

الثانوية التأهيلية صلاح الدين الأيوبي آسفي

مدة الإنجاز : 4 ساعات

الفرض السادس في العلوم الفيزيائية

الفيزياء

الميكانيك 6 نقط

التمرين 1 : 3 نقط

يدخل أيون ${}^4_2\text{He}^{2+}$ بسرعة $v_0 = 10^6 \text{ m/s}$ في مجال كهرساكن منتظم متجهته $\vec{E}$ محاذ من طرف صفيحتين فليزيتين أفقيتين (P_1) و (P_2) ، تفصلهما مسافة $d = 8 \text{ cm}$ ، حيث طبق بينهما توتر مستمر $U = V_{P_1} - V_{P_2} = 10^4 \text{ V}$. تكون متجهة السرعة $\vec{v}_0$ زاوية $\alpha = 30^\circ$ مع المحور الأفقي Ox . أنظر الشكل 1

معطيات :

– كتلة الإيون : $m({}^4_2\text{He}^{2+}) = 6,67 \times 10^{-24} \text{ g}$ و الشحنة الابتدائية : $e = 1,6 \times 10^{-19} \text{ C}$ و $IC = l = 4 \text{ cm}$

نهمل خلال هذه الدراسة شدة وزن الأيون أمام كل من شدة القوة الكهربائية وشدة القوة المغناطيسية .

1 – بتطبيق القانون الثاني لنيوتن ، أوجد

معادلة مسار الإيون داخل المجال الكهرساكن $\vec{E}$ في المعلم (Ox, Oy) باعتبار لحظة مروره من الموضع O أصلا للتواريخ .

2 – يغادر الإيون ${}^4_2\text{He}^{2+}$ المجال الكهرساكن في النقطة A حيث تكون متجهة سرعته $\vec{v}_A$ متوازية مع المحور Ox .

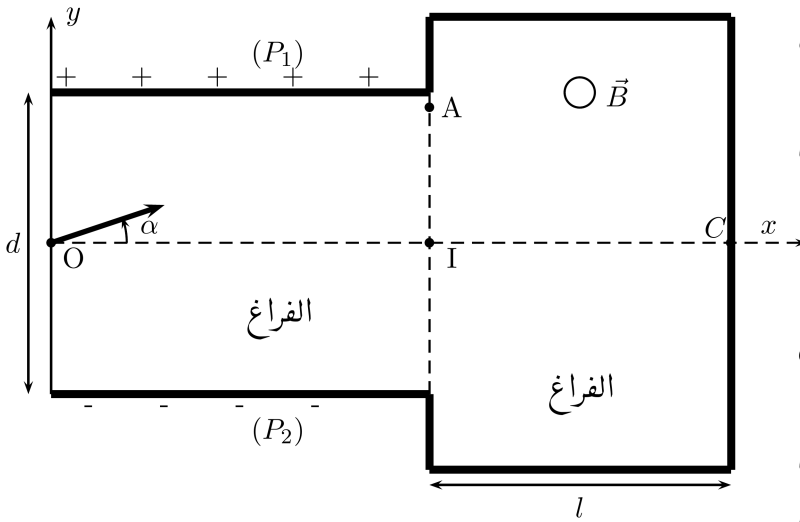
1 – 2 – أحسب سرعة الأيون v_A في النقطة A

2 – 2 – أحسب المدة الزمنية لقطع المسافة OA .

3 – بعد مغادرة النقطة A ، يدخل الإيون في مجال مغناطيسي منتظم متجهته $\vec{B}$ متعامد مع المستوى (Ox, Oy) ويمر من النقطة C .

1 – 3 – مثل على ورقتك باعتبارها المستوى (Ox, Oy) ، منحنى المتجهة $\vec{B}$

2 – 4 – بين أن مسار الإيون داخل المجال المغناطيسي عبارة عن قوس دائرة شعاعها R . أحسب R ، ثم استنتج منتظم المتجهة $\vec{B}$



الشكل 1

التمرين 2 : 4, 5 نقط

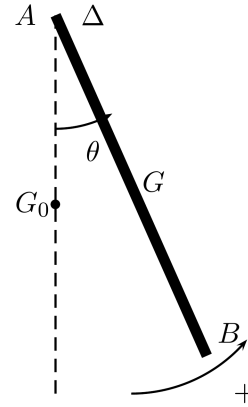
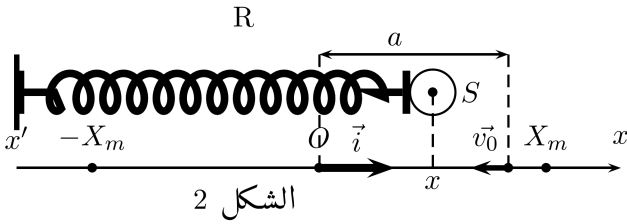
نعتبر نواسين :

نواس مرن (P_1) يتكون من جسم صلب كتلته $m = 100g$ مرتبط بالطرف الحر لنباض (R) ذي لفات غير متصلة والطرف الآخر للنباض مثبت بحامل ثابت ، كتلة النابض مهمة وصلابته $k = 10N/m$.

نواس وازن P_2 ، يتكون من ساق AB كتلته M وطوله $l = 1m$ قابلة للدوران حول محور Δ يمر من النقطة A . نعتبر أن جميع الاحتكاكات مهمة

نعطي : $\pi^2 = 10$. في حالة زاوية θ صغيرة جدا ، نقبل أن $\sin\theta \simeq \theta$ و $\cos\theta \simeq 1 - \frac{\theta^2}{2}$ ، عزم قصور الساق بالنسبة

$$J_{\Delta} = \frac{1}{3}Ml^2 \text{ هو : للمحور } \Delta \text{ و شدة الثقالة } g = 10m/s^2$$



الشكل 3

الجزء الأول : الدراسة الطاقية للنواس المرن

عند اللحظة $t = 0$ ، نزيح الجسم S عن موضع توازنه بالمسافة $a = 1,5cm$ ونطلقه بسرعة بدئية $\vec{v}_0 = -0,2\vec{i}$. فتتجز المجموعة حركة مستقيمة تذبذبية حرة غير مخمدة حول النقطة G_0 موضع توازنها المستقر دوره $T_{01} = 2\pi\sqrt{\frac{m}{k}}$ ومعادلتها الزمنية $x(t) = X_m \cos\left(\frac{2\pi}{T_{01}}t + \varphi_{01}\right)$. نختار كحالة مرجعية لطاقة الوضع المرنة : $E_{pe} = 0$ عندما يكون النابض غير مشوه

1 - أكتب تعبير الطاقة الميكانيكية للمجموعة بدلالة x أفصول مركز قصور الجسم و $\dot{x} = \frac{dx}{dt}$ السرعة اللحظية للمركز G عند كل لحظة t . لماذا تنحفظ الطاقة الميكانيكية بالنسبة للمجموعة النواس المرن ؟

2 - باعتمادك على هذا القانون أوجد قيمة السرعة القصوى v_{max} عند مرور الجسم من موضع توازنه المستقر أول مرة .

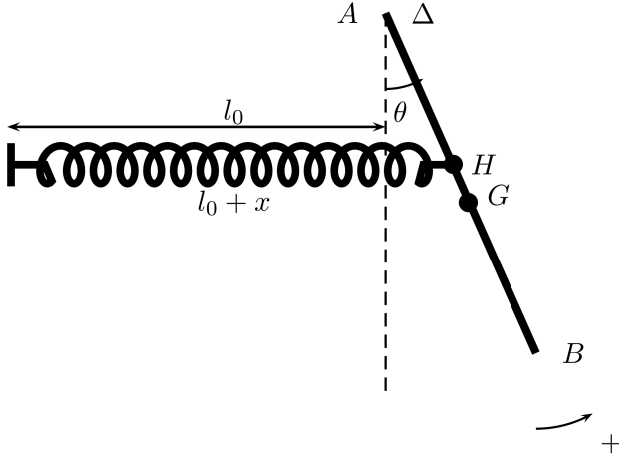
3 - أوجد X_m وسع الحركة التذبذبية للنواس وطورها φ_{01} . أكتب تعبير المعادلة الزمنية للنواس (P_1)

الجزء الثاني : دراسة طاقة للنواس الوزن

عند اللحظة $t = 0$ ، نزيح المجموعة (P_2) عن موضع توازنها المستقر الرأسي المار من G_0 مركز قصور الساق AB بدون سرعة بدئية بزاوية $\theta_m = 0,1rad$ ، فينجز هذا الأخير حركة دوران جيبيية حرة وغير مخمدة حول G_0 ، دورها الخاص

ومعادلتها الزمنية $\theta(t) = \theta_m \cos\left(\frac{2\pi}{T_{02}}t\right)$ و $T_{02} = 2\pi\sqrt{\frac{2J_{\Delta}}{Mlg}}$ نختار كحالة مرجعية لطاقة الوضع الثقالية المستوى الأفقي المار من G_0 مركز قصور الساق AB .

- 1 - أوجد تعبير الطاقة الميكانيكية E_m للمجموعة (P_2) وباعتبار أن الذبذبات ذات وسع صغير استنتج تعبير E_m بدلالة θ و $\dot{\theta}$ و g و l و M .
- 2 - بين أن الطاقة الميكانيكية للمجموعة عند كل لحظة هي : $E_m = \frac{1}{4}Mgl\theta_m^2$ واستنتج كتلة الساق M علما أن الطاقة الميكانيكية للمجموعة هي $E_m = 5mJ$



الشكل 4

الجزء الثالث : دراسة تجميع النواصين
نزول الجسم S من الطرف الحر للناض ، وثبته في نقطة H من الساق AB بحيث أن $AH = \frac{l}{4}$ (الطرف الآخر للناض يبقى ثابت)
عندما تكون الساق AB في حالة التوازن المستقر ، طول الناض هو طوله الأصلي l_0 .
نزيح الساق عن موضع توازنها المستقر بزاوية صغيرة جدا في المنحى الموجب ، ثم نحررها بدون سرعة بدئية . نعتبر أن النقطة H تتحرك أفقيا .

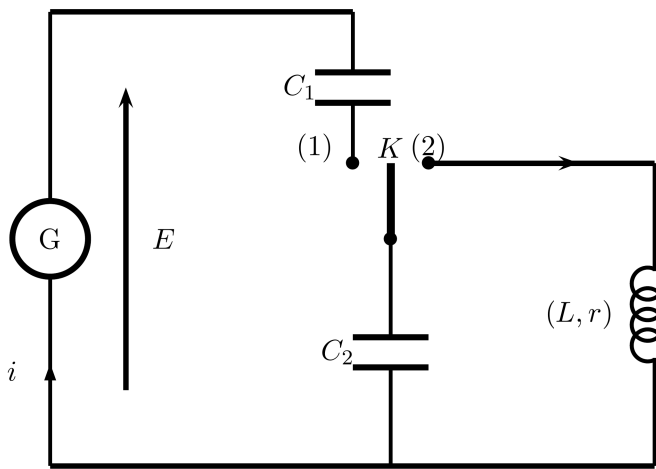
- 1 - بين أن طاقة الوضع للمجموعة (ساق + نابض + أرض) في حالة التذبذبات ذات الوسع الصغير ، تكتب على الشكل التالي :

$$E_p = A.\theta^2$$

- مع العلم أن مرجع طاقة الوضع الثقالية وطاقة الوضع المرنة هو موضع التوازن المستقر . A ثابتة نحدد تعبيرها
- 2 - استنتج تعبير الطاقة الميكانيكية للمجموعة بدلالة k و l و M و g و θ و $\dot{\theta}$
- 3 - أثبت المعادلة التفاضلية لحركة الساق واستنتج طبيعة هذه الحركة .

الكهرباء 3,5 نقط

دراسة الذبذبات الحرة في دائرة RLC



الشكل 5

- نعتبر التركيب الكهربائي الممثل في الشكل جانبه 5 والمتكون من :
- مولد كهربائي قوته الكهرومحركة $E = 25V$ ومقاومته الداخلية مهملة ، مكثفين سعتهما على التوالي $C_1 = 40\mu F$ و $C_2 = 60\mu F$ ووشبعة معامل تحريضها $L = 0,5H$ ومقاومتها الداخلية r وقاطع التيار K ذي موضعين .
- 1 - نضع قاطع التيار K في الموضع 1 :
- 1-1 - ما الفائدة من تركيب المكثفات على التوالي ؟ علل جوابك

- 2-1 - أوجد تعبير التوتر U_2 بين مربطي المكثف C_2 بدلالة C_1 و C_2 و E .

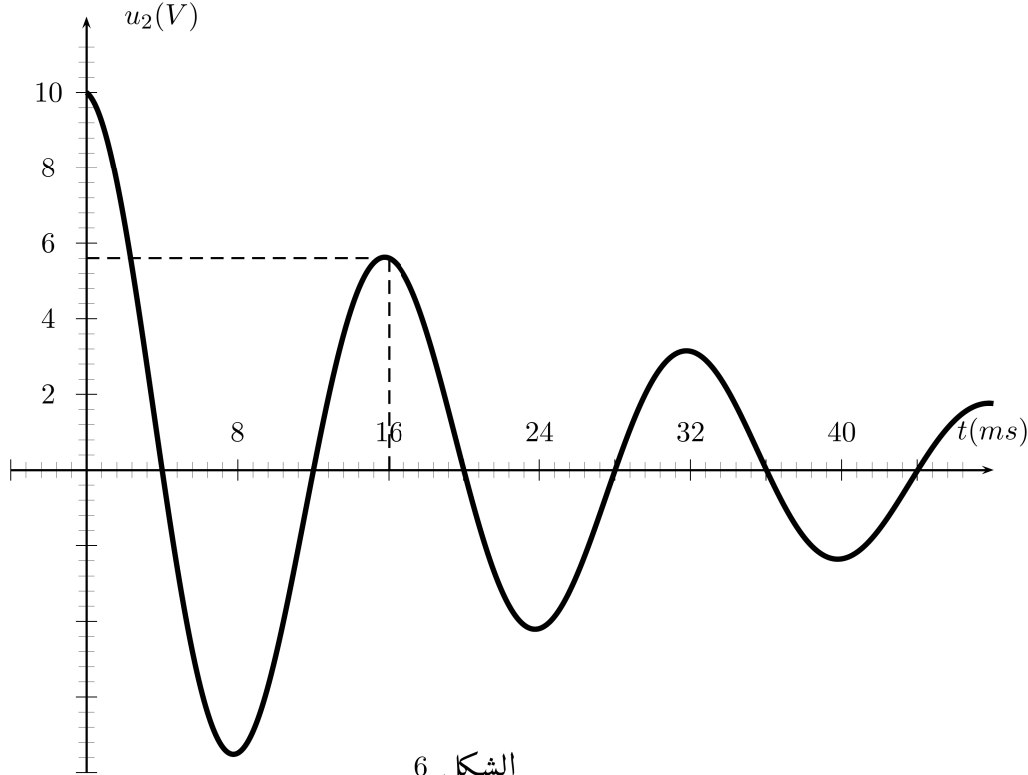
- 3-1 - حدد شحنة كل من المكثفين C_1 و C_2 .

2 - نؤرجح قاطع التيار إلى الموضع (2) في اللحظة التي تاريخها $t = 0$ ، فيفرغ المكثف C_2 في الوشيعه .

2-1 - أوجد المعادلة التفاضلية للدائرة المتذبذبة rLC

2-2 - نفترض أن مقاومة الوشيعه مهملة ، بين أنه يمكن الحصول على تذبذبات كهربائية جيبة . استنتج $i(t)$ تعبير شدو التيار الكهربائي بدلالة الزمن ؟

3 - في التجربة الثالثة نضع قاطع التيار في الموضع 1 ونؤرجحه إلى الموضع 2 ، ونعاين بواسطة كاشف التذبذب التوتر $u_2(t)$ بين مربطي المكثف C_2 فنحصل على الرسم التذبذي الشكل 6 أسفله :



الشكل 6

3-1 - هل مقاومة الوشيعه مهملة ؟ علل جوابك

3-2 - يعبر عن شحنة المكثف C_2 بالعلاقة :

$$q(t) = Q_0 e^{-\left(\frac{r}{2L} \cdot t\right)} \cos\left(\frac{2\pi}{T} \cdot t\right)$$

حدد مبيانيا النسبة $\frac{q}{Q_0}$ عند اللحظة التي تاريخها $t = 16ms$ ، استنتج r مقاومة الوشيعه .

3-3 - عين مبيانيا الطاقة المتبددة بمفعول جول بين اللحظتين اللتين تاريخهما $t_0 = 0$ و $t_1 = 16ms$.

الموجات : 2 نقط

تكشف بعض الحيوانات عن الحواجز باستعمال موجات فوق صوتية وذلك بإرسالها على شكل دفعات *Salves* واستقبال صداها .

ترسل الخفافيش موجات فوق صوتية على شكل دفعات ترددها محصور بين $12kHz$ و $30kHz$ خلال مدة زمنية تقدر من $1ms$ إلى $5ms$ ويمكن أن تصل إلى $50ms$.

نعطي سرعة الصوت في الهواء $340m/s$

يرسل نوع من الخفافيش موجة فوق صوتية ترددها $N = 83kHz$ خلال مدة زمنية $\Delta t = 36ms$

1 - أحسب الدور T لهذه الموجات فوق الصوتية و n عدد الأدوار الذي تحتوي عليه دفعة واحدة .

- 2 - صدى هذه الدفعة بعد اصطدامها بحاجز ، يستقبلها الخفاش بعد مرور $\tau = 20ms$ من إرسالها . ما المسافة الفاصلة بين الخفاش والحاجز ؟
- 3 - ينطلق الخفاش بسرعة $V = 12km/h$ باعثا دفعة جديدة نحو نفس الحاجز السابق ، ما المدة الزمنية τ' التي يستقبل فيها الخفاش الصدى الصادر عن الحاجز ؟

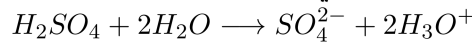
الكيمياء

التمرين 1 : 3,5 نقط

- نمزج في كأس ، $m = 30g$ من حمض الإيثانويك CH_3COOH و $m' = 23,0g$ من الإيثانول CH_3CH_2OH . ونضيف $2,00ml$ من حمض الكبريتيك H_2SO_4 تركيزه المولي $c = 10,0mol/l$. الحجم الكلي للخليط والذي نرمز له ب S هو $V_T = 60mL$. نضع الكأس في حمام ضبطت درجة حرارته على $T = 50^\circ C$ بعد مرور مدة زمنية $\Delta t = 1h$ ، نحصل على التوازن الكيميائي . نأخذ حجما $V' = 6,0ml$ من الخليط التفاعلي ونعاير الحمض المتبقي في الخليط بواسطة محلول الصودا $(Na^+ + HO^-)$ تركيزه المولي $c_B = 1,00mol/l$ ، نحصل على التكافؤ بعد إضافة حجما $V_{BE} = 20,5ml$ من محلول الصودا .
- 1 - أكتب المعادلة الكيميائية للتفاعل بين حمض الإيثانويك والكحول . ما اسم هذا التفاعل ؟ وما اسم الإسترات المتكون ؟ ما دور حمض الكبريتيك ؟
- 2 - أكتب المعادلة الكيميائية بين أيونات الأوكسونيوم H_3O^+ وأيونات الهيدروكسيد HO^- من جهة وبين حمض الإيثانويك والصودا من جهة ثانية خلال تفاعل المعايرة . ما الأنواع الكيميائية المعايرة من طرف الصودا ؟
- 3 - أحسب كمية مادة حمض الإيثانويك المتبقية في المحلول S . نأخذ بعين الاعتبار معايرة حمض الكلوريدريك بواسطة الصودا . ؟
- 4 - أحسب نسبة التقدم τ لهذا التفاعل .

نعطي : الكتل المولية : $M(C) = 12g/mol$, $M(O) = 16g/mol$, $M(H) = 1g/mol$

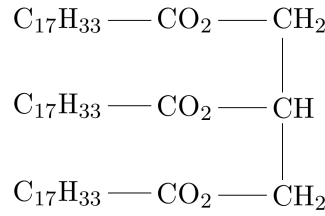
يحرر مول واحد من حمض الكبريتيك خلال ذوبانه في الماء مولين $2mol$ من أيونات الأوكسونيوم H_3O^+ :



المزدوجات حمض - قاعدة : H_3O^+/H_2O ; CH_3COOH/CH_3COO^- ; H_2O/HO^-

التمرين 2 : 3,5 نقط

- صناعة الصابون من الصناعات التي اهتم بها الكيميائيون منذ القدم ، حيث كانوا يعتمدون على مواد دهنية ويتطلب إنجاز عملية التصنيع مدة طويلة جدا .
- حاليا وفي المختبرات الحديثة أصبحت تنجز هذه العملية في محلول كحول وفي أسرع وقت ممكن .
- نهدف من هذا التمرين دراسة المراحل التي تمكننا من صناعة الصابون انطلاقا من المواد التالية :
- زيت الزيتون (الأوليين)
 - هيدروكسيد الصوديوم
 - الإيثانول
 - حصى الخفاف
- نعطي الصيغة نصف المنشورة للأولين :



نعطي الجدول التالي :

الصابون	هيدروكسيد الصوديوم	أولين	التفاعل
قابل للذوبان	قابل للذوبان	غير قابل للذوبان	الذوبانية في الماء
-	قابل للذوبان	قابل للذوبان	الذوبانية في الإيثانول
قليل الذوبان	قابل للذوبان	غير قابل للذوبان	الذوبانية في الماء المالح
304	40	884	الكتلة المولية g/mol

في مرحلة أولى نحضر خليطا مكونا من $m_1 = 17,44g$ من زيت الزيتون (الأولين) و $m_2 = 4,00g$ من هيدروكسيد الصوديوم وحجم $V = 2,00ml$ من الإيثانول وبعض حصى الخفاف نسخن هذا الخليط لمدة زمنية تقارب نصف ساعة باستعمال تركيب التسخين بالارتداد .

في مرحلة ثانية نقوم بتبريد الخليط المحصل عليه لبعض دقائق ، ثم نصبه في كأس يحتوي على محلول مشبع من كلورور الصوديوم ، نلاحظ ، بعد التحريك ، تكون راسب أبيض مصفر يطفو على سطح السائل في الكأس .

في مرحلة ثالثة ، نرشح محتوى الكأس باستعمال قمع بوشنير . ونغسل الجسم الصلب المحصل بالماء المقطر ، ثم نجففه ، ونزنه بواسطة ميزان إلكتروني ، نحصل على كتلة تقارب القيمة $m_{exp} = 10,5g$

1 - ما هي الاحتياطات الازم اتخاذها لإنجاز هذه التجربة ؟

2 - ما هو دور حصى الخفاف في التركيب التجريبي ؟

3 - ما هو دور الكحول في التجربة ؟ ولماذا تنجز التجربة عند درجة الحرارة مرتفعة ؟

4 - فسر بإجاز لماذا يطفو الجسم الصلب على سطح الماء المالح ؟

5 - ضع ثبينة مبسطة مبرزاً فيها عملية الترشيح باستعمال قمع بوشنير (الترشيح تحت الفراغ) .

6 - أكتب معادلة التفاعل النمذجة للتحويل الحاصل في المرحلة الأولى باستعمال الصيغ نصف المنشورة واعط أسماء المركبين الناتجين .

7 - أنشئ الجدول الوصفي لهذا التفاعل محددًا المتفاعل المحد و التقدم الأقصى

8 - أحسب مردود التفاعل

9 - علما أن جزيئة الصابون لها بنية تضم مجموعتين ، الأولى تسمى مجموعة الكربوكسيلات والثانية مجموعة ألكيلية ، حدد الجزء الهيدروفوبي والجزء الهيدروفيلي في جزيئة الصابون وعلل بإجاز ذوبانية الصابون في الماء .