



على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين:

الموضوع الأول

يحتوي الموضوع الأول على (05) صفحات (من الصفحة 1 من 9 إلى الصفحة 4 من 9)

الجزء الأول: (14 نقطة)

التمرين الأول: (06 نقاط)

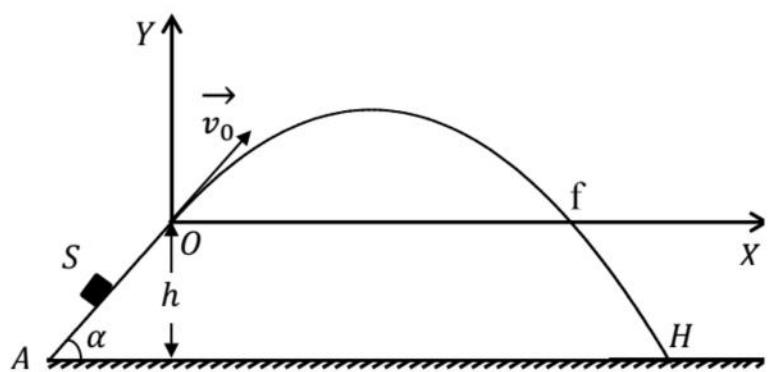
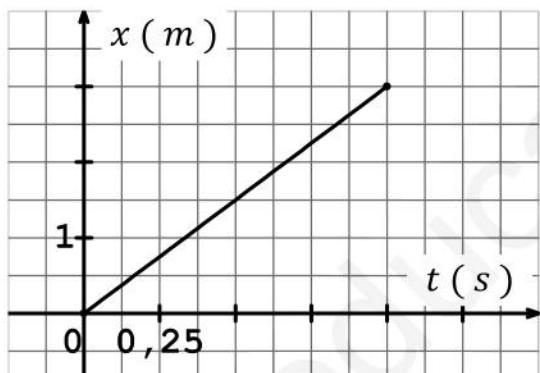
1- نفذ جسما (S) نعتبره نقطة مادية من نقطة A تقع أسفل مستوى أملس يميل عن الأفق بزاوية α وفق خط الميل الأعظمي بسرعة v_A فيصل إلى النقطة O بسرعة قدرها v_0 كما هو مبين في الشكل - 1.

أ - مثل القوى المؤثرة على الجسم (S).

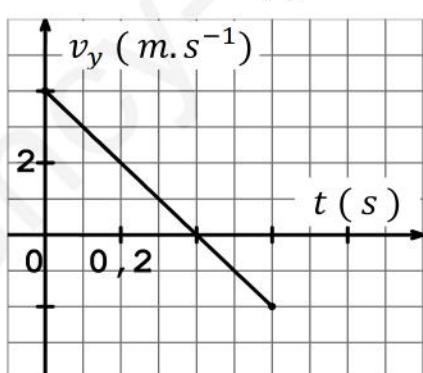
ب - بتطبيق القانون الثاني لنيوتون على الجسم (S) أوجد عبارة تسارع الحركة على المسار AO.

ج - ما طبيعة الحركة على المسار AO؟ علل إجابتك.

2 - حركة الجسم بعد النقطة O : يمثل البيان (أ) تغيرات فاصلة القذيفة بدلالة الزمن، و يمثل البيان (ب) تغيرات المركبة لسرعة القذيفة . على المحور OY بدلالة الزمن:



الشكل - 1



- أ - مستعيناً بالبيانين (أ) و (ب) استنتج v_{0y} و v_{0x} مركبتي شعاع السرعة \vec{v}_0 ، ثم أحسب طولته.
- ب - أحسب قيمة الزاوية α .
- 3 - بتطبيق مبدأ انفراط الطاقة على الجملة (جسم+أرض)، أحسب سرعة الجسم عند الموضع A علماً أن $AO = 1,5m$

- 4- باعتبار اللحظة التي يصل فيها الجسم (S) إلى الموضع O مبدأ للأزمنة $t = 0$ ، وبإهمال تأثير الهواء.
- أ - أوجد معادلة مسار مركز عطالة الجسم (S) في المعلم ($O ; OX ; OY$).

ب - حدد بعد النقطة f عن النقطة O .

ج - أوجد إحداثي النقطة H نقطة اصطدام القذيفة بالأرض

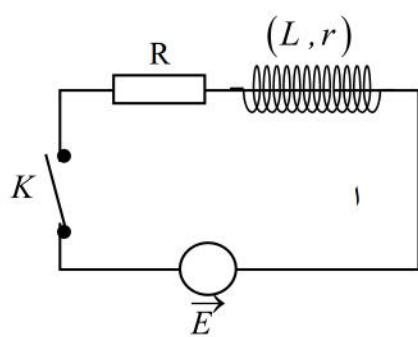
التمرين الثاني: (40 نقاط)

قدم أستاذ الفيزياء إلى مجموعة من التلاميذ ، وشيعة ذاتيتها L ومقاومتها الداخلية r وناقل أومي مقاومته R ومكثفة سعتها C .

وطلب منهم إيجاد ذاتية الوشيعة L والمقاومة r . فأنجزوا التجربتين التاليتين.

التجربة الأولى:

أنجز التلاميذ التركيبة التجريبية الممثلة بالشكل-5 والمكونة من العناصر الكهربائية التالية :



- مولد للتوتر الثابت قوته المحركة الكهربائية $E = 6V$.
- وشيعة (L, r) .
- ناقل أومي مقاومته $R = 50\Omega$.
- وقاطعة K .

بواسطة عدة معلوماتية مناسبة تمكنا من الحصول على منحنى الشكل-6 الممثل لتغيرات شدة التيار الكهربائي المار في الدارة بدلالة الزمن $i = f(t)$.

- 1- جد المعادلة التفاضلية التي تتحققها شدة التيار الكهربائي (i)

2- بين أن حل المعادلة التفاضلية السابقة هو :

$$i(t) = I_0 \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}} \right)$$

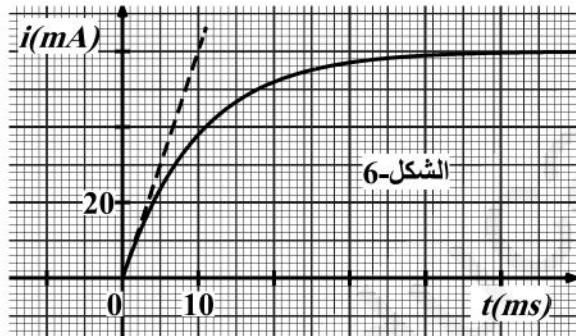
ثابت الزمن.

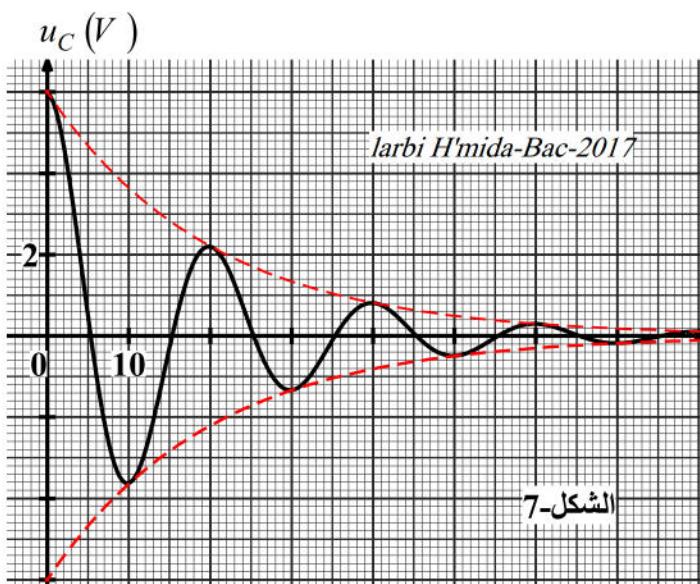
3- بالاعتماد على البيان :

- حدد قيمة I_0 واستنتج قيمة r .
- عين قيمة τ .
- استنتاج L .

التجربة الثانية:

بعد الانتهاء من التجربة الأولى قاموا بشحن مكثفة سعتها $C = 10\mu F$ كلياً بواسطة المولد السابق ثم تفريغها في الوشيعة السابقة (L, r) ، فأظهر راسم الاهتزاز المهبطي البيان (الشكل-7) الممثل لتغير التوتر بين طرفي المكثفة ($u_C(t)$) بدلالة الزمن.





- 1- أرسم مخطط الدارة الموافقة .
- 2- علل سبب تاخذ الاهتزاز.
- 3- عين بيانيا قيمة شبه الدور T ، واستنتج قيمة الذاتية L للوسيعة السابقة باعتبار الدور الذاتي T_0 للجملة المهززة يساوي شبه الدور T نأخذ $(\pi^2 = 10)$.
- 4- ما نوع الطاقة المخزنة في الدارة في اللحظة $t = 25 \text{ ms}$ ؟ علل .

التمرين الثالث: (04 نقاط)

لا يوجد البلوتونيوم $^{241}_{94}Pu$ في الطبيعة، وللحصول على عينة من أنوبيته يتم قذف نواة اليورانيوم $^{238}_{92}U$ في مفاعل نووي بعده x من النيترونات. حيث يمكن نمذجة هذا التحول النووي بتفاعل معادلته:

$$^{238}_{92}U + x_0^1n \rightarrow ^{241}_{94}Pu + y_{-1}^0e$$

- 1- أ- بتطبيق قانون الانحفاظ عين قيمتي x و y .
- أ- تصدر نواة البلوتونيوم $^{241}_{94}Pu$ أثناء تفككها جسيمات β ونواة الأمريكيوم $^{A}_{Z}Am$. اكتب معادلة التفكك النووي للبلوتونيوم وحدد قيمتي العدددين A و Z .
- ب- احسب قيمة طاقة الرابط لكل نيوكليون (نووية) مقدرة بـ MeV لنواطي $^{241}_{94}Pu$ و $^{A}_{Z}Am$ ثم استنتاج أيهما أكثر استقرارا.
- 2- تحتوي عينة من البلوتونيوم 241 المشع في اللحظة $t=0$ على N_0 . بدراسة نشاط هذه العينة في أزمنة مختلفة تم الحصول على النسبة $\frac{A(t)}{A_0}$ حيث $(A(t))$ نشاط العينة في اللحظة t و A_0 نشاطها في اللحظة $t=0$ فحصلنا على النتائج التالية:

$t(ans)$	0	3	6	9	12
$\frac{A(t)}{A_0}$	1,00	0,85	0,73	0,62	0,53

- أ- ارسم على ورقة ميليمترية، البيان: $(t, \ln \frac{A(t)}{A_0})$.
- ب- اكتب عبارة المقدار $\ln \frac{A(t)}{A_0}$ بدلالة λ و t .
- ت- عين بيانيا قيمة ثابت التفكك λ واستنتج $t_{1/2}$ قيمة زمن نصف عمر البلوتونيوم 241 . المعطيات:

$$M(Am)=241,00457u \quad ; \quad m(p)=1,00728u \quad ; \quad m(n)=1,00866u \quad m(Pu)=241,0051u \\ 1u = 931,5 MeV/C^2$$

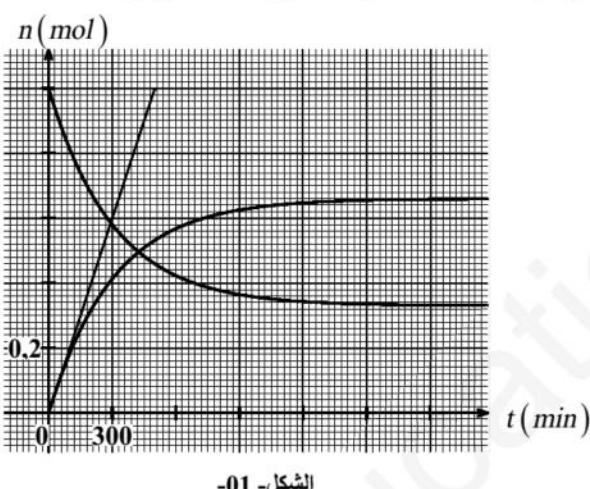
1.الجزء الثاني: (06 نقاط)

التمرين التجاري: (06 نقاط)

-نريد دارسة تطور التحول الحادث بين حمض كربوكسيلي(A) مع كحول(B) الذي ينتج عنه ايثانوات المثيل CH_3COOCH_3 والماء.

- 1- ما هي المجموعة الوظيفية المميزة لايثانوات المثيل؟
- 2- استنتاج الصيغة نصف المفصلة لكل من A و B وأذكر اسم كل منها؟
- 3- أكتب معادلة التفاعل المنذج لهذا التحول.
- 4- كيف يسمى هذا التفاعل؟ ذكر خصائصه.

5- نمزج في دورق $n_0(A)=1mol$ و $n_0(B)=1mol$ نسد الدورق بإحكام و نضعه في حمام مائي درجة حرارته ثابتة، ونتابع بطريقة مناسبة تغيرات كمية مادة الأستر المتشكل وكمية مادة الحمض المتبقى خلال الزمن



الشكل -01

فحصل على المنحنين الممثلين بالشكل -01

- أ- أنشئ جدول التقدم للتفاعل الحادث.
- ب- أنساب كل منحنى بياني إلى تغيرات كمية المادة الموافقة مع التعليل.
- ج- عين قيمة التقدم النهائي x .
- د- أحسب مردود التفاعل، اقترح طريقة لتحسينه.
- هـ- أحسب سرعة التفاعل عند اللحظة $t=0$.
- و- عرف ثم عين قيمة زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$.

II. نحضر محلولاً S_A انطلاقاً من الحمض السابق (A) تركيزه المولي c_A وحجمه V .

-أكتب معادلة احلال الحمض في الماء.

1. لتعيين التركيز c_A نأخذ حجماً $V_A = 10mL$ من المحلول (S_A)، ونعايره بمحلول لهيدروكسيد الصوديوم ($Na^+ + OH^-$) تركيزه المولي $C_b = 2 \times 10^{-2} mol/L$ ، وعند إضافة حجم $V_B = 2,5 mL$ أعطي جهاز pH متر القيمة $pH = 4,8$.

أ- أكتب معادلة تفاعل المعايرة الحادث.

ب- استنتاج الحجم المضاف عند التكافؤ V_{BE} ، ثم أحسب c_A .

ج- حدد الصفة الغالبة لنوع الكيميائي في الثانية (CH_3COOH / CH_3COO^-) من أجل $pH = 4,8$. المعطيات: $pK_a(CH_3COOH / CH_3COO^-) = 4,8$.

انتهى الموضوع الأول

الموضوع الثاني

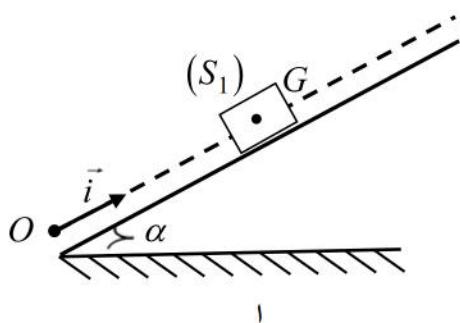
يحتوي الموضوع الثاني على (05) صفحات (من الصفحة 5 من 9 إلى الصفحة 9 من 9)

الجزء الأول: (14 نقطة)

التمرين الأول: (06 نقاط)

يحتوي مخبر الثانوية على مجموعة من الأجسام الصلبة ، والنوابض وطاولتين للنضد الهوائي ، وأجهزة حديثة وعالية التكنولوجيا ... فجالت في رأس الأستاذ فكرة انحاز تجربتين مع تلاميذه ، الذين يملكون رؤية استثنائية في تطور الظواهر الميكانيكية .

التجربة الأولى :



نرسل ، عند اللحظة $t = 0$ ، جسما صلبا (S_1) كتلته m_1 ومركز عطالته G بسرعة ابتدائية v_0 ، من النقطة O ، فينزلق بدون احتكاك على مستوى مائل بالزاوية α بالنسبة للمستوى الأفقي (الشكل-1) .

لدراسة حركة G نختار معلما (O, \bar{i}) مرتبط بسطح الأرض.

1- بين أن حركة الجسم متباطة بانتظام .

2- مكنت الدراسة التجريبية التي قام بها التلاميذ من التوصل إلى عبارة سرعة الجسم (S_1) حيث :

$$v(t) = -5t + 4 \text{ (m / s)}$$

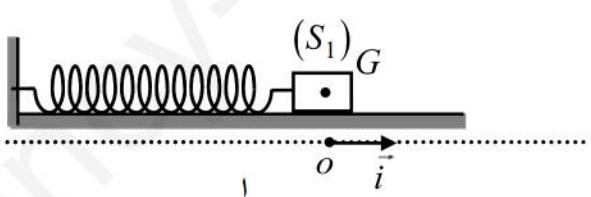
جد قيمة كل من v_0 و a ثم احسب قيمة α .

$$\text{يعطى : } g = 10 \text{ m / s}^2 .$$

التجربة الثانية :

ثبتت الجسم الصلب (S_1) السابق ذي الكتلة $m_1 = 0,2 \text{ Kg}$ بطرف نابض لفاته غير متلاصقة وكتلته مهملة وثبتت مرونته K .

نحصل على جملة مهتزة حيث ينزلق (S_1) بدون احتكاك على المستوى الأفقي (الشكل-2) .



عند التوازن يكون النابض في وضع الراحة وفاصلة مركز العطالة G في المعلم (O, \bar{i}) هي $x_0 = 0$. نزبح (S_1) أفقيا

عن موضع توازنه في الاتجاه الموجب بالمسافة X_m ثم نحرره بدون سرعة ابتدائية عند اللحظة $t = 0$.

1- بين أن المعادلة التفاضلية التي تتحققها الفاصلة x لمركز العطالة G تكتب : $\frac{d^2x}{dt^2} + \frac{K}{m_1} \cdot x = 0$.

2- بواسطة تجهيز مناسب تمكن التلاميذ من رسم المنحني $f(t)$ في الشكل-3 الذي يمثل تغير الفاصل x_1 بدلالة الزمن .

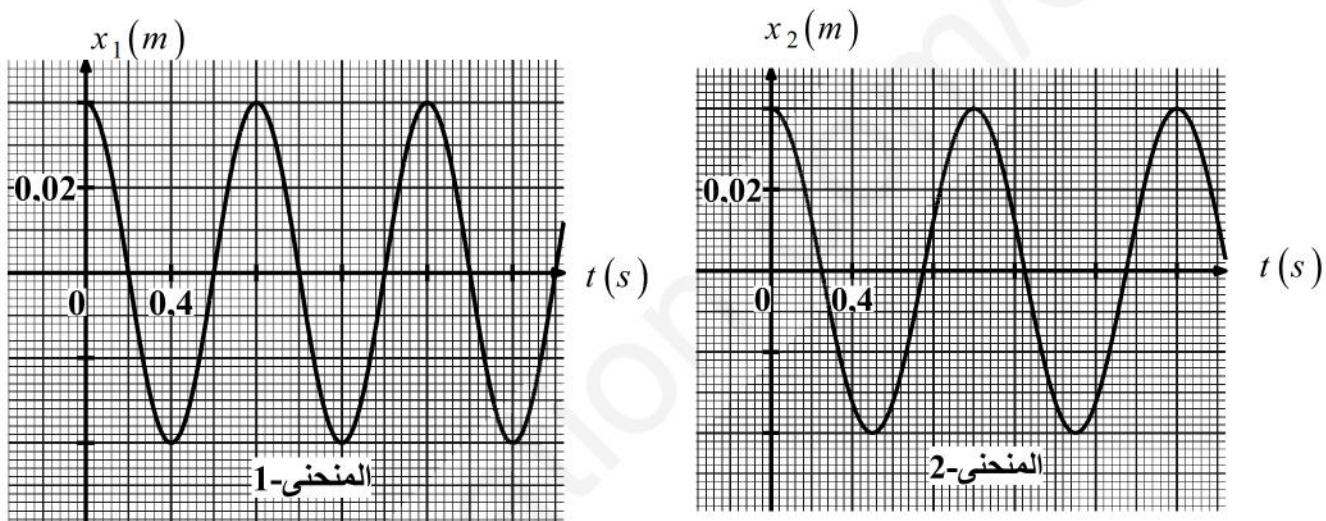
نعرض الجسم (S_1) بجسم آخر (S_2) كتلته m_2 مجهولة حيث $m_2 > m_1$ ونعيد التجربة في نفس الظروف .
يمثل المنحنى (2) في الشكل-3 مخطط الفاصلة x_2 بدلالة الزمن .

أ- عين انتلاقا من المنحنيين (1) و (2) الدورين T_{01} (الخاص بالجسم S_1) و T_{02} (الخاص بالجسم S_2)
واستنتج تأثير الكتلة على الدور .

ب-بين أن عبارة الكتلة m_2 تحقق العلاقة : $m_2 = m_1 \left(\frac{T_{02}}{T_{01}} \right)^2$. احسب قيمة m_2 .

ت-تحقق أن قيمة ثابت مرنة النابض هي : $K = 12,5 N.m^{-2}$ (نأخذ $\pi^2 = 10$).

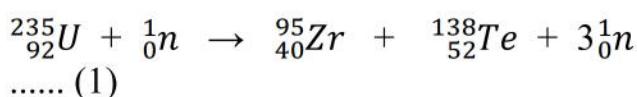
ث-جد عبارة عمل القوة المطبقة من طرف النابض على الجسم (S_1) بين اللحظتين $t_0 = 0$ و $t_1 = 1s$



التمرين الثاني: (40 نقاط)

I - انشطار اليورانيوم:

في المفاعلات النووية يستعمل نظير اليورانيوم 235 لليورانيوم أساسا كوقود نووي لإنتاج الطاقة الكهربائية ؛ حيث يتم قذف أئرية اليورانيوم بالنيترونات ؛ يمكن أن تحدث عدة تحولات نووية ؛ من بين التحولات النووية التي يمكن أن تحدث التحول المعطى بالمعادلة (1) .



- 1- ما نوع التحول النووي (1) ؟ وما هو شكل الطاقة المتحررة من هذا التحول ؟
- 2- أحسب الطاقة المحررة من تحول نواة واحدة من اليورانيوم 235 بالـ (MeV) ثم بـ (jouls) .
- 3- استنتج الطاقة المحررة من تحول كتلة $m = 87g$ من اليورانيوم 235 .

II- الخطر النووي:

إن الأنوية الناتجة عن الانشطار النووي تكون مشعة ولها زمن نصف عمر كبير مما يجعلها تشكل خطراً على الأخضر والبياض؛ بعد حدوث كارثة فوكوشيما (انفجار مفاعلات نووية لتوليد الطاقة باليابان سنة 2011م) تحرر السيرزيوم 134 و 137 . إن أنوية السيرزيوم $^{134}_{55}CS$ مشعة وتشع β^- .

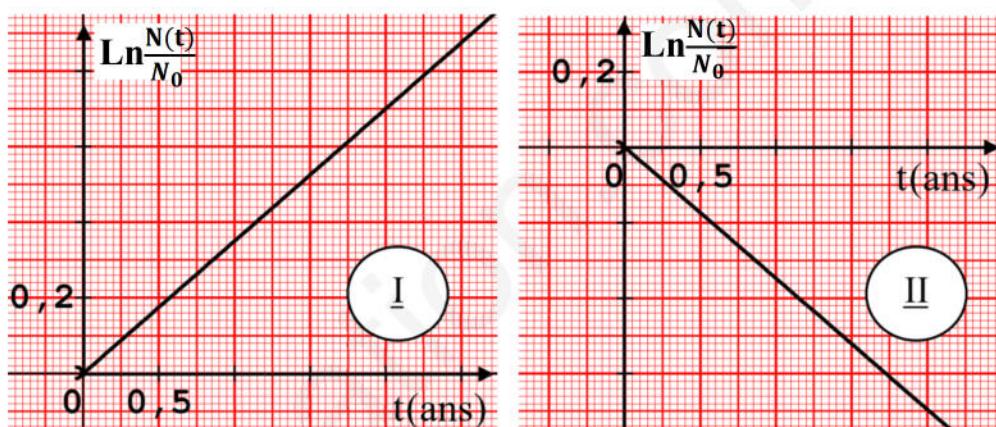
1- أ/ أعط تركيب نواة السيرزيوم 134.

ب/ أكتب معادلة التفكاك وبين القوانين المستعملة. ثم استنتج رمز النواة البنية.

2- لمعرفة زمن نصف العمر $t_{1/2}$ للسيرزيوم 134 نحسب كل من عدد الأنوية المشعة ($N(t)$) في اللحظة ($t = 0$)

و عدد الأنوية المتبقيه ($N(t)$) في لحظات مختلفة ، ثم نحسب النسبة $\frac{N(t)}{N_0}$ ونرسم المنحنى البياني

$$\ln \frac{N(t)}{N_0} = f(t)$$



أ- عين البيان الموافق مع التعليل .

ب- أحسب قيمة $t_{1/2}$ ثم استنتاج قيمة ثابت النشاط الإشعاعي مقدراً ذلك بـ ans^{-1} . يعطى $\ln 2 = 0.7$

3 - يزول الخطر الذي تسببه الإشعاعات الناتجة عن أنوية السيرزيوم 134 الناتجة عن انفجار مفاعلات فوكوشيما عندما تتفكك بنسبة 90%. استنتاج في أي سنة يزول الخطر الذي تسببه الإشعاعات الناتجة عن أنوية السيرزيوم 134 ؟

معطيات :

$$m(^{138}\text{Te}) = 137,90067\text{u} , m(^{95}\text{Zr}) = 94,88604\text{u} , m(^{235}\text{U}) = 234,99333\text{u}$$

$$N_A = 6.02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1} , 1 \text{ MeV} = 1.6 \cdot 10^{-13} \text{ Jouls} , m(n) = 1.00866$$

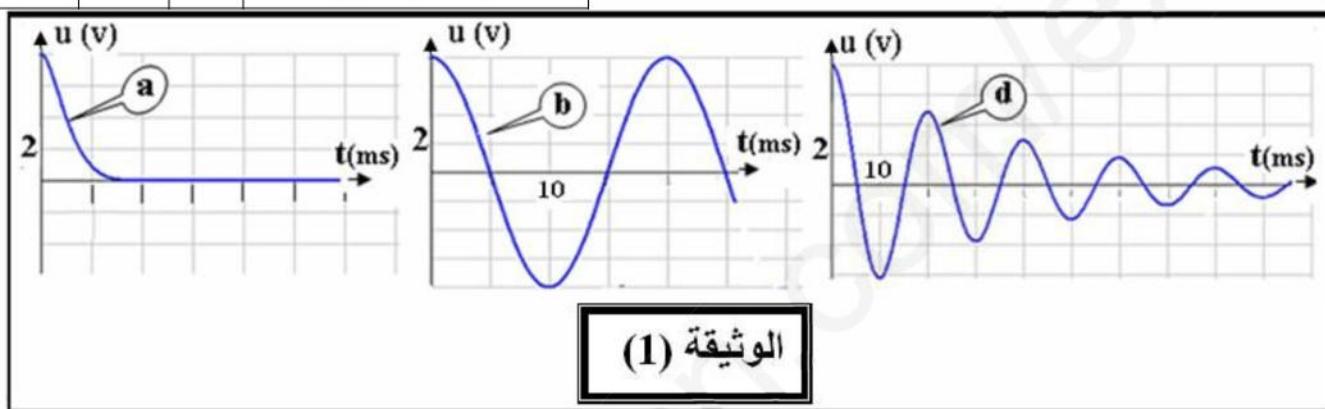
$$1\text{u} = 931.5 \text{ MeV}/c^2 , c = 3 \cdot 10^8 \text{ m/s} , u = 1.66 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

^{54}Xe	^{55}CS	^{56}Ba
------------------	------------------	------------------

التمرين الثالث: (04 نقاط)

مكثفة مشحونة تماما تحت توتر ثابت $E = 8V$ موصولة على التسلسل مع ناقل أومي مقاومته R متغيرة ووشيعة ذاتيتها $L = 0,10H$ مقاومتها مهملة. في المحطة $t=0$ نغلق القاطعة وباستخدام تجهيز مناسب موصول بجهاز إعلام آلي تمكنا من متابعة تطورات التوتر الكهربائي u_C بين طرفي المكثفة خلال الزمن، من أجل قيم مختلفة للمقاومة R فتحصلنا على المنحنيات المبينة في الوثيقة-1.

100	10	0	$R(\Omega)$
المنحنى الممثل له $u_C(t)$			
اسم نظام التفريغ			



1 - أكمل الجدول أعلاه.

2 - أرسم مخطط الدارة الكهربائية مبينا عليه جهة التيار ومختلف التوترات الكهربائية.

ب - من أجل $R=0$ ، جد المعادلة التفاضلية للتوتر الكهربائي $u_C(t)$.

ج - بين أن المعادلة التفاضلية السابقة تقبل حل من الشكل: $u_C(t) = E \cos(\omega_0 t + \varphi)$ حيث ω_0 ثابت يطلب تحديد عبارته بدلاله مميزات الدارة.

د - اكتب عبارة الدور الذاتي T_0 واستنتج قيمة سعة المكثفة C .

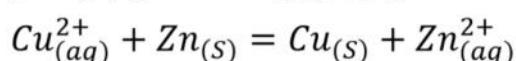
3 - جد العبارة الحرفية لشدة التيار ثم احسب قيمته الأعظمية.

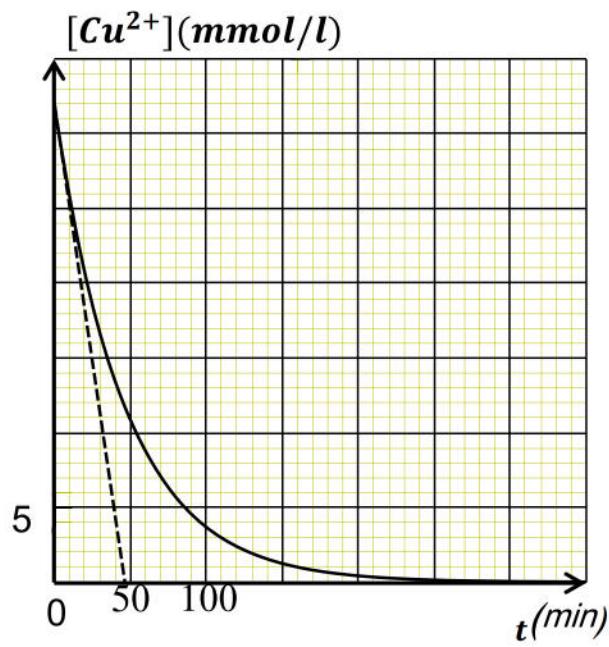
الجزء الثاني: (06 نقاط)

التمرين التجاري: (06 نقاط)

i. عند درجة حرارة $20^\circ C$ نضع في كأس كمية وافرة من مسحوق الزنك ونضيف إليها محلول كبريتات النحاس II .

تركيزه C_0 فيتم إرجاع كبريتات النحاس II وفق المعادلة الكيميائية التالية:





1- حدد الثنائيتين مؤكسد مرجع الداخلتين في التفاعل وحدد النوع الذي يلعب دور المؤكسد والذى يلعب دور المراجع.

2- تطور تركيز شوارد النحاس II خلال الزمن نمثله في البيان التالي:

- أ- حدد التركيز الإبتدائي والنهاي لشوارد النحاس II - واستنتاج ما إذا كان التفاعل تام.
- ب- أنشئ جدول تقدم التفاعل.

ج- حدد من نصف التفاعل $t_{1/2}$.

د- أعط عبارة السرعة الحجمية للتفاعل، واحسب قيمتها عند اللحظتين $t = 0$ و $t = t_{1/2}$.

هـ- ما هو العامل الحركي المبرز خلال هذه التجربة؟

وـ- علل تغير السرعة الحجمية.

ii. نجز عمود دانيال باستعمال صفيحتين:

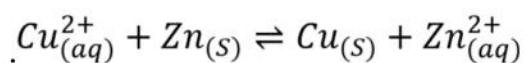
صفيحة زنك ($Zn(s)$) مغمورة في الحجم $V_1 = 200mL$ تركيزه $(Zn^{2+}_{(aq)} + SO_4^{2-}_{(aq)})$ من محلول

$(Cu^{2+}_{(aq)} + SO_4^{2-}_{(aq)})$ مغمورة في حجم $V_2 = 200mL$ وصفيحة نحاس ($Cu(s)$) تركيزه $C_1 = 0,1mol/L$

تركيزه $C_2 = 0,05mol/L$

المحلولين مرتبطين بجسر ملحي يحتوي على محلول كلور البوتاسيوم ($K^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$).

معادلة التفاعل الحاصل:



قيمة ثابت توازن التفاعل الحاصل داخل العمود

هي: $K = 10^{37}$

1- ما الصفيحة التي تكون القطب الموجب لهذا العمود؟ علل جوابك.

2- احسب $Q_{r,i}$ كسر التفاعل الإبتدائي، واستنتج جهة التطور التلقائي للعمود.

3- نركب بين مسريي عمود دانيال ناقلاً أوميا ونقيس شدة التيار الذي يمر فيه خلال 3 ساعات فنجد: $I = 30mA$.

أ- حدد تركيز كل من الشوارد $Zn^{2+}_{(aq)}$ و $Cu^{2+}_{(aq)}$ بعد تمام 3 ساعات من إشتغال العمود.

ب- ما كتلة المعدن المتكون؟ وما كتلة المعدن المستهلك؟ .

انتهى الموضوع الثاني

بالتفوق والنجاح في إختبارات شهادة البكالوريا

أستاذ المادة: سونة حمزة