

الصفحة	1
6	
*	1

# الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا

## الدوره العاديه 2020

### - الموضوع -

SSSSSSSSSSSSSSSSSSSS

NS 27

المملكة المغربية  
وزارة التربية الوطنية  
والتكنولوجيات  
والتكوين المهني  
والتعليم العالي والبحث العلمي



المملكة المغربية  
وزارة التربية الوطنية  
والتكنولوجيات  
والتكوين المهني  
والتعليم العالي والبحث العلمي  
المجلس الأعلى للمفاهيم والامتحانات

3	مدة الإنجاز	الفيزياء والكيمياء	المادة
5	المعامل	شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية	الشعبة أو المسلك

- » يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة
- » تعطى التعبير الحرفي قبل إنجاز التطبيقات العددية

يتضمن موضوع الامتحان أربعة تمارين: تمرين في الكيمياء وثلاثة تمارين في الفيزياء

7 نقط	التتابع الزمني لتفاعل أكسدة - اختزال تحليل قرص لحمض الأسكوربيك	الكيمياء (7 نقط)
4 نقط	التمرين 1 : انتشار الموجات	
2,5 نقط	التمرين 2: التحولات النووية	الفيزياء (13 نقطة)
6,5 نقط	التمرين 3: • ثانوي القطب (RC) • الدارة المتوازية(RLC)	

الصفحة	2	NS 27	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة العادية 2020 – الموضوع - مادة: الفيزياء والكيمياء- شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض و المسلك العلوم الزراعية	
6			الموضوع	التنقيط
			<b>الكيمياء (7 نقط): التتبع الزمني لتفاعل أكسدة-اختزال - تحليل قرص لحمض الأسكوربيك</b> <b>الجزء مستقلان</b> <p>تعتبر التفاعلات أكسدة - اختزال والتفاعلات حمض - قاعدة نوعان من التحولات الكيميائية ذات الأهمية في مجال كيمياء المحاليل. ويمكن دراسة هذه التحولات بطرق مختلفة، حيث يسمح ذلك بالتبعد الزمني لمجموعة كيميائية، وتحديد بعض المميزات والمقادير...</p> <p>يهدف هذا التمرين إلى:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• التتبع الزمني لتفاعل أكسدة - اختزال؛</li> <li>• تحليل قرص لحمض الأسكوربيك.</li> </ul> <p><b>الجزء الأول: التتبع الزمني لتفاعل أكسدة - اختزال</b></p> <p>نحضر، عند اللحظة <math>t_0 = 0</math>، محلولاً (<math>S</math>) بمزاج حجم من محلول مائي لليودور البوتاسيوم <math>K_{(aq)}^+ + I_{(aq)}^-</math> يحتوي على <math>n_1 = 8.10^{-2} \text{ mol}</math> من الأيونات <math>I_{(aq)}^-</math> مع حجم من محلول مائي لبيروكسونثائي كبريتات الصوديوم <math>2Na_{(aq)}^+ + S_2O_{8(aq)}^{2-}</math> يحتوي على <math>n_2 = 2.10^{-2} \text{ mol}</math> من الأيونات <math>S_2O_{8(aq)}^{2-}</math>. الحجم الكلي للمحلول هو <math>V = 200 \text{ mL}</math>.</p> <p>خلال التفاعل، يتكون ثنائي اليود حسب المعادلة الحصيلة: <math>S_2O_{8(aq)}^{2-} + 2I_{(aq)}^- \rightarrow 2SO_{4(aq)}^{2-} + I_{2(aq)}</math>.</p> <p>1. أوجد قيمة التقدم الأقصى <math>x_{\max}</math>. استنتج المتفاعل المد.</p> <p>2. يعطي منحنى الشكل جانبه تغيرات كمية المادة لثنائي اليود المتكون بدالة الزمن <math>n(I_2) = f(t)</math>.</p> <p>1.2. أحسب، بالوحدة ، قيمة السرعة <math>(mol \cdot L^{-1} \cdot min^{-1})</math> للتفاعل عند اللحظة <math>t_0 = 0</math>.</p> <p>2.2. قيمة السرعة الحجمية للتفاعل عند اللحظة <math>t_1 = 18 \text{ min}</math> هي</p> <p>3.2. فسر تناقص السرعة الحجمية للتفاعل.</p> <p>3. ذكر عاملًا حركيًا يمكن من زيادة السرعة الحجمية للتفاعل دون تغيير الحالة البدئية للمجموعة الكيميائية.</p> <p>4.2. أوجد، مبيانيا، زمن نصف التفاعل <math>t_{1/2}</math>.</p> <p><b>الجزء الثاني : تحليل قرص لحمض الأسكوربيك</b></p> <p>يوجد حمض الأسكوربيك <math>C_6H_8O_6</math> ، المعروف عادة بفيتامين C ، في الصيدليات على شكل أقراص تحمل المعلومة "فيتامين C 500".</p> <p>1. دراسة محلول مائي لحمض الأسكوربيك</p> <p>نعتبر محلولاً مائياً لحمض الأسكوربيك <math>C_6H_8O_6</math> ، تركيزه المولى <math>C = 4.10^{-3} \text{ mol} \cdot L^{-1}</math> وحجمه <math>V = 100 \text{ mL}</math> وله <math>pH = 3,25</math> عند <math>25^\circ C</math>.</p> <p>يتفاعل حمض الأسكوربيك مع الماء حسب المعادلة الكيميائية: <math>C_6H_8O_6(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons C_6H_7O_6(aq)^- + H_3O_{(aq)}^+</math></p> <p>1.1. تعرف على المزدوجتين حمض - قاعدة المتذبذلين.</p> <p>2.1. أنشئ الجدول الوصفي لتقدير التفاعل باستعمال المقادير <math>C</math> و <math>V</math> والتقدم <math>x</math> والتقدم <math>x_{eq}</math> عند حالة توازن المجموعة الكيميائية.</p>	0.5

3.1. أُنْقَلَ عَلَى ورقة تحريرك رقم السؤال، واكتب الحرف الموافق للاقتراب الصحيح.

قيمة نسبة التقدم النهائي هي :

A  $\tau \approx 0,34$

B  $\tau \approx 0,47$

C  $\tau \approx 0,55$

D  $\tau \approx 0,14$

4.1. أُنْقَلَ عَلَى ورقة تحريرك رقم السؤال، واكتب الحرف الموافق للاقتراب الصحيح.

نسبة التقدم النهائي تتعلق:

A بثابتة التوازن  $K$  المقرونة بمعادلة التفاعل وبالتالي تركيب البديئي للمجموعة الكيميائية

B بالتركيب البديئي للمجموعة الكيميائية فقط

C بثابتة التوازن  $K$  المقرونة بمعادلة التفاعل فقط

D بدرجة حرارة المجموعة الكيميائية فقط

5.1. بين أن تعبر ثابتة التوازن  $K$  المقرونة بمعادلة التفاعل تكتب :  $K = \frac{C \cdot \tau^2}{1 - \tau}$ . أحسب ثابتة الحمضية

للمزدوجة  $C_6H_8O_{6(aq)} / C_6H_7O_{6(aq)}$ .

2. التتحقق من كتلة حمض الأسكوربيك في قرص

نسحق قرصاً من "فيتامين C 500" ، ونذيب المسحوق في الماء للحصول على محلول مائي ( $S_A$ ) حجمه

$V_0 = 200 \text{ mL}$  وتركيزه المولي .

معايير الحجم  $V_A = 20 \text{ mL}$  من محلول ( $S_A$ ) بواسطة محلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم  $Na_{(aq)}^+ + HO_{(aq)}^-$  ترتكزه

المولي  $C_B = 2,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ . نحصل على التكافؤ بعد إضافة الحجم  $V_{B,E} = 14,2 \text{ mL}$ .

1.2. أكتب المعادلة الكيميائية المنفذة للتحول الحاصل أثناء المعايرة.

2.2. أحسب التركيز المولي  $C_A$ .

3.2. استنتج قيمة كتلة حمض الأسكوربيك الموجود في هذا القرص، ثم فسر المعلومة "فيتامين 500 C".

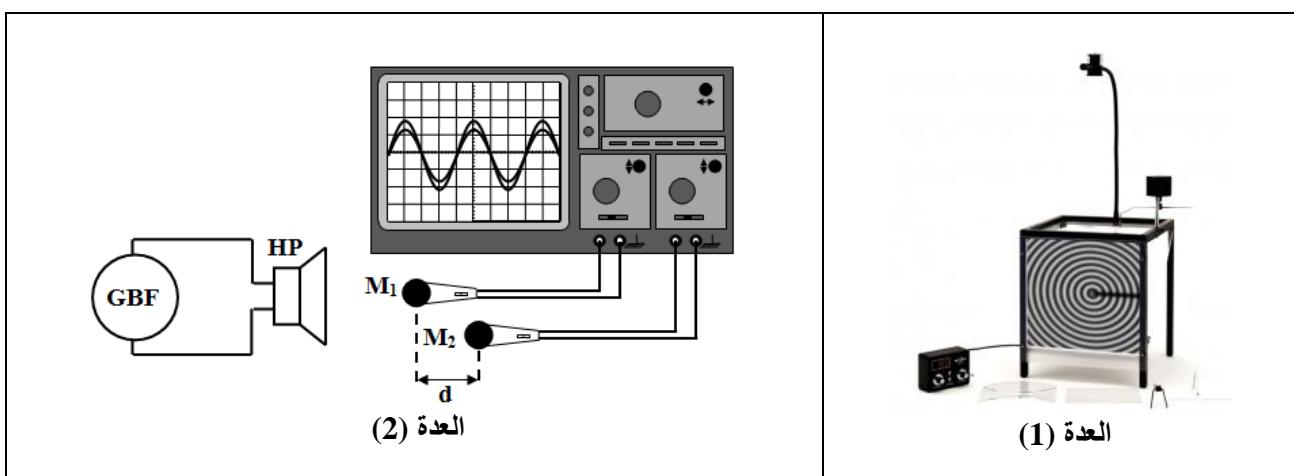
نعطي :  $M(C_6H_8O_6) = 176 \text{ g.mol}^{-1}$ .

## الفيزياء (13 نقطة)

### التمرين 1 ( 4 نقط): انتشار الموجات

انتشار الموجات ظاهرة طبيعية يمكن أن تحدث في بعض الأوساط. تمكن دراسة هذا الانتشار في شروط مختلفة من الوصول إلى معلومات حول طبيعة الموجات وخصائصها وكذا حول وسط الانتشار.

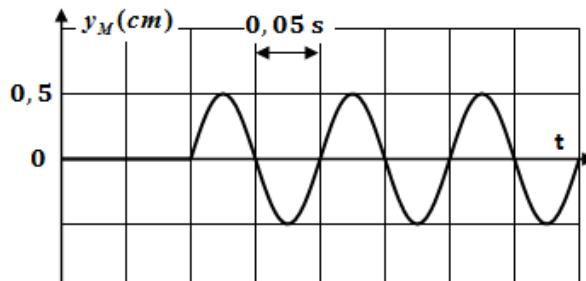
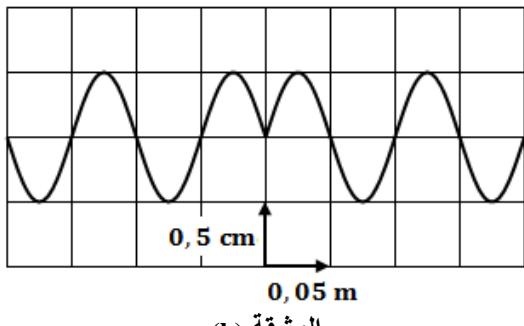
يعطي الشكل أسفله ، عدتين (1) و(2) لدراسة انتشار موجة على سطح الماء ودراسة انتشار الصوت في الهواء.



1. ما طبيعة الموجة الميكانيكية المحدثة على التوالي من طرف منبعي العدتين؟

0.5

2. في العدة (1)، يحدث هزاز موجة متواالية جيبية ترددتها  $N_1$ . مكنت دراسة تجريبية من الحصول على الوثيقة (a) الممثلة لاستطالة نقطة M من سطح الماء بدلالة الزمن، والوثيقة (b) الممثلة لمظاهر سطح الماء عند لحظة معينة.



- 1.2 أي الوثيقتين (a) و (b) تبرز دورية مكانية؟ 0.25  
 2.2 أوجد التردد  $N_1$  للوحة 0.5  
 3.2 أحسب  $v_1$  سرعة انتشار الموجة على سطح الماء 0.5  
 4.2 أنقل على ورقة تحريرك رقم السؤال، واتبع الحرف الموافق لاقتراح الصحيح 0.25  
 استطالة النقطة M بدلالة استطالة المنبع تكتب:

- A  $y_M(t) = y_s(t + 0,1)$    B  $y_M(t) = y_s(t + 0,05)$    C  $y_M(t) = y_s(t - 0,1)$    D  $y_M(t) = y_s(t - 0,05)$

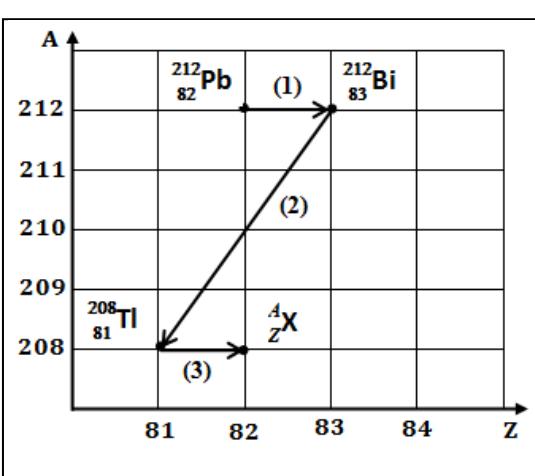
3. نضع على سطح الماء حاجزاً به فتحة عرضها  $L = 8\text{ cm}$ . فتنتشر الموجة المحدثة من طرف المنبع على سطح الماء بعد اجتيازها الفتحة.

- 1.3 ما الظاهرة الممكن مشاهدتها بعد اجتياز الموجة للفتحة؟ على جوابك. 0.5  
 2.3 استنتج طول الموجة  $\lambda_2$  وسرعة الانتشار  $v_2$  للموجة بعد اجتيازها الفتحة. 0.5  
 4. يبعث مكبر الصوت للعدة (2) موجات صوتية ترددتها  $N_2 = 10\text{ kHz}$ .  
 1.4 هل يمكن للموجات الصوتية المحدثة الانتشار في الفراغ؟ على جوابك. 0.25  
 2.4 تستقبل الموجات بواسطة ميكروفونين  $M_1$  و  $M_2$  يوجدان في نفس الموضع، فيظهر المنحنيان المعاينان على راسم التذبذب على توافق في الطور.  
 عند إزاحة الميكروفون  $M_2$  بالنسبة للميكروفون  $M_1$  بالمسافة  $d = 34\text{ cm}$ ، يظهر المنحنيان المعاينان على راسم التذبذب من جديد على توافق في الطور للمرة العاشرة (10). استنتاج سرعة انتشار الصوت في الهواء. 0.75

### التمرين 2 (2,5 نقط): التحولات النووية

النشاط الإشعاعي ظاهرة طبيعية ومستدامة تحدثها المصادر المشعة. ونتيجة لتفتتات متتالية، يمكن لنويда أن تحول إلى نويادات أخرى حتى الحصول على نويادة مستقرة، مكونة بذلك فصيلة مشعة. وحسب مدد أعمارها، يمكن أن يكون لهذه المصادر إيجابيات وسلبيات.

يعطي المخطط جانبه بعض النويادات المنتسبة لفصيلة المشعة للأورانيوم.



الصفحة	5	NS 27	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة العادية 2020 – الموضوع - مادة: الفيزياء والكيمياء- شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض و المسلك العلوم الزراعية	
--------	---	-------	---	--

معطيات:

$$1u = 931,5 \text{ MeV} \cdot c^{-2} ; m(^{212}_{83} Bi) = 211,94562 u ; m(^{208}_{81} Tl) = 207,93745 u ; m(\alpha) = 4,00150 u$$

1. هل النوبิตان  $^{212}_{83} Bi$  و  $^{212}_{82} Pb$  ثمثلان نظيرين؟ علل جوابك. 0.25

2. حدد، معللاً جوابك، نوع التفتت (1) (انظر المخطط). 0.25

3. تعرف على النواة  $^{A}_{Z} X$ . 0.25

4. أوجد، بالوحدة (MeV)، قيمة الطاقة المحررة  $E_{libérée} = |\Delta E|$  خلال تفتت نواة واحدة من البيزموت  $^{212}_{83} Bi$  إلى التاليوم  $^{208}_{81} Tl$ . 0.5

5. تعتبر مصدراً مشعاً يحتوي، عند اللحظة  $(t_0 = 0)$ ، على  $N_0 = 28,4 \cdot 10^{19}$  نواة من البيزموت المشع  $^{212}_{83} Bi$ . خلال المدة الزمنية 15 دقيقة، سجل عدد  $4,484 \cdot 10^{19}$  تفتتاً.

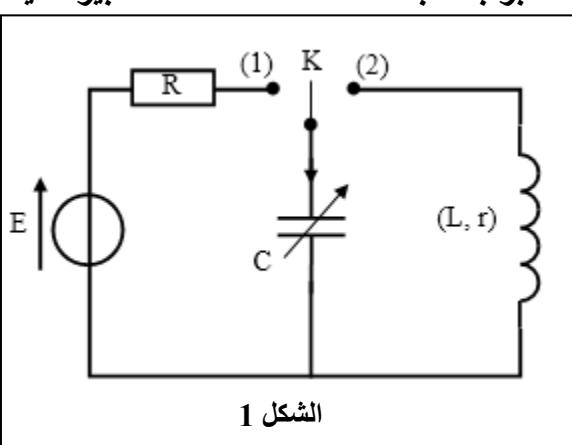
1.5. ما عدد نوى البيزموت  $^{212}_{83} Bi$  الموجودة في المصدر المشع عند اللحظة  $t_1 = 15 \text{ min}$ ? 0.25

2.5. أوجد الدور الإشعاعي (عمر النصف)  $t_{1/2}$  للبيزموت  $^{212}_{83} Bi$ . 0.5

3.5. هل يمكن استعمال البيزموت  $^{212}_{83} Bi$  لتاريخ حدث؟ علل جوابك. 0.5

### التمرين 3 (6,5 نقط): ثانوي القطب (RC) - الدارة المتوازية (RLC)

المكثفات مركبات إلكترونية تتواجد في عدد من الدارات الكهربائية والإلكترونية، وتختلف بأشكالها وتكنولوجيتها وتمكن عند وضعها في دارات من تخزين الطاقة. تكون هذه الطاقة أكبر بالنسبة للمكثفات ذات السعة الكبيرة حيث يمكن نقل هذه الطاقة خلال الاستخدام والاستعمال المتعدد لهذه المكثفات.



تكون الدارة الكهربائية المبينة في الشكل (1) من:

- مولد مؤمث للتوتر قوته الكهرومagnetique  $E$  ؛

- مكثف سعته  $C$  قابلة للضبط ؛

- موصل أومي مقاومته  $R$  ؛

- وشيعة معامل تحريضها  $L$  و مقاومتها  $r$  ؛

- قاطع التيار  $K$  ذي موضعين.

معطيات:  $r = 20 \Omega$  ؛  $R = 100 \Omega$  ؛

#### الجزء 1 : دراسة شحن المكثف

عند اللحظة  $t_0 = 0$ ، نضع قاطع التيار  $K$  في الموضع (1).

1. أذكر أهمية التركيب المبين في الشكل 1 (قاطع التيار  $K$  في الموضع (1)). 0.5

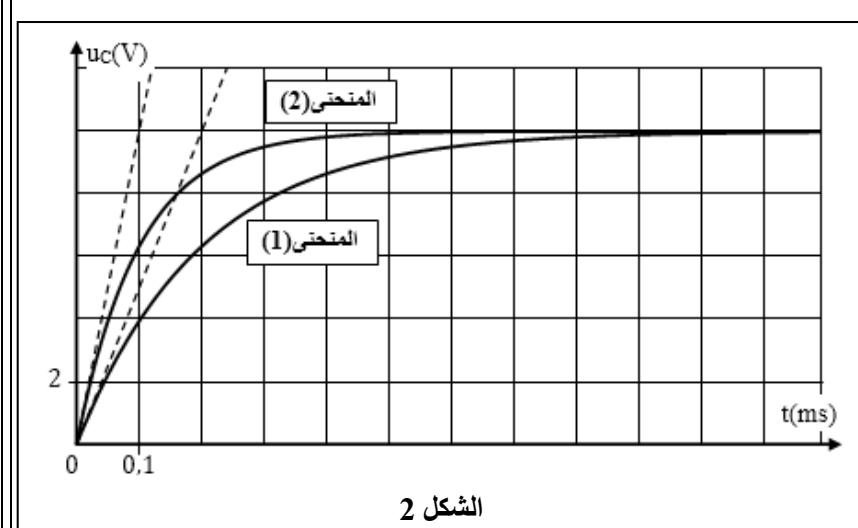
2. أثبت المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر  $(t)$   $u_C(t)$  بين مربطي المكثف. 0.5

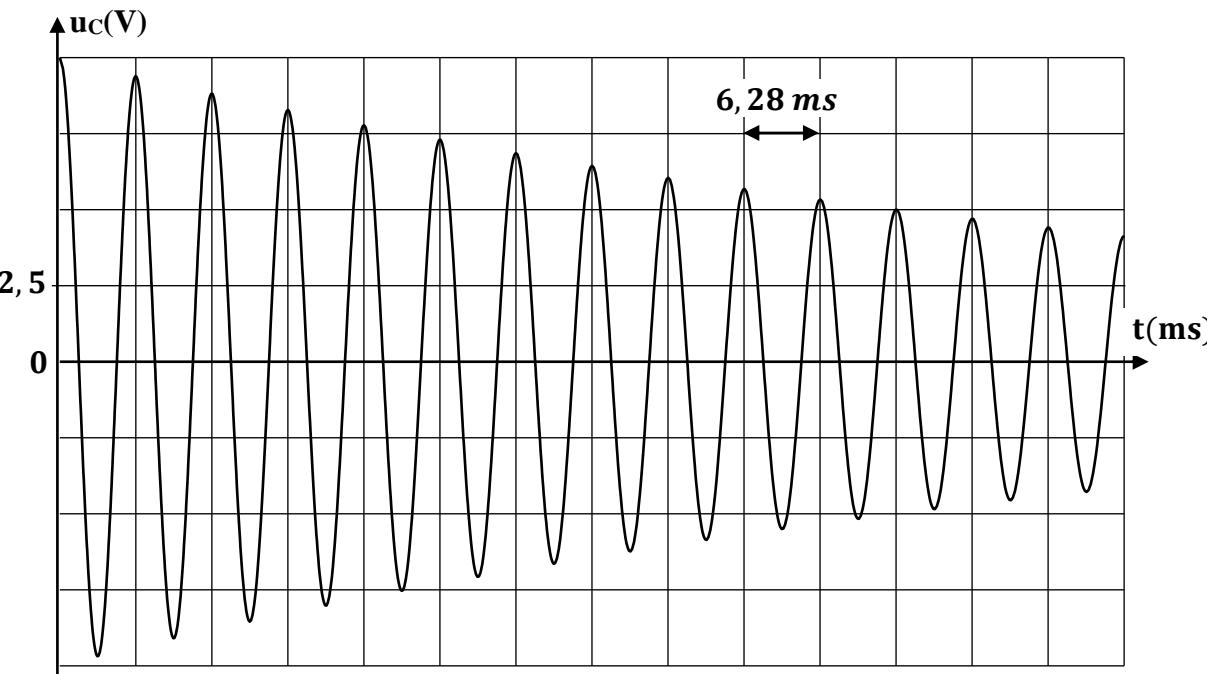
3. نحصل بواسطة جهاز مسح ملائم على المنحنيين (1) و (2) (للشكل 2) والممثلين للتطور الزمني للتوتر  $u_C(t)$  بالنسبة لقيمتين  $C_1$  و  $C_2$  لسعة المكثف.

يرمز  $\tau_1$  و  $\tau_2$  على التوالي لثابتتي الزمن المواتقين للمنحنيين (1) و (2).

1.3. حدد بالنسبة للمنحنى (2)، مدة النظام الانتقالي.

2.3. أحسب قيمتي  $C_1$  و  $C_2$ . 0.75



الصفحة	6	NS 27	الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا - الدورة العادية 2020 – الموضوع - مادة: الفيزياء والكيمياء- شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض و المسلك العلوم الزراعية	
			3.3. ما تأثير قيمة السعة على عملية شحن المكثف؟ 0.5 4.3. حدد قيمة القوة الكهرومagnetique $E$ . 0.5 5.3. حدد بالنسبة للمكثف $C_1$ ، قيمة الشحنة $q_1$ عند اللحظة $t = t_1$ . 0.5 6.3. باستعمال نفس المولد ذي القوة الكهرومagnetique $E$ ، حدد في أي حالة ( $C_1$ أو $C_2$ ) يخزن المكثف أكبر طاقة كهربائية عند نهاية الشحن. علل جوابك. 0.5	
			<b>الجزء 2 : دراسة الدارة RLC المتوازية</b> نضبط سعة المكثف على القيمة $C = 1 \mu F$ ونشحنه كلبا. عندما نؤرجح قاطع التيار $K$ إلى الموضع (2)، يفرغ المكثف في الوشيعة ونحصل بواسطة نفس جهاز المسار على منحنى الشكل (3) والممثل للتوتر $u_C(t)$ .	
			 الشكل 3	
			1. فسر كيفيا تغير وسع التذبذبات. 0.5 2. ما قيمة شبه الدور $T$ للتذبذبات؟ 0.25 3. استنتاج قيمة معامل التحريرض للوشيعة علما أن شبه الدور يساوي الدور الخاص للتذبذب (LC). 0.5 4. لصيانة التذبذبات الكهربائية في الدارة RLC المتوازية، نركب على التوازي مع المكثف والوشيعة ، مولدا G يعطي توترة $u_g$ يتاسب اطراضا مع الشدة ( $i$ ) للتيار الكهربائي ( $i = k \cdot u_g$ ) حيث $k$ ثابتة موجبة. 0.5 1.4. ما دور المولد G من منظور طaci؟ 0.25 2.4. ما القيمة التي ينبغي أن تأخذها $k$ للحصول على تذبذبات مصانة؟ علل جوابك. 0.5 3.4. ماذا يمكن أن نقول على التذبذبات الكهربائية المحصلة بعد الصيانة؟ 0.25	