

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين التاليين:

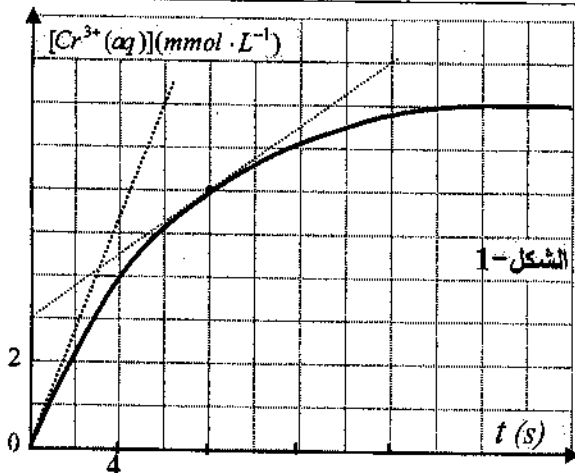
الموضوع الأول

التمرين الأول: (04 نقاط)

لدراسة تطور التفاعل الحادث بين محلول حمض الأوكساليك $H_2C_2O_4(aq)$ ومحلول بيكرومات البوتاسيوم $(2K^+(aq) + Cr_2O_7^{2-}(aq))$ بدلالة الزمن، حضرنا مزيجا تفاعليا يحتوي على حجم $V_1 = 100 \text{ mL}$ من محلول حمض الأوكساليك الذي تركيزه المولي $c_1 = 3,0 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot L^{-1}$ وحجم $V_2 = 100 \text{ mL}$ من محلول بيكرومات البوتاسيوم الذي تركيزه المولي $c_2 = 0,8 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot L^{-1}$ ويضع قطرات من حمض الكبريت المركز. نتابع تطور المزيج التفاعلي من خلال معايرة شوارد الكروم $Cr^{3+}(aq)$ المتشكلة بدلالة الزمن فنحصل على المنحنى البياني (الشكل-1) الذي يمثل تطور التركيز المولي لشوارد الكروم $[Cr^{3+}(aq)]$ بدلالة الزمن t .

- 1- كيف نصنف هذا التفاعل من حيث مدة استغراقه ؟
 - 2- اعتمادا على المعطيات و المنحنى البياني أكمل جدول التقدم المميز لهذا التفاعل.
- (انقل الجدول الآتي على ورقة الإجابة):

	$3H_2C_2O_4(aq) + Cr_2O_7^{2-}(aq) + 8H^+(aq) = 2Cr^{3+}(aq) + 6CO_2(aq) + 7H_2O(l)$				
الحالة	كمية المادة (mmol)				
الابتدائية		بوفرة			بوفرة
الانتقالية		بوفرة			بوفرة
النهائية		بوفرة			بوفرة



هل التفاعل تام أم غير تام ؟ لماذا ؟

3- عرّف زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ ، ثم قدر قيمته بيانيا.

4- أ- عرّف السرعة الحجمية v للتفاعل، ثم عبّر عنها بدلالة التركيز المولي لشوارد الكروم $[Cr^{3+}(aq)]$.

ب- احسب السرعة الحجمية في اللحظتين $t=0$ و $t=8s$.

ج- فسّر على المستوى المجهرى تناقص هذه السرعة

مع مرور الزمن.

التمرين الثاني: (04 نقاط)

في يوم 2012/04/01 بمخبر الفيزياء، قرأنا من البطاقة التقنية المرفقة لمنبع مشع المعلومات الآتية:

- السيزيوم 137 : $^{137}_{55}\text{Cs}$ - الإشعاعات : β^- و γ

- نصف العمر : $t_{1/2} = 30,15 \text{ ans}$ - الكتلة الابتدائية : $m_0 = 5,02 \times 10^{-2} \text{ g}$.

بينما لاحظنا تاريخ صنع المنبع غائبا عن هذه البطاقة.

لإيجاد عمر هذا المنبع نقيس باستعمال عداد Geiger النشاط A للمنبع فنجد $A = 14,97 \times 10^{10} \text{ Bq}$.

1- اكتب معادلة تفكك نواة السيزيوم، ثم عرّف الإشعاعين β^- و γ .

2- احسب العدد الابتدائي N_0 لأنوية السيزيوم التي كانت موجودة بالمنبع لحظة صنعه.

3- احسب ثابت النشاط الإشعاعي λ بـ s^{-1} .

4- اكتب العبارة الحرفية التي تربط النشاط A بعدد الأنوية المتبقية في المنبع، ثم احسب النشاط A_0

المميز للعينة لحظة صنعه.

5- استنتج بالحساب تاريخ صنع العينة.

المعطيات: ثابت أفوغادرو: $N_A = 6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ ، عدد أيام السنة : $365,5 \text{ jours}$

من الجدول الدوري : ^{53}I ، ^{54}Xe ، ^{55}Cs ، ^{56}Ba .

التمرين الثالث: (04 نقاط)

تؤخذ كل المحاليل في 25°C .

نحضر محلولاً S حجمه 500 mL بحل كتلة m من حمض البنزويك النقي $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$ في الماء.

1- اكتب معادلة انحلال حمض البنزويك في الماء.

2- أعط عبارة ثابت الحموضة K_a للثنائية أساس/حمض.

3- نعاير حجما $V_a = 20 \text{ mL}$ من محلول حمض البنزويك بمحلول هيدروكسيد الصوديوم

$(\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq}))$ تركيزه المولي $c_b = 0,2 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$. المنحنى البياني (الشكل-2) يعطي

تطور pH المزيج بدلالة حجم الأساس المضاف V_b .

أ- اكتب معادلة تفاعل المعايرة.

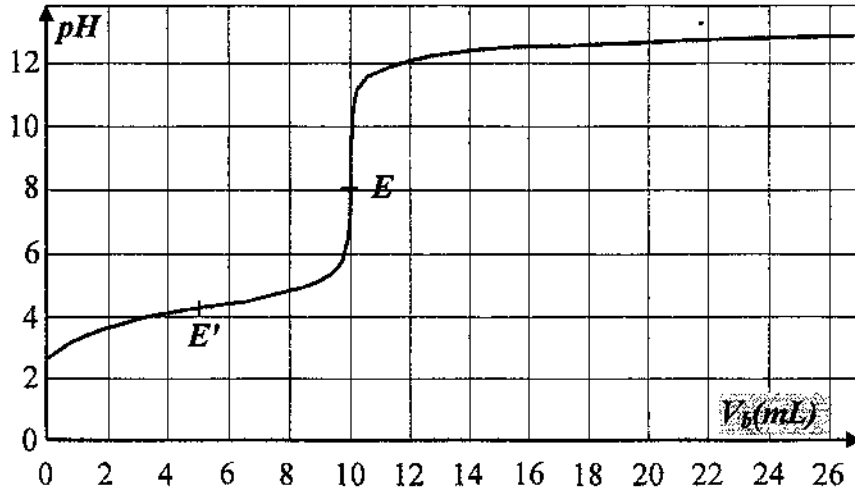
ب- عين إحداثيات النقطتين E و E' من (الشكل-2). ما مدلولهما الكيميائي؟

ج- جد التركيز المولي c_a لحمض البنزويك.

د- احسب الكتلة m لحمض البنزويك النقي المستعملة لتحضير المحلول S .

هـ- جد قيمة K_a للتنائية $C_6H_5COOH(aq)/C_6H_5COO^-(aq)$

و- ما النوع الكيميائي الذي يشكل الصفة الغالبة في المزيج التفاعلي عند $pH = 6,0$ ؟



الشكل-2

تعطى: $M(C) = 12 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ ، $M(H) = 1 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ ، $M(O) = 16 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

التمرين الرابع: (04 نقاط)

ندرس في مرجع سطحي أرضي نعتبره غاليليا حركة سقوط كرية في الهواء.

(الشكل-3) يُمثّل تطور سرعة مركز عطالة الكرية v بدلالة الزمن t .

1- من البيان :

أ- حدّد المجال الزمني لنظامي الحركة.

ب- عيّن قيمة السرعة الحدية v_e .

ج- احسب a_0 تسارع مركز عطالة

الكرية في اللحظة $t=0$.

ماذا تستنتج؟

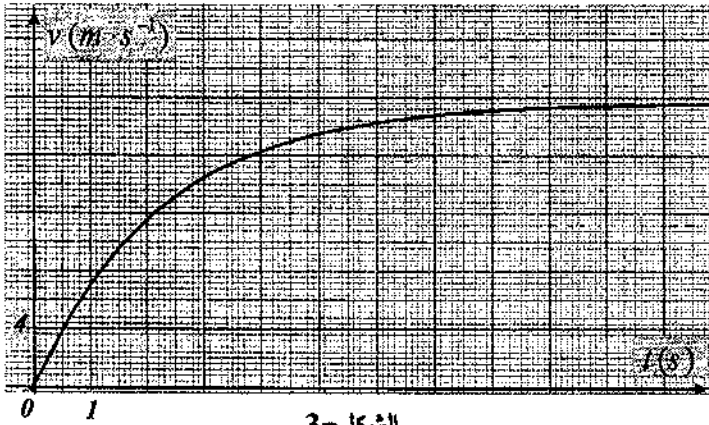
د- ما هي قيمة التسارع لحظة وصول

الكرية إلى سطح الأرض؟

هـ- كم تكون قيمة الطاقة الحركية للكرية في اللحظة $t=3s$ ؟

2- مثل كيفيا مخطط السرعة $v(t)$ لحركة السقوط الشاقولي لمركز عطالة الكرية في الفراغ.

تعطى: $g = 9,80 \text{ m} \cdot \text{s}^{-2}$ ، كتلة الكرية $m = 30 \text{ g}$



الشكل-3

التمرين التجريبي: (04 نقاط)

لدراسة تطور شدة التيار الكهربائي $i(t)$ المار في ثنائي القطب RL بدلالة الزمن، وتأثير المقدارين R و L على هذا التطور، نركب الدارة الكهربائية (الشكل-4).

1- نتابع تطور التوتر الكهربائي u_R بين طرفي الناقل الأومي R باستعمال راسم اهتزاز مهبطي ذي ذاكرة.

أ- أعد رسم الدارة على ورقة الإجابة ثم بيّن عليها كيفية ربط راسم الاهتزاز المهبطي.

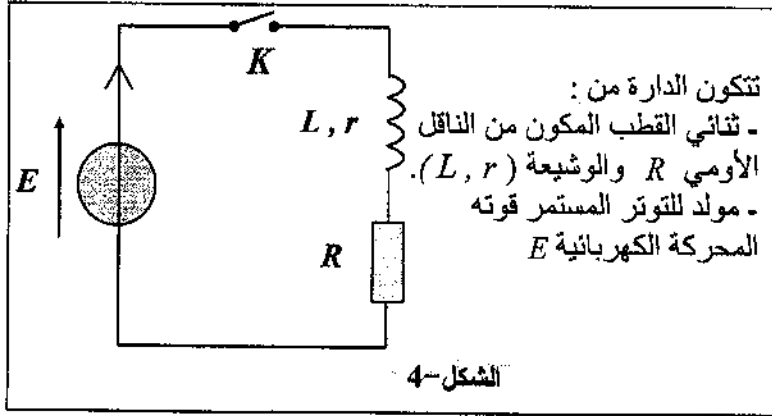
ب- متابعة تطور التوتر الكهربائي

$u_R(t)$ مكنتنا من متابعة تطور

الشدة $i(t)$ للتيار الكهربائي المار

في الدارة.

فسّر ذلك.



2- نغلق القاطعة:

أ- جد المعادلة التفاضلية لشدة التيار الكهربائي $i(t)$ المار في الدارة.

ب- علما أن حل هذه المعادلة من الشكل: $i(t) = A(1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$ جد عبارتي A و τ .

ماذا يمثلان ؟

3- لنجر ثلاث تجارب مختلفة باستعمال وشية

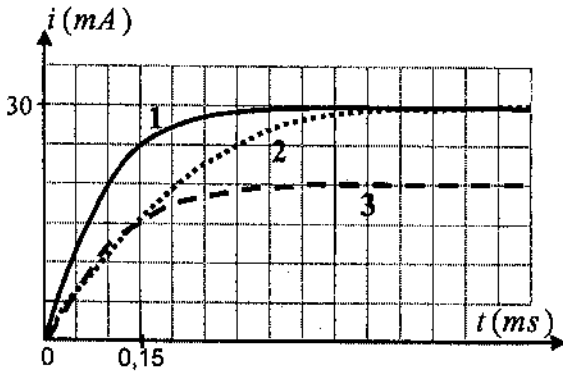
مقاومتها r ثابتة تقريبا وذاتيتها L قابلة للتغيير ونواقل

أومية مختلفة. يبيّن (الشكل-5) المنحنيات البيانية

لتطور شدة التيار الكهربائي $i(t)$ بدلالة الزمن t

بالنسبة للتجارب الثلاث ويمثل الجدول المرفق قيم L

و R المستعملة في كل تجربة:



الشكل-5

	التجربة 1	التجربة 2	التجربة 3
L (mH)	30	20	40
R (Ω)	290	190	190

أ- أنسب كل تجربة بالمنحنى البياني الموافق لها. علّل ذلك.

ب- جد قيمة المقاومة r .

الموضوع الثاني

التمرين الأول: (04 نقاط)

تؤخذ كل المحاليل في 25°C .

1- حضرنا محلولاً S_1 لحمض الإيثانويك $\text{CH}_3\text{-COOH}$ تركيزه المولي $c_1 = 1,0 \times 10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ وله $\text{pH} = 3,4$.

أ- اكتب معادلة تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء.

ب- أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل الكيميائي.

ج- بين أن $\text{CH}_3\text{-COOH}$ لا يتفاعل كلياً مع الماء.

د- أثبت أن K_1 ثابت التوازن للتفاعل يعطى بالعلاقة:

$$K_1 = c_1 \frac{\tau_{1f}^2}{1 - \tau_{1f}} \quad \text{حيث: } \tau_{1f} \text{ نسبة التقدم النهائي للتفاعل.}$$

هـ- ما النوع الكيميائي الذي يشكل الصفة الغالبة في المحلول؟

2- في تجربة ثانية حضرنا محلولاً S_2 لحمض الإيثانويك تركيزه المولي $c_2 = 1,0 \times 10^{-1} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ الناقلية النوعية له $\sigma = 5,0 \times 10^{-2} \text{ mS} \cdot \text{m}^{-1}$.

أ- احسب التراكيز المولية للأنواع الشاردية المتواجدة في المحلول.

ب- احسب τ_{2f} و K_2 .

3- أ- ما تأثير التراكيز المولية الابتدائية على نسبة التقدم النهائي؟

ب- هل يتعلق ثابت التوازن K بالتراكيز المولية الابتدائية؟

يعطى: $\lambda_{\text{CH}_3\text{-COO}^-} = 4,1 \text{ mS} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$; $\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} = 35,9 \text{ mS} \cdot \text{m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$

التمرين الثاني: (04 نقاط)

يستخدم اليود $^{131}_{53}\text{I}$ أساساً في معالجة سرطان الغدة الدرقية.

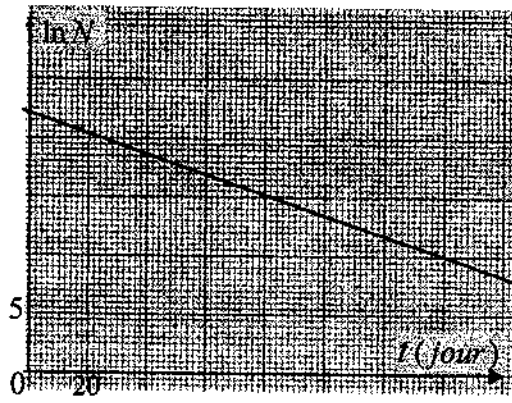
1- أعط تركيب نواة اليود $^{131}_{53}\text{I}$.

2- احسب E_γ طاقة الربط لنواة اليود $^{131}_{53}\text{I}$.

3- إن اليود 131 يصدر β^- .

اكتب معادلة التفكك الحاصلة لنواة اليود 131، علماً أن نواة البنت الناتجة ^A_ZX تكون واحدة من

الأنوية التالية: $^{127}_{51}\text{Sb}$; $^{132}_{52}\text{Te}$; $^{132}_{53}\text{I}$; $^{131}_{54}\text{Xe}$



الشكل-1

4- عينة من اليود 131 كتلتها $m_0 = 0,696 \text{ g}$.

أ- اكتب قانون التناقص الإشعاعي.

ب- يمثل (الشكل-1) منحنى تطور $\ln N$ بدلالة

الزمن t . استنتج منه قيمة λ ثابت التفكك

و $t_{1/2}$ نصف العمر لليود 131.

ج- ما كتلة اليود 131 المتفككة بعد 16 jours ؟

المعطيات:

$$m({}_1^1\text{H}) = 1,00728 \text{ u} ; m({}_{53}^{131}\text{I}) = 130,97851 \text{ u} ; m(n) = 1,00866 \text{ u} ; 1 \text{ u} = 931,5 \text{ MeV} / c^2$$

التمرين الثالث: (04 نقاط)

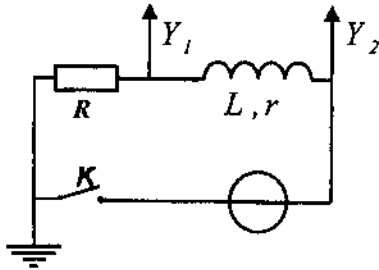
تتكون دائرة كهربائية (الشكل-2) من:

- مولد للتوتر الكهربائي قوته المحركة الكهربائية E .

- ناقل أومي مقاومته $R = 100 \Omega$.

- وشيعة ذاتيتها L ومقاومتها r .

- قاطعة K .



الشكل-2

نوصل مدخلي راسم الاهتزاز المهبطي ذي ذاكرة (الشكل-2)، في اللحظة $t=0$ نغلق القاطعة K

فنشاهد على الشاشة المنحنيين البيانيين (1) و (2) (الشكل-3).

1-أ- حدّد لكل مدخل المنحنى البياني الموافق له. علّل.

ب- بتطبيق قانون جمع التوترات الكهربائية جدّ

المعادلة التفاضلية لشدة التيار الكهربائي $i(t)$.

2-أ- ما قيمة التوتر الكهربائي E ؟

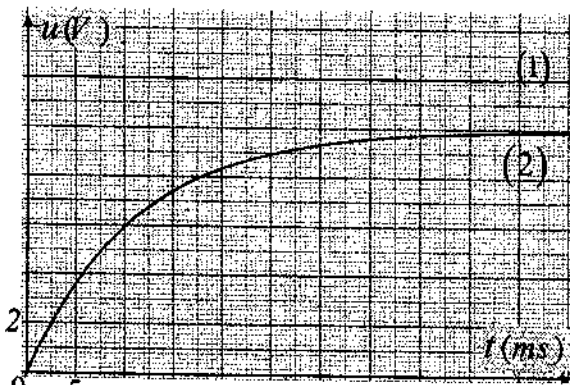
ب- جدّ قيمة شدة التيار الكهربائي الأعظمي I_0 .

ج- احسب قيمة r مقاومة الوشيعة.

3-أ- جدّ بيانيا قيمة τ ثابت الزمن. وبيّن بالتحليل البُعدي أنه متجانس مع الزمن.

ب- احسب L ذاتية الوشيعة.

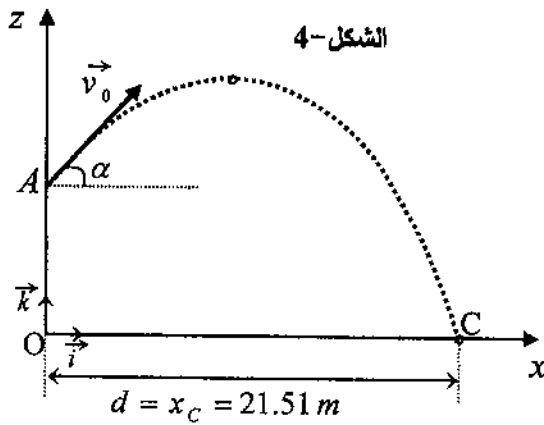
4- احسب الطاقة الأعظمية المخزنة في الوشيعة.



الشكل-3

التمرين الرابع: (04 نقاط)

خلال منافسة رمي الجلة في الألعاب الأولمبية ببيكين، حقق الرياضي الذي فاز بهذه المنافسة النتيجة $d = 21,51 \text{ m}$.



اعتمادا على الفيلم المسجل لعملية الرمي ولأجل معرفة قيمة السرعة v_0 التي قذفت بها الجلة، تم استخراج بعض المعطيات أثناء لحظة الرمي:

قُذِفَت الجلة من النقطة A الواقعة على ارتفاع $h_A = 2,00 \text{ m}$ بالنسبة لسطح الأرض وبالسّعة \vec{v}_0 التي تصنع الزاوية $\alpha = 45^\circ$ مع الخط الأفقي (الشكل-4).

ندرس حركة الجلة في المعلم المتعامد والمتجانس

($O; \vec{i}, \vec{k}$) ونختار اللحظة الابتدائية $t = 0$ هي اللحظة التي يتم فيها قذف الجلة من النقطة A.

نهمل احتكاكات الجلة مع الهواء ودافعة أرخميدس بالنسبة لقوة ثقل الجلة.

1- جد المعادلتين الزمنيتين $x = f(t)$ و $z = h(t)$ المميزتين لحركة الجلة في المعلم المختار، ثم

استنتج معادلة مسار الجلة $z = g(x)$ بدلالة المقادير h_A, α, g و v_0 .

2- جد عبارة السرعة الابتدائية v_0 بدلالة h_A, α, g و d ، ثم احسب قيمتها.

3- جد المدة الزمنية التي تستغرقها الجلة في الهواء.

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

التمرين التجريبي: (04 نقاط)

لأجل الدراسة الحركية لتفاعل محلول يود البوتاسيوم مع الماء الأكسجيني، نحضر في بيشر في

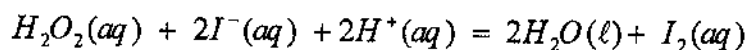
اللحظة $t = 0$ المزيج التفاعلي s المشكل من الحجم $V_1 = 368 \text{ mL}$ من محلول يود البوتاسيوم الذي

تركيزه المولي $c_1 = 0,05 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ والحجم $V_2 = 32 \text{ mL}$ من الماء الأكسجيني الذي تركيزه المولي

$c_2 = 0,10 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ وكمية كافية من حمض الكبريت المركز، فيتم إرجاع الماء الأكسجيني بواسطة

شوارد اليود $I^-(aq)$ وفق تفاعل بطيء ينتج عنه ثنائي اليود.

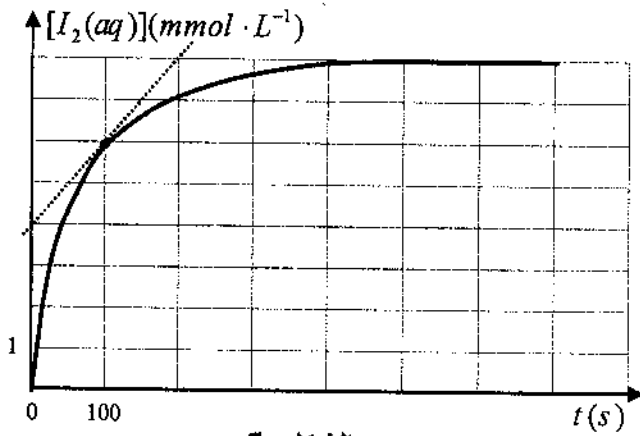
ننمذج التفاعل الكيميائي الحادث بالمعادلة الآتية :



نتابع التطور الحركي للتفاعل من خلال قياس التركيز المولي لثنائي اليود المتشكل في لحظات زمنية متعاقبة، وذلك باستعمال طريقة المعايرة اللونية الآتية :

نأخذ في اللحظة t عينة حجمها $V = 40,0 \text{ mL}$ من المزيج التفاعلي s ونسكبها في بيشر يحتوي الجليد المنصهر والنشاء، فيتلون المزيج بالأزرق، بعد ذلك نضيف تدريجيا إلى هذه العينة محلولاً مائياً لثيوكبريتات الصوديوم $(2\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{S}_2\text{O}_3^{2-}(\text{aq}))$ الذي تركيزه المولي $c_3 = 0,10 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ إلى غاية اختفاء اللون الأزرق. باستغلال الحجم V_E لثيوكبريتات الصوديوم المُضاف ومعادلة تفاعل المعايرة نستنتج التركيز المولي لثنائي اليود في اللحظة t .

نعيد العملية في لحظات متعاقبة، ثم نرسم تطور التركيز المولي لثنائي اليود $[\text{I}_2(\text{aq})]$ المتشكل بدلالة الزمن t فنحصل على المنحنى البياني (الشكل-5).



الشكل-5

1- أ- ارسم بشكل تخطيطي عملية المعايرة.

ب- ما هي الوسيلة التي نستعملها لأخذ 40 mL من المزيج التفاعلي؟

ج- اكتب معادلة تفاعل المعايرة.

الثنائيتان مرجع/مؤكسد المساهمتان في

هذا التحول هما: $\text{I}_2(\text{aq}) / \text{I}^-(\text{aq})$

و $\text{S}_4\text{O}_6^{2-}(\text{aq}) / \text{S}_2\text{O}_3^{2-}(\text{aq})$

2- عرّف التكافؤ، ثم جد العبارة الحرفية الموافقة للتركيز المولي لثنائي اليود $[\text{I}_2(\text{aq})]$ بدلالة

الحجم V والحجم V_E والتركيز المولي c_3 لثيوكبريتات الصوديوم.

3- أنشئ جدولاً للتقدم المميز لتفاعل يود البوتاسيوم والماء الأكسجيني وبيّن أن الماء الأكسجيني هو المتفاعل المحد.

4- عرّف v السرعة الحجمية للتفاعل، ثم احسب قيمتها في اللحظة $t = 100 \text{ s}$.

5- جد بيانياً زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$.