

الموضوع الأول

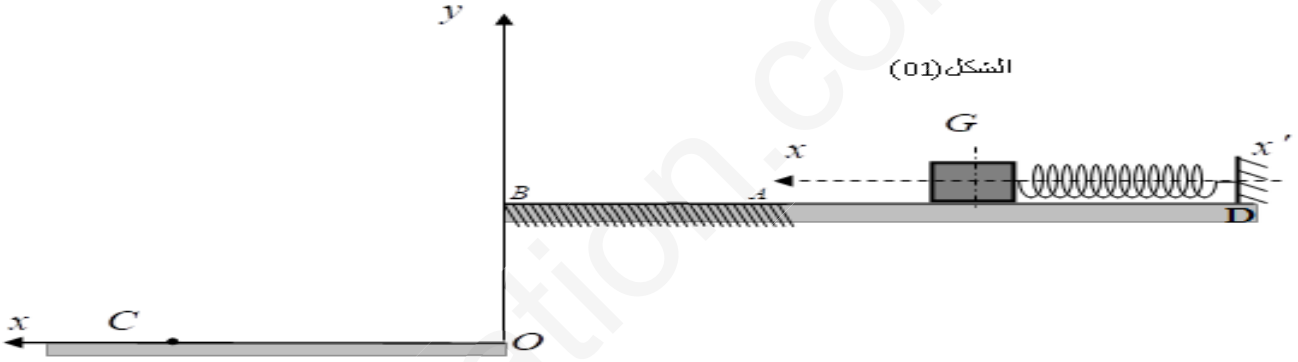
Groupe :

Physique/chimie

الجزء الأول: (13 نقطة):

التمرين الأول: (06 نقاط):

نثبت جسما صلبا (S) نعتبره نقطيا كتلته $m = 500g$ في النهاية الحرة ل نابض مرن مهمل الكتلة حلقاته غير متلاصقة طرفه الثاني مثبت. الجملة (جسم+نابض) موجودة على مستوي أفقي أملس متصل بمسار أفقي خشن AB طوله $2m$ و الذي يرتفع بدوره على مستوى أفقي آخر OC بـ $BO = 1m$ (الشكل 01)



I- الحركة على المستوي DA

نضغط النابض بمقدار X_m ثم نحرره دون سرعة ابتدائية ليتحرك على المستوي DA.

1. مثل القوى الخارجية المطبقة على الجسم (S) لحظة تحريره جون سرعة ابتدائية.
2. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، اكتب المعادلة التفاضلية للحركة بدلالة المطال x .
3. يمثل البيان المقابل (الشكل 02) تغيرات تسارع مركز عطالة الجسم بدلالة الزمن $a = f(t)$.

بالاعتماد على البيان جد:

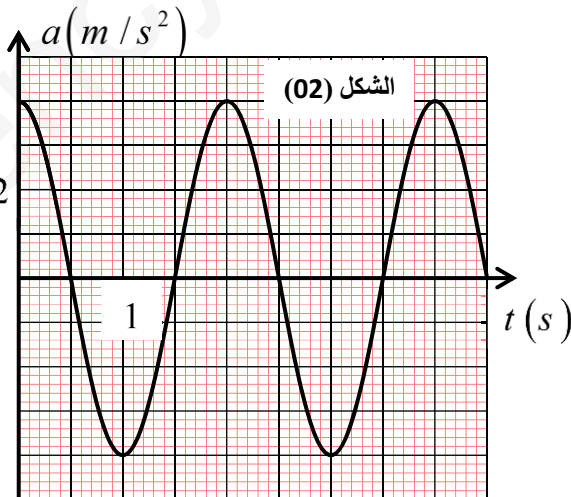
أ. الدور الذاتي للحركة T_0

ب. سعة الحركة X_m .

ج. ثابت مرونة النابض k .

4. جد المعادلة الزمنية للحركة $x(t)$.

5- استنتج المعادلة الزمنية للسرعة وأحسب قيمتها عند المرور



Groupe :

Physique/chimie

Groupe :

Physique/chimie

بوضع التوازن باتجاه المطالات الموجبة .

II. الحركة على المستوي AB

ينفصل الجسم (S) لحظة مروره بوضع التوازن في الجهة الموجبة للمحور (xx').

1. استنتج سرعة الجسم في الموضع A . علل إجابتك.

2. بتطبيق علاقة انحفاظ الطاقة على المستوي AB ، احسب شدة محصلة قوى الاحتكاك f المطبقة على الجسم علما

أنه يصل إلى الموضع B بسرعة قدرها $1m/s$.

III- الحركة في الهواء (بإهمال تأثير كل من قوة دافعة أرخميدس و قوة احتكاك الهواء على الجسم)

يغادر الجسم (S) النقطة B لينطلق في الهواء، فيرتطم بسطح الأرض في الموضع C . ندرس حركة الجسم (S) في المعلم

$(\overline{Ox}, \overline{Oy})$

1- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن :

جد معادلة المسار ثم استنتج قيمة المسافة الأفقية OC .

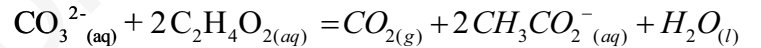
2- جد خصائص شعاع السرعة لحظة ارتطامه بسطح الأرض في الموضع C .

يعطى: $\pi^2 = 10$ ، $g = 9,8m/s^2$

التمرين الثاني (07 نقاط):

I- ندرس تحول تام لمحلول حمض الخل ($C_2H_4O_2$) تركيزه المولي $C_1 = 0,5 mol.L^{-1}$ مع محلول من

كربونات الصوديوم Na_2CO_3 ، التحول ينمذج بالتفاعل الذي معادلته :



استعملنا في هذه الدراسة التجهيز الممثل في الشكل (3) لمراقبة تطور حجم غاز CO_2

بمرور الزمن كما هو موضح في الشكل-1- .

المعطيات : ثابت الغازات المثالية $R=8.31 S.I$ و شروط التجربة : الضغط

$P=1atm=1,013.10^5 Pa$ و درجة حرارة $20^\circ C$.

تم مزج حجم $V_1 = 30mL$ من محلول حمض الخل مع حجم $V_2 = 20mL$ من محلول

كربونات الصوديوم تركيزه المولي C_2 . النتائج المحصل عليها سمحت برسم بيان تطور

الحجم V_{CO_2} لغاز CO_2 أنظر الشكل-4-.

1- أ/- ما نوع هذه المتابعة الزمنية؟

ب/- هل يمكن إجراء هذه المتابعة عن طريق قياس الناقلية؟ علل .

ج/- أنجز جدول لتقدم التفاعل .

2- أ/- عبر عن التقدم $x(t)$ بدلالة الحجم $V_{CO_2}(t)$.

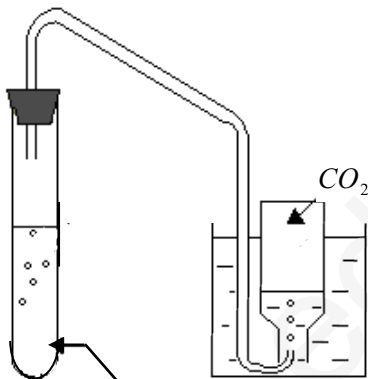
نذكر بقانون الغاز المثالي $PV = n.R.T$.

ب/- استنتج قيمة التقدم النهائي x_f .

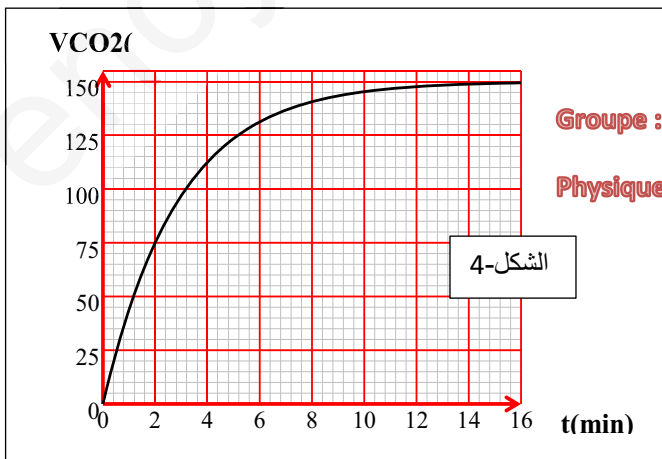
ج/- استنتج المتفاعل المحد وقيمة C_2 .

3-

أ/- استنتج عبارة السرعة الحجمية للتفاعل بدلالة V_T و V_{CO_2} .



الشكل-3-



Groupe :

Physique/chimie

الشكل-4-

Groupe :

Physique/chimie

وأحسب قيمتها في اللحظة 4 min حيث V_T حجم المزيج

النفاعلي و نعتبره ثابت.

ب/- كيف تتطور السرعة الحجمية للتفاعل خلال الزمن؟ علل.

4/- ا- اعتمادا على البيان حدد قيمة زمن نصف التفاعل .

ب/- يبلغ النظام الدائم عندما تصل المدة الزمنية المجال $4t_{1/2} \leq t_f \leq 7t_{1/2}$ هل هذه الخاصية محققة في هذا التحول؟

II- يمكن الحصول على حمض الإيثانويك من إماهة أستر عضوي صيغته الجزيئية المجملة $C_5H_{10}O_2$ و هذا باستخدام

36ml من الماء و 204g من الأستر و نحقق التوازن الكيميائي .

نأخذ $\frac{1}{10} V_{mélange}$ (عشر حجم المزيج) و نعاير الحمض الناتج فيه بواسطة محلول الصود تركيزه $4 mol.L^{-1}$ ، فلزم

للتعديل (بلوغ نقطة التكافؤ) 20 mL .

1 - جد كمية مادة الحمض الناتج في المزيج ثم أحسب مردود تفاعل الإماهة .

2- استنتج صنف الكحول الناتج ، و أعط الصيغة الحقيقية للأستر المستعمل مع تسميته . يعطى: $\rho_{eau} = 1g.ml^{-1}$

و كتلة الأستر المولية 102g/mol.

التمرين التجريبي: (07 نقاط)

في حصة للأعمال المخبرية أحضر أستاذك ناقل أومي مقاومته R مجهولة و وشيعة ذاتيها (L) مقاومتها (r) ثم قام

بتفويج التلاميذ إلى مجموعتين. من أجل تحديد قيمة كل من r, L, R .

وفر الأستاذ ما يلي :

* مولد للتوتر الثابت قوته المحركة $E = 6V$. * فولط متر رقمي . * أمبير متر رقمي * قاطعة.

* مكثفة فارغة سعتها $C = 500\mu F$. * راسم اهتزاز ذو ذاكرة .

* حاسوب * أسلاك توصيل .

- اقترح الأستاذ على المجموعتين ما يلي :

I- المجموعة الأولى: إيجاد قيمة مقاومة الناقل الأومي R :

بعد تركيب الدارة الموضحة في (الشكل-5) و غلق القاطعة عند اللحظة $t = 0$:

1- أ/- كيف نتأكد عمليا (تجريبيا) أن المكثفة فارغة .

ب/- اقترح طريقة تجريبية وباستعمال راسم الاهتزاز يمكنك من متابعة تطور كل من التوتر $u_C(t)$ بين طرفي المكثفة

وشدة التيار $i(t)$ المار في الدارة بدلالة الزمن .

2- جد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر $u_C(t)$ بين طرفي المكثفة .

Groupe :

Physique/chimie

3- إذا علمت أن العبارة $u_c(t) = A + Be^{\alpha t}$ حل للمعادلة،

جد عبارة كل من A ، B ، α بدلالة المقادير التي تميز الدارة.

4- أكتب عبارة $u_c(t)$ ثم استنتج عبارة $u_R(t)$.

5- بواسطة برمجية خاصة ندرس تغيرات: $f(t) = \frac{u_c(t)}{u_R(t)}$

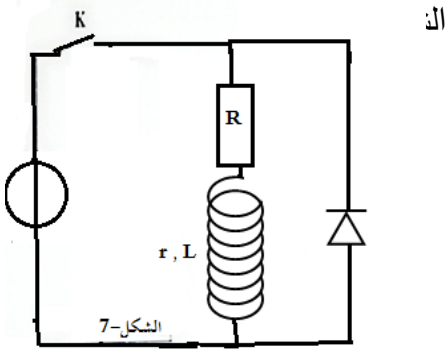
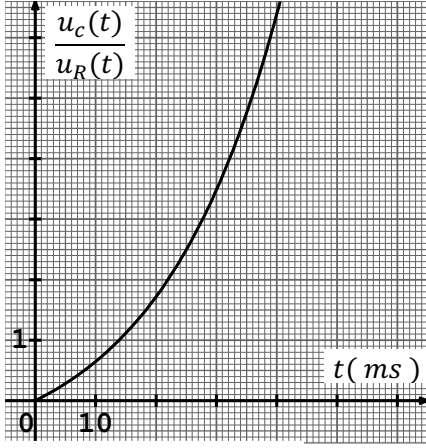
فنحصل على المنحنى الشكل-6.

أ- أثبت أن: $\frac{u_c(t)}{u_R(t)} = e^{\frac{t}{\tau_1}} - 1$

ب- استنتج من البيان ثابت الزمن لثنائي القطب (RC)

ثم تحقق أن: $R = 40\Omega$

6- أحسب الطاقة المخزنة في المكثفة عند نهاية عملية الشحن.



II - المجموعة الثانية: إيجاد قيمة كل من المقاومة r والذاتية L للوشيجة:

- بعد تركيب الدارة الموضحة في الشكل-7، وغلق القاطعة عند اللحظة $t = 0$.

تحصلت المجموعة على البيان الممثل لتغيرات التوتر $u_b(t)$ بين طرفي الوشيجة بدلالة الزمن الموضح في شكل-8.

1- ما هو الجهاز المناسب لذلك؟ بين طريقة توصيله في الدارة للحصول على المنحنى الشكل-8.

2- جد المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار $i(t)$.

3- أثبت أن العبارة $i(t) = I_0(1 - e^{-t/\tau_2})$ ، حل للمعادلة التفاضلية

حيث I_0 قيمة شدة التيار في النظام الدائم و τ_2 ثابت الزمن للدارة

4- بين أن عبارة التوتر بين طرفي الوشيجة تكتب على الشكل:

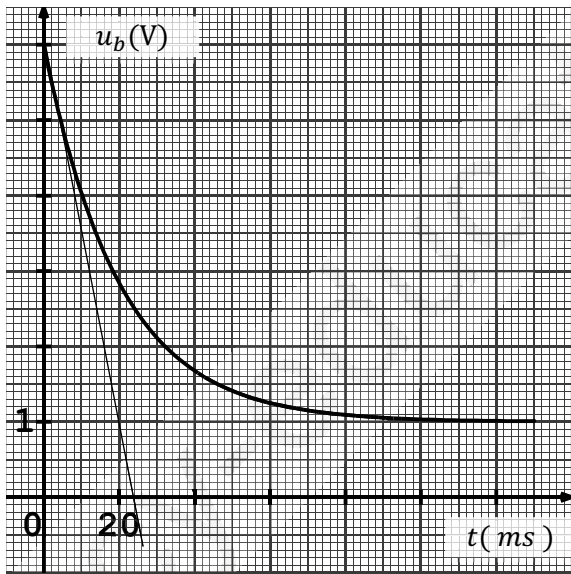
$$u_b(t) = RI_0 \cdot e^{-\frac{t}{\tau_2}} + rI_0$$

- جد من البيان قيمة ثابت الزمن τ_2 .

5- أثبت أن $r = R(\frac{t'}{\tau_2} - 1)$ حيث t' لحظة تقاطع المماس في

اللحظة $t = 0$ مع محور الأزمنة.

استنتج قيمة كل من المقاومة r والذاتية L .



الشكل - 8

Groupe :

Physique/chimie

انتهى الموضوع الأول

الموضوع الثاني

Groupe :

Physique/chimie

الجزء الأول (13 نقطة):

التمرين الأول (06 نقاط):

المعطيات: $N_A = 6,02.10^{23} \text{ mol}^{-1}$, $1u = 931,5 \text{ Mev}/c^2$, $1 \text{ Mev} = 1,6.10^{-13} \text{ joule}$, $1u = 1,66055.10^{-27} \text{ kg}$

| النواة ${}^A_Z X$ | ${}^{235}_{92} \text{U}$ | ${}^{135}_{53} \text{I}$ | ${}^{99}_{39} \text{Y}$ | ${}_0^1 n$ | ${}_1^1 p$ |
|--------------------|--------------------------|--------------------------|-------------------------|------------|------------|
| $E_c (\text{Mev})$ | ? | 1131,57 | 838,52 | | |
| $m({}^A_Z X) u$ | 234,99427 | 134,88118 | 98,90334 | 1,00866 | 1,00728 |

(1) - عرف طاقة التماسك لنواة ${}^A_Z X$ و اكتب عبارتها بدلالة : m_p , m_n , Z , A و $m({}^A_Z X)$.

(2) - احسب بـ Mev طاقة التماسك لنواة ${}^{235}_{92} \text{U}$.

(3) - رتب تصاعديا تماسك الأنوية الثلاثة المعتمدة مبررا إجابتك.

(4) - نقذف نواة اليورانيوم ${}^{235}_{92} \text{U}$ بنيوترون فيحدث الانشطار النووي، وتتشكل النواتين ${}^{135}_{53} \text{I}$ ، ${}^{99}_{39} \text{Y}$ و يتحرر k نيوترون

- اكتب معادلة التحول النووي.

(5) - أ- أنجز مخططا للحصيلة الطاقوية .

ب- أحسب الطاقة المحررة من انشطار نواة اليورانيوم ${}^{235}_{92} \text{U}$.

ج- يستهلك مفاعل نووي كل يوم 30g من اليورانيوم ${}^{235}_{92} \text{U}$. إذا كان المفاعل يستعمل لتغذية شبكة كهربائية بمرود

30% ، احسب الطاقة الكهربائية التي ينتجها هذا المفاعل في اليوم ثم استنتج استطاعة تحويل هذا المفاعل النووي.

د _ أحسب كتلة البترول الواجب حرقها لإنتاج نفس كمية الطاقة الفعلية المستهلكة من المفاعل النووي علما أن 1kg

من البترول يحرق 42MJ .

Groupe :

Physique/chimie

التمرين الثاني (07 نقاط):

من أجل تحديد مميزات وشيعة (L, r) و مكثفة سعتها C نتبع ما يلي:

I - تحديد المقاومة الداخلية وذاتية الوشيعة:

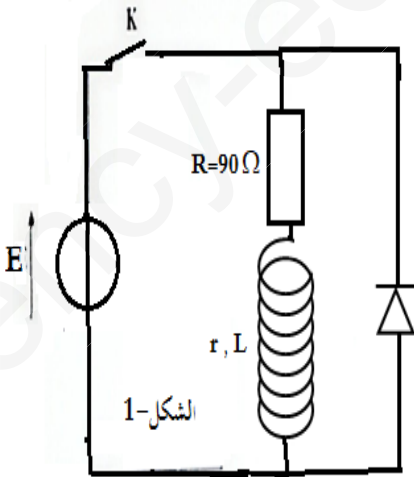
ننجز الدارة الكهربائية المبينة في الشكل 1- و المتكونة من الوشيعة و ناقل

أومي مقاومته $R=90\Omega$ مولد للتوتر المستمر قوته المحركة $E=6V$ و مقاومته

الداخلية مهملة. نغلق القاطعة عند $t=0$.

1- بتطبيق قانون جمع التوترات أوجد المعادلة التفاضلية المحققة بـ i

2- استنتج عبارة شدة التيار I_0 عند الوصول إلى النظام الدائم



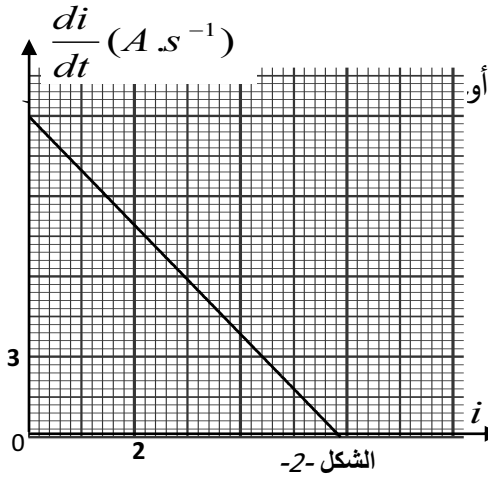
3- يعطى حل هذه المعادلة $i(t) = A(1 - e^{-\frac{t}{\alpha}})$

الدارة محددًا مدلولهما الفيزيائي

4- يمثل الشكل -2- منحنى تغيرات مشتق شدة التيار الكهربائي $\frac{di}{dt}$

بدلالة شدة التيار الكهربائي $i(t)$.

بالاعتماد على المنحنى أوجد قيمة كل من r ، L ثم أحسب I_0 .



II- تحديد سعة المكثفة C ودراسة ظاهرة تفريغها في دارة تحتوي على وشيعة .

باستعمال وشيعة مثالية $0,96H$ نحقق التركيب التجريبي الشكل -3-

عند اللحظة $t=0$ توضع القاطعة في الوضع 1

فيظهر على شاشة راسم الاهتزاز ذي ذاكرة البيان الموضح في الشكل -4- .

1- ما هو الغرض من وضع القاطعة في الوضع 1 ؟

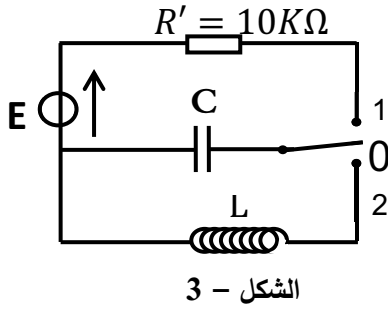
2- احسب سعة المكثفة C واستنتج الزمن اللازم لشحنها كليا.

3- عند اللحظة $t = 0s$ توضع القاطعة في الوضع 2 فنحصل على البيان الموضح في الشكل -5- .

أ- ما هي الظاهرة التي تحدث في الدارة؟ وما هو نمطها ؟

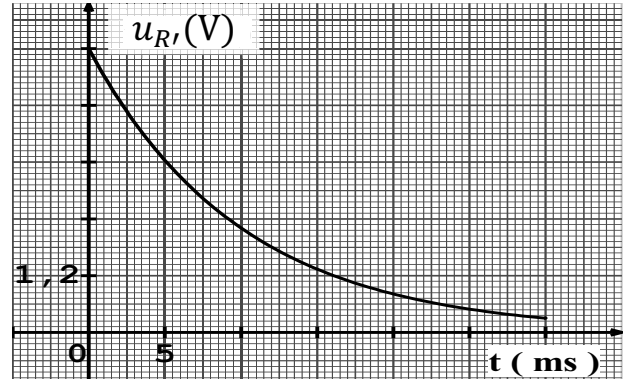
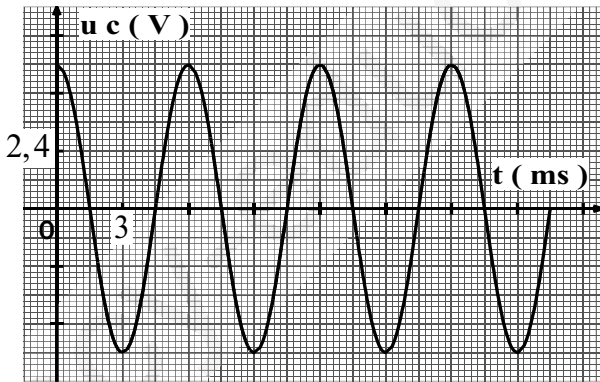
ب- اكتب المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر $u_c(t)$.

ج- اوجد قيمة الدور الذاتي T_0 بيانيا ثم تأكد من قيمة C.



Groupe :

Physique/chimie



التمرين التجريبي (07 نقاط):

يعتبر حمض الايثانويك من بين الأحماض كثيرة التداول ويستعمل كمتفاعل في العديد من الصناعات مثل صناعة المذيبات والنسيج والعلطور , ويشكل المكون الأساسي للخل التجاري . يهدف هذا التمرين إلى دراسة محلول حمض الايثانويك واستغلاله لتحضير استر والتحقق من درجة حمضية الخل التجاري .

I- دراسة محلول حمض الإيثانويك :

نعتبر محلولاً مائياً (S) لحمض الايثانويك حجمه $V = 1\text{ L}$ وتركيزه المولي $C = 0.10\text{ mol/L}$ وله $\text{pH} = 2.9$.

Groupe :

Physique/chimie

(1) اكتب معادلة تفاعل حمض الايثانويك مع الماء .

(2) أنجز جدولاً لتقدم تفاعل حمض الايثانويك مع الماء .

(3) جد نسبة التقدم النهائي τ_f .

(4) بين أن عبارة ثابت التوازن K تكتب بالشكل: $K = \frac{C \cdot \tau_f^2}{(1 - \tau_f)}$ ثم تحقق أن $\text{pka}_{(\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-)} = 4,8$

(5) نضيف إلى المحلول (S) لحمض الايثانويك حجماً من محلول مائي لايتانوات الصوديوم

$(\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Na}^+)$ قسنا الـ pH للمحلول الناتج فوجدنا $\text{pH} = 6,5$,

- حدد مع التعليل الفرد الكيمائي الذي يشكل الصفة الغالبة للثنائية $(\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-)$ في المزيج التفاعلي .

II- التحقق من الدرجة الحمضية للخل التجاري

- يعبر عن درجة حموضة الخل التجاري (أو درجة نقاوة حمض الايثانويك) بـ (D°)

حيث D عدد يمثل كتلة حمض الايثانويك النقية بالغرام الموجودة في 100g من الخل التجاري .

- تشير لصيقة قارورة خل تجاري إلى الدرجة الحمضية (6°) . للتحقق من هذه القيمة عن طريق المعايرة , نأخذ الكتلة

$m = 50\text{g}$ من هذا الخل ونضعها في حوجة عيارية سعتها 500mL ونضيف الماء المقطر حتى خط العيار فنحصل

على محلول مائي S_A . نعاير الحجم $V_A = 20\text{ mL}$ من المحلول (S_A) بواسطة محلول مائي (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم

$(\text{Na}^+ + \text{OH}^-)$ تركيزه المولي $C_B = 0.20\text{ mol/L}$ فكان الحجم اللازم لبلوغ التكافؤ هو $V_{BE} = 10\text{ mL}$.

(1) اكتب معادلة تفاعل المعايرة الحادث .

(2) أحسب قيمة C_A التركيز المولي لحمض الايثانويك في المحلول (S_A) .

(3) جد قيمة درجة حمضية الخل التجاري وقارنها مع القيمة المسجلة على القارورة .

III- تحضير استر بنكهة الإجااص

(1) - ايتانوات البنثيل استر ذو نكهة الإجااص يمكن تحضيره بتفاعل حمض الايثانويك (A) مع كحول (B) .

أ/- أعط الصيغة النصف المنشورة للأستر .

ب/- استنتج الصيغة نصف المنشورة للكحول (B) و صنفه .

(2) - من أجل تحضير هذا الأستر نمزج تركيب مولي يتكون من $0,01\text{ mol}$ من (A) و $0,02\text{ mol}$ من (B) .

أ/- تجربة تحضير هذا الأستر تتم عبر عدة مراحل استعمل فيها عدة تقنيات كيميائية , من بين هذه التقنيات :

- التسخين المرتد . - إضافة حجر الخفان . - استعمال محلول ملحي مشبع من $(\text{Na}^+ + \text{Cl}^-)$.

اشرح باختصار دور كل تقنية .

ب/- أثناء فصل المادة العضوية الناتجة عن المحلول المائي تشكلت طبقتين في قمع الإبانة، كيف نتأكد تجريبياً أن الطبقة العضوية الناتجة هي السفلى أم العلوية ؟

ج- أثناء تحضير هذا الأستر وفي مرحلة أخيرة طلب الأستاذ من التلاميذ استعمال تقنية التقطير المجزأ لغرض ما . اختر الهدف من هذه التقنية من بين ما يلي مع التعليل :

*- تحسين مردود الأسترة بنزع الأستر الناتج .

*- التخلص من بقايا الحمض و الكحول المتبقين في الأستر الذي تم فصله في المراحل السابقة.

(3)-/أ- يعطى ثابت التوازن لهذا التفاعل $K = 4$. أوجد التركيب المولي للمزيج التفاعلي عند حالة التوازن.

ب/- أحسب المردود وقارنه بتركيب مولي الابتدائي متكافئ ، كيف تفسر ذلك ؟
يعطى:

| درجة الغليان (C°) تحت ضغط 1atm | الكتلة المولية (g.mol ⁻¹) | |
|--------------------------------|---------------------------------------|------------------|
| 118 | 60 | الحمض (A) |
| 137 | 68 | الكحول (B) |
| 149 | 128 | ايتانوات البنثيل |

Groupe :

Physique/chimie

انتهى الموضوع الثاني