

مباراة ولوج السنة الأولى لكلية طب الأسنان - دورة 04 غشت 2011 - مادة الرياضيات

التمرين الأول

(1) حل في  $]0; +\infty[$  المعادلة:  $\log_2 x + \log_4 x + \log_8 x = \frac{11}{2}$

( نذكر أن  $\log_a x$  يرمز إلى اللوغاريتم للأساس  $a$  وأن  $\log_a x = \frac{\ln x}{\ln a}$  )

(2) ( أ ) حل في  $\mathbb{R}$  المعادلة:  $x^2 - 3x + 2 = 0$

( ب ) حل في  $\mathbb{R}^2$  النظمة: ( يمكنك أن تضع:  $X = e^x$  و  $Y = e^y$  )

$$\begin{cases} e^x + e^y = 3 \\ e^{-x} + e^{-y} = \frac{3}{2} \end{cases}$$

التمرين الثاني

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

$$\begin{cases} u_0 = \frac{1}{3} \\ u_{n+1} = \frac{2u_n}{1+u_n^2} \end{cases} ; (n \in \mathbb{N})$$

(1) ( أ ) بين أن لكل  $n$  من  $\mathbb{N}$ :  $1 - u_n > 0$

( ب ) بين أن المتتالية  $(u_n)$  تزايدية

( ج ) استنتج أن  $(u_n)$  متقاربة

(2) نضع:  $v_n = \ln \left( \frac{1-u_n}{1+u_n} \right) ; (n \in \mathbb{N})$

( أ ) بين أن  $(v_n)_{n \in \mathbb{N}}$  متتالية هندسية أساسها 2

( ب ) احسب  $v_n$  ثم  $u_n$  بدلالة  $n$

(3) احسب  $\lim_{n \rightarrow +\infty} u_n$

التمرين الثالث

نعتبر الدالة العددية المعرفة على  $\mathbb{R}$  كالتالي:  $f(x) = \frac{e^x - e^{-x}}{e^x + e^{-x}}$

(1) بين أن  $f$  دالة فردية

(2) ( أ ) تحقق أن لكل  $x$  من  $\mathbb{R}$ :  $f(x) = 1 - \frac{2}{e^{2x} + 1}$

( ب ) احسب  $\lim_{x \rightarrow +\infty} f(x)$

(3) ( أ ) احسب الدالة المشتقة للدالة  $f$  ثم بين أن  $f$  تزايدية قطعاً على  $\mathbb{R}$

( ب ) بين أن  $f$  تقابل من  $\mathbb{R}$  نحو المجال  $] -1; 1[$

( ج ) حدد تعبير  $f^{-1}(x)$  للتقابل العكسي للدالة  $f$

(4) احسب التكامل:  $\int_0^{\ln 2} f(x) dx$

المدة : 30 دقيقة

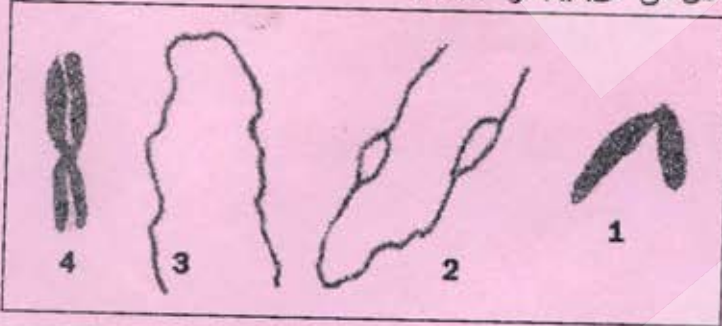
المادة : العلوم الطبيعية

دورة 04 غشت 2011

مباراة ولوج السنة الأولى لكلية طب الأسنان

### التمرين الأول: ( 5 نقط )

- 1- حدد بالنسبة لكل اقتراح من الاقتراحات التالية هل هو "صحيح" أم "خطأ":  
يتم التجديد السريع لجزيئات ATP في الخلية العضلية انطلاقاً من ADP والفسفوكرياتين.
- 2- ينتج عن إدماج جزيئة واحدة من الحمض البيروفيك في حلقة Krebs تكون:  $3CO_2 + 3NADH_2 + 2ATP + 1FADH_2$ .
- 3- يؤدي إعادة أكسدة  $NADH_2$  و  $FADH_2$  في مستوى ماتريس الميتوكوندري إلى إنتاج جزيئات ATP.
- 4- يؤدي تثبيط أيونات الكالسيوم على جزيئات التربونين إلى تحرير المواقع النشطة للأكتين.
- 5- تتميز حلقة Krebs بتفاعلات إزالة الكربون وتفاعلات اختزال كل من  $NAD^+$  و  $FAD^+$ .



### التمرين الثاني: ( 5 نقط )

- A- تمثل البنيات الممثلة في الوثيقة جانبه أربع مراحل لتطور صبغي خلال دورة خلوية.  
حدد بالنسبة لكل بنية المرحلة التي تناسبها في الدورة الخلوية.

### B- حدد من بين الاقتراحات التالية أرقام الاقتراحات الصحيحة .

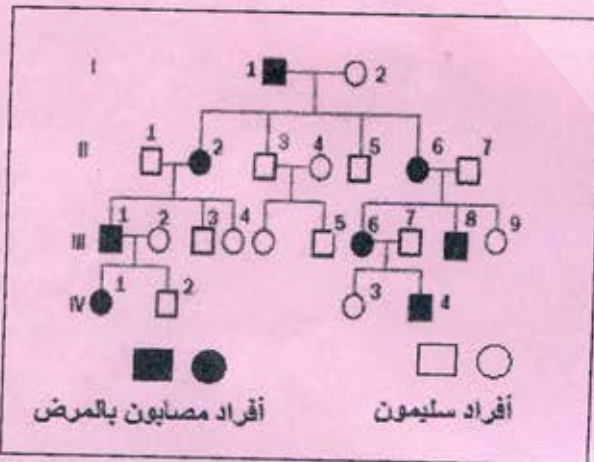
- 1- تتكون حليلات نفس المورثة من نفس متتالية النكليوتيدات .
- 2- يحدث التخليط البصبغي خلال الانفصالية I والانفصالية II للانقسام الاختزالي.
- 3- يحتوي ARNt على موقعين: الأول خاص بتثبيت الحمض الأميني والثاني يسمى "الوحدة الرمزية".
- 4- تحتوي جميع خلايا كائن حي ثنائي الصيغة الصبغية على نفس العدد من الصبغيات.
- 5- تتميز المرحلة التمهيدية I للانقسام الاختزالي باقتران الصبغيات المتماثلة.
- 6- الطفرات هي مصدر اختلاف حليلات نفس المورثة عند كائنات حية تنتمي لنفس النوع.
- 7- توجد المورثة في شكل نسخة واحدة في الخلايا الجسدية لكائن حي ثنائي الصيغة الصبغية.

### التمرين الثالث: ( 6 نقط )

- A- يلاحظ في حالة إنجاز تزاوج بين ذبابة الخل مختلفة الاقتران بالنسبة لزوجين مرتبطين من الحليلات تفصلهما مسافة 10CMG ومابين ذبابة أخرى من نفس النوع متشابهة الاقتران بالنسبة لنفس المورثتين؛ أن الذبابة المختلفة الاقتران تنتج نوعين من الأمشاج بنسب:

- 1- 20% جديدة التركيب و 80% أبوية.
- 2- 50% جديدة التركيب و 50% أبوية.
- 3- 10% جديدة التركيب و 90% أبوية.

حدد من بين هذه الاقتراحات رقم الاقتراح الصحيح.



- B- تمثل الوثيقة جانبه شجرة نسب لعائلة بعض أفرادها مصابين بمرض وراثي.

### أ- حدد من بين الاقتراحات التالية رقم الاقتراح الصحيح:

- 1- ينتقل هذا المرض وفق نمط غير مرتبط بالجنس.
- 2- الأبناء 11 و 12 يحملان كلاهما المرض .
- 3- الحليل المسؤول عن هذا المرض محمول على الصبغي الجنسي X.

ب- حدد الأتماط الوراثية للأفراد: 11 و 12 و 112 .

ملحوظة: استعمل الحرف m للتعبير عن الحليل المسؤول عن ظهور المرض والحرف M للتعبير عن الحليل العادي.

### التمرين الرابع: ( 4 نقط )

A- أعط تعريفا للمصطلحين العلميين التاليين:

بلزمية - واسمات الذاتي

B- حدد من بين الاقتراحات التالية رقمي الاقتراحين الخاطئين:

- 1- تتدخل البلعمة في كل من الاستجابة المناعية النوعية وغير النوعية.
- 2- يعتمد التلقيح على مبدأ الذاكرة المناعية.
- 3- يتشكل المركب المنيع نتيجة ارتباط مضادات الأجسام المصلية الحرة فيما بينها بواسطة المناطق المتغيرة.
- 4- تفرز مادة الهيستامين من طرف الخلايا البدينة.
- 5- تتدخل اللمفاويات القاتلة ( LTC ) لبلعمة اللمفاويات T4 المعفنة من طرف حمة VIH.

الخميس 04 غشت 2011  
المدة : 30 دقيقة

مباراة ولوج السنة الأولى لطب الأسنان  
موضوع مادة: الفيزياء

لا يسمح باستخدام أي آلة حاسبة

الفيزياء 1 (6 نقط): صحيح أم خطأ

انقل إلى ورقة تحريك رقم الإثبات وأجب أمامه بكلمة (صحيح) أو (خطأ).

تفتت نويده الراديوم  $^{226}_{88}\text{Ra}$  (radium) تلقائياً فتنبعث الدقيقة  $\alpha$ .

1. تتكون نويده الراديوم  $^{226}_{88}\text{Ra}$  من 88 نوترون و138 بروتون.

2. كتلة نواة الراديوم تساوي مجموع كتل النويات التي تكونها.

3. الدقيقة  $\alpha$  هي نواة الهيليوم (hélium).

4. معادلة تفتت الراديوم هي  $^{226}_{88}\text{Ra} \rightarrow ^4_2\text{He} + ^{222}_{86}\text{Rn}$ .

5. الراديوم  $^{226}_{88}\text{Ra}$  والراديون  $^{226}_{86}\text{Rn}$  نظيران.

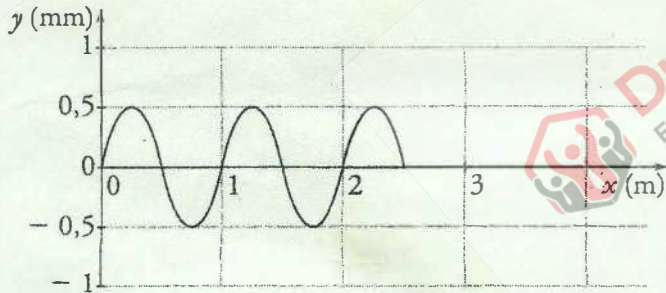
6. عمر النصف للراديوم  $^{226}_{88}\text{Ra}$  هو  $t_{1/2} = 1600 \text{ ans}$ . عند اللحظة  $t = 4800 \text{ ans}$  نسبة نوى الراديوم  $^{226}_{88}\text{Ra}$  المتبقية في

عينة بالنسبة للعدد البدئي هي 12,5%.

الفيزياء 2 (6 نقط): انتشار موجة ميكانيكية

يبدأ هزاز، مرتبط بالطرف S لحبل، في الحركة عند اللحظة  $t=0$ . شكل الحبل عند اللحظة  $t_1 = 200 \text{ ms}$  ممثل جانبه. أصل

الأفاصيل  $x=0$  موافق لموضع الطرف S.



1. حدد، معطى جوابك، منحى حركة الهزاز عند اللحظة  $t=0$ .

2. عين مبيانيا قيمة طول الموجة  $\lambda$ .

3. حدد قيمة دور حركة الهزاز.

4. أحسب قيمة سرعة انتشار الموجة الميكانيكية.

5. كم هو عدد نقط الحبل التي تهتز على توافق في الطور مع

المنبع S عند اللحظة  $t_1 = 200 \text{ ms}$ ؟

الفيزياء 3 (8 نقط): المظاهر الطاقية لمتذبذب ميكانيكي

لدينا مجموعة متذبذبة {جسم صلب (S) - نابض أفقي} في حركة إزاحة مستقيمة بدون احتكاك. نأخذ الحالة المرجعية لطاقة

الوضع المرنة عندما يكون النابض غير مشوه ولطاقة الوضع الثقالية المستوى الأفقي المار من G مركز قصور (S). عند

توازن (S) أفصول G منعدم ( $x=0$ ). الجسم (S) كتلته m والنابض صلابته K.

1. المعادلة التفاضلية التي يحققها الأفصول x هي:  $\frac{d^2x}{dt^2} + 64x = 0$ . بيّن أن قيمة الدور الخاص  $T_0$  هي:  $T_0 = \frac{\pi}{4} \text{ s}$ .

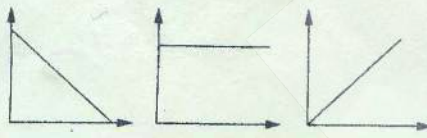
2. أكتب العلاقة المعبرة عن انحفاظ الطاقة الميكانيكية  $E_m$  لهذا المتذبذب.

3. عرف الطاقة الميكانيكية ثم أثبت العلاقة التالية:  $(\frac{T_0}{2\pi} \frac{dx}{dt})^2 + x^2 = A$  حيث A ثابتة معبر عنها بدلالة  $E_m$  و K.

4. عبر عن الثابتة A بدلالة الوسع  $X_m$  ثم أحسب قيمتها (معطى:  $X_m = 4 \text{ cm}$ ).

5. للتعبير عن انحفاظ الطاقة الميكانيكية  $E_m$  لهذا المتذبذب بواسطة منحنيات، يمكن استغلال التمثيل المبياني للزوجين

$(t, E_m)$  أو  $(x^2, (\frac{T_0}{2\pi} \frac{dx}{dt})^2)$



انقل إلى ورقة تحريك المبيانيين المختارين من بين المبيانات الثلاثة المقترحة جانبه ثم حدد المقدار الممثل على كل محور.

مباراة ولوج السنة الأولى لطب الأسنان  
موضوع مادة: الكيمياء

الخميس 04 غشت 2011  
المدة: 30 دقيقة

لا يسمح باستخدام أي آلة حاسبة

كيمياء 1 (7 نقط): صحیح ام خطأ

1. أنقل إلى ورقة تحريرك رقم الاقتراح وأجب أمامه بكلمة (صحيح) أو (خطأ).
  - 1.1. زمن نصف التفاعل هو المدة الزمنية اللازمة لكي يأخذ تقدم التفاعل نصف قيمته النهائية.
  - 2.1. العمود خلال اشتغاله عبارة عن مجموعة كيميائية في حالة توازن.
  - 3.1. تزداد سرعة التفاعل الكيميائي عموما مع مرور الزمن.
  - 4.1. لا يحدث أي تحول كيميائي عندما لا تتطور المجموعة الكيميائية.
  - 5.1. نسبة التقدم النهائي لتفاعل كيميائي تتعلق فقط بثابتة التوازن.
2. أكتب الجواب الصحيح من بين الإجابات المقترحة.
  - 1.2. يعطى  $\log_2 = 0,3$ . نعتبر محلولاً مائياً لحمض الإيثانويك تركيزه المولي  $C = 2.10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ . قيمة نسبة التقدم النهائي لتفاعل هذا الحمض مع الماء هي  $\tau = 0,01$ . قيمة pH هذا المحلول هي:
    - أ.  $\text{pH} = 2,7$  ؛ ب.  $\text{pH} = 3,7$  ؛ ج.  $\text{pH} = 4,7$  ؛ د.  $\text{pH} = 4,0$
  - 2.2. نتوفر على محلولين مائيين لهما نفس التركيز المولي C: لحمض البنزويك ذي  $\text{pH}_1 = 3,3$  و  $(S_2)$  لحمض النترو (acide nitreux) ذي  $\text{pH}_2 = 2,9$ . المقارنة الصحيحة لنسبتي التقدم النهائي  $\tau_1$  و  $\tau_2$  لتفاعل كل حمض مع الماء هي:
    - أ.  $\tau_2 < \tau_1$  ؛ ب.  $\tau_1 < \tau_2$  ؛ ج.  $\tau_2 = \tau_1$  ؛ د.  $\tau_2 = \tau_1 = 1$

كيمياء 2 (5 نقط): تخليق إستر

- ندخل في حوالة  $n_1 = 0,27 \text{ mol}$  من حمض الإيثانويك و  $n_2 = 0,09 \text{ mol}$  من 3- ميثيل بوتان -1- أول و 1 mL من حمض الكبريتيك المركز وبعض حجر خفان، ثم نسخن بالارتداد لمدة  $\Delta t$ . نحصل على  $n_E = 0,05 \text{ mol}$  من الإستر (E).
- أنقل إلى ورقة تحريرك رقم الاقتراح وأجب أمامه بكلمة (صحيح) أو (خطأ).
1. الصيغة نصف المنشورة للإستر هي:
 
$$\text{CH}_3 - \text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \parallel \\ \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$$
  2. يقوم حجر خفان بدور الحفاز.
  3. يمكن التسخين بالارتداد من عزل الإستر عن الخليط التفاعلي كلما تكون.
  4. تُمكن إضافة حمض الكبريتيك المركز من رفع مردود التفاعل.
  5. مردود التحول الكيميائي الحاصل هو  $r = 67\%$ .

كيمياء 3 (8 نقط): التحول الكهروكيميائي في العمود

- معطيات:  $1 F = 9,65.10^4 \text{ C.mol}^{-1}$  ؛  $M(\text{Fe}) = 56 \text{ g.mol}^{-1}$
- يتكون عمود من نصف عمود متألفين من المزدوجتين  $\text{Fe}_{(s)}^{2+} / \text{Fe}_{(s)}$  و  $\text{Cu}_{(s)}^{2+} / \text{Cu}_{(s)}$ . حجم المحلول في كل نصف عمود هو  $V = 100 \text{ mL}$  والتركيز المولي البدني لكل أيون فلزي في المحلول هو  $C_i = 0,10 \text{ mol.L}^{-1}$ . كتلة الجزء المغمور من إلكترود الحديد في المحلول هي  $m = 2 \text{ g}$ . أثناء اشتغال العمود تنتقل الإلكترونات خارجة من إلكترود الحديد نحو إلكترود النحاس.
1. أكتب التبيانة الاصطلاحية لهذا العمود.
  2. على مستوى أي إلكترود يحدث الاختزال؟
  3. أكتب معادلة تفاعل أكسدة اختزال المقرونة بالتحول الحاصل أثناء اشتغال العمود.
  4. يعطي العمود تياراً كهربائياً شدته ثابتة  $I = 20 \text{ mA}$  خلال المدة الزمنية  $\Delta t = 4825 \text{ s}$  من اشتغاله.
    - 1.4. أحسب قيمة Q كمية الكهرباء المنقولة خلال المدة  $\Delta t$ .
    - 2.4. استنتج قيمة x تقدم التفاعل الحاصل عند نهاية المدة  $\Delta t$ .
    - 3.4. حدد، معللاً جوابك، ما إذا كان الجزء المغمور من إلكترود الحديد قد استهلك كلياً خلال المدة  $\Delta t$ .
    - 4.4. أحسب قيمة  $[\text{Cu}_{(aq)}^{2+}]$  التركيز المولي الفعلي لأيونات النحاس في نصف العمود المغمور عند نهاية المدة  $\Delta t$ .