



الصفحة

1
6

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة العاديت 2012
الموضوع

الملكة المغربية

وزارة التربية الوطنية
المركز الوطني للتقويم والامتحانات

5	المعامل	NS27	الفيزياء والكيمياء	المادة
3	مدة الإنجاز		شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلسلكها	الشعبة أو المسلك

ـ يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

ـ تعطى التعبير الحرفي قبل إنجاز التطبيقات العددية

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

(7 نقط)

• الكيمياء: بعض استعمالات حمض الإيثانويك

• الفيزياء

(2,5 نقطة)

○ التمرin 1: توظيف الموجات فوق الصوتية في مجال البناء

(5,5 نقطه)

○ التمرin 2: الكشف عن نوع الفلزات

(5 نقط)

○ التمرin 3: التزلق على مزلقة مسبح

الموضوع

التنقيط

الكيمياء (7 نقط): بعض استعمالات حمض الإيثانويك

يعتبر حمض الإيثانويك من بين الأحماض كثيرة التداول ويستعمل كمتفاعل في العديد من الصناعات مثل صناعة المذيبات والبلاستيك والنسيج ومواد الصيدلة والعطور، ويشكل المكون الأساس للخل التجاري. يهدف هذا التمرين إلى دراسة محلول حمض الإيثانويك واستغلاله لتحضير إستر والتحقق من درجة حمضية خل تجاري.

المعطيات:

- الكتلة المولية الجزيئية لحمض الإيثانويك $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$: $M = 60 \text{ g.mol}^{-1}$

- يعبر عن درجة حمضية خل تجاري بـ (X°) : حيث X عدد يمثل كتلة حمض الإيثانويك الخالص بالغرام الموجودة في 100 g من الخل.

1. دراسة محلول حمض الإيثانويك

نعتبر محلولاً مائياً (S) لحمض الإيثانويك حجمه $V = 1,0 \text{ L}$ وتركيزه المولي $C = 0,10 \text{ mol.L}^{-1}$ وله $\text{pH} = 2,9$.

1.1. أكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل حمض الإيثانويك مع الماء.

2.1. أنشئ الجدول الوصفي لتقدير التفاعل.

3. أوجد تعبير x تقدم التفاعل عند حالة توازن المجموعة الكيميائية بدالة V و pH . أحسب قيمته.

4.1. بين أن خارج التفاعل $Q_{r,eq} = \frac{x^2}{V.(C.V-x_{eq})}$ عند حالة توازن المجموعة الكيميائية يكتب :

تحقق أن قيمة pK_A للمزدوجة $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}(\text{aq})/\text{CH}_3\text{CO}_2^-(\text{aq})$ هي $4,8$.

5.1. نضيف إلى حجم من محلول المائي (S) لحمض الإيثانويك حجماً من محلول مائي لإيثانوات الصوديوم $\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{CH}_3\text{CO}_2^-(\text{aq})$ ، فنحصل على خليط ذي $\text{pH} = 6,5$.

حدد، معملاً جوابك، النوع المهيمن للمزدوجة $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}(\text{aq})/\text{CH}_3\text{CO}_2^-(\text{aq})$ في الخليط.

2. التحقق من درجة الحمضية لخل تجاري

تشير لصيغة قنينة خل تجاري إلى درجة الحمضية (6°) . للتحقق من هذه القيمة عن طريق المعايرة، نأخذ الكتلة $m = 50 \text{ g}$ من هذا الخل ونضعها في حوجلة معيارية من فئة 500 mL ، ونضيف الماء المقطر حتى الخط المعياري، فنحصل على محلول مائي (S_A). نعایر الحجم $V_A = 20 \text{ mL}$ من محلول (S_A) بواسطة محلول مائي (S_B) لهيدروكسيد الصوديوم $\text{Na}^+(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq})$ تركيزه المولي $C_B = 0,20 \text{ mol.L}^{-1}$. نحصل على التكافؤ عند إضافة الحجم $V_{B,E} = 10 \text{ mL}$ من محلول (S_B).

1.2. أكتب المعادلة الكيميائية للتتحول الحاصل أثناء المعايرة والذي تعتبره كلياً.

2.2. أحسب قيمة C_A التركيز المولي لحمض الإيثانويك في محلول (S_A).

3.2. أوجد قيمة درجة حمضية الخل التجاري وقارنها مع القيمة المسجلة على القنينة.

3. تحضير إستر بنكهة الإجاص

إيثانوات البنطيل، إستر ذو نكهة الإجاص يمكن تحضيره بتفاعل حمض الإيثانويك مع كحول. الصيغة الكيميائية لهذا الإستر هي $\text{CH}_3\text{COOC}_5\text{H}_{11}$.

1.3. أكتب الصيغة رصف المشورة للإستر. استنتاج الصيغة نصف المشورة للكحول المستعمل.

2.3. تم تحضير الإستر انطلاقاً من خليط يحتوي على $n_0 = 0,1 \text{ mol}$ من حمض الإيثانويك و $n_0 = 0,1 \text{ mol}$ من الكحول. ثابتة التوازن المقرونة بهذا التفاعل هي $K = 4$. أوجد تركيب المجموعة الكيميائية عند حالة التوازن.

الفيزياء: (13 نقطة)

التمرين 1 (2,5 نقطة): توظيف الموجات فوق الصوتية في مجال البناء يستخدم جهاز "الفاحص الرقمي بالموجات فوق الصوتية" لفحص جودة الخرسانة لجدار بناء، ويعتمد مبدأ اشتغاله على إرسال موجات فوق صوتية نحو واجهة الجدار واستقبالها على الواجهة الأخرى بعد انتشارها عبر الخرسانة.

يهدف هذا التمرين إلى تحديد سرعة انتشار الموجات فوق الصوتية في الهواء وجودة الخرسانة لجدار.

1. تحديد سرعة انتشار الموجات فوق الصوتية في الهواء
نضع على استقامة واحدة باعثا (E) ومستقبلا (R) للموجات فوق الصوتية تفصلاهما المسافة $d = 0,5 \text{ m}$. يرسل (E) موجات فوق صوتية تنتشر في الهواء فتستقبل من طرف (R) بعد المدة الزمنية $\tau = 1,47 \text{ ms}$.

1.1. هل الموجة فوق الصوتية طولية أم مستعرضة؟

1.2. أعط المدلول الفيزيائي للمقارنة.

1.3. أحسب قيمة V_{air} سرعة انتشار الموجات فوق الصوتية في الهواء.

1.4. تعتبر نقطة B تبعد عن الباخت (E) بمسافة d_B . اختر الجواب الصحيح من بين ما يلي:

تعبير الاستطالة (t) للنقطة B بدلالة استطالة المنبع (E) هو:

$$\text{أ. } y_B(t) = y_E(t + \tau_B) \quad \text{ب. } y_B(t) = y_E(t - \tau_B)$$

$$\text{د. } y_B(t) = y_E(t - \frac{\tau_B}{2}) \quad \text{ج. } y_B(t) = y_E(t - 2\tau_B)$$

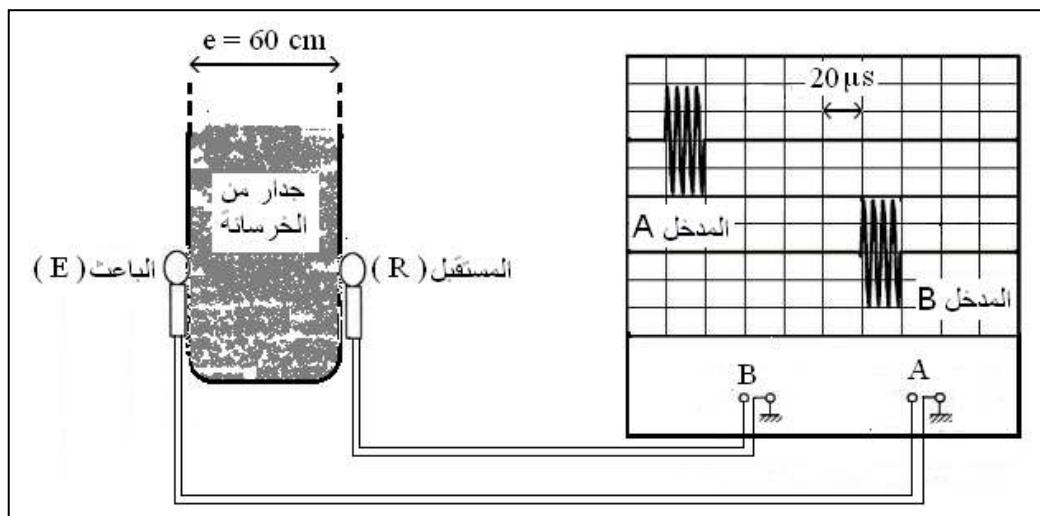
0,5

0,5

0,5

0,25

2. فحص جودة الخرسانة بالموجات فوق الصوتية
يمثل الرسم التدبيفي في الشكل الآتي الإشارة المرسلة من الباخت (E) للجهاز الفاحص الرقمي المثبت على واجهة جدار والإشارة المستقبلة من طرف المستقبل (R) لنفس الجهاز والمثبت على الواجهة الأخرى لنفس الجدار ذي السمك $e = 60 \text{ cm}$.



جودة الخرسانة	سرعة انتشار الموجة فوق الصوتية عبر الخرسانة بللوحدة (m.s^{-1})
ممتازة	أكبر من 4000
جيدة	من 3200 إلى 4000
مقبولة	من 2500 إلى 3200
رديئة	من 1700 إلى 2500
ردئية جدا	أصغر من 1700

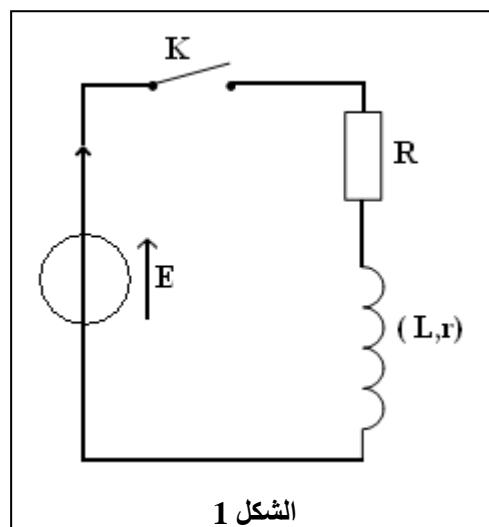
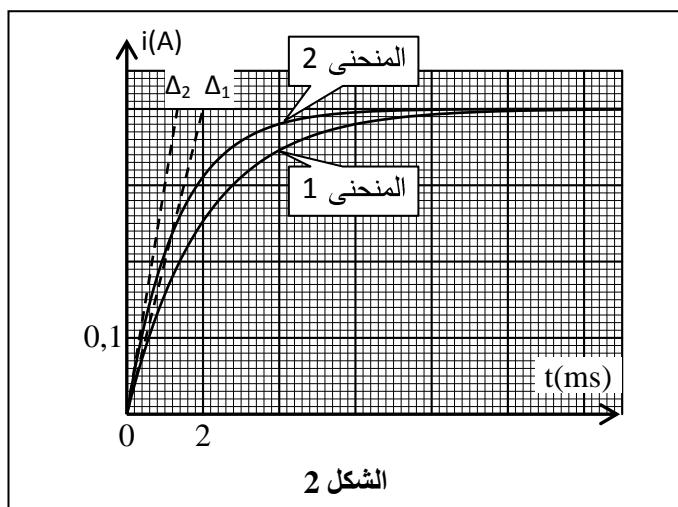
تنعلق جودة الخرسانة بقيمة سرعة انتشار الموجات فوق الصوتية عبرها كما يبين الجدول جانبه.

أوجد قيمة V سرعة انتشار الموجات فوق الصوتية عبر خرسانة هذا الجدار . إستنتاج جودة خرسانة هذا الجدار.

التمرين 2 (5,5 نقطة): الكشف عن نوع الفلزات

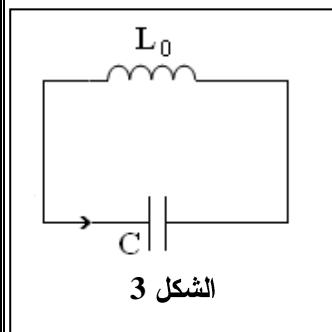
يهدف هذا التمرين إلى التتحقق من تغير قيمة L في وجود فلز الحديد وإلى تحديد نوعية فلز. يعتمد مبدأ الكشف نوع الفلزات جهاز يمكن من الكشف عن نوع فلز ، ويكون أساسا من وشيعة ومكثف . يعتمد مبدأ اشتغال الجهاز على تغير قيمة L معامل التحرير للوشيعة، حيث يلاحظ أن قيمة L ترتفع عند تقريب الجهاز من فلز الحديد وتتلاصق في حالة تقريبه من فلز الذهب.

- 1. التحقق من تغير قيمة L في وجود فلز الحديد**
 للتأكد من تغير قيمة معامل التحرير L لوشيعة عند تقريبها من قطعة فلزية، ننجذب التركيب التجاريبي الممثل في الشكل 1. يتكون هذا التركيب من مولد مؤتمث للتواتر قوته الكهرومagnetica E ووشيعة (L,r) وموصل أومي مقاومته R وقاطع التيار K .

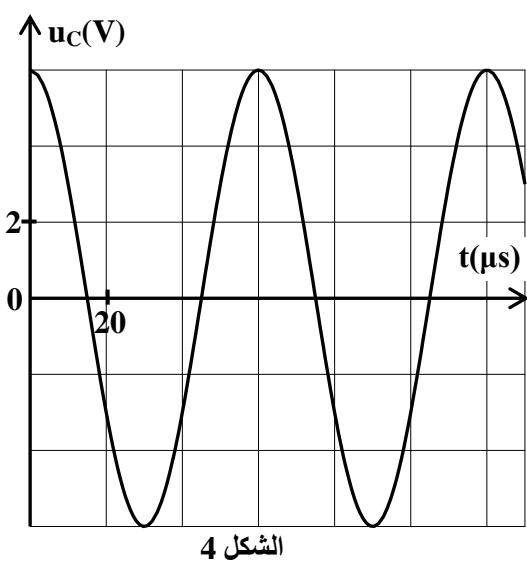


نغلق عند اللحظة ($t = 0$) قاطع التيار K ، ون تتبع بواسطة جهاز مناسب تغيرات (t) شدة التيار الكهربائي المار في الدارة بدلالة الزمن في حالة وجود قطعة من فلز الحديد قرب الوشيعة (المنحنى 1 - الشكل 2) وفي حالة عدم وجود هذه القطعة قرب نفس الوشيعة (المنحنى 2 - الشكل 2).

- | | |
|---|-------------------------|
| <p>1.1. أعط اسمي النظامين اللذين يبرزهما المنحنى.</p> <p>2.1. أثبت المعادلة التفاضلية التي تتحققها (t) شدة التيار الكهربائي المار في الدارة.</p> | 0,5
0,5 |
| <p>3.1. حل المعادلة التفاضلية يكتب على الشكل $A \cdot (1 - e^{-\frac{t}{\tau}}) = A \cdot i(t)$. أوجد تعبير كل من الثابتين A و τ بدلاة برمترات الدارة.</p> <p>4.1. باستعمال معادلة الأبعاد، يعني أن بعد الثابتة τ هو الزمن.</p> <p>5.1. يمثل Δ_1 و Δ_2 على التوالي المماسين للمنحنين 1 و 2 عند اللحظة $t = 0$. حدد مبيانيا قيمة كل من τ_1 و τ_2.</p> <p>6.1. بمقارنة τ_1 و τ_2 تحقق أن قيمة معامل التحريرض L تكبر في وجود فلز الحديد.</p> | 1
0,25
0,5
0,5 |
|  | |



يُعَلَّمُ نمذجة جهاز كاشف نوع الفلزات بمذبذب كهربائي مثالي (L_0C) الممثل في الشكل 3 والمكون من وشيعة معامل تحريرها $L_0 = 20 \text{ mH}$ ومكثف سعته C مشحون بـ 10^{-6} F .



يُلْقِي جهاز معلوماتي مناسب من معاينة تغيرات التوتر $u_C(t)$ بين مربطي المكثف والممثل في الشكل 4.

1.2. أثبت المعادلة التقاضلية التي يحققها التوتر $u_C(t)$ بين مربطي المكثف.

2.2. يكتب حل المعادلة التقاضلية كما يلي :

$$u_C(t) = U_m \cdot \cos\left(\frac{2\pi}{T_0} \cdot t + \varphi\right)$$

أ. باستعمال منحنى الشكل 4 حدد قيمة كل من U_m و T_0 و φ .

ب. استنتاج قيمة C سعة المكثف. نعطي $\pi^2 = 10$.

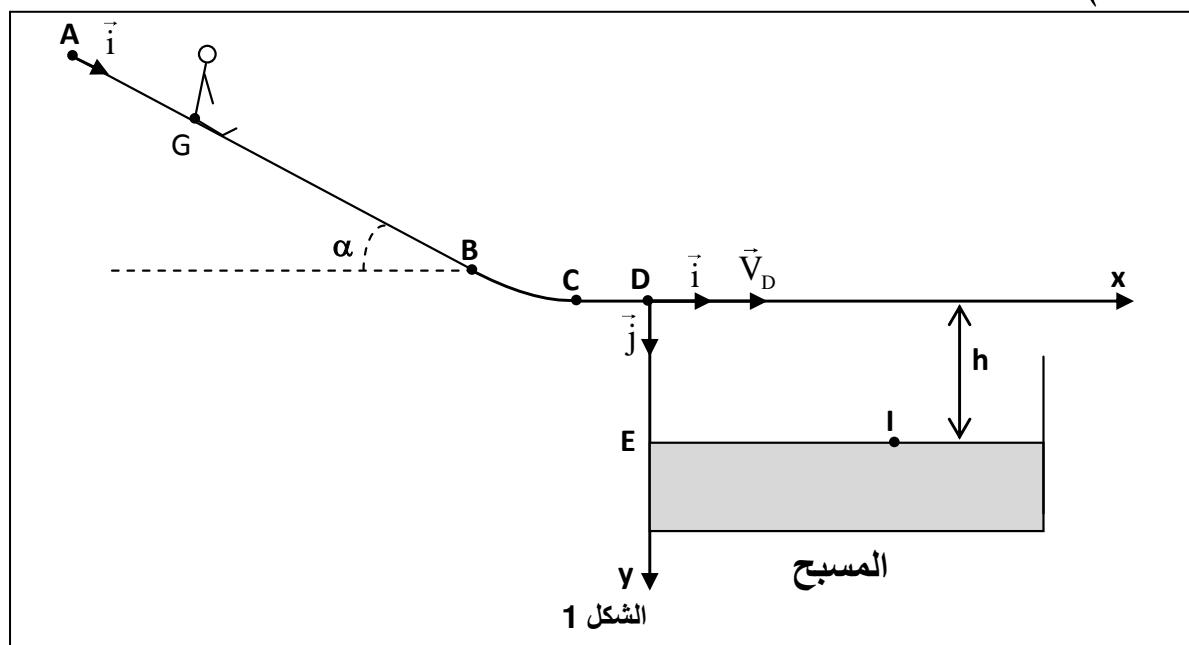
3.2. في غياب أي قطعة فلزية بجوار جهاز كاشف نوع الفلزات يكون تردد الجهاز مساو للتردد الخاص N_0 للمتذبذب (L_0C)، وعند تقرير الجهاز من قطعة فلزية يشير هذا الأخير إلى التردد $N = 20 \text{ kHz}$ ويصبح معامل التحرير للوشيعة هو L .

تحقق أن القطعة الفلزية الموجودة بجوار الجهاز من الذهب.

التمرين 3 (5 نقط): التزلق على مزلقة مسبح
من بين الألعاب التي تجلب اهتمام الصغار والكبار التزلق فوق مزلقة مسبح (Toboggan) لتحقيق أفضل سقوط في ماء المسبح بعد مغادرة المزلقة.

يهدف هذا التمرين إلى تحديد بعض المقاييس الحركية والتحريكية المميزة لحركة G مركز قصور طفل فوق جزء من مزلقة مسبح وبعد مغادرته لها.

ينزلق طفل مركز قصوره G وكتلته m فوق مزلقة مسبح مكونة من جزء AB مستقيم مائل بزاوية α بالنسبة للمستوى الأفقي وجزء BC دائري وجزء CD مستقيم وأفقي يوجد على الارتفاع h من سطح ماء المسبح (الشكل 1).



المعطيات:

$$DE = h = 1,8 \text{ m} ; \quad AB = 10 \text{ m} ; \quad g = 10 \text{ m.s}^{-2}$$

1. دراسة حركة مركز قصور الطفل على الجزء AB من المزلقة ينطلق الطفل عند اللحظة $t = 0$ بدون سرعة بدئية من الموضع A، فينزلق على الجزء AB. لدراسة حركة G،

نختار معلما (\bar{i} , A) مرتبطة بالأرض حيث $x_A = 0$ عند $(t=0)$.

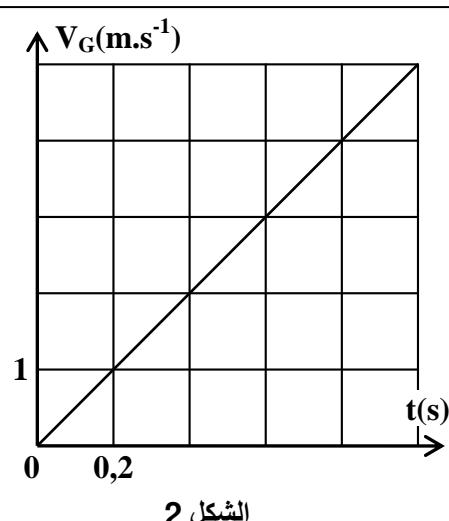
1.1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتون، أثبت أن المعادلة التفاضلية التي يحققها الأقصول x_G لمركز قصور الطفل

تكتب كما يلي: $\frac{d^2x_G}{dt^2} = g \sin \alpha$. استنتج طبيعة حركة G.

2.1. بعد تصوير حركة الطفل بواسطة كاميرا رقمية ومعالجة المعطيات بواسطة برنامج مناسب تم الحصول على مخطط السرعة لمركز القصور G والممثل في الشكل 2.

أ. أوجد مبيانيا قيمة التسارع a_G .

ب. حدد قيمة المدة الزمنية التي قطع فيها الطفل الجزء AB.



الشكل 2

2. دراسة حركة مركز قصور الطفل في مجال الثقالة المنتظم يغادر مركز قصور الطفل المزلقة في الموضع D بسرعة أفقية \bar{V}_D منظما $V_D = 11 \text{ m.s}^{-1}$ عند لحظة تعتبرها أصلا جديدا للتاريخ $(t=0)$ ليسقط في ماء المسبح. لدراسة حركة G نختار معلما متعاما منتظما (\bar{j}, \bar{i}) (الشكل 1).

1.2. بتطبيق القانون الثاني لنيوتون، أوجد التعبير الحركي للمعادلتين الزمنيتين $x(t)$ و $y(t)$ لحركة مركز القصور G. استنتاج التعبير الحركي لمعادلة مسار حركة G.

2.2. يصل G إلى سطح الماء في الموضع I بالسرعة \bar{V}_I .

أ. تتحقق أن قيمة لحظة وصول G إلى I هي $t_I = 0,6 \text{ s}$ هي

ب. أحسب قيمة V_I .

ج. حدد قيمة x_I أقصول النقطة I.

3.2. يصل طفل آخر كتلته m' إلى الموضع D بنفس السرعة \bar{V}_D التي وصل بها الطفل الأول.

هل تتغير قيمة x_I ? علل جوابك.

1

0,25

0,5

1,25

0,25

0,75

0,5

0,5



الصفحة
1
4

الامتحان الوطني الموحد للبكالوريا
الدورة العادية 2012
عناصر الإجابة

المملكة المغربية


 وزارة التربية الوطنية
 المركز الوطني للنقوص والامتحانات

5	المعامل	NR27	الفيزياء والكيمياء	المادة
3	مدة الإجاز		شعبة العلوم التجريبية مسلك علوم الحياة والأرض ومسلك العلوم الزراعية وشعبة العلوم والتكنولوجيات بمسلكيها	الشعب (ة) أو الملك

الكيمياء (7 نقط)

السؤال	التمرین	مرجع السؤال في الإطار المرجعي	سلم التقييم	عنصر الإجابة
.1.1		- كتابة المعادلة الممنذجة للتحول حمض - قاعدة وتعرف المزدوجتين المتداخلتين في التفاعل	0.5	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{CO}_2^-(\text{aq}) + \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})$
.2.1		- إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل	0.75	
.3.1		- إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل واستغلاله	0.5	$x_{\text{eq}} = V \cdot 10^{-\text{pH}}$
			0.25	$x_{\text{eq}} \approx 1,26 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$
.4.1		- إعطاء التعبير الحرفي لخارج التفاعل Q_r انطلاقا من معادلة التفاعل واستغلاله	0.5	الاستدلال
		- معرفة أن $Q_{r,\text{eq}}$ خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن يأخذ قيمة لا تتصل بالتراكيز تسمى ثابتة التوازن K الموافقة لمعادلة التفاعل	2x0.25	؛ التحقق من قيمة pK_A ؛ $\text{pK}_A = -\log Q_{r,\text{eq}}$
.5.1		- تعيين النوع المهيمن، انطلاقا من معرفة pH محلول المائي و pK_A المزدوجة (قاعدة / حمض)	2x0.25	النوع المهيمن $\text{CH}_3\text{CO}_2^-(\text{aq})$ ، التحليل
.1.2		- كتابة المعادلة الممنذجة للتحول حمض - قاعدة وتعرف المزدوجتين المتداخلتين في التفاعل	0.5	$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq}) \rightarrow \text{CH}_3\text{CO}_2^-(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l})$

الكلية (7 نقط)

- ملعة التكافؤ خلال معايرة حمض — قاعدة واستغلاله	2x0.25	$C_A \approx 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$ ؟	.2.2
	0.25+0.5	قيمة درجة الحموضية هي (6°) ؟	
	0.25	القيمة المحصل عليها تجريبياً مساوية لقيمة المسجلة على قنية الخل التجاري	.3.2
- إيجاد صيغتي الحمض الكربوكسيلي والكحول الموقفيين انطلاقاً من الصيغة نصف المنشورة للإستر	2x0.25	الصيغة نصف المنشورة لكل من الإستر والكحول	.1.3
	1	التوصل إلى: $n_{eq}(\text{acide}) \approx n_{eq}(\text{alcool}) \approx 3,3 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$ $n_{eq}(\text{ester}) \approx n_{eq}(\text{eau}) \approx 6,7 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$.2.3
- معرفة أن Q_{eq} خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن يأخذ قيمة لا تتعلق بالتراكيز تسمى ثابتة التوازن K الموافقة لمعادلة التفاعل - تحديد تركيب الخليط عند لحظة معينة			

الفيزياء (13 نقطة)

السؤال	التمرین	عنصر الإجابة	سلم التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
1.1	1	موجة طولية	0.5	- تعرف الموجة الطولية والموجة المستعرضة
2.1	1	المدول الفيزيائي للمقدار τ	0.5	- استغلال وثائق تجريبية ومعطيات لتحديد: ► المسافة؛ ► التأخير الزمني؛ ► سرعة الانتشار.
3.1	1	التعبير ؟ $V_{air} \approx 340 \text{ m.s}^{-1}$	2x0.25	- تعريف الموجة المتوازية أحادية البعد، ومعرفة العلاقة بين استطاله نقطة من وسط الانتشار واستطاله المنبع $y_M(t) = y_S(t-\tau)$
4.1	1	الجواب الصحيح هو ()	0.25	- تعريف الموجة المتوازية أحادية البعد، ومعرفة العلاقة بين استطاله نقطة من وسط الانتشار واستطاله المنبع $y_M(t) = y_S(t-\tau)$
2	2,5	جودة الخرسانة ممتازة $V = 6 \cdot 10^3 \text{ m.s}^{-1}$ ؟	2x0.25 0.25	- استغلال العلاقة بين التأخير الزمني والمسافة وسرعة الانتشار

التمرين	السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنفيذ	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
.1.1	نظام انتقالی ؛ نظام دائم		2x0.25	- تحديد تغيرات التوتر u_L (الاستجابة) بين مربطي وشيعة عند خصوع ثنائي القطب RL لرتبة توتر
.2.1	إثبات المعادلة التفاضلية		0.5	- إثبات المعادلة التفاضلية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائي القطب RL خاضعا لرتبة توتر
.3.1	التوصل إلى:	$\tau = \frac{L}{R+r}$ و $A = \frac{E}{R+r}$	2x0.5	- معرفة واستغلال تعبير ثابتة الزمن - استعمال معادلة الأبعاد
.4.1	الاستدلال		0.25	- استغلال وثائق تجريبية لـ: ▪ تعرف التوترات الملاحظة؛ ▪ إبراز تأثير R و L على استجابة ثنائي القطب RL ؛ ▪ تعين ثابتة الزمن.
.5.1		$\tau_2 \approx 1,4 \text{ ms}$ ؛ $\tau_1 \approx 2 \text{ ms}$	2x0.25	- استغلال وثائق تجريبية لـ: ▪ تعرف التوترات الملاحظة؛ ▪ إبراز تأثير R و L على استجابة ثنائية القطب RC خاضعا لرتبة توتر
.6.1	الاستدلال		0.5	- إثبات المعادلة التفاضلية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائية القطب RC خاضعا لرتبة توتر
.1.2	إثبات المعادلة التفاضلية		0.5	- استغلال وثائق تجريبية لـ: ▪ تعرف التوترات الملاحظة؛ ▪ إبراز تأثير R و C على عملية الشحن والتفرير؛ ▪ تعين ثابتة الزمن.
.1.2.2		$\varphi = 0$ ؛ $T_0 = 60 \mu\text{s}$ ؛ $U_m = 6 \text{ V}$	3x0.25	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص
.2.2 ب.	الطريقة	$C = 4,5 \cdot 10^{-9} \text{ F}$	2x0.25	- معرفة واستغلال تعبير الدور الخاص
.3.2	الاستدلال		0.5	

التمرین	السؤال	عنصر الإجابة	سلم التقييم	مراجع السؤال في الإطار المرجعي
.1.1	إثبات المعادلة التفاضلية: $\frac{d^2x_G}{dt^2} = g \sin \alpha$	$\frac{d^2x_G}{dt^2} = g \sin \alpha$	0.5	- تطبيق القانون الثاني لنيوتون لإثبات المعادلة التفاضلية لحركة مركز قصور جسم صلب على مستوى أفقي أو مائل وتحديد المقادير التحريرية والحركية المميزة للحركة
				- معرفة واستغلال مميزات الحركة المستقيمية المتغيرة بانتظام ومعادلاتها الزمنية
.2.1	الطريقة ؟ التعليل	$t = 2 \text{ s}$ ؟ $a_G = 5 \text{ m.s}^{-2}$	2x0.25	- استغلال مخطط السرعة ($V_G = f(t)$)
.2.1	الطريقة ؟ التوصل إلى:	$y_G = \frac{1}{2}g.t^2$ ؛ $x_G = V_D.t$	2x0.25	- معرفة واستغلال مميزات الحركة المستقيمية المتغيرة بانتظام ومعادلاتها الزمنية
.1.2	التوصل إلى: التحقق من قيمة t_I ؛ الطريقة ؟ لا تتغير قيمة x_I ؛ التعليق: قيمة x_I لا تتعلق بالكتلة لأن	$y_G = \frac{g}{2.V_D^2} \cdot X_G^2$ ؛ $V_I \approx 12,5 \text{ m.s}^{-1}$ ؛ $x_I = 6,6 \text{ m}$ ؛ $x_I = V_D \cdot t_I$	0.75 0.5 0.25 0.25+0.5 2x0.25	<ul style="list-style-type: none"> - تطبيق القانون الثاني لنيوتون على قذيفة: ↳ لإثبات المعادلات التفاضلية لحركة؛ ↳ لاستنتاج المعادلات الزمنية لحركة واستغلالها؛ ↳ لإيجاد معادلة المسار، وقمة المسار والمدى.
.3.2				