

## امتحان تجاري لشهادة البكالوريا دورة جوان 2016

الشعب : العلوم التجريبية و الرياضية

المدة : 4 ساعات

**الموضوع : 11**

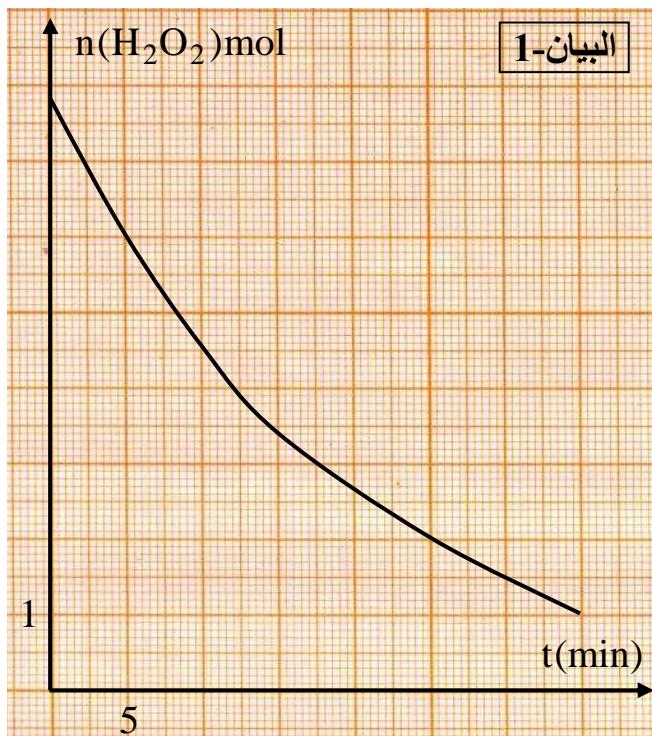
المدة : علوم فيزيائية

**التمرين الأول:** (الحل المفصل : تمرين مقترح 28 على الموقع)

يتخلل بيروكسيد ثاني الهيدروجين (الماء الأكسجيني) وفق التفاعل ذي المعادلة التالية :



1- لدراسة تطور هذا التفاعل عند درجة حرارة ثابتة نصيف للماء الأكسجيني عند اللحظة ( $t = 0$ ) كمية قليلة من ثاني أكسيد المنغنيز ( $\text{MnO}_2$ ) ونتابع تغيرات كمية المادة للماء الأكسجيني المتبقى في المحلول عند عدة لحظات فنتحصل على النتائج الممثلة في البيان التالي :



أ- مثل جدول التقدم لهذا التفاعل .

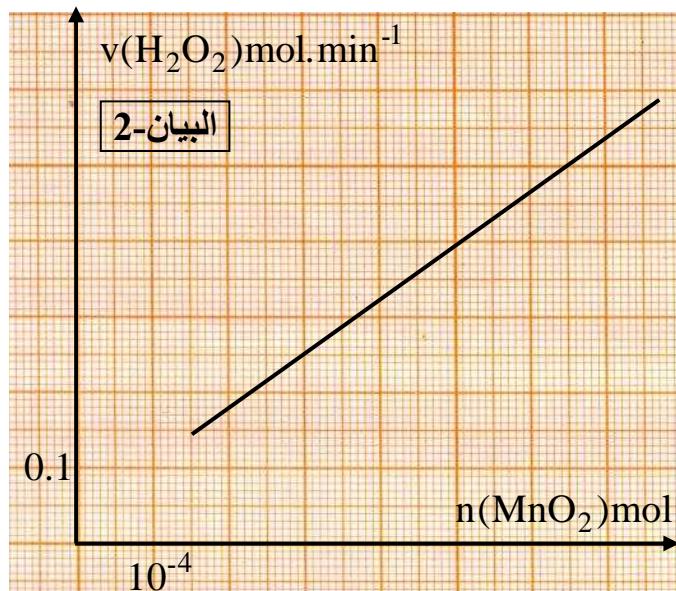
ب- عند اللحظة  $t = 10 \text{ min}$  أوجد :

- كمية المادة لـ  $\text{H}_2\text{O}_2$  المتبقية .

- تقدم التفاعل .

- سرعة اختفاء الماء الأكسجيني .

2- نغير كمية مادة الوسيط  $\text{MnO}_2$  عدة مرات ونحدد في كل مرة سرعة اختفاء الماء الأكسجيني عند اللحظة  $t = 10 \text{ min}$  ، فنتحصل على البيان التالي :



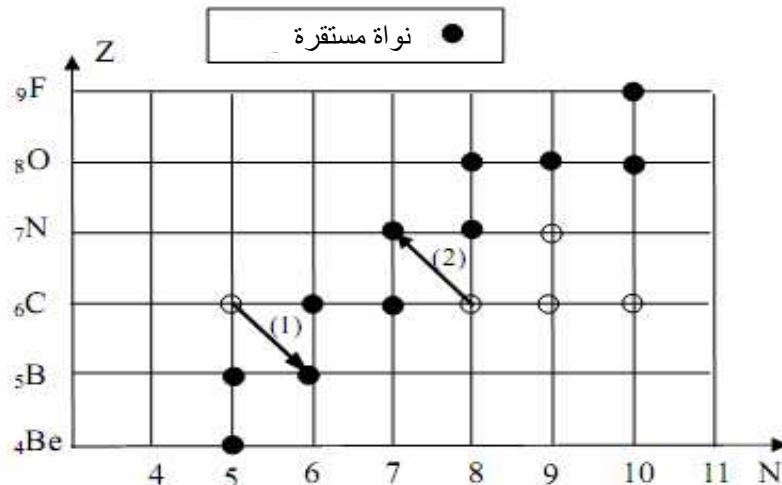
- أ- أوجد سرعة اختفاء الماء الأكسجيني في غياب الوسيط .  
 ب- ما هي كمية مادة الوسيط  $MnO_4$  المستعملة في السؤال 1 ؟  
 ج- ما هو تأثير كمية مادة الوسيط على سرعة التفاعل ؟

**التمرين الثاني:** (الحل المفصل : تمرين مقترن 22 على الموقع)

1- نرمز للنواة بالرمز  ${}^A_Z X$

أ- سم المقادير A و Z و مادا تمثل .  
 ب- عرف النظائر .

ج- اكتب التمثيل الرمزي لكل أنوية نظائر عنصر الكربون الممثلة في الوثيقة المقابلة .



- 2- من بين هذه النظائر اثنان مستقرة و الباقي مشعة .  
 أ- ما معنى نواة مشعة .  
 ب- ما نوع التفككين (1) ، (2) المبينين في الوثيقة المقابلة . أكتب معادلة التفكك لكل منهما .  
 ج- التحولين (1) و (2) يصاحبهما اشعاع  $\gamma$  . ما سبب إصدار النواة للإشعاع  $\gamma$  .  
 3- النواة التي يحدث لها التحول (2) زمن نصف عمرها سنة  $t_{1/2} = 5570$  ؟  
 أ- عرف زمن نصف العمر .

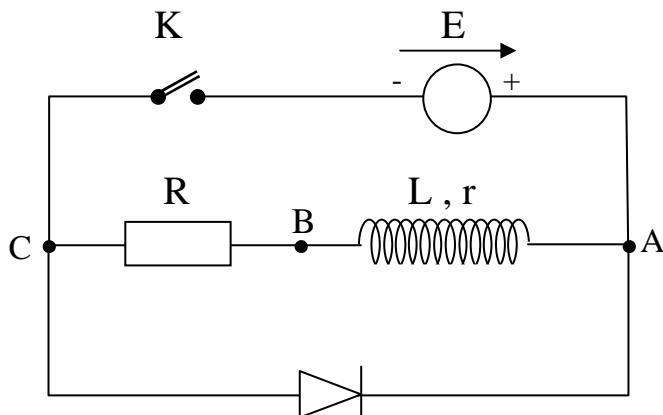
ب- تمثل  $N_0$  عدد الأنوية المشعة لعينة من هذا النظير في اللحظة  $t = 0$  ، عبر عن  $N$  عدد الأنوية المتبقية غير المتفككة بدلالة  $N_0$  في اللحظات التالية :  $t_5 = 5t_{1/2}$  ،  $t_4 = 4t_{1/2}$  ،  $t_3 = 3t_{1/2}$  ،  $t_2 = 2t_{1/2}$  ،  $t_1 = t_{1/2}$  .  
 $t_n = nt_{1/2}$

ج- ارسم المنحنى الممثل لتغيرات  $N$  بدلالة الزمن .

د- معادلة المنحنى السابق هي من الشكل :  $N(t) = N_0 e^{-\lambda t}$  . أوجد العلاقة التي تربط زمن نصف العمر  $t_{1/2}$  و ثابت التفكك  $\lambda$  ، ثم أحسب بالثانية قيمة هذا الأخير ( $\lambda$ ) . (1ans = 365.25 jours)

### التمرين الثالث: (الحل المفصل : تمرين مقترح 29 على الموقع)

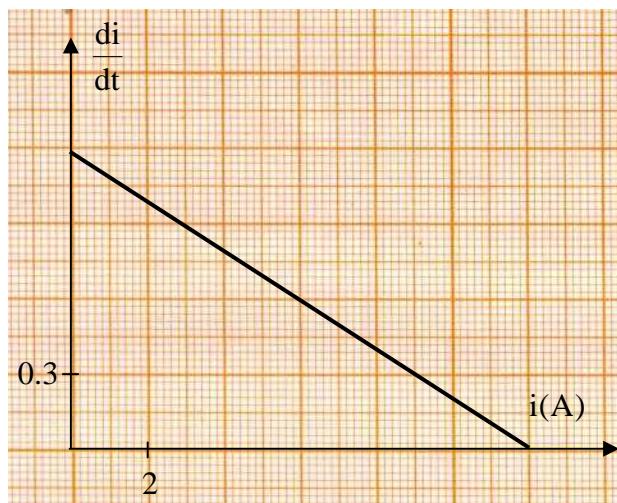
بواسطة مولد توتر ثابت قوته المحركة الكهربائية  $E$  ، ناقل أومي مقاومته  $R = 90 \Omega$  ، وشيعة ذاتيتها  $L$  و مقاومتها  $r$  . الد\_axلية  $i$  (غير مهملاً) ، قاطعة  $K$  نحقق الدارة المبينة في الشكل المقابل ثم نغلق القاطعة عند اللحظة  $t = 0$  .



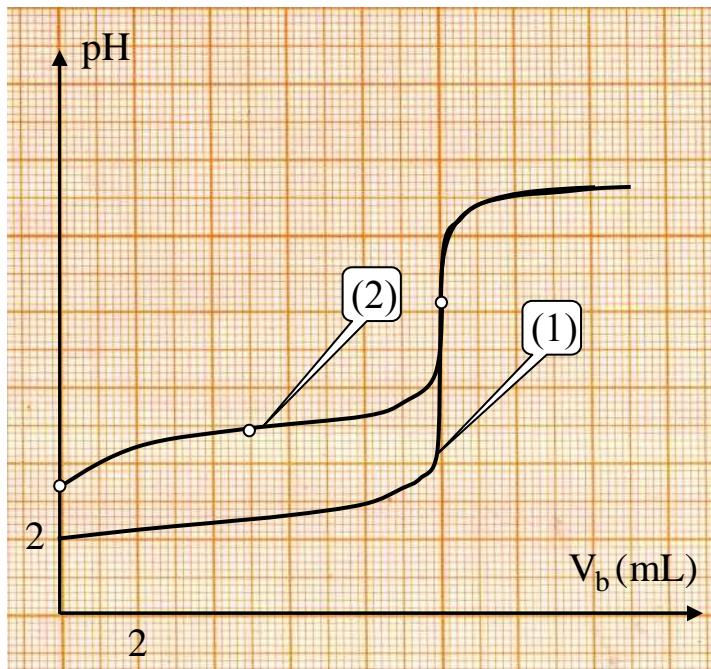
1- أكتب المعادلة التفاضلية بدلالة  $i(t)$  ،  $I_0$  ،  $\tau$  ،  $\frac{di(t)}{dt}$  فقط .

2- أثبت أن  $i(t) = I_0(1 - e^{-t/\tau})$  هو حل لهذه المعادلة التفاضلية .

3- الدراسة التجريبية لتغيرات  $\frac{di(t)}{dt}$  بدلالة شدة التيار الحظية  $i(t)$  أعطت البيان التالي :



4- اعتماداً على هذا البيان والمعادلة التفاضلية أوجد قيمتي  $\tau$  و  $I_0$  .  
إذا علمت أن طاقة الوشيعة عند النظام الدائم مساوية لـ  $E_{(L)0} = 7.2 \cdot 10^{-3} \text{ J}$  أوجد قيم  $E$  ،  $r$  ،  $L$  .

**التمرين الرابع:** ((الحل المفصل : تمرين مقترح 25 على الموقع)

كل المحاليل تؤخذ في درجة حرارة  $25^{\circ}\text{C}$ . محلولين حمضيين  $\text{HA}_1$  ،  $\text{HA}_2$  تركيزهما على الترتيب  $C_{\text{a}1}$  ،  $C_{\text{a}2}$  أحدهما قوي و الآخر ضعيف ، نأخذ  $V_a = 20 \text{ mL}$  من كل محلول حمضي و نعايره بمحلول هيدروكسيد الصوديوم  $(\text{Na}^+ + \text{HO}^-)$  تركيزه المولى  $C_b = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ . نتابع في كل معايرة تطور الـ pH بدلالة حجم الأساس المضاف  $V_B$  فنحصل على البيانات (1) و (2)، حيث يوافق البيان (1) معايرة الحمض  $(\text{HA}_1)$  و يوافق البيان (2) معايرة الحمض  $(\text{HA}_2)$  (الشكل).

- 1- أرسم شكل تخطيطي لعملية المعايرة محددا بعض الاحتياطات الأمنية الوقائية المتخذة.
- 2- أ- بالإستعانة بالبيانين (1) ، (2) (الشكل-2) :

- A- صنف الحمضين  $\text{HA}_1$  ،  $\text{HA}_2$  المستعملين إلى (قوي أم ضعيف).

ب- اكتب معادلة التفاعل الممنذج لكل معايرة.

ج- عرف التكافؤ ، بين أن للحمضين نفس التركيز الابتدائي :  $C_A = C_{\text{A}1} = C_{\text{A}2}$  ثم أحسبه.

3- عين قيمة الـ  $\text{pK}_a$  للثانية (أساس/حمض).

4- ما هو الكاشف الملون المناسب لكل عملية معايرة من بين الكواشف التالية :

الكاشف	مجال التغير اللوني
أزرق البروموتيمول	6.1 - 7.6
أحمر الميثيل	4.2 - 6.3
الفينول فتالين	8.2 - 10.0
الهيلاليتين	3.1 - 4.4

5- نفرض أن  $\text{HA}_2$  هو الحمض الضعيف.

أ- أكتب معادلة تفاعله مع الماء.

ب- أنشئ جدول للتقدم ، و استنتج قيمة التقدم النهائي.

**التمرين الخامس:** ((الحل المفصل : تمرين مقترح 21 على الموقع)

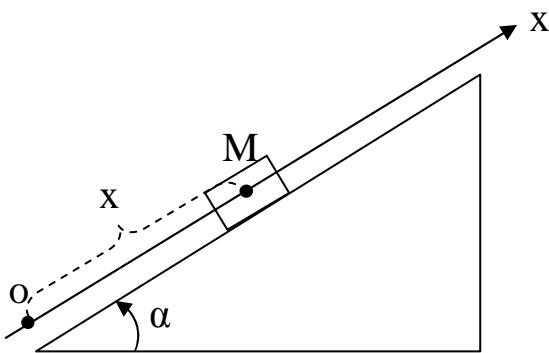
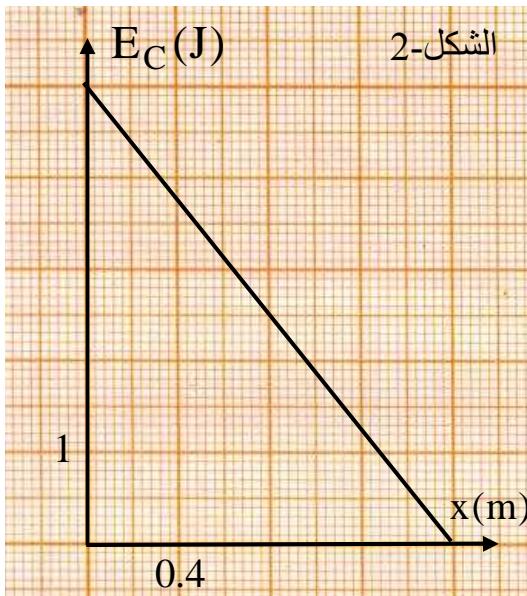
عند اللحظة  $t = 0$  و من نقطة (0) نعتبرها مبدأ الاحداثيات ، نقذف جسما نقطيا (S) كتلته  $m = 400 \text{ g}$  بسرعة ابتدائية  $v_0$  ، فينسحب على مستوى مائل عن الأفق بزاوية  $\alpha = 30^{\circ}$  (الشكل-1) ، يخضع الجسم (S) أثناء حركته إلى قوى الاحتكاك تكافى قوة  $f$  ثابتة الشدة معاكسة لجهة الحركة . يعطى :  $g = 10 \text{ m/s}^2$ .

1- بتطبيق مبدأ إنحفاظ الطاقة على الجملة جسم (S) بين اللحظة  $t = 0$  و لحظة مروره من موضع كيفي  $M$  تكون عنده الفاصلة  $x$  ، و الطاقة الحركية  $E_C$  ، اثبت أن :

$$E_C = - (m.g.\sin\alpha + f)x + E_{C0}$$

حيث :  $E_{C0}$  هي الطاقة الحركية لحظة قذف (S).

2- نقىس  $E_C$  عند أوضاع مختلفة فاصلتها  $x$  فنحصل على المنحنى البياني  $(x) = f(x)$  كما في (الشكل-2).



- أ- أكتب العلاقة الرياضية بين  $E_C$  و  $x$  .
- ب- بمطابقة هذه العلاقة الرياضية بالعلاقة النظرية السابقة ، استنتج قيمة السرعة الابتدائية  $v_0$  و شدة قوة الاحتكاك  $f$  .
- 3- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن ، أدرس طبيعة حركة الجسم (S) ثم أحسب قيمة تسارعه .
- 4- أكتب المعادلات الزمنية للحركة  $(t)$  ،  $x(t)$  ،  $v(t)$  .

### **التمرین السادس: (الحل المفصل : تمرين مقترح 29 على الموقع)**

- نعتبر أن توزع كتلي الأرض ( $T$ ) و القمر الإصطناعي ( $S$ ) ذو تناظر مركزى كروي .
- ينتقل القمر الإصطناعي في مدار دائري حول الأرض ذات نصف القطر  $R$  .
- 1- أرسم شكلًا لمدار القمر في مرجع جيو مرکزي و مثل قوة التجاذب التي تؤثر بها الأرض على القمر الإصطناعي .

$$2- \text{يعطى حقل التجاذب الأرض في نقطة } M \text{ من الفضاء بالعلاقة : } g = G \frac{M}{r^2} .$$

حيث :  $M$  هي كتلة الأرض ،  $G$  : ثابت الجذب العام و المقدر بـ  $6.67 \cdot 10^{-11} \text{ N.m}^2/\text{Kg}^2$  .

$r$  : بعد النقطة  $M$  من مركز الأرض .

- حد عبارة  $g$  بدلالة  $g_0$  ( حقل التجاذب على سطح الأرض) و  $R$  نصف قطر الأرض و  $r$  .
- 3- أ- طبق القانون الثاني لنيوتن على القمر الإصطناعي في المرجع الجيو مرکزي المعتبر غاليليا و عبر عن تسارع مركز عطالة القمر بدلالة  $g_0$  ،  $R$  ،  $r$  .

- ب- لتكن  $v$  سرعة القمر على مداره . أعط خصائص شعاع سرعة مركز عطالة القمر الإصطناعي المتحرك بحركة دائيرية منتظمة . معبرا عن شدته بدلالة :  $g_0$  ،  $R$  ،  $r$  .

- ج- عبر عن دور حركة القمر الإصطناعي  $T$  بدلالة  $\pi$  ،  $R$  ،  $r$  .
- 4- عرف منذ القدم أن  $R = 60 \text{ min}$  و أن دور القمر  $T = 27\text{j}$  ،  $7\text{h}$  ،  $43\text{ min}$  . استطاع جان بيكار سنة 1670 بطريقة مثلثية من تحديد قيمة  $R$  و المساوية  $6370 \text{ Km}$  و في سنة 1686 استعمل إسحاق نيوتن هذه النتيجة من أجل تحديد قيمة  $g_0$  ، عبر عن  $v$  بدلالة  $T$  ،  $r$  ثم أوجد قيمة  $g_0$  المحددة من طرف إسحاق نيوتن .
- 5- قاس كافنديش سنة 1798 قيمة  $G$  بواسطة ميزان القلل فحصل على  $6.670 \cdot 10^{-11} \text{ Nm}^2/\text{Kg}^2$  . أحسب كتلة الأرض باستخدام المعطيات :  $R = 6370 \text{ Km}$  ،  $g_0 = 9.81 \text{ m/s}^2$  .

