

التاريخ: 2019/03/07

المدة: 03 سا و 30 د

المادة: العلوم الفيزيائية

المستوى: الثالثة ثانوي

اختبار الفصل الثاني

الجزء الأول: (13 نقاط)

التمرين الأول: (6 نقاط)

نهمل دافعه 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 مستوى 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 مهملة الكتلة بإمكانها الدوران دون احتكاك حول محور أفقي ثابت (الشكل-1). يخضع الجسم (S_1) أثناء حركته على المستوى الأفقي إلى قوة احتكاك \vec{f} شدتها ثابتة.

في اللحظة $t = 0$ ينطلق الجسم (S_1) من نقطة A تعتبرها 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 لنيوتون ثم بتطبيقه على الجسمين (S_1) و (S_2) في مرجع سطحي أرضي تعتبره غاليليا:



الشكل-1-

مدرسة "الرجاء والتفوق" الخاصة

$$\frac{d^2x}{dt^2} = \frac{g}{2} - \frac{f}{2m_1}$$

ب) استنتج طبيعة حركة الجسم (S_1) .

ج) باستغلال الشروط الإبتدائية، أوجد المعادلة الزمنية للحركة (t) حل المعادلة التفاضلية السابقة.

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

أ) احسب من البيان قيمة تسارع الحركة a .

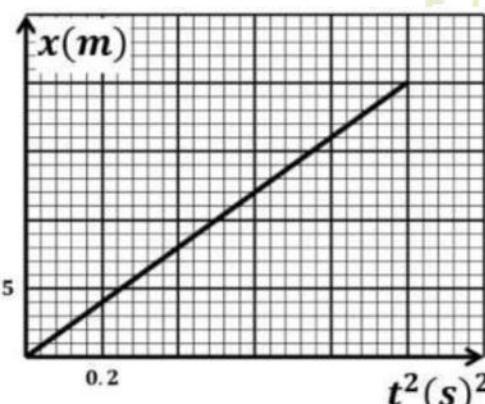
ب) استنتاج قيمة كل من قوة الإحتكاك \vec{f} و توتر الخيط \vec{T} .

ج) حدد سرعة الجسم (S_1) عند الموضع B .

4) عند وصول الجسم (S_1) إلى النقطة B ينقطع الخيط فجأة في لحظة تعتبرها مبدأ جديد لقياس الأزمنة $t = 0$.

أ) ما طبيعة السقوط للجسم (S_2) في هذه الحالة؟ علل إجابتك

ب) حدد مبرراً لإجابتك طبيعة حركة كل جسم بعد انقطاع الخيط ثم استنتاج قيمة تسارع كل منهما.



الشكل-2-

تحقق التركيب التجاري المبين في الشكل -1- و الذي يتتألف من العناصر الكهربائية التالية:

-مولد مثالي ذي توتر ثابت، قوته الحركة الكهربائية E

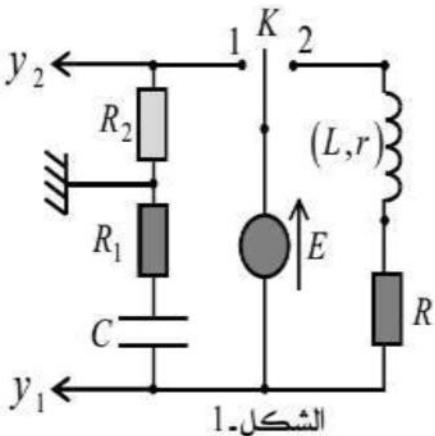
-مكثفة فارغة سعتها C

-وشيعة ذاتيتها L و مقاومتها الداخلية r

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

-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 المعنى بالضغط على الزر العاكس ؟

(2) بين أن عبارة شدة التيار المار في الدارة عند اللحظة $t = 0$ هي:

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

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

طرف 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 تعين عبارته.

(5) تقبل المعادلة التفاضلية السابقة حالاً من الشكل :

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

مدرسة "الرجاء والتفاونك"

adja wa tafaouk

LE PRIVATE

C

(II) نضع الآن البادلة K في الوضع (2)، في لحظة نعتبرها كمبأً جديداً

لقياس الأزمنة $t = 0$.

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

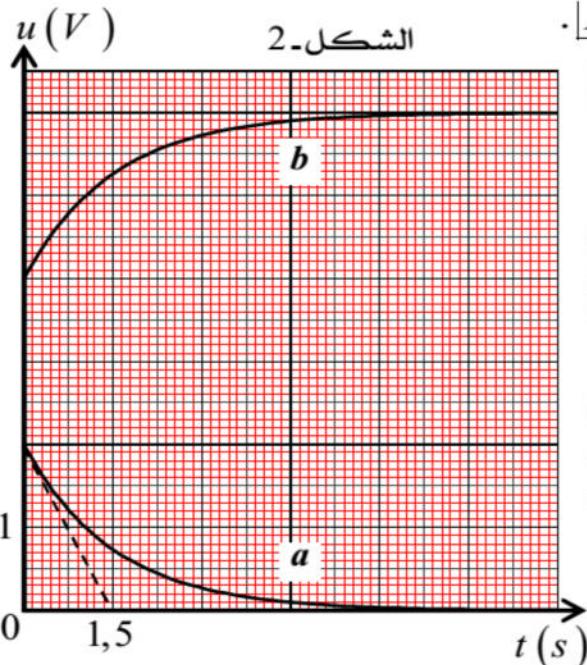
(2) تقبل المعادلة التفاضلية السابقة العبارة : $U_R(t) = RA' - B'e^{-\alpha t}$ حالاً لها .

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 $f(t) = \frac{dU_R}{dt}$ المبين في الشكل -3-.

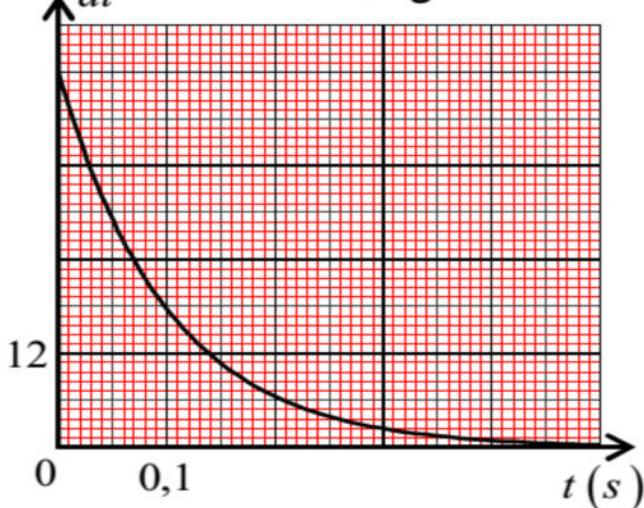
اعتماداً على هذا البيان حدد ما يلي :

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



$$\frac{du_R}{dt} (V \cdot s^{-1})$$

الشكل-3



4) احسب قيمة الطاقة المخولة في الناقل الأولي R بفعل جول عند اللحظة $t = 2\pi$

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

الجزء الثاني: (7 نقاط)

التمرين التجاري: (7 نقاط)

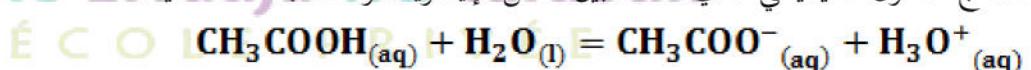
في طريقه إلى ثانوية الرجاء والتفوق، وكالعادة استعمل عدنان حافلة النقل لبوزربعة و بمجرد ركوبه سمع نقاشا بين صياد سمك وأحد الركاب عن فائدة صيد سمك له رائحة كريهة، وبعد لحظة تدخل طالب جامعي كان متوجهًا إلى القطب الجامعي للعلوم والتكنولوجيا ليخبرهم أن الأمر بسيط ، وأن سبب الرائحة وجود مادة في عضلات السمك 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 المسؤلتان عن الرائحة المميزة للسمك، و بالأخص الثلاثي ميثيل أمين.

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

I) دراسة الثنائي أساس / حمض لحمض الخل :

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

Ecole Erradja wo Tafaouk



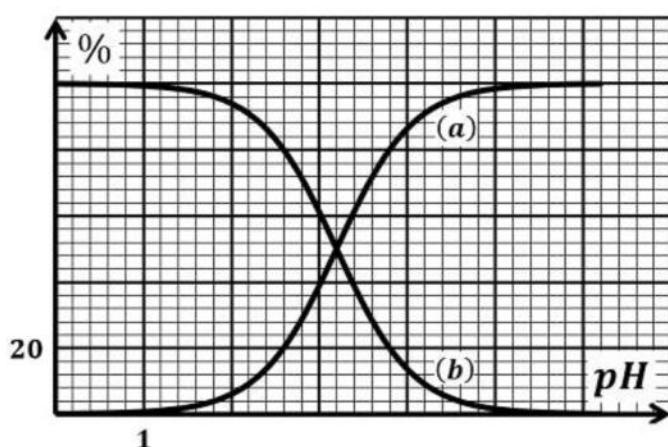
يمثل بيان الشكل-1- مخطط توزيع الصفة الغالية للثنائية CH_3COOH/CH_3COO^-

1) أرفق كل منحنى بال النوع 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 محلول (S).

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



الشكل-1-

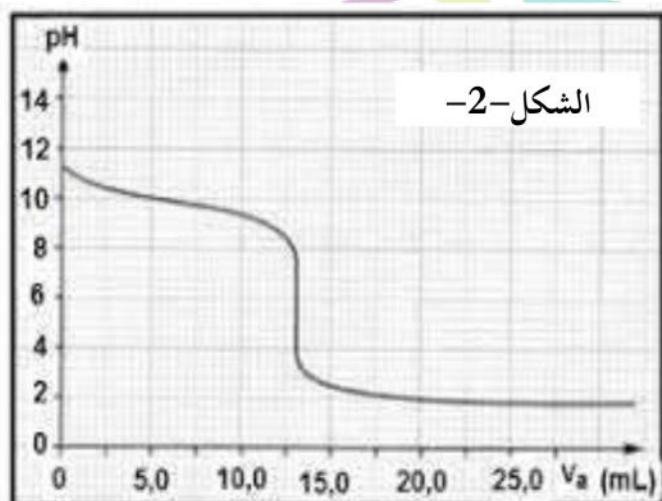
(II) دراسة تأثير حمض الخل على مادة ثلاثي ميثيل أمين للأسماك:

- (1) نأخذ حجما $V_0 = 100 \text{ mL}$ من محلول مائي (S_0) ثلاثي ميثيل أمين $(\text{CH}_3)_3\text{N}(aq)$ ذي التركيز $C_0 = 10^{-2} \text{ mol/L}$.
- 1.1 - أكتب معادلة انحلال ثلاثي ميثيل أمين $(\text{CH}_3)_3\text{N}$ في الماء.
- 2.1 - احسب النسبة النهائية لتقديم هذا التفاعل τ . ماذا تستنتج؟
- 3.1 - حدد مثلا جوابك الفرد المتغلب للثنائية $(\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ / (\text{CH}_3)_3\text{N}$ في محلول.
- (2) نضيف حجما معينا من محلول (S) لحمض الخل إلى محلول سابق (S₀) فينقص pH المزيج إلى القيمة 6,5.
- 1.2 - أكتب معادلة التفاعل الكيميائي المنزدجة للتحول الحادث. ثم جد قيمة ثابت التوازن K الموافق له.
- 2.2 - احسب النسبة : $\frac{[(\text{CH}_3)_3\text{N}]}{[(\text{CH}_3)_3\text{NH}^+]}$.
- 3.2 - ما الفائدة من إضافة حمض الخل إلى ماء طهي السمك؟

(III) مرآبة جودة الأسمالك :

نأخذ من أحد صناديق السمك 100 g من سمكة و نحضر حجما قدره 100 mL من ثلاثي ميثيل أمين بواسطة تقنية خاصة محلول (S₁) تركيزه المولى C_b .

تحقق المعايرة pH - مترية لحجم $V_b = 10 \text{ mL}$ بواسطة محلول مائي (S₂) لحمض كلور الهيدروجين $(\text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-)$ تركيزه $C_a = 10^{-3} \text{ mol/L}$ فتحصل على البيان الموضح في الشكل 2-.



(1) اكتب معادلة التفاعل الكيميائي المنزدج للمعايرة.

(2) اعتمادا على مفهوم نقطة التكافؤ، حدد C_b تركيز محلول (S₁).

(3) احسب m كتلة ثلاثي ميثيل أمين في عينة السمك المدروسة.

مدرسة الرجاء والرجاء
a wa Tafanuk
PRIVÉE

يعطى: تأخذ كل المحاليل عند درجة الحرارة 25°C . حيث :

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

$$pK_{a2}((\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ / (\text{CH}_3)_3\text{N}) = 9,8$$

$$M_{((\text{CH}_3)_3\text{N})} = 59 \text{ g/mol}$$

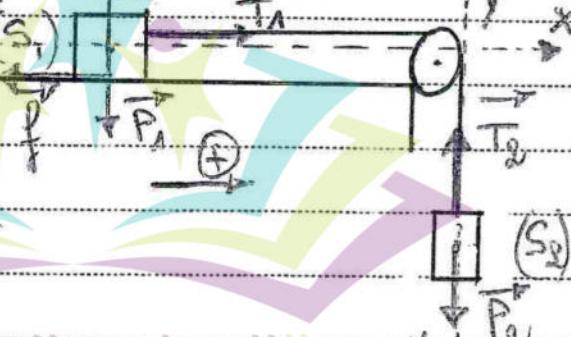
الأستاذ: زاهري

انتهى الموضوع

ثانوية - الربح والتفوّق

- ② - التسريع الموجي لـ حركة العجل -
ماده. الفيزياء

54 ت

$\vec{P}_2 + \vec{T}_2 = m_2 \vec{a}_2$ $\therefore (yy) = \text{دور العجل} \rightarrow \text{الاستطلاع}$ $P_{2y} + T_{2y} = m_2 \cdot a_{2y}$ $P_{2x} - T_{2x} = m_2 \cdot a_{2x}$ $m_2 \cdot g - T_x = m_2 \cdot a_{2x} \quad (0.8)$ $T_1 = T_2 = T \quad (\vec{a}_1 = \vec{a}_2 = \vec{a})$ $-f + T = m_1 \cdot a \quad (1)$ $m_2 \cdot g - T = m_2 \cdot a \quad (2)$ $f + T + m_2 \cdot g - T = m_1 \cdot a + m_2 \cdot a$ $a = \frac{-f + m_1 \cdot g}{m_1 + m_2}$ $= \frac{d\theta}{dt} = \frac{dx}{dt} \quad m_1 = m_2$ $\frac{d^2x}{dt^2} = \frac{-f + m_1 \cdot g}{m_1 + m_2 \cdot 2m_1}$ $= -\frac{f}{2m_1} + \frac{m_1 \cdot g}{2m_1}$ $\frac{d^2x}{dt^2} = \frac{g}{2} - \frac{f}{2m_1} \quad (0.8)$ $\Delta a = 0 \rightarrow \text{الاستطلاع}$ $\text{وهو متساوٍ مع المقدار}$ $\text{وهو متساوٍ مع المقدار}$	<p>الثوابت ① (6)</p> $m_1 = m_2 = 0.5 \text{ Kg}$ $g = 10 \text{ m/s}^2$ $f = 2 \text{ N} \rightarrow (S_1)$ $x_0 = 0; \theta_0 = 0; (t=0)$ $AB = x_0 - x_A = x_B = 2 \text{ m}$  $\sum F_{ext1} = m_1 \cdot \vec{a}_1$ $P_{1x} + R + f + T_1 = m_1 \cdot \vec{a}_1$ دور العجل $\sum F_{ext2} = m_2 \cdot \vec{a}_2$ $P_{2x} + R^{(0)} + f_x + T_2 = m_2 \cdot \vec{a}_2$ $\therefore (S_2) \rightarrow \text{دور العجل}$
---	--

$$= m_B + m_A = M$$

$$B = V(t_0) - a t_0$$

الجهاز A

بما أن A ينزل بثبات

$$x_B = x(t_0) = AB = 2 \text{ m}$$

$$\frac{dx}{dt} = 1 \Rightarrow T_E = \sqrt{4 - 1} = \sqrt{3}$$

$$N_B = 4 \times 1$$

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

$$(5) \rightarrow \ddot{x} = a = 1$$

الجهاز A ينزل بثبات

الجهاز B ينزل بثبات

الجهاز A ينزل بثبات

الجهاز B ينزل بثبات

(S₂) معرفة حركة A

معرفة حركة B

$\sum F_{Ax} = m_2 \ddot{a}_2$

$$P_2 = m_2 \ddot{a}_2$$

$$P_{2x} = m_2 \ddot{a}_{2x}$$

$$P_2 = m_2 \cdot a_2$$

$$m_2 \cdot g = m_2 \cdot a_2 \Rightarrow a_2 = g$$

جاذبية A

لذلك $a_2 = g$

لذلك $a_2 = g$

لذلك $a_2 = g$

$a_2 = 10 \text{ m/s}^2$

باالتالي $a_2 = g$

$R_A = (S_1)$ معرفة حركة A

$\sum F_{Ax} = m_2 \ddot{a}_2$

$$P_1 + R + f = m_2 \ddot{a}_2$$

$$P_{1x} + R_{x} + f_{x} = m_2 \ddot{a}_{1x}$$

$$-f = m_2 \ddot{a}_1$$

$$a_1 = -\frac{f}{m_2}$$

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

الإجابة المطلوبة

$a(t) = c \cdot t = \frac{g}{2} \cdot t$

$$a(t) = c \cdot t = \frac{g}{2} \cdot t$$

$N(t)$ ينبع من حركة A

$$a = \frac{dV}{dt} \Rightarrow V(t) = \int a$$

$$V(t) = at + C \Rightarrow V(0) = a \cdot E$$

$x(t) = \int V(t) dt$

$$x = \frac{dV}{dt} \Rightarrow x(t) = \int V(t) dt$$

$$x(t) = \frac{at^2}{2} + C \Rightarrow x(t) = \frac{at^2}{2}$$

$$x = \frac{at^2}{2}$$

الإجابة المطلوبة

$f(t) = p(t) \cdot x$

الإجابة المطلوبة

$$U_R(t) = R_2 I_o e^{-\frac{t}{C_1}}$$

$$U_R(0) = \frac{R_2 \cdot E}{R_1 + R_2} \cdot e^{\frac{E}{(R_1+R_2) \cdot C}}$$

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

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

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

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

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

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

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

$$U_R(0) + U_R(t=0) = \frac{R_1}{R_1 + R_2} I_o$$

$$U_R(0) = \frac{R_1}{R_1 + R_2} I_o$$

$$I_o = 4A$$

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

$$R_2 = \frac{E}{I_o} - R_1 = \frac{6}{4} - 1 = 1.5 \Omega$$

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

$$C_1 = (R_1 + R_2) \cdot C$$

$$U_{R_2} = A e^{-\frac{t}{C_1}}$$

$$\frac{dU_{R_2}}{dt} = \frac{d(A e^{-\frac{t}{C_1}})}{dt} = -A \cdot B \cdot e^{-\frac{t}{C_1}}$$

$$-A \cdot B \cdot e^{-\frac{t}{C_1}} + \frac{A \cdot e^{-\frac{t}{C_1}}}{C_1} = 0$$

$$A \cdot e^{-\frac{t}{C_1}} \left(-B + \frac{1}{C_1} \right) = 0$$

$$-B + \frac{1}{C_1} = 0 \Rightarrow B = \frac{1}{C_1}$$

ملاحظات الأستاذ (ة):

 - من المفترض أن C_1 ثابت

 $U_{R_2}(0) = A \cdot e^0 = A = (t=0)$ inc

 $U_{R_2}(0) = R_2 I_o$
 $\Rightarrow A = R_2 \cdot I_o$

Ch. 1 full in full
for all work others (I)

addressed by R. Sturz.

$$z_t = z_t \text{ in } R^3$$

$$= E_{\text{kinetic}} - E_L(t),$$

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

$$E_R(t) = \frac{1}{2} I_0^R \left[1 - (1 - e^{-\frac{t}{T}})^2 \right]$$

$$P_{\text{p}}(d) = \frac{1}{2} L I_0 \cdot \left[1 - \left(1 - \frac{L}{d} \right)^2 \right]$$

$$F_R(\alpha) = \frac{1}{2} L I_o^2 \cdot [1 - (1 - e^{-\alpha})^L]$$

$$I_0 = \frac{E}{R+Y} = \frac{6}{8+2} = 0,6 A$$

CA 60017 ~~test~~

2) z.B.: $C_1 \text{ pH}=3$ in H_2O & $F_R(\text{dG})=0,0454$

$$\frac{dU}{dT} = g(T) \text{ (Equation 5)}$$

$$\text{مُدْرَسَةُ الْجَاءِ وَالسَّنْوُونُ$$

$$H = pK_a_1 + \log \frac{[CH_3CO^-]}{[CH_3COOH]}$$

$$\frac{[CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]} = 10^{pH - pK_a}$$

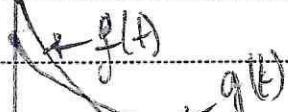
$$= 10^{3-418}$$

$$[\text{CIA}_3\text{COO}^-] = 0.0158$$

$$\frac{[C_1 \quad 00]}{[C_1 \quad (00)I]} = 4$$

$$\therefore H = 4.8 + \log 4$$

$$\boxed{H = 5, 4}$$



ملاحظات الأستاذ (ة) :

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

$$K_e = [H_3O^+]_f \cdot [OH^-]_f \Rightarrow [OH^-]_f = \frac{K_e}{[H_3O^+]_f} \quad \text{pH 5 für } 10^{-5}$$

$$\rightarrow x_f = \frac{K_e}{[H_3O^+]_f} \cdot V_0 = \frac{K_e \cdot V_0}{10^{-5}}$$

$$C_f = \frac{K_e \cdot x_f}{10^{-5} \cdot C_0 \cdot V_0} \Rightarrow C_f = \frac{K_e \cdot 10^{-5}}{C_0}$$

$$\rightarrow C_f = \frac{10^{-14} \cdot 10^{-5}}{10^{-2}} \Rightarrow C_f = 9,08$$

~~die Lösung ist fast rein~~

~~pH 5 für 10% OH₃COOH = 88%~~

~~10% OH₃COO⁻ = 72%~~

~~siehe unten~~

$$\% \text{ CH}_3\text{COOH} = \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}]}{[\text{CH}_3\text{COOH}] + [\text{CH}_3\text{COO}^-]} \times 100$$

$$[\text{CH}_3\text{COOH}] + [\text{CH}_3\text{COO}^-] = C = x_0$$

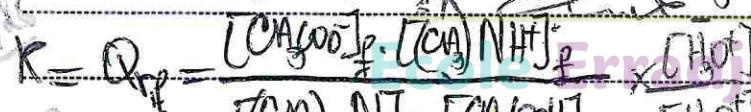
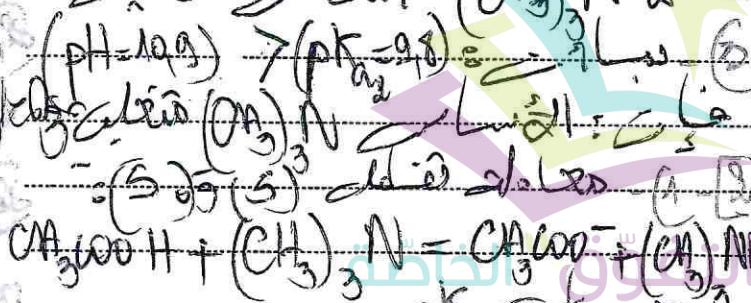
$$\Rightarrow \% \text{ CH}_3\text{COOH} = \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}]}{C} \times 100$$

$$[\text{CH}_3\text{COO}^-] = \% \text{ CH}_3\text{COOH} \cdot C$$

$$[\text{CH}_3\text{COOH}] = 88 \times 10^{-2}$$

$$[\text{CH}_3\text{COOH}] = 2,8 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$$

$$[\text{CH}_3\text{COO}^-] = 4 \cdot [\text{CH}_3\text{COOH}] = 0,012 \text{ mol/L}$$



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

$$K = 10^{pK_{a2} - pK_{a1}} = 10^{9,8 - 4,8} = 10^{5,0}$$

$$\rightarrow K = 10^5$$

$$\frac{[(\text{CH}_3)_3\text{N}]}{[(\text{CH}_3)_3\text{NH}^+]} = 10^{pH - pK_{a2}} = 10^{6,5 - 9,8} = 10^{-3,3}$$

$$\frac{[(\text{CH}_3)_3\text{N}]}{[(\text{CH}_3)_3\text{NH}^+]} = 5,011 \cdot 10^{-4}$$

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

$$[(\text{CH}_3)_3\text{N}] + \text{H}_2\text{O} = (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{OH}^-$$

$$t=0 \quad n_0 = c_0 \cdot V_0 \quad 0 \quad 0$$

$$t \quad n_0 - x_f \quad " \quad x_f \quad x_f$$

$$n_0 - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = n_0 = c_0 \cdot V_0$$

$$n_0 - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = n_0 = c_0 \cdot V_0$$

$$n_0 - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = n_0 = c_0 \cdot V_0$$

النقطة المائية (النقطة الغليان)

$$n_b = n_{AE} \Rightarrow C_b V_b = C_a V_{AE}$$

still الماء في V_{AE}

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

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

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

$$= m \text{ at } t$$

$$C = \frac{m}{V_1} \Rightarrow n_b = C_b \cdot V_1$$

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

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

$$m = 1,3 \cdot 10^{-4} \cdot 59$$

$$m = 7,67 \cdot 10^{-4} \text{ g}$$

$$C \quad [m = 7,67 \text{ mg}]$$

$$n \in [10; 15] \text{ (mg)}$$

و بـ 10 : الماء متوازى بالمعنى

مئر الماء في V_b

إمضاء الوالي:

النقطة المائية (النقطة الغليان)

ملاحظات الأستاذ (ة) بـ

(3.1) $\text{CH}_3\text{N} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow (\text{CH}_3)_3\text{N} + \text{H}_3\text{O}^+$

مذكرة الماء متوازى بالمعنى

(3.2) $(\text{CH}_3)_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

كثير من ماء متوازى بالمعنى

(3.3) $\text{CH}_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

الماء متوازى بالمعنى

(3.4) $\text{CH}_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

مذكرة الماء متوازى بالمعنى

(3.5) $\text{CH}_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

مذكرة الماء متوازى بالمعنى

(3.6) $\text{CH}_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

مذكرة الماء متوازى بالمعنى

(3.7) $\text{CH}_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

مذكرة الماء متوازى بالمعنى

(3.8) $\text{CH}_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

مذكرة الماء متوازى بالمعنى

(3.9) $\text{CH}_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

مذكرة الماء متوازى بالمعنى

(3.10) $\text{CH}_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

مذكرة الماء متوازى بالمعنى

(3.11) $\text{CH}_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

مذكرة الماء متوازى بالمعنى

(3.12) $\text{CH}_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

مذكرة الماء متوازى بالمعنى

(3.13) $\text{CH}_3\text{N} \rightleftharpoons (\text{CH}_3)_3\text{NH}^+ + \text{H}_2\text{O}$

مذكرة الماء متوازى بالمعنى