



المدة: 02 ساعة

إختبار الفصل الأول في مادة: العلوم الفيزيائية

يحتوي الموضوع على أربع صفحات (04)

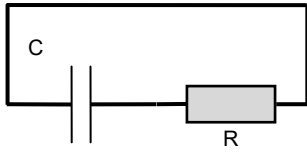
الجزء الأول: (13 نقطة)

التمرين الأول: (6 نقاط)

تعتبر المكثفات الفائقة السعة (Supercondensateurs) من آخر التطورات التكنولوجية في مجال تخزين وإسترجاع الطاقة الكهربائية، وهو ما جعلها المكونات الأساسية للسيارة الكهربائية. تكافئ المكثفة فائقة السعة ثنائي قطب RC.



للتأكد من بعض المميزات التقنية المسجلة على المكثفة، شحنت هذه الأخيرة كلياً تحت توتر  $E = 2,7(V)$ .



وفي لحظة  $t = 0$  نعتبرها كمبدأ لقياس الأزمنة، نجز التركيب الموضح بالشكل-1.

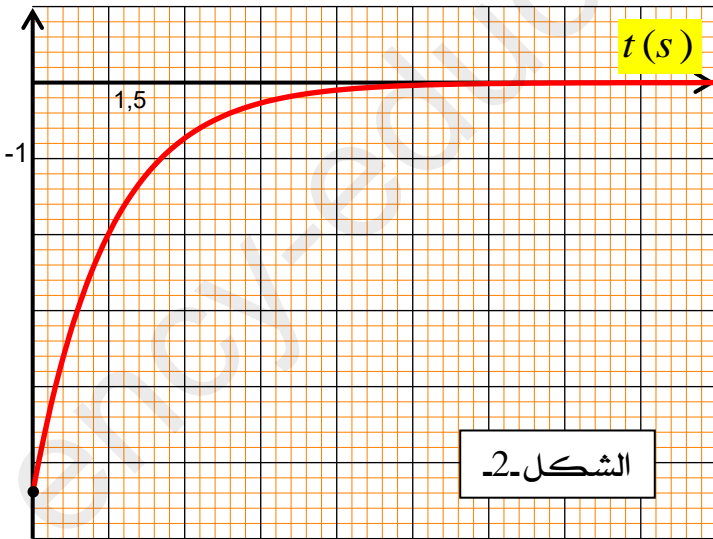
الشكل-1.

1-أ. ماهي الظاهرة التي تحدث في الدارة؟

بد بتطبيق قانون جمع التوتورات، بين أن المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار الكهربائي  $i(t)$  المار بالدارة

$i (kA)$

هي من الشكل  $\frac{di}{dt} + A.i(t) = 0$  حيث  $A$  ثابت يطلب تعيين عبارته.



الشكل-2.

ج- يعطى حل المعادلة التفاضلية بالشكل:

$$i(t) = \beta e^{\alpha t}$$

حيث  $\alpha$  و  $\beta$  ثوابت يطلب إعطاء عبارتيهما بدلالة مميزات الدارة.

2- الشكل-2. يمثل تغيرات شدة التيار الكهربائي بدلالة الزمن. باستغلال البيان، جد:

- مقاومة الناقل الأومي  $R$ .
- سعة المكثفة  $C$ .

3- أحسب قيمة الطاقة العظمى المخزنة  $E_{C \max}$  في المكثفة واستنتج قيمتها في النظام الدائم.

4- أضفنا لدارة السابقة مكثفة على التفرع سعتها  $C' = C$ . أعد رسم المنحنى بشكل كيفي مع التعليل.

أول جهاز منظم للنبيض القلبي كان يعمل بمولد (Une pile) طاقته منتهية لكن حاليا يستعمل مولد طاقته كبيرة، هذه الطاقة تتحرر جراء تفكك أنوية البلوتونيوم 238 ذات ثابت التفكك الإشعاعي  $\lambda$  إلى أنوية اليورانيوم 234.

1 عرف ظاهرة النشاط الإشعاعي وأذكر خصائصه.

2 أكتب معادلة التفكك الإشعاعي للبلوتونيوم 238 مع ذكر نوع التفكك.

3 مثل الحصيلة الطاقوية للتحويل النووي السابق واستنتج الطاقة المحررة  $E_{lib}$  من تفكك نواة واحدة بطريقتين.

4- البيان الموضح في الشكل -3- يمثل تغيرات النشاط الإشعاعي  $A$  لعينة من البلوتونيوم 238 موجود في جهاز

منظم القلب بدلالة عدد الأنوية المتفككة  $N'$ .

أ- أوجد العلاقة بين النشاط الإشعاعي وعدد الأنوية المتفككة

لعينة البلوتونيوم 238 بدلالة  $A_0$  و  $\lambda$

ب باستغلال البيان حدد:

- النشاط الإشعاعي الابتدائي  $A_0$

- ثابت التفكك  $\lambda$  لنواة البلوتونيوم 238

- عدد الأنوية الابتدائية  $N_0$  لعينة البلوتونيوم 238.

5 أحسب الطاقة المحررة الكلية لتفكك عينة البلوتونيوم 238

الوجود في جهاز منظم القلب.

6 إذا كانت استطاعة هذا المولد الكهربائية

ومردوده  $r = 60\%$ ، أحسب المدة الزمنية لصلاحية جهاز منظم

القلب بالسنوات.

المعطيات :

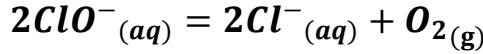
$$1\text{MeV} = 1,6 \times 10^{-13} \text{ J} \quad 1u = 931,5 \text{ MeV}/c^2 \quad \text{ملحوظ}$$

رمز النواة	${}^4_2\text{He}$	${}^{234}_{92}\text{U}$	${}^{238}_{94}\text{Pu}$
الكتلة (u.m.a)	4,0015	233,99394	237,9995
طاقة الربط لكل نوية $E_b/A$ (Mev / nuc)	7,075	7,616	7,591

تمرين تجريبي :

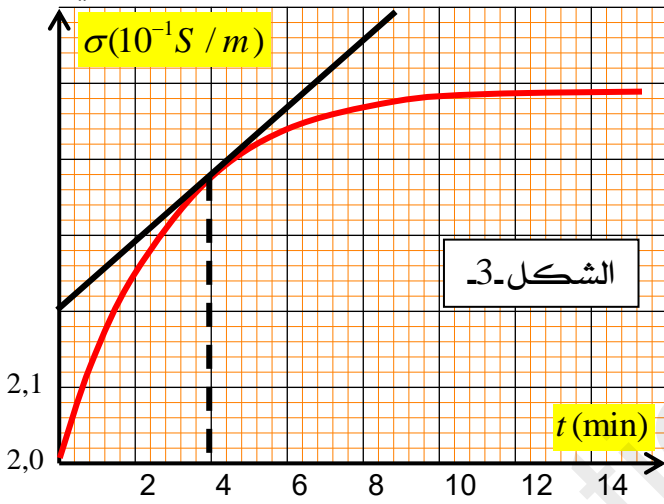
يعرف تحت كلوريت الصوديوم ( $Na^+ + ClO^-$ ) باسم ماء جافيل، اكتشفه الكيميائي الفرنسي كلود لويس برتولي. وهو منتج شائع، يستعمل في التنظيف والتطهير.

يتفكك ماء جافيل تلقائياً ببطئ في وجود وسيط حسب التحول الكيميائي التام المنمذج بالمعادلة التالية:



لدراسة تطور هذا التحول، نأخذ عند  $\theta = 25^\circ C$  عينة من محلول تجاري ( $S_0$ ) نخففه خمس مرات فنحصل على محلول ( $S_1$ ) حجمه  $V = 100 mL$  عند اللحظة  $t = 0$  نضيف للمحلول ( $S_1$ ) وسيط فيبدأ التفكك.

نتابع تطور المجموعة الكيميائية باستعمال جهاز قياس الناقلية النوعية فنحصل على المنحنى البياني الممثل في الشكل (04).



1 - إشرح باختصار البروتوكول التجريبي لعملية التمديد.

2 - أنشئ جدول تقدم التفاعل.

3 - أكتب عبارة الناقلية النوعية الابتدائية  $\sigma_0$  وأوجد قيمتها بالاعتماد على البيان.

4 - استنتج التركيز المولي  $C$  للمحلول ( $S_1$ )، ثم التركيز المولي  $C_0$  للمحلول ( $S_0$ ).

5 - أحسب قيمة التقدم الأعظمي  $x_{max}$ .

6 - بين أنه من أجل كل لحظة  $t$ :

$$\sigma(t) = 0,2 + 48,6x(t)$$

حيث  $a$ ،  $b$  ثوابت يطلب حسابهم.

7 - أ. عرف السرعة الحجمية للتفاعل. ثم بين أنها تكتب على الشكل:

$$v_{vol} = \frac{1}{2(\lambda_{Cl^-} - \lambda_{ClO^-})} \frac{d\sigma}{dt}$$

ب. أحسب قيمتها من أجل  $t = 4 \text{ min}$ .

8 - عرف زمن نصف التفاعل  $t_{1/2}$ ، ثم حدد قيمته.

9 - لو أجرينا التفاعل السابق عند درجة حرارة  $\theta' = 40^\circ C$ ، فسركيف تتطور السرعة الحجمية للتفاعل.

تعطى النوعية المولية الشاردية للشوارد عند  $25^\circ C$  بـ  $S \cdot m^2 \cdot mol^{-1}$  هي:

$$\lambda(Na^+) = 5 \times 10^{-3} \quad \lambda(ClO^-) = 5,2 \cdot 10^{-3} \quad \lambda(Cl^-) = 7,63 \cdot 10^{-3}$$

بالتوفيق للجميع في شهادة البكالوريا - أساتذة المادة

التنقيط	التصحيح النموذجي لإختبار الثلاثي الأول	مؤشرات الكفاءة
6	التمرين الأول	
0,5	1- أ. الظاهرة التي تحدث في الدارة: عملية تفريغ مكثفة مشحونة	
0,5	ب. المعادلة التفاضلية التي تحققها شدة التيار $i(t)$ : بتطبيق قانون جمع التوترات لدينا: $u_C + u_R = 0$ نعلم أن: $u_R = R.i(t)$ وعليه: $u_C + R.i(t) = 0 \dots\dots(1)$ باشتقاق العلاقة (1) بالنسبة للزمن نجد: $\frac{du_C}{dt} + R.\frac{di}{dt} = 0 \dots\dots(2)$	
0,5	كما أن: $i(t) = C.\frac{du_C}{dt}$ أي: $\frac{du_C}{dt} = \frac{i(t)}{C}$ فتصبح العلاقة (2) على الشكل: $\frac{i(t)}{C} + R.\frac{di}{dt} = 0 \dots\dots(3)$ بضرب العلاقة (3) في سعة المكثفة $C$ نجد المعادلة التفاضلية التي تحقق $i(t)$ : $\frac{1}{RC}i(t) + \frac{di}{dt} = 0$	
0,25	بالمطابقة نجد: $A = \frac{1}{RC}$	
0,5	ج- إيجاد الثوابت $\alpha$ و $\beta$ : حل المعادلة التفاضلية يعطي على الشكل: $i(t) = \beta e^{\alpha t}$ باشتقاقه بالنسبة للزمن نجد: $\frac{di}{dt} = \beta \alpha e^{\alpha t}$ بالتعويض في المعادلة التفاضلية السابقة نجد: $\frac{1}{RC} \beta e^{\alpha t} + \beta \alpha e^{\alpha t} = 0 \Leftrightarrow \left( \frac{1}{RC} + \alpha \right) \beta e^{\alpha t} = 0$	
0,5	نعلم أن: $\beta e^{\alpha t} \neq 0$ وعليه: $\frac{1}{RC} + \alpha = 0$ منه نجد: $\alpha = -\frac{1}{RC}$	
0,25	عند: $t = 0$ تكون: $i(0) = \beta e^0 = \beta$ ونعلم أن المكثفة مشحونة عند اللحظة $t = 0$ أي: $u_C(0) = E$ من قانون جمع التوترات (العلاقة (1)): $E + R.i(0) = 0$ ومنه: $\beta = -\frac{E}{R}$	
0,25	2- أ. إيجاد مقاومة الناقل الأومي: عند: $t = 0$ تكون: $i(0) = -\frac{E}{R}$ ومنه: $R = -\frac{E}{i(0)}$ بالإسقاط في المنحنى البياني عند $t = 0$ نجد: $i(0) = -5,4.10^3 A$ ومنه: $R = 5.10^{-4} \Omega$	

**ب- إيجاد قيمة سعة المكثفة:**

0,25

$$C = \frac{\tau}{R} \text{ وعليه:}$$

نعلم أن ثابت الزمن يعرف بالعلاقة:  $\tau = RC$

0,25

عند  $t = \tau$  يكون:  $i(\tau) = -0,37 \frac{E}{R}$

ومن المنحنى البيان بالإسقاط نجد:  $\tau = 1,5(s)$

0,25

$$C = \frac{\tau}{R} = \frac{1,5}{5.10^{-4}} \Rightarrow C = 3000F$$

وبالتالي:

**3- حساب الطاقة المخزنة في المكثفة:**

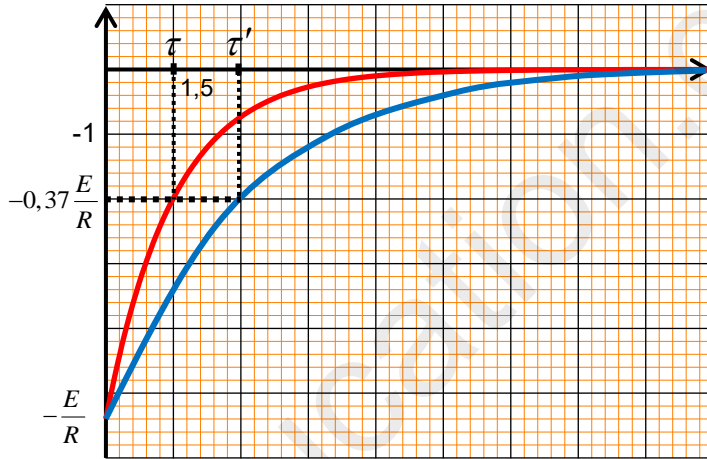
01

الطاقة العظمى المخزنة في المكثفة $E_{C \max}$	قيمة الطاقة $E_C$ في النظام الدائم
$E_{C \max} = \frac{1}{2} C . E^2 = \frac{1}{2} \times 3000 \times 2,7^2$	في النظام الدائم يكون: $u_C = 0$ وعليه:
$E_{C \max} = 10938(J)$	$E_C = \frac{1}{2} C u_C^2 \Leftrightarrow E_C = 0(J)$

0,25

**4- إعادة رسم المنحنى بشكل كفي:**  $\tau' = RC_{eq} = R(C + C') = 2RC = 2\tau$

0,5



المنحنى الكفي يشمل ثلاث نقاط هي:

$$(t, i(t))$$

$$\left(0, -\frac{E}{R}\right) \dots \dots (1)$$

$$\left(\tau', -0,37 \frac{E}{R}\right) \dots \dots (2)$$

$$(5\tau', 0) \dots \dots (3)$$

7ن

**التمرين الثاني**

0,75

**1- تعريف النشاط الإشعاعي:**

هو تحول نووي طبيعي حيث تتحول فيه نواة غير مستقرة إلى نواة أكثر استقراراً مع تحرير إشعاع  $(\alpha, \beta, \gamma)$ .

**خصائص النشاط الإشعاعي:**

**تلقائي:** يحدث دون تدخل خارجي.

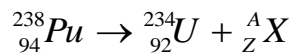
**عشوائي:** لا تتنبأ بحدوثه.

**حتمي:** يحدث أجلاً أو عاجلاً ولا يمكن تسريعه أو تبطيئه.

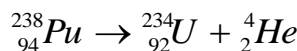
0,75

**2- معادلة التفكك وذكر نوع التفكك.**

0,5



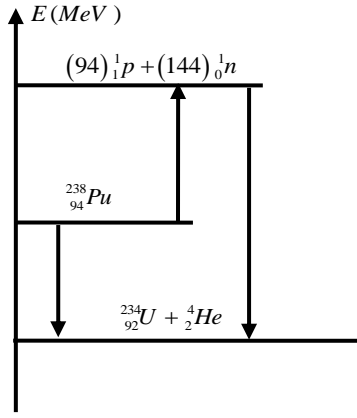
باستعمال قانوني الإنحفاظ لصدوي نجد:  $A = 4; Z = 2$



نوع النشاط الإشعاعي: ألفا  $(\alpha)$

3- تمثيل الحصيلة الطاقوية للتحويل النووي واستنتاج الطاقة المحررة :

0,5



0,5

0,5

الطريقة 02	الطريقة 01
$E_{lib} = (E_l)_f - (E_l)_i$	$E_{lib} =  \Delta m c^2$
$E_l = \frac{E_l}{A} \times A$	$E_{lib} = (m_f - m_i)c^2$
$E_{lib} = 3,78MeV$	$E_{lib} = (m_f - m_i)931,5$
	$E_{lib} = 3,78MeV$

0,25

4- أ. العلاقة بين  $A(t)$  و  $N'(t)$  :

نعلم أن:  $A(t) = \lambda N(t)$  و  $N(t) = N_0 - N'(t)$  بالتعويض نجد:

0,25

$$A(t) = \lambda N_0 - \lambda N'(t)$$

$$A(t) = A_0 - \lambda N'(t) \dots \dots (1)$$

0,5

ب- بالإستعانة بالبيان ، تحديد :

النشاط الإشعاعي الابتدائي  $A_0$  :

النشاط الإشعاعي الابتدائي  $A_0$  يوافق  $N' = 0$  ، وعليه بالإسقاط في المنحنى البياني

$$A_0 = 9.10^{10} Bq$$

نجد:

ثابت التفكك لنواة البلوتونيوم 238 :

0,5

المنحنى عبارة عن جزء من مستقيم لا يمر من المبدأ معادلته من الشكل:  $A(t) = a.N'(t) + b$

$$b = 9.10^{10} \quad \text{و} \quad a = \frac{\Delta A}{\Delta N'} = \frac{(9-4).10^{10}}{(0-2)10^{20}} \Rightarrow a = 2,5.10^{-10}$$

حيث:

والمطابقة مع العلاقة (1) نجد:  $\lambda = 2,5.10^{-10} (s^{-1})$

0,5

عدد الأنوية الابتدائية  $N_0$  :

$$N_0 = \frac{A_0}{\lambda} = \frac{9.10^{10}}{2,5.10^{-10}} \quad \text{وعليه:} \quad A_0 = \lambda N_0$$

إذن:  $N_0 = 3,6.10^{20} \text{ noyaux}$

0,5

5- حساب الطاقة المحررة الكلية :

$$E'_{lib} = N_0 E_{lib} = 3,6.10^{20} \times 3,78$$

$$E'_{lib} = 1,36.10^{21} MeV$$

$$E'_{lib} = 2,178.10^8 J$$

0,5

6- حساب المدة الزمنية لصلاحية جهاز منظم القلب :

المولد الموجود في الجهاز يمكنه إنتاج طاقة كهربائية كلية تعطى بالعلاقة:

$$r = \frac{E_e}{E'_{lib}} \times 100 \Rightarrow E_e = \frac{r.E'_{lib}}{100}$$

كما أن إستطاعة جهاز منظم القلب الكهربائية تعرف بالعلاقة:

0,5

$$P = \frac{E_e}{\Delta t} \Rightarrow \Delta t = \frac{E_e}{P} = \frac{r.E'_{lib}}{100P} = \frac{60 \times 2,178.10^8}{100 \times 0,056}$$

$$\Delta t = 2,33.10^9 (s) = 73,88 (ans)$$

7ن	التمرين الثالث																													
0,75	<p>1- جدول تقدم التفاعل:</p> <table border="1" data-bbox="264 215 1297 472"> <thead> <tr> <th colspan="2" data-bbox="264 215 612 271">معادلة التفاعل</th> <th colspan="3" data-bbox="612 215 1297 271">كميات المادة (mol)</th> </tr> <tr> <th data-bbox="264 271 443 327">حالة الجملة</th> <th data-bbox="443 271 612 327"><math>x (mol)</math></th> <th colspan="3" data-bbox="612 271 1297 327"></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td data-bbox="264 327 443 371">ح. ابتدائية</td> <td data-bbox="443 327 612 371"><math>x = 0</math></td> <td data-bbox="612 327 900 371"><math>n = CV</math></td> <td data-bbox="900 327 1086 371">0</td> <td data-bbox="1086 327 1297 371">0</td> </tr> <tr> <td data-bbox="264 371 443 416">ح. انتقالية</td> <td data-bbox="443 371 612 416"><math>x (t)</math></td> <td data-bbox="612 371 900 416"><math>n - 2x</math></td> <td data-bbox="900 371 1086 416"><math>2x</math></td> <td data-bbox="1086 371 1297 416"><math>x</math></td> </tr> <tr> <td data-bbox="264 416 443 472">ح. نهائية</td> <td data-bbox="443 416 612 472"><math>x_f = x_{max}</math></td> <td data-bbox="612 416 900 472"><math>n - 2x_{max}</math></td> <td data-bbox="900 416 1086 472"><math>2x_{max}</math></td> <td data-bbox="1086 416 1297 472"><math>x_{max}</math></td> </tr> </tbody> </table>				معادلة التفاعل		كميات المادة (mol)			حالة الجملة	$x (mol)$				ح. ابتدائية	$x = 0$	$n = CV$	0	0	ح. انتقالية	$x (t)$	$n - 2x$	$2x$	$x$	ح. نهائية	$x_f = x_{max}$	$n - 2x_{max}$	$2x_{max}$	$x_{max}$	
معادلة التفاعل		كميات المادة (mol)																												
حالة الجملة	$x (mol)$																													
ح. ابتدائية	$x = 0$	$n = CV$	0	0																										
ح. انتقالية	$x (t)$	$n - 2x$	$2x$	$x$																										
ح. نهائية	$x_f = x_{max}$	$n - 2x_{max}$	$2x_{max}$	$x_{max}$																										
0,25	<p>2- عبارة الناقلية النوعية الابتدائية:</p> $\sigma_0 = \sum \lambda_i [X_i] = \lambda_{ClO^-} [ClO^-] + \lambda_{Na^+} [Na^+]$																													
0,25	$[ClO^-] = [Na^+] = C$																													
0,25	$\sigma_0 = (\lambda_{ClO^-} + \lambda_{Na^+}) C \dots\dots\dots(1)$ <p>بالإستعانة بالمنحنى المنحني وبالإسقاط نجد : <math>\sigma_0 = 0,2 (S / m)</math></p>																													
0,25	<p>3- استنتاج التركيز المولي <math>C</math> للمحلول <math>(S_1)</math>، ثم تركيز المولي <math>C_0</math> للمحلول <math>(S_0)</math>.</p> $C = \frac{\sigma_0}{(\lambda_{ClO^-} + \lambda_{Na^+})} = \frac{0,2}{5,2+5}$ <p>من العلاقة (1) نجد :</p> $C = 1,96 \cdot 10^{-2} mol / L$																													
0,5	<p>المحلول <math>(S_1)</math> مخفف خمس مرات من المحلول التجاري <math>(S_0)</math> وعليه:</p> $C_0 = 5C = 9,8 \cdot 10^{-2} mol / L$																													
0,5	<p>4- حساب قيمة التقدم الأعظمي:</p> <p>نعلم أن التفاعل تام وعليه من جدول التقدم: <math>n - 2x_{max} = 0</math></p> <p>إذن: <math>x_{max} = \frac{n}{2} = \frac{CV}{2}</math> ومنه: <math>x_{max} = 9,8 \cdot 10^{-4} mol</math></p>																													
01	<p>5- إثبات أن: <math>\sigma(t) = 0,2 + 48,6x(t)</math></p> <p>نعلم أن: <math>\sigma(t) = \sum \lambda_i [X_i] = \lambda_{ClO^-} [ClO^-] + \lambda_{Na^+} [Na^+] + \lambda_{Cl^-} [Cl^-]</math> من جدول التقدم ومن أجل كل لحظة <math>t</math>:</p> $[ClO^-] = \frac{n - 2x}{V} = C - \frac{2x}{V} \dots\dots\dots(1)$ $[Na^+] = C \dots\dots\dots(2)$ $[Cl^-] = \frac{2x}{V} \dots\dots\dots(3)$ <p>بتعويض (1) و (2) و (3) في عبارة الناقلية النوعية نجد:</p> $\sigma(t) = \lambda_{ClO^-} \left( C - \frac{2x}{V} \right) + \lambda_{Na^+} \cdot C + \lambda_{Cl^-} \cdot \frac{2x}{V}$ $\sigma(t) = (\lambda_{ClO^-} + \lambda_{Na^+}) C + \left( \frac{2(\lambda_{Cl^-} - \lambda_{ClO^-})}{V} \right) x(t) \dots\dots\dots(4)$ <p>بالتعويض نجد : <math>\sigma(t) = 0,2 + 48,6x(t)</math></p>																													



6- السرعة الحجمية للتفاعل :

0,5

أ- تعريف: هي سرعة التفاعل في وحدة الحجم وتعطى بالعلاقة:

0,25

$$v_{vol} = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt}$$

- إثبات أن السرعة الحجمية تكتب على الشكل:  $v_{vol} = \frac{1}{2(\lambda_{Cl^-} - \lambda_{ClO^-})} \frac{d\sigma}{dt}$

لدينا من العلاقة (4) في السؤال السابق:

0,25

$$\sigma(t) = (\lambda_{ClO^-} + \lambda_{Na^+})C + \left( \frac{2(\lambda_{Cl^-} - \lambda_{ClO^-})}{V} \right) x(t)$$

باشتقاق هذه العبارة بالنسبة للزمن نجد:

$$\frac{d\sigma}{dt} = \left( \frac{2(\lambda_{Cl^-} - \lambda_{ClO^-})}{V} \right) \frac{dx}{dt}$$

بالتبسيط نجد:

0,25

$$\frac{1}{V} \frac{dx}{dt} = \frac{1}{2(\lambda_{Cl^-} - \lambda_{ClO^-})} \frac{d\sigma}{dt}$$

$$v_{vol} = \frac{1}{2(\lambda_{Cl^-} - \lambda_{ClO^-})} \frac{d\sigma}{dt}$$

ب- حساب السرعة الحجمية عند  $t = 4 \text{ min}$

0,5

$$v_{vol} = \frac{1}{2(\lambda_{Cl^-} - \lambda_{ClO^-})} \frac{d\sigma}{dt}$$

لدينا:

يمثل المقدار  $\frac{d\sigma}{dt}$  معامل توجيه المماس للمنحنى  $\sigma = f(t)$  عند اللحظة  $t$ ، وعليه:

$$v_{vol}(4 \text{ min}) = \frac{1}{2(7,63 - 5,2)} \times \frac{(2,2 - 2,38) \cdot 10^{-1}}{0 - 4}$$

$$v_{vol}(4 \text{ min}) = 9,26 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$$

7- زمن تفاعل النصف :

1

تعريف: هو الزمن اللازم لبلوغ تقدم التفاعل نصف قيمته النهائية.

بيانيا نجد :  $t_{1/2} = 2 \text{ min}$

8- تفسير تطور السرعة الحجمية للتفاعل في حالة  $\theta' = 40^\circ \text{C}$ :

0,5

عند زيادة درجة الحرارة في الوسط التفاعل تزداد حركية الأفراد الكيميائية وبالتالي يزداد تواتر التصادمات الفعالة مما يؤدي إلى زيادة السرعة الحجمية للتفاعل.

هدية لتلاميذي الأعزاء:

أسألك الله الكريم رب العرش  
العظيم أن يوفقكم في إمتحان  
شهادة البكالوريا 2020/ 2019

الأستاذ فلامني سليمان

