□ВО					•
— -	-∞ . <u>.</u>				:
	غير موجود 2017				,



كلية الحب والحيكلة +ه٢٤١١٥١+ ١ +١٤١١٤١ ٨ +٥٠٥ x٥+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

السوال 5 (2 نقط): النهاية على اليمين في العدد 0 للدالة العددية $f(x) = e^{\frac{\ln(x)}{e^x}} - \frac{\ln(x)}{e^x}$

- $\square A + \infty$
- □B -∞
- $\Box C = 0$
- □ D 1
- غير موجودة E

السوال 6 (2 نقط): يحتوي صندوق على 5 كريات بيضاء و 4 خضراء لا يمكن التمييز بينها باللمس. نسحب من هذا الصندوق بتتابع 3 كريات وفق القاعدة التالية: إذا كانت الكرية المسحوبة خضراء، نعيدها إلى الصندوق؛ وإذا كانت بيضاء لا نرجعها إليه.

احتمال أن تكون الكرية الأولى المسحوبة هي الوحيدة التي لونها ابيض هو:

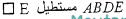
- \Box A $\frac{4}{36}$
- $\square B = \frac{5}{36}$
- \square C $\frac{1}{9}$
- \square D $\frac{4}{9^3}$
- □E 0

السوال 7 (2 نقط) : النهاية l على اليمين في العدد 0 للدالة العددية للمتغير الحقيقي x المعرفة ب $x\mapsto \int_x^1 \left(1+\frac{1}{t}\right)e^{-\frac{1}{t}}dt$

- $\square A l = +\infty$
- \square B $l = -\infty$
- \square C e^{-1}
- \square D l=1
- غير موجودة E □

السوال 8 (0.75 نقطة) : في المستوى العقدي، نعتبر النقط $A(\sqrt{2})$ و B(-i) و B(-i) و B(-i) . الذن :

- \square A و B و D مستقیمیة A
- \square B متداوره B متداوره A
- ABDE معین C
- \square D $(AB)\perp(DE)$ \circ AB=DE







الحب والحيالة +۰٤١٤١١ + ١ +٥١٤١١٤ + ٨ +٥٠٥ x ٥+ الحب المالية المالية

x المعادلة $e^{ix}+1=0$ المعادلة (0.75) المعادلة وأدات المجهول الحقيقي

- تقبل حلين فقط A
- تقبل الحل الوحيد π □ Β
- لا تقبل حلا □ □
- تقبل ما لا نهاية له من الحلول D ' ا
- \square E و π كحلين وحيدين π

: نهاية المتتالية $\left(\forall n\in IN^*\right)$ التي تحقق التي تحقق نهاية المتتالية $\left(u_n\right)$ التي تحقق السؤال 0.75) السؤال

- \square A e
- \square B e^{-1}
- \Box C 0
- □ D -∞
- _ □E +∞

السوال 11 (0.75 نقطة): النهاية $\frac{\sin(x)}{x}$ تساوي:

- $\square A \infty$
- \Box B 0
- \Box C -1
- \Box D 1
- $\Box E + \infty$

 $f:]1,+\infty[o IR , x \mapsto \frac{x}{\sqrt[3]{x^3-1}}$ السوال 12 (0.75 نقطة): إذا كانت f^{-1} هي الدالة العكسية للدالة: $f:]1,+\infty[\to IR , x \mapsto \frac{x}{\sqrt[3]{x^3-1}}]$ فانه لكل $f:]1,+\infty[$

$$\Box A \quad f^{-1}(x) = \frac{x}{\sqrt[3]{x^3 - 1}}$$

$$\square$$
 B $f^{-1}(x) = x$

$$\Box$$
 C $f^{-1}(f(x)) = x^3$

$$\Box D f^{-1}(x) = \frac{\sqrt[3]{x^3 - 1}}{x}$$

$$\square \to f(f^{-1}(x)) = \sqrt[3]{x}$$



+012LLS+ A +000XO+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

•	
n وعة الأعداد الصحيحة الطبيعية، المعادلة $\sum_{k=0}^{n} C_{n}^{k} = 2^{6}$ ذات المجهول	السوال 13 (0.75 نقطة) : في مجم
$\square A n = 6$ $\square \Delta n = 6$	
□ B $n=5$ تقبل الحل الوحيد	£,
تقبل ما لا نهاية له من الحلول C	
تقبل 6 حلول مختلفة □ D	:
لا تقبل أي حل E	÷ ,
: المتتالية (u_n) المعرفة ب $ x \prec 1$ المعرفة ب	السوال 14 (0.5 نقطة) : لكل عدد
	$(\forall n \in IN) \ u_n = (1 + x)^n$
\square A $+\infty$ النهاية 1 عندما يؤول n إلى ∞	
متباعدة B	
البتة C ثابتة C	
سالبة قطعا D	
تناقصية قطعا 🛚 🖸	
$e^x - i \ln(x) = i \ln(x)$ ذات المجهول الحقيقي	السوال 15 (0.5 نقطة): المعادلة 0
\Box A $\left]0,+\infty ight[$ نقبل ما لا نهاية له من الحلول في ا	
\square B $\left[-\infty;+\infty\right]$ قبل حلا على الأقل في $\left[-\infty;+\infty\right]$	
لا تقبل حلا في] C [0,+∞ [e
تقبل حلين في]0,+∞ □ □	
. تقبل حلا وحيدا في]0,+∞[
الله الله الله الله الله الله الله الله	•

السوال 16 (0.5 نقطة) : في الفضاء (ξ) المنسوب إلى معلم متعامد وممنظم $(0,\vec{i},\vec{j},\vec{k})$ ، تقاطع المستويين $(0,\vec{i},\vec{j},\vec{k})$ ، و $(0,\vec{i},\vec{j},\vec{k})$ ، و $(0,\vec{i},\vec{j},\vec{k})$ ، المنسوب إلى معلم متعامد وممنظم $(0,\vec{i},\vec{j},\vec{k})$ ، تقاطع المستويين $(0,\vec{i},\vec{j},\vec{k})$ ، و $(0,\vec{i},\vec{j},\vec{k})$ ، و $(0,\vec{i},\vec{j},\vec{k})$ ، المنسوب إلى معلم متعامد وممنظم $(0,\vec{i},\vec{j},\vec{k})$ ، تقاطع المستويين

$\square \cdot A$	مستوى
\square B	$\vec{u}(1,1,-1)$ مستقيم موجه بالمتجهة
□С	A(0,0,-1) مستقيم مار من النقطة
\square D	$\vec{v}(0,2,2)$ مستقيم موجه بالمتجهة
ΠЕ	مستقیم موجه بالمتجهة $(1, 1, 1)$



الحب والحيكلة +۰۲٤۱۱۰۱+ ا +۱۲۵۱۱۲ + ۸ +۰۰۰۵۲۰+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

اختبار 2: الفيزياء: الأسئلة من 17 إلى 32

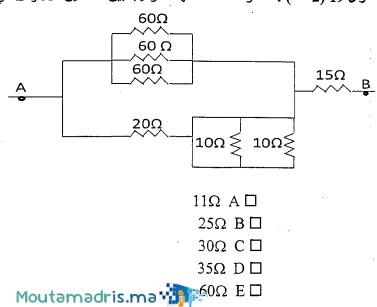
السؤال 17 (2 نقط): . يعرف قانون التنا قص الاشعاعي بالعلاقة : $N(t) = N_0 e^{-\lambda t}$, (λ ثابتة النشاط الاشعاعي) حندما تكون قيمة الزمن λ تساوي (ثابتة الزمن) λ بنسبة : λ فان هدا يمثل نقصانا في عدد النوى البدئية λ بنسبة : λ و λ و

87 % A □
81 % B □
73 % C □
63 % D □
61 % E □

السؤال 18 (2 نقط): في وشيعة معامل تحريضها الداتي $L=40 \, \text{mH}$ ومقاومتها 0.8 = r ومير تيار متغير حسب العلاقة: i(t)=1,5-100t, حيث يعبر عن i(t)=1,5-100t و الزمن i(t)=1,5-100t التوتر بين مربطي الوشيعة في اللحظة i(t)=1,5 بالفولط i(t)=1,5

12V A □ 8V B □ 4V C □ 1,5V D □ 0V E □

السؤال 19 (2 نقط): المقاومة المكافئة لهدا التركيب بين النقطتين A و B هي:





كلية الحب والحيالة +۰۲٤۱۱۰۱+۱+۱۱۶۱۱٤۲+۸+۰۰۰۵۲۰+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

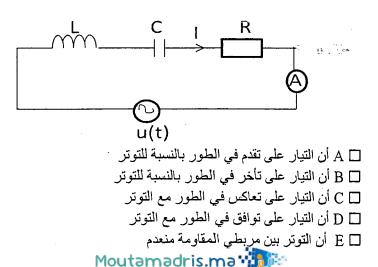
وال 20 (2 نقط): نطلق نقطة مادية M بسرعة بدئية $ m V_0 = 10 ms^{-1}$ فوق مستوى أفقي في اتجاه المحور $ m Ox$.	السر
$g=10 { m m.s}^{-2}$: نعطي M فوق المستوى الا فقي تتم باحتكاك بمعامل احتكاك $f=0,5$. نعطي	الحر
مافة الكلية التي تقطعها النقطة M فوق المحور Ox هي :	المس

5m A 🗆	
10m B □	
12m C □	
15m D □	
17m E □	

السؤال 21 (2 نقط): المعادلة الزمنية لحركة متدبدب ميكانيكي كتلته m=0.2Kg, دو حركة مستقيمية جيبية هي: $x(t)=2\sin(30t+\pi/3)$ (حيت بعبر عن x ب x ب x ب x ب x الطاقة الحركية القصوى للمتدبد هي:

0,036J	$A \square$
0,36J	В□
3,6J	.C 🗆
0,072J	$D \square$
0, 72J	Е□

السؤال 22 (2 نقط): تتكون الدارة التالية من العناصر الاتية مركبة على التوالي, وشيعة معامل تحريضها L=0.1H, ومقاومة $C=0.1\mu$ بواسطة جهاز مكثق سعته $C=0.1\mu$ ومقاومة $C=0.1\mu$. بواسطة جهاز أمبيرمتر مركب على التوالي مع الدارة نقيس القيمة الفعالة للتيار المار في الدارة . عندما تكون قيمة التيار $C=0.1\mu$ تساوي $C=0.1\mu$ يمكن أن نقول





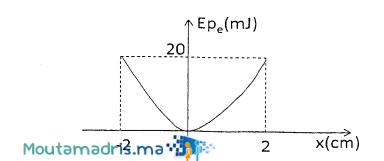
كلية الحب والحيكلة +۰٤٤١٠١ + ١ +٥١٤١١٤ + ٨ +٥٠٥×٥+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

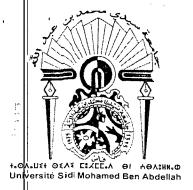
السؤال 23 (2 نقط) : يرد شعاع ضوئي أحادي اللون بزاوية i=0 على وجه موشور زاويته A=30 ومعامل انكساره n=1,415 . زاوية الانحراف D للموشور هي :

24° A □
28° B □
126° C □
15°D □
75° E □

السؤال 24 (0.75 نقطة) : الكوبالت ^{60}CO اشعاعي النشاط 3 . ما هي النواة المتولدة خلال هدا التحول :

 $^{60}_{29}CO$ A \square $^{61}_{27}CO$ B \square $^{61}_{28}CO$ C \square $^{60}_{28}Ni$ D \square $^{61}_{28}Ni$ E \square

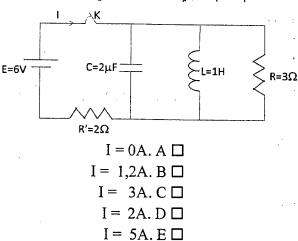




كلية الحب والصيالة +۰٤عادا+ ۱ +01≤11≤+ ۸ +0.0×0+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

40 N/m A □	
20N/m B □	
100 N/m C □	
0,8N/m D □	
0,4N/m E □	

, K نقطة) : لتكن الدارة اسفله عند اللحظة t=0 نغلق قاطع التيار , K خلال النظام الدائم يساوي التيار T المار في الدارة :



السوال 27 (0.75 نقطة) : الطاقة الكهربائية $W_{\rm C}$ المخز نة في المكثف تساوي :

$$W_C = O \mu J A \square$$

 $W_C = 1 \mu J B \square$
 $W_C = 12 \mu J C \square$
 $W_C = 24 \mu J D \square$
 $W_C = 36 \mu J E \square$

السؤال 28 (0.75 نقطة) : الطاقة الكهر مغناطيسية W_L المخز نة في الوشيعة تساوي :

$$W_L = 4.5 \text{ J A} \square$$

 $W_L = 3 \text{ J B} \square$
 $W_L = 2 \text{ J C} \square$
 $W_L = 1.125 \text{ J D} \square$
 $W_L = 0 \text{ J E} \square$

السوال 29 (0.75) نقطة) : نركب مكثفان سعتهما C_1 و C_2 على التوالي . يمكن أن نقول : Moutamadris.ma



كلية الحب والحيكلة +ه٢٤١١ + ١ +٥١٤١١٤ + ٨ +٥٠٥٥٠+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

C_2 المكثف المكافئ له سعة C أكبر من سعة C_1 أو A
التوتر الدي سيتحمله المكثف المكافئ أكبر من التوتر الدي سيتحمله كل مكثف على $$
حدق
□ كالتوتر الدي سيتحمله المكثف المكافئ أصغر من التوتر الدي سيتحمله كل مكثف على
حدق
$C = C_1 + C_2 D \square$
$C = \frac{C_1 + C_2}{C_1 \times C_2} E \Box$
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
السؤال 30 (0.5 نقطة): دقيقة مشحونة تحمل شحنة موجبة q تتحرك بسرعة \overrightarrow{V} وتوجد في منطقة يتواجد بها مجال
مغناطیسی $\overset{ ext{ iny B}}{B}$
·
القوة F التي تمارس على الدقيقة هي : $$
$\overrightarrow{F} = q. \overrightarrow{B} A \square$
$\overrightarrow{F} = q (\overrightarrow{B} \wedge \overrightarrow{V}) B \square$
$\vec{F} = q(\vec{V} \wedge \vec{B}) \subset \square$
$\overrightarrow{F}/\!\!/\mathbf{\hat{a}}\overrightarrow{B}$ D \square
$\vec{F} /\!\!/ \hat{\mathbf{a}} \vec{V} \to \Box$
//a / L L
السؤال 31 (0.5 نقطة): عندما تنتقل موجة ضوئية دات تردد, من الفراغ داخل وسط شفاف يتغير:
□ A ترددها
B □ لونها C □ سر عتما
, , , ,
□ C دور ها □ Y لا تتغير أي من هده القيم
السوال 32 (0.5 نقطة): الدور الخاص T_0 للدارة LC هو
$T_0 = 2\pi \sqrt{\frac{L}{C}} A \square$
$10-2\pi\sqrt{\frac{C}{C}}$ A \Box
$T_0 = 2\pi \sqrt{\frac{C}{L}}$ B \square
$\Gamma_0 = 2\pi \sqrt{\frac{L}{L}}$ B \square
$T_0 = 2\pi \sqrt{LC} \ C \square$
$T_0 = 2\pi LC D \square$

Moutamadris.ma



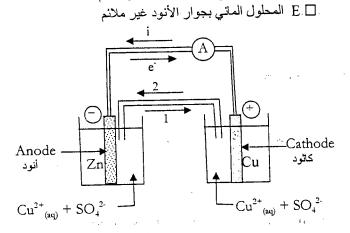
كلية الحب والحيكلة +٥٤٤١٤١ + ١ +٥٠٥٥٥ + ١ +٥٠٥٤١٤ المادة FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

اختبار 3: الكيمياء: الأسئلة من 33 إلى 48

السؤال 33 (2 نقط):

على الشكل أسفله الذي يمثل مختلف مكونات عمود كهرباني:

□ A منحى التيار الكهربائي غير صحيح
 □ B منحى انقال الالكترونات غير صحيح
 □ C اشارة الأنود غير صحيحة
 □ D المحلول المائي بجوار الكاثود غير ملائم



السوال 34 (2 نقط):

على القنطرة الملحية للعمود أعلاه:

تمر الالكترونات في المنحى 1	A	
تمر الالكترونات في المنحى 2	В	
1 تمر الايونات SO_4^2 في المنحى	C	
تمر الايونات 2 SO في المنحى 2	D	
يمر التيار الكهربائي في المنحى 2	E	

السوال 35 (2 نقط):

التبيانة الإصطلاحية للعمود الممثل بالشكل أعلاه (شكل السوال أعلاه) هي:

$^{\oplus}$ Cu ²⁺ _(aq) / Cu _(s)	//	$Z_{n_{(s)}}/Z_{n^{2+}_{(aq)}}\Theta$	A	
$\Theta Zn_{(s)} / Cu_{(s)}$	//	$Cu^{2^+}{}_{(aq)}/Zn^{2^+}{}_{(aq)}^{\oplus}$	В	
		$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)} \stackrel{\oplus}{}$		
$\Theta \operatorname{Cu}^{2+}_{(aq)} / \operatorname{Cu}_{(s)}$	//	$Zn_{(s)}/Zn^{2+}_{(aq)}^{\oplus}$	D	
⊕ 7- /7-2+	11	Cu ²⁺ 1/Cu 0	F	\Box



كلية الحب والحيكلة +هاعانا+ ا +اهاعاتا+ ۸ +0هامه FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

لسوال 36 (2 نقط): صيغة الكميا نية التالية هي صيغة الاستير المسمى:	
H_3C-C O	
سوال 37 (2 نقط): صيغة الكميانية التالية هي صيغة:	
A	
موال 38 (2 نقط) : بن محلول ماني للحمض الكبريتيكي H ₂ SO ₄ تركيزه المولي هو C = 0,5 (mol/l). إذا أخننا T5 ml من ها حلول و أضفنا عليه Th 25 من الماء المقطر, فان تركيز الأيونات ⁺ H في المحلول المحضر هو:	ليك
0,075 mol/l A □ 0,25 mol/l B □ 0,75 mol/l C □ 0,5 mol/l D □ 0,375 mol/l E □	
وال 39 (2 نقط) : . نقطة تكافؤ معايرة حمض الكلوريدريك HCl بهيدروكسيد الصوديوم NaOH فان الكأس يحتوي على :	
$H_2O+HCIA$. $H_2O+HCIA$. $H_2O+NaCIB$ $H_2O+NaCIB$ $H_2O+NaCIB$ $H_2O+NaCIC$ $H_2OH+NaCIC$ $H_2OH+HCID$ $H_2OH+HCID$ $H_2OH+HCIB$ $H_2OH+HCIB$ $H_2OH+HCIB$	



كلية الصب والصيكلة +٥٠٥×٥+ ١+١٥١٤١١٤ ١ +١٠٥٥×٥+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

	T. N. A.	للة):	ل 40 (0.75 نقط	السوا
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	الكاشف الملون :			
	, 6:			
,	, يتصرف كحمض	A □	1.	•
. ፣	يتصرف كقاعدة			
	يتصرف كالماء	СП		
ں و كقاعدة	يتصرف كحمض	$D \square$		**
e de la companya de l	ليس له مفعول	Е□	• •	* .
				·
		٠ (١	، 41 (0.75 نقط	السو ال
		. (-	حلول ماني هو :	
			رو ٠٠ـي دو .	Pii
er tit til ab.	nII - 1/ nV	۸ П	•	
بالنسبة لمحلول قاعدي .				
بالنسبة لمحلول حمضي.				
بالنسبة لمحلول حمضي.				3
بالنسبة لمحلول قاعدي .				
بالنسبة لمحلول حمضي.	$pH < \frac{7}{2} pK_e$	ЕШ		•
	-	• 6	42 (0.75 نقطة	السوال
	سيلي هي :		الكميا نية لحمض	
	RCO ₂ R'	ΔΠ		:
	ROH			
	R-CO-R'			
	RCO ₂ H			
•	CH ₃			;
	CH ₃	ЕЦ		
		• 4	43 (0.75 نقطة)	السه ال
حمضي, المنمذج بمعادلة التفاعل التالية:	MnC, في وسط			
	2+() + 4 I	1.0		
$MnO_4^-(aq) + 8 H^+(aq) + 5 e^- \rightarrow N$	vin (aq) + 4 r	120		
، درجة التأكسد 3 الى درجة التأكسد 2 .	مر المغنيزيوم	• A □		
ن درجة التأكسد 4 الى درجة التأكسد 2.	. و يمر المغنيزيه مين	B□]	
و درجة التأكسد 5 الى درجة التأكسد 2				
ن درجة التاكسد 6 الى درجة التاكسد 2.	ير المغنيزيومين	DE]	
و عرب السخصد 0 التي درجة التأكسد 2. و درجة التأكسد 7 التي درجة التأكسد 2.				
الرجاء السامسة / التي درجه السامسة	7. L7272		_	



كلية الحب والحيكلة +٥٠٥٥٥+ ١ +٥١٤١١٤+ ٨ +٥٠٥٥٥+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

السؤال 44 (0.75 نقطة):

لتكن K_a ثابتة الحمضية للمزدوجة $AH_{(aq)}/A_{(aq)}/A_{(aq)}/A_{(aq)}$. صيغة التكن K_a ثابتة الحمضية للمزدوجة $AH_{(aq)}/A_{(aq)}/A_{(aq)}/A_{(aq)}$. صيغة ال $AH_{(aq)}/A_{(aq$

$$\begin{array}{ll} pH = pK_a + log ([H_3O^+]_{aq}) \, / \, [AH]_{aq}) \, A \, \square \\ pH = -pK_a + log ([A^-]_{aq} \, / \, [AH]_{aq}) \, & B \, \square \\ pH = pK_a + log ([OH^-]_{aq} \, / \, [H_3O^+]_{aq}) \, & C \, \square \\ pH = pK_a - log ([A^-]_{aq} \, / \, [AH]_{aq}) \, & D \, \square \\ pH = pK_a + log ([A^-]_{aq} \, / \, [AH]_{aq}) \, & E \, \square \\ \end{array}$$

السوال 45 (0.75 نقطة):

نعتبر مجموعة كيميانية مكونة من الأنواع A و B و C و D و D في حالة تحول كمياني منمذج بالتفاعل ذو المعادلة التالية :

$$aA_{(aq)} + bB_{(aq)} \stackrel{\leftarrow}{\hookrightarrow} cC_{(aq)} + dD_{(aq)}$$
(المنحى المباشر من اليسار إلى الممين)

تعبير خارج التفاعل في حالة ما هو:

$$\begin{split} Q_r &= ([C]^c \cdot [A]^d) / ([D]^a \cdot [B]^b) A \square \\ Q_r &= ([C]^c \cdot [B]^d) / ([A]^a \cdot [D]^b) B \square \\ Q_r &= ([C]^c \cdot [D]^d) / ([A]^a \cdot [B]^b) C \square \\ Q_r &= ([C]^d \cdot [D]^c) / ([A]^b \cdot [B]^a) D \square \\ Q_r &= ([A]^c \cdot [C]^d) / ([B]^a \cdot [D]^b) E \square \end{split}$$



كلية الصب والصيالة +٥٠٥٥٥+ ١ +٥١٤١١٤+ ٨ +٥٠٥٥٥+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

السوال 46 (0.5 نقطة):
نظيران عنصر كيميائي ما:
□ A ليس لها نفس عدد الالكترونات □ B ليس لها نفس عدد النوترونات □ D ليس لها نفس عدد النوترونات □ D لها نفس عدد النوترونات □ E لها نفس الكتلة
السوال 47 (0.5 نقطة) :
حموضة - قاعدية الشاي :
□ A حموضة الشاي ضعيفة. □ B قاعدية الشاي ضعيفة. □ C حموضة الشاي كبيرة جدا. □ D قاعدية الشاي كبيرة جدا. □ Hشاي لا قاعدي و لا حمضي (محايد).
السوال 48 (0.5 نقطة):
سبب رائحة البيض غير الطازج هو انبعاث:
 □ A أكسيد الكبريت SO₂ □ B كبريتات الهدروجين H₂S □ الهدروجين H₂ □ الكلور Cl₂ □ الميثان CH₃



كلية الحب والحيكلة +ه٢٤١١ها با +٥١٤١١٤+ ٨ +٥٠٥٥٠+ FACULTÉ DE MÉDECINE ET DE PHARMACIE

اختبار 4: العلوم الطبيعية: الأسنلة من 49 إلى 64

49 (2 نقط): مرض فقر الدم المنجلي:	السوال
هو مرض مزمن مميت ينتج عن نقص في الكريات الحمراء التي تؤدي الى اضطرابات في الإستجابة المناعية	□ A الخلوية
هو نتيجة طفرة إضافة على مستوى المورثة التي تتحكم في تركيب السلسلة β للخضاب الدموي.	ВП
هو ناتج عن فقر في تموين الخلايا بالأكسجين، بسبب تغير شكل الخضاب الدموي.	СП
تشوه الكريات الحمراء على شكل منجلي، الذي هو من خاصيات هذا المرض، ينتج عن تفاعل هذه الأخيرة مع	$D \square$
، البيضاء.	الكريات
هو ناتج عن طفرة في قاعدة أزوتية يؤدي إلى استبدال الحمض الأميني ڤالين بالحمض الأميني كُلوتاميك.	Е
50 (2 نقط) : أعطى تزاوج أول بين سلالتين نقيتين من ذبابة الخل، مكونتان من ذكور بعيون بيضاء [B]و إناث	
عمراء [R] , نتائج مختلفة عن تزاوج ثاني بين سلالتين نقيتين من ذبابة الخل، مكونتان من ذكور بعيون حمراء	
نث بعيون بيضاء [B]. هذه النتائج تبين أن :	[R]وإنا
مورثة لون العيون محمولة على الصبغي الجنسي X أو Y.	Α□
مورثة لون العيون محمولة على صبغي لا جنسي.	ВП
التزاوج الأول يعطي 50% من إناث $X^R X^R$ و 50% من نكور $X^R X^R$.	СП
التزاوج الثاني يعطي 50% من إناث $X^R \mid X^B$ و 50% من ذكور $X^B \mid X$	$D \square$
النتائج المحصل عليها مطابقة لقواعد مانديل.	ЕП
51 (2 نقط): انتقال الصفات الوراثية:	السؤال
في حالة السيادة التامة، يمكن معرفة النمط الورائي للأفراد الذين لهم نفس المظهر الخارجي عبر التزاوج ى.	□ A الإختبار
ذكور وإناث ذبابة المخل مختلفوا الإقتران بالنسبة لموروثتين، يعطون نفس العدد من الأمشـاج.	ВП
عند الكاننات ثنائية الصيغة الصبغية، كل صفة تخضع لوجود حليلين متشابهين.	СП
يتسبب الحليل المميت في موت الأفراد مختلفوا الإقتران لهذا الحليل ويحول نسبة F_2 من F_2 , الى F_3 ,	D 🗆
في حالة إستقلالية أزواج الحليلات، كل هجين F_1 مختلف الإقتران، ينتج نوعين من الأمشاج بنسبة متساوية.	.1/3 E □
52 (2 نقط): السلسلة التنفسية:	السوال إ
CO_2 يتعرض حمض البيروڤيك بعد دخوله إلى ماتريس الميتوكوندري، لأكسدة ينتج عنها تحرير جزيئتان من	
جزينة من أستيل كوأنزيم A.	
خلال حلقة كريبس واحدة، تحدث عدة تفاعلات يتم خلالها إزالة 3 جزينات CO ₂ وتحرير 2ATP .	$B \square$

🖸 C يسمح التفسفر المؤكسد بتحويل 👯 الكيمائية الكامنة في الثاقلات RH الى طاقة موجودة في ATP .



الصب والصيالة +،٢٤١١ ا +١٠١٤١١٤ م +٥٠٥٥٠ ا +٥١٤١٤ ا +٥٠٥٥٠ ا +٥٠٥٤٥٤ ا +٥٠٥٤٥٤ المادة المادة

السلسلة التنفسية تؤدي إلى انخفاض تركيز أيونات H^+ في بين جهتي الغشاء الداخلي للميتوكوندري وارتفاعها D
داخل الماتريس.
$ m H_2O$ السلسلة التنفسية هي مجموعة من الأنزيمات المسؤولة عن اختزال $ m R$ إلى $ m RH_2$ و $ m C_2$ إلى $ m H_2O$.
السؤال 53 (2 نقط): انحلال الكَليكوز:
□ A يعتبر التنفس الخلوي، عكس التخمر، ظاهرة لامداد الخلية بالطاقة
□ B انحلال الكليكوزيتم على مستوى السيتوبلازم ويبدأ بتحويل الكليكوز الى فريكتوز ثنائي الفوسفاط مع استهلاك
جزيئتين من ATP .
التفاعل الكيميائي لانحلال الكليكوز هو : كليكوز $2 \leftarrow 2H^+ + 2 e^- + NAD^+ + 2Pi + 2ADP + 2 حمض$
بيروڤيك + "ZATP + NADH, H.
□ انحلال الكَليكوزظاهرة هوانية تعتبر المسلك الأساسي لإستقلاب الكَليكوز لدى بعض الخلايا العضلية .
\square يقترن انحلال الكليكوز بإختزال جزينة من $^+$ NAD اللتي تلعب دور ناقلة الإلكترونات.
السوال 54 (2 نقط): ڤيروس السيدا:
☐ A صعوبة إنتاج لقاح ضد VIH يتجلى في التغيير الكبير للبروتين Gp120 من ڤيروس لآخر نتيجة كثرة الطفرات.
\Box يدمر ڤيروس السيدا اللمفاويات T وكذلك خلايا البانكرياس من نوع eta ,الحاملة للمستقبلات الغشائية \Box .
□ فيروس السيدا، فيروس قهقري ذات كبسدة نووية، تحتوي على الحامض النووي الناقص الريبوزي وأنزيم النسخ
العكسي.
\square بروتين Gp120 و بروتين p24 تلعبان دور ا مهما في استهداف الخلايا التي تتوفر على مستقبلات $^{ m CD_4}$.
او سليمة بعد الإصابة بڤيروس فقدان المناعة، نلاحظ موت اللمفويات T_4 و T_8 سواء كانت معفنة ب VIH أو سليمة E
السوال 55 (2 نقط): الجهاز الدفاعي:
☐ A في حالة فشل البلعميات في القضاء على الجراثيم، يستعمل الجسم إستجابة مناعية تتم دائما عن طريق مسلك خلوي بواسطة اللمفاويات T القاتلة.
□ B يتوفر جسم الإنسان على أربعة أصناف من مضادات الأجسام وهي بالترتيب IgA, IgG, IgM وأخيرا IgEاالتي تتدخل في الإستجابات الأرجية.
 C ☐ تتكون الخلايا المناعية في النخاع العضمي والعقد اللمفاوية وتدخر من بعد، في عدة أعضاء لمفاوية.
 □ الكريات اللمفاوية B التي يتم نضجها في النخاع العضمي، هي الخلايا الوحيدة التي تنتج مضادات الأجسام.
ے 12 مستوری اللہ مصادات الاجسام. CMH E L أو المركب الرئيسي للتلائم، يعتبر من الواسمات الأساسية للذاتي ومورثاته توجد عند الإنسان على شكل
عدة حليلات متساوية السيادة حيث تمثل1/1000 من الدخيرة الوراثية. عدة حليلات متساوية السيادة حيث تمثل1/1000 من الدخيرة الوراثية.
لسوال 56 (0.75 نقطة): آليات التقلص العصلي:

☐ A تتوفر رؤوس الميوزين على مواقع لتفاعل خبيطات الأكتين مع حلماة ATP.

Moutamadris.ma



الصب والصيالة +،4٤١١ ا +١٠١٤١١٤ مروب +،4٤١٠ ا +١٠٥٥ مروب المراكب المر

·
□ B ملاحظة ليف عضلي بواسطة المجهر الإلكتروني تبين وجود خييطات دقيقة مكونة من الميوزين وخييطات
سميكة مكونة من الأكتين.
் C كل عضلة هيكلية هي مجموعة من بضع ألياف عضلية تتكون من تعاقب أشرطة داكنة وأشرطة فاتحة.
□ D التقلص العضلي، كالإرتخاء، يتطلب استعمال ATP بكيفية متواصلة.
. $ ext{B}$ خلال تمرين عضلي شديد، يمكن أن تصل سرعة استعمال ATP من قبل الجسم الى $ ext{0.5Kg/min}$.
. O, Sitgriffing Grand Control of the Control of th
السوال 57 (0.75 نقطة): التخليط الضمصبغي:
. (0.75) 57 55
☐ A هو نتيجة العبور الصبغي بين أي صبغيان
يمكن من الحصول على أمشاج مختلفة وراثيا. $B \square$
 □ هو نتيجة الإفتراق العشوائي للصبغيات المتماثلة.
□ يحدث خلال الطور الإنفصالي I.
🗉 🗈 يحصل بعد التخليط البيصبغي.
السؤال 58 (0.75 نقطة): مصاعفة جزيئة ADN:
🛘 A التضاعف نصف المحافظ لجزيئة ADN, يمكن من الحفاظ على ثبات الخبر الوراثي من جيل لأخر.
B مضاعفة جزينة ADN عند الخلية ذات النواة الحقيقية، تبدأ بتفريق اللولبين بواسطة ADN بوليمراز، في
العديد من أ ماكن الصبغي.
. أنزيم hélicase يؤدي الى تشكيل لولب جديد انطلاقا من لولب قديم في الإتجاه $^\circ$ 5 . $^\circ$
تتم مضاعفة ADN عند كل الخلايا خلال فترة S من مرحلة السكون.
☐ E الباحثان Watson و Crick هما اللذان افترضا أن مضاعفة ADN يمكنها أن تتم على النمادج: المحافظ، النصف المحافظ أو التبددي. إ
المستعد الوالمبدي.
السوال 59 (0.75 نقطة): خلال دراسة بنية جزيئة ADN:
; ADN عرق در ۱۳۰۰ بید جریبه ۱۳۰۰ بید این است.
 □ A شاركاف هو العالم الذي حدد كمية القواعد الأزوتية لجزينة ADN عند العديد من أنواع الخلايا.
☐ كَ شَارِكَافِ هو العالم الذي أثبت باستعمال تقنية حيود أشعة X أن قطر جزينة ADN هو 2nm
\square شاركاف هو العالم الذي اقترح أن جزينة ADN مكونة من سلسلتين مضادتي التوازي.
🔲 E شاركاف هو العالم الذي أثبت أن سلسلتي ADN مرتبطتين على مستوى القواعد الأزوتية بروابط هيدروجينيا
السوال 60 (0.75 نقطة): الإنقسام الإختزالي:
□ A إقتران الصبغيات المتماثلة لتشكيل الرباعيات يتم في الطور الإنفصالي الأول.
□ B أطول طور في الإنقسام المنصف للإنقسام الإختزالي هو الطور الإستواني الأول وأقصر طور هو الطور
النهائي الأول.
 □ الإنقسام الأول للإنقسام الإختزالي، يعطي 2 خلايا ب 2N صبغيات بصبيغين والإنقسام الثاني يعطي 4 خلايا

Moutamadris.ma



الصب والحيكالة +ه٢٤١١ ا +ه٤١٤١٤ م +ه٤١٤١٤ ا +معود + معود المعالم + معود المعالم المع

	,
D الإنقسام الإختزالي يمكن من الإنتقال من خلية ثنائية الصيغة الصبغية إلى أربعة خلايا أحادية الصيغة الصبغيا مضاعفتين لجزيئة ADN. E المقارنة بين الخريطتين الصبغيتين لمشيج ذكري وخليته المنسلية الأصلية، توضح حدوث اختزال في عدد بغيات خلال تكون الأمشاج.	مع ا
نَالُ 61 (0.75 نقطة) : الترجمة :	السو
B أثناء الترجمة، يتم تفاعل بين ARNt الحامل لمضاد الوحدة الرمزية وARNm الحامل للوحدة الرمزية. C الريبوزومات بنيات سيتوبلازمية تضم موقعين: الموقع A يتكلف باستطالة البروتين والموقع P يتكلف بعزل ماض الأمينية المناسبة لكل وحدة رمزية. ماض الأمينية المناسبة لكل وحدة رمزية.	
ال 62 (0.5 نقطة) : التزاوج بين ذبابة خل أنثى مختلفة الإقتران لموروثتين و ذبابة خل ذكر مختلف الإقتران لنفسر وثتين و بحدوث ظاهرة العبور، يعطي العدد التالي للأمشاج :	السق المور
[مشیجان ذکریان و مشیجان انثویان.) 4 امشاج ذکریة و 4 امشاج انثویة. [4 امشاج ذکریة و مشیجان انثویان.	A D B D C D D D
ل 63 (0.5 نقطة): ADN الباكتيريا $E.Coli$ يتكون من 28% من السيتوزين (C). ماهي نسب القواعد ينة الأخرى ? (أدنين ADN , تيمين ADN , غوانين ADN :	السؤال الأزوة
.28 % G, 22 % A, 22 % T .28 % G, 28 % A, 16 % T .28 % G, 16 % A, 28 % T .16 % G, 28 % A, 28 % T	A □ B □ C □ D □ E □
64 (0.5 نقطة): يمكن استخلاص جزيئة ADN من خلايا نباتية أو حيوانية باستعمال:	السوال
الصوديوم وحمض الأسيتيك لجعل الخلايا تنفجر. الصوديوم وكحول الإيتانول لجعل الخلايا تنفجر. الصوديوم و أسيتات الصوديوم لفصل البروتينات عن ADN. كحول الإيتانول وحمض الأستيك لفصل البروتينات عن ADN.	A B C D D

بعد استخلاص ADN وتلوينه، لايمكون مظلمه الايالمحمر الالكتابه الم