

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين التاليين:

الموضوع الأول

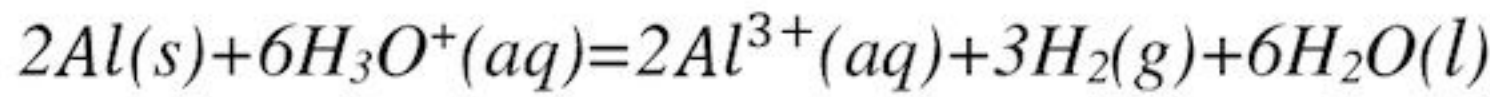
يحتوي الموضوع الأول على 04 صفحات (من الصفحة 1 من 8 إلى 4 من 8)

التمرين الأول: (04 نقاط)

يتفاعل محلول حمض كلور الهيدروجين $(H_3O^+(aq) + Cl^-(aq))$ مع الألمنيوم وفق تفاعل تام منتجا غاز ثنائي الهيدروجين وشوارد الألمنيوم (Al^{3+}) .

في اللحظة $t = 0$ ندخل عينة كتلتها $m = 0,810 g$ من حبيبات الألمنيوم في بالون (دورق) يحتوي على حجم $V = 60 mL$ من محلول حمض كلور الهيدروجين تركيزه المولي $c = 0,180 mol \cdot L^{-1}$. نغلق البالون بسدادة مزودة بأنبوب انطلاق موصول بمقياس غاز مدرج ومنكس في حوض مائي لجمع الغاز الناتج وقياس حجمه في لحظات مختلفة. النتائج المتحصل عليها مكنتنا من رسم البيان الممثل لتطور حجم الغاز المنطلق بدلالة الزمن $V_{H_2} = f(t)$ (الشكل 1).

ننمذج التحول الكيميائي الحادث بالمعادلة الكيميائية التالية:



1- اكتب المعادلتين النصفيتين الإلكترونيتين للأكسدة والإرجاع مع تحديد الشائيتين Ox/Red المشاركتين في

التفاعل.

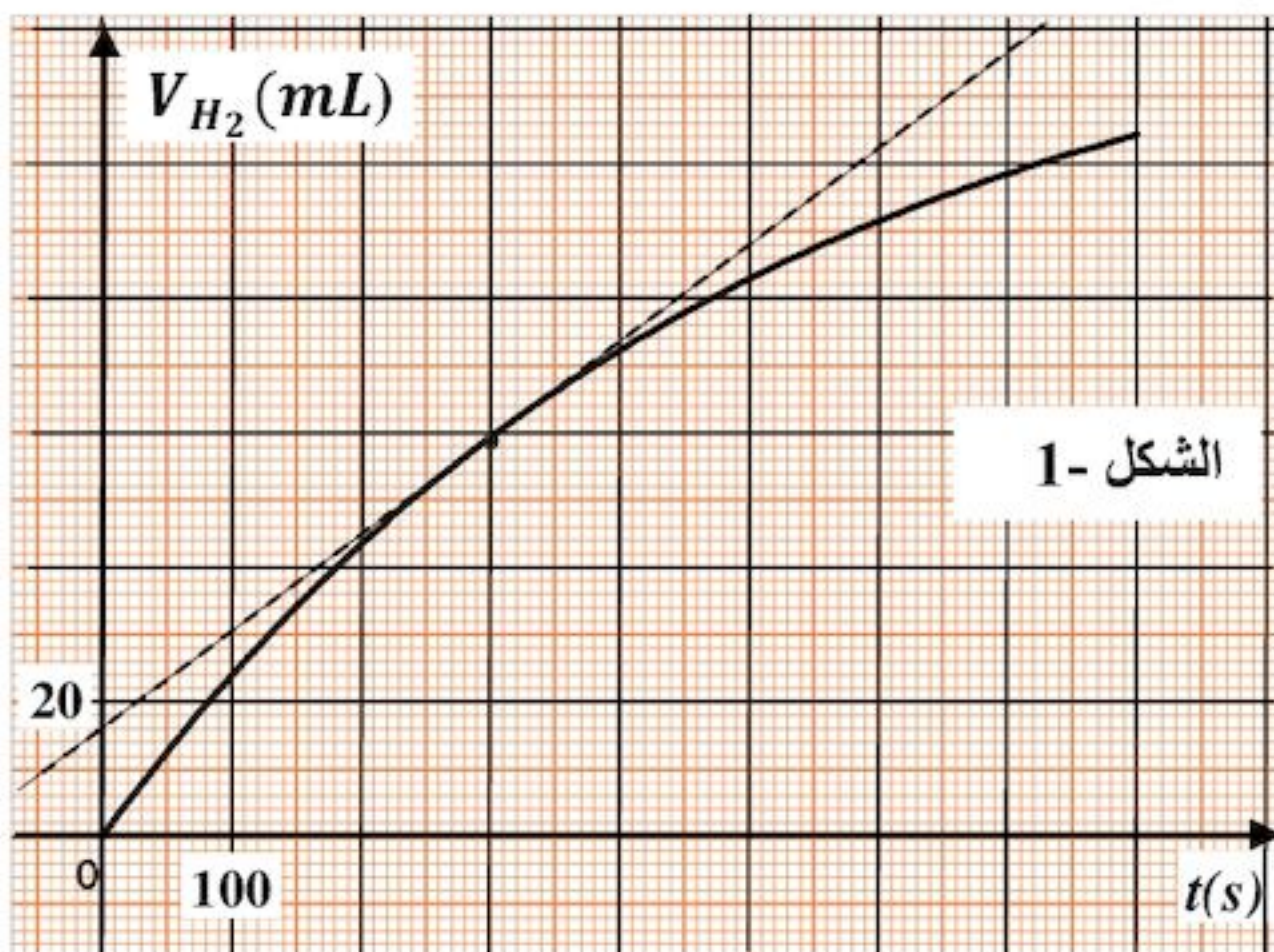
2- أ. أنشئ جدولا لتقدم التفاعل الكيميائي الحادث.

ب. جد قيمة التقدم الأعظمي x_{max} ثم حدّد

المتفاعل المحد.

3- أ. جد العلاقة بين تقدم التفاعل $x(t)$ وحجم

غاز ثنائي الهيدروجين الناتج $V_{H_2}(t)$.



ب. استنتج حجم غاز ثنائي الهيدروجين المنطلق عند نهاية التفاعل $V_f(H_2)$.

ج. بين أن حجم غاز ثنائي الهيدروجين المنطلق في زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ يعطى بالعلاقة:

$$V_{H_2}(t_{1/2}) = \frac{V_f(H_2)}{2}, \text{ ثم استنتج قيمة } t_{1/2}.$$

4- أ. بيّن أن سرعة التفاعل في اللحظة t تعطى بالعلاقة: $v = \frac{1}{3V_M} \cdot \frac{dV_{H_2}(t)}{dt}$

ب. احسب قيمة هذه السرعة في اللحظة $t = 300 \text{ s}$.

المعطيات: $M(Al) = 27 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$, الحجم المولي في شروط التجربة $V_M = 24 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$

التمرين الثاني: (04 نقاط)

تتألف الدارة الكهربائية المبينة في الشكل-2 من مكثفة فارغة سعتها $C = 100 \text{ nF}$ ، ناقل أومي مقاومته

$R = 10 \text{ k}\Omega$ ، مولد مثالي قوته المحركة الكهربائية $E = 5 \text{ V}$ و بادلة K.

I- نضع البادلة في الوضع (1) بغية شحن المكثفة.

1- بيّن على الشكل جهة التيار الكهربائي المار في الدارة ومثل

بمسهم كل من التوترين الكهربائيين u_{AB} و u_{BD} .

2- باستعمال قانون جمع التوترات الكهربائية، جد المعادلة التفاضلية

لتطور التوتر الكهربائي $u_{BD}(t)$ بين طرفي المكثفة.

3- المعادلة التفاضلية تقبل حلا من الشكل: $u_{BD}(t) = E + Ae^{-bt}$.

جد عبارة كل من الثابتين A و b .

4- أعط عبارة ثابت الزمن للدارة المدروسة، ماذا يمثل عمليا؟ احسب قيمته.

5- بيّن على الشكل كيفية ربط راسم اهتزاز ذي ذاكرة بالدارة لمشاهدة تطور التوتر $u_{BD}(t)$ ، ثم مثل

شكلا تقريبا لـ $u_{BD} = f(t)$.

II- بعد شحن المكثفة كليا، نضع البادلة K في الوضع (2).

1- احسب قيمة الطاقة الكهربائية المخزنة في المكثفة في بداية التفريغ وعلى أي شكل تستهلك في الدارة؟

2- بعد تفريغ المكثفة كليا، نربط معها مكثفة أخرى فارغة سعتها C' ثم نعيد البادلة إلى الوضع (1).

أ. كيف يجب ربطها مع المكثفة السابقة حتى تكون قيمة الطاقة الكهربائية المخزنة في مجموعة المكثفتين

عند نهاية الشحن $3,75 \times 10^{-6} \text{ Joules}$ ؟ برّر إجابتك.

ب. ما قيمة سعتها C' ؟

يعطى: $1 \text{ nF} = 10^{-9} \text{ F}$

التمرين الثالث: (04 نقاط)

لنظير البوتاسيوم $^{40}_{19}K$ نشاط إشعاعي حيث يتفكك إلى كالسيوم $^{40}_{20}Ca$.

1- أ. ما هي خصائص ظاهرة النشاط الإشعاعي؟

ب. اكتب معادلة تفكك البوتاسيوم 40 مع تحديد نمط الإشعاع.

2- المنحنيان الممثلان في الشكل-3 يعبران عن تغير عدد أنوية كل من البوتاسيوم 40 والكالسيوم 40 بدلالة الزمن لعينة تحتوي في البداية على البوتاسيوم 40 فقط.

أ. أي المنحنيين يمثل تغيرات عدد أنوية الكالسيوم 40 ؟ علّل.

ب. ما المقدار الفيزيائي الذي تمثله فاصلة نقطة

تقاطع المنحنيين؟ علّل، حدّد قيمته.

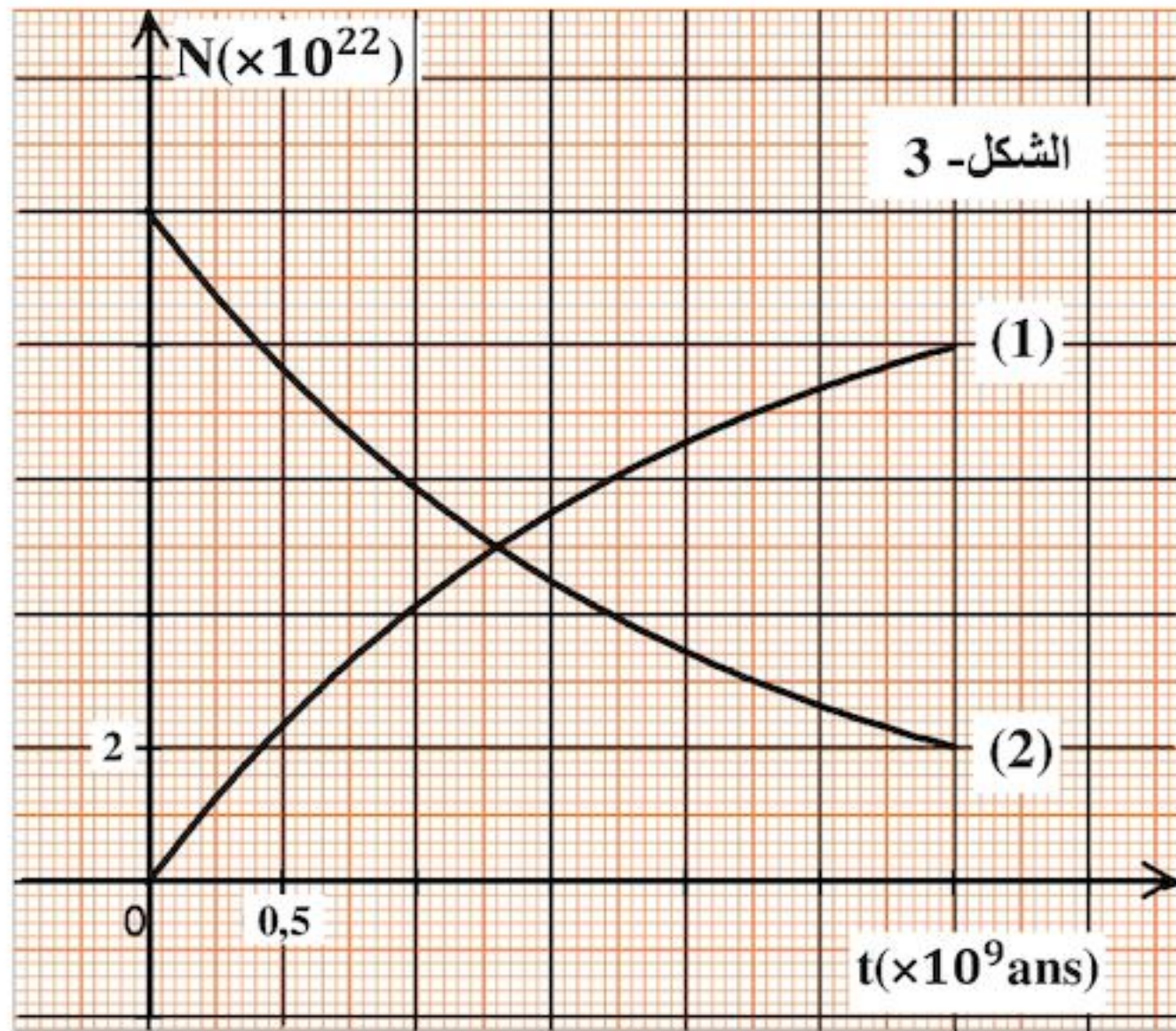
ج. احسب قيمة النشاط الإشعاعي الابتدائي للعينة المشعة.

3- أ. عيّن بيانيا اللحظة t_I التي يكون فيها عدد أنوية

البوتاسيوم 40 مساويا لربع عدد أنوية الكالسيوم 40.

ب. تأكد من قيمة t_I حسابيا.

يعطى: $1an = 365,25 \text{ jours}$



التمرين الرابع: (04 نقاط)

نهمّل تأثير الهواء ونأخذ $g = 9,8 \text{ m} \cdot \text{s}^{-2}$

شاحنة تسير على طريق مستقيم أفقي، في لحظة نعتبرها مبدأ لقياس الأزمنة $t=0$ تقذف العجلة الخلفية للشاحنة نحو

الوراء من نقطة O من سطح الأرض حجراً نعتبره نقطيا بسرعة ابتدائية $v_0 = 12 \text{ m} \cdot \text{s}^{-1}$ يصنع حاملها زاوية $\alpha=37^\circ$

مع الأفق فيرتطم بالنقطة M من الزجاج الأمامي لسيارة تسير خلف الشاحنة وفي نفس جهة حركتها بسرعة ثابتة قدرها

$90 \text{ km} \cdot \text{h}^{-1}$. في اللحظة $t=0$ كانت المسافة الأفقية بين النقطة O والنقطة M : $d = 44 \text{ m}$. انظر الشكل- 4

1- ادرس حركة الحجر في المعلم (O, \vec{i}, \vec{k}) ثم استخرج العبارتين الحرفيتين للمعادلتين الزمنيتين للحركة

$x(t)$ و $z(t)$

2- اكتب معادلة مسار الحجر $z = f(x)$.

3- اكتب المعادلة الزمنية $x_M(t)$ لحركة

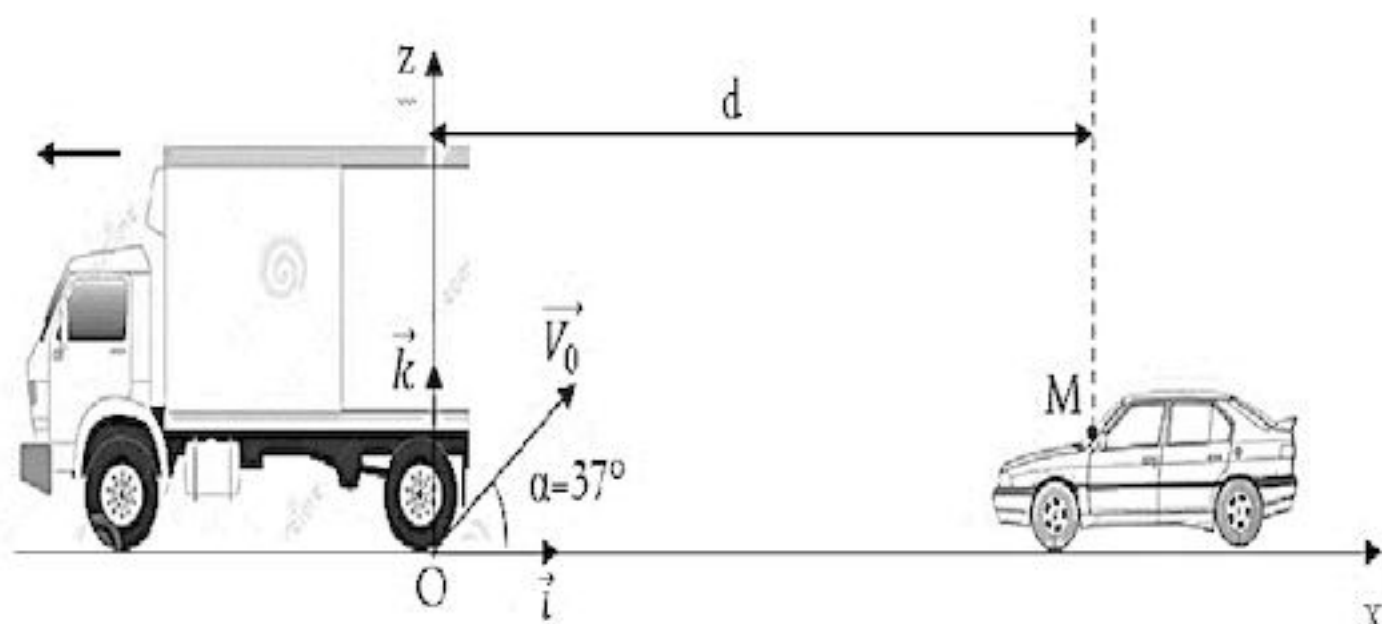
النقطة M في المعلم (O, \vec{i}, \vec{k}) .

4- احسب قيمة t_M لحظة ارتطام الحجر بالزجاج

الأمامي للسيارة واستنتج الارتفاع h للنقطة M

عن سطح الأرض.

5- باستعمال معادلة انحفاظ الطاقة احسب قيمة سرعة ارتطام الحجر بزجاج السيارة.



الشكل- 4

التمرين التجريبي: (04 نقاط)

لمعرفة صنف كحول A صيغته المجملة C_3H_7OH ، نشكل في اللحظة $t=0$ مزيجا متكافئا في كمية المادة يتكون من الكحول A وحمض الإيثانويك صيغته المجملة CH_3COOH ونسخن المزيج بطريقة التقطير المرتد. في لحظات معينة نأخذ نفس الحجم V من المزيج التفاعلي ونبرده ثم نعاير الحمض المتبقي بمحلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم $(Na^+(aq) + HO^-(aq))$ تركيزه المولي $c_b = 1 \text{ mol} \cdot L^{-1}$ فيلزم لبلوغ التكافؤ إضافة حجم V_{be} ثم نستنتج الحجم V'_{be} اللازم لمعايرة الحمض المتبقي الكلي. دونا النتائج ورسما البيان $V'_{be} = f(t)$ الممثل في الشكل-5.

1- ما الهدف من التسخين بطريقة التقطير المرتد؟

2- بالاستعانة بالبيان جد ما يلي:

أ. كمية المادة الابتدائية للحمض المستعمل.

ب. كمية مادة الحمض المتبقي عند حالة التوازن الكيميائي.

3- أ. اكتب معادلة التفاعل الكيميائي المنمذج لتحول الأسترة.

ب. أنشئ جدولا لتقدم التفاعل ثم استنتج التركيب المولي للمزيج عند بلوغ حالة التوازن الكيميائي.

ج. احسب ثابت التوازن الكيميائي K لهذا التفاعل.

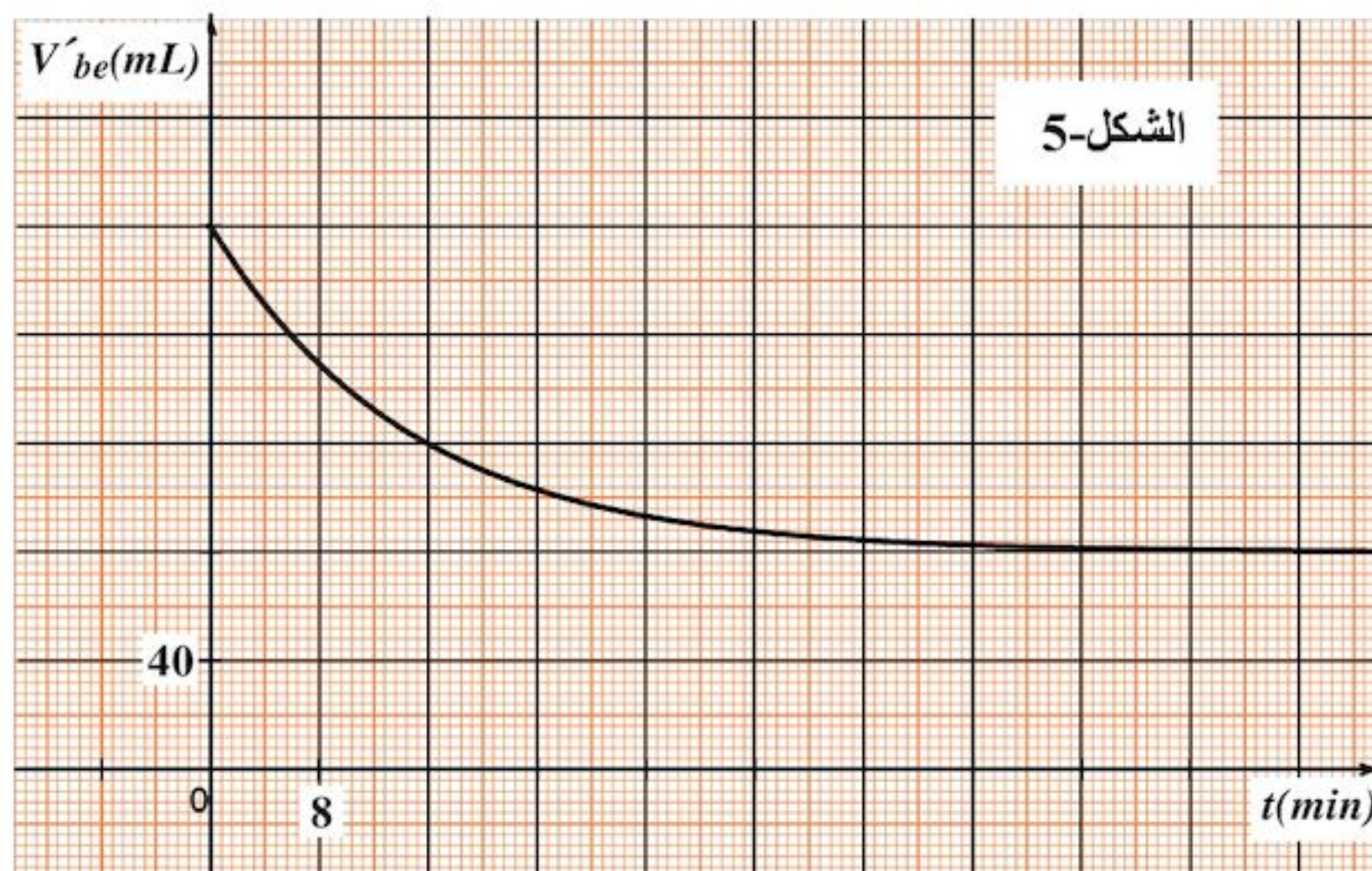
4- أ. احسب مردود التفاعل واستنتج صنف الكحول المستعمل.

ب. أعط الصيغة نصف المفصلة لكل من الكحول A والإستر المتشكل، مع ذكر اسم كل منهما.

5- عند بلوغ التوازن، نضيف للمزيج السابق $0,02 \text{ mol}$ من حمض الإيثانويك و $0,08 \text{ mol}$ من الإستر السابق.

أ. احسب كسر التفاعل الابتدائي.

ب. استنتج جهة تطور التفاعل.



انتهى الموضوع الأول

الموضوع الثاني

يحتوي الموضوع الثاني على 04 صفحات (من الصفحة 5 من 8 إلى 8 من 8)

التمرين الأول: (04 نقاط)

لدراسة حركية تحول كيميائي تام، غمرنا في لحظة $t=0$ صفيحة من النحاس كتلتها $m=3,175\text{ g}$ في حجم قدره $V=200\text{ mL}$ من محلول نترات الفضة $(Ag^+(aq)+NO_3^-(aq))$ تركيزه المولي c_0 . سمحت لنا متابعة تطور هذا التحول من رسم البيان الممثل في الشكل-1 الذي يعبر عن تغيرات كتلة الفضة المتشكلة بدلالة الزمن $m_{Ag}=f(t)$.

معادلة التفاعل المنمذج لهذا التحول هي: $Cu(s) + 2Ag^+(aq) = Cu^{2+}(aq) + 2Ag(s)$

1- هل التحول الحادث سريع أم بطيء؟ برر إجابتك.

2- حدد الثنائيتين Ox / Red المشاركتين في التفاعل واكتب عندئذ المعادلتين النصفيتين للأكسدة والإرجاع.

3- أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل واحسب قيمة التقدم الأعظمي x_{max} .

4- احسب c_0 التركيز المولي الابتدائي لمحلول نترات الفضة.

5- جد التركيب المولي (حصيلة المادة) في الحالة النهائية.

6- عرّف زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ وحدد قيمته بيانياً.

7- أ. بين أن السرعة اللحظية لتشكل الفضة تعطى بالعلاقة :

$$v_{Ag}(t) = \frac{1}{M_{Ag}} \cdot \frac{dm_{Ag}(t)}{dt}$$

حيث : M_{Ag} الكتلة المولية للفضة.

ب. احسب سرعة التفاعل في اللحظة $t=0$.

يعطى : $M(Cu) = 63,5\text{ g.mol}^{-1}$ ، $M(Ag) = 108\text{ g.mol}^{-1}$

التمرين الثاني: (04 نقاط)

البلوتونيوم Pu عنصر مُشع، نادر الوجود في الطبيعة، يتم اصطناع أحد نظائره $^{241}_{94}Pu$ في المفاعلات النووية بقذف

نواة يورانيوم $^{238}_{92}U$ بنيترونات. يُنمذج هذا التحول بتفاعل ذي المعادلة: $^{238}_{92}U + x\text{ }^1_0n \rightarrow ^{241}_{94}Pu + y\beta^-$

1- عرّف ما يلي: النظائر، النواة المشعة، جسيمات β^- .

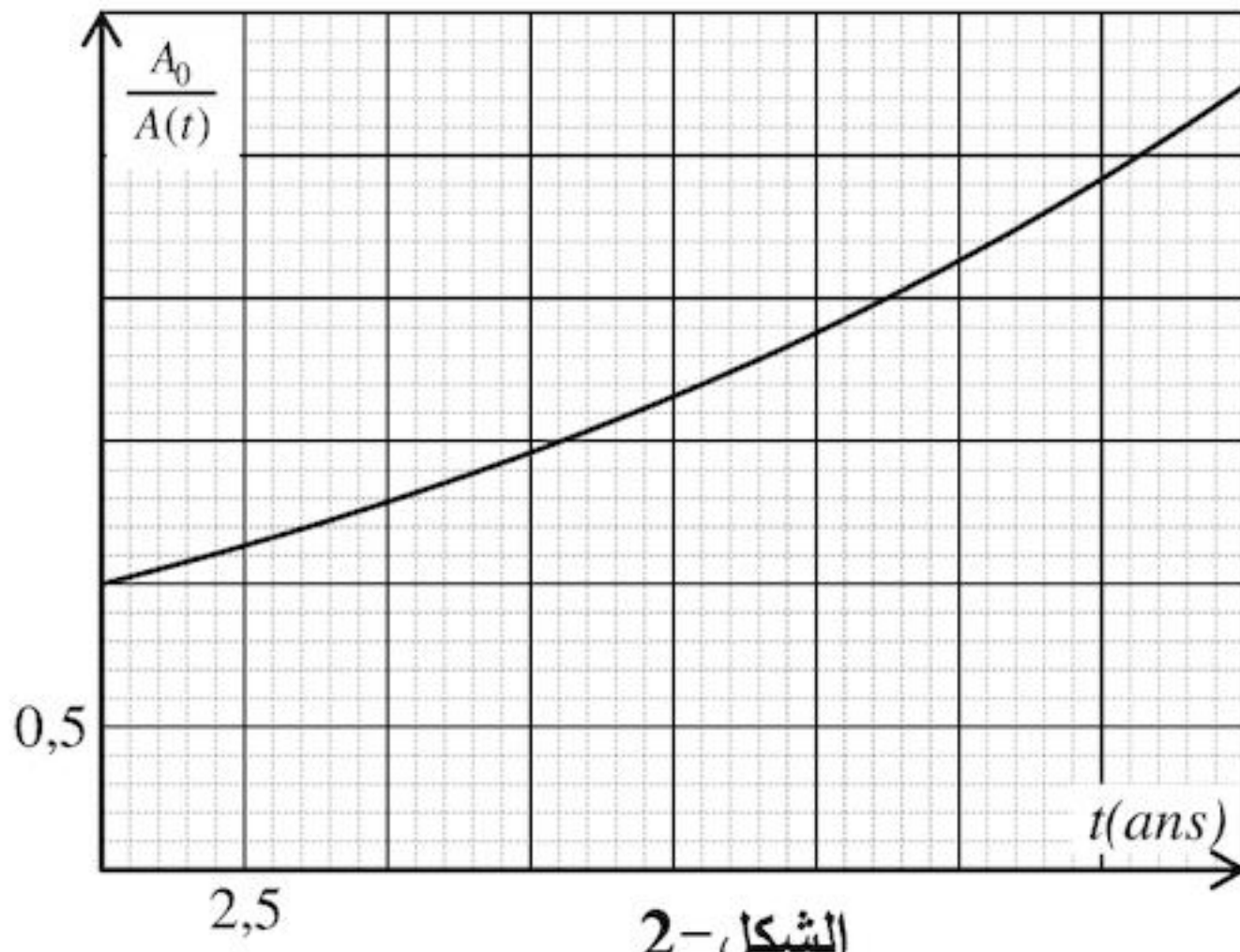
2- جد قيمة كل من x و y بتطبيق قانوني الإنحفاظ.

3- تتفكك نواة البلوتونيوم $^{241}_{94}Pu$ تلقائياً معطية نواة أميريكيوم $^{241}_{95}Am$ وجسيمات β^- .

اكتب معادلة التفكك المنمذج لهذا التحول النووي، وعيّن قيمة كل من A و Z .

4- قياس نشاط عينة من هذا النظير $^{241}_{94}Pu$ ، مكننا من رسم بيان تغيرات النسبة $\frac{A_0}{A(t)}$ بدلالة الزمن $f(t) = \frac{A_0}{A(t)}$

حيث: $A(t)$ يمثل نشاط العينة في اللحظة t ، A_0 يمثل نشاط العينة في اللحظة $t=0$. الشكل-2.



الشكل-2

أ. اكتب عبارة النسبة $\frac{A_0}{A(t)}$ بدلالة λ و t حيث:

λ ثابت التفكك.

ب. حدّد من البيان قيمة $t_{1/2}$ نصف عمر $^{241}_{94}\text{Pu}$

واستنتج عندئذ قيمة λ .

ج. مثل كيفياً البيان: $\frac{A(t)}{A_0} = g(t)$.

التمرين الثالث: (04 نقاط)

نريد دراسة تأثير مقاومة ناقل أومي على تطور التوتر الكهربائي بين طرفي مكثفة $u_C(t)$ ، باستخدام راسم اهتزاز بذاكرة. من أجل ذلك نحقق دائرة كهربائية تتألف من العناصر التالية مربوطة على التسلسل: مكثفة فارغة سعتها C قيمتها مجهولة، ناقل أومي مقاومته R متغيرة، مولد ذي توتر ثابت E ، قاطعة K .

1- ارسم مخطط الدارة موضحة كيفية ربط راسم الاهتزاز لمتابعة تطور التوتر بين طرفي كل من: المكثفة والمولد.

2- نغلق القاطعة K في اللحظة $t = 0$ s.

من أجل قيمة معينة لمقاومة الناقل الأومي $R = R_1$ ، يظهر على شاشة راسم الاهتزاز المنحنيين الموضحين في الشكل-3.

أ. جد المعادلة التفاضلية التي تعبر عن تطور التوتر الكهربائي بين طرفي المكثفة.

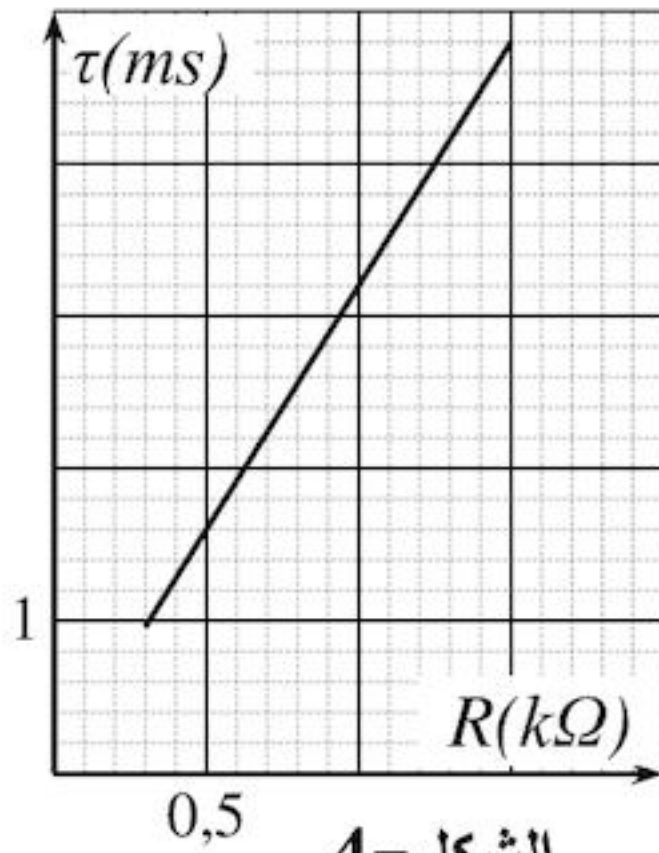
ب. المعادلة التفاضلية السابقة تقبل حلاً من الشكل: $u_C(t) = A(1 - e^{-Bt})$. جد عبارة كل من: A و B واحسب قيمتهما بالاستعانة ببيان الشكل-3.

ج. انقل الشكل-3 إلى ورقة إجابتك ومثل عليه كيفياً $u_C = f(t)$ من أجل $R > R_1$.

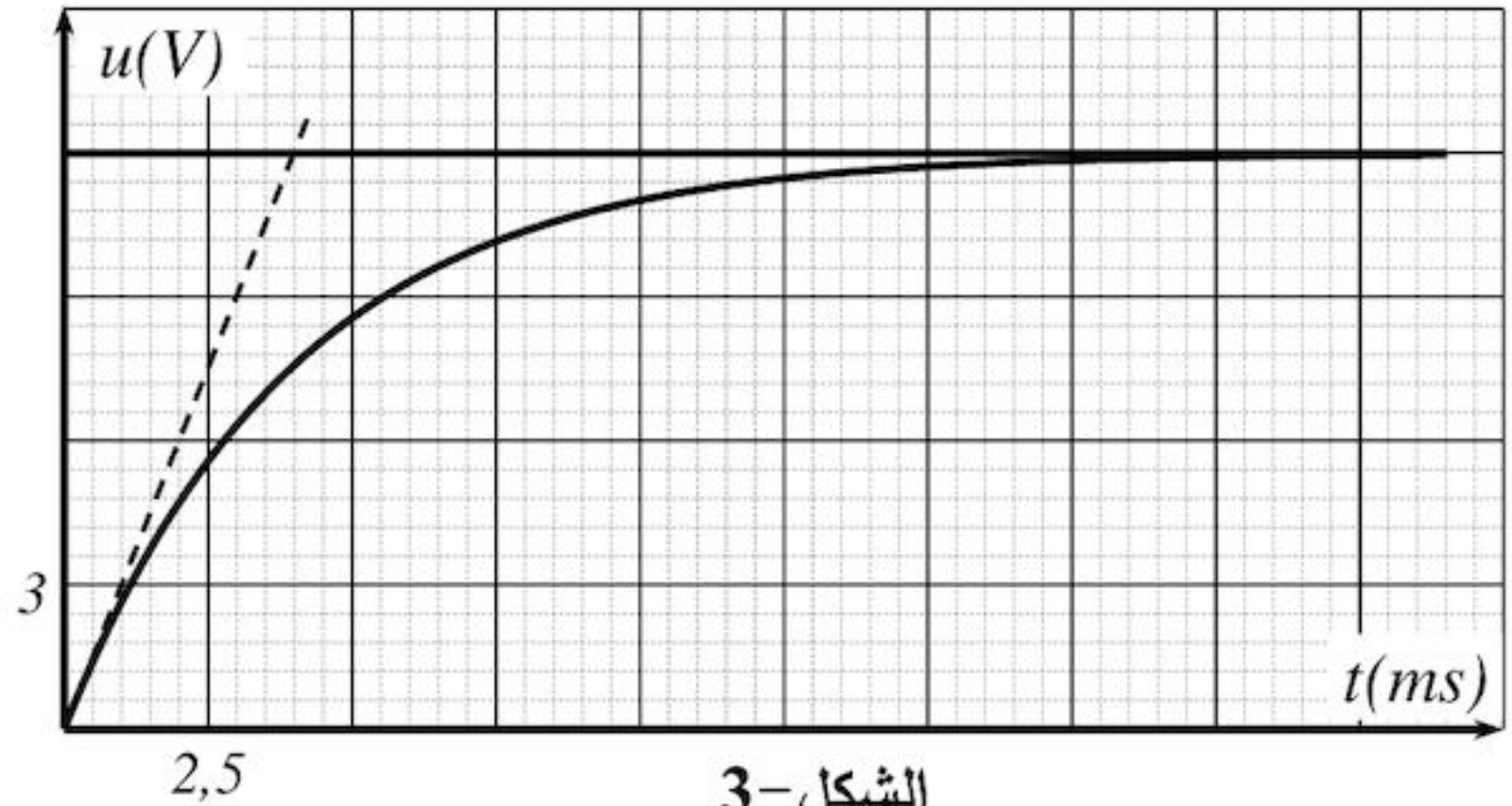
3- نغيّر من قيمة R مقاومة الناقل الأومي ونحسب ثابت الزمن (τ) الموافق، باستخدام برمجية مناسبة حصلنا على المنحنى البياني الموضح بالشكل-4.

أ. بالاعتماد على منحنى الشكل-3 والشكل-4، استنتج قيمة C سعة المكثفة و R_1 مقاومة الناقل الأومي.

ب. في الحقيقة المكثفة السابقة مكافئة لمكثفتين سعتيهما $C_1 = 1 \mu F$ و C_2 مجهولة القيمة مربوطتين ربطاً مجهولاً. بيّن كيفية الربط واستنتج قيمة C_2 .



الشكل 4-

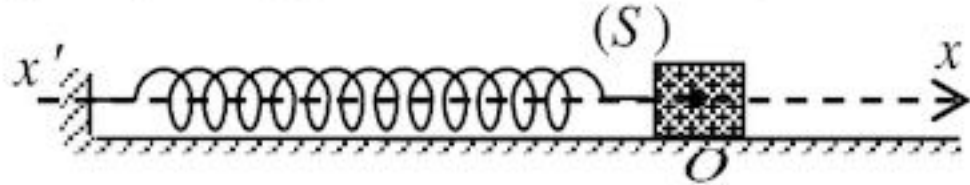


الشكل 3-

التمرين الرابع: (04 نقاط)

نأخذ: $\pi^2 \approx 10$

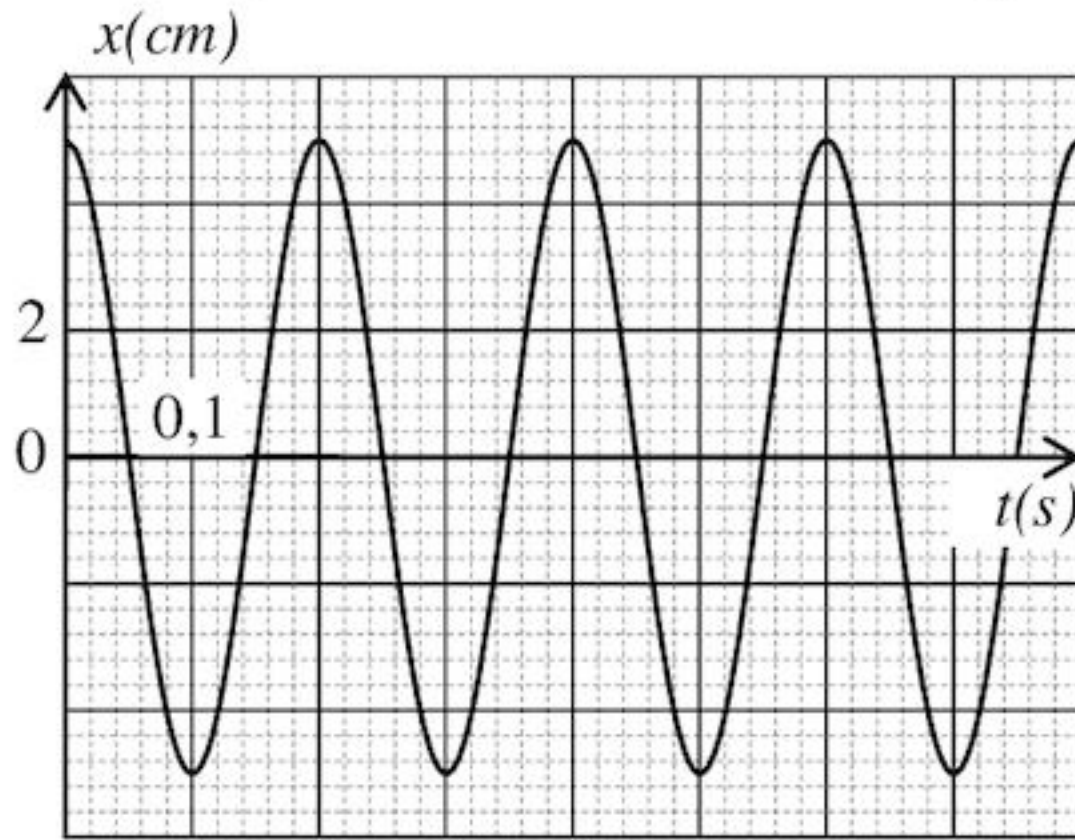
يتكون نواس مرّن من نابض حلقاته غير متلاصقة، ثابت مرونته k وكتلته مهملة، مثبت من إحدى نهايتيه في نقطة ثابتة ومرتبطة من النهاية الأخرى بجسم نقطي (S) كتلته $m = 100 \text{ g}$ ، يمكنه الحركة دون احتكاك على مستوى أفقي وفق المحور $\vec{x'x}$ ، الشكل 5.



الشكل 5-

في حالة توازن الجسم (S) يكون النابض في وضع الراحة.

I / نزيح الجسم (S) عن وضع توازنه (O) المختار كمبدأ للفواصل في الاتجاه الموجب بمقدار X ، ثم نتركه حراً دون سرعة ابتدائية.



الشكل 6-

1- مثل في لحظة كيفية t القوى المؤثرة على الجسم (S).

2- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، بين أن المعادلة التفاضلية

$$\frac{d^2 x(t)}{dt^2} + A x(t) = 0 \quad \text{الشكل:}$$

حيث A مقدار ثابت يُطلب تعيين عبارته.

3- سمحت برمجية إعلام آلي برسم المنحنى $x = f(t)$

الممثل لتغير x فاصلة مركز عطالة (S) بدلالة الزمن t

الموضح في الشكل 6.

أ. اعتماداً على البيان عين قيمة كل من:

X سعة الحركة، T_0 الدور الذاتي للحركة، φ الطور الابتدائي، ω_0 نبض الحركة، k ثابت مرونة النابض.

ب. اكتب المعادلة الزمنية للحركة.

II / في حالة وجود احتكاكات ضعيفة، مثل كيفيا البيان $x = g(t)$.

التمرين التجريبي: (04 نقاط)

كل القياسات مأخوذة في الدرجة 25°C وتعطى: $M(\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}) = 122 \text{ g/mol}$

1- حمض البنزويك جسم صلب أبيض اللون يستعمل كحافظ للمواد الغذائية صيغته $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ أساسه المرافق شاردة البنزوات $\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-$.

نحضر منه محلولاً مائياً (S_1) حجمه $V_1 = 50 \text{ mL}$ ، تركيزه المولي $c_1 = 0,01 \text{ mol/L}$ انطلاقاً من محلوله التجاري ذي التركيز $c_0 = 0,025 \text{ mol/L}$.

أ. ما هو حجم المحلول التجاري V_0 الواجب استعماله للتحضير؟

ب. اكتب البروتوكول التجريبي لتحضير المحلول (S_1) مبينا الزجاجيات المستعملة من بين ما يلي:

- حوجلات عيارية (50 mL , 100 mL , 500 mL)

- ماصات عيارية (5 mL , 10 mL , 20 mL)

ج. ماذا يعني مصطلح "عيارية" المقترن بالماصات والحوجلات المذكورة في السؤال 1-ب؟

2- إن قياس pH المحلول (S_1) أعطى القيمة 3,12.

أ. اكتب معادلة تشرد حمض البنزويك في الماء موضحا الثنائيتين أساس/حمض المشاركتين في هذا التحول.

ب. احسب كسر التفاعل النهائي $Q_{r,f}$.

3- نسكب 10 mL من المحلول (S_1) في بيشر ونضع هذا الأخير فوق مخلوط مغناطيسي ونضيف له كل مرة حجماً

من الماء ثم نقيس pH المحلول الناتج فنحصل على النتائج المدونة في الجدول التالي:

حجم الماء المضاف $V_{\text{H}_2\text{O}}(\text{mL})$	0	10	40
$c (\text{mol/L})$			
pH	3,12	3,28	3,49
τ_f			

أ. ما الفائدة من استعمال المخلوط المغناطيسي في هذه العملية؟

ب. اكمل الجدول أعلاه واستنتج تأثير إضافة الماء للمحاليل الحمضية على c و τ_f .

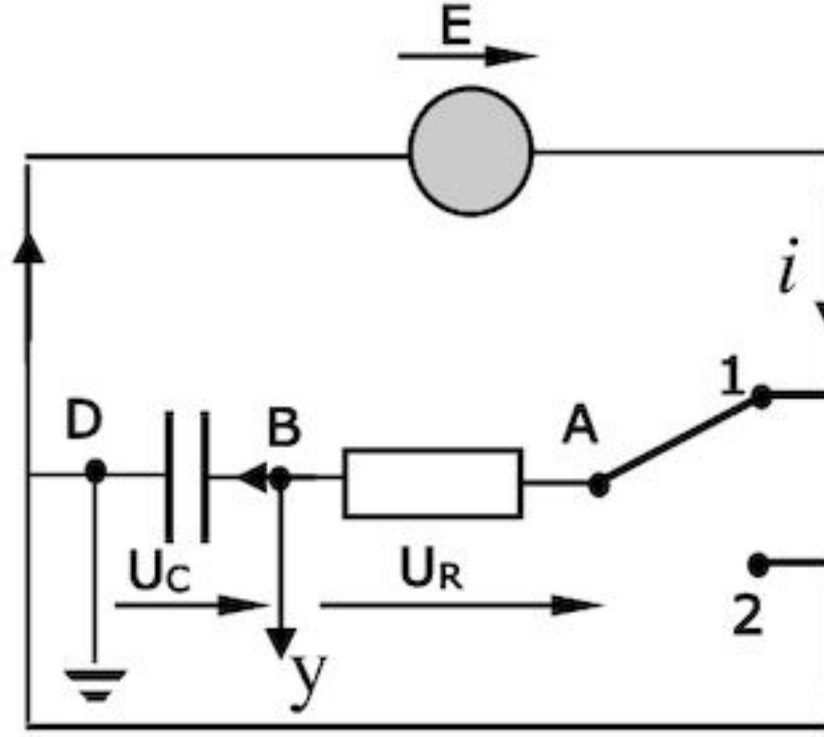
انتهى الموضوع الثاني

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)																																						
مجموع	مجزأة																																							
01	0.25	<p>التمرين الأول : (04 نقاط)</p> <p>1- $\text{Al(s)} = \text{Al}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{e}^-$</p> <p>$2\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + 2\text{e}^- = \text{H}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O(l)}$</p> <p>$(\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})/\text{H}_2(\text{g})) ; (\text{Al}^{3+}(\text{aq})/\text{Al(s)})$</p> <p>2- ا- جدول التقدم:</p>																																						
	0.25																																							
	2×0.25																																							
01	0.5	<table><tr><td colspan="2">المعادلة</td><td colspan="5">$2\text{Al(s)} + 6\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) = 2\text{Al}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{H}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2\text{O(l)}$</td></tr><tr><td>ح ج</td><td>التقدم</td><td colspan="5">كميات المادة بال : mol</td></tr><tr><td>ح ا</td><td>0</td><td>0.03</td><td>$1,08.10^{-2}$</td><td>0</td><td>0</td><td rowspan="3">قيمة</td></tr><tr><td>ح و</td><td>x</td><td>$0.03 - 2x$</td><td>$1,08.10^{-2} - 6x$</td><td>2x</td><td>3x</td></tr><tr><td>ح ن</td><td>x_f</td><td>$0.03 - 2x_f$</td><td>$1,08.10^{-2} - 6x_f$</td><td>$2x_f$</td><td>$3x_f$</td></tr></table>						المعادلة		$2\text{Al(s)} + 6\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) = 2\text{Al}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{H}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2\text{O(l)}$					ح ج	التقدم	كميات المادة بال : mol					ح ا	0	0.03	$1,08.10^{-2}$	0	0	قيمة	ح و	x	$0.03 - 2x$	$1,08.10^{-2} - 6x$	2x	3x	ح ن	x_f	$0.03 - 2x_f$	$1,08.10^{-2} - 6x_f$	$2x_f$	$3x_f$
	المعادلة		$2\text{Al(s)} + 6\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) = 2\text{Al}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{H}_2(\text{g}) + 6\text{H}_2\text{O(l)}$																																					
	ح ج	التقدم	كميات المادة بال : mol																																					
	ح ا	0	0.03	$1,08.10^{-2}$	0	0	قيمة																																	
	ح و	x	$0.03 - 2x$	$1,08.10^{-2} - 6x$	2x	3x																																		
ح ن	x_f	$0.03 - 2x_f$	$1,08.10^{-2} - 6x_f$	$2x_f$	$3x_f$																																			
1.25	0.25	ب- $x_{\text{max}} = 1,8.10^{-3} \text{ mol}$																																						
	0.25	المتفاعل المحدد: H_3O^+																																						
		3- ا- $x = \frac{V_{\text{H}_2}}{3V_M}$																																						
	0.25	ب- $V_{f(\text{H}_2)} = 0,13 \text{ L}$																																						
	0.25	ج- $x(t_{\frac{1}{2}}) = \frac{x_{\text{max}}}{2}$																																						
	0.5	$V_{\text{H}_2} \left(t_{\frac{1}{2}} \right) = x \left(t_{\frac{1}{2}} \right) . 3V_M = \frac{3V_M x_{\text{max}}}{2} = \frac{V_{f(\text{H}_2)}}{2}$																																						
	0.25	قيمة $t_{\frac{1}{2}}$: $t_{\frac{1}{2}} = 350 \text{ s}$																																						
0.75	0.25	4- ا- $v = \frac{dx}{dt}$																																						
		$v = \frac{d}{dt} \left(\frac{V_{\text{H}_2}}{3V_M} \right)$																																						
	0.25	$v = \frac{1}{3V_M} \frac{dV_{\text{H}_2}}{dt}$																																						
	0.25	ب- $v = 2,0 . 10^{-6} \text{ mol/s}$																																						

التمرين الثاني : (04 نقاط)

-I البادلة في الوضع (1)

1- جهة التوترات والتيار في الدارة



0.25

0.25

0.25

0.25

2- المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر بين طرفي المكثفة:

$$\frac{dU_{BD}}{dt} + \frac{U_{BD}}{RC} = \frac{E}{RC}$$

0.5

2 × 0.25

$$b = \frac{1}{RC} \quad , \quad A = -E \quad -3$$

0.75

0.25

0.25

0.25

0.25

4- ثابت الزمن $\tau = RC$

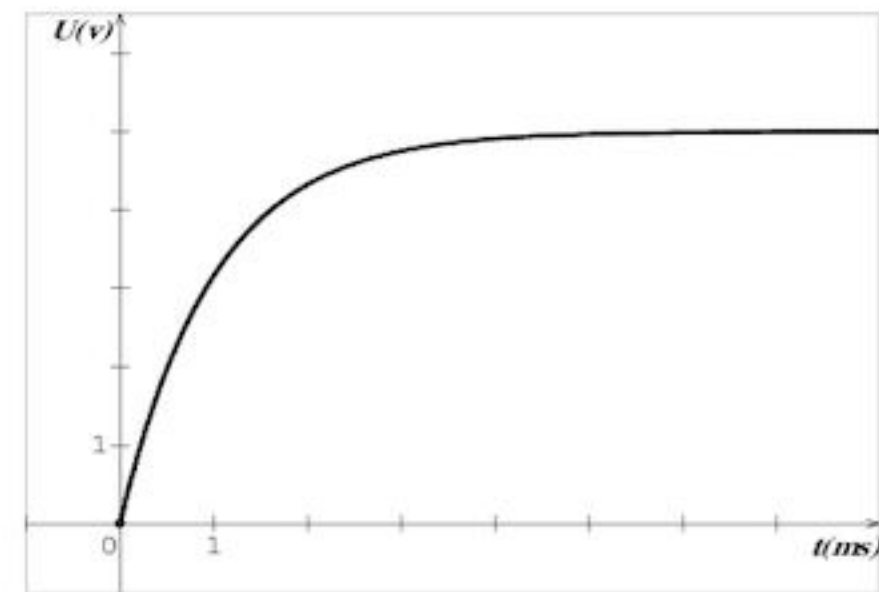
τ : الزمن اللازم لبلوغ التوتر بين طرفي المكثفة 63% من قيمته العظمى أثناء الشحن.

قيمته: $\tau = 10^{-3} \text{ s}$

5- ربط راسم الاهتزاز المهبطي بالدارة (انظر الشكل أعلاه).

0.5

0.25



0.75

0.25

0.25

0.25

-II 1- تستهلك الطاقة على شكل حرارة في الناقل الأومي بفعل جول. قيمتها

$$E_{(c)} = \frac{1}{2} C E^2$$

$$E_{(c)} = 1,25 \cdot 10^{-6} \text{ J}$$

		$E'_{(c)} = \frac{1}{2} C_{eq} E^2 \quad -2$
01	2×0.25	$C_{eq} = \frac{2E'_{(c)}}{E^2} = 0,3 \times 10^{-6} F = 300 nF$
	0.25	<p>$C_{eq} > C$ نستنتج أن الربط تم على التفرع.</p>
	0.25	<p>$C_{eq} = C + C'$</p>
	0.25	<p>إذن:</p>
		$C' = C_{eq} - C = 200 nF$
		<p><u>التمرين الثالث : (04 نقاط)</u></p>
	0.5	<p>1- أ- عشوائي ، تلقائي و حتمي....</p>
01	0.25	<p>ب- $^{40}_{19}K \longrightarrow ^{40}_{20}Ca + ^0_{-1}e$</p>
	0.25	<p>نمط الإشعاع : β^-</p>
	0.25	<p>2- أ- المنحني (1) يمثل تغير عدد أنوية الكالسيوم بدلالة الزمن</p>
	0.25	<p>التعليل: لأن نواة $^{40}_{20}Ca$ نواة ابن و بالتالي البيان ينطلق من الصفر أي أن $N_0(^{40}_{20}Ca) = 0$</p>
	0.25	<p>ب- $t = t_{1/2}$</p>
	0.25	<p>التعليل:</p>
	0.5	$N_0(^{40}_{19}K) = N_t(^{40}_{19}K) + N_t(^{40}_{20}Ca)$
02	0.5	$N_0(^{40}_{19}K) = 2 N_t(^{40}_{19}K)$
		$N_t(^{40}_{19}K) = \frac{N_0(^{40}_{19}K)}{2}$
		<p>إذا $t = t_{1/2}$</p>
	0.25	$t_{1/2} = 1,3 \cdot 10^9 \text{ ans}$
		<p>تقبل الأجوبة الصحيحة الأخرى.</p>
		<p>ج - $A_0 = \lambda N_0(^{40}_{19}K)$</p>
	0.25	$A_0 = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} N_0(^{40}_{19}K)$
	0.25	$A_0 = 1,69 \cdot 10^6 \text{ Bq}$
	0.25	<p>3- أ- بيانيا: $t_1 = 3 \cdot 10^9 \text{ ans}$</p>
	0.25	<p>ب- حسابيا: $N(^{40}_{19}K) = \frac{1}{4} N(^{40}_{20}Ca)$</p>
	0.25	$N_0(^{40}_{19}K) e^{-\lambda t_1} = \frac{1}{4} N_0(^{40}_{19}K) (1 - e^{-\lambda t_1})$
01	0.25	$t_1 = \frac{\ln 5}{\ln 2} t_{1/2}$
	0.25	$t_1 = 3 \cdot 10^9 \text{ ans}$

التمرين الرابع: (04 نقاط)		
1.5	0.25	1- دراسة حركة الحجر و كتابة المعادلات الزمنية للحركة
	0.25	$\sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a}$
	0.25	$\vec{P} = m\vec{a}$
	0.25	$a_x = 0$
	0.25	$a_z = -g$
	0.25	$V_x = V_0 \cos \alpha$
	0.25	$V_z = -gt + V_0 \sin \alpha$
0.5	0.5	$x = V_0 (\cos \alpha) t$
	0.25	$z = -\frac{1}{2}gt^2 + V_0(\sin \alpha)t$
0.5	0.5	2- معادلة المسار:
	0.25	$z = -\frac{g}{2V_0^2 \cos^2 \alpha} x^2 + (\tan \alpha) x$
0.5	0.5	3- المعادلة الزمنية $x_M(t)$ لحركة النقطة M
	0.25	$x_M(t) = -Vt + d$
0.75	0.25	4-
	0.25	$t_M = \frac{d}{V_0 \cos \alpha + V}$
	0.25	$t_M = 1.27 s$
	0.25	نعوض قيمة t_M في المعادلة $Z(t)$
0.75	0.25	$h = 1.27 m$
	0.25	5-
	0.25	$V_M = \sqrt{V_0^2 - 2gh}$
0.75	0.25	$V_M = 10.9 m/s$
	0.25	
التمرين التجريبي: (04 نقاط)		
0.25	0.25	1- الهدف تسريع التفاعل بالتسخين دون فقدان كمية المادة .
	0.25	2- أ- $n_0(a) = C_b V'_{be}(t=0)$
0.5	0.25	$= 1 \times 0.2 = 0.2 \text{ mol}$
	0.25	ب- عند التوازن:
0.5	0.25	$n_f(a) = C_b V'_{be}$
	0.25	$= 1 \times 0.08 = 0.08 \text{ mol}$
0.25	0.25	3- أ- $CH_3COOH(l) + C_3H_7OH(l) = CH_3COO-C_3H_7(l) + H_2O(l)$
	0.25	

01	0.25	ب- جدول التقدم			
		معادلة التفاعل			
		$\text{CH}_3\text{COOH(l)} + \text{C}_3\text{H}_7\text{OH(l)} = \text{CH}_3\text{COO-C}_3\text{H}_7\text{(l)} + \text{H}_2\text{O(l)}$			
		كميات المادة ب : mol			
		التقدم	ح.ج	ح.إ	ح.و
	0.25	0	0,2	0,2	0
		x	0,2 - x	0,2- x	x
		x_f	0,2 - x_f	0,2 - x_f	x_f
		ح.ن			
	التركيب المولي للمزيج التفاعلي:				
	0.25	الماء	الأستر	الحمض	الكحول
		0.12 mol	0.12 mol	0.08 mol	0.08 mol
1.75	0.25	ج- ثابت التوازن:			
	2×0.25	4- أ- مردود التفاعل			
	0.25	كحول ثانوي			
	2×0.25	$r = \frac{x_f}{x_{max}} \times 100 = \frac{0,12}{0,2} \times 100 = 60\%$ $k = 2,25$			
0.5	2×0.25	$\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \end{array}$			
	2×0.25	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} \\ \\ \text{O} - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$			
	0.25	Etanoate de methylethyl			
0.5	0.25	5- أ - كسر التفاعل الابتدائي			
	0.25	$Q_{ri} = \frac{0.2 \times 0.12}{0.1 \times 0.08} = 3$			

ب- $k < Q_{ri}$ يتطور التفاعل في اتجاه الإماهة.

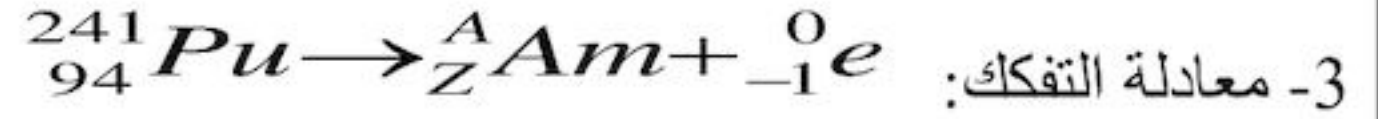
العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)																								
مجموع	مجزأة																									
0.25	0.25	التمرين الأول: (04 نقاط) 1 - التحول الكيميائي بطيء لأنه يمكن متابعته زمنيا (من رتبة الدقائق).... 2 - الثنائيتان ox/red الداخلتين في التفاعل: Cu^{2+} / Cu ، Ag^{+} / Ag المعادلة النصفية للأكسدة ؛ المعادلة النصفية للإرجاع $2Ag^{+} + 2e^{-} = 2Ag$ ؛ $Cu = Cu^{2+} + 2e^{-}$																								
	0.25																									
0.75	0.5	3- جدول التقدم:																								
	0.5																									
0.75	0.5	<table><tr><td></td><td>Cu</td><td>$+ 2Ag^{+}$</td><td>$=$</td><td>Cu^{2+}</td><td>$+ 2Ag$</td></tr><tr><td>الحالة الابتدائية</td><td>n_1</td><td>n_2</td><td></td><td>0</td><td>0</td></tr><tr><td>الحالة الإنتقالية</td><td>n_1-x</td><td>n_2-2x</td><td></td><td>x</td><td>$2x$</td></tr><tr><td>الحالة النهائية</td><td>n_1-x_f</td><td>n_2-2x_f</td><td></td><td>x_f</td><td>$2x_f$</td></tr></table>		Cu	$+ 2Ag^{+}$	$=$	Cu^{2+}	$+ 2Ag$	الحالة الابتدائية	n_1	n_2		0	0	الحالة الإنتقالية	n_1-x	n_2-2x		x	$2x$	الحالة النهائية	n_1-x_f	n_2-2x_f		x_f	$2x_f$
			Cu	$+ 2Ag^{+}$	$=$	Cu^{2+}	$+ 2Ag$																			
الحالة الابتدائية	n_1	n_2		0	0																					
الحالة الإنتقالية	n_1-x	n_2-2x		x	$2x$																					
الحالة النهائية	n_1-x_f	n_2-2x_f		x_f	$2x_f$																					
0.25	0.25	حساب التقدم الأعظمي: لدينا من جدول التقدم : $n_f(Ag) = 2x_{\max}$ و من البيان نجد: $n_f(Ag) = \frac{4.32}{108} = 0.04 mol$ ومنه: $x_{\max} = 0.02 mol$ 4- حساب التركيز C_0 : من جدول التقدم:																								
	0.25																									
0.5	0.25	$n_f(Cu) = n_0(Cu) - x_{\max} = \frac{m}{M_{Cu}} - x_{\max}$ بالتعويض نجد: $n_f(Cu) = 0.03 mol$ و منه: Cu ليس متفاعل محد إذن: Ag^{+} متفاعل محد منه تصبح:																								
	0.25																									
0.5	0.25	$n_0(Ag) - 2x_{\max} = 0$ ومنه: $C_0 V = 2x_{\max}$ نجد: $C_0 = \frac{2x_{\max}}{V} = \frac{2 \times 0.02}{0.2} = 0.2 mol / L$ 5 - حصيلة المادة في الحالة النهائية:																								
	0.5																									
0.5	0.25	<table><tr><td>الأفراد</td><td>Ag^{+}</td><td>Cu</td><td>Ag</td><td>Cu^{2+}</td></tr><tr><td>$n_f(mol)$</td><td>0</td><td>0.03</td><td>0.04</td><td>0.02</td></tr></table>	الأفراد	Ag^{+}	Cu	Ag	Cu^{2+}	$n_f(mol)$	0	0.03	0.04	0.02														
	الأفراد		Ag^{+}	Cu	Ag	Cu^{2+}																				
$n_f(mol)$	0	0.03	0.04	0.02																						
0.5	0.25	6- تعريف وتعيين $t_{1/2}$: هو الزمن اللازم لبلوغ التفاعل نصف تقدمه النهائي. من البيان: $t_{1/2} = 10 min$ مع توضيح الطريقة.																								
	0.25																									
0.75	0.5	7. أ- عبارة السرعة اللحظية لتشكل الفضة: $v(Ag) = \frac{dn(Ag)}{dt}$ لدينا: $n(Ag) = \frac{m(Ag)}{M_{Ag}}$ ومنه: $\frac{dn(Ag)}{dt} = \frac{1}{M_{Ag}} \cdot \frac{dm(Ag)}{dt}$ بالتعويض نجد $v(Ag) = \frac{1}{M_{Ag}} \frac{dm(Ag)}{dt}$ وهو المطلوب ب- سرعة التفاعل في $t = 0s$: لدينا $v = \frac{dx}{dt}$ من معادلة التفاعل $v(Ag) = 2.v$																								
	0.25																									
0.25	0.25	بالتعويض نجد: $v = \frac{1}{2M} \frac{dm(Ag)}{dt} = \frac{1}{2 \times 108} \cdot \frac{3.5 \times 0.864}{10} = 1.4 \times 10^{-3} mol.mn^{-1}$																								
	0.25																									

التمرين الثاني: (04 نقاط)

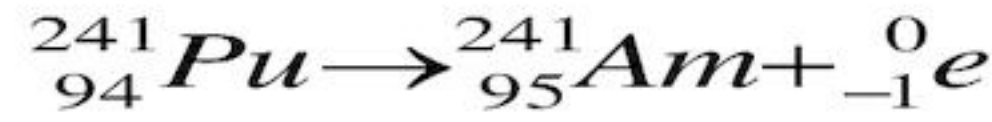
1- تعريفات

- النظائر : هي ذرات من نفس العنصر لها نفس عدد البروتونات وتختلف في عدد النيوترونات .
- النواة المشعة : هي نواة غير مستقرة تتفكك تلقائيا لتعطي نواة أكثر استقرارا...
- جسيمات β^- : هي عبارة عن إلكترونات ناتجة من تحول نيوترونات إلى بروتونات

2- إيجاد قيمتي كل من x, y : بتطبيق قانونا الانحفاظ $x = 3$ ، $y = 2$



بتطبيق قانونا الانحفاظ نجد : $Z = 95$ ، $A = 241$



4- أ / العلاقة: حسب قانون تناقص النشاط الإشعاعي $A(t) = A_0 e^{-\lambda t}$

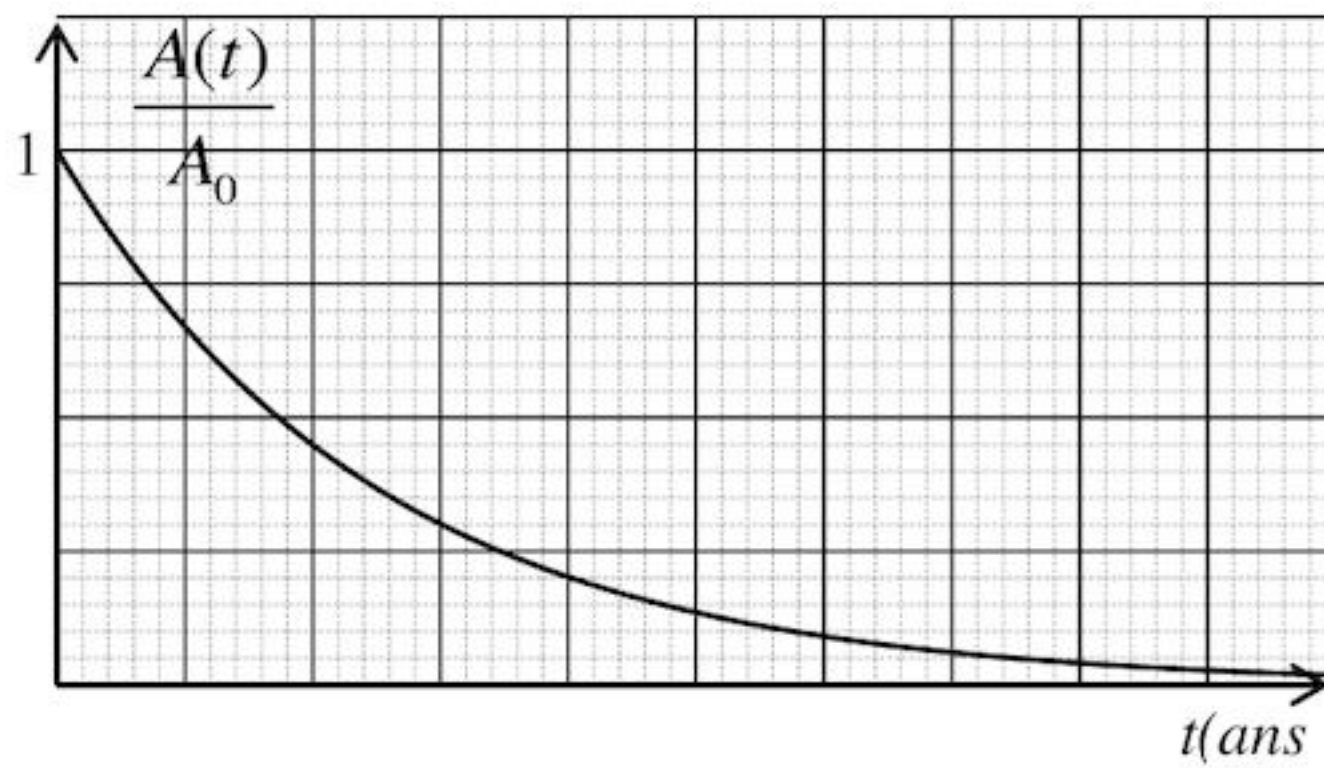
ومنه: $\frac{A_0}{A(t)} = e^{\lambda t}$

ب/ لدينا: $A(t_{1/2}) = \frac{A_0}{2}$ ومنه: $\frac{A_0}{A(t_{1/2})} = 2$

بالإسقاط على البيان نجد : $t_{1/2} = 5.5 \times 2.5 = 13.75 \text{ ans}$

استنتاج قيمة ثابت التفكك: $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} = 0.05 \text{ ans}^{-1}$

ج/ تمثيل بيان $\frac{A(t)}{A_0} = f(t)$



التمرين الثالث: (04 نقاط)

1- رسم الدارة:

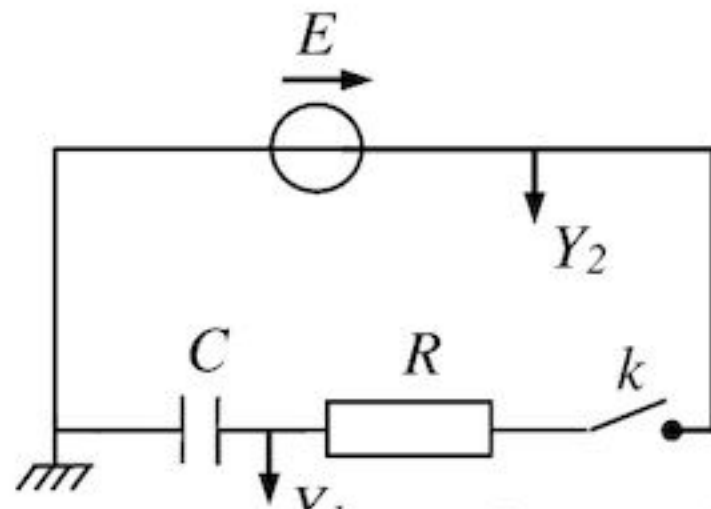
2.أ- المعادلة التفاضلية للتوتر بين طرفي المكثف :

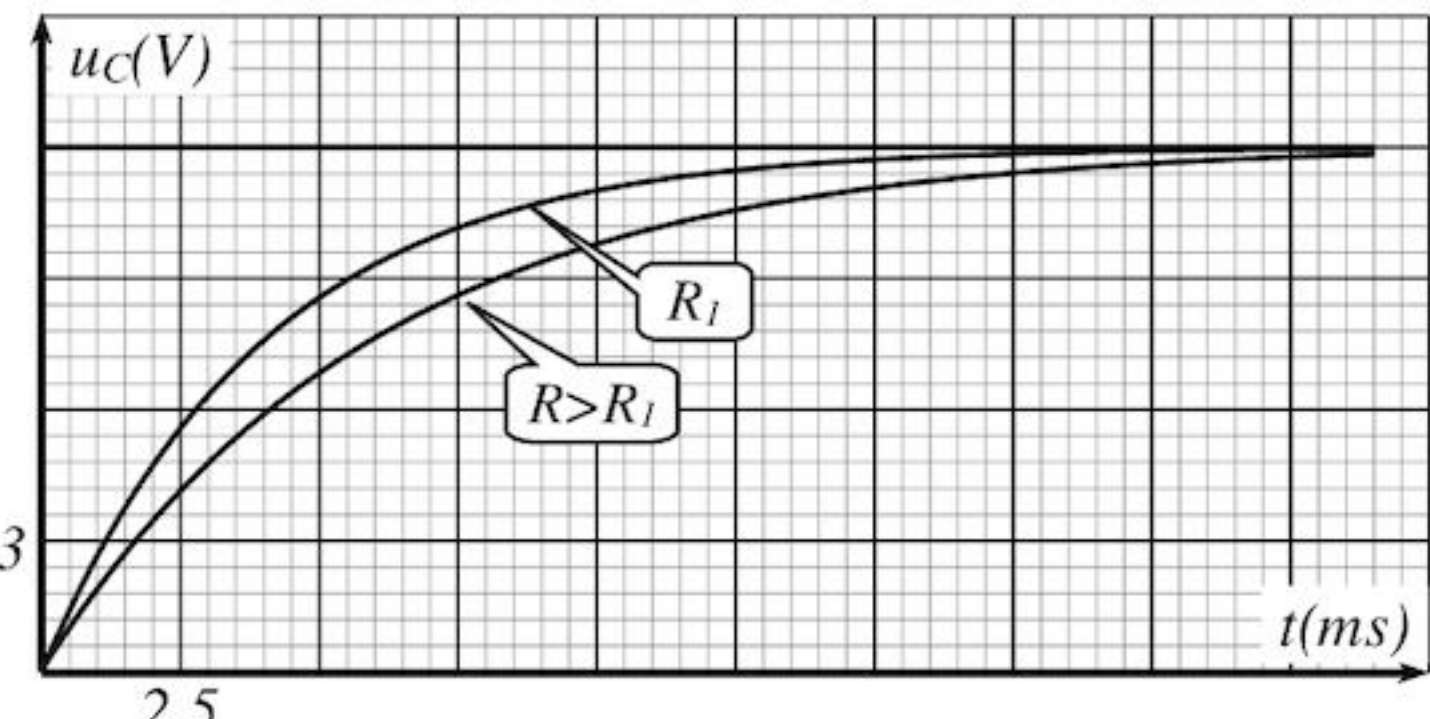
حسب قانون التوترات: $u_{R1} + u_C = E$

حيث: $u_{R1} = R_1 \cdot i$ ، $i = \frac{dq}{dt}$ ، $q = C u_C$

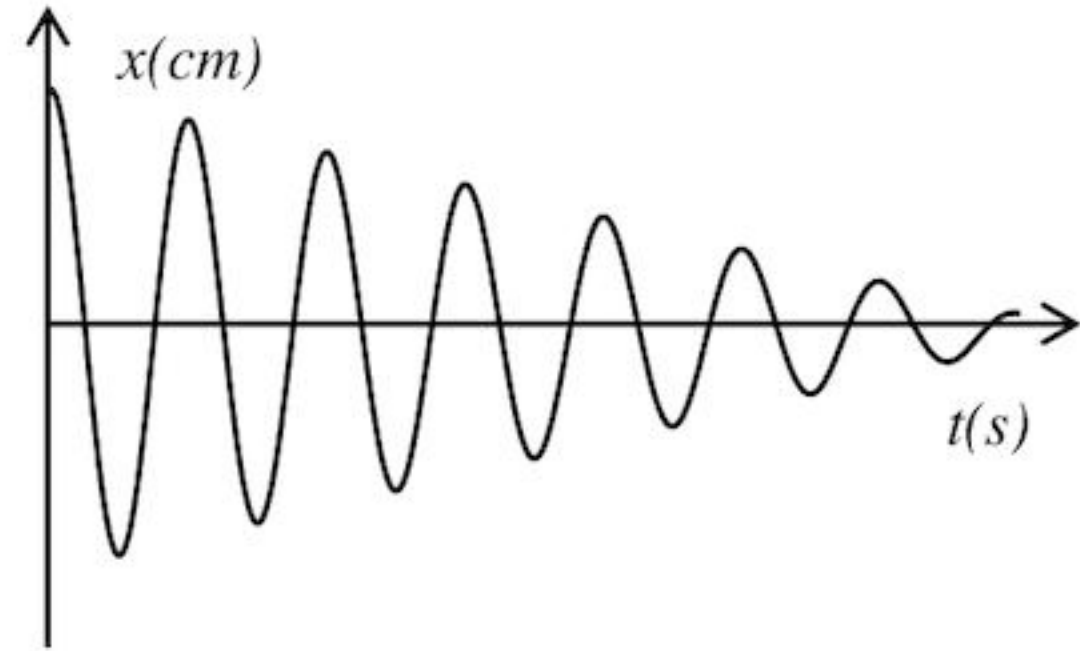
ومنه نجد $R_1 \cdot C \frac{du_C}{dt} + u_C = E$ ونخلص إلى: $\frac{du_C}{dt} + \frac{1}{R_1 \cdot C} u_C = \frac{E}{R_1 \cdot C}$

ب- إيجاد عبارتي A ، B : $u_C(t) = A(1 - e^{-Bt})$ هو حل للمعادلة التفاضلية :



	0.5	$\frac{du_C}{dt} = ABe^{-Bt}$ <p>بالتعويض نجد: $ABe^{-Bt} + \frac{A}{R_1.C} - \frac{A}{R_1.C} e^{-B.t} = \frac{E}{R_1.C}$</p> <p>بالمطابقة نجد: $A = E$ ، $B = \frac{1}{R_1.C}$</p>
2.25	0.5	<p>بالمطابقة مع البيان نجد: $A = 12 V$ و $B = \frac{1}{0.004} = 250 s^{-1}$</p> <p>ج- التمثيل الكيفي</p> <p>لـ $u_C = g(t)$ من أجل $R > R_1$</p> 
1.25	0.25	<p>3- أ- استنتاج سعة المكثفة: لدينا: $\tau = C.R$ ومنه فإن: C هو ميل منحنى الشكل (4)</p> $C = \frac{(3.2 - 1.6) \times 10^{-3}}{(1 - 0.5) \times 10^3} = 3.2 \times 10^{-6} F$ <p>ب- كيفية ربط المكثفتين: بما أن السعة المكافئة C أكبر من سعة المكثفة الأولى C_1 فإن الربط على التوازي (التفرع) حيث: $C = C_1 + C_2$ ومنه $C_2 = 3.2 - 1 = 2.2 \mu F$</p>
	0.25	<p>حساب مقاومة الناقل الأومي R_1: من منحنى الشكل (3) لدينا: $\tau = R_1.C$</p> <p>ومنه: $R_1 = \frac{\tau_1}{C} = \frac{0.004}{3.2 \times 10^{-6}} = 1250 \Omega$</p>
	0.5	<p>ب- كيفية ربط المكثفتين: بما أن السعة المكافئة C أكبر من سعة المكثفة الأولى C_1 فإن الربط على التوازي (التفرع) حيث: $C = C_1 + C_2$ ومنه $C_2 = 3.2 - 1 = 2.2 \mu F$</p>
	0.5	<p>التمرين الرابع: (04 نقاط)</p>
0.5	0.5	<p>1- تمثيل القوى:</p>
	0.25	<p>2- المعادلة التفاضلية: بتطبيق القانون الثاني لنيوتن $\sum \vec{F} = \vec{P} + \vec{T} + \vec{R} = m.\vec{a}$</p>
01	0.75	<p>بالإسقاط نجد: $-T = m.a$ نجد: $\frac{d^2x(t)}{dt^2} + \frac{k}{m}x(t) = 0$ بالمطابقة نجد: $A = \frac{k}{m}$</p>
	0.25	<p>3- أ- تعيين القيم: السعة: $X = 2 \times 2.5 = 5 cm$</p>
	0.25	<p>الدور: $T_0 = 2 \times 0.1 = 0.2 s$</p>
02	0.25	<p>الطور الابتدائي: $x(t) = X.\cos(\omega_0 t + \varphi)$ عندما يكون: $t = 0 s$</p>
	0.25	<p>نجد: $x(0) = X.\cos(\varphi) = X$ ومنه: $\cos(\varphi) = 1$ أي أن: $\varphi = 0$</p>
	0.25	<p>ب- نبض الحركة: $\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0} = 31.4 = 10.\pi rad / s$</p>
	0.5	<p>حساب k: لدينا $T_0 = 2\pi\sqrt{\frac{m}{k}}$ نجد $k = (\frac{2\pi}{T_0})^2.m \approx 100 N / m$</p>
	0.5	<p>ب- كتابة المعادلة الزمنية: $x(t) = 5.\cos(10.\pi.t) ..cm$</p>

II- البيان المتوقع: سعة الحركة تتناقص لوجود الاحتكاك الضعيف.



التمرين التجريبي: (04 نقاط)

1. أ- حجم المحلول التجاري: من علاقة التخفيف $C_1.V_1 = C_0.V_0$ ومنه: $V_0 = \frac{0,01 \times 50}{0,025} = 20 \text{ mL}$

ب- البروتوكول التجريبي.

الزجاجيتان المستعملتان: حوجة عيارية (50mL) ، ماصة عيارية (20mL)

ج- معنى مصطلح عيارية: خط دائري في أعلى الزجاجية يدل على حجم المحلول عنده.

2. أ- معادلة التشرّد في الماء: $C_6H_5COOH + H_2O = C_6H_5COO^- + H_3O^+$

الثنائيتان: H_3O^+ / H_2O ، $C_6H_5COOH / C_6H_5COO^-$

ب- كسر التفاعل: لدينا: $Q_r = \frac{[C_6H_5COO^-][H_3O^+]}{[C_6H_5COOH]}$

- كسر التفاعل النهائي: $K = Q_{rf} = \frac{[C_6H_5COO^-]_f \cdot [H_3O^+]_f}{[C_6H_5COOH]_f} = \frac{(10^{-3,12})^2}{0,01 - 10^{-3,12}} = 6,23 \times 10^{-5}$

3. أ- يستعمل المخلاط المغناطيسي لجعل المزيج متجانس

ب- الجدول:

حجم الماء المضاف (mL)	0	10	40
$C(\text{mol/L})$	0,01	0,005	0,002
pH	3,12	3,28	3,49
τ_f	0,076	0,105	0,162

- يقل تركيز المحلول بإضافة الماء

- تزداد نسبة التقدم بإضافة الماء