

اختر الموضوع الاول أو الموضوع الثاني وعليك التقيد به

ملاحظة : تعاد الوثيقة المرفقة مع و رقة الإجابة

الموضوع الاول

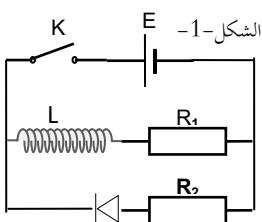
الجزء الاول: (14 نقطة)

التمرين الاول: (06 نقاط)

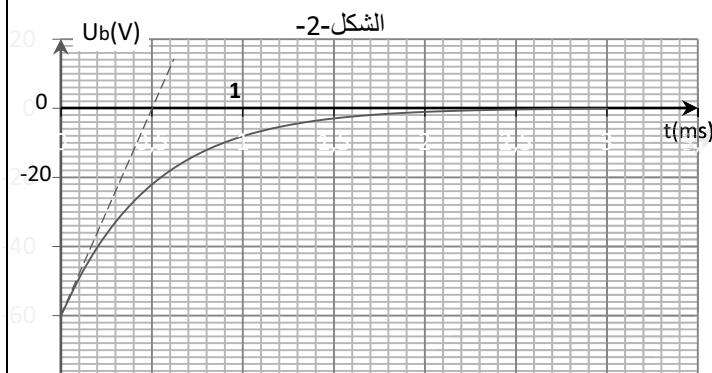
من خلال هذا التمرين نريد تعين قيمة مقاومة لناقل اومي في غياب جهاز اوم-متر

الطريقة الاولى : دراسة الدارة RL

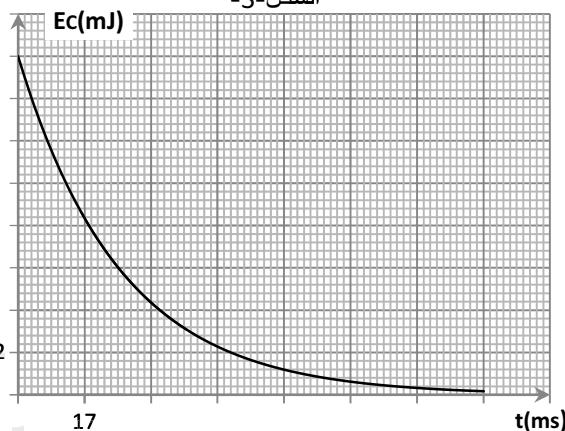
نحق الدارة الكهربائية (الشكل-1-) المكونة من: مولد للتوتر قوته المحركة الكهربائية $E=12V$ ، ناقلن اوميين R_1 و R_2 حيث $R_2=200\Omega$ و شبعة مثالية بداخلها نواة حيث ذاتيتها L قابلة للتغير (مقاومتها الداخلية مهملة) و قاطعة K .



الشكل-2-



الشكل-3-



انقطاع التيار : بعد الحصول على النظام الدائم نغير قيمة ذاتية الوشيعة و نضبطها على القيمة المجهولة L_2 و نفتح القاطعة K في اللحظة تعتبرها مبدأ الزمنة $t=0$. بواسطة تقنية خاصة تمكنا من رسم البيان : $U_b = f(t)$ (الشكل-2-).

أ - بين أن المعادلة التفاضلية للتوتر $U_b(t)$ بين طرفي الناقل الأومي الوشيعة المثلالية تكتب كالتالي :

$$\frac{dU_b(t)}{dt} + \frac{(R_2+R_1)}{L} U_b(t) = 0$$

ب - نعتبر حل المعادلة التفاضلية السابقة من الشكل:

$$U_b(t) = -Be^{-t/\tau}$$

ج- بالاستعانة بالبيان جد قيمة $U_b(t)$ عند $t=0$ ثم استنتاج قيمة R_1

د- حدد ذاتية الوشيعة L_2 .

الطريقة الثانية : دراسة الدارة RC

نزع الوشيعة و نضع في مكانها مكثفة سعتها C وكذلك نوض الصمام بسلك توصيل. نغلق القاطعة K لشحن المكثفة ثم في اللحظة $t=0$ نفتح القاطعة K .

يمثل البيان (الشكل-3-) تغيرات الطاقة المخزنة في المكثفة بدلالة الزمن.

1- بين أن المعادلة التفاضلية للتوتر $U_1(t)$ بين طرفي الناقل الأومي R_1 تتحقق

$$\frac{dU_1(t)}{dt} + [C(R_2 + R_1)]^{-1} \cdot U_1(t) = 0$$

2- حل المعادلة التفاضلية السابقة من الشكل:

$$U_1(t) = Ae^{-t/\tau}$$

او جد عباره A بدلالة R_1 , R_2 و E

3- استنتاج عباره التوتر بين طرفي المكثفة $U_C(t)$ بدلالة الزمن t

4- اكتب عباره الطاقة المخزنة في المكثفة $E_C(t)$ بدلالة الزمن t

5- في اللحظة t_1 تصل الطاقة في المكثفة الى 60% من قيمتها العظمى و في

اللحظة t_2 تصل الى 20% من طاقتها العظمى اكتب بدلالة ثابت الزمن τ المدة الزمنية Δt حيث $\Delta t = t_2 - t_1$

6- بالاستعانة بالمنحنى استنتاج قيمة كل من : 1- سعة المكثفة

ب- للحظتين t_1 و t_2 ثم احسب قيمة τ و قيمة R_1 هل تتوافق مع قيمة المحسوبة سابقا

7- كان بالامكان الاستعانة بجهازين لقياس لتعيين قيمة مقاومة اذكر هما مع ذكر البروتوكول التجربى مع ذكر الدارة الكهربائية

التمرين الثاني: (4 نقاط)

- ثم اطلاق في 10/12/2017 القمر الاصطناعي الجزائري (الكوم سات-1) خاص بالاتصالات و حراسة الحدود و اهداف اخرى من طرف الوكالة الفضائية الجزائرية و هذه بعض خصائصه كتلته $m=5200 \text{ kg}$ يقع على مدار 24.8° غربا و على ارتفاع $h=36000 \text{ km}$ من سطح الارض. يعطى: نصف قطر الارض $R_T = 6.38 \cdot 10^3 \text{ km}$, ثابت الجذب $G = 6.61 \cdot 10^{-11} \text{ N.m}^2/\text{kg}^2$, $\pi^2 = 10$, $1\text{J}=23\text{h}56\text{min}$.
- 1- مثل كيفية القمر الاصطناعي، الارض، مسار الحركة و شعاع القوة المؤثرة على القمر من طرف الارض مع ذكر عبارتها الشعاعية
 - 2- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن استنتج عبارة تسارع حركة هذا القمر و بين ان حركته دائيرية منتظمة
 - 3- اكتب عبارة السرعة المدارية للقمر بدلالة M_T , R_T , G و h حيث M_T كتلة الارض
 - 4- استنتاج عبارة دور حركة القمر بدلالة M_T , R_T , G و h ثم ثحقق من قانون كلر الثالث
 - 5- مقارنة حركة القمر الصناعي الكوم سات بحركة بعض الاقمار الصناعية الاخرى اليك الجدول التالي حيث يعتبر القمر الصناعي METEOSAT جيومستقر

اسم القمر الصناعي	T^2/R^3	$T^2(\text{s}^2)$	$R^3(\text{m}^3)$	$T(\text{s})$	$R=R_T+h (\text{m})$	$h(\text{m})$
GPS						$1.38 \cdot 10^7$
GLONASS				$4.02 \cdot 10^4$		
METEOSAT					$4.20 \cdot 10^7$	

أ- اكمل الجدول .

ب- احسب كتلة الارض M_T

ج- احسب دور القمر الكوم سات و سرعته و تسارعه هل هو مستقر جغرافيا على

التمرين الثالث: (4 نقاط)

ينزلق جسم صلب كروي S كتلته $m=50 \text{ g}$ على قوس دائري ارتفاعه $h=45 \text{ cm}$ انطلاقا من النقطة A بدون سرعة ابتدائية ليواصل حركته على مستوى افقى BC حيث يخضع خلال حركتها لقوة احتكاك f (تعبرها ثابتة في الشدة وتعاكس اتجاه الحركة) ويمر الجسم من النقطة C بداية مسار دائري CN نصف قطره $r=50 \text{ cm}$ بسرعة V_C تكون افقية ليغادر عند النقطة D .

نعتبر ان قوى الاحتكاك مهملة اثناء الحركة على القوسين .. $g=10 \text{ m.s}^{-2}$

1- بتطبيق قانون انفاذ الطاقة اكتب عبارة السرعة V_B عند النقطة B ثم احسب

2- بتطبيق قانون نيوتن الثاني اتبث ان المعادلة التفاضلية لحركة الجسم على الجزء BC تعطى

$$\frac{dV(t)}{dt} + b = 0 \quad \text{حيث } b \text{ ثابت يطلب تعين عبارته بدلالة } m \text{ و } f$$

3- يمثل المنحنى تغيرات السرعة بدلالة الزمن خلال الحركة على المسار BC باستغلال

المنحنى استنتاج قيمة كل من :

أ- شدة قوة احتكاك f

ب- طول المسار BC

ج- السرعة V_C عند النقطة C

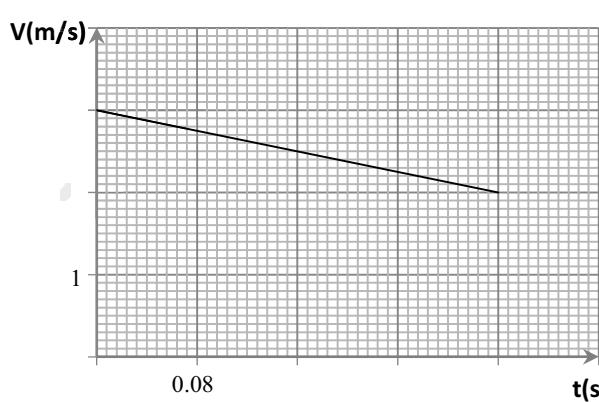
4- بتطبيق قانون انفاذ الطاقة جد عبارة السرعة V_D عند النقطة D بدلالة V_C , r , θ , g

5- بتطبيق قانون نيوتن الثاني بين عبارة R رد فعل المسار الدائري على

$$R = mg \left(3\cos\theta - \frac{V_C^2}{gr} - 2 \right)$$

6- ما هي قيمة الزاوية θ عند مغادرة الجسم S المسار CD

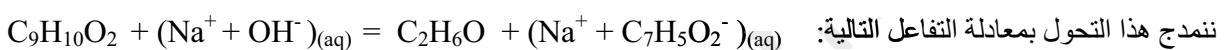
7- هل توجد قيمة لارتفاع h تجعل الجسم يصل الى النقطة N



الجزء الثاني (06 نقاط)

التمرين التجريبي :

- 1- نحقق مزيجاً متساوياً للمولات في حوجلة يحتوي على 1 mol من بنزوات الإيثيل و الماء المقطر ثم نضيف بضع قطرات من حمض الكبريت المركز و نسخن بالارتداد. عند التوازن تكون كمية مادة بنزوات الإيثيل المتبقية 0.67 mol .
- مادرر حمض الكبريت و التسخين المرت. اذكر اسم التفاعل الحادث مع ذكر مميزاته
 - أكتب معادلة التفاعل باستعمال الصيغة نصف مفصلة
 - أحسب ثابت التوازن الكيميائي K للتفاعل.
- 2 - نضيف 0.24 mol من الحمض الكربوكسيلي إلى المزيج المتوازن
- احسب قيمة كسر التفاعل الابتدائي و استنتج جهة تطور الجملة الكيميائية
 - حدد عند التوازن الجديد كمية المادة لمكونات المزيج النفاقي
- 3- لمتابعة التحول الكيميائي لجملة كيميائية مكونة من محلول هيدروكسيد الصوديوم مع بنزوات الإيثيل نستعمل طريقة قياس الناقلية النوعية ٥ حيث نضع في بيشر حجماً $V=100\text{ mL}$ من محلول الصود ذي التركيز المولي C مجهول و نضع البישر في حمام مائي درجة حرارته 60°C و نقيس الناقلية النوعية σ_0 ثم نضيف إلى البישر $C_9H_{10}O_2 = 1.5\text{ mL}$ من بنزوات الإيثيل $\text{C}_9H_{10}O_2$ ثم نتابع تغير قيمة الناقلية النوعية للمزيج المتفاعلة بمراور الزمن فنحصل على المنحنى (انظر الوثيقة المرفقة).



أ- انشأ جدول التقدم

ب- اكتب عبارة كل من (t) و (σ_0) الناقلية النوعية للمزيج المتفاعلة عند اللحظة $t = 0$

ج- باستغلال المنحنى استنتاج قيمة كل من التركيز المولي C لمحلول $(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)_{(\text{aq})}$ و التقدم النهائي الاعظمي

ح- حدد المتفاعلة المح واستنتاج قيمة كتلته الحجمية لبنزوات الإيثيل بـ g/mL

خ- اذكر البروتوكول التجريبي لتحضير محلول الصود المستعمل في التفاعل انطلاقاً من بلورات الصود علماً ان كتلته المولية $\text{g/mol} = 40$ و درجة نقاوته $P = 35\%$

د- استنتاج قيمة زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$

هـ- احسب قيمة السرعة اللحظية للتفاعل عند اللحظة $t_{1/2}$

$$^{16}\text{O}, ^1\text{H}, ^{23}\text{Na} , \quad M = 150.2 \text{ g/mol} \quad . \quad \text{كتلته المولية} \quad . \quad \text{تعطى:}$$

$$\lambda_{C_7H_5O_2^-} = 3.2 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}, \lambda_{\text{Na}^+} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}, \lambda_{\text{OH}^-} = 20 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$$

الموضوع الثاني

الجزء الاول (14 نقطة)

التمرين الاول (04 نقاط)

الأورانيوم هو المادة الخام الأساسية للمشروعات النووية المدنية والعسكرية. يتكون الأورانيوم الطبيعي أساساً من نظيرتين و هما:

الأورانيوم قابل للانشطار U^{235} (بنسبة 0.7%) والأورانيوم الغير قابل للانشطار U^{238} (بنسبة 0.7%) و لاستعماله في المجال السلمي

كتوليد الطاقة الكهربائية، نلجم إلى عملية تخصيب الأورانيوم أي الرفع من نسبة النظير U^{235} إلى قيمة تتراوح بين 3% و 5%

يشتغل أحد المفاعلات النووية من نوع PWR ذات النترونات البطيئة لكتوليد الطاقة الكهربائية بالأورانيوم المخصب الذي يتكون من 3% = p

من U^{235} (اي في 1000 نواة يورانيوم يوجد 30 نواة U^{235} و الباقي انبوية من U^{238}). يعتمد إنتاج الطاقة النووية داخل هذا المفاعل النووي

على انشطار U^{235} بعد قذفه بالنتررونات حيث تتشطر النواة U^{235} حسب المعادلة:

$$M(U^{235}) = 235 \text{ g/mol}, \quad m(U^{235}) = 234,9935 \text{ u}; \quad m(Sr^{94}) = 93,8945 \text{ u}; \quad m(Xe^{140}) = 139,8920 \text{ u}$$

$$M(U^{238}) = 238 \text{ g/mol}, \quad 1 \text{ u} = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ kg} = 931,5 \text{ MeV} \cdot c^{-2}; \quad 1 \text{ MeV} = 1,6 \cdot 10^{-13} \text{ J}, \quad m(n_0^1) = 1,0087 \text{ u}$$

$$M(U^{239}) = 239 \text{ g/mol}, \quad N_A = 6,023 \cdot 10^{23}$$

1. حدد العددين x و z .

2- احسب E_0 الطاقة المحررة عن هذا التفاعل

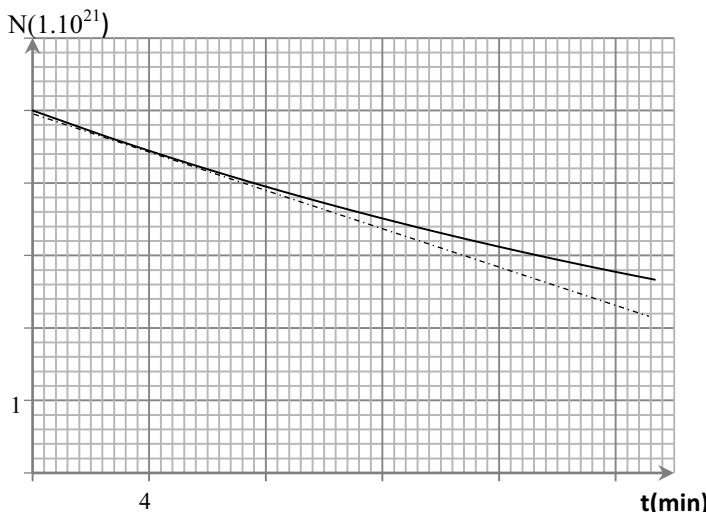
3- بين أن عبارة عدد انبوية الأورانيوم 235 الموجودة في كتلة m من انبوية الأورانيوم المخصب بنسبة $p=3\%$ تكتب على الشكل التالي

$$N(^{235}U) = \frac{m \cdot N_A}{M(^{235}U) + \left(\frac{1}{p} - 1\right) M(^{238}U)}$$

4- احسب بالجول الطاقة E_t الناتجة عن انشطار كتلة $m=30\text{tonnes}$ من الأورانيوم المخصب بنسبة $p=3\%$ نعتبر ان التحول السابق هو الوحيد الذي يحدث داخل المفاعل النووي.

5- يتطلب مفاعل نووي . لإنتاج الطاقة الكهربائية استطاعتها $P=10^3\text{MW}$ خلال سنة 30طن من الأورانيوم المخصب بنسبة $p=3\%$ احسب مردود هذا المفاعل

6- يمكن للنترنونات الناتجة عن انشطار الأورانيوم U^{235} و التي لم تخفف من سرعتها ان تحول الأورانيوم U^{238}_{92} الى الأورانيوم U^{239}_{92}

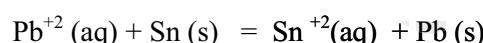


بعد دراسة النشاط الاشعاعي لعينة من الأورانيوم U^{239} وجد ان قيمته $(1/8)$ من قيمته الابتدائية بعد مرور 70 min من بداية تفككه احسب نصف عمر الأورانيوم 239

7- سمحت دراست نشاط اشعاعي لعينة من الأورانيوم U^{239} من رسم المنحنى الذي يمثل تطور N عدد اণوية U^{239} المتبقية بدلالة الزمن t حيث يمثل المستقيم مماساً للمنحنى عند اللحظة $t=4\text{min}$ باستغلال المنحنى احسب قيمة كل من :

- أ- كتلة العينة عند اللحظة $t=0$
- ب- نشاط العينة $A(t)$ عند اللحظة $t=4\text{min}$
- ج- زمن نصف العمر الأورانيوم 239 هل القيمتان تتوافقان

التمرين الثاني: (04 نقاط)



ليكن التفاعل المندمج بالمعادلة التالية :

إن ثابت التوازن K الموافق يساوي 18.

تحقق عموداً كهروكميائياً و ذلك بغمض صفيحة من القصدير Sn في محلول ذي تركيز $[Sn^{+2}] = C_1 = 0.1\text{ mol/l}$ و صفيحة من الرصاص Pb في محلول ذي تركيز $[Pb^{+2}] = C_2 = 0.01\text{ mol/l}$ حيث حجم المحلول الشاردي في كل نصف عمود هو $V=50\text{mL}$

1- احسب كسر التفاعل الابتدائي و استنتج جهة نطور الجملة الكميائية المكونة للعمود

2- اكتب معادلة التفاعل عند كل مسوى و اكتب التمثيل الاصطلاحي لهذا العمود

3- ضع جدول التقدم لنتطور هذه الجملة ثم اكتب عبارة التقدم x_f بدلالة t_c حيث t_c هو المدة الزمنية الازمة لاستهلاك العمود

$$4- \text{ بين ان عبارة } t_c \text{ تحقق العلاقة } t_c = \frac{2F(C_1 - KC_2) \cdot V}{I(1+K)} \text{ ثم احسب قيمته علما ان } I=1\text{mA}$$

5- اكتب عبارة التغير Δm لكتلة صفيحة القصدير عندما يستهلك العمود كلياً بدلالة $I, F, t_c, M, I, F, t_c, M$ ثم احسب قيمته

$$6- \text{ تعطى : } M = 120\text{ g/mol} , \text{ الكتلة المولية للقصدير } 1F = 96500\text{ C/mol}$$

التمرين الثالث : (06 نقاط)

I - دراسة التفاعل مع الماء :

نقيس PH محلول S_1 لميثيل أمين CH_3NH_2 تركيزه $C_1 = 0.4\text{ mol/L}$ فوجده 11.8

1- اكتب معادلة اتحلال ميثيل أمين في الماء

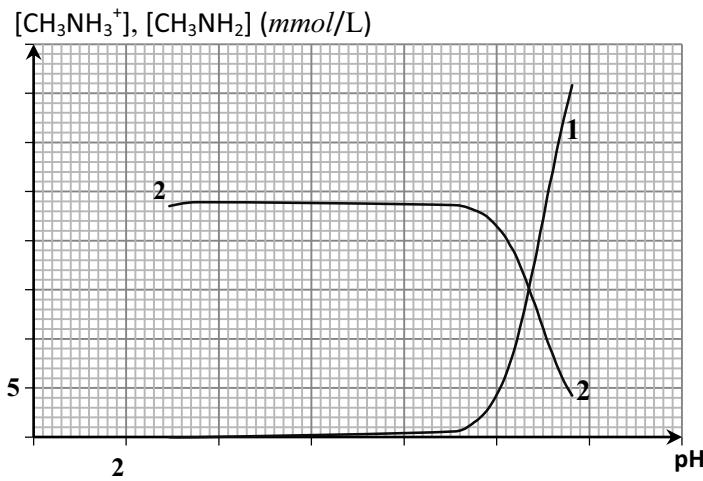
2- اكتب عبارة τ_{f1} نسبة التقدم النهائي للتفاعل مع الماء بدلالة C_1, pH و k_e و تتأكد ان $\% \approx 1.6$

II - دراسة عن طريق معالجة pH

نعاير حجم $V_b = 20\text{mL}$ من المحلول S_2 لميثيل أمين بواسطة محلول S_a لحمض كلور الماء تركيزه المولي $C_a = 0.06\text{mol/L}$. نمثل

المنحنى البياني لنتطور التراكيز المولية $[CH_3NH_3^+]$ و $[CH_3NH_2]$ بدلالة pH المزيج (الشكل المقابل)

1- اكتب معادلة التفاعل أثناء المعالجة وارفق كل منحنى بالفرد الموافق



- 2- انشئ جدول التقدم ثم احسب التركيز المولى C_b للمحلول S_2
 3- استنتج $\tau_{1/2}$ نسبة التقدم النهائى لتفاعل في محلول S_2 قبل
 معايرته ماذا تستخرج من مقارنة $\tau_{1/2}$ و $\tau_{2/2}$
 4- حدد قيمة pK_a لثنائية $CH_3NH_3^+ / CH_3NH_2$ بطرريقتين
 مختلفتين مع توضيح
 III - دراسة التفاعل مع محلول غاز النشادر :

نمزج حجما V_1 من محلول S_1 لشوارد $CH_3NH_3^+$ ذى التركيز $C_1 = 0.4 mol / L$ مع نفس الحجم $V_2 = V_1$ من محلول $C_2 = C_1$ لغاز النشادر NH_3 له نفس التركيز المولى S_2

- 1- اكتب معادلة التفاعل مع شوارد NH_3

$$CH_3NH_3^+ + NH_3 \rightleftharpoons CH_3NH_2 + NH_4^+$$

 2- اكتب عبارة ثابت التوازن K ثم أحسبه علما ان : $9.2 = Pk_{a2}$
 3- انشئ جدول التقدم وبرهن ان عبارة التركيز المولى لكل من NH_4^+ و CH_3NH_2 في المزيج التفاعلي عند التوازن يحقق العلاقة :
- $$[CH_3NH_2] = [NH_4^+] = \frac{C_1}{2} \cdot \frac{\sqrt{K}}{(1 + \sqrt{K})}$$
- 4- احسب قيمة pH المزيج المتفاعل عند التوازن

الجزء الثاني (06 نقاط)

التمرين التجربى

في هذا التمرين ندرس حركة اعتراض صاروخ ارض-جو (الجسم A) لهدف متحرك (الجسم B) يشكل خطرا يجب تدميره على اقصى ارتفاع ممكن للصاروخ تفاديا لشظايا (الجسم B) (انظر الشكل 1-1)

1- دراسة حركة السقوط الشاقولي للجسم A

في اللحظة $t=0$ نترك جسم (A) كتلته $m=0.2\text{kg}$ من موضع H بدون سرعة حيث يخضع اثناء سقوطه لقوة احتكاك يمكن أن تمنجهها بقوة وحيدة شدتها $\vec{f} = -k\vec{V}_A$ حيث سرعة \vec{V}_A الجسم و k ثابت موجب (نهمل دافعه ارخميدس في كل التمرين)

أ- بتطبيق القانون الثاني لنيوتون، بين ان المعادلة التفاضلية بدالة \vec{V}_A سرعة الحركة مركز عطالة الجسم يمكن كتابتها بشكل :

$$\frac{dV_{A(t)}}{dt} + \frac{1}{\tau} V_{A(t)} + g = 0$$

حيث τ ثابت الممير للحركة

ب- يمثل المنحنى (الشكل-2) تغيرات السرعة بدالة الزمن باستغلال المنحنى استنتاج قيمة كل من السرعة الحدية V_1 ، τ ثابت المميز للحركة و ثابت k

2- دراسة حركة القيمة الجسم B

عند لحظة مرور المترن A من الموضع D ارتفاعه عن سطح الارض $h_0=34m$ نفذ الجسم B بسرعة $V_0=20\text{m.s}^{-1}$ تصنع زاوية α مع الافق من الموضع C الموجود على ارتفاع $h=2m$ من سطح الارض حيث تعتبر هذه اللحظة مبدا الازمنة (t=0s) لحركة الجسمين A و B حيث نهمل قوى الاحتكاك بالنسبة للجسم B

أ- بتطبيق القانون الثاني لنيوتون اكتب المعادلة الزمنية لكل من (t) و $y(t)$ بدالة $x(t)$. V_0 ، α ، g ، t

$$x_s = \frac{V_0^2 \sin 2\alpha}{2g}, \quad y_s = \frac{V_0^2 \sin^2 \alpha}{2g} + h$$

تحقق العلاقة التالية :

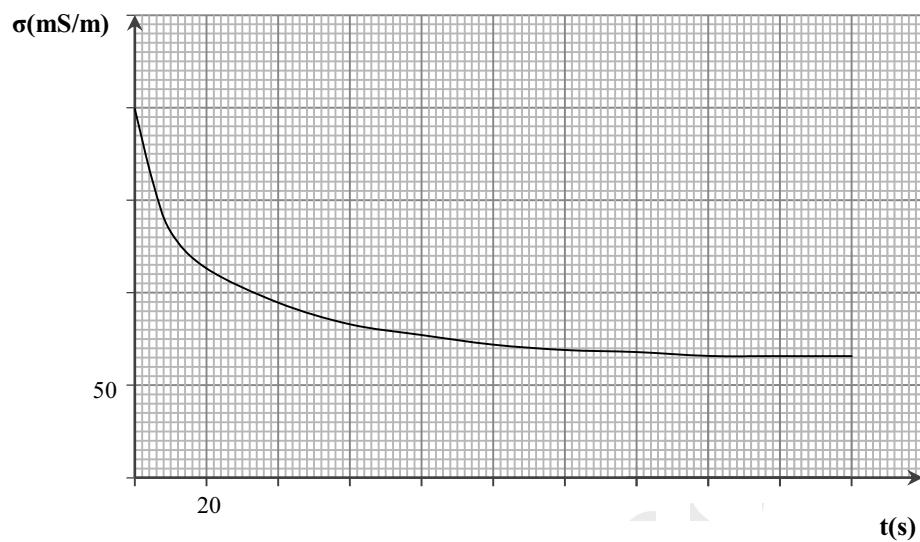
- 3- يلقي الجسمان A و B عند الموضع S اذاته الموقعة على الماء ان الجسم A يمر من الموضع D بسرعته الحدية وان حرکتى الجسمين تتمان في نفس المستوى (oxy)

$$\text{تعطى : } \sin \alpha \cos \alpha = 0.5 (\sin 2\alpha), \quad g = 10 \text{m.s}^{-2}$$

الوثيقة المرافقـة : (تـعادـ مع ورقة الاجابة)

الاسم: اللفب: القسم:

التمرين التجـريـي (المـوضـوع الأول)



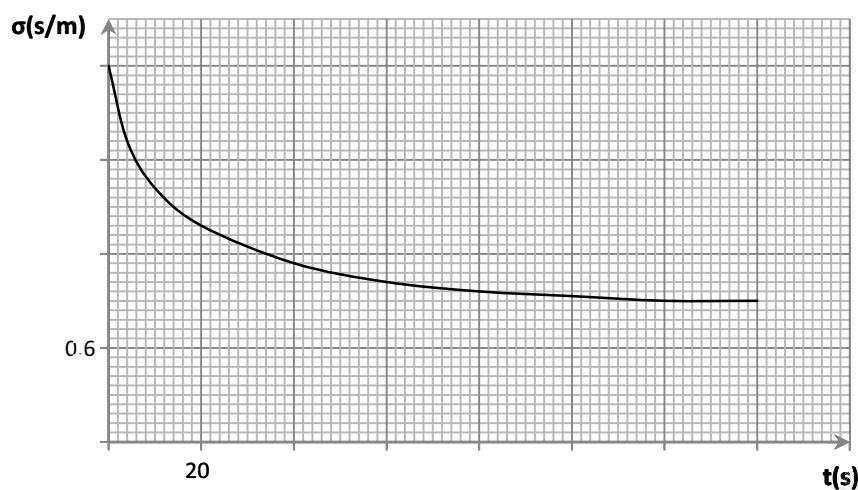
الوثيقة المرافقـة : (تـعاد مـع ورقة الاجابة)

القسم:

اللقب:

الاسم:

الـتمـرين التـجـريـي (المـوضـوع الـاـول)



الـوثـيقـة المرـافقـة : (تـعاد مـع ورـقة الـاجـابة)

القسم:

اللقب:

الاسم:

الـتمـرين التـجـريـي (المـوضـوع الـاـول)

