

الفيزياء

التمرين الأول

البدئية للحركة .

عند $t=0$ ، تكون: $v_0=0$ و $x_0=0,5m$

$$x = 2t^2 + 0,5$$

1.3- تسارع حركة (S_1) وحركة (S_2) ،

لما أن الحيط الرابط بين (S_1) و (S_2)

غير قابل للامتداد، فإنه عند انتقال (S_1)

بالمسافة x_1 ينتقل (S_2) بالمسافة x_2 ،

حيث: $x_1 = x_2$ في كل لحظة .

نشتق x_1 و x_2 بالنسبة للزمن،

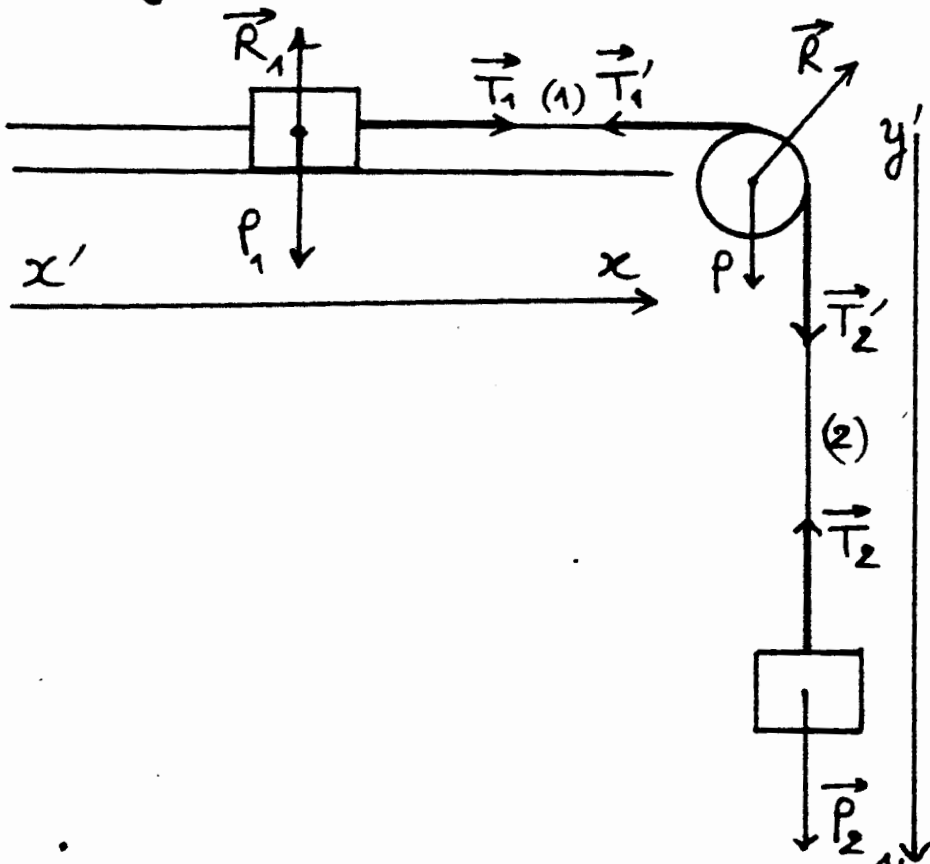
$$\dot{x}_1 = \dot{x}_2 \Rightarrow \ddot{x}_1 = \ddot{x}_2$$

$$a_1 = a_2 = a = 4 m \cdot s^{-2}$$

في (S_1) و (S_2) نفس السرعة ونفس التسارع

في كل لحظة .

4.1 - إثبات العلاقة بين a و g :



نحدد طبيعة حركة (S_1) من خلال مميزاتها:

* المسار مستقيم .

* التسارع ثابت: $a_1 = \frac{dv_1}{dt} = 4 m \cdot s^{-2}$

* السرعة تزايدية .

إذن، فحركة (S_1) حركة مستقيمة متسارعة

بانتظام، معادلتها الزمنية:

$$x = \frac{1}{2} a_1 t^2 + v_0 t + x_0$$

نحدد الثوابت x_0 و v_0 انطلاقاً من الشروط

نطبق على البكرة العلاقة الأساسية

لديناميك:

$$J_{\Delta} \cdot \ddot{\theta} = M_{\Delta}(\vec{P}) + M_{\Delta}(\vec{R}) + M_{\Delta}(\vec{T}_1) + M_{\Delta}(\vec{T}_2)$$

$$\text{مع: } M_{\Delta}(\vec{P}) = 0 \text{ و } M_{\Delta}(\vec{R}) = 0$$

$$J_{\Delta} \cdot \ddot{\theta} = rT_2' - rT_1'$$

وبالتالي: باعتبار كتلة الحيط مهملية، نكتب:

$$T_2' = T_2 \text{ و } T_1' = T_1$$

وباعتبار الحيط لا ينزلق على البكرة، نكتب:

$$\ddot{\theta} = \frac{a}{r}$$

$$J_{\Delta} \cdot \frac{a}{r} = rM_2(g-a) - rM_1a$$

$$a \left(\frac{J_{\Delta}}{r^2} + M_2 + M_1 \right) = M_2g$$

$$a = \frac{M_2}{\frac{J_{\Delta}}{r^2} + M_2 + M_1} \cdot g$$

$$\text{مع: } M_1 = M_2 = M \text{ و } J_{\Delta} = \frac{1}{2}Mr^2$$

$$a = \frac{M}{5 \cdot \frac{M}{2}} \cdot g$$

$$a = \frac{2}{5}g$$

1.2- إثبات المعادلة التفاضلية

بالدراسة الطاقية:

يُعبر عن الطاقة الميكانيكية لنواس اللولب

$$E = E_p + E_c$$

$$E_c = \frac{1}{2}J_{\Delta} \cdot \dot{\theta}^2$$

$$E_p = \frac{1}{2}C \cdot \theta^2 + cte$$

* حركة (S₁): تخضع (S₁) خلال حركته لـ:

\vec{P}_1 : وزنه.

\vec{R}_1 : تأثير السطح الأفقي.

\vec{T}_1 : تأثير الحيط (1).

نطبق على (S₁) مبرهنة مركز القصور

$$\vec{P}_1 + \vec{R}_1 + \vec{T}_1 = M_1 \vec{a}$$

نسقط هذه العلاقة على المحور x'x:

$$T_1 = M_1 a$$

* حركة (S₂):

تخضع (S₂) خلال حركته لـ:

\vec{P}_2 : وزنه.

\vec{T}_2 : تأثير الحيط (2).

نطبق على (S₂) مبرهنة مركز القصور

$$\vec{P}_2 + \vec{T}_2 = M \vec{a}$$

نسقط هذه العلاقة على المحور y'y:

$$M_2g - T_2 = Ma$$

$$T_2 = M_2g - Ma$$

* حركة البكرة:

تخضع البكرة أثناء دورانها حول المحور (A)

لـ: \vec{P} : وزنها.

\vec{R} : تأثير محور الدوران.

\vec{T}_1 : تأثير الحيط (1).

\vec{T}_2 : تأثير الحيط (2).

عند $t=0$ ، لدينا: $\theta_m = \theta_0 = \frac{\pi}{8}$

و: $\theta = \theta_0 = \theta_0 \cos \varphi$

ومنه: $\cos \varphi = 1 \Rightarrow \varphi = 0$

مع: $\omega_0 = \frac{2\pi}{T_0} = 7,85 \text{ rad.s}^{-1}$

نكتب: $\theta(t) = \frac{\pi}{8} \cos(7,85.t)$

3.2 - تعبير عزم القصور J_Δ :

لدينا: $T_0 = \frac{2\pi}{\omega_0} = 2\pi \sqrt{\frac{J_\Delta}{C}}$

بدون (S_1) و (S_2) ، يكون: $J_\Delta = J_0$

ويصبح تعبير الدور بالحديد هو:

$$T_0' = 2\pi \sqrt{\frac{J_0}{C}}$$

إذن، لدينا: $T_0'^2 = 4\pi^2 \cdot \frac{J_0}{C}$

و: $T_0^2 = 4\pi^2 \cdot \frac{J_0}{C}$

$$\frac{T_0'^2}{T_0^2} = \frac{J_0}{J_\Delta} = \frac{J_0}{J_0 + \frac{1}{2}ML^2}$$

ومنه: $J_0 \left(\frac{T_0^2}{T_0'^2} - 1 \right) = \frac{1}{2}ML^2$

$$J_0 = \frac{ML^2}{2 \left(\frac{T_0^2}{T_0'^2} - 1 \right)}$$

مع: $T_0 = 0,8 \text{ s}$ و $T_0' = \frac{4}{10} = 0,4 \text{ s}$

نجد: $J_0 = \frac{ML^2}{6}$

فتتار $(E_{p_t} = 0)$ حالة مرجعية وهي

الحالة التي يكون فيها السلك غير ملتوي ($\theta = 0$)

إذن $E_{p_t} = 0$ عند $\theta = 0$ وبالتالي تكون

$E = \frac{1}{2} J_\Delta \dot{\theta}^2 + \frac{1}{2} C \theta^2$ ، وعليه: $dE = 0$

باعتبار الاحتكاكات مهملة، أي أن المجموعة

محافظية، نكتب: $E = \text{cte}$

نشتق الطاقة E بالنسبة للزمن:

$$\frac{dE}{dt} = \frac{1}{2} J_\Delta (2\dot{\theta}\ddot{\theta}) + \frac{1}{2} C (\theta\dot{\theta}) = 0$$

ومنه: $\dot{\theta}(J_\Delta \ddot{\theta} + C\theta) = 0$

نستنتج إذن: $\ddot{\theta} + \frac{C}{J_\Delta} \theta = 0$

نكتب هذه المعادلة التفاضلية على الشكل:

$$\ddot{\theta} + \omega_0^2 \theta = 0$$

حيث ω_0 النبض الخاص للمتذبذب.

2.2 أ - حساب الدور الخاص T_0 :

نحدد الدور T_0 تجريبياً بالعلاقة:

$$T_0 = \frac{\Delta t}{\text{عدد التذبذبات}} \Rightarrow T_0 = \frac{8}{10} = 0,8 \text{ s}$$

ب - المعادلة الزمنية لحركة

المتذبذب:

تقبل المعادلة التفاضلية السابقة

المعادلة الزمنية التالية حلاً لها:

$$\theta = \theta_m \cos(\omega_0 t + \varphi)$$

نحدد الثابتين φ و θ_m انطلاقاً من

الشروط البدئية للحركة:

التمرين الثاني:

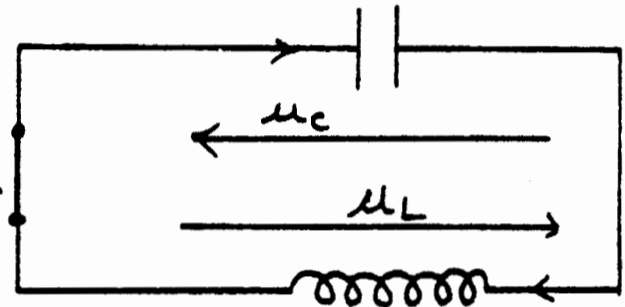
1.1 المعادلة التفاضلية :

عند إغلاق الدارة ، نحصل على متذبذب LC حيث تتغير شحنة المكثف q بين

يتمين قصويين Q_0 و $-Q_0$:

$$-Q_0 \leq q \leq +Q_0$$

لإثبات المعادلة التفاضلية q التي تحققها الشحنة q ، نطبق قانون إضافة التيارات اللحظية :



لدينا في كل لحظة : $i_c + i_L = 0$

مع : $i_c = \frac{q}{C}$ و $i_L = -e = L \frac{di}{dt}$

وبكتابة $q = d$ و $\frac{di}{dt} = \dot{q}$

نحصل على المعادلة : $\frac{q}{C} + L\dot{q} = 0$

$$\dot{q} + \frac{1}{L.C} \cdot q = 0$$

نكتب هذه المعادلة التفاضلية على الشكل

$$\dot{q} + \omega_0^2 \cdot q = 0$$

حيث ω_0 النبض الخاص لتذبذبات

الشحنة الكهربائية q .

$$\omega_0 = \sqrt{\frac{1}{LC}} = 2\pi N_0$$

$$4\pi^2 N_0^2 = \frac{1}{LC}$$

$$L = \frac{1}{4\pi^2 \cdot 50^2 \cdot 10 \cdot 10^{-6}}$$

$$L = 1,0 \text{ H}$$

2.1 - تعبير الشحنة q بدلالة الزمن t :

تقبل المعادلة التفاضلية السابقة الحل :

$$q = Q_m \cos(\omega_0 t + \varphi)$$

مع : $\omega_0 = 2\pi N_0$ أي $\omega_0 = 100\pi \text{ rad/s}$

نحدد الثابتين Q_m و φ انطلاقاً من

الشروط البدئية لتذبذبات الشحنة q عند

اللحظة $t=0$. فلدينا ، إذن :

$$Q_m = Q_0 = 1,2 \cdot 10^{-4} \text{ C}$$

$$q(0) = Q_m \cos \varphi = Q_m$$

$$\cos \varphi = \frac{q(0)}{Q_m} = 1$$

$$\varphi = 0$$

وبالتالي : $q = 1,2 \cdot 10^{-4} \cos(100\pi t)$

1.2 - التعرف على الظاهرة الملاحظة

وحساب L_0

عندما يتبلغ شدة التيار الفعالة في دارة

RLC على التوالي قيمة قصوية ، تكون

الذارة في حالة رنين وتسمى هذه الظاهرة

بظاهرة الرنين . وعند الرنين تحقق

$$L_0 C \omega^2 = 1$$

$$L_0 = \frac{1}{C \omega^2} = \frac{1}{4\pi^2 N^2 C}$$

$$L_0 = \frac{1}{4\pi^2 \cdot 50^2 \cdot 10 \cdot 10^{-6}}$$

$$L_0 = 1,0 \text{ H}$$

$$u = U_m \cos(\omega t + \varphi).$$

مع : $\omega = 2\pi N = 100\pi \text{ rad/s}$

و $U_m = U\sqrt{2} = R I_0 \sqrt{2} = \text{cte}$

$$U_m = 60.0,2 \cdot \sqrt{2} = 12\sqrt{2} \text{ V.}$$

* نحدد الزاوية φ باستخدام العلاقة :

$$\tan \varphi = \frac{L\omega - \frac{1}{C\omega}}{R}$$

أو : $\tan \varphi = \frac{L\omega - L_0\omega}{R}$

في حالة : $L = L_1$ ، نكتب :

$$\tan \varphi = \frac{(L_1 - L_0)\omega}{R}$$

مع : $L_1 - L_0 = -\frac{R}{\omega}$

فصل على : $\tan \varphi = -\frac{R}{\omega} \cdot \frac{\omega}{R} = -1$

ومنه : $\varphi = -\frac{\pi}{4} \text{ rad.}$

إذن :

$$u(t) = 12\sqrt{2} \cos\left(100\pi t - \frac{\pi}{4}\right)$$

ملحوظة : $u(t)$ متقدمة في الطور على $u(t)$

التمرين الثالث

1- عدد النوتونات وعدد البروتونات

في نواة ${}_{11}^{24}\text{Na}$:

يكتب رمز نواة الصوديوم : ${}_{Z+N}^Z\text{Na}$

إذن عدد البروتونات هو : $Z = 11$

وعدد النوتونات هو : $N = 24 - 11 = 13$

2.2 - إثبات تعبير الممانعة

يعبر بصفة عامة ، عن ممانعة ثنائي

القطب RLC على التوالي بالعلاقة :

$$Z = \sqrt{R^2 + \left(L\omega - \frac{1}{C\omega}\right)^2}$$

نلاحظ من خلال السؤال (1.2) أن :

$$\frac{1}{C\omega} = L_0\omega$$

ومنه : $Z = \sqrt{R^2 + (L\omega - L_0\omega)^2}$

أو : $Z = \sqrt{R^2 + (L - L_0)^2 \omega^2}$

3.2 - تعبير L_1 و L_2 الموافقتين

$$I = \frac{I_0}{\sqrt{2}}$$

لدينا : $I_0 = \frac{U}{R}$ و $I = \frac{U}{Z}$

إذن : $\frac{I_0}{I} = \frac{Z}{R} =$

ومنه : $Z = \sqrt{2} \cdot R$

أو : $Z^2 = 2R^2 = R^2 + \omega^2(L - L_0)^2$

ومنه : $(L - L_0)^2 \omega^2 = R^2$

$$L - L_0 = \pm \frac{R}{\omega}$$

نلاحظ أن L تأخذ قيمتين : $L_1 > L_2$

$$L_1 = L_0 - \frac{R}{\omega}$$

$$L_2 = L_0 + \frac{R}{\omega}$$

4-2 - تعبير $u(t)$ في حالة : $L = L_1$

يعبر عن التوتر بين مربطي ثنائي القطب

RLC على التوالي في كل لحظة بالعلاقة :

$$N = \frac{N_0}{2} \quad \text{إذن، عند } t = 15h \text{ نجد:}$$

$$T = 15h \quad \text{و بالتالي فإن:}$$

3.4 - حساب الكتلة المتبقية:

$$N = N_0 e^{-\lambda t} \quad \text{لدينا:}$$

$$\frac{N}{N_A} = \frac{N_0}{N_A} e^{-\lambda t} \quad \text{إذن:}$$

$$\frac{m}{M} = \frac{m_0}{M} e^{-\lambda t} \quad \text{ومنهُ:}$$

$$m = m_0 \cdot e^{-\lambda t} \quad \text{أي:}$$

$$t = 4h = 3T \quad \text{و} \quad \lambda = \frac{\ln 2}{T} \quad \text{مع:}$$

$$m = m_0 \cdot e^{-\frac{3T \cdot \ln 2}{T}} \quad \text{نجد:}$$

$$m = m_0 \cdot e^{-3 \ln 2} = m_0 \cdot e^{-\ln 8}$$

$$m = \frac{m_0}{e^{\ln 8}} = \frac{m_0}{8}$$

$$m = \frac{4 \cdot 10^{-2}}{8} = 5 \cdot 10^{-3} g \quad \text{ت.ع:}$$

$$m = 5mg.$$

الكيمياء

(I)

1- تعاريف بروكستيد:

* سمي حمض بروكستيد كل نوع كيميائي

قادر على تحرير بروتون H^+ خلال تفاعل

كيميائي.

* سمي قاعدة بروكستيد كل نوع كيميائي

2- حساب m_0 :

حسب الوثيقة، عند اللحظة $t=0$,

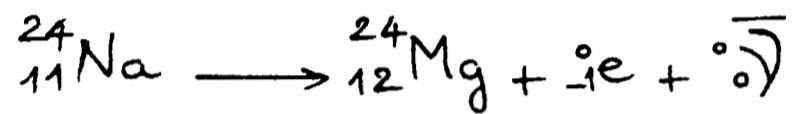
$$N_0 = 10 \times 10^{20} = 10^{21} \quad \text{لدينا:}$$

$$n = \frac{N_0}{N_A} = \frac{m_0}{M} \quad \text{ونعلم أن كمية المادة، تكتب:}$$

$$m_0 = \frac{M \cdot N_0}{N_A} \quad \text{ومنهُ:}$$

$$m_0 = 4 \cdot 10^{-2} g = 40 mg \quad \text{ت.ع:}$$

1.3 - معادلة التفتت β^- :



2.3 - طبيعة النشاط الإشعاعي

Na

لا يمكن أن يكون للنوية Na نشاط

إشعاعي α لأن هذا النوع من النشاط

الإشعاعي يحدث للنويات التي لها

عدد كتلة $A > 200$

1.4 - تعريف الدور الإشعاعي:

سُمي الدور الإشعاعي أو عمر النصف

المدة الزمنية اللازمة لتفتت نصف

نويات العينة البدئية.

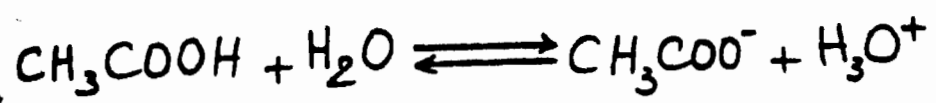
2.4 - تحديد قيمة T الدور الإشعاعي:

اعتماداً على تعريف الدور الإشعاعي وعلى

الوثيقة نحدد عمر النصف:

$$N_0 = 10 \cdot 10^{20} \quad \text{لدينا عند } t_0 = 0:$$

$$N = 5 \cdot 10^{20} \quad \text{و عند } t = 15h:$$



إذن الأنواع الكيميائية المتواجدة في S_1

هي: CH_3COOH و CH_3COO^- و OH^- و H_3O^+

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 3,98 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \quad \text{تج:}$$

$$[\text{OH}^-] = \frac{K_e}{[\text{H}_3\text{O}^+]} \Rightarrow [\text{OH}^-] = 2,51 \cdot 10^{-11} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

* معادلة الحياد الكهربائي:

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = [\text{OH}^-] + [\text{CH}_3\text{COO}^-]$$

مع: $[\text{OH}^-]$ مهمل مقارنة بـ $[\text{H}_3\text{O}^+]$

$$[\text{CH}_3\text{COO}^-] = [\text{H}_3\text{O}^+] \quad \text{إذن:}$$

$$= 3,98 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

* معادلة الحفاظ المادة:

$$C_1 = [\text{CH}_3\text{COOH}] + [\text{CH}_3\text{COO}^-]$$

$$[\text{CH}_3\text{COOH}] = C_1 - [\text{CH}_3\text{COO}^-]$$

$$[\text{CH}_3\text{COOH}] = 9,6 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \quad \text{تج:}$$

$$4 - \text{حساب النسبة} \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]}$$

$$\text{pH} = \text{p}K_A + \log \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} \quad \text{لدينا:}$$

$$\log \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} = \text{pH} - \text{p}K_A$$

$$\log \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} = 4,78 - 4,78 = 0 \quad \text{تج:}$$

$$\frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} = 1 \quad \text{إذن:}$$

تأدر على اكتساب بروتون H^+ خلال تفاعل كيميائي.

2- إثبات أن الحمض AH قوي:

لحسب pH - ثم نقارنه مع pH :

$$-\log C = -\log 10^{-2} = 2$$

$$\text{pH} = -\log C$$

إذن، فالحمض AH قوي.

3.1- إثبات أن حمض الإيثانويك

ضعيف:

يمكن استعمال نفس الطريقة المتبعة

في السؤال 2-.

ويمكن أيضاً حساب $[\text{H}_3\text{O}^+]$ ومقارنته

مع C_1 .

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-\text{pH}} \Rightarrow [\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-3,4}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 3,98 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

نلاحظ أن $[\text{H}_3\text{O}^+] < C_1$ ، إذن فالحمض

ضعيف.

ملحوظة: إذا كان الحمض قوياً، فإن

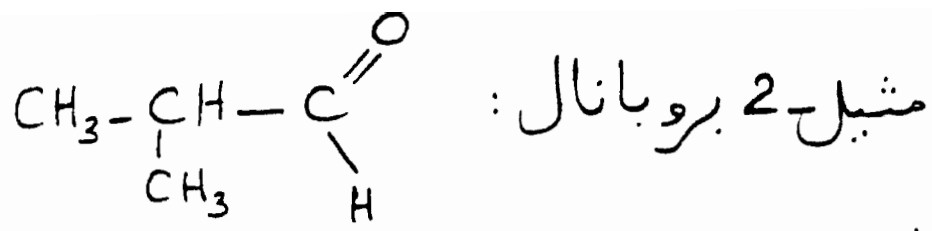
$$[\text{H}_3\text{O}^+] = C_1$$

3.2- حساب تراكيز الأنواع الكيميائية

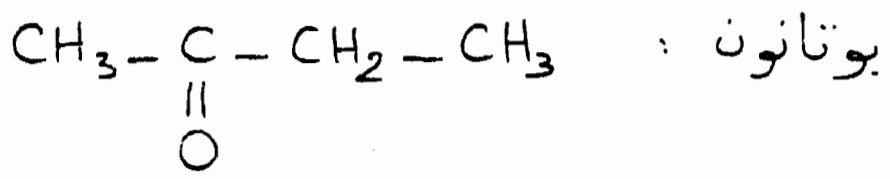
المتواجدة في (S_1) :

يتأين حمض الإيثانويك في الماء حسب

المعادلة التالية:



** السيتونات :



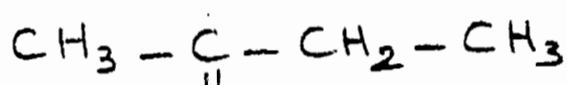
2.1 - مجموعة B الوظيفية :

بما أن B لا يؤثر على كاشف شيف ،

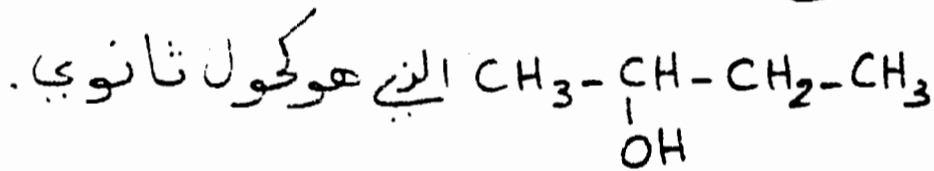
فهو إما ذن سيتون

3.1 - صيغة الكحول A نصف المنشورة :

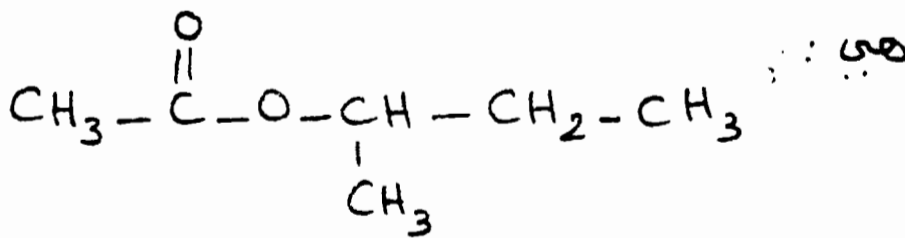
بما أن B سيتون وهو بوتانون :



B ناتج عن أكسدة بوتانول-2 :



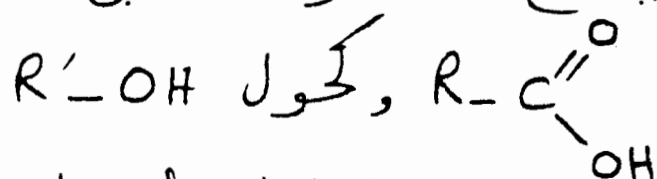
1.2 - صيغة D نصف المنشورة :



ينتمي D لمجموعة الإسترات .

2.2 - صيغة المركب X نصف المنشورة

ينتج الإستر عن تفاعل حمض كاربوكسيلي



تكتب المعادلة الحاصلة لتفاعل

الأسترة في هذه الحالة :

لنكتب معادلة الحفظ المادة :

$$\frac{C_1V_1 + C_2V_2}{V_1 + V_2} = [\text{CH}_3\text{COOH}] + [\text{CH}_3\text{COO}^-]$$

وبما أن :

$$\frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} = 1 \Rightarrow [\text{CH}_3\text{COO}^-] = [\text{CH}_3\text{COOH}]$$

$$\frac{C_1V_1 + C_2V_2}{V_1 + V_2} = 2[\text{CH}_3\text{COO}^-]$$

$$[\text{CH}_3\text{COO}^-] = \frac{C_1V_1 + C_2V_2}{2(V_1 + V_2)}$$

وبما أن : $\text{pH} = \text{pK}_a$ ، فإن للحض وقاعدته

المرافقة نفس كمية المادة : $C_1V_1 = C_2V_2$

$$10^{-2} \cdot V_1 = 10^{-2} \cdot V_2$$

$$V_1 = V_2$$

$$[\text{CH}_3\text{COO}^-] = \frac{C_1 + C_2}{4}$$

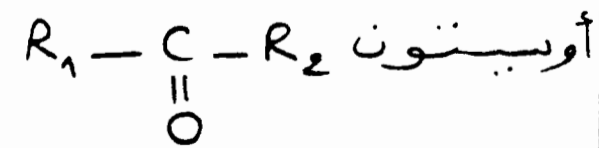
$$[\text{CH}_3\text{COO}^-] = [\text{CH}_3\text{COOH}] = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$

II

1.1 - الصيغ نصف المنشورة لـ B :

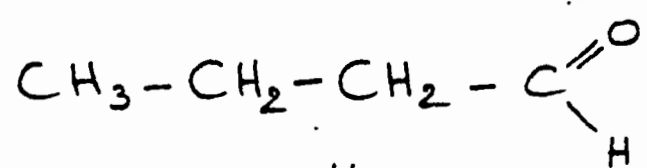
بما أن B يعطي رأسيًا أصفر مع DNPH

فإنه يمكن أن يكون ألدهيد $\text{R}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$



* الصيغ الممكنة ، إما ذن ، هي :

** الألدهيدات :



بوتانال