

المادة: علوم فيزيائية
المستوى: الثالثة ثانوي (علوم تجريبية)
دورة: ماي 2023
المدة: ثلاث ساعات ونصف

اختبار البكالوريا التجريبي

على المترشح أن 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 نقطة)

التمرين الأول: (6 نقاط)

هدف التمرين: دراسة حركة جسم نقطي على مستوي وكذا حركة قذفه في مجال الثقالة المنتظم.

تتشكل لعبة أطفال من مستوي (AB) أملس طوله d , يميل عن الأفق بزاوية α قابلة للضبط بين 10° و 80° عن طريق تحريك الموضع A شاقوليا، وأيضا جهاز استقبال للكرة طوله $L = 0,5 \text{ m}$ الذي يأخذ وضعاً شاقوليا والموجود على الحلبة وفي المستوي $(O, \vec{i}, \vec{j})$ حسب الشكل 1.

الجزء الأول: دراسة حركة الكرة على

المسار (AB) في المعلم $(A, \vec{k})$

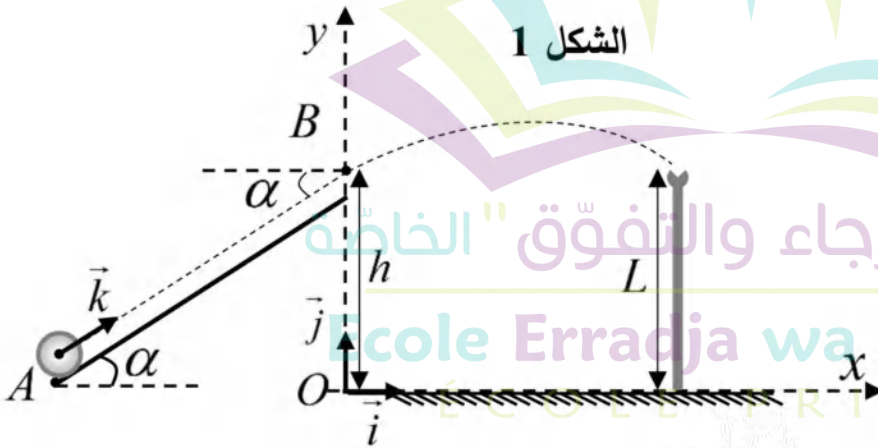
نقوم بإرسال كرة صغيرة (G) من البلاستيك

نعتبرها نقطية كتلتها m من الموضع A

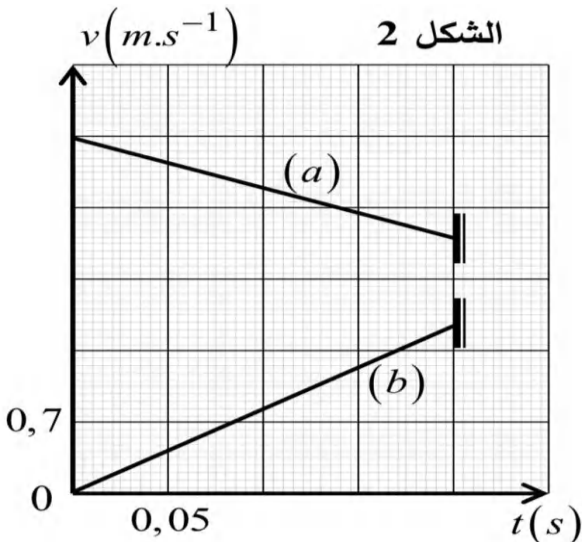
المحدد بالزاوية α_0 بسرعة ابتدائية v_A لتصل

إلى الموضع B بسرعة v_B ترتفع عن سطح

الحلبة ب h . (كل التأثيرات مع الهواء مهملة)



الشكل 1



الشكل 2

1. مثل القوى الخارجية المؤثرة على مركز عطالة الكرة (G).

2. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن على مركز عطالة الكرة (G), جد العبارة

الزمنية للسرعة $v_G(t)$ بدلالة كل من: t, α, g و v_A .

3. دراسة حركة الكرة (G) على المسار (AB), مكنتنا من الحصول على

البيان $v_G = f(t)$ الممثل لتغيرات سرعة الكرة v_G بدلالة الزمن.

(الشكل 2)

1.3 من بين البيانيين (a) و (b), حدّد البيان الممثل لتغيرات $v_G = f(t)$

و الذي يُناسب دراسة هذه الحركة، مع التعليل.

2.3 استنتج كلا من: t_B الزمن المستغرق لوصول الكرة (G) إلى

الموضع B, v_B و d .

3.3 احسب قيمة الزاوية α_0 .

الجزء الثاني: دراسة حركة الكرة في المعلم $(O, \vec{i}, \vec{j})$

تكتب عبارة شعاع الموضع لحركة مركز عطالة الكرة (G) في المعلم $(O, \vec{i}, \vec{j})$ بالعبارة التالية:

$$\vec{OG} = (v_B \cdot \cos \alpha \cdot t) \cdot \vec{i} + (-4,9 \cdot t^2 + v_B \cdot \sin \alpha \cdot t + 0,5) \cdot \vec{j}$$

1. أثبت صحة عبارة شعاع موضع حركة مركز عطالة الكرة (G) .

2. استخرج معادلة مسار الحركة $y = F(x)$.

3. نريد للكرة أن تسقط على جهاز الإستقبال الذي يوجد على مسافة $OS = x_S = 0,5 \text{ m}$, يتحقق ذلك بالنسبة للزاويتين

α_1 و α_2 . جد قيمة كل من α_1 و α_2 .

يعطى: $g = 9,81 \text{ m/s}^2$ ، $\pi^2 \approx 10$ ، $\frac{1}{\cos^2 \alpha} = 1 + \tan^2 \alpha$

التمرين الثاني: (7 نقاط)

تمكّن الفيزيائي جوزيف هنري من التعرف على الظواهر المرتبطة بوجود الوشيعية في دارة كهربائية وتمكّن من اكتشاف ذاتيتها سنة 1932 ولتشريفه أعطي اسم هنري (Henry) لوحدها.

هدف التمرين: تحديد مميزات وشيعة ومعرفة الظواهر المرتبطة بها.

في حصّة الأنشطة التجريبية طلب الأستاذ من أفواج تلاميذه تركيب الدارة الكهربائية الموضحة على الشكل 3 لدراسة استجابة ثنائي القطب RL أثناء غلق وفتح القاطعة (K) وذلك بواسطة راسم اهتزاز مهبطي ذي ذاكرة.

1. غلق القاطعة:

1.1. اعط تفسيراً للظاهرة التي تحدث في الدارة.

2.1. أثناء متابعة الأستاذ لعمل الأفواج لاحظ على شاشة راسم الإهتزاز الشكل 4.

1.2.1. أي المنحنيين (a) أو (b)، يمثل التوتر الكهربائي بين طرفي الناقل الأومي $u_R(t)$ ؟

2.2.1. أحد المنحنيين لا يؤكّد الظاهرة، عيّنه ثم يبين ما يجب على أعضاء الفوج القيام به لتصليح الخلل.

3.1. بتطبيق قانون جمع التوترات، استخرج المعادلة التفاضلية الموافقة لتطور شدة التيار $i(t)$ في هذه الدارة.

4.1. المعادلة التفاضلية السابقة، تقبل حلاً من الشكل: $i(t) = A + Be^{-\frac{t}{\alpha}}$ حيث A, B و α ثابت يُطلب تعيين عبارتها بدلالة مميزات الدارة.

5.1. بين المدلول الفيزيائي للثابت α وكذا تجانسه مع الزمن.

6.1. بالإعتماد على منحنيات الشكل 4، استنتج قيم كلا من:

- القوة المحركة الكهربائية E للمولد. - المقاومة الداخلية r للوشيعية. - الذاتية L للوشيعية.

2. فتح القاطعة:

تفاعلاً أعضاء الأفواج بحدوث شرارة كهربائية لحظة فتح القاطعة.

1.2. وضح كيفية تفادي هذا النوع من الشرارات عملياً، مدعماً إجابتك بمخطط نظامي للدّارة.

3.2. بواسطة راسم الإهتزاز المهبطي وبرمجية إعلام آلي تحصلنا على المنحنى البياني

الممثل بالشكل 5. تُعطى عبارة شدة التيار اللحظية بالعبارة التالية: $i(t) = I_0 e^{-\frac{t}{\tau}}$ حيث

I_0 شدة التيار الأعظمية في الدّارة و τ ثابت زمني.

1.3.2. بين أن عبارة $i(t)$ تتوافق مع المنحنى البياني.

2.3.2. بالإعتماد على البيان، جد قيمتي I_0 و τ .

3.3.2. احسب قيمة الطاقة المخزنة في الوشيعية لحظة فتح القاطعة.

4.3.2. احسب قيمة الطاقة المُبدّدة بفعل جول في هذه الدارة بعد مرور مدّة 80 ms من فتح القاطعة.

الجزء الثاني: (7 نقاط)

التمرين التجريبي:

يُعتبر حمض اللاكتيك من المركبات العضوية عديدة الإستعمال في عمليات نزع الترسبات الكلسية و تحديد جودة حليب البقر. يُعطى:

- ◀ الصيغة الكيميائية الجزيئية لحمض اللاكتيك: $C_3H_6O_3$, و نرسم لها اختصارًا بالرمز AH .
- ◀ الكتلة المولية الجزيئية لحمض اللاكتيك: 90 g/mol .
- ◀ الكتلة المولية الجزيئية لكاربونات الكالسيوم: 100 g/mol .
- ◀ ثابت الغازات المثالية: $R = 8,31 \text{ SI}$
- ◀ ثابت التفكك الذاتي للماء في شروط التجربة: $pK_e = 14$

الجزء (I): يهدف هذا الجزء من التمرين إلى دراسة حركية تفاعل حمض اللاكتيك مع ملح كاربونات الكالسيوم

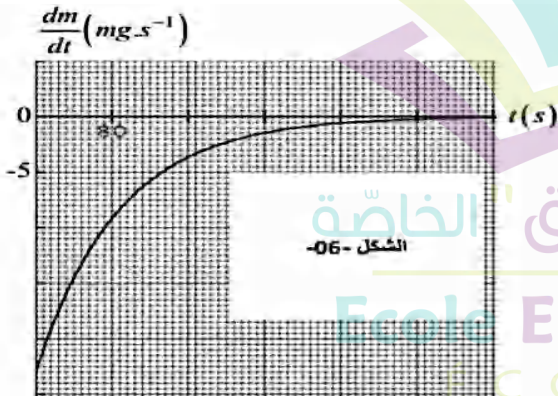
عند اللحظة $t = 0$ نأخذ عينة من كاربونات الكالسيوم $CaCO_{3(s)}$ كتلتها m_0 , نضعها في حوضلة ونضيف لها حمض

$V_a = 200 \text{ mL}$ من حمض اللاكتيك تركيزه المولي $C_a = 0,6 \text{ mol/L}$ ، فنشكّل بذلك مزيجًا ستوكيومتريا يمكن نمذجة

تفاعله التام بالمعادلة الكيميائية التالية: $CaCO_{3(s)} + 2AH_{(aq)} = 2A^{-}(aq) + CO_{2(g)} + 2H_2O_{(l)}$

نصل الحوضلة بعد سدّها بإحكام إلى إناء زجاجي سعته $V' = 1 \text{ L}$ بواسطة أنبوب مهمل الحجم، ونزوّد الإناء بمقياس الضغط. تحت ضغط غير مرتفع ودرجة حرارة عادية $T_1 = 25^\circ \text{C}$ ، ينطلق غاز ثاني أكسيد الكربون من المزيج فيتجه نحو الإناء الزجاجي ويضغط على كبسولة مقياس الضغط.

1. أنجز جدول تقدّم هذا التفاعل.
2. احسب قيمة التقدّم الأعظمي x_{max} ثم استنتج قيمة m_0 .
3. مثلنا بواسطة برنامج إعلام آلي خاص التغيّر اللحظي لكتلة كاربونات



الكالسيوم بدلالة الزمن $\frac{dm}{dt} = f(t)$ في الشكل 06.

1.3. عرّف بالسرعة الحجمية للتفاعل ثم بين أنّها تُعطى بالعلاقة:

$$v_{vol} = -\frac{1}{M.V_a} \cdot \frac{dm}{dt}$$

2.3. احسب قيمة السرعة الحجمية للتفاعل عند كل من اللحظتين:

$$t_1 = 0 \text{ s} \text{ و } t_2 = 80 \text{ s}$$

3.3. برّر على المستوى المجهرى تطوّر هذه السرعة.

4. أعدنا نفس التفاعل السابق في درجة حرارة $T_2 = 40^\circ \text{C}$ و سجلنا قيم الضغط P الناشئ في الإناء عند لحظات مختلفة ثم

مثلنا البيان $P = g(t)$ و مثلنا المماس لهذا البيان عند اللحظة

$t = 0$ مثلما هو موضح بالشكل 07.

1.4. عبّر عن الضغط P بدلالة T_2, R, V', x تقدّم التفاعل و P_{air} ضغط الهواء في الإناء الزجاجي. علما أن: $P = P_{air} + P_{CO_2}$ و

P_{CO_2} ضغط الغاز المنطلق عن التفاعل.

2.4. استنتج من البيان قيمة P_{air} ضغط الهواء في الإناء الزجاجي.

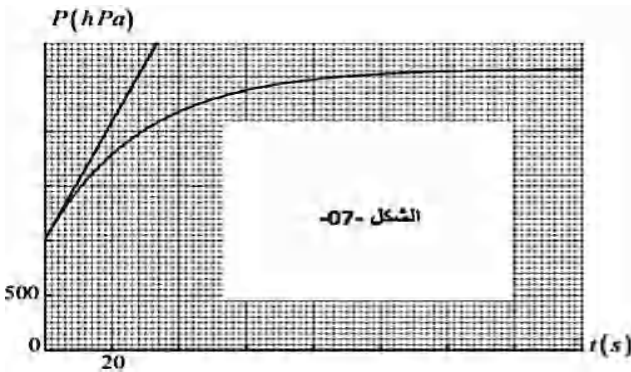
3.4. بين أن السرعة الحجمية للتفاعل تُعطى بالعلاقة:

$$v_{vol} = \frac{V'}{R.V_a.T_2} \cdot \frac{dP}{dt}$$

4.4. اشرح سبب اختلاف قيمة هذه السرعة مع القيمة المحسوبة في نفس اللحظة في السؤال السابق 2.3.

1.5. بين أنه عند زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ يكون الضغط: $P_{1/2} = \frac{P_{air} + P_f}{2}$. حيث P_f الضغط في الإناء في نهاية التفاعل.

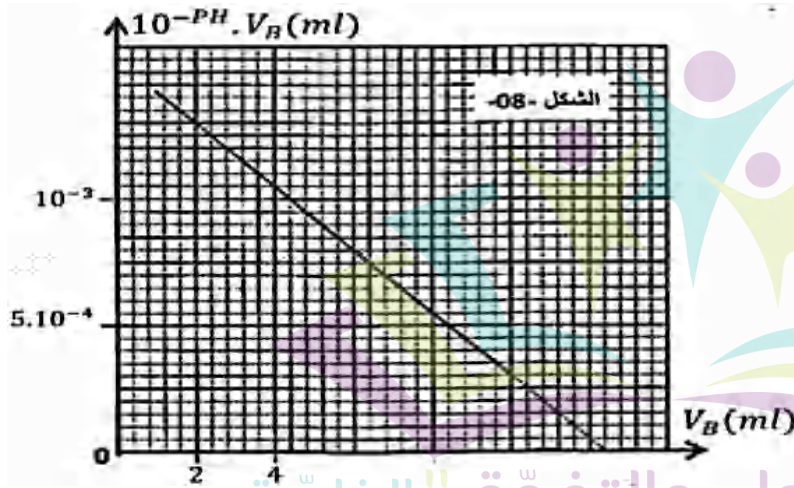
2.5. استنتج قيمة $t_{1/2}$ ثم وضّح أهميته.



الجزء (II): يهدف هذا الجزء من التمرين إلى دراسة معايرة حمض اللاكتيك بواسطة هيدروكسيد الصوديوم.

نتوفر في المخبر على حليب بقر لم يخضع لأي معالجة. ونفترض أن حمضية الحليب ناتجة فقط عن تواجد حمض اللاكتيك. لتحديد حموضة حليب بقر متوفر لدى مخبر الكيمياء، نُنجز معايرة باستعمال مقياس pH . ولهذا نقوم بصب حجم قدره $V_A = 25 \text{ mL}$ من الحليب (S_A) في بيشر ثم نضيف إليه تدريجيا حجما V_B من المحلول (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم ($Na^+ + OH^-$) ذي التركيز $C_B = 0,05 \text{ mol/L}$. نُسجل قيم pH المزيج التفاعلي بعد كل إضافة. نرمز بـ V_{BE} لحجم المحلول (S_B) المُضاف عند التكافؤ و بـ K_a لثابت حموضة الثنائية (AH/A^-).

1. بين كيف يمكن تحقيق قياس pH المزيج التفاعلي تجريبيا.
2. نمذج التحول الكيميائي الحاصل أثناء المعايرة بمعادلة.
3. أوجد تعبير C_A التركيز المولي لحمض اللاكتيك بدلالة كل من V_{BE} و V_A , C_B .
4. أثبت العلاقة: $10^{-pH} \cdot V_B = K_a \cdot (V_{BE} - V_B)$ مع: $0 < V_B < V_{BE}$.
5. يُمثل منحنى الشكل 08 تغيّرات $10^{-pH} \cdot V_B$ بدلالة V_B أي: $10^{-pH} \cdot V_B = g(V_B)$.



اعتمادًا على هذا المنحنى، أوجد كلا من:

- 1.5 الحجم V_{BE} مُستنتجا التركيز C_A .
- 2.5 قيمة pK_a الثنائية (AH/A^-).

6. يُعبّر في الصناعة الغذائية عن حمضية الحليب بدرجة دورنيك ($D^\circ \text{ Dornic}$) حيث درجة واحدة D° 1 تُوافق 100 mg من حمض اللاكتيك لكل لتر واحد من الحليب. كما يعتبر الحليب طريا إذا كانت حمضيته تتراوح بين $15 D^\circ$ و $18 D^\circ$. هل يمكن اعتبار الحليب المدروس طريا؟ علّل جوابك.

انتهى الموضوع الأول

الموضوع الثاني

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

الجزء الأول: (13 نقطة)

التمرين الأول: (6 نقاط)

يعتبر تفعيل مجال التحولات النووية، التلقائية منها أو المفتعلة من طرف الإنسان محط أنظار قطاعات إنتاج الطاقة. لكن بقدر ما أنتج المجال من إيجابيات أبدى من بعده سلبيات مستتة سلامة الإنسان وبيئته.
هدف التمرين: دراسة استغلال الطاقة النووية لتفاعل الإنشطار و كذا مدى خطورة تفكك بعض الأنوية الناتجة عنه.
يُعطى:

المكافئ الطاقوي: $1 u = 931,5 \text{ Mev}/c^2$

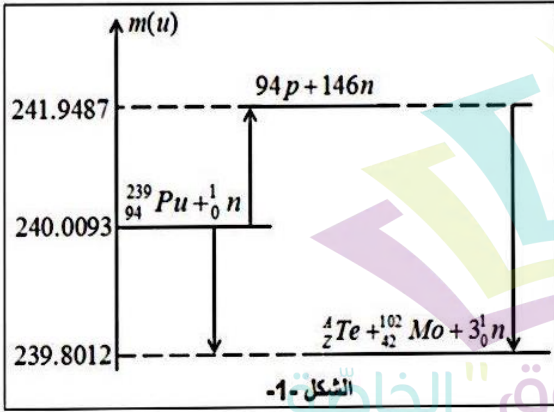
عدد أفوغادرو $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

طاقة الربط لكل نوية لنواة $^{102}_{42}\text{Mo}$: $E_{l/A} = 8,35 \text{ Mev/nuc}$

$1 \text{ an} = 365 \text{ jours}$

$1 \text{ MeV} = 1,6 \cdot 10^{-13} \text{ J}$

(I) يُعتمد في إنتاج الطاقة لدى بعض المفاعلات النووية على انشطار البلوتونيوم 239. معادلة أحد تفاعلات الإنشطار التي تحدث هي:



مثّلنا في الشكل 01 مخططا لحصيلة الكتلة لتفاعل انشطار نواة واحدة من البلوتونيوم 239.

1. عرّف بتفاعل الإنشطار النووي.

2. باستخدام قانوني الإنحفاظ حدّد قيمتي A و Z .

3. اعتمادا على مخطط الحصيلة الكتلية، أحسب:

1.3 الطاقة المحرّرة عن انشطار 1 Kg من البلوتونيوم 239.

2.3 طاقة التماسك E_l للنواة $^{102}_{42}\text{Mo}$ ثم قارن استقرار النواتين $^{102}_{42}\text{Mo}$ و $^{102}_{42}\text{Mo}$.

4. يستهلك المفاعل النووي 10^3 Kg من البلوتونيوم 239 في كل سنة باستطاعة كهربائية قدرها $P = 9 \cdot 10^8 \text{ W}$.

- احسب مردود هذا المفاعل النووي.

5. الديناميت مادة كيميائية تُستعمل في أعمال الهدم و شقّ الطرقات في الجبال. عند انفجارها تُحرّر طاقة مُشابهة لطاقة انشطار البلوتونيوم 239. بحيث أن 1 Kg من الديناميت يحترق $7,5 \text{ MJ}$ ميغاجول.

- احسب كتلة الديناميت التي تحرر نفس الطاقة التي يحترقها انشطار 1 Kg من البلوتونيوم 239. ماذا تستنتج؟

(II) إن الأنوية الناتجة عن تفاعل الانشطار هي أنوية مشعة، تُعطي أنوية أخرى بدورها مشعة. من بين هذه الأنوية نواة السيزيوم $^{137}_{55}\text{Cs}$ المشعة للنمط β^- لتنتج نواة باريوم Ba في حالة مثارة.

نتوفر على عيّنة من السيزيوم 137 كتلتها عند اللحظة $t = 0$ هي m_0 . تصبح كتلة هذه العيّنة $m = \frac{m_0}{8}$ بعدة مدّة 90 ans .

1. ما المقصود من عبارة: "تنتج نواة باريوم في حالة مثارة"؟

2. اكتب معادلة تفكك السيزيوم 137.

3. عرّف بزمّن نصف العمر $t_{1/2}$ ثم عيّن قيمته بالنسبة للسيزيوم 137.

4. يتسرّب السيزيوم 137 من أماكن إجراء التجارب النووية، فيصيب الخضر، الفواكه، الحيوان والإنسان عن طريق دورة التغذية. في أحد مستودعات مصنع خل التفاح سنة 2023، وُجد قارورة خل مكتوب على بطاقتها: "تاريخ الصنع: جانفي

1990". فقام تقني بقياس نشاط السيزيوم 137 فيها فكان 400 mBq .

5. اكتب قانون النشاط الإشعاعي $A(t)$ ثم احسب النشاط الإشعاعي الابتدائي A_0 .

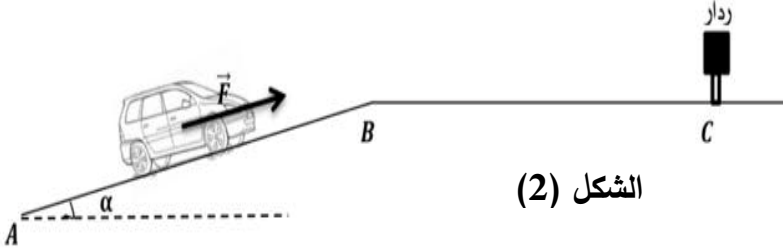
6. احسب عدد الإشعاعات γ المُنبعثّة من القارورة منذ تاريخ الصنع حتى تاريخ القياس.

التمرين الثاني: (7 نقاط)

يهدف هذا التمرين إلى دراسة حركة جملة ميكانيكية على مستو مائل وأفقي و كذا تحليل سلوك مكثفة أثناء تفريغها.
يُعطى: ثابت الجاذبية الأرضية $g = 10 \text{ N/kg}$.

I دراسة الحركة على المستوي المائل

سيارة كتلتها $m = 4000 \text{ Kg}$ تصل إلى الموضع A بسرعة v_A , حيث A هي بداية طريق مائل عن المستوي الأفقي بزاوية $\alpha = 20^\circ$, لتواصل بعد ذلك حركتها باتجاه الموضع B أعلى المستوي المائل مثلما يوضحه الشكل 02. تخضع الجملة أثناء حركتها إلى قوى احتكاك يمكن نمذجتها بقوة وحيدة $\vec{f}$ شدتها ثابتة 400 N .



الشكل (2)

يمثل الشكل 03 مخطط السرعة للسيارة بين A و B .

1. أتمم تمثيل القوى المؤثرة على السيارة حيث نعتبر $\vec{F}$ هي القوة التي يؤثر بها محرك السيارة وشدتها ثابتة.

2. باستعمال البيان، حدّد مايلي:

1.2. طبيعة الحركة.

2.2. المسافة المقطوعة AB .

3. بتطبيق أحد قوانين نيوتن في مرجع مناسب، عبّر عن شدة القوة F بدلالة كل α , g , m و f ثم احسب قيمتها.

II دراسة الحركة على المستوي الأفقي

تواصل السيارة حركتها على الطريق الأفقي BC بتسارع ثابت $a = 2,5 \text{ m/s}^2$ وبعد قطع مسافة $BC = 200 \text{ m}$ تمرّ أمام رادار. و بعد مدّة من السير صادف السائق حاجز للدرك الوطني، أوقفوه و أبلغوه أنه قد تجاوز السرعة المحددة في الإشارة ب 100 km.h^{-1} عند الموضع C و عليه دفع غرامة مالية.

تقدّم السائق بشكوى مفادها أن هناك خطأ في اشتغال الرادار وأنه لم يتجاوز السرعة 100 km.h^{-1} .

1. ما طبيعة حركة السيارة على هذا الجزء؟

2. باعتبار مبدأ الفواصل و الأزمنة عند النقطة B , جد المعادلتين الزمنيتين $v(t)$ و $x(t)$ الموافقتين ل سرعة و فاصلة السيارة على الترتيب ثم ارسم كيفيا مخطط السرعة $v = f(t)$.

3. تأكد إذا تجاوز السائق السرعة المحددة أم لا.

III دراسة طريقة اشتغال الرادار

يُرسل الرادار أمواجاً كهرومغناطيسية باتجاه الطريق فتتعرض على السيارات المارة و تعود إلى الرادار , فإذا سرعة السيارة تفوق السرعة المحددة يقوم الرادار بالتقاط صورة واضحة للوحة ترقيم السيارة و ذلك باستعمال الإضاءة القوية لمصباح آلة تصوير (flash).

يعمل تجهيز مناسب على تفريغ مكثفة مشحونة تحت توتر $U_0 = 200 \text{ V}$ في المصباح خلال مدّة زمنية قدرها 50 ms و هي المدّة الزمنية اللازمة لأخذ الصورة.

القيمة المسجلة على المكثفة هي $C = 100 \mu\text{F}$. و بسبب كثرة استعمال الرادار يمكن لسعة المكثفة أن تتناقص و بالتالي يمكن للمكثفة أن تتفرّغ بسرعات أقل من السرعة المحددة.

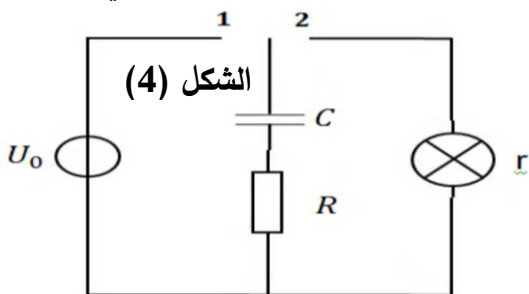
عملاً بشكوى السائق قام أحد تقنيي الدرك الوطني بربط مكثفة فارغة سعتها C مع مولد توتر مثالي قوته المحركة الكهربائية U_0 , بادلة , مصباح مقاومته

الداخلية r و ناقل أومي مقاومته $R = 90 \Omega$, كما هو موضّح في الشكل 04.

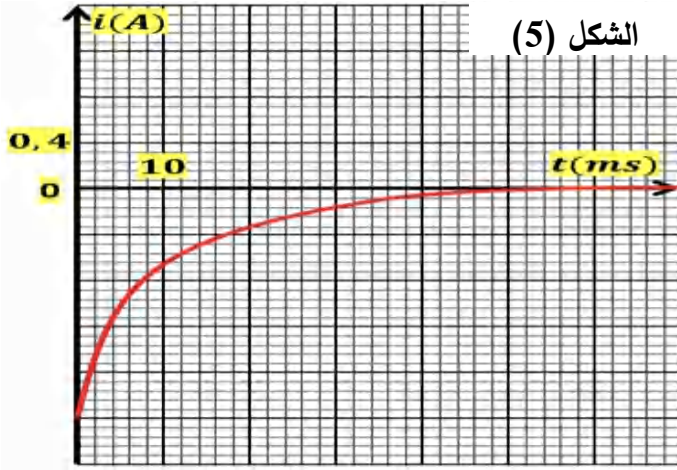
بعد وضع البادلة في الوضع (1) لمدة كافية لشحن المكثفة, نقل البادلة إلى

الوضع (2) عند اللحظة $t = 0$ و بواسطة برمجية خاصة على الحاسوب

تحصل على منحنى الشكل 05 الممثل لتغيّرات شدة التيار i بدلالة الزمن.



الشكل (4)



1. اكتب المعادلة التفاضلية التي تُحققها شدة التيار في حالة وضعية البادلة عند (2).
2. حلّ هذه المعادلة التفاضلية هو: $i(t) = I_0 e^{-\frac{t}{\tau}}$ حيث I_0 شدة التيار الأعظمية في الدارة و τ ثابت زمني.
- 1.2. جد عبارة τ بدلالة مميزات الدارة ثم أثبت كلا من مدلوله الفيزيائي و تجانسه مع الزمن.
- 2.2. جد عبارة I_0 بدلالة كل من U_0 , R و r .
3. بالإعتماد على بيان الشكل 05:
- 1.3. جد قيمتي I_0 و τ .
- 2.3. استنتج مقاومة المصباح r و سعة المكثفة C .
- 3.3. هل فعلا هناك خلل في الرادار أم هو تلاعب من طرف السائق للتهرب من دفع الغرامة المالية؟ علل.

الجزء الثاني: (7 نقاط)

التمرين التجريبي:

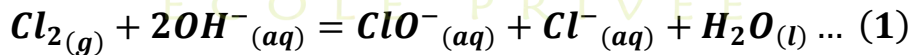


- كُتب على ملصقة قارورة ماء جافيل المعلومات التالية:
- يُحفظ في مكان بارد بعيدا عن الأشعة الضوئية.
- لا يُمزج مع منتجات أخرى.
- يُنتج غازًا سامًا عند ملاسته لمحلول حمضي.

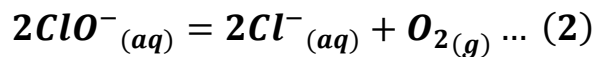
يهدف هذا التمرين إلى دراسة حركية تفكك ماء جافيل و كذا تحديد بعض من سلوكاته في الأوساط الحمضية.

المعطيات :

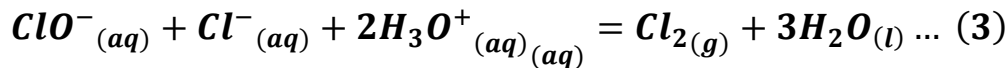
- ◀ الحجم المولي للغازات عند الشروط العادية: $V_M = 25 \text{ L/mol}$
 - ◀ الحجم المولي للغازات عند الشرطين النظاميين: $V_M = 22,4 \text{ L/mol}$
 - ◀ الكتلة المولية الذرية لعنصر الكلور: $Cl: 35,5 \text{ g/mol}$
 - ◀ ثابت الحموضة لثنائية شاردة الهيبوكلوريت: $pK_a (HClO/ClO^-) = 7,3$
- ماء الجافيل هو محلول مائي يحتوي على شوارد الهيبوكلوريت ClO^- . نحصل عليه بإذابة غاز ثنائي الكلور في محلول هيدروكسيد الصوديوم ويُنمذج التفاعل بالمعادلة التالية:



في الشروط العادية و في وجود الضوء تُؤكسد شوارد الهيبوكلوريت ClO^- ببطء جزيئات الماء H_2O مما يُفقد ماء الجافيل فعاليته تدريجيا (بضع أشهر) و يُنمذج التفاعل بالمعادلة التالية:



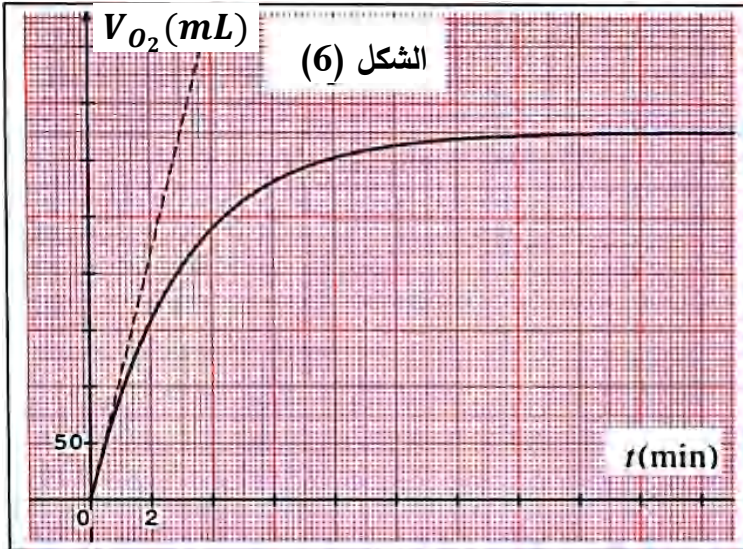
في وسط حمضي يُنمذج تفاعل ماء الجافيل بالمعادلة التالية:



(I) دراسة التفاعل (2):

نُحضر في الشروط العادية محلولاً مائياً (S) لماء الجافيل حجمه V وتركيزه المولي C وفي اللحظة $t = 0$ نظيف له كمية قليلة من شوارد الكوبالت CO^{3+} كوسيط لهذا التفكك.

بواسطة تجهيز مخبري مناسب يسمح بقياس حجم غاز ثنائي الأوكسجين المنطلق V_{O_2} عند لحظات زمنية مختلفة تحصلنا على المنحنى البياني $V_{O_2} = f(t)$ المبين في الشكل 6.



1. كيف لك أن تبرّر على أن التفاعل الحادث هو ضمن تحولات الأكسدة الإرجاعية؟ وضح الثنائيتين (Ox/Red) الداخلتين فيه.

2. شكّل جدول تقدّم هذا التفاعل.

3. اكتب علاقة تقدّم التفاعل $x(t)$ بدلالة كل من الحجم V_{O_2} والحجم المولي للغازات V_m .

4. باعتبار التفكك تاماً، عين قيمة التقدّم الأعظمي x_{max} .

5. من خلال معالجة النتائج التجريبية المحصّل عليها بواسطة جهاز الحاسوب، تمكّننا من تحديد السرعة الحجمية لتفكك ماء الجافيل لحظة انطلاق التفاعل:

$$v_{vol}(ClO^-) = 6,65 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$$

1.5. عرّف بالسرعة الحجمية لتفكك ماء الجافيل ثم بيّن أن عبارتها اللحظية تعطى بالعلاقة:

$$v_{vol}(ClO^-) = \frac{2}{V \cdot V_m} \cdot \frac{dV_{O_2}}{dt}$$

2.5. تأكد بالحساب أن حجم المحلول (S) هو 130 mL ثم استنتج قيمة تركيزه C.

2.6. اشرح المقصود من العبارة: "لا يُمزج مع منتجات أخرى".

(II) دراسة التفاعل (1):

المحلول السابق (S) حُضّر انطلاقاً من محلول تجاري (S₀) لماء جافيل درجته الكلورومتريّة Chl° وتركيزه المولي C₀ وذلك بتمديد حجم V₀ من المحلول (S₀) ثلاث مرات.

علماً أن الدرجة الكلورومتريّة توافّق حجم غاز ثنائي الكلور Cl₂ مقدّر بالتر و مقاساً في الشرطين النظاميين و اللازم لتحضير 1 L من ماء جافيل وفق التفاعل (1).

1. بيّن أن الدرجة الكلورومتريّة للمحلول (S₀) يمكن التعبير عنها بالعلاقة: $Chl^\circ = C_0 \cdot V_m$.

2. أوجد قيمة Chl° المحلول التجاري لماء الجافيل المدروس.

(III) دراسة التفاعل (3):

إن شاردة الهيبوكلوريت ClO^- تُعتبر أيضاً الأساس المرافق لحمض الهيبوكلوريد $HClO$.

1. اكتب معادلة تفاعل شاردة الهيبوكلوريت مع الماء، مستنتجاً لثنائيتين (أساس/حمض) المشاركتين فيه.

2. جد عبارة pH المزيج التفاعلي بدلالة ثابت الحموضة pK_a لثنائية شاردة الهيبوكلوريت.

3. حدّد على سلم pH مجالي تغلب الصفتين الحمضية $HClO$ والقاعدية ClO^- .

4. في معظم المسابح يُضاف ماء الجافيل لقتل البكتيريا الضّارة بفضل شوارد الهيبوكلوريت ClO^- ، ولكي يكون التطهير فعالاً، يجب المحافظة على قيمة pH الماء بين 7,0 و 7,6. لماذا في رأيك؟

5. لكي لا يُشكّل ماء المسبح أي خطر، يجب أن يكون التركيز الكتلي لعنصر الكلور في شاردة الهيبوكلوريت ClO^- محصوراً بين $0,5 \text{ mg.L}^{-1}$ و 1 mg.L^{-1} .

- علماً أن التركيز المولي لشاردة الهيبوكلوريت في عيّنة ماء مأخوذة من مسبح هي: $[ClO^-] = 2 \cdot 10^{-5} \text{ mol.L}^{-1}$ ، تحقق أن ماء هذا المسبح يُوافّق التركيز المطلوب من عنصر الكلور.

انتهى الموضوع الثاني

الأستاذ: زاهري

بالتوفيق في امتحان البكالوريا 2023

انتهى

تأثير الرصاص والتفوق - الضاحك - بورزوجة - ماي 2023

التأثير التفوق في اتجاه الجاذبية - 3-3-3
ما دقة: العلوم الفيزياء / زاهر

حل المسألة (I)

$$v_B = 3,6 \text{ m/s} = 2,52 \text{ m/s} \quad (0,20) \quad v_B = ?$$

$$d = AB = ? \quad \text{ما دقة: العلوم الفيزياء / زاهر}$$

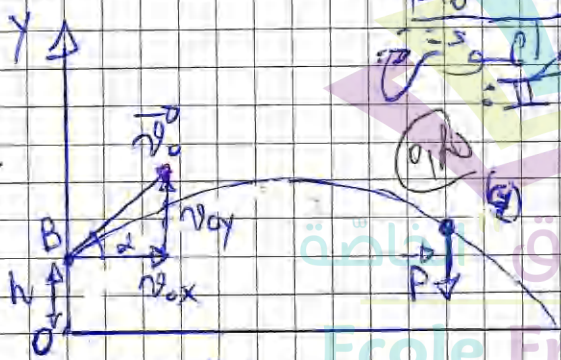
$$(0,20) \quad d = (v_B + v_A) \times t = (2,52 + 5,07) \times 0,2 = 0,604 \text{ m}$$

$$a = -g \cdot \sin(\alpha) \quad \alpha = ? \quad \alpha = 30^\circ$$

$$v(t) = a \cdot t + v_0 \quad v(t) = -4,9 \text{ m/s}^2$$

$$a = -5,07 - 2,52 = -4,9 \text{ m/s}^2 \quad (0,20)$$

$$\sin(\alpha) = -\frac{a}{g} = -\frac{-4,9}{9,81} = 0,499 \quad \alpha = 30^\circ$$



$$(0,20) \quad P_x = m \cdot a_x \rightarrow a_x = 0 \quad a_x(t) = 0 \quad v_x(t) = v_0 \cdot \cos \alpha$$

$$a_x = \frac{dv_x}{dt} \rightarrow v_x(t) = \int a_x(t) dt = 0 = v_{0x} = v_0 \cdot \cos \alpha$$

$$v_x(t) = v_0 \cdot \cos \alpha \quad (0,20)$$

$$v_x = \frac{dx}{dt} \rightarrow x(t) = \int v_x(t) dt = v_0 \cdot \cos \alpha \cdot t + x_0$$

$$x(t) = v_0 \cdot \cos \alpha \cdot t + x_0 \rightarrow x(t) = v_0 \cdot \cos \alpha \cdot t$$

$$(0,20) \quad P_y = m \cdot a_y \rightarrow -P = m \cdot a_y \quad a_y(t) = -g$$

$$\rightarrow -m \cdot g = m \cdot a_y \rightarrow a_y(t) = -g$$

$$a_y = \frac{dv_y}{dt} \rightarrow v_y(t) = \int a_y(t) dt = -g \cdot t + v_{y0}$$

$$v_y(t) = -g \cdot t + v_{y0} \quad (0,20)$$

التمرين 1

(I) القوة والتفوق



$$\sin \alpha = \frac{P_x}{P}$$

$$(0,20) \quad \sum F_x = m \cdot a \quad P_x + R_x = m \cdot a$$

$$P_x + R_x = m \cdot a \quad (0,20)$$

$$P \cdot \sin \alpha = m \cdot a \quad \sin \alpha = \frac{P_x}{P}$$

$$-m \cdot g \cdot \sin \alpha = m \cdot a \quad a = -g \cdot \sin \alpha$$

$$a = \frac{dv}{dt} \quad v(t) = \int a(t) dt = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0$$

$$v(t) = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0 \quad (0,20)$$

$$v(t) = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0 \quad (0,20)$$

$$v(t) = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0 \quad (0,20)$$

$$v(t) = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0 \quad (0,20)$$

$$v(t) = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0 \quad (0,20)$$

$$v(t) = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0 \quad (0,20)$$

$$v(t) = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0 \quad (0,20)$$

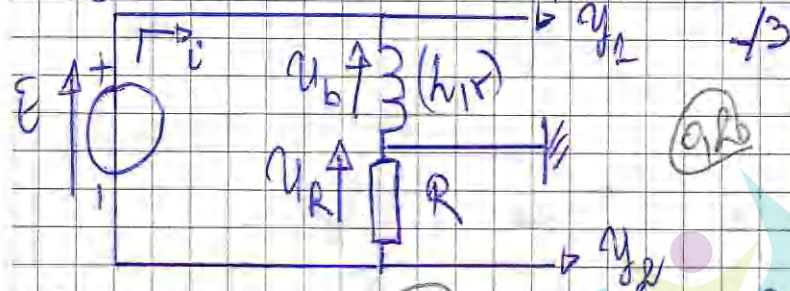
$$v(t) = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0 \quad (0,20)$$

$$v(t) = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0 \quad (0,20)$$

$$v(t) = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0 \quad (0,20)$$

$$v(t) = -g \cdot \sin \alpha \cdot t + v_0 \quad (0,20)$$

$$\begin{array}{ccc} & R & \uparrow u_R \\ & \downarrow & \\ & y_R & \end{array}$$
 حيث المتغير y_R IN متباين $u_R(t)$



$$V_o + V_R = E \quad \text{GLO} \quad \Rightarrow \quad \underline{V_o = E - V_R}$$

$$\frac{di}{dt} + r \cdot i + \frac{R \cdot i}{L} = \frac{E}{L} \quad (C.10)$$

$$i(t) = A + B \cdot e^{-t/\tau}$$

$$\frac{di}{dt} = -\frac{b}{\alpha} \cdot e^{-b/\alpha}$$

$$\underline{B \cdot e^{-t/\alpha} + (R+r) \cdot (A+B \cdot e^{-t/\alpha}) - E}$$

$$= \frac{\alpha}{L} \cdot B \cdot e^{-t/\alpha} \cdot \frac{L}{(R+r)} \cdot A + \frac{L}{(R+r)} \cdot B \cdot e^{-t/\alpha} \cdot E$$

$$\frac{d}{dt} \left(\frac{L}{R+r} \right) = \frac{L}{(R+r)^2} \frac{d}{dt} (R+r)$$

$$\frac{1}{R} \left(-\frac{1}{R+r} + \frac{1}{L} \right) + A \left(\frac{1}{L} \right) = \frac{C}{L}$$

$$\frac{1}{x} + \frac{L}{1/(R+H)} = 0 \Rightarrow \left\{ \begin{array}{l} \frac{1}{x} = -\frac{L}{1/(R+H)} \\ 1/(R+H) = \epsilon \end{array} \right. \Rightarrow \left\{ \begin{array}{l} x = -\frac{1}{L\epsilon} \\ 1/(R+H) = \epsilon \end{array} \right.$$

$A(t=0) \xrightarrow{k_1} A(t) \xrightarrow{k_2} B$ $A(t=0) = 1$ $A(t) = e^{-k_1 t}$ $B(t) = 1 - e^{-k_1 t}$

$$A+B=0$$

$$1(0) = \frac{A+B \cdot e}{E} = \frac{A+B}{E} \quad \rightarrow \quad B = -A = -\frac{E}{R+1}$$

$$u(t) = \frac{u}{R+r} - \frac{u}{R+r} \cdot e^{-(R+r)t/\tau} \quad \text{Chap. 9}$$

$$= I_0 \cdot (1 - e^{-t/\tau}) \quad (0.12 \times 3)$$

$$v_y = \frac{dy}{dt} \rightarrow y(t) = \int v_y(t) dt = ? \quad \int$$

$$y(t) = \int (-g \cdot t + v_0 \sin \alpha) = -\frac{g \cdot t^2}{2} + (v_0 \sin \alpha) \cdot t + y_0$$

$$y(t) = -\frac{g \cdot t^2}{2} + (v_0 \cdot \sin \alpha) \cdot t + h$$

وہاں سے اس کے لئے ایک اور طریقہ ہے کہ

$$09 = \begin{pmatrix} 1 & 0 \\ 0 & 6 \end{pmatrix} \cdot \cos x + (-4) \sin x + \frac{1}{6} \sin x + 0.5$$

$$t = \frac{x}{v} = \frac{x}{\frac{v}{2}} = 2 \frac{x}{v}$$

$$y = -\frac{g}{2} \left(\frac{x}{v_{\text{max}}} \right)^2 + \left(\frac{v_{\text{max}}}{v_{\text{max}}} \right) \left(\frac{x}{v_{\text{max}}} \right) + h$$

$$v = \frac{v \cdot \cos \alpha}{\cos \alpha} = \frac{v \cdot \cos \alpha}{1} = v \cdot \cos \alpha$$

$$y = L \quad \text{و} \quad x = 0.5 \quad \text{في الحد 3}$$

$$L = - \frac{q}{2 \cdot (\frac{1}{8} \cdot \cos x)^2} \cdot 0.5^x + \tan x \cdot 0.5 + h$$

$$\Delta f = - \frac{9.81}{2.2522 \times 10^3} \cdot 0.5^2 + 10 \cdot 0.5 + 0.5$$

$$-0.193 \cdot \frac{1}{\ln 2} + \lg 0.5 = 0 \quad (0.5)$$

$$-0,193 \cdot (1 + b_y^2 d) + 0,5 \cdot b_y d = 0$$

$$-0,193 \cdot \frac{1}{\tan \alpha} + 0,5 \cdot \tan \alpha - 0,193 = 0$$

$$x = y_2 \quad \rightarrow \quad \text{Stg } d_1 = 0,472$$

$$[x_2] = 2,119 \quad [y_2] = 2,119$$

$\Rightarrow$ $\alpha_1 = 25, 26$
 $\alpha = 31, 30$

$\alpha = 0.415$

$\frac{2 \times 10^3}{10^3} = 2$
 $\frac{2 \times 10^3}{10^3} = 2$

$$= \frac{1}{2} \left(\frac{1}{2} + \frac{1}{2} \right) = \frac{1}{2}$$

وعلى وجه آخر وهو التباين في القوة وقصر

2- امتحانی (b) فصل $U_R(t)$ تفسیر:

$$i(0) = 0 \Rightarrow v_R(0) = 0: \sum_{k=0}^{\infty} a_k t^k = 0$$

و مع ظهور التيار اشتراكي سنة 1960

بالتالي نضع $R \sim R'$ حيث $R = R' + i$

و نلاحظ ان $i(0) = 0$ و $i(\infty) = I_0$ و $i(t) = I_0(1 - e^{-t/\tau})$ و $i(0) = 0$ و $i(\infty) = I_0$

$\ln I_0 = -2.18 = -1.6$ (0.20)

$I_0 = e^{1.6} = 0.12 A$ (0.20)

$\frac{1}{\tau} = d(\ln i) = \frac{-1.6 - 1.86}{0 - 20} = -0.17 \Rightarrow \tau = ?$ (0.20)

$\tau = \frac{1}{0.17} = 10 ms$ (0.20)

$E_{max} = \frac{1}{2} L I_0^2$ (0.20)

$= 0.5 \cdot 0.6 \cdot 0.12^2 = 0.00432 J$ (0.20)

$E_R(80) = E_{max} - E_L(80) = E_{max} - \frac{1}{2} L i^2(80)$ (0.20)

$\ln i(80) = \ln(0.12 \cdot (1 - e^{-80/10})) = -2.18$ (0.20)

$i(80) = e^{-2.18} = 0.11 A$ (0.20)

$E_L(80) = 0.00432 - 0.5 \cdot 0.6 \cdot (0.11)^2 = 0.00179 J$ (0.20)

التمديد الزمني: $\tau = ?$ (0.20)



المادة (mol) $CaCO_3$ و HCl و CO_2 و H_2O

المادة	$CaCO_3$	HCl	CO_2	H_2O
المول	0	$n_0 = \frac{m_0}{M}$	0	0
		$n_a = \frac{C_a \cdot V_a}{M_a}$		
		$= 0.12$		

المادة	$CaCO_3$	HCl	CO_2	H_2O
المول	x	$n_0 - x$	$n_a - 2x$	$2x$

المادة	$CaCO_3$	HCl	CO_2	H_2O
المول	x_f	$n_0 - x_f$	$n_a - 2x_f$	$2x_f$

$n_a - 2x_f = 0 \Rightarrow x_f = \frac{n_a}{2} = 0.06 mol$ (0.20)

$x_f = \frac{n_a}{2} = 0.06 mol$ (0.20)

$n_0 - x_{max} = 0 \Rightarrow n_0 = x_{max}$ (0.20)

$\frac{m_0}{M} = x_{max} \Rightarrow m_0 = x_{max} \cdot M$ (0.20)

$m_0 = 0.06 \cdot 100 = 6 g$ (0.20)

$d = \frac{L}{R + r} = \tau$ (0.20)

$i(t) = I_0(1 - e^{-t/\tau}) = 0.63 \cdot I_0$ (0.20)

$d = \tau$ و $i(t) = 0.63 I_0$ (0.20)

$i(t) = I_0(1 - e^{-t/\tau})$ (0.20)

$[Z] = \frac{[L]}{[R + r]} = \frac{[L]}{[R]}$ (0.20)

$[Z] = \frac{[L]}{[R]} = \frac{[L]}{[R]} = \tau$ (0.20)

$\tau = \frac{L}{R + r} = 10 ms$ (0.20)

$V_R(0) + V_L(0) = E$ (0.20)

$E = V_L(0) = 4.3 = 12 V$ (0.20)

$V_R = R \cdot I_0 \Rightarrow I_0 = \frac{V_R}{R} = \frac{4.3}{12} = 0.36 A$ (0.20)

$I_0 = 0.36 A$ (0.20)

$I_0 = \frac{E}{R + r} \Rightarrow R + r = \frac{E}{I_0}$ (0.20)

$\Rightarrow r = \frac{E}{I_0} - R = \frac{12}{0.36} - 12 = 8 \Omega$ (0.20)

$\tau = 10 ms$ و $i(t) = 0.63 I_0$ (0.20)

$V_R(t) = -0.63 \cdot 4.3 = -2.7 V$ (0.20)

$\tau = 10 ms$ و $i(t) = 0.63 I_0$ (0.20)

$L = \tau(R + r) = 0.01 \cdot (12 + 8) = 0.2 H$ (0.20)

$L = 0.2 H$ (0.20)

$i(t) = I_0 \cdot e^{-t/\tau}$ (0.20)

$\ln i = \ln I_0 + \ln e^{-t/\tau}$ (0.20)

$\ln i = \ln I_0 - \frac{t}{\tau}$ (0.20)

$\ln i = \ln I_0 - \frac{t}{\tau}$ (0.20)

$\ln i = \ln I_0 - \frac{t}{\tau}$ (0.20)

$\ln i = \ln I_0 - \frac{t}{\tau}$ (0.20)

$$\Rightarrow n_{\text{mol}} = \frac{1}{V_a} \frac{d}{dt} \left(\frac{V' \cdot (P - P_{\text{air}})}{R \cdot T_a} \right)$$

$$= \frac{1}{V_a} \cdot \frac{V'}{R \cdot T_a} \cdot \frac{dP}{dt}$$

$$n_{\text{mol}_0} = \frac{V'}{R \cdot V_a \cdot R} \cdot \left(\frac{dP}{dt} \right)_{t=0}$$

(t=0) عند P(t) $\leftarrow$ $\frac{dP}{dt}$ $\leftarrow$ $\frac{dP}{dt}$ $\leftarrow$ $\frac{dP}{dt}$

$$= \frac{1 \cdot 10^{-3}}{831 \cdot 0.2 \cdot 10^{-3} \cdot (40 + 273)} \cdot 0.10$$

$$= 10.57 \text{ mol/m}^3 \cdot \text{s}$$

4. مقارنة السرعة إلى بيت البيت

$$n_{\text{mol}_2} = 1.185 \cdot 10^3 \text{ mol/L} \cdot \text{s}$$

$$n_{\text{mol}_0} = \frac{10.57}{10^3} \text{ mol/L} \cdot \text{s} = 10.57 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L} \cdot \text{s}$$

$$n_{\text{mol}_0} > n_{\text{mol}_2}$$

ارتفاع درجة حرارة الهواء في الفلتر (T₂ > T₁)
يقل عدد الجزيئات بعد الفلتر
مع زيادة عدد الجزيئات
في الفلتر

$$P_{1/2} = P_{\text{air}} + \frac{X_{1/2} \cdot R \cdot T}{V'} = P_a + \frac{X_{1/2} \cdot R \cdot T}{V'}$$

$$= \frac{2 \cdot P_a \cdot V' + X_{1/2} \cdot R \cdot T}{2 \cdot V'} = \frac{P_a \cdot V' + \frac{1}{2} \cdot X_{1/2} \cdot R \cdot T}{V'}$$

$$= \frac{P_a}{2} + \frac{P_a}{2} + \frac{X_{1/2} \cdot R \cdot T}{2 \cdot V'} = \frac{P_a}{2} + \frac{1}{2} \cdot \left(\frac{P_a \cdot X_{1/2} \cdot R \cdot T}{V'} \right)$$

$$= \frac{P_a}{2} + \frac{P_p}{2} = \frac{P_a + P_p}{2}$$

$$P_{1/2} = \frac{500 + 511 \cdot 500}{2} = 505.5 \text{ hPa} \quad (t_{1/2} = 3.0 \text{ min})$$

تأثير الضغط الجوي على سرعة التفاعل

3. السرعة الجزيئية لتفاعل في تغير

نقوم بتغيير حجم وحدة الزمن وأدبج

$$n_{\text{mol}} = \frac{1}{V_a} \cdot \frac{dx}{dt} \quad / \quad \text{X} \rightarrow \text{m}$$

$$n(\text{CaCl}_2) = n_0 - X$$

$$n(\text{CaCl}_2) = \frac{m}{M} \Rightarrow n_0 - X = \frac{m}{M}$$

$$X = n_0 - \frac{m}{M}$$

$$n_{\text{mol}} = \frac{1}{V_a} \cdot \frac{d}{dt} \left(\frac{m_0}{M} - \frac{m}{M} \right)$$

$$n_{\text{mol}} = - \frac{1}{M \cdot V_a} \cdot \frac{dm}{dt}$$

$$n_{\text{mol}_1} = - \frac{1}{M \cdot V_a} \cdot \left(\frac{dm}{dt} \right)_{t_1}$$

$$= - \frac{1}{100 \cdot 0.2} \cdot \frac{5 \times 45}{10^{-3}} = -1.125 \cdot 10^3 \text{ mol/L} \cdot \text{s}$$

$$n_{\text{mol}_2} = - \frac{1}{M \cdot V_a} \cdot \left(\frac{dm}{dt} \right)_{t_2} = - \frac{1}{100 \cdot 0.2} \cdot 18.5 \cdot 10^3$$

$$= 4.5 \cdot 10^{-4} \text{ mol/L} \cdot \text{s}$$

$$n_{\text{mol}_2} < n_{\text{mol}_1}$$

السرعة الجزيئية لتفاعل في تغير
تتغير في اتجاه التفاعل وكذا تتغير

عدد الجزيئات في الفلتر

$$P = P_{\text{air}} + P_{\text{CO}_2}$$

$$P_{\text{CO}_2} \cdot V_{\text{CO}_2} = n_{\text{CO}_2} \cdot R \cdot T_a$$

$$P_{\text{CO}_2} = \frac{X \cdot R \cdot T_a}{V'} \Rightarrow P = P_{\text{air}} + \frac{X \cdot R \cdot T_a}{V'}$$

$$P_0 = P_{\text{air}} \leftarrow X=0 \leftarrow t=0 \text{ i.e. } / 2$$

$$P_{\text{air}} = 500 \text{ hPa} = 1000 \text{ hPa}$$

$$\frac{X \cdot R \cdot T_a}{V'} = P - P_{\text{air}} = X \cdot P \quad / 3$$

$$X = \frac{V' \cdot (P - P_{\text{air}})}{R \cdot T_a}$$

$$\frac{[A^-]}{[AH]} = \frac{C_B \cdot V_B}{C_A \cdot V_A - C_B \cdot V_B}$$

وعلى

$$\frac{[A^-]}{[AH]} = \frac{C_B \cdot V_B}{C_B \cdot V_{BE} - C_B \cdot V_B} = \frac{V_B}{V_{BE} - V_B}$$

و من عند هنا نستخرج:

$$K_a = \frac{10^{-pH} \cdot V_B}{V_{BE} - V_B} \Rightarrow 10^{-pH} \cdot V_B = K_a (V_{BE} - V_B)$$

و من هنا نستخرج K_a فيصبح:

$$10^{-pH} \cdot V_B = \alpha \cdot V_B + \beta$$

بيان

$$\beta = 6,2 \cdot 2,5 \cdot 10^{-4} = 1,55 \cdot 10^{-3}$$

$$\alpha = \frac{1,55 \cdot 10^{-3} - 5,15 \cdot 10^{-4}}{0,2} = 1,25 \cdot 10^{-4}$$

من العبارة النظرية:

$$10^{-pH} \cdot V_B = K_a \cdot V_{BE} - K_a \cdot V_B$$

$$-K_a = \alpha \Rightarrow K_a = -\alpha$$

$$K_a = 1,25 \cdot 10^{-4}$$

$$K_a \cdot V_{BE} = \beta$$

$$\Rightarrow V_{BE} = \frac{\beta}{K_a} = \frac{1,55 \cdot 10^{-3}}{1,25 \cdot 10^{-4}} = 12,4 \text{ mL}$$

$$C_A = \frac{0,05 \cdot 12,4}{25} = 0,0248 \text{ mol/L}$$

$C_A = ?$

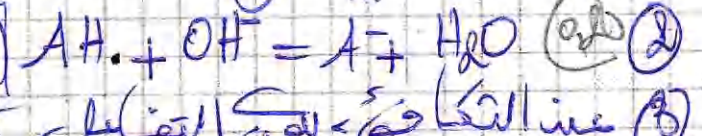
$$pK_a = -\log K_a = 3,9$$

$$C_{m_A} = C_A \cdot M = 0,0248 \cdot 90 = 2,232 \text{ g/L}$$

$$C_{m_A} = 2,232 \text{ mg/L}$$

هذا المصلب هو 1L من هذا المصلب بـ 2,232 mg/L
 في المصلب يكون 100 mg/L
 في المصلب يكون 2,232 mg/L
 في المصلب يكون 2,232 mg/L

الجزء (II) - (1) عند حساب المصلب بـ 100 mg/L
 في المصلب يكون 100 mg/L
 في المصلب يكون 100 mg/L



من عند هنا نستخرج:

$$n_A = n_{BE} = 9$$

$$C_A \cdot V_A = C_B \cdot V_{BE}$$

$$C_A = \frac{C_B \cdot V_{BE}}{V_A}$$

$$K_a = \frac{[H_3O^+]_f \cdot [A^-]_f}{[AH]_f}$$

$$K_a = \frac{10^{-pH} \cdot [A^-]_f}{[AH]_f}$$

$AH + OH^- = A^- + H_2O$		$n_A = C_A \cdot V_A$		$n_B = C_B \cdot V_B$	0	x_f
$E=0$	$n_A = C_A \cdot V_A$	$n_B = C_B \cdot V_B$	0	x_f	x_f	x_f
$E < E_f$	$n_A - x_f$	$n_B - x_f$	x_f	x_f	x_f	x_f

$$[A^-]_f = \frac{x_f}{V_f}$$

$$[AH]_f = \frac{n_A - x_f}{V_f}$$

$$\frac{[A^-]}{[AH]} = \frac{x_f}{n_A - x_f} = \frac{x_f}{C_A \cdot V_A - x_f}$$

وما آت القابل المتغير الم و آ
 قبل الاستحقاق يكون OH^- (مقابل)
 مع فنان: $n_B = x_{max} = 0$
 $x_f = x_{max} = n_B = C_B \cdot V_B$

$$\Delta m_2 = 241,9487 - 239,8012 = 2,1475$$

$$\Delta m_2 = \Delta m(Te) + \Delta m(Me)$$

$$E_2(Me) = A \times E_{2A}(Me) = ? = \Delta m(Me)$$

$$= 102 \times 8,35 = 851,7 \text{ MeV}$$

$$E_2(Me) = \Delta m(Me) \cdot c^2 \Rightarrow \Delta m(Me) = \frac{E_2(Me)}{c^2}$$

$$\Delta m(Me) = \frac{851,7}{931,5} = 0,9143$$

$$\Delta m(Te) = \Delta m_2 - \Delta m(Me) = ? = \Delta m(Te)$$

$$= 2,1475 - 0,9143 = 1,2332$$

$$E_2(Te) = \Delta m(Te) \cdot c^2 = ? = E_2(Te)$$

$$= 1,2332 \cdot 931,5 = 1148,6963$$

$$E_{2A}(Te) = \frac{1148,6963}{135} = 8,51 \text{ MeV}$$

$$E_{2A}(Te) > E_{2A}(Me)$$

$$4 \text{ kg}(Pu) \rightarrow E_{lib} = ?$$

$$10^3 \text{ kg}(Pu) \rightarrow E_{lib} = ?$$

$$E_{lib} = 10^3 \cdot E_{lib} = 10^3 \cdot 4,8826 \cdot 10^{26} \cdot 1,6 \cdot 10^{19}$$

$$= 7,81216 \cdot 10^{16} \text{ J}$$

$$E_{elect} = P \cdot \Delta t = 9 \cdot 10^8 \cdot 1,365 \cdot 24 \cdot 3600$$

$$= 2,83824 \cdot 10^{16} \text{ J}$$

$$\tau = \frac{E_{elect}}{E_{lib}} \cdot 100$$

$$= \frac{2,83824 \cdot 10^{16}}{7,81216 \cdot 10^{16}} \cdot 100 = 36,33\%$$

$$4 \text{ kg}(D) \rightarrow 7,5 \text{ MJ} = 7,5 \cdot 10^6 \text{ J}$$

$$m_D = ? \rightarrow E_{lib} = 4,8826 \cdot 10^{26} \cdot 1,6 \cdot 10^{19}$$

$$\tau = 7,81216 \cdot 10^{13} \text{ J}$$

المزبلة (1) (0,20)
 (I) (0,20) إلى انتشار النوى: تفاعل قوي
 مفصل، يتم بوقت خواتم تخطئة
 بتزوي الحصول على خواصه بنسبة
 حفيظة مع ترميز وناء وطاقه.
 2- قانون الحفظ الكتلة:

$$A + 102 + 3.1 = 1 + 239$$

$$\hookrightarrow A = 135$$

قانون الحفظ الشحنة =

$$3 + 42 + 3.0 = 94 + 0$$

$$Z = 52$$

3- حساب النقص لتفاعل انتشار (0,20)
 $\Delta m = m(\text{نواتج}) - m(\text{متفاعلات})$
 $= 240,0093 - 239,8012$
 $= 0,2081$

حساب الطاقة الحرة من تفاعل انتشار
 $E_{lib} = \Delta m \cdot c^2 = 0,2081 \times 931,5$
 $= 193,84515 \text{ MeV}$

حساب عدد اتوية 1 kg من (Pu)
 $\frac{N}{N_A} = \frac{m}{M} \Rightarrow N = \frac{m \cdot N_A}{M}$
 $N = \frac{1 \cdot 10^3 \cdot 6,02 \cdot 10^{23}}{239} = 2,5188 \cdot 10^{24}$
 حصة 2 kg من (Pu)
 $E_{lib} = N \times E_{lib} = 2,5188 \cdot 10^{24} \cdot 193,84$
 $= 4,8826 \cdot 10^{26} \text{ MeV}$

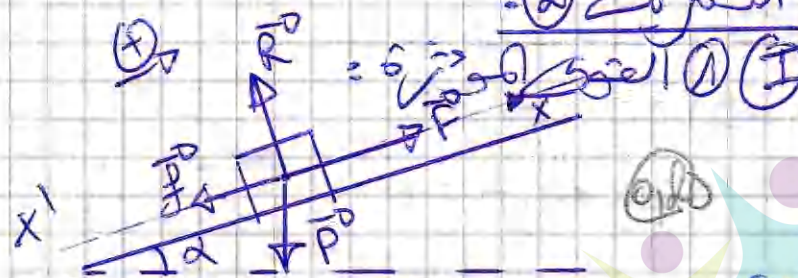
حساب النقص الكتلي للنواتج:
 $E_2(Te) = ? - 12$

⑥ عدد (X) يعبر عن عدد النوى المتبقية (X) والذى يمثل عدد النوى المتبقية من (X) المستقر = الفاعلة الأولية

$$N_d = N_0 - N = \frac{A_0}{\lambda} - \frac{A}{\lambda} = \frac{1}{\lambda} (A_0 - A)$$

$$N_d = \frac{t_{1/2}}{\ln 2} (A_0 - A) = \frac{30}{\ln 2} (87,42 - 40) = 365,24 \text{ jours}$$

$$N_d = 6,24 \cdot 10^8 \text{ انشاء (X)}$$



② حركة مستقيمة متسارعة

$$AB = \frac{1}{2} (مساحة المثلث تحت منحنى السرعة) = \frac{1}{2} \times 80 \times 80 = 400 \text{ m}$$

③ في مربع السطح الخ، لبي (المطابق) ولبي

$$\sum \vec{F}_{ax} = \vec{0}$$

$$\vec{P} + \vec{R} + \vec{F} + \vec{f} = \vec{0}$$

$$P_x + R_x + F_x + f_x = 0$$

$$-P \cdot \sin \alpha + F - f = 0$$

$$F = +m \cdot g \cdot \sin \alpha + f = +4000 \cdot 10 \cdot \sin 40 + 400$$

$$F = 14080,81 \text{ N}$$

④ حركة مستقيمة متسارعة (a > 0)

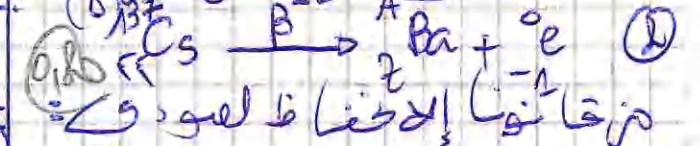
⑤ معادلات الزمنية للحركة:

$$a = \frac{dv}{dt} \rightarrow v(t) = \int a(t) dt = v(t)$$

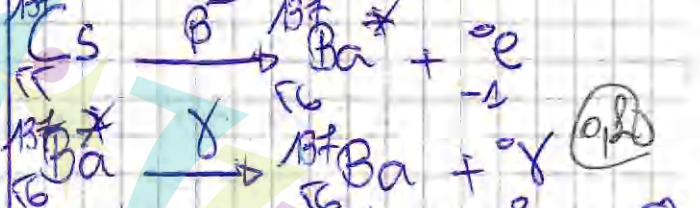
$$v(t) = \int a = a \cdot t + v_0 = a \cdot t + v_B$$

⑦ سرعة من كتلة صغيرة من النواة المستقرة تعادل الفاعلة المستقرة

⑧ تسريع نووي ينتج بطاقة زائدة



من قانون الاضافة لسودو



⑨ زمن نصف العمر (t_{1/2}) هو الزمن الذي تقل فيه عدد النوى

$$m = \frac{m_0}{8}$$

$$m(t) = m_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$$

$$e^{-\lambda \cdot t} = \frac{1}{8} \Rightarrow +\lambda \cdot t = +\ln 8$$

$$\frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot t = \ln 8 \Rightarrow t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\ln 8} \cdot t$$

$$t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\ln 8} \cdot 90 = 30 \text{ ans}$$

$$A(t) = A_0 \cdot e^{-\lambda \cdot t}$$

$$A_0 = ?$$

$$t = 2023 - 1990 = 33 \text{ ans}$$

$$A_0 = A(t) \cdot e^{\lambda \cdot t} = A \cdot e^{\frac{\ln 2}{t_{1/2}} \cdot t}$$

$$A_0 = 400 \cdot e^{\frac{\ln 2}{30} \cdot 33} = 87,41877 \text{ MBq}$$

$$-\frac{I_0}{C} e^{-t/\tau} + \frac{I_0}{(R+r) \cdot C} e^{-t/\tau} = 0 \quad (\text{عمر في } C \cdot R)$$

$\therefore t=0$ میں $\vec{r} = \vec{r}_0 = \frac{1}{\omega} \hat{z}$

$$V_C(0) + V_R(0) + V_L(0) = 0$$

$$V_0 + R \cdot I_0 + r_c I_0 = 0$$

$$(R+r) \cdot I_0 = -U_0 \Rightarrow I_0 = -\frac{U_0}{R+r}$$

$$i(t) = I_0 \cdot e^{\frac{t}{\tau}} = 0.34 \cdot I_0 = 0 \text{ (no current)}$$

هو الشهر الذي لم يبلغ سنة الف الف سنة
من قبله في سنة الف الف سنة

الحمد لله الذي جعلنا من عباده الصالحين

$$\begin{aligned} [C] &= [R+x] \cdot [C] = [R] \cdot [C] \rightarrow q=0 \\ &= \frac{E[R]}{[C]} \cdot \frac{[q]}{E[R]} = \frac{[q]}{[C]} = [C] \rightarrow R = \frac{1}{1-C} \rightarrow (5) \end{aligned}$$

وتمت بحمد الله

$$I_o = -5 \times 0,4 = -2 \text{ A} \quad \therefore I_o = -2 \text{ A} \quad (3)$$

$$i(\tau) = 0,37 \times (-2) = -0,74 \text{ A (1,85 cm)} = \tau = 2$$

$$\tau = 0,8 \cdot 10 = 8 \text{ m/s} \quad (0,20)$$

$$\underline{I_0} = -\frac{V_0}{R+r} \Rightarrow R+r = -\frac{V_0}{\underline{I_0}} \quad r = ? \quad -12$$

$$\boxed{r = -\frac{U_0}{I_0} - R = -\frac{100}{-2} - 90 = 10 \Omega}$$

$$\tau = (R+r)C \Rightarrow C = \frac{\tau}{R+r} \quad (\text{a.k.a. } C = \tau)$$

$$C = \frac{8 \cdot 10^{-3}}{90+8} = \frac{R+1}{8,16 \cdot 10^{-5} F} = 81,63 \mu F$$

3- السعة الحرارية النوعية

أخبرني (100) ← قتال في خليج الرار

$$v = \frac{dx}{dt} \rightarrow \underline{= x(t) \text{ zur Zeit } t}$$

$$x(t) = \int v(t) = \int (a \cdot t + v_B) = \frac{a \cdot t^2}{2} + v_B \cdot t + x_0$$

$$\underline{\underline{x(t) = \frac{a \cdot t^2}{2} + v_B \cdot t}}$$

3) سو باغ (C) : مزاج و ادب

$$BC = \frac{a \cdot t_c}{2} + r_B \cdot t_c \quad (a, k)$$

$$\frac{25}{2} \cdot t_c^2 + 20 \cdot t_c - 200 = 0$$

$$\begin{cases} t_1 = 6,975 \\ t_2 = -22,96 \end{cases} \Rightarrow \underline{t_c = 7s}$$

$$v_c = a \cdot t_c + v_b = (c) \cdot \frac{1}{a} + v_b$$

$$v_c = 25.7 + 20 = 45.7 \text{ m/s} \quad (9b)$$

ولدت السيدة محمد قاسم

$$v_{\text{ms}} = 100 \text{ km/h} = \frac{100 \cdot 10^3}{3600} = 27.78 \text{ m/s}$$

$$v_c > v_{sx} \quad 3600 \text{ (ok)}$$

لما تجاوز السائق السرعة المحددة



معرفه قائم حد التماس:

$$u_1 + u_2 + u_3 = 0 \quad (9A)$$

$$\left(\frac{q}{a} + R \cdot i + r \cdot i = 0 \right) \quad (0.2)$$

$$\frac{d}{dt} \left(\frac{q}{c} \right) + \frac{d}{dt} ((R+r) \dot{c}) = 0$$

$$\frac{1}{C} \frac{dq}{dt} + (R+r) \cdot \frac{di}{dt} = 0$$

$$\left| \frac{dc}{dt} + \frac{c}{(R+r).c} = 0 \right| \quad (c.p)$$

$$i(t) = I_0 \cdot e^{t/2} \quad -11 \text{ (2)}$$

$$\frac{di}{dt} = -\frac{I_0}{\tau} e^{-t/\tau}$$

$$v_{red}(ClO^-) = -\frac{1}{V} \cdot \frac{d(n - 2x)}{dt} = \frac{2}{V} \cdot \frac{dx}{dt}$$

$$= \frac{2}{V} \cdot \frac{d}{dt} \left(\frac{V_{O_2}}{V_m} \right) = \frac{2}{V \cdot V_m} \cdot \frac{dV_{O_2}}{dt}$$

$$V = \frac{2}{v_{red}(ClO^-) \cdot V_m} \cdot \frac{dV_{O_2}}{dt} = V = \frac{2}{0,13} \cdot \frac{dV_{O_2}}{dt}$$

$$= \frac{2}{6,65 \cdot 10^{-2} \cdot 25} \cdot \frac{0 - 4 \cdot 2,50 \cdot 10^{-3}}{2} = 0,126 L = 126 mL$$

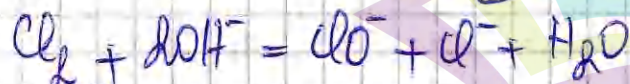
في 200 مل من محلول ClO^- : $C = ?$

$$n - 2x_{max} = 0 \Rightarrow C \cdot V = 2 \cdot x_{max}$$

$$C = \frac{2 \cdot x_{max}}{V} = \frac{2 \cdot 0,013}{0,13} = 0,2 \text{ mol/L}$$

1- مزيج الجافيل مع مواد أخرى تحتوي على ماء أو وسطاً مخففاً على تركيزه ونوعه.

II) التفاعل (1)



$$n_0(Cl_2) = x_{max}$$

$$C_{chl} = V_0(Cl_2) = n_0(Cl_2) \cdot V_m$$

$$n_0(Cl_2) - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = n_0(Cl_2)$$

$$C_{chl} = x_{max} \cdot V_m = n_p(ClO^-) \cdot V_m$$

$$= C_0 \cdot 1 L \cdot V_m = C_0 \cdot V_m$$

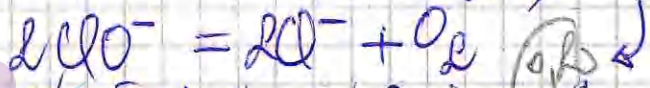
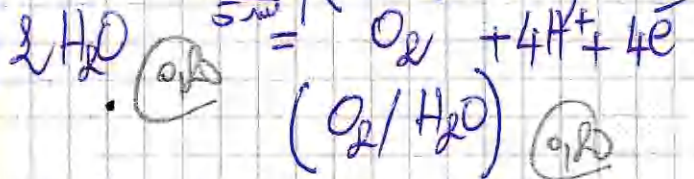
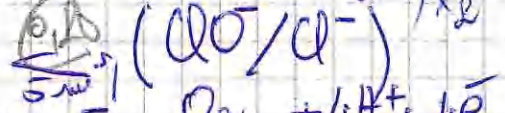
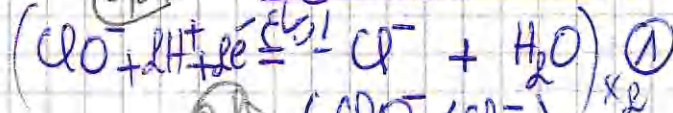
$$F = \frac{C_0}{C} \Rightarrow C_0 = F \cdot C = C_0 = ?$$

$$= 3,012 = 0,6 \text{ mol/L}$$

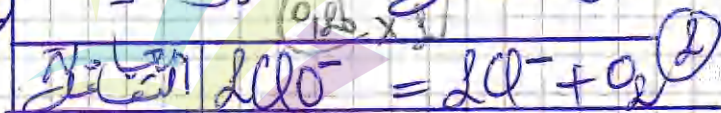
$$C_{chl} = 0,6 \cdot 22,4 = 13,44$$

التمرين التجريبي :

I) التفاعل (2)



وهذا هو تفاعل تبادلي الألكترونات بين ClO^- و H_2O (مجموع H_2O صفر تفاعل أكسدة و اختزال).



الكمية	المادة (mol)	القيمة	التغير
0	$n = C \cdot V$	0	0
x	$n - 2x$	$2x$	x
x	$n - 2x_f$	$2x_f$	x_f

$$n(O_2) = x \Rightarrow x(t) = \frac{V_{O_2}}{V_m}$$

$$x_{max} = \frac{V_f(O_2)}{V_m} = \frac{6,55 \cdot 10^{-3}}{25} = 0,013$$

السرعة المولية في وقت الجافيل هي تغير كمية المادة المستفيدة من الجافيل.

نقطة الزنح والسرعة.

$$v_{red}(ClO^-) = -\frac{1}{V} \cdot \frac{dn(ClO^-)}{dt}$$



$$K_a = \frac{[\text{ClO}^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HClO}]} \quad (2)$$

$$-\log K_a = -\log [\text{H}_3\text{O}^+] - \log \frac{[\text{ClO}^-]}{[\text{HClO}]}$$

$$\text{pH} = \text{p}K_a + \log \frac{[\text{ClO}^-]}{[\text{HClO}]} \quad (3)$$

$$[\text{HClO}] > [\text{ClO}^-] \quad (4) \quad [\text{HClO}] < [\text{ClO}^-]$$

لحمية 3 في 3
عند (HClO) على (ClO⁻)

(4) إضافة على وسط مائي
ماء الجافيل وتغايير الوسط
الحمية له التي يؤدي إلى نقله
وإنتاجه من ذلك تفاعل الكلور
السام والخطير.

$$[\text{ClO}^-] = [\text{Cl}] = 2 \cdot 10^{-5} \text{ mol/L}$$

مدرسة "الرجاء والتفوق" الخاصة

Ecole Erradja

ÉCOLE PRIVÉE

$$C_m(\text{Cl}) = [\text{Cl}] \cdot M(\text{Cl})$$

$$= 2 \cdot 10^{-5} \cdot 35,5$$

$$= 7,1 \cdot 10^{-4} \text{ g/L} = 0,71 \text{ mg/L}$$

وهذه تركيز الكلور عادي بالبيئة
المستح