

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين:

الموضوع الأول

يحتوي الموضوع الأول على 04 صفحات (من الصفحة 01 من 08 إلى الصفحة 04 من 08)

الجزء الاول: (13 نقطة)

التمرين الاول: (06 نقاط)

يهدف هذا التمرين الى دراسة أحد التحولات النووية التلقائية وهو تفكك الازوت 13 وأحد التحولات النووية المفتعلة وهو انشطار البلوتونيوم 239.

i. للأزوت عدة نظائر منها المستقر مثل الازوت 14 ومنها المشع مثل الازوت 13 ويحدث فيها تحول بروتون الى

نيوترون، لمعرفة زمن نصف العمر له نقيس النشاط الإشعاعي لعينة كتلتها m_0 عند لحظات زمنية مختلفة

وبواسطة برمجية مناسبة نحصل على البيان في الشكل-1:

(1) أ- عرف كلا من: مشع، نظائر.

ب- ما هو النمط الإشعاعي لتفكك نواة الازوت 13؟

ج- اكتب معادلة التفكك النووي الحادث للنواة $^{13}_7N$ علما ان النواة

الناجمة هي الكربون $^{12}_6C$.

(2) أ- عبّر عن $\ln A$ بدلالة t ، A_0 و λ . حيث λ هو ثابت النشاط

الإشعاعي، و A_0 النشاط الإشعاعي الابتدائي للعينة.

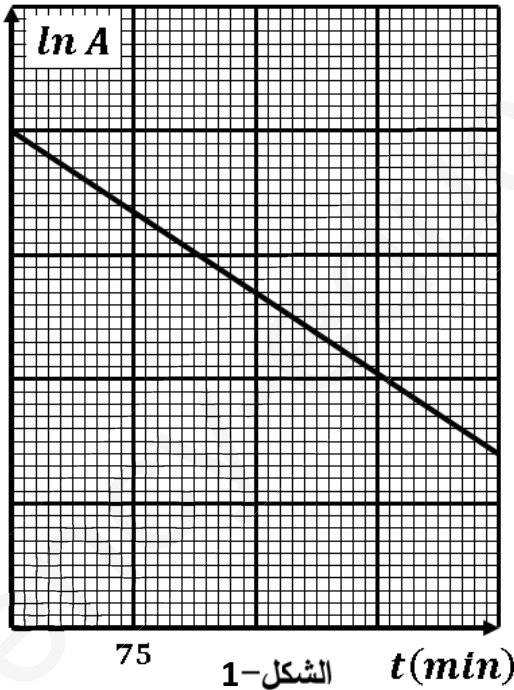
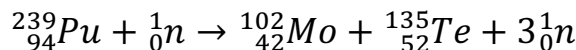
ب- بالاستعانة بالبيان في الشكل-2 حدد قيمة كلا من: A_0 و λ ثم

استنتج قيمة $t_{1/2}$ زمن نصف العمل للأزوت 13.

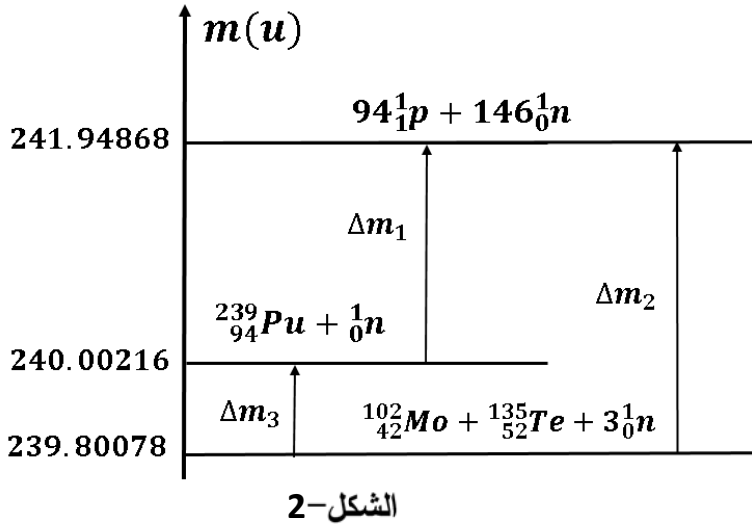
ج- احسب قيمة m_0 الكتلة الابتدائية للعينة المشعة.

ii. الغواصات النووية تعتمد على تفاعلات الانشطار في إنتاج الطاقة

لاشتغالها، يمكن نمذجة أحد هذه التفاعلات بالمعادلة:



الشكل-1



1- عرف تفاعل الانشطار.

2- الشكل-2 يمثل مخطط الحصيلة الكتلية لتفاعل

الانشطار:

أ- ما هو المعنى الفيزيائي لكل من: Δm_1 ،

Δm_2 و Δm_3 ثم احسب قيمة كل منها.

ب- استنتج طاقة الربط $E_l(^{239}_{94}\text{Pu})$ ثم عين النواة

الأكثر استقرارا من بين النواتين:

$^{135}_{52}\text{Te}$ و $^{239}_{94}\text{Pu}$

ج- احسب الطاقة المحررة من التفاعل بـ MeV والجول.

3- يعمل المفاعل النووي في الغواصة بالطاقة المحررة من التفاعل السابق، ويعطي لمحرك الغواصة استطاعة دفع

قدرها $P = 3 \times 10^6 \text{W}$ بمردود قدره $\rho = 85\%$.

- احسب كتلة البلوتونيوم $^{239}_{94}\text{Pu}$ اللازمة حتى تقوم الغواصة برحلة مدتها 45 يوم.

معطيات: المردود الطاقوي: $\rho = \frac{E_e}{E}$ (E_e طاقة الدفع، E الطاقة المحررة)

$$1u = 931.5 \text{ MeV}/c^2$$

$$1 \text{ MeV} = 1.6 \times 10^{-13} \text{ j}$$

$$E_l(^{135}_{52}\text{Te}) = 1126.96 \text{ MeV}$$

$$N_A = 6.02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

التمرين الثاني: (07 نقاط)

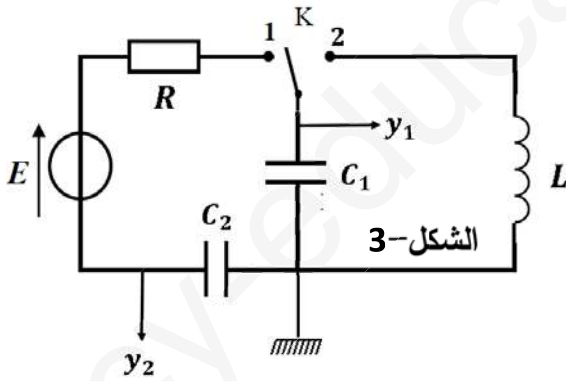
نحقق الدارة الكهربائية في الشكل-3 والمكونة من:

- مولد قوته المحركة الكهربائية E .

- ناقل اومي مقاومته $R = 1 \text{ k}\Omega$.

- مكثفتين سعتهما C_1 و C_2 .

- وشيعة صرفة ذاتيتها L . - بادلة K .



أولاً: في لحظة نعتبرها $t = 0$ نجعل البادلة في الوضع (1):

بواسطة راسم اهتزاز مهبطي ذي ذاكرة نتابع التوترين $u_{C_1}(t)$

و $u_{C_2}(t)$ فنحصل على البيانيين في الشكل-3 :

معطيات: في الربط على التسلسل يكون: $\frac{1}{C_e} = \frac{1}{C_1} + \frac{1}{C_2}$ و $q = q_1 = q_2$ حيث q هي شحنة المكثفة المكافئة، C_e

سعة المكثفة المكافئة.

(1) أ- اكتب المعادلة التفاضلية للشحنة q .

ب - تأكد أن العبارة: $q = EC_e \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}}\right)$ هي حلا للمعادلة التفاضلية.

ج - استنتج عبارتي $u_{C_1}(t)$ و $u_{C_2}(t)$.

(2) استنتج من البيانيين في الشكل-4: ثابت الزمن τ ، التوتر الكهربائي E ، سعة المكثفة المكافئة C_e .

(3) احسب قيمة كلا من C_1 و C_2 .

(4) بين انه عندما يكون: $u_{C_1} = u_R$ فإن $t = \tau \ln 3.5$.

(5) احسب الطاقة العظمى المخزنة في كل مكثفة ثم قارنها مع المخزنة في المكثفة المكافئة.

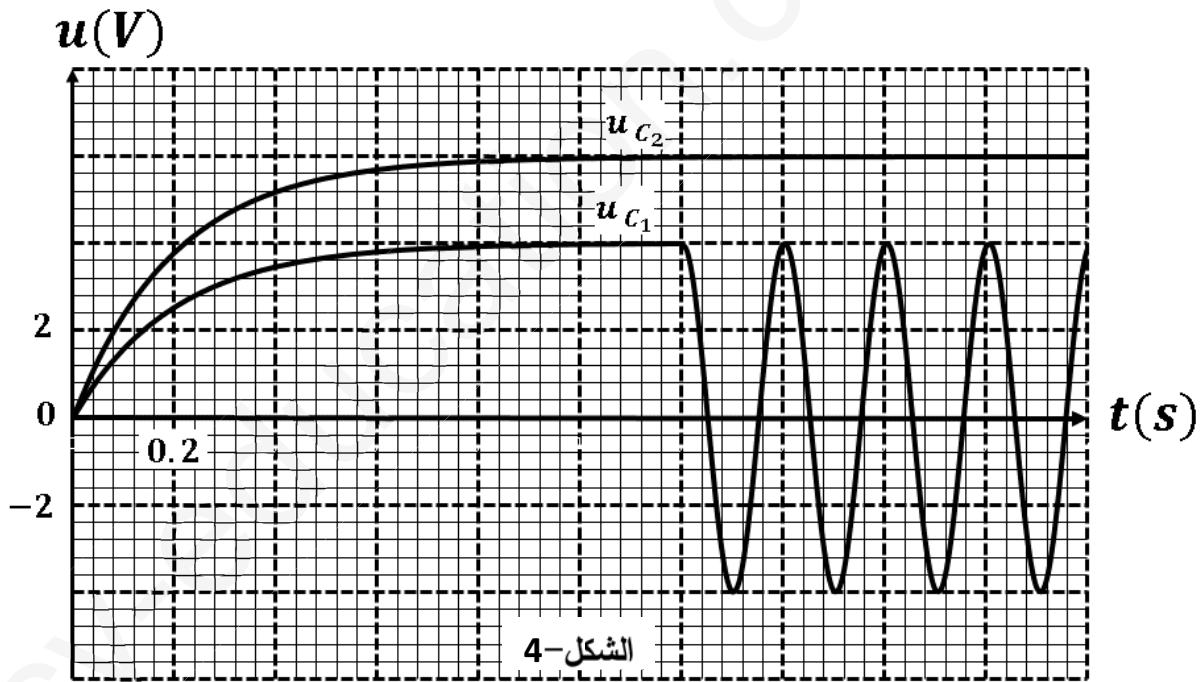
ثانيا: البادئة في الوضع (2):

(1) باستعمال قانون جمع التوترات جد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر الكهربائي u_{C_1} .

(2) العبارة $u_{C_1} = u_1 \cos\left(\frac{2\pi}{T_0}t + \varphi\right)$ تشكل حلا للمعادلة التفاضلية، حيث u_1 التوتر الاعظمي بين طرفي

المكثفة C_1 و $t \geq 1.2s$ جد عبارة الدور الذاتي T_0 .

(3) اعتمادا على البيان في الشكل-4 عين قيمة الدور الذاتي T_0 ثم استنتج ذاتية الوشيعة L .



الجزء الثاني: (7 نقاط)

التمرين التجريبي: (7 نقاط)

I. قارورة لحمض الخل CH_3COOH نريد أن نتأكد بأنها نقية، لذلك نأخذ منها كتلة قدرها $m_0 = 0.3g$ نضعها في حوالة عيارية سعتها $500mL$ ثم نكمل الحجم بالماء المقطر الى خط العيار لنحصل على محلول (S). نأخذ بواسطة ماصة حجما $V_a = 20mL$ من المحلول (S) ثم نظيف له $80mL$ من الماء المقطر، ونعايره بواسطة

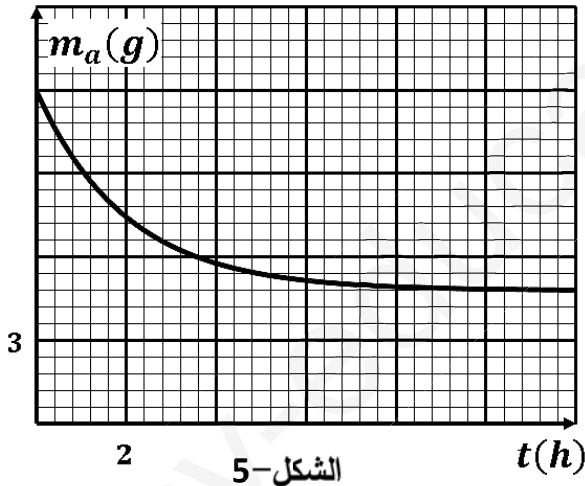
محلول لهيدروكسيد الصوديوم ($Na^+ + HO^-$) تركيزه المولي $C_b = 0.01 mol/L$ النتائج المحصل عليها في الجدول الاتي عند $25^\circ C$:

$V_b (mL)$	0	3	6	9	12	15	18	19	19.5	20.5	21	24	27	30
pH	3.8	4.0	4.4	4.7	4.9	5.2	5.7	6.0	6.4	10.0	10.4	10.9	11.1	11.3

- (1) ما الهدف من إضافة الماء المقطر قبل المعايرة؟ هل يؤثر ذلك على التكافؤ؟ علل.
- (2) اكتب معادلة التفاعل الحادث اثناء المعايرة.
- (3) ارسم البيان $pH = f(V_b)$ على ورقة مليمتريية.
- (4) استخرج من البيان احداثيات نقطة التكافؤ ثم احسب التركيز المولي C_a للمحلول (S).
- (5) ما هي كتلة الحمض النقية المذابة في المحلول (S)؟ قارنها مع m_0 وماذا تستنتج؟
- (6) حدد قيمة الـ pKa للشائبة (CH_3COOH/CH_3COO^-).

II. تفاعل حمض الايثانويك مع كحول:

نحضر مزيجا يتكون من $148g$ من كحول صيغته $C_nH_{2n+1}OH$ و $120g$ من حمض الايثانويك CH_3COOH ،
نقسم المزيج التفاعلي بالتساوي على 10 أنابيب اختبار ونسدها بأحكام ثم نضعها في حمام مائي. خلال لحظات زمنية
مختلفة نعاير محتوى كل انبوب، فنتحصل على البيان في الشكل-5 الممثل لتغيرات كتلة الحمض المتبقي في كل
انبوب بدلالة الزمن:



الشكل-5

- (1) اكتب معادلة التفاعل الحادث ثم انجز جدول التقدم له.
- (2) حدد بالاستعانة بالبيان قيمة التقدم النهائي x_f .
- (3) إذا علمت أن الكحول المستعمل ثانوي:
(أ) حدد كمية مادة الكحول الابتدائية.
(ب) استنتج الصيغة المجملة للكحول ثم حدد صيغته نصف
المفصلة مع تسمته النظامية.
(ج) اكتب الصيغة نصف المفصلة للاستر الناتج مع تسميته.
- (4) احسب مردود التفاعل وكيف يمكن مراقبته؟
- (5) عند التوازن نظيف للمزيج $37g$ من الكحول و $9g$ من الماء ، حدد جهة تطور الجملة الكيميائية .
معطيات: $M(C) = 12 g/mol$ $M(O) = 16 g/mol$ $M(H) = 1 g/mol$

انتهى الموضوع الأول

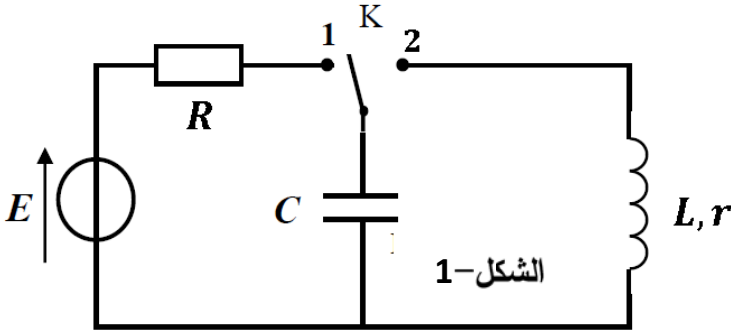
الموضوع الثاني

يحتوي الموضوع الثاني على 04 صفحات (من الصفحة 05 من 08 إلى الصفحة 08 من 08)

الجزء الاول: (13 نقطة)

التمرين الاول: (06 نقاط)

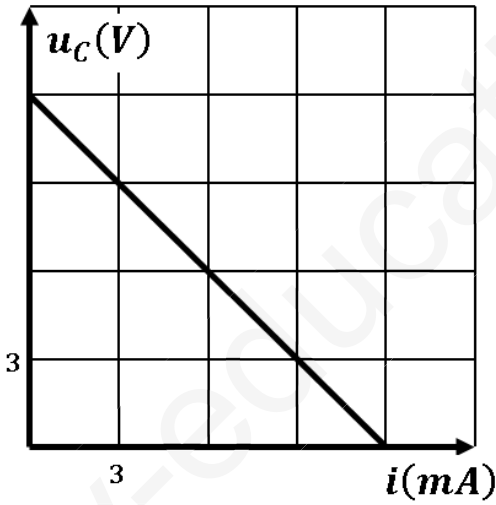
تحقق الدارة الكهربائية كما في الشكل-1 والمكونة من:



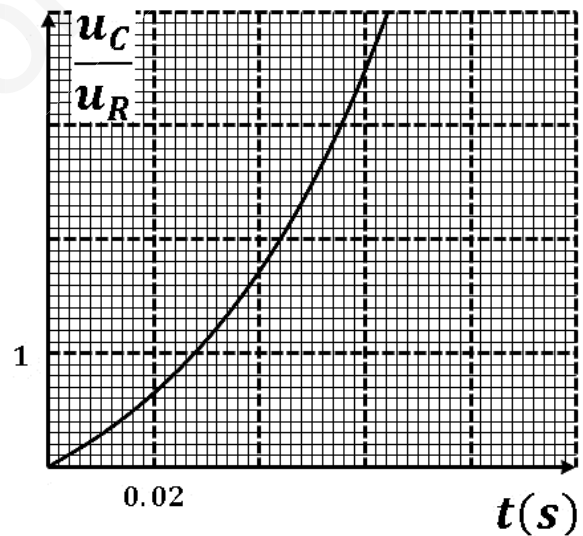
- مولد قوته المحركة الكهربائية E .
- ناقل اومي مقاومته R .
- مكثفة سعتها C .
- وشيعة ذاتيتها L ومقاومتها r .
- بادلة K .

أولاً: في لحظة نعتبرها $t = 0$ نجعل البادلة في الوضع (1):

نتابع كلا من التوتر بين طرفي المكثفة u_C والتيار الكهربائي i المار في الدارة بواسطة التجهيز المدعم بالحاسوب، وباستعمال برمجيات مناسبة نحصل على البيانيين في الشكل-2 والشكل-3:



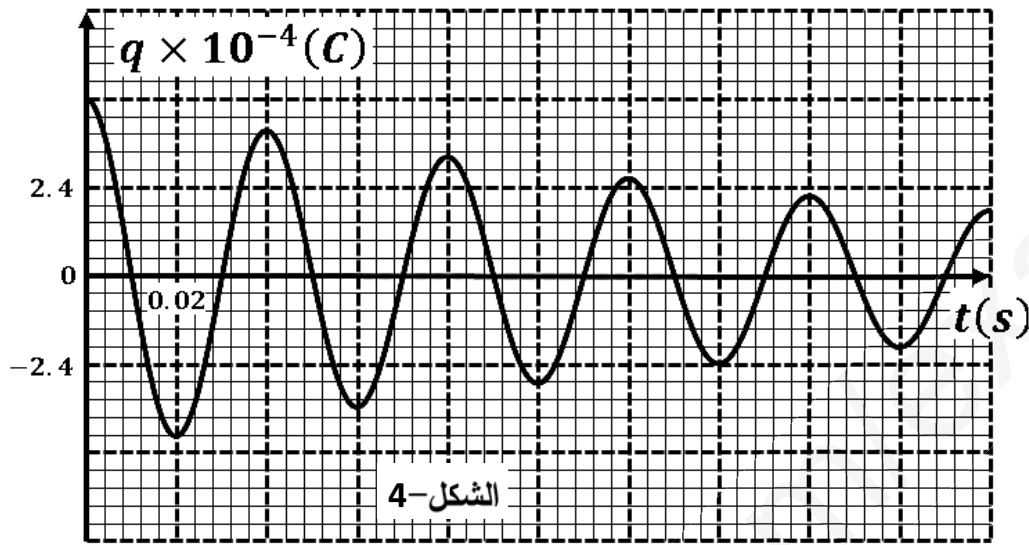
الشكل-2



الشكل-3

- (1) اعد رسم الدارة ووضح عليها جهة التوترات والتيار الكهربائيين.
- (2) بتطبيق قانون جمع التوترات جد المعادلة التفاضلية للتوتر u_C بين طرفي المكثفة.
- (3) حل المعادلة من الشكل: $u_C = A + Be^{\alpha t}$ حيث A و B و α ثوابت يطلب تعيين عبارتها بدلالة مميزات الدارة.
- (4) استنتج عبارة التوتر بين طرفي الناقل الاومي $u_R(t)$ ثم بين أن $\frac{u_C}{u_R} = e^{\frac{t}{\tau}} - 1$.
- (5) بالاستعانة بالبيانيين في الشكل-2 والشكل-3 أوجد كلا من: E ، R ، τ و C .

ثانيا: في لحظة نعتبرها من جديد $t = 0$ نجعل البادلة في الوضع (2) بعد شحن المكثفة كليا، التجهيز السابق يسمح لنا بالحصول على تغيرات الشحنة المخزنة في المكثفة بدلالة الزمن في الشكل-4

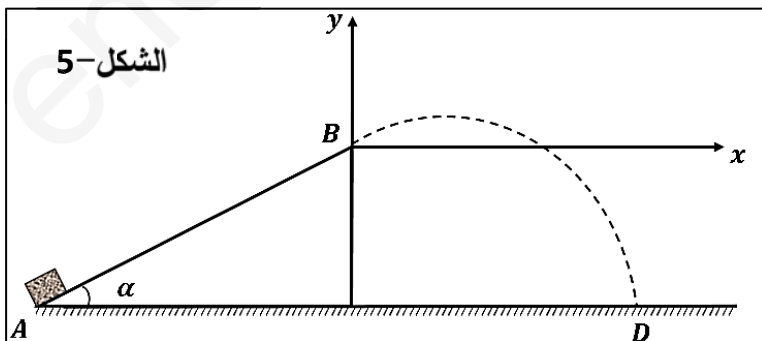


- (1) ما هو نمط الاهتزاز المتحصل عليه؟
- (2) اكتب المعادلة التفاضلية التي تحققها الشحنة $q(t)$ المخزنة في المكثفة.
- (3) ان دور الاهتزازات الحاصلة قريب من دور الاهتزازات الحرة غير الخاملة $T \approx 2\pi\sqrt{LC}$ ، احسب قيمة L .
- (4) احسب الطاقة العظمى المخزنة في المكثفة.
- (5) ما هي الطاقة الضائعة بفعل جول في نهاية الاهتزازة الاولى أي بعد زمن قدره $t = T$.
- (6) احسب الشدة العظمى للتيار I_0 المار بالدارة.

التمرين الثاني: (07 نقاط)

يدفع جسم (S) كتلته $m = 200g$ من النقطة A أسفل مستوي مائل عن الافق بزاوية α بسرعة ابتدائية v_A ، يخضع الجسم (S) أثناء حركته على المستوي (AB) الى قوة احتكاك ثابتة الشدة قيمتها $f = 0.8N$. عند وصوله الى النقطة B يغادر المستوي المائل ليسقط في النقطة D كما في الشكل-5. يعطى $g = 9.8m/s^2$ و $AB = 1.2m$

(1) دراسة الحركة على المستوي (AB) :

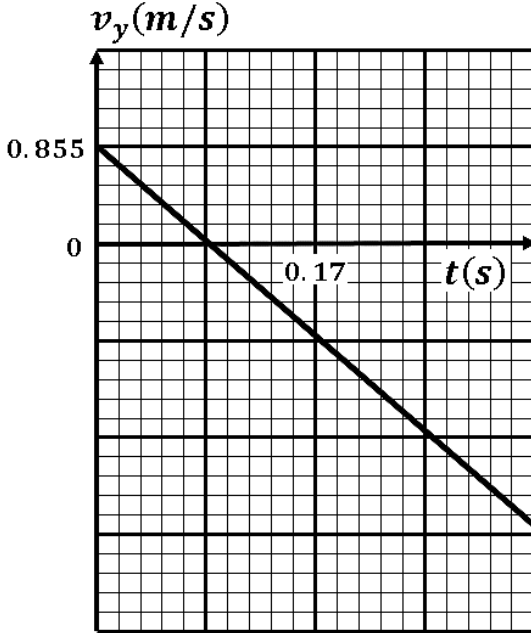


- أ- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على الجسم (S) في معلم نعتبره عطالي حدد طبيعة الحركة.
- ب- اكتب المعادلات الزمنية للحركة باعتبار أن $t = 0$ عند انطلاق الجسم (S) من النقطة A التي نعتبرها مبدا للفواصل.
- ج- بين أن $v_B^2 - v_A^2 = 2a \times AB$

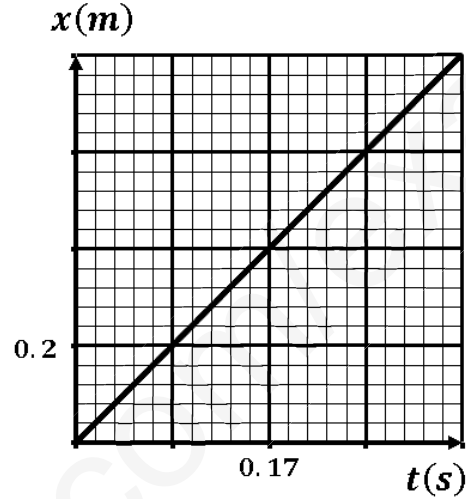
(2) دراسة حركة الجسم بعد مغادرته النقطة B:

نعتبر من جديد ان $t = 0$ لحظة مرور الجسم من النقطة B ونهمل تأثير مقاومة الهواء ودافعة ارخميدس على الجسم (S) ، باستعمال تقنية التصوير المتعاقب درسنا حركته في المستوي (Bx, By) وتحصلنا على البيانيين في الشكل 6-

والشكل-7:



الشكل-7



الشكل-6

أ- حدد طبيعة الحركة على المحورين (Bx) و (By) .

ب- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن اكتب المعادلات الزمنية للحركة ثم معادلة المسار.

ج- عين من البيانيين كلا من: v_{Bx} السرعة الابتدائية على المحور (Bx) ، v_{By} السرعة الابتدائية على المحور

(By) ، الزاوية α و v_B السرعة عند النقطة B .

د- استنتج المسافة الافقية AD.

هـ- حدد اقصى ارتفاع يصل اليه الجسم (S) .

(3) احسب قيمة كلا من a تسارع الجسم (S) على المستوي (AB) والسرعة الابتدائية v_A .

الجزء الثاني: (7 نقاط)

التمرين التجريبي: (7 نقاط)

لتحديد نقاوة قطعة من الألومنيوم نقوم بمفاعلتها مع حمض كلور الهيدروجين.

I. تحديد النقاوة عن طريقة متابعة حجم غاز الهيدروجين المنطلق:

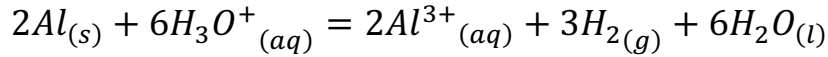
ندخل كتلة $m_0 = 0.3g$ من الألومنيوم Al في ورق يحوي حجما $V = 200mL$ من محلول حمض كلور

الهيدروجين $(H_3O^+ + Cl^-)$ تركيزه المولي $c = 0.2 mol/l$. نغلق البالون بسدادة مزودة بأنبوب انطلاق

موصول بمقياس غاز ومدرج 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 $V_{H_2} = f(t)$ في الشكل-8.

ننمذج التحول الكيميائي الحادث بالمعادلة الكيميائية التالية:



1- حدد الثائيتين (Ox/Red) المشاركتين في التفاعل.

2- أ- أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل الكيميائي الحادث.

ب - جد قيمة التقدم الأعظمي x_{max} ثم تأكد ان H_3O^+ لم يتفاعل كلياً.

3- احسب كمية مادة الألومنيوم التي تفاعلت.

4- احسب درجة نقاوة قطعة الألومنيوم.

5- استنتج قيمة $t_{1/2}$ بيانياً.

6- أ- بين أن سرعة التفاعل في اللحظة t تعطى

$$v = \frac{1}{3V_M} \times \frac{dV_{H_2}(t)}{dt}$$

ب - احسب قيمة هذه السرعة في اللحظة $t = 10min$.

II. تحديد النقاوة عن طريق معايرة حمض كلور الهيدروجين:

للتأكد من قيمة النقاوة المحسوبة سابقاً نمدد المحلول في الدورق خمس مرات بعد نهاية التفاعل، نأخذ حجماً من المحلول المخفف $V_a = 20mL$ ونقوم بمعايرته بواسطة محلول لهيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + HO^-)$ ذي التركيز المولي $C_b = 0.01 mol/L$. بواسطة الـ pH متر نتحصل على البيان في الشكل-9:

1) ارسم مخطط التركيب المستعمل في عملية المعايرة.

2) أ- اكتب معادلة تفاعل المعايرة بين $(H_3O^+ + Cl^-)$ و $(Na^+ + HO^-)$.

ب - احسب ثابت التوازن لتفاعل المعايرة الحادث وماذا تستنتج؟

3) حدد احداثيات نقطة التكافؤ.

4) احسب C_a تركيز المحلول المخفف في الدورق.

5) أ- احسب من جديد قيمة x_{max} التقدم الأعظمي لتفاعل حمض

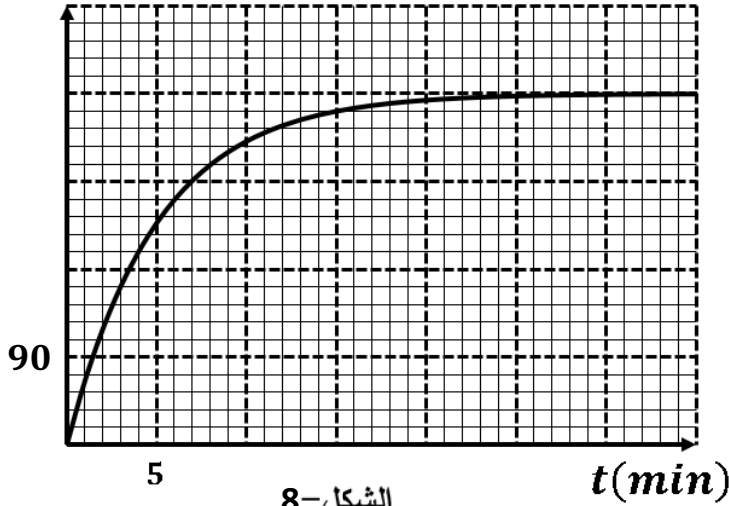
كلور الهيدروجين مع الألومنيوم.

ب - استنتج درجة النقاوة للألومنيوم وقارنها مع المحسوبة سابقاً.

معطيات: كل القياسات مأخوذة عند $25^\circ C$.

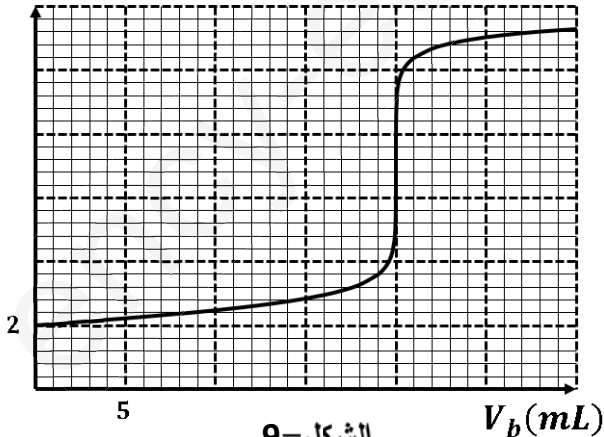
$$K_e = 10^{-14} \quad V_M = 24L.mol^{-1} \quad , \quad M(Al) = 27g.mol^{-1}$$

$V_{H_2}(mL)$



الشكل-8

pH



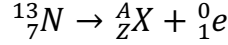
الشكل-9

انتهى الموضوع الثاني

(3) أ- مشع: نواة غير مستقرة تتفكك تلقائيا لإعطاء نواة أكثر استقرارا مع اصدار اشعاعات α ، β و γ .
نظائر: أنوية لها نفس العدد الشحني وتختلف في العدد الكتلي.

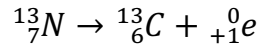
ب - النمط الاشعاعي لتفكك نواة الازوت 13 هو β^+ لأن ${}^0_+1e$: ${}^1_0n \rightarrow {}^1_0p$

ج - معادلة التفكك النووي:



$$13 = A$$

$$7 = Z + 1 \Rightarrow Z = 6$$



(4) أ- النشاط الاشعاعي .

$$A(t) = A_0 e^{-\lambda t} \Rightarrow \ln A = -\lambda t + \ln A_0$$

ب- معادلة البيان:

$$\ln A = at + b$$

$$a = \frac{21.6 - 32}{150 - 0} = -0.0693 \text{min}^{-1}$$

$$b = 32$$

$$\ln A = -0.0693t + 32$$

بالمطابقة نجد:

$$\lambda = -0.0693 \text{min}^{-1}$$

$$\ln A_0 = 32 \Rightarrow A_0 = e^{32} = 7.89 \times 10^{13} \text{Bq}$$

ج- حساب قيمة m_0 :

$$A_0 = \lambda N_0 = \lambda \frac{m_0 N_A}{M} \Rightarrow m_0 = \frac{A_0 M}{N_A \times \lambda} = \frac{7.89 \times 10^{13} \times 13}{6.02 \times 10^{23} \times \frac{0.0693}{60}} = 1.47 \times 10^{-6} \text{g}$$

ثانيا:

4- تعريف تفاعل الانشطار: قذف نواة ثقيلة بنيترون لتعطي نواتين اخف واكثر استقرار مع تحرير طاقة ونيوترونات.

5-

د- Δm_1 النقص الكتلي للأنوية المتفاعلة.

Δm_2 النقص الكتلي للأنوية الناتجة.

Δm_3 النقص الكتلي للتفاعل.

$$\Delta m_1 = 241.94868 - 240.00216 = 1.94652u$$

$$\Delta m_2 = 241.94868 - 239.80078 = 2.1479u$$

$$\Delta m_3 = 240.00216 - 239.80078 = 0.20138u$$

هـ- طاقة الربط $E_l({}^{239}_{94}\text{Pu})$:

$$E_l({}^{239}_{94}\text{Pu}) = \Delta m_1 C^2 = 1.94652 \times 931.5 = 1813.18 \text{MeV}$$

- النواة الأكثر استقرارا من بين النواتين: $^{135}_{52}Te$ و $^{239}_{94}Pu$.

$$\frac{E_l}{A} (^{239}_{94}Pu) = 7.58 \text{ MeV/nuc}$$

$$\frac{E_l}{A} (^{135}_{52}Te) = 8.34 \text{ MeV/nuc}$$

النواة الأكثر استقرارا هي: $^{135}_{52}Te$.

و- الطاقة المحررة من التفاعل بـ MeV والجول:

$$E_{lib} = \Delta m_3 C^2 = 0.20138 \times 931.5 = 187.58 \text{ MeV} = 3 \times 10^{-11} \text{ J}$$

ز- تظهر الطاقة المحررة من هذا التفاعل على شكل حرارة وطاقة حركية للنواتج.

6- حساب الكتلة:

$$E = N \times E_{lib} \Rightarrow E = \frac{m \times N_A}{M} \times E_{lib} \Rightarrow m = \frac{E \times M}{N_A \times E_{lib}}$$

$$\rho = \frac{E_e}{E} \Rightarrow E = \frac{E_e}{\rho}$$

$$P = \frac{E_e}{t} \Rightarrow E_e = P \times t$$

$$\Rightarrow E = \frac{P \times t}{\rho} \Rightarrow m = \frac{P \times t \times M}{\rho \times N_A \times E_{lib}} = \frac{3 \times 10^6 \times 45 \times 24 \times 3600 \times 239}{0.85 \times 6.02 \times 10^{23} \times 3 \times 10^{-11}} = 181.59 \text{ g}$$

التمرين الثاني: (07 نقاط)

(6) أ- المعادلة التفاضلية للشحنة :

$$u_R + u_{C_1} + u_{C_2} = E \Rightarrow Ri + \frac{q_1}{C_1} + \frac{q_2}{C_2} = E \Rightarrow R \frac{dq}{dt} + q \left(\frac{1}{C_1} + \frac{1}{C_2} \right) = E \Rightarrow R \frac{dq}{dt} + q \frac{1}{C_e} = E$$

$$\Rightarrow RC_e \frac{dq}{dt} + q = EC_e$$

ب - التأكد من الحل :

$$q = EC_e \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right)$$

$$\frac{dq}{dt} = \frac{EC_e}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}}$$

$$\Rightarrow RC_e \frac{dq}{dt} + q = EC_e \Rightarrow RC_e \frac{EC_e}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} + EC_e \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right) = EC_e$$

$$\Rightarrow EC_e e^{-\frac{t}{\tau}} + EC_e - EC_e e^{-\frac{t}{\tau}} = EC_e \Rightarrow 0 = 0$$

ج - عبارتي التوتيرين:

$$u_{C_1} = \frac{q_1}{C_1} = \frac{q}{C_1} = \frac{EC_e}{C_1} \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right)$$

$$u_{C_2} = \frac{q_2}{C_2} = \frac{q}{C_2} = \frac{EC_e}{C_2} \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right)$$

(7) من البيانين:

$$\tau = 0.2 \text{ s}$$

في النظام الدائم :

$$u_{C_1} + u_{C_2} = E \Rightarrow 4 + 6 = E \Rightarrow E = 10V$$

سعة المكثفة:

$$\tau = RC_e \Rightarrow C_e = \frac{\tau}{R} = \frac{0.2}{1000} = 2 \times 10^{-4} F$$

(8) في النظام الدائم:

$$u_{C_1} = \frac{EC_e}{C_1} \Rightarrow C_1 = \frac{EC_e}{u_{C_1}} = \frac{10 \times 2 \times 10^{-4}}{4} = 4 \times 10^{-4} F$$

$$u_{C_2} = \frac{EC_e}{C_2} \Rightarrow C_2 = \frac{EC_e}{u_{C_2}} = \frac{10 \times 2 \times 10^{-4}}{6} = 3.33 \times 10^{-4} F$$

(9) اثبات العبارة:

$$\begin{aligned} u_{C_1} = u_R &\Rightarrow 4 \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}}\right) = E e^{-\frac{t}{\tau}} \Rightarrow 4 - 4e^{-\frac{t}{\tau}} = 10e^{-\frac{t}{\tau}} \Rightarrow 4 = 14e^{-\frac{t}{\tau}} \Rightarrow \frac{4}{14} = e^{-\frac{t}{\tau}} \\ &\Rightarrow \ln \frac{4}{14} = -\frac{t}{\tau} \Rightarrow \ln \frac{14}{4} = \frac{t}{\tau} \Rightarrow t = \tau \ln 3.5 \end{aligned}$$

(10) الطاقة المخزنة في كل مكثفة:

$$E_1 = \frac{1}{2} C_1 u_{C_1}^2 = 0.5 \times 4 \times 10^{-4} \times 4^2 = 3.2 \times 10^{-3} J$$

$$E_2 = \frac{1}{2} C_2 u_{C_2}^2 = 0.5 \times 3.33 \times 10^{-4} \times 6^2 = 6 \times 10^{-3} J$$

$$E_e = \frac{1}{2} C_e E^2 = 0.5 \times 2 \times 10^{-4} \times 10^2 = 0.01 J$$

المقارنة: الطاقة المخزنة في المكثفة المكافئة اكبر من الطاقة المخزنة في كل مكثفة لوحدها.

ثانيا: البادلة في الوضع (2)

(7) المعادلة التفاضلية التي يحققها u_{C_1} :

$$\begin{aligned} u_b + u_{C_1} = 0 &\Rightarrow L \frac{di}{dt} + u_{C_1} = 0 \Rightarrow L \frac{d^2 q}{dt^2} + u_{C_1} = 0 \Rightarrow L \frac{d^2(u_{C_1} C_1)}{dt^2} + u_{C_1} = 0 \\ &\Rightarrow LC_1 \frac{d^2 u_{C_1}}{dt^2} + u_{C_1} = 0 \Rightarrow \frac{d^2 u_{C_1}}{dt^2} + \frac{1}{LC_1} u_{C_1} = 0 \end{aligned}$$

(8) عبارة الدور:

$$\begin{aligned} u_{C_1} = u_1 \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} t + \varphi\right) &\Rightarrow \frac{d^2 u_{C_1}}{dt^2} = -u_1 \left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2 \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} t + \varphi\right) \\ &\Rightarrow \frac{d^2 u_{C_1}}{dt^2} = -\left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2 u_{C_1} \Rightarrow \frac{d^2 u_{C_1}}{dt^2} + \left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2 u_{C_1} = 0 \end{aligned}$$

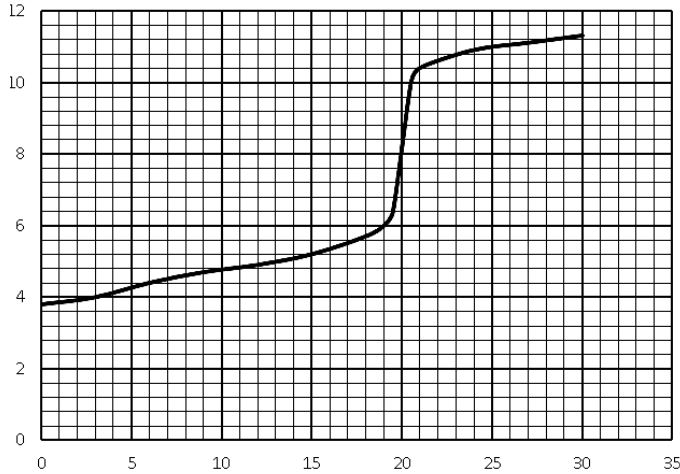
بالمطابقة نجد:

$$\left(\frac{2\pi}{T_0}\right)^2 = \frac{1}{LC_1} \Rightarrow T_0 = 2\pi\sqrt{LC}$$

(9) من البيان: $T = 0.2s$

$$T_0 = 2\pi\sqrt{LC} \Rightarrow T_0^2 = 4\pi^2 LC \Rightarrow L = \frac{T_0^2}{4\pi^2 C} = \frac{0.2^2}{4\pi^2 \times 4 \times 10^{-4}} = 2.53H$$

التمرين التجريبي: (7 نقاط)

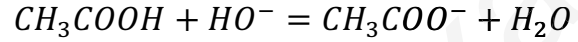


(7) إضافة الماء حتى يغمر مسبار الـ pH متر في المحلول.

- لا تؤثر إضافة الماء على التكافؤ.

- نقطة التكافؤ تتعلق بكمية المادة وإضافة الماء المقطر لا تغير من قيمتها.

(8) معادلة التفاعل الحادث أثناء المعايرة.



(9) رسم البيان $pH = f(V_b)$

(10) احداثيات نقطة التكافؤ: $pH_E = 8$; $V_E = 20mL$

(11) حساب التركيز المولي C_a للمحلول (S):

$$C_a V_a = C_b V_E \Rightarrow C_a = \frac{C_b V_E}{V_a} = \frac{0.01 \times 20}{20} = 0.01 mol/L$$

(12) كتلة الحمض النقية المذابة في المحلول (S):

$$m = CVM = 0.01 \times 0.5 \times 60 = 0.3g$$

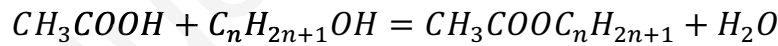
- المقارنة: $m_0 = m$.

- الحمض نقي.

(13) من البيان: الـ $pKa = 4.8$.

تفاعل حمض الايثانويك مع كحول:

(6) معادلة التفاعل:



جدول التقدم:

$CH_3COOH + C_nH_{2n+1}OH = CH_3COOC_nH_{2n+1} + H_2O$			
n_0	n_1	0	0
$n_0 - x$	$n_1 - x$	x	x
$n_0 - x_f$	$n_1 - x_f$	x_f	x_f

(7) من البيان: $m_f = 4.8 \times 10 = 48g$ (البيان المرسوم لأنبوب واحد)

من جدول التقدم:

$$n_f = n_0 - x_f \Rightarrow x_f = n_0 - n_f \Rightarrow x_f = \frac{m}{M} - \frac{m_f}{M} = \frac{120}{60} - \frac{48}{60} = 1.2mol$$

(8) أ- الكحول المستعمل ثانوي أي أن $k = 2.25$

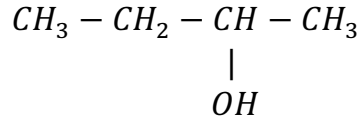
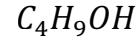
$$k = \frac{x_f^2}{(n_0 - x_f)(n_1 - x_f)} \Rightarrow 2.25 = \frac{1.2^2}{(2 - 1.2)(n_1 - 1.2)}$$

$$\Rightarrow 2.25 = \frac{1.44}{0.8(n_1 - 1.2)} \Rightarrow n_1 = 2 \text{ mol}$$

ب - صيغة الكحول:

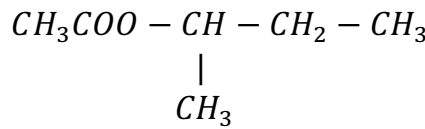
$$n_1 = \frac{m}{M} \Rightarrow M = \frac{m}{n_1} = \frac{148}{2} = 74 \text{ g/mol}$$

$$M = 14n + 18 \Rightarrow n = \frac{M - 18}{14} = 4$$



البوتان-2- اول

ج - الاستر:



ايتانوات 1- مثيل البروبيل

(9) المرود:

$$r = \frac{0.12}{2} \times 100 = 60\%$$

يمكن مراقبته بـ:

- مزيج غير متساوي المولات .
- حذف احد النواتج.
- استعمال كلور الاسيل بدل الحمض.

(أ) التركيب المولي للمزيج

(10)

عند التوازن.

$CH_3COOH + C_nH_{2n+1}OH = CH_3COOC_nH_{2n+1} + H_2O$			
0.8	0.8	1.2	1.2

ب - اتجاه تطور الجملة:

$$n = \frac{9}{18} = 0.5 \text{ الماء}$$

$$n = \frac{37}{74} = 0.5 \text{ الكحول}$$

$CH_3COOH + C_nH_{2n+1}OH = CH_3COOC_nH_{2n+1} + H_2O$			
0.8	0.8 + 0.5	1.2	1.2 + 0.5

$$Qr_i = \frac{1.2 \times 1.7}{0.8 \times 1.3} = 1.96 < k$$

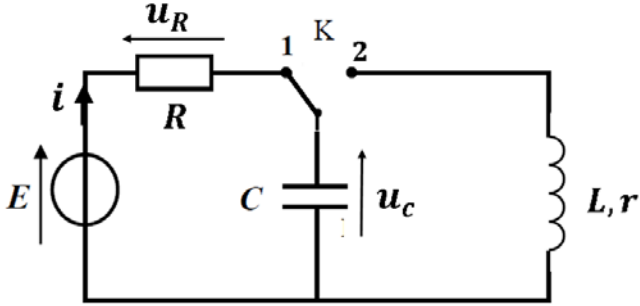
تتطور الجملة في الاتجاه المباشر.

الموضوع الثاني:

الجزء الاول: (13 نقطة)

التمرين الاول: (06 نقاط)

أولاً: في لحظة نعتبرها $t = 0$ نجعل البادلة في الوضع (1):



(1) جهة التوترات والتيار الكهربائين على الدارة.

(2) المعادلة التفاضلية للتوتر u_C :

$$\begin{aligned} u_R + u_C = E &\Rightarrow Ri + u_C = E \Rightarrow R \frac{dq}{dt} + u_C = E \\ &\Rightarrow R \frac{d(u_C C)}{dt} + u_C = E \\ &\Rightarrow RC \frac{du_C}{dt} + u_C = E \end{aligned}$$

(3) عبارة الثوابت A و B و α :

$$\begin{aligned} u_C &= A + Be^{\alpha t} \\ \frac{du_C}{dt} &= B\alpha e^{\alpha t} \\ \Rightarrow RC \frac{du_C}{dt} + u_C = E &\Rightarrow RCB\alpha e^{\alpha t} + A + Be^{\alpha t} = E \Rightarrow Be^{\alpha t}(RC\alpha + 1) + A - E = 0 \end{aligned}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} Be^{\alpha t}(RC\alpha + 1) = 0 \\ A - E = 0 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} RC\alpha + 1 = 0 \\ A = E \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} \alpha = \frac{-1}{RC} \\ A = E \end{cases}$$

$$t = 0 \Rightarrow u_C = 0 \Rightarrow 0 = A + Be^0 \Rightarrow 0 = A + B \Rightarrow B = -A = E$$

(4) عبارة التوتر بين طرفي الناقل الاومي $u_R(t)$

$$\begin{aligned} u_R + u_C = E &\Rightarrow u_R = E - u_C = E - E(1 - e^{\alpha t}) \\ &\Rightarrow u_R = E - E + Ee^{\alpha t} \Rightarrow u_R = Ee^{\alpha t} \end{aligned}$$

اثبات العبارة: $\frac{u_C}{u_R} = e^{\frac{t}{\tau}} - 1$.

$$\frac{u_C}{u_R} = \frac{E \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}}\right)}{Ee^{-\frac{t}{\tau}}} = \frac{1 - e^{-\frac{t}{\tau}}}{e^{-\frac{t}{\tau}}} = e^{\frac{t}{\tau}} - 1$$

(5) بالاستعانة بالبيانين في الشكل-5 والشكل-6: E, R, τ, C .

$$E = 12V$$

$$I_0 = \frac{E}{R} \Rightarrow R = \frac{E}{I_0} = \frac{12}{0.012} = 1000\Omega$$

$$t = \tau \Rightarrow \frac{u_C}{u_R} = e^{\frac{t}{\tau}} - 1 = e^1 - 1 = 1.7$$

بالاسقاط في البيان نجد: $\tau = 0.04s$

$$\tau = RC \Rightarrow C = \frac{\tau}{R} = \frac{0.04}{1000} = 4 \times 10^{-5} F$$

ثانيا: البادلة في الوضع (2)

(1) نمط الاهتزاز: اهتزازت حرة متخامدة .

(2) المعادلة التفاضلية التي تحققها الشحنة $q(t)$ المخزنة في المكثفة.

$$u_b + u_c = 0 \Rightarrow L \frac{di}{dt} + ri + \frac{q}{C} = 0 \Rightarrow L \frac{d^2q}{dt^2} + r \frac{dq}{dt} + \frac{q}{C} = 0 \Rightarrow \frac{d^2q}{dt^2} + \frac{r}{L} \frac{dq}{dt} + \frac{q}{CL} = 0$$

(3) من البيان: $T = 0.04s$

$$T \approx 2\pi\sqrt{LC} \Rightarrow T^2 = 4\pi^2 LC \Rightarrow L = \frac{T^2}{4\pi^2 C} = \frac{0.04^2}{4\pi^2 \times 4 \times 10^{-5}} = 1H$$

(4) الطاقة العظمى المخزنة في المكثفة.

$$E_{c_{max}} = \frac{1}{2} CE^2 = 0.5 \times 4 \times 10^{-5} \times 12^2 = 2.88 \times 10^{-3} j$$

(5) الطاقة الضائعة بفعل جول في نهاية الاهتزازة الاولى أي بعد زمن قدره $t = T$.

$$\Delta E = E_{c_{max}} - E_c(t) = E_{c_{max}} - \frac{1}{2} \times \frac{q^2}{C} = 2.88 \times 10^{-3} - 0.5 \times \frac{(3.84 \times 10^{-4})^2}{4 \times 10^{-5}} = 1.03 \times 10^{-3} j$$

(6) الشدة العظمى للتيار I_0 المار بالدارة.

$$E_{c_{max}} = E_{L_{max}} \Rightarrow E_{c_{max}} = \frac{1}{2} LI_0^2 \Rightarrow I_0 = \sqrt{\frac{2E_{c_{max}}}{L}} = \sqrt{\frac{2 \times 2.88 \times 10^{-3}}{1}} = 0.075A$$

التمرين الثاني: (04 نقاط)

(4) دراسة الحركة على المستوي (AB) :

د- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على الجسم (S) :

$$\sum \vec{F} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{P} + \vec{R} + \vec{f} = m\vec{a}$$

بالإسقاط على المحور الموجه في الشكل:

$$\Rightarrow -mgsina - f = ma \Rightarrow a = -gsina - \frac{f}{m}$$

الحركة مستقيمة متباطئة بانتظام.

ب - المعادلات الزمنية للحركة:

$$v = at + v_A$$

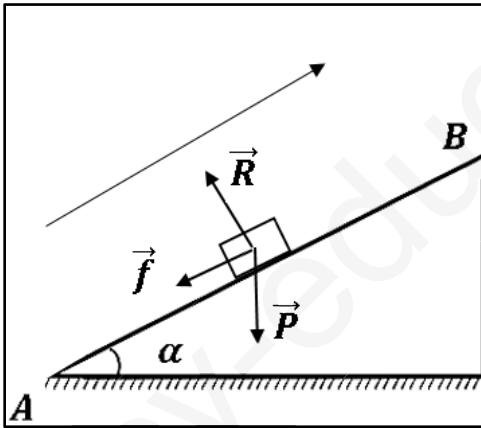
$$x = \frac{a}{2} t^2 + v_A t$$

ج - اثبات أن $v_B^2 - v_A^2 = 2a \times AB$:

$$v = at + v_A \Rightarrow t = \frac{v - v_A}{a}$$

$$x = \frac{a}{2} t^2 + v_A t \Rightarrow x = \frac{a}{2} \left(\frac{v - v_A}{a} \right)^2 + v_A \left(\frac{v - v_A}{a} \right)$$

$$\Rightarrow x = \frac{a v^2 + v_A^2 - 2vv_A}{2a^2} + \frac{vv_A - v_A^2}{a} \Rightarrow x = \frac{v^2 + v_A^2 - 2vv_A}{2a} + \frac{2vv_A - 2v_A^2}{2a}$$



$$\Rightarrow x = \frac{v^2 - v_A^2}{2a} \Rightarrow 2ax = v^2 - v_A^2 \Rightarrow v_B^2 - v_A^2 = 2a \times AB$$

(5) دراسة حركة الجسم بعد مغادرته النقطة B:

- طبيعة الحركة على المحورين (Bx) و (By) .

على المحور (Bx): حركة مستقيمة منتظمة.

على المحور (By): $0 \leq t \leq 85ms$ حركة مستقيمة متباطئة بانتظام.

$85ms \leq t \leq 340ms$ حركة مستقيمة متسارعة بانتظام.

ب-

$$\Sigma \vec{F} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{P} = m\vec{a} \Rightarrow \vec{g} = \vec{a}$$

$$\Rightarrow \begin{cases} a_x = 0 \\ a_y = -g \end{cases}$$

• معادلات السرعة: بالتكامل نجد:

$$\Rightarrow \begin{cases} v_x = v_B \cos \alpha \\ v_y = -gt + v_B \sin \alpha \end{cases}$$

• معادلات الموضع: بالتكامل نجد:

$$\Rightarrow \begin{cases} x = v_B \cos \alpha t \\ y = -\frac{1}{2}gt^2 + v_B \sin \alpha t \end{cases}$$

معادلة المسار:

$$x = v_B \cos \alpha t \Rightarrow t = \frac{x}{v_B \cos \alpha}$$

$$y = -\frac{1}{2}g \left(\frac{x}{v_B \cos \alpha} \right)^2 + v_B \sin \alpha \left(\frac{x}{v_B \cos \alpha} \right)$$

$$\Rightarrow y = -\frac{gx^2}{2v_B^2 \cos^2 \alpha} + \tan \alpha x$$

$$v_{Bx} = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{0.4-0}{0.17-0} = 2.35m/s \quad \text{ز- من البيانين كلا من:}$$

$$v_{By} = 0.855m/s$$

$$\tan \alpha = \frac{v_{By}}{v_{Bx}} = \frac{0.855}{2.35} = 0.363 \Rightarrow \alpha = 19.96 \approx 20^\circ$$

$$v_B = \sqrt{v_{Bx}^2 + v_{By}^2} = \sqrt{2.35^2 + 0.855^2} = 2.5m/s$$

ح- المسافة الأفقية AD:

$$AD = AB \sin \alpha + x = 1.2 \times \sin 20 + 0.8 = 1.21m$$

د- أقصى ارتفاع:

$$y = \frac{0.085 \times 0.855}{2} + 1.2 \sin 20 = 0.44m$$

(6) حساب قيمة كلا من تسارع الجسم (S) على المستوي (AB) والسرعة الابتدائية v_A .

$$a = -g \sin \alpha - \frac{f}{m} = -9.8 \times \sin 20 - \frac{0.8}{0.2} = -7.35m/s^2$$

$$v_B^2 - v_A^2 = 2a \times AB \Rightarrow v_B^2 - 2a \times AB = v_A^2$$

$$\Rightarrow v_A^2 = 2.5^2 + 2 \times 7.35 \times 1.2 \Rightarrow v_A = 4.88m/s$$

التمرين التجريبي: (7 نقاط)

II. تحديد النقاوة عن طريقة متابعة حجم غاز الهيدروجين المنطلق:

7- الثنائيتين (Ox/Red) المشاركتين في التفاعل:



8- أ- جدول لتقدم التفاعل الكيميائي :

$2Al_{(s)} + 6H_3O^+_{(aq)} = 2Al^{3+}_{(aq)} + 3H_{2(g)} + 6H_2O_{(l)}$				
n_1	n_2	0	0	بوفرة
$n_1 - 2x$	$n_2 - 6x$	$2x$	$3x$	بوفرة
$n_1 - 2x_f$	$n_2 - 6x_f$	$2x_f$	$3x_f$	بوفرة

ب - قيمة التقدم الأعظمي x_{max}

$$\frac{V_{H_2}}{V_M} = 3x_f \Rightarrow x_f = \frac{V_{H_2}}{3V_M} = \frac{0.36}{3 \times 24} = 5 \times 10^{-3} mol$$

التأكد ان H_3O^+ لم يتفاعل كلياً:

$$n_2 - 6x_f = cV - 6x_f = 0.2 \times 0.2 - 6 \times 5 \times 10^{-3} = 0.01 \neq 0$$

أي أن H_3O^+ لم يتفاعل كلياً فالمتفاعل المحد هو الألومنيوم.

9- حساب كمية مادة الألومنيوم التي تفاعلت:

$$n_1 - 2x_f = 0 \Rightarrow n_1 = 2x_f = 2 \times 5 \times 10^{-3} = 0.01 mol$$

كتلة الألومنيوم النقية:

$$n_1 = \frac{m}{M} \Rightarrow m = nM = 0.01 \times 27 = 0.27g$$

10- درجة نقاوة قطعة الألومنيوم:

$$P = \frac{m}{m_0} \times 100 = \frac{0.27}{0.3} \times 100 = 90\%$$

11- من البيان: $t_{1/2} = 3.5min$

12- أ- سرعة التفاعل:

$$v = \frac{dx}{dt} = \frac{d\left(\frac{V_{H_2}}{3V_M}\right)}{dt} = \frac{1}{3V_M} \times \frac{dV_{H_2}(t)}{dt}$$

ب- قيمة هذه السرعة في اللحظة $t = 10min$:

$$v = \frac{1}{3V_M} \times \frac{dV_{H_2}(t)}{dt} = 6.25 \times 10^{-5} mol/min$$

III. تحديد النقاوة عن طريق معايرة حمض كلور الهيدروجين:

(6) يحوي الرسم على: سحاحة ، بيشر ، مخلاط

(7) أ- معادلة تفاعل المعايرة بين $(H_3O^+ + Cl^-)$ و $(Na^+ + HO^-)$:



ب - ثابت التوازن لتفاعل المعايرة :

$$K = \frac{1}{[H_3O^+][HO^-]} = \frac{1}{K_e} = 10^{14}$$

نستنتج ان التفاعل تام .

(8) احداثيات نقطة التكافؤ:

$$pH = 7 ; V_E = 20mL$$

(9) حساب C_a :

$$C_a V_a = C_b V_E \Rightarrow C_a = \frac{0.01 \times 20}{20} = 0.01 mol/L$$

(10) أ- احسب من جديد قيمة x_{max} التقدم الاعظمي:

$$n_f = n_2 - 6x_{max} \Rightarrow x_{max} = \frac{n_2 - n_f}{6} = \frac{cV - 5C_a V}{6} = \frac{0.2 \times 0.2 - 5 \times 0.01 \times 0.2}{6}$$
$$\Rightarrow x_{max} = 5 \times 10^{-3} mol$$

ب - استنتج درجة النقاوة للألومنيوم :

بما أن قيمة x_{max} نفسها في كلا التجريبتين فان لهما نفس درجة النقاوة.