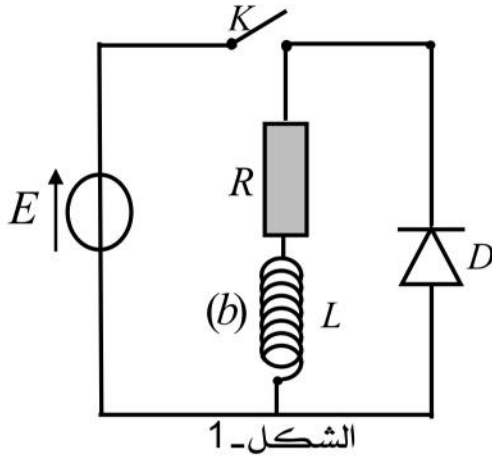


## الجزء الأول: (14 نقطة)

## التمرين الأول: (04 نقاط)



- نحقق الدارة الكهربائية المبينة في الشكل-1 والتي تتكون من:
- مولد توتر ثابت قوته المحركة الكهربائية  $E = 6V$ .
  - ناقل أومي مقاومته  $R = 100\Omega$ .
  - وشيعة مثالية (b) ذاتيتها  $L$ .
  - قاطعة كهربائية  $K$  وصمام ثنائي  $D$  وأسلاك توصيل.
- I- في اللحظة  $t=0$  نغلق القاطعة  $K$ :

- 1- أ- بين أن المعادلة التفاضلية لتطور شدة التيار الكهربائي  $i(t)$  تكتب من الشكل:  $\frac{di(t)}{dt} + Ai(t) = B \dots (1)$  حيث  $A$  و  $B$  ثابتان يطلب تعيين عبارة كل منهما بدلالة مميزات الدارة.
- ب- تحقق أن العبارة  $i(t) = \frac{B}{A}(1 - e^{-At})$  هي حلا للمعادلة التفاضلية (1).
- 2- ليكن  $I_0$  شدة التيار الكهربائي الأعظمي المار في الدارة:
- جد عبارة  $I_0$  ثم استنتج قيمته.

II- في اللحظة  $t=0$  نفتح القاطعة  $K$  ونعتبره مبدأ جديد للأزمنة:

1- مادور الصمام الثنائي  $D$  عندئذ؟

2- أ- بين أن المعادلة التفاضلية لتطور التوتر الكهربائي  $u_b(t)$  بين طرفي الوشيعة (b) تكتب من الشكل:

$$\frac{du_b(t)}{dt} + \frac{R}{L}u_b(t) = 0 \dots (*)$$

ب- المعادلة التفاضلية (\*) تقبل العبارة الزمنية التالية:

$$u_b(t) = -Ee^{-\frac{t}{\tau}}$$

حيث  $\tau$  ثابت الزمن المميز للدارة يطلب تعيين عبارته.

3- بواسطة راسم الاهتزاز ذي ذاكرة تمكنا من مشاهدة المنحنى

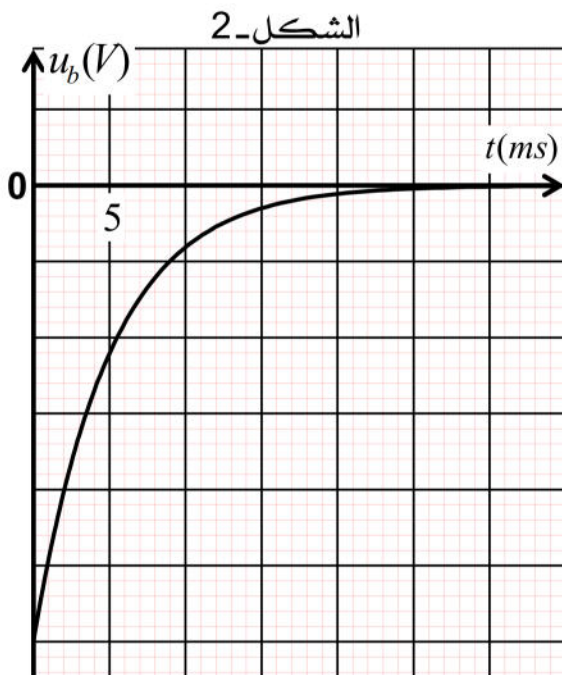
البياني الموضح في الشكل-2.

أ- جد سلم الرسم لمحور الترتيب.

ب- استنتج قيمة ثابت الزمن  $\tau$ .

ج- جد قيمة  $L$  ذاتية الوشيعة المثالية (b).

د- اكتب عبارة الطاقة الابتدائية في الوشيعة، ثم احسب قيمتها.



التمرين الثاني : (05 نقاط)

(I) لعنصر الهيدروجين عدة نظائر نذكر منها الديتريوم<sup>2</sup> و التريتيوم<sup>3</sup> وهذا الأخير رمز نواته  ${}^3_1H$  وهي نواة مشعة تتفكك تلقائيا لتنتج نواة نظير الهيليوم  ${}^3_2He$ .

01- أ) عرف ما تحته خط .

ب) اكتب معادلة التفكك النووي للتريتيوم<sup>3</sup> محدد الجسيم المنطلق مع تفسير سبب انبعائه .

02- لدينا في اللحظة  $t = 0$  عينة من نوى التريتيوم  ${}^3_1H$  كتلتها  $m_0$  :

- 1- بين أن قانون التناقص الإشعاعي يكتب من الشكل:  $m(t) = m_0 e^{-\lambda t}$  حيث  $\lambda$  : هو ثابت النشاط الإشعاعي.
- 2- بواسطة برنامج مناسب تمكنا من رسم المنحنى البياني لتغيرات الكتلة المتبقية لنوى التريتيوم<sup>3</sup> بدلالة الزمن  $m = f(t)$  الموضح في الشكل-3.

أ- استنتج قيمة  $m_0$  ، ثم جد عدد النوى الابتدائية  $N_0$  .

ب- بين أن المماس للمنحنى  $m = f(t)$  عند اللحظة  $t = 0$  يقطع محور الأزمنة في اللحظة  $t' = \tau$  . حيث  $\tau$  ثابت الزمن يطلب إيجاد قيمته.

ج- جد قيمة ثابت النشاط الإشعاعي  $\lambda$  للتريتيوم<sup>3</sup> ثم استنتج قيمة النشاط الإشعاعي الابتدائي  $A_0$  للعينة المشعة.

(II) - لدينا مزيج من التريتيوم<sup>3</sup> و الديتريوم<sup>2</sup> يحتوي على نفس عدد النوى من النظيرين ، كتلة المزيج  $m = 6g$  .

يوضع المزيج في قلب مفاعل نووي بغرض إجراء تفاعل الاندماج النووي التالي :  ${}^3_1H + {}^2_1H \rightarrow {}^4_2He + {}^1_0n$  .

1- أ) عرف الاندماج النووي.

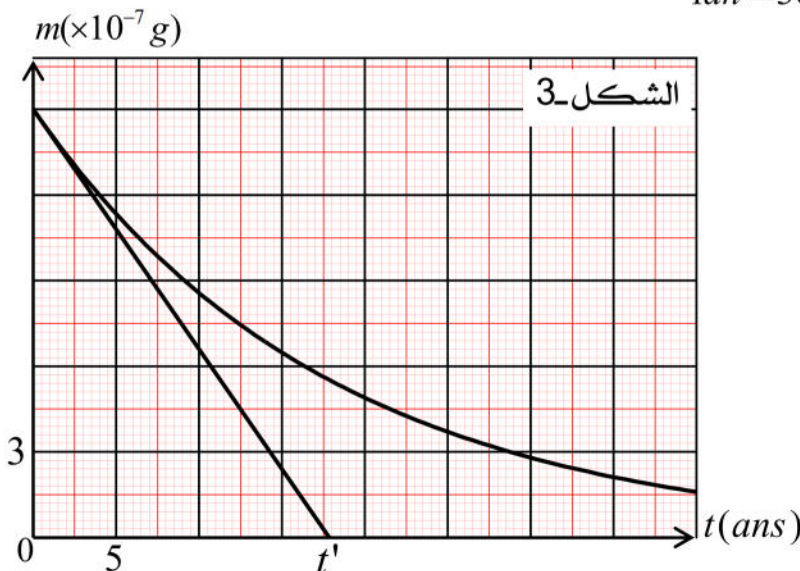
ب- رتب الأنوية السابقة حسب تزايد استقرارها.

2- احسب الطاقة المحررة  $E_{lib}$  عن اندماج نواة من  ${}^3_1H$  مع نواة من  ${}^2_1H$  مبينا على أي شكل تظهر هذه الطاقة المحررة .

3- أ- بين أن عدد نوى  ${}^2_1H$  و  ${}^3_1H$  يعطى بالعلاقة :  $N = \frac{m}{M({}^2_1H) + M({}^3_1H)} \times N_A$  .

ب- استنتج الطاقة المحررة  $E$  عن اندماج  $m = 6g$  من المزيج السابق .

يعطى :  $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$  ،  $1 \text{ an} = 365 \text{ j}$  .



$$\frac{E_l({}^3_1H)}{A} = 2,826 \text{ MeV} / \text{nucléon}$$

$$\frac{E_l({}^2_1H)}{A} = 1,109 \text{ MeV} / \text{nucléon}$$

$$\frac{E_l({}^4_2He)}{A} = 7,071 \text{ MeV} / \text{nucléon}$$

$$M({}^3_1H) = 3 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$M({}^2_1H) = 2 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

لمتابعة التحول الكيميائي البطيء والتام الحادث بين حمض كلور الماء  $(H_3O^+ + Cl^-)(aq)$  وكربونات الكالسيوم  $CaCO_3(s)$  ، النمذج بمعادلة التفاعل التالية :  $CaCO_3(s) + 2H_3O^+(aq) = Ca^{2+}(aq) + CO_2(g) + 3H_2O(l)$

نضيف عند  $t = 0$  حجما  $V_1 = 100 mL$  من محلول حمض كلور الماء تركيزه المولي  $c_1$  إلى حوجلة عيارية تحوي كتلة  $m_0$  من كربونات الكالسيوم الصلبة ، الدراسة التجريبية وباستعمال برنامج مناسب تمكنا من رسم كل من :  
- البيانين  $n(CaCO_3) = f(x)$  و  $n(H_3O^+) = g(x)$  كما هو موضح في الشكل 4 .

- بيان تغيرات كمية مادة غاز ثاني أكسيد الكربون  $n_{CO_2}$  بدلالة الزمن  $t$  الموضح في الشكل 5.

1. أ- عين المتفاعل المحد واستنتج قيمة التقدم الأعظمي  $x_{max}$  .

ب- انشئ جدول تقدم التفاعل .

ج- احسب قيمة كل من :  $m_0$  و  $c_1$  .

د - جد قيمة كتلة كربونات الكالسيوم المتفاعلة عند نهاية التفاعل.

هـ- احسب حجم الغاز المنطلق عند  $t = 75s$  في شرطي التجربة من ضغط  $P = 1atm$  ودرجة الحرارة  $\theta = 25^\circ C$  .

يعطى :  $M(CaCO_3) = 100g/mol$  ،  $V_M = 24L/mol$

2. أ- بين أن عبارة السرعة الحجمية للتفاعل تكتب من الشكل :  $v_{vol}(t) = \frac{1}{V_1} \frac{dn_{CO_2}(t)}{dt}$

ثم احسب قيمة  $v_{vol}(0)$  .

ب- بين أن سرعة التفاعل  $v(t)$  تكتب من الشكل :  $v(t) = -\frac{1}{2} \frac{dn(H_3O^+)}{dt}$

ج- استنتج قيمة سرعة الاختفاء لشوارد الهيدرونيوم  $(H_3O^+)(aq)$  عند اللحظة  $t = 0$  .

د - عرف زمن نصف التفاعل  $t_{1/2}$  ثم جد قيمته .

3. نعيد نفس التجربة السابقة وفي نفس شرطي التجربة ولكن بإضافة حجم من الماء المقطر قدره  $V(H_2O) = 80mL$

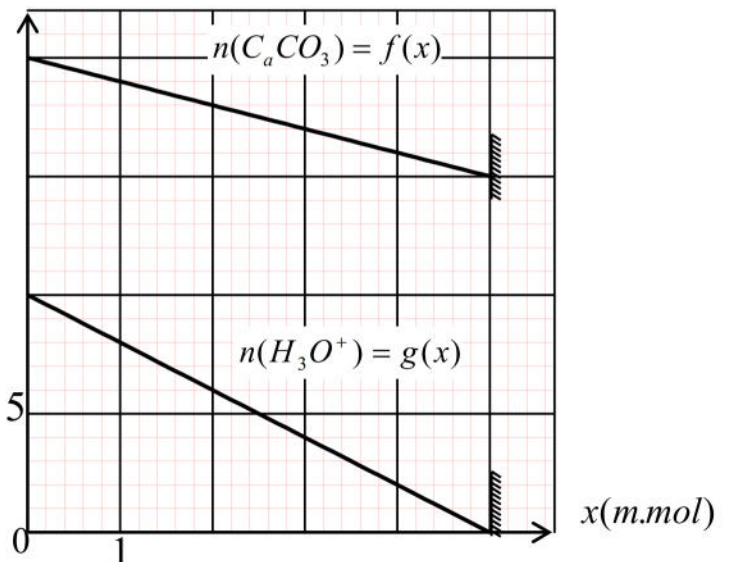
للموسط التفاعلي عند اللحظة  $t = 0$  .

أ- حدد العامل الحركي المدروس .

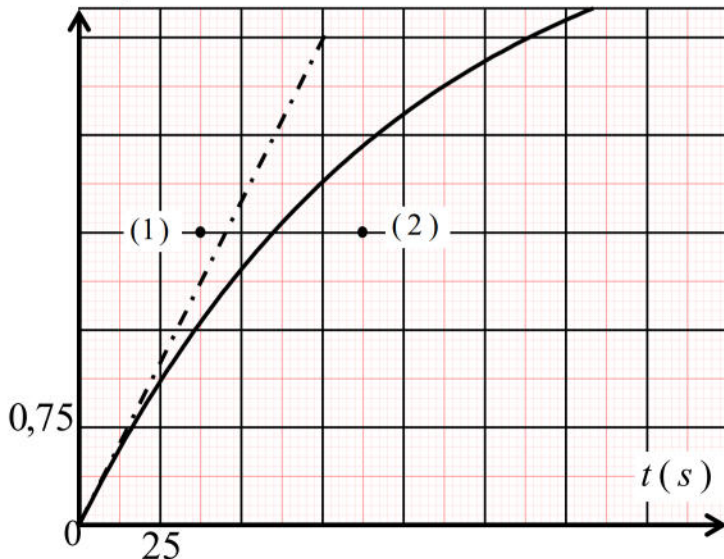
ب- ماهو تأثيره على سرعة التفاعل ؟ فسر ذلك مجهريا .

ج- حدد النقطة (1) أو (2) التي يمر عليها المنحنى البياني  $n'_{CO_2} = h(t)$  في هذه الحالة .

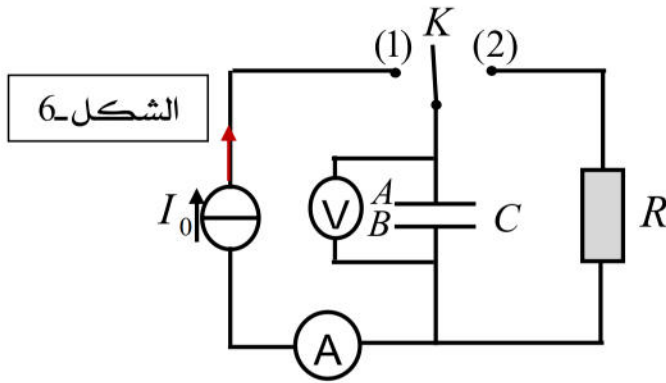
الشكل 4-  $n(m.mol)$



الشكل 5-  $n_{CO_2}(m.mol)$



التمرين التجريبي:



نحقق التركيب التجريبي المبين في الشكل 6 والمكونة من:  
 - مولد مثالي للتيار الكهربائي قيمته ثابتة  $I_0 = 20 \mu A$ .  
 - ناقل أومي مقاومته  $R$ .  
 - مكثفة غير مشحونة سعتها  $C$ .  
 - بادلة كهربائية  $K$  - فولط متر - أمبير متر.

I - عند اللحظة  $t = 0$  نضع البادلة في الوضع (1) فيشير الأمبير متر إلى قيمة ثابتة  $I_0 = 20 \mu A$  بينما يتغير مؤشر فولط متر تدريجيا خلال الزمن والناتج مدونة في الجدول التالي:

$t(s)$	0	50	100	150	200	250
$u_C(V)$	0	2	4	6	8	10

1- اعتمادا على سلم رسم مناسب ارسم على ورقة مليمترية المنحنى البياني:  $u_C = f(t)$ .

2- أ- بين أن عبارة التوتر الكهربائي بين طرفي المكثفة تكتب بالشكل:  $u_C = \frac{I_0}{C} \cdot t$

ب- احسب سعة المكثفة  $C$ .

ج- حدد كل من اللبوس الموجب و اللبوس السالب للمكثفة.

II - بعد شحن المكثفة كليا يشير الفولط متر إلى القيمة  $10V$  حينها نؤرجح البادلة  $K$  في الوضع (2) ونعتبره مبدأ جديد للأزمنة  $t = 0$ :

1- ما هي الظاهرة التي تحدث للمكثفة؟ فسرهما مجهريا.

2- بواسطة برنامج مناسب تمكنا من رسم المنحنى البياني لتغيرات الطاقة المخزنة في المكثفة بدلالة الزمن  $E_C = g(t)$  كما هو موضح في الشكل 7:

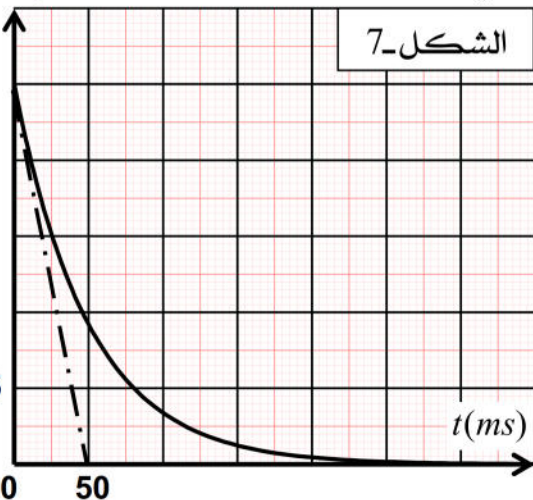
أ- اكتب العبارة الزمنية للطاقة المخزنة في المكثفة  $E_C(t)$ ، علما أن العبارة الزمنية للتوتر بين طرفي المكثفة

تعطى بالشكل:  $u_C(t) = 10 e^{-\frac{t}{\tau}}$  حيث  $\tau$  هو ثابت الزمن.

ب- جد قيمة ثابت الزمن  $\tau$ ، ثم استنتج قيمة المقاومة  $R$ .

ج- جد قيمة الزمن  $t_1$  الموافق لتناقص الطاقة المخزنة في المكثفة إلى 40% من قيمتها الابتدائية.

د- استنتج قيمة الطاقة  $E_R(t_1)$  المحولة في الناقل الأومي بفعل جول في اللحظة  $t_1$ .



III - نعيد نفس التجربة السابقة وقبل وضع البادلة في الوضع (2)

نربط ناقلأ أوميا آخر  $R'$  على التوازي (التفرع) مع الناقل الأومي  $R$ .

1- هل مدة تفريغ المكثفة تزداد أم تنقص؟ علل.

2- احسب قيمة  $R'$  علما أن قيمة ثابت الزمن  $\tau' = 50ms$ .

بالتوفيق للجميع...