

على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين:

الموضوع الأول

يحتوي الموضوع الأول على 05 صفحات ( من الصفحة 1 من 10 إلى الصفحة 5 من 10 )

الجزء الأول: (14 نقطة)

التمرين الأول: (04 نقاط)

نهمل تأثير الهواء في كامل التمرين ،  $g$  : تسارع الجاذبية الأرضية

نابض مرن مهمل الكتلة، حلقاته غير متلاصقة، ثابت مرونته  $k$ . يثبت من إحدى نهايتيه في نقطة ثابتة  $A$  ويعلق

في نهايته الحرة جسما صلبا ( $S$ ) نعتبره نقطيا، كتلته  $m = 100g$  (الشكل-1).

1- أ) مثل القوى المؤثرة على الجسم ( $S$ ) في حالة التوازن.

ب) بين أن استطالة النابض  $x_0$  في حالة التوازن تعطى بالعلاقة  $x_0 = \frac{m \cdot g}{k}$ .

2) انطلاقا من وضع التوازن الذي نعتبره مبدأ لقياس الفواصل، يسحب الجسم ( $S$ ) شاقوليا نحو

الأسفل بمسافة  $X_m$  في الاتجاه الموجب ويترك دون سرعة ابتدائية في اللحظة  $t = 0$ .

أ) بتطبيق القانون الثاني لنيوتن أوجد المعادلة التفاضلية التي تحققها فاصلة المتحرك  $x(t)$ .

ب) تحقق أن  $x(t) = X_m \cdot \cos\left(\sqrt{\frac{k}{m}} \cdot t + \varphi\right)$  حلا للمعادلة التفاضلية السابقة.

3) سمحت دراسة تغيرات الطاقة الحركية  $E_c$  للجسم ( $S$ ) بدلالة فاصلته  $x$  أثناء الاهتزاز

بالحصول على البيان  $E_c = f(x)$  الموضح في الشكل-2.

أ) جد عبارة الطاقة الحركية العظمى  $E_{Cmax}$

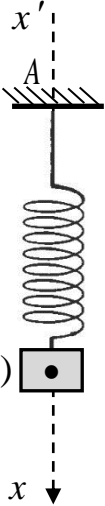
بدلالة:  $X_m$  ،  $\omega_0$  و  $m$

حيث  $\omega_0 = \sqrt{\frac{k}{m}}$

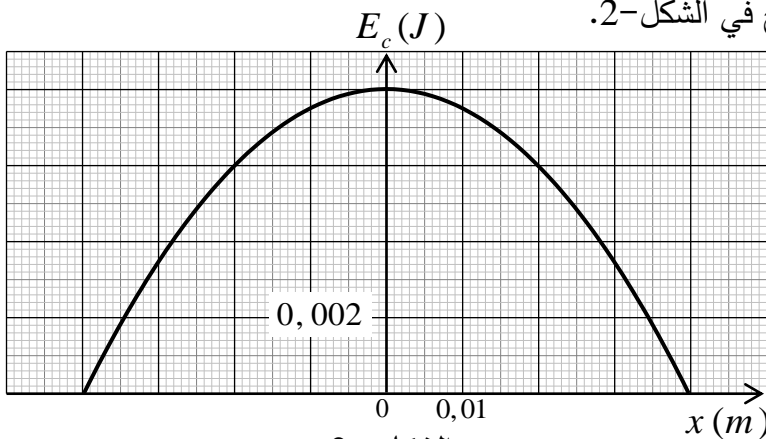
ب) اعتمادا على البيان جّد:

- السعة (الفاصلة الأعظمية)  $X_m$ .

- الطاقة الحركية العظمى  $E_{Cmax}$ .



الشكل - 1

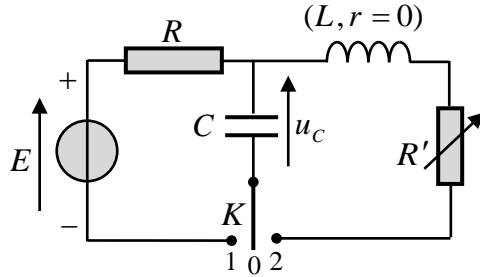


الشكل - 2

- نبض الحركة  $\omega_0$  ودورها الذاتي  $T_0$ .
- ثابت المرونة  $k$  لل نابض.
- (4) اكتب المعادلة الزمنية للحركة  $x = f(t)$ .

#### التمرين الثاني: (04 نقاط)

التجهيز المستخدم:



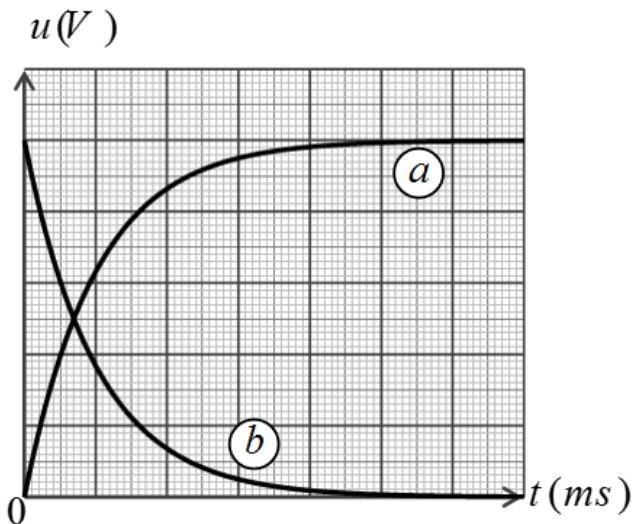
الشكل-3

مولد توتر ثابت قوته المحركة الكهربائية  $E = 5V$ ، جهاز راسم الاهتزاز ذو ذاكرة، مكثفة فارغة سعتها  $C = 1\mu F$ ، وشيعة ذاتيتها  $L$  مقاومتها مهملة، ناقل أومي مقاومته  $R$ ، مقاومة متغيرة  $R'$ ، بادلة  $K$ ، أسلاك التوصيل.

لدراسة تأثير المقاومة على نمط الاهتزازات الكهربائية تم تحقيق التركيب التجريبي (الشكل-3).

#### • التجربة الأولى:

قام فوج من التلاميذ بشحن المكثفة  $C$  بوضع البادلة  $K$  في الوضع (1) وضبط الحساسية الشاقولية لراسم الاهتزاز على  $1V/div$  والمسح الأفقي على  $10ms/div$  فظهر على شاشته المنحنيين (a) و (b) (الشكل-4).



الشكل-4

(1) بين على الشكل-3 كيف تم ربط جهاز راسم

الاهتزاز لمتابعة تطور التوترين الكهربائيين  $u_R(t)$  و  $u_C(t)$  بين طرفي كل من الناقل الأومي والمكثفة.

(2) انسب مع التعليل كل من المنحنيين (a) و (b) لتطور التوتر الكهربائي الموافق.

3- أ) باستعمال المعادلة الزمنية للتوتر  $u_C(t)$ ، حدّد عبارتي اللحظتين  $t_1$  و  $t_2$  الموافقتين لشحن المكثفة بنسبة 40% و 90% على الترتيب بدلالة ثابت الزمن للدارة  $\tau$ .

ب) تأكد من أن  $\Delta t = t_2 - t_1 \approx 1,79\tau$  ثم حدّد

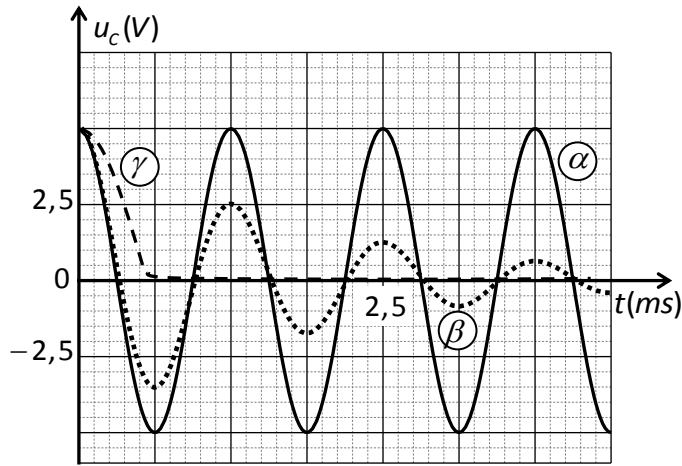
بيانيا قيمة كل من  $t_1$  و  $t_2$  وباستغلال العلاقة السابقة احسب قيمة  $\tau$  واستنتج قيمة  $R$ .

#### • التجربة الثانية:

بعد شحن المكثفة تماماً وفي لحظة نعتبرها كمبدأ لقياس الأزمنة  $t = 0$  قام فوج آخر من التلاميذ بنقل البادلة  $K$  إلى الوضع (2) وتسجيل في كل مرة تغيرات التوتر الكهربائي  $u_C(t)$  بين طرفي المكثفة من أجل عدة قيم للمقاومة

$R'(\Omega)$	0	100	5000
--------------	---	-----	------

$R'$  معطاة في الجدول التالي:



الشكل-5

فتحصل الفوج على المنحنيات الموضحة في الشكل-5.

(1) ما هو نمط الاهتزازات في كل حالة؟ علّل.

(2) انسب كل بيان للمقاومة المناسبة.

(3) من أجل  $R' = 0$ :

(أ) أوجد المعادلة التفاضلية لتطور التوتر الكهربائي

بين طرفي المكثفة بدلالة الزمن.

(ب) حل المعادلة التفاضلية السابقة هو

$$u_c(t) = A \cdot \cos Bt$$

عبر عن الثابتين  $A$  و  $B$  بدلالة مميزات الدارة.

(ج) استنتج قيمة الدور الذاتي  $T_0$  للاهتزازات واحسب قيمة الذاتية  $L$  للشعيرة.

التمرين الثالث: (06 نقاط)

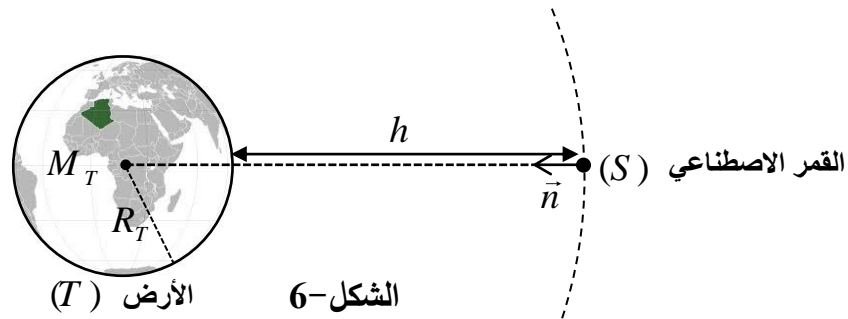
I- لمنافسة النظام الأمريكي في التموقع الدقيق  $GPS$  والتحرر منه، وضع الاتحاد الأوروبي نظامه الخاص المُسمّى

$Galileo$  المتكون من 30 قمرا اصطناعيا يرسم كل واحد منها مسارا يُمكن اعتباره دائريا حول الأرض على ارتفاع

$h = 23616 \text{ km}$  من سطحها.

تتم دراسة حركة أحد هذه الأقمار الاصطناعية ( $S$ ) في المرجع المركزي الأرضي (الجيو مركزي) والذي يمكن اعتباره

غاليليا (الشكل-6).



(1) اكتب العبارة الشعاعية لقوة الجذب  $\vec{F}_{T/S}$  التي تؤثر بها الأرض ( $T$ ) على القمر الاصطناعي ( $S$ ) بدلالة ثابت

التجاذب الكوني  $G$ ، كتلة الأرض  $M_T$ ، كتلة القمر الاصطناعي  $m_S$ ، نصف قطر الأرض  $R_T$  والارتفاع  $h$

ومتلها

على الشكل-6.

2- (أ) بتطبيق القانون الثاني لنيوتن في المرجع المحدد، أوجد العبارة الحرفية للسرعة المدارية  $v$  للقمر ( $S$ )

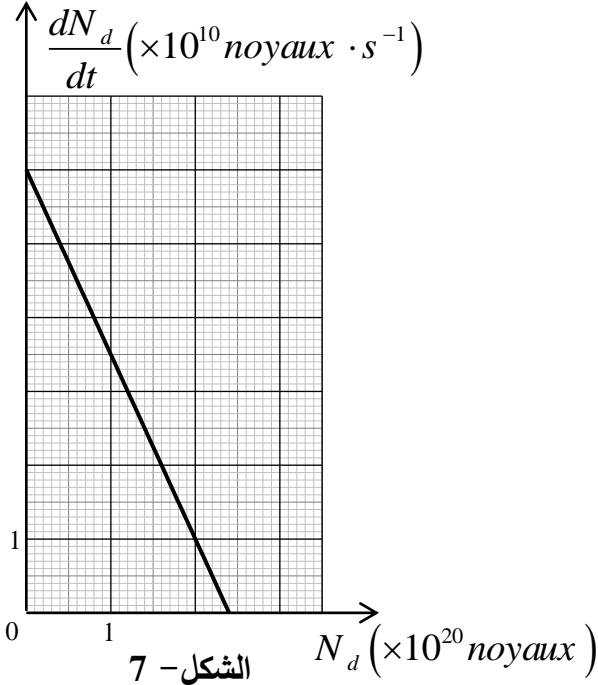
بدلالة:  $G$ ،  $M_T$ ،  $R_T$ ، و  $h$  ثم احسب قيمتها.

(ب) اكتب العبارة الحرفية للدور  $T$  لحركة القمر الاصطناعي ( $S$ ) بدلالة  $R_T$ ،  $h$ ،  $v$  ثم احسب قيمته.

(ج) هل يمكن اعتبار هذا القمر جيومستقرا؟ برّر إجابتك.

يعطى:  $G = 6,67 \times 10^{-11} SI$  ،  $R_T = 6371 km$  ،  $M_T = 5,972 \times 10^{24} kg$

II- تعتمد محركات التوجيه للأقمار الاصطناعية والمعدات الأخرى على بطاريات نووية تولد طاقة متحررة من جراء انبعاث جسيمات  $\alpha$  من أنوية البلوتونيوم المشع  $^{238}_{94}Pu$  ، ثابت التفكك له  $\lambda$  .



(1) اكتب معادلة التحول النووي المنمذجة لتفكك

نواة البلوتونيوم 238 للحصول على نواة اليورانيوم  $^A_ZU$  .

(2) بيّن أن المعادلة التفاضلية التي تخضع لها عدد الأنوية

المتفككة  $N_d$  للبلوتونيوم 238 هي من الشكل:

$$\frac{dN_d}{dt} + \lambda \cdot N_d = \lambda \cdot N_0$$

حيث  $N_0$  هو عدد أنوية

البلوتونيوم الابتدائية في العينة المشعة.

(3) إذا كان حل هذه المعادلة التفاضلية من

$$N_d(t) = A \cdot e^{-\alpha t} + B$$

الشكل:

أوجد عبارة الثوابت:  $\alpha$  ،  $B$  و  $A$  . ما المدلول الفيزيائي

لكل من  $\alpha$  و  $B$  ؟

(4) نمثل  $\frac{dN_d}{dt} = f(N_d)$  فنحصل على البيان (الشكل-7) .

أ- باستغلال البيان استنتج قيمتي الثابتين  $\lambda$  و  $N_0$  .

ب- عرّف زمن نصف العمر  $t_{1/2}$  للعينة المشعة واحسب قيمته.

(5) تحتوي بطارية أحد الأقمار الاصطناعية على كتلة  $m = 1,2 kg$  من  $^{238}_{94}Pu$  .

تُقدّم هذه البطارية خلال مدة اشتغالها استطاعة كهربائية متوسطة مقدارها  $P_e = 888 W$  بمردود  $r = 60\%$  .

(أ) احسب الطاقة الكلية الناتجة عن التفكك الكلي للكتلة  $m$  .

(ب) استنتج مدة اشتغال البطارية.

يعطى:  $m(^4_2He) = 4,00150 u$  ،  $m(^A_ZU) = 234,04095 u$  ،  $m(^{238}_{92}Pu) = 238,04768 u$

$$1 MeV = 1,6 \times 10^{-13} J$$
 ،  $N_A = 6,02 \times 10^{23} mol^{-1}$  ،  $1 u = 931,5 MeV/c^2$

الجزء الثاني: (06 نقاط)

التمرين التجريبي: (06 نقاط)

I- نُحَضَّر محلولاً مائياً ( $S$ ) لحمض الايثانويك  $CH_3 - COOH$  بإذابة كتلة  $m = 0,60 g$  من حمض الايثانويك

النقي في حجم  $V = 1,0 L$  من الماء المقطر .

نقيس الناقلية النوعية  $\sigma$  للمحلول ( $S$ ) في درجة الحرارة  $25^\circ C$  فنجدها  $\sigma = 1,64 \times 10^{-2} S \cdot m^{-1}$  .

1- (أ) اكتب معادلة التفاعل المنمذج للتحول الكيميائي الحادث بين حمض الايثانويك النقي والماء .

(ب) هل التفاعل السابق تمّ بين: حمض وأساسه المرافق أو حمض لثنائية وأساس لثنائية أخرى؟

(ج) احسب التركيز المولي  $c$  للمحلول ( $S$ ).

2- (أ) قَدِّم جدولاً لتقدم التفاعل الحادث في المحلول ( $S$ ).

(ب) جِدْ عبارة التركيز المولي لشوارد الهيدرونيوم  $[H_3O^+]_f$  في المحلول ( $S$ ) بدلالة  $\sigma$  والناقليتين الموليتين

الشارديتين  $\lambda_{CH_3COO^-}$  و  $\lambda_{H_3O^+}$ .

(ج) استنتج قيمة الـ  $pH$  للمحلول الحمضي ( $S$ ).

3- (أ) اكتب عبارة كسر التفاعل النهائي  $Q_{r,f}$  للتفاعل الحادث في المحلول ( $S$ ) وبيِّن أنها تكتب على الشكل:

$$Q_{r,f} = \frac{10^{-2pH}}{c - 10^{-pH}}$$

(ب) احسب ثابت التوازن  $K$  للتفاعل السابق. ماذا تستنتج؟

II- نحقق مزيجاً متساوي المولات يتكون من  $n_0(mol)$  من

حمض الايثانويك النقي  $CH_3-COOH$  مع  $n_0(mol)$  من

كحول صيغته الجزيئية المجملية  $C_3H_7OH$ .

(1) سمِّ التفاعل الحادث في المزيج وأذكر خصائصه.

(2) اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث.

(3) يمثل البيان (الشكل-8) تغيرات الكتلة  $m$  للحمض المتبقى

أثناء التفاعل بدلالة الزمن  $t$ .

(أ) حدِّد التركيب المولي للمزيج عند التوازن الكيميائي.

(ب) احسب مردود التفاعل وحدِّد من بين الصيغتين التاليتين:

$CH_3-CHOH-CH_3$  ؛  $CH_3-CH_2-CH_2-OH$  صيغة الكحول المستخدم، مع التعليل.

(ج) اكتب الصيغة نصف المنشورة للمركب العضوي الناتج واذكر اسمه.

4- (أ) عند حدوث التوازن الكيميائي حيث ثابت التوازن للتفاعل السابق  $K = 2,25$ ، نضيف  $0,1mol$  من الماء إلى

المزيج التفاعلي. اعتماداً على كسر التفاعل  $Q_r$  حدِّد جهة تطور حالة الجملة.

(ب) حدِّد التركيب المولي للمزيج عند التوازن الكيميائي الجديد.

المعطيات:  $\lambda_{CH_3COO^-} = 4,1 mS \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$  ،  $\lambda_{H_3O^+} = 35,0 mS \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$  ،

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

انتهى الموضوع الأول

## الموضوع الثاني

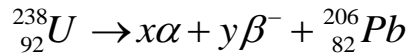
يحتوي الموضوع الثاني على 05 صفحات ( من الصفحة 6 من 10 إلى الصفحة 10 من 10 )

الجزء الأول: (14 نقطة)

التمرين الأول: (04 نقاط)

لتقدير عمر بعض الصخور، يلجأ العلماء إلى طرائق وتقنيات مختلفة تعتمد أساسا على قانون التناقص الإشعاعي من بين هذه التقنيات تقنية التأريخ بواسطة اليورانيوم.

تتفكك أنوية اليورانيوم المشع  ${}_{92}^{238}U$  تلقائيا وفق سلسلة من التفككات  $\alpha$  و  $\beta^-$  والتي تُنمذج بالمعادلة التالية:



1-أ) ما المقصود بـ  $\alpha$  و  $\beta^-$  ؟

ب) بتطبيق قانوني الانحفاظ، أوجد قيمتي العددين  $x$  و  $y$ .

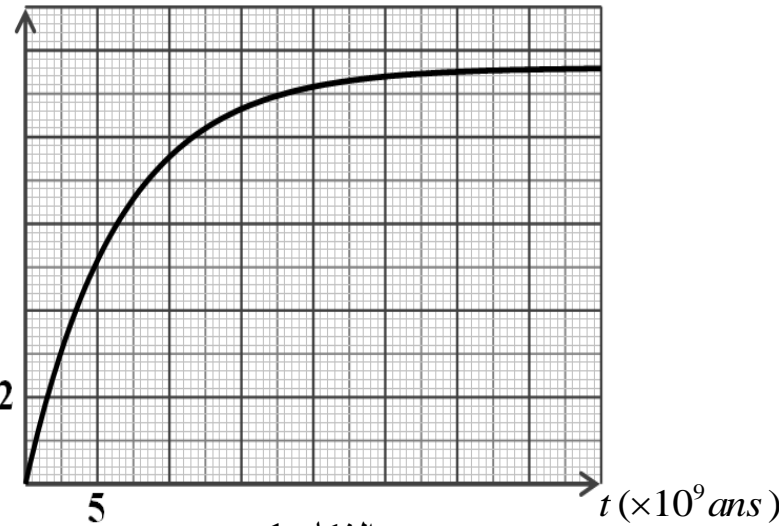
2) بفرض أن عينة صخرية تحتوي على اليورانيوم  ${}_{92}^{238}U$  فقط لحظة تشكلها ( $t = 0$ ) التي نعتبرها لحظة بداية

التأريخ وأن الرصاص  ${}_{82}^{206}Pb$  الموجود في العينة ناتج عن تفكك اليورانيوم  ${}_{92}^{238}U$  فقط.

عند لحظة القياس  $t_m$  تكون النسبة المئوية الكتلية للرصاص 206 تساوي 31% من الكتلة الابتدائية لليورانيوم  ${}_{92}^{238}U$

- بتطبيق قانون التناقص الإشعاعي، أثبت أن كتلة الرصاص في العينة عند لحظة  $t$

$m_{Pb} (g)$



الشكل-1

تعطى بالعلاقة:

$$m_{Pb}(t) = 0,866 \cdot m_U(0)(1 - e^{-\lambda t})$$

حيث  $\lambda$  ثابت التفكك لليورانيوم 238.

3) يُمثل البيان الموضح في الشكل-1

تغيرات كتلة الرصاص المتشكل بدلالة

$$\text{الزمن } m_{Pb} = f(t)$$

اعتمادا على البيان جد:

أ) عدد أنوية اليورانيوم 238 الابتدائية

$N_U(0)$  في العينة المدروسة

ب) زمن نصف العمر  $t_{1/2}$  لليورانيوم 238.

ج) عيّن بيانيا عمر العينة، ثم تحقق حسابيا من النتيجة.

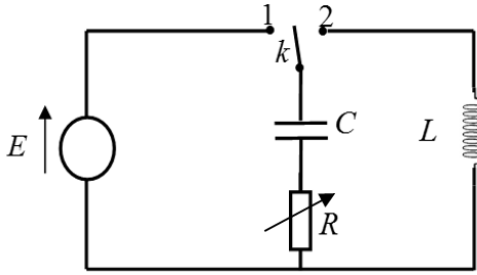
4) فسّر تواجد اليورانيوم  ${}_{92}^{238}U$  في القشرة الأرضية إلى يومنا هذا.

يعطى: عمر الأرض  $t = 4,5 \times 10^9 \text{ ans}$  ، عدد أفوآدرو  $N_A = 6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

التمرين الثاني: (04 نقاط)

نحقق التركيب التجريبي الموضح في الشكل-2 والمتكون من:

- مولد مثالي للتوتر الكهربائي، قوته المحركة الكهربائية  $E$ .
- مكثفة فارغة سعتها  $C$ .
- ناقل أومي مقاومته  $R$  متغيرة.
- وشيعة ذاتيتها  $L$ ، مقاومتها مهملة.
- بادلة  $k$ .



الشكل-2

1) نضع البادلة  $k$  في الوضع (1) في اللحظة  $t = 0$  s.

أ) ماهي الظاهرة التي تحدث في الدارة؟

ب) وضح بأسهم الاتجاه الاصطلاحي للتيار الكهربائي المار في الدارة واتجاه التوتيرين  $u_R$ ،  $u_C$ .

2- أ) بتطبيق قانون جمع التوتيرات، اكتب المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر الكهربائي بين طرفي المكثفة  $u_C(t)$

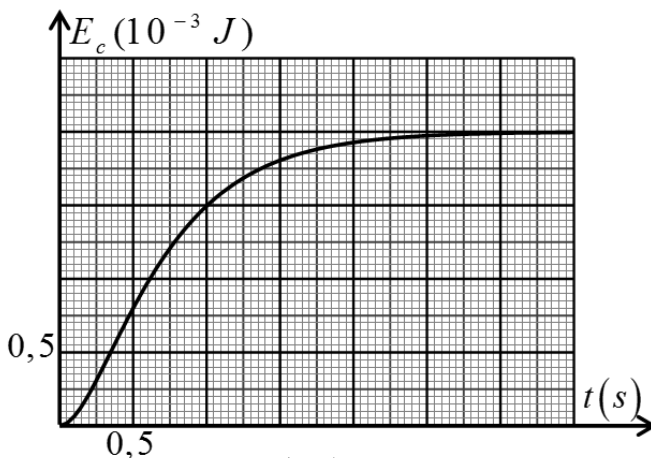
ب) تقبل المعادلة التفاضلية السابقة حلا من الشكل:  $u_C(t) = A + Be^{-\alpha t}$

حيث:  $A$ ،  $B$  ( $B \neq 0$ )،  $\alpha$  مقادير ثابتة يطلب تحديد عباراتها بدلالة المقادير المميزة للدارة.

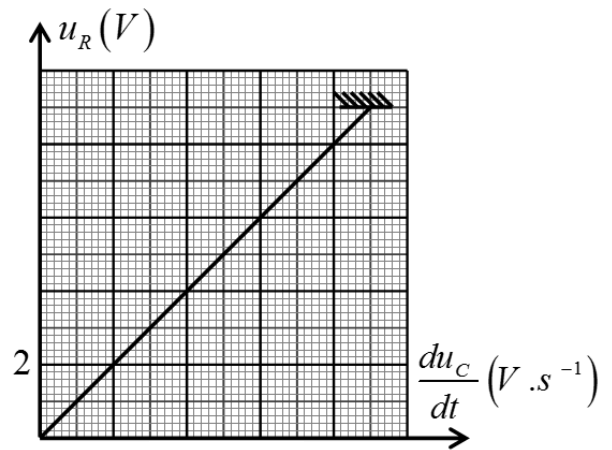
ج) باستعمال التحليل البعدي، أوجد وحدة قياس المقدار  $\alpha$  في جملة الوحدات الدولية.

3) مكنت برمجية خاصة من رسم بيانيّ العلاقتين:  $u_R = f\left(\frac{du_C}{dt}\right)$  و  $E_C = g(t)$  الممثلين على الترتيب في

الشكلين (3) و (4). ( $E_C$  تمثل الطاقة المخزنة في المكثفة عند اللحظة  $t$ )



الشكل-4



الشكل-3

باستغلال البيانيين أوجد:

أ) ثابت الزمن للدارة  $\tau$ .

ب) القوة المحركة الكهربائية للمولد  $E$ .

(ج) سعة المكثفة  $C$ .

(د) مقاومة الناقل الأومي  $R$ .

(4) بعد إتمام شحن المكثفة، نجعل مقاومة الناقل الأومي ( $R = 0$ ) ونضع البادلة في الوضع (2) عند اللحظة  $t = 0s$ .

أ) اكتب المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر الكهربائي  $u_C(t)$  بين طرفي المكثفة.

ب) بيّن أن:  $u_C(t) = A \cos\left(\frac{1}{\sqrt{LC}}t\right)$  حلا للمعادلة

التفاضلية السابقة ثم حدد عبارة كل من الدور الذاتي

للاهتزازات ( $T_0$ ) والعدد  $A$  بدلالة المقادير المميزة للدائرة

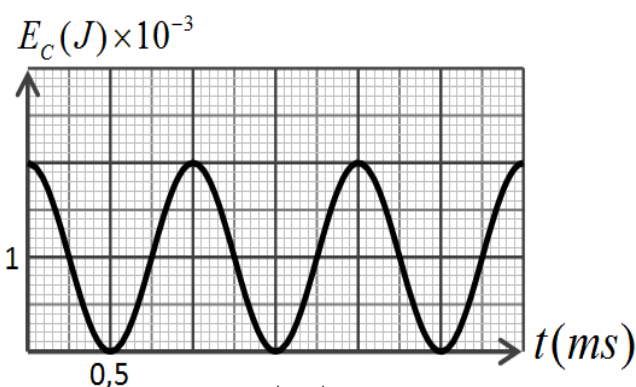
(ج) يمثل البيان الموضح في الشكل-5 تغيرات الطاقة

المخزنة في المكثفة  $E_C(t)$  بدلالة الزمن.

باستعمال البيان استنتج قيمة:

- الدور الذاتي ( $T_0$ ) للاهتزازات.

- ذاتية الوشيعة ( $L$ ).



الشكل-5

### التمرين الثالث: (06 نقاط)

اليوريا أو البولة  $CO(NH_2)_2$  هي من الملوثات، تتواجد في فضلات الكائنات الحية وتتفكك ذاتيا وفق تفاعل

بطيء وتام ينتج عنه شوارد الأمونيوم  $NH_4^+$  وشوارد السيانات  $CNO^-$  وفق معادلة التفاعل التالية:



I- لمتابعة تطور هذا التحول تُحضّر حجما  $V = 100mL$  من محلول اليوريا تركيزه  $c = 2,0 \cdot 10^{-2} mol \cdot L^{-1}$

ونضعه في حمام مائي درجة حرارته  $50^\circ C$  ثم نقيس الناقلية النوعية للمحلول عند أزمنة مختلفة (نهمل تأثير

الشوارد  $H_3O^+$  و  $OH^-$  في ناقلية المحلول).

(1) أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل الحاصل ثم حدّد قيمة التقدم الأعظمي  $x_{max}$  للتفاعل.

(2) اكتب عبارة تركيز شوارد الأمونيوم  $NH_4^+$  بدلالة الناقلية النوعية  $\sigma$  للمحلول والناقليات المولية الشارديّة.

(3) اكتب العلاقة بين تركيز شوارد  $NH_4^+$  في المحلول وتقدم التفاعل  $x$  وحجم المحلول  $V$ .

(4) استنتج العلاقة بين الناقلية النوعية  $\sigma$  وتقدم التفاعل  $x$

واحسب قيمة الناقلية العظمى  $\sigma_{max}$  عند نهاية التفاعل.

(5) أثبت أنّ تقدم التفاعل في اللحظة  $t$  يعطى بالعلاقة:

$$x(t) = x_{max} \frac{\sigma(t)}{\sigma_{max}}$$



6) يمثل الشكل-6 منحنى تطور تقدم التفاعل بدلالة الزمن.

أ) اكتب عبارة السرعة الحجمية للتفاعل ثم

بين اعتمادا على المنحنى كيفية تطورها مع الزمن.

ب) عرف زمن نصف التفاعل  $t_{1/2}$ ، ثم حدد قيمته بيانيا.

7) احسب تركيز شوارد  $NH_4^+$  المتشكلة عند نهاية التفاعل.

II- للتحقق من تركيز شوارد الامونيوم  $NH_4^+$  المتشكلة عند

نهاية التفاعل السابق، نعاير حجما  $V = 10mL$  من

المحلول السابق بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم

تركيزه المولي  $C_b = 1.10^{-2} mol.L^{-1}$  فيحدث التكافؤ

عند إضافة حجم قدره  $V_{bE} = 20mL$ .

1) أذكر البرتوكول التجريبي المناسب لهذا التفاعل مدعما إجابتك برسم تخطيطي.

2) اكتب معادلة تفاعل المنمنجة لتحول المعايير.

3) احسب تركيز شوارد الامونيوم في المحلول.

4) قارن قيمتها مع المحسوبة سابقا في السؤال (I-7).

يعطى: عند الدرجة  $50^0 C$ :  $\lambda_{NH_4^+} = 11,01 mS.m^2.mol^{-1}$  و  $\lambda_{CNO^-} = 9,69 mS.m^2.mol^{-1}$

الجزء الثاني (06 نقاط):

التمرين التجريبي (06 نقاط):

نهمل في كامل التمرين تأثير الهواء

ونأخذ  $g = 9,81 m/s^2$

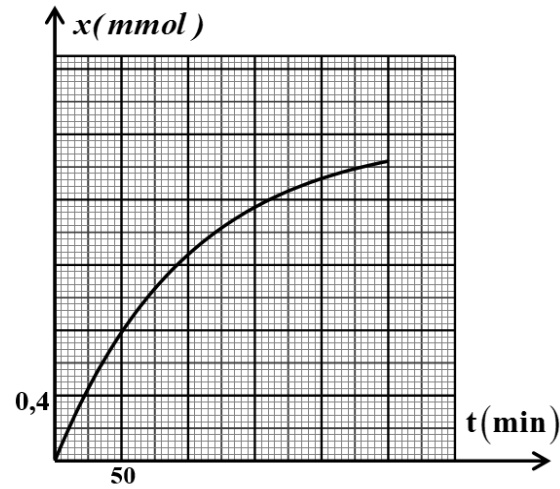
قصد دراسة تأثير قوة الاحتكاك على طبيعة حركة جسم

صلب (S) كتلته  $m$ ، نتركه من نقطة A أعلى

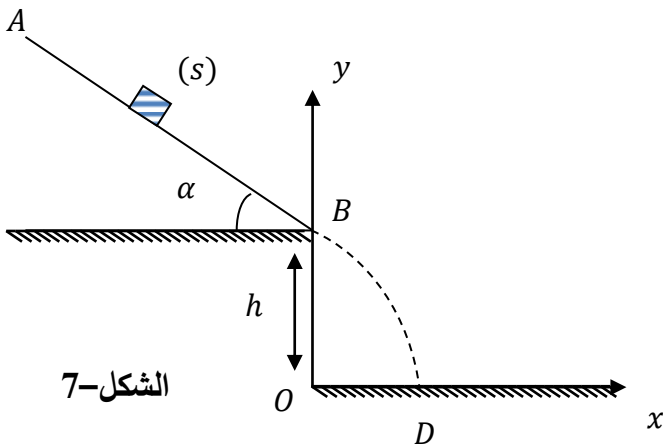
مستوي مائل، زاوية ميله  $\alpha$  وطوله  $AB = 1m$  دون

سرعة ابتدائية ليتحرك وفق خط الميل الأعظم باتجاه

النقطة B. (الشكل-7)



الشكل-6



الشكل-7

I. الدراسة التجريبية:

نغير في كل مرة من شدة قوة الاحتكاك  $\vec{f}$  بتغيير الورق الكاشط الذي ينزلق عليه الجسم، فتحصلنا على النتائج التالية:

$f(N)$	0,5	1,0	1,5	2,0
$a(m/s^2)$	3,9	2,9	1,9	0,9

- (1) بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أوجد عبارة  $a$  تسارع مركز عطالة الجسم ( $S$ ).
- (2) أرسم البيان الممثل لتغيرات  $a$  تسارع مركز عطالة الجسم ( $S$ ) بدلالة شدة قوة الاحتكاك  $\vec{f}$ .  
باختيار السلم:  $1cm \rightarrow 0,25N$  ،  $1cm \rightarrow 0,5m/s^2$
- (3) أوجد قيمة زاوية الميل  $\alpha$  وكتلة الجسم  $m$ .
- (4) مثل الحصيلة الطاقوية للجoule ( $S$ ) بين الموضعين  $A$  و  $B$ .
- (5) بتطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة على الجoule ( $S$ ):

(أ) أوجد عبارة شدة قوة الاحتكاك  $\vec{f}$  وأحسب قيمتها من أجل  $v_B = 2,19m/s$   
(ب) تأكد بيانيا من قيمة  $\vec{f}$  السابقة.

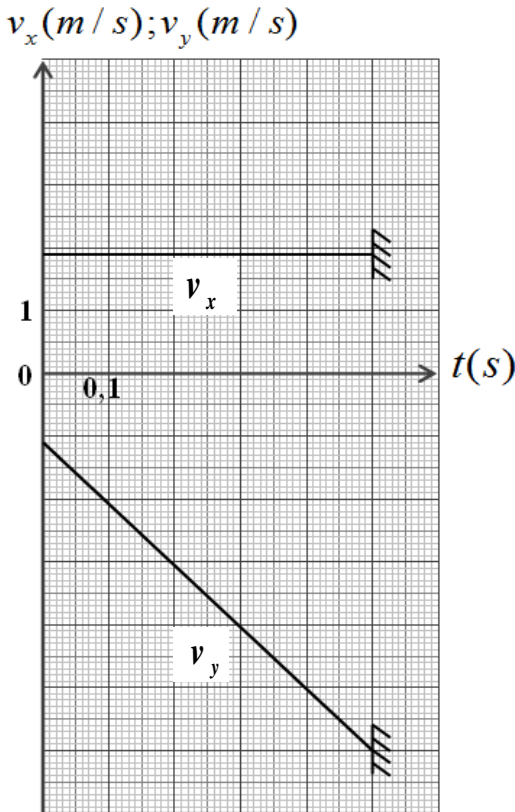
II. يغادر الجسم ( $S$ ) النقطة  $B$  ليسقط على الأرض عند

النقطة  $D$ ، أنظر الشكل-7.

يمثل الشكل-8 بيانيّ تغيرات مركبتيّ شعاع السرعة  $v_x$  و  $v_y$  في المعلم  $(ox, oy)$  بدلالة الزمن.

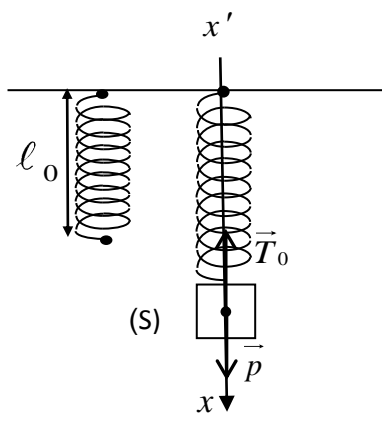
اعتمادا على البيانيين:

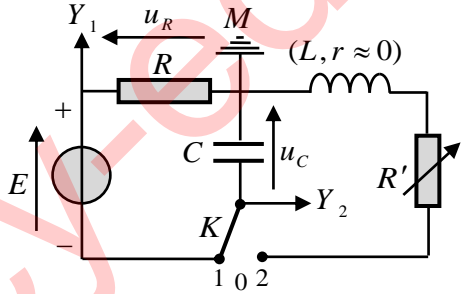
- (1) حدّد طبيعة حركة الجسم ( $S$ ) في المعلم  $(ox, oy)$ .
- (2) أوجد قيمة كل من الارتفاع  $h$  والمدى  $x_D$ .
- (3) أوجد قيمة سرعة الجسم ( $S$ ) عند النقطة  $D$ .



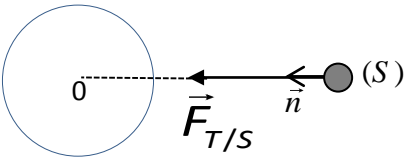
الشكل-8

انتهى الموضوع الثاني

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
0,75	0,25	<p><b>الجزء الأول (13 نقطة)</b></p> <p><b>التمرين الأول: (04 نقاط)</b></p> <p>1) أ- تمثيل القوى:</p> <p>ب- عبارة <math>x_0</math>:</p> <p>الجملة المدروسة هي الجسم (S) والقوى المطبقة هي:</p> <p>- قوة ثقل الجسم <math>\vec{P}</math> ، قوة توتر الناibus <math>\vec{T}_0</math>.</p> $\sum \vec{F}_{ext} = \vec{0} \Leftrightarrow \vec{P} + \vec{T}_0 = \vec{0}$
	0,25	
	0,25	$P - T_0 = 0 \rightarrow mg - kx_0 = 0 \rightarrow x_0 = \frac{m \cdot g}{k}$
1,25	0,25	<p>2) أ- المعادلة التفاضلية: بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على الجملة جسم (S) في المرجع السطحي الأرضي المعتبر غاليليا</p>
	0,25	$\Sigma \vec{F} = m \cdot \vec{a}$
	0,25	$\vec{P} + \vec{T} = m \cdot \vec{a} \Rightarrow p - T = m \cdot a$
	0,25	$mg - k(x + x_0) = m \cdot a \Rightarrow mg - x_0 - kx = m \cdot a$
	0,25	$mg - x_0 = 0 \rightarrow -k \cdot x = m \cdot a \Rightarrow \frac{d^2x}{dt^2} + \frac{k}{m}x = 0$
0,25	$\frac{d^2x}{dt^2} + \frac{k}{m} \cdot x = 0 \dots \dots (1)$	
0,25	<p>ب- إثبات أن العبارة <math>x(t) = X_m \cos\left(\sqrt{\frac{k}{m}} \cdot t + \varphi\right)</math> هي حل للمعادلة التفاضلية:</p>	
0,25	$a = \ddot{x} = \frac{dv}{dt} = \frac{d^2x}{dt^2} = -x_m \left(\sqrt{\frac{k}{m}}\right)^2 \cos\left(\sqrt{\frac{k}{m}}t + \varphi\right) \dots (4)$	
0,25	<p>وبالتعويض في عبارة المعادلة التفاضلية (1) نجد:</p>	
0,25	$-X_m \cdot \left(\sqrt{\frac{k}{m}}\right)^2 \cos\left(\sqrt{\frac{k}{m}} \cdot t + \varphi\right) + \frac{k}{m} \cdot X_m \cos\left(\sqrt{\frac{k}{m}} \cdot t + \varphi\right) = 0$	

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
1,5	0,25	3 أ- برهنة عبارة الطاقة الحركية الأعظمية: $E_c = \frac{1}{2} m \cdot v^2, \quad v = -X_m \cdot \omega_0 \cdot \sin(\omega_0 t + \varphi)$ $v_m = \pm X_m \cdot \omega_0 \Rightarrow (E_c)_{\max} = \frac{1}{2} m \cdot \omega_0^2 \cdot X_m^2$
	0,25	ب- تحديد قيم الثوابت: من البيان نجد: المطال الأعظمي: $X_m = 4cm$
	0,25	الطاقة الحركية العظمى: $(E_c)_{\max} = 0,008J$
	0,25	نبض الحركة $\omega_0$ : $(E_c)_{\max} = 0,008J \Rightarrow \omega_0 = \sqrt{\frac{2 \times (E_c)_{\max}}{m \cdot X_m^2}} = \sqrt{\frac{8 \times 10^{-3} \times 2}{0,1 \times 16 \times 10^{-4}}} = 10rd/s$
	0,25	قيمة الدور الذاتي $T_0$ : $T_0 = \frac{2\pi}{\omega_0} = \frac{2\pi}{10} = 0,628s$
0,25	قيمة ثابت المرونة $k$ : من العبارة $\omega_0 = \sqrt{\frac{k}{m}} \rightarrow k = m \cdot \omega_0^2 = 0,1 \times 100 = 10N/m$	
0,5	0,25	4 المعادلة الزمنية للحركة: لدينا: $X_m = 4cm$ ، $\omega_0 = 10rd/s$
	0,25	الشروط الابتدائية $t = 0, x = X_m \Rightarrow \cos \varphi = 1 \Rightarrow \varphi = 0$ ومنه: $x(t) = 0,04 \cos(10t)$
0,25	0,25	<b>التمرين الثاني: (04 نقاط)</b> <b>التجربة الأولى:</b> 1) كيفية ربط جهاز راسم الاهتزاز: لاحظ الشكل ملاحظة: تقلب إشارة المدخل $Y_2$ .
	0,25	
0,50	0,25	2) المنحنى (a) يوافق تطور التوتر $u_C(t)$ . التعليل: في اللحظة $t = 0$ , حيث $u_R(0) = E$ و حسب قانون جمع التوترات: $E = u_R + u_C$ يكون: $u_C(0) = 0$
	0,25	المنحنى (b) يوافق تطور التوتر $u_R(t)$ . التعليل: في اللحظة $t = 0$ : $i(0) = I_0$ و حسب العلاقة $u_R(t) = R \cdot i(t)$ فإن $u_R(0) = (u_R)_{\max} = E$ . (تقبل كل الإجابات الصحيحة الأخرى).

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
1	0,25	(3) أ- عبارتي $t_1$ و $t_2$ : من معادلة البيان (a): $u_C(t) = E \cdot (1 - e^{-\frac{t}{\tau}})$
	0,25	$t_1 = -\tau \cdot \ln 0,6$ و منه: $t_1 \longrightarrow u_C(t_1) = E \cdot (1 - e^{-\frac{t_1}{\tau}}) = 0,40E$
	0,25	$t_2 = -\tau \cdot \ln 0,1$ و منه: $t_2 \longrightarrow u_C(t_2) = E \cdot (1 - e^{-\frac{t_2}{\tau}}) = 0,90E$
	0,25	ب- التحقق من أن $\Delta t = t_2 - t_1 \approx 1,79\tau$ وحساب قيمة $\tau$ واستنتاج قيمة $R$ : من عبارتي $t_1$ و $t_2$ السابقتين نجد: $\Delta t = \tau(\ln 0,6 - \ln 0,1) = 1,79\tau$ من البيان (a) نقرأ: $t_1 = 5ms$ و $t_2 = 23ms$ و منه: $\tau = 10ms$ (تقبل الإجابة بتوظيف العبارة $\Delta t$ فقط). قيمة $R$ : بالتعريف $R = \frac{\tau}{C}$ و منه: $R = 10 \times 10^3 \Omega = 10k \Omega$
0,75	0,25	<b>التجربة الثانية:</b> (1) نمط الاهتزازات في كل حالة: * المنحنى ( $\alpha$ ): اهتزازات حرة غير متخامدة (نظام دوري). التعليل: سعة الاهتزاز ثابتة (لا يوجد ضياع في طاقة الجملة).
	0,25	* المنحنى ( $\beta$ ): اهتزازات حرة متخامدة (نظام شبه دوري). التعليل: سعة الاهتزاز تتناقص خلال الزمن (يوجد ضياع في طاقة الجملة في مقاومة الدارة بمفعول جول).
	0,25	* المنحنى ( $\gamma$ ): نظام لا دوري حرج. التعليل: لا توجد اهتزازات .
0,25	0,25	(2) البيان الموافق لكل مقاومة: اعتمادا على ما سبق يوافق: * المنحنى ( $\alpha$ ): المقاومة $R' = 0$ . * المنحنى ( $\beta$ ): المقاومة $R' = 100\Omega$ . * المنحنى ( $\gamma$ ): المقاومة $R' = 5000\Omega$ .
01,25	0,25	(3) أ- المعادلة التفاضلية لتطور التوتر $u_C(t)$ من أجل $R' = 0$ : بتطبيق قانون تجميع التوترات في الدارة المهتزة (LC): $u_C(t) + u_L(t) = 0$ لكن: $u_L(t) = L \cdot \frac{di(t)}{dt} = L \cdot \frac{d^2q(t)}{dt^2} = LC \cdot \frac{d^2u_C(t)}{dt^2}$ و منه: $\frac{d^2u_C(t)}{dt^2} + \frac{1}{LC} \cdot u_C(t) = 0$ أو $u_C(t) + LC \cdot \frac{d^2u_C(t)}{dt^2} = 0$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجزأة	مجموع	
		<p>ب- عبارتي الثابتين <math>A</math> و <math>B</math> بدلالة مميزات الدارة <math>(LC)</math>:</p> <p>حل م. ت. السابقة <math>u_C(t) = A \cdot \cos Bt</math>، ومنه: <math>\frac{d^2 u_C(t)}{dt^2} = -A \cdot B^2 \cdot \cos Bt</math></p> <p>بالتعويض نجد: <math>A \cdot \left( \frac{1}{LC} - B^2 \right) \cos Bt = 0</math></p> <p>المعادلة محققة من أجل: <math>\frac{1}{LC} - B^2 = 0</math> ومنه: <math>B = \frac{1}{\sqrt{LC}}</math></p> <p>في اللحظة <math>t = 0</math>، المكثفة مشحونة تماما، بالتالي: <math>u_C(0) = A \cdot \cos(B \times 0) = E</math> ومنه: <math>A = E</math></p> <p>ج- قيمتي الدور الذاتي <math>T_0</math> للاهتزازات و الذاتية <math>L</math> للشويعية:</p> <p>من البيان <math>(\alpha)</math>، نقرأ: <math>2T_0 = 2,5ms</math> ومنه: <math>T_0 = 1,25 \times 10^{-3} s</math></p> <p>بالتعريف: <math>T_0 = 2\pi \cdot \sqrt{LC}</math> ومنه:</p> <p><math>L = \frac{T_0^2}{4\pi^2 \cdot C} = 0,04H = 40mH</math></p>
0,25	0,25	<p><b>التمرين الثالث: (06 نقاط)</b></p> <p>1) العبارة الشعاعية لقوة الجذب: <math>\vec{F}_{T/S} = G \cdot \frac{m_S \cdot M_T}{(R_T + h)^2} \cdot \vec{n}</math></p> <p>التمثيل:</p> 
0,5	0,25	
		<p>2) أ- العبارة الحرفية للسرعة المدارية:</p> <p>بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على الجملة (قمر اصطناعي) في المرجع المختار:</p> <p><math>\Sigma \vec{F}_{ext} = m \cdot \vec{a}_n = \vec{F}_{T/S}</math></p> <p><math>a_n = \frac{G \cdot M_T}{(R_T + h)^2}</math> ..... (1) وبالإسقاط على المحور الموجه نجد: <math>m_S \cdot \vec{a}_n = G \cdot \frac{m_S \cdot M_T}{(R_T + h)^2} \cdot \vec{n}</math></p> <p>من جهة أخرى نعلم أن <math>a_n = \frac{v^2}{r}</math> ..... (2) حيث نصف القطر <math>r = R_T + h</math></p> <p>من (1) و (2) نجد: <math>v_S^2 = \frac{G \cdot M_T}{(R_T + h)}</math> ومنه: <math>v_S = \sqrt{\frac{G \cdot M_T}{(R_T + h)}}</math></p> <p>قيمة سرعة القمر الاصطناعي: <math>v_S = \sqrt{\frac{6,67 \times 10^{-11} \times 5,972 \times 10^{24}}{(23616 + 6371) \times 10^3}} = 3644,65 m/s</math></p> <p>ب- عبارة الدور <math>T</math> و حساب قيمته: <math>T = \frac{2\pi \cdot (R_T + h)}{v}</math></p> <p>ت. ع: <math>T = \frac{2\pi \times 29987000}{3644,65} \approx 51670 s \approx 14,35 h</math></p> <p>ج- <math>T = 14,35 h \neq 24h</math> القمر الاصطناعي المستعمل في التوقيع ليس جيومستقرًا.</p>
1,5	0,25	
		<p>1-II) المعادلة المنمذجة لتحول البلوتونيوم: <math>{}_{94}^{238}Pu \longrightarrow {}_{92}^{234}U + {}_2^4He</math></p>
0,25	0,25	

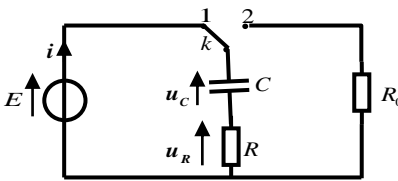
العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
0,5	0,25	2) المعادلة التفاضلية بعدد الأنوية المتككة $N_d$ : من قانون التناقص: $A(t) = -\frac{dN(t)}{dt} = -\lambda \cdot N(t)$ مع $N(t) = N_0 - N_d(t)$ وبالتعويض في العبارة السابقة نجد:
	0,25	$\frac{d(N_0 - N_d(t))}{dt} + \lambda \cdot (N_0 - N_d(t)) = 0 \rightarrow \frac{dN_d(t)}{dt} + \lambda \cdot N_d(t) = \lambda \cdot N_0$
0,75	0,25	3) ايجاد عبارة الثوابت $\alpha$ , $A$ و $B$ : وبالتعويض في المعادلة التفاضلية نجد: $\frac{dN_d(t)}{dt} = -\alpha \cdot A \cdot e^{-\alpha t}$ و $N_d(t) = A \cdot e^{-\alpha t} + B$
	0,25	$-\alpha \cdot A \cdot e^{-\alpha t} + \lambda(A \cdot e^{-\alpha t} + B) = \lambda \cdot N_0 \Rightarrow A \cdot e^{-\alpha t} (\lambda - \alpha) + \lambda(B - N_0) = 0$
	0,25	ومنه: $\alpha = \lambda$ (ثابت النشاط الإشعاعي) ؛ $B = -A = N_0$ (عدد الأنوية الابتدائية)
1,5	0,25	4) أ- المعادلة البيانية: $\frac{dN_d(t)}{dt} = a \cdot N_d + b \dots \dots \dots (1)$
	0,25	من عبارة المعادلة التفاضلية لدينا: $\frac{dN_d(t)}{dt} = -\lambda \cdot N_d + \lambda N_0 \dots \dots \dots (2)$
	0,25	من (1) و (2) نجد: $a = -\lambda = \tan \alpha = \frac{-6 \times 10^{10}}{2,4 \times 10^{20}} = -2,5 \times 10^{-10} s^{-1} \rightarrow \lambda = 2,5 \times 10^{-10} s^{-1}$
	0,25	$b = \lambda \cdot N_0 = 6 \times 10^{10} \Rightarrow N_0 = \frac{b}{\lambda} = \frac{6 \times 10^{10}}{2,5 \times 10^{-10}} = 2,4 \times 10^{20} \text{ noyaux}$
	0,25	ب- زمن نصف العمر $t_{1/2}$ التعريف: المدة الزمنية اللازمة لتفكك نصف عدد الأنوية الابتدائية المشعة. حساب $t_{1/2}$ : $t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda} = \frac{0,69}{2,5 \times 10^{-10}} = 2,76 \times 10^9 s = 87,52 \text{ ans}$
01	0,25	5) أ- حساب الطاقة الكلية الناتجة عن التفكك الكلي للكتلة $m$ : الطاقة المحررة من تفكك نواة واحدة: $E_0 = (m(Pu) - m(U) - m(He))C^2$ $E_0 = 4,87 \text{ MeV} = 7,8 \times 10^{-13} \text{ J}$
	0,25	لدينا: $E_T = N_0 \cdot E_0 = \frac{m \cdot N_A}{M} \cdot E_0 = \frac{1,2 \times 10^3 \times 6,023 \times 10^{23}}{238} \times 7,8 \times 10^{-13} = 2,37 \times 10^{12} \text{ J}$
	0,25	ب- تحديد مدة اشتغال البطارية: من عبارة الاستطاعة $r = \frac{P_e}{P_T} = 0,6 \Rightarrow P_T = \frac{P_e}{r} = \frac{888}{0,6} = 1480 \text{ W}$ من عبارة المردود $P_T = \frac{E_T}{\Delta t} \Rightarrow \Delta t = \frac{E_T}{P_T}$ $\Delta t = \frac{2,37 \times 10^{12}}{1480} = 1,6 \times 10^9 s = 50,7 \text{ ans}$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)																										
مجموع	مجزأة																											
0,75	0,25	<p><b>التمرين التجريبي: (06 نقاط)</b></p> <p>(I) 1) أ- معادلة التفاعل:  <math>CH_3CO_2H(l) + H_2O(l) = CH_3CO_2^-(aq) + H_3O^+(aq)</math></p>																										
	0,25	<p>ب- التفاعل السابق تم بين: حمض ثنائية وأساس ثنائية أخرى.</p> <p>ج- التركيز المولي <math>c</math> للمحلول (S):</p>																										
	0,25	<p>بالتعريف: <math>c = \frac{n_0}{V} = \frac{m}{M \cdot V} = 10^{-2} mol \cdot L^{-1}</math></p>																										
1,25	0,25	<p>(2) أ- جدول تقدم التفاعل:</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th colspan="2">م. التفاعل</th> <th colspan="3"><math>CH_3CO_2H(aq) + H_2O(l) = CH_3CO_2^-(aq) + H_3O^+(aq)</math></th> </tr> <tr> <th>الحالة</th> <th>التقدم <math>x (mol)</math></th> <th colspan="3">كميات المادة <math>n (mol)</math></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الابتدائية</td> <td>0</td> <td><math>n_0</math></td> <td>0</td> <td>0</td> <td rowspan="3">بوفرة</td> </tr> <tr> <td>الانتقالية</td> <td><math>x</math></td> <td><math>n_0 - x</math></td> <td><math>x</math></td> <td><math>x</math></td> </tr> <tr> <td>النهائية</td> <td><math>x_f</math></td> <td><math>n_0 - x_f</math></td> <td><math>x_f</math></td> <td><math>x_f</math></td> </tr> </tbody> </table>	م. التفاعل		$CH_3CO_2H(aq) + H_2O(l) = CH_3CO_2^-(aq) + H_3O^+(aq)$			الحالة	التقدم $x (mol)$	كميات المادة $n (mol)$			الابتدائية	0	$n_0$	0	0	بوفرة	الانتقالية	$x$	$n_0 - x$	$x$	$x$	النهائية	$x_f$	$n_0 - x_f$	$x_f$	$x_f$
		م. التفاعل		$CH_3CO_2H(aq) + H_2O(l) = CH_3CO_2^-(aq) + H_3O^+(aq)$																								
		الحالة	التقدم $x (mol)$	كميات المادة $n (mol)$																								
		الابتدائية	0	$n_0$	0	0	بوفرة																					
	الانتقالية	$x$	$n_0 - x$	$x$	$x$																							
	النهائية	$x_f$	$n_0 - x_f$	$x_f$	$x_f$																							
0,25	<p>ب- عبارة <math>[H_3O^+]_f</math> بدلالة <math>\sigma</math> و <math>\lambda_{H_3O^+}</math> و <math>\lambda_{CH_3CO_2^-}</math>:</p> <p>بالتعريف: <math>\sigma = \sum \lambda_{x_i} \cdot [X_i] = \lambda_{H_3O^+} \cdot [H_3O^+]_f + \lambda_{CH_3CO_2^-} \cdot [CH_3CO_2^-]_f</math></p>																											
0,25	<p>من الجدول: <math>[H_3O^+]_f = [CH_3CO_2^-]_f = \frac{x_f}{V}</math> ومنه: <math>[H_3O^+]_f = \frac{\sigma}{\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{CH_3CO_2^-}}</math></p>																											
0,25	<p>ج- استنتاج قيمة الـ <math>pH</math> للمحلول الحمضي (S):</p> <p>بالتعريف: <math>pH = -\text{Log} [H_3O^+] = -\text{Log} \left( \frac{\sigma}{\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{CH_3CO_2^-}} \right)</math></p>																											
0,25	<p>و منه: <math>pH = -\text{Log} \left( \frac{1,64 \times 10^{-2}}{(35,0 + 4,1) \times 10^{-3} \times 10^3} \right) = 3,4</math></p>																											
1,25	0,25	<p>(3) أ- عبارة كسر التفاعل النهائي <math>Q_{r,f}</math> للتفاعل الحادث في المحلول (S):</p> <p>بالتعريف: <math>Q_{r,f} = \frac{[H_3O^+]_f \cdot [CH_3CO_2^-]_f}{[CH_3CO_2H]_f}</math></p>																										
		<p>- إثبات أن: <math>Q_{r,f} = \frac{10^{-2pH}}{C - 10^{-pH}}</math></p>																										
	0,25	<p>من جدول التقدم لدينا: <math>[H_3O^+]_f = [CH_3CO_2^-]_f</math> و <math>[CH_3CO_2H]_f = C - [H_3O^+]_f</math></p>																										
	0,25	<p>و منه: <math>Q_{r,f} = \frac{[H_3O^+]_f^2}{C - [H_3O^+]_f} = \frac{10^{-2pH}}{C - 10^{-pH}}</math></p>																										
	0,25	<p>ب- ثابت التوازن <math>K</math> للتفاعل: بالتعريف: <math>K = Q_{r,f} = \frac{10^{-2pH}}{C - 10^{-pH}}</math></p> <p>و منه: <math>K = \frac{10^{-2 \times 3,4}}{10^{-2} - 10^{-3,4}} = 1,65 \times 10^{-5}</math></p> <p>الاستنتاج: التفاعل غير تام (<math>K &lt; 10^4</math>).</p>																										



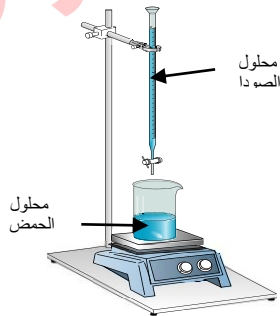
العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)										
مجموع	مجزأة											
0,5	0,25	(II)										
	0,25	(1) التحول الحادث في المزيج: تحول أسترة. خصائصه: غير تام (محدود أو عكوس) ، لا حراري ، بطيء .										
0,25	0,25	(2) معادلة التفاعل المنذج للتحول الحادث: $CH_3CO_2H(l) + C_3H_7OH(l) = CH_3CO_2C_3H_7(l) + H_2O(l)$										
	0,25	(3) أ- التركيب المولي للمزيج في حالة التوازن الكيميائي: <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <thead> <tr> <th>النوع الكيميائي</th> <th><math>CH_3CO_2H</math></th> <th><math>C_3H_7OH</math></th> <th><math>CH_3CO_2C_3H_7</math></th> <th><math>H_2O</math></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>كمية المادة (ح. التوازن) <math>n(mol)</math></td> <td>0,08</td> <td>0,08</td> <td>0,12</td> <td>0,12</td> </tr> </tbody> </table>	النوع الكيميائي	$CH_3CO_2H$	$C_3H_7OH$	$CH_3CO_2C_3H_7$	$H_2O$	كمية المادة (ح. التوازن) $n(mol)$	0,08	0,08	0,12	0,12
النوع الكيميائي	$CH_3CO_2H$	$C_3H_7OH$	$CH_3CO_2C_3H_7$	$H_2O$								
كمية المادة (ح. التوازن) $n(mol)$	0,08	0,08	0,12	0,12								
01	0,25	ب- المردود: $r = \frac{n_f(CH_3CO_2C_3H_7)}{n_0(CH_3CO_2H)} \times 100 = 60\%$										
	0,25	و منه صيغة الكحول $C_3H_7-OH$ هي $CH_3-CHOH-CH_3$ .										
	0,25	ج- الصيغة نصف المنشورة للمركب الناتج واسمه: $CH_3CO_2CH(CH_3)_2$ ..... إيثانوات 1- ميثيل الإيثيل.										
	0,25	(4) أ- جهة تطور الجملة: $Q_{r,i} = \frac{[CH_3CO_2CH(CH_3)_2]_i \cdot [H_2O]_i}{[CH_3CO_2H]_i \cdot [(CH_3)_2CHOH]_i}$ <p>بعد إضافة 0,1mol من الماء يصبح:</p> $Q_{r,i} = \frac{0,12 \times 0,22}{0,08 \times 0,08} = 4,125$ <p><math>Q_{r,i} &gt; K</math> و منه: حالة الجملة تتطور باتجاه التفاعل غير المباشر . (تقبل الإجابة: تتطور بجهة تشكل الحمض والكحول).</p>										
01	0,25	ب- التركيب المولي عند التوازن الجديد: $K = 2,25 = \frac{(0,12 - x_f) \times (0,22 - x_f)}{(0,08 + x_f)^2}$										
	0,25	و منه: $1,25x_f^2 - 0,7x_f - 0,012 = 0 \Rightarrow x_f = 0,0168mol \approx 0,017mol$										
	0,25	إذن: <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <thead> <tr> <th>النوع الكيميائي</th> <th><math>CH_3CO_2H</math></th> <th><math>C_3H_7OH</math></th> <th><math>CH_3CO_2C_3H_7</math></th> <th><math>H_2O</math></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>كمية المادة (ح. التوازن الجديد) <math>n(mol)</math></td> <td>0,097</td> <td>0,097</td> <td>0,103</td> <td>0,203</td> </tr> </tbody> </table>	النوع الكيميائي	$CH_3CO_2H$	$C_3H_7OH$	$CH_3CO_2C_3H_7$	$H_2O$	كمية المادة (ح. التوازن الجديد) $n(mol)$	0,097	0,097	0,103	0,203
النوع الكيميائي	$CH_3CO_2H$	$C_3H_7OH$	$CH_3CO_2C_3H_7$	$H_2O$								
كمية المادة (ح. التوازن الجديد) $n(mol)$	0,097	0,097	0,103	0,203								

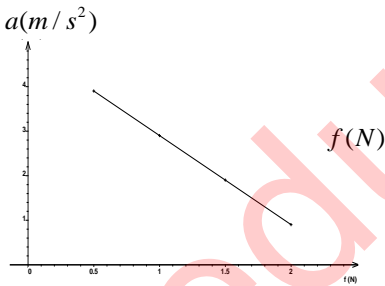
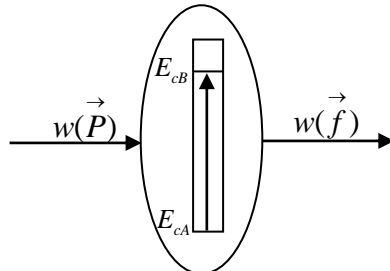
العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
0,75	0,25	<b>الجزء الأول (14 نقطة):</b> <b>التمرين الأول (04 نقاط):</b> 1- أ- $\alpha$ : نواة الهيليوم و $\beta^-$ : الكترون. ب- ايجاد العددين a و b:
	0,25	حسب قانوني صودي: $\begin{cases} \sum A_i = \sum A_f \Rightarrow \begin{cases} 238 = 4a + 206 \\ 92 = 2a - b + 82 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} a = 8 \\ b = 6 \end{cases} \end{cases}$
	0,25	
0,75	0,25	2- أثبات العلاقة :: $N_{Pb}(t) = N'_U(t) = N_U(0) - N_U(0) \cdot e^{-\lambda t} = N_U(0)(1 - e^{-\lambda t})$
	0,25	$\frac{m_{Pb}(t) \cdot N_A}{M_{Pb}} = \frac{m_U(0) \cdot N_A}{M_U} (1 - e^{-\lambda t})$
	0,25	$m_{Pb}(t) = \frac{M_{Pb}}{M_U} m_U(0) (1 - e^{-\lambda t}) = 0,866 \cdot m_U(0) (1 - e^{-\lambda t})$
2,25	0,25	3- ايجاد: أ- $N_U(0)$ في العينة: من البيان نجد $m_f(Pb) = 9,7g$
	0,25	ومنه $N_0(U) = N_f(Pb) = \frac{m_f(Pb) \cdot N_A}{M_{Pb}} = \frac{9,7 \times 6,02 \times 10^{23}}{206} = 2,83 \times 10^{22} \text{ Noy}$
	0,25	ب- زمن نصف العمر: لدينا
	0,25	$N_U\left(\frac{t_1}{2}\right) = \frac{N_U(0)}{2} \Rightarrow N_{Pb}\left(\frac{t_1}{2}\right) = \frac{N_f(Pb)}{2} \Rightarrow m_{Pb}\left(\frac{t_1}{2}\right) = \frac{m_f(Pb)}{2} = 4,85g$
	0,25	بالاسقاط نجد: $t_{\frac{1}{2}}(U) = 4,5 \times 10^9 \text{ ans}$
	0,25	ج- عمر العينة الصخرية:
	0,25	$m_{Pb}(t) = 0,103 m_U(0) = 0,103 \frac{N_U(0) \cdot M_U}{N_A} = \frac{0,31 \times 2,83 \times 10^{22} \times 238}{6,02 \times 10^{23}} = 3,5g$
0,25	بالاسقاط نجد: $t = 3 \times 10^9 \text{ ans}$	
0,25	تحقق حسابيا من النتيجة: $m_{Pb}(t) = m_f(Pb)(1 - e^{-\lambda t}) \Rightarrow t = \frac{-t_{1/2}}{\text{Ln}2} \cdot \text{Ln}\left(1 - \frac{m_{Pb}(t)}{m_f(Pb)}\right)$	
0,25	$\Rightarrow t = \frac{-4,5 \times 10^9}{\text{Ln}2} \cdot \text{Ln}\left(1 - \frac{3,5}{9,7}\right) = 3 \times 10^9 \text{ ans}$	
0,25	0,25	4- تفسير تواجد اليورانيوم $^{238}_{92}U$ في القشرة الأرضية الى يومنا هذا:
	0,25	وبالتالي انوية اليورانيوم 238 لم تتفكك كليا بعد $\frac{t}{t_{1/2}} = \frac{3 \times 10^9}{4,5 \times 10^9} = 0,66 \Rightarrow t = 0,66 \cdot t_{1/2} < 7,2 t_{1/2}$ فهو لا يزال موجود في القشرة الأرضية .

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
0,5	0,25	<p><b>التمرين الثاني (04 نقاط):</b></p> <p>1- أ/ الظاهرة التي تحدث في المكثفة هي ظاهرة الشحن .                      ب/ اتجاه التيار المار في الدارة ، واتجاه التوترين <math>u_C</math> و <math>u_R</math> :</p> 
	0,25	
1,25	0,25	<p>2- أ/ إيجاد المعادلة التفاضلية التي يحققها <math>u_C(t)</math> التوتر بين لبوسي المكثفة :</p> $u_C + u_R = E$ $u_C + RC \frac{du_C}{dt} = E$ $\frac{du_C}{dt} + \frac{1}{RC} u_C = \frac{E}{RC}$ <p>ب / تعيين عبارات <math>A</math> ، <math>B</math> و <math>\alpha</math> بدلالة المقادير المميزة للدارة :</p> $u_C(t) = A + B e^{-\alpha t} \Rightarrow \frac{du_C}{dt} = -B \alpha e^{-\alpha t}$ <p>بالتعويض في المعادلة التفاضلية نجد :</p> $-B \alpha e^{-\alpha t} + \frac{1}{RC} (A + B e^{-\alpha t}) = \frac{E}{RC}$ $B e^{-\alpha t} \left( -\alpha + \frac{1}{RC} \right) + \left( \frac{A}{RC} - \frac{E}{RC} \right) = 0$ $\begin{cases} \left( -\alpha + \frac{1}{RC} \right) = 0 \Rightarrow \alpha = \frac{1}{RC} \\ \frac{A}{RC} - \frac{E}{RC} = 0 \Rightarrow A = E \end{cases}$
	0,25	<p>من الشروط الابتدائية : عند <math>t=0</math> يكون <math>u_C(0) = 0</math>  <math>B = -A</math> ومنه <math>u_C(0) = A + B = 0</math></p> <p>ومنه :</p> $u_C(t) = E \left( 1 - e^{-\frac{1}{RC} t} \right)$
	0,25	<p>ج - إيجاد وحدة قياس المقدار <math>\alpha</math> في ج و د :</p> <p>لدينا : <math>\alpha = \frac{1}{RC}</math></p>
	0,25	<p>بتطبيق قواعد التحليل البعدي نجد: <math>[\alpha] = \frac{1}{[R] \times [C]} = \frac{[I]}{[U]} \cdot \frac{[U]}{[Q]} = \frac{[I]}{[Q]} = \frac{[I]}{[I][T]} = [T]^{-1}</math></p>
	0,25	

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)																								
مجموع	مجزأة																									
1.25	0,25	3- أ / إيجاد ثابت الزمن $\tau$ : عند : $E_C(\tau) = \frac{1}{2}CE^2(1 - e^{-\tau/\tau})^2 = E_{Cmax} \times (0,63)^2 = 7,9 \times 10^{-4} J$																								
	0,25	من البيان (4) نجد: $\tau = 0,5 s$																								
	0,25	ب- إيجاد القوة المحركة الكهربائية للمولد: عند اللحظة $t = 0$ يكون $u_R(0) = u_{Rmax} = E = 9V$																								
	0,25	ج - إيجاد سعة المكثفة : $E_{Cmax} = \frac{1}{2}CE^2 \Rightarrow C = \frac{2E_{Cmax}}{E^2} = 49,4 \mu F$																								
	0,25	د- إيجاد مقاومة الناقل الأومي $R$ : $R = \frac{\tau}{C} = \frac{0,5}{49,4 \times 10^{-6}} = 10,1 \times 10^3 \Omega$																								
01	0,25	4- أ) المعادلة التفاضلية لتطور التوتر $u_C(t)$ بتطبيق قانون تجميع التوترات في الدارة المهتزة (LC) : $u_C(t) + u_L(t) = 0$ لكن : $u_L(t) = L \cdot \frac{di(t)}{dt} = L \cdot \frac{d^2q(t)}{dt^2} = LC \cdot \frac{d^2u_C(t)}{dt^2}$ و منه : $\frac{d^2u_C(t)}{dt^2} + \frac{1}{LC} \cdot u_C(t) = 0$ أو $u_C(t) + LC \cdot \frac{d^2u_C(t)}{dt^2} = 0$ (ب) تبين حل المعادلة التفاضلية: حل م. ت. السابقة $u_C(t) = A \cdot \cos \frac{1}{\sqrt{LC}}t$ ، و منه : $\frac{d^2u_C(t)}{dt^2} = -A \cdot \left(\frac{1}{\sqrt{LC}}\right)^2 \cdot \cos \frac{1}{\sqrt{LC}}t$ ومنه نجد : $\frac{d^2u_C(t)}{dt^2} = -\frac{1}{LC} \cdot u_C(t)$ وهو المطلوب. عبارة الدور الذاتي: $T_0 = \frac{2\pi}{\omega_0}$ حيث $\omega_0^2 = \frac{1}{LC}$ ومنه $T_0 = 2\pi\sqrt{LC}$ عبارة A : عند $t=0s$ $u_C(0) = A = E$ (ج) قيمة الدور الذاتي: $T_0 = 4 \times 0,5 = 2s$ قيمة ذاتية الوشيعية: $L = \frac{T_0^2}{4\pi^2 C} = \frac{(2 \times 10^{-3})^2}{4 \times \pi^2 \times 50 \times 10^{-6}} = 2 \times 10^{-3} H = 2mH$																								
	0,25																									
	0,25																									
	0,25																									
0,75	0,5	<b>التمرين الثالث (06 نقاط):</b> -I -1 جدول تقدم التفاعل :																								
	0,25	<table border="1"> <thead> <tr> <th>المعادلة</th> <th colspan="4"><math>CO(NH_2)_2(aq) = NH_4^+(aq) + CNO^-(aq)</math></th> </tr> <tr> <th></th> <th>التقدم</th> <th colspan="3">كميات المادة (mol)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ح ابتدائية</td> <td>0</td> <td><math>n_0 = CV</math></td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>ح انتقالية</td> <td>x</td> <td><math>n_0 - x</math></td> <td>x</td> <td>x</td> </tr> <tr> <td>ح نهائية</td> <td><math>x_{max}</math></td> <td><math>n_0 - x_{max}</math></td> <td><math>x_{max}</math></td> <td><math>x_{max}</math></td> </tr> </tbody> </table> <p>- تحديد التقدم الأعظمي <math>x_{max}</math> : لدينا <math>x_{max} = n_0 = CV = 2 \times 10^{-3} mol / L</math></p>	المعادلة	$CO(NH_2)_2(aq) = NH_4^+(aq) + CNO^-(aq)$					التقدم	كميات المادة (mol)			ح ابتدائية	0	$n_0 = CV$	0	0	ح انتقالية	x	$n_0 - x$	x	x	ح نهائية	$x_{max}$	$n_0 - x_{max}$	$x_{max}$
المعادلة	$CO(NH_2)_2(aq) = NH_4^+(aq) + CNO^-(aq)$																									
	التقدم	كميات المادة (mol)																								
ح ابتدائية	0	$n_0 = CV$	0	0																						
ح انتقالية	x	$n_0 - x$	x	x																						
ح نهائية	$x_{max}$	$n_0 - x_{max}$	$x_{max}$	$x_{max}$																						

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
0,5	0,25	2- عبارة تركيز $NH_4^+$ بدلالة $\sigma$ :
	0,25	$\sigma = \lambda_{NH_4^+} \cdot [NH_4^+] + \lambda_{CNO^-} \cdot [CNO^-] = [NH_4^+] (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-})$ $\Rightarrow [NH_4^+] = \frac{\sigma}{\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-}}$
0,25	0,25	3- العلاقة بين $[NH_4^+]$ و $x$ و $v$ : لدينا $[NH_4^+] = \frac{x}{V}$
0,75	0,25	4- العلاقة $\sigma$ و $x$ : $\sigma = [NH_4^+] (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-}) \Rightarrow \sigma = \frac{x}{V} (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-})$
	0,25	حساب قيمة $\sigma_{max}$ : $\sigma_{max} = \frac{x_{max}}{V} (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-}) = \frac{2 \times 10^{-3} \times (9,69 + 11,02) \times 10^{-3}}{0,1 \times 10^{-3}} = 0,41 S.m^{-1}$
0,5	0,25	5- إثبات العلاقة:
	0,25	$\begin{cases} \sigma(t) = \frac{x(t)}{V} (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-}) \\ \sigma_{max} = \frac{x_{max}}{V} (\lambda_{NH_4^+} + \lambda_{CNO^-}) \end{cases} \Rightarrow \frac{\sigma(t)}{\sigma_{max}} = \frac{x(t)}{x_{max}} \Rightarrow x(t) = x_{max} \frac{\sigma(t)}{\sigma_{max}}$
1,25	0,25	6-أ- تعريف السرعة الحجمية للتفاعل : هي مشتق تقدم التفاعل في وحدة الحجم.
	0,25	أو: $V_{vol}(t) = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt}$
0,25	0,25	-السرعة تتناقص مع مرور الزمن لان ميل المماس للمنحنى يتناقص مع مرور الزمن .
	0,25	6-ب-تعريف $t_{1/2}$ : هو الزمن اللازم لبلوغ التفاعل نصف تقدمه الاعظمي.
0,25	0,25	تحديده بيانيا: $x(t_{1/2}) = \frac{x_{max}}{2} = 10^{-3} mol \Rightarrow t_{1/2} = 70 min$
	0,25	7-حساب $[NH_4^+]_f$ : $[NH_4^+]_f = \frac{x_{max}}{V} = 2 \times 10^{-2} mol / L$
0,75	0,75	II - 1- البرتوكول التجريبي:
	0,75	<p>- نأخذ من المزيج بواسطة ماصة عيارية حجما <math>V = 10mL</math>.</p> <p>- نضيف للبيشر قطرات من كاشف ملون مناسب.</p> <p>- نقوم بإضافة الصودا من السحاحة الى غاية تغير اللون.</p> <p>- نسجل حجم التكافؤ.</p> <p>الرسم:</p>



العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
0,25	0,25	2- معادلة التفاعل : $NH_4^+(aq) + OH^-(aq) = NH_3(aq) + H_2O(l)$
0,5	0,25 0,25	3- حساب $[NH_4^+]$ في المحلول: نضع $C' = [NH_4^+]$ عند التكافؤ يكون : $C'V = C_bV_{be} \Rightarrow C' = \frac{C_bV_{be}}{V} = \frac{20 \times 10^{-2}}{10} = 2 \times 10^{-2} mol.L^{-1}$
0,25	0,25	4- المقارنة : القيمة نفسها.
1,25	0,25	<b>الجزء الثاني (06 نقاط):</b> <b>التمرين التجريبي (06 نقاط):</b> I. (1) عبارة التسارع $a$ :
	0,5 0,5	بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على الجسم (s) وباختيار المرجع السطحي الأرضي والذي نعتبره غاليليا . $\sum \vec{F}_{ext} = m \cdot \vec{a} \Rightarrow \vec{P} + \vec{R} + \vec{f} = m \cdot \vec{a}$ بالإسقاط على محور الحركة: $a = -\frac{f}{m} + g \sin \alpha \dots\dots(1)$
0,5	0,5	2- رسم البيان $a(f)$ :
		
01	0,25 0,25 0,25 0,25	3) تحديد $\alpha$ و $m$ : البيان عبارة عن خط مستقيم مائل لا يمر من المبدأ معادلته من الشكل : $a = k \cdot f + b \dots\dots(2)$ بمطابقة (1) و (2) نجد : $k = -\frac{1}{m} = -2 \Rightarrow m = 0,5 Kg$ $b = g \sin \alpha = 4,9 \Rightarrow \alpha = 30^\circ$
0,5	0,5	4) <b>الحصيلة الطاقوية :</b> 

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
1,25	0,25	<p>5- تطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة على الجملة ( جسم ( s )</p> <p>أ- عبارة قوة الاحتكاك:</p> $E_{CA} + w(\vec{P}) - \left  W(\vec{f}) \right  = E_{CB} \Rightarrow m.g.AB.\sin \alpha - f.AB = \frac{1}{2}mv_B^2$ $f = m\left(g \sin \alpha - \frac{v_B^2}{2AB}\right) = 1,25N$
	0,25	
0,5	0,25	<p>II-اعتمادا على البيانيين :</p> <p><u>1- طبيعة الحركة :</u></p> <p>على المحور (ox) : البيان <math>v_x(t)</math> عبارة عن خط مستقيم أفقي، الحركة مستقيمة منتظمة</p> <p>على المحور (oy) : البيان <math>v_y(t)</math> عبارة عن خط مستقيم مائل لا يمر من المبدأ ، الحركة مستقيمة متغيرة بانتظام .</p>
	0,25	
0,5	0,25	<p><u>قيمة السرعة <math>v_D</math> :</u></p> $v_D = \sqrt{v_{Dx}^2 + v_{Dy}^2} = \sqrt{1,9^2 + 6^2} = 6,29m/s$