

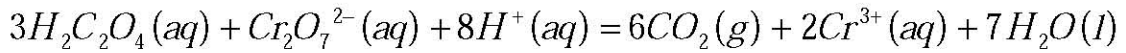
على المترشح أن يختار أحد الموضوعين التاليين:

الموضوع الأول

التمرين الأول: (03 نقاط)

لمتابعة تطور تفاعل حمض الأكساليك $H_2C_2O_4(aq)$ مع شوارد ثنائي الكرومات $Cr_2O_7^{2-}(aq)$ ، نمزج في اللحظة: $t = 0 \text{ min}$ حجما: $V_1 = 50 \text{ mL}$ من محلول حمض الأكساليك، تركيزه المولي: $c_1 = 12 \text{ mmol/L}$

مع حجم: $V_2 = 50 \text{ mL}$ من محلول ثنائي كرومات البوتاسيوم $(2K^+(aq) + Cr_2O_7^{2-}(aq))$ تركيزه المولي: $c_2 = 16 \text{ mmol/L}$ وبوجود وفرة من حمض الكبريت المركز. نمذج التحول الحاصل بالمعادلة التالية:



1- أ- حدّد الثنائيتين Ox / Red المشاركتين في التفاعل.

ب- أنشئ جدولا لتقدم التفاعل ، ثم حدّد المتفاعل المُحد.

2- البيان يمثل تغيرات التركيز المولي لحمض الأكساليك بدلالة الزمن (الشكل-1).

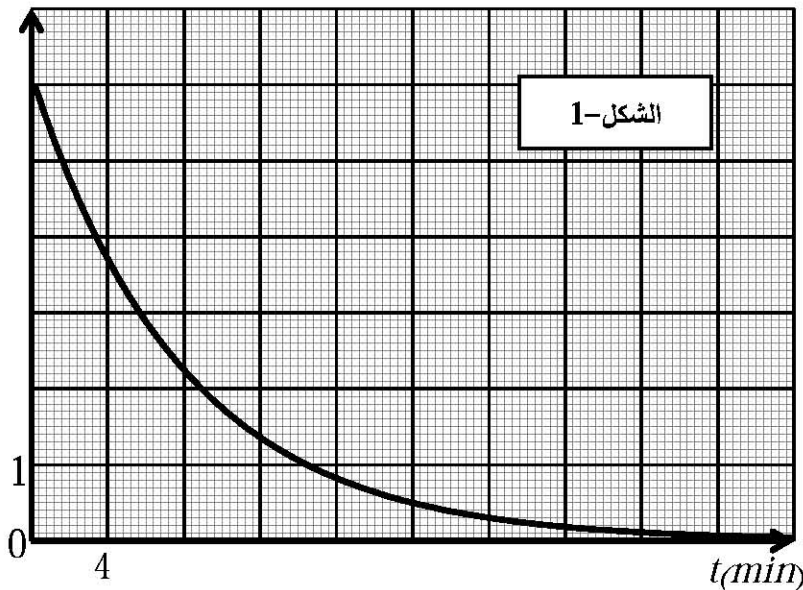
أ- عرّف السرعة الحجمية للتفاعل.

ب- بين أن عبارة السرعة الحجمية للتفاعل في أي لحظة تكتب بالعلاقة: $v = -\frac{1}{3} \times \frac{d[H_2C_2O_4]}{dt}$

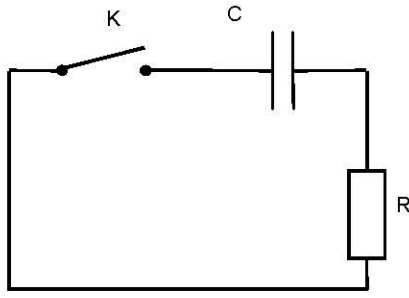
ج- احسب قيمة السرعة الحجمية للتفاعل في اللحظة: $t = 12 \text{ min}$

3 - عرّف زمن نصف التفاعل، ثم احسبه.

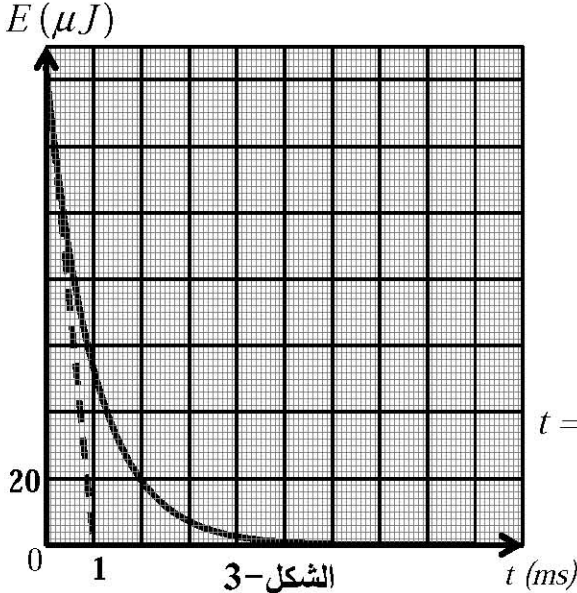
$[H_2C_2O_4] \text{ (mmol/L)}$



التمرين الثاني: (03,5 نقطة)



الشكل-2



الشكل-3

مكثفة سعتها C شحنت كلياً تحت توتر كهربائي ثابت: $E=12V$.

لمعرفة سعتها C نحقق الدارة الكهربائية (الشكل-2)، حيث: $R=1K\Omega$.

1- نغلق القاطعة K في اللحظة: $t = 0 \text{ ms}$.

أ- بتطبيق قانون جمع التوترات، جد المعادلة التفاضلية

للتوتر الكهربائي $u_C(t)$ بين طرفي المكثفة.

ب- حل المعادلة التفاضلية السابقة يُعطي من الشكل:

حيث: $u_C(t) = Ae^{at}$ ، A و a ثابتان يطلب كتابة عبارتيهما.

2- اكتب العبارة اللحظية $E_C(t)$ للطاقة المخزنة في المكثفة.

3- (الشكل-3) يمثل تطوّر $E_C(t)$ ، الطاقة المخزنة في المكثفة

بدلالة الزمن.

أ- استنتج قيمة E_{CO} الطاقة المخزنة العظمى في المكثفة.

ب- من (الشكل-3)، بيّن أن المماس للمنحنى في اللحظة: $t = 0 \text{ ms}$

يقطع محور الأزمنة في اللحظة: $t = \frac{\tau}{2}$

ج- احسب τ ثابت الزمن، ثم استنتج سعة المكثفة C .

4- أثبت أن زمن تناقص الطاقة إلى النصف هو: $t_{1/2} = \frac{\tau}{2} \ln 2$ ، ثم احسب قيمته.

التمرين الثالث: (03 نقاط)

1- نحضر محلولاً مائياً (S_I) لحمض الإيثانويك $CH_3 - COOH$ ، وذلك بانحلال كتلة: $m = 0,72g$ من حمض

الإيثانويك النقي في 800 mL من الماء المقطر. في درجة الحرارة $25^\circ C$ ، كانت قيمة الـ pH لمحلوله $3,3$.

أ- احسب c_I التركيز المولي للمحلول (S_I).

ب- اكتب المعادلة المنمذجة لتفاعل حمض الإيثانويك مع الماء.

ج - أنشئ جدولاً لتقدم التفاعل.

د- عبّر عن التقدم x_{eq} عند التوازن بدلالة: pH و V ، حيث: V حجم المحلول (S_I).

هـ - بيّن أن قيمة الـ pK_a للتثائية: $CH_3 - COOH / CH_3 - COO^-$ هي $4,76$.

2 - نمزج حجماً V_1 من المحلول (S_I) كمية مادته n_0 مع حجم V_2 من محلول النشادر له نفس كمية المادة n_0 .

أ- اكتب معادلة التفاعل الحادث بين: $CH_3 - COOH$ و NH_3 .

ب- احسب ثابت التوازن K .

ج- بيّن أن النسبة النهائية τ_{eq} لتقدم التفاعل يمكن كتابتها على الشكل: $\tau_{eq} = \frac{\sqrt{K}}{1 + \sqrt{K}}$

د- احسب τ_{eq} . ماذا تستنتج؟

تعطى: $pka(NH_4^+ / NH_3) = 9,2$ ، $M(O) = 16g/mol$ ، $M(C) = 12g/mol$ ، $M(H) = 1g/mol$

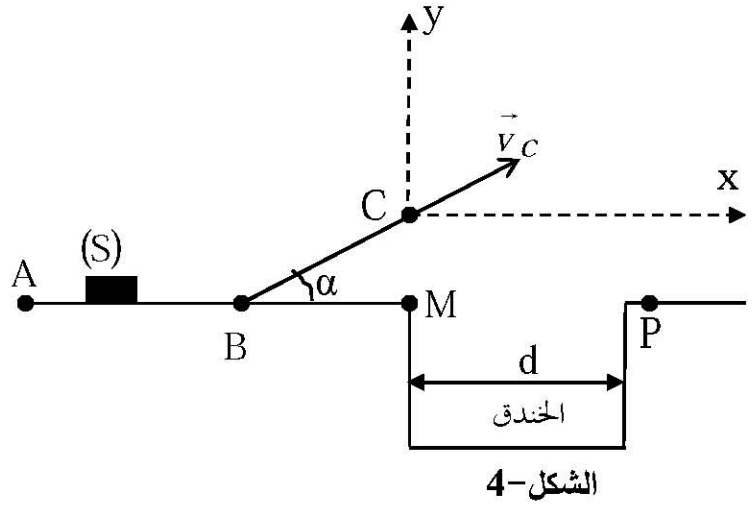
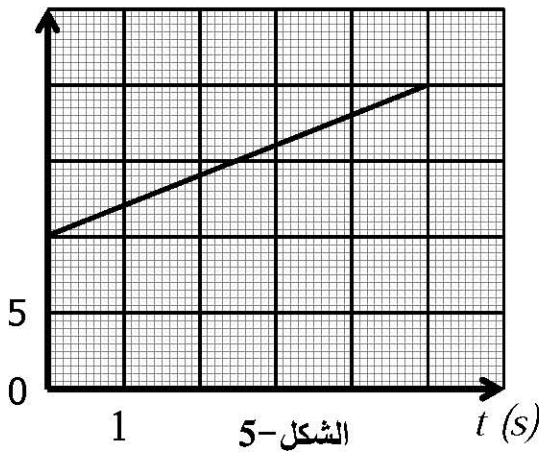
التمرين الرابع: (03,5 نقطة)

يعتبر القفز على الخنادق بواسطة الدراجات النارية أحد التحديات التي تواجه المجازفين. إن التغلب على هذه التحديات يتطلب التعرف على بعض الشروط التي يجب توفرها لتحقيق هذا التحدي.

يتكون مسلك المجازفة من قطعة مستقيم أفقية AB ، وأخرى BC تميل عن الأفق بزاوية: $\alpha = 10^\circ$ ، وخندق عرضه d (الشكل-4). نمذج الجملة (الدراج + الدراجة) بجسم صلب (S) مركز عطالته G وكتلته: $m = 170\text{kg}$. تعطي: $g = 10\text{m/s}^2$.

1- تمر الجملة (S) بالنقطة A في اللحظة: $t = 0\text{ s}$ بسرعة: $v_A = 10\text{m/s}$ ، وفي اللحظة: $t_1 = 5\text{ s}$ تمر من النقطة B بالسرعة v_B . (الشكل-5) يمثل تغيرات سرعة مركز عطالة الجملة بدلالة الزمن.

$v(\text{m/s})$



اعتمادا على البيان: أ- حدّد طبيعة الحركة، ثم استنتج تسارع مركز عطالة الجملة (S) .
ب- احسب المسافة المقطوعة AB .

2- تخضع الجملة في الجزء BC لقوة دفع المحرك \vec{F} ، وقوة احتكاك شدتها: $f = 500\text{N}$. القوتان ثابتتان وموازيتان للمسار BC .

بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، حدّد شدة القوة \vec{F} حتى تبقى للجملة (S) نفس قيمة التسارع في الجزء AB .

3- تصل الجملة (S) إلى النقطة C بسرعة: $v_C = 25\text{m/s}$ وتغادرها لتسقط في النقطة P .

أ- باعتبار لحظة المغادرة مبدأ للأزمنة، ادرس حركة مركز عطالة الجملة (S) في المعلم (Cx, Cy) ثم حدّد معادلة مسارها.

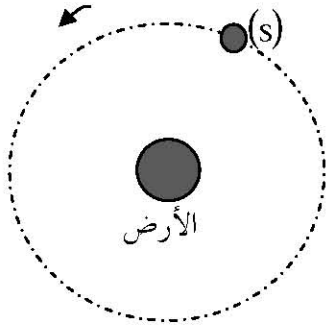
ب- هل يجتاز الدراج الخندق أم لا؟ برّر إجابتك، علما أن: $d = 40\text{ m}$ و $BC = 56,3\text{ m}$.

التمرين الخامس: (03,5 نقطة)

نعتبر قمرا اصطناعيا (S) كتلته m_s يدور حول الأرض في جهة دورانها بسرعة ثابتة (الشكل-6).

1- ممثّل القوى الخارجية المؤثرة على القمر الاصطناعي (S) .

2- ما هو المرجح المناسب لدراسة حركة القمر الاصطناعي (S) ؟ عزّفه.



3- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، جِدْ العبارة الحرفية لسرعة القمر الاصطناعي

بدلالة: ثابت الجذب العام G ، كتلة الأرض M_T ، نصف قطر الأرض R_T

وارتفاع مركز عطالة القمر الاصطناعي عن سطح الأرض h ، ثم احسب قيمتها.

4- أ- جِدْ عبارة دور القمر الاصطناعي بدلالة: R_T ، h ، G ، M_T ، ثم احسب قيمته.

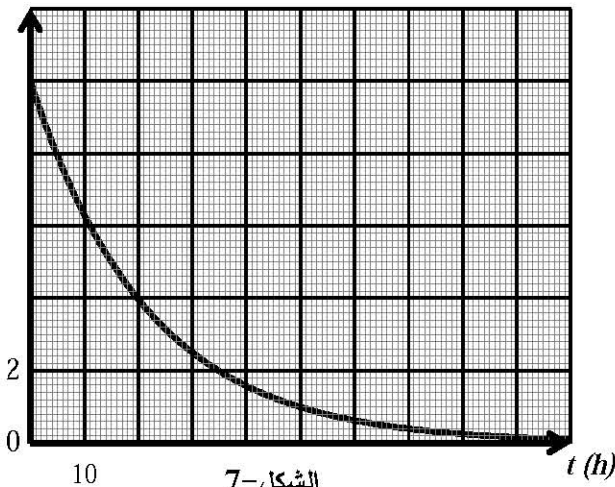
ب- هل يمكن اعتبار هذا القمر جيو مستقر؟ علّل.

5- ذكّر بالقانون الثالث لكبلر، ثم بيّن أن النسبة: $\frac{T^2}{(R_T + h)^3} = k$ ، حيث k ثابت يطلب حسابه. الشكل-6

يعطى: $\pi^2 = 10$ ، $h = 35800 \text{ km}$ ، $R_T = 6380 \text{ km}$ ، $M_T = 6,0 \times 10^{24} \text{ kg}$ ، $G = 6,67 \times 10^{11} \text{ (SI)}$

التمرين التجريبي: (03,5 نقطة)

$n(10^6 \text{ mol})$



مع اكتشاف النشاط الإشعاعي الاصطناعي، أصبح من الممكن

الحصول على أنوية مشعة اصطناعيا، ومن بينها نواة الصوديوم

${}_{11}^{24}\text{Na}$. نحصل على الصوديوم 24 بقذف النظير ${}_{11}^{23}\text{Na}$

الطبيعي بنيوترون.

1- أ- ما المقصود بمايلي:

- نواة مشعة.

- النظائر.

ب- اكتب المعادلة النووية للحصول على النواة ${}_{11}^{24}\text{Na}$.

2- إن نواة الصوديوم ${}_{11}^{24}\text{Na}$ المشعة تصدر جسيمات β^- .

- اكتب معادلة تفكك نواة الصوديوم ${}_{11}^{24}\text{Na}$ ، محددا النواة البنت من بين الأنوية التالية: ${}_{10}^{10}\text{Ne}$ ، ${}_{12}^{12}\text{Mg}$ ، ${}_{13}^{13}\text{Al}$ ، ${}_{14}^{14}\text{Si}$

3- يُحقن مريض حجما: $V_1 = 10 \text{ mL}$ من محلول يحتوي على الصوديوم 24 في اللحظة: $t = 0 \text{ h}$.

(الشكل-7) يمثل تغيرات كمية مادة الصوديوم 24 بدلالة الزمن.

اعتمادا على البيان حدّد:

أ- كمية مادة الصوديوم 24 التي تم حقنها للمريض.

ب- عرّف زمن نصف العمر $t_{1/2}$ ، ثم حدّد قيمته.

4- إن دم المريض لا يحتوي على الصوديوم 24 قبل اللحظة: $t = 0 \text{ h}$

أ- أثبت أن كمية مادة الصوديوم 24 في لحظة زمنية t ، تكتب بالعلاقة: $n(t) = n_0 e^{-\lambda t}$.

ب- بيّن أن كمية مادة الصوديوم 24 المتبقية في دم المريض في اللحظة: $t_1 = 6 \text{ h}$ هي: $n_1 = 7,6 \times 10^{-6} \text{ mol}$.

5- في اللحظة: $t_1 = 6 \text{ h}$ ، نأخذ عينة من دم المريض حجمها: $V_2 = 10 \text{ mL}$ ، فنجد أنها تحتوي على كمية مادة

الصوديوم 24: $n_2 = 1,5 \times 10^{-8} \text{ mol}$.

- جِدْ حجم دم المريض، علما أن الصوديوم 24 موزع فيه بانتظام.

الموضوع الثاني

التمرين الأول: (03,5 نقاط)

انطلق برنامج البحث *ITER* (International Thermonuclear Experimental Reactor) بفرنسا لدراسة الاندماج النووي نظيري الهيدروجين $^2_1H, ^3_1H$ وذلك من أجل التأكد من الإمكانية العلمية لإنتاج الطاقة عبر الاندماج النووي.

1- أ- اكتب معادلة الاندماج النووي بين الديوتريوم 2_1H والتريتيوم 3_1H ، علماً أن التفاعل ينتج نواة 4_2X ونيوتروناً.

ب- يتعلق زمن نصف العمر بـ :

- عدد الأنوية الابتدائية N_0 للنظير المشع.

- درجة حرارة العينة المشعة.

- نوع النظير المشع.

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات السابقة.

2- أ- عرّف طاقة الربط للنواة $E_b(^4_2X)$ ، ثم اكتب عبارتها.

ب- احسب طاقة الربط للنواة وطاقة الربط لكل نوية:

$^2_1H, ^3_1H, ^4_2X$ بـ MeV ، ثم استنتج النواة الأكثر استقراراً.

3- المخطط الطاقوي (شكل-1) يمثل الحصلة الطاقوية لتفاعل اندماج نظيري الهيدروجين $^2_1H, ^3_1H$.

أ- احسب مقدار الطاقة المحررة عن تفاعل الاندماج الحادث.

ب- احسب مقدار الطاقة المحررة عن اندماج $1g$ من 2_1H و $1,5g$ من 3_1H .

يعطى:

$$m(^1_0n) = 1,00866u; m(^1_1p) = 1,00728u; m(^2_1H) = 2,01355u; m(^3_1H) = 3,0155u;$$

$$m(^4_2He) = 4,0015u; 1u = 931,5 \frac{MeV}{c^2}; N_A = 6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

التمرين الثاني: (03,5 نقاط)

بهدف تحديد مميزات وشيعة، نحقق دائرة كهربائية (الشكل-2)، حيث: $R = 90\Omega$

نغلق القاطعة K في اللحظة: $t = 0 \text{ ms}$

1- بين أن المعادلة التفاضلية للتوتر الكهربائي بين طرفي المقاومة تعطى بالشكل: $\frac{du_R}{dt} + \frac{R+r}{L}u_R = \frac{RE}{L}$

2- تحقق أن العبارة: $u_R(t) = \frac{B}{A}(1 - e^{-At})$ ، هي حل للمعادلة التفاضلية السابقة، حيث: A و B ثابتان يطلب تعيينهما.

3- باستعمال راسم اهتزاز مهبطي ذي ذاكرة تحصلنا على (الشكل-3).

أ- أعد رسم الدارة، ثم وضّح عليها كيفية ربط راسم الاهتزاز المهبطي لمشاهدة المنحنيين (1) و (2) (الشكل-3).

ب- أنسب لكل عنصر كهربائي من الدارة المنحني الموافق له مع التعليل.

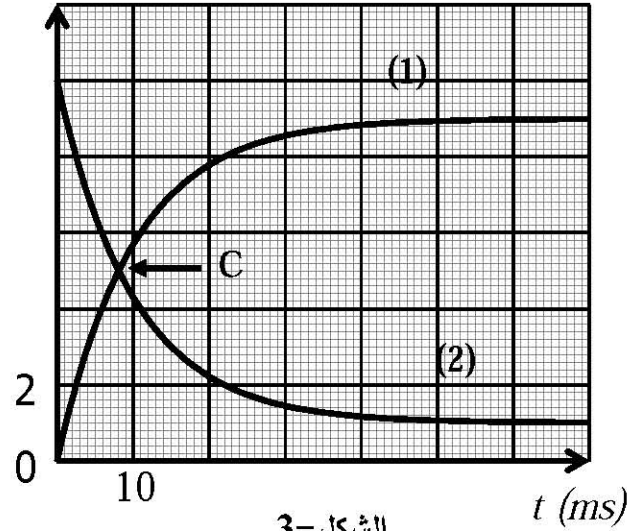
ج- استنتج القوة المحركة الكهربائية للمولد E ، ومقاومة الوشيعة r .

4- اعتمادا على نقطة تقاطع المنحنيين (1) و (2):

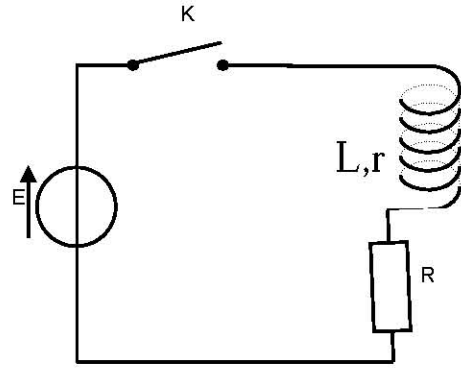
أ- بين أن ثابت الزمن τ يكتب بالعلاقة: $\tau = \frac{t_c}{\ln\left(\frac{2R}{R-r}\right)}$ ، ثم احسب قيمته، حيث: t_c الزمن الموافق لتقاطع

المنحنيين، علما أن التوتر بين طرفي الوشيجة يعطى بالعلاقة: $u_b(t) = \frac{E}{R+r} (r + R e^{-\frac{t}{\tau}})$

ب- احسب ذاتية الوشيجة L .



الشكل-3



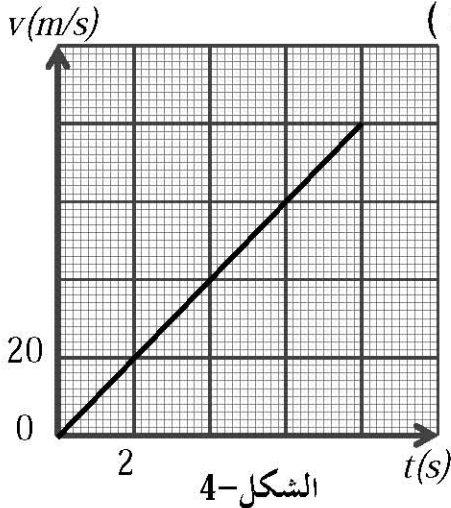
الشكل-2

التمرين الثالث: (03,5 نقاط)

أثناء التدريبات التي تقوم بها فرق الصاعقة للمظليين بالمدرسة العليا للقوات الخاصة ببسكرة، استعملت طائرة عمودية حلقت على ارتفاع ثابت من سطح الأرض لإنزال المظليين دون سرعة ابتدائية.

1 - نمذج المظلي ومظلته بجملة (S) مركز عطالتها G وكتلتها: $m = 80kg$ ، نهمل تأثير دافعة أرخميدس. يقفز المظلي دون سرعة ابتدائية، فيقطع ارتفاعاً h خلال $8s$ قبل فتح مظلته؛ نعتبر حركته سقوطاً حرًا .

إن دراسة تطوّر $v(t)$ ، سرعة المظلي بدلالة الزمن في معلم شاقولي (O, \vec{k})



الشكل-4

موجه نحو الأسفل، مرتبط بمرجع سطحي أرضي، مكنت من الحصول على البيان (الشكل-4).

أ- حدّد طبيعة حركة الجملة (S) مع التعليل.

ب- احسب الارتفاع h .

ج- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، استنتج تسارع حقل الجاذبية الأرضية g .

2- بعد قطع المظلي الارتفاع h يفتح مظلته، فتخضع الجملة لقوة احتكاك

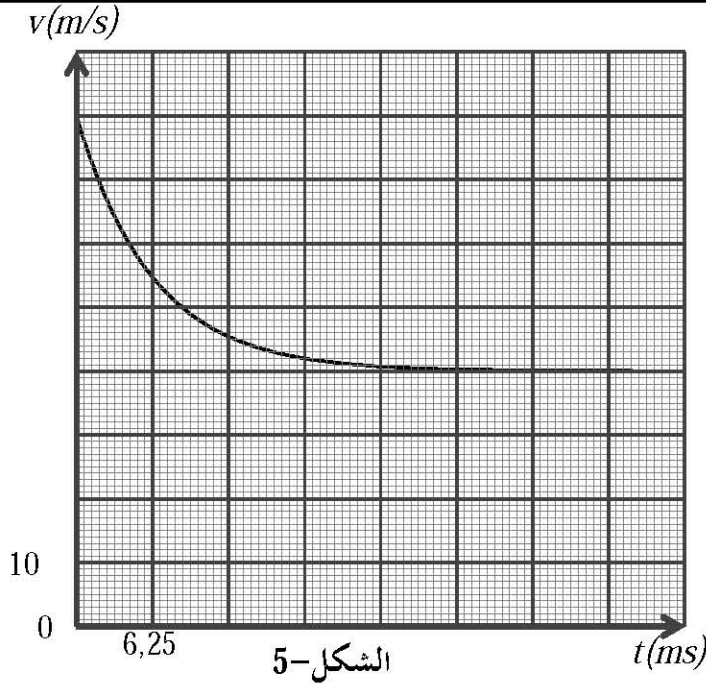
الهواء عبارتها: $f = kv^2$

أ- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، بين أن المعادلة التفاضلية لسرعة

$$\frac{dv}{dt} = g\left(1 - \frac{v^2}{\beta^2}\right)$$

الجملة (S) تكتب بالعلاقة: حيث: β ثابت يطلب التعبير عنه بدلالة: m, g, k .

ب- يمثل المقدار β :



الشكل-5

- سرعة الجملة (S) في اللحظة: $t = 0$
- تسارع حركة مركز عطالة الجملة في النظام الدائم.

- السرعة الحدية v_{lim} للجملة (S).

اختر الإجابة الصحيحة من بين الإجابات السابقة.

4 - يمثل (الشكل-5) تغيرات سرعة مركز عطالة

الجملة (S) بدءاً من لحظة فتح المظلة التي نعتبرها

مبدأً للأزمنة: $t = 0$

أ- حدّد قيمة السرعة الحدية v_{lim} .

ب- بالاعتماد على التحليل البعدي حدّد وحدة

الثابت k ، ثمّ احسب قيمته.

يعطى: $g = 9,8 m/s^2$

التمرين الرابع: (03 نقاط)

كتب على قارورة ما يلي: محلول حمض الإيثانويك CH_3COOH ، تركيزه المولي c_a .

1- بهدف تحديد التركيز المولي لمحلول حمض الإيثانويك، قيس الـ pH له فوجد $3,8$ في درجة الحرارة $25^\circ C$.

أ- اكتب معادلة انحلال حمض الإيثانويك في الماء.

ب- اكتب عبارة نسبة التقدم عند التوازن بدلالة c_a و $[H_3O^+]_{eq}$.

ج- استنتج التركيز المولي لمحلول حمض الإيثانويك c_a ، علماً أنّ: $\tau_{eq} = 0,0158$.

2- بهدف التأكد من قيمة c_a ، نعاير حجماً $V_a = 18 mL$ من محلول حمض الإيثانويك بمحلول هيدروكسيد

الصوديوم، تركيزه المولي: $c_b = 1,0 \times 10^2 mol/L$. استعمال تجهيز $ExAO$ مكن من الحصول على (الشكل-6).

أ- أنشئ جدولاً لتقدم تفاعل المعايرة.

ب- جدّ إحداثيتي نقطة التكافؤ (V_{bE} , pH_E)، E ، ثمّ احسب c_a .

3- عند إضافة حجم: $V_b = 9 mL$ من محلول هيدروكسيد الصوديوم، نجد pH المزيج هو $4,8$.

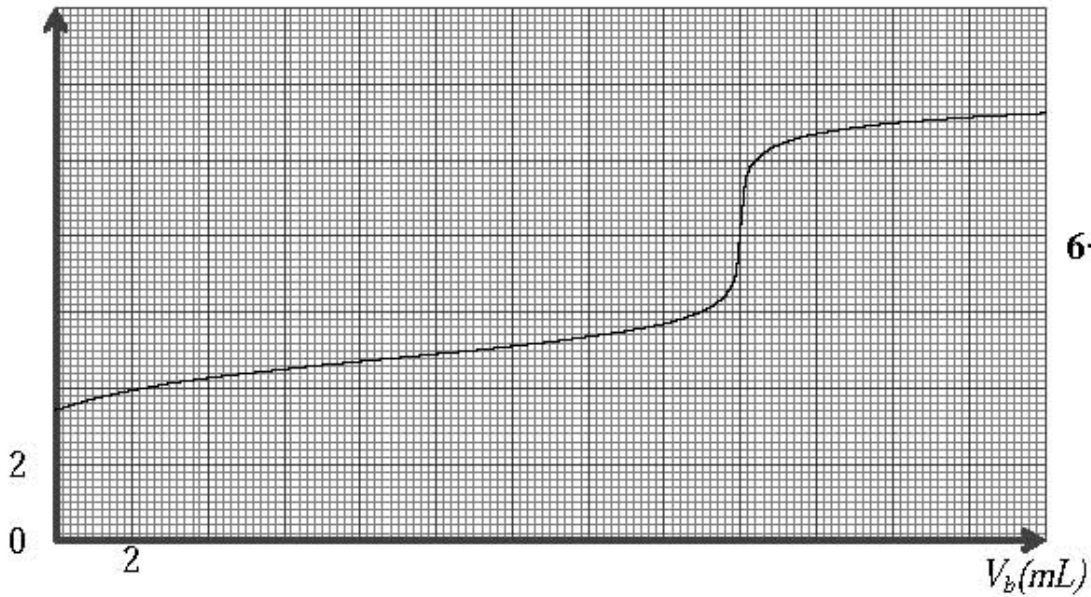
أ- عبّر عن النسبة: $\frac{[CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]}$ بدلالة pH و pKa ، ثمّ احسبها.

ب- عبّر عن النسبة السابقة بدلالة تقدم التفاعل X ، ثمّ استنتج قيمة X .

ج- احسب النسبة النهائية للتقدم τ . ماذا تستنتج؟

يعطى: $pKa(CH_3COOH / CH_3COO^-) = 4,8$

pH



الشكل-6

التمرين الخامس (03,5 نقطة)

يدور قمر اصطناعي (S) حول الأرض بحركة دائرية منتظمة على ارتفاع $h = 700 \text{ km}$ من سطحها، حيث ينجز 14,55 دورة في اليوم الواحد. نفرض أن المرجع الأرضي المركزي مرجع غاليلي.

1- مثل شعاع التسارع \vec{a} لحركة القمر الاصطناعي (S) (الشكل-7).

2- أعط دون برهان عبارة شعاع التسارع \vec{a} لحركة القمر الاصطناعي (S). بدلالة v سرعة القمر الاصطناعي (S)، ونصف القطر r لمسار حركة القمر حول الأرض، وشعاع الوحدة \vec{n} .

3- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، بين أن عبارة سرعة القمر الاصطناعي (S) حول كوكب الأرض تعطى بالعلاقة:

$$v = \sqrt{\frac{GM_T}{r}}$$

حيث: M_T كتلة الأرض.

4- اكتب العلاقة بين T_S و r ، حيث: T_S دور القمر الاصطناعي (S) حول الأرض.

$$T_S^3 = 9,85 \times 10^{-14} \text{ s}^2 \cdot \text{m}^{-3}$$

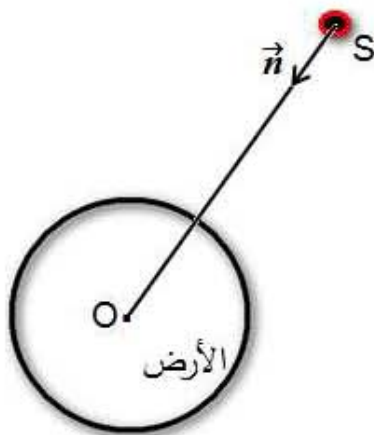
5- بين أن:

6- استنتج M_T كتلة الأرض.

يعطى: ثابت التجاذب الكوني: $G = 6,67 \times 10^{-11} \text{ SI}$

نصف قطر الأرض: $R_T = 6400 \text{ Km}$

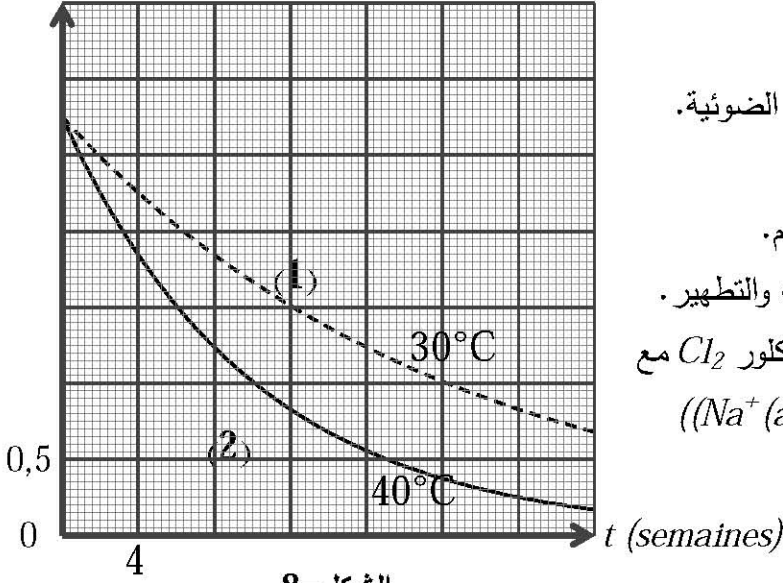
دور الأرض: $T = 24 \text{ h}$



الشكل-7

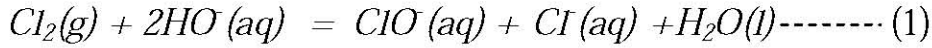
$[ClO^-] / (mol/L)$

التمرين التجريبي: (03 نقاط)

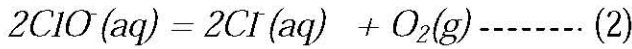


كتب على قارورة ماء جافيل المعلومات التالية:

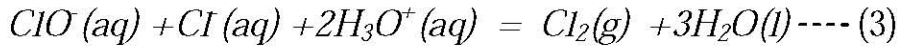
- يحفظ في مكان بارد معزولا عن الأشعة الضوئية.
- لا يمزج مع منتجات أخرى.
- بلامسته لمحلول حمضي ينتج غاز سام.
- إن ماء جافيل منتج شائع، يستعمل في التنظيف والتطهير.
- نحصل على ماء جافيل من تفاعل غاز ثنائي الكلور Cl_2 مع محلول هيدروكسيد الصوديوم $((Na^+ (aq) + HO^- (aq)))$
- ينمذج هذا التحول بالمعادلة (1):



يتفكك ماء جافيل ببطء في الشروط العادية وفق المعادلة (2):



أما في وسط حمضي ينمذج التفاعل وفق المعادلة (3):



1- أنجز جدول التقدم للتفاعل المنمذج وفق المعادلة (2).

2- اعتمادا على البيانيين (الشكل-8)، المعبرين عن تغيرات تركيز شوارد $ClO^-(aq)$ في التفاعل المنمذج بالمعادلة (2) بدلالة الزمن.

أ- استنتج تركيز شوارد $ClO^-(aq)$ في اللحظة: $t = 8$ semaines من أجل درجتَي الحرارة:

$$\theta_1 = 30^\circ C \text{ و } \theta_2 = 40^\circ C$$

ب- عرّف السرعة الحجمية للتفاعل، وبيّن أن عبارتها تكتب بالشكل التالي: $v(t) = -\frac{1}{2} \times \frac{d[ClO^-]}{dt}$

ج- احسب قيمة السرعة الحجمية في اللحظة: $t = 0$ من أجل درجتَي الحرارة: $\theta_1 = 30^\circ C$ و $\theta_2 = 40^\circ C$

د- هل النتائج المتحصل عليها في السؤالين (2- أ) و (2- ج) تبرر المعلومة "يحفظ في مكان بارد"؟ علّل.

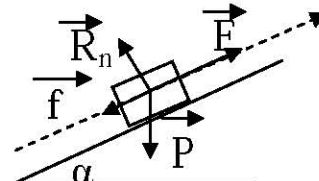
3- عرّف زمن نصف التفاعل، ثم جد قيمته انطلاقا من المنحنى (2)، علما أن التفكك تام.

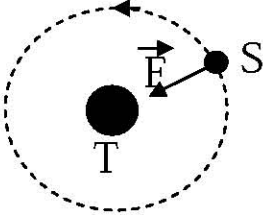
4- أعط رمز واسم الغاز السام المشار على القارورة.

العلامة	عناصر الإجابة على الموضوع الأول																																		
مجموع																																			
2x0,25	<p>التمرين الأول (3 نقاط) :</p> <p>1/ أ- الثنائيتان (ox/red) : $Cr_2O_7^{2-} / Cr^{3+}, CO_2 / H_2C_2O_4$</p> <p>ب- جدول التقدم :</p>																																		
0,5	<table border="1"> <tr> <td colspan="2">المعادلة</td> <td colspan="5">$3H_2C_2O_{4(aq)} + Cr_2O_7^{2-(aq)} + 8H^+_{(aq)} = 6CO_{2(g)} + 2Cr^{3+(aq)} + 7H_2O_{(l)}$</td> </tr> <tr> <td>الحالة</td> <td>التقدم</td> <td colspan="5">كمية المادة بالمول</td> </tr> <tr> <td>الابتدائية</td> <td>$x=0$</td> <td>n_{O1}</td> <td>n_{O2}</td> <td rowspan="3">بوفرة</td> <td>0</td> <td>0</td> <td rowspan="3">بوفرة</td> </tr> <tr> <td>الانتقالية</td> <td>x</td> <td>$n_{O1}-3x$</td> <td>$n_{O2}-x$</td> <td>6x</td> <td>2x</td> </tr> <tr> <td>النهائية</td> <td>x_{max}</td> <td>$n_{O1}-3x_{max}$</td> <td>$n_{O2}-x_{max}$</td> <td>$6x_{max}$</td> <td>$2x_{max}$</td> </tr> </table>	المعادلة		$3H_2C_2O_{4(aq)} + Cr_2O_7^{2-(aq)} + 8H^+_{(aq)} = 6CO_{2(g)} + 2Cr^{3+(aq)} + 7H_2O_{(l)}$					الحالة	التقدم	كمية المادة بالمول					الابتدائية	$x=0$	n_{O1}	n_{O2}	بوفرة	0	0	بوفرة	الانتقالية	x	$n_{O1}-3x$	$n_{O2}-x$	6x	2x	النهائية	x_{max}	$n_{O1}-3x_{max}$	$n_{O2}-x_{max}$	$6x_{max}$	$2x_{max}$
المعادلة		$3H_2C_2O_{4(aq)} + Cr_2O_7^{2-(aq)} + 8H^+_{(aq)} = 6CO_{2(g)} + 2Cr^{3+(aq)} + 7H_2O_{(l)}$																																	
الحالة	التقدم	كمية المادة بالمول																																	
الابتدائية	$x=0$	n_{O1}	n_{O2}	بوفرة	0	0	بوفرة																												
الانتقالية	x	$n_{O1}-3x$	$n_{O2}-x$		6x	2x																													
النهائية	x_{max}	$n_{O1}-3x_{max}$	$n_{O2}-x_{max}$		$6x_{max}$	$2x_{max}$																													
3.0	<p>2x0,25</p> <p>2- أ- السرعة الحجمية :</p> <p>تحديد المتفاعل المحد : $x_{max} = \frac{C_1 V_1}{3} = \frac{12 \times 10^{-3} \times 50 \times 10^{-3}}{3} = 2 \times 10^{-4} \text{ mol}$</p> <p>ومن المتفاعل المحد هو $H_2C_2O_4$ وبالتالي $x_{max} = 2 \times 10^{-4} \text{ mol}$</p> <p>ب- إثبات أن : $v = -\frac{1}{3} \times \frac{d[H_2C_2O_4]}{dt}$: لدينا من جدول التقدم : $n_{H_2C_2O_4} = n_{O1} - 3x$</p> <p>ومنه $\frac{dx}{dt} = -\frac{1}{3} \times \frac{d[H_2C_2O_4]}{dt}$ ومنه $v_{vol} = -\frac{1}{3} \times \frac{d[H_2C_2O_4]}{dt}$</p> <p>ج- حساب قيمتها : $V_{12 \text{ min}} = -\frac{1}{3} \times \frac{(0 - 3,1) \times 10^{-3}}{20,8 - 0} = 5,0 \times 10^{-5} \text{ (mol / L.min)}$</p> <p>3- تعريف زمن نصف التفاعل : هو الزمن اللازم لبلوغ التفاعل نصف تقدمه النهائي</p> <p>حسابه : من البيان نجد : $t_{1/2} = 5,6 \text{ min}$</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p>																																		

العلامة		عناصر الإجابة على الموضوع الأول
مجموع	مجزأة	
		التمرين الثاني : (3,5 نقطة)
	2×0,25	أ- إيجاد المعادلة التفاضلية: $u_R + u_c = 0 \Rightarrow RC \frac{du_c}{dt} + u_c = 0 \Rightarrow \frac{du_c}{dt} + \frac{u_c}{RC} = 0$
	3×0,25	ب- $u_c(t) = Ae^{at}$ هي حل للمعادلة: $\frac{du_c}{dt} = Aae^{at}$ وبالتعويض في المعادلة التفاضلية نجد: $Aae^{at} + \frac{A}{RC}e^{at} = 0 \Rightarrow Ae^{at}(\alpha + \frac{1}{RC}) = 0, Ae^{at} \neq 0 \Rightarrow \alpha + \frac{1}{RC} = 0 \Rightarrow \alpha = -\frac{1}{RC}$
	0,25	$u_c(0) = A = E \Rightarrow u_c(t) = Ee^{-\frac{t}{RC}}$
	0,25	2- عبارة الطاقة: $E_c = \frac{1}{2}CE^2e^{-2\frac{t}{RC}}$
	0,25	3-أ- الطاقة العظمى للمكثفة: من البيان نجد: $E_0 = 140\mu J$
3.5		ب- معادلة المماس:
	0,25×3	$E_c(t) = at + b, a = \frac{dE_c}{dt}, t=0 \Rightarrow \frac{dE_c}{dt} = \frac{-CE^2}{\tau}e^{-\frac{t}{\tau}} \Rightarrow a = -\frac{CE^2}{\tau}$
	0,25	$E_c(0) = \frac{1}{2}CE^2 \Rightarrow E_c(t) = -\frac{CE^2}{\tau}t + \frac{1}{2}CE^2 \Rightarrow -\frac{CE^2}{\tau}t + \frac{1}{2}CE^2 = 0$
	0,25	$\Rightarrow -\frac{CE^2}{\tau}t = -\frac{1}{2}CE^2 \Rightarrow t = \frac{\tau}{2}$
	0,25	ج- حساب τ : $\frac{\tau}{2} = 1 \Rightarrow \tau = 2ms$
	0,25	حساب سعة المكثفة: $\tau = RC \Rightarrow C = \frac{\tau}{R} = 2 \times 10^{-6} F = 2\mu F$
	0,25	4- زمن تناقص الطاقة إلى النصف:
	0,25	$E(t_{1/2}) = \frac{E_0}{2} \Rightarrow \frac{1}{2}CE^2e^{-\frac{t_{1/2}}{\tau}} = \frac{1}{42}CE^2 \Rightarrow e^{-\frac{t_{1/2}}{\tau}} = \frac{1}{2} \Rightarrow -2\frac{t_{1/2}}{\tau} = -\ln 2 \Rightarrow t = \frac{\tau}{2} \ln 2$
	0,25	قيمته: $t_{1/2} = \ln 2 = 0,693ms$

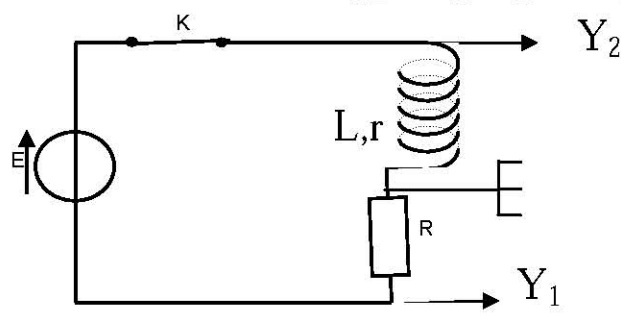
العلامة		عناصر الإجابة على الموضوع الأول																												
مجموع	مجزأة																													
		<p>التمرين الثالث (3 نقاط) :</p> <p>1-أ- حساب C_1 : $C_1 = \frac{n}{V} = \frac{m}{MV} = 1,5 \times 10^{-2} \text{ mol / L}$</p> <p>ب- كتابة المعادلة : $CH_3COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} = CH_3COO^{-}_{(aq)} + H_3O^{+}_{(aq)}$</p> <p>ج- جدول تقدم التفاعل :</p> <table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <thead> <tr> <th colspan="2">المعادلة</th> <th colspan="4">$CH_3COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} = CH_3COO^{-}_{(aq)} + H_3O^{+}_{(aq)}$</th> </tr> <tr> <th>الحالة</th> <th>التقدم</th> <th colspan="4">كميات المادة بالمول</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ابتدائية</td> <td>$x=0$</td> <td>n_0</td> <td rowspan="3">بوفرة</td> <td>0</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>انتقالية</td> <td>x</td> <td>$n_0 - x$</td> <td>x</td> <td>x</td> </tr> <tr> <td>نهائية</td> <td>x_{eq}</td> <td>$n_0 - x_{eq}$</td> <td>x_{eq}</td> <td>x_{eq}</td> </tr> </tbody> </table> <p>د- التعبير عن التقدم عند التوازن : من جدول التقدم لدينا :</p> <p>$n_{H_3O^+} = x_{eq} = [H_3O^+]_{eq} \times V = 10^{-PH} \times V$</p> <p>هـ- $PK_a = PH - \log \frac{[CH_3COO^-]_{eq}}{[CH_3COOH]_{eq}} = PH - \log \frac{x_{eq}}{n_0 - x_{eq}} = 3,3 - \log \frac{4 \times 10^{-4}}{1,2 \times 10^{-2} - 4 \times 10^{-4}} = 4,76$</p> <p>3-أ- كتابة معادلة التفاعل :</p> <p>$CH_3COOH_{(aq)} + NH_3_{(aq)} = CH_3COO^{-}_{(aq)} + NH_4^{+}_{(aq)}$</p> <p>ب- حساب ثابت التوازن k :</p> <p>$K = \frac{[CH_3COO^-]_{eq} \times [NH_4^+]_{eq}}{[CH_3COOH]_{eq} \times [NH_3]_{eq}} \times \frac{[H_3O^+]_{eq}}{[H_3O^+]_{eq}} = \frac{K_{a1}}{K_{a2}} = \frac{10^{-pk_{a1}}}{10^{-pk_{a2}}} = 10^{pk_{a2} - pk_{a1}} = 2,75 \times 10^4$</p> <p>ج- إثبات العلاقة : $\tau_{eq} = \frac{\sqrt{K}}{1 + \sqrt{K}}$</p> <p>$K = \frac{[CH_3COO^-]_{eq} \times [NH_4^+]_{eq}}{[CH_3COOH]_{eq} \times [NH_3]_{eq}} = \frac{x_{eq}^2}{(n_0 - x_{eq})^2} \Rightarrow \sqrt{K} = \frac{x_{eq}}{n_0 - x_{eq}} \Rightarrow x_{eq} = n_0 \sqrt{K} - x_{eq} \sqrt{K}$</p> <p>$x_{eq} (1 + \sqrt{K}) = n_0 \sqrt{K} \Rightarrow \frac{x_{eq}}{n_0} = \frac{\sqrt{K}}{1 + \sqrt{K}} \Rightarrow \tau_{eq} = \frac{\sqrt{K}}{1 + \sqrt{K}}$</p> <p>د- حساب τ_{eq} : $\tau_{eq} = \frac{\sqrt{2,75 \times 10^4}}{1 + \sqrt{2,75 \times 10^4}} = 0,99 = 1$ ومنه التفاعل تام .</p>	المعادلة		$CH_3COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} = CH_3COO^{-}_{(aq)} + H_3O^{+}_{(aq)}$				الحالة	التقدم	كميات المادة بالمول				ابتدائية	$x=0$	n_0	بوفرة	0	0	انتقالية	x	$n_0 - x$	x	x	نهائية	x_{eq}	$n_0 - x_{eq}$	x_{eq}	x_{eq}
المعادلة		$CH_3COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} = CH_3COO^{-}_{(aq)} + H_3O^{+}_{(aq)}$																												
الحالة	التقدم	كميات المادة بالمول																												
ابتدائية	$x=0$	n_0	بوفرة	0	0																									
انتقالية	x	$n_0 - x$		x	x																									
نهائية	x_{eq}	$n_0 - x_{eq}$		x_{eq}	x_{eq}																									
0,25	0,25																													
0,25	0,25																													
2×0,25	0,25																													
0,25	0,25																													
3.0	0,25																													
0,25	0,25																													
0,25	0,25																													
0,25×2	0,25																													
0,25	0,25																													
0,25	0,25																													
0,25	0,25																													

العلامة		عناصر الإجابة على الموضوع الأول
مجموع	مجزأة	
	0,25	التمرين الرابع : (03,5 نقطة) 1- أ- بما أن المسار مستقيم والسرعة متزايدة فالحركة مستقيمة متغيرة بانتظام. البيان معادلته من الشكل : $v = \beta t + b$ ، ونظريا لدينا : $v = at + v_0$
	0,25	
	0,25	$a = \beta = \frac{\Delta v}{\Delta t} = 2 \text{ m/s}^2$
	0,25	ب- حساب المسافة AB : تمثل مساحة شبه المنحرف : $AB = \frac{(20+10)}{2} \times 5 = 75 \text{ m}$
الرسم	0,25	2- حساب شدة \vec{F} : 
	0,25	ندرس الجملة في معلم غاليلي مرتبط بسطح الأرض : بتطبيق القانون الثاني لنيوتن ، وبالإسقاط على محور الحركة :
	0,25	$\vec{F} + \vec{f} + \vec{P} + \vec{R}_n = m\vec{a}$
	0,25	$F - f - mg \sin \alpha = ma \Rightarrow F = m(a + g \sin \alpha) + f$
	0,25	$F = 170(2 + 10 \times 0,174) + 500 = 1135,8 \text{ N}$
	0,25	3- أ- معادلة المسار : بتطبيق القانون الثاني لنيوتن : $m\vec{g} = m\vec{a} \Leftrightarrow \vec{a} = \vec{g}$
3,5	0,25	*- وفق CX : $\left. \begin{array}{l} a_x = 0 \text{ m/s}^2 \\ x = v_c \cos \alpha t \dots \dots \dots (1) \end{array} \right\} \text{ الحركة مستقيمة منتظمة}$
	0,25	*- وفق cy : $\left. \begin{array}{l} a_y = -g \\ y = -\frac{1}{2}gt^2 + v_c \sin \alpha t \dots \dots \dots (2) \end{array} \right\} \text{ والحركة م م بانتظام}$
	0,25	من (1) نجد : $t = \frac{x}{v_c \cos \alpha}$ بالتعويض في (2) نجد :
	0,25	$y = -\frac{g}{2v_c^2 \cos^2 \alpha} x^2 + \tan \alpha x$
	0,25	$y = -8,24 \times 10^{-3} x^2 + 0,176 x$
	0,25	ب- حساب المدى : عند النقطة p : $h = CM = BC \sin \alpha = 56,323 \times 0,174 = 9,8 \text{ m}$
	0,25	$-9,8 = -8,24 \times 10^{-3} x_p^2 + 0,176 x_p$
	0,25	$-8,24 \times 10^{-3} x_p^2 + 0,176 x_p + 9,8 = 0$
	0,25	$\Delta = 0,254 \Rightarrow \sqrt{\Delta} = 0,6 \Rightarrow x_{1p} = 47,1 \text{ m}$
	0,25	$x_{2p} = -25,73 \text{ m} < 0$
		ومنه $x_p = 47,1 \text{ m} > d$ ومنه الدارج يجتاز الخندق .

العلامة		عناصر الإجابة على الموضوع الأول
مجموع	مجزأة	
	0,25	<p>التمرين الخامس: (3,5 نقطة)</p> <p>1- تمثيل القوى :</p> 
	0,25	<p>2- المرجع المناسب لدراسة حركة القمر الاصطناعي : هو المرجع المركزي الأرضي</p>
	0,25	<p>تعريفه : هو مرجع مركزه مركز الأرض وله ثلاث محاور توازي محاور المرجع المركزي الشمسي .</p>
	2x0,25	<p>3- عبارة السرعة : بتطبيق القانون الثاني لنيوتن والإسقاط على المحور الناظمي .</p> $\vec{F} = m\vec{a} \Leftrightarrow F = m_s a_n \Leftrightarrow G \frac{M_T \times m_s}{(R_T + h)^2} = m_s \times \frac{v^2}{(R_T + h)}$
	0,25	$v = \sqrt{\frac{GM_T}{R_T + h}}$
	0,25	$v = \sqrt{\frac{6,67 \times 10^{-11} \times 6,0 \times 10^{24}}{(6380 + 35800) \times 10^3}} = 3080,24 \text{ m/s}$
3,5		<p>4- أ- عبارة الدور :</p>
	0,25	$T = \frac{2\pi(R_T + h)}{v} = 2\pi \sqrt{\frac{(R_T + h)^3}{GM_T}}$
	0,25	<p>قيمة الدور : $T = 6,28 \sqrt{\frac{(6380 + 35800)^3 \times 10^9}{6,67 \times 10^{-11} \times 6 \times 10^{24}}} = 85996,54 \text{ s} \approx 24 \text{ h}$</p>
	2x0,25	<p>ب- نعم يمكن اعتبار هذا القمر جيومستقر لأن جهة دورانه بجهة دوران الأرض ودوره يساوي دور الأرض حول نفسها .</p>
	0,25	<p>5- قانون كبلر الثالث : النسبة بين مربع دور القمر ومكعب البعد بين مركزي القمر والأرض يساوي مقدار ثابت .</p>
	2x0,25	<p>الإثبات : $T^2 = \frac{4\pi^2 (R_T + h)^3}{GM_T} \Rightarrow \frac{T^2}{(R_T + h)^3} = \frac{4\pi^2}{GM_T} = k \approx 10^{-13}$</p>

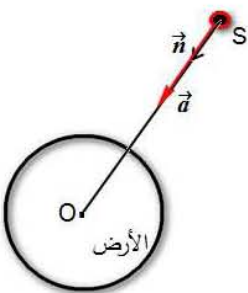
العلامة		عناصر الإجابة على الموضوع الأول
مجزأة	مجموع	
		التمرين التجريبي: (03,5 نقطة)
	0,25	1- أ- النواة المشعة : هي نواة غير مستقرة تتفكك تلقائيا لتصدر جسيمات (α, β) مصحوبة في الغالب بإشعاع γ .
	0,25	- النظائر : هي أنوية لنفس العنصر الكيميائي تتفق في العدد الذري Z وتختلف في العدد الكلي A (لاختلافها في عدد النيوترونات) .
	0,25	ب- كتابة المعادلة : ${}_{11}^{23}\text{Na} + {}_0^1n \rightarrow {}_{11}^{24}\text{Na}$
	0,25	2- معادلة تفكك نواة الصوديوم 24 : ${}_{11}^{24}\text{Na} \rightarrow {}_{-1}^0e + {}_Z^AX$
	0,25 2x0,25	بتطبيق قانونا صودي نجد : $A=24$ ، $Z=12$ والنواة البنت هي : ${}_{12}^{24}\text{Mg}$
	0,25	3- أ- كمية مادة الصوديوم 24 عند $t=0$: من البيان نجد : $n_0=10^{-5}\text{ mol}$
3, 5	0,25	ب- زمن نصف العمر : هو الزمن اللازم لتفكك نصف عدد الأنوية الابتدائية .
	0,25	- قيمته : بيانيا نجد : $t_{1/2}=15\text{h}$.
	2x0,25	3- أ- إثبات العلاقة : $N(t) = N_0 e^{-\lambda t} = n(t) \times N_A = n_0 N_A e^{-\lambda t} \Rightarrow n(t) = n_0 e^{-\lambda t}$
	0,25	ب- حساب $n_1(6\text{h}) = 10^{-5} e^{\frac{-06936}{15} \times 6} = 7,6 \times 10^{-6} \text{ mol}$: $n_1(6\text{h})$
	2x0,25	5- تحديد حجم دم الشخص : $\begin{cases} n_2 \rightarrow V_2 = 10\text{mL} \\ n_1 \rightarrow V \end{cases}$ ومنه $V = \frac{n_1 \times V_2}{n_2} = 5\text{L}$

العلامة		عناصر الإجابة على الموضوع الثاني
مجموع	مجزأة	
3.5		التمرين الأول (3.5 نقطة):
	0.25	1- كتابة المعادلة ${}^3_1H + {}^2_1H \longrightarrow {}^A_ZX + {}^1_0n$ <p>حسب قانونا صودي: $A = (2 + 3) - 1 = 4$</p>
	0.25	النواة البنت 4_2He $Z = (1 + 1) - 0 = 2$
	0.25	ب- يتعلق زمن نصف العمر بنوع النظير المشع. ${}^3_1H + {}^2_1H \longrightarrow {}^4_2He + {}^1_0n$
	0.25	2- أ- طاقة ربط النواة هي الطاقة الواجب إعطاؤها لنواة ساكنة لتفكيكها إلى نوياتها الساكنة.
	0.25	عبارتها: $E_1({}^A_ZX) = [Z m_p + (A-Z) m_n - m({}^A_ZX)] C^2$
	0.25	قيمتها: $E_1({}^2_1H) = (1,00728 + 1,00866 - 2,0155) \times 931,5 = 2,226 \text{ MeV}$
	0.25	$E_1({}^3_1H) = (1,00728 + 2 \times 1,00866 - 3,0155) \times 931,5 = 8,477 \text{ MeV}$
	0.25	$E_1({}^4_2He) = (2 \times 1,00728 + 2 \times 1,00866 - 4,0015) \times 931,5 = 28,29 \text{ MeV}$
	0.25	قيمة طاقة الربط لكل نوية:
0.25	$\frac{E_1({}^4_2He)}{4} = \frac{28,29}{4} = 7,072 \text{ MeV / nuc}$ $\frac{E_1({}^2_1H)}{2} = \frac{2,226}{2} = 1,113 \text{ MeV / nuc}$	
0.25	$\frac{E_1({}^3_1H)}{3} = \frac{8,477}{3} = 2,826 \text{ MeV / nuc}$	
0.25	النواة الأكثر استقرار هي 4_2He .	
0.25	3- أ- قيمة الطاقة المحررة: $\Delta E = \Delta E_1 - \Delta E_2 = (E_1({}^3_1H) + E_1({}^2_1H)) - E_1({}^4_2He)$	
0.25	$E_{lib} = \Delta E = (2,226 + 8,477) - 28,29 = -17,59 \text{ MeV}$ الإشارة السالبة تعني أن الجملة تقدم طاقة للوسط الخارجي.	
0.25	ب- $N({}^2_1H) + N({}^3_1H) = (\frac{1}{2} + \frac{1,5}{3}) \times 6,02 \times 10^{23} = 6,02 \times 10^{23} \text{ (noy)}$ $E_{lib} = N \Delta E = 6,02 \times 10^{23} \times 17,59 = 105,89 \times 10^{23} \text{ MeV}$	

العلامة		عناصر الإجابة على الموضوع الثاني
مجموع	مجزأة	
		التمرين الثاني (3.5 نقطة):
	2×0.25	1- المعادلة التفاضلية $u_R + ri + L \frac{di}{dt} = E$ لكن $i = \frac{u_R}{R}$ و $\frac{di}{dt} = \frac{1}{R} \frac{du_R}{dt}$
	0.25	و منه: $\frac{du_R}{dt} + \left(\frac{r+R}{L}\right)u_R = \frac{RE}{L}$
	0.25	2- حلها: لدينا $u_R(t) = \frac{B}{A}(1 - e^{-At})$ ومنه $\frac{du_R}{dt} = Be^{-At}$ بالتعويض نجد
	2×0.25	$Be^{-At} \left(1 - \frac{r+R}{AL}\right) + \frac{B}{A} \left(\frac{r+R}{L}\right) - \frac{RE}{L} = 0 \Rightarrow A = \frac{r+R}{L}, B = \frac{ER}{L}$
الرسم	0.25	
	0.25	ب- المنحني (1) يمثل u_R لأن لما: $t = 0$ فإن: $u_R = 0$.
3.5	0.25	المنحني (2) يمثل u_b لأن لما: $t = 0$ فإن: $u_b = E$.
	0.25	ج - قيمة E : من البيان (2) : $E = 10 \text{ V}$.
	0.25	من البيان (2) : $u_b(t \rightarrow \infty) = \frac{rE}{R+r} = 1V \Rightarrow r = \frac{R}{E-1} = 10\Omega$
	0.25	4- أ- إثبات العلاقة: $\tau = \frac{t_c}{\ln\left(\frac{2R}{R-r}\right)}$ عند النقطة C يكون: $u_b = u_R$
	0.25	ومنه: $\tau = \frac{t_c}{\ln\left(\frac{2R}{R-r}\right)}$ و $\frac{E}{R+r} \left(r + R e^{-\frac{t}{\tau}}\right) = \frac{ER}{R+r} \left(1 - e^{-\frac{t}{\tau}}\right)$
	0.25	$\tau = 10 \text{ ms}$
	0.25	ب- ذاتية الوشيعه: $\tau = \frac{L}{R+r} \Rightarrow L = \tau(R+r) = 1,0H$

العلامة		عناصر الإجابة على الموضوع الثاني
مجموع	مجزأة	
		التمرين الثالث: (03.5 نقطة)
	0,25	1- أ- طبيعة الحركة: بما أن المسار مستقيم والسرعة متزايدة فالحركة م. م بانتظام.
	0,25	ب- الارتفاع: من البيان: $h = \frac{8 \times 80}{2} = 320m$.
	0,25	ج- استنتاج: $g: \vec{a} = m \vec{g} = m \vec{a}$ و منه بالإسقاط على المحول Oz نجد $g = a$.
	2×0,25	ومعادلة البيان (الشكل-4) $v = \beta t$ ونظريا $v = at = gt$ ومنه $g = \beta$
	0,25	
	الرسم	
	0,25	2- أ- تمثيل القوى :
		ب- المعادلة التفاضلية:
	2×0,25	$\vec{P} + \vec{f} = m \vec{a}$ بالإسقاط على Oz نجد: $mg - kv^2 = m \frac{dv}{dt}$
3,5		
	0,25	$\frac{dv}{dt} = g(1 - \frac{v^2}{\beta^2})$ وهي من الشكل: $\frac{dv}{dt} = g(1 - \frac{k}{mg} v^2)$
		حيث: $\beta = \sqrt{\frac{mg}{k}}$
	0,25	3- المقدار β يمثل v_{lim} لأن $v_{lim} = \sqrt{\frac{mg}{k}} = \beta$.
	0,25	4- أ. قيمة السرعة الحدية: $v_{lim} = 40 \text{ m/s}$
	0,25	ب. وحدة k: $k = \frac{mg}{v_{lim}^2}$ ومن $[k] = \frac{[M][L][T]^{-2}[T]^2}{[L]^2} = [M][L]^{-1}$
		ومنه وحدة k هي: kg/m.
	0,25	قيمة k: $k = \frac{80 \times 9,8}{40^2} \approx 0,5 \text{ kg/m}$

العلامة		عناصر الإجابة على الموضوع الثاني																									
مجموع	مجزأة																										
		<p>التمرين الرابع : (3نقاط)</p> <p>1. أ- معادلة الانحلال : $CH_3COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} = CH_3COO^-_{(aq)} + H_3O^+_{(aq)}$</p> <p>ب- $\tau_{eq} = \frac{[H_3O^+]_{eq}}{C_a}$</p> <p>ج- استنتاج C_a : $C_a = \frac{[H_3O^+]_{eq}}{\tau_{eq}} = \frac{10^{-3,8}}{0,0158} = 10^{-2} mol / L$</p> <p>2. أ- جدول تقدم التفاعل :</p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th colspan="2">المعادلة</th> <th colspan="3">$CH_3COOH_{(aq)} + HO^-_{(aq)} = CH_3COO^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$</th> </tr> <tr> <th>حالة الجملة</th> <th>التقدم</th> <th colspan="3">كميات المادة بالمول</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>حالة ابتدائية</td> <td>$x=0$</td> <td>n_{01}</td> <td>n_{02}</td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>حالة إنتقالية</td> <td>x</td> <td>$n_{01}-x$</td> <td>$n_{02}-x$</td> <td>x</td> </tr> <tr> <td>حالة نهائية</td> <td>x_E</td> <td>$n_{01}-x_E$</td> <td>$n_{02}-x_E$</td> <td>x_E</td> </tr> </tbody> </table> <p>ب- إحداثياتي نقطة التكافؤ : $E(V_E=18mL ; PH_E = 8,4)$</p> <p>حساب C_a : $C_a = \frac{C_b \times V_{bE}}{V_a} = 10^{-2} mol / l$</p> <p>3- أ- التعبير عن النسبة : $\frac{[CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]} = 10^{PH-PK_a} = 10^0 = 1$</p> <p>ب- التعبير عن النسبة بدلالة التقدم x :</p> $\frac{[CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]} = \frac{x}{n_{a1} - x} = 1$ <p>ج- حساب x : $x = \frac{n_{01}}{2} = \frac{c_a \times v_a}{2} = \frac{10^{-2} \times 18 \times 10^{-3}}{2} = 9 \times 10^{-5} mol$</p> <p>د- حساب نسبة التقدم النهائي : $\tau = \frac{x}{x_{max}} = \frac{x}{n_{02}} = \frac{9 \times 10^{-5}}{9 \times 10^{-5}} = 1$ ومنه تفاعل المعايرة تام .</p>	المعادلة		$CH_3COOH_{(aq)} + HO^-_{(aq)} = CH_3COO^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$			حالة الجملة	التقدم	كميات المادة بالمول			حالة ابتدائية	$x=0$	n_{01}	n_{02}	0	حالة إنتقالية	x	$n_{01}-x$	$n_{02}-x$	x	حالة نهائية	x_E	$n_{01}-x_E$	$n_{02}-x_E$	x_E
المعادلة		$CH_3COOH_{(aq)} + HO^-_{(aq)} = CH_3COO^-_{(aq)} + H_2O_{(l)}$																									
حالة الجملة	التقدم	كميات المادة بالمول																									
حالة ابتدائية	$x=0$	n_{01}	n_{02}	0																							
حالة إنتقالية	x	$n_{01}-x$	$n_{02}-x$	x																							
حالة نهائية	x_E	$n_{01}-x_E$	$n_{02}-x_E$	x_E																							
0,25																											
0,25																											
0,25																											
0,75																											
0,25																											
0,25																											
0,25																											
3,0																											
0,25																											
0,25																											

العلامة		عناصر الإجابة على الموضوع الثاني
مجموع	مجزأة	
	0,25	<p>التمرين الخامس: (3,5 نقطة)</p> <p>1- تمثيل شعاع التسارع \vec{a}</p> <p>بما أن حركة القمر (S) حول الأرض حركة دائرية منتظمة فإن تسارعه تسارع ناظمي</p>
	2×0,25	<p>2- عبارة شعاع التسارع \vec{a} لحركة القمر الإسطناعي (S)</p> $\vec{a} = \vec{a}_n = \frac{v^2}{r} \cdot \vec{n}$
	الرسم 0,25	
	2×0,25	<p>3- عبارة سرعته</p> <p>نطبق القانون الثاني لنيوتن في المرجع الجيومركزي الذي نعتبره غاليليا</p> $\sum \vec{F}_{ext} = \vec{F} = m \cdot \vec{a}$
	0,25 0,25	<p>من قانون الجذب العام لدينا: $\vec{F} = G \cdot \frac{M_T \cdot m_S}{r^2} \cdot \vec{n}$</p> <p>من العلاقتين نجد: $\vec{F} = G \cdot \frac{M_T \cdot m_S}{r^2} \cdot \vec{n} = m_S \frac{v^2}{r} \cdot \vec{n}$</p>
	3,5	<p>ومنه: $v = \sqrt{\frac{G \cdot M_T}{r}} \quad v^2 = G \cdot \frac{M_T}{r}$</p>
	0,25	<p>4- العلاقة بين T، و r: خلال دورة واحدة حول الأرض القمر (S) يقطع مسافة تساوي $2\pi \cdot r$ بالسرعة الثابتة v.</p>
	0,25	<p>ومنه: $2\pi \cdot r = v \cdot T$</p>
	0,25	<p>5- إثبات أن: $\frac{T^2}{r^3} = 9,85 \times 10^{-14} s^2 \cdot m^{-3}$</p>
	2×0,25	<p>نحسب دور هذا القمر الإسطناعي: $T = \frac{24}{14,55} = 1,65h = 5938,14s$</p> <p>$r = R_T + h = 7100Km = 71 \times 10^5 m$</p> <p>ومنه: $\frac{T^2}{r^3} = \frac{(5938,14)^2}{(71 \times 10^5)^3} = 9,85 \times 10^{-14} s^2 \cdot m^{-3}$</p>
	0,25	<p>6- إستنتاج كتلة الأرض M_T:</p> $\frac{4 \cdot \pi^2}{G \cdot M_T} = 9,85 \times 10^{-14} \quad \text{ومنه:} \quad \begin{cases} v = \frac{2\pi \cdot r}{T} \\ v = \sqrt{\frac{G \cdot M_T}{r}} \end{cases} \quad \leftarrow \frac{T^2}{r^3} = \frac{4 \cdot \pi^2}{G \cdot M_T}$ <p>نجد كتلة الأرض: $M_T = 6 \times 10^{24} Kg$</p>

العلامة		عناصر الإجابة على الموضوع الثاني				
مجموع	مجزأة					
		التمرين التجريبي (3,0 نقاط)				
		-/1 جدول تقدم التفاعل :				
		المعادلة		$2ClO^-_{(aq)} = 2Cl^-_{(aq)} + O_{2(g)}$		
		حالة الجملة	التقدم	كميات المادة بالمول		
	0,25	حالة ابتدائية	$x=0$	n_0	0	0
		حالة انتقالية	x	n_0-2x	$2x$	x
		حالة نهائية	x_{max}	n_0-2x_{max}	$2x_{max}$	x_{max}
		-/2 أ- إيجاد $[ClO^-]_{t=8sem}$:				
	0,25	من المنحنى (1) : $\theta_1=30^\circ C$: $[ClO^-]_{t=8sem} = 1,85 mol/l$				
	0,25	من المنحنى (2) : $\theta_2=40^\circ C$: $[ClO^-]_{t=8sem} = 1,25 mol/l$				
	0,25	ب- تعريف السرعة الحجمية : هي سرعة التفاعل في وحدة الحجم .				
		- إثبات العبارة $v_{vol}(t) = -\frac{1}{2} \times \frac{d[ClO^-]}{dt}$ من جدول التقدم لدينا :				
	0,25	$n_{ClO^-} = n_0 - 2x \Rightarrow x = \frac{n_0 - n_{ClO^-}}{2} \Rightarrow \frac{dx}{dt} = -\frac{dn_{ClO^-}}{2dt}$				
	0,25	$\frac{dx}{dt} = -\frac{v}{2} \frac{d[ClO^-]}{dt} \Rightarrow v_{vol} = -\frac{1}{2} \frac{d[ClO^-]}{dt}$				
		ج- حساب قيمتها عند $t = 0sem$:				
	0,25	- من المنحنى (1) : $v_{1(30^\circ C)} = -\frac{1}{2} \times \frac{(0 - 2,75)}{(20 - 0)} = 6,875 \times 10^{-2} mol.l^{-1}.sem^{-1}$				
	0,25	- من المنحنى (2) : $v_{2(40^\circ C)} = -\frac{1}{2} \times \frac{(0 - 2,75)}{(12 - 0)} = 1,146 \times 10^{-1} mol.l^{-1}.sem^{-1}$				
3,0	0,25	د- نعم هذه النتائج تبرر ماكتب على اللاصقة (يحفظ في مكان بارد)				
	0,25	- درجة الحرارة عامل حركي تزيد من سرعة التفاعل .				
		$[ClO^-]_{(30^\circ C, t=8sem)} > [ClO^-]_{(40^\circ C, t=8sem)}$				
		$V_{(vol, 30^\circ C, t=0sem)} < V_{(vol, 40^\circ C, t=0sem)}$				
	0,25	-/3 تعريف زمن نصف التفاعل : هو الزمن اللازم لبلوغ تقدم التفاعل نصف تقدمه النهائي .				
		- من المنحنى (2) : $[ClO^-]_{t_{1/2}} = \frac{n_0}{v} - \frac{2x_f}{v} = [ClO^-]_0 - \frac{x_f}{v} = [ClO^-]_0 - \frac{n_0}{2v}$				
	0,25	$[ClO^-]_{t_{1/2}} = [ClO^-]_0 - \frac{[ClO^-]_0}{2} = \frac{[ClO^-]_0}{2} = 1,375 mol/l$				
	0,25	ومن البيان نجد : $t_{1/2} = 7,2sem$				
		-/4 الغاز الخائق هو غاز ثنائي الكلور Cl_2				