

التاريخ: 2019/03/07

المادة: العلوم الفيزيائية

المدة: 03 سا و 30 د

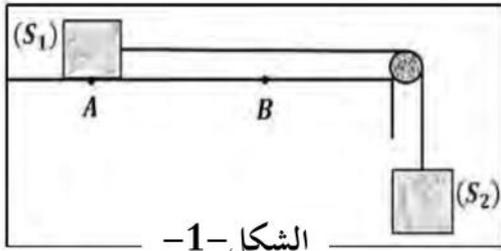
المستوى: الثالثة ثانوي

اختبار الفصل الثاني

الجزء الأول: (13 نقاط)

التمرين الأول: (6 نقاط)

نهمل دافعة أرخميدس وتأثير مقاومة الهواء في كامل التمرين. و نعتبر ثابت التسارع الأرضي $g = 10 \text{ m/s}^2$. يتحرك جسم (S_1) كتلته $m_1 = 500 \text{ g}$ على مستوي أفقي بتأثير السقوط الشاقولي لجسم (S_2) كتلته $m_2 = m_1$ الجسمان (S_1) و (S_2) مربوطان بواسطة خيط مهمل الكتلة و عديم الإمتطاط يمر على محز بكرة مهمل الكتلة بإمكانها



الدوران دون احتكاك حول محور أفقي ثابت (الشكل-1-1). يخضع الجسم (S_1) أثناء حركته على المستوي الأفقي إلى قوة احتكاك \vec{f} شدتها ثابتة. في اللحظة $t = 0$ ينطلق الجسم (S_1) من نقطة A نعتبرها مبدأ للفواصل، دون سرعة ابتدائية ليصل إلى النقطة B بعد قطع المسافة $AB = 2 \text{ m}$.

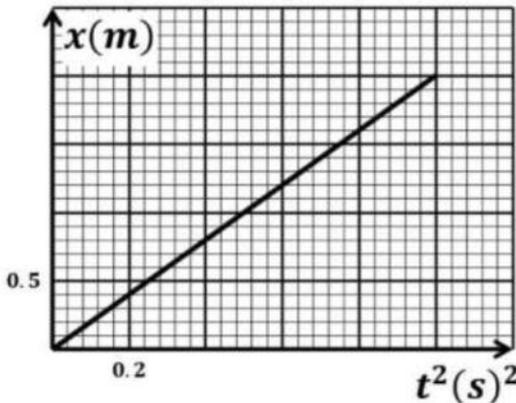
- 1) مثل القوى الخارجية المؤثرة على كل من الجسمين (S_1) و (S_2) .
- 2) اكتب نص القانون الثاني لنيوتن ثم بتطبيقه على الجسمين (S_1) و (S_2) في مرجع سطحي أرضي نعتبره غاليليا:

أ) بين أن المعادلة التفاضلية للفاصلة x تعطى بالعلاقة التالية: $\frac{d^2x}{dt^2} = \frac{g}{2} - \frac{f}{2m_1}$

ب) استنتج طبيعة حركة الجسم (S_1) .

ج) باستغلال الشروط الابتدائية، أوجد المعادلة الزمنية للحركة $x(t)$ حل المعادلة التفاضلية السابقة.

3) باستعمال تقنية التصوير المتعاقب و المعالجة بواسطة برمجية *Avistep*، تمكنا من دراسة تغيرات الفاصلة x بدلالة مربع الزمن t^2 للجسم (S_1) . النتائج المتحصل عليها مكنتنا من رسم البيان الممثل بالشكل-2-2:

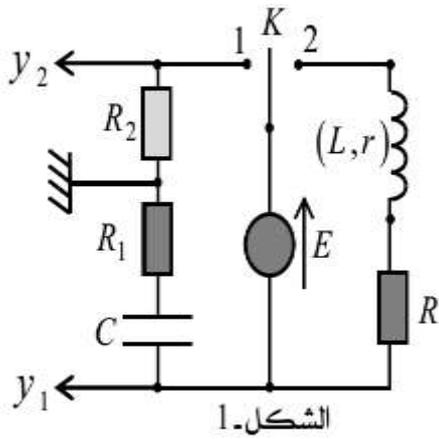


الشكل-2-2

- أ) احسب من البيان قيمة تسارع الحركة a .
- ب) استنتج قيمة كل من قوة الإحتكاك \vec{f} و توتر الخيط \vec{T} .
- ج) حدد سرعة الجسم (S_1) عند الموضع B .
- 4) عند وصول الجسم (S_1) إلى النقطة B ينقطع الخيط فجأة في لحظة نعتبرها مبدأ جديد لقياس الأزمنة $t = 0$.
 - أ) ما طبيعة السقوط للجسم (S_2) في هذه الحالة؟ علل إجابتك
 - ب) حدد مبررا إجابتك طبيعة حركة كل جسم بعد انقطاع الخيط ثم استنتج قيمة تسارع كل منهما.

التمرين الثاني : (7 نقاط)

نحقق التركيب التجريبي المبين في الشكل -1- و الذي يتألف من العناصر الكهربائية التالية:



-مولد مثالي ذي توتر ثابت, قوته المحركة الكهربائية E

-مكثفة فارغة سعتها C

-وشيجة ذاتيتها L و مقاومتها الداخلية r

-ثلاثة نواقل أومية: $R_1 = 1 \Omega$ و R_2 و $R = 8 \Omega$

-بادلة K

-راسم اهتزاز مهبطي

(I) عند اللحظة $t = 0$ نضع البادلة في الوضع (1), فنشاهد على شاشة راسم الإهتزاز

المهبطي المنحنيين (a) و (b) المبينين في الشكل -2- و ذلك بعد الضغط على الزر العاكس INV .

(1) ما هو المدخل المعني بالضغط على الزر العاكس ؟

(2) بين أن عبارة شدة التيار المار في الدارة عند اللحظة $t = 0$ هي: $I_0 = \frac{E}{R_1 + R_2}$

(3) أرفق كل منحنى بالمدخل الموافق له مع التعليل.

(4) بتطبيق قانون جمع التوترات, بين أن المعادلة التفاضلية للتوتر U_{R_2} بين

طرفي المقاومة R_2 تكتب على الشكل: $\frac{dU_{R_2}}{dt} + \frac{1}{\tau_1} U_{R_2} = 0$ حيث

τ_1 ثابت الزمن المميز للدارة المدروسة يطلب تعيين عبارته.

(5) تقبل المعادلة التفاضلية السابقة حلا من الشكل:

$U_{R_2}(t) = Ae^{-Bt}$ حيث A و B ثابتين يطلب تعيين عبارتهما

بدلالة ثوابت الدارة.

(6) اعتمادا على المنحنيين البيانيين (a) و (b) جد قيمة كل من:

-القوة المحركة الكهربائية للمولد E -شدة التيار I_0 -المقاومة R_2 -سعة

المكثفة C

(II) نضع الآن البادلة K في الوضع (2), في لحظة نعتبرها كمبدأ جديد

لقياس الأزمنة $t = 0$.

(1) اكتب المعادلة التفاضلية لتطور التوتر $U_R(t)$ بين طرفي الناقل الأومي R

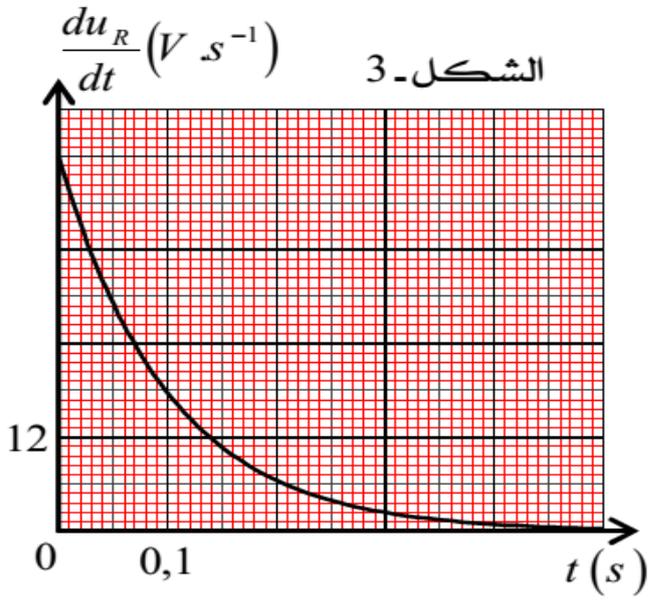
(2) تقبل المعادلة التفاضلية السابقة العبارة: $U_R(t) = RA' - B'e^{-\alpha t}$ حلا لها .

جد عبارة كل من الثوابت A' و B' و α بدلالة ثوابت الدارة المدروسة.

(3) سمحت الدراسة التجريبية و برنامج إعلام آلي مناسب برسم المنحنى البياني $\frac{dU_R}{dt} = f(t)$ المبين في الشكل -3-.

اعتمادا على هذا البيان حدد مايلي:

-ذاتية الوشيجة L - ثابت الزمن τ المميز للدارة المدروسة-المقاومة R .



4) احسب قيمة الطاقة المحولة في الناقل الأومي R بفعل جول عند اللحظة $t = 2\tau$.

5) إن تزويد وشيعة بنواة حديدية يرفع من قيمة ذاتيتها. مثل في هذه الحالة بشكل كفي منحنى $\frac{dU_R}{dt} = g(t)$ الجديد في نفس المعلم السابق للشكل-3.

الجزء الثاني: (7 نقاط)

التمرين التجريبي: (7 نقاط)

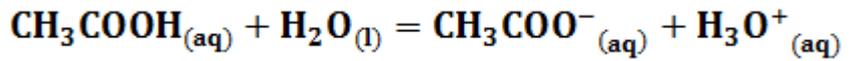
في طريقه إلى ثانوية الرجاء و التفوق, و كالعادة استعمل عدنان حافلة النقل لبوزريعة و بمجرد ركوبه سمع نقاشا بين صياد سمك و أحد الركاب عن فائدة صيد سمك له رائحة كريهة, و بعد لحظة تدخل طالب جامعي كان متجها إلى القطب الجامعي للعلوم و التكنولوجيا ليخبرهم أن الأمر بسيط, و أن سبب الرائحة وجود مادة في عضلات السمك تعرف بأكسيد الثلاثي ميثيل أمين, حيث بعد خروج السمك من الماء لفترة تبدأ الإنزيمات البكتيرية في تحليل هذه المادة إلى مادتين و هما ثلاثي ميثيل أمين ذي الصيغة $(CH_3)_3N$ و ثنائي ميثيل أمين و هما المسؤولتان عن الرائحة المميزة للسمك, و بالأخص الثلاثي ميثيل أمين.

حل الإشكال نضيف حمض الخل أو الليمون لمعادلة الرائحة, حيث يعتبر السمك صحيا إذا كانت كتلة الثلاثي ميثيل أمين تتراوح بين 10 mg و 15 mg لكل 100 g من السمك.

I) دراسة الثنائية أساس / حمض لحمض الخل :

نعتبر محلولاً مائياً (S) لحمض الإيثانويك $CH_3COOH_{(aq)}$ حجمه V و تركيزه المولي $C = 10^{-2}\text{ mol/L}$. أعطى قياس pH هذا المحلول القيمة 3.

ننمذج التحول الكيميائي الذي يحدث بين حمض الإيثانويك و الماء بالمعادلة التالية:



يمثل بيان الشكل-1- مخطط توزيع الصفة الغالبة للثنائية: CH_3COOH/CH_3COO^{-} .

1) أرفق كل منحنى بالنوع الكيميائي الذي يمثله مع التعليل.

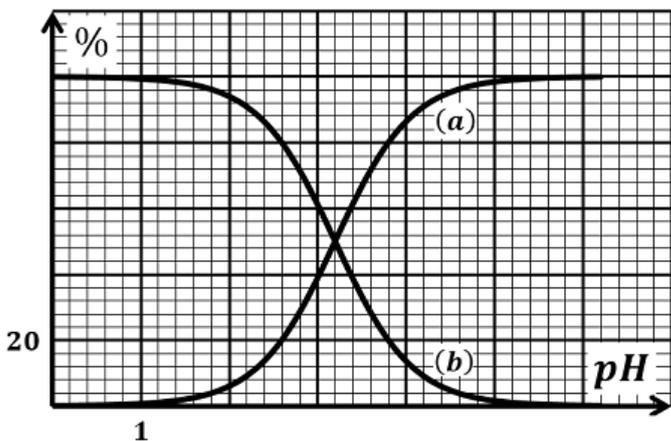
2) حدد بيانيا قيمة ثابت الحموضة pKa_1 المميز للثنائية CH_3COOH/CH_3COO^{-} .

3) تعرف من البيان على النوع الكيميائي المتغلب في المحلول (S).

4) احسب قيمة النسبة $\frac{[CH_3COO^{-}]}{[CH_3COOH]}$ للمحلول (S) بطريقتين: بيانيا

و حسابيا.

الشكل-1-



(II) دراسة تأثير حمض الخل على مادة ثلاثي ميثيل أمين للأسماك:

- 1) نأخذ حجما $V_0 = 100 \text{ mL}$ من محلول مائي (S_0) ثلاثي ميثيل أمين $(CH_3)_3N(aq)$ ذي التركيز $C_0 = 10^{-2} \text{ mol/L}$ و نقيس pH المحلول فنجد 10,9.
- 1.1- اكتب معادلة انحلال ثلاثي ميثيل أمين $(CH_3)_3N$ في الماء.
- 2.1- احسب النسبة النهائية لتقدم هذا التفاعل τ_f . ماذا تستنتج؟
- 3.1- حدد معللا جوابك الفرد المتغلب للشثائية $(CH_3)_3NH^+ / (CH_3)_3N$ في المحلول.

2) نضيف حجما معيناً من المحلول (S) لحمض الخل إلى المحلول السابق (S_0) فينقص pH المزيج إلى القيمة 6,5.

1.2- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي المنمذجة للتحويل الحادث. ثم جد قيمة ثابت التوازن K الموافق له.

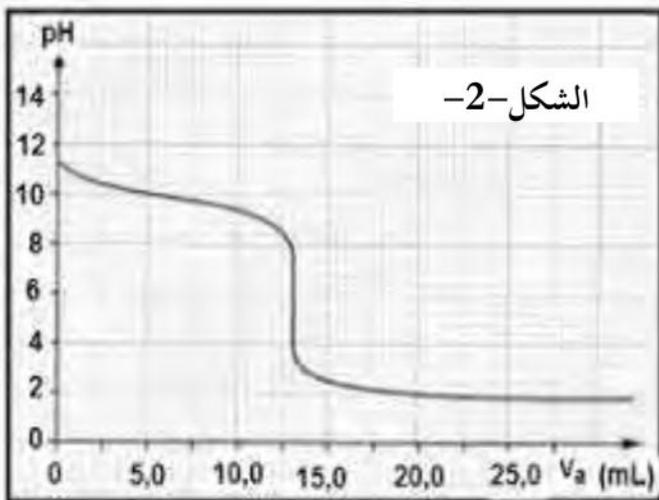
2.2- احسب النسبة: $\frac{[(CH_3)_3N]}{[(CH_3)_3NH^+]}$.

3.2- ما الفائدة من إضافة حمض الخل إلى ماء طهي السمك؟

(III) مراقبة جودة الأسماك:

نأخذ من أحد صناديق السمك 100 g من سمكة و نحضر حجما قدره 100 mL من ثلاثي ميثيل أمين بواسطة تقنية خاصة لمحلول (S_1) تركيزه المولي C_b .

نحقق المعايرة pH - مترية لحجم $V_b = 10 \text{ mL}$ من المحلول (S_1) بواسطة محلول مائي (S_2) لحمض كلور الهيدروجين $(H_3O^+ + Cl^-)$ تركيزه $C_a = 10^{-3} \text{ mol/L}$ نتحصل على البيان الموضح في الشكل -2-.



1) اكتب معادلة التفاعل الكيميائي المنمذج للمعايرة.

2) اعتماداً على مفهوم نقطة التكافؤ، حدد C_b تركيز المحلول (S_1) .

3) احسب m كتلة ثلاثي ميثيل أمين في عينة السمك المدروسة. هل السمك المتواجد بالصندوق قابل للإستهلاك؟

يعطى: نأخذ كل المحاليل عند درجة الحرارة $25^\circ C$. حيث:

$$K_e = 10^{-14}$$

$$pK_{a2}((CH_3)_3NH^+ / (CH_3)_3N) = 9,8$$

$$M_{((CH_3)_3N)} = 59 \text{ g/mol}$$

الأستاذ: زاهري

انتهى الموضوع

$v = 10 \text{ m/s}$
 $v = 10(t_0) = a t_0$
 الجهد عند t_0

$x_B = x(t_0) = AB = 2 \text{ m}$
 إلى حصة طبق من الزر
 $t_0 = 1 \Rightarrow \boxed{t_0 = 1 = 1.5}$
 $v_0 = 4 \times 1$

$v_0 = 4 \text{ m/s}$

(5) $\vec{F} = m_2 \vec{a}_2$
 $P_2 = m_2 \vec{a}_2$
 $P_{2z} = m_2 a_{2z}$
 $P_{2x} = m_2 a_{2x}$
 $m_2 g = m_2 a_2 \Rightarrow \boxed{a_2 = g}$



$a_2 = g$
 $a_2 = g$
 $a_2 = g$

$t_2 = 10 \text{ m/s}$
 R_A

$\vec{F}_{\text{ext}} = m_2 \vec{a}_2$
 $\vec{P}_1 + \vec{R} + \vec{f} = m_2 \vec{a}_2$
 $\vec{P}_{1x} + \vec{R}_x + \vec{f}_x = m_2 a_{2x}$
 $-\vec{f} = m_2 a_2$
 $\Rightarrow \boxed{a_1 = -\frac{f}{m_1}}$

$c_1 = -\frac{1}{0.5} \Rightarrow \boxed{a_1 = -2 \text{ m/s}^2}$

$x(t) = \int v dt = \int a dt = at + v_0$
 $v(t) = at + v_0 \Rightarrow \boxed{v(t) = a \cdot t}$

$a = \frac{dv}{dt} \Rightarrow v(t) = \int a$
 $v(t) = at + v_0 \Rightarrow \boxed{v(t) = a \cdot t}$

$v = \frac{dx}{dt} \Rightarrow x(t) = \int v(t)$
 $x(t) = \frac{at^2}{2} + x_0$
 $\boxed{x(t) = \frac{at^2}{2}}$

$x = 2 \text{ m}$
 $2 = \frac{0 - 4 \times 0.5}{0 - 5 \times 0.5} = \frac{2}{1} = 2$
 $\Rightarrow \boxed{x = 2 \cdot t^2}$

$\frac{a}{2} = a \Rightarrow a = 2a = 2 \times 2$
 $\boxed{a = 4 \text{ m/s}^2}$

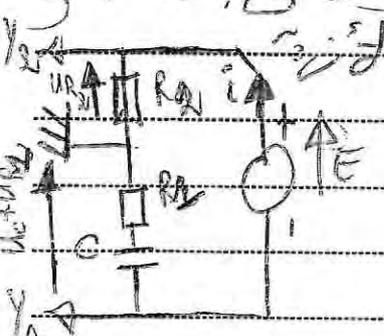
$a = \frac{g}{2} = \frac{f}{2m_1} \Rightarrow 2a = g - \frac{f}{m_1}$
 $\frac{f}{m_1} = g - 2a \Rightarrow \boxed{f = m_1 (g - 2a)}$

$f = 0.5 \cdot (10 - 2 \times 4) \Rightarrow \boxed{f = 1 \text{ N}}$

$T = m_1 a + f$
 $\Rightarrow T = 0.5 \times 4 + 1$
 $\boxed{T = 3 \text{ N}}$

$T = 3 \text{ N}$

RC circuit (1) RC circuit (2)



(2) Current I_0 is constant

$$U_C + U_{R1} + U_{R2} = E$$

$$U_C = \frac{1}{C} \int I dt$$

$$U_{R1} = R_1 \cdot I$$

$$U_{R2} = R_2 \cdot I$$

$$R_1 I + R_2 I = E$$

$$I_0 = \frac{E}{R_1 + R_2}$$

(a) Voltage across capacitor $U_C = f(t)$

(b) Voltage across resistor $U_{R2} = f(t)$

$$U_C + U_{R1} = U - R_2 I$$

$$U_C + U_{R1} = U - R_2 \frac{C}{R_1 + R_2} \frac{dU_C}{dt}$$

$$R_1 \frac{dU_C}{dt} + \frac{U_C}{C} = \frac{U}{R_1 + R_2}$$

$$\left(\frac{R_1}{C} + 1\right) \cdot U_{R2} + \frac{q}{C} = E$$

RC circuit (1) RC circuit (2)

RC circuit (1) RC circuit (2)

$$U_C + U_{R1} + U_{R2} = E$$

$$U_C = \frac{1}{C} \int I dt$$

$$U_{R1} = R_1 \cdot I$$

$$U_{R2} = R_2 \cdot I$$

$$R_1 I + R_2 I = E$$

$$I_0 = \frac{E}{R_1 + R_2}$$

(a) Voltage across capacitor $U_C = f(t)$

$$U_C + U_{R1} = U - R_2 I$$

$$U_C + U_{R1} = U - R_2 \frac{C}{R_1 + R_2} \frac{dU_C}{dt}$$

$$R_1 \frac{dU_C}{dt} + \frac{U_C}{C} = \frac{U}{R_1 + R_2}$$

$$\left(\frac{R_1}{C} + 1\right) \cdot U_{R2} + \frac{q}{C} = E$$

(b) Voltage across resistor $U_{R2} = f(t)$

$$U_C + U_{R1} = U - R_2 I$$

$$U_C + U_{R1} = U - R_2 \frac{C}{R_1 + R_2} \frac{dU_C}{dt}$$

$$R_1 \frac{dU_C}{dt} + \frac{U_C}{C} = \frac{U}{R_1 + R_2}$$

$$\left(\frac{R_1}{C} + 1\right) \cdot U_{R2} + \frac{q}{C} = E$$

$$U_R = R \cdot I_0 \cdot e^{-\frac{t}{\tau_1}}$$

$$U(t) = \frac{R_2 \cdot E}{R_1 + R_2} \cdot e^{-\frac{t}{(R_1 + R_2) \cdot C}}$$

في البداية $U = E$ و $I = I_0$

(a) $U_{R_1}(0) + U_{R_2}(0) = E$ عند $t=0$ مع $U_{R_2}(0) = 2V$ $\rightarrow U_{R_1}(0) = (a)$ غير متأكد
 $U_{R_1}(0) = 4V$ $\rightarrow U_{R_1}(0) + U_{R_2}(0) = (b)$ غير متأكد
 $E = 2 + 4 \Rightarrow E = 6V$

$U_C(0) + U_{R_1}(0) = R_1 \cdot I_0$
 $I_0 = \frac{U_{R_1}(0)}{R_1} = \frac{4}{1} \Rightarrow I_0 = 4A$

$I = \frac{E}{R_1 + R_2} \Rightarrow R_1 + R_2 = \frac{E}{I_0}$
 $R_2 = \frac{E}{I_0} - R_1 = \frac{6}{4} - 1 \Rightarrow R_2 = 0.5 \Omega$

$\tau_1 = (R_1 + R_2) \cdot C$
 $\tau_1 = 1.5s \Rightarrow C = \frac{\tau_1}{R_1 + R_2}$

$C = \frac{1.5}{1 + 0.5} \Rightarrow C = 1F$

$$\left(\frac{R_1 + R_2}{R_2} \right) U_{R_2} + \frac{q}{C} = E$$

$$\frac{d}{dt} \left[\left(\frac{R_1 + R_2}{R_2} \right) U_{R_2} + \frac{q}{C} \right] = \frac{dE}{dt} = 0$$

$$\left(\frac{R_1 + R_2}{R_2} \right) \frac{dU_{R_2}}{dt} + \frac{1}{C} \frac{dq}{dt} = 0$$

$$\left(\frac{R_1 + R_2}{R_2} \right) \frac{dU_{R_2}}{dt} + \frac{1}{C} i = 0$$

$$\left(\frac{R_1 + R_2}{R_2} \right) \frac{dU_{R_2}}{dt} + \frac{U_{R_2}}{R_2 \cdot C} = 0 \quad \times \frac{R_2}{R_2}$$

$$\frac{dU_{R_2}}{dt} + \frac{U_{R_2}}{(R_1 + R_2) \cdot C} = 0$$

وهذا هو الحل التفاضلي
 $U_{R_2} = A \cdot e^{-Bt}$ (1)
 $\frac{dU_{R_2}}{dt} = \frac{d(A \cdot e^{-Bt})}{dt} = -A \cdot B \cdot e^{-Bt}$ (2)
 $-AB e^{-Bt} + \frac{A \cdot e^{-Bt}}{\tau_1} = 0$
 $A \cdot e^{-Bt} \left(-B + \frac{1}{\tau_1} \right) = 0$
 $-B + \frac{1}{\tau_1} = 0 \Rightarrow B = \frac{1}{\tau_1}$

إمضاء الوالي:

ملاحظات الأستاذ (ة):
 - في الترويض إلى التفاضل:
 $U_{R_2}(0) = A \cdot e^0 = A$ عند $t=0$
 $U_{R_2}(0) = R_2 \cdot I_0$
 $\Rightarrow A = R_2 \cdot I_0$

من الشروط الابتدائية $(t=0)$

$$i_R(0) = R \quad i(0) = 0$$

$$i_R(0) = RA' - B'e^{-\alpha t} = RA' - B'$$

$$\Rightarrow RA' - B' = 0 \Rightarrow \boxed{B' = RA' = \frac{RE}{R+r}}$$

$$U_R(t) = \frac{RE}{R+r} - \frac{RE}{R+r} e^{-\frac{R+r}{L}t}$$

$$\boxed{U_R(t) = \frac{RE}{R+r} (1 - e^{-\frac{R+r}{L}t})}$$

$$\frac{dU_R}{dt} = f(t) \quad \text{من السهل ان نرى ان}$$

$$\frac{dU_R}{dt} = dB'e^{-\alpha t} = \frac{R+r}{L} \cdot \frac{RE}{R+r} \cdot e^{-\alpha t}$$

$$\boxed{\frac{dU_R}{dt} = \frac{RE}{L} e^{-\frac{R+r}{L}t}}$$

$$\left. \frac{dU_R}{dt} \right|_{t=0} = \frac{RE}{L}$$

$$\left. \left(\frac{dU_R}{dt} \right) \right|_{t=0} = 12 \times 4 = 48 \text{ V/s}$$

$$\Rightarrow L = \frac{RE}{\left. \left(\frac{dU_R}{dt} \right) \right|_{t=0}} = \frac{8.6}{48}$$

$$\boxed{L = 1 \text{ H}}$$

$$U_R(t) = 0.37 \cdot \left. \frac{dU_R}{dt} \right|_{t=0} = 0.37 \cdot 48 = 17.76 \text{ V}$$

$$\boxed{\tau = 0.13}$$

$$= \frac{L}{R+r} \Rightarrow R+r = \frac{L}{\tau}$$

$$= \frac{L}{\tau} - R = \frac{1}{0.1} - 8$$

$$\boxed{r = 2 \Omega}$$

المعادلة في التردد (2)

في حالة ظاهرياً $U_R + U_b = E$

$$U_R + U_b = E$$

$$U_R + r i + L \frac{di}{dt} = E$$

$$U_R = R i \quad i = \frac{U_R}{R}$$

$$U_R + r \frac{U_R}{R} + L \frac{d(U_R/R)}{dt} = E$$

$$U_R \left(1 + \frac{r}{R} \right) + \frac{L}{R} \frac{dU_R}{dt} = E$$

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

$$U_R = RA' - B'e^{-\alpha t}$$

$$\frac{dU_R}{dt} = \alpha (RA' - B'e^{-\alpha t}) = B'\alpha e^{-\alpha t}$$

$$B'\alpha e^{-\alpha t} + \left(\frac{R+r}{L} \right) (RA' - B'e^{-\alpha t}) = \frac{RE}{L}$$

$$B'\alpha e^{-\alpha t} + \frac{R+r}{L} RA' - B' \frac{R+r}{L} e^{-\alpha t} = \frac{RE}{L}$$

$$B' e^{-\alpha t} \left(\alpha - \frac{R+r}{L} \right) + \frac{R+r}{L} RA' - \frac{RE}{L} = 0$$

$$\left. \frac{R+r}{L} RA' - \frac{RE}{L} = 0 \right\}$$

$$\boxed{\alpha = \frac{R+r}{L}}$$

$$\frac{R+r}{L} RA' = \frac{RE}{L} \Rightarrow \boxed{A' = \frac{E}{R+r}}$$

التي هي الترتيب الثاني

التي هي الترتيب الثاني

CA₃COOH + H₂O ⇌ CA₃COO⁻ + H⁺
 H = PK_{a1} + log $\frac{[CA_3COO^-]}{[CA_3COOH]}$
 (أساسي) (أساسي) (أساسي)
 (أساسي) (أساسي) (أساسي)

$$E_R(t) = E_L(t) - E_L(t)$$

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

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

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

CA₃COOH + H₂O ⇌ CA₃COO⁻ + H⁺
 H = PK_{a1} + log $\frac{[CA_3COO^-]}{[CA_3COOH]}$
 (أساسي) (أساسي) (أساسي)
 (أساسي) (أساسي) (أساسي)

$$E_R(t) = \frac{1}{2} L I_0^2 [1 - (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})]$$

$$E_R(t) = \frac{1}{2} L I_0^2 [1 - (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})]$$

$$E_R(t) = \frac{1}{2} L I_0^2 [1 - (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})]$$

$$I_0 = \frac{E}{R+r} = \frac{6}{8+2} = 0.6A$$

CA₃COOH + H₂O ⇌ CA₃COO⁻ + H⁺
 H = PK_{a1} + log $\frac{[CA_3COO^-]}{[CA_3COOH]}$
 (أساسي) (أساسي) (أساسي)
 (أساسي) (أساسي) (أساسي)

$$E_R(t) = 0.0454J$$

$$\frac{dU_R}{dt} = q(t)$$

$$H = PK_{a1} + \log \frac{[CA_3COO^-]}{[CA_3COOH]}$$

$$\frac{[CA_3COO^-]}{[CA_3COOH]} = 10^{pH - pKa}$$

$$= 10^{3 - 4.18}$$

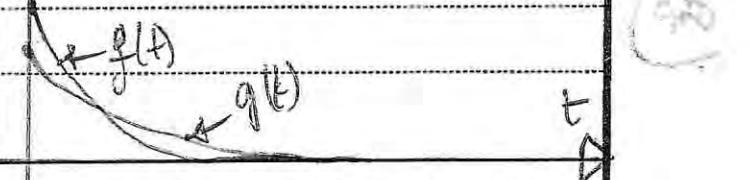
التي هي الترتيب الثاني

$$\frac{[CA_3COO^-]}{[CA_3COOH]} = 9.0158$$

$$\frac{[CA_3COO^-]}{[CA_3COOH]} = 4$$

$$H = 4.18 + \log 4$$

$$H = 5.14$$



ملاحظات الأستاذ (ة):

$$x_f = n_f(OH) = [OH]_f \cdot V_0$$

$$K_e = [CH_3OH^+]_f \cdot [OH]_f \Rightarrow [OH]_f = \frac{K_e}{[CH_3OH^+]_f}$$

$$x_f = \frac{K_e}{[CH_3OH^+]_f} \cdot V_0 = \frac{K_e \cdot V_0}{10^{pH}}$$

$$f = \frac{K_e \cdot V_0}{10^{pH} \cdot C_0 \cdot V_0} \Rightarrow f = \frac{K_e}{10^{pH} \cdot C_0}$$

$$\Rightarrow f = \frac{10^{-14} \cdot 10^9}{10^2} \Rightarrow f = 10^{-7}$$

Handwritten notes in Arabic: "تغير pH في المحلول" (pH change in the solution), "نسبة حمض الخليك" (acetic acid ratio), "نسبة الخليك" (acetate ratio).

$$\% CH_3COOH = 28\%$$

$$\% CH_3COO^- = 72\%$$

$$\% CH_3COOH = \frac{[CH_3COOH]}{[CH_3COOH] + [CH_3COO^-]} \times 100$$

$$[CH_3COOH] + [CH_3COO^-] = C = 20$$

$$\% CH_3COOH = \frac{[CH_3COOH]}{C} \times 100$$

Handwritten notes in Arabic: "تغير pH في المحلول" (pH change in the solution), "نسبة حمض الخليك" (acetic acid ratio), "نسبة الخليك" (acetate ratio).

$$[CH_3COOH] = \frac{\% CH_3COOH \cdot C}{100}$$

$$\Rightarrow [CH_3COOH] = \frac{28 \times 10^{-2}}{100}$$

$$[CH_3COOH] = 2,8 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$$

$$[CH_3COO^-] = 4 \cdot [CH_3COOH] = 0,0112 \text{ mol/L}$$



$$K = \frac{[CH_3COO^-]_f \cdot [(CH_3)_3NH^+]_f}{[(CH_3)_3N]_f \cdot [CH_3COOH]_f} \times \frac{[H_3O^+]_f}{[H_3O^+]_f}$$

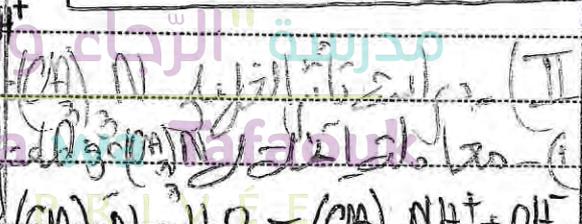
$$K = \frac{K_{a1}}{K_{a2}} = \frac{10^{-pK_{a1}}}{10^{-pK_{a2}}}$$

$$K = 10^{pK_{a2} - pK_{a1}} = 10^{9,8 - 4,8}$$

$$\Rightarrow K = 10^5$$

$$\frac{[(CH_3)_3N]}{[(CH_3)_3NH^+]} = 10^{pH - pK_{a2}} = 10^{6,5 - 9,8}$$

$$\frac{[(CH_3)_3N]}{[(CH_3)_3NH^+]} = 5,011 \cdot 10^{-4}$$



$$f = \frac{x_f}{x_{max}}$$

t=0	n_0 = C_0 \cdot V_0	0	0
t	n_0 - x	x	x
t_f	n_0 - x_f	x_f	x_f

$$n_0 - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = n_0 = C_0 \cdot V_0$$

النقطة التي ليست عند هاتين نقطتي التجمد والتي تسمى نقطة التجمد

$$n_b = n_{aE} \rightarrow C_b V_b = C_a V_{aE}$$

$$V_{aE} = 13 \text{ mL}$$

$$C_b = \frac{C_a \cdot V_{aE}}{V_b} = \frac{10^3 \cdot 13}{10}$$

$$C_b = 13 \cdot 10^3 \text{ mol/L}$$

$$C = \frac{m_b}{V_b} \Rightarrow n_b = C_b \cdot V_b$$

$$\Rightarrow n_b = 13 \cdot 10^{-3} \cdot 0,1$$

$$n_b = 1,3 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$$

$$n_b = \frac{m}{M} \Rightarrow m = n_b \cdot M$$

$$m = 1,3 \cdot 10^{-4} \cdot 50$$

$$m = 7,67 \cdot 10^{-3} \text{ g}$$

$$m = 7,67 \text{ mg}$$

وبما أن $n \in [10; 15] \text{ (mg)}$

وزن: السلك (توجد بالعين)
تغير قابل الاستدلال

إمضاء الوالي:

الفائدة من إضافة النترات
على السلك:

من تداخل التلويح الرستة السابقة

1. قبل أن نأخذ تجمد

على السلك فنحن على كمية

كبيرة من مادة $(\text{NH}_3)_3$

عند إضافة حمض النتر

أو ماء على السلك يتفاعل

الحمض $(\text{NH}_3)_3$ مع $(\text{NH}_3)_3$ لتنتج

تأثير $(\text{NH}_3)_3$ في حمض النتر

أو $(\text{NH}_3)_3$ في الماء

أو $(\text{NH}_3)_3$ في الماء