

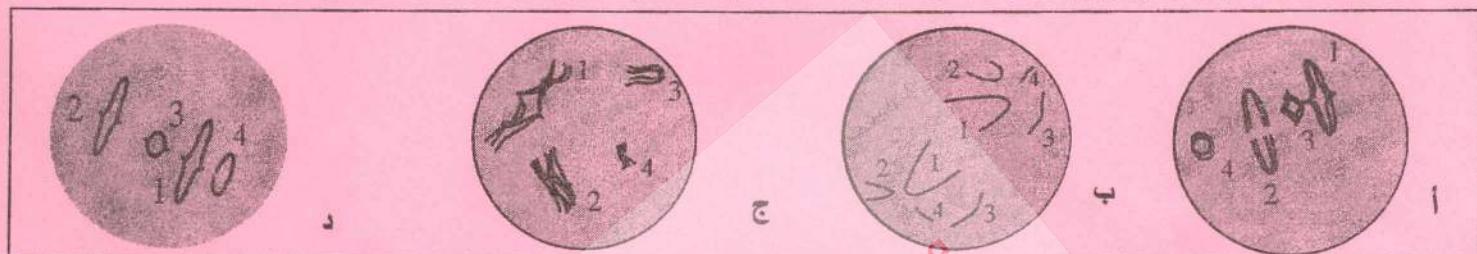
مبارأة ولوج السنة الأولى لكلية طب الأسنان دورة 28 يوليوز 2012 المادة : العلوم الطبيعية المدة : 30 دقيقة

التمرين الأول: ( 5 نقط )

- I- أعط تعريفاً للمصطلح العلمي التالي: تفسير مؤكسد
  - II- حدد من بين الاقتراحات التالية أرقام الاقتراحات الصحيحة.
- 1- شكل جزيئات ATP خزانات للطاقة .
  - 2- يسمح جزء من الطاقة المنتجة خلال احتلال الكليكورن بإنتاج جزيئات مختزلة (RH<sub>2</sub>) .
  - 3- يتم تركيب جزيئات ATP خلال مراحل أكسدة الجزيئات المختزلة (RH<sub>2</sub>) .
  - 4- تتكون الخيوطيات السميكة للساركومير من الأكتين والتروبونين والتروبوميوزين.
  - 5- خلال مرحلة الراحة تكون جزيئات (ADP + P i ) مثبتة على رؤوس الميوزين .

التمرين الثاني: ( 5 نقط )

- I- أعط تعريفاً للمصطلح العلمي التالي: ADN بوليميراز .
- II- تمثل الأشكال (أ) و (ب) و (ج) و (د) أربعة مراحل لانقسام الاختزال لخلية حيوانية منتجة للأمشاج .



حدد بالنسبة لكل وثيقة مرحلة الانقسام الاختزالى، التي تراسها

III- يقدم الجدول التالي ثلاثة أجزاء لموراثات مسؤولة عن تركيب الخضاب الدموي: F<sub>A</sub> يمثل الحليل العادي F<sub>M</sub> و F<sub>T</sub> يمثلان الحليلان الطافران.

أرقام الثلاثيات	144	145	146	147	148	149	150
F <sub>A</sub> الحليل العادي	TTC	-ATA	-GTG	-ATT	-CGA	-GCG	-AAA
F <sub>M</sub> الحليل الطافر	TTC	-ATT	-GTG	-ATT	-CGA	-GCG	-AAA
F <sub>T</sub> الحليل الطافر	TTC	-ATA	-GTG	-TGA	-TTC	-GAG	-CGA

حدد طبيعة الطفرتين المسؤولتين على ظهور الحليلين الطافران F<sub>M</sub> و F<sub>T</sub> .

التمرين الثالث: ( 5 نقط )

- I- تم إنجاز نوعين من التزاوج عند ذبابة الخل: التزاوج الأول أنجز ما بين ذبابة خل ذي عيون أرجوانية وجسم متواش [pr b<sup>+</sup>] وما بين ذبابة خل ذي عيون متواشة وجسم أسود [pr<sup>+</sup> b]. أعطي هذا التزاوج جيلا F1 منتجاساً ذي مظهر خارجي متواش [pr<sup>+</sup> b<sup>+</sup>].
- II- التزاوج الثاني رجعى لأفراد الجيل F1 ، يقدم الجدول جانبى النتائج المحصل عليها.

[pr <sup>+</sup> b <sup>+</sup> ]	[pr b]	[pr b <sup>+</sup> ]	[pr <sup>+</sup> b]	النتائج الرجعى
22	16	382	353	إناث F1 ذكور [pr b]
0	0	142	148	ذكور إناث [pr b]

أ- أجب ب "صحيح" أو ب "خطأ" عن الاقتراحات التالية

- 1- يتعلق الأمر بهجونة ثنائية لمورثتين مرتبطتين محمولتين على صبغى جنسى X .
- 2- يتعلق الأمر بهجونة ثنائية لمورثتين مرتبطتين.
- 3- حدوث تخليط بيصبغي خلال تشكيل الأمشاج عند إناث F1 .
- 4- حدوث تخليط ضمصبغي خلال تشكيل الأمشاج عند ذكور F1 .
- ب- أعط النمط الوراثي لأفراد الجيل F1 .

التمرين الرابع: ( 5 نقط )

- I- حدد مصدر ودور الأنثيرلوكين 2.
- II- حدد من بين الاقتراحات التالية أرقام الاقتراحات الصحيحة .
  - 1- تتموضع جزيئات HLA من نوع I و II على غشاء الخلايا العارضة لمولد المضاد .
  - 2- يؤدي نضج اللمفويات إلى ظهور مولدات مضاد غشائية تواعية (مستقبلات غشائية).
  - 3- توجد الكريوبينات (Immunoglobulines) في شكل مستقبلات غشائية وفي شكل بروتينات ذاتية (مضادات أجسام) .
  - 4- يؤدي الاتصال بنفس المؤرج خلال مرحلة الحساسية المفرطة إلى إفراز الهيستامين من طرف البلازميات .
  - 5- الخلايا الهدف لحمة VIH هي خلايا تنتمي للجهاز المناعي تحمل على غشائها مستقبلات من نوع CD8 .

مباراة ولوج السنة الأولى لكلية طب الأسنان - 28 يونيو 2012 - مادة الرياضيات

التمرين الأول

نعتبر الدالة  $g$  المعرفة على المجال  $[-1, +\infty)$  كالاتي:

$$g(x) = -1 + \frac{1}{\sqrt{x+1}}$$

$$\left\{ \begin{array}{l} u_0 = 1 \\ u_{n+1} = -1 + \frac{1}{\sqrt{u_n + 1}} \quad (n > 0) \end{array} \right.$$

و المتتالية العددية  $(u_n)_{n \in \mathbb{N}}$  المعرفة كالاتي:

$$v_n = \ln(u_n + 1) \quad : n \in \mathbb{N}$$

أنقل إلى ورقة تحrir ك رقم كل عبارات التالية و أجب أمامه ب "صحيح" إذا كانت العبارة صحيحة و "خطأ" إذا كانت خاطئة.

$$(1) g \text{ تقابل من } I \text{ إلى } I \text{ ولدينا: } \forall x \in I : g^{-1}(x) = -1 + \frac{1}{(1+x)^2}$$

$$(2) (v_n) \text{ متتالية هندسية أساسها } \frac{1}{2}$$

$$(3) \text{ لكل } n \in \mathbb{N} \text{ لدينا: } u_n = -1 + 2 \cdot \left(-\frac{1}{2}\right)^n$$

$$(4) \lim_{n \rightarrow +\infty} u_n = -1$$

التمرين الثاني

نعتبر الدالة العددية  $F$  المعرفة على  $\mathbb{R}$  كمدليلي:

$$F(x) = \frac{1}{2}x^2 + x - 2 \ln(1 + e^x)$$

أنقل إلى ورقة تحrir ك رقم كل عبارات التالية و أجب أمامه ب "صحيح" إذا كانت العبارة صحيحة و "خطأ" إذا كانت خاطئة.

$$(1) F \text{ دالة زوجية}$$

$$(2) \text{ لكل } x \in \mathbb{R} \text{ لدينا: } F'(x) = x + 1 - \frac{2e^x}{1 + e^x}$$

$$(3) \text{ لكل } x \in \mathbb{R} \text{ لدينا: } F'(x) = x - 1 + \frac{2}{1 + e^x}$$

$$(4) \lim_{x \rightarrow +\infty} F(x) = +\infty$$

$$(5) \int_{-2}^0 \left( x - 1 + \frac{2}{1 + e^x} \right) dx = 2 \ln \left( \frac{1 + e^2}{2e^2} \right)$$

التمرين الثالث

المستوى العقدي منسوب إلى معلم متعمد ممنظم

نعتبر الأعداد العقدية  $a = -1 + i$  و  $b = 2 + 2i$  و  $c = 3 + i$  و  $d = -1 - i$  و  $U$  و  $A$  و  $B$  و  $C$  و  $D$  النقط التي ألحقها على التوالى  $1$  و  $a$  و  $b$  و  $c$  و  $d$

أنقل إلى ورقة تحrir ك رقم كل عبارات التالية و أجب أمامه ب "صحيح" إذا كانت العبارة صحيحة و "خطأ" إذا كانت خاطئة.

$$(1) D$$
 صورة  $C$  بالتحاكى الذى مركزه  $U$  و نسبته  $-1$

$$(2) D$$
 صورة  $C$  بالدوران الذى مركزه  $U$  وزاويته  $-\frac{\pi}{2}$

$$(3) \text{المثلث } BCD \text{ قائم الزاوية فى } B$$

$$(4) \text{النقط } A \text{ و } B \text{ و } C \text{ و } D \text{ متداورة}$$

السبت 28 يوليوز 2012  
المدة : 30 دقيقة

مباراة ولوج السنة الأولى لطب الأسنان  
موضوع مادة: الفيزياء

لا يسمح باستعمال أي آلة حاسوبية

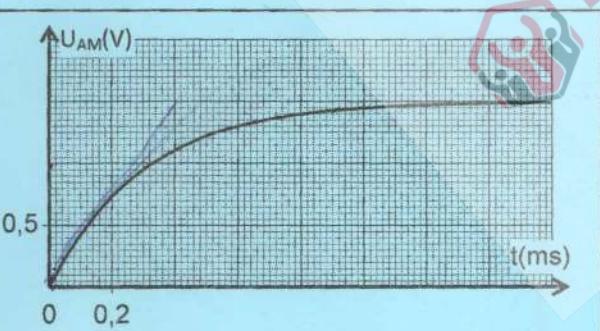
### الفiziاء 1 (6 نقط): صحيح أم خطأ

- انقل إلى ورقة تحريرك رقم الإثبات وأجب أمامه بكلمة (صحيح) أو (خطأ).
- البروم ( $^{77}_{35}\text{Br}$ ) إشعاعي النشاط، عمره النصف  $t_{1/2} = 57 \text{ h}$ ، يستعمل في التصوير الطبي. التويدة المتولدة عنه هي السيلينيوم ( $^{77}_{34}\text{Se}$ ). النشاط الإشعاعي لعينة من التويدات ( $^{77}_{35}\text{Br}$ ) عند اللحظة  $t = 171 \text{ h}$  هي  $a = 0,75 \cdot 10^{15} \text{ Bq}$ .
1. البروم 77 إشعاعي النشاط  $\beta^+$ .
  2. أثناء التفتق  $\beta^+$  يتتحول بروتون (proton) إلى نوترون (neutron).
  3. النشاط الإشعاعي البديني للعينة هو  $a_0 = 6 \cdot 10^{15} \text{ Bq}$ .
  4. كتلة التويدة ( $^{77}_{35}\text{Br}$ ) أكبر من مجموع كتل نوياتها  $Zm_p + (A - Z)m_n$ .
  5. طاقة الرابط  $E_L$  للنواة ( $^{77}_{35}\text{Br}$ ) هي الطاقة التي يجب إعطاؤها لهذه النواة، في حالة حرفة، لفصل نوياتها وتبقى هذه الأخيرة في سكون.
  6. تعبير الطاقة المحررة خلال تفتق نويدة البروم 77 هو:  $E_{libérée} = |m_{produits} - m_{réactifs}| \cdot c^2$ .

### الفiziاء 2 (6 نقط): ثاني القطب (R.L)

يتكون تركيب كهربائي من مولد للتوتر قوته الكثيرة  $E$  ومقاومته الداخلية مهملاً مركب على التوالي مع وشيعة معامل تحربيضها  $L$  و مقاومتها  $r = 3,3 \Omega$ ، وموصل أومي مقولمته  $R = 10 \Omega$ ، وقاطع التيار  $K$ . عند  $t=0$  نغلق القاطع  $K$  ونحصل بواسطة وسيط معلوماتي على الجزء الصاعد للتوتر ( $u_{AM}$ ) بين مربطي الموصى الأومي (أنظر الشكل).

المعطيات:  $(1-e^{-5}) = 0,993$  ;  $(1-e^{-1}) = 0,632$



1. أثبت المعادلة التقاضية التي يحققها التوتر ( $u_{AM}$ )

$$u_{AM} = \frac{E \cdot R}{R + r} (1 - e^{-\frac{t}{L+r}})$$

بين أن:  $u_{AM(t=\infty)} = 63,2\% \cdot u_{AM(t=\tau)}$

3. عين مبيانيا قيمة الثابتة  $\tau$ . استنتج قيمة  $L$ .

4. بين نظرياً أنه انطلاقاً من اللحظة  $t = 5.2$  لدينا  $u_{AM} \approx u_{AM(t=\infty)}$ .

$$t = 5.2 \text{ ms} \quad \text{استنتاج تعبير الشدة } (t) \text{ عند اللحظة } t = 5.2 \text{ ms}$$

### الفiziاء 3 (8 نقط): السقوط الحر لكرية

يمثل الشكل جانبه مخطط إحصائية السرعة اللحظية لكرية فولاذية في سقوط حر بين اللحظتين  $t = 0$  و  $t = 4 \text{ s}$ .  
المعطيات: عند  $t = 0$  لدينا  $v_0 = 2,5 \text{ m.s}^{-1}$  ;  $z_0 = 0$  ;  $2,5^2 = 6,25$  ;  $5 \times 6,25 = 31,25$  ;  $25 \times 2,5 = 62,5$

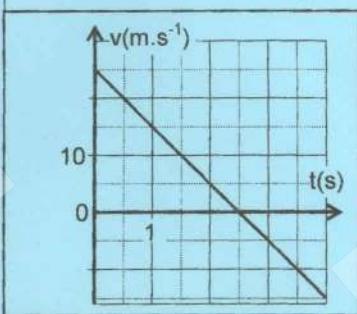
1. بيان ما إذا كان منحى المحور ( $O, \vec{k}$ ) الذي تمت وفقه الحركة، نحو الأعلى أم نحو الأسفل.

2. حدد مميزات متجهة السرعة البدنية  $\vec{v}_G$  في أي لحظة.

3. بتطبيق القانون الثاني لنيوتون، أوجد التعبير العرفي للمعادلة الزمنية ( $z_G(t)$ ) لحركة مركز القصور  $G$  للكرية.

4. في أي لحظة يصبح علو الكرية أقصى؟ أحسب قيمة هذا العلو بالنسبة للموضع البدني للكرية.

5. هل تمر الكرية من جديد من موضع انطلاقها بين اللحظتين  $t = 0$  و  $t = 4 \text{ s}$ ؟ علل جوابك.



السبت 28 يوليوز 2012  
المدة: 30 دقيقة

مباراة ولوج السنة الأولى لطب الأسنان  
موضوع مادة: الكيمياء

لا يسمح باستعمال أي آلة حاسوبية

### كيمياء 1 (7 نقط): صحيح أم خطأ

أنقل إلى ورقة تحريرك رقم الإقرار وأجب أمامه بكلمة (صحيح) أو (خطأ).

1. تكون سرعة التفاعل الكيميائي منعدمة عند بداية التفاعل.

2. تتدخل في تعبير خارج التفاعل جميع أنواع الكيميائية المتدخلة في تحول كيميائي.

3. الماء عبارة عن مذيب في حلبة إستر.

4. تزداد قيمة  $\text{pH}$  كلما ازداد تركيز الأيونات  $\text{H}_3\text{O}^+$  في محلول.

5. تتعلق نسبة التقدم النهائي للتفاعل بالحالة البدئية للمجموعة الكيميائية.

6. عند اشتغال العمود كادميوم/فضة (cadmium/argent) تتنفس كتلة إلكترود الكادميوم ( $\text{Cd}$ ) ويكون راسب الفضة ( $\text{Ag}$ ) على إلكترود الفضة.

1.6. التبيانة الاصطلاحية لهذا العمود هي:

2.6. كتلة الكادميوم المستهلك خلال المدة  $\Delta t$  هي:  $M(\text{Cd}) = \frac{I \cdot \Delta t \cdot M(\text{Cd})}{2 \cdot F}$

الكتلة المولية للكادميوم و  $F$  ثابتة فرادي.

### كيمياء 2 (7 نقط): محلول الماني للأهليات

نتوفر على محلول مائي (S) للأمونياك ( $\text{NH}_3$ ) (aq) حجمه  $C = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  وتركيزه المولي  $\text{pH} = 10^{-2}$ . أعطى قياس  $\text{pH}$  هذا محلول القيمة  $\text{pH} = 10,6$  عند  $25^\circ\text{C}$ . قيمة  $\text{pK}_A$  للمزدوجة  $\text{NH}_4^+$  (aq)/ $\text{NH}_3$  (aq) هي  $9,2$ .

المعطيات:  $10^{-1,4} = 4,10^{-2}$ ؛  $K_e = 10^{-14}$

1. حدد، مثلاً جوابك، النوع الكيميائي المهيمن للمزدوجة  $\text{NH}_4^+$  (aq)/ $\text{NH}_3$  (aq) في محلول (S).

2. أكتب المعادلة الكيميائية المنفذة للتفاعل للأمونياك ( $\text{NH}_3$ ) (aq) مع الماء.

3. أنشئ الجدول الوصفي لتقدم هذا التفاعل.

4. عبر عن  $x$  التقدم النهائي لهذا التحول بدلالة:  $V$  و  $\text{pH}$  و  $\text{pK}_e$ ، حيث  $\text{K}_e$  الجذاء الأيوني للماء.

5. عبر عن  $\gamma$  نسبة التقدم النهائي لهذا التفاعل بدلالة  $C$  و  $\text{pH}$  و  $\text{pK}_e$ . أحسب قيمة  $\gamma$ . إستنتج.

### كيمياء 3 (6 نقط): تحضير إستر ذو نكهة توت الأرض

المركب 2- مثيل بروبانوات الإيثيل (2-méthylpropanoate d'éthyle) إستر له رائحة توت الأرض، نحضر كمية منه بتفاعل  $n_1 = 1,5 \cdot 10^{-1} \text{ mol}$  من حمض كربوكسيلي  $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$  من كحول بوجود حمض الكبريتيك. نحصل عند نهاية التخليق على  $n_2 = 1,2 \cdot 10^{-1} \text{ mol}$  من هذا الإستر.

1. أكتب الصيغة نصف المنشورة لهذا الإستر.

2. إستنتاج الصيغة نصف المنشورة للحمض الكربوكسيلي المستعمل ثم سميه.

3. أوجد قيمة مردود هذه الأسترة.

4. من بين الإجراءات الآتية، ذكر مثلاً جوابك الإجراء الذي يمكن من تحسين مردود هذه الأسترة:

أ. رفع درجة حرارة المجموعة الكيميائية؛

ب. زيادة كمية حمض الكبريتيك؛

ج. إزالة الماء المتكون أثناء التحول الكيميائي؛

د. إضافة كمية من الماء للمجموعة الكيميائية في الحالة البدئية.