


الثانية باك ع - ر	مادة الفيزياء والكيمياء	
22/04/2014	الامتحان التجريبي الثاني	
مدة الإنجاز: 4h	دورة أبريل	2014-2013

يسمح باستعمال الآلة الحاسبة غير القابلة للبرمجة وينصح بإعطاء الصيغ الحرفية قبل إنجاز التطبيقات العددية

الكيمياء 07 نقط www.9alami.com

الجزء الأول: (3.5 ن)

تعتبر الأحماض الكربوكسيلية من المركبات العضوية التي تظهر خاصية حمضية في المحاليل المائية. صيغتها العامة $C_nH_{2n+1}COOH$. حيث n عدد صحيح.
نعتبر محلولاً مائياً S_1 لحمض الايثانويك CH_3COOH تركيزه $C_1 = 10^{-2} mol.L^{-1}$ وله $pH = 3,4$.

/1

- 1-1 أكتب معادلة ذوبان الحمض في الماء.
- 2-1 أنشئ الجدول الوصفي ثم استنتج pK_A المزدوجة $CH_3CO_2H / CH_3CO_2^-$.
- 3-1 أحسب قيمة نسبة التقدم النهائي τ_1 للحمض
- 2/ نفرغ في كأس حجم $V_1 = 4mL$ من المحلول S_1 و نضيف إليه حجماً V من الماء الخالص فنحصل على محلول مائي S_2 تركيزه C_2 .
- 1-2 علماً أن نسبة التقدم النهائي لحمض الايثانويك في المحلول S_2 هي $\tau_2 = 0,5$. بين في هذه الحالة أن $pH = pK_A$.

2-2 أحسب التركيز C_2

- 2-3 استنتج V حجم الماء الخالص.
- 3/ نفرغ في كأس آخر حجماً V_A من المحلول S_1 و نضيق إليه تدريجياً حجماً v من محلول S_B مائي لهيدروكسيد الصوديوم $NaOH$ ذي تركيز C_B . يحصل التكافؤ الحمضي القاعدي بالنسبة للحجم $v = v_e$.
- 3-1 أكتب معادلة المعايرة.

3-2 بين اعتماداً على الجدول الوصفي الموافق لمعادلة المعايرة أن pH الخليط في

الكأس عند إضافة الحجم v يكتب $pH = pK_A + \log \frac{v}{v_e - v}$ بحيث $0 < v < v_e$.

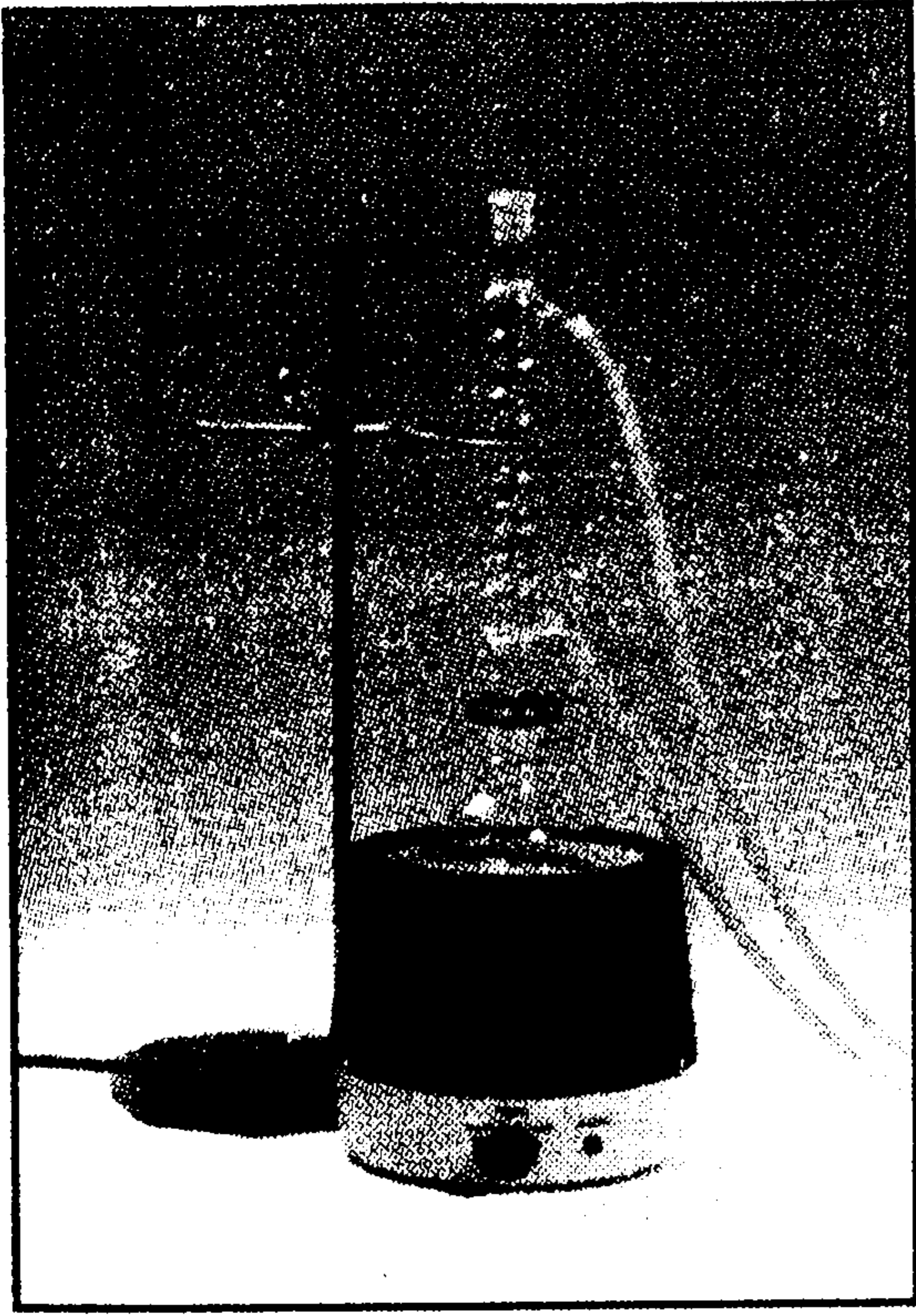
3-3 عند إضافة الحجم $v = 15mL$ يأخذ pH الخليط القيمة 5,27.

- أحسب الحجم v_e

- استنتج التركيز C_B علماً أن $V_A = 20mL$

الجزء الثاني: (2.5 ن)

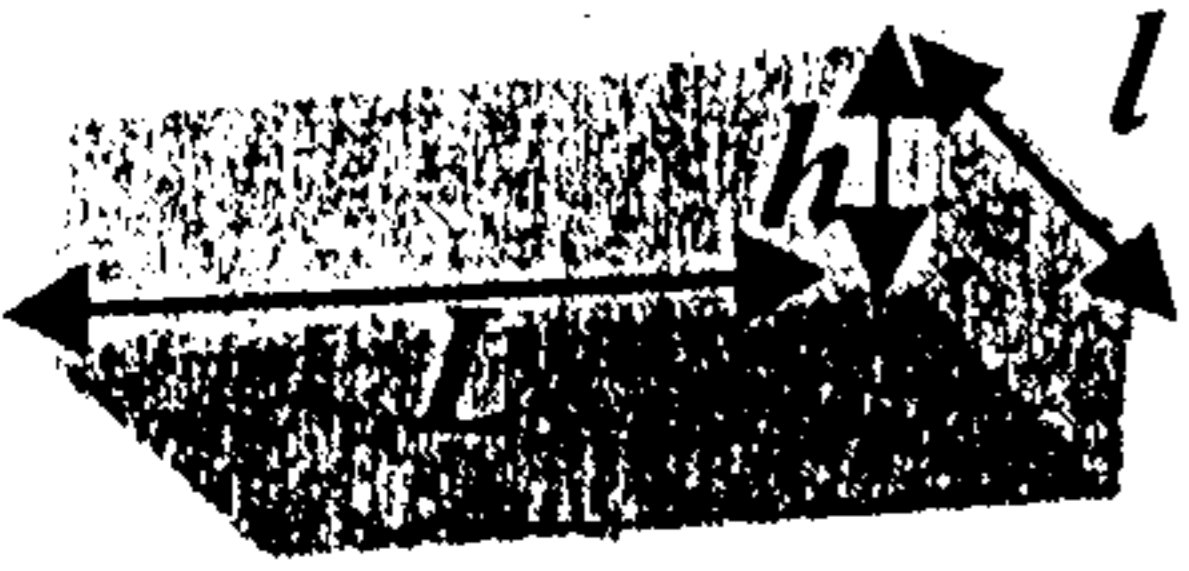
ننجز التسخين بالارتداد لخليط يتكون من $0,40 mol$ لحمض الميثانويك و $0,40 mol$ للبروبان-2- أول. نضيف إلى الخليط قطرات من حمض الكبريتيك المركز. بعد مرور $60 min$ على بداية التجربة، نوقف التفاعل و نحدد كمية مادة الحمض المتبقية بواسطة معايرة حمضية - قاعدية، فنجد $n_a = 0,18 mol$.



- 1- ما صيغة واسم الإستر المحصل؟
- 2- أنشئ جدول تطور التحول المدروس.
- 3- ما قيمة التقدم عند التوازن x_{eq} ؟
- 4- أعط تعبير ثابتة التوازن K بدلالة x_{eq} واحسب قيمتها.
- 5- أحسب مردود تفاعل الأسترة.

الجزء الثالث: (1 ن)

نريد طلاء قطعة من الفولاذ بطبقة من النحاس عن طريق التحليل الكهربائي لمحلول كبريتات النحاس ($Cu^{2+} + SO_4^{2-}$) يستغرق التحليل الكهربائي مدة $\Delta t = 24h$ بتيار شدته $I = 1A$.



- 1 - أين يجب وضع قطعة الفولاذ في الكاثود أم الأنود.
 - 2 - أحسب كمية الكهرباء المنتقلة في الدارة الكهربائية.
 - 3 - احسب كتلة النحاس المتوضع على قطعة الفولاذ.
 - 4 - احسب سمك طبقة النحاس المتوضع على قطعة الفولاذ علما أن أبعاد هذه الأخيرة هي: الطول $L = 10cm$ والعرض $l = 2cm$ والارتفاع $h = 1cm$.
- نعطي: $M(Cu) = 63,5g.mol^{-1}$ ، الكتلة الحجمية للنحاس $\xi = 8,9g.cm^{-3}$

الفيزياء 13 نقطة

الموجات الضوئية

فيزياء -1-

(2) ترد حزمة دقيقة للضوء الأبيض على وجه مرشور بورود $i = 50^\circ$. قيمة زاوية المشور هي $A = 60^\circ$ ومعامل انكساره بالنسبة للضوء الأحمر هو $n_r = 1,6$.

- 0,25 1 - 2 فسر بإيجاز ما يحدث للحزمة الضوئية بعد اجتيازها للمرشور. ما اسم هذه الظاهرة؟
- 0,5 2 - 2 أوجد قيمة زاوية الانحراف D_r للشعاع الأحمر المنبثق من المرشور.
- 0,5 2 - 3 يزداد معامل الانكسار n للمرشور كلما كان طول الموجة λ للشعاع الذي يجتازه أصغر. بين أن الشعاع البنفسجي، ذا طول الموجة λ_v ، أكثر انحرافا من الشعاع الأحمر علما أن $\lambda_v < \lambda_r$.

فيزياء -2-

يشتغل أحد المفاعلات النووية بالأورانيوم المخصب الذي يتكون من $p = 3\%$ من ^{235}U القابل للانشطار و $p' = 97\%$ من ^{238}U غير القابل للانشطار. يعتمد إنتاج الطاقة النووية داخل هذا المفاعل النووي على انشطار ^{235}U بعد قذفه بالنوترونات.

تنشطر النواة ^{235}U حسب المعادلة : ${}^1_0n + {}^{235}_{92}\text{U} \rightarrow {}^{94}_{38}\text{Sr} + {}^{140}_{54}\text{Xe} + x {}^1_0n$ معطيات :

$$m(^{235}\text{U}) = 234,9935 \text{ u} ; m(^{94}\text{Sr}) = 93,8945 \text{ u} ; m(^{140}\text{Xe}) = 139,8920 \text{ u}$$

$$1 \text{ u} = 1,66 \cdot 10^{-27} \text{ kg} = 931,5 \text{ MeV} \cdot c^{-2} ; 1 \text{ MeV} = 1,6 \cdot 10^{-13} \text{ J} ; m({}^1_0n) = 1,0087 \text{ u}$$

1 | 0.25 - حدد العددين x و z .

2 | 0.5 - احسب بالجول الطاقة $|\Delta E_0|$ الناتجة عن انشطار $m_0 = 1 \text{ g}$ من ^{235}U .

3 | 0.75 - لإنتاج الطاقة الكهربائية $\mathcal{W} = 3,73 \cdot 10^{16} \text{ J}$ ، يستهلك مفاعل نووي مرئونه $r = 25\%$ كتلة m من الأورانيوم

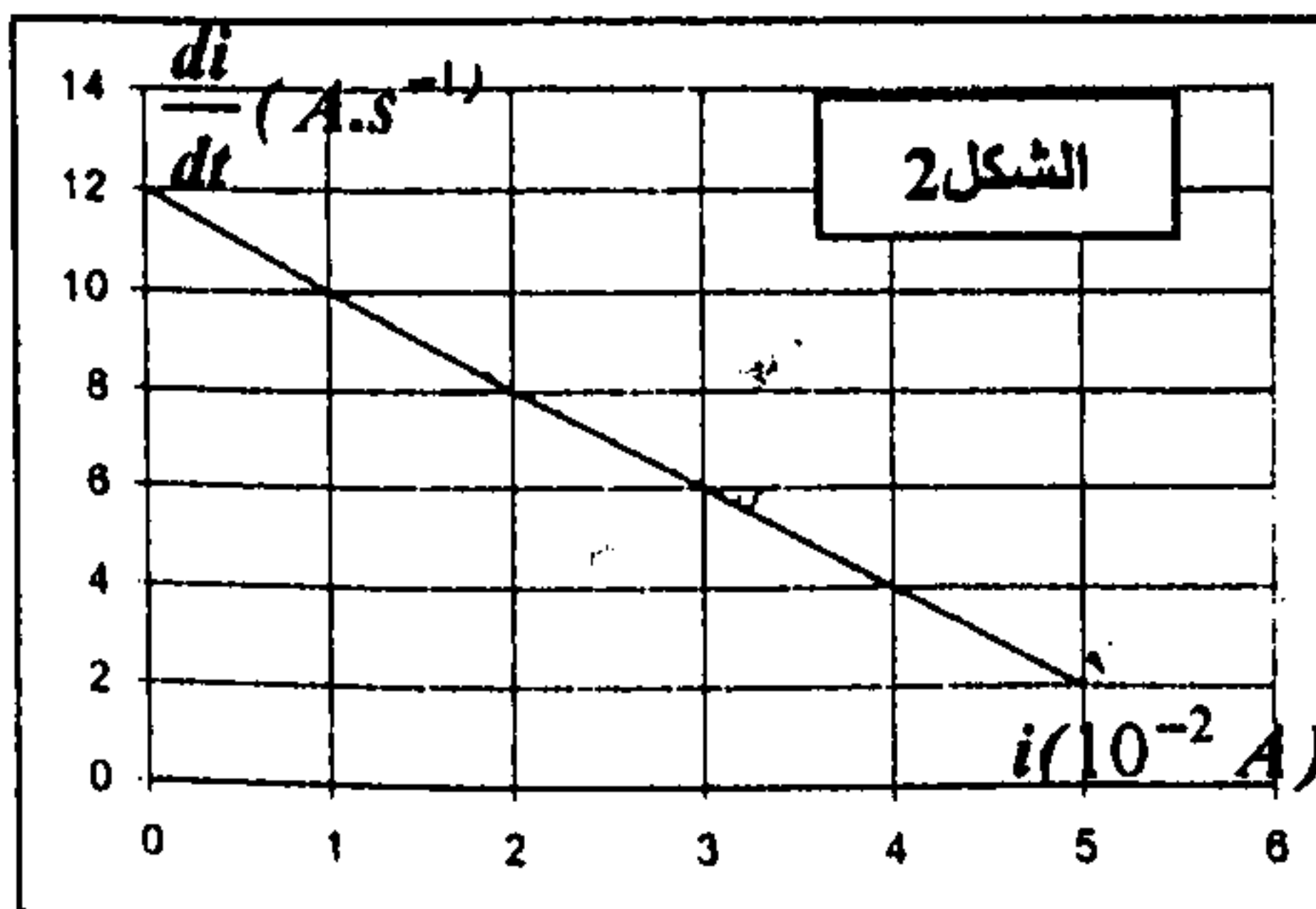
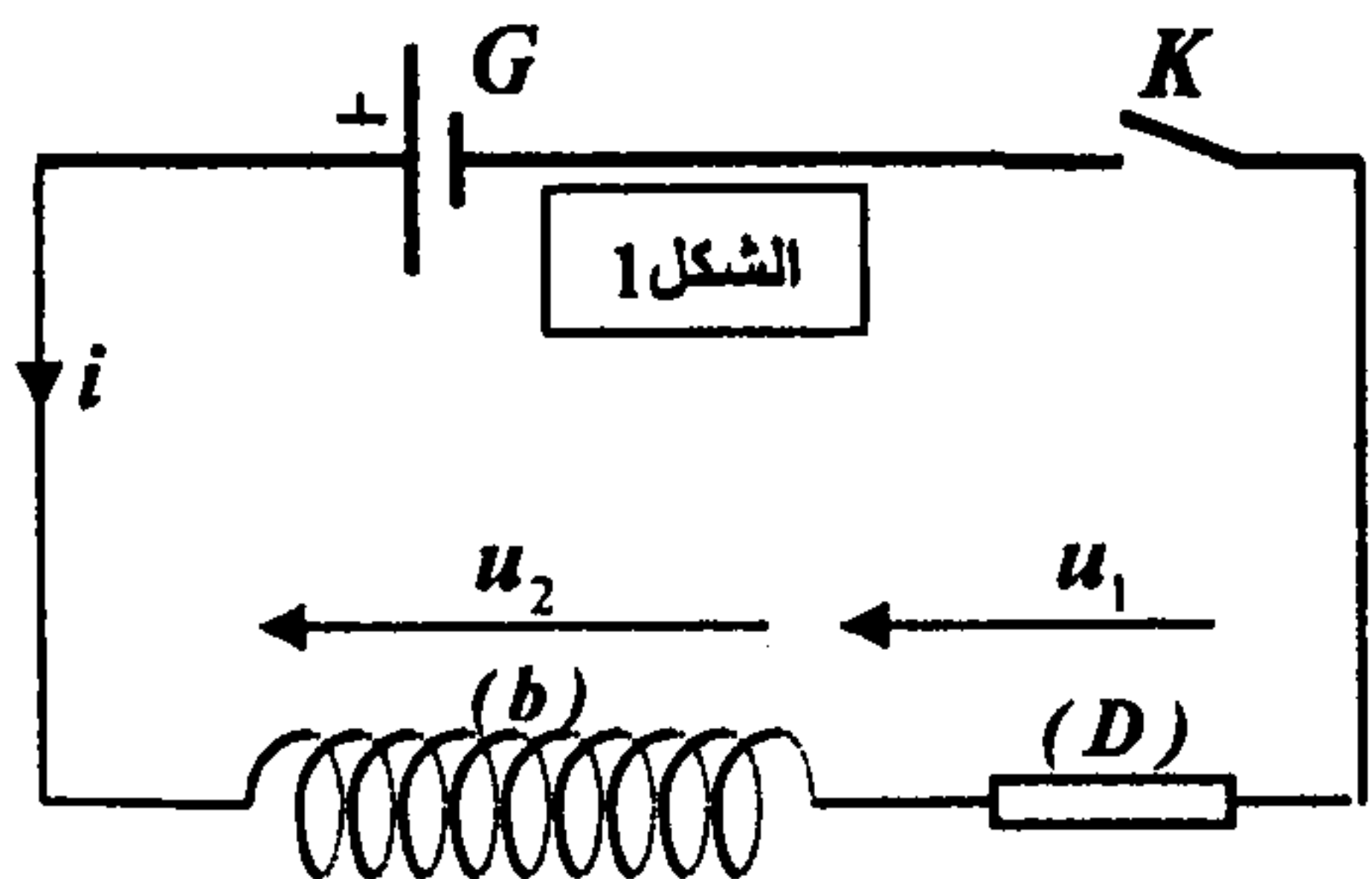
المخصب . حدد تعبير m بدلالة \mathcal{W} و $|\Delta E_0|$ و m_0 و r و p . احسب m .

4 | 0.75 - يوجد أيضا بنسبة قليلة داخل المفاعل النووي النوية ^{234}U إشعاعية النشاط α .

أعطى قياس النشاط الإشعاعي عند لحظة $t = 0$ لعينة من الأورانيوم ^{234}U القيمة $a_0 = 5,4 \cdot 10^8 \text{ Bq}$.

احسب قيمة النشاط الإشعاعي لهذه العينة عند اللحظة $t = \frac{t_{1/2}}{4}$ (عمر النصف) .

فيزياء -3-



1 - لتعيين معامل التحريض L والمقاومة r لوشية (b)

ننجز الدارة الممثلة في الشكل (1)، المكونة من:

- لوشية (b) .

- موصل أومي (D) مقاومته $R = 90 \Omega$.

- قاطع التيار K .

- مولد (G) للتوتر المستمر قوته الكهرمحركة $E = 6 \text{ V}$ ومقاومته مهملة .

عند اللحظة $t = 0$ نغلق قاطع التيار K :

1-1 0,5 - بتطبيق قانون إضافية التوترات، أثبت المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار خلال إقامة التيار الكهربائي في الدارة.

1-2 0,5 - يمثل منحنى الشكل (2) الدالة $f(i) = di/dt$ ، حيث i الشدة اللحظية للتيار خلال إقامته في الدارة. اعتمادا على المنحنى بين أن $L = 0,5H$ ثم حدد قيمة المقاومة r للوشية.

1-3 0,5 - عبر بدلالة r ، R و E عن الشدة I_p في النظام الدائم.

1-4 0,5 - تقبل المعادلة التفاضلية السابقة كحل لها: $i = I_p(1 - e^{-t/\tau})$

حيث τ ثابتة الزمن. استنتج تعبير τ بدلالة r ، R و L .

2 - نركب على التوالي بين نقطتين M و N الوشية (b) والموصل الأومي (D) السابقين ومكثفا سعته C .

نطبق بين مرطبي ثنائي القطب المحصل عليه توترا متناوبا جيبييا $u_{MN}(t) = U\sqrt{2} \cos(2\pi Nt + \varphi)$ توتره الفعال $U = 3V$ وترده N قابل للضبط، فيمر في الدارة تيار كهربائي شدته

$$i(t) = I\sqrt{2} \cos(2\pi Nt)$$

يمثل الشكل (3) تغيرات ممانعة الدارة Z بدلالة التردد N .

1-2 0,5 - اعتمادا على المبيان، عين عند الرنين قيمة كل من الممانعة Z_0 للدارة والتردد N_0 .

ثم استنتج السعة C للمكثف. نأخذ $\pi^2 = 10$.

2-2 0,5 - عندما نضبط التردد N بالتتابع على قيمتين N_1 و N_2 بحيث $N_1 < N_2$ نأخذ الشدة الفعالة للتيار القيمة $I = I_0 / \sqrt{2}$ حيث I_0 الشدة الفعالة للتيار عند الرنين.

حدد عرض المنطقة الممررة ΔN واحسب معامل الجودة Q للدارة. $Q = N_0 / \Delta N$

2-3 1 - أوجد، عند الرنين، تعبير النسبة E/E_r بدلالة معامل الجودة، حيث تمثل E الطاقة المخزونة في ثنائي القطب

المدرّوس و E_r الطاقة المبددة بمفعول جول في الدورة خلال دور واحد T_0 . مع $Q = L\omega / (R+r)$.

فيزياء -4-

تم اكتشاف أورانوس من طرف العالم ويليام هيرشيل (William Herschel) سنة 1781 ؛ وبعد ذلك تم اكتشاف أقماره الخمسة سنة 1986 بواسطة المحس الفضائي (voyager 2). يعطي الجدول التالي الدور المداري T والشعاع r لمدارات هذه الأقمار والتي نعتبرها دائرية.

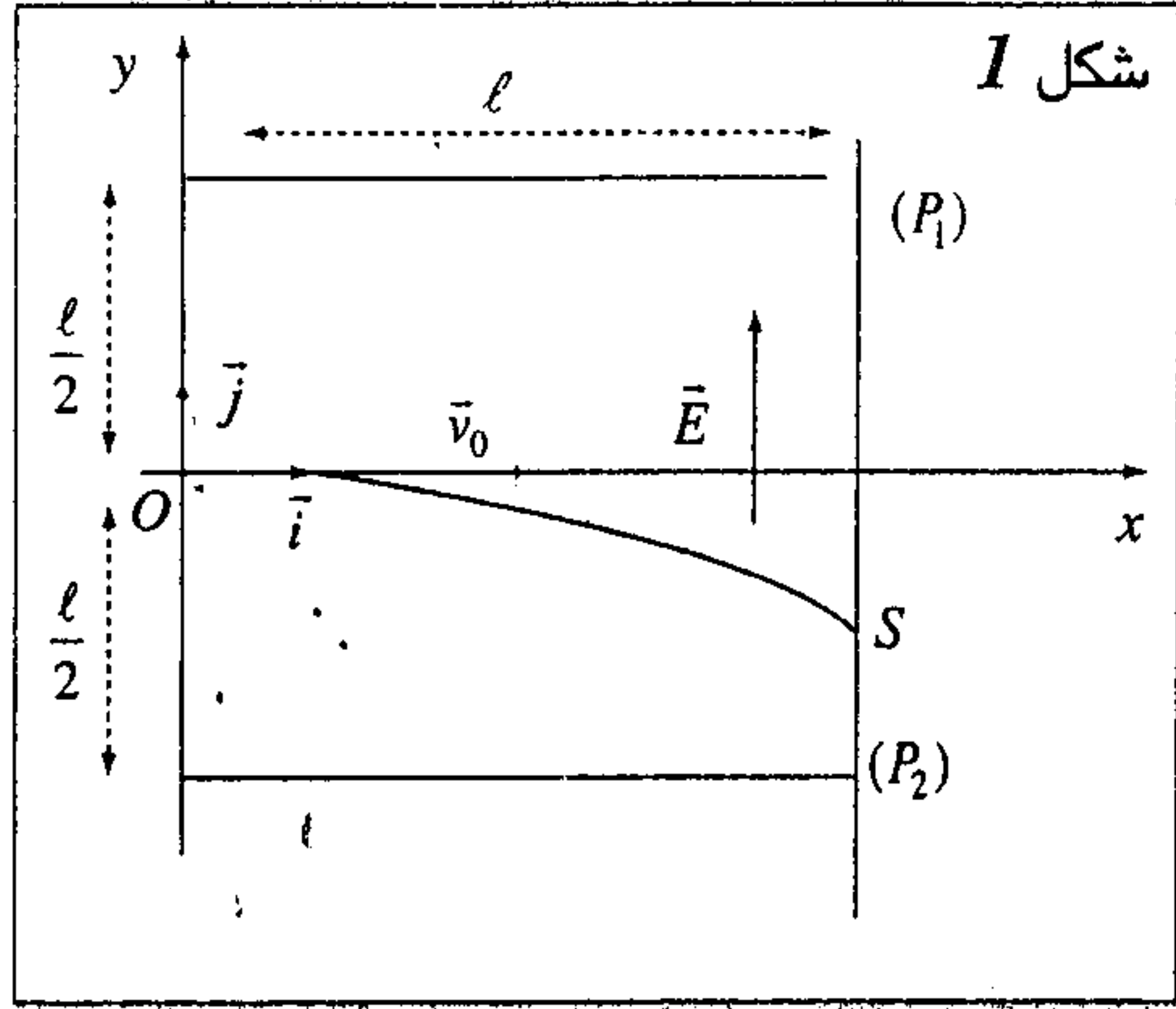
القمر	الدور $T(\times 10^5 s)$	الشعاع $r(\times 10^8 m)$
1. ميراندا Miranda	1,22	1,30
2. أرييل Ariel	2,18	1,92
3. أموبيل Umbiel	3,58	2,67
4. تيتانيا Tutania	7,53	4,38
5. أوبيرون Obéron	11,7	5,86

1- مثل، ميانيا، T^2 بدلالة r^3

2- ما العلاقة التي يمكن استنتاجها من هذا المبيان ؟

3- بين أن $\frac{T^2}{r^3} = \frac{4\pi^2}{G.M_u}$ ، حيث M_u كتلة أورانوس.

4- احسب M_u . نعطى ثابتة التجاذب الكوني: $G = 6,67.10^{-11} N.m^2.kg^{-2}$



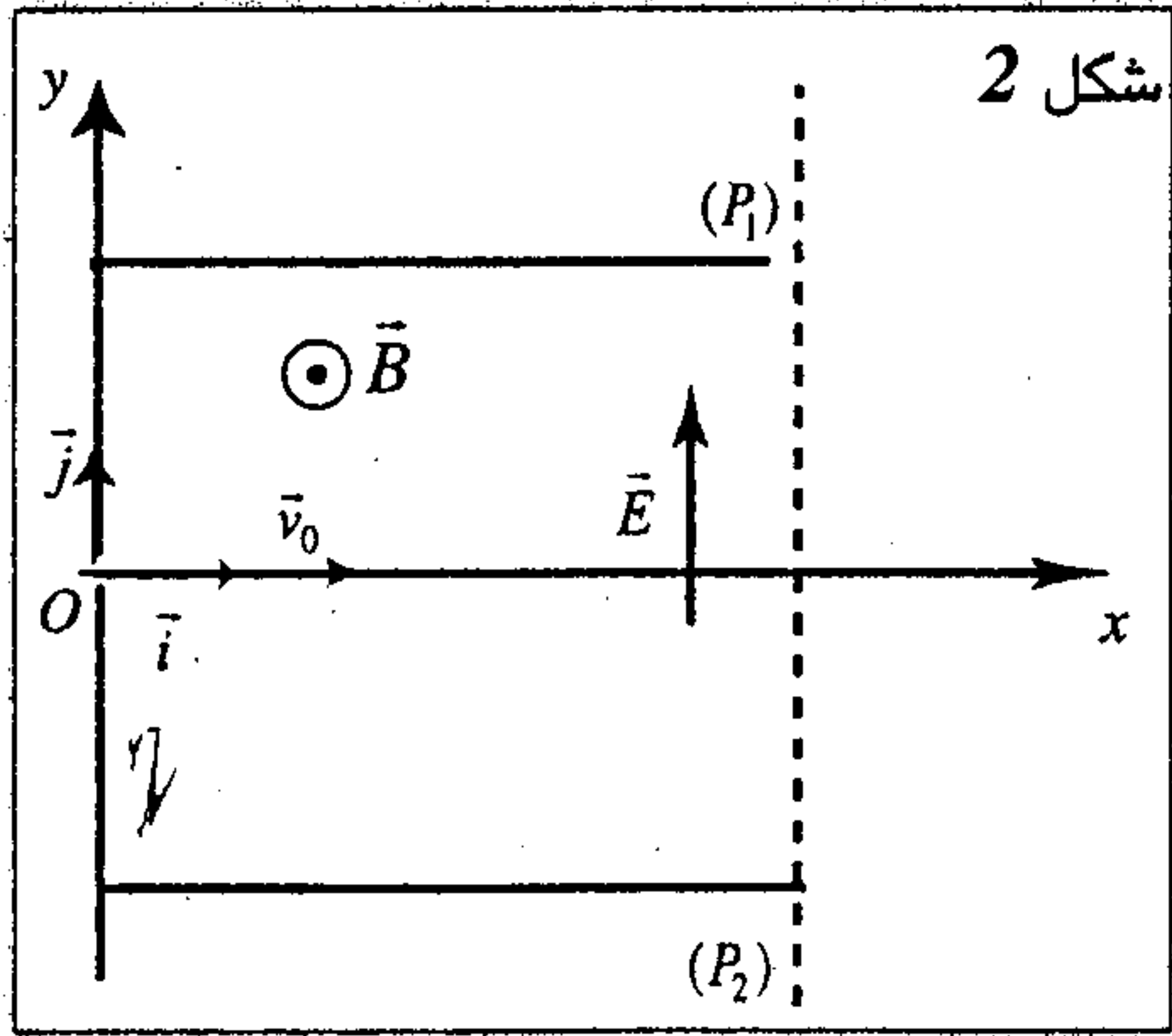
نهمل وزن الإلكترون أمام باقي القوى المطبقة عليه.
نعطي كتلة الإلكترون $m = 9,1 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$ وشحنته $q = -e = -1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
يمثل الشكل (1) صفيحتين فلزيتين أفقيتين (P_1) و (P_2) طول كل واحدة $\ell = 5 \text{ cm}$ وتفصل بينهما المسافة ℓ .

نختار في المستوى الرأسي، معلما متعامدا منظمنا (O, \vec{i}, \vec{j}) ، بحيث يكون أصله O في منتصف المسافة ℓ .
تدخل إلكترونات إلى الحيز \mathcal{R} المحصور بين الصفيحتين بسرعة أفقية \vec{v}_0 من النقطة O وفق المحور Ox .

1- تحدث الصفيحتان (P_1) و (P_2) في الحيز \mathcal{R} مجالا كهرساكن منتظما متجهته \vec{E} عمودية على \vec{v}_0 ومنحاهما نحو الأعلى فتتحرف الإلكترونات في المستوى (O, \vec{i}, \vec{j}) ، وتخرج من الحيز \mathcal{R} عند نقطة S أرتوبها $y_S = \frac{-\ell}{4}$ بسرعة \vec{v}_S ، انظر الشكل (1)

1.1 0,5 - بين أن شغل القوة الكهرساكنة $\vec{F}_e = q \cdot \vec{E}$ المطبقة على إلكترون بين O و S هو: $W_{OS}(\vec{F}_e) = e \cdot E \cdot \frac{\ell}{4}$

1.2 0,5 - بتطبيق مبرهنة الطاقة الحركية بين لحظة دخول إلكترون من النقطة O ولحظة خروجه من النقطة S ، أوجد تعبير السرعة v_S بدلالة v_0 و e و E و ℓ و m .



احسب v_S ، علما أن $v_0 = 4,2 \cdot 10^6 \text{ m.s}^{-1}$ و $E = 10^3 \text{ V.m}^{-1}$

2- بالإضافة إلى المجال الكهرساكن \vec{E} السابق، نحدث في الحيز \mathcal{R} مجالا مغنطيسيا منتظما متجهته \vec{B} عمودية على المستوى (Ox, Oy) ومنحاهما كما هو مبين في الشكل (2)، بحيث تخترق الإلكترونات الحيز \mathcal{R} وفق المحور Ox دون أن تنحرف.

1 بين أن حركة إلكترون تكون منتظمة، واستنتج تعبير شدة المجال المغنطيسي بدلالة E و v_0 . احسب B .

3- نحذف المجال الكهرساكن \vec{E} ونحتفظ في الحيز \mathcal{R} بالمجال المغنطيسي \vec{B} السابق.

3.1 0,5 - بين أن حركة إلكترون داخل المجال \vec{B} منتظمة ودائرية.

3.2 0,5 - احسب الشعاع R للمسار الدائري.

3.3 0,5 - علما أن الإلكترونات تخرج من المجال \vec{B} عند نقطة S' أرتوبها $y_{S'} < \frac{\ell}{2}$ بسرعة $\vec{v}_{S'}$

احسب زاوية الانحراف المغنطيسي $\alpha = (\vec{v}_0, \vec{v}_{S'})$ (الانحراف الزاوي).