

الصفحة
1
5

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة العادية 2009
الموضوع

المملكة المغربية
وزارة التربية الوطنية
والآباء والآباء
وتقدير الأداء
والبحث العلمي



المركز الوطني لتفقييم والامتحانات

C:NS27
HB

| | | | |
|---|-------------|---|-------------------------|
| 5 | المعامل: | الفيزياء والكيمياء | المادة: |
| 3 | مدة الإجاز: | شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض و المسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكيها | الشعب(ة) أو المسلك : |

...

↳ يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

↳ تعطى التعبير الحرفي قبل إنجاز التطبيقات العددية

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

(7 نقط)

• الكيمياء: بعض استعمالات حمض البنزويك

• الفيزياء (13 نقطة)

○ التمررين 1 : تطبيقات الإشعاعات النووية في مجال الطب (3 نقط)

○ التمررين 2 : استعمالات المكثف في الحياة اليومية (4,5 نقط)

○ التمررين 3 : تطبيقات القانون الثاني لنيوتن (5,5 نقط)

التنقية

الكيمياء (٧ نقاط) :

بعض استعمالات حمض البنزويك
 حمض البنزويك C_6H_5COOH جسم صلب أبيض اللون يستعمل كمادة حافظة في بعض المواد الغذائية وخاصة المشروبات، نظراً لخصائصه كمبيد للفطريات وكمضاد للبكتيريا. كما أنه يدخل في تحضير بعض المركبات العضوية التي تصنع منها أنواع من العطور، ويعرف بالرمز E210 .
 مطبيات:

$$\text{الكتلة المولية لحمض البنزويك: } M(C_6H_5COOH) = 122 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$\text{الكتلة المولية لبنزووات الميثيل: } M(C_6H_5COOCH_3) = 136 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$\text{الموصليات المولية الأيونية: } \lambda_{H_2O} = 35 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1} \quad \lambda_{C_6H_5COO^-} = 3,24 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$$

تعبر الموصليات المولية σ لمحلول هو $\sigma = \sum \lambda_i [X_i]$ حيث $[X_i]$ التركيز المولى الفعلي لكل نوع أيوني متواجد في محلول، و λ_i الموصليات المولية الأيونية لكل نوع.

١. دراسة تفاعل حمض البنزويك مع الماء

نعتبر محلولاً مائيًا (S) لحمض البنزويك تركيزه المولى $C = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ وحجمه $V = 200 \text{ mL}$.

$$\text{أعطي قياس موصليات محلول (S) القيمة } \sigma = 2,03 \cdot 10^{-2} \text{ S.m}^{-1}$$

1.1. أكتب معادلة تفاعل حمض البنزويك مع الماء.

0.50

1.2. أنشئ الجدول الوصفي لهذا التفاعل.

0.75

3.1. أوجد تعبير x_{eq} تقدم التفاعل عند التوازن بدالة $\lambda_{C_6H_5COO^-}$ و λ_{H_2O} و σ و V . أحسب قيمة x_{eq} .

1.25

$$4.1. \text{ بين أن تعبير } Q_{T,eq} \text{ خارج التفاعل عند التوازن هو: } Q_{T,eq} = \frac{x_{eq}^2}{V \cdot (CV - x_{eq})}$$

1.25

استنتج قيمة K_A ثابتة الحمضية للمذودجة: $C_6H_5COOH_{(aq)} / C_6H_5COO^-_{(aq)}$

٢. تحديد كتلة حمض البنزويك في مشروب غازي

تشير لصيغة قنبلة مشروب غازي إلى وجود 0,15g من حمض البنزويك في لتر واحد من المشروب.

للتأكد من صحة هذه المعلومة، نعتبر حجماً $V_A = 50 \text{ mL}$ من المشروب بواسطة محلول مائي

$$\text{هيبروكسيد الصوديوم } Na^{+}_{(aq)} + HO^-_{(aq)} \rightarrow NaOH \text{ تركيزه المولى } C_B = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$$

البنزويك هو الحمض الوحيد المتواجد في المشروب).

1.2. أكتب معادلة التفاعل الحاصل أثناء المعايرة والذي نعتبره كلية.

0.50

2.2. حجم محلول هيبروكسيد الصوديوم المضاف عند النكافو هو $V_{BE} = 6 \text{ mL}$. حدد قيمة C_A

0.50

التركيز المولى لمحلول حمض البنزويك في المشروب.

3.2. أحسب قيمة m كتلة حمض البنزويك الموجود في الحجم $V_0 = 1 \text{ L}$ من المشروب. هل تتوافق هذه

0.75

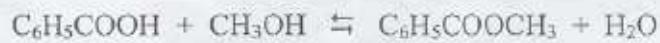
النتيجة القيمة المشار إليها في الصيغة؟

٣. تحضير بنزووات الميثيل

يستخدم بنزووات الميثيل $C_6H_5COOCH_3$ في صناعة العطور ومواد التجميل. ولتحضير كمية منه

نجز خليطاً مكوناً من $n_1 = 0,1 \text{ mol}$ من حمض البنزويك و $n_2 = 0,2 \text{ mol}$ من الميثanol، فيحدث تفاعل

أسترة وفق المعادلة :



1.3. حدد قيمة σ نسبة تقدم التفاعل علماً أن كتلة بنزووات الميثيل الناتج هي $m = 11,7 \text{ g}$

1.00

2.3. كيف يمكن تحسين مردود تصنيع بنزووات الميثيل؟

0.50

الفيزياء 13 نقطة

التمرين 1 (3 نقط) : تطبيقات الإشعاعات النووية في مجال الطب

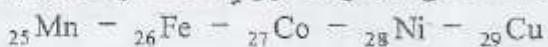
أصبح الطب النووي من بين أهم الاختصاصات في عصرنا الحالي؛ فهو يستعمل في تشخيص الأمراض وفي العلاج. ومن بين التقنيات المعتمدة، العلاج بالإشعاع النووي (Radiothérapie)، حيث يستعمل الإشعاع النووي في تدمير الأورام ومعالجة الحالات السرطانية بعذف الورم أو النسج المصابة بالإشعاع β^- المنبعث من الكوبالت ^{60}Co .
معطيات:

$$m(^{60}_{27}\text{Co}) = 59,8523\text{u} : ^{60}_{27}\text{Co}$$

$$m(^A_Z\text{X}) = 59,8493\text{u} : ^A_Z\text{X}$$

$$m(e^-) = 0,00055\text{u}$$

مقاطف من الجدول الدوري للعناصر الكيميائية:



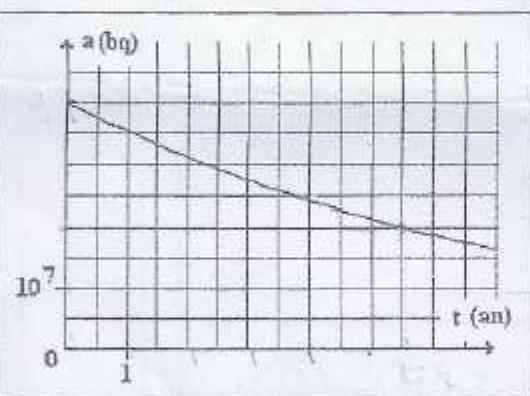
$$1\text{u} = 931,5\text{MeV.c}^{-2}$$

1. تفتت نويدة الكوبالت

نويدة الكوبالت $^{60}_{27}\text{Co}$ إشعاعية النشاط β^- .

1.1. أكتب معادلة تفتت نويدة الكوبالت $^{60}_{27}\text{Co}$ ، محدداً النويدة X المتولدة.

2.1. احسب، بالوحدة MeV ، قيمة E طاقة التحول النووي.



توصل مركز استشفائي بعينة من الكوبالت ^{60}Co ، عند لحظة تعتبرها أصلاً للتاريخ، وانطلاق عملية تتبع تطورها، من خلال قياس نشاطها الإشعاعي $a(t)$ عند لحظات مختلفة.

يمثل منحنى الشكل جانبية تطور (t) a بدلالة الزمن.

1.2. حين اعتماداً على المنحنى عمر النصف $t_{1/2}$

للكوبالت ^{60}Co بالوحدة an .

2.2. نقل أن العينة المتوصل بها تصير غير فعالة في

العلاج، عندما يصبح نشاطها $a = 0,25a_0$ ، حيث a_0 النشاط البديئي للعينة.

في أي تاريخ يلزم تزويد المركز الاستشفائي بعينة جديدة من الكوبالت ^{60}Co .

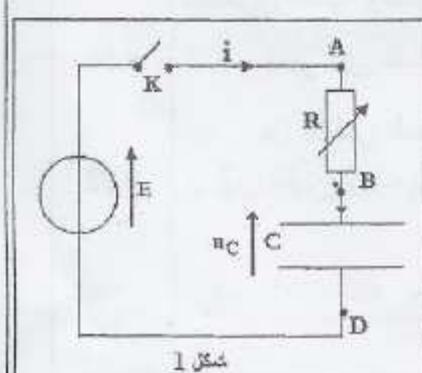
التمرين 2 (4,5 نقط) : استعمالات المكثف في الحياة اليومية

ستعمل المكثفات في عدة تراكيب كهربائية ذات فائدة عملية في الحياة اليومية من بينها مؤقت الإنارة الذي تجهز به سلام العمارت وذلك للتحكم الآلي في إطفاء المصايب بعد مدة زمنية قابلة للضبط بهدف ترشيد استهلاك الطاقة الكهربائية.

يمثل الشكل (1) جزءاً من التركيب البسيط لنموذج من هذا المؤقت ويكون من مولد مؤتمل للتوتر قوله الكهروميكانيكي E، ومكثف سعته $C = 250\mu\text{F}$ ، وموصل أولمي مقاومته R قابلة للضبط، وقاطع التيار K .

1. استجابة ثانوي القطب RC لرتبة توتر صاعدة
نضبط مقاومة الموصل الأولمي على القيمة R_1 ونغلق قاطع التيار K في اللحظة $t = 0$ ، فيشحن المكثف تحت التوتر E.

1.1. أثبت أن المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر $u_C(t)$ بين

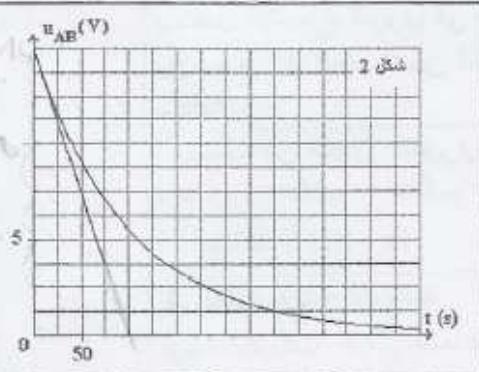


$$\text{مربي المكثف تكتب: } u_C + \tau \cdot \frac{du_C}{dt} = E$$

2.1. باستعمال معادلة الأبعاد، استنتاج وحدة τ في النظام العالمي للوحدات.

$$3.1. \text{تحقق أن حل المعادلة التفاضلية هو } u_C(t) = E(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$$

4.1. استنتاج تعبير (t) لشدة التيار المار في الدارة أثناء عملية الشحن.



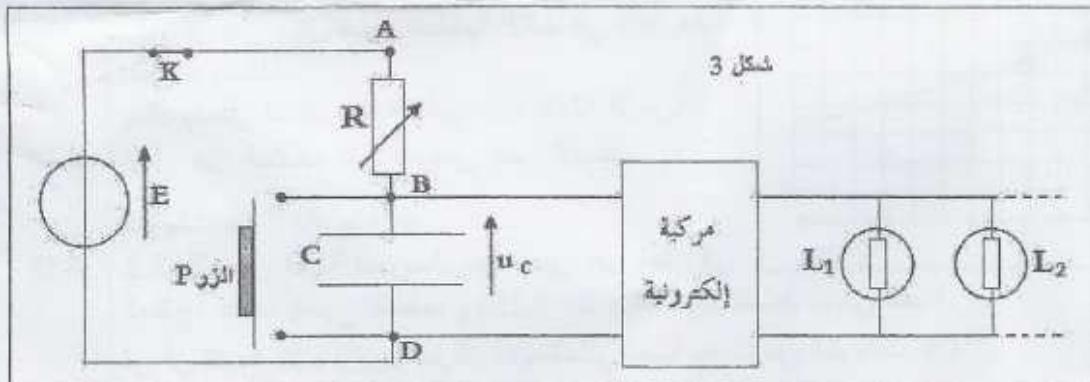
5.1. نعainen بواسطة كاشف التذبذب الذي ذكرناه تغيرات التوتر (t) u بين مربي الموصى الأولي بدالة الزمن، فنحصل على المنهنى الممثل في الشكل (2).

1.5.1. أنقل الشكل (1) على ورقة تحريرك ومثل عليه كيفية ربط كاشف التذبذب لمعادلة التوتر (t) u_{AB} .

2.5.1. عين مبيانيا قيمة كل من القوة الكهرومagnetique E وثابتة الزمن τ . استنتاج قيمة المقاومة R .

2. استعمال المكثف في مؤقت الإنارة

يمثل الشكل (3) التركيب البسيط لنموذج من مؤقت الإنارة حيث تم ضبط مقاومة الموصى الأولي على القيمة R . الزر P يلعب دور قاطع التيار، والمركبة الإلكترونية لا تسمح بإضاءة المصايبع إلا عندما يكون التوتر بين مربي المكثف أصغر من قيمة حدية.



عند صعود شخص سالم العماره يضغط على الزر P ، فتضيء المصايبع السلام، وعند تحريره للزر عند اللحظة $t=0$ تبقى المصايبع مضيئة حتى بلوغ التوتر بين مربي المكثف القيمة $U_1=10V$ عند اللحظة t_1 .

تستغرق عملية وصول الشخص إلى منزله مدة زمنية $\Delta t = 3\text{ min}$.

$$1.2. \text{يعبر عن اللحظة } t_1 \text{ بالعلاقة } \left(\frac{E}{E-U_1}\right) \cdot \ln(\tau \cdot \Delta t) = t_1. \text{ أحسب قيمة } t_1.$$

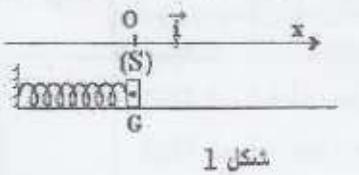
هل تتطفي المصايبع قبل وصول الشخص إلى منزله؟

2.2. اقترح كيف يمكن عملياً الزيادة في مدة إضاءة المصايبع.

التمرين 3 (٥,٥ نقط) : تطبيقات القانون الثاني لنيوتن

نعتبر جميع الاحتكاكات مهملاً في التمرين ، ونأخذ $g=10 \text{m.s}^{-2}$

يسعمل النابض في السيارات ولعب الأطفال وفي بعض الآلات الميكانيكية الأخرى. وتتنوع وظائفه من آلية لأخرى، حيث يستغل كمحمد أو مخزن للطاقة الميكانيكية...

١- دراسة المجموعة المتذبذبة (جسم صلب - نابض)

شكل ١

دراسة المجموعة المتذبذبة (جسم صلب - نابض)، نجز التركيب الممثل في الشكل (1) والمكون من نابض ذي لفات غير متصلة، كتلته مهمة وصلابته K، وصفيحة (S) مركز قصورها G وكتلتها M، قابلة للانزلاق على حامل أفقي.

$$\text{معطيات: } M=10\text{g} : K=16\text{N.m}^{-1}$$

نعلم موضع G عند اللحظة t بالأقصول x في المعلم (O,i)، حيث ينطبق موضع G عند التوازن مع النقطة O أصل المعلم. نكبس النابض حتى يصبح أقصول G هو $x_0 = -4\text{cm}$ ، ثم نحرر المجموعة بدون سرعة بدئية عند اللحظة ذات التاريخ $t=0$.

- ١.١. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن أثبت المعادلة التقاضية التي يتحققها الأقصول x. 0.75

- ٢.١. يكتب حل المعادلة التقاضية كالتالي: $x(t) = x_m \cos(\frac{2\pi}{T_0}t + A)$. أعط مدلول كل من المقدارين x_m و A ، ثم حدد قيمة كل من x_m و A و T_0 الدور الخاص للذبذبات. 1.50

- ٣.١. حدد قيمة E_{kin} الطاقة الميكانيكية للمجموعة (صفيحة (S)- نابض). نختار كمرجع لطاقة الوضع المرنة الحالة التي يكون فيها النابض غير مشوه، وكمرجع لطاقة الوضع التالية المستوى الأفقي الذي يشمل النقطة G. 0.50

- ٤.١. حدد قيمة السرعة القصوى للصفيحة. 0.50

٢- دراسة حركة قنبلة في مجال الثقالة المنتظم

يمثل الشكل (2) تبيانة مبسطة للعبة أطفال

ت تكون أساساً من المجموعة المتذبذبة

(صفيحة (S)- نابض) وكرية (C) متجانسة مركز قصورها G .

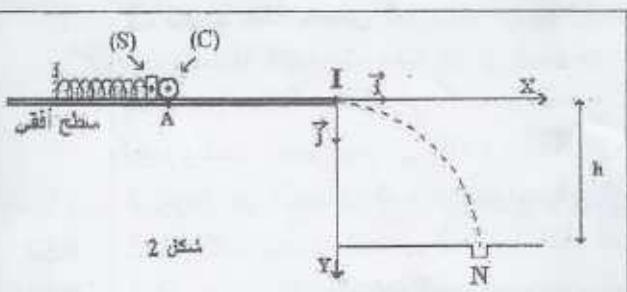
للتتمكن من إسقاط الكرية في الحفرة N التي

توجد على ارتفاع $h=20\text{cm}$ من السطح

الأفقي، يتم كبس النابض ليحل محل مركز

قصور الكرية الموضع A، وتبقى الكرية (C)

في تصالس مع الصفيحة (S).



شكل ٢

بعد تحرير المجموعة، تطلق الكرية وتغادر السطح الأفقي عند الموضع I بسرعة أفقية v_i لتسقط في الحفرة N. لدراسة حركة الكرية (C) في المعلم (j, i)، نختار لحظة مرورها من I أصلاً للتاريخ، ونعتبر الكرية نقطية.

- ١.٢. هل يمكن اعتبار سقوط الكرية (C) سقوطاً حرماً؟ على جوابك. 0.50

- ٢.٢. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، حدد مميزات متجهة التسارع a_g خلال هذا السقوط. 0.50

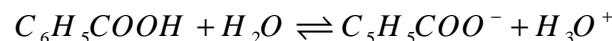
- ٣.٢. أوجد بدلالة g و v_i معادلة مسار حركة الكرية (C) . 0.75

- ٤.٢. حدد قيمة v_i علماً أن أقصول الحفرة N في المعلم (j, i) هو $x_N = 40,0\text{cm}$. 0.50

تصحيح موضوع الفيزياء الدورة العادية ماي 2009 مسلك الحياة والأرض والعلوم الزراعية والتكنولوجيا.

موضوع الكيمياء :

(1-1) معادلة تفاعل حمض البنزويك والماء:



(2-1) الجدول الوصفي لنقدم التفاعل:

| $C_6H_5COOH + H_2O \rightleftharpoons C_6H_5COO^- + H_3O^+$ | | | |
|---|---------|----------|----------|
| CV | $excès$ | 0 | 0 |
| $CV - x_{eq}$ | $excès$ | x_{eq} | x_{eq} |

(3-1) لدينا :

$$[C_6H_5COOH] = [H_3O^+] = \frac{x_{eq}}{V}$$

$$[C_6H_5COO^-] = \frac{CV - x_{eq}}{V}$$

$$\sigma = \lambda_{(C_6H_5COO^-)} \cdot [C_6H_5COO^-] + \lambda_{(H_3O^+)} \cdot [H_3O^+] \quad \text{الموصلية :}$$

$$\sigma = (\lambda_{(C_6H_5COO^-)} + \lambda_{(H_3O^+)}) \cdot \frac{x_{eq}}{V}$$

$$x_{eq} = \frac{\sigma V}{\lambda(H_3O^+) + \lambda(C_6H_5COO^-)} \quad \text{ومنه :}$$

ت.ع:

مهم جداً من أجل تجسس الوحدات يجب التعبير عن الحجم في العلاقة السابقة بـ: m^3 .

$$x_{eq} = \frac{\sigma V}{\lambda(H_3O^+) + \lambda(C_6H_5COO^-)} = \frac{2.03 \cdot 10^{-2} S \cdot m^{-1} \cdot 0.2 \cdot 10^{-3} m^3}{(35 + 3,24) \cdot 10^{-3} S \cdot m^2 \cdot mol^{-1}} = 1,06 \cdot 10^{-4} mol$$

(4-1) خارج التفاعل عند التوازن :

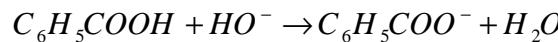
$$Q_{r,eq} = \frac{[C_6H_5COOH] \cdot [H_3O^+]}{[C_6H_5COO^-]} = \frac{\left(\frac{x_{eq}}{V}\right)^2}{\frac{CV - x_{eq}}{V}} = \frac{x_{eq}^2}{V(CV - x_{eq})}$$

في هذه العلاقة الحجم بـ: L

ثابتة الحمضية :

$$K_A = \frac{[C_6H_5COOH] \cdot [H_3O^+]}{[C_6H_5COO^-]} = \frac{x_{eq}^2}{V(CV - x_{eq})} = \frac{(1,06 \cdot 10^{-4})^2}{0,2(10^{-3} - 1,06 \cdot 10^{-4})} = 6,28 \cdot 10^{-5}$$

-1-2 -2



2-2 من خلال علاقة التكافؤ :

$$C_A V_A = C_B V_{BE}$$

$$C_A = \frac{C_B V_{BE}}{V_A} = \frac{10^{-2} mol \cdot L^{-1} \cdot 6 \cdot 10^{-3} L}{50 \cdot 10^{-3} L} = 1,2 \cdot 10^{-3} mol / L$$

\Leftarrow

3-2 لدينا :

$$m = C_A M V_o = 1,2 \cdot 10^{-3} mol \cdot L^{-1} \cdot 122 g \cdot mol^{-1} \cdot 1L = 0,1464 g \approx 0,15 g \quad \Leftarrow \quad C_A = \frac{m}{M \cdot V}$$

وهو ما يوافق القيمة المشار إليها في النصيحة.

3-3 من خلال جدول تقدم التفاعل :

| $C_6H_5COOH + CH_3OH \rightleftharpoons C_6H_5COOCH_3 + H_2O$ | | | |
|---|-------------|-------|-------|
| 0,1 | 0,2 | 0 | 0 |
| $0,1 - x_f$ | $0,2 - x_f$ | x_f | x_f |

يتضح أن كمية مادة الإستر الناتج عن التفاعل هي : x_f .

$$x_f = \frac{m}{M} = \frac{11,7 g}{136 g \cdot mol^{-1}} = 0,086 mol \quad \text{إذن كمية مادة الإستر الناتج :}$$

والمتفاعل المد هو المستعمل بتفريط ، أي حمض البنزويك : ومنه فإن :

$$\tau = \frac{x_f}{x_{\max}} = \frac{0,086}{0,1} = 0,86 = 86\% \quad \text{وبالتالي نسبة تقدم التفاعل :}$$

2-3 يمكن تحسين مردود تصنيع بنزوات الميثيل بإزالة الماء أو باستعمال أحد المتفاعلين(الحمض أو الكحول) بافراط .

ooooooooooooooooooooooo : تمرير الفيزياء الاولى :

(1-1) معادلة التفتت :

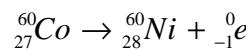
$$\begin{cases} 60 = A + 0 \\ 27 = Z - 1 \end{cases} \Leftarrow \quad {}^{60}_{27}Co \rightarrow {}^A_Z X + {}^0_{-1}e$$

$$A = 60$$

$$Z = 28$$

النويدة المتولدة هي : ${}^{60}_{28}Ni$

2-1 معادلة هذا التفتت تكتب كما يلي :



طاقة هذا التحول النووي :

$$\begin{aligned} E = \Delta m \cdot c^2 &= [m(Ni) + m(e) - m(Co)] c^2 \\ &= [59,8493 + 0,00055 - 59,8523] u \cdot c^2 \\ &= -2,45 \cdot 10^{-3} u \cdot c^2 \\ &= -2,45 \cdot 10^{-3} \cdot 931,5 MeV c^{-2} c^2 = -2,28 MeV \end{aligned}$$

(1-2) (2)

$$a_o = 4 \cdot 10^7 Bq \quad \text{مبيانا :}$$

$$t_{1/2} = 5,5 an \quad \Leftarrow \quad a = \frac{a_o}{2} \quad \text{توافق} \quad t_{1/2}$$

(2-2)

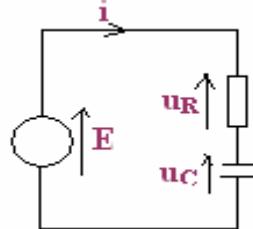
$$\alpha = 0,25 a_o$$

$$= 0,25 \cdot 4 \cdot 10^7 = 10^7$$

$$a = a_o e^{-\lambda t} = a_o e^{-\frac{\ln 2}{t_{1/2}} t}$$

$$t = \frac{t_{1/2} \ln \frac{a_o}{a}}{\ln 2} = \frac{5,5 \cdot \ln \frac{4 \cdot 10^7}{10^7}}{\ln 2} = \frac{5,5 \cdot \ln 4}{\ln 2} = 11 \text{ an} \quad \Leftarrow \quad \ln \frac{a}{a_o} = -\frac{\ln 2}{t_{1/2}} t \quad \Leftarrow \quad \frac{a}{a_o} = e^{-\frac{\ln 2}{t_{1/2}} t}$$

تمرين الفيزياء الثاني:
1-1(1) بتطبيق قانون إضافية التوترات ، لدينا :



$$u_R + u_C = E$$

$$R \cdot i + u_C = E$$

$$i = \frac{dq}{dt} = \frac{d(C u_C)}{dt} = C \cdot \frac{du_C}{dt}$$

$$RC \cdot \frac{du_C}{dt} + u_C = E$$

نضع : ثابتة الزمن .

وهي المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر بين مربطي المكثف.

$$\tau \cdot \frac{du_C}{dt} + u_C = E$$

(2-1)

$$[C] = [I] \cdot [t] \cdot [U]^{-1} \Leftarrow C = \frac{i \cdot dt}{du_C} \Leftarrow i = C \cdot \frac{du_C}{dt} \quad \text{لدينا:}$$

$$[R] = [U] \cdot [I]^{-1} \Leftarrow R = \frac{u_R}{i} \Leftarrow u_R = R \cdot i \quad \text{ومن جهة أخرى:}$$

$$\text{ومنه: } [\tau] = [R] \cdot [C] = [U] \cdot [I]^{-1} \cdot [I] \cdot [t] \cdot [U]^{-1} = [t] \quad \text{إذن وحدة } \tau \text{ هي } s.$$

$$u_C = E - E e^{-\frac{t}{\tau}} \quad \text{أي} \quad u_C = E (1 - e^{-\frac{t}{\tau}}) \quad (3-1)$$

$$\frac{du_C}{dt} = \frac{E}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}}$$

بالتعميض في المعادلة :

$$\tau \cdot \frac{du_C}{dt} + u_C = E$$

$$\tau \cdot \frac{E}{\tau} e^{-\frac{t}{\tau}} + E - E e^{-\frac{t}{\tau}} = E$$

حل للمعادلة التفاضلية . $u_C = E (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ إذن $E = E$ $\Leftarrow E e^{-\frac{t}{\tau}} + E - E e^{-\frac{t}{\tau}} = E$

4-1 من خلال علاقة التوترات السابقة ، لدينا :

$$u_R + u_C = E$$

$$u_R = E - u_C$$

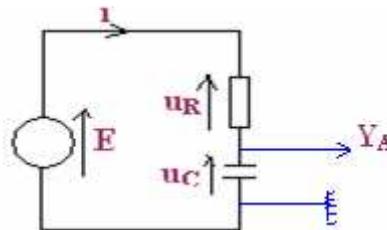
$$R \cdot i = E - u_C$$

$$u_C = E (1 - e^{-\frac{t}{\tau}}) \quad \text{مع} \quad i = \frac{E - u_C}{R} = \frac{E}{R} - \frac{u_C}{R}$$

$$i = \frac{E}{R} - \frac{E}{R} + \frac{E}{R} e^{-\frac{t}{\tau}} = \frac{E}{R} e^{-\frac{t}{\tau}} \quad \text{وبالتالي :}$$

$$i = \frac{E}{R} e^{-\frac{t}{\tau}}$$

(1-5-1) (5-1)



$$E = 15V \quad \text{مبيانيا لدينا :} \\ \tau = 100s$$

$$R_1 = \frac{\tau}{C} = \frac{100}{250 \cdot 10^{-6} F} = 4.10^5 \Omega = 400k \Omega \quad \Leftarrow \quad \tau = R_1 C$$

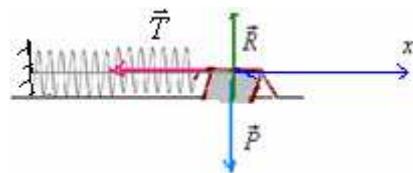
(2)

$$t_1 = \tau \ln\left(\frac{E}{E - U_1}\right) = 100 \cdot \ln\left(\frac{15}{15 - 10}\right) \approx 110s = 1mn50s \quad (1-2)$$

مدة وصول الشخص الذي يقصد سالم العماره هي t_1 $\Delta t = 3mn$ مما يدل على ان المصابح تنطفئ قبل وصول الشخص إلى منزله.

2- عملياً بزيادة قيمة مقاومة الدارة تزداد قيمة ثابتة الزمن τ وبذلك تزداد قيمة المدة $t_1 = \tau \ln\left(\frac{E}{E - U_1}\right)$

تمرين الفيزياء الثالث:
(1-1) (1)



$$\sum \vec{F} = m \vec{a}_G : \text{تطبيق القانون الثاني لنيوتن}$$

$$\vec{P} + \vec{R} + \vec{T} = m \vec{a}_G \\ \text{الاسقط على المحور } ox \\ 0 + 0 - Kx = m a_x$$

$$m \ddot{x} + Kx = 0 \quad \Leftarrow \quad -Kx = m \cdot \frac{d^2 x}{dt^2}$$

$$\omega_o^2 = \frac{k}{m} \quad \text{وهي المعادلة التفاضلية للحركة. مع :} \quad \ddot{x} + \frac{K}{m} x = 0 \quad \text{أي :}$$

يكتب حل المعادلة التفاضلية كما يلي :

$$x(t) = x_m \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_o} t + A\right)$$

. الوضع. x_m

. الطور عند اللحظة A

$$T_o = \frac{2\pi}{\omega_o} = \frac{2\pi}{\sqrt{\frac{k}{m}}} = 2\pi \sqrt{\frac{m}{k}} = 2\pi \sqrt{\frac{10 \cdot 10^{-3} kg}{16N \cdot kg^{-1}}} = 0,157 s = 157 ms$$

$$x_m = 4cm = 4 \cdot 10^{-2} m$$

من خلال الشروط البنائية لدينا :

$$\cos A = -1 \quad \text{أي} \quad -x_m = x_m \cdot \cos(A)$$

$$A = \pm \pi$$

في اللحظة $t=0$ ينطلق الجسم في نفس منحي عند هذه اللحظة ، أي:

$$x(t) = x_m \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_o} t + A\right)$$

$$v = \frac{d(x)}{dt} = -x_m \cdot \frac{2\pi}{T_o} \sin\left(\frac{2\pi}{T_o} t + A\right)$$

$$A < 0 \Leftrightarrow \sin A < 0 \Leftrightarrow v = -x_m \cdot \frac{2\pi}{T_o} \sin A > 0 \quad \text{، } t = 0 \text{ عند}$$

$$A = -\pi \quad \text{ومنه :}$$

$$x(t) = 4 \cdot 10^{-2} \cdot \cos(40t - \pi)$$

$$\text{الطاقة الميكانيكية تتوافق طاقة الوضع المرنة القصوية.} \quad E_m = \frac{1}{2} k x_m^2 = \frac{1}{2} 16 \cdot (4 \cdot 10^{-2})^2 = 12,8 \cdot 10^{-3} J \quad (3-1)$$

$$\text{الطاقة الميكانيكية تتوافق الطاقة الحركية القصوية .} \quad E_m = \frac{1}{2} m v_{\max}^2 \quad (4-1) \text{ لدينا :}$$

$$v_{\max} = \sqrt{\frac{2E_m}{m}} = \sqrt{\frac{2 \cdot 12,8 \cdot 10^{-3} J}{10 \cdot 10^{-3} kg}} = 1,6 m/s$$

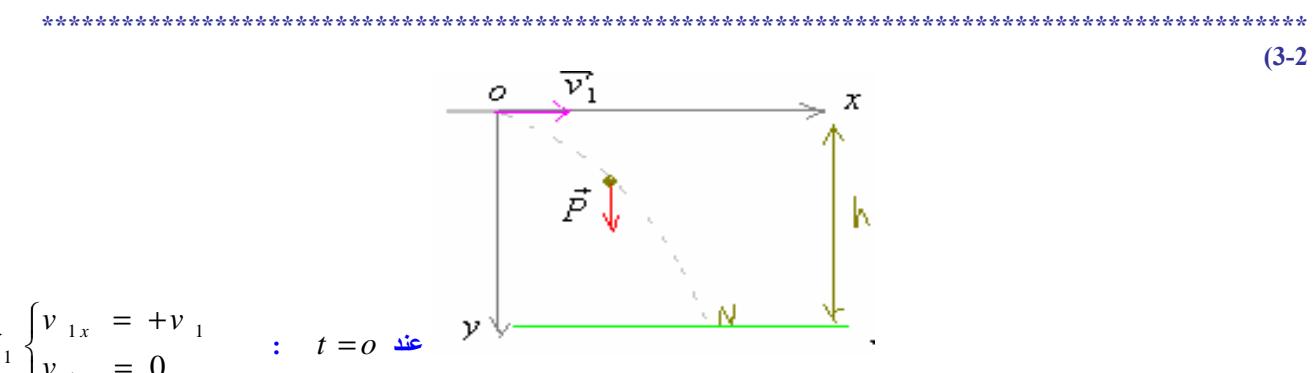
(2) باعتبار الكريمة نقطية يمكن اهمال تأثير الهواء عليها وبالتالي يمكن اعتبار سقوطها حرًا.

$$\vec{P} \quad \text{بتطبيق القانون الثاني لنيوتون على الكريمة التي لا تخضع سوى لتأثير وزنها} \quad \Sigma \vec{F} = m \vec{a}_G$$

$$(1) \quad \vec{P} = m \vec{a}_G \quad \text{أي :}$$

$$m \cdot \vec{g} = m \vec{a}_G$$

$$a = g = 10 m/s^2 \quad \text{وبالتالي متوجه التسارع لها نفس مميزات شدة الثقالة . (رأسية موجهة نحو الأسفل) منظمها} \quad \vec{a}_G = \vec{g} \quad \text{ومنه :}$$



$$\vec{v}_1 \begin{cases} v_{1x} = +v_1 \\ v_{1y} = 0 \end{cases} \quad \text{عند } t = 0$$

$$a_y = +g \quad \text{، } \quad \text{بالإسقاط (1) على المحور : } oy$$

$$y = \frac{1}{2} g t^2 \quad \Leftarrow \quad v_y = g t \quad \text{باستعمال الحساب التكامل} \quad \frac{dv_y}{dt} = g \quad \text{أي :}$$

$$x = v_1 t \quad \Leftarrow \quad \text{باستعمال الحساب التكامل} \quad a_x = 0 \quad , \quad ox \quad \text{، } \quad \text{بالإسقاط على المحور : } ox$$

نحصل على معادلة المسار بازالة المتغيرة t بين x و y .

$$y = \frac{1}{2} g \cdot \frac{x^2}{v_1^2} \quad \text{بالتعويض في } y \text{ نحصل على معادلة المسار} \quad t = \frac{x}{v_1}$$

4-2) عندما تصلك الكريمة على الحفرة في النقطة N تصبح: N وبالتعويض في معادلة المسار السابقة:

$$v_1 = \sqrt{\frac{g x_N^2}{2h}} = \sqrt{\frac{10.(0,4)^2}{2.(0,20)}} = 2m/s \quad \text{ومنه} \quad h = \frac{1}{2} g \cdot \frac{x_N^2}{v_1^2}$$

କୋଣାର୍କ କୋଣାର୍କ କୋଣାର୍କ କୋଣାର୍କ କୋଣାର୍କ କୋଣାର୍କ

ଶ୍ରୀମତୀ

حظ سعيد للجميع.

SBIRO ABDELKRIM lycée agricole +lycée abdellah cheffchaouni
Oulad-Taima région d'agadir Maroc
Mail :sbiabdou@yahoo.fr

Msen : sbiabdou@hotmail.fr

Pour toutes vos observations contactez moi

ମୋହନ୍ ମୋହନ୍ ମୋହନ୍

ଶ୍ରୀମତୀ ପାତ୍ନୀ