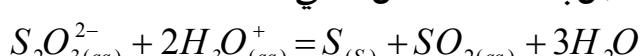


التمرين الأول: (07 نقاط)

تحتوي قارورة (a) على محلول حمض كلور الهيدروجين $(H_3O^+ + Cl^-)$ ، و قارورة (b) على حمض الإيثانويك (CH_3COOH) .

I. نهدف من خلال هذا الجزء إلى دراسة حركية التفاعل الكيميائي بين محلول مائي (S_1) لثيوکبريتات الصوديوم $(2Na^+ + S_2O_3^{2-})$ مع محلول مائي (S_2) لحمض كلور الهيدروجين.

نندرج التحول الكيميائي الحاصل بمعادلة التفاعل التالي:



- نمزج في كأس يبشر عند اللحظة $t = 0$ ، حجماً قدره $V_1 = 100\text{ mL}$ من محلول ثيوکبريتات الصوديوم الذي تركيزه المولي $C_1 = 4 \times 10^{-2}\text{ mol L}^{-1}$ ، مع حجم قدره $V_2 = 100\text{ mL}$ من محلول حمض كلور الماء تركيزه المولي C_2 .

1- حدد الثنائيتين (Ox / Red) الدالتين في التفاعل.

2- أنشئ جدول تقدم التفاعل الحادث.

2- مكنتنا الدراسة التجريبية من الحصول على المنحنى البياني ($y = f(t)$) المبين في الشكل 1، حيث

$$y(t) = [S_2O_3^{2-}] + [H_3O^+]$$

أ- هل التحول الكيميائي الحادث سريع أم بطيء؟ علل.

ب- بالاعتماد على جدول تقدم التفاعل بين أن: $y(t) = A - Bx$ ، حيث A و B ثابتين يطلب إعطاء عبارتيهما.

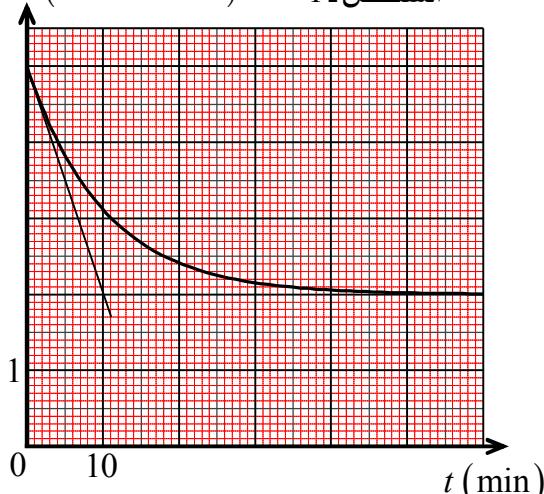
ج- بالاعتماد على المنحنى البياني ($y = f(t)$):

- حدد قيمة التركيز المولي C_2 وقيمة التقدم النهائي x_f .

3- بين أنه عند زمن نصف التفاعل ($t_{1/2}$) يكون: $\frac{y_0 + y_f}{2} y$ ، ثم استنتج قيمته بيانيا.

$$v_{vol}(t) = -\frac{1}{3} \frac{d y(t)}{dt}$$

$y (10^{-2} \text{ mol L}^{-1})$ الشكل 1



4- أ- عرف السرعة الحجمية للتفاعل، ثم بين أنها تكتب بالعلاقة التالية . $t = 10\text{ min}$

ب- احسب قيمة السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة $t = 10\text{ min}$

ج- كيف تتطور سرعة التفاعل مع الزمن؟ فسر مجهرياً هذا التطور.

II. تحضير محلول مائي (S) لحمض الإيثانويك (CH_3COOH). لهذا الغرض نحل منه كتلة قدرها $m = 60mg$ في حجم قدره $V = 100mL$ من الماء المقطر. نقيس pH محلول (S) بواسطة جهاز pH متزعدن الدرجة $25^\circ C$ فكان قيمته 3,4.

1- عرف الحمض حسب برونوست.

2- أكتب معادلة التفاعل المنذجة للتحول الكيميائي الحادث.

ب- استنتج الثنائيين (أساس/حمض) الداخلتين في التفاعل.

ج- أنشئ جدول تقدم هذا التفاعل.

3- بين أنه يمكن كتابة عبارة النسبة النهائية لتقدم التفاعل على الشكل التالي: $\tau_f = \frac{1}{10^{pH} \cdot C}$, أحسب قيمة ماذا تستنتج؟

$$\text{المعطيات: } M(CH_3COOH) = 60 \text{ g.mol}^{-1}$$

التمرин الثاني: (06 نقاط)

- كريتان (B_1) و (B_2), كتلتيهما m_1 و m_2 على الترتيب. من أجل تحديد قيمة m_1 و m_2 نحقق التجاريتين التاليتين.

التجربة الأولى:

- نترك الكرينة (B_1) تسقط شاقوليا في الهواء بدون سرعة ابتدائية، حيث تخضع أثناء حركتها إلى قوة احتكاك \vec{f} عبارتها من الشكل $\vec{f} = -K \vec{v}$ علماً أن $K = 7,5 \times 10^{-3} \text{ kg.s}^{-1}$. نهمل دافعه أرخميدس $\vec{\Pi}$ خلال هذه التجربة.

- بالاعتماد على النتائج التجريبية و برنامج إعلام آلي تم رسم المنحنى البياني ($v = f(v)$) الممثل لتطور تسارع الكرينة بدلالة السرعة (الشكل-1).

1-أ. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، بين أن المعادلة التفاضلية لسرعة الكرينة (B_1) تكتب على الشكل التالي:

$$\frac{dv}{dt} + Av = B, \text{ حيث } A \text{ و } B \text{ ثابتين يطلب إعطاء عبارة كل منهما.}$$

ب- بالاعتماد على التحليل البعدي بين أن الثابت $\frac{1}{A}$ متجانس مع الزمن.

2- اعتماداً على المنحنى البياني ($v = f(v)$):

أ- استنتاج قيمة السرعة الحدية $\lim_{v \rightarrow \infty} v$ للكرينة (B_1).

ب- جد قيمة m_1 كتلة الكرينة (B_1).

3- أحسب وبطريقتين مختلفتين شدة محصلة القوى المطبقة على الكرينة (B_1) عندما تبلغ سرعتها القيمة $v = 2,5 \text{ m.s}^{-1}$.

4- مثل و وسلم رسم مناسب القوى الخارجية المؤثرة على الكرينة (B_1) عندما تبلغ سرعتها القيمة $v = 2,5 \text{ m.s}^{-1}$. التجربة الثانية:

عند اللحظة $t=0$ ، نترك الكرينة (B_2) تسقط سقوطاً حراً من النقطة O التي ترتفع بالمسافة h عن سطح الأرض (A) (الشكل-2).

- يمثل الشكل-2 المنحنى البياني ($y = f(y)$).

1. بتطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة بين أن عبارة الطاقة الكيرية للكرينة (B_2) تكتب على الشكل: $E_C = A \cdot y$ حيث A ثابت يطلب إعطاء عبارته.

2. اعتماداً على المحنى (y):

أ. استنتاج قيمة الارتفاع h .

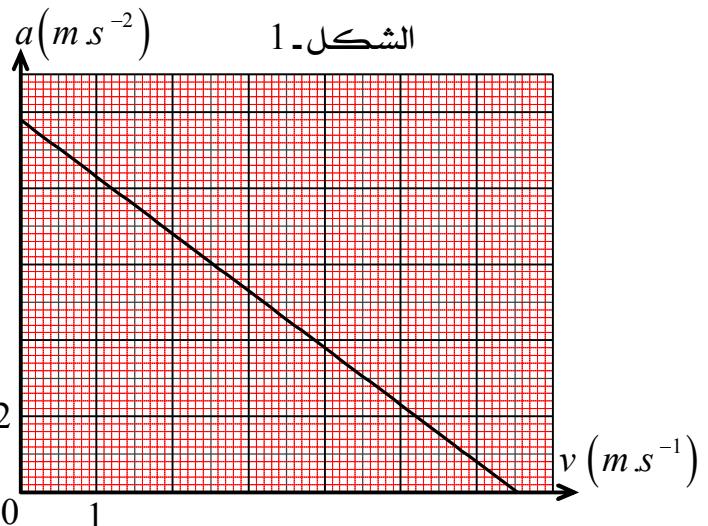
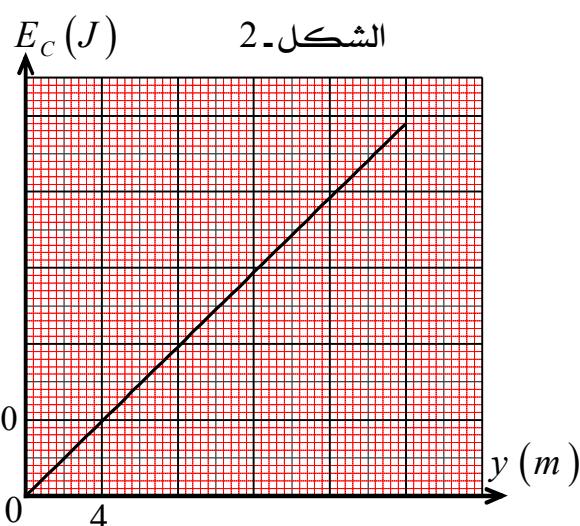
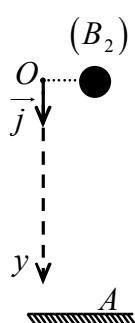
بـ جـ دـ قـيـمـةـ m_2 كـتـلـةـ الـكـرـيـةـ (B_2).

جـ. استنتاج قيمة v_A سـرـعـةـ اـرـطـامـ الـكـرـيـةـ (B_2) بـالـأـرـضـ.

3. بـ تـطـبـيقـ القـانـونـ الثـانـيـ لـنـيـوـتنـ أـكـتـبـ المعـادـلـةـ التـفـاضـلـيـةـ لـسـرـعـةـ الـكـرـيـةـ (B_2), ثم استنتاج حلاً لها.

4. استنتاج الزمن الذي استغرقه الكرينة (B_2) للوصول إلى سطح الأرض (A).

$$\text{تعطى: } g = 9,8 \text{ m s}^{-2}$$



التمرين التجاري (07 نقاط)

دخل أستاذ مادة العلوم الفيزيائية إلى المخبر فوجد الأجهزة المخبرية التالية: - مكثفة سعتها C . ناقل أومي مقاومته R , وشيعة ذاتيتها L و مقاوتها الداخلية r .

فأراد أن يحدد مميزات كل من المكثفة والشيعة، ولكونه يدرس قسم نهائي علوم تجريبية، فقد أرسن هذه المهمة لفوجين من التلاميذ.

1- الفوج الأول:

حقق التركيبة التجريبية الممثلة بالشكل-1. والمكونة من:

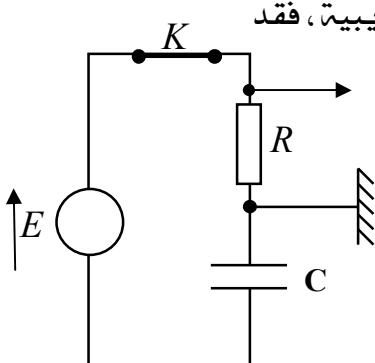
• مولد للتوتر الثابت قوته المحركة الكهربائية $E = 12V$.

• ناقل أومي مقاومته R

• المكثفة المذكورة سابقاً.

• قاطعة K .

• حبكة إعلامية.

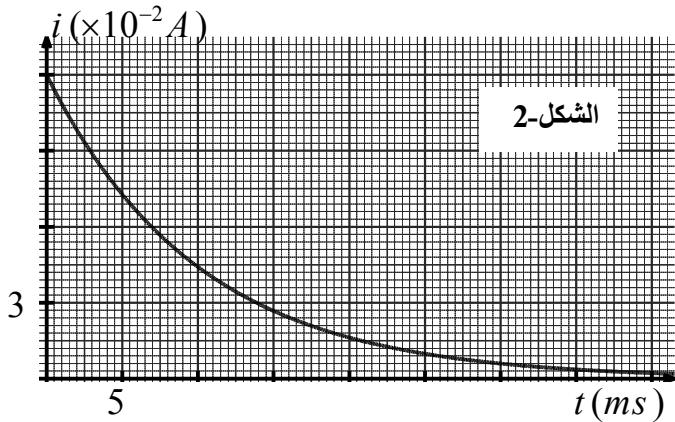


الشكل-1

نغلق القاطعة في اللحظة $t = 0$ ونتابع تطور شدة التيار الكهربائي المار في الدارة بدلالته الزمن.

1- ما هو التوتر الذي يجب تسجيله ، وما هي العملية التي تطلبها من الحبكة الإعلامية لتنفيذ ذلك ؟ ببرر الإجابة.

2- بين على الدارة بسهم إتجاه التيار ، وبأسهم اتجاه التوترات بين طرفي كل عنصر.



3- بعد تنفيذ العملية السابقة نحصل على
البيان المثل بالشكل 2:

أـ ما هي قيمة شدة التيار لحظة غلق القاطعه ؟
استنتج قيمة R .

بـ جـدـ المـعـادـلـةـ التـفـاضـلـيـةـ بـ دـلـالـةـ شـدـةـ التـيـارـ.

التفاضلية السابقة وبين أن $A = \frac{E}{R}$ و

$$\therefore \alpha = \frac{1}{R.C}$$

ثـ باستعمال التحليل البعدي بين أن وحدة قياس $\frac{1}{\alpha}$ هي الثانية . ما هو اسم المقدار ؟ وما هو رمزه ؟

جـ استعن بالبيان لتحديد قيمة $\frac{1}{\alpha}$.

ح احسب قيمة سعة المكثفة ؟

الفوج الثاني :

حق التركيبة التجريبية الممثلة بالشكل-3 . والكونة من :

- مولد (G) للتور، الناقل أولمي مقاومته $R = 50\Omega$ وشيعته ذاتيتها L ومقاومتها الداخلية r .

- راسم اهتزاز ذاكرة ذي مدخلين X و Y ، قاطعة K .

نغلق القاطعة K في اللحظة ($t=0$) ثم نمثل التوترين اللذين يعطى بهما راسم الاهتزاز ذواذاكرة في المدخلين X و Y (الشكل 4).

١- أنساب كل بيان إلى المدخل الموافق له مع التعليل؟ استنتج قيمة E .

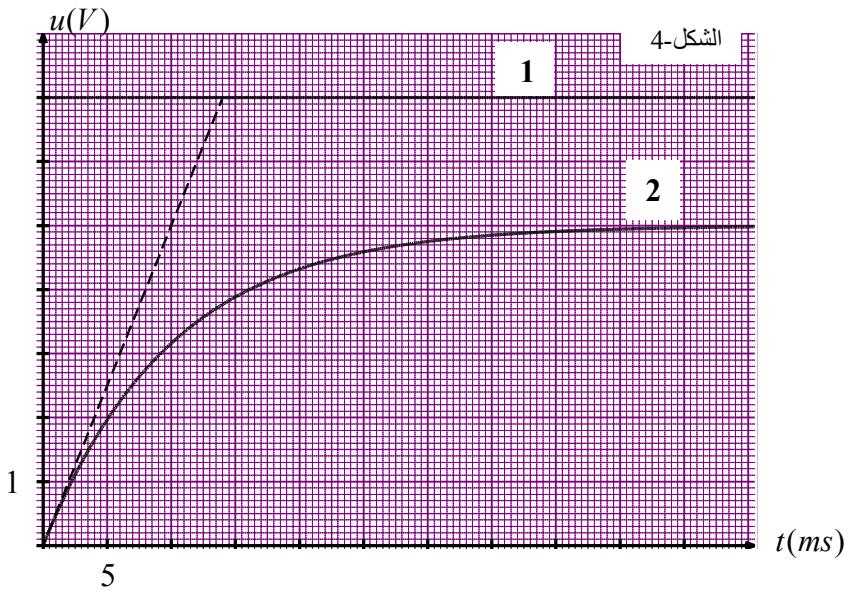
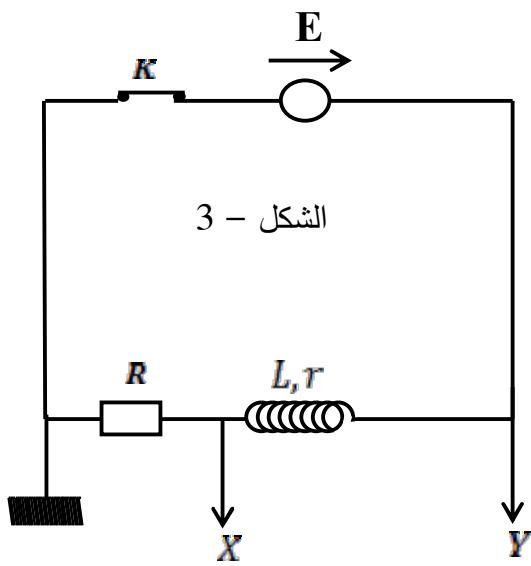
2- عندما يتحقق النظام الدائم أوجد :

أـ شدة التيار الكهربائي .

بـ كيف تتصرف هذه الوشيعة مع التعليل .

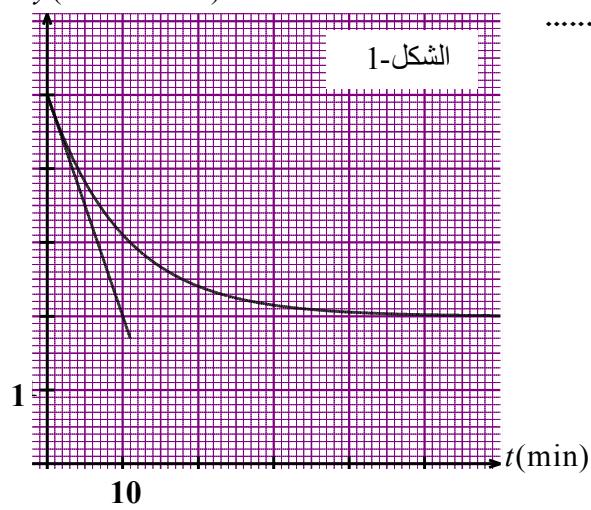
جـ احسب مقاومة الوشيعة r .

3. باستغلال البيان الموافق للمدخل X استنتاج ذاتية الوسيعة L .



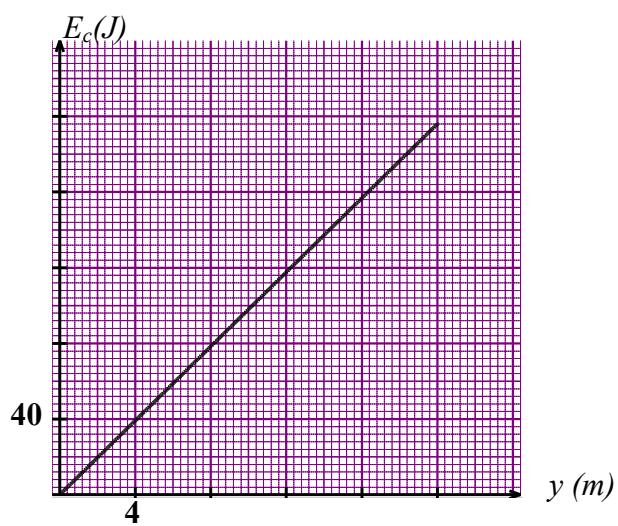
بالتوفيق

$y(10^{-2} \text{ mol.L}^{-1})$

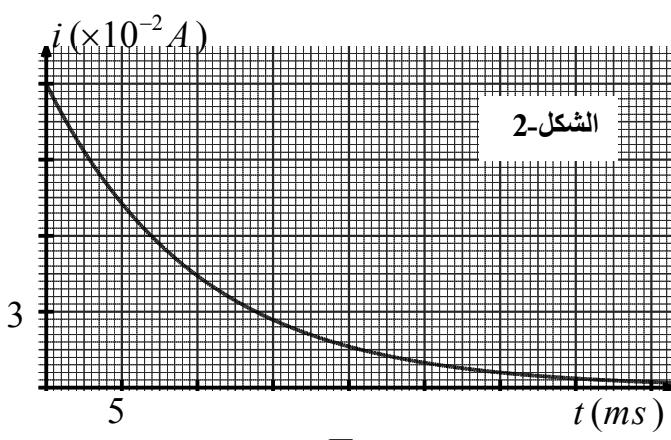
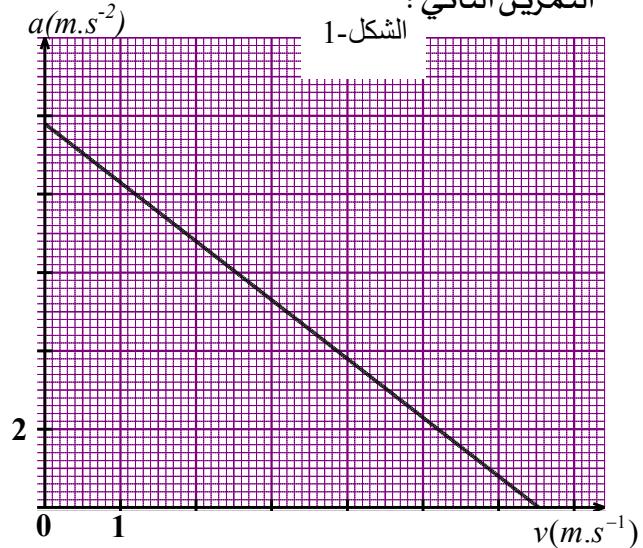


الاسم اللقب القسم

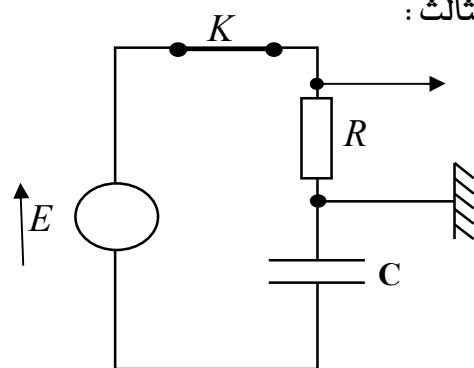
التمرين الأول :



التمرين الثاني :



التمرين الثالث :



الشكل-1

