

## إمتحان تجريبي لشهادة البكالوريا دورة جوان 2016

الشعب : العلوم التجريبية و الرياضية

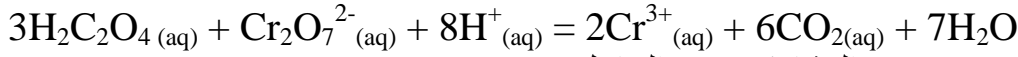
المدة : 4 ساعات

الموضوع : 02

المدة : علوم فيزيائية

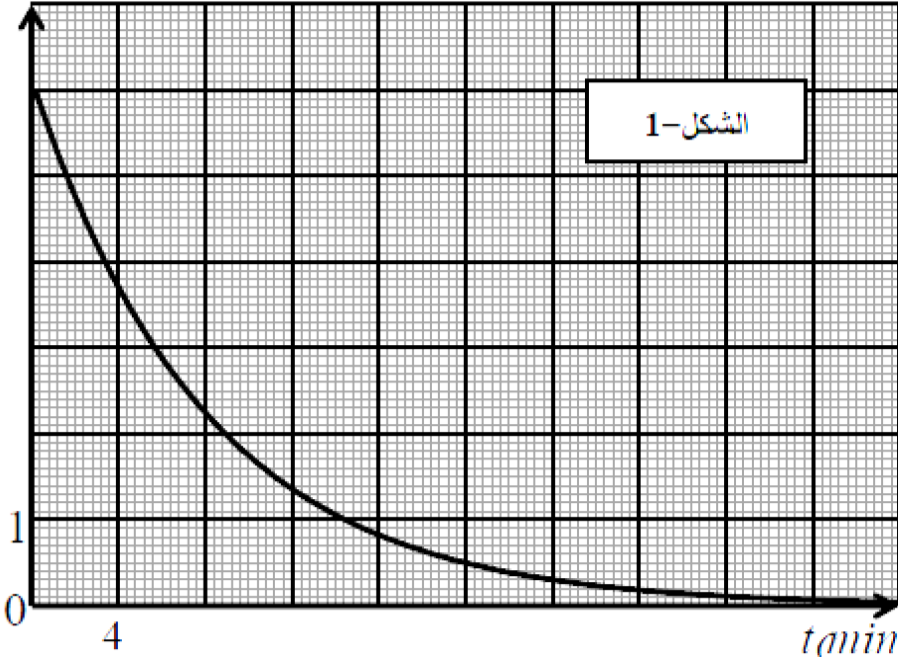
## التمرين الأول : ( بكالوريا 2013 - رياضيات ) (الحل المفصل : تمرين مقترح 12 على الموقع)

لمتابعة تطور حمض الأوكساليك  $H_2C_2O_4(aq)$  مع شوارد ثنائي الكرومات  $Cr_2O_7^{2-}(aq)$ .  
 نمزج في اللحظة  $t = 0 \text{ min}$  حجما  $V_1 = 50 \text{ mL}$  من محلول حمض الأوكساليك تركيزه المولي :  
 $C_1 = 12 \text{ mmol/L}$  مع حجم  $V_2 = 50 \text{ mL}$  من محلول ثنائي كرومات البوتاسيوم  $(2K^+(aq) + Cr_2O_7^{2-}(aq))$   
 تركيزه المولي  $C_2 = 16 \text{ mmol/L}$  ، بوجود وفرة من حمض الكبريت المركز . نمذج التفاعل الحاصل بالمعادلة  
 التالية :



- 1- أ- حدد الثنائيتين Ox/Red المشاركتين في التفاعل .  
 ب- أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل ، ثم حدد المتفاعل المحد .
- 2- البيان يمثل تغيرات التركيز المولي لحمض الأوكساليك بدلالة الزمن (الشكل-1) .

$[H_2C_2O_4](\text{mmol/L})$



أ- عرف السرعة الحجمية للتفاعل .

ب- بين أن عبارة السرعة الحجمية للتفاعل في أي لحظة تكتب بالعلاقة :  $v = -\frac{1}{3} \times \frac{d[H_2C_2O_4]}{dt}$

ج- احسب قيمة السرعة الحجمية للتفاعل في اللحظة  $t = 12 \text{ min}$  .

3- عرف زمن نصف التفاعل ، ثم احسبه .

**التمرين الثاني :** ( بكالوريا 2009 - علوم تجريبية ) (الحل المفصل : تمرين مقترح 10 على الموقع)

البولونيوم عنصر مشع ، نادر الوجود في الطبيعة ، رمزه الكيميائي Po و رقمه الذري 84 .  
اكتشف أول مرة سنة 1898 م في أحد الخامات . لعنصر البولونيوم عدة نظائر لا يوجد منها في الطبيعة سوى البولونيوم 210 . يعتبر البولونيوم مصدر لجسيمات  $\alpha$  لأن أغلب نظائره تصدر أثناء تفككها هذه الجسيمات .

1- ما المقصود بالعبارة :

أ- عنصر مشع . ب- للعنصر نظائر .

2- يتفكك البولونيوم 210 معطيا جسيمات  $\alpha$  و نواة ابن هي  ${}^A_Z\text{Pb}$  .

أكتب معادلة التفاعل المنمذج للتحويل النووي الحاصل محددًا كل من  $Z$  ،  $A$  .

3- إذا علمت أن زمن نصف حياة البولونيوم 210 هو  $t_{1/2} = 138$  j و أن نشاط عينة منه في اللحظة  $t = 0$  هو  $A_0 = 10^8$  Bq . أحسب :

أ/ ثابت النشاط الإشعاعي ( ثابت التفكك ) .

ب/ عدد أنوية البولونيوم 210 الموجودة في العينة في اللحظة  $t = 0$  .

ج/ المدة الزمنية التي يصبح فيها عدد أنوية العينة مساوي ربع ما كان عليه في اللحظة  $t = 0$  .

**التمرين الثالث :** ( بكالوريا 2008 - علوم تجريبية ) (الحل المفصل : تمرين مقترح 03 على الموقع)

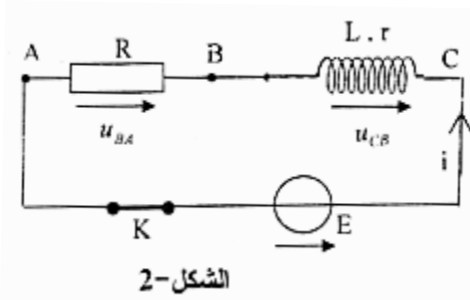
تحتوي الدارة الكهربائية المبينة في (الشكل-2) على :

- مولد توتره الكهربائي ثابت  $E = 12\text{V}$  .

- ناقل أومي مقاومته  $R = 10 \Omega$  .

- وشيعة ذاتيتها  $L$  و مقاومتها  $r$  .

- قاطعة  $K$  .



الشكل-2

1- نستعمل راسم اهتزاز مهبطي ذي ذاكرة ، لإظهار التوترين الكهربائيين  $(u_{AB})$  و  $(u_{CB})$  . بين على مخطط الدارة الكهربائية ، كيف يتم ربط الدارة الكهربائية بمدخلي هذا الجهاز .

2- نغلق القاطعة  $K$  في اللحظة  $t = 0$  يمثل (الشكل-3) المنحنى  $u_{BA} = f(t)$  المشاهد على راسم الاهتزاز المهبطي . عندما تصبح الدارة في حالة النظام الدائم أوجد قيمة :

أ/ التوتر الكهربائي  $(u_{BA})$  .

ب/ التوتر الكهربائي  $(u_{CB})$  .

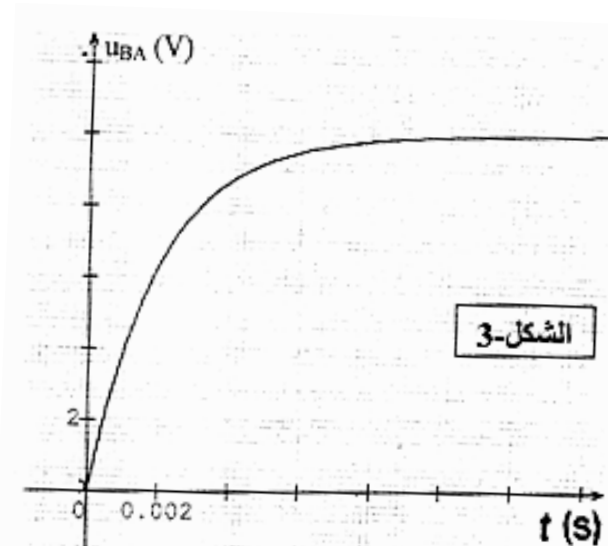
ج/ الشدة العظمى للتيار المار في الدارة .

3- بالاعتماد على البيان (الشكل-3) . استنتج :

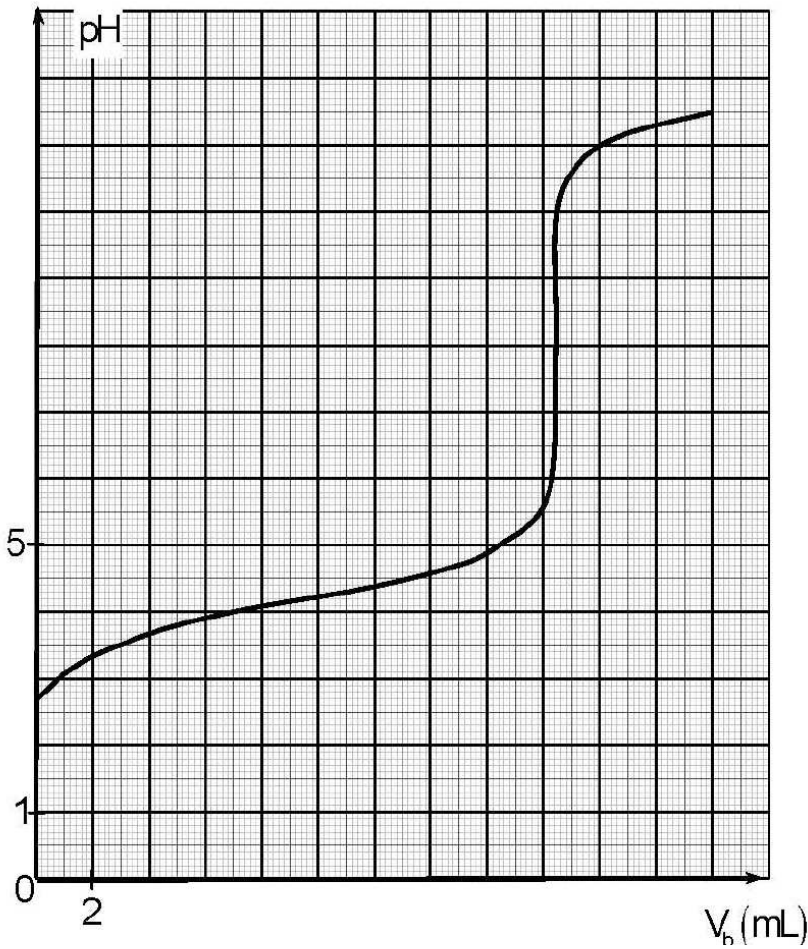
أ/ قيمة  $(\tau)$  ثابت الزمن المميز للدارة .

ب/ مقاومة و ذاتية الوشيعة .

4- أحسب الطاقة الأعظمية المخزنة في الوشيعة .



الشكل-3

**التمرين الرابع : (بكالوريا 2013 - علوم تجريبية) (الحل المفصل : تمرين مقترح 16 على الموقع)**

نعاير حجما :  $V_a = 20 \text{ mL}$  من محلول مائي ممدد لحمض البنزويك  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}$  ، تركيزه المولي الابتدائي  $C_a$  بمحلول هيدروكسيد الصوديوم تركيزه المولي :  $C_b = 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$  ، و حجمه  $V_b$  .  
النتائج المتحصل عليها مكنت من رسم البيان  $\text{pH} = f(V_b)$  (الشكل) .

1- ارسم بشكل تخطيطي التركيب التجريبي للمعايرة .

2- بين كيف يمكن تحقيق قياس الـ pH لمحلول

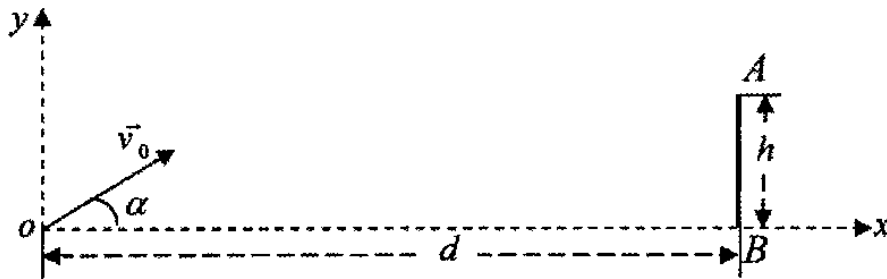
3- اكتب معادلة تفاعل المعايرة .

4- حدد بيانيا :  
أ- إحدائتي نقطة التكافؤ E ، ثم احسب  $C_a$  .  
ب- قيمة الـ  $\text{pKa}$  للتنائييئة  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(\text{aq})}/\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^{-}_{(\text{aq})})$  .  
ج- قيمة الـ pH من أجل :  $V_b = 0$  . بين أن حمض البنزويك ضعيف .

ب- قيمة الـ  $\text{pKa}$  للتنائييئة  $(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}_{(\text{aq})}/\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^{-}_{(\text{aq})})$  .  
ج- قيمة الـ pH من أجل :  $V_b = 0$  . بين أن حمض البنزويك ضعيف .

**التمرين الخامس : (بكالوريا 2010 - علوم تجريبية) (الحل المفصل : تمرين مقترح 23 على الموقع)**

تؤخذ  $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$  ، مقاومة الهواء و دافعة أرخميدس مهملتان .  
لتنفيذ مخالفة خلال مباراة في كرة القدم ، وضع اللاعب الكرة في النقطة O مكان وقوع الخطأ (نعتبر الكرة نقطية) على بعد  $d = 25 \text{ m}$  من خط المرمى ، حيث ارتفاع العارضة الأفقية  $h = AB = 2.44 \text{ m}$  .  
يقذف اللاعب الكرة بسرعة ابتدائية  $\vec{v}_0$  يصنع حاملها مع الأفق زاوية  $\alpha = 30^\circ$  (الشكل-3) .



الشكل-3

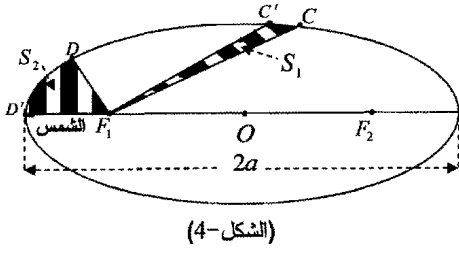
1/ أدرس طبيعة حركة الكرة في المعلم  $(\vec{ox}, \vec{oy})$  بأخذ مبدأ الأزمنة لحظة القذف ، استنتج معادلة المسار  $y = f(x)$

2/ كم يجب أن تكون قيمة  $v_0$  حتى يسجل الهدف مماسيا للعارضة الأفقية (النقطة A) ؟ ما هي المدة الزمنية المستغرقة ؟ و ما هي قيمة سرعتها عند (النقطة A) ؟

3/ كم يجب أن تكون قيمة  $v_0$  حتى يسجل الهدف مماسيا لخط المرمى (النقطة B) ؟

**التمرين السادس : ( بكالوريا 2010 - رياضيات ) (الحل المفصل : تمرين مقترح 10 على الموقع)**

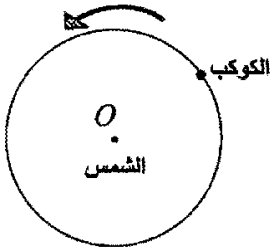
أ/ يكون مسار حركة مركز عطالة كوكب حول الشمس اهليلجيا كما يوضحه (الشكل-4) .  
ينتقل الكوكب أثناء حركته على مداره من النقطة C إلى النقطة C' ثم من  
النقطة D إلى النقطة D' خلال نفس المدة الزمنية  $\Delta t$  .



(الشكل-4)

- 1- اعتمادا على قانون كبلر الأول فسر وجود موقع الشمس في النقطة  $F_1$  ، كيف نسمي عندئذ النقطتين  $F_1$  ،  $F_2$  ؟
- 2- حسب قانون كبلر الثاني ما هي العلاقة بين المساحتين  $S_1$  و  $S_2$  ؟
- 3- بين أن متوسط السرعة بين الموضعين C و C' أقل من متوسط السرعة بين الموضعين D و D' .

ب/ من أجل التبسيط نمذج المسار الحقيقي لكوكب في المرجع الهيليومركزي بمدار دائري مركزه O (مركز الشمس) و نصف قطره r (الشكل-5) .



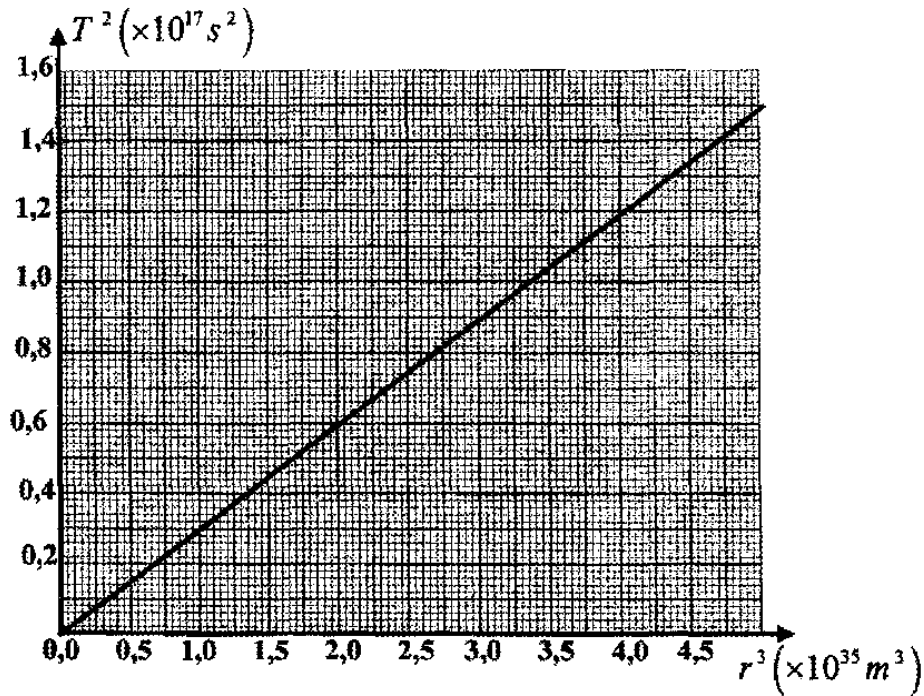
(الشكل-5)

يخضع كوكب أثناء حركته حول الشمس إلى تأثيرها و الذي ينمذج بقوة  $\vec{F}$  ، قيمتها تعطى حسب قانون الجذب العام لنيوتن بالعلاقة :

$$F = G \frac{mM}{r^2}$$

$$G = 6.67 \cdot 10^{-11} \text{ SI}$$

باستعمال برمجة "satellite" في جهاز الإعلام الآلي تم رسم البيان  $T^2 = f(r^3)$  (الشكل-6) . حيث T دور الحركة



(الشكل-6)

- 1/ أذكر نص قانون كبلر الثالث .
- 2/ بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على الكوكب و باهمال تأثيرات الكواكب الأخرى ، أوجد عبارة كل من سرعة الكوكب ، و دور حركته T بدلالة  $r$  ،  $G$  ،  $M$  .
- 3/ أوجد بيانيا العلاقة بين  $T^2$  و  $r^3$  .
- 4/ أوجد العلاقة النظرية بين  $T^2$  و  $r^3$  .
- 5/ بتوظيف العلاقتين الأخيرتين استنتج قيمة كتلة الشمس M .