



الصفحة
1



الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة العادية 2011
الموضوع

7	المعامل	NS28	الفيزياء والكيمياء	المادة
3	مادة الإعجاز		شعبة العلوم التجريبية مسلك العلوم الفيزيائية	الشعب(ة) او المسلك

...

يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

تعطى التعبير الحرفي قبل التطبيقات العددية

يتضمن الموضوع أربعة تمارين: تمرين في الكيمياء وثلاثة تمارين في الفيزياء

الكيمياء : (7 نقط)

- تتبع تحول كيميائي بقياس الضغط.
- دراسة كمية لتحليل كهربائي.

الفيزياء : (13 نقطة)

- * الفيزياء النووية (3 نقط):
- دراسة النشاط الإشعاعي للكربون 14 والتاريخ به.

* الكهرباء (4,5 نقط):

- دراسة مبدأ اشتغال مؤقت الإنارة.

* الميكانيك (5,5 نقط) :

- دراسة حركة رياضي في مجال الثقالة المنتظم .

الكيمياء : (7 نقط)
الجزء I : تتبع تحول كيميائي بقياس الضغط

يعتبر غاز ثنائي الهيدروجين من المحروقات التي تتوفّر على طاقة عالية غير ملوثة ، ويمكن تحضيره في المختبر بتفاعل الأحماض مع بعض الفلزات.

يهدف هذا الجزء إلى تتبع تطور تفاعل حمض الكبريتيك مع الزنك بقياس الضغط.

المعطيات :

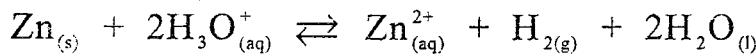
- تعتبر جميع الغازات كاملة .

- تمت جميع القياسات عند 25°C .

- ذكر بمعادلة الحالة لغازات الكلمة : $P \cdot V = n \cdot R \cdot T$

- الكتلة المولية الذرية للزنك : $M(\text{Zn}) = 65,4 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

ننمذج تفاعل الزنك $\text{Zn}_{(s)}$ مع محلول حمض الكبريتيك $2 \text{H}_3\text{O}^{+}_{(aq)} + \text{SO}_4^{2-}_{(aq)}$ بالمعادلة الكيميائية التالية :



لدراسة حرکية هذا التفاعل ، ندخل في حوجلة حجمها ثابت $V = 1\text{L}$ الكتلة $m = 0,6 \text{ g}$ من مسحوق الزنك $\text{Zn}_{(s)}$ ونصلب فيها عند اللحظة $t_0 = 0$ حجما $V_0 = 75 \text{ mL}$ من محلول مائي لحمض الكبريتيك تركيز أيونات الأوكسونيوم فيه هو $[\text{H}_3\text{O}^{+}] = 0,4 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$.

نقياس في كل لحظة t الضغط P داخل الحوجلة بواسطة لاقط للضغط.

1. لتكن $n_i(\text{H}_3\text{O}^{+})$ كمية المادة البدئية لأيونات الأوكسونيوم و $n_i(\text{Zn})$ كمية المادة البدئية للزنك . انقل على ورقة التحرير الجدول الوصفي أسفله وأتممه . (0,5 ن)

				المعادلة الكيميائية	
				تقدم التفاعل	الحالة
يعبر عنه بالمول					
$n_i(\text{Zn})$	$n_i(\text{H}_3\text{O}^{+})$			$x = 0$	البدئية
				x	خلال التحول
				$x = x_{\max}$	عند تحول كلي

2. أحسب $n_i(\text{H}_3\text{O}^{+})$ و $n_i(\text{Zn})$. (1 ن)

3. حدد المتفاعل المد واستنتج التقدم الأقصى x_{\max} للتفاعل . (0,5 ن)

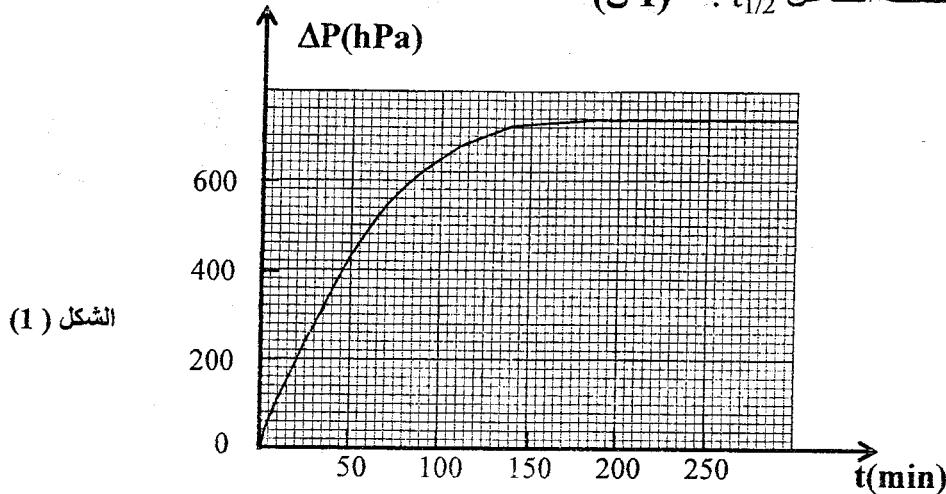
4. بتطبيق معادلة الحالة لغازات الكلمة واعتمادا على الجدول الوصفي السابق ، أوجد تعبير التقدم (x) للتفاعل عند لحظة t بدلالة R و V و T ، حيث $\Delta P = P - P_0$ مع P_0 الضغط البدئي المقاس عند اللحظة $t_0 = 0$ و P الضغط المقاس عند اللحظة t . (1 ن)

5. ليكن $\Delta P_{\max} = P_{\max} - P_0$ تغير الضغط الأقصى و x_{\max} التقدم الأقصى للتفاعل ، أثبت العلاقة :

$$x(t) = x_{\max} \cdot \frac{\Delta P}{\Delta P_{\max}} \quad (0,5 \text{ ن})$$

...

6. مكنت الدراسة التجريبية من خط المنحنى الممثل في الشكل (1) الذي يمثل تغيرات ΔP بدلالة الزمن .
أوجد مبيانيا زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$. (1 ن)



الجزء II : دراسة كمية لتحليل كهربائي
نجد من بين التطبيقات الصناعية للتحليل الكهربائي تغطية بعض الفلزات بطبقة رقيقة من فلز آخر قصد حمايتها وتلميع مظهرها .
يهدف هذا الجزء إلى دراسة عملية التفضيض لقطعة من النحاس بواسطة التحليل الكهربائي .
المعطيات :

- المزدوجتان المتدخلتان : $\text{Ag}^{+}_{(\text{aq})}/\text{Ag}_{(\text{s})}$; $\text{O}_{2(\text{g})}/\text{H}_2\text{O}$ (٤ ن)
- $1 \text{ F} = 96500 \text{ C.mol}^{-1}$
- الكتلة المولية الذرية للفضة : $M(\text{Ag}) = 108 \text{ g.mol}^{-1}$

نغر صفيحة من النحاس Cu كلـياً في محلـول مـائـي (S) لنـترـاتـ الفـضـة $\text{Ag}^{+}_{(\text{aq})} + \text{NO}_3^{-}$ تركـيزـه C وـحـجمـه V = 0,5 L ، ثم نصل الصفيحة بـواسـطة سـلك موـصلـ بـأـحـد قـطـبـيـ مـولـدـ كـهـربـائـي G ، وـنـرـبـطـ قـطـبـهـ الآخرـ بـإـلـكتـرـوـدـ منـ الغـرـافـيتـ كماـ هوـ مـبـيـنـ فيـ الشـكـلـ (2).

عـندـ إـغـلاقـ قـاطـعـ التـيـارـ K ، يـزوـدـ المـولـدـ Gـ الدـارـةـ خـلالـ المـدةـ $\Delta t = 45 \text{ min}$ بـتـيـارـ كـهـربـائـيـ شـدـتهـ ثـابـتـةـ I = 0,5A ، فـيـتصـادـعـ غـازـ ثـانـيـ الأـوكـسـيـجـينـ O₂ـ عـلـىـ مـسـطـوىـ إـلـكتـرـوـدـ الغـرـافـيتـ وـيـتوـضـعـ فـلـزـ الفـضـةـ بـشـكـلـ مـنـظـمـ عـلـىـ إـلـكتـرـوـدـ الآـخـرـ .

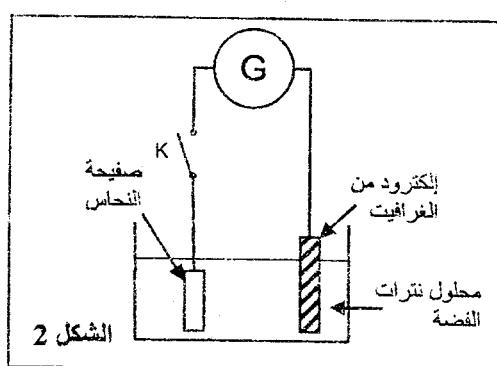
1. اكتب نصف المعادلة الكيميائية المنذجة للتحول الحاصل عند كل إلكترود . (1 ن)

2. أوجـدـ تـعـبـيرـ الكـتـلـةـ m(Ag)ـ لـلـفـضـةـ النـاتـجـةـ بـدـلـالـةـ :

I و Δt و $m(Ag)$ و F ؛ ثم احسب (1 ن)

3. نـقـوـرـ عـلـىـ مـحـولـيـنـ S₁ـ وـ S₂ـ لـنـترـاتـ الفـضـةـ تـرـكـيزـهـماـ عـلـىـ التـوـالـيـ $C_1 = 1,8 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ و $C_2 = 3 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ لهـماـ نـفـسـ الـحـجـمـ V = 0,5 L .

حدد ، من بين المحلولين S₁ و S₂ ، المحلول الذي يمكن من الحصول على الكتلة m(Ag) . (0,5 ن)



الفيزياء النووية : (3 نقط)

تعتبر طريقة التاريخ بالكريون 14 من بين التقنيات المعتمدة من طرف العلماء قصد تحديد أعمار بعض الحفريات والصخور، إذ تبقى نسبة الكربون 14 ثابتة في الغلاف الجوي وفي الكائنات الحية وعند موتها هذه الأخيرة تتناقص فيها هذه النسبة بسبب النشاط الإشعاعي.

يهدف التمرين إلى دراسة النشاط الإشعاعي للكربون 14 و التاريخ به .
معطيات :

- عمر النصف لنوءة الكربون 14 هو: $t_{1/2} = 5570 \text{ ans}$

- $1u = 931,5 \text{ MeV} \cdot c^{-2}$

- كتل الدقائق بالوحدة u:

الإلكترون	$^{14}_7\text{N}$	$^{14}_6\text{C}$	الدقيقة
الكتلة (u)	0,0005	13,9992	13,9999

1. النشاط الإشعاعي للكربون 14

نويدة الكربون ^{14}C إشعاعية النشاط ينتج عن تفتقها التلقائي نويدة الأزوت ^{14}N .

1.1. اكتب معادلة هذا التفتق وحدد نوع النشاط الإشعاعي. (0,75 ن)

1.2. أعط تركيب النواة المتولدة. (0,25 ن)

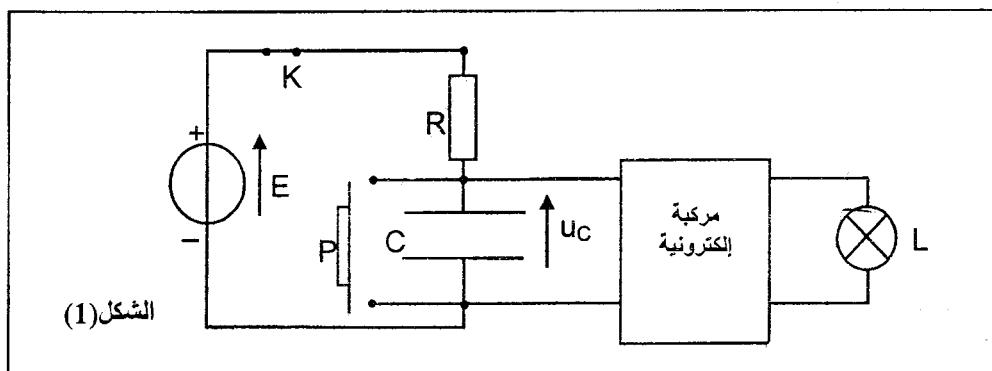
1.3. احسب بالوحدة MeV الطاقة ΔE الناتجة عن تفتق نويدة الكربون 14 . (1 ن)

2. التاريخ بالكريون 14

تم العثور من طرف علماء الحفريات على تمثال من خشب نشاطه الإشعاعي 135 Bq .
علما أن نشاط قطعة خشبية حديثة لها نفس الكتلة ومن نفس نوع الخشب الذي صنع منه التمثال هو 165Bq .
حدد بالسنة العمر التقريري للتمثال الخشبي. (1 ن)

الكهرباء : (4,5 نقط)

يستعمل مؤقت الإنارة (minuterie) لترشيد استهلاك الطاقة الكهربائية في العمارت السكنية، وهو جهاز كهربائي يسمح بالتحكم الآلي في إطفاء مصابيح السلالم والأروقة بعد مرور مدة زمنية قابلة للضبط مسبقا.
يهدف إلى دراسة مبدأ اشتغال مؤقت الإنارة.



- يمثل الشكل (1) جزءاً من تركيب مبسط لمؤقت الإنارة مكون من :
- مولد مؤتمث للتوتر المستمر، قوته الكهرومagnetة E .
 - قاطع التيار K .
 - موصل أومي مقاومته R .
 - مكثف سعته C .
 - زر P يلعب دور قاطع التيار.
 - مركبة إلكترونية تمكّن من إضاءة المصباح L ما دام التوتر U_c بين مربطي المكثف أصغر أو يساوي توتراً حدياً U_s .

نقبل أن شدة التيار الكهربائي المار في مدخل المركبة الإلكترونية تبقى منعدمة في كل لحظة.

1. دراسة ثانوي القطب RC

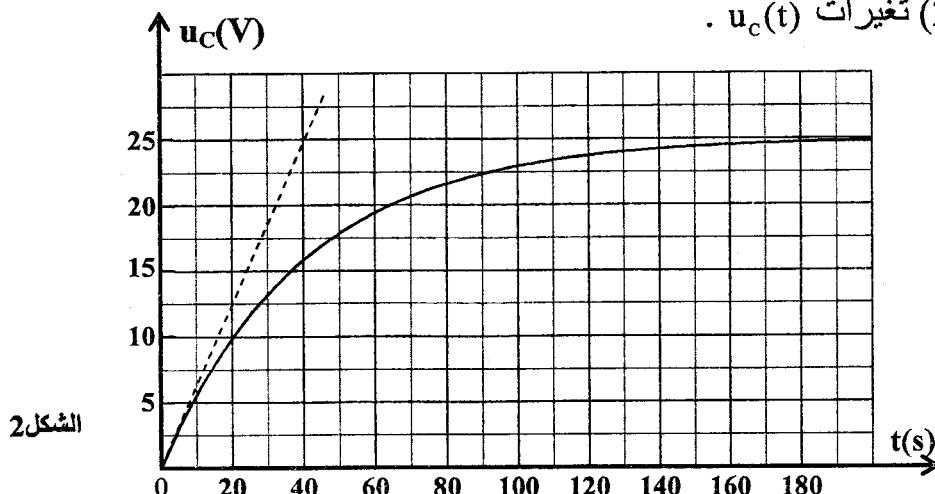
عند اللحظة $t = 0$ ، نغلق قاطع التيار K ونترك الزر P مفتوحاً ، فيشحن المكثف تدريجياً بواسطة المولد . نعاين تطور التوتر $U_c(t)$ بين مربطي المكثف باستعمال وسيط معلوماتي ملائم.

1.1. بين أن التوتر U_c يحقق المعادلة التفاضلية : $RC \frac{du_c}{dt} = E - U_c$. (0,5 ن)

1.2. حدد تعبير كل من A و τ لكي تكون الدالة الزمنية $U_c = A(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ حلّاً للمعادلة التفاضلية السابقة. (0,75 ن)

1.3. بين أن الثابتة τ لها بعد زمني. (0,25 ن)

1.4. يمثل الشكل (2) تغيرات $U_c(t)$.



حدد مبيانياً قيمة كل من A و τ ، واستنتج قيمة المقاومة R علماً أن سعة المكثف هي $C = 220 \mu F$. (0,75 ن)

2. تحديد مدة اشتغال المؤقت

المدة الزمنية اللازمة لوصول أحد سكان عمارة إلى باب بيته هي $\Delta t = 80 s$.

2.1. لتكن t_1 اللحظة التي يأخذ فيها التوتر U_c القيمة الحدية U_s ، أوجد تعبير t_1 بدلالة E و τ و U_s . (1 ن)

2.2. علماً أن $U_s = 15 V$ ، بين أن المصباح L ينطفئ قبل وصول ساكن العمارة إلى بيته. (0,5 ن)

2.3. حدد القيمة الحدية R_s لمقاومة الموصل الأومي التي تسمح لساكن العمارة بالوصول إلى باب بيته قبل انطفاء المصباح (نعتبر أن قيم C و E و U_s لا تتغير) . (0,75 ن)

الميكانيك : (5,5 نقط)

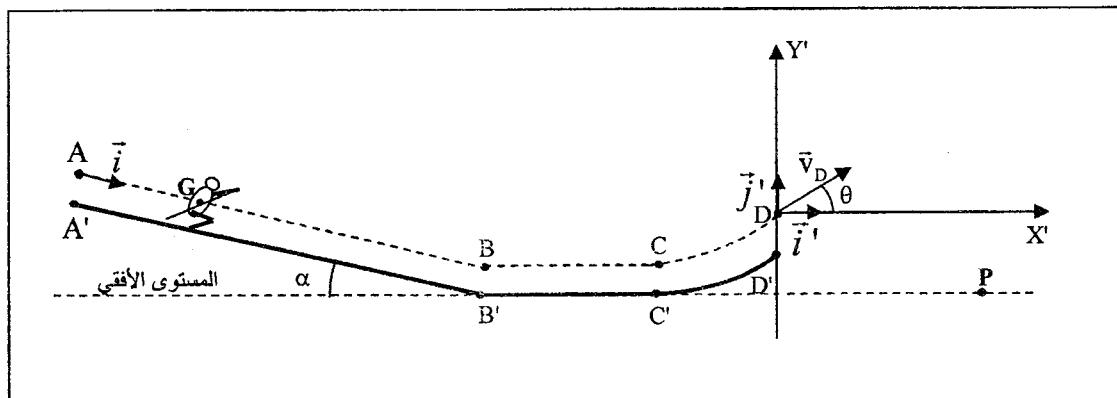
دراسة حركة رياضي في مجال الثقالة المنتظم

تعتبر رياضة التزلق على الجليد من الرياضيات الشتوية الأكثر انتشارا في المناطق الجبلية، حيث يسعى ممارسو هذه الرياضة إلى تحقيق نتائج إيجابية وتحطيم أرقام قياسية.

يهدف هذا التمرين إلى دراسة حركة رياضي يمارس التزلق على الجليد على مسارات مختلفة .

ت تكون حلبة التزلق الممثلة في الشكل أسفله من ثلاثة أجزاء :

- جزء $A'B'$ مستقيم طوله $A'B' = 82,7 \text{ m}$ مائل بالزاوية $\alpha = 14^\circ$ بالنسبة للمستوى الأفقي.
- جزء $B'C'$ مستقيم أفقي طوله $L = 100 \text{ m}$.
- جزء $C'D'$ دائري .



ننماذج الرياضي ولوازمه بجسم صلب (S) كتلته $m = 65 \text{ kg}$ ومركز قصوره G ، ونأخذ $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$ يمر G أثناء حركته من الموضع A و B و C و D المبينة في الشكل، حيث $B'C' = BC$ و $A'B' = AB$ و $B'C' = BC$.

1. دراسة الحركة على الجزء $A'B'$

عند اللحظة $t=0$ ، ينطلق G من الموضع A بدون سرعة بدئية ، فينزلق الجسم (S) بدون احتكاك على الجزء $A'B'$.

نعلم موضع G عند لحظة t بالأوصول x في المعلم (i , j) ونعتبر أن $x_G = 0$ عند $t=0$.

1.1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن ، أوجد تعبير التسارع a_G لحركة G بدلالة g و α . (0,75 ن)

1.2. حدد معملاً جوابك طبيعة حركة G على هذا الجزء . (0,25 ن)

1.3. اعتماداً على المعادلات الزمنية للحركة ، أوجد القيمة v_B لسرعة G عند مروره من الموضع B . (0,75 ن)

2. دراسة الحركة على الجزء $B'C'$

يواصل الجسم (S) حركته على الجزء $B'C'$ حيث يخضع لاحتكاك ننماذجه بقوة f ثابتة و مماسة للمسار ومعاكسة لمنحي الحركة.

نعتبر أن قيمة سرعة G في الموضع B لا تتغير عند انتقال الجسم (S) من المستوى المائل إلى المستوى الأفقي.

لدراسة حركة G على هذا الجزء ، نختار معلمًا أفقياً أصله منطبق مع النقطة B واللحظة التي يمر فيها G بهذه النقطة أصلًا جديداً للتاريخ .

2.1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن ، حدد طبيعة حركة G على المسار BC . (0,5 ن)

2.2. أوجد تعبير الشدة f لقوة الاحتكاك بدلالة m و L و v_C و v_B سرعة G عند مروره من الموضع C ثم أحسب f . نعطي : $v_C = 12 \text{ m.s}^{-1}$. (1 ن)

3. دراسة الحركة في مجال الثقالة المنتظم

عند مغادرة الجسم (S) الحلبة ، يمر G من الموضع D عند لحظة تعتبرها أصلاً جديداً للتاريخ، بسرعة \bar{v}_D تكون الزاوية $\theta = 45^\circ$ مع المستوى الأفقي ، فيسقط الجسم (S) في موضع P .

ندرس حركة G في المعلم الغاليلي ($\bar{j}, \bar{i}, \bar{D}$) ونهمل تأثير الهواء أثناء الحركة.

3.1. أوجد التعبير الحرفي للمعادلتين الزمنيتين $x(t)$ و $y(t)$ لحركة G واستنتج التعبير الحرفي لمعادلة المسار. (1,25 ن)

3.2. حدد v_D سرعة G عند مغادرته الموضع D ، علماً أن إحداثي G لما يكون الجسم (S) في الموضع P هما $x_G = 15 \text{ m}$ و $y_G = -5 \text{ m}$. (1 ن)
