



المؤسسة: ث/ الأخوين كيرد- إميه ونسه
ث/ الهداي بو عزيز- وادي العلند
دورة : م — اي 2021

وزارة التربية الوطنية
امتحان البكالوريا التجريبية للتعليم الثانوي
الشعبية : العلوم التجريبية

المدة: 03 سا و 30 د

اختبار في مادة : العلوم الفيزيائية

- على المترشح أن يختار أحد الموضوعين التاليين -
الموضوع الأول

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

الجزء الأول : (13 نقطة)

التمرين الأول : (07 نقاط) (يحتوي التمرين على جزأين مستقلين)

الجزء I - وُجد في مختبر الفيزياء يوم 14/04/2021 عينة لمادة مشعة مجهولة X^A_Z تحتوي بطاقتها التقنية على معلومات غير مكتملة : (النواة مجهولة ، الكتلة الابتدائية : $g = 5,02 \times 10^{-2} m_0$ ، نوع النشاط الإشعاعي : β^- و γ)

01- عرّف كلا من : النواة المشعة ، الإشعاع β^- و γ .

ب- بما يتميز كل نشاط إشعاعي منها (β^- و γ) ؟

02- بعرض معرفة العينة المجهولة ، مكّنت المتابعة الزمنية للنواة المشعة من رسم البيان (الشكل -01)

أ - ذكر بقانون التناقص الإشعاعي .

ب- اعتمادا على معادلة البيان والعبارة التظرية الموافقة لها أوجد :

* قيمة ثابت النشاط الإشعاعي .

* زمن نصف العمر $t_{1/2}$ للنواة X^A_Z .

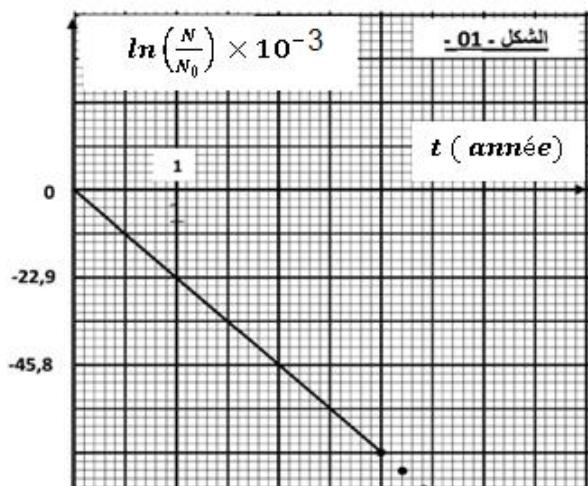
ج- من خلال الجدول أسفله ونتائجك ، حدد النواة X^A_Z من بين النوى الموجودة في الجدول ، ثم اكتب معادلة التحول النووي الموافق .

03- لمحسب النشاط الابتدائي A_0 للعينة المشعة المدرستة .

04- فإذا علمت أن قيمة النشاط الإشعاعي لحظة وجود العينة

$A(t) = 14,97 \times 10^9 Bq$ ، حدد المدة الزمنية التي مرّت

على تحضير العينة .



رمز النواة	$^{139}_{56}Ba$	$^{137}_{55}Cs$	$^{47}_{20}Ca$	$^{209}_{55}Po$
$t_{1/2}$	83 شهر	361,8 شهر	4,54 يوم	سنة 102

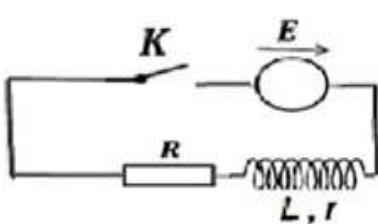
يعطي ما يلي: ثابت أفقادرو: $1 \text{ ans} = 365,25 \text{ jour} = 12 \text{ mois}$ ، $N_A = 6,02 \times 10^{23}$

الجزء II - من أجل تحديد الثوابت التالية : (الذاتية L - المقاومة الداخلية r) لوшиعة كهربائية ، نركب الدارة التالية (الشكل -02) والمكونة من العناصر التالية :

- مولد للتوتر الكهربائي قوته المحركة الكهربائية $E = 6V$.

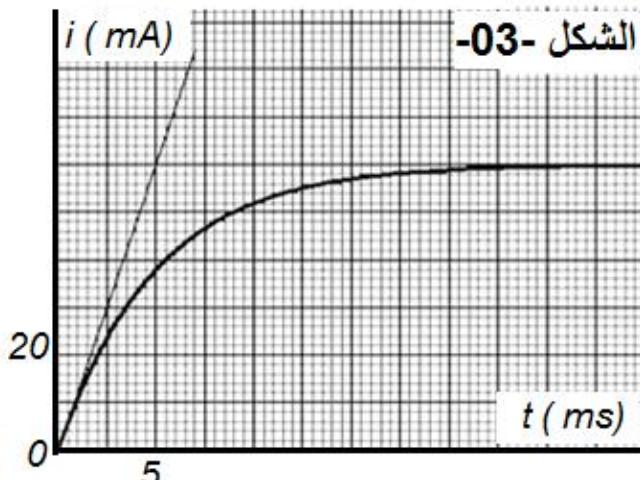
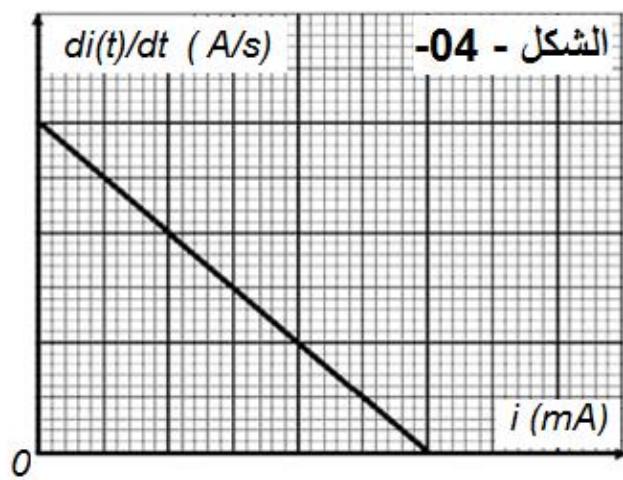
- وشيعة ذاتيتها L ، ومقاومتها الداخلية r .

- ناقل أولمي مقاومته $R = 90\Omega$ ، قاطعة K للتيار .



نغلق القاطعة عند اللحظة $t = 0$

- 01- باستخدام قانون جمع التوترات بين أن المعادلة التقاضية لتطور التيار المار في الدارة تعطى كالتالي : $\frac{di}{dt} + \frac{1}{\tau} i = \frac{I_0}{\tau}$
- 02- بين أن : $i(t) = I_0 (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ حلًّا للمعادلة التقاضية.
- 03- بواسطة برمجية خاصة مدعمة بجهاز الإعلام الآلي تمكنا من رسم البيانات التاليين (الشكل 03- الشكل 04-) :



- أ - بالاعتماد على الشكل (03) أوجد ما يلي :
- القيمة الأعظمية لشدة التيار الكهربائي I_0 المارة في الدارة ، ثم استنتج المقاومة الداخلية r .
- ثابت الزمن τ ثم احسب ذاتية الوشيعة L .
- ب بناءً على النتائج المتحصل عليها والمعادلة التقاضية للتيار :
- قدم سلما مناسباً لرسم البيان في الشكل (04) وفق المحورين .
- تأكد من قيمتي ذاتية الوشيعة L و ثابت الزمن τ .
- 04- أعط العباره اللاحظية للطاقة المخزنـة في الوشيعة ، ثم أحسب قيمتها عند اللحظة $t = \tau$.

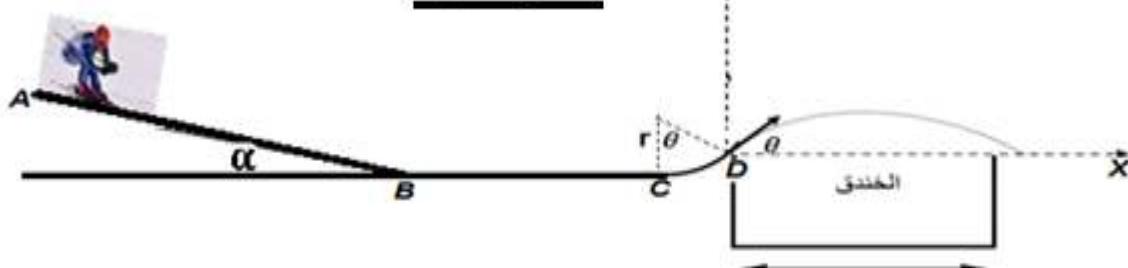
التمرين الثاني : (06 نقاط)

(نهمل كلاً من دافعه أر خميدس ومقاومة الهواء أمام الثقل) ونأخذ قيمة الجاذبية: $g = 10 \text{ SI}$.

تعتبر رياضة التزلج على الجليد من الرياضات الشتوية الاكثر انتشارا في المناطق الجليدية بحيث يسعى المتسابقون لتحطيم الأرقام القياسية . نريد دراسة حركة متزلج كتلته $m = 65 \text{ kg}$ على المسار $ABCD$ حيث :

- AB جزء مستقيم أملس تماما طوله $AB = 82.7 \text{ m}$ يميل عن الأفق بزاوية $\alpha = 14^\circ$.
- BC جزء أفقي خشن طوله $BC = L = 100 \text{ m}$ تندفع قوى الاحتكاك عليه بقوة ثابتة f .
- CD جزء من دائرة ($\frac{1}{8}$ من الدائرة) أملس تماما نصف قطره r - الشكل (05)-

الشكل - 05 -



01 خلل حركة الجسم من A ← B :

- ينطلق المترجل من A دون سرعة ابتدائية ، عند اللحظة $t = 0$ تعتبرها مبدأ للأزمنة والفوائل .
- أ - بتطبيق القانون الثاني لنيوتون ، أوجد عبارة a تسارع حركة مركز عطالة الجسم بدلاله : g و α ثم احسب قيمته .
- ب - حدد طبيعة حركة المترجل خلال هذه المرحلة ، معللاً جوابك .
- ج - اكتب المعادلتين الزمنيتين للحركة $x(t)$ و $v(t)$ ، ثم احسب كلاً من :
- * المدة الزمنية المستغرقة خلال هذا الإنتقال AB . * سرعة مرور المترجل بالوضع B .

02 خلل حركة الجسم من C ← D :

- أ - نمذج بالرسم على الشكل ، القوى المؤثرة على المترجل خلال حركته من $B \leftarrow C$.
- ب - أثبت أنّ عبارة شدة قوة الإحتكاك f على طول هذا الجزء تكتب وفق العباره التالية : $f = \frac{m(v_B^2 - v_C^2)}{2L}$
- أحسب قيمتها علماً أنّ سرعة مرور المترجل بالوضع C هي : $v_C = 12m/s$
- يغادر المترجل الموضع D ، ليواصل حركته على شكل قذيفة بسرعة ابتدائية : $\overrightarrow{v_D}$ يصنع شعاعها مع الأفق زاوية $45^\circ = \theta$ في المستوى (DXY) :
- أ - بتطبيق القانون الثاني لنيوتون ، جد المعادلتين الزمنيتين للحركة $x(t)$ و $Z(t)$ ، ثم اكتب معادلة المسار لحركة المترجل $Z(x)$.
- ب - إذا علمت أنّ عرض الخندق الأفقي هو $d = 10m$ ، كم يجب أن تكون أصغر قيمة لنصف القطر r للمسار الدائري CD حتى يجتاز المترجل الخندق دون السقوط فيه ؟ علماً أنّ عبارة سرعة المترجل لحظة مغادرته الموضع D هي :

$$v_D = \sqrt{v_c^2 - 2gr(1 - \cos\theta)}$$

الجزء الثاني : (07 نقاط)

التمرين التجاري : (07 نقاط)

أولاً : دراسة تفاعل الميثيل أمين مع الماء

- الميثيل أمين أساس صيغته $C_2H_5NH_2$ ، هو عبارة عن غاز عديم اللون قابل للانحلال في المذيبات بما فيها الماء .
- نتحصل على محلول المائي (S) ذي الحجم $V_b = 100ml$ و التركيز $C_b = 0,1mol/l$ بإذابة حجم من $C_2H_5NH_2$ في الماء . أعطى قياس pH لهذا محلول القيمة $11,8$.
- 01 - أعط تعريفاً مبسطاً للأساس حسب برونشت-لوري .
- 02 - اكتب معادلة التفاعل المنفذة لتحول الميثيل أمين $C_2H_5NH_2$ مع الماء ، ثم أنشئ جدول للنقدم هذا .
- 03 - عُبر عن τ النسبة النهائية للنقدم بدلاله : $[OH^-]_f$ و C_b ، أحسب قيمتها ، ماذا تستنتج بالنسبة للميثيل أمين ؟
- 04 - أحسب ثابت التوازن K .

- 05 - بين أنّ ثابت الحموضة لثنائية الميثيل أمين يكتب كالتالي : $pK_a = \frac{K}{K_e}$ ، أحسب قيمته ثم استنتاج قيمة $\frac{[C_2H_5NH_3^+]}{[C_2H_5NH_2]}$ للثنائية $(C_2H_5NH_3^+/C_2H_5NH_2)$

ثانياً : معايرة محلول الميثيل أمين بواسطة محلول لحمض كلور الهيدروجين

- لتتأكد من قيمة التركيز المولي C_b نقوم بمعايرة حجم $V_b = 20ml$ من محلول (S) السابق بواسطة محلول لحمض كلور الهيدروجين $(H_3O^+ + Cl^-)$ تركيزه المولي $C_a = 0.08mol/l$.
- 01 - أعط مخططاً مبسطاً للبروتوكول التجاري لتفاعل المعايرة مع توضيح البيانات عليه .
- 02 - اكتب معادلة التفاعل المنفذة لتحول المعايرة ، محدداً خصائص هذا التحول .
- 03 - أوجد عبارة ثابت التوازن K ، أحسبه ، هل ما ذكرته من بعض الخصائص لهذا التحول محقق ؟
- 04 - أثبت أنه يمكن كتابة عبارة النسبة التالية : $\frac{[C_2H_5NH_2]}{[C_2H_5NH_3^+]} = 10^{pH-pKa}$

05 - من خلال العلاقة السابقة تمكنا من رسم البيان التالي (الشكل -06-) والذي يمثل تغيرات النسبة $\frac{[C_2H_5NH_2]}{[C_2H_5NH_3^+]}$

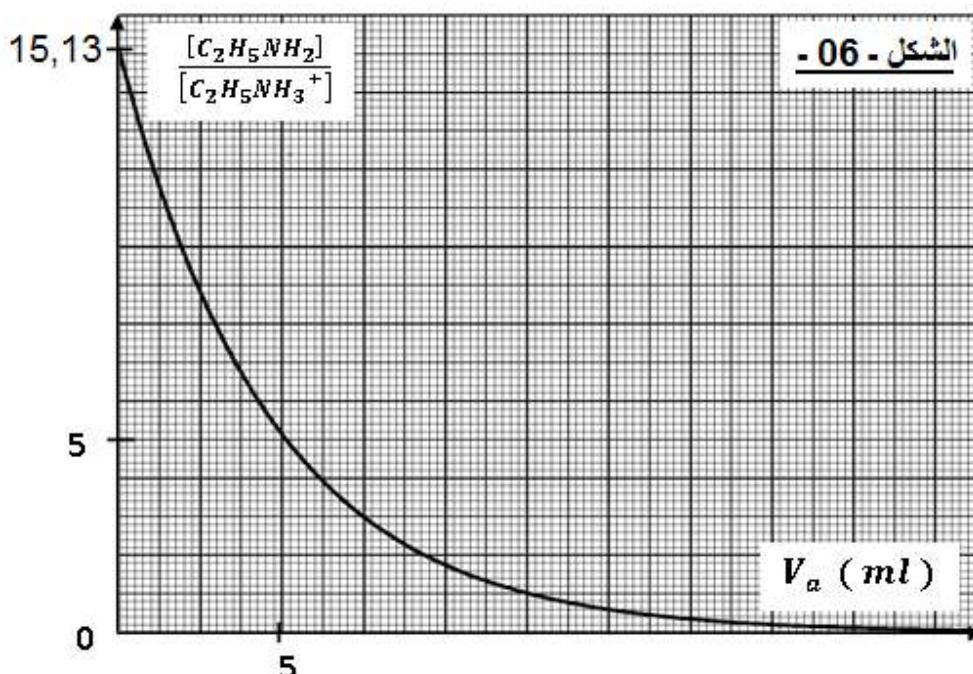
$$\cdot \frac{[C_2H_5NH_2]}{[C_2H_5NH_3^+]} = f(V_a) \text{ من الحمض ، أي : } f(V_a)$$

أ - معتمدًا على المنحنى البياني :

- إستنتج حجم نصف التكافؤ مع التعليب .

- تأكد من قيمة pK_a المحسوبة سابقاً .

ب - إستنتاج الحجم اللازم للبلوغ التكافؤ V_{aE} . ثم أحسب قيمة التركيز المولى C_b للمحلول الأساسي المعايير ، مادا تستنتج ؟



يعطى: عند الدرجة 25^0 ثابت الجداء الشاردي للماء : $K_e = [H_3O^+][OH^-] = 10^{-14}$

الصفحة 04 من 08

إنتهى الموضوع الأول

الموضوع الثاني

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

الجزء الأول : (13 نقطة)

التمرين الأول (07 نقاط)

كل المحاليل المائية مأخوذة في الدرجة 25°C ، ثابت الجداء الشاردي للماء : $K_e = 10^{-14}$

الكتلة المولية الذرية لمعدن المغنتيوم : $M = 24,3 \text{ g.mol}^{-1}$

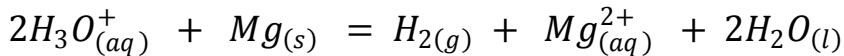
** يهدف هذا التمرين إلى المتابعة الزمنية لتحول كيميائي ومعايير محلول مائي **

I- المتابعة الزمنية للتحول الكيميائي الحادث بين حمض كلور الماء ومعدن المغنتيوم :

نضع في بيشر حجما $V = 50 \text{ mL}$ من محلول (S) لحمض كلور الهيدروجين $(H_3O_{(aq)}^+ + Cl_{(aq)}^-)$ تركيزه المولي C

ونعمر فيه مسحوار جهاز مقاييس الـ pH . في اللحظة $t = 0$ ، نضيف إلى البيشر كمية من مسحوق المغنتيوم $Mg_{(s)}$ كتلتها

$m_0 = 0,243 \text{ g}$ ، فيحدث التحول الكيميائي التام المنذج بالمعادلة :



1- بين أنّ التحول الحادث هو تحول (أكسدة- إرجاع) مع تحديد الثنائيتين (Ox/red) المسؤولتين عن التحول هذا .

2- نتائج متابعة تطور pH الوسط التفاعلي زمنيا مبينة في الجدول التالي :

$t(\text{min})$	0	1	2	3	5	7	10	12	14
pH	0,22	0,32	0,40	0,46	0,57	0,64	0,70	0,70	0,70

1-2- استنتاج التركيز المولي C لمحلول حمض كلور الهيدروجين المستعمل .

2-2- أحسب التقدم الأعظمي x_{\max} واستنتاج المندمج .

3-2- بين أنّ عبارة التقدم $x(t)$ للتفاعل في اللحظة t تكتب على الشكل : $(C - 10^{-pH})$.

4-2- عرّف زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ ثم حدد قيمته .

5-2- أحسب السرعة المتوسطة الحجمية للتفاعل $v_{v.m}$ بين اللحظتين : $t_1 = 1\text{ min}$ و $t_2 = 2\text{ min}$.

II : معايرة محلول مائي :

يُستعمل محلول التجاري (S₀) للصودا ($Na^+ + OH^-$) كمادة للتظيف وإزالة الترببات وتسلیک قنوات المجاري ...

لتعيين التركيز C_0 لهذا محلول التجاري (S₀) ، نمدده 200 مرة ، فنحصل على محلول (S_b) تركيزه المولي C_b .

معايير حجما : $V_a = 20\text{ mL}$ من محلول (S_a) لحمض كلور الهيدروجين $(H_3O_{(aq)}^+ + Cl_{(aq)}^-)$ تركيزه المولي :

$C_a = 2,0 \times 10^{-2} \text{ mol/l}$ والذي تم تحضيره إنطلاقاً من تمديد محلول الحمضي السايق (S) 30 مرة ، وذلك بواسطة

المحلول المائي (S_b) للصودا . يمثل البيان التالي تطور pH الوسط التفاعلي بدلالة الحجم المسكوب V_b :

(الشكل - 01 -) :

01- أكتب المعادلة المنذجة لتحول المعايرة .

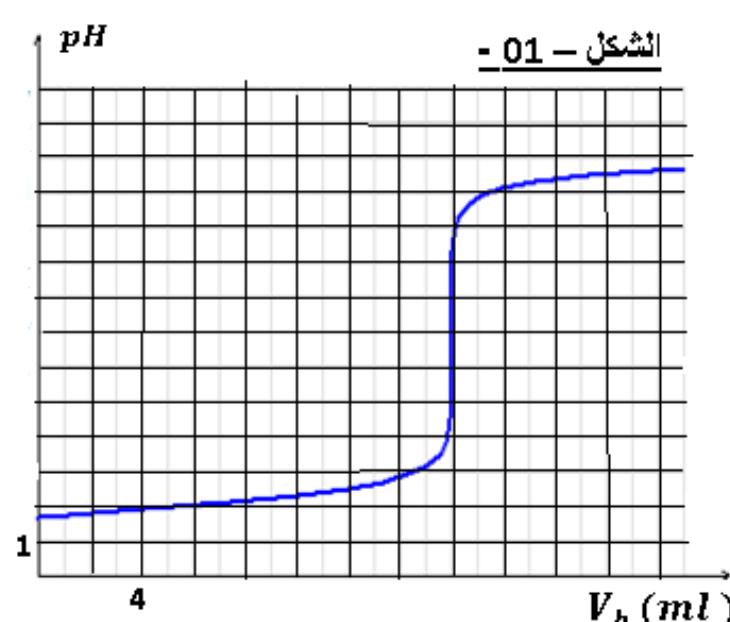
02- عرّف التكافؤ ، ثم استنتاج بيانياً إحداثياتها .

03- أحسب التركيز المولي C_b للمحلول المعاير (S_b) ،

ثم استنتاج التركيز C_0 للمحلول (S₀) .

04- ما طبيعة الوسط التفاعلي عند التكافؤ ؟ علل .

05- حدد معتمداً على البيان قيمة pH الوسط التفاعلي عند سكب الحجم 5ml ، أثبت أنّ تحول المعايرة تام .

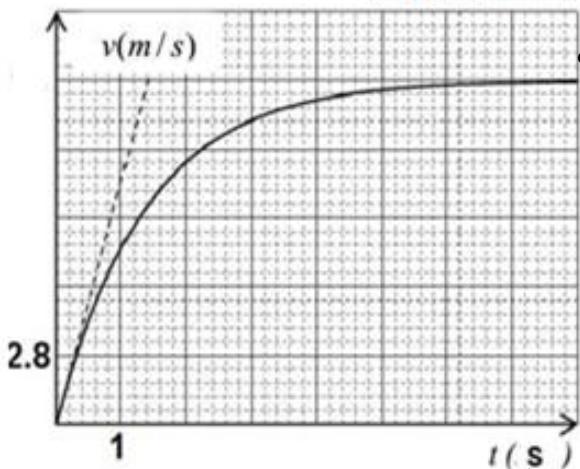


التمرين الثاني : (06 نقاط)

لتحديد بعض المقادير الفيزيائية المميزة لجملة ميكانيكية نعتمد على الدراسة التحليلية والتجريبية ومتابعة زمنية في مرجع مناسب . نريد تقدير قيمة الكتلة m لكرية صلبة (s) مجهولة ، رقترح دراسة حركة السقوط الشاقولي للكرية في الهواء : من نقطة O مبدأ معلم مرتبط بمرجع بدون سرعة ابتدائية تترك الكرية تسقط شاقوليا في الهواء .

إضافة لتأثير قوة التقل \vec{P} ، تخضع الكرية خلال حركة سقوطها لقوة احتكاك مع الهواء من الشكل $(t)\vec{v} - f = \dot{v}$ يمثل البيان الشكل (2) تغيرات سرعة مركز عطالة الكرية : $v(t) = f(t)$.

يعطى : $g = 10 \text{ m/s}^2$. نهمل الكتلة الحجمية للهواء أمام ρ_s للجسم . الشكل - 02



1- حدد المرجع المناسب لدراسة حركة هذه الكرية ؟

2- ما الفرضية المتعلقة بهذا المرجع التي تسمح بتطبيق القانون الثاني لنيوتن ؟

3- باستغلال البيان ، حدد ما يلي :

أ- طبيعة حركة الكرية خلال السقوط .

ب- قيمة السرعة الحدية v_L .

ج- الزمن المميز للحركة τ .

د- قيمة التسارع الابتدائي a_0 ، ماذا تستنتج ؟

4- جد المعادلة التفاضلية لسرعة الكرية وبين أنها تكتب على الشكل :

$$\frac{dv(t)}{dt} = A v(t) + B \quad \text{حيث } A \text{ و } B \text{ ثيتان يطلب إيجاد عبارتيهما .}$$

5- عند بلوغ النظام الدائم ، شدة قوة الاحتكاك مع الهواء هي : $f = 0,5 \text{ N}$ ، حدد قيمة ثابت التنساب K .

6- أكتب عبارة السرعة الحدية لحركة سقوط الكرية بدلالة كل من : الكتلة m ، الثابت K ، الجاذبية g .

أستنتاج قيمة الكتلة m للكرية .

7- كيف ستكون السرعة الحدية للكرية لو كانت ρ_0 غير مهملة أمام ρ_s ؟ علل جوابك .

الجزء الثاني (07 نقاط)

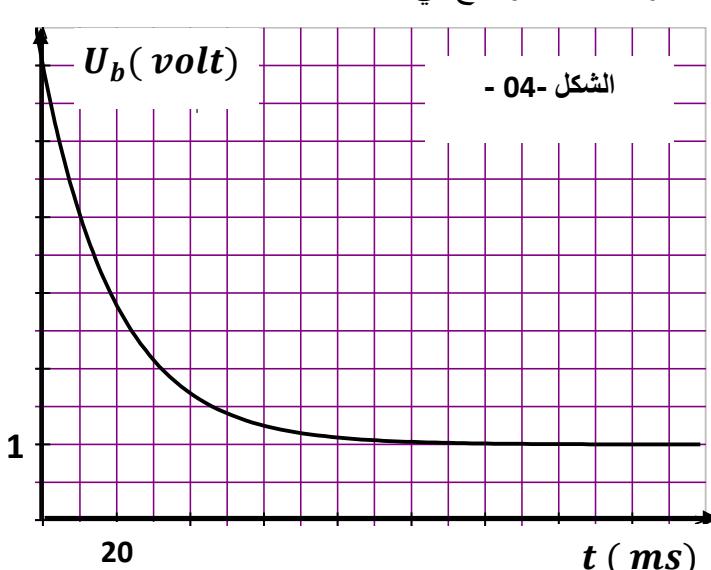
التمرين التجاري: (يحتوي التمرين جزأين مستقلين عن بعضهما تماما)

I- دراسة ظواهر كهربائية :

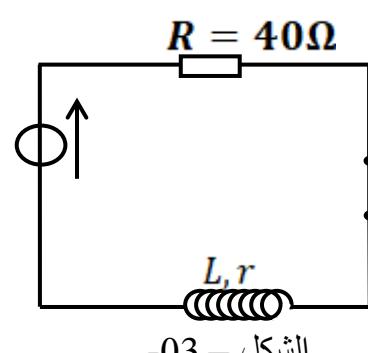
من أجل تحديد مميزات وشيعة (L, r) ومكثفة سعتها C نتبع مايلي :

1- تحديد المقاومة الداخلية وذاتية الوشيعة : بعد تحقيق التركيب التجاريي الشكل - 3- وغلق القاطعة عند

اللحظة $t = 0$ يظهر على شاشة راسم الاهتزاز ذي ذاكرة البيان الموضح في الشكل - 4- :



الشكل - 04



الشكل - 03

1-1 - اكتب المعادلة التفاضلية التي تتحققها شدة التيار ($i(t)$) .

$$i(t) = A(1 - e^{-\frac{t}{\alpha}})$$

أ - أوجد عبارتي A و α وما مدلولهما الفيزيائي ؟

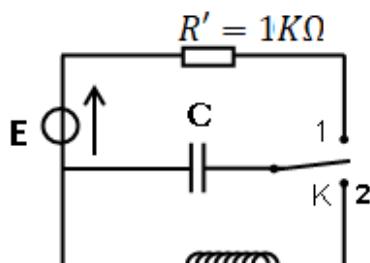
ب - بين أن عبارة التوتر بين طرفي الوشيعة تكتب

$$u_b(t) = RI_0 e^{-\frac{t}{\tau}} + rI_0$$

3-1 - مستعينا بعبارة ($u_b(t)$) والمنحنى البياني اوجد قيمة :

أ - ثابتة المولد ، الشدة العظمى للتيار I_0 وثابت الزمن τ .

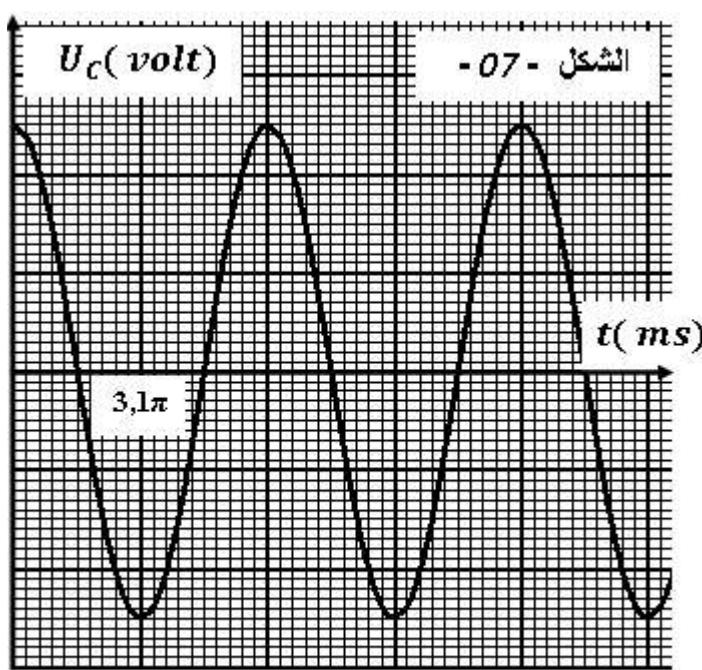
ب - المقاومة الداخلية r والذاتية L للوشيعة .



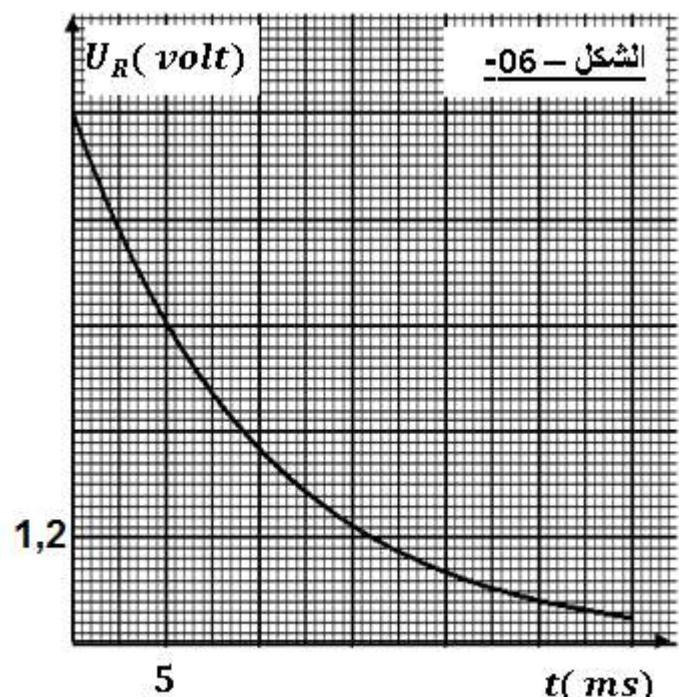
الشكل -05

2- تحديد سعة المكثفة C ودراسة ظاهرة تفريغها في دارة تحتوى على وشيعة :

باستعمال وشيعة صافية (صرفة) ذاتيتها $H = 0,96$ ومحفظة سعتها $C = 0,96 \text{ mF}$ ومولد التوتر السابق وناقل أومي R ، بادلة K .
تحقق التركيب التجريبى الشكل -5- عند اللحظة $t=0$ توضع الادلة في الوضع 1 فيظهر على شاشة راسم الاهتزاز ذي ذاكرة البيانات الموضح في الشكل -6 :-



الشكل - 07 -



الشكل - 06 -

1-2 ما الغرض من وضع القاطعه في الوضع 1 ؟

2-2 - أعد رسم الدارة مبينا طريقة ربط جهاز راسم الاهتزاز للحصول على البيانات الموضح في الشكل -6 -

3-2 - استنتاج ثابتة المولد E وسعة المكثفة C واستنتاج الزمن اللازم لشحنها كليا .

4-2 - عند اللحظة $t=0$ من جديد ، نقلب الادلة في الوضع 2 فنتحصل على البيانات الموضح في الشكل -7 .

أ- ما هي الظاهرة التي تحدث في الدارة ؟

ب- ما نوع الاهتزازات الكهربائية في الدارة وما نمط النظام ؟

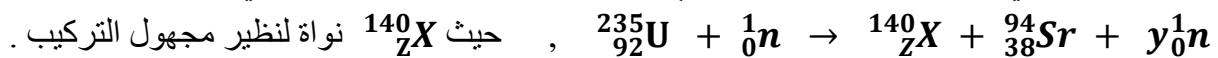
ج- اكتب المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر ($U_C(t)$) في هذه الحالة .

د- أوجد قيمة الدور الذاتي T_0 بيانيا ثم تأكد من قيمة C سعة المكثفة المستخدمة .

II- دراسة تحولات نووية :

تعتمد الجيوش المتطرفة حاليا في تسيير قطعها البحرية وخاصة الغواصات على **استغلال الطاقة النووية لتشغيل محركاتها** وقوى الدفع (التوربينات) وكذا أنظمة التحكم والمراقبة وأجهزة الإطلاق أعلن مؤخرا سلاح البحرية التركية عن تدشين **الغواصة النووية (Piri-Reis)** والتي تستخدم الطاقة المحررة من تفاعل نووي يعتمد على نظير اليورانيوم .

من بين التفاعلات التي يمكن أن تحدث التفاعل الذي يمكن كتابة معادلته على الشكل التالي :



1- ما نوع هذا التحول النووي ، مع التعليل ؟

2- أحسب كلا من العددين Z و y ، مبينا القوانين المستعملة ، ثم تعرف على نواة النظير X من بين الفوئي التالية :

رمز نواة النظير	اليود I	اللؤفينون	السيزيوم Cs	الباريوم Ba
				56

3- أحسب الطاقة المتحررة من تفاعل نواة اليورانيوم 235 بالـ MeV و الجول .

يعطى : $N_a = 6,02 \times 10^{23} / \text{mol}$ ، ثابت أفوقادرو : $I_u = 931,5 \text{ MeV/c}^2$ ، $1 \text{ MeV} = 1,6 \times 10^{-13} \text{ J}$

الكتلة بـ (u)	23592U	9438Sr	140ZnX	10n
235,0439	93,9154	139,9252	1,0087	

4- أحسب عدد أنوية اليورانيوم ${}_{92}^{235} \text{U}$ المتحولة خلال ثانية واحدة (1s) وفق هذا التحول النووي ، علما أنّ مفاعل الغواصة له استطاعة قدرها 150 Mw .

5- أحسب مقدار الكتلة m_1 لليورانيوم 235 المتحولة خلال هذه المدة ؟

6- إستنتاج الكتلة m_2 لليورانيوم 235 التي تمكّن الغواصة من الإبحار لمدة شهرين (60 يوما) متواصلة ؟