

امتحان تجريبي

الأسدس الأول

ذ: ع. شاندي

الموضوع

مجموعة مدارس الزغاري الخاصة



2018/12/24

صفحة: 1/6

مدة الإنجاز: 3 س

الفيزياء والكيمياء

المادة

المعامل: 7

شعبة العلوم التجريبية- مسلك العلوم الفيزيائية

الشعبة والمسلك

يسمح باستعمال الآلة الحاسبة العلمية غير القابلة للبرمجة

تعطى التعابير الحرفية قبل التطبيقات العديدة

يتضمن الموضوع أربعة تمارين

تمرين الكيمياء (7نقط):

- ✓ التتبع الزمني لتفاعل حمض الإيثانويك والبوتانول (2.5 نقطة)
- ✓ تفاعل حمض الإيثانويك والماء (2نقط)
- ✓ تفاعل حمض الإيثانويك ومحلول هيدروكسيد الصوديوم (2.5 نقطة)

الفيزياء (13 نقطة):

- ✓ تمرين 1: انتشار موجة فوق صوتية في الهواء (1.25 نقطة)
- ✓ تمرين 2: النشاط الإشعاعي لنويدة الكوبالت-60 (4.75 نقطة)
- ✓ تمرين 3: دراسة ثنائي القطب RC (7 نقط)



الكيمياء (7نقط) الأجزاء الثلاثة مستقلة

يستخدم حمض الإيثانويك في صناعة الأظحية وفي تعليب اللحوم والأسماك، وفي تصنيع الكثير من المواد العطرية والمذيبات، وفي دباغة الجلود وصناعة النسيج، ويحمل الرمز E260. يهدف التمرين في جزئه الأول إلى دراسة التتبع الزمني لتفاعل حمض الإيثانويك والبوتانول، وفي جزئه الثاني إلى دراسة تفاعله مع الماء، ثم في جزئه الثالث إلى دراسة تفاعله مع هيدروكسيد الصوديوم.

✓ الكتلة المولية لحمض الإيثانويك: $M = 60 \text{ g.mol}^{-1}$ ؛

✓ ثابتة الحمضية للمزدوجة $\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-$: $K_A = 1,6 \cdot 10^{-5}$.

الجزء الأول: التتبع الزمني لتفاعل حمض الإيثانويك مع البوتانول (2.5 نقطة)
ننجز خليطاً تفاعلياً، حجمه $V = 15 \text{ mL}$ ، متساوي المولات لحمض الإيثانويك الخالص $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2(\ell)$ والبوتانول الخالص $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}(\ell)$ عند درجة الحرارة 80°C ، حيث كميته المادة البدئية من المتفاعلين متساويان $n_i = 0,1 \text{ mol}$. ينتج عن التفاعل الحاصل إيثانوات البوتيل الخالص $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2(\ell)$ والماء $\text{H}_2\text{O}(\ell)$.

1- أفل ثم أتمم الجدول الوصفي أسفله للتفاعل: (0.25ن)

معادلة التفاعل		$\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2(\ell) + \text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}(\ell) \rightleftharpoons \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2(\ell) + \text{H}_2\text{O}(\ell)$			
حالة المجموعة	التقدم $x(\text{mol})$	كميات المادة ب (mol)			
الحالة البدئية	0	n_i	n_i	0	0
خلال التطور	x				
الحالة النهائية	x_f				

2- يمثل منحنى الشكل-1 تطور التقدم x لهذا التفاعل بدلالة الزمن $x = f(t)$.

2.1- أوجد قيمة زمن نصف التفاعل $t_{1/2}$ ؛ (0.5ن)

2.2- يمثل المستقيمان T و T' مماسي المنحنى $x = f(t)$ بالتتابع

عند اللحظة $t = 0$ وعند اللحظة $t = 20 \text{ min}$.

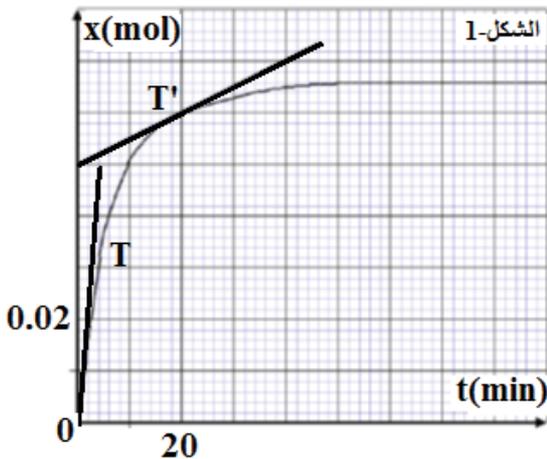
حدد قيمة السرعة الحجمية v للتفاعل عند $t = 0$ ثم قيمة سرعته

الحجمية v' عند $t = 20 \text{ min}$ ؛ (0.75ن)

2.3- كيف تتطور السرعة الحجمية للتفاعل خلال الزمن؟

ما العامل الحركي المسؤول عن هذا التطور؟ (0.25ن)

2.4- أحسب قيمة ثابتة التوازن K للتفاعل؛ (0.75ن)





الجزء الثاني: تفاعل حمض الإيثانويك مع الماء (2نقط)

نحضر حجما $V_1 = 100 \text{ mL}$ لمحلول مائي لحمض الإيثانويك CH_3COOH تركيزه البدئي $C_1 = 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$ أعطى قياس pH هذا المحلول، عند 25°C ، النتيجة $\text{pH} = 2,9$.

1- أكتب معادلة التفاعل الحاصل بين حمض الإيثانويك والماء؛ (0.5ن)

2- بالاستعانة بالجدول الوصفي لهذا التفاعل:

2.1- أوجد تعبير التقدم عند التوازن x_{eq} بدلالة pH و V_1 . أحسب قيمته؛ (0.5ن)2.2- بين أن تعبير خارج التفاعل عند التوازن $Q_{r,\text{eq}}$ يكتب على الشكل التالي: $Q_{r,\text{eq}} = \frac{x_{\text{eq}}^2}{V_1 \cdot (C_1 \cdot V_1 - x_{\text{eq}})}$ ،

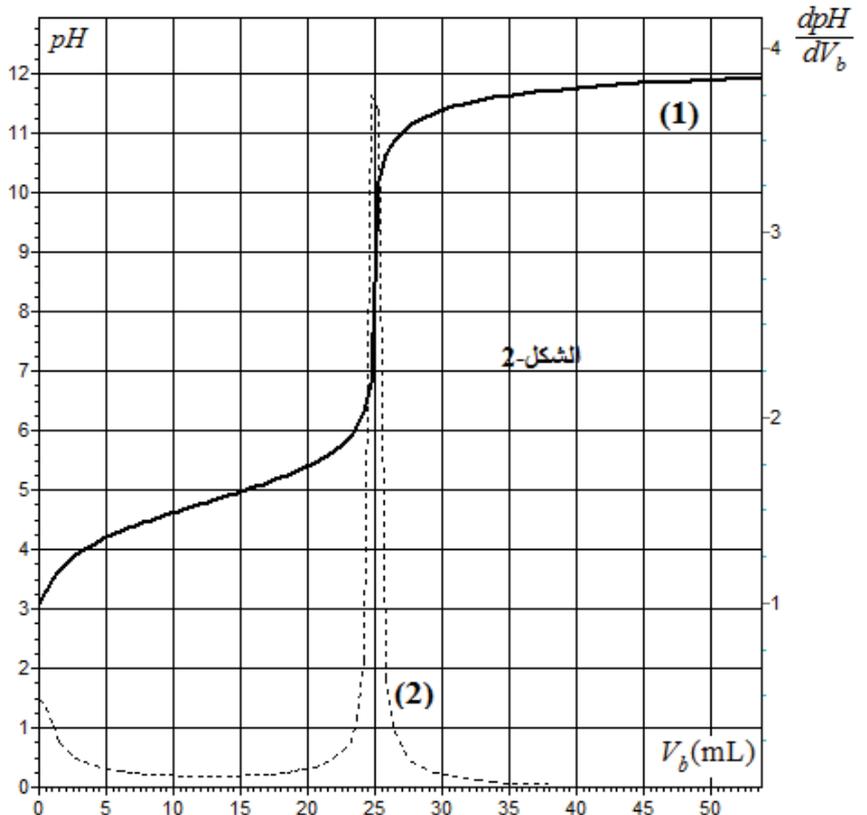
أحسب قيمته؛ (0.75ن)

3- استنتج قيمة المقدار pK_A للمزدوجة $\text{CH}_3\text{COOH} / \text{CH}_3\text{COO}^-$. (0.25ن)

الجزء الثالث: دراسة تفاعل حمض الإيثانويك و محلول هيدروكسيد الصوديوم (2.5نقطة)

نحضر حجما $V' = 100 \text{ mL}$ من محلول مائي S_1 لحمض الإيثانويك CH_3COOH ، تركيزه المولي C_a ، بإذابة كتلة m

من الحمض في الماء المقطر.

نأخذ حجما $V_a = 10 \text{ mL}$ من المحلول S_1 ونعايره، بنتبع قياس pH ، بواسطة محلول مائي S_2 لهيدروكسيد الصوديوم $(\text{Na}_{\text{aq}}^+ + \text{HO}_{\text{aq}}^-)$ تركيزه المولي $C_b = 2 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$. باستعمال وجبهة لمسك المعطيات و عدة معلوماتية ملائمةنحصل على المنحنى (1) الذي يمثل $\text{pH} = f(V_b)$ والمنحنى (2) الذي يمثل $\frac{d\text{pH}}{dV_b} = g(V_b)$ (الشكل-2)، حيث V_b حجم المحلول S_2 المضاف.



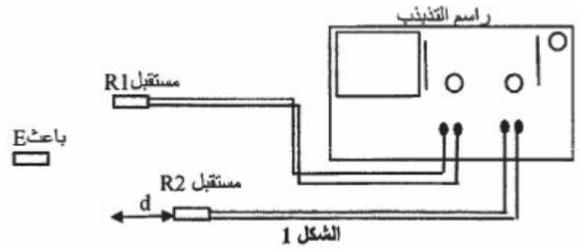
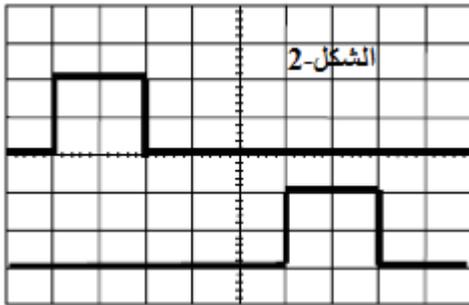
- 1- أكتب معادلة التفاعل الحاصل أثناء هذه المعاييرة؛ (0.25)
- 2- أوجد قيمة التركيز المولي C_a للمحلول المائي S_1 لحمض الإيثانويك، واستنتج قيمة الكتلة m اللازمة لتحضير المحلول S_1 ؛ (0.75)
- 3- حدد قيمة النسبة $\frac{[CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]}$ عند إضافة الحجم $V_b = 15mL$ من المحلول S_2 . (1ن)

الفيزياء (13 نقطة)

تمرين 1: انتشار الموجة فوق الصوتية (1.25 نقطة)

يتضمن التمرين ثلاثة أسئلة، حيث تم عرض أربعة اقتراحات لكل سؤال. انقل على ورقة التحرير الاقتراح الصحيح بالنسبة لكل سؤال دون أي تحليل.

يتكون التركيب التجريبي الممثل في الشكل-1 من باعث E لدفعات من موجة فوق صوتية، ومستقبلين R_1 و R_2 تفصلهما مسافة d ، ومرتبطين إلى راسم التذبذب. نسجل أن أحد المنحنيين المحصلين في الرسم التذبذبي للشكل-2 متأخر عن الآخر.



معطيات:

سرعة انتشار الموجة فوق الصوتية في الهواء: $v = 340m.s^{-1}$ ؛
الحساسية الأفقية لراسم التذبذب: $0,2ms / div$.

1- (0.25ن)

- مجال طول الموجة للموجات فوق الصوتية هو: $400nm \leq \lambda \leq 800nm$ ؛
- الموجات فوق الصوتية موجات كهربائية مغناطيسية؛
- تتعلق سرعة انتشار الموجة فوق الصوتية بطبيعة وسط الانتشار؛
- خلال انتشارها في وسط ما، تنقل الموجة فوق الصوتية المادة المكونة لهذا الوسط.

2- التأخر الزمني τ المسجل بين R_1 و R_2 هو: (0.5ن)

أ- $\tau = 1,4ms$ ؛ ب- $\tau = 1ms$ ؛ ج- $\tau = 0,6ms$ ؛ د- $\tau = 0,2ms$.

3- المسافة d التي تفصل المستقبلين R_1 و R_2 هي: (0.5ن)

أ- $d = 47,6cm$ ؛ ب- $d = 34cm$ ؛ ج- $d = 20,4cm$ ؛ د- $d = 6,8cm$.



تمرين 2: النشاط الإشعاعي لنويدة الكوبالت-60 (4.75 نقطة)

الكوبالت-60 ${}_{27}^{60}\text{Co}$ إشعاعي النشاط، ينتج عن تفتته نويدة النيكل في حالة إثارة ${}_{28}^{60}\text{Ni}^*$ ودقيقة ${}^A_Z P$. يلعب دوراً هاماً في الطب النووي. فهو يستخدم في العلاج الإشعاعي للسرطان، وكذلك في الجراحة الإشعاعية للأورام الدماغية.

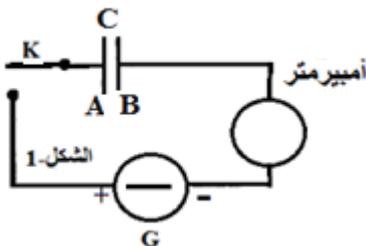
معطيات:

كتلة البروتون: $m_p = 1,00728u$ ؛ كتلة النيوترون: $m_n = 1,00866u$ ؛ $m({}_{27}^{60}\text{Co}) = 59,91901u$ ؛ $m({}_{28}^{60}\text{Ni}) = 59,91544u$ ؛ $1u = 931,5\text{MeV}\cdot c^{-2}$ ؛ عمر النصف للكوبالت-60: $t_{1/2} = 5,2\text{années}$.

- 1- حدد عدد البروتونات وعدد النيوترونات لنويدة الكوبالت-60؛ (0.5ن)
- 2- أحسب بالوحدة MeV ، طاقة الربط لنوية في نويدة الكوبالت-60 ثم في نويدة ${}_{28}^{60}\text{Ni}$ ؛ ماذا تستنتج؟ (1.25ن)
- 3- حدد طبيعة الدقيقة ${}^A_Z P$ ، ما نوع هذا النشاط الإشعاعي؟ (0.75ن)
- 4- يصاحب هذا التفتت انبعاث إشعاع كهرومغناطيسي. ما مصدر هذا الإشعاع؟ (0.5)
- 5- إذا علمت أن طاقة الإشعاع المنبعث هي $E = 2,50\text{MeV}$ ، أوجد، بالوحدة u ، كتلة النويدة المثارة ${}_{28}^{60}\text{Ni}^*$ ؛ (1ن)
- 6- النشاط البدني لعينة الكوبالت-60 المستعملة خلال إحدى حصص العلاج هو $a_0 = 5.10^{-3}\text{Bq}$. أوجد المدة الزمنية اللازمة لكي يصبح نشاط هذه العينة هو: $a = \frac{a_0}{10}$. (0.75ن)

تمرين 3: دراسة دارة RC (7نقط)

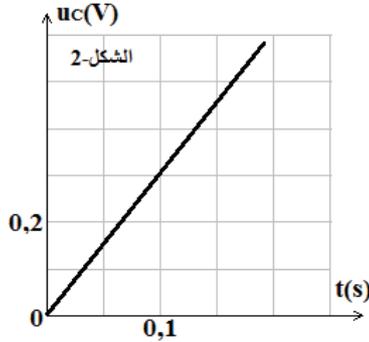
تدخل المكثفات والموصلات الأومية في تركيب عدد من الأجهزة الكهربائية والإلكترونية المختلفة. تستعمل المكثفات لتخزين الطاقة الكهربائية بمدى استرجاعها قد توظيفها في دارات هذه الأجهزة. يهدف هذا التمرين إلى تعيين سعة مكثف، ثم دراسة التطور الزمني لكل من التوتر بين لبوسيه وشدة التيار الكهربائي خلال شحنه بواسطة مولد مؤتمل للتوتر الكهربائي.



الجزءان مستقلان

الجزء الأول: تعيين سعة مكثف

يتكون التركيب الكهربائي الممثل في الشكل-1 من مولد مؤتمل، يزود الدارة بتيار كهربائي شدته ثابتة، ومكثف سعته C وقاطع تيار K وجهاز أمبيرمتر. عند اللحظة $t = 0$ نغلق قاطع التيار K فيشير الأمبيرمتر إلى الشدة $I = 30\text{mA}$.



خلال شحن المكثف نسجل تغيرات التوتر u_C بين لبوسي المكثف بدلالة الزمن.

نحصل على المنحنى الممثل في الشكل-2.

1- حدد لبوس المكثف المشحون موجبا؛ (0.5ن)

2- بين أن تعبير التوتر u_C بين لبوسي المكثف يكتب على الشكل: $u_C = \frac{I.t}{C}$ ؛ (0.5ن)

3- بالاستعانة بمبيان الشكل-2، تحقق أن قيمة سعة المكثف هي $C = 10mF$ ؛ (1ن)

الجزء الثاني: شحن المكثف

نفرغ المكثف السابق كليا، ثم نركبه في الدارة الممثلة في الشكل 3 مع مولد مؤتمل G للتوتر الكهربائي قوته الكهرمحركة E ، وموصل أومي مقاومته R ، وقاطع التيار K . عند لحظة نعتبرها أصلا جديدا للتواريخ ($t = 0$) نغلق قاطع التيار K ، فيشحن المكثف.

1- أنقل على ورقة التحرير تبيانة التركيب التجريبي ومثل عليها في الاصطلاح مستقبل التوتر u_C والتوتر u_R ؛ (0.5ن)

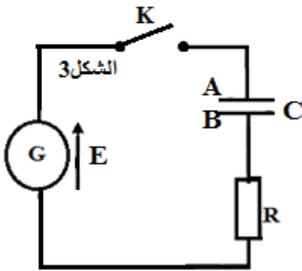
2- أوجد تعبير المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر u_C ؛ (0.75ن)

3- يكتب حل هذه المعادلة التفاضلية على الشكل التالي: $u_C(t) = A.(1 - e^{-\alpha.t})$.

حدد تعبير كل من الثابتين A و α ؛ (0.75ن)

4- يمثل منحنيا الشكل-4 التطور الزمني لكل من التوترين $u_C(t)$ و $u_R(t)$ والمستقيم T

مماس المنحنى $u_C(t)$ عند اللحظة $t = 0$.



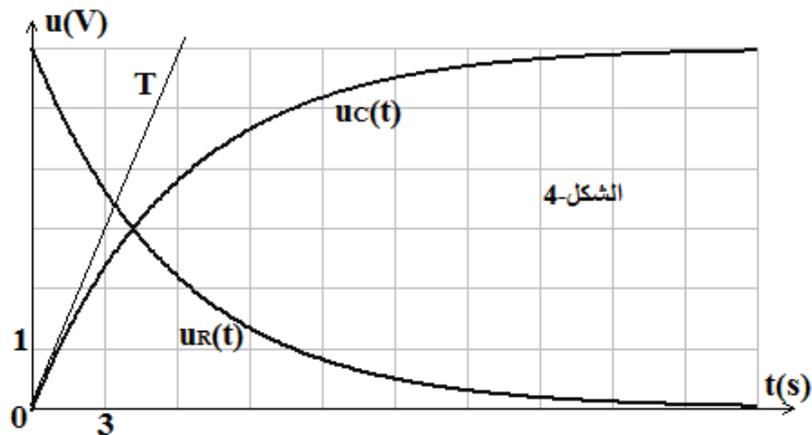
4.1- بين أن تعبير التوتر $u_R(t)$ يكتب على الشكل التالي: $u_R(t) = E.e^{-\frac{t}{\tau}}$ ؛ (0.5ن)

4.2- باستعمال معادلة الأبعاد، بين أن الثابتة τ مقدار زمني؛ (0.5ن)

4.3- أوجد قيمة المقاومة R ؛ (0.75ن)

4.4- ما قيمة شدة التيار الكهربائي عند اللحظة $t = \tau$ ؟ (0.75ن)

5- أحسب القيمة القصوى $E_{e_{max}}$ للطاقة الكهربائية المخزونة في المكثف. (0.5ن)



امتحان تجريبي

الأسدس الأول

عناصر الإجابة
ذ: ع. شاندي

مجموعة مدارس الزناري الخاصة



2018/12/24

صفحة: 1/4

مدة الإنجاز: 3 ص

الفيزياء والكيمياء

المادة

المعامل: 7

شعبة العلوم التجريبية- مسلك العلوم الفيزيائية

الشعبة والمسلك

الكيمياء (7نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
1	إتمام الجدول الوصفي	0.25	إنشاء الجدول الوصفي لتقدم التفاعل واستغلاله.
-2.1	الطريقة $t_{1/2} = 6 \text{ min}$	0.25 0.25	تحديد زمن نصف التفاعل مبيانيا أو باستثمار نتائج تجريبية.
-2.2	الطريقة $v = 1,33 \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ $v' = 0,03 \text{ mol.L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$	0.25 0.25 0.25	معرفة تعبير السرعة الحجمية للتفاعل وتحديد قيمتها مبيانيا.
-2.3	تطور السرعة والعامل الحركي	0.25	معرفة تأثير التركيز على سرعة التفاعل.
-2.4	التعبير: $K = \frac{x_f^2}{(n_i - x_f)^2}$ القيمة: $K \approx 3,8$	0.5 0.25	معرفة أن $Q_{r,eq}$ خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن يأخذ قيمة لا تتعلق بالتركيز تسمى ثابتة التوازن K الموافقة لمعادلة التفاعل.
-1	معادلة التفاعل	0.5	كتابة المعادلة المنموجة للتحويل حمض - قاعدة
-2.1	التعبير: $x_{eq} = 10^{-pH} \cdot V$ القيمة: $x_{eq} = 1,26 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$	0.25 0.25	حساب التقدم النهائي لتفاعل حمض مع الماء انطلاقا من معرفة pH محلول هذا الحمض
-2.2	التعبير: $Q_{r,eq} = \frac{x_{eq}^2}{V_1 \cdot (C_1 \cdot V_1 - x_{eq})}$ القيمة: $Q_{r,eq} = 1,6 \cdot 10^{-5}$	0.5 0.25	معرفة أن $Q_{r,eq}$ خارج التفاعل لمجموعة في حالة توازن يأخذ قيمة لا تتعلق بالتركيز



صفحة: 2/4

عناصر الإجابة

مدة الإنجاز: 3 ص

الفيزياء والكيمياء

المادة

المعامل: 7

شعبة العلوم التجريبية- مسلك العلوم الفيزيائية

الشعبة والمسلك

الكيمياء (7نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
-1	معادلة التفاعل	0.25ن	كتابة معادلة التفاعل الحاصل أثناء المعايرة (باستعمال سهم واحد).
-2	قيمة التركيز المولي التعبير: $C_a = \frac{C_b \cdot V_{bE}}{V_a}$	0.5ن	معلمة التكافؤ خلال معايرة حمض - قاعدة واستغلاله.
	القيمة: $C_a = 5 \cdot 10^{-2} \text{ mol} \cdot L^{-1}$ استنتاج الكتلة التعبير: $m = C_a \cdot M \cdot V$	0.25ن	
	القيمة: $m = 0,3$	0.25ن	
-3	التعبير: $\frac{[CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]} = 10^{pH - pK_A}$	0.75ن	استغلال منحنى أو نتائج المعايرة.
	القيمة: مبيانيا نجد $pH = 5$ بالنسبة ل $\frac{[CH_3COO^-]}{[CH_3COOH]} \approx 1,6$ ؛ $V_b = 15mL$	0.25ن	

الجزء الثالث

الفيزياء

تمرين 1 (1.25 نقطة)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
-1	الاقتراح الثالث	0.25ن	تعريف الموجة الميكانيكية وسرعة انتشارها.
-2	الاقتراح الثاني	0.5ن	استغلال وثائق تجريبية ومعطيات لتحديد التأخر الزمني
-3	الاقتراح الثاني	0.5ن	استغلال العلاقة بين التأخر الزمني والمسافة وسرعة الانتشار



صفحة: 3/4

عناصر الإجابة

مدة الإنجاز: 3 ص

الفيزياء والكيمياء

المادة

المعامل: 7

شعبة العلوم التجريبية- مسلك العلوم الفيزيائية

الشعبة والمسلك

تمرين 2 (4.75 نقطة)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
-1	عدد البروتونات: $Z = 27$ عدد النيوترونات: $N = 33$	0.25ن 0.25ن	معرفة مدلول الرمز A_ZX وإعطاء تركيب النواة التي يمثلها
-2	التعبير: $\mathcal{E}_2 = \frac{E_{\ell_2}}{A_2}$; $\mathcal{E}_1 = \frac{E_{\ell_1}}{A_1}$ القيمة: $\mathcal{E}_1 = 8,75 \text{ MeV}$; $\mathcal{E}_2 = 8,78 \text{ MeV}$ استنتاج	x(0.25) 2 x(0.25) 2 0.25ن	تعريف وحساب طاقة الربط بالنسبة لنوية واستغلالها
-3	طبيعة الدقيقة+ الطريقة؛ نوع النشاط الإشعاعي	0.5ن 0.25ن	التعريف على طراز التفتت النووي انطلاقا من معادلة نووية
-4	مصدر الإشعاع γ الطريقة؛	0.5ن	تعريف التفتتات النووية α و β^+ و β^- والانبعاث γ
-5	القيمة: $m({}^{60}_{28}\text{Ni}^*) = 59,91812u$	0.75ن 0.25ن	استعمال مختلف وحدات الكتلة والطاقة والعلاقة بين هذه الوحدات
-6	التعبير: $t = \frac{t_{1/2}}{\text{Ln}2} \cdot \text{Ln} \left(\frac{a_0}{a} \right)$ القيمة: $t = 17,3 \text{ années}$	0.5ن 0.25ن	معرفة واستغلال قانون التناقص الإشعاعي

تمرين 3 (7 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التنقيط	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
-1	اللبوس المشحون موجبا	0.5ن	تحديد شحنتي لبوسي مكثف
-2	إثبات العلاقة: $u_c = \frac{I \cdot t}{C}$	0.5ن	معرفة واستغلال العلاقة $q = C \cdot u$
-3	التأكد من قيمة C : التعبير: $C = \frac{I}{k}$; مع $k = \frac{\Delta u_c}{\Delta t}$ الموجه للمستقيم؛ $k = 3V \cdot s^{-1}$	1ن	تحديد سعة مكثف مبيانيا وحسابيا

الجزء الأول



صفحة: 4/4

عناصر الإجابة

مدة الإنجاز: 3 س

الفيزياء والكيمياء

المادة

المعامل: 7

شعبة العلوم التجريبية- مسلك العلوم الفيزيائية

الشعبة والمسلک

تمرين 3 (7 نقط)

السؤال	عناصر الإجابة	سلم التقييم	مرجع السؤال في الإطار المرجعي
-1	تمثيل التوترين حسب الاصطلاح مستقبلي تعبير المعادلة التفاضلية:	0.5ن	تمثيل التوترين u_R و u_C في الاصطلاح مستقبلي
-2	$R.C. \frac{du_C}{dt} + u_C = E$	0.75ن	إثبات المعادلة التفاضلية والتحقق من حلها عندما يكون ثنائي القطب RC خاضعا لرتبة توتر
-3	تعبير الثابتين: $\alpha = \frac{1}{R.C}$ و $A = E$	0.75ن	
-4.1	إثبات تعبير $u_R(t)$: $u_R(t) = E.e^{-\frac{t}{\tau}}$ مع: $\tau = R.C$	0.5ن	تحديد تعبير التوتر $u_C(t)$ (الاستجابة) بين مربطي مكثف عند خضوع ثنائي القطب RC لرتبة توتر واستنتاج تعبير شدة التيار المار في الدارة
-4.2	إبراز البعد الزمني ل τ	0.5ن	استعمال معادلة الأبعاد
-4.3	التعبير: $R = \frac{\tau}{C}$ ؛ القيمة: مبيانيا $\tau = 6S$ و $R = 600\Omega$	0.25ن 2x(0.25ن)	معرفة واستغلال تعبير ثابتة الزمن
-4.4	التعبير: $i(\tau) = \frac{u_R(\tau)}{R}$ ؛ القيمة: مبيانيا $u_R(\tau) = 2,2V$ و $i(\tau) = 3,67mA$	0.25ن 2x(0.25ن)	استغلال وثائق تجريبية لتعرف التوترات الملاحظة
-5	التعبير: $E_{e\max} = \frac{1}{2} C.u_{C\max}^2$ ؛ القيمة: $E_{e\max} = 0,18j$	0.25ن 0.25ن	معرفة واستغلال تعبير الطاقة الكهربائية المخزونة في مكثف

الجزء الثاني