

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين :
الموضوع الأول .

الجزء الأول : يتكون من ثلاثة تمارين .

التمرين الأول : (04.00 نقاط)

يمكن الحصول على حمض الايثانوليك ($C_2H_4O_{(l)}$) من تفاعل الايثانول ($C_2H_6O_{(l)}$) مع شوارد ثاني الكرومات ($Cr_2O_7^{2-}_{(aq)}$) بوجود حمض الكبريت المركب وفق تفاعل بطيء و تام ، تعطى الشائطان (*ox/red*) الداخلتان في التفاعل بـ:

$$(C_2H_4O_{2(aq)} / C_2H_6O_{(l)}) \rightarrow (Cr_2O_7^{2-}_{(aq)} / Cr^{3+}_{(aq)})$$

1- أكتب معادلة التفاعل المنتج للتحول الحادث .

2- في اللحظة $t = 0\text{s}$ ، نزج حجم $V_1 = 3.45\text{mL}$ من كحول الايثانول كتلته الحجمية $\rho = 0.8\text{g/mL}$ و كتلته المولية الجزيئية $M = 46\text{g/mol}$ مع حجم $V_2 = 100\text{mL}$ من محلول ثاني كرومات البوتاسيوم تركيزه المولي C_2 ، والمحمض بحمض الكبريت الموجود بزيادة ، تم متابعة تطور تركيز شوارد ثاني كرومات $[Cr_2O_7^{2-}_{(aq)}]$ خلال أزمنة معينة في المزيج ، ونعتبر حجم المزيج $V_T \approx 100\text{mL}$ ، فتحصلنا على المنحنى البياني الشكل (01) .

أ/ أحسب كمية المادة الابتدائية للمتفاعلات ،

و هل المزيج الابتدائي ستوكيموري ؟

ب/ أجز جدولًا لتقدم التفاعل ، ثم أحسب التقدم

الأعظمي x_{\max} و حدد المتفاعل المحد .

ج/ بين أن التقدم x للتفاعل في كل لحظة يعطى بالعلاقة :

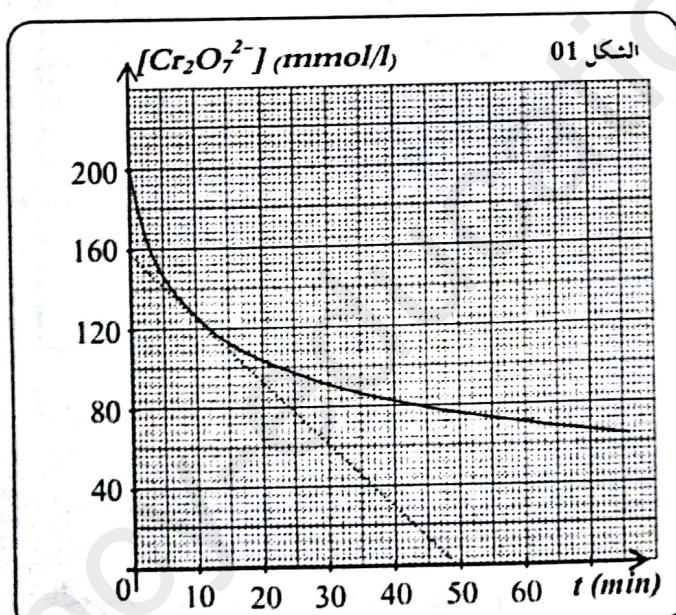
$$x(t) = \frac{[Cr_2O_7^{2-}]_0 - [Cr_2O_7^{2-}] \times V_T}{2}$$

حيث : $[Cr_2O_7^{2-}]_0$ التركيز الابتدائي لشوارد ثاني الكرومات ($Cr_2O_7^{2-}_{(aq)}$) عند اللحظة $t=0$.

د/ عرف زمن نصف التفاعل ($t_{1/2}$) و حدد قيمته بيانياً .

ه/ أعطى عبارة السرعة الحجمية للتفاعل بدالة $[Cr_2O_7^{2-}_{(aq)}]$.

و أحسب قيمتها عند اللحظة $t_1 = 10\text{min}$.



3- نجز مزيج ابتدائي يتكون من كمية مادة حمض الايثانوليك الناتج من التفاعل السابق وكمية مادة الايثانول المتبقية من نفس التفاعل.

- أ/ أثبت أن المزيج الابتدائي متساوي في كمية المادة ويساوي $0,03 \text{ mol}$ لكل متفاعل ؟
- ب/ ما اسم التفاعل الحادث ؟ وما هي مميزاته ؟ ج/ أكتب معادلة التفاعل بالصيغة نصف المفصلة .
- د/ ذكر اسم كل ناتج . هـ/ استنتج قيمة التقدم النهائي ، ثم أحسب قيمة ثابت التوازن الكيميائي للتفاعل.

التمرين الثاني : (04.00 نقاط)

إن نظير اليورانيوم U_{92}^{238} يشكل العائلة الإشعاعية التي تؤدي إلى نظير الرصاص Pb_{92}^{206} مع ملاحظة عدة تفككبات متتالية بالإشعاعي (α) و(β^-) وفق المعادلة الآتية :
$$U_{92}^{238} \rightarrow Pb_{82}^{206} + x_2^4He + y_{-1}^0e$$

I- 1 - عرف ما يلى : نواة مشعة ، نظير .

2- أعد كتابة معادلة التحول النووي بعد إيجاد كلا من x و y .

3- أحسب الطاقة المحررة من تفكك نواة واحدة من اليورانيوم 238 .

II- وجد أن نظير اليورانيوم U_{92}^{238} و نظير الرصاص Pb_{92}^{206} يتوجدان بنسب مختلفة في الصخور المعدنية حسب تاريخ تكونها ولتحديد عمر صخرة معدنية قمنا بتحليلها ، فأعطي تحليل عينة منها كتلة $m_{pb}(t) = 10 \text{ g}$ من اليورانيوم، وكتلة من الرصاص $m_{pb}(t) = 0,01g$.

1- بماذا تفسر وجود اليورانيوم إلى حد الآن ؟

2- أحسب عدد أنوبيات اليورانيوم وكذا عدد أنوبيات الرصاص الناتجة عن التحليل ، ثم استنتاج عدد أنوبيات اليورانيوم U^{238} الابتدائية .

3- أثبت أن عمر الصخرة المعدنية يعطى بالعلاقة :

$$t = \frac{\frac{1}{2}}{\ln 2} \left[\ln \left(1 + \frac{\frac{m(t)}{M(U)}}{\frac{m_u(t)}{M(Pb)}} \right) \right]$$

4- أحسب عمر الصخرة بالسنة .

يعطى : $m(He) = 4.0015u$ ، $N_A = 6.023 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ ، $t_{1/2}(U) = 4.468 \times 10^9 \text{ ans}$

$m(U) = 238.0003u$ ، $m(e) = 0.00054u$ ، $m(Pb) = 205.929u$

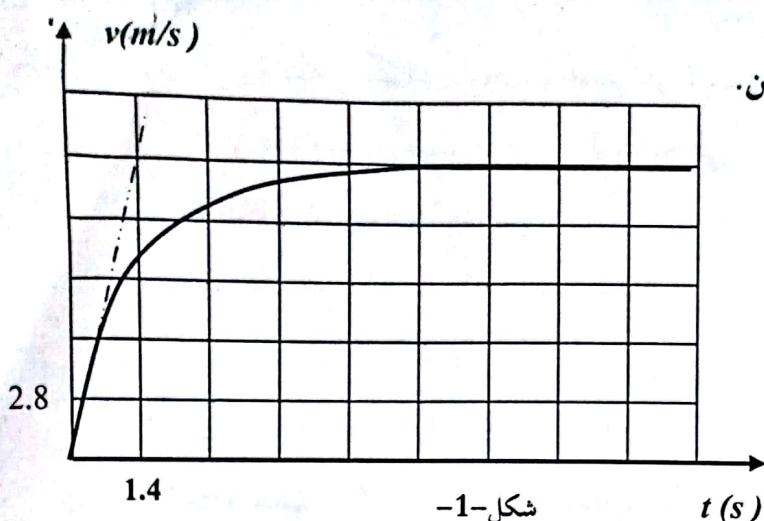
التمرين الثالث : (06.00 نقاط)

كريبة (S) كتلتها 122 مجهولة لتحديد قيمتها قام الأستاذ بتفويج التلاميذ إلى مجموعتين .

المجموعة الأولى : اقترحت دراسة سقوط شاقولي للكريبة في الهواء .

تسقط الكريبة شاقوليا بدءاً من نقطة O بالنسبة لعلم أرضي دون سرعة ابتدائية في الهواء ، تعيق

حركة سقوطها قوة احتكاك f تتناسب شدتتها طردية مع سرعتها .



يمثل البيان (الشكل 1) تغيرات السرعة بدلالة الزمن.

- ما هو المرجع المناسب لدراسة حركة هذا الجسم وما هي الفرضية المتعلقة به والتي تسمح بتطبيق القانون الثاني لنيوتن؟

2 - أكتب نص القانون الثاني لنيوتن.

- حدد قيمة السرعة الحدية v_L ، ثم أحسب قيمة التسارع الابتدائي a_0 ،

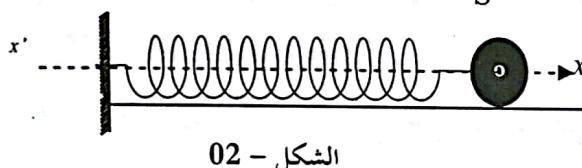
ماذا تستنتج؟

$$\frac{dv}{dt} = -\frac{k}{m}v + g$$

4 - أثبت أن المعادلة التفاضلية للحركة تكتب بالشكل:

$$. \cdot g = 10 \text{ m/s}^2 \quad K = 3,57 \times 10^{-2} \text{ kg/s}$$

المجموعة الثانية: اقترحت دراسة جملة مهترنة نابض - كرية (هزار).



ثبت الكرية السابقة بنابض من حلقاته غير متلاصقة ثابت

مرونته $K = 50 \text{ N/m}$ ، كما هو موضح بالشكل (02)

نزيح الكتلة (m) عن وضع التوازن بمقدار $(+X_0)$

ونتركها دون سرعة ابتدائية عند اللحظة $t = 0$.

يسمح تجهيز مناسب بالحصول على تسجيلاً لمطال الحركة (x) لمركز عطالة الكرية بدلالة الزمن (t) كما بالبيان الشكل (03).

1 - مثل القوى المؤثرة على الكرية عند فاصلة $+x(t)$.

2 - هل حركة الهزاز متحامدة؟ برب اجابتك.

3 - اوجد المقادير المميزة التالية: الدور الذاتي (T_0)

سعة الاهتزازات (X_0)، الصفحة الابتدائية (ϕ) .

4 - اكتب المعادلة الزمنية للحركة .

5 - احسب كتلة الكرية m ثم قارنها مع تلك المحسوبة سابقاً.

الجزء الثاني: يتكون من تمرين واحد تجاري .

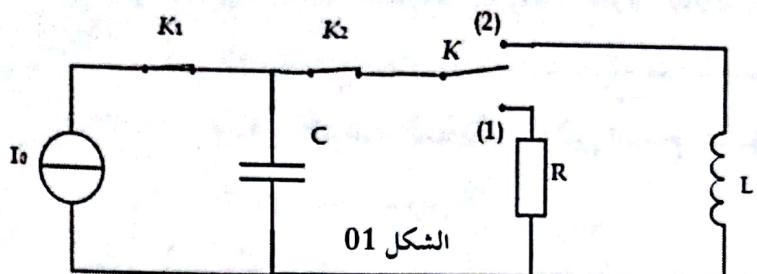
التمرين التجاري: (06.00 نقاط)

في حصة الأعمال المخبرية أراد الأستاذ مع تلاميذه تحديد قيمة سعة مكثفة C تجريبياً عن طريق شحنها

باستعمال مولد مثالي لتيار ثابت ، والتحقق من قيمتها من خلال تفريغها في ناقل أومي ، وذلك لاستخدام هذه

المكثفة في دراسة الدارة LC .

I - دراسة شحن مكثفة باستعمال مولد تيار ثابت:



أنجز التلاميذ التركيب التجاري الموضح في

الشكل (01) والمتكون من :

* مولد مثالى للتيار يغذي الدارة بتيار شدته

$$I_0 = 2 \cdot 10^{-5} A$$

* ناقل أومى مقاومته $R = 2 \times 10^3 \Omega$

* مكثفة سعتها C . * وشيعة ذاتيتها L و مقاومتها مهملة.

* قاطعتين K_2, K_1 و بادلة K .

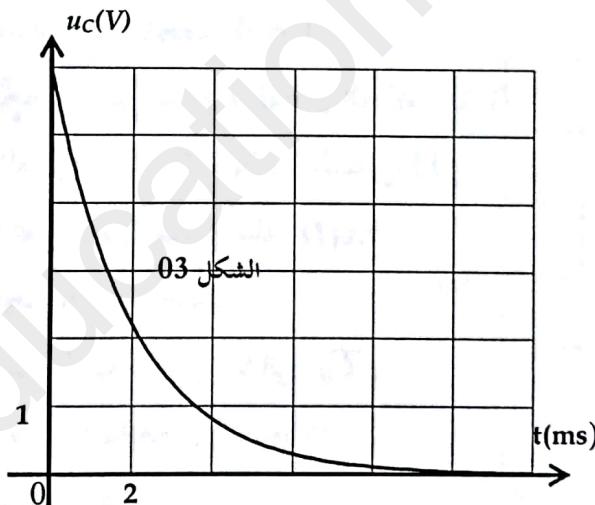
بغرض شحن المكثفة و في لحظة نعتبرها $t = 0$ يفتح الأستاذ القاطعة K_2 و يغلق القاطعة K_1 ، بواسطة جهاز مناسب تم متابعة تغيرات التوتر بين طرفي لمكثفة (t) $u_C(t)$ (الشكل 02).

1- ما هو الجهاز المستخدم في تتبع تغيرات التوتر بين طرفي المكثفة ؟ وبين كيفية ربطه في الدارة .

2- اكتب العبارة البينية للتوتر (t) $u_C(t)$. 3- بين أن $C = 1 \mu F$

II - دراسة تفريغ مكثفة :

بعد شحن المكثفة ومن أجل التحقق من قيمة السعة السابقة ، يفتح الأستاذ القاطعة K و يغلق القاطعة K_2 ، و وضع البادلة في الوضع (1)، متابعة تغيرات (t) $u_C(t)$ بين طرفي المكثفة مكتن من الحصول على المنحنى الممثل في الشكل 03.



1- اكتب المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر (t) $u_C(t)$.

2- يعطى حل المعادلة التفاضلية السابقة بالشكل $u_C(t) = A e^{-\frac{t}{\tau}}$

أوجد عبارة كل من A و τ بدلالة ثوابت الدارة واحسب قيمتيهما.

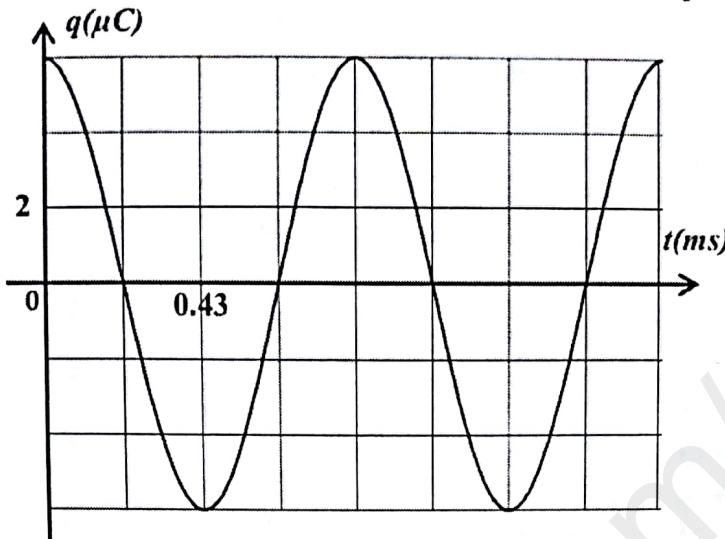
3- عين بيانيا قيمة τ ، وتحقق من قيمة C السعة المحصل عليها سابقا .

4- من أجل $\tau = t$ احسب الطاقة E المحولة إلى الناقل الأولي .

III - دراسة الدارة LC

بعد تفريغ المكثفة أعاد تلميذ شحنتها ياتبع نفس الخطوات السابقة ثم وضع البادلة في الوضع (2) في لحظة تعتبرها مبدأ للأزمنة $t = 0$.

متابعة تغير التوتر بين طرفي المكثفة (1)، مكتته من الحصول على منحنى تغيرات الشحنة ($q(t)$) الموضح بالشكل 04.



الموضوع الثاني .

الجزء الأول : يتكون من ثلاثة تمارين .

التمرين الأول : (04.00 نقاط)

لعنصر الصوديوم عدة نظائر أهمها $^{24}_{11}Na$ ، $^{23}_{11}Na$ ، تستعمل في عدة مجالات كالطب ، واضاءة الأنفاق .
ففي مجال الطب يستعمل الصوديوم $^{24}_{11}Na$ الذي يمكننا من تتبع مجرى الدم في الجسم .

1/ ان تفكك نواة الصوديوم 24 يعطي نواة مغنتيوم $^{24}_{12}Mg$.

أ- أكتب معادلة التفكك الحادث ، وحدد طبيعة الجسيمة الناتجة وخصائصها .

ب- أحسب ثابت التفكك الاشعاعي λ لهذه النواة ، علماً أن زمن نصف عمر الصوديوم 24 هو $15h$

2/ فقد شخص اثر حادث سير حجماً من الدم $V_0 = 5mL$ من محلول الصوديوم 24 تركيزه المولي

$$C_0 = 10^{-3} mol \cdot L^{-1}$$

أ- حدد n_1 كمية مادة الصوديوم 24 التي تبقى في دم الشخص المصابة عند اللحظة $t_1 = 3h$.

ب- أحسب النشاط الاشعاعي لهذه العينة عند اللحظة t_1 .

ج- عند اللحظة t_1 ، أعطى تحليل الحجم $V_2 = 2mL$ من الدم المأخوذ من جسم الشخص المصابة

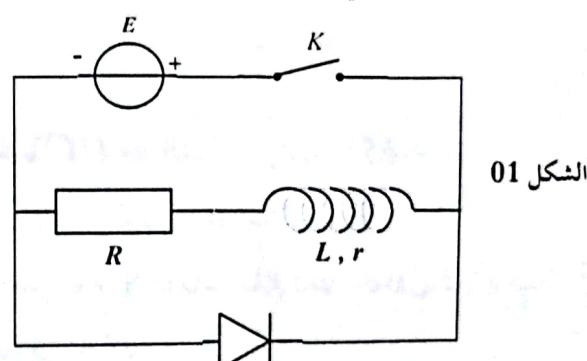
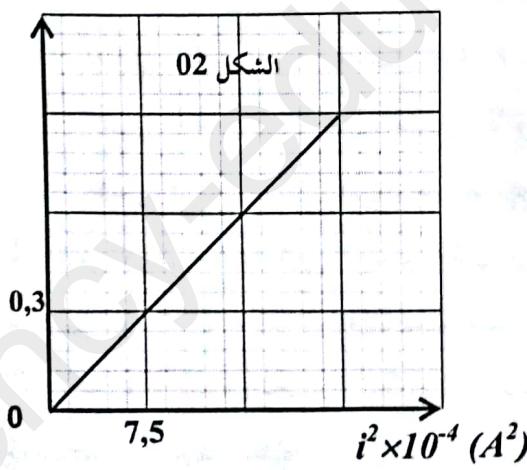
كمية المادة $n_2 = 2.1 \times 10^{-9} mol$ من الصوديوم 24 .

- استنتج الحجم V_p للدم المفقود باعتبار أن جسم الإنسان يحتوي على $5L$ من الدم وأن $N_A = 6.023 \times 10^{23} mol^{-1}$ الصوديوم 24 موزع فيه بكيفية منتظمة . يعطى : عدد آفوفادرو

التمرين الثاني : (04.00 نقاط)

لدراسة الطاقة المخزنة في وشيعة ذاتيتها L و مقاومتها $r = 20\Omega$ نحقق الدارة الكهربائية المبينة في الشكل (01)

$E_{(L)}$ (mj)



1- نغلق القاطعه :

أ - بين جهة التيار والاتجاه الاصطلاحي للتوررات الكهربائية .

ب - البيان المرفق بالشكل (02) يمثل تغير الطاقة المخزنة في الوشيعة بدلالة مربع شدة التيار المار فيها .

- استنتاج قيمة ذاتية الوشيعة .

٢- بعد مدة زمنية معينة يقطع التيار فجأة عن الوشيعة (نفخ القاطعة) .

أ- اوجد المعادلة التفاضلية للتوتر الكهربائي بين طرفي الناكل الاولى $u_R(t)$.

ب- علماً أن حل المعادلة التفاضلية من الشكل : $u_R(t) = Ae^{-Bt}$.

- اوجد عبارتي كل من A, B .

ج- استنتج عبارة شدة التيار $i(t)$.

د- البيان المرفق بالشكل (03) يمثل تطور الطاقة المخزنة في الوشيعة عند قطع التيار.

- اكتب عبارة طاقة الوشيعة $E_{(L)}(t)$.

- بين أن المماس للبيان عند $t=0$ يقطع محور

$$\text{الزمن عند اللحظة } t = \frac{\tau}{2}$$

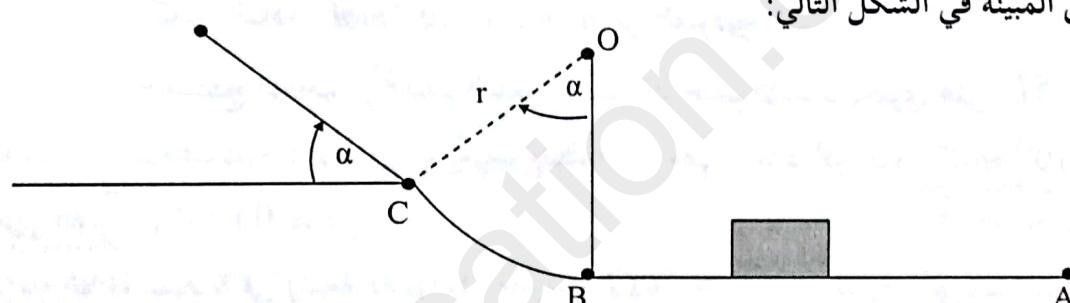
- استنتاج اعتماداً على البيان : قيم E, R, τ, I_0 .

التمرين الثالث : (06.00 نقاط)

جسم صلب كتلته $m=1200 \text{ Kg}$ يبدأ حركته من النقطة A بسرعة ابتدائية $v_A=120 \text{ Km.h}^{-1}$ ، ليتابع

D

حركته على الطريق المبينة في الشكل التالي:



- الطريق AB مستقيمة أفقية طولها L_1 .

- الطريق BC دائيرية ونصف قطرها r ، يصنع المستقيم OC مع الشاقول زاوية $\alpha = 15^\circ$ مع المستقيم BC .

- الطريق CD مستقيمة مائلة عن الأفق بزاوية $\alpha = 15^\circ$ ، وطولها $L_2 = 200m$.

نهمل الاحتكاك مع الطريق عدا الجزء CD حيث تعتبر قوة الاحتكاك عليه ثابتة وتعادل قوة وحيدة f .

١- مثل القوى المؤثرة على الجسم خلال كل مرحلة من مراحل حركته .

٢- بين دون حساب أن سرعة الجسم عند النقطة B هي 120 Km.h^{-1} .

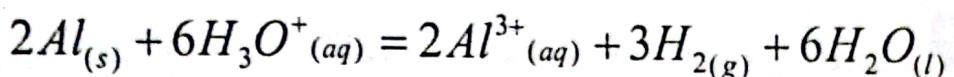
٣- باستخدام تمثيل الحصيلة الطاقوية اكتب العبارة التي تربط بين v_c, v_B, r, g, α .

٤- أحسب القيمة العددية لـ v_c . يعطى : $g=9,8 \text{ m.s}^{-2}$.

٥- يتوقف الجسم بعد أن يصعد مسافة $150m$ على الطريق CD ، استعمل مبدأ انحفاظ الطاقة لحساب شدة قوة الاحتكاك f .

٦- احسب السرعة الواجب اعطائها للجسم عند النقطة C لتغادر D ، هل يمكن تحقيق ذلك ؟

I - لغرض المتابعة الزمنية عن طريق قياس الناقلة للتحول الكيميائي المندرج بالمعادلة التالية:

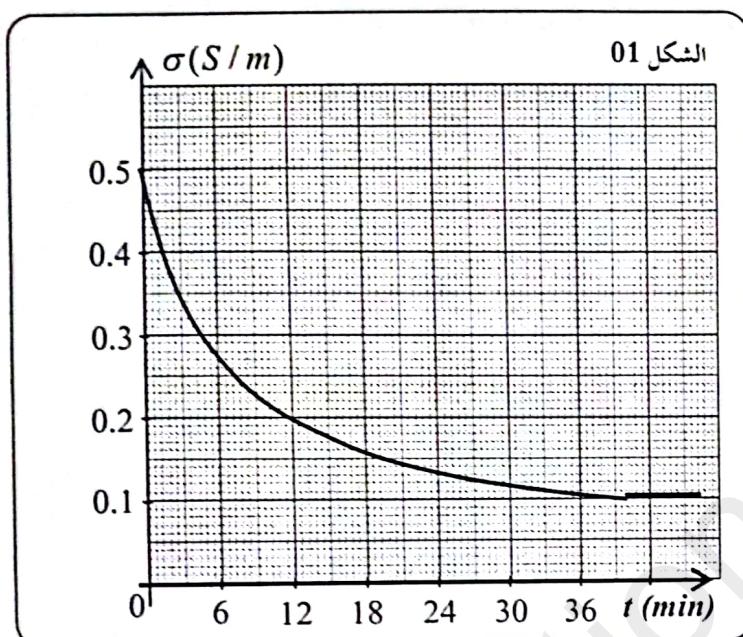


نضع في ببشر عند درجة حرارة 25° صفيحة من الألمنيوم $Al_{(s)}$ كتلتها m ونضيف إليها عند اللحظة $t=0$

حجم $V = 20ml$ من محلول حمض كلور الهيدروجين $(H_3O^{+})_{(aq)} + Cl^{-}_{(aq)}$ تركيزه المولى

$C = 1.2 \times 10^{-2} mol/l$ ونتابع تغيرات الناقلة النوعية σ بدلالة الزمن t بفرض أن درجة الحرارة تبقى ثابتة

فحصل على البيان $f(t) = \sigma$ الممثل في الشكل . 1.



1 - أرسم التركيب التجاري لهذه المتابعة .

2 - مثل جدول التقدم لتفاعل الحادث .

3 - أكتب عبارة الناقلة النوعية $\sigma(t)$ للمزيج التفاعلي .

ثم بين أن عبارة الناقلة النوعية للمحلول في اللحظة t تعطى التالي : $\sigma(t) = ax + b$.

حيث x هو تقدم التفاعل ، a و b ثوابت يطلب تعين عبارتهما و قيمتهما .

4 - بين أن سرعة التفاعل تعطى بالعلاقة

$$v(t) = \frac{1}{1.01 \times 10^4} \times \frac{d\sigma(t)}{dt} \quad \text{التالية :}$$

5 - أحسب قيمة التقدم الأعظمي ، وماذا تستنتج ؟

6 - أحسب قيمة الكتلة m لقطعة الألمنيوم إذا كان المزيج الابتدائي ستوكيومترى .

تعطى عند درجة حرارة $25^{\circ}C$:

$$\lambda(Al^{3+}) = 4 \times 10^{-3} s \cdot m^2 \cdot mol^{-1}, \quad \lambda(H_3O^{+}) = 35 \times 10^{-3} s \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$$

$$M(Al) = 27 g/mol, \quad \lambda(Cl^{-}) = 7.6 \times 10^{-3} s \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$$

II - نشكل عمودا يتكون من صفيحة الألمنيوم السابقة مغمورة في محلول كلور الألمنيوم $(Al^{3+} + 3Cl^{-})$ الناتج من التفاعل السابق حجمه $20 ml$ وتركيزه المولى بشوارد Al^{3+} يساوي $[Al^{3+}]$ ، وصفيحة نحاس مغمورة في محلول كلور النحاس الثاني $(Cu^{2+} + 2Cl^{-})$ حجمه $20 ml$ وتركيزه المولى بشوارد Cu^{2+} يساوي $[Cu^{2+}] = 0.002 mol \cdot L^{-1}$ وجسر ملحى .

1 - ما دور الجسر الملحى ؟

2 - نربط العمود بمقاييس أمبير ومقاومة على التسلسل ، فنلاحظ مرور تيار كهربائي خارج العمود من صفيحة النحاس نحو صفيحة الألمنيوم .

- ا/ أرسم شكلا تخطيطيا للعمود موضحا جهة التيار وجهة حركة الإلكترونات وأقطاب العمود .
- ب/ أعط الرمز الاصطلاحي لهذا العمود.
- ج/ أكتب المعادلين النصفيين عند المسررين، ثم معادلة التفاعل المندرج العائد في العمود.
- د/ أحسب كسر التفاعل الابتدائي Q_{ri} وحدد اتجاه تطور الجملة علما أن ثابت التوازن المواقف $K=10^{20}$
- 3 - أ/ أحسب كمية الكهرباء العظمى التي ينتجهما العمود خلال اشتغاله مستعينا بجدول التقدم علما أن المتفاعل المحمد هو أحد شوارد المحلولين ، تعطى : $1F=96500 \text{ C.mol}^{-1}$.
- ب/ إذا كان هذا العمود ينبع تيارا كهربائيا مستمرا شدته $I = 0.67 \text{ A}$ ، احسب مدة اشتغاله.
- 4 - عمليا الأعمدة لها زمن اشتغال معين ثم تتلف . علل ؟

أساتذة المادة

بالتوفيق و النجاح في شهادة البكالوريا

العلامة	مجموع مجزأة	الموضوع الأول																																									
		ال詢ن الأول : (04.50 نقطة)																																									
	00.25	<p>1- كيارة معادلة التفاعل المتسلق للتتحول العادث .</p> $C_2H_5OH + H_2O \rightarrow C_2H_4O_{2m} + 4H^+ + 4e^-$ $Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e^- \rightarrow 2Cr^{3+} + 7H_2O$ <p>بالطبع نجد :</p> $3C_2H_5OH + 2Cr_2O_7^{2-} + 16H^+ \rightarrow 3C_2H_4O_2 + 4Cr^{3+} + 11H_2O$ <p>2- ا/ حساب كمية المادة الابتدائية للمتفاعلات :</p> $C_2H_5OH \rightarrow n_1 = \frac{\rho \times V}{M} = \frac{0.8 \times 3.45}{46} = 0.06 mol$ $Cr_2O_7^{2-} \rightarrow n_2 = C.V = 0.2 \times 0.1 = 0.02 mol$ <p>إيات أن المزيج الابتدائي ستوكومترى ام لا :</p> $\frac{n_1}{3} = 0.02$ <p>بما أن النسبتين غير متساويتين فان المزيج الابتدائي ليس ستوكومترى .</p> $\frac{n_2}{2} = 0.01$																																									
04.50	00.25	<p>ب/ جدول تقدم التفاعل :</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>المعادلة</th> <th colspan="8">كمية المادة , mol</th> </tr> <tr> <th>الحالة</th> <th>التقدم</th> <th>n_1</th> <th>n_2</th> <th>بنهاية</th> <th>n_1</th> <th>n_2</th> <th>بنهاية</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ج.1</td> <td>0</td> <td>n_1</td> <td>n_2</td> <td>بنهاية</td> <td>0</td> <td>0</td> <td>بنهاية</td> </tr> <tr> <td>ج.2</td> <td>x</td> <td>$n_1 - 3x$</td> <td>$n_2 - 2x$</td> <td>بنهاية</td> <td>$3x$</td> <td>$4x$</td> <td>بنهاية</td> </tr> <tr> <td>ج.3</td> <td>X_r</td> <td>$n_1 - 3X_r$</td> <td>$n_2 - 2X_r$</td> <td>بنهاية</td> <td>$3X_r$</td> <td>$4X_r$</td> <td>بنهاية</td> </tr> </tbody> </table> <p>- حساب القيم الأعظمى : X_{max}</p> $X_{max} = 0.01 mol$ <p>و منه المتفاعل المحدد هو شوارد البيكرومات ($Cr_2O_7^{2-}$) .</p> <p>ج/ إيات أن التقدم X للتفاعل في كل لحظة يعطى بالعلاقة :</p> $x(t) = \frac{([Cr_2O_7^{2-}]_0 - [Cr_2O_7^{2-}](t)) \times V_r}{2}$ <p>من جدول التقدم نجد :</p> $[Cr_2O_7^{2-}]_0 = \frac{n_2 - 2x}{V_r} = \frac{n_2 - 2X_r}{V_r} = [Cr_2O_7^{2-}]_0 - \frac{2X_r}{V_r}$ $x(t) = \frac{([Cr_2O_7^{2-}]_0 - [Cr_2O_7^{2-}](t)) \times V_r}{2}$	المعادلة	كمية المادة , mol								الحالة	التقدم	n_1	n_2	بنهاية	n_1	n_2	بنهاية	ج.1	0	n_1	n_2	بنهاية	0	0	بنهاية	ج.2	x	$n_1 - 3x$	$n_2 - 2x$	بنهاية	$3x$	$4x$	بنهاية	ج.3	X_r	$n_1 - 3X_r$	$n_2 - 2X_r$	بنهاية	$3X_r$	$4X_r$	بنهاية
المعادلة	كمية المادة , mol																																										
الحالة	التقدم	n_1	n_2	بنهاية	n_1	n_2	بنهاية																																				
ج.1	0	n_1	n_2	بنهاية	0	0	بنهاية																																				
ج.2	x	$n_1 - 3x$	$n_2 - 2x$	بنهاية	$3x$	$4x$	بنهاية																																				
ج.3	X_r	$n_1 - 3X_r$	$n_2 - 2X_r$	بنهاية	$3X_r$	$4X_r$	بنهاية																																				
	00.50																																										
	00.25																																										

		<p>د) تعریف زمن نصف التفاعل (Half time) : هو الزمن اللازم لبلوغ التفاعل نصف تقدمه النهائي .</p> <p>- تحديد قيمة : من البيان نجد : $t_{1/2} = 23 \text{ s}$</p> <p>هـ / اعبارة السرعة الحجية للتفاعل بدلاة $[Cr_2O_7^{2-}]$:</p> $v_{int}(t) = \frac{1}{V_t} \times \frac{dx(t)}{dt} = \frac{1}{V_t} \times \left(-\frac{1}{2} \times \frac{d[Cr_2O_7^{2-}]}{dt} \right)$ $v_{int}(t) = -\frac{1}{2} \times \frac{d[Cr_2O_7^{2-}]}{dt}$ <p>- حساب قيمة السرعة الحجية للتفاعل عند اللحظة $t_1 = 10 \text{ min}$</p> $v_{int}(t) = -\frac{1}{2} \times \frac{d[Cr_2O_7^{2-}]}{dt} = -\frac{1}{2} \times \frac{0 - 0.16}{50 - 0} = 1.6 \times 10^{-3} \text{ mol/L.min}$ <p>ـ ـ حساب كمية المادة للمزيج الابتدائي :</p> <p>من الحالة النهائية للتکحول الكيميائي السائل نجد :</p> $n_{aster} = 3X_{max} = 3 \times 0.01 = 0.03 \text{ mol}$ $n_{alcohol} = n_1 - 3X_{max} = 0.06 - 3 \times 0.01 = 0.03 \text{ mol}$ <p>ومنه نستنتج أن المزيج الابتدائي متساوي في كمية المادة .</p> <p>ـ بـ اسم التفاعل العادت : تفاعل الأستر .</p> <p>- مميزاته : محدود (غير قائم) ، لا حراري ، عكوس ، يطرى .</p> <p>ـ جـ كتابة معادلة التفاعل بالصيغة نصف المفصلة :</p> $CH_3-COOH_{(aq)} + CH_3-CH_2OH_{(aq)} \rightarrow CH_3-COOCH_2 + CH_3OH + H_2O_{(l)}$ <p>ـ دـ اسماء التوازن : اسم الأستر : إيثانوات الإثيل ، الماء .</p> <p>ـ هـ استنتاج قيمة التقدم النهائي :</p> <p>بيان الكتحول المتفاعلي أولي والمزيج الابتدائي متساوي في كمية المادة فأن :</p> $r\% = 67\%$ $X_f = \frac{r\% \times X_{max}}{100} = \frac{67 \times 0.03}{100} = 0.0201 \text{ mol}$ <p>ومنه :</p> <p>- حساب قيمة ثابت التوازن الكيميائي للتفاعل العادت :</p> $K = \frac{[aster]_f \times [H_2O]_f}{[acide]_f \times [alcohol]_f} = \frac{0.0201 \times 0.0201}{(0.03 - 0.0201)^2} \approx 4$
00.50		<p>ـ ـ الألوية النظرية هي ألوية نفس العنصر الكيميائي لها نفس العدد الذري Z (عدد البروتونات) و تختلف في عدد نتروناتها .</p> <p>ـ ـ الألوية المشعة هي ألوية غير مستقرة يسكنها أن شكلوك تلقاها لتعطي ألوية أكثر استقرارا . و إصدار جسيمات أو إشعاعات من نوع ألفا أو بيتا أو غاما .</p>
00.50		<p>الصرين الثاني (04.50 نقطه)</p>

2- حساب فاتورة صورى:

النطاق A

$$238 = 206 + 4x + 0$$

$$x = 8$$

$$92 = 82 + 2x - y$$

$$y = 6$$

النطاق Z

3- حساب الطاقة الحرارة:

$$E_{\text{lib}} = (m_{\text{Pb}}) + 8 \times m_{\text{He}} + 6 \times m_{\text{e}} - m_{\text{U}}) \times 931.5$$

$$E_{\text{lib}} = (205.929 + 8 \times 4.0015 + 6 \times 0.00054 - 238.0003) \times 931.5$$

$$E_{\text{lib}} = 171.49 \text{ MeV}$$

الإشارة (-) تهنى أنها طاقة مفقودة لنوسنط المخارجي.

II-1- لا ز من نصف عمره بقارب عمر الأرض

- عدد ذرية البروتون.

$$N(U) = N_A \left(\frac{m(U)}{M(U)} \right) \Rightarrow N(U) = 6.023 \times 10^{23} \left(\frac{10}{238} \right)$$

$$N(U) = 2.53 \times 10^{22}$$

$$N(Pb) = N_A \left(\frac{m(Pb)}{M(Pb)} \right) \Rightarrow N(Pb) = 6.023 \times 10^{23} \left(\frac{0.01}{206} \right)$$

عدد ذرية البروتون:

$$N(Pb) = 0.00292 \times 10^{22}$$

$$N_0(U) = N_0(U) + N(Pb) = 2.53292 \times 10^{22}$$

3- بذت الطاقة:

$$A(t) = A_0 e^{-\lambda t} \Rightarrow \frac{A_0}{A(t)} = e^{\lambda t} \Rightarrow t = \lambda \ln \frac{A_0}{A(t)} \Rightarrow t = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln \frac{A_0}{A(t)}$$

$$t = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln \frac{A_0}{A(t)} = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln \frac{N_0}{N(t)} = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln \left(N_A \left(\frac{m(Pb)}{M(Pb)} + \frac{m(U)}{M(U)} \right) \times \frac{M(U)}{N_A \cdot m(U)} \right)$$

$$t = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln \left(1 + \frac{m(Pb)M(U)}{M(Pb)m(U)} \right)$$

$$t = \frac{4.468 \times 10^4}{\ln 2} \ln \left(1 + \frac{0.01 \times 238}{206 \times 10} \right) = 7.40 \times 10^4 \text{ ans}$$

المحور الثالث : (04.50 نقطة)

المحور الأول : درس المفروض الشامل للحركة في مائع .

١ - المراجع المناسب لدراسة حركة الكثافة هو المراجع المختصر الأرضي

المفروضية المطلقة والتي تسمح بتطبيق القانون الثاني ليوتون لا بد أن يكون غالبا ولكن يتحقق ذلك بحسب أن تكون السدة الرسمة للحركة الدوارة أقل بكثير من دور الأرض حول نفسها .

٢ - نفس القانون الثاني ليوتون

في معلم غاليليو المحسن الناتج للثوري العارجية المطلقة على مركز عظمة سترة متساوية في كل نقطة حده كثتها

$$\sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a}$$

$$v_L = 14 \text{ m/s}$$

٣ - تحديد قيمة السرعة الحدية v_L من الباد تحد

$$a_0 = |dv/dt| = v_L/\tau = 14/1.4 = 10 \text{ m/s}^2$$

بيان الافتراضي : $a_0 = g = 10 \text{ m/s}^2$ نتائج ان دالة الترسيب مهيبة

$$4 - \text{إيجاد المعادلة التاضالية : } \frac{dv}{dt} = -\frac{k}{m}v + g$$

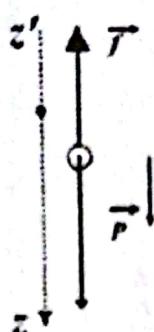
تطبيق الثوري العارجية المطلقة على الحسم (S)

تطبيق القانون الثاني ليوتون في مرجع سطحي ارضي ثابت غالبا

$$\sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a}$$

$$\vec{P} + \vec{f} = m\vec{a}$$

$$mg - kv = ma$$



$$\frac{dv}{dt} = -\frac{k}{m}v + g \quad \text{و:}$$

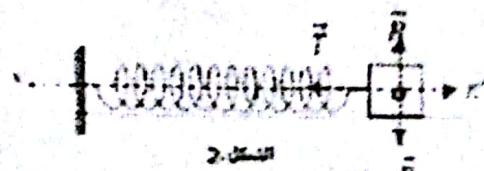
٤ - حساب كثافة الكثبة : m

$$m = k \cdot v_L / g \rightarrow 0 = -\frac{k}{m}v + g \quad \text{و:} \quad \frac{dv}{dt} = 0$$

$$m = 4.99 \cdot 10^{-4} \text{ kg} = 50 \text{ g}$$

المحور الثالث : دراسة العملة المهززة

١ - تطبيق الثوري :



٢ - الحركة ليست متساوية لأن السدة ثابتة

	00.25	<p>3 - المدائر السرعة الدوران: $T_0 = 0.1 \times 2 = 0.2 \text{ s}$ سعة الاهتزاز: $X_m = 6 \text{ cm} \leftrightarrow x(0) = X_m$ الصفحة الاعدادية: المعادلة الاربطة $x(t) = X_m \cos(\omega_0 t + \varphi)$ لديها: $x(0) = X_m$ نعرض في المعادلة الفاضلية $\varphi=0$ $\cos\varphi = 1 \rightarrow X_m = X_m \cos(\varphi)$ كثافة المعادلة الاربطة: 4 $x(t) = X_m \cos(\omega_0 t + \varphi)$ $x(t) = 0.06 \cos(2\pi/0.2)t$ $x(t) = 0.06 \cos(10\pi t) \dots \dots \dots \text{(iii)}$</p>
	00.25	
	00.25	
	00.50	<p>5 - لدينا: $T_0 = 2\pi \sqrt{\frac{m}{k}}$</p> <p>الجزء (02): العنوان العريبي: (06.50 نقطة)</p>
00.50		<p>I - دراسة شحن مكثفة باستعمال مولد ثار مثالي</p> <p>1- رسم الاهتزاز المهبطي ويوصل بين طرقى المكثفة كما هو موضح في الشكل .</p> <p>2- المنهج البالى عبارة عن دالة خطية معادلتها الارباضية</p> $a = \frac{1}{0.05} = 20 \text{ V s}^{-1} \quad \text{حيث: } u_C = at = ax$
00.50		<p>3 - لدينا: $u_C = \frac{q}{C} = \frac{I}{C} = \frac{1}{C} \cdot \frac{I}{20}$ بالمقارنة مع الملاقة البالى تجد: $\frac{I}{20} = 20$ وعده: $C = 10^{-4} \text{ F} = 1 \mu\text{F}$</p> <p>بعد الحساب تجد: .</p> <p>II - دراسة شرط مكثفة :</p> <p>1 - بتطبيق قانون جمع التوترات تجد:</p>
00.50		$u_R(t) \approx RI(t) = R \frac{dq(t)}{dt} = RC \frac{du_C(t)}{dt} \quad \text{حيث: } u_C(t) + u_R(t) = 0$ $\frac{du_C(t)}{dt} + \frac{1}{RC} u_C(t) = 0$ <p>بعد التعويض تجد: .</p> <p>2 - لإيجاد عبارتين كل من A و C بدلالة تواتر الدارة وحساب ثمتهمما.</p>
00.25		<p>لدينا: $u_C(t) = A e^{-\frac{t}{\tau}}$ بالتعويض في المعادلة الفاضلية تجد:</p> $\frac{du_C(t)}{dt} = -\frac{A}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}}$ <p>ومنه: $\tau = RC$ اعتمادا على الثابت C السحسنة سابقا تجد:</p> $\tau = \frac{A}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} + \frac{1}{RC} A e^{-\frac{t}{\tau}} = 0$ $\tau = 2 \times 10^3 \times 10^{-4} = 2 \times 10^{-1} \text{ s} = 2 \text{ ms}$
00.25		<p>لإيجاد A: من الشرط الابداوى تجد: $u_C(0) = A = 6 \text{ V}$</p>

$$q(0.2ms) = 0 \quad t = 0.2ms \quad \omega$$

أي تم تحويل الطاقة المخزنة في المكثف كلها إلى الوضوء .

ومنه

$$E_t(0.2ms) = \frac{1}{2} \times 10^{-6} \times 6^2 : \text{ومنه } E_t(0.2ms) = E_c(0) = \frac{1}{2} C U_c^2(0)$$

$$E_t(0.2ms) = 1.8 \times 10^{-5} Joule$$

00.25

00.50

		<u>الموضوع الثاني</u>
	00.50	
	00.50	
	04.50	<p>ال詢問 الأول : (04.50 نقطه)</p> <p>1- كمية مادة الفلكت العادت .</p> $^{24}_{11}Na \rightarrow ^{24}_{12}Mg + ^{0}_{-1}e$ <p>- الجسيمة الناتجة عدرا عن الكترون .</p> <p>- خصائصها - شحنة سالبة . مهبل الكثافة . متوسط الناذبة للأجسام . بحمل طاقة كبيرة .</p>
	00.50	<p>ب- ستر سرعة تقدار .</p> $2.8 \times 10^4 \text{ m/s}$ <p>ب- حساب لاب الفلكت الاشعاعي λ</p> $\lambda = \frac{\ln 2}{t_{1/2}} = \frac{\ln 2}{15 \times 3600} = 1.28 \times 10^{-10} \text{ s}$ <p>: ٢/١- تحديد كمية مادة الصوديوم 24 المستقرة عند $t_1 = 3h$</p> <p>- كمية المادة الابتدائية عند $t_0 = 0$ هي :</p> $n_0 = C_0 \times V_0 = 10^{-3} \times 5 \times 10^{-3} = 5 \times 10^{-6} \text{ mol}$ <p>- كمية مادة الصوديوم 24 المستقرة عند $t_1 = 3h$</p> $n_1(t_1) = n_0 e^{-\lambda t_1} = 5 \times 10^{-6} \times e^{-(1.28 \times 10^{-10} \times 3 \times 3600)} = 4.35 \times 10^{-6} \text{ mol}$ <p>ب- حساب الشاط الاشعاعي للعينة عند اللحظة t_1</p> $A_1(t_1) = \lambda \times N_1(t_1) = \lambda \times N_A \times n_1(t_1) = 1.28 \times 10^{-10} \times 6.02 \times 10^{23} \times 4.35 \times 10^{-6} = 3.35 \times 10^{11} \text{ Bq}$ <p>ج- استنتاج الحجم V_p للدم المفترض .</p> <p>حسب المعطيات فإن الصوديوم 24 موجود بالضغط . ومه :</p> $\frac{n_2}{V_2} = \frac{n_1}{V_{mole}} \Rightarrow \frac{n_2}{V_2} = \frac{n_1}{5 - V_p} \Rightarrow V_p = 5 - \frac{n_1}{n_2} \times V_2 = 5 - \frac{4.33 \times 10^{-6}}{2.1 \times 10^{-6}} \times 2 \times 10^{-3} = 0.857L$
	00.50	ال詢問 الثاني : (04.50 نقطه)
	00.50	<p>1- جهة التيار :</p> <p>نظريا</p> $E_t = I/2 L t^2$ <p>بساطا</p> $E_t = a t^2$ <p>بالطريقية بعد :</p> $1/2 L = a = \tan \alpha$ $L = 2 \tan \alpha = 0.8H$

٤ - المدة التlagica $U_R(t)$ عند قطع التيار

$$U_s + U_R = 0$$

$$L \frac{di}{dt} + ri + U_R = 0$$

$$i = \frac{U_R}{R} \quad . \quad \frac{di}{dt} = \frac{1}{R} \frac{dU_R}{dt} : \text{حيث}$$

$$\frac{L}{R} \frac{dU_R}{dt} + \frac{r}{R} U_R + U_R = 0 \rightarrow \frac{dU_R}{dt} + \frac{R+r}{L} U_R = 0$$

$$\frac{dU_R}{dt} + \left(\frac{R+r}{L} \right) U_R = 0$$

: A . B بـ عـ

00.25

00.25

04.50

$$U_R = Ae^{-Bt} \rightarrow \frac{dU_R}{dt} = -ABe^{-Bt}$$

بالتعويض نجد

$$B = \frac{R+r}{L} = \frac{1}{\tau}$$

من الشرط الابتدائي : $t=0 \rightarrow U_R = U_{Rmax} = RI_0$

بالتعويض نجد : $A = RI_0$

$$U_R = RI_0 e^{-\frac{t}{\tau}}$$

: $I(t) = -\frac{dU_R}{dt}$

$$i(t) = \frac{U_R(t)}{R} = I_0 e^{-\frac{t}{\tau}}$$

: $E_L(t) = -E_L$

$$E_L = \frac{1}{2} L I^2 \rightarrow E_L(t) = \frac{1}{2} L I_0^2 e^{-\frac{2t}{\tau}} = E_0 e^{-\frac{2t}{\tau}}$$

: $t = \frac{\tau}{2}$ - إثبات أن المدار للبيان $E_L = f(t)$ عند المدرا يقطع محور الأزمنة في

$$E_L(t) = E_0 e^{-\frac{t}{\tau}}$$

معادلة المدار :

$$b = E_0 \quad \text{و} \quad a = \frac{dE_L}{dt} = -\frac{2}{\tau} E_0 e^{-\frac{2t}{\tau}} \quad \text{حيث}$$

$$a = -\frac{2}{\tau} E_0 \quad t=0 \quad \text{يكون} .$$

$$E_L = -\frac{2}{\tau} E_0 t + E_0 \quad \text{ومنه معادلة المدار :}$$

عند التقاطع مع محور الأزمنة : $E_L = 0$

00.50

00.25

00.75

00.50

00.25

00.25

00.25

$$\tau = \frac{t}{2} \rightarrow 0 = -\frac{2}{\tau} E_0 t + E_0 \cdot \frac{\tau}{2}$$

لمسة 4

$$E_{tr} = \frac{1}{2} L I^2 \rightarrow I_s = \sqrt{\frac{2E_{tr}}{L}} = 0.1 A$$

$$v2 = 4 \times 10^3 s \rightarrow \tau = 8 \times 10^3 s$$

$$r = \frac{L}{R+r} \rightarrow R = \frac{L}{r} - r = 80 \Omega$$

00.25

$$I_s = \frac{E}{R+r} \rightarrow E = (R+r) I_s = 10 V$$

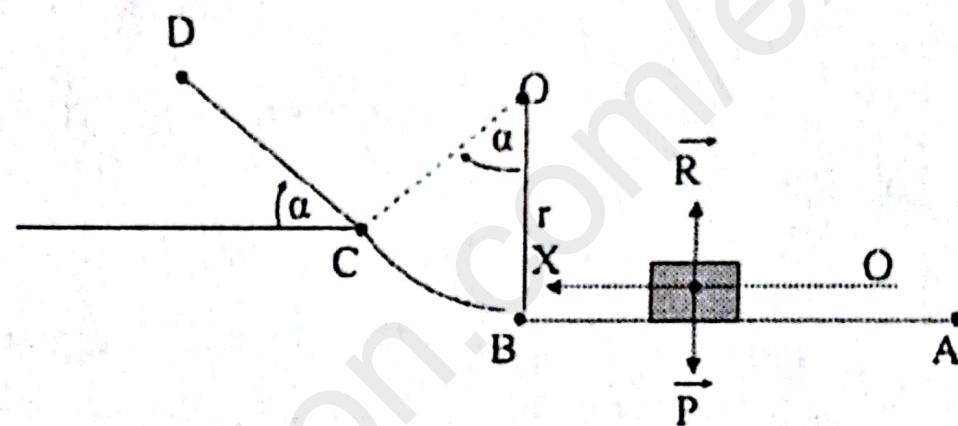
لمسة 5

المسن الثالث : (04.50 نقطه)

1- القوى الماربة المنفردة على المسارة من:

الظل: \vec{P} ، فعل التمرين على المسارة: \vec{R} . فراز الدفع:

00.25



00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

00.25

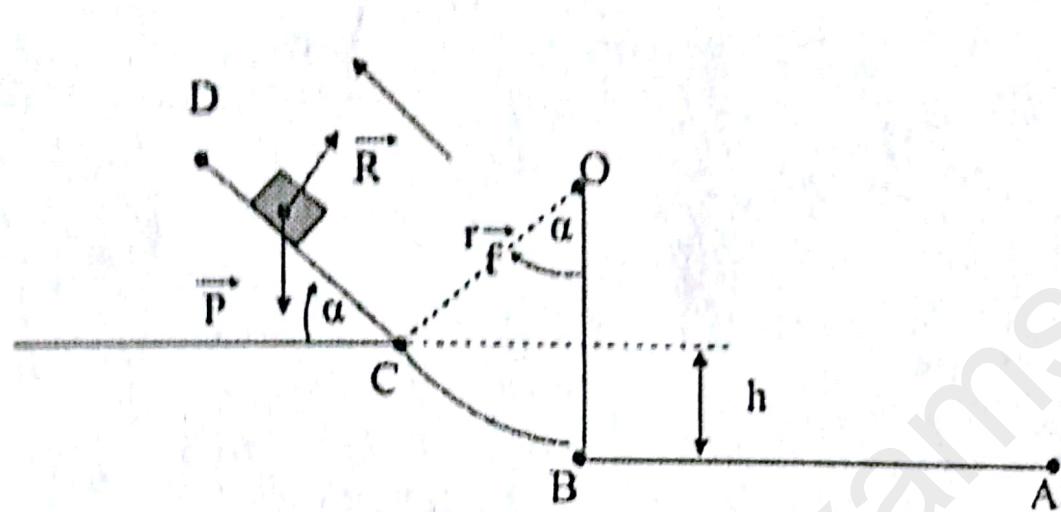
00.25

00.25

00.25

00.25

00.25



0.25
0.25

0.25

- على الطريق AB : -2

$$\vec{P} + \vec{R} = m\vec{a}$$

يسقط على المدورة OX بعد :

$$0 + 0 = -m\vec{a}$$

$$v_A = v_B = 120 \text{ km/h} \quad \text{أي} \quad a = 0$$

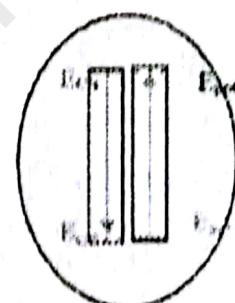
وهي الحركة مستقيمة مستقمة والسرعة ثابتة .

3- بالنسبة للجملة (جسم + أرض) : نأخذ مرجع الطاقة الكامنة الفيزيائية المستوى الأعلى AB

0.50

0.25

0.25



$$E_{ppC} + E_{CC} = E_{ppB} + E_{CB}$$

$$\frac{1}{2}mv_b^2 + 0 = \frac{1}{2}mv_c^2 - mgh$$

$$\frac{1}{2}mv_b^2 = \frac{1}{2}mv_c^2 + mgh$$

$$v_c^2 - v_b^2 = -2gh$$

لأن : $r = r \cos \alpha$

$$v_c^2 - v_b^2 = -2gr(1 - \cos \alpha)$$

00.25

$$v_r^2 = v_i^2 - 2gr(1 - \cos\alpha)$$

00.25

$$v_r^2 = \left(\frac{120}{3}\right)^2 - 29.81 \times 100(1 - \cos 15) = 32.3 \text{ m/s}$$

00.25

- حساب قوة الاحتكاك :

• تطبيق قانون نيوتن الثاني

00.25

$$\vec{P} + \vec{f} + \vec{R} = \vec{ma}$$

00.50

• بالاستناد على معنى المعركة نجد :

$$-p \sin\alpha - f + 0 = ma$$

$$f = -ma - p \sin\alpha$$

$$\text{لكر} \cdot v_D^2 - v_i^2 = 2a(CD)$$

$$0 - (32.3)^2 = 2a \cdot 150$$

$$a = -3.48 \text{ m.s}^{-2}$$

00.25

$$f = -1200 \times (-3.48) - 1200 \times 9.81 \times 0.2588 = 1129 \text{ N}$$

00.25

- السرعة الواجب إعطائها للسيارة عند النقطة C لنادر D

$$E_{CD} - E_{CC} = W(f)$$

00.25

$$\frac{1}{2}mv_D^2 - \frac{1}{2}mv_i^2 = W(f)$$

$$v_D^2 - v_i^2 = f \cdot CD$$

$$v_r^2 = v_D^2 - f \cdot CD \quad v_D = 0$$

$$v_i^2 = -1129.200 = 225800 \text{ m/s}^2$$

$$v_i = 475.18 \text{ m/s}$$

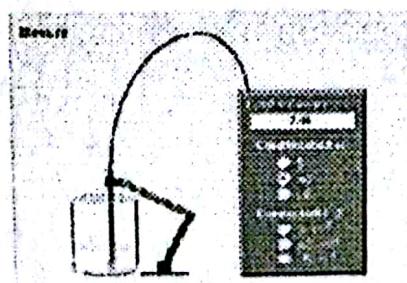
- السرعة الواجب إعطائها للسيارة عند النقطة C لنادر D يجب أن تكون أكبر ت بينما من 475.18 m/s

- لا يمكن تحليل ذلك لأن هذه السرعة أكبر من السرعة المسموحة بها

الجزء الثاني

ال詢ين التجربى (6.50 نقطة) :

1- رسم التركيب التجربى :



06.50	00.25		الحالات	النقدم	$2Al_{(s)} + 6H_3O^+ \rightarrow 2Al^{3+} + 3H_2(g) + 6H_2O_{(l)}$					
			t=0	x=0	$n_1 = m/M$	$n_2 = C.V$	0	0		
			t	x	$n_1 = 2x$	$n_2 = 6x$	$2x$	$3x$		
			t_f	X_f	$n_1 = 2X_f$	$n_2 = 6X_f$	$2X_f$	$3X_f$		
						بوفرة				
						بوفرة				
						بوفرة				
						جدول النقدم : -2				
						- كتابة عبارة الناقلة النوعية :				
			$\sigma = ([H_3O^+] \times \lambda_{H_3O^+} + [Cl^-] \times \lambda_{Cl^-} + [Al^{3+}] \times \lambda_{Al^{3+}}) = \frac{2x}{V} (\lambda_{Al^{3+}} - 3\lambda_{H_3O^+}) + C(\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{Cl^-})$(1)							
			المعادلة (1) من الشكل :							
			$\sigma(t) = at + b$(2)							
			بمطابقة (1) و (2) نجد :							
			$a = \frac{2}{V} (\lambda_{Al^{3+}} - 3\lambda_{H_3O^+})$(3)							
			$b = C(\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{Cl^-})$(4)							
			- اثبات سرعة التفاعل :							
			$v(t) = \frac{dx(t)}{dt}$(1)			لدينا :				
			$x(t) = \frac{V}{2(\lambda_{Al^{3+}} - 3\lambda_{H_3O^+})} \times \sigma(t) - \frac{C(\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{Cl^-})V}{2(\lambda_{Al^{3+}} - 3\lambda_{H_3O^+})}$(2)			حيث :				
			نشق طرفي المعادلة (2) فنجد :							
			$v(t) = \frac{dx(t)}{dt} = \frac{V}{2(\lambda_{Al^{3+}} - 3\lambda_{H_3O^+})} \times \frac{d\sigma(t)}{dt}$(3)							
			بالتعويض في المعادلة (3) نجد :							
			$v(t) = -\frac{1}{1.01 \times 10^4} \times \frac{d\sigma(t)}{dt}$(4)							
			$v(t) = -\frac{1}{1.01 \times 10^4}$			المensus ميل \times				
			- حساب قيمة التدفق الأعظمي :							
			من البيانات :							
			$\sigma_f = 0.15 / m$							
			ومن العلاقة (2) نستنتج :							

$$X_{max} = \frac{V}{2(\lambda_{H^+} - 3\lambda_{H_3O^+})} \times \sigma_f - \frac{C(\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{Cr^{3+}})V}{2(\lambda_{H^+} - 3\lambda_{H_3O^+})}$$

بعد التعریض نجد :

$$X_{max} = 4 \times 10^{-5} mol$$

الاستنتاج : بما أن قيمة X_{max} تتوافق مع قيمة X_{max} المحسوبة من معطيات H_3O^+
فإن المتفاعلي المعده هو H_3O^+

-5- حساب قيمة كتلة قطعة الألمنيوم اذا كان المزدوج الاتدالي سوكومترى
من جدول التقدم نجد :

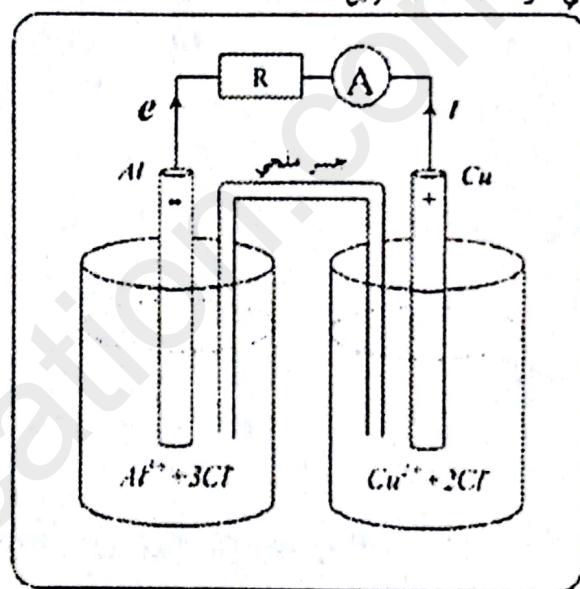
$$\frac{m}{M} - 2 \times X_{max} = 0$$

$$m = 2 \times M \times X_{max} = 2 \times 27 \times 4 \times 10^{-5} = 2.16 \times 10^{-3} g = 2.16 mg$$

-II

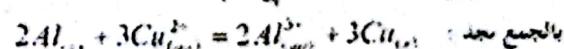
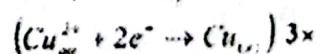
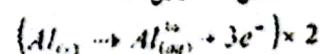
1- دور المجر الملحى : يمكن من الالتصال الكهربائي والمسماح بتحوله الشوارد بين نصفى المعدود لضممان التعادل الكهربائي دون اختلاط المحلولين .

2- الرسم التخطيطي :



بـ الرمز الاصطلاعى : $- Al/Al^{3+} // Cu^{2+}/Cu +$

جـ المعادلات النصفين :



بالجمع نجد :

من: **المحوّن الكمبثي السابق محمد**:

$$[Al^{3+}] = \frac{2X_{max}}{V} = \frac{8 \times 10^{-5}}{0.02} = 4 \times 10^{-3} mol/L$$

بيان العزف في (١٠) نجد :

$$Q_a = \frac{[Al^{3+}]^2}{[Cu^{2+}]^3} = \frac{(4 \times 10^{-3})^2}{(2 \times 10^{-3})^3} = 2000$$

$$Q_{ri} = 2000 \quad \text{و} \quad Q_{ri} < K \quad \text{على الحملة تطور في الاتجاه المعاكس}$$

$$Q_{cmax} = z.F.X_{max}$$

لتفاعل قام $K > 10^4$ ولديها من جدول التردد

	$2Al_{eq} + 3Cu^{2+}_{(aq)}$	=	$2Al^{3+}_{(aq)} + 3Cu_{(s)}$	
t_0	n_1	4×10^{-5}	8×10^{-5}	n_2
t	$n_1 - 2x$	$4 \times 10^{-5} - 3x$	$8 \times 10^{-5} + 2x$	$n_2 + 3x$
t_f	$n_1 - 2x_f$	$4 \times 10^{-5} - 3x_f$	$8 \times 10^{-5} + 2x_f$	$n_2 + 3x_f$

$$X_{max} = 1.33 \times 10^{-3} \text{ mol} \quad \omega_1 = 4 \times 10^{-3} - 3X_{max} = 0$$

$$Q_{max} = 7.7 C \quad \text{and} \quad Q_{max} = 6 \times 96500 \times 1.33 \times 10^{-3}$$

$$Q_{max} = I \cdot \Delta t$$

$$\Delta t = Q_{max} / I = 7.7 / 0.07 = 110 \text{ s}$$