



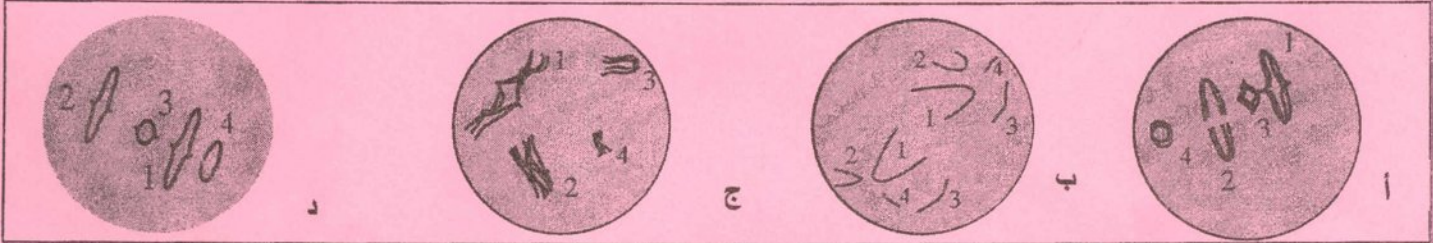
مباراة ولوج السنة الأولى لكلية طب الأسنان دورة 28 يوليوز 2012 المادة : العلوم الطبيعية المدة : 30 دقيقة

التمرين الأول: (5 نقط)

- I- أعط تعريفا للمصطلح العلمي التالي: تفسر مؤكسد
- II- حدد من بين الاقتراحات التالية أرقام الاقتراحات الصحيحة.
 - 1- تشكل جزيئات ATP خزاناً للطاقة .
 - 2- يسمح جزء من الطاقة المنتجة خلال انحلال الكليكويز بإنتاج جزيئات مختزلة (RH₂) .
 - 3- يتم تركيب جزيئات ATP خلال مراحل أكسدة الجزيئات المختزلة (RH₂) .
 - 4- تتكون الخييطات السميكة للساكوميير من الأكتين والتروبونين والتروبوميوزين.
 - 5- خلال مرحلة الراحة تكون جزيئات (ADP + P_i) مثبتة على رؤوس الميوزين .

التمرين الثاني: (5 نقط)

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



حدد بالنسبة لكل وثيقة مرحلة الانقسام الاختزالي التي تناسبها

- III- يقدم الجدول التالي ثلاثة أجزاء لمورثات مسؤولة عن تركيب الخضاب الدموي: F_A يمثل الحليل العادي F_M و F_T يمثلان الحليلان الطافران.

أرقام الثلاثيات	144	145	146	147	148	149	150
F _A الحليل العادي	TTC - ATA - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATA - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATA - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATA - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATA - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATA - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATA - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA
F _M الحليل الطافر	TTC - ATT - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATT - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATT - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATT - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATT - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATT - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA	TTC - ATT - GTG - ATT - CGA - GCG - AAA
F _T الحليل الطافر	TTC - ATA - GTG - TGA - TTC - GAG - CGA	TTC - ATA - GTG - TGA - TTC - GAG - CGA	TTC - ATA - GTG - TGA - TTC - GAG - CGA	TTC - ATA - GTG - TGA - TTC - GAG - CGA	TTC - ATA - GTG - TGA - TTC - GAG - CGA	TTC - ATA - GTG - TGA - TTC - GAG - CGA	TTC - ATA - GTG - TGA - TTC - GAG - CGA

حدد طبيعة الطفرتين المسؤولتين على ظهور الحليلين الطافرين F_M و F_T.

التمرين الثالث: (5 نقط)

- I - تم إنجاز نوعين من التزاوج عند ذبابة الخل: التزاوج الأول أنجز ما بين ذبابة خل ذي عيون أرجوانية وجسم متوحش [pr⁺ b⁺] وما بين ذبابة خل ذي عيون متوحشة وجسم أسود [pr⁺ b]. أعطى هذا التزاوج جيلا F₁ متجانسا ذي مظهر خارجي متوحش [pr⁺ b⁺].
- التزاوج الثاني رجعي لأفراد الجيل F₁ ، يقدم الجدول جانبه النتائج المحصل عليها.

التزاوج الرجعي	[pr ⁺ b]	[pr ⁺ b ⁺]	[pr b]	[pr ⁺ b ⁺]
إناث X F ₁ ذكور [pr b]	353	382	16	22
ذكور X F ₁ إناث [pr b]	148	142	0	0

- أ- أجب ب "صحيح" أو ب "خطأ" عن الاقتراحات التالية
- 1- يتعلق الأمر بهجونة ثنائية لمورثتين مرتبطتين محمولتين على صبغي جنسي X.
- 2- يتعلق الأمر بهجونة ثنائية لمورثتين مرتبطتين.
- 3- حدوث تخطيط بيصبغي خلال تشكل الأمشاج عند إناث F₁.
- 4- حدوث تخطيط ضمصبغي خلال تشكل الأمشاج عند ذكور F₁.
- ب- أعط النمط الوراثي لأفراد الجيل F₁.

التمرين الرابع: (5 نقط)

- I- حدد مصدر ودور الأنترلوكين 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 اللمفاويات إلى ظهور مولدات مضاد غشائية نوعية (مستقبلات غشائية).
- 3- توجد الكريوبينات (Immunoglobulines) في شكل مستقبلات غشائية وفي شكل بروتينات ذائبة (مضادات أجسام) .
- 4- يؤدي الاتصال بنفس المؤرج خلال مرحلة الحساسية المفرطة إلى إفراز الهيستامين من طرف البلزميات.
- 5- الخلايا الهدف لحمة VIH هي خلايا تنتمي للجهاز المناعي تحمل على غشائها مستقبلات من نوع CD8 .

السبت 28 يوليوز 2012
المدة : 30 دقيقة

مباراة ولوج السنة الأولى لطب الأسنان
موضوع مادة: الفيزياء

لا يسمح باستعمال أي آلة حاسبة

الفيزياء 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. النويدات المتولدة عنه هي السيلينيوم ($^{77}_{34}\text{Se}$). النشاط الإشعاعي لعينة من النويدات ($^{77}_{35}\text{Br}$) عند اللحظة $t = 171 \text{ h}$ هي $a = 0,75.10^{15} \text{ Bq}$.
- البروم 77 إشعاعي النشاط β^+ .
 - أثناء التفكك β^+ يتحول بروتون (proton) إلى نوترون (neutron).
 - النشاط الإشعاعي البدئي للعينة هو $a_0 = 6.10^{15} \text{ Bq}$.
 - كتلة النويد ($^{77}_{35}\text{Br}$) أكبر من مجموع كتل نوياتها $Zm_p + (A - Z)m_n$.
 - طاقة الربط E_L للنواة ($^{77}_{35}\text{Br}$) هي الطاقة التي يجب إعطاؤها لهذه النواة، في حالة حركة، لفصل نوياتها وتبقى هذه الأخيرة في سكون.
 - تعبير الطاقة المحررة خلال تفكك نويدة البروم 77 هو: $E_{\text{libérée}} = |m_{\text{produits}} - m_{\text{réactifs}}| \cdot c^2$.

الفيزياء 2 (6 نقط): ثنائي القطب (R.L)

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

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

- أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر $u_{AM}(t)$.

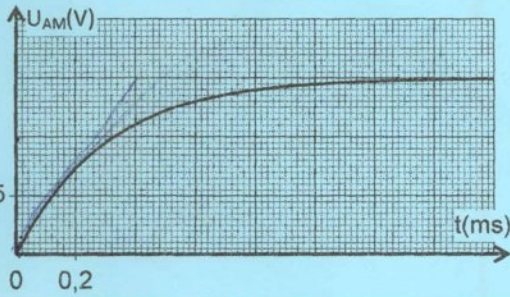
2. يعطى: $u_{AM} = \frac{E.R}{R+r}(1 - e^{-t/\tau})$

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

- عين مبيانيا قيمة الثابتة τ . استنتج قيمة L .

- بين نظريا أنه انطلاقا من اللحظة $t = 5\tau$ لدينا

$u_{AM} \approx u_{AM}(t=\infty)$. استنتج تعبير الشدة $i(t)$ عند اللحظة $t = 5\tau$.



الفيزياء 3 (8 نقط): السقوط الحر لكرية

يمثل الشكل جانبه مخطط إحداثية السرعة اللحظية لكرية فولاذية في سقوط حر بين اللحظتين $t=0$ و $t=4 \text{ s}$.

المعطيات: عند $t=0$ لدينا $z_0 = 0$ ؛ $2,5^2 = 6,25$ ؛ $5 \times 6,25 = 31,25$ ؛ $25 \times 2,5 = 62,5$

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

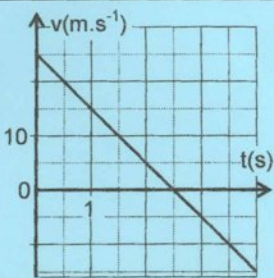
- حدد مميزات متجهة السرعة البدئية $\vec{v}_0$.

- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أوجد التعبير الحرفي للمعادلة الزمنية $z_G(t)$ لحركة

مركز القصور G للكرية.

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

- 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 حاسبة

كيمياء 1 (7 نقط): صحيح أم خطأ

- أنقل إلى ورقة تحريرك رقم الاقتراح وأجب أمامه بكلمة (صحيح) أو (خطأ).
1. تكون سرعة التفاعل الكيميائي منعقدة عند بداية التفاعل.
 2. تتدخل في تعبير خارج التفاعل جميع الأنواع الكيميائية المتدخلة في تحول كيميائي.
 3. الماء عبارة عن مذيب في حلماة إستر.
 4. تزداد قيمة pH كلما ازداد تركيز الأيونات H_3O^+ في المحلول.
 5. تتعلق نسبة التقدم النهائي للتفاعل بالحالة البدئية للمجموعة الكيميائية.
 6. عند اشتغال العمود كادميوم/فضة (cadmium/argent) تنقص كتلة إلكترود الكادميوم (Cd) ويتكون راسب الفضة (Ag) على إلكترود الفضة.
 - 1.6. التبيانة الاصطلاحية لهذا العمود هي: $\ominus Cd_{(aq)}^{2+} / Cd_{(s)} \parallel Ag_{(aq)}^+ / Ag_{(s)} \oplus$
 - 2.6. كتلة الكادميوم المستهلك خلال المدة Δt هي: $m(Cd) = \frac{I \cdot \Delta t \cdot M(Cd)}{2 \cdot F}$ حيث I شدة التيار الكهربائي و $M(Cd)$ الكتلة المولية للكادميوم و F ثابتة فارادي.

كيمياء 2 (7 نقط): المحلول المائي للأمونياك

- نتوفر على محلول مائي (S) للأمونياك $NH_3(aq)$ حجمه V وتركيزه المولي $C = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. أعطى قياس pH هذا المحلول القيمة $pH = 10,6$ عند $25^\circ C$. قيمة pK_A للمزدوجة $NH_4^+(aq)/NH_3(aq)$ هي $pK_A = 9,2$.
- المعطيات: $K_e = 10^{-14}$ ؛ $10^{-1,4} \approx 4 \cdot 10^{-2}$
1. حدد، معلا جوابك، النوع الكيميائي المهيمن للمزدوجة $NH_4^+(aq)/NH_3(aq)$ في المحلول (S).
 2. أكتب المعادلة الكيميائية المنمذجة لتفاعل الأمونياك $NH_3(aq)$ مع الماء.
 3. أنشئ الجدول الوصفي لتقدم هذا التفاعل.
 4. عبر عن x_f التقدم النهائي لهذا التحول بدلالة: V و pH و pK_e ، حيث K_e الجداء الأيوني للماء.
 5. عبر عن τ نسبة التقدم النهائي لهذا التفاعل بدلالة C و pH و pK_e . أحسب قيمة τ . إمنتج.

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

- المركب 2- ميثيل بروبونات الإثيل (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 $n_2 = 1,2 \cdot 10^{-1} \text{ mol}$ من كحول بوجود حمض الكبريتيك. نحصل عند نهاية التخليق على $n = 5,4 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$ من هذا الإستر.
1. أكتب الصيغة نصف المنشورة لهذا الإستر.
 2. إمنتج الصيغة نصف المنشورة للحمض الكربوكسيلي المستعمل ثم سميه.
 3. أوجد قيمة مردود هذه الأسترة.
 4. من بين الإجراءات الآتية، أذكر معلا جوابك الإجراء الذي سيمكن 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.