



الصفحة
1
6



الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة الاستدراكية 2011
الموضوع

5	المعامل	RS27	الفيزياء والكيمياء	المادة
3	مادة الإفجان		شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكها	الشعب(ة) أو المحلل

◀ يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

◀ تعطى التعابير الحرفية قبل إنجاز التطبيقات العددية

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

• الكيمياء (7 نقط)

- دراسة تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء

- تصنيع إيثانوات البوتيل

• الفيزياء (13 نقطة)

○ التمرين 1 : انتشار موجة ضوئية (3 نقط)

○ التمرين 2 : التذبذبات الكهربائية الحرة والمظاهر الطاقية (5 نقط)

○ التمرين 3 : القفز الطولي (5 نقط)



الموضوع

التنقيط

الكيمياء (7 نقط): دراسة تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء - تصنيع إيثانوات البوتيل

تعزى نكهة الموز إلى وجود مستخرج طبيعي من فاكهة الموز أو إلى وجود المركب الاصطناعي إيثانوات البوتيل $CH_3COOCH_2CH_2CH_2CH_3$ ، وهو سائل غير قابل للاشتعال وكثير الاستعمال في الكيمياء الصناعية. كما يستعمل كمركب إضافي في صناعة بعض المواد الغذائية. إيثانوات البوتيل إستر يمكن تصنيعه بتفاعل حمض الإيثانويك CH_3COOH مع كحول. يهدف هذا التمرين إلى تحديد قيمة كل من ثابتة الحمضية للمزدوجة $CH_3COOH(aq)/CH_3COO^-(aq)$ ومردود تصنيع الإستر.

الجزء 1: دراسة تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء

نعتبر محلولاً مائياً لحمض الإيثانويك $CH_3COOH(aq)$ تركيزه المولي $C=1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. أعطى قياس موصلية المحلول المائي القيمة $\sigma=1,6 \cdot 10^{-2} \text{ S.m}^{-1}$. معطيات:

- تعبير الموصلية σ لمحلول هو $\sigma = \sum \lambda_i [X_i]$ ، حيث $[X_i]$ التركيز المولي الفعلي لكل نوع أيوني متواجـد في المحلول و λ_i الموصلية المولية الأيونية لكل نوع.
- $\lambda_{H_3O^+} = 35 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$ ؛ $\lambda_{CH_3COO^-} = 4,1 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2 \cdot \text{mol}^{-1}$
- نهمل مساهمة HO^- في موصلية المحلول.

1. أكتب معادلة تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء. **0.5**

2. أنشئ الجدول الوصفي لتقدم التفاعل. **0.75**

3. عبر عن $[H_3O^+]_f$ ، تركيز أيونات الأوكسونيوم في الحالة النهائية، بدلالة σ و $\lambda_{CH_3COO^-}$ و $\lambda_{H_3O^+}$. أحسب قيمته. **0.75**

4. حدد قيمة K_A ثابتة الحمضية للمزدوجة $CH_3COOH(aq)/CH_3COO^-(aq)$. **0.75**

الجزء 2: تصنيع إيثانوات البوتيل

ندخل في حوالة مغمورة في ماء مثلج، $n_0 = 0,10 \text{ mol}$ من حمض الإيثانويك و $n_0 = 0,10 \text{ mol}$ من كحول (A)، ثم نضيف قطرات من حمض الكبريتيك المركز، فنحصل على خليط حجمه $V = 15 \text{ mL}$. بعد عملية التحريك، نضع الحوالة في حمام مريم درجة حرارته 80°C . تكتب المعادلة المنمنجة لتفاعل الأسترة كما يلي: $CH_3COOH + A \rightleftharpoons CH_3COOCH_2CH_2CH_2CH_3 + H_2O$

نتتبع تطور التقدم x لهذا التفاعل بدلالة الزمن، فنحصل على المنحنى الممثل في الشكل جانبه.

1. أكتب الصيغة نصف المنشورة للكحول (A). **0.5**

2. ما دور حمض الكبريتيك المضاف بدئي إلى المجموعة الكيميائية؟ **0.5**

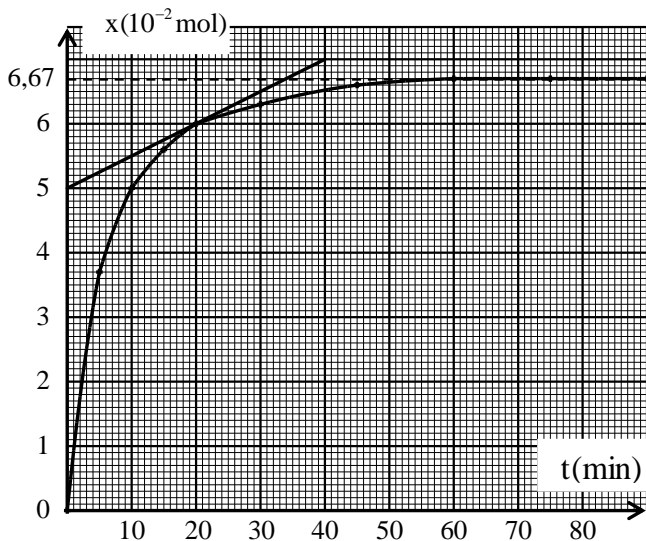
3. أنشئ الجدول الوصفي لتقدم التفاعل. **0.5**

4. حدد قيمة التقدم الأقصى x_{\max} لتفاعل الأسترة المدروس. **0.25**

5. يعبر عن السرعة الحجمية للتفاعل بالعلاقة **0.5**

$v = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt}$ ، حيث x تقدم التفاعل عند اللحظة t و V حجم الخليط.

أحسب بالوحدة $\text{mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ قيمة السرعة v عند اللحظة $t = 10 \text{ min}$.



6. عين مبيانيا قيمة كل من:
 أ. التقدم النهائي x_f للتفاعل. **0.25**
 ب. زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$. **0.25**
 7. أحسب قيمة r مردود التفاعل الحاصل. **0.5**
 8. نقرن بمعادلة تفاعل الأسترة السابق، ثابتة التوازن $K = 4$.
 - أحسب قيمة $Q_{r,f}$ خارج التفاعل عند الحالة النهائية للمجموعة الكيميائية.
 - هل هذه الحالة توافق حالة توازن المجموعة؟ **1**

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين 1 (3 نقط): انتشار موجة ضوئية

الجزءان 1 و 2 مستقلان

الجزء 1: تحديد قطر خيط صيد السمك

أصبحت خيوط صيد السمك تصنع من مادة النيلون لكي تتحمل مقاومة السمك المصطاد، ويكون لها قطر جد صغير حتى لا ترى من طرفه.

لتحديد قبة القطر a لأحد الخيوط، تمت إضاءته

بواسطة حزمة ضوئية أحادية اللون، منبعثة من جهاز الليزر طول موجتها في الهواء λ . يلاحظ على شاشة توجد على المسافة D من الخيط، تكوّن بقع ضوئية. عرض البقعة الضوئية المركزية هو L (الشكل جانبه).

معطيات:

$$L = 7,5 \text{ cm} ; D = 3 \text{ m} ; \lambda = 623,8 \text{ nm}$$

1. سم الظاهرة التي يبرزها الشكل. **0.5**

2. علما أن تعبير الفرق الزاوي θ بين وسط البقعة

الضوئية المركزية وأحد طرفيها هو $\theta = \frac{\lambda}{a}$ ، أوجد

تعبير a بدلالة D و L و λ في حالة فرق زاوي θ صغي جدا. أحسب قيمة a .

3. نعوض جهاز الليزر بجهاز لآزر آخر طول موجته λ' فنحصل على بقعة ضوئية مركزية عرضها

$$L' = 8 \text{ cm}. \text{ عبر عن } \lambda' \text{ بدلالة } \lambda \text{ و } L \text{ و } L'. \text{ أحسب قيمة } \lambda'.$$

الجزء 2: تحديد قيمة طول موجة ضوئية في الزجاج

تم إرسال حزمة ضوئية أحادية اللون منبعثة من جهاز لآزر على وجه موشور من الزجاج معامل انكساره $n = 1,58$.

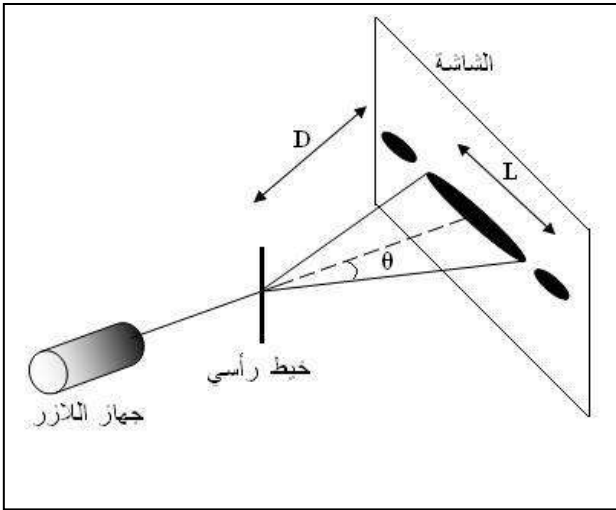
معطيات:

- طول الموجة للحزمة الضوئية في الهواء $\lambda_0 = 665,4 \text{ nm}$ ؛

- سرعة انتشار الضوء في الفراغ وفي الهواء $c = 3.10^8 \text{ m.s}^{-1}$.

1. أحسب قيمة v سرعة انتشار الحزمة الضوئية في الموشور. **0.5**

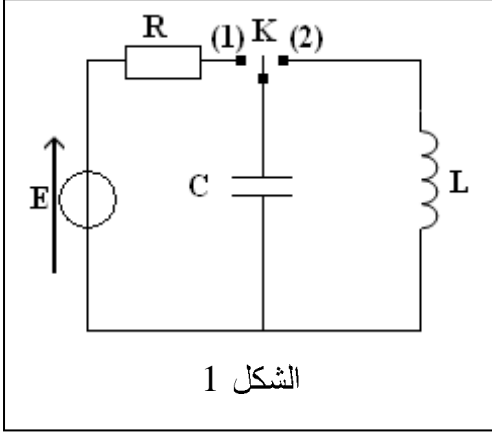
2. أوجد قيمة λ_1 طول الموجة للحزمة الضوئية خلال انتشارها في الموشور. **0.75**



التمرين 2 (5 نقط): التذبذبات الكهربائية الحرة والمظاهر الطاقية

تستعمل المكثفات والوشيعات في مجالات مختلفة نظرا لكونها خزانات للطاقة الكهربية. ويمكن إبراز هذه الميزة عند ربط مكثف مشحون بوشية.

يهدف هذا التمرين إلى دراسة تطور الطاقة الكهربائية خلال التذبذبات الكهربائية الحرة.



ننجز التركيب التجريبي الممثل في الشكل 1 والمتكون من:

- مولد مؤمّل للتوتر قوته الكهرومحرّكة $E = 6V$ ؛
- مكثف سعته $C = 22.10^{-6}F$ ؛
- موصل أومي مقاومته R ؛
- وشيعة معامل تحريضها L ومقاومتها مهملة ($r \approx 0$)؛
- قاطع التيار K .

1. شحن المكثف

نضع قاطع التيار في الموضع (1)، فيشحن المكثف.

1.1. أحسب قيمة Q_{max} الشحنة القصوى للمكثف. **0.5**

2.1. أحسب قيمة $E_{e,max}$ الطاقة الكهربائية القصوى المخزونة في المكثف. **0.5**

2. تفريغ المكثف في الوشيعة ($L; r \approx 0$)

نؤرجح، عند اللحظة ($t = 0$)، قاطع التيار K إلى الموضع (2) فيفريغ المكثف عبر الوشيعة. يمكن جهاز معلوماتي مناسب من معاينة التوتر $u_C(t)$ بين مربطي المكثف (الشكل 2).

1.2. أثبت المعادلة التفاضلية التي تحققها $q(t)$ شحنة المكثف. **0.5**

2.2. يكتب حل المعادلة التفاضلية كما يلي: **0.5**

$$q(t) = Q_{max} \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \varphi\right)$$

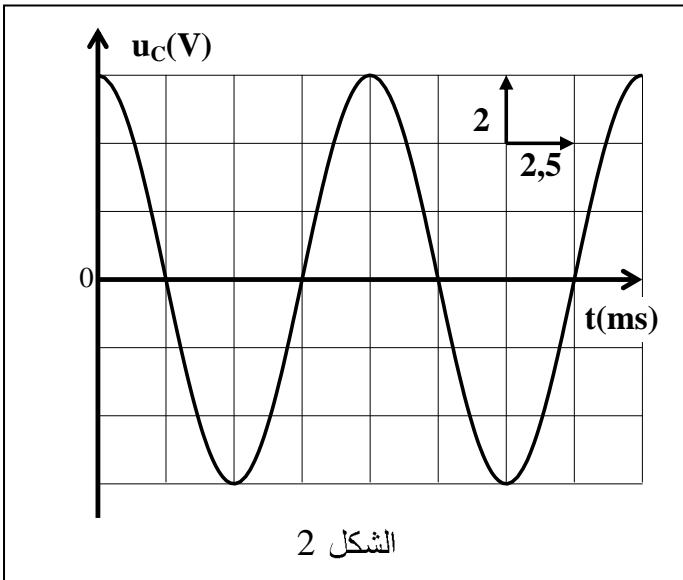
أوجد تعبير الدور الخاص T_0 .

3.2. باستغلال منحنى التوتر $u_C(t)$ حدد قيمة **0.5**

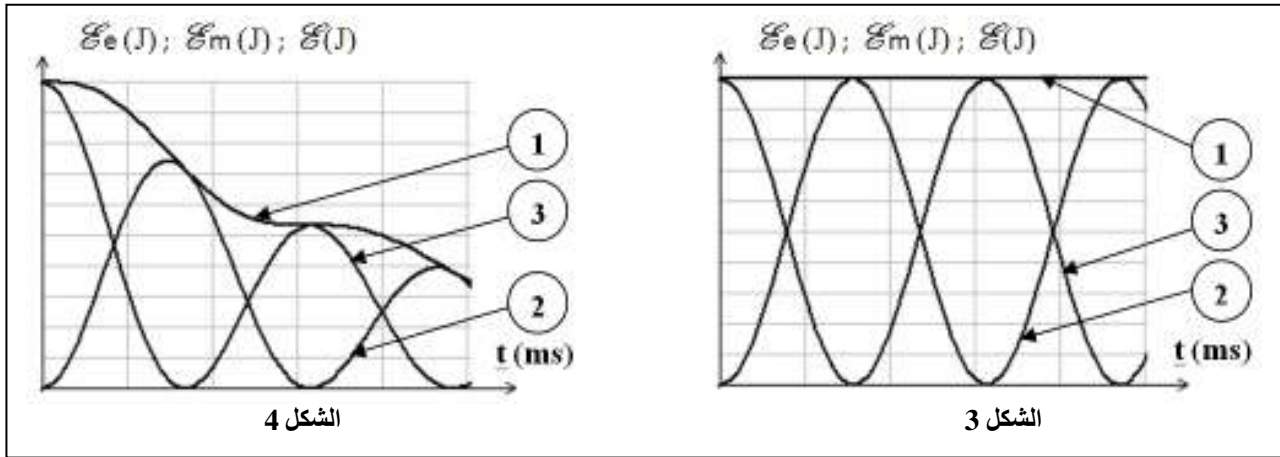
كل من T_0 و φ .

4.2. استنتج قيمة L . **0.5**

5.2. أكتب تعبير الشدة اللحظية للتيار المار في الدارة. **0.5**



6.2. يمثل أحد الشكلين (3) أو (4) (أنظر الصفحة 5/6)، التطور الزمني للطاقة الكهربائية \mathcal{E}_e المخزونة في المكثف، والطاقة المغنطيسية \mathcal{E}_m المخزونة في الوشيعة، والطاقة الكهربائية الكلية \mathcal{E} للدائرة (LC) حيث $\mathcal{E} = \mathcal{E}_e + \mathcal{E}_m$.

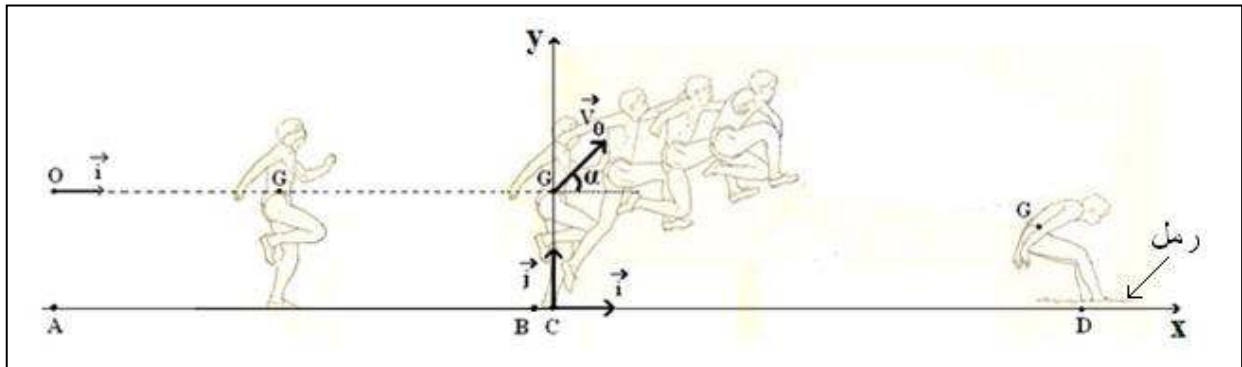


- أ. إختار من بين الشكّلين 3 و 4 ، معللا جوابك، الشكل الموافق للتذبذبات الكهربائية الحاصلة في الدارة (LC) السابقة. **0.5**
- ب. أقرن في الشكل الذي اخترته كل منحني بالطاقة المناسبة له. **0.75**
- ج. ماذا يمكن أن نضيف إلى التركيب الوارد في الشكل 1 للحصول على التذبذبات الموافقة للشكل الذي لم تختاره في السؤال (أ.)؟ **0.25**

التمرين 3 (5 نقط): القفز الطولي

اعتبر القفز الطولي رياضة من رياضات الألعاب الأولمبية ابتداء من سنة 1896، وهو يعتمد على القفز لأطول مسافة انطلاقا من منطقة مٌ عوَّمة. الرقم القياسي الحالي هو 8,95m وحطم سنة 1991 بطوكيو من طرف الأمريكي ميك بويل. لتحقيق قفزة جيدة، يجب على المتسابق أن يجري في مسار مستقيمي AB حتى يصل إلى المنطقة المٌ عوَّمة BC ليقفز بأكبر سرعة ممكنة في الهواء . يُحْتَسَب طول القفزة بين الموضع C ونقطة تماس المتسابق بالرمل.

يهدف هذا التمرين إلى دراسة مرحلتَي القفز الطولي لمتسابق (الشكل أسفله).



معطيات:

- جميع الاحتكاكات مهمة خلال المرحلتين؛
- AB = 40 m .

1. مرحلة السباق الحماسي

عند اللحظة $t=0$ ، ينطلق متسابق بدون سرعة بدئية من الموضع A نحو الموضع B. نعتبر حركة G مركز قصور المتسابق مستقيمية متسارعة بانتظام بين A و B. لدراسة حركة G في هذه المرحلة نختار معلما (O, \vec{i}) مرتبطا بالأرض، حيث $x_G = x_A = 0$ عند $t = 0$.

1.1 0.5 أكتب المعادلة الزمنية لحركة G علما أن قيمة التسارع هي $a_G = 0,2 \text{ms}^{-2}$.

2.1 0.5 أحسب قيمة t_1 لحظة وصول المتسابق إلى B.

3.1 0.5 استنتج قيمة v_G سرعة G عند اللحظة t_1 .

2. مرحلة القفز

عند وصول المتسابق إلى المنطقة المُمّ علّمة، يقفز من الموضع C، في لحظة نعتبرها أصلا جديدا للتواريخ $(t=0)$ ، بسرعة بدئية \bar{v}_0 تكون الزاوية α مع الخط الأفقي المار من G، وذلك لتحقيق أحسن قفز طولي ممكن. ندرس الحركة المستوية لمركز القصور G في المعلم المتعامد الممنظم (C, \vec{i}, \vec{j}) (انظر الشكل السابق).

معطيات: $\alpha = 30^\circ$ ؛ $v_0 = 7 \text{m.s}^{-1}$ ؛ $h = CG$

1.2 0.75 بتطبيق القانون الثاني لنيوتن، أثبت المعادلتين التفاضليتين اللتين تحققهما v_x و v_y إحداثيتي متجهة

السرعة \bar{v}_G في المعلم (C, \vec{i}, \vec{j}) .

2.2 0.75 أوجد التعبير الحرفي للمعادلتين الزمئيتين $x(t)$ و $y(t)$ لحركة مركز القصور G.

3.2 0.75 حدد، معللا جوابك، طبيعة مسار حركة G.

4.2 0.5 أحسب قيمة سرعة G عند قمة المسار.

5.2 0.75 تلمس رجل المتسابق الرمل عند الموضع D في اللحظة $t_D = 1 \text{s}$ حيث يكون أفصول G هو x_G .

أوجد قيمة x_D طول القفزة المنجزة من طرف المتسابق علما أن $x_D - x_G = 0,70 \text{m}$.



الصفحة
1
4

الامتحان الوطنى الموحد للباكالوريا
الدورة الاستدراكية 2011
عناصر الإجابة

5	المعامل	RR27	الفيزياء والكيمياء	المادة
3	مادة الإنجاز		شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيا بمسلكها	الشعبة (ة) أو المعلم

الكيمياء (7 نقط)

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي	
الكيمياء (7 نقط)	.1	$\text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})$	0.5	- كتابة المعادلة المنمذجة للتحويل حمض - قاعدة وتعرف المزدوجتين المتدخلتين في التفاعل	
	.2	إنشاء الجدول الوصفي	0.75	- إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل واستغلاله	
	.3	التوصل إلى	$[\text{H}_3\text{O}^+]_f = \frac{\sigma}{\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} + \lambda_{\text{CH}_3\text{COO}^-}}$	0.5	- استغلال العلاقة بين الموصلية G لجزء من محلول و التراكيز المولية الفعلية للأيونات المتواجدة في هذا المحلول
			$[\text{H}_3\text{O}^+]_f \approx 4,1 \cdot 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$	0.25	
	.4	الطريقة ؛ $K_A \approx 1,75 \cdot 10^{-5}$	0.25+0.5	- كتابة تعبير ثابتة الحمضية K_A الموافقة لمعادلة تفاعل حمض مع الماء واستغلاله	
	.1	الصيغة نصف المنشورة للكحول (A)	0.5	- إيجاد صيغتي الحمض الكربوكسيلي والكحول الموافقتين انطلاقا من الصيغة نصف المنشورة للإستر	
	.2	حفاز	0.5	- معرفة أن الحفاز يزيد في سرعة التفاعل دون أن يغير حالة توازن المجموعة	
	.3	إنشاء الجدول الوصفي		0.5	- إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل واستغلاله
		.4	التوصل إلى $x_{\text{max}} = 0,1 \text{ mol}$	0.25	
	.5	التوصل إلى $v \approx 3,33 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$	0.5	- تحديد قيمة السرعة الحجمية للتفاعل مبيانيا	

- استغلال منحنيات تطور كمية المادة لنوع كيميائي أو تركيزه أو تقدم التفاعل أو ضغط غاز	0.25	$x_f = 6,67.10^{-2} \text{ mol}$.6 أ.
- تحديد زمن نصف التفاعل مبيانيا أو باستثمار نتائج تجريبي	0.25	$t_{1/2} \approx 4 \text{ min}$.6 ب.
- حساب مردود تحول كيميائي	2x0.25	التعبير ؛ $r = 66,7\%$.7
- إعطاء التعبير الحرفي لخارج التفاعل Q_r انطلاقا من معادلة التفاعل واستغلاله	0.25+0.5	الطريقة ؛ $Q_{r,f} \approx 4$.8
- معرفة أن $Q_{r,eq}$ خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن يأخذ قيمة لا تتعلق بالتركيز تسمى ثابتة التوازن K الموافقة لمعادلة التفاعل	0.25	$Q_{r,f} = K$ المجموعة في حالة التوازن	

الفيزياء (13 نقطة)

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
التمرين 1 (3 نقط)	1.	ظاهرة حيود الضوء	0.5	- استئثار وثيقة أو شكل للحيود في حالة موجة ضوئية
	2.	التوصل إلى $a = \frac{2\lambda \cdot D}{L}$	0.5	- معرفة واستغلال العلاقة $\theta = \lambda/a$ ، ومعرفة وحدة ودلالة θ و λ - تعبئة مجموعة من الموارد
		$a \approx 4,99 \cdot 10^{-5} \text{ m}$	0.25	
	3.	التوصل إلى $\lambda' = \frac{\lambda \cdot L'}{L}$ ؛ $\lambda' \approx 665,4 \cdot 10^{-9} \text{ m}$	2x0.25	
	1.	التعبير ؛ $v \approx 1,90 \cdot 10^8 \text{ m.s}^{-1}$	2x0.25	- معرفة واستغلال العلاقة $\lambda = \frac{c}{N}$
		2.	الطريقة ؛ $\lambda_1 \approx 421,1 \cdot 10^{-9} \text{ m}$	0.25+0.5
التمرين 2 (5 نقط)	1.1.	الطريقة ؛ $Q_{\max} = 1,32 \cdot 10^{-4} \text{ C}$	2x0.25	- معرفة واستغلال العلاقة $q = C \cdot u$
	2.1.	الطريقة ؛ $E_{e,\max} = 3,96 \cdot 10^{-4} \text{ J}$	2x0.25	- معرفة واستغلال تعبير الطاقة الكهربائية المخزونة في مكثف
	1.2.	إثبات المعادلة التفاضلية	0.5	- إثبات المعادلة التفاضلية للتوتر بين مرطبي المكثف أو الشحنة $q(t)$ في حالة الخمود المهمل والتحقق من حلها
	2.2.	الطريقة ؛ تعبير T_0	2x0.25	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص
	3.2.	$T_0 = 10^{-2} \text{ s}$	0.25	- استغلال وثائق تجريبية لتحديد قيمة شبه الدور والدور الخاص
		التوصل إلى $\varphi = 0$	0.25	- معرفة واستغلال تعبير الشحنة $q(t)$ ، واستنتاج تعبير شدة التيار $i(t)$ المار في الدارة
	4.2.	الطريقة ؛ $L = 115 \text{ mH}$	2x0.25	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص
	5.2.	الطريقة $i(t) = -8,29 \cdot 10^{-2} \sin(200\pi t) \text{ (A)}$	2x0.25	- معرفة واستغلال تعبير الشحنة $q(t)$ ، واستنتاج تعبير شدة التيار $i(t)$ المار في الدارة

	الشكل 3 + التعليل	2x0.25	- تفسير الأنظمة الثلاث من منظور طاقي	
	أ.6.2			
	ب.6.2	3x0.25		
	ج.6.2	0.25	- اقتراح تبيانه تركيب تجريبي لدراسة التذبذبات الحرة في دارة RLC متوالية	
	إضافة موصل أومي على التوالي مع الوشيعه أو مع المكثف			
التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	مرجع السؤال في الإطار المرجعي	
التمرين 3 (5 نقط)	1.1	الطريقة ؛ $x_G = 0,1.t^2$	- معرفة واستغلال مميزات الحركة المستقيمة المتغيرة بانتظام ومعادلاتها الزمنية	
	2.1	الطريقة ؛ $t_1 = 20s$		
	3.1	التعبير ؛ $v_G = 4m.s^{-1}$	- معرفة تعبير كل من متجه السرعة اللحظية ومتجه التسارع	
	1.2	التوصل إلى: $\frac{dv_x}{dt} = 0$ و $\frac{dv_y}{dt} = -g$		
	2.2	التوصل إلى: $x_G = (v_0 \cos \alpha)t$ $y_G = -\frac{1}{2}gt^2 + (v_0 \sin \alpha)t + h$	- تطبيق القانون الثاني لنيوتن على قذيفة: ◀ لإثبات المعادلات التفاضلية للحركة؛ ◀ لاستنتاج المعادلات الزمنية للحركة واستغلالها؛ ◀ لإيجاد معادلة المسار، وقمة المسار والمدى.	
	3.2	التوصل إلى التعبير الحرفي لمعادلة المسار	0.5	
		مسار شلجمي	0.25	
	4.2	الطريقة ؛ $v_G \approx 6,06m.s^{-1}$	2x0.25	
	5.2	الطريقة ؛ $x_D \approx 6,76m$	0.25 + 0.5	