

على المترشح ان يختار أحد الموضوعين الآتيين :

الموضوع الأول

يحتوي الموضوع الأول على 04 صفحات (من الصفحة 1 من 8 إلى الصفحة 4 من 8)

الجزء الأول : (13 نقاط)

التمرين الأول : (07 نقاط)

I- الشكل (1) يمثل مخطوطة للقرآن الكريم

عثر عليها مؤخرا في جامعة برمنغهام بإنجلترا

وهي من أقدم النسخ للمصحف في العالم ،

دونت في عهد الصحابة رضي الله عنهم في

القرن الأول للهجرة الموافق لـ 622 للميلاد.



تم تحديد عمرها بواسطة تقنية الكربون المشع ، حيث وجد بعد القياس أن عدد أنوية الكربون

الشكل (1)

في المخطوطة تساوي % 84,65 من عددها الموجود في عينة حديثة وذلك سنة 2024.

1- عرف ما يلي : الكربون المشع $^{14}_6C$.

2- يتفكك الكربون $^{14}_6C$ تلقائيا متحولا إلى النيتروجين $^{14}_7N$.

أ- اكتب معادلة التفكك محددا نمط التفكك الإشعاعي.

ب- مثل مقتطع من المخطط $(Z - N)$ للتفكك السابق.

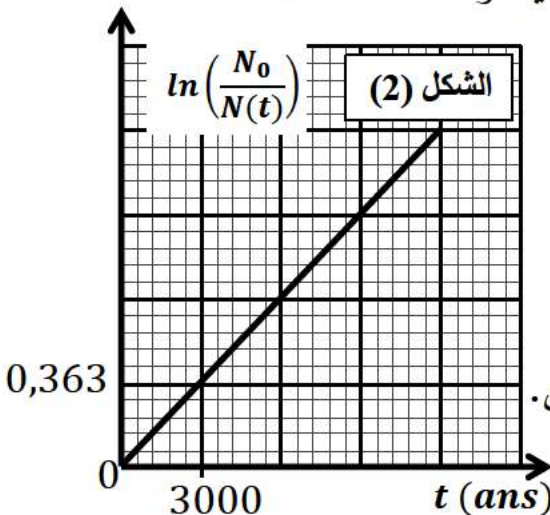
منحنى الشكل (2) يمثل تغيرات $\ln \frac{N_0}{N(t)}$ لعينة مشعة بدلالة الزمن.

3- اكتب عبارة قانون التناقص الاشعاعي.

4- باستغلال العبارة السابقة ومعادلة البيان، جد قيمة λ ثابت النشاط الإشعاعي.

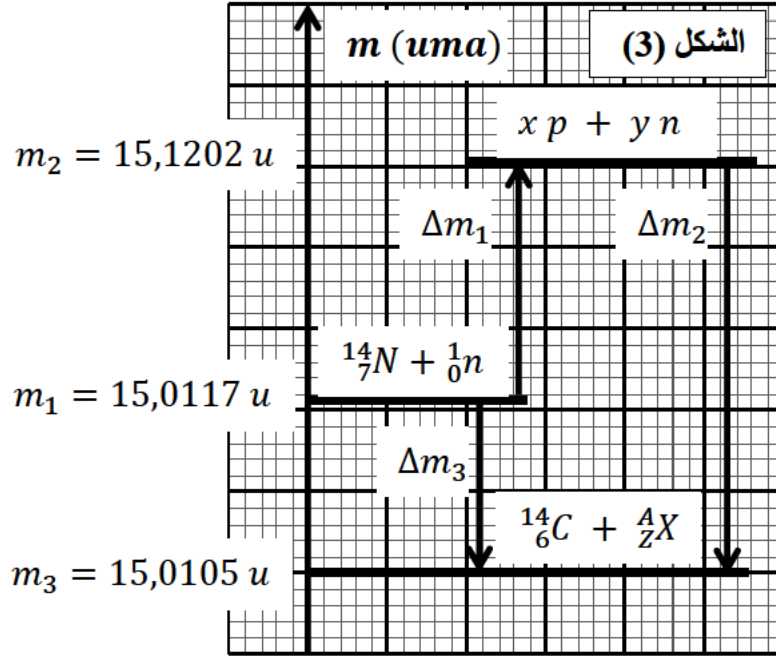
5- استنتج قيمة τ ثابت الزمن للكربون $^{14}_6C$.

6- اثبت أن العمر التقريبي للمخطوطة يحسب بالعلاقة : $t = \tau \cdot \ln \frac{N_0}{N(t)}$ ، ثم احسب قيمته.



7- حدد بالتاريخ الهجري الزمن الذي كتبت فيه المخطوطة.

II- ينتج الكربون 14 في الطبقات الجوية العليا بتفاعل النوترونات البطيئة القادمة من الأشعة الكونية مع ذرات النيتروجين $^{14}_7N$ ، الشكل (3) يمثل مخطط الحويلة الكتلية للتفاعل السابق :



1- حدد قيم كل من : A, Z, y, x .

2- استنتج معادلة التفاعل الحادث.

3- احسب طاقة الربط لكل من النواتين :

$^{14}_6C$ و $^{14}_7N$ ، أيهما أكثر استقرارا.

4- احسب الطاقة المحررة من هذا التفاعل.

5- خلال مدة زمنية تتحرر من التفاعل طاقة

قدرها $E_{lib}(T) = 3,58.10^{17} J$.

- احسب عدد الأنوية المنتجة لهذه الطاقة.

المعطيات : $1 MeV = 1,6.10^{-13} J$ ، $1 u = 931,5 MeV/c^2$

التمرين الثاني : (06 نقاط)

يعتبر سقوط الأجسام ظاهرة فيزيائية أساسية في الميكانيك الكلاسيكية، حيث ظل الجدل قائما حول كيفية حدوثها إلى ان اكتشف العالم اسحاق نيوتن قوة الجاذبية. التي سمحت بتفسير هذه الظاهرة.

نقوم بدراسة حركة السقوط الشاقولي في الهواء لبالونه كتلتها $m = 7,3 g$ و حجمها $V = 2,3 L$

تترك لتسقط من ارتفاع $h = 4 m$ دون سرعة ابتدائية عند اللحظة $t = 0 s$ وفق محور شاقولي

$(O\vec{Z})$ موجه نحو الأسفل ، مبدؤه يوافق مبدأ الحركة.

أولا : نفرض أن البالونة تخضع أثناء حركتها لتقلها فقط.

1- ماهي خصائص الجسم التي تحدد كيفية تطور سرعته أثناء السقوط في الهواء.

2- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن حدد طبيعة الحركة ثم اوجد المعادلات الزمنية لحركتها.

3- احسب سرعتها عند ارتطامها بسطح الأرض.

ثانيا : في الحقيقة تخضع البالونة أثناء حركتها لقوة دافعة أرخميدس وقوة احتكاك $\vec{f} = -k\vec{v}$

حيث k ثابت يمثل معامل الاحتكاك. تمكنا عن طريق التصوير المتعاقب من رسم منحنى تغيرات

السرعة v لمركز عطالة البالونة بدلالة الزمن t كما في الشكل (4).

1- مثل القوى المؤثرة على البالون خلال أطوار الحركة :

(لحظة الانطلاق ، النظام الانتقالي ، النظام الدائم).

2- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز عطالة البالونة في معلم عطالي :

أ- بين أن المعادلة التفاضلية للسرعة تكتب من الشكل : $\frac{dv}{dt} + Av = B$.

ب- حدد عبارة الثابت A بدلالة k و m و عبارة الثابت B بدلالة تسارع الجاذبية الأرضية g

الكتلة الحجمية للهواء $\rho_{\text{هواء}}$ والكتلة الحجمية للبالون ρ .

ت- ما هو المدلول الفيزيائي للثابت B .

3- باستعمال منحنى الشكل (4) جد كل من :

أ- السرعة الحدية v_{lim} .

ب- التسارع الابتدائي a_0 عند اللحظة $t = 0$.

ت- ثابت الزمن τ المميز للحركة والثابت k .

ث- شدة قوة دافعة أرخميدس .

الجزء الثاني : (07 نقاط)

التمرين التجريبي :

يعتبر النيكل من المعادن الممتازة في صناعة العملات المعدنية، وذلك

لصلابته ومقاومته الكبيرة للتآكل، بحيث يمزج مع النحاس بنسب مختلفة

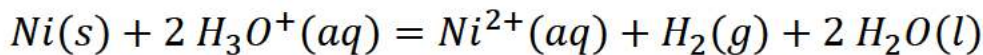
حسب سعر القطعة النقدية ، بهدف التأكد من نسبة 25% لمعدن النيكل

في قطعة نقدية من فئة 1 دينار جزائري قام أحد خبراء البنك المركزي الجزائري

عند لحظة زمنية نعتبرها $t = 0$ بوضع هذه القطعة النقدية ذات الكتلة $m' = 4,5 \text{ g}$

في محلول حجمه $V = 2 \text{ L}$ لحمض كلور الماء $(\text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-)$ تركيزه المولي C ليحدث التحول

الكيميائي البطيء والتام المنمذج بالمعادلة :



بغرض المتابعة الزمنية لهذا التحول الكيميائي تم تحقيق التركيب التجريبي في الشكل (5) ، حيث أن

العنصر رقم (1) يعطي قيمة ثابتة للتوتر الفعال $U_{eff} = 5 V$

أما العنصر رقم (4) فيتميز بثابت $k = 20 cm$.

1- تعرف على العناصر (1)، (2)، (3)، (4) .

2- اعط عبارة شدة التيار الكهربائي i بدلالة :

الناقلية النوعية σ والتوتر U_{eff} و k .

3- وضح لماذا يمكن متابعة هذا التحول الكيميائي

زمنيا عن طريق قياس شدة التيار $i(t)$ بدلالة الزمن .

4- بين أن شدة التيار الابتدائية I_0 تعطى بالعبارة :

$$I_0 = k \cdot U_{eff} \cdot (\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{Cl^-}) \cdot C$$

5- باستغلال البيان أحسب قيمة التركيز C .

6- انجز جدول التقدم للتفاعل الحادث .

7- بين ان شدة التيار $i(t)$ في لحظة زمنية t .

تكتب بدلالة تقدم التفاعل $x(t)$ على النحو :

$$i(t) = 0,852 - 30 x(t)$$

8- احسب قيمة التقدم النهائي x_f .

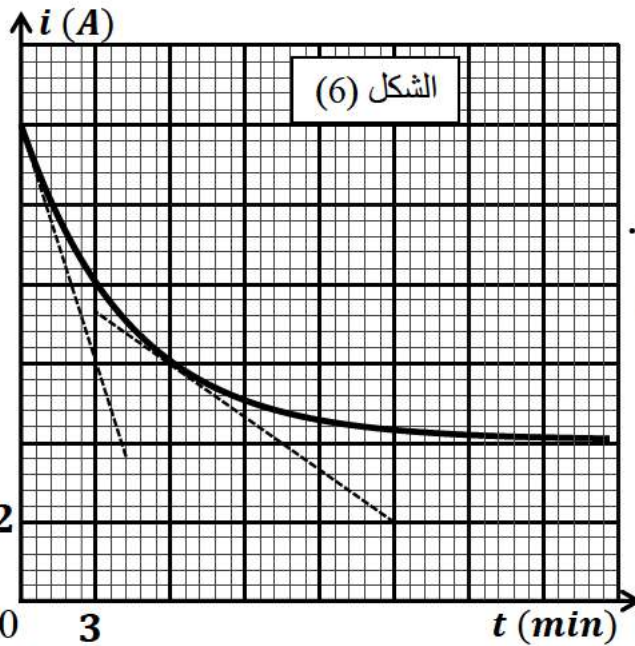
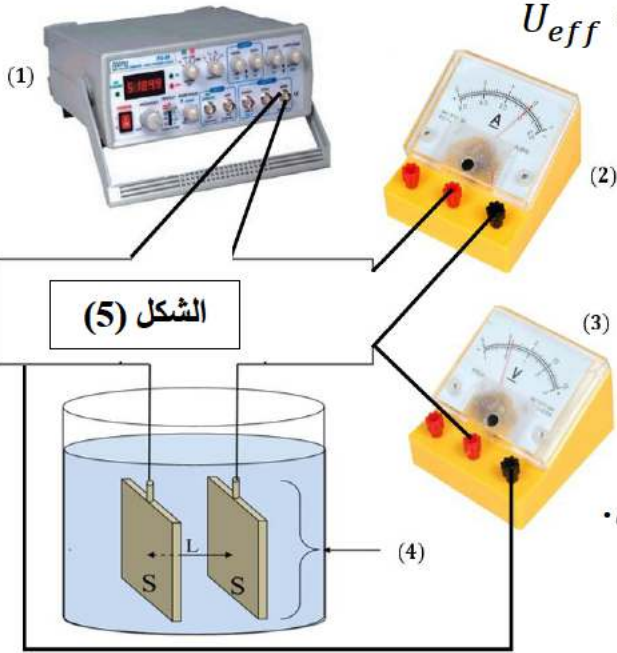
ثم عيّن المتفاعل المحد .

9- عين بيانيا زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$.

10- احسب كتلة النيكل المتواجدة في القطعة النقدية m_0 ، ثم استنتج نسبة النيكل فيها .

11- احسب سرعة التفاعل عند $t = 0 min$ و $t = 6 min$ ، ثم فسّر سبب تناقصها مع الزمن .

12- نفرض أن الخبير قام بسحق القطعة النقدية قبل استعمالها، هل يكون التحول أسرع أم أبطأ. برّر .



الإجابة النموذجية



المعطيات: $\lambda(H_3O^+) = 35 mS.m^2/mol$

$\lambda(Cl^-) = 7,6 mS.m^2/mol$

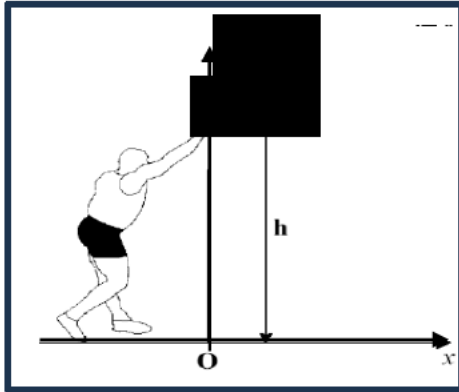
$\lambda(Ni^{+2}) = 10 mS.m^2/mol$

$M(Ni) = 58,7 g/mol$

انتهى الموضوع الاول

الموضوع الثاني

يحتوي الموضوع الثاني على 04 صفحات (من الصفحة 5 من 8 إلى الصفحة 8 من 8)

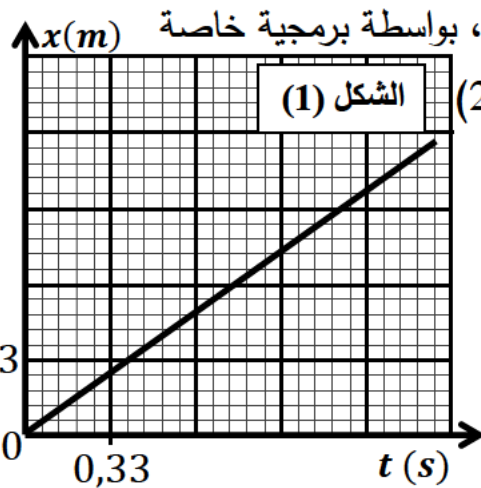


الجزء الأول : (13 نقاط)

التمرين الأول : (07 نقاط)

في منافسات بطولة العالم لألعاب القوى لذوي الاحتياجات الخاصة التي جرت في جويلية 2023 على مضمار ملعب شارلوتي بباريس توجت الرياضية الجزائرية صفية جلال باللقب العالمي مسجلة رقما قياسيا عالميا جديدا في مسابقة رمي الجلة ($11,57 m$).

الجلة كرة معدنية نواتها من معدن الرصاص وسطحها أملس قطرها 10 cm وكتلتها 4 Kg يقذفها الرياضي بيده لأبعد مسافة ممكنة D ، بغية تحسين الرمية والاحتفاظ باللقب العالمي سجل المدرب الرمية



لدراستها وتحديد العوامل التي يعمل من خلالها لتحقيق مدى أطول ، بواسطة برمجية خاصة تحصل على المنحنيين $x = f(t)$ و $v_y = g(t)$ الشكلين (1) و (2)

I- الدراسة النظرية لحركة مركز عتالة الجلة :

1- حدد المرجع المناسب لدراسة حركة الجلة ، وماهي الموصفات

التي تميزها والتي تسمح بإهمال مقاومة الهواء ودافعة أرخميدس.

2- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن في المعلم المحدد Oxy :

اوجد مركبتي التسارع a_x و a_y .

3- جد المعادلتين الزمنيتين للحركة على المحورين x و y ، استنتج معادلة المسار .

II- دراسة نتائج المحاكاة :

بالاعتماد على الشكلين (1) و (2) حدد :

1- طبيعة الحركة وفق المحور Ox واستنتج المركبة v_{0x} .

2- المركبة v_{0y} ، استنتج طبيعة الحركة وفق المحور Oy .

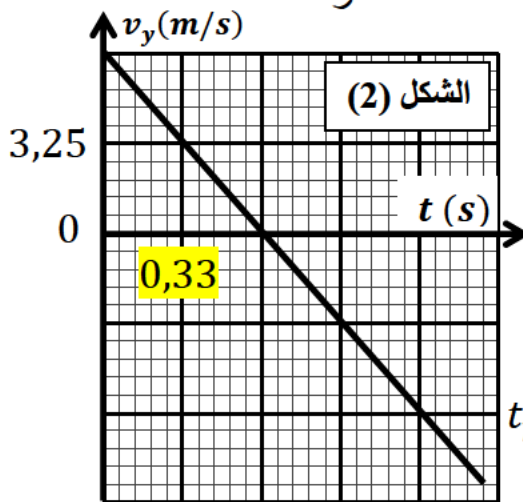
3- مميزات شعاع السرعة الابتدائية وهل تتوافق مع المعطيات.

4- تحقق أن مدى الرمية $D = 11,57 m$ واستنتج مدة السقوط t_p

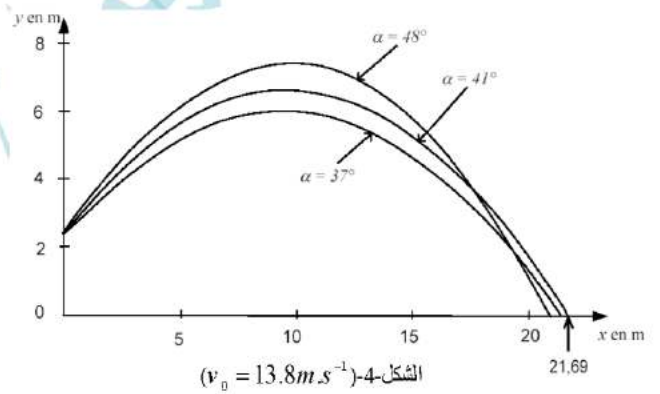
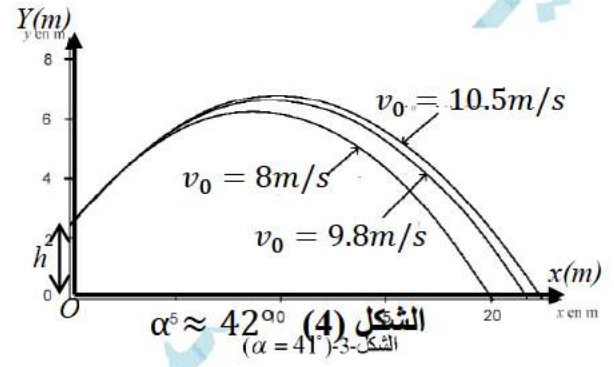
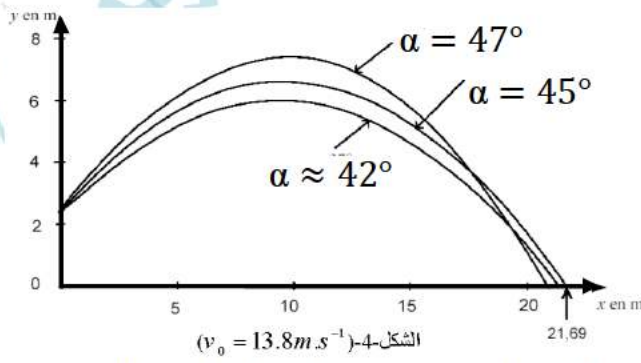
III- تحسين مدى الرمية :

قرر المدرب دراسة تأثير كل من السرعة الابتدائية v_0 وزاوية الرمي α على مسافة المدى فحقق سلسلة

من المحاكاة تحصل من خلالها على منحنيات الشكلين (3) و (4) :



أراد المدرب معرفة العوامل التي يعمل من أجلها تحسين الرمية، فقرر دراسة تأثير السرعة الابتدائية v_0 وكذلك زاوية الرمي α ، علما أن قامة اللاعب تجعل الإرتفاع الأعظمي الابتدائي للرمية $h' = 2.45m$ ، حيث حقق سلسلة من المحاولات و رسم المنحنيات الناتجة الموافقة، فحصل على الشكلين 3 و 4.



نغطي تطور مدى الرمية D في الحالتين:

- السرعة الابتدائية $v_0 = 9.8 m/s$ ثابتة

دما تزداد α فإن المسافة الأفقية D للرمية :

- تزداد . -2- تنقص . -3- لا تتغير

- تتزايد الى أن تصل لقيمة عظمى ثم تتناقص

- تتناقص الى أن تصل لقيمة دنيا ثم تتزايد

2- باستعمال الشكلين (3) و (4) استنتج إذا كانت إحدى الحالات المقترحة تحطم الرقم القياسي العالمي.

المعطيات : $h = 2 m$ ، $\alpha \approx 42^\circ$ ، $v_0 = 9.8 m/s$

التمرين الثاني : (06 نقاط)

I- دراسة تفاعل حمض البوتانويك C_3H_7COOH مع الماء.

نحضر محلولاً مائياً (S_a) لحمض البوتانويك تركيزه المولي $C_a = 10^{-2} mol/L$ وحجمه V_a

ثم نقيس قيمة الـ pH له فنجدها 3,41 . يعطى : $Ke = 10^{-14}$

1- أنشئ جدول تقدم تفاعل الحمض مع الماء.

2- أكتب عبارة تقدم التفاعل النهائي x_f بدلالة V_a و $[H_3O^+]_f$.

3- أكتب عبارة نسبة التقدم النهائي τ_f بدلالة pH و C_a ، ثم أحسب قيمتها وماذا تستنتج .

4- جد عبارة ثابت الحموضة K_a بدلالة τ_f و C_a ، ثم استنتج قيمة الـ pK_a .

II- دراسة تفاعل حمض البوتانويك C_3H_7COOH مع الميثانول.

1- يتفاعل حمض البوتانويك مع الميثانول وينتج نوع كيميائي عضوي E والماء، أكتب معادلة التفاعل .

2- ما هي المجموعة الوظيفية التي ينتمي إليها النوع E ، أعط اسمه.

نسكب في حوجة موضوعة في ماء متلج، $0,1 mol$ من حمض البوتانويك مع $0,1 mol$

من الميثانول وقطرات من حمض الكبريت المركز، فنحصل على مزيج حجمه $V = 400 mL$.

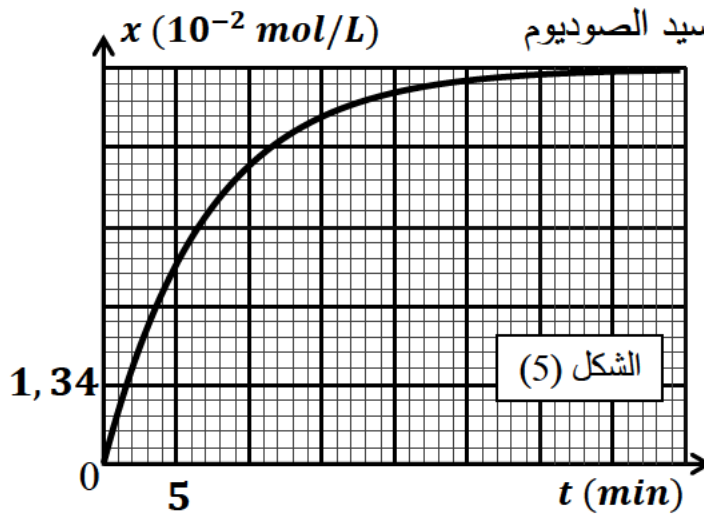
3- أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل الحادث.

4- ما دور كلا من الماء المثلج و حمض الكبريت المركز.

لنتبع تطور هذا التفاعل نقسم المزيج التفاعلي على 10 أنابيب بالتساوي، ونحكم إغلاقها ثم نضعها في حمام مائي درجة حرارته (100 °C) عند اللحظة $t = 0$. ولتحديد تقدم التفاعل x بدلالة الزمن، نخرج الأنابيب من الحمام الواحد تلو الآخر ونضعها في ماء مثلج. ثم نعاير الحمض المتبقي في كل أنبوب بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + OH^-)$ ذو التركيز $C_B = 0,1 \text{ mol/L}$

5- أكتب معادلة تفاعل المعايرة الحادث.

6- بين أن عبارة التقدم x لتفاعل الأسترة في لحظة t تعطى بالعلاقة : $x = 0,1 - A \cdot V_{BE}$



مستنتجا قيمة العدد A حيث V_{BE} : حجم هيدروكسيد الصوديوم

المضاف عند التكافؤ في كل أنبوب.

أدت نتائج الدراسة التجريبية لهذه المعايرة إلى رسم البيان $x = f(t)$ الممثل لتغيرات التقدم x لتفاعل الأسترة بدلالة الزمن الشكل (5).

7- اعتمادا على البيان حدد :

أ- السرعة الأعظمية الحجمية للتفاعل.

ب- زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$.

ت- كسر التفاعل عند التوازن لتفاعل الأسترة Q_{rf} .

الجزء الثاني : (07 نقاط)

التمرين التجريبي :

بغرض تقويم الكفاءات العلمية والتجريبية لدى فوج من التلاميذ خلال حصة الأعمال المخبرية، طلب الأستاذ من التلاميذ تحقيق

التركيب التجريبي الموضح في الشكل (6) والمكون من :

• مكثفة غير مشحونة سعتها C .

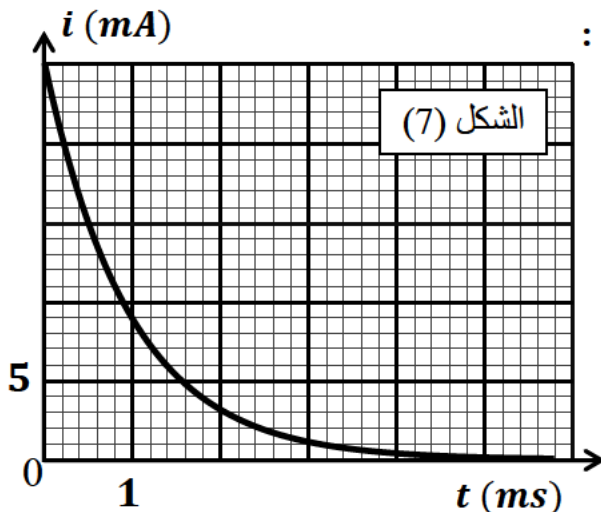
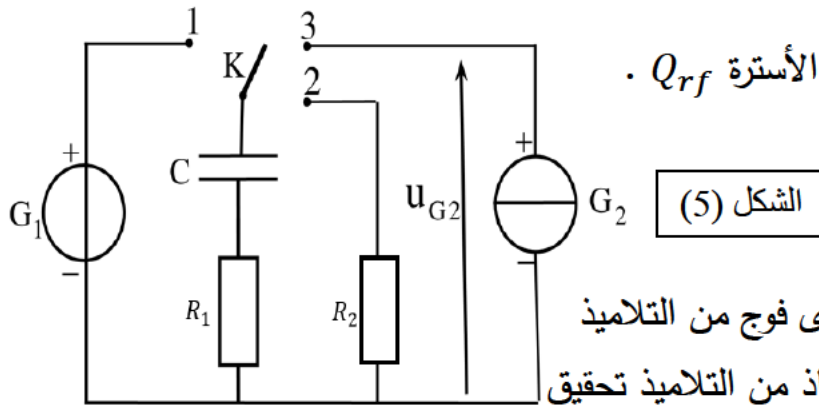
• ناقلان أوميان $R_1 = 200 \Omega$ ، $R_2 = 100 \Omega$.

• مولد مثالي G_1 للتوتر قوته المحركة الكهربائية E .

• مولد مثالي G_2 للتيار يغذي الدارة بتيار ثابت I .

• بادلة K ذات ثلاث وضعيات (1) ، (2) ، (3).

• راسم الاهتزاز ذو ذاكرة.



I- البادلة K في الوضعية (1) :

- 1- عرف المكثفة ، موضحا مبدأ تركيبها.
- 2- فسر مجهريا كيف تشحن المكثفة.
- 3- انقل مخطط الدارة مبينا عليه كلا من :
جهة حاملات الشحنة موضحا طبيعتها ، أسهم التوترات بين طرفي كل ثنائي قطب.
- 4- كيف يمكن استغلال راسم الاهتزاز للحصول على الشكل (7)، مع توضيح طريقة توصيله بالدائرة.
- 5- باستثمار المنحنى أوجد قيمة كل من: القوة المحركة للمولد E ، ثابت الزمن τ_1 ، سعة المكثفة C .

II- البادلة K في الوضعية (2) :

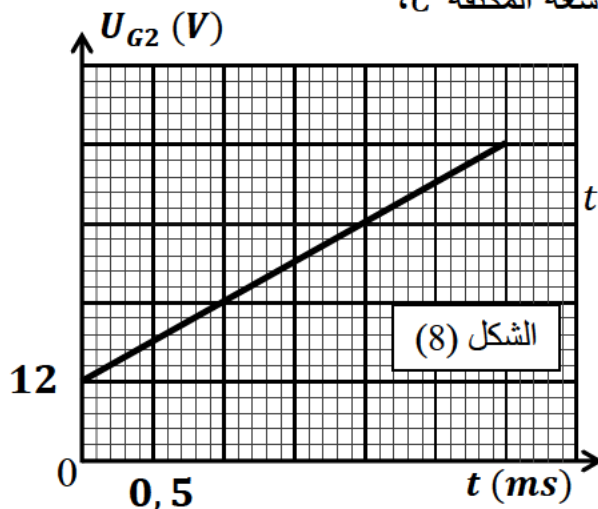
بعد مدة كافية من الزمن، تم تغيير موضع البادلة K إلى الوضع (2) وذلك من أجل تفريغ المكثفة، في لحظة نعتبرها مبدأ للأزمنة $t = 0$.

- 1- بتطبيق قانون جمع التوترات، جد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر بين طرفي المكثفة u_C .
- 2- اختر حل مناسب للمعادلة التفاضلية من الحلول التالية، ثم استعمله في إيجاد عبارة الثابت τ_2 :
 $u_C(t) = E e^{-t/\tau_2}$ ، $u_C(t) = E(1 - e^{-t/\tau_2})$ ، $u_C(t) = -E e^{-t/\tau_2}$
- 3- مثل كيفيا منحنى تطور التوتر بين طرفي المكثفة بدلالة الزمن $u_C(t)$ في هذه الحالة.
- 4- اكتب العبارة الزمنية للطاقة المخزنة في المكثفة $E_C(t)$.
- 5- احسب الطاقة المحولة E_d للنواقل الأومية عند اللحظة $t = \tau_2$.

III- البادلة K في الوضعية (3) :

بعد تفريغ المكثفة، توضع البادلة K في الوضع (3) في لحظة نعتبرها مبدأ جديدا للأزمنة $t = 0$ ، وعند تتبعنا للتوتر بين طرفي المولد u_{G2} تحصلنا على الشكل (8).

- 1- بتطبيق قانون جمع التوترات أوجد عبارة u_{G2} بدلالة : سعة المكثفة C ،



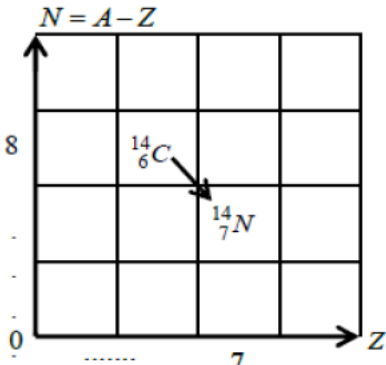
- شدة التيار I ، الزمن t ، مقاومة الناقل الأومي R_1 .
- 2- باستغلال البيان جد شدة التيار الثابتة I .
- 3- إذا علمت بان المكثفة انفجرت عند اللحظة $t = 3 \text{ ms}$ وذلك لعدم قدرة عازلها على تحمل التوتر بين طرفيها ، فما هو أقصى توتر تتحمله هذه المكثفة.

الإجابة النموذجية



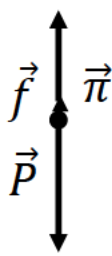
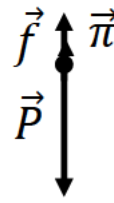
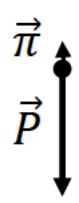
انتهى الموضوع الثاني

الموضوع الأول

الموضوع الأول				
العلامة		عناصر الإجابة		
مجموع	مجزأة			
التمرين الأول : (07 نقاط) :				
I				
0,25	0,25	الكربون المشع: هو نواة أم مشعة (غير مستقرة) تتحول الى نواة بنت أكثر استقرارا مع اصدار جسيم β^-		1 التعريف
1,25	0,25	${}^{14}_6C \Rightarrow {}^{14}_7N + {}^A_ZX$	حسب قانوني الانحفاظ ل صودي : ${}^A_ZX \Rightarrow {}^0_{-1}X \Rightarrow {}^0_{-1}e$ ${}^{14}_6C \Rightarrow {}^{14}_7N + {}^0_{-1}e$ نمط التفكك الاشعاعي β^-	أ-المعادلة
	0,25	$14 = A + 14 \Rightarrow A = 0$		
0,25	0,25	$6 = Z + 7 \Rightarrow Z = -1$		
1,25	0,25	3- قانون التناقص الاشعاعي: $N_{(t)} = N_{(0)}.e^{-\lambda.t}$		2 ب-المخطط
	0,25			
1	0,25	البيان عبارة عن خط مستقيم يمر بالمبدا معادلته : $y = ax$		4 قيمة λ
	0,25	$a = \frac{0,363}{3000}$		
	0,25	$a = 1,21.10^{-4} ans^{-1}$		
	0,25	$\dots\dots(1).\ln \frac{N_0}{N_{(t)}} = a. t$		
	0,25	ولدينا $N_{(t)} = N_{(0)}.e^{-\lambda.t}$ $\frac{N_{(t)}}{N_0} = e^{-\lambda.t}$ $\ln \frac{N_0}{N_{(t)}} = \lambda. t \dots\dots\dots (2)$ $\lambda = 1,21.10^{-4} ans^{-1}$		
0,25	0,25	$\tau = \frac{1}{\lambda} = \frac{1}{1,21.10^{-4}} = 8264,462 ans$		5 قيمة τ
1,25	0,25	$N_{(t)} = N_{(0)}.e^{-\lambda.t}$	$t = \ln \frac{N_0}{N_{(t)}} \cdot \frac{1}{\lambda}$ $t = \tau. \ln \frac{N_0}{N_{(t)}} = 8264,462. \ln \frac{1}{0,8465}$ $t = 1377,231 ans$	6 اثبات العلاقة
	0,25	$\frac{N_{(t)}}{N_0} = e^{-\lambda.t}$		
	0,25	$\ln \frac{N_0}{N_{(t)}} = \lambda. t$		
	0,25			
0,5	0,25	تاريخ كتابة المخطوطة: $646,768 ans$ $646.769 - 622 = 24.76$ هو 24 هـ		7 التاريخ الهجري
II				
0,5	0,25	ب ت ق ص : $1 + 14 = 14 + A \Rightarrow A = 1$		1 قيمة كل من x ,y ,Z,A
	0,25	$7 + 0 = 6 + Z \Rightarrow Z = 1$		
0,25	0,25	${}^{14}_7N + {}^1_0n \Rightarrow {}^{14}_6C + H^1_1$		2 معادلة التفاعل

0,75	0,25 0,25 0,25	$E_l(^{14}_7N) = \Delta E_1 = (\Delta m_1)C^2 = 0,1085.931.5$ $= 101,0677 \text{ Mev}$ $E_l(^{14}_6C) = -\Delta E_2 = (\Delta m_2)C^2 = 0,1097.931.5$ $= 102,1855 \text{ Mev}$ $\frac{E_l(^{14}_7N)}{14} < \frac{E_l(^{14}_6C)}{14}$ ومنه $^{14}_6C$ اكثر استقرارا	طاقة الربط	3
0,5	0,25 0,25	$E_{lib} = (m_1 - m_3) \times 931,5 = 0,0012 \times 931,5 = 1,1178 \text{ Mev}$	الطاقة المحررة	4
0,5	0,25 0,25	$N = \frac{E_{lib(T)}}{E_{lib}} = \frac{3,58.10^{17}}{1,1178.1,6.10^{-13}} = 2.10^{30} \text{ noyau}$	عدد الأنوية	5

الموضوع الأول

العلامة		عناصر الإجابة		
مجموع	مجزأة			
		التمرين الثاني : (06 نقاط) :		
		أولا :		
0,5	0,5	الشكل، الكتلة، الحجم (الكتلة الحجمية، الكثافة)		الخصائص
1,25	0,25 0,25 0,25	$\sum \vec{F} = m \cdot \vec{a}_G$ $P = m_S \cdot \vec{a}_G$	بالاسقاط على محور الحركة (OZ) $P = m_S \cdot a_Z \Rightarrow a_Z = g$ ومنه طبيعة الحركة مستقيمة متغيرة بانتظام	المعادلة الزمنية للسرعة
	0,25	بالتكامل $a_Z = \frac{dv_Z}{dt} = g$	الشروط الابتدائية $t = 0$ $v_{Z(t)} = g \cdot t + C$	
			$v_{Z(0)} = g \cdot (0) + C \Rightarrow C = v_{y(0)} = 0 \Rightarrow v_{Z(t)} = g \cdot t$	
	0,25	$v_Z = \frac{dZ}{dt} \Rightarrow Z(t) = \frac{1}{2} g \cdot t^2 + C'$ $Z_{(0)} = \frac{1}{2} g \cdot (0)^2 + C' \Rightarrow C' = 0 \Rightarrow Z(t) = \frac{1}{2} g \cdot t^2$	المعادلة الزمنية للموضع	
0,5	0,25 0,25	$Z(t) = \frac{1}{2} g \cdot t^2 = h$ $t = \sqrt{\frac{2h}{g}} = \sqrt{\frac{2 \times 4}{10}} = 0.89s$	$v(t) = g \cdot t = 10.0,89$ $= 8,9 \text{ m/s}$	سرعة الارتطام بالأرض
		ثانياً:		
1,25	0,25 0,25 0,25 0,25	النظام الدائم : 	النظام الانتقالي: 	لحظة الانطلاق: 
1,5	0,25 0,25 0,25 0,25	بتطبيق القانون الثاني لنيوتن نجد: $\Sigma \vec{F}_{ext} = m \vec{a}$ $\vec{P} + \vec{f} + \vec{\pi} = m \vec{a}$ بالإسقاط على محور الحركة (Oz) نجد: $mg - kv - \rho_{\text{هواء}} Vg = ma$		أ-إثبات المعادلة التفاضلية $\frac{dv}{dt} + \frac{k}{m} v = g(1 - \frac{\rho_{\text{هواء}} V}{m})$ $\frac{dv}{dt} + \frac{k}{m} v = g(1 - \frac{\rho_{\text{هواء}}}{\rho})$ بالمطابقة $A = \frac{k}{m} ; B = g(1 - \frac{\rho_{\text{هواء}}}{\rho})$

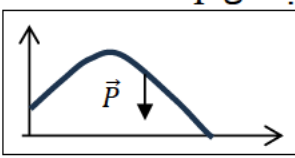
	0,25	الثابت B : هو التسارع الابتدائي a_0 للبالونة عند $t = 0s$	ب-المدلول	
3	0,25	إيجاد قيمة السرعة الحدية للبالونة: $v_l = 3 m/s$	أ-السرعة	
	0,25	التسارع الابتدائي a_0 : يساوي معامل توجيه المماس عند $t = 0s$ $a_0 = \frac{3}{1} \Rightarrow a_0 = 3 m/s^2$	ب- a_0	
1,25	0,25	إيجاد ثابت الزمن τ المميز للحركة: يمثل مسقط نقطة تقاطع المماس للمنحنى عند $t = 0s$ مع المستقيم المقارب لـ $v = v_l$ على محور الأزمنة. $\tau = 1 s$	ج- τ	
	0,25	$\tau = \frac{m}{k} \Rightarrow k = \frac{m}{\tau} = \frac{7.3 \cdot 10^{-3}}{1} = 7.3 \cdot 10^{-3} \frac{Kg}{s}$	k	
	0,25	في النظام الدائم تصبح $a = \frac{dv}{dt} = 0$ و $v = v_l$ ومنه تصبح: $mg - kv_l - \pi = 0$ $\pi = mg - kv_l = 7.3 \cdot 10^{-3} \cdot 10 - 7.3 \cdot 10^{-3} \cdot 3$ $= 0.0511 N$	π	

الموضوع الأول

العلامة	عناصر الإجابة																				
	التمرين التجريبي : (07 نقاط) :																				
	التمرين الأول (7 نقاط)																				
	(1) تعرف على العناصر (1)، (2)، (3)، (4)																				
0,25×4	<table><tr><th>العنصر (1)</th><th>العنصر (2)</th><th>العنصر (3)</th><th>العنصر (4)</th></tr><tr><td>مولد التواترات المنخفضة GBF</td><td>أمبير متر</td><td>فولط متر</td><td>خلية قياس الناقلية</td></tr></table>	العنصر (1)	العنصر (2)	العنصر (3)	العنصر (4)	مولد التواترات المنخفضة GBF	أمبير متر	فولط متر	خلية قياس الناقلية												
العنصر (1)	العنصر (2)	العنصر (3)	العنصر (4)																		
مولد التواترات المنخفضة GBF	أمبير متر	فولط متر	خلية قياس الناقلية																		
0,25	(2) عبارة شدة التيار الكهربائي i بدلالة: الناقلية النوعية σ والتوتر U_{eff} و k . $i(t) = k U_{eff} \sigma$																				
0,25	(3) يُمكن متابعة هذا التحول الكيميائي زمنيا عن طريق قياس شدة التيار i لسببين: - إحتوائه على شوارد في مواد التفاعل - ارتباط التيار i خطيا بالناقلية σ نظرا لثبات $k U_{eff}$																				
0,25	(4) بيّن أن شدة التيار الابتدائية i_0 تعطى بالعلاقة: $I_0 = k U_{eff} \sigma_0 = k U_{eff} (\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{Cl^-}) C$																				
0,25	(5) حساب قيمة التركيز C $C = \frac{I_0}{k U_{eff} (\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{Cl^-})} = \frac{0,852}{0,20 \times 5 \times (35 + 7,6)} = 0,02 \text{ mol/L..}$																				
0,25x2	(6) جدول التقدم للتفاعل الحادث																				
0,25x2	<table><tr><th>الحالة</th><th colspan="4">$Ni(s) + 2 H_3O^+(aq) = Ni^{2+}(aq) + H_2(g) + 2 H_2O(l)$</th></tr><tr><td>الابتدائية</td><td>m/M</td><td>CV</td><td>0</td><td>0</td></tr><tr><td>الانتقالية</td><td>$\frac{m}{M} - x$</td><td>$CV - x$</td><td>x</td><td>x</td></tr><tr><td>النهائية</td><td>$\frac{m}{M} - x_{max}$</td><td>$CV - x_{max}$</td><td>x_{max}</td><td>x_{max}</td></tr></table>	الحالة	$Ni(s) + 2 H_3O^+(aq) = Ni^{2+}(aq) + H_2(g) + 2 H_2O(l)$				الابتدائية	m/M	CV	0	0	الانتقالية	$\frac{m}{M} - x$	$CV - x$	x	x	النهائية	$\frac{m}{M} - x_{max}$	$CV - x_{max}$	x_{max}	x_{max}
الحالة	$Ni(s) + 2 H_3O^+(aq) = Ni^{2+}(aq) + H_2(g) + 2 H_2O(l)$																				
الابتدائية	m/M	CV	0	0																	
الانتقالية	$\frac{m}{M} - x$	$CV - x$	x	x																	
النهائية	$\frac{m}{M} - x_{max}$	$CV - x_{max}$	x_{max}	x_{max}																	
0,25	(7) بين ان شدة التيار i في لحظة زمنية t تكتب بدلالة تقدم التفاعل x على النحو: $i(t) = k U_{eff} \sigma$ $\sigma(t) = \lambda(H_3O^+). [H_3O^+] + \lambda(Cl^-). [Cl^-] + \lambda(Ni^{+2}). [Ni^{+2}]$ $\sigma(t) = \lambda(H_3O^+). \left(C - \frac{2x}{V}\right) + \lambda(Cl^-). C + \lambda(Ni^{+2}). \frac{x}{V}$																				

0,25	$\sigma(t) = \sigma_0 + (\lambda(Ni^{+2}) - 2\lambda(H_3O^+)) \frac{x}{V}$
0,25	$.i(t) = kU_{eff}\sigma_0 + kU_{eff}(\lambda(Ni^{+2}) - 2\lambda(H_3O^+)) \frac{x}{V}$
0,25	$.i(t) = I_0 + kU_{eff} \frac{(\lambda(Ni^{+2}) - 2\lambda(H_3O^+))}{V} x$
0,25	$.i(t) = 0.852 + 0.20 \times 5 \frac{(10 - 2 \times 35)}{2} x$
0,25	$i(t) = 0.852 - 30 x(t)$
0,25	(8) حساب قيمة التقدم النهائي x_f ، ثم عَيِّن المتفاعل المحد.
0,25	$.I_f = 0.284 \rightarrow x_f = \frac{I_f - 0.852}{-30} = \frac{0.284 - 0.852}{-30} = 1.82 \times 10^{-2} mol$
0,25	المحد : نحسب الكمية النهائية لـ H_3O^+
0,25	$n(H_3O^+)_f = CV - 2x_f = 0.02 \times 2 - 2 \times 0.0182 \neq 0$
0,25	إذن H_3O^+ غير محد و عليه فإن Ni
0,25	(9) حساب كتلة النيكل المتواجدة في القطعة النقدية m_0
0,25	$. \frac{m_0}{M} - x_f = 0 \rightarrow m_0 = M \cdot x_f = 58,7 \times 0.0182 = 1.11 g$
0,25x2	ثم استنتج نسبة النيكل فيها.
0,25	$.P(\%) = \frac{m_0}{m'} \times 100\% = \frac{1.11}{4.5} \times 100\% = 24.6 \%$
0,25	(10) زمن نصف التفاعل $t_{1/2} = 3 min$
0,25x2	(11) أحسب سرعة التفاعل عند $t = 0 min$ و $t = 6 min$
0,25x2	$.t = 0 min \quad v_x = \frac{dx}{dt} = -\frac{1}{30} \times \frac{di}{dt} = -\frac{1}{30} \times \frac{0.852 - 0.426}{0-3} = 4.7 \times 10^{-3} mol/min$
0,25	$.t = 6 min \quad v_x = \frac{dx}{dt} = -\frac{1}{30} \times \frac{di}{dt} = -\frac{1}{30} \times \frac{0.426 - 0.142}{6-15} = 1.05 \times 10^{-3} mol/min$
0,25x2	سبب تناقصها مع الزمن هو تناقص تركيز المتفاعلات
	(12) عند سحق القطعة النقدية قبل استعمالها، يكون التحول الكيميائي أسرع نظرا لزيادة سطح التلامس

الموضوع الثاني

العلامة		عناصر الإجابة	
مج	مجزأة		
		التمرين الأول : (06 نقاط) :	
		I- الدراسة النظرية لحركة مركز عطالة الجلة:	
0,75	0,25 0,25 0,25	-المرجع السطحي الأرضي - الشكل كروي والسطح أملس $\Leftarrow$ الاحتكاك مهمل - مصنوعة من معادن ثقيلة وقطرها صغير إذن كثافتها كبيرة $\Leftarrow$ الدافعة مهمة	1 المرجع المناسب: و مواصفاتها :
01	0,25 0,25 0,25 0,25	بتطبيق القانون الثاني لنيوتن $\sum \vec{F}_{ext} = m\vec{a}_G$ المرجع: السطحي الأرضي - الجلة: الجلة - القوى: الثقل P $\vec{P} = m\vec{a}$ بالإسقاط على المحورين : $Ox: 0=ma_x \Rightarrow a_x = 0$ $Oy: -p=ma_y \Rightarrow a_y = -g$ 	2 مركبتي التسارع
1	0,25 0,25 0,25 0,25	$a_x = 0 \Rightarrow \frac{dv_x}{dt} = 0 \Rightarrow v_x = Cte = v_{0x} = v_0 \cos \alpha$ $v_x = \frac{dx}{dt} \Rightarrow dx = v_x dt \Rightarrow x = v_x t + x_0$ $x = v_0 \cos \alpha \cdot t$ $a_y = -g = \frac{dv_y}{dt} \Rightarrow dv_y = -g dt \Rightarrow$ $v_y = -gt + v_{0y}$ $v_y = \frac{dy}{dt} \Rightarrow dy = v_y dt = (-gt + v_{0y}) dt$ ولدنيا : بالتكامل نجد: $y = -\frac{1}{2}gt^2 + v_{0y}t + y_0$ ومنه: $y = -\frac{1}{2}gt^2 + v_0 \sin \alpha t + h$ الشروط الابتدائية: $v_{0x} = v_0 \cos \alpha$ $v_{0y} = v_0 \sin \alpha$ $x_0 = 0$ $y_0 = h$	3 المعادلتين الزمنيةتين للحركة
0.25	0,25	لدينا من معادلة الفاصلة $x(t): t = \frac{x}{v_0 \cos \alpha}$ بالتعويض في معادلة الترتيب $y(t)$ نجد: $y = -\frac{1}{2}g\left(\frac{x}{v_0 \cos \alpha}\right)^2 + v_0 \sin \alpha \frac{x}{v_0 \cos \alpha} + h$ ومنه: $y = -\frac{g}{2v_0^2 \cos^2 \alpha} \cdot x^2 + \tan \alpha \cdot x + h$	4 معادلة المسار
II- دراسة نتائج المحاكاة :			
0,5	0,25 0,25	لدينا البيان $x = f(t)$ عبارة عن خط مستقيم يمر بالمبدأ معادلته من الدرجة الأولى: $x = v_x t$ إذن الحركة وفق المحور Ox منتظمة حيث : $v_x = v_{0x} = \tan \beta = \frac{\Delta x}{\Delta t} = \frac{1.6 \times 3}{0.66} \Rightarrow v_{0x} = 7.3 m/s$	1 طبيعة الحركة وفق المحور Ox واستنتاج المركبة v_{0x}
0,5	0,25 0,25	لدينا البيان $y = g(t)$ عبارة عن خط مستقيم لا يمر بالمبدأ معادلته من الدرجة الأولى: $y = at + b$ حيث : $a = \tan \theta = \frac{\Delta v}{\Delta t} = \frac{6.5-0}{0-0.66} = -9.8 m/s^2$ $b = v_{0y} = 6.5 m/s$ إذن الحركة وفق المحور Oy متغيرة بانتظام	2 المركبة v_{0y} واستنتاج طبيعة الحركة وفق المحور Oy
0,5	0,25 0,25	لدينا طويلة شعاع السرعة: $v_0 = \sqrt{v_{0x}^2 + v_{0y}^2} = \sqrt{(7.3)^2 + (6.5)^2}$ $v_0 = 9.78 m/s^2$ $\tan \alpha = \frac{v_{0y}}{v_{0x}} = \frac{6.5}{7.3} = 0.89 \Rightarrow \alpha = 41.68^\circ$ ولدنيا :	3 مميزات الشعاع السرعة الابتدائية

0,5	0,25	من المنحنى البياني $x = f(t)$ نجد: $x_p = D = 3.85 \times 3 = 11.55m$		التحقق من: - مدى الرمية	4
	0,25	من المنحنى البياني $x = f(t)$ نجد: $t_p = t_f = 4.8 \times 0.33 = 1.58 s$		- مدة السقوط	
III- تحسين مدى الرمية:					
0,5	0,25	عندما تزداد α فإن المسافة الأفقية D للرمية : 4- تتزايد الى أن تصل لقيمة عظمى ثم تتناقص		السرعة الابتدائية ثابتة	1
	0,25	عندما تزداد α فإن المسافة الأفقية D للرمية : 1- تزداد		زاوية الرمي ثابتة	
0,5	0,25	من الشكل -3- نلاحظ: من أجل زاوية رمي $\alpha = 45^\circ$ وبنفس السرعة الابتدائية $v_0 = 9.8m/s$ "نفس القوة العضلية" يمكن تحقيق مدى أكبر إذن يمكن لهذه الرياضية أن تحطم الرقم القياسي العالمي مرة أخرى (بنفس إمكانياتها البدنية الحالية وذلك بتعديل زاوية الرمي فقط)			2
	0,25				

الموضوع الثاني	
العلامة	التمرين الثاني : (07 نقاط)
(0.25)	دراسة تفاعل حمض البوتانويك C_3H_7COOH مع الماء 1- معادلة انحلال الحمض في الماء: $C_3H_7COOH + H_2O = C_3H_7COO^- + H_3O^+$
(0.25)	2- جدول التقدم :
(0.25)	3- عبارة تقدم التفاعل عند التوازن بدلالة V_a و $[H_3O^+]_f$: لدينا $X_f = [H_3O^+]_f \cdot V_a$
(0.25)	4- عبارة τ_f نسبة التقدم النهائي عند التوازن بدلالة pH و Ca : $(0.25 + 0.25)$ $\tau_f = X_f / X_m = [H_3O^+]_f \cdot V_a / Ca$ $V_a = 10^{-pH} / Ca$ $\tau_f = 10^{-3,41} / 1 \cdot 10^{-2} = 0,038$
(0.25)	τ_f أقل من الواحد و منه الحمض ضعيف
(0.5)	5- عبارة ثابت الحموضة Ka بدلالة τ_f و Ca : $Ka = [H_3O^+]_f [C_3H_7COO^-]_f / [C_3H_7COOH]_f$ ونعلم ان : $[H_3O^+]_f = \tau_f \cdot Ca = [C_3H_7COO^-]_f$ $[C_3H_7COOH]_f = Ca - [H_3O^+]_f = Ca(1 - \tau_f)$ $Ka = \tau_f^2 \cdot Ca / (1 - \tau_f)$
(0.25)	- استنتاج قيمة PKa : $PKa = -\log\left(\frac{\tau_f \cdot Ca}{1 - \tau_f}\right) = 4.82$
(0.5)	1- معادلة التفاعل: $CH_3-CH_2-CH_2-COOH + CH_3-OH = CH_3-CH_2-CH_2-COO^- + CH_3 + H_2O$
0.5) (0.5+)	2- المجموعة الوظيفية التي ينتمي اليها النوع E : استر واسمه ميثانات البوتيل
(0.25)	3- جدول التقدم تفاعل الاسترة:
(0.25)	4- دور الماء المثلج هو توقيف التفاعل اثناء المعايرة
(0.25)	دور حمض الكبريت هو تسريع التفاعل
(0.25)	5- تفاعل المعايرة الحادث: $C_3H_7COOH + OH^- = C_3H_7COO^- + H_2O$
(0.5)	6- عبارة التقدم X: عند التكافؤ يكون المزيغ ستيومتري $n_a = n_b$ ومنه $n_a = C_b V_{be}$ وفي المزيغ $n_a = 10C_b$ من جدول تقدم تفاعل الاسترة: $n_a = 0.1 - X$ ومما سبق $n_a = 10C_b V_{be}$ ومنه $X = 0.1 - 10C_b V_{be}$ ومنه $10C_b V_{be} = 0.1 - X$

7- أ - السرعة الحجمية الأعظمية للتفاعل : عبارتها من الشكل $Vv = \frac{1}{v} \cdot \frac{dx}{dt}$ حساب قيمتها الأعظمية باستعمال المماس للبيان	(0.5)
7- ب - زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$: من البيان نجد $t_{1/2} = 5 \text{ min}$	(0.5)
7- ج - كسر التفاعل عند التوازن Q_{rf} يعطى بالقانون $Q_{rf} = \frac{[C_3H_7COOCH_3]_f \cdot [H_2O]_f}{[C_3H_7COOH]_f \cdot [CH_3OH]_f} = \frac{nf(C_3H_7COOCH_3) \cdot nf(H_2O)}{nf(C_3H_7COOH) \cdot nf(CH_3OH)}$ وتصبح $Q_{rf} = \frac{(xf)^2}{(0.1 - xf)^2}$ بتطبيق عددي $Q_{rf} = \frac{(6.7 \cdot 10^{-2})^2}{(0.1 - 6.7 \cdot 10^{-2})^2} = 4.12$	(0.5) (0.5+)

الموضوع الثاني	
العلامة	التمرين التجريبي (7 نقاط)
0,25	I. البادلة K في الوضعية (1) (1) تعريف المكثفة: هي عنصر كهربائي يتألف من لبوسين ناقلين يفصل بينهما عازل، لها القدرة على تخزين شحن كهربائية في لبوسيهما، تتميز بمقدار يدعى السعة وحدته الفراءد، يرمز لها في الدارات الكهربائية بالرمز C
0,25	(2) التفسير المجهري لشحن المكثفة: عند وضع البادلة في الوضع 1 تشكل الدارة ناقل غير متوازن ما يجعل المولد يعمل على شحن المكثفة بتهجير الالكترونات من اللبوس A نحو اللبوس B فيصبح اللبوس A موجبا و اللبوس B سالبا ويتزايد بذلك التوتر بين طرفي المكثفة بمرور الزمن (النظام الانتقالي) - عندما يصبح التوتر بين طرفي المكثفة مساو إلى توتر المولد تتوقف عملية الهجرة وتصبح حينئذ شدة التيار الكهربائي في الدارة معدوم (النظام الدائم)
0,25×3	(3) نقل مخطط الدارة مع توضيح جهة حاملات الشحن والتوترات
0,25	4- يمكن استغلال راسم الاهتزاز المهبطي بمتابعة التوتر U_{R1} ثم توظيف $U_{R1} = R_1 \cdot i(t)$
0,25×2 0,25×2	5 - إيجاد كل من: القوة المحركة للمولد E، ثابت الزمن τ_1 ، سعة المكثفة C. $\frac{E}{R_1} = 25 \times 10^{-3} \rightarrow E = 200 \times 25 \times 10^{-3} = 5V$ $i(\tau_1) = 0.37I = 9.25 \text{ mA} \rightarrow \tau_1 = 1 \text{ ms}$
0,25×2	$R_1 C = 10^{-3} \text{ s} \rightarrow C = \frac{10^{-3}}{R_1} = \frac{10^{-3}}{200} = 5 \times 10^{-6} F$
0,25 0,25 0,25	II. البادلة K في الوضعية (2) (1) المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر بين طرفي المكثفة C $U_C + U_{R1} + U_{R2} = 0$ $U_C + (R_1 + R_2)C \frac{dU_C}{dt} = 0$ (2) الحل المناسب للمعادلة التفاضلية هو: $U_C(t) = E e^{-t/\tau_2}$ إيجاد عبارة الثابت τ_2 :

0,25

$$\begin{cases} U_C(t) = E e^{-\frac{t}{\tau_2}} \\ \frac{dU_C}{dt} = -\frac{E}{\tau_2} e^{-\frac{t}{\tau_2}} \end{cases} \text{نشتق.}$$

نعوض في المعادلة التفاضلية

$$U_C + (R_1 + R_2)C \frac{dU_C}{dt} = 0$$

$$E e^{-\frac{t}{\tau_2}} - (R_1 + R_2)C \frac{E}{\tau_2} e^{-\frac{t}{\tau_2}} = 0$$

$$E e^{-\frac{t}{\tau_2}} = (R_1 + R_2)C \frac{E}{\tau_2} e^{-\frac{t}{\tau_2}}$$

0,25

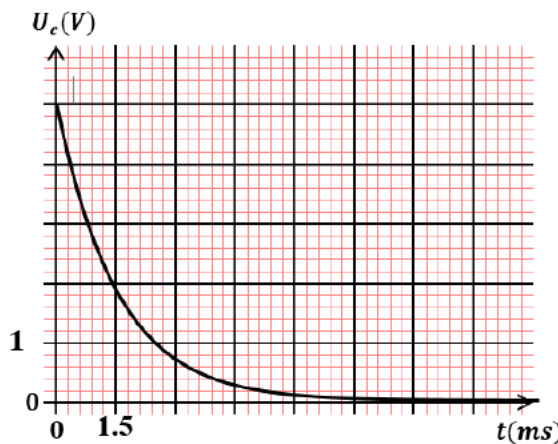
$$\tau_2 = (R_1 + R_2)C$$

(3) تمثيل منحنى تطور التوتر بين طرفي المكثفة بدلالة الزمن $U_C(t)$ في هذه الحالة.

0,25

t	0	$\tau_2 = 1.5ms$	$2 \tau_2$	$3 \tau_2$	$4 \tau_2$	$5 \tau_2$	∞
U_C	E	$E e^{-1}$	$E e^{-2}$	$E e^{-3}$	$E e^{-4}$	$E e^{-5}$	$E e^{-\infty}$
	5	1.85	0.68	0.25	0.09	0.05	0

0,25

(4) أكتب العبارة الزمنية للطاقة المخزنة في المكثفة $E_C(t)$

$$E_C(t) = \frac{1}{2} C U_C^2 = \frac{1}{2} C E^2 e^{-2\frac{t}{\tau_2}} = E_{Cmax} \cdot e^{-2\frac{t}{\tau_2}}$$

(5) الطاقة المحولة للناقل الأومي عند اللحظة $t = \tau_2$

0,25×2

$$E_C(\tau_2) = E_{Cmax} \cdot e^{-2\frac{\tau_2}{\tau_2}} = 0,135 E_{Cmax}$$

$$E_d(\tau_2) = E_{Cmax} - 0,135 E_{Cmax}$$

0,25

$$E_d(\tau_2) = 0,865 E_{Cmax} = 0,865 \cdot \frac{1}{2} C E^2 = 5.4 \times 10^{-4} J$$

III. البادلة K في الوضعية (3)

(1) عبارة G_2 بدلالة: سعة المكثفة C، شدة التيار I، الزمن t، المقاومة R_1

0,25

$$U_{G2} = U_C + U_{R1}$$

0,25

$$U_{G2} = \frac{I}{C} t + R_1 \cdot I$$

(2) شدة التيار الثابتة المارة في الدارة I

0,25

$$R_1 \cdot I = 12 \rightarrow I = \frac{12}{R_1} = \frac{12}{200} = 0.06 A$$

0,25

(3) أقصى توتر تتحمله هذه المكثفة

0,25

$$U_C = \frac{I}{C} t = \frac{0.06}{5 \times 10^{-6}} 3 \times 10^{-3} = 36 V$$

0,25