

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

الدورة العادية 2017



- الموضوع -

NS 27

+٢٣٦٨٤٤١ ٩٧٥٤٥٤٩
+٢٣٦٦٠٤١ ٩٥٣٣٤٩٥٣٥
٨ ٩٣٦٨٤٤٦ ٩٣٦٦٠٥٥٥
٨ ٩٥٣٦٨ ٩٥٣٦٨ ٩٥٣٦٨



المملكة المغربية
وزارة التربية الوطنية
والتكوين المهني
والتعليم العالي والبحث العلمي

المركز الوطني للتقديم والامتحانات والتوجيه

| المادة | الشعبة أو المسلك | الفيزياء والكيمياء | مدة الإنجاز |
|---|------------------|--------------------|-------------|
| الفيزياء والكيمياء شعبية العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض و المسلك العلوم الزراعية | المعامل | 5 | 3 |

↳ يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

↳ تعطى التعبير الحرفي قبل إنجاز التطبيقات العددية

يتضمن موضوع الامتحان أربعة تمارين: تمرين في الكيمياء وثلاثة تمارين في الفيزياء

- الكيمياء: تفاعل الأسترة - تفاعل مزدوجتين (قاعدة/حمض) (7 نقط)
- الفيزياء: التمرin 1: الموجات الضوئية (13 نقطة)
- التمرin 2: الدارة المتوازية RLC (2,5 نقط)
- التمرin 3: حركة جسم صلب (5 نقط)
- التمرin 4: الموجات المغناطيسية (5,5 نقط)

الموضوع

التنقيط

الكيمياء (7 نقاط) : تفاعل الأسترة - تفاعل مزدوجتين (قاعدة/حمض)

الجزءان 1 و 2 مستقلان

تمكن التحولات في مجال الكيمياء من تصنيع مركبات عضوية، ودراسة محاليل مائية باعتماد طرق تجريبية مختلفة، حيث يسمح ذلك بتتبع تطور المجموعات الكيميائية وتحديد بعض المقادير المميزة.

الجزء 1: تصنيع زيت النعناع (إيثانوات المنشيل)

يحتوي زيت النعناع أساسا على إيثانوات المنشيل (éthanoate de menthyle) حيث يستخدم هذا الزيت في مجال العطور، وفي علاج الكثير من الأمراض. ويمكن تصنيعه انطلاقا من كحول اسمه المنشيل (menthol) وحمض كربوكسيلي (A).

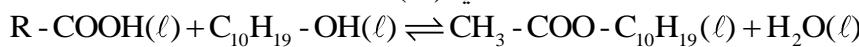
يهدف هذا الجزء إلى دراسة تصنيع إيثانوات المنشيل.

معطيات:

| الحمض الكربوكسيلي (A) | المنشيل (menthol) | إيثانوات المنشيل (éthanoate de menthyle) | المركب العضوي |
|-----------------------|--------------------------------------|---|------------------------------|
| R - COOH | C ₁₀ H ₁₉ - OH | CH ₃ - COO - C ₁₀ H ₁₉ | الصيغة المبسطة للمركب العضوي |

1. تصنيع إيثانوات المنشيل في المختبر

نحضر، عند اللحظة t_0 ، ثمانية (8) أنابيب اختبار مرقمة من 1 إلى 8، وندخل في كل أنبوب $n_1 = 0,10 \text{ mol}$ من الحمض الكربوكسيلي (A) و $n_2 = 0,10 \text{ mol}$ من المنشيل و قطرات من حمض الكبريتิก المركز. نضع في نفس اللحظة كل الأنابيب داخل حمام مريم درجة حرارته مستقرة عند 70°C ونشغل الميقت. تمكنا معايرة الحمض المتبقى في كل أنبوب تبعا على رأس زمنية متتالية ومتساوية، من تحديد كمية مادة الإستر المتكون. نندرج تفاعل الأسترة الحالى بين الحمض الكربوكسيلى (A) والمنشيل بالمعادلة الكيميائية الآتية:



1.1. أعط ميزتي تفاعل الأسترة.

2.1. اعتمادا على صيغة الإستر، استنتج الصيغة نصف المنشورة للحمض الكربوكسيلي (A).

3.1. ما دور حمض الكبريتيك المضاف بدئيا إلى المجموعة الكيميائية؟

2. معايرة الحمض الكربوكسيلى (A) المتبقى في الأنابيب رقم 1

على رأس المدة الزمنية الأولى، نخرج الأنابيب رقم 1 من حمام مريم، ونقطسه في ماء مثليج، ثم نعاير الحمض المتبقى في المجموعة الكيميائية بواسطة محلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم $\text{Na}^+_{(aq)} + \text{HO}^-_{(aq)}$ تركيزه المولى

$. V_{B,E} = 1,0 \text{ mol.L}^{-1}$ وبوجود كاشف ملون مناسب. الحجم المضاف عند التكافؤ هو $L = 68 \text{ mL}$.

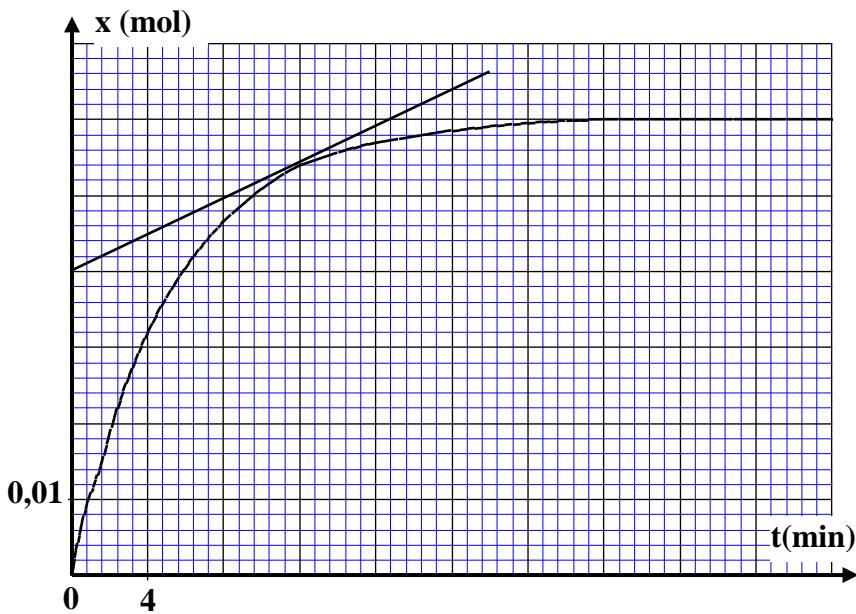
1.2. أكتب المعادلة الكيميائية للتفاعل الحالى أثناء المعايرة والذي تعتبره كليا.

2.2. بين أن كمية مادة الحمض المتبقى في الأنابيب رقم 1 هي $n_A = 6,8 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$.

3.2. حدد قيمة كمية مادة إيثانوات المنشيل المتكون في الأنابيب رقم 1 (يمكن الاستعانة بالجدول الوصفي بالنسبة لتفاعل الأسترة المدروس).

3. تتبع التطور الزمني لكمية مادة إيثانول المصنّع

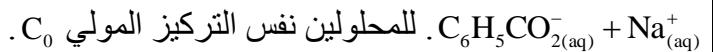
مكنت معايرة الحمض المتبقى في باقي الأنابيب من خط منحنى تطور تقدم تفاعل الأسترة بدلالة الزمن (الشكل جانبه).



الجزء 2: تفاعل مزدوجتين (قاعدة/حمض)

يهدف هذا الجزء إلى تحديد منحنى تطور مجموعة كيميائية.

نخلط نفس الحجم V_0 من محلول مائي لحمض الإيثانويك $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}_{(aq)}$ ومن محلول مائي لبنزوات الصوديوم



معطيات:

$$K_{A2} = K_A(\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}_{(aq)} / \text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-) = 6,3 \cdot 10^{-5} ; K_{A1} = K_A(\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}_{(aq)} / \text{CH}_3\text{CO}_2^-) = 1,8 \cdot 10^{-5}$$

1. أكتب معادلة التفاعل الحاصل بين حمض الإيثانويك وأيون البنزوات.

2. بين أن تعبير ثابتة التوازن K المفرونة بمعادلة هذا التفاعل هو $\frac{K_{A1}}{K_{A2}}$ ثم أحسب قيمتها.

3. قيمة خارج التفاعل للمجموعة الكيميائية في الحالة البدئية هي $Q_{r,i} = 1$. في أي منحنى تتطور المجموعة الكيميائية؟
علل جوابك.

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين 1 (2,5 نقط): الموجات الضوئية

تعتبر ظاهرة حيود وتبدد الضوء من الظواهر المهمة التي نصادفها في حياتنا اليومية، حيث تمكننا من تفسير طبيعة الضوء، وتقديم معلومات حول أواسط الانتشار، وتحديد بعض المقادير المميزة.

معطى: سرعة انتشار الضوء في الفراغ $c = 3 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}$

1. انتشار الضوء عبر موشور

1.1. يرد على موشور من زجاج، ضوء أحمر أحادي اللون طول موجته في الفراغ $\lambda_{0R} = 768 \text{ nm}$. معامل الانكسار للزجاج بالنسبة لهذا الضوء هو $n_R = 1,618$.

بالنسبة للسؤالين المولعين، انقل على ورقة تحريرك رقم السؤال واكتب الحرف الموافق للاقتران الصحيح من بين ما يلي:

1.1.1. التردد v_R للضوء الأحمر هو: 0,5

$v_R = 4,26 \cdot 10^{16} \text{ Hz}$

د

$v_R = 2,41 \cdot 10^{16} \text{ Hz}$

ج

$v_R = 3,91 \cdot 10^{14} \text{ Hz}$

ب

$v_R = 2,41 \cdot 10^{14} \text{ Hz}$

أ

2.1.1. السرعة v_R لانتشار الضوء الأحمر في الزجاج هي: 0,75

$v_R = 1,90 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}$

$v_R = 1,85 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}$

ج

$v_R = 1,55 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}$

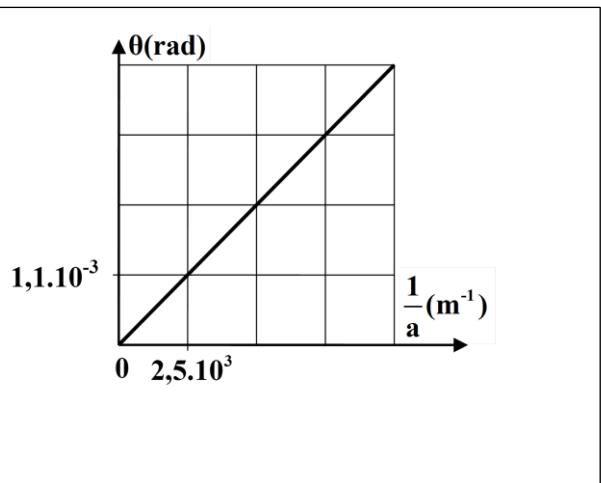
ب

$v_R = 1,20 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}$

أ

2.1. عند ورود ضوء بنسجي أحادي اللون، طول موجته في الفراغ $\lambda_0 = 434 \text{ nm}$ على نفس المنشور، تكون سرعة انتشاره في الزجاج هي $v_v = 1,81 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}$. بمقارنة v_R و v_v ، إستنتج خاصية لزجاج.

2. انتشار الضوء عبر شق 0,75



تنجز حيوانات الضوء باستعمال جهاز لازر يعطي ضوءاً أحادي اللون طول موجته في الهواء λ . يجتاز هذا الضوء شقاً عرضه a قابلاً للضبط، فنحصل على شكل للحيوانات على شاشة توجد على مسافة من الشق. نقيس الفرق الزاوي θ بالنسبة لقيم مختلفة لعرض الشق a . يعطي المنحنى جانب تغيرات θ بدلالة $\left(\frac{1}{a}\right)$. أنقل على ورقة تحريرك رقم السؤال واتكتب الحرف الموافق للاقتراح الصحيح من بين ما يلي:

قيمة طول الموجة هي

$\lambda = 725 \text{ nm}$

د

$\lambda = 680 \text{ nm}$

ج

$\lambda = 440 \text{ nm}$

ب

$\lambda = 400 \text{ nm}$

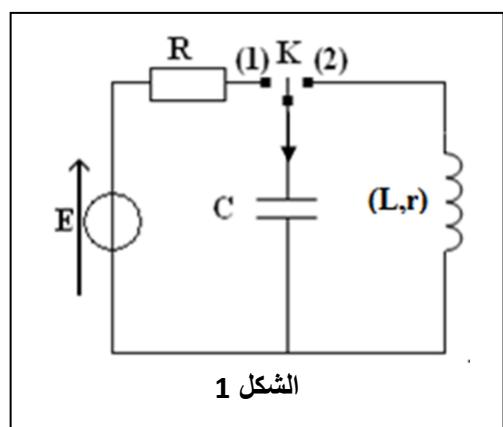
أ

التمرين 2 (5 نقط): الدارة المتوازية RLC

تحتوي مجموعة من الدارات الكهربائية والإلكترونية على مكثفات ووشیعات ويختلف تصرف هذه الدارات حسب التأثير الذي تفرضه هذه المركبات. يهدف هذا التمرين إلى دراسة دارة متوازية RLC في حالات مختلفة.

تنجز التركيب التجاري الممثل في الشكل 1 والمكون من:

- مولد مؤتمثل للتواتر قوته الكهرومغناطيسية $E = 6 \text{ V}$ ؛
- مكثف سعته C ؛
- موصل أو معي مقاومته R ؛
- وشيعة b معامل تحريضها L ومقاومتها r ؛
- قاطع التيار K .

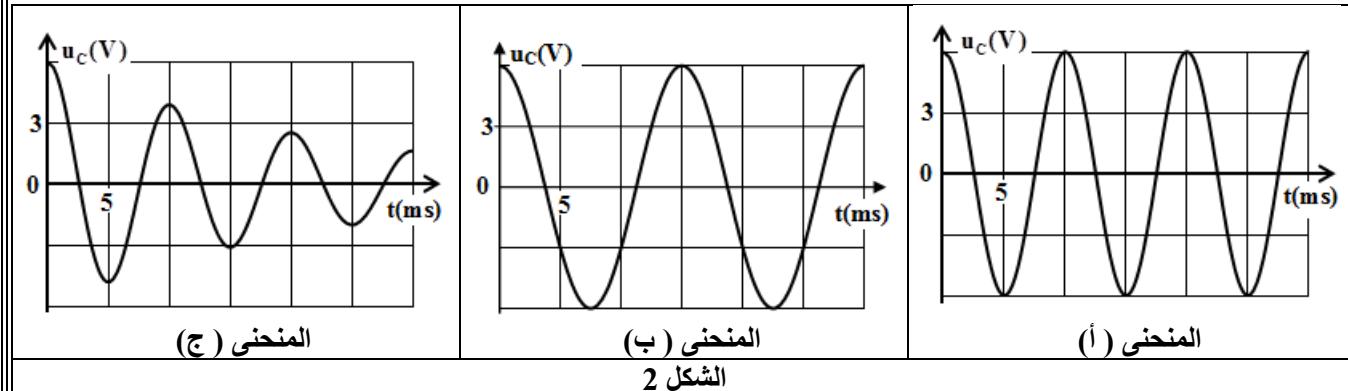


1. نضع قاطع التيار في الموضع (1)، فيشحن المكثف كلياً، فتكون قيمة شحنته القصوى هي $Q_{\max} = 1,32 \cdot 10^{-4} \text{ C}$. أحسب قيمة الطاقة الكهربائية القصوى المخزونة في المكثف.

2. نجز ثلاثة تجارب باستعمال ثلات وشيعات مختلفة b_1 و b_2 و b_3 ذات المميزات:

$$b_3(L_3 ; r_3 = 10 \Omega) \quad b_1(L_1 = 260 \text{ mH} ; r_1 = 0) \quad b_2(L_2 = 115 \text{ mH} ; r_2 = 0)$$

في كل تجربة نشحن المكثف كليا ثم نفرغه في إحدى الوشيعات.
تمثل منحنيات الشكل 2 تغيرات التوتر $u_C(t)$ بين مربطي المكثف.



1.2. سُمّ نظام التذبذبات الذي يبرزه كل من المنحنى (أ) والمنحنى (ج). 0,5
2.2. بمقارنة أدوار التذبذبات الكهربائية، بين أن المنحنى (أ) يوافق الوشيعة b_2 . 0,75

$$3.2. \text{تحقق أن } C = 2,2 \cdot 10^{-5} \text{ F} . \quad 0,5$$

3. نعتبر حالة تفريغ المكثف عبر الوشيعة $(L_2 = 115 \text{ mH} ; r_2 = 0)$. في هذه الحالة تكون الدارة LC مثالية.
1.3. أثبت المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر $u_C(t)$. 0,75

$$2.3. \text{ حل المعادلة التفاضلية يكتب: } u_C(t) = U_{C_{\max}} \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \varphi\right) .$$

1.2.3. أكتب التعبير العددي للتوتر $u_C(t)$. 0,75

2.2.3. أحسب الطاقة الكلية للدارة LC علما أنها تحفظ 0,5

$$4. \text{ نعتبر حالة تفريغ المكثف عبر الوشيعة } (L_3 ; r_3 = 10 \Omega) .$$

لصيانة التذبذبات الكهربائية في الدارة، نضيف إليها مولدا يزود الدارة بتوتر يتناسب اطراها مع شدة التيار

$$(t) = k \cdot i(t) \text{ حيث } k \text{ ثابتة موجبة. نحصل على تذبذبات كهربائية جيبية دورها } T = 10 \text{ ms} .$$

1.4. حدد قيمة k . 0,5

$$2.4. \text{ استنتاج قيمة } L_3 . \quad 0,25$$

التمرين 3 (5,5 نقط): حركة جسم صلب

تتعدد أنواع الحركات التي تخضع لها المجموعات الميكانيكية حسب التأثيرات المطبقة عليها، حيث تمكّن قوانين نيوتون من دراسة تطور هذه المجموعات.

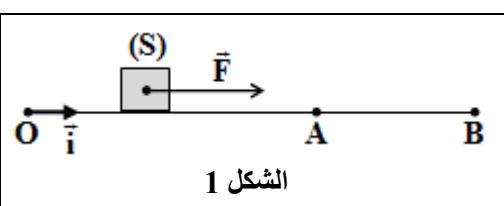
يهدف هذا التمرين إلى دراسة نوعين من هذه الحركات، وتحديد بعض المقادير المميزة لها.

1. دراسة حركة جسم صلب على مستوى أفقى

ينزلق جسم صلب (S)، مركز قصوره G وكتلته $m = 0,4 \text{ kg}$ ، باحتكاك فوق مستوى أفقى OAB. نندرج الاحتكاكات بقوة \bar{f} ثابتة، اتجاهها موازي للمسار ومحاجها معاكس لمنحي الحركة.

لدراسة حركة (S) نختار معلما (O, \bar{i}) مرتبطا بالأرض نعتبره غاليليا.

1.1. يخضع الجسم (S) خلال حركته بين O و A لقوة حركة \bar{F} ثابتة أفقية محاجها هو منحي الحركة (الشكل 1).



نعتبر لحظة انطلاق (S) من O ، بدون سرعة بدئية، أصلاً للتاريخ $(t_0 = 0)$.

1.1.1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتون، أثبت أن المعادلة التفاضلية التي يحققها x أقصول G في المعلم (\bar{i}, \bar{O}) هي:

$$\frac{d^2x}{dt^2} = \frac{F-f}{m}$$

2.1.1. يمر الجسم (S) من A عند اللحظة $t_A = 2$ s بالسرعة $v_A = 5 \text{ m.s}^{-1}$.

أوجد قيمة التسارع a_1 لحركة G بين O و A.

2.1.2. ينعد تأثير القوة \vec{F} عند مرور الجسم (S) من A ، فيواصل حركته ويتوقف في B.

نختار لحظة مرور (S) من A أصلاً جديداً للتاريخ $(t_0 = 0)$.

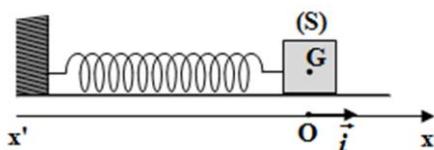
يتوقف (S) في B عند اللحظة $t_B = 2,5$ s.

1.2.1. بين أن القيمة الجبرية للتسارع بين A و B هي $a_2 = -2 \text{ m.s}^{-2}$.

2.2.1. استنتاج شدة قوة الاحتكاك f .

3.1. باعتماد النتائج المحسوبة، أحسب شدة القوة المحركة F .

2. دراسة حركة متذبذب



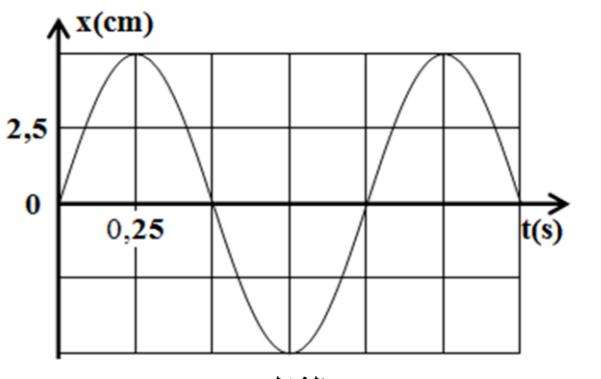
الشكل 2

نثبت الجسم (S) السابق، ذي الكتلة $m = 0,4 \text{ kg}$ ، بنابض أفقى لفاته غير متصلة وكتنه مهملة وصلابته K (الشكل 2).

نزيح الجسم (S) عن موضع توازنه، ثم نحرره بدون سرعة. نعلم موضع مركز القصور G بالأقصول x على المحور

(\bar{i}, \bar{O}) ونختار لحظة مرور G من موضع التوازن، بسرعة v_0 ، في المنحى الموجب أصلاً للتاريخ $(t_0 = 0)$.

يمثل الشكل 3 منحنى تغيرات الأقصول x(t) لمركز القصور G.



الشكل 3

1.2. عين مبيانيا قيمة كل من الدور الخاص T_0 ووسع

الحركة X_m ، ثم أوجد قيمة الصلابة K (نأخذ $\pi^2 = 10$)

2.2. أحسب قيمة شغل قوة الارتداد المطبقة على (S) بين

اللحظتين $(t_0 = 0)$ و $(t_1 = \frac{T_0}{4})$.

3.2. باستغلالك لانحفاظ الطاقة الميكانيكية للمتذبذب، أوجد قيمة السرعة v_0 عند اللحظة $(t_0 = 0)$.

تصحيح الامتحان الوطني الدورة العادلة 2017
مسلك علوم الحياة والأرض و العلوم الزراعية

الكيمياء (7 نقاط)

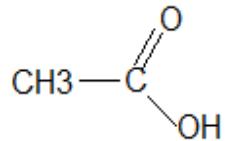
الجزء الأول : تصنيع النعناع (إيثانوات الميثيل)

1- تصنيع إيثانوات الميثيل في المختبر

1.1- مميزتي تفاعل الأسترة :

تفاعل الأسترة بطيء و محدود.

2.1- الصيغة نصف المنشورة للحمض الكربوكسيلي (A) :

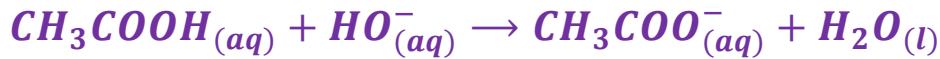


3.1- يؤدي حمض الكبريتيك دور :

حفاز ، فهو يمكن من زيادة سرعة التفاعل.

2- معايرة الحمض الكربوكسيلي (A) المتبقى

2.2- معادلة تفاعل المعايرة :



2.2- إثبات قيمة n_A :

عند التكافؤ لدينا : $n_A = n_{HO^-}$ مضافـة $= C_B \cdot V_{BE}$ مع :

$$n_A = C_B \cdot V_{BE}$$

: ومنه

$$n_A = 1,0 \times 68 \times 10^{-3} = 6,8 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$$

: ت.ع

3.2- قيمة كمية مادة الإستر المتكون في الأنوب 1 :

الجدول الوصفي :

| معادلة التفاعل | | $RCOOH_{(l)} + C_{10}H_{19}OH_{(l)} \rightleftharpoons CH_3COOC_{10}H_{19(l)} + H_2O_{(l)}$ | | | |
|-----------------|--------|---|-------------|-------|-------|
| حالة المجموعة | التقدم | كميات المادة ب mol | | | |
| الحالة البدئية | 0 | n_1 | n_2 | 0 | 0 |
| خلال التحول | x | $n_1 - x$ | $n_2 - x$ | x | x |
| الحالة النهائية | x_f | $n_1 - x_f$ | $n_2 - x_f$ | x_f | x_f |

حسب الجدول الوصفي :

كمية مادة الحمض المتبقى هي : x أي : $n_A = n_1 - x$

كمية مادة إيثانوات المنشيل المتكون هي : $n(E) = x$

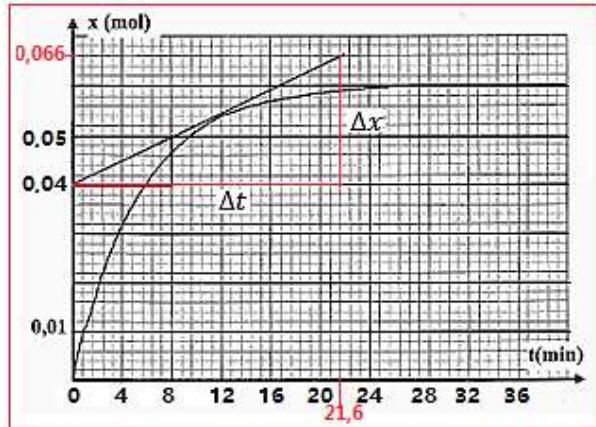
$$n(E) = n_1 - n_A$$

$$n(E) = 0,1 - 6,8 \cdot 10^{-2} = 3,2 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$$

: ت.ع

3- تتبع التطور الزمني لكمية مادة الإستر المصنع :

: $t_2 = 32 \text{ min}$ عند اللحظة الحجمية و $t_1 = 12 \text{ min}$



حسب تعريف السرعة الحجمية :

$$v(t) = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt}$$

عند اللحظة $t_1 = 12 \text{ min}$

$$\begin{aligned} v(t_1) &= \frac{1}{V} \cdot \left(\frac{\Delta x}{\Delta t} \right)_{t_1} \\ &= \frac{1}{23 \times 10^{-3}} \times \left(\frac{0.05 - 0.04}{8 - 0} \right)_{t_1} \end{aligned}$$

$$v(t_1) = 5,43 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$$

عند اللحظة $t_2 = 32 \text{ min}$

عند هذه اللحظة مماس المنحنى عبارة عن مستقيم أفقي إذن المعامل الموجه يكون منعدم وبالتالي تكون السرعة منعدمة :

$$v(t_2) = 0$$

يفسر تناقض السرعة الحجمية بتناقض تراكيز المتفاعلات.

- العامل الذي يمكن من الزيادة في السرعة الحجمية دون تغيير الحالة البدئية للمجموعة هو :

الرفع من درجة الحرارة .

- التعين المبيانى ل :

أ- التقدم النهائي x_f :

$$x_f = 6 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$$

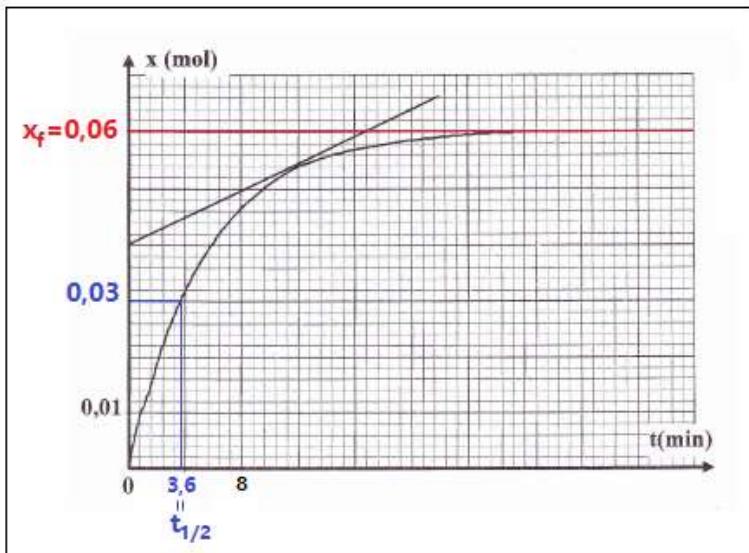
ب- زمن نصف التفاعل : $t_{1/2}$

عند اللحظة $t_{1/2}$ يكون :

$$x(t_{1/2}) = \frac{x_f}{2} = \frac{0,06}{2} = 0,03 \text{ min}$$

بالإسقاط نجد : $t_{1/2} = 3,6 \text{ min}$

- قيمة مردود التصنيع : 4.3



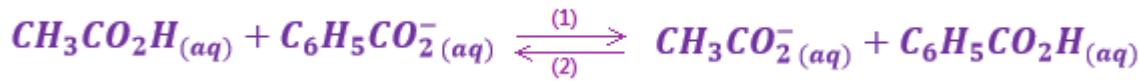
$$r = \frac{n_{exp}}{n_{th}} = \frac{x_f}{x_{max}}$$

حسب الجدول الوصفي $x_{max} = n_1 = 0,1 \text{ mol}$

$$r = \frac{0,06}{0,1} = 0,6 \Rightarrow r = 60\%$$

الجزء الثاني : تفاعل مزدوجتين (قاعدة / حمض)

1- معادلة التفاعل بين حمض الإيثانويك وأيون البنزوate :



2- إثبات تعبير ثابتة التوازن K :

: لدينا

$$K = \frac{[\text{CH}_3\text{CO}_2^-]_{eq} \cdot [\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}]_{eq}}{[\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}]_{eq} \cdot [\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-]_{eq}}$$

$$K_{A2} = \frac{[\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2^-]_{eq} [\text{H}_3\text{O}^+]_{eq}}{[\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{H}]_{eq}} \quad \text{و} \quad K_{A1} = \frac{[\text{CH}_3\text{CO}_2^-]_{eq} [\text{H}_3\text{O}^+]_{eq}}{[\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}]_{eq}}$$

نعلم ان :

$$K = \underbrace{\frac{[CH_3CO_2^-]_{eq} \cdot [H_3O^+]_{eq}}{[CH_3CO_2H]_{eq}}}_{=K_{A1}} \cdot \underbrace{\frac{[C_6H_5CO_2H]_{eq}}{[C_6H_5CO_2^-]_{eq} [H_3O^+]_{eq}}}_{=\frac{1}{K_{A2}}} = K_{A1} \cdot \frac{1}{K_{A2}}$$

$$K = \frac{K_{A1}}{K_{A2}}$$

$$K = \frac{1.8 \cdot 10^{-5}}{6.3 \cdot 110^{-5}} = 0.29 \quad \text{حساب } K :$$

3- منحى تطور المجموعة الكيميائية :

بما ان $1 = Q_{r,i} > K$ أي : $Q_{r,i}$ ، حسب معيار التطور التلقائي ، فإن المجموعة الكيميائية تتطور في المنحى غير المباشر (2) لمعادلة التفاعل .

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين الأول (2,5 نقطة)

1- انتشار الضوء عبر موشور

-1.1

1.1.1- التردد ν_R للضوء الأحمر هو بـ :

$$\nu_R = \frac{3 \cdot 10^8}{768 \cdot 10^{-9}} = 3,91 \cdot 10^{14} \text{ Hz} \quad \text{أي: } \nu_R = \frac{c}{\lambda_{0R}} \quad c = \lambda_{0R} \cdot \nu_R \quad \text{لدينا :}$$

2.1.1- سرعة انتشار الضوء الأحمر v_R في الزجاج هي جـ :

$$v_R = \frac{3 \cdot 10^8}{1,618} = 1,85 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1} \quad \text{أي: } v_R = \frac{c}{n_R} \quad n_R = \frac{c}{v_R} \quad \text{لدينا :}$$

2.1- خاصية الزجاج :

الزجاج **وسط مبدد** ، لأن سرعة الإنتشار تتعلق بالتردد.

2- انتشار الضوء عبر شق

قيمة طور الموجة هي ب :

منحنى تغيرات θ بدلالة $\frac{1}{a}$ عبارة عن دالة خطية معادلتها تكتب :

$$\lambda = \frac{\Delta\theta}{\Delta\left(\frac{1}{a}\right)} = \frac{1,1 \cdot 10^{-3} - 0}{2,5 \cdot 10^3 - 0} : \text{حيث } \lambda \text{ المعامل الموجي أي } \theta = \lambda \cdot \frac{1}{a}$$

$$\lambda = 4,4 \cdot 10^{-7} m = 440 \cdot 10^{-9} m$$

$$\lambda = 440 nm$$

التمرين الثاني (5 نقاط)

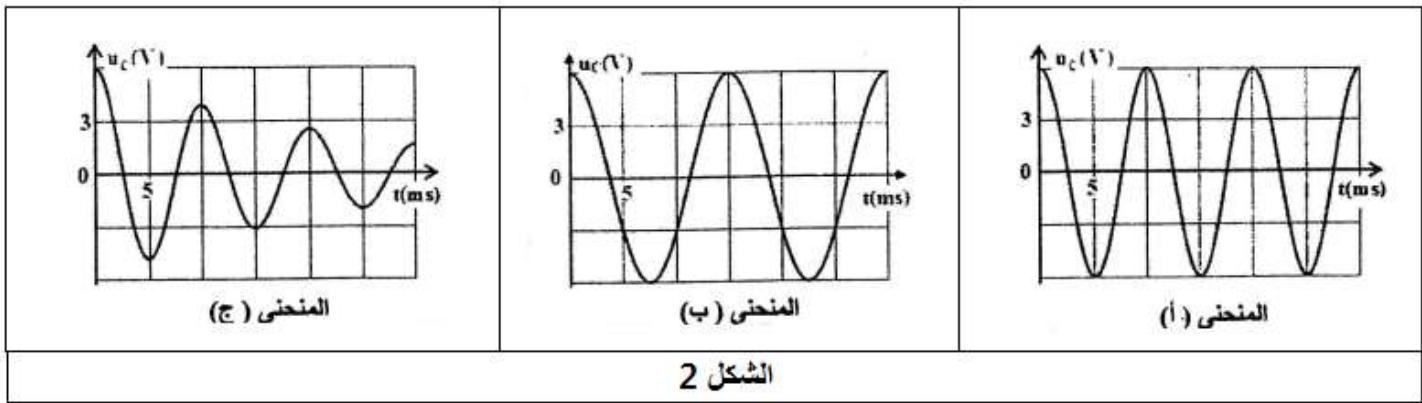
1- الطاقة الكهربائية القصوى $\xi_{e,max}$ المخزونة في المكثف :

$$\xi_{e,max} = \frac{1}{2} C \cdot U_{C,max}^2 = \frac{1}{2} \cdot C \cdot U_{Cmax} \cdot U_{Cmax}$$

مع :

$$\begin{cases} U_{C,max} = E \\ Q_{max} = C \cdot U_{C,max} \end{cases} \Rightarrow \xi_{e,max} = \frac{1}{2} \cdot C \cdot U_{Cmax} \cdot U_{Cmax} \Rightarrow \xi_{e,max} = \frac{1}{2} \cdot Q_{max} \cdot E$$

$$\xi_{e,max} = \frac{1}{2} \times 1,32 \cdot 10^{-4} \times 6 = 3,96 \cdot 10^{-4} J \quad \text{ت.ع :}$$



1.2- تسمية نظام التذبذبات الذي يبرزه المحنى (أ) و (ج) :

المحنى (أ) ← نظام دوري

المحنى (ج) ← نظام شبه دوري

2.2- إثبات ان المحنى (أ) يوافق الوشيعة b_2 :

الوشيعتين b_1 و b_2 مقاومتهما منعدمة ($r = 0$) إذن فنظامهما دوري .

من خلال تعبير الدور الخاص للتذبذبات هو $T_0 = 2\pi\sqrt{L \cdot C}$ ، يتبيّن ان كلما كانت قيمة L كبيرة كلما ازدادت قيمة الدور الخاص.

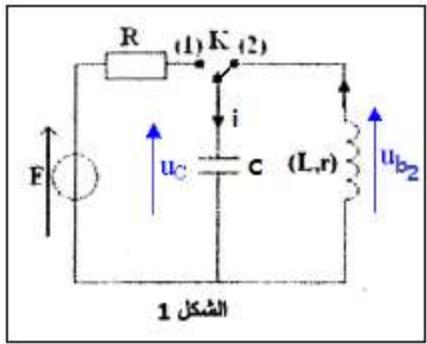
بما ان b_2 يوافق الوشيعة $(أ)$ و بالتالي المحنى (أ) يوافق الوشيعة b_2

3.2- التحقق من قيمة C :

$$C = \frac{T^2}{4\pi^2 \cdot L_2} \quad \text{ومنه : } T^2 = 4\pi^2 \cdot L_2 \cdot C \quad \text{أي:} \quad T = 2\pi\sqrt{L_2 \cdot C} \quad \text{لدينا:}$$

$$C = \frac{(10 \cdot 10^{-3})^2}{4 \cdot \pi^2 \cdot 115 \cdot 10^{-3}} \Rightarrow C = 2,2 \cdot 10^{-5} F \quad \text{ت.ع :}$$

- إثبات المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر $u_c(t)$:



حسب قانون إضافية التوترات :

$$u_{b_2} + u_c = 0$$

$$u_{b_2} = L_2 \cdot \frac{di}{dt}$$

$$i = \frac{dq}{dt} = C \cdot \frac{du_c}{dt} \Rightarrow \frac{di}{dt} = \frac{d}{dt} \left(C \cdot \frac{du_c}{dt} \right) = C \cdot \frac{d^2 u_c}{dt^2}$$

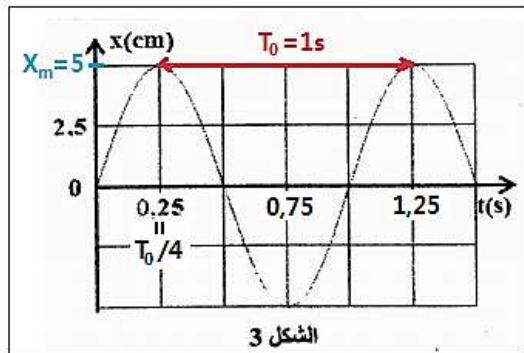
$$L_2 \cdot C \cdot \frac{d^2 u_c}{dt^2} + u_c = 0 \Rightarrow \frac{d^2 u_c}{dt^2} + \frac{1}{L_2 \cdot C} \cdot u_c = 0$$

- حل المعادلة التفاضلية يكتب : $u_c(t) = U_{Cmax} \cos(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \varphi)$

- التعبير العددي للتوتر $u_c(t)$:

باستعمال المحنى (أ) نحصل على :

$$T_0 = 10 \text{ ms} \text{ و } U_{Cmax} = 6 \text{ V}$$



تحديد φ :

$$\begin{cases} u_c(0) = U_{Cmax} \\ u_c(0) = U_{Cmax} \cos \varphi \end{cases} \Rightarrow U_{Cmax} \cos \varphi = U_{Cmax}$$

$$\Rightarrow \cos \varphi = 1$$

$$\varphi = 0$$

نعرض في الحل :

$$u_c(t) = 6 \cos \left(\frac{2\pi}{10^{-2}} \cdot t \right)$$

$$u_c(t) = 6 \cos(200\pi \cdot t)$$

- حساب الطاقة الكلية للدارة :

$$E_T = E_e + E_m \quad \text{لدينا :}$$

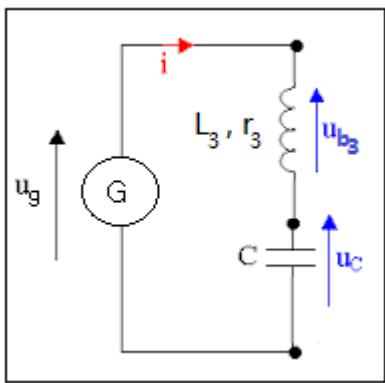
عند اللحظة $t = 0$ الطاقة الكلية تكتب :

$$E_T = E_{e\ max} = \frac{1}{2} C \cdot U_{Cmax}^2$$

: ت.ع :

$$E_T = \frac{1}{2} \times 2,2 \times 10^{-5} \times 6^2 = 3,96 \cdot 10^{-4} J$$

-4



: k - تحديد قيمة 1.4

حسب قانون إضافية التوترات :

$$u_{b_3} + u_c = u_g \Rightarrow L_3 \cdot \frac{di}{dt} + r_3 \cdot i(t) + u_c = k \cdot i(t)$$

$$L_3 \cdot \frac{di}{dt} + (r_3 - k) \cdot i(t) + u_c = 0$$

$$L_3 \cdot C \cdot \frac{d^2 u_c}{dt^2} + (r_3 - k) \cdot C \cdot \frac{du_c}{dt} + u_c = 0 \Rightarrow \frac{d^2 u_c}{dt^2} + \frac{(r_3 - k)}{L_3} \cdot \frac{du_c}{dt} + \frac{1}{L_3 \cdot C} \cdot u_c = 0$$

لكي نحصل على تذبذبات كهربائية جيبية يجب ان يكون $r_3 - k = 0$ أي $\frac{(r_3 - k)}{L_3} = 0$ ومنه :

$$k = r_3 = 10 \Omega$$

: L₃ - استنتاج قيمة 2.4

لدينا : $T_3 = T_1 = T$ و بما ان :

$$\begin{cases} T_1 = 2\pi\sqrt{L_1 \cdot C} \\ T_3 = 2\pi\sqrt{L_3 \cdot C} \end{cases} \Rightarrow \sqrt{L_3 \cdot C} = \sqrt{L_1 \cdot C} \Rightarrow L_3 = L_1 = 115 mH$$

ملحوظة : يمكن استعمال تعبير الدور الخاص للتذبذبات الجيبية :

$$L_3 = \frac{T_{01}^2}{4\pi^2 \cdot C} : T^2 = 4\pi^2 \cdot L_3 \cdot C \quad \text{أي: } T = 2\pi\sqrt{L_3 \cdot C}$$

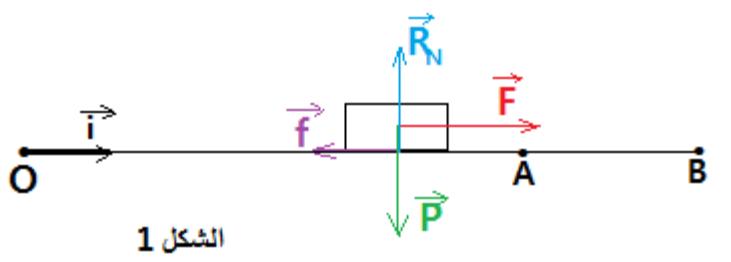
ت.ع :

$$L_3 = \frac{(10 \cdot 10^{-3})^2}{4\pi^2 \times 2,2 \cdot 10^{-5}} = 0,115 \text{ H} \Rightarrow L_3 = 115 \text{ mH}$$

التمرين الثالث (5,5 نقط)

1- دراسة جسم على مستوى أفقى

-1.1



1.1.1 إثبات المعادلة التفاضلية التي يحققها مركز
صور الجسم :

المجموعة المدروسة : { الجسم الصلب (S) }

جرد القوى :

\vec{P} : وزن الجسم

\vec{F} : تأثير القوة المحركة الأفقية

\vec{R} : تأثير المستوى الأفقى (نفك القوة \vec{R} إلى مركبتين : \vec{f}

تطبق القانون الثاني لنيوتن في المعلم $(\vec{i}, 0)$ المرتبط بالارض و الذي نعتبره غاليليا :

$$\vec{P} + \vec{F} + \vec{R}_N + \vec{f} = m \cdot \vec{a}_G$$

الإسقاط على المحور Ox :

$$0 + F - f + 0 = m \cdot a_x \Rightarrow a_x = \frac{F - f}{m}$$

$$\frac{d^2 x}{dt^2} = \frac{F - f}{m}$$

2.1.1 - حساب a_1

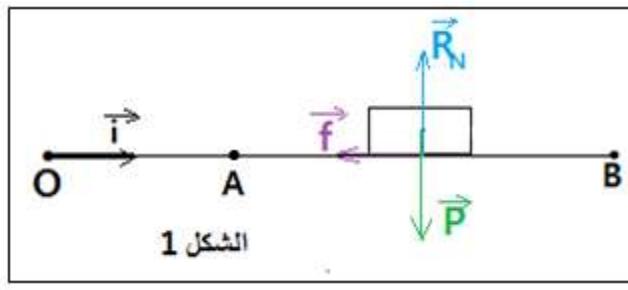
بما ان التسارع ثابت ($a_1 = cte$) فإن معادلة السرعة تكتب : $v(t) = a_1 \cdot t + v_0$ مع $v_0 = 0$

عند الموضع A معادلة السرعة تكتب : $v_A = a_1 \cdot t_A$

$$a_1 = \frac{v_A}{t_A} \quad \text{ومنه :}$$

$$a_1 = \frac{5}{2} = 2,5 \text{ m.s}^{-2} \quad \text{ت.ع :}$$

1.2.1 - إثبات قيمة التسارع :



ينعدم تأثير القوة المحركة F بين A و B ، حسب

تعبير التسارع : $a_2 = \frac{F-f}{m}$ نستنتج :

$$a_2 = -\frac{f}{m}$$

معادلة السرعة خلال المرحلة الثانية تكتب : $v(t) = a_2 \cdot t + v_A$ أي : $v_0 = v_A$ مع $v(t) = a_2 \cdot t + v_0$

عند الموضع B معادلة السرعة تكتب : $v_B = a_2 \cdot t_B + v_A$ مع $v_B = 0$ (الجسم يتوقف)

$$a_2 \cdot t_B + v_A = 0$$

$$a_2 = -\frac{v_A}{t_B}$$

$$a_2 = -\frac{5}{2,5} = -2 \text{ m.s}^{-2}$$

2.2.1 - استنتاج قيمة f

$$f = -0,4 \times (-2) = 0,8 \text{ N} \quad \text{لدينا : } a_2 = -\frac{f}{m} \quad \text{ومنه : } f = -m \cdot a_2 \quad \text{ت.ع :}$$

3.1 - حساب شدة القوة المحركة F

$$F - f = m \cdot a_1 \quad \text{أي : } a_1 = \frac{F-f}{m} \quad \text{لدينا حسب السؤال 1.1.1 - تعبير التسارع :}$$

$$F = m \cdot a_1 + f \quad \text{ومنه :}$$

$$F = 0,4 \times 2,5 + 0,8 = 1,8 N \quad \text{ت.ع :}$$

2- دراسة حركة متذبذب

1.2- التعين المبيانى لكل من T_0 و X_m :

حسب مبيان الشكل 3 نجد :

$$T_0 = 1 s \quad \text{الدور الخاص :}$$

$$X_m = 5 cm \quad \text{واسع الحركة :}$$

حساب صلابة النابض K :

حسب تعبير الدور الخاص :

$$T_0 = 2\pi \sqrt{\frac{m}{K}} \Rightarrow T_0^2 = 4\pi^2 \cdot \frac{m}{K}$$

$$K = 4\pi^2 \cdot \frac{m}{T_0^2}$$

$$K = 4 \times 10 \times \frac{0,4}{1^2} = 16 N.m^{-1} \quad \text{ت.ع :}$$

2.2- حساب شغل قوة الارتداد بين اللحظتين $t_0 = 0$ و $t_1 = \frac{T_0}{4}$

$$W_{t_0 \rightarrow t_1}(\vec{F}) = -\Delta E_{pe}$$

$$W_{t_0 \rightarrow t_1}(\vec{F}) = - \left(E_{pe} \left(\frac{T_0}{4} \right) - E_{pe}(0) \right)$$

$$W_{t_0 \rightarrow t_1}(\vec{F}) = E_{pe}(0) - E_{pe} \left(\frac{T_0}{4} \right)$$

عند اللحظة $t_0 = 0$ لدينا حسب المبيان $x(0) = f(t)$ و بالتالي : $x(0) = 0$

و عند اللحظة $t_1 = \frac{T_0}{4}$ لدينا : $x\left(\frac{T_0}{4}\right) = x(0,25s) = X_m = 5.10^{-2} m$

$$E_{pe}\left(\frac{T_0}{4}\right) = \frac{1}{2} K \cdot X_m^2 \quad \text{و} \quad x\left(\frac{T_0}{4}\right) = x(0,25s) = X_m = 5.10^{-2} m$$

$$E_{pe}\left(\frac{T_0}{4}\right) = \frac{1}{2} \times 16 \times (5.10^{-2})^2 = 0,02 J$$

$$W_{t_0 \rightarrow t_1}(\vec{F}) = 0 - 0,02 = -2.10^{-2} J$$

: 3.2 حساب قيمة v_0

بما ان الطاقة الميكانيكية تتحفظ نكتب :

$$E_m = E_c + E_{pe}$$

$$E_m = E_{cmax} = E_{pe\ max}$$

$$\frac{1}{2}m v_{max}^2 = \frac{1}{2}K \cdot X_m^2$$

$$v_0^2 = \frac{K}{m} \cdot X_m^2 \quad \text{مع} \quad v_0 = v_{max}$$

$$v_0 = X_m \cdot \sqrt{\frac{K}{m}}$$

$$v_0 = 5.10^{-2} \times \sqrt{\frac{16}{0,4}} = 0,316 \quad \text{ت.ع.}$$

$$v_0 \approx 0,32 \text{ m.s}^{-1}$$