

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

الديوان الوطني للامتحانات والمسابقات

دورة: جوان 2009

وزارة التربية الوطنية

امتحان بكالوريا التعليم الثانوي

الشعبة : رياضيات + تقني رياضي

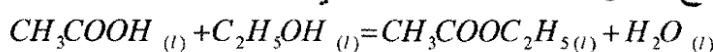
المدة: 04 ساعات ونصف

اختبار في مادة: العلوم الفيزيائية

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين التاليين :
الموضوع الأول

التمرين الأول: (03 نقاط)

لغرض متابعة تطور التحول الكيميائي بين حمض الايثانويك CH_3COOH والايثanol C_2H_5-OH . نأخذ 7 أنابيب اختبار وعند اللحظة $t=0$ نمزج في كل واحد منها (n_0) من الحمض و (n_0) من الكحول السابقين. ينمزج التحول الحادث بالتفاعل ذي المعادلة :



عايرنا عند درجة حرارة ثابتة وفي لحظات زمنية متباينة محتوى الأنابيب الواحد تلو الآخر من أجل معرفة كمية مادة الحمض المتبقى (n') بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم ($Na^+ + OH^-$). سمحت هذه العملية بالحصول على جدول القياسات التالي :

$t(h)$	0	1	2	3	4	5	6	7
$n(mol)$	1,00	0,61	0,45	0,39	0,35	0,34	0,33	0,33
$n'(mol)$								

1- أنجز جدول لتقدم التفاعل واحسب التقدم الأعظمي x_{max} .

2- استنتج العلاقة التي تعطي كمية مادة الاستر المتشكل (n') بدلالة كمية مادة الحمض المتبقى (n).

3- أكمل الجدول أعلاه ، و باختيار سلم مناسب أرسم المنحنى الذي يمثل تغيرات كمية مادة الاستر المتشكل بدلالة الزمن (t). $n' = f(t)$

4- أحسب قيمة سرعة التفاعل عند اللحظة $t=3h$. كيف تتغير سرعة التفاعل مع الزمن؟ علل.

5- احسب النسبة النهائية للتقدم (τ_f) وماذا تستنتج ؟

التمرين الثاني: (03 نقاط)

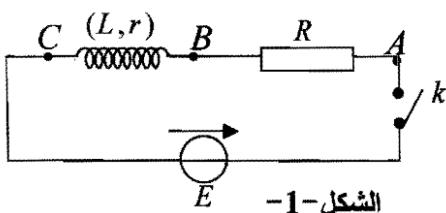
نربط على التسلسل العناصر الكهربائية التالية:

- مولد ذي توتر ثابت ($E = 12V$)

- وشيعة ذاتيتها ($L = 300mH$) و مقاومتها ($r = 10\Omega$).

- ناقل أومي مقاومته ($R = 110\Omega$).

- قاطعة (k). (الشكل-1).

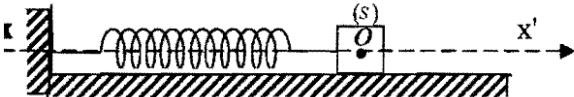


الشكل-1

- 1- في اللحظة ($t = 0s$) نغلق القاطعة (k):
أوجد المعادلة التفاضلية التي تعطي شدة التيار الكهربائي في الدارة .
- 2- كيف يكون سلوك الوشيعة في النظام الدائم؟ وما هي عندئذ عبارة شدة التيار الكهربائي I_0 الذي يجتاز الدارة؟
- 3- باعتبار العلاقة $i = A \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right)$ حلًا للمعادلة التفاضلية المطلوبة في السؤال -1
- أ/ أوجد العبارة الحرفية لكل من A و τ .
 - ب/ استنتج عبارة التوتر الكهربائي u_{BC} بين طرفي الوشيعة.
 - أ/ أحسب قيمة التوتر الكهربائي u_{BC} في النظام الدائم .
 - ب/ ارسم كيافيًا شكل البيان ($i = f(u_{BC})$).

التمرين الثالث: (03 نقاط)

يتكون نواس مرن من جسم صلب نقطي (S) كتلته $m = 250g$ يمكنه الحركة على مستوى أفقي، ومن نابض حلقاته غير متلاصقة، كتلته مهملة، ثابت مرونته $k = 25N/m$. (الشكل المقابل)
عند التوازن يكون (S) عند النقطة 0 (مبدأ الفوائل للمحور \overline{xx}).



نزيح الجسم (S) عن وضع توازنه بمقدار $X_{max} = 2cm$ ، في اتجاه \overline{xx} و نتركه دون سرعة ابتدائية في اللحظة ($t = 0s$).

1/ بفرض الاحتكاكات مهملة :

أ / مثل القوى المؤثرة على الجسم (S) في لحظة كيفية (t).

ب / بتطبيق القانون الثاني لنيوتون أوجد المعادلة التفاضلية للحركة.

ج / أحسب الدور الذاتي T للجملة المهترئة ثم أكتب المعادلة الزمنية للحركة ($t = f(x)$).

2/ في الحقيقة الاحتكاكات غير مهملة، حيث يخضع (S) لثناء حركته لقوة احتكاك فتصبح المعادلة التفاضلية للحركة من الشكل :

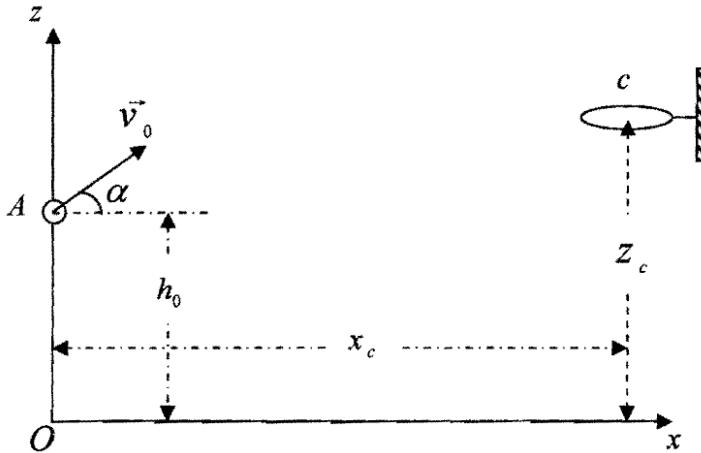
$$\frac{d^2x}{dt^2} + \alpha \frac{dx}{dt} + \lambda x = 0$$

نأوش حسب قيم قوة الاحتكاك النظام الذي تكون عليه حركة (S), ثم مثل عندئذ تغيرات الفاصلة ، بدلةة الزمن الموافق لكل حالة.

التمرين الرابع : (04 نقاط)

قام لاعب في مقابلة لكرة السلة ، بتسديد الكرة نحو السلة من نقطة A منطبقية على مركز الكرة الموجود على ارتفاع $h_0 = 2.10m$ من سطح الأرض بسرعة ابتدائية ($V_0 = 8 m.s^{-1}$) يصنع حاملها زاوية $\alpha = 37^\circ$ مع الأفق ، ليمر مركز الكرة G بمركز السلة C الذي إحداثياته: ($x_c = 4.50m$ ، $z_c = 4.50m$) في المعلم الأرضي ($\overline{ox}, \overline{oz}$) الذي نعتبره غاليليا.

1/ أدرس حركة مركز عطالة الكرة في المعلم ($\overline{ox}, \overline{oz}$) معتبراً مبدأ الأزمنة لحظة تسديد الكرة وإهمال تأثير الهواء.



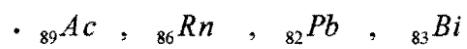
أحسب (z_c) / 2
يعبر مركز عطالة الكرة مركز السلة
بسرعة (v_c) ، التي يصنع حاملها
مع الأفق زاوية (β) . استنتج قيمي
كل من (v_c) و (β) .
تعطى $(g = 9.80 \text{ m} \times \text{s}^{-2})$

التمرين الخامس: (04 نقاط)

إن نواة الراديوم $^{226}_{88}\text{Ra}$ مشعة وتصدر جسيماً α .

1/ ماذا تمثل الأرقام 226 و 88 بالنسبة للنواة $^{226}_{88}\text{Ra}$ ؟

2/ أكتب معادلة التفاعل المنذج لتفكك النواة الابن X_z^A من بين الانوية التالية



3/ علماً أن ثابت تفتكك الراديوم المشع $\lambda = 1.36 \times 10^{-11} \text{ s}^{-1}$ ، استنتاج زمن نصف حياة الراديوم $^{226}_{88}\text{Ra}$.

4/ نعتبر عينة كتلتها $m_0 = 1 \text{ mg}$ من أنوية الراديوم $^{226}_{88}\text{Ra}$ عند اللحظة $t_0 = 0$ ولتكن m كتلة العينة عند اللحظة t :

أ/ عرف زمن نصف الحياة τ . أوجد العلاقة بين عدد الانوية N وكتلة العينة في اللحظة t ثم اكمل الجدول التالي :

t	t_0	$t_{\frac{1}{2}}$	$2t_{\frac{1}{2}}$	$3t_{\frac{1}{2}}$	$4t_{\frac{1}{2}}$	$5t_{\frac{1}{2}}$
$m (\text{mg})$						

ب/ ما هي كتلة العينة المتفككة عند اللحظة $t = 5\tau$ (حيث τ ثابت الزمن) ؟ ماذا تستنتج ؟

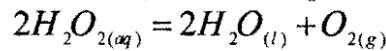
ج/ أرسم البيان : $m = f(t)$

التمرين التجريبي : (03 نقاط)

يُحفظ الماء الاكسجيني (محلول لبروكسيد الهيدروجين $\text{H}_2\text{O}_2(\text{aq})$) في قارورات خاصة بسبب تفتكك الذاتي البطيء . تحمل الورقة الملصقة على قارورته في المختبر الكتابة ماء اكسجيني (10V) ، وتعني أن (1L) من الماء الاكسجيني ينتج بعد تفتككه 10L من غاز ثاني الأكسجين في الشرطين

النظاميين حيث الحجم المولى $V_m = 22.4 \text{ L mol}^{-1}$

1 - ينمذج التفتكك الذاتي للماء الاكسجيني بالتفاعل ذي المعادلة الكيميائية التالية:



أ- بين أن التركيز المولى الحجمي للماء الاكسجيني هو :

ب- نضع في حوجلة حجما V من الماء الاكسجيني و نكمل الحجم بالماء المقطر إلى 100 mL .

• كيف تسمى هذه العملية ؟

• استنتاج الحجم V علماً أن المحلول الناتج تركيزه المولى $C_1 = 0,1\text{ mol} \times L^{-1}$.

2- لغرض التأكد من الكتابة السابقة $(10V)$ عايرنا 20 mL من المحلول الممدد بواسطة محلول برمونغانات البوتاسيوم $(K_{(aq)}^+ + MnO_{4(aq)}^-)$ المحمض ، تركيزه المولى $C_2 = 0,02\text{ mol} \cdot L^{-1}$ فكان الحجم المضاف عند التكافؤ $.V_E = 38\text{ mL}$

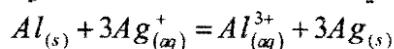
أ- اكتب معادلة التفاعل أكسدة - إرجاع المنمذج لتحول المعايرة علماً أن الثنائيتين الداخليتين في التفاعل هما: $(MnO_{4(aq)}^- / Mn^{2+})$ و $(O_{2(g)} / H_2O_{2(l)})$.

ب- استنتاج التركيز المولى الحجمي لمحلول الماء الاكسجيني الابتدائي . وهل تتوافق هذه النتيجة التجريبية مع ما كتب على ملصوقة القارورة؟

الموضوع الثاني

التمرين الأول (03 نقاط)

يندرج التحول الكيميائي الذي يتحكم في تشغيل عمود بالتفاعل ذي المعادلة :



يتخرج العمود عند اشتغاله تياراً كهربائياً شدته ثابتة $I = 40mA$ خلال مدة زمنية $\Delta t = 300min$ ويحدث عندها تناقص في التركيز المولي لشوارد Ag^{+} .

- 1/ حدد قطبي العمود؟ ببر إجابتك.
- 2/ مثل بالرسم هذا العمود مبينا عليه اتجاه التيار الكهربائي واتجاه حركة الإلكترونات.
- 3/ اكتب المعادلتين النصفيتين عند المسريين.
- 4/ احسب كمية الكهرباء التي ينتجهما العمود خلال 300 min من التشغيل.
- 5/ بالاستعانة بجدول تقدم التفاعل وبعد مدة زمنية $\Delta t = 300min$ من الاشتغال:

أ/ عين التقدم x .

ب/ أحسب النقصان $(\Delta m_{(Al)})$ في كتلة مسرب الألمنيوم.

$$\cdot 1F = 96500C \quad , \quad M_{Al} = 27g.mol^{-1}$$

التمرين الثاني : (03 نقاط)

ينتمي القمر الاصطناعي جيوف أ (Giove - A) إلى برنامج غاليليو الأوروبي لتحديد الموقع المكمل للبرنامج الأمريكي GPS. نعتبر القمر الاصطناعي جيوف أ (Giove - A) ذي الكتلة $m = 700kg$ نقطياً ونفترض أنه يخضع إلى قوة جذب الأرض فقط .

يدور القمر (Giove - A) بسرعة ثابتة في مدار دائري مركزه (O) على ارتفاع $h = 23,6 \times 10^3 km$ من سطح الأرض.

- 1/ في أي مرجع تتم دراسة حركة هذا القمر الاصطناعي؟ و ما هي الفرضية المتعلقة بهذا المرجع والتي تسمح بتطبيق القانون الثاني لنيوتن؟
- 2/ أوجد عبارة تسارع القمر (Giove - A) و عين قيمته.
- 3/ أحسب سرعة القمر (Giove - A) على مداره.
- 4/ عرف الدور T ثم عين قيمته بالنسبة للقمر (Giove - A).
- 5/ أحسب الطاقة الإجمالية للجملة (Giove - A)، أرض).

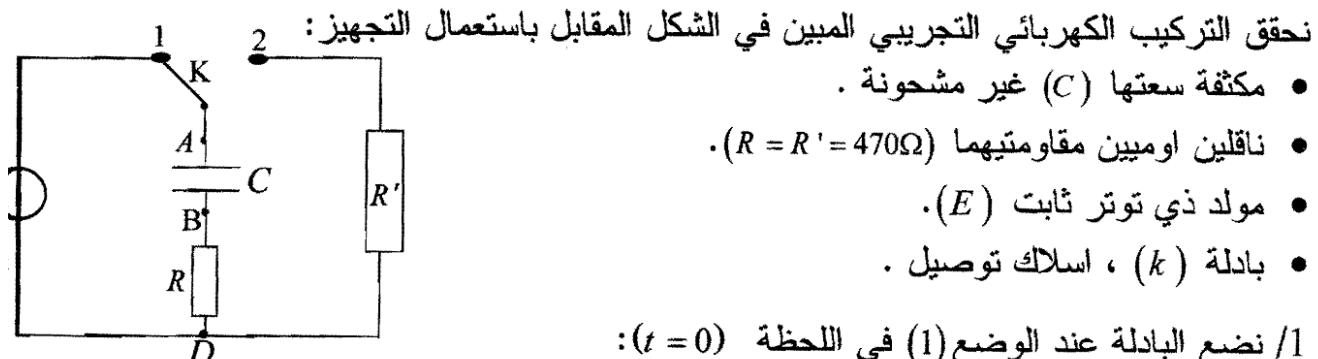
المعطيات : ثابت الجذب العام

$$G = 6,67 \times 10^{-11} SI$$

نصف قطر الأرض

$$R_T = 6,38 \times 10^3 km$$

التمرين الثالث: (04 نقاط)



1/ نضع البادلة عند الوضع (1) في اللحظة ($t = 0$):

- أ/ بين على الشكل جهة التيار الكهربائي المار في الدارة ثم مثل بالأسهم التوترين u_C ، u_R .
ب/ عبر عن u_C و u_R بدلالة شحنة المكثفة $q_A = q$ ثم أوجد المعادلة التفاضلية التي تتحقق الشحنة q .

جـ / تقبل هذه المعادلة التفاضلية حلـ من الشكل : $q(t) = A(1 - e^{-\alpha t})$.
عبر عن A و α بدلالة E ، R ، C .

- د/ اذا كانت قيمة التوتر الكهربائي عند نهاية الشحن بين طرفي المكثفة ($5V$) ، استنتج قيمة (E).
هـ / عندما تشـن المكثـة كلـا تخـن طـقة ($E_C = 5mJ$) . استنتاج سـعة المـكـثـة (C) .

2/ نجعل البادلة الان عند الوضع (2) :

- أ/ ماذا يحدث للمكثفة ؟
ب/ قارن بين قيمـتي ثـابت الزـمن الموافـق للوـضـعين (1) ثـم (2) للـبـادـلة (k) .

التمرين الرابع : (03 نقاط)

إن نواة البولونيوم $^{210}_{84}Po$ مشعة فتتحول إلى نواة الرصاص $^{206}_{82}Pb$ وتصدر جسيما.

- 1- اكتب معادلة التفاعل المنذج لتفـكـ نـواـةـ الـبـولـونـيـوم $^{210}_{84}Po$ ، حـدد طـبـيعـةـ الجـسـيمـ الصـادـرـ .
2- عـينـ عـدـدـ الأـنـوـيـةـ N_0 ـ المـحـتوـاـ فيـ عـيـنـةـ منـ الـبـولـونـيـوم $^{210}_{84}Po$ ـ كـتـلـهاـ $m_0 = 10^{-5} g$ ـ .
3- سـمحـ قـيـاسـ النـشـاطـ الإـشعـاعـيـ فيـ لـحـظـاتـ مـخـلـفةـ ، بـعـرـفـةـ عـدـدـ الأـنـوـيـةـ الـمـتـبـقـيةـ N ـ فيـ العـيـنـةـ السـابـقـةـ وـالـمـدوـنةـ فـيـ الجـدولـ التـالـيـ :

$t (jours)$	0	40	80	120	160	200	240
$\frac{N}{N_0}$	1,00	0,82	0,67	0,55	0,45	0,37	0,30

أ/ أرسمـ الـبـيـانـ الـذـيـ يـعـطـيـ تـغـيرـاتـ $f(t) = -\ln \frac{N}{N_0}$ ـ بـدـلـالـةـ الزـمـنـ :

$$-\ln \frac{N}{N_0} : \quad 1 \text{ cm} \rightarrow 0,2 \quad , \quad t : \quad 1 \text{ cm} \rightarrow 40 \text{ j}$$

ب/ استنتاجـ منـ الـبـيـانـ ثـابتـ التـفـكـ λ ـ ، وـ زـمـنـ نـصـفـ حـيـاةـ الـبـولـونـيـوم $^{210}_{84}Po$ ـ .

جـ/ ماـ هوـ الزـمـنـ الـلـازـمـ لـكـيـ تـصـبـحـ كـتـلـةـ الـعـيـنـةـ تـساـويـ $\frac{1}{100}$ ـ مـنـ قـيـمـتهاـ الـابـداـئـيـةـ (m_0)ـ ؟

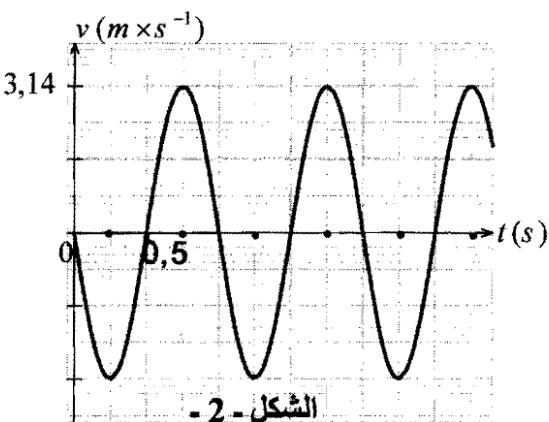
$$\text{يعـطـىـ ثـابتـ اـفـوـغـارـدـوـ} \quad M(Po) = 210 \text{ g/mol} \quad , \quad N_A = 6.023 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

التمرين الخامس : (04 نقاط)

يتشكل نواس من أفقى من جسم نقطي (S) كتلته (m) ، مثبت إلى نابض مهملاً الكتلة ، حلقاته غير متلاصقة ، ثابت مرونته ($K = 20 N \cdot m^{-1}$). يمكن لـ (S) الحركة دون احتكاك على مستوى أفقى مزود بمحور xx' مبدأه (O) ينطبق على وضع توازن (S). الشكل -1 .



الشكل -1



الشكل -2

نزيح (S) عن وضع توازنه في الاتجاه الموجب بمقادير X ، ثم نتركه لحاله دون سرعة ابتدائية.

سمحت دراسة تجريبية بتسجيل حركة (S) ، والحصول على مخطط السرعة ($v = f(t)$) الموضح بالشكل -2

1/ تحت أي شرط يمكن اعتبار المرجع الأرضي غاليليا بتقريب جيد ؟

2/ بتطبيق القانون الثاني لنيوتن أوجد المعادلة التفاضلية للحركة.

3/ بالاعتماد على البيان عين :
الدور الذاتي T_0 للجملة المهززة ، النبض الذاتي ω_0 ،
سعة الاهتزاز X ، الكتلة m .

ثم اكتب المعادلة الزمنية لحركة (S) : $x = f(t)$:

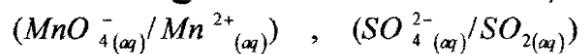
4/ أثبت أن طاقة الجملة محفوظة (ثابتة) . احسب قيمتها.

التمرين التجربى : (03 نقاط)

إن احتراق وقود السيارات ينتج غاز SO_2 الملوث للجو من جهة والسبب للأمطار الحامضية من جهة أخرى .

من أجل معرفة التركيز الكتلي لغاز SO_2 في الهواء ، نحل $20 m^3$ من الهواء في $1L$ من الماء لانحصل على محلول S_0 (نعتبر أن كمية SO_2 تحل كلها في الماء). نأخذ حجما $V = 50 mL$ من (S_0) ثم نعايرها بواسطة محلول برمونغات البوتاسيوم ($K^+ + MnO_4^-_{(aq)}$) تركيزه المولى $C_1 = 2,0 \times 10^{-4} mol \cdot L^{-1}$

1/ اكتب معادلة التفاعل المندمج للمعايرة علما أن الثنائيين الداخلين في التفاعل هما:



2/ كيف تكشف تجريبياً عن حدوث التكافؤ ؟

3/ إذا كان حجم محلول برمونغات البوتاسيوم ($K^+ + MnO_4^-_{(aq)}$) المضاف عند التكافؤ $V_E = 9,5 mL$ استنتاج التركيز المولى (C) للمحلول المعاير.

4/ عين التركيز الكتلي لغاز SO_2 المتواجد في الهواء المدروس.

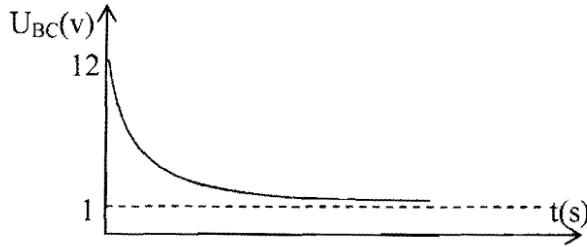
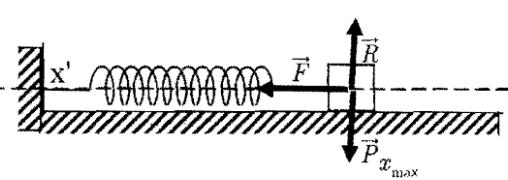
5/ إذا كانت المنظمة العالمية للصحة تشرط أن لا يتعدى تركيز SO_2 في الهواء $250 \mu g \cdot m^{-3}$ ، هل الهواء المدروس ملوث ؟ بره.

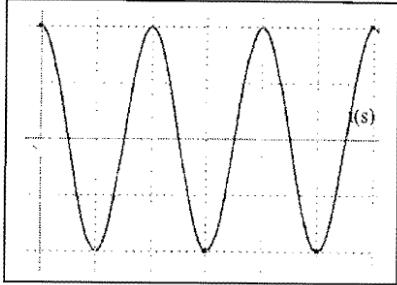
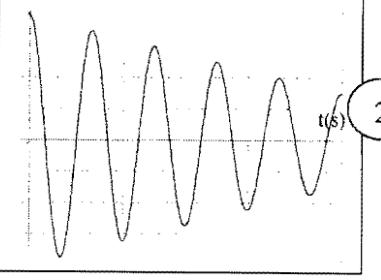
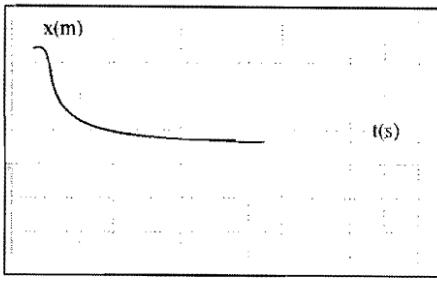
$$M(S) = 32 g \cdot mol^{-1} , M(O) = 16 g \cdot mol^{-1}$$

الإجابة النموذجية وسلم التنقيط

العلامة	عناصر الإجابة	محاور الموضوع																								
مجموع	جزء																									
	الموضوع الأول <u>التمرين الأول (03 نقاط)</u> 1- جدول التقطم: $CH_3COOH_{(l)} + C_2H_5OH_{(l)} = CH_3COOC_2H_5_{(l)} + H_2O_{(l)}$ <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td>ح</td> <td>n_o</td> <td>n_o</td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>ح</td> <td>$n_o - x$</td> <td>$n_o - x$</td> <td>X</td> <td>X</td> </tr> <tr> <td>ح</td> <td>$n_o - x_f$</td> <td>$n_o - x_f$</td> <td>x_f</td> <td>x_f</td> </tr> </table> <p>.$x_{\max} = n_o = 1\text{ mol}$ ومنه $n_o - x_{\max} = 0$: x_{\max} استنتاج</p> <p>2- العلاقة التي تعطي كمية مادة الاستر المتشكل$n' = 1 - n$</p> <p>3- اكمال الجدول:</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td>$n'(mol)$</td> <td>0</td> <td>0.39</td> <td>0.55</td> <td>0.61</td> <td>0.65</td> <td>0.66</td> <td>0.67</td> <td>0.67</td> </tr> </table>	ح	n_o	n_o	0	0	ح	$n_o - x$	$n_o - x$	X	X	ح	$n_o - x_f$	$n_o - x_f$	x_f	x_f	$n'(mol)$	0	0.39	0.55	0.61	0.65	0.66	0.67	0.67	
ح	n_o	n_o	0	0																						
ح	$n_o - x$	$n_o - x$	X	X																						
ح	$n_o - x_f$	$n_o - x_f$	x_f	x_f																						
$n'(mol)$	0	0.39	0.55	0.61	0.65	0.66	0.67	0.67																		
0.75	$CH_3COOH_{(l)} + C_2H_5OH_{(l)} = CH_3COOC_2H_5_{(l)} + H_2O_{(l)}$ <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td>ح</td> <td>n_o</td> <td>n_o</td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>ح</td> <td>$n_o - x$</td> <td>$n_o - x$</td> <td>X</td> <td>X</td> </tr> <tr> <td>ح</td> <td>$n_o - x_f$</td> <td>$n_o - x_f$</td> <td>x_f</td> <td>x_f</td> </tr> </table> <p>.$x_{\max} = n_o = 1\text{ mol}$ ومنه $n_o - x_{\max} = 0$: x_{\max} استنتاج</p> <p>2- العلاقة التي تعطي كمية مادة الاستر المتشكل$n' = 1 - n$</p> <p>3- اكمال الجدول:</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td>$n'(mol)$</td> <td>0</td> <td>0.39</td> <td>0.55</td> <td>0.61</td> <td>0.65</td> <td>0.66</td> <td>0.67</td> <td>0.67</td> </tr> </table>	ح	n_o	n_o	0	0	ح	$n_o - x$	$n_o - x$	X	X	ح	$n_o - x_f$	$n_o - x_f$	x_f	x_f	$n'(mol)$	0	0.39	0.55	0.61	0.65	0.66	0.67	0.67	
ح	n_o	n_o	0	0																						
ح	$n_o - x$	$n_o - x$	X	X																						
ح	$n_o - x_f$	$n_o - x_f$	x_f	x_f																						
$n'(mol)$	0	0.39	0.55	0.61	0.65	0.66	0.67	0.67																		
0.25	<p>رسم البيان :</p> $n' = f(t)$ <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td>$t(\text{heure})$</td> <td>0</td> <td>2</td> <td>4</td> <td>6</td> <td>8</td> </tr> <tr> <td>$n'(\text{mol})$</td> <td>0</td> <td>0.55</td> <td>0.65</td> <td>0.67</td> <td>0.67</td> </tr> </table>	$t(\text{heure})$	0	2	4	6	8	$n'(\text{mol})$	0	0.55	0.65	0.67	0.67													
$t(\text{heure})$	0	2	4	6	8																					
$n'(\text{mol})$	0	0.55	0.65	0.67	0.67																					
0.25																										
0.5																										
0.1																										
0.5																										

العلامة	عنصر الإجابة	محلور الموضوع
المجموع	مجزأة	
0.5	<p>4- حساب قيمة سرعة التفاعل عند $t = 3h$ ممثلة بميل المماس عند $t = 3h$</p> $V_3 = \frac{\Delta n'}{\Delta t} = \frac{(3,5 - 5,9) \cdot 0,1}{6 - 2,5} = \frac{0,16}{3,5} = 0,046 \text{ mol.h}^{-1}$ <p>تنافق مع الزمن . التعليل : بما أن الجملة تؤول إلى حالة التوازن فإن السرعة تنافق إلى أن تتعدم حساب النسبة النهائية للتقدم . من البيان $x_f \approx 0,67 \text{ mol}$</p> $\tau_f = \frac{x_f}{x_{\max}} = \frac{0,67}{1} = 67\%$ <p>الاستنتاج : التحول غير تام</p>	
0.5	<p>التمرين الثاني: (3 نقاط)</p> <p>1- إيجاد المعادلة التفاضلية لشدة التيار:</p> $E = R i + L \frac{di}{dt} + ri$ $E = L \frac{di}{dt} + R'i$ $\frac{E}{L} = \frac{di}{dt} + \frac{R'}{L} i \quad \dots \dots \dots (1)$	$R' = R + r$
0.5	<p>2- في النظام الدائم تسلك الوسیعة سلوك ناقل أومي عادي لأن $\frac{di}{dt} = 0$</p> <p>- إيجاد عبارة شدة التيار عند $E = (R + r)I_o \Rightarrow I_o = E / R + r$</p> $i = A(1 - e^{-t/\tau}) \quad -3$ <p>إيجاد العبارة الحرافية لكل من A و τ .</p>	<p>بواسع</p>
0.5	<p>بالتعويض في العلاقة</p> $\frac{A}{\tau} e^{-t/\tau} + \frac{R+r}{L} (A - A e^{-t/\tau}) = \frac{E}{L}$ $\frac{A}{\tau} e^{-t/\tau} + \frac{A(R+r)}{L} + \frac{A(R+r)}{L} e^{-t/\tau} = \frac{E}{L}$ $e^{-t/\tau} \left(\frac{A}{\tau} - \frac{(R+r)A}{L} \right) + \frac{A(R+r)}{L} = \frac{E}{L}$ $\frac{A}{\tau} = \frac{(R+r)A}{L} \Rightarrow \tau = \frac{L}{R+r} \quad \text{إما}$ $\frac{A(R+r)}{L} = \frac{E}{L} \Rightarrow A = \frac{E}{R+r} \quad \text{أو}$	
01		

العلامة المجموع	جزء	عناصر الإجابة	محاور الموضوع
0.5	0.5	<p>ب- استنتاج عبارة التوتر U_{BC} بين طرفي الوشيعة</p> $U_{BC} = L \frac{di}{dt} + ri = L \frac{E}{R+r} \cdot \frac{R+r}{L} \cdot e^{-t/r} + \frac{r}{R+r} \cdot E(1 - e^{-t/r})$ $\dots = Ee^{-t/r} + \frac{r}{R+r} \cdot E(1 - e^{-t/r})$ <p>أ- حساب قيمة التوتر U_{BC} في النظام الدائم</p> $U_L = ri = \frac{r}{R+r} E \quad i = I_0 = \frac{E}{R+r}$ $\dots \frac{r \cdot E}{R+r} = 1V$	
0.5	0.25	<p>ب- رسم كافي لبيان تغيرات التوتر الكهربائي بين طرفي الوشيعة.</p> 	
0.25	0.25	<p>التمرين الثالث (03 نقاط)</p> <p>أ) إعطاء وتمثيل القوى :</p> 	
0.5	0.25	<p>ب) المعادلة التقاضية للحركة :</p> $\sum \vec{F} = m \vec{a} \rightarrow \vec{P} + \vec{R} + \vec{F} = m \vec{a}$ $-F = m \cdot a$ <p>بالأسقاط على محور الحركة :</p> $-kx = m \frac{d^2x}{dt^2} \Rightarrow \frac{d^2x}{dt^2} + \frac{k}{m} x = 0$ <p>ج) المعادلة الزمنية للحركة :</p> <p>حل المعادلة التقاضية السابقة حل جيري من الشكل :</p> $x = x_{\max} \cos(\omega_0 t + \varphi)$ $\omega_0 = \sqrt{\frac{k}{m}} = 10 \text{ Rad/s}$ $\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0} \rightarrow T_0 = \frac{2\pi}{\omega_0} = \frac{2\pi}{10} = \frac{\pi}{5} \text{ s}$ <p>تعين φ من الشروط الابتدائية:</p> <p>عند $t = 0$:</p> $\varphi = 0 \Leftrightarrow \cos \varphi = 1 \Leftrightarrow x = x_{\max} \quad t = 0$ <p>المعادلة الزمنية للحركة هي</p> $x = 2 \cdot 10^{-2} \cos(10t)$	

العلامة المجزأة	عناصر الإجابة	محاور الموضوع
0.25	$\frac{d^2x}{dt^2} + \alpha \frac{dx}{dt} + \lambda x = 0$: إذا كانت المعادلة التفاضلية من الشكل : ناقش حسب قيم شدة الاحتكاك: 1) إذا كانت الإحتكاكات مهملة تكون حركة (s) اهتزازية جيبية غير متزامنة. 2) إذا كانت الإحتكاكات ضعيفة تكون حركة (s) اهتزازية جيبية متزامنة. 3) إذا كانت الإحتكاكات معتبرة تكون (s) في حالة نظام لا دوري.	
0.25	 <p>1</p>	
0.25	 <p>2</p>	
0.25	 <p>3</p>	

العلامة المجموع	عناصر الإجابة	محاور الموضوع
	التمرين الرابع (04 نقاط)	
0.25	1- دراسة حركة مركز عطالة الكرة في (\vec{ox}, \vec{oz}) :	
0.25	بنطبيق القانون الثاني لنيوتن : $\sum \vec{F} = m \cdot \vec{a}$	
1.5	$\vec{P} = m \cdot \vec{a}$ أو $m \cdot \vec{g} = m \cdot \vec{a} \Rightarrow \vec{g} = \vec{a}$	
0.25	بالأسقاط على المحور \vec{oz} : حركة مستقيمة متغيرة بانتظام $a_z = -g = Cte.$	
0.25	بالأسقاط على المحور \vec{ox} : حركة مستقيمة منتظمة $a_x = 0$	
0.25×2	$\begin{cases} a_z = -g \\ v_z = -gt + v_{0z} = -gt + v_0 \sin \alpha \quad (1) \\ z = -\frac{1}{2} gt^2 + v_0 \sin \alpha t + h_0 \end{cases}$	
0.25×2	$\begin{cases} a_x = 0 \\ v_x = v_0 \cos \alpha \quad (2) \\ x = v_0 \cos \alpha t \end{cases}$	
01	<p>- حساب z_c :</p> <p>إيجاد معادلة المسار : من (2) لدينا</p> $t = \frac{x}{v_0 \cos \alpha}$ $z = -\frac{1}{2} \frac{g}{v_0^2 \cos^2 \alpha} x^2 + t g \alpha \cdot x + h_0$ $z_c = -\frac{1}{2} \frac{g}{v_0^2 \cos^2 \alpha} x_c^2 + t g \alpha \cdot x_c + h_0 \quad \text{من (1) نجد :}$ $z_c = -\frac{4.9}{64 \times 0.63} (4.5)^2 + 0.75 \times 4.5 + 2.1$ $= -2.46 + 3.37 + 2.1 \approx 3m$	
0.25	<p>- إيجاد زمن وصول القديبة :</p> $t = \frac{x_c}{v_0 \cos \alpha} = \frac{4.5}{8 \cos 37} = 0.81s$	
0.25	حساب $v_{z_i} = -gt + v_0 \sin \alpha = -9.8(0.81) + 8(\sin 37) = -3.13 m.s^{-1}$:	
1.5	$v_{x_c} = v_0 \cos \alpha = 8 \cos 37 = 6.39 m.s^{-1}$ حساب $v_r = \sqrt{v_{z_i}^2 + v_{x_c}^2} = 7.11 m.s^{-1}$:	
0.25	حساب $\sin \beta = \frac{v_{z_i}}{v_r} : \beta$	
0.25	$\beta = 26^\circ$ ومنه	

العلامة المجموع	محصلة	عناصر الإجابة	محلور الموضوع														
01	0.5 0.5	<p>التمرين الخامس (04 نقاط)</p> <p>226 يمثل عدد النويات (العدد الكثلي) -1</p> <p>88 يمثل عدد البروتونات (العدد الذري)</p> <p>-2 المعادلة :</p>															
01	0.5	$^{226}_{88}Ra \rightarrow {}_Z^A X + {}_2^1 He$ $Z = 86, A = 222$ ${}_Z^A X = {}_{80}^{222}Rn$ $t_{1/2} = 4.2 \times 10^{10} s \text{ ومنه } t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda} -3$															
0.5	0.25×2 0.25	<p>أ) نصف العمر يمثل الزمن الضروري لتلقيك نصف عدد الأنوبي الإبتدائية</p> <p>العلاقة : $m = \frac{M}{N_A} \cdot N_0 \cdot e^{-\lambda t}$ ومنه $N = \frac{m}{M} \cdot N_A$</p>															
0.5	0.25	<p>ب) الجدول</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>t</th> <th>0</th> <th>$t_{1/2}$</th> <th>$2t_{1/2}$</th> <th>$3t_{1/2}$</th> <th>$4t_{1/2}$</th> <th>$5t_{1/2}$</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <th>m</th> <td>m_0</td> <td>$\frac{m_0}{2}$</td> <td>$\frac{m_0}{4}$</td> <td>$\frac{m_0}{8}$</td> <td>$\frac{m_0}{16}$</td> <td>$\frac{m_0}{32}$</td> </tr> </tbody> </table> <p>لما $t = 5t_{1/2}$ فإن $m = m_0 e^{-5\lambda t}$ إذن الكتلة المتفاكة $m = f(t)$</p>	t	0	$t_{1/2}$	$2t_{1/2}$	$3t_{1/2}$	$4t_{1/2}$	$5t_{1/2}$	m	m_0	$\frac{m_0}{2}$	$\frac{m_0}{4}$	$\frac{m_0}{8}$	$\frac{m_0}{16}$	$\frac{m_0}{32}$	
t	0	$t_{1/2}$	$2t_{1/2}$	$3t_{1/2}$	$4t_{1/2}$	$5t_{1/2}$											
m	m_0	$\frac{m_0}{2}$	$\frac{m_0}{4}$	$\frac{m_0}{8}$	$\frac{m_0}{16}$	$\frac{m_0}{32}$											
0.5	0.25																

العلامة	عنصر الإجابة	نحو الموضوع
المجموع	مجازة	
	<u>التمرين التحسيسي (03 نقاط)</u>	
1.5	<p>أ - حساب التركيز المولى الحجمي</p> $2H_2O_{2(aq)} = 2H_2O_{(l)} + O_{2(g)}$ $n_{O_2} = \frac{V_g}{V_m} = \frac{10}{22.4} = 0.446\text{mol}$ $C_{O_2} = \frac{n}{V} = \frac{0.446}{1} = 0.446\text{mol.l}^{-1}$ $\dots\dots\dots C_{(H_2O_2)} = 2C_{(O_2)} = 0.893\text{mol.l}^{-1}$	
0.5	<p>ب - نسمى هذه العملية : بعملية التمدد .</p> <p>استنتاج الحجم .</p> $C_1V_1 = C_2V_2 : V_1$ $\dots\dots\dots 0.893 \cdot V_1 = 0.1 \cdot 0.1 \Rightarrow V_1 = 11\text{mL}$	
0.5	<p>أ - كتابة معادلة الأكسدة الأراجاعية:</p> $2 \times (MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- = Mn^{2+} + 4H_2O)$ $5 \times (H_2O_2 = O_2 + 2H^+ + 2e^-)$ <p>-----</p> $\dots\dots\dots 2MnO_4^- + 5H_2O_2 + 6H^+ = 2Mn^{2+} + 5O_2 + 8H_2O$	
0.5	<p>ب - استنتاج التركيز المولى الحجمي الابتدائي .</p> <p>عند التكافؤ :</p> $5n_{(MnO_4^-)} = n_{(H_2O_2)} \times 2$ $5C_2V_E = C_1V_1 \times 2$ $\dots\dots\dots C_1 = \frac{5C_2V_E}{2V_1} = 95.10^{-3}\text{mol.L}^{-1}$	
0.1	<p>0.5</p> <p>0.5</p> <p>التمدد $C_o = \frac{C_1V_1}{V_o}$ ومنه $C_1V_1 = C_oV_o$ لا تتوافق</p>	

العلامة	عناصر الإجابة	محلور الموضوع																																																				
المجموع	مجزأة																																																					
	الموضوع الثاني																																																					
	التمرين الأول: (03 نقاط)																																																					
0.5	$Al_{(s)} + 3Ag_{(aq)}^+ = Al_{(aq)}^{3+} + 3Ag_{(s)}$ <p>1- تحديد قطب العمود:</p> <p>مسرى الألمنيوم هو القطب السالب (-) مسرى الفضة هو القطب الموجب (+)</p>																																																					
0.25	$Al \rightarrow Al_{aq}^{3+} + 3e^-$ $Ag_{aq}^+ + e^- \rightarrow Ag_{(s)}$ <p>(تناقص شوارد الفضة) لأن</p>																																																					
0.25	<p>2- تمثيل الرسم: جهة حركة الالكترونات</p> <p>نصف عمود</p> <p>نصف عمود</p>																																																					
1.75	<p>نكون جهة التيار من مسى الفضة نحو مسى الألمنيوم (خارج العمود) و جهة الالكترونات عكسه.</p> <p>3- المعادلتين النصفيتين:</p> $Al_{(s)} = Al_{aq}^{3+} + 3e^- \dots \dots \dots (I)$ $3Ag_{(aq)}^+ + 3e^- = 3Ag_{(s)} \dots \dots \dots (II)$ <p>4- حساب كمية الكهرباء التي ينتجهما العمود خلال $\Delta t = 300 \text{ min}$</p> $I = \frac{q}{\Delta t} \quad \text{ومنه } q = I \Delta t$ <p>كمية الكهرباء $q = 40 \times 10^{-3} \times 300 \times 60 = 7200 \text{ C}$</p> <p>5- جدول التقدم: باعتبار التحول تام</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="2"></th> <th colspan="6">$Al_{(s)} + 3Ag_{(aq)}^+ = Al_{(aq)}^{3+} + 3Ag_{(s)}$</th> </tr> <tr> <th colspan="2"></th> <th>التقدم</th> <th colspan="4">كمية المادة بوحدة (mol)</th> <th></th> </tr> <tr> <th colspan="2"></th> <th>H</th> <th>O</th> <th>$n_o(Al)$</th> <th>$n_o(Ag^+)$</th> <th>O</th> <th>O</th> <th></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>0.5</td> <td>0.25</td> <td>H</td> <td>O</td> <td>n_o</td> <td>$n_o - 3x$</td> <td>x</td> <td>$3x$</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td>H</td> <td>X</td> <td>$n_o - x$</td> <td>$n_o - 3x$</td> <td>X</td> <td>$3x$</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td>N</td> <td>x_{max}</td> <td>$n_o - x_{max}$</td> <td>$n_o - 3x_{max}$</td> <td>x_{max}</td> <td>$3x_{max}$</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>			$Al_{(s)} + 3Ag_{(aq)}^+ = Al_{(aq)}^{3+} + 3Ag_{(s)}$								التقدم	كمية المادة بوحدة (mol)							H	O	$n_o(Al)$	$n_o(Ag^+)$	O	O		0.5	0.25	H	O	n_o	$n_o - 3x$	x	$3x$				H	X	$n_o - x$	$n_o - 3x$	X	$3x$				N	x_{max}	$n_o - x_{max}$	$n_o - 3x_{max}$	x_{max}	$3x_{max}$		
		$Al_{(s)} + 3Ag_{(aq)}^+ = Al_{(aq)}^{3+} + 3Ag_{(s)}$																																																				
		التقدم	كمية المادة بوحدة (mol)																																																			
		H	O	$n_o(Al)$	$n_o(Ag^+)$	O	O																																															
0.5	0.25	H	O	n_o	$n_o - 3x$	x	$3x$																																															
		H	X	$n_o - x$	$n_o - 3x$	X	$3x$																																															
		N	x_{max}	$n_o - x_{max}$	$n_o - 3x_{max}$	x_{max}	$3x_{max}$																																															

العلامة	عنصر الإجابة	محلول الموضوع
المجموع	جزء	
0.25	<p>أ) تعين التقدم x خلال المدة (Δt) :</p> <p>حيث $x = z \cdot x \cdot F$ ومنه $x = \frac{q}{z \cdot F}$</p> <p>المتبادل</p> $x = \frac{720}{3 \times 96500} = \frac{720}{289500} = 0,0025$ $= 25 \times 10^{-4} \text{ mol}$ <p>ب) حساب النقصان في كثافة مسرب الألمنيوم.</p> $\Delta m_{(Al)} = m_1 - m_2$ <p>قبل بعد</p> <p>لكن $m = nM$ ومنه $n = \frac{m}{M}$</p> $\Delta m_{(Al)} = n_o M - (n_o - x)M$ $= (n_o - n_o + x)M = xM$ $= 25 \times 10^{-4} \times 27 = 67,5 \times 10^{-3} \text{ g}$ $= 67,5 \text{ mg}$	
0.25	<p><u>التمرين الثاني (3 نقاط)</u></p> <p>1- تتم الدراسة لحركة القمر الصناعي (Giove-A) في معلم جيو مركزي.... الفرضية المتعلقة بهذا المرجع و التي تسمح بتطبيق قانون نيوتن الثاني هي : أن يكون المعلم الجيومركزى غاليليا. وحتى يتحقق ذلك يجب أن يكون دور حركة القمر الصناعي صغيرا جدا مقارنة مع دور حركة الأرض حول الشمس ، (نعتبر المعلم غاليليا بتقريب جيد)</p> <p>2- بتطبيق ق ، ن ، الثاني</p> $\sum \overrightarrow{F_{ext}} = m \vec{a} \quad \text{و منه } m \vec{g} = m \vec{a}$ <p>و منه $a = a_n = g$ حيث g الجاذبية عند المدار</p> <p>بتطبيق قانون الجذب العام:</p> $F = \mathcal{M}_{(S)} \cdot g = G = \frac{M_{(T)} \mathcal{M}_{(S)}}{(R_T + h)^2}$ $a_n = g = G \frac{M_{(T)}}{(R_T + h)^2} = 0,44 \text{ m.s}^{-2}$	
0.75		

العلامة المجموع	مجازة	عناصر الإجابة	محاور الموضوع
0.5	0.25×2	<p>3- حساب سرعة القمر على مداره :</p> $v = \sqrt{\frac{GM_{(T)}}{(R_T + h)}} = \sqrt{\frac{3,98 \times 10^{14}}{30 \times 10^6}}$ $v = 3,64 \times 10^3 \text{ m/s}$	
0.5	0.25×2	<p>4- تعريف الدور : هو زمن دورة واحدة</p> $T = 2\pi \sqrt{\frac{(R_T + h)^3}{G.M_{(T)}}} = 5,16 \times 10^4 \text{ s}$ $= 14,33 \text{ h}$	
0.5	0.25×2	<p>5- حساب الطاقة الإجمالية للجملة (قمر ، أرض)</p> $E_T = E_C + E_{pp} = \frac{1}{2} m_s v^2 + m_s g h$ <p>حيث سطح الأرض مرجعاً للطاقة الكامنة $E_{pp} = oj$</p> $E_T = \frac{1}{2} (700) \times (3,64 \times 10^3)^2 + 700.0,44 \times 23,6 \times 10^6$ $= 46,36 \cdot 10^8 + 72,68 \times 10^8 \simeq 119 \cdot 10^8 \text{ J}$	
0.5	0.25	<p><u>التمرين الثالث: (04 نقاط)</u></p> <p>البادلة في الوضع (1)</p> <p>-</p> <p>دارة شحن</p>	
01	0.25	<p>ب- التعبير عن u_C و u_R بـ q_t (q)</p> $u_C = \frac{q_t}{C}$ $u_R = R i = R \cdot \frac{dq_t}{dt}$	

العلامة المجموع	عناصر الإجابة	محاور الموضوع
مجراة المجموع		
	إيجاد المعادلة التقاضية:	
0.5	$u_{AB} + u_{BD} = u_{AD}$ $\frac{q}{C} + R \cdot \frac{dq}{dt} = E \quad \text{ومنه}$ $\frac{dq}{dt} + \frac{1}{R.C} q = \frac{E}{R}$ <p>وهي معادلة تقاضية من الرتبة الأولى</p>	
0.25	<p>ج - إيجاد كل من A و α</p> $q_{(t)} = A(1 - e^{-\alpha t})$ $\frac{dq_{(t)}}{dt} = A \cdot \alpha \cdot e^{-\alpha t} \quad \text{نعرض}$ $A \cdot \alpha \cdot e^{-\alpha t} + \frac{1}{RC}(A) - \frac{A e^{-\alpha t}}{RC} = \frac{E}{R}$ <p>ومنه</p> $e^{-\alpha t}(A\alpha - \frac{A}{RC}) = \frac{E}{R} - \frac{A}{RC}$ $e^{-\alpha t} = 1 \quad \text{ومنه} \quad q = 0 \quad U_c = 0 \quad \text{فإن} \quad t = 0 \quad \text{لما}$ $A\alpha = \frac{E}{R} \quad \text{ومنه}$	
0.75	<p>لما $t = \infty$ فإن $e^{-\alpha t} = 0$ و $U_c = 0$</p> $q(t) = C.E(1 - e^{-\frac{t}{RC}})$ <p>د - عند نهاية الشحن (نظام دائم)</p> <p>المحكمة مشحونة ومنه التيار لا يمر.</p>	
0.5	<p>0.25</p> $U_c = E = 5V \quad \text{و} \quad U_R = 0$ <p>ه - استنتاج سعة المحكمة:</p> $E = \frac{1}{2} C U_{max}^2 \quad \text{ومنه} \quad C = \frac{2E}{U_{max}^2}$ $C = \frac{10 \times 10^{-3}}{25} = 4 \times 10^{-4}$ $= 400 \times 10^{-6} F = 400 \mu F$ <p>2- البادلة في الوضع (2) (دارة التفريغ):</p> <p>أ - تفرغ المحكمة في الناقل الأومي.....</p>	
0.5	0.25×2	

العلامة	عنصر الإجابة	محاور الموضوع								
المجموع	مجزأة									
0.5	0.25×2 <p>ب - المقارنة:</p> $\tau_1 = R.C = 470 \times 400 \times 10^{-6}$ $= 0.188 \text{ S}$ $\tau_2 = (R + R).C = 2RC$ $\tau_2 = 2\tau_1$ <p>ثابت الزمن لدارة التفريغ ضعف ثابت الزمن لدارة الشحن</p>									
0.5	<p>التمرين الرابع: (03 نقاط)</p> <p>1 - كتابة المعادلة:</p> $^{210}_{84}Po \rightarrow ^{206}_{88}Pb + ^4_2He$ <p>الجسم الصادر (المبعث) هو (α)</p> <p>2 - تعين عدد الأنوبي الإبتدائية (N_0)</p> $N_0 = \frac{m_0}{M} \times N_A = 2.87 \times 10^{16}$ <p>نواة</p> <p>3 - رسم البيان :</p> <p>أ - الرسم :</p> <table border="1"> <tr> <td>$-\ln \frac{N_0}{N}$</td> <td>0</td> <td>0.19</td> <td>0.40</td> <td>0.59</td> <td>0.79</td> <td>0.99</td> <td>1.2</td> </tr> </table>	$-\ln \frac{N_0}{N}$	0	0.19	0.40	0.59	0.79	0.99	1.2	
$-\ln \frac{N_0}{N}$	0	0.19	0.40	0.59	0.79	0.99	1.2			
0.75	<p>0.25</p> <p>1cm → 0.2 1cm → 40 jours</p> <p>0.25 × 2</p> <p>ب - استنتاج (λ) و $t_{\frac{1}{2}}$</p> <p>معادلة البيان:</p> <p>عبارة بيانية (1)</p> $-\ln \frac{N}{N_0} = at \dots \dots \dots (1)$ $\frac{N}{N_0} = e^{-at}$ <p>لدينا</p>									
0.1										

العلامة المجموع	عناصر الإجابة	محاور الموضوع
مجاورة	العلامة	
	$-\ln \frac{N}{N_o} = +\lambda t \dots\dots\dots (2)$ $\lambda = a = \tan \alpha = \frac{0.80 - 0}{160 - 0}$ $\dots\dots\dots \lambda = 5,10^{-3} j^{-1}$ $\dots\dots\dots t_{\frac{1}{2}} = \frac{\ln 2}{\lambda} = \frac{0,693}{5 \times 10^{-3}} = 138.6 \text{ days}$ <p>جـ- الزمن اللازم لتصبح كثافة العينة</p> $\frac{m_o}{100} = N_o e^{-\lambda t}$ <p>ومنه</p> $m(t) = m_o e^{-(\lambda t)} \quad \text{ومنه}$ $\frac{m_o}{100} = m_o e^{-\lambda t} \quad \text{ومنه} \quad \frac{1}{100} = e^{-\lambda t}$ $\ln \frac{1}{100} = -\lambda t \quad \text{ومنه} \quad \ln 100 = \lambda t$ $\text{ومنه} \quad t = \frac{\ln 100}{\lambda} = \frac{4,6}{5 \times 10^{-3}} = \frac{4600}{5}$ $t \simeq 921,03 \text{ days} \simeq 2,51 \text{ ans}$	
0.5	$\text{التمرين الخامس : (04 نقاط)}$ <p>1- نعتبر المرجع الأرضي غاليلي لأن زمن الحركة الإهتزازية صغير جدا أمام حركة دوران الأرض حول نفسها</p> <p>2- بتطبيق ق.ن. الثاني:</p>	
0.5	$\sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a} \quad \text{ومنه} \quad \vec{P} + \vec{R} + \vec{T} = m\vec{a}$ $-kx = m \frac{d^2 x}{dt^2} \quad \text{بالأسقطات:}$ $\dots\dots\dots \Rightarrow \frac{d^2 x}{dt^2} + \frac{k}{m} x = 0$	
1.25	$x = x_{\max} \cos(w_o t + \varphi)$	
0.25		
0.5		

العلامة المجموع	جزء	عناصر الإجابة	محلول الموضوع
	0.25 $T_o = 0,25 \times 4 = 1s$ الدور الذاتي $w_o = \frac{2\pi}{T_o} = 2\pi \frac{Rad}{S}$ التبض الذاتي :	3- من البيان:
1.50	0.25	$v = \frac{dx}{dt} = -w_o x_{\max} \sin(w_o t + \vartheta)$ سعة الاهتزاز	
	0.5	$ v_{\max} = w_o x_{\max}$ ومنه	
	0.25	$x_{\max} = \frac{v_{\max}}{w_o} = \frac{\pi}{2\pi} \frac{10}{20}$ $x_{\max} = \frac{1}{20} = 0,05m = 5cm$	
	0.25	$v = 0 \frac{m}{s}$ $x = x_{\max}$ فإن $t = 0$ المعادلة: لما	
	0.25	$\vartheta = oRad$ $x_{(t)} = 5 \times 10^{-2} \cos(2\pi t) (m).$	
		4- إثبات أن طاقة الجملة محفوظة	
0.75	0.25×2	$E = E_C + E_{PP} + E_{Pe}$ = $\frac{1}{2} mv^2 + \frac{1}{2} Kx^2$ = $\frac{1}{2} mw_o^2 x_{\max}^2 \sin^2(w_o t + \vartheta) + \frac{1}{2} Kx_{\max}^2 \cos^2(w_o t + \vartheta)$ $E = \frac{1}{2} Kx_{\max}^2 = Cste$ $= \frac{1}{2} (20) \times 25 \times 10^{-4}$ $= 25 \times 10^{-3} J = 25mJ$	

العلامة المجموع	مجاورة	عناصر الإجابة	محلول الموضوع
0.75		التمرين التجاري : (30 نقاط)	
		1- كتابة معادلة التفاعل المنذج للمعايرة. م . ن. إ للإرجاع:	
0.25		$(MnO_{4(aq)}^- + 8H_{(aq)}^+ + 5e^- = Mn^{2+} + 4H_2O_{(l)}) \dots\dots\dots (1)$	
0.25		م.ن. إ للأكسدة: $(SO_{2(aq)} + H_2O_{(l)} = SO_{4(aq)}^{2-} + 4H_{(aq)}^+ + 2e^-) \dots\dots\dots (2)$	
0.25		المعادلة الاجمالية هي: $2MnO_{4(aq)}^- + 5SO_{2(aq)} + 2H_2O_{(l)} = 2Mn^{2+} + 5SO_{4(aq)}^{2-} + 4H_{(aq)}^+$	
1.25	0.25	2 - كيفية الكشف عن حدوث التكافؤ: بداية ظهور اللون البنفسجي المستقر في الوسط التفاعلي (المزبج)	
		3- عند التكافؤ يختفي المتفاعلان معاً (شروط ستوكيمترية)	
0.25		$\frac{n_0(SO_2)_{(aq)}}{5} = \frac{n_0(MnO_4^-)}{2}$ ومنه $\frac{C_1.V_E}{2} = \frac{C.V}{5}$ ومنه	
0.25		$C = \frac{5C_1.V_E}{2V} = \frac{5 \times 2 \times 10^{-4}}{2 \times 50 \times 10^{-3}}$ التركيز المحلول لـ المعاير $= 10^{-2} mol.l^{-1}$	
.75	0.25	4- تعيين التركيز المولي الكثي لغاز SO_2 المتواجد في الهواء المدروس.	
	 $C = \frac{t}{M} \Rightarrow t = C.M$	
	0.25 $M_{(SO_2)} = 32 + 32 = 64 g/mol^{-1}$	
	0.25 $t = C.M = 10^{-2} \times 64 = 0,64 gl^{-1}$ التركيز الكثي	
		5- تحديد طبيعة الهواء المدروس: كل 1 لتر من محلول SO_2 يحتوى 6.4 g من (SO_2) 1 لتر من محلول SO_2 يحتوى $20 m^3$ من الهواء	

العلامة المجموع	جزء	عناصر الإجابة	محاور الموضوع
0.75	0.25×2	<p style="text-align: center;"> $m(SO_2) = \frac{1 \times 0.64}{20} = 0,032g = 32 \times 10^3 \mu g$ </p> <p style="text-align: center;">حسب شروط المنظمة العالمية للصحة:</p> <p style="text-align: center;"> $\left. \begin{array}{l} \text{حسب شروط المنظمة} \\ \text{الهواء ملوث} \end{array} \right\} 250 \mu g.m^{-3}$ $\left. \begin{array}{l} \text{(الموجودة)} \\ \text{32} \times 10^3 \mu g.m^{-3} \end{array} \right\}$ </p>	
0.25			