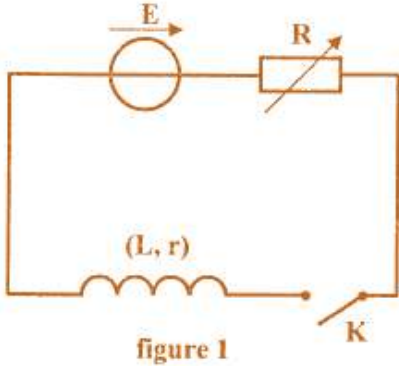


الجزء الأول: (13 نقطة)

التمرين الأول: (06 نقاط)



نحقق الدارة الكهربائية المبينة في الشكل المقابل والمكونة من ناقل أومي مقاومته R متغيرة ، وشيعة ذاتيتها L ومقاومتها الداخلية r ومولد مثالي للتوتر المستمر قوته المحركة الكهربائية E وقاطعة K .
في اللحظة $t = 0$ نغلق القاطعة K .

1- أ- بين أن المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر بين طرفي الناقل الأومي

$$\frac{di(t)}{dt} + \frac{1}{\tau} i(t) = \frac{I_0}{\tau}$$

$U_R(t)$ تكتب على الشكل :

ب- يعطى حل المعادلة التفاضلية بالعلاقة $i(t) = A(1 - e^{-Bt})$ حيث A و B ثابتان يطلب تعيين عبارتهما بدلالة ثوابت الدارة .

ج- استنتج العبارة الزمنية للتوتر U_R بين طرفي الناقل الأومي .

2- من أجل قيمتين مختلفتين $R_1 = 40\Omega$ و R_2 للمقاومة R وباستعمال جهاز مناسب نحصل على المنحنيين $U_{R1}(t)$ و $U_{R2}(t)$ بدلالة الزمن .

3- اعط اعتمادا على المنحنيين المقابلين قيمة U_{R1} و U_{R2} في النظام الدائم ثم اعط عبارة كل منهما في النظام الدائم.

4- بالاعتماد على المنحنيين بالشكل 2 بين أن : $\frac{R_1}{R_2} \cdot \frac{\tau_1}{\tau_2} = \frac{8}{9}$. حيث τ_1 و τ_2 ثابتي الزمن على التوالي المقابلين ل

R_1 و R_2 .

5- أ- عين بيانيا قيمة كل من τ_1 و τ_2 .

ب- استنتج قيمة R_2 .

6- أ- بين أن $r = 10\Omega$.

ب- حدد قيمة الذاتية L والتوتر بين طرفي المولد E .

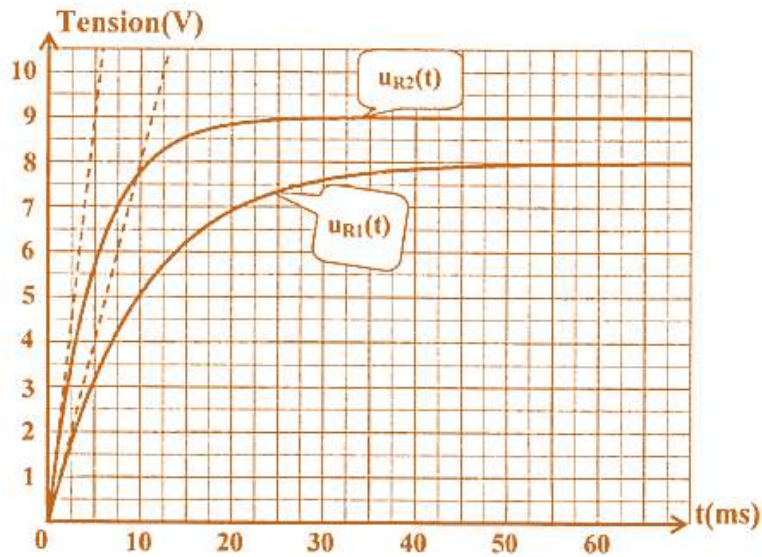


figure 2



التمرين الثاني: (07 نقاط)

يتم جر جسم صلب كتلته $m = 80kg$ فوق سطح الأرض بواسطة حبل اتجاهه مواز للسطح حيث يطبق عليه قوة F . ينطلق الجسم بدون سرعة ابتدائية من النقطة A . عند الموضع B يحرر الحبل ثم يصعد الجسم سكة BC مائلة بزاوية $\alpha = 30^\circ$ بالنسبة للمستوى الأفقي، ثم يغادرها عند النقطة C ليسقط في الموضع D (انظر الشكل 3).

✓ خلال جميع مراحل التمرين سندرس حركة مركز العطالة G للجسم ونفترض أنه: خلال المسار AB نعتبر أن القوة F المطبقة من طرف الحبل تبقى ثابتة وأن جميع الاحتكاكات تكافئها قوة شدتها $f = 100N$ ووجهتها معاكسة لجهة الحركة.

✓ خلال المسار BCD نهمل جميع الاحتكاكات. نعطي: $h = 2m$ ؛ $AB = L = 200m$ ؛ $g = 10m.s^{-2}$

1- ماهو المرجع المناسب لدراسة حركة الجسم الصلب ؟ عرفه . متى نعتبره غاليليا؟

2- أذكر نص القانون الثاني لنيوتن .

3- أوجد عبارة التسارع a على المسار AB :

أ- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن .

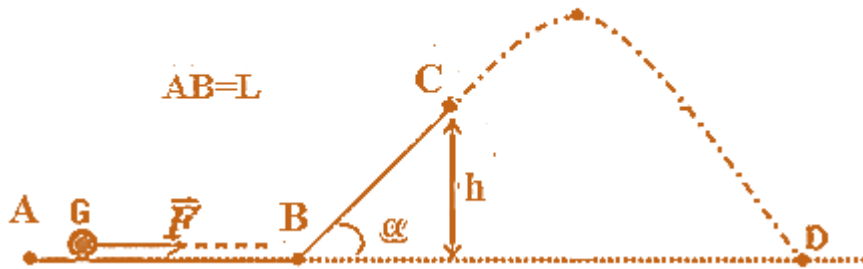
ب- بتطبيق مبدأ إنحفاظ الطاقة .

4- علما أن تسارع الجسم بين A و B $a = 1,1m.s^{-2}$ ؛ أستنتج قيمة شدة القوة F المطبقة من طرف الحبل

5- بتطبيق مبدأ إنحفاظ الطاقة بين A و B ثم بين B و C بين أن $v_C = \sqrt{2 \left(\frac{(F-f) \cdot L}{m} - gh \right)}$ ، أحسب قيمة v_C .

6- يصل الجسم الى الموضع C بالسرعة v_C المحسوبة سابقا ليغادر الموضع C ويسقط في الموضع D . بتطبيق مبدأ إنحفاظ الطاقة أحسب قيمة السرعة v_D في الموضع D .

الشكل 3



الجزء الثاني: (07 نقطة)

التمرين التجريبي: (07 نقاط)

المعطيات

المحاليل مأخوذة في الدرجة $25^\circ C$
$k_a(C_nH_{2n+1}COOH / C_nH_{2n+1}COO^-) = 1.26 \times 10^{-5}$
$M(H) = 1 \text{ g/mol}$, $M(O) = 16 \text{ g/mol}$, $M(C) = 12 \text{ g/mol}$
$\lambda_{Na^+} = 5 \text{ ms} \cdot \text{mol}^{-1}$

I. حمض كربوكسيلي نقي (A) صيغته من الشكل $C_nH_{2n+1}COOH$ نحلل كمية منه كتلتها $m = 4.67 \text{ g}$ في الماء المقطر و نحصل على محلول (S_1) حجمه $V = 200 \text{ mL}$ و له $pH = 2.7$ و تركيزه المولي C_1 .



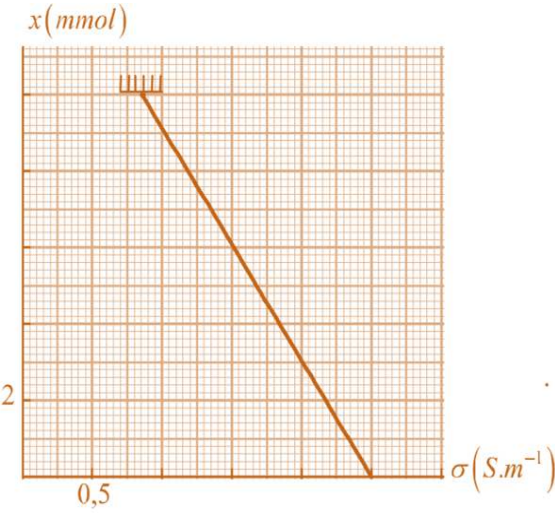
انطلاقاً من المحلول (S_1) نحضر محلولاً (S_2) تركيز المولي $C_2 = \frac{C_1}{10}$ وله $pH = 2.9$

1. بين أن الحمض (A) هو حمض ضعيف في الماء ، ثم اذكر البروتوكول التجريبي لتحضير المحلول (S_2) .
2. اكتب معادلة تفاعل الحمض مع الماء في المحلول (S_1) ، ثم احسب التركيز المولي للمحلول (S_1) .
3. أوجد الصيغة الجزيئية للحمض (A) و أكتب صيغته نصف المفصلة ، واذكر اسمه.

II. نمزج في حوجة مزودة بجهاز التسخين المرتد 0.2 mol من الحمض (A) و 0.3 mol من كحول (B) صيغته الجزيئية C_3H_8O ونضيف للمزيج بعض القطرات من حمض الكبريت المركز . نقوم بالتسخين، وبعد مدة كافية لوصول التفاعل لحالة التوازن، بردنا المزيج وأضفنا له كمية من محلول كلور الصوديوم. و بعد عملية السكب و تنقية الأستر من الحمض بواسطة هيدروجين كاربونات الصوديوم ($Na^+ + HCO_3^-$) وجدنا كتلة الأستر $m_E = 16.47 \text{ g}$.

1. ما هو دور التسخين المرتد ، وما الفائدة من إضافة قطرات من حمض الكبريت المركز ؟
2. ما الفائدة من إضافة محلول كلور الصوديوم ؟
3. اكتب معادلة تفاعل الأستر ، واذكر خصائص هذا التفاعل.
4. احسب ثابت توازن هذا التفاعل ، واستنتج صنف الكحول ، و اكتب صيغته المفصلة .
5. احسب مردود التفاعل ، و أذكر الطريقة التي نرفع بها المردود ونحصل على أستر نقي .

III. نمزج عند $t=0$ كمية n_0 من الأستر (E) مع n_0 من محلول لهيدروكسيد الصوديوم ($Na^+ + OH^-$) ونشكل حجماً قدره $V = 100 \text{ mL}$.



1. اكتب معادلة التفاعل بين الأستر و هيدروكسيد الصوديوم. ما هو اسم هذا التفاعل ؟ اذكر خصائصه.
2. أنشئ جدول التقدم لهذا التفاعل .
3. نتابع تطور التفاعل بواسطة قياس الناقلية النوعية للمزيج، و نمثل في البيان تقدم التفاعل بدلالة الناقلية النوعية $x = f(\sigma)$ أوجد من البيان :

- قيمة الناقلية النوعية σ_0 للمزيج المتفاعل قبل بدء التفاعل .
- قيمة التقدم الأعظمي .
- قيمة الناقلية النوعية في نهاية التفاعل، ثم احسب

$$\lambda_{C_nH_{2n+1}COO^-}$$

4. في اللحظة $t = 8 \text{ min}$ كانت الناقلية النوعية للمزيج $\sigma = 1.68 \text{ S/m}$

حدد قيمة زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$.

