



على المترشح أن يختار أحد الموضوعين الآتيين:

### الموضوع الأول

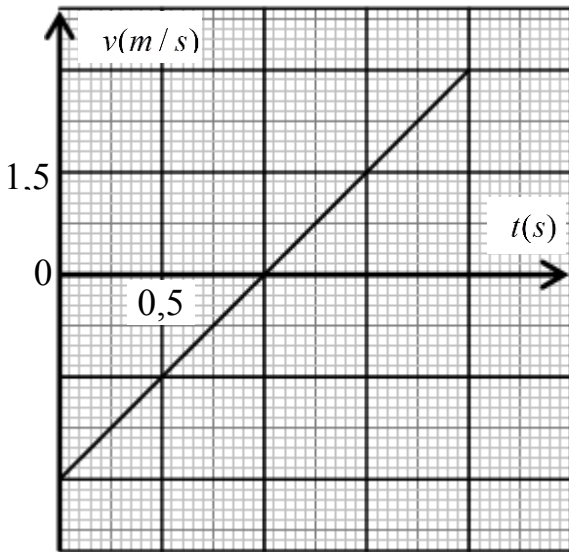
يحتوي الموضوع الأول على 04 صفحات (من الصفحة 1 من 8 إلى الصفحة 4 من 8)

الجزء الأول: (13 نقطة)

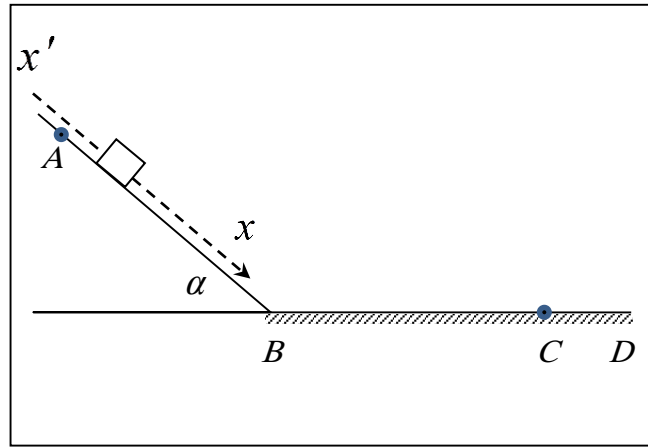
التمرين الأول: (06 نقاط)

متحرك كتلته  $m = 800 \text{ g}$ ، ندفعه من أسفل مستوي مائل أملس (عديم الاحتكاك)، يميل عن الأفق بزاوية  $\alpha$  وبسرعة ابتدائية  $\vec{v}_B$  يتحرك صعودا حتى النقطة  $A$  حيث تنعدم سرعته، ليعود تحت تأثير ثقله فيمر بالنقطة  $B$  مرة أخرى (الشكل-1).

يمثل الشكل-2 مخطط سرعة مركز عطالة الجسم بدلالة الزمن  $v = f(t)$ . (تعطى  $g = 10 \text{ m/s}^2$ ).



الشكل-2



الشكل-1

1) استنتج من البيان:

أ) السرعة الابتدائية  $v_B$ .

ب) مسافة الصعود  $BA$ .

2) أذكر نص القانون الثاني لنيوتن.

ب) باستخدام القانون الثاني لنيوتن أوجد عبارة التسارع أثناء مرحلة الصعود ثم استنتج طبيعة الحركة.

ج) احسب زاوية الميل  $\alpha$ .

3) بين أن الجسم يعود إلى النقطة  $B$  بنفس السرعة التي دفع بها.



- 4) يلاقي الجسم أثناء رجوعه بعد مروره بالنقطة  $B$  مستوي أفقي خشن  $BD$  (وجود قوة احتكاك ثابتة) فنتباطاً حركته ليتوقف عند نقطة  $C$  تبعد عن  $B$  مسافة  $1,8 m$ .
- أ) مثل القوى المؤثرة على الجسم خلال حركته على المقطع  $BD$ .
- ب) باستخدام مبدأ انحفاظ الطاقة على الجملة (جسم) بين الموضعين  $B$  و  $C$ ، احسب شدة قوة الاحتكاك.
- ج) احسب المدة الزمنية المستغرقة لقطع المسافة  $BC$ .
- 5) أعد رسم مخطط السرعة الموضح بالشكل 2- ثم مثل عليه ما تبقى من منحنى سرعة الجسم للمقطع  $BC$ .

التمرين الثاني: (07 نقاط)

معطيات:  $\lambda_{CH_3COO^-} = 4,09 \times 10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$ ،  $\lambda_{Na^+} = 5,01 \times 10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$ ،  $\lambda_{HO^-} = 19,9 \times 10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$

I. بهدف الدراسة الحركية لتفاعل التصبن لأستر  $E$  صيغته الجزيئية المجملية  $C_4H_8O_2$ ، نمزج في بيشر حجماً

$V_1 = 100 mL$  من محلول الصود ( $Na^+(aq) + HO^-(aq)$ ) تركيزه المولي  $C_1 = 0,1 mol / L$  مع

$0,01 mol$  من الأستر  $E$  (سائل نقي) ليصبح حجم الوسط التفاعلي  $V_T$  في الدرجة  $25^\circ C$ .

1) أعط جميع الصيغ نصف المفصلة للأستر  $E$  مع تسمية كل منها.

2) إن هذا الأستر نتج من تفاعل حمض الايثانويك  $CH_3COOH$  والايثانول  $C_2H_5OH$ .

اكتب معادلة التفاعل المنمذج للتحويل الكيميائي الحاصل في البيشر بين محلول الصود والأستر  $E$  مستعملاً الصيغ نصف المفصلة.

II. تابعنا تطور هذا التفاعل عن طريق قياس الناقلية  $G$  للوسط التفاعلي خلال فترات زمنية مختلفة

وسجلنا النتائج في الجدول الآتي:

$t(s)$	0	30	60	90	120	150	180	210
$G(mS)$	46,20	18,60	12,40	12,30	11,15	10,80	10,70	10,70

1) فسّر تناقص الناقلية  $G$  مع تطور التفاعل.

2) نُسَمي  $K$  ثابت الخلية و  $\sigma$  الناقلية النوعية حيث  $G = K \times \sigma$ .

أ) جد عبارة الناقلية  $G_0$  في اللحظة  $t = 0$  بدلالة  $K, C_1, V_1, V_T$  والناقلات النوعية المولية الشاردية  $\lambda_i$ .

ب) بالاستعانة بجدول تقدم التفاعل، بيّن أن عبارة الناقلية  $G$  في اللحظة  $t$  تعطى بالعلاقة:

$$G = G_0 + \frac{K}{V_T} x (\lambda_{CH_3COO^-} - \lambda_{HO^-})$$

ج) ارسم على ورقة ملمترية  $G = f(t)$  بأخذ سلم الرسم:  $1cm \rightarrow 30s$  و  $1cm \rightarrow 5mS$

د) عرّف سرعة التفاعل واحسب قيمتها عند اللحظة  $t = 0$  علماً أن  $\frac{K}{V_T} = 185,5 (SI)$

هـ) أثبت أن الناقلية  $G(t)$  عند زمن نصف التفاعل  $t_{1/2}$  تعطى بالعلاقة:  $G(t_{1/2}) = \frac{G_0 + G_f}{2}$

- استنتج قيمة  $t_{1/2}$ .



الجزء الثاني: (07 نقاط)

التمرين التجريبي: (07 نقاط)

تستعمل الوشائع، المكثفات والنواقل الأومية في الدارة الكهربائية لمختلف الأجهزة الكهربائية، ولإبراز دور (تصرف) هذه العناصر الكهربائية، قام أستاذ مع فوج من تلاميذ السنة النهائية بتركيب الدارتين الكهربائيتين الآتيتين:

I. التركيب الأول الممثل في الشكل-3 والمكون من:

- وشيعة ذاتيتها  $L$  ومقاومتها الداخلية  $r$ .

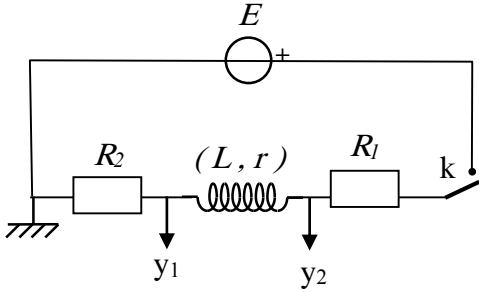
- ناقلين أوميين مقاومتها  $R_1$  ،  $R_2 = 80 \Omega$ .

- مولد للتوتر الثابت قوته المحركة الكهربائية  $E$ .

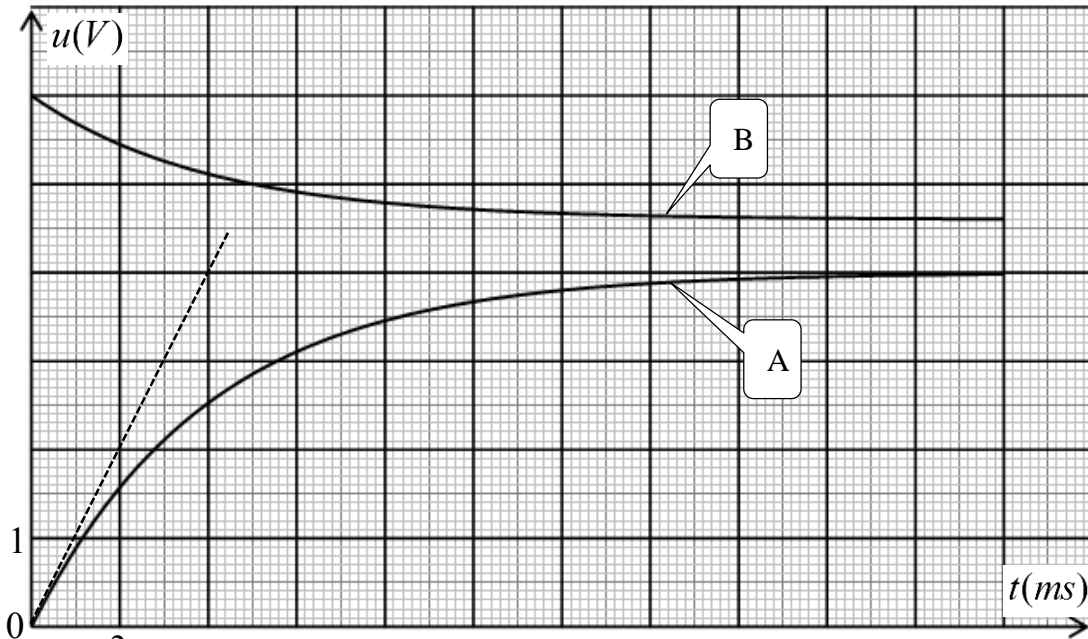
- قاطعة  $K$ .

- راسم اهتزاز رقمي ذو ذاكرة.

نغلق القاطعة عند اللحظة  $t = 0$  نحصل على المنحنيين البيانيين الممثلين في الشكل-4.



الشكل-3



الشكل-4

1) عيّن المنحنى البياني الذي يمثل التوتر الكهربائي بين طرفي الناقل الأومي  $R_2$  ، علل .

2) أوجد المعادلة التفاضلية بدلالة شدة التيار المار في الدارة .

3) اعتمادا على الشكل-4:

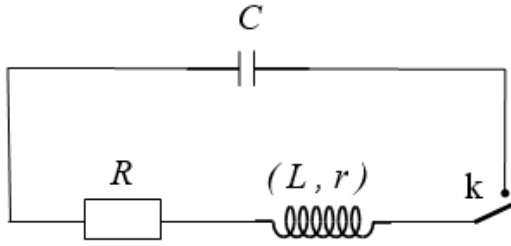
أ) أوجد قيمة  $E$  .

ب) حدّد قيمة كل من  $R_1$  ،  $r$  .

ج) احسب قيمة  $L$  بطريقتين مختلفتين.



II. التركيب الثاني الممثل في الشكل-5 والمكون من:



الشكل-5

- الوشيجة السابقة

- مكثفة سعتها  $C = 47 \mu\text{F}$  مشحونة كلياً .

- ناقل أومي مقاومته  $R = 28 \Omega$  .

- قاطعة K .

- راسم إهتزاز رقمي ذو ذاكرة .

نغلق القاطعة عند اللحظة  $t = 0$  نحصل على المنحنيين البيانيين

الممثلين في الشكل-6 .

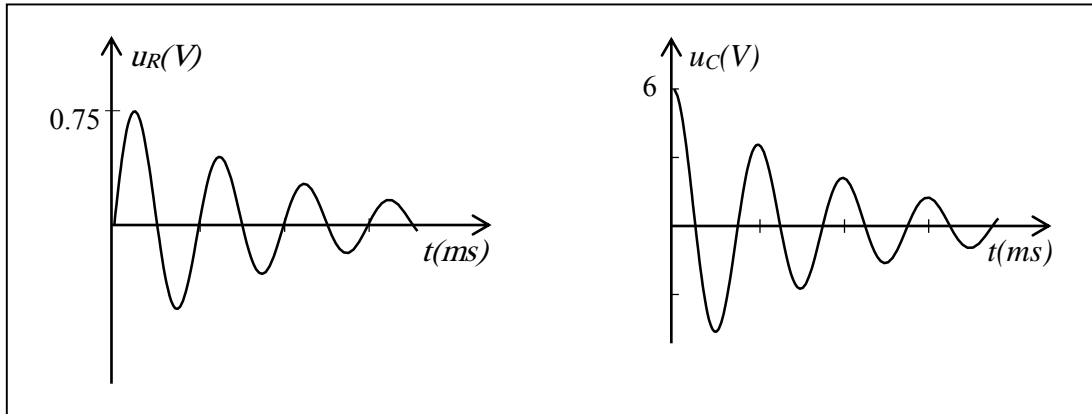
(1) كيف تتحقق تجريبياً من أنّ المكثفة مشحونة؟

(2) ما هو نمط الإهتزازات الملاحظ؟ علّل.

(3) احسب قيمة الطاقة الكلية للدائرة عند اللحظتين  $t = 0$  و  $t = T/4$  حيث T هو شبه الدور للاهتزازت

الكهربائية. ماذا تستنتج؟

(4) كيف تتوقع شكل المنحنى البياني  $u_C(t)$  عند حذف الناقل الأومي R ؟



الشكل-6

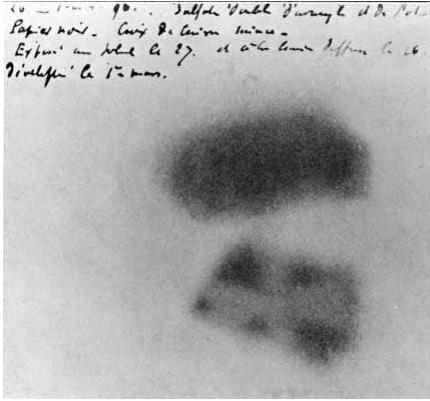


## الموضوع الثاني

يحتوي الموضوع الثاني على 04 صفحات (من الصفحة 5 من 8 إلى الصفحة 8 من 8)

الجزء الأول: (13 نقطة)

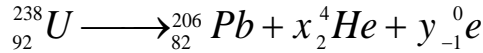
التمرين الأول: (06 نقاط)



... وضع الفيزيائي الفرنسي هنري بيكريل صدفة في درج مكتبه عينة من أملاح اليورانيوم فوق لوح فوتوغرافي وهذا حينما كان يقوم بأبحاث علمية على الأشعة السينية، في أول مارس 1896 فتح الدرج فلاحظ بانبهار كبير أن الألواح متأثرة رغم عدم تعرض الأملاح لأشعة الشمس.

وهذا ما أدى إلى اكتشاف أن أملاح اليورانيوم انبعثت منها تلقائياً أشعة غير مرئية تركت آثاراً على الألواح الفوتوغرافية، فدعاها بأشعة اليورانيوم.

إن النظير لليورانيوم 238 يشكل العائلة الإشعاعية التي تؤدي إلى نظير مستقر من الرصاص  $^{206}_{82}Pb$ ، وفق تفككات متتابعة، يمكن كتابة الحصيلة بعد انتهاء التفاعل كما يلي :



1- أ) عرّف كل من:

- النواة المشعة.

- النظائر.

- العائلة المشعة.

ب) جد  $x$  و  $y$  مع تحديد القوانين المستعملة.

ج) نذكر بالنمط الإشعاعي المنبعث عن تفكك الأنوية غير المستقرة لعائلة لليورانيوم 238.

2) اعتماداً على المخطط (Z-N) الممثل في الشكل-1:

أ) اكتب معادلة التفكك رقم (1) للنواة  $^{210}_{83}Bi$  ورقم (2) للنواة  $^{210}_{84}Po$ .

ب) استخراج رموز آخر الأنوية للنظائر المستقرة.

3) احسب النسبة  $\frac{N(^{210}Po)}{N(^{210}Bi)}$  من أجل نسبة النشاط الإشعاعي

$$\frac{A(^{210}Po)}{A(^{210}Bi)} = 1$$

128	$^{210}_{82}Pb$	$^{211}_{83}Bi$	$^{212}_{84}Po$	$^{213}_{85}At$
127	$^{209}_{82}Pb$	$^{210}_{83}Bi$	$^{211}_{84}Po$	$^{212}_{85}At$
126	$^{208}_{82}Pb$	$^{209}_{83}Bi$	$^{210}_{84}Po$	$^{211}_{85}At$
125	$^{207}_{82}Pb$	$^{208}_{83}Bi$	$^{209}_{84}Po$	$^{210}_{85}At$
124	$^{206}_{82}Pb$	$^{207}_{83}Bi$	$^{208}_{84}Po$	$^{209}_{85}At$
N/Z	82	83	84	85

الشكل-1



- 4) تتميز نظائر العناصر بطاقة ربط  $E_l \left( {}^A_Z X \right)$  مميزة لكل نواة تتحكم في تموضع الأنوية في مخطط  $(Z - N)$ .  
أ) عرّف طاقة ربط النواة مع إعطاء عبارتها.  
ب) باستغلال الشكل-2 والمعطيات أكمل الجدول الآتي:

النواة	${}^{11}C$	${}^{12}C$	${}^{14}C$
طاقة الربط $E_l \left( {}^A_Z X \right) (MeV)$	70,394		
طاقة الربط لكل نوية $\frac{E_l \left( {}^A_Z X \right)}{A} (MeV / n)$			7,300
نمط الاشعاع			

8	${}^{12}_4 Be$	${}^{13}_5 B$	${}^{14}_6 C$	${}^{15}_7 N$	${}^{16}_8 O$
7	${}^{11}_4 Be$	${}^{12}_5 B$	${}^{13}_6 C$	${}^{14}_7 N$	${}^{15}_8 O$
6	${}^{10}_4 Be$	${}^{11}_5 B$	${}^{12}_6 C$	${}^{13}_7 N$	${}^{14}_8 O$
5	${}^9_4 Be$	${}^{10}_5 B$	${}^{11}_6 C$	${}^{12}_7 N$	${}^{13}_8 O$
4	${}^8_4 Be$	${}^9_5 B$	${}^{10}_6 C$	${}^{11}_7 N$	${}^{12}_8 O$
N/Z	4	5	6	7	8

الشكل-2

ج) رتب تصاعدياً استقرار الأنوية المذكورة في الجدول أعلاه.

5) عرض التلفزيون الجزائري يوم 09 جانفي 2017 مشهد لنقل رفاة شهداء وُجِدوا في مغارة بوسيف بجبل الطارف بأم البواقي إلى مخبر التحليل الإشعاعي لغرض تحديد تاريخ استشهادهم.

أُخذت عينة من رفاة أحد الشهداء، باستخدام  ${}^{14}C$  فكان نشاطها الإشعاعي  $0,1605 Bq$ . في حين أن نشاط عينة حية مماثلة لها في الكتلة هو  $0,1617 Bq$ .

ما هو تاريخ استشهاد هذا الشهيد؟

المعطيات :

$$m({}^{12}C) = 11,99671u ; m({}^1_0n) = 1,00866u ; m({}^1_1p) = 1,00728u , 1u = 931,5 MeV / c^2$$

$$t_{1/2}({}^{210}Po) = 138,676 j ; t_{1/2}({}^{210}Bi) = 5,013 j , t_{1/2}({}^{14}C) = 5700 ans , 1ans = 365,25 j$$

التمرين الثاني: (07 نقاط)

يستعمل الديوان الوطني للأرصاد الجوية لأجل معرفة تركيب الغلاف الجوي بالون مسبار، من المطاط الخفيف المرن جداً، معبأً بالهيليوم، معلق به علبة تحتوي على تجهيز علمي لرصد الطقس والاتصال اللاسلكي بالمحطة. ينفجر البالون المسبار عندما يصل إلى ارتفاع  $h$  عن سطح الأرض، حينئذ تفتح مظلة هبوط العلبة المتصلة بها مع التجهيز العلمي، فتعيده إلى الأرض.



ننمذج قيمة  $\vec{f}$  قوة احتكاك الهواء على الجملة { مظلة + علبة } بـ  $f = k \cdot v^2$  حيث  $k$  ثابت موجب من أجل ارتفاعات معتبرة، و  $v$  سرعة مركز عطالة الجملة.

بفرض أنه لا توجد رياح ( الحركة تكون شاقولية )، وندرس حركة مركز عطالة الجملة في مرجع أرضي نعتبره غاليلياً.

1. (أ) مثل القوى المطبقة على مركز عطالة الجملة { مظلة + علبة } في بداية السقوط ( $t=0$ ) وفي النظام الدائم.

(ب) أعط العبارة الحرفية الشعاعية لدافعة أرخميدس  $\vec{\Pi}$ .

(ج) نذكر بنص القانون الثاني لنيوتن ثم اكتب العبارة الشعاعية للقوى المطبقة على الجملة في النظام الانتقالي.

(د) جد المعادلة التفاضلية للسرعة.

(هـ) استخراج عبارة السرعة الحدية  $v_c$ ، ثم احسب قيمتها.

(و) انطلاقاً من عبارة السرعة الحدية وباستعمال التحليل البعدي، حدّد وحدة  $k$  في الجملة الدولية للوحدات.

(2) جد  $a_0$  عبارة تسارع مركز عطالة الجملة { مظلة + علبة } عند اللحظة  $t=0$ ، ثم احسب قيمته.

(3) إذا اعتبرنا سقوط العلبة حراً:

(أ) عزّف السقوط الحر.

(ب) عيّّن قيمة التسارع في هذه الحالة.

(ج) إذا اعتبرنا أن العلبة سقطت من ارتفاع  $1000\text{ m}$  من سطح الأرض، احسب سرعتها لحظة ارتطامها بالأرض

بـ  $\text{km/h}$ . ماذا نتوقع أن يحدث للعلبة في هذه الحالة مع التعليل وماذا تستنتج؟

(د) كيف تتوقع شكل البيانيين: بيان السرعة  $v = f(t)$  وبيان التسارع  $a = g(t)$  (ارسم كيفيا البيانيين) ؟

تعطى:  $m = 2,5\text{ kg}$  ,  $g = 9,80\text{ m}\cdot\text{s}^{-2}$  ,  $\Pi = 3\text{ N}$  ,  $k = 1,32\text{ S}\cdot\text{I}$

الجزء الثاني: (07 نقاط)

التمرين التجريبي: (07 نقاط)

جابر بن حيان أنبغ الكيمائيين المسلمين، وأعظم كيميائي العصور الوسطى بشكل عام فقد تركت ابحاثه ودراسته أثراً خالداً. يعتبر أول من حضّر الأحماض من تقطير أملاحها منها روح الملح (محلول حمض كلور الهيدروجين)، وكذلك هو أول من اكتشف الصود الكاوي (هيدروكسيد الصوديوم).

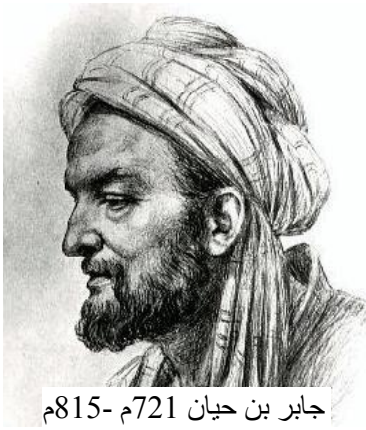
أولاً: نقترح معايرة مُنتج منزلي (روح الملح) حمض كلور الهيدروجين المتواجد في هذا المحلول التجاري بمحلول هيدروكسيد الصوديوم.

- تحمل بطاقة قارورة المحلول التجاري  $S_0$  المعلومات التالية:

الكثافة  $d = 1,068$

النسبة المئوية الكتلية لحمض كلور الهيدروجين  $13,5\%$

$M(\text{HCl}) = 36,5\text{ g/mol}$



جابر بن حيان 721م - 815م



- الوسائل: ماصات عيارية: 20 mL, 10 mL, 5 mL

حجرات عيارية: 500mL, 250 mL, 100mL

سحاحة مدرجة: 50 mL , 25 mL , 10 mL

جهاز pH متر معاير، مخلوط مغناطيسي.

بياسر وأرلينة ماير مختلفة السعة.

(1) عَرّف كل من الحمض والأساس حسب بروشتند.

(2) احسب  $c_0$  التركيز المولي لحمض كلور الهيدروجين في المحلول التجاري  $S_0$ .

(3) ضع بروتوكولاً تجريبياً لتمديد المحلول  $S_0$  التجاري 50 مرة للحصول على محلول  $S_1$  حجمه  $V_1 = 250 mL$ .

(4) نُعاير حجماً  $V_A = 10 mL$  من المحلول  $S_1$  مع إضافة الماء المقطر لغمر مسبار الـ pH متر بواسطة محلول

هيدروكسيد الصوديوم تركيزه المولي  $c_B = 0,10 mol \cdot L^{-1}$ . المتابعة الـ pH مترية أعطت الجدول الآتي:

$V_B (mL)$	0	1	2	5	6	7	7,5	8	8,5	9	11	12
pH	1,7	2,0	2,3	2,8	3,0	3,3	3,8	7,1	10,1	10,5	11,2	11,5

(أ) ارسم شكلاً تخطيطياً لعملية المعايرة مع تسمية الوسائل المستعملة.

(ب) اكتب معادلة تفاعل المعايرة.

(ج) ارسم المنحنى البياني  $pH = f(V_B)$  لتطور pH الوسط التفاعلي بدلالة الحجم  $V_B$ .

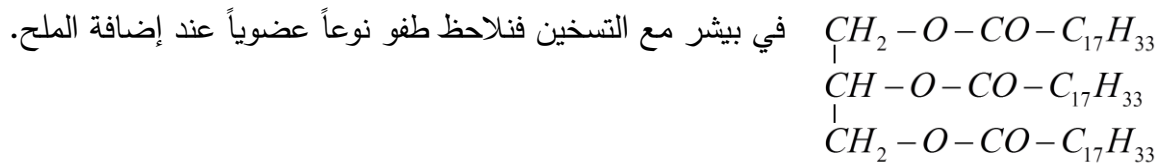
(د) عين احداثيي نقطة التكافؤ  $E$ .

(هـ) جد التركيز المولي  $c_A$  للمحلول  $S_1$ ، ثم استنتج  $c_0$  التركيز المولي للمحلول التجاري  $S_0$ .

(و) هل المعلومات المكتوبة على القارورة صحيحة؟

ثانياً: نريد معرفة أهمية الإسترات في الحياة اليومية، نأخذ حجماً من محلول الصود المتبقي في السحاحة عند نهاية

المعايرة، ونضيف له زيت الزيتون الذي نعتبره يتكون من ثلاثي الغليسريد الذي صيغته الجزيئية نصف المفصلة



(1) اكتب معادلة تفاعل محلول الصود مع ثلاثي الغليسريد.

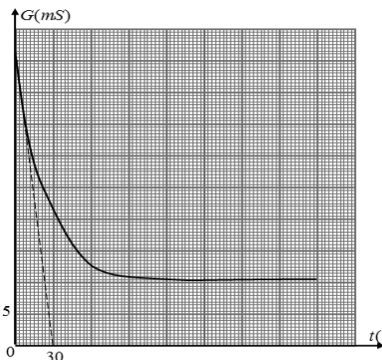
2. (أ) ماذا نسمي هذه العملية والنوع العضوي الذي يطفو؟

(ب) فيمَ تتمثل أهمية الإسترات في الحياة اليومية؟




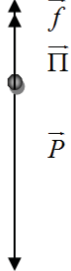
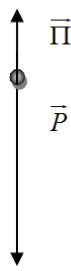
العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
0,75	0,25	الجزء الأول: (13 نقطة) التمرين الأول: (06 نقاط)
	0,5	1- أ) السرعة الابتدائية من البيان $v_B = -3 \text{ m/s}$ ب) مسافة الصعود BA: مسافة الصعود هي مساحة الحيز المحصور بمنحنى السرعة ومحور الأزمنة واللحظتين $t = 0 \text{ s}$ ، $t = 1 \text{ s}$ ومنه $BA = \frac{1}{2} \times 1 \times 3 = 1.5 \text{ m}$
2,25	0,5	2- أ) نص القانون الثاني لنيوتن: في مرجع عطالي، المجموع الشعاعي للقوى الخارجية المطبقة على جملة مادية يساوي إلى جداء كتلة الجملة في شعاع تسارع مركز عطالتها.
	0,5	ب) عبارة التسارع واستنتاج طبيعة الحركة: باعتبار المرجع السطحي الأرضي وتطبيق القانون الثاني لنيوتن $\sum \vec{f} = m \cdot \vec{a}$ نجد $\vec{P} + \vec{R} = m \cdot \vec{a}$ بالإسقاط نجد $a = g \cdot \sin(\alpha)$
	0,25	بما أن المسار مستقيم والجداء $a \times v < 0$ فإن الحركة مستقيمة متباطئة بانتظام.
	0,25	ج) حساب زاوية الميل: من البيان لدينا: $a = \frac{\Delta v}{\Delta t} = 3 \text{ m/s}^2$
	0,25	بالتعويض في علاقة التسارع نجد $\sin(\alpha) = 0.3$ ومنه $\alpha = 17.5^\circ$
	0,25	3- تبيان أن الجسم يعود إلى B بنفس السرعة: من البيان $v_B = 3 \text{ m/s}$ (تقبل إجابات أخرى)
2,0	0,25	4- أ) تمثيل القوى: ب) شدة قوة الاحتكاك: بتطبيق مبدأ انحفاظ الطاقة $0 = E_C(B) + W_f$ $0 = \frac{1}{2} m \cdot v_B^2 - f \cdot BC$ بالتعويض نجد $f = \frac{m \cdot v_b^2}{2BC} = 2 \text{ N}$
	0,25	ج) حساب المدة الزمنية المستغرقة لقطع المسافة BC: حساب التسارع: لدينا $-f = m \cdot a_1$ ومنه $a_1 = -2.5 \text{ m/s}^2$
	0,5	لدينا $a \times v < 0$ (الحركة مستقيمة متباطئة بانتظام)
	0,25	من المعادلة الزمنية للسرعة نجد: $v_C = a_1 \cdot t + v_B$ نخلص إلى $t = \frac{-v_B}{a_1} = 1.2 \text{ s}$
	0,25	
	0,25	

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
0,75	0,75	<p>5- رسم المنحنى البياني:</p>
2,0	8x0,25	<p><b>التمرين الثاني: (07 نقاط)</b></p> <p>ملاحظة هامة: التمرين الثاني (كيمياء) الموضوع الأول، في حالة عدم انتباه المترشح للمعطيات:          - يتم منح علامة II-1 / (0,25 نقطة) إلى السؤال II-2-ج/ (رسم المنحنى).          - يتم منح علامة السؤال II-2-د/ (0,25 نقطة)، (حساب قيمة السرعة) على نفس السؤال في تعريف السرعة.</p> <p>(I-1) - الصيغ نصف المفصلة:</p> <div style="display: flex; flex-direction: column; align-items: center;"> <div style="display: flex; align-items: center; margin-bottom: 10px;"> <math display="block">\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{CH}_3</math> <div style="margin-left: 10px;">برويانوات الأيثيل</div> </div> <div style="display: flex; align-items: center; margin-bottom: 10px;"> <math display="block">\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3</math> <div style="margin-left: 10px;">إيثانوات الأيثيل</div> </div> <div style="display: flex; align-items: center; margin-bottom: 10px;"> <math display="block">\text{H} - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3</math> <div style="margin-left: 10px;">ميثانوات البروبيل</div> </div> <div style="display: flex; align-items: center;"> <math display="block">\text{H} - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_3</math> <div style="margin-left: 10px;">ميثانوات ميثيل-إيثيل</div> </div> </div>
0,5	0,5	<p>2- معادلة التفاعل:</p> $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{O} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 + \text{HO}^- \longrightarrow \text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH} + \text{CH}_3\text{COO}^-$
0,25	0,25	<p>II-1 - تتناقص الناقلية لأن <math>\lambda_{\text{HO}^-} &gt; \lambda_{\text{CH}_3\text{COO}^-}</math></p>
	0,5	<p>(أ-2) <math>G_0 = \frac{KC_1V_1}{V_T} (\lambda_{\text{HO}^-} + \lambda_{\text{Na}^+})</math></p>
	0,5	<p>(ب) - صحة العلاقة: <math>G = \frac{KC_1V_1}{V_T} \lambda_{\text{Na}^+} + \frac{Kx}{V_T} \lambda_{\text{CH}_3\text{COO}^-} + \frac{K(C_1V_1 - x)}{V_T} \lambda_{\text{HO}^-}</math></p>
	0,5	<p><math>G = G_0 + \frac{Kx}{V_T} (\lambda_{\text{CH}_3\text{COO}^-} - \lambda_{\text{HO}^-})</math></p>

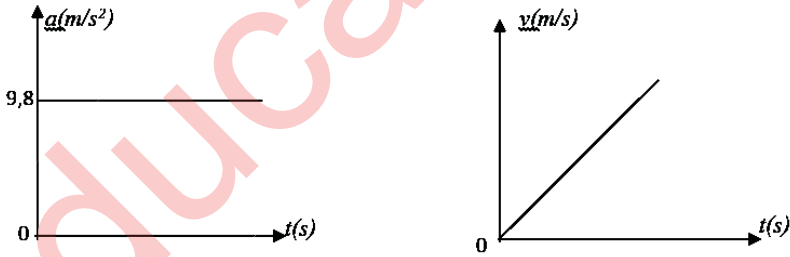
العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
04,0	0,5	(ج) - رسم المنحنى: 
	0,25	(د) - سرعة التفاعل: $v = \frac{dx}{dt}$ ، ومنه: $v = \frac{(dG/dt)_{t=0}}{\frac{k}{V_T}(\lambda_{CH_3COO^-} - \lambda_{HO^-})}$
	0,25	بيانيا: $\left(\frac{dG}{dt}\right)_{t=0} = -1,54 \times 10^{-3}$ ، $v = 5,25 \times 10^{-4} \text{ mol / s}$
	0,25	(هـ) - تبيان العلاقة: $G(t_{1/2}) = G_0 + \frac{K}{V_T} \cdot \frac{C_1 V_1}{2} (\lambda_{CH_3COO^-} - \lambda_{HO^-})$ $2G(t_{1/2}) = 2G_0 + \frac{K}{V_T} \cdot C_1 V_1 (\lambda_{CH_3COO^-} - \lambda_{HO^-})$ $G(t_f) = G_0 + \frac{K C_1 V_1}{V_T} (\lambda_{CH_3COO^-} - \lambda_{HO^-})$ $G(t_{1/2}) = \frac{G_0 + G(t_f)}{2} \Leftrightarrow 2G(t_{1/2}) = G_0 + G(t_f)$ <p style="text-align: right;">بيانيا : <math>t_{1/2} \approx 15s</math></p>
0,5	0,5	الجزء الثاني: (07 نقاط) التمرين التجريبي: (07 نقاط) -1-I المنحنى البياني الذي يوافق $u_{R2}$ هو المنحنى A ( عند اللحظة $t = 0$ يكون $u_R = 0$ )
0,75	0,25	2- المعادلة التفاضلية بدلالة شدة التيار
	0,25	$R_1 i + R_2 i + r i + L di / dt = E$ نجد $u_{R1} + u_{R2} + u_b = E$
	0,25	$(R_1 + R_2 + r) i + L di / dt = E$ ، نخلص إلى $\frac{di}{dt} + \frac{(R_1 + R_2 + r)}{L} i = \frac{E}{(R_1 + R_2 + r)}$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الأول)
مجموع	مجزأة	
03,25	0,25	3- أ) قيمة $E = 6 V$
	0,25	ب) قيمة $r$ : لدينا $u_{\max} = (r + R_2) \cdot i_0$ ولدينا $i_0 = \frac{u_{R_2}}{R_2} = \frac{4}{80} = 0.05 A$
	0,25	نجد $r = \frac{u_{\max}}{i_0} - R_2 = 12 \Omega$
	0,5	قيمة $R_1$ : $E = (r + R_2 + R_1) \cdot i_0$ نجد $R_1 = 28 \Omega$
	0,5	ج) قيمة $L$ : ط1: من البيان $\tau = 0.006 s$ نجد $L = \tau(R_1 + R_2 + r) = 0.72 H$
	1,25	ط2: $L = \frac{E \cdot R_2}{\left(\frac{du_{R_2}}{dt}\right)_{t=0}}$ من البيان $A$ : $\left(\frac{du_{R_2}}{dt}\right)_{t=0} = \frac{2}{3} \times 10^3 V / s$ ومنه $L = 0,72 H$
0,5	0,5	II - 1) - التحقق التجريبي: توصيل طرفي المكثفة بجهاز الفولط متر ، انحراف المؤشر يدل على أنها مشحونة.
0,25	0,25	2) - نمط الاهتزازات حرة متخامدة لأنها لا تستقبل طاقة من الوسط الخارجي وتحتوي الدارة على ناقل أومي .
01,25	0,5	3) - حساب الطاقة الكلية : $E_T = E_c(0) = \frac{1}{2} C u_c^2(0)$
	0,5	عند $t = 0$ : $E_T = E_c(0) = \frac{1}{2} C u_c^2(0) = 8.5 \times 10^{-4} J$
	0,25	عند $t = T/4$ : $E_T = E_L(T/4) = \frac{1}{2} L i^2(T/4) = 2.58 \times 10^{-4} J$ ومنه $E_T(0) > E_T(T/4)$ ومنه ضياع في الطاقة (طاقة غير محفوظة)
0,5	0,5	4) - عند حذف الناقل الأومي يزداد زمن التخامد دون تأثير الدور ، يكون ضياع الطاقة أقل (يقبل التفسير بيانياً)

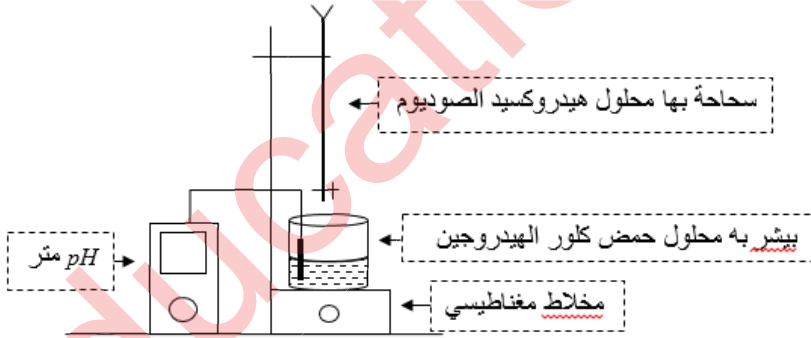
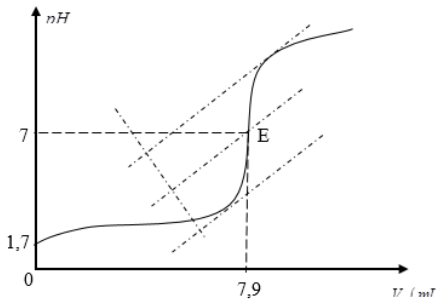
العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
1,5	0,25	الجزء الأول: (13 نقطة) التمرين الأول: (06 نقاط) 1-أ) - النواة المشعة: كل نواة غير مستقرة تتفكك تلقائياً لتعطي نواة أكثر استقراراً مع اصدار اشعاعات.
	0,25	- النظائر: هي مجموعة ذرات لنفس العنصر لها نفس العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي.
	0,25	- العائلة المشعة: هي مجموعة الأنوية الابن الناتجة عن تفكك النواة الأب الأصلي
	0,5 0,25	ب) - القوانين المستعملة: انحفاظ العدد الشحني - انحفاظ العدد الكتلي $x=8 \quad y=6$ ج) - الأنماط: $\alpha, \beta^-$ .
0,75	0,25	2-أ) - معادلة تفكك رقم (1) للنواة $^{210}_{83}Bi$ :
	0,25	$^{210}_{83}Bi \longrightarrow ^{210}_{84}Po + ^0_{-1}e$
	0,25	معادلة تفكك رقم (2) للنواة $^{210}_{84}Po$ : $^{210}_{84}Po \longrightarrow ^{206}_{82}Pb + ^4_2He$
01,0	0,25	ب) - آخر الأنوية للنظائر المستقرة: $^{206}_{82}Pb, ^{207}_{83}Pb, ^{208}_{84}Pb$
	0,25	3 - $\frac{A(^{210}Po)}{A(^{210}Bi)} = 1$ ونعلم أن: $A = \lambda N$ و $t_{1/2} = \frac{\ln 2}{\lambda}$
	0,25	$\frac{N(^{210}Po)}{N(^{210}Bi)} = \frac{t_{1/2}(^{210}Po)}{t_{1/2}(^{210}Bi)}$
	0,25	ومنه نجد: $\Leftrightarrow \frac{N(^{210}Po)}{N(^{210}Bi)} = \frac{138,676}{5,013} = 27,66$
02,0	0,25	4-أ) - طاقة الربط للنواة: هي الطاقة التي يقدمها الوسط الخارجي لنواة ساكنة ومعزولة
	0,25	لتفكيكها إلى نوياتها ساكنة ومعزولة. $E_\ell =  \Delta m  \cdot c^2 = [Zm_p + (A-Z)m_n - m(^A_ZX)]c^2$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)			
مجموع	مجزأة				
		(ب)- تكملة الجدول:			
		$^{14}\text{C}$	$^{12}\text{C}$	$^{11}\text{C}$	النواة
	1,25	102,200	92,153	70,394	طاقة الربط $E_c(^A_Z X)(\text{MeV})$
		7,300	7,679	6,399	طاقة الربط لكل نوية $\frac{E_c(^A_Z X)}{A}(\text{MeV}/n)$
		$\beta^-$	///	$\beta^+$	نمط الإشعاع
		(ج)- الترتيب التصاعدي لاستقرار الأنوية:			
	0,25				
		5- تاريخ استنشاد الشهيد:			
0,75	0,25 0,25	$A = A_0 e^{-\lambda t} \Leftrightarrow t = -\frac{t_{1/2}}{\ln 2} \ln \frac{A(t)}{A_0}$ $t = -\frac{5700}{\ln 2} \ln \frac{0,1605}{0,1617} = 61,254 \text{ ans}$			
	0,25	ومنه تاريخ الاستنشاد: 1955			
		التمرين الثاني: (07 نقاط)			
	0,25	1- أ) - تمثيل القوى المطبقة على مركز عطالة الجملة { مظلة + علبة } في:			
	0,25	- النظام الدائم: $\vec{f}, \vec{\Pi}, \vec{P}$		- بداية السقوط: $\vec{P}, \vec{\Pi}$	
					
	0,5	(ب) - العبارة الشعاعية لدافعة أرخميدس: $\vec{\Pi} = -\rho V \vec{g}$			

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)	
مجموع	مجزأة		
03,5	0,25	(ج) - نص القانون الثاني لنيوتن: « في معلم غاليلي، المجموع الشعاعي للقوى الخارجية المطبقة على جملة مادية، يساوي في كل لحظة جداء كتلتها في شعاع تسارع مركز عطالتها ». $\sum \vec{F}_{ext} = m \cdot \vec{a}_g$ العبارة الشعاعية للقوى المطبقة على الجملة { مظلة + علبة } :	
	0,25	(د) - المعادلة التفاضلية للسرعة: $\vec{f} + \vec{P} + \vec{\Pi} = m \cdot \vec{a}$ باسقاط العبارة الشعاعية للقوى المطبقة على المحور $zz'$ :	
	0,25	$-kv^2 + mg - \Pi = m \cdot \frac{dv}{dt} \Leftrightarrow$ $-\frac{k}{m}v^2 + \left(g - \frac{\Pi}{m}\right) = \frac{dv}{dt}$	
	0,5	(هـ) - عبارة السرعة الحدية $v_\ell$ : $-\frac{k}{m}v^2 + \left(g - \frac{\Pi}{m}\right) = \frac{dv}{dt} = 0 \Leftrightarrow v_\ell = \sqrt{\frac{mg - \Pi}{k}}$ وقيمتها:	
	0,25	$v_\ell = \sqrt{\frac{2,5 \times 9,8 - 3}{1,32}} = 4 m \cdot s^{-1}$	
	0,25	(و) - وحدة الثابت في الجملة الدولية: $v_\ell = \sqrt{\frac{mg - \Pi}{k}} \Rightarrow k = \frac{mg - \Pi}{v_\ell^2}$	
	0,5	$[k] = \frac{[mg - \Pi]}{[v_\ell]^2} = \frac{[M][L][T]^{-2}}{[L]^2[T]^{-2}} = [M][L]^{-1}$	
	0,25	إذا وحدة $k$ في الجملة الدولية هي $kg \cdot m^{-1}$	
	0,75	0,25	2- عبارة $a_0$ تسارع مركز عطالة الجملة { مظلة + علبة } عند اللحظة $t = 0$ : $-\frac{k}{m}v^2 + \left(g - \frac{\Pi}{m}\right) = \frac{dv}{dt} = a$ لكن عند اللحظة $t = 0$ تكون قوة الاحتكاك معدومة ومنه:
		0,25	$a_0 = g - \frac{\Pi}{m}$
0,25		$a_0 = g - \frac{\Pi}{m} = 9,8 - \frac{3}{2,5} = 8,6 m \cdot s^{-2}$ ت.ع:	

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
02,75	0,5	3-أ) تعريف السقوط الحر: هو السقوط تحت تأثير الثقل فقط ب) - قيمة التسارع:
	0,25	$\sum \vec{F}_{ext} = m \cdot \vec{a}_g$
	0,25	$\vec{P} = m \cdot \vec{a}$
	0,25	$\vec{a} = \vec{g}$
	0,25	ومنه: $a = g = 9,8 m \cdot s^{-2}$
	0,5	ج) - سرعة العجلة عند وصولها الى سطح الأرض:
	0,25	$v = \sqrt{2gh} = 140 m / s = 504 km / h$
	0,25	السرعة كبيرة جدا وبالتالي تتلف العجلة ولا يمكن استغلال معلوماتها نستنتج أن المظلة ضرورية للحفاظ على العجلة.
	0,25	د) - المنحنيين في حالة السقوط الحر:
	0,25	
0,5	0,25	الجزء الثاني: (07 نقاط) التمرين التجريبي: (07 نقاط)
	0,25	أولاً: 1- الحمض: كل فرد كيميائي (شاردة أو جزئ) قادر على فقدان $H^+$ أثناء تفاعل كيميائي.
0,75	0,5	الأساس: كل فرد كيميائي (شاردة أو جزئ) قادر على اكتساب $H^+$ أثناء تفاعل كيميائي.
	0,25	2- التركيز المولي $c_0$ لحمض كلور الهيدروجين في المحلول التجاري $S_0$ : $c_0 = 10 \frac{d \cdot P}{M} \Leftrightarrow c_0 = \frac{10 \times 1,068 \times 13,5}{36,5}$ $c_0 = 3,95 \text{ mol} \cdot L^{-1}$



العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجموع	مجزأة	
0,75	0,25	3- البروتوكول التجريبي: - الوسائل المستعملة: $V_0 = 5 \text{ mL} \Leftrightarrow f = \frac{c}{c_0} = \frac{V}{V_0}$ ومنه الوسائل هي: ماصة عيارية سعتها $5 \text{ mL}$ وحوجلة عيارية $250 \text{ mL}$
	0,25	- المواد المستعملة: المحلول التجاري $S_0$ والماء المقطر. - خطوات العمل: نأخذ بواسطة ماصة عيارية حجماً $V_0 = 5 \text{ mL}$ من المحلول
	0,25	$S_0$ ونسكبه في حوجلة عيارية سعتها $250 \text{ mL}$ بها كمية من الماء المقطر $(\frac{3}{4}V)$ ، ثم نكمل بإضافة الماء المقطر إلى خط العيار وبعد غلق الحوجلة بسدادة نقوم بالرج للحصول على محلول متجانس.
03,0	0,5	4- (أ) رسم الشكل التخطيطي لعملية المعايرة: 
	0,5	(ب) - معادلة تفاعل المعايرة: $H_3O^+ (aq) + HO^- (aq) = 2H_2O (l)$
	0,5	(ج) - رسم البيان: $pH = f(V_B)$ 
	0,25	(د) - احداثيا نقطة التكافؤ: $E(V_{BE} = 7,9 \text{ mL}, pH_E = 7)$

العلامة		عناصر الإجابة (الموضوع الثاني)
مجزأة	مجموع	
0,5	0,5	<p>هـ)- استنتاج التركيز المولي <math>c_A</math> للمحلول <math>S_1</math> وكذلك <math>c_0</math> للمحلول التجاري <math>S_0</math>:</p> $c_A V_A = c_B V_{BE} \Leftrightarrow$ $c_A = \frac{c_B V_{BE}}{V_A} \Leftrightarrow c_A = \frac{0,10 \times 7,9}{10} = 0,079 \text{ mol / L}$ $f = \frac{c_0}{c_A} \Leftrightarrow c_0 = f \cdot c_A = 50 \times 0,079 = 3,95 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ <p>و) المقارنة بين معلومات بطاقة القارورة والنتائج المحسوبة في السؤال 2: متطابقة في حدود أخطاء التجربة.</p>
0,75	0,75	<p><b>ثانياً:</b></p> <p>1. معادلة تفاعل محلول الصود مع ثلاثي الغليسريد:</p> $\begin{array}{l} \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CO} - \text{C}_{17}\text{H}_{33} \\   \\ \text{CH} - \text{O} - \text{CO} - \text{C}_{17}\text{H}_{33} \\   \\ \text{CH}_2 - \text{O} - \text{CO} - \text{C}_{17}\text{H}_{33} \end{array} + 3(\text{Na}^+ + \text{HO}^-) = \begin{array}{l} \text{CH}_2\text{OH} - \text{CHOH} - \text{CH}_2\text{OH} \\ + 3(\text{Na}^+ + \text{C}_{17}\text{H}_{33} - \text{COO}^-) \end{array}$
1,25	0,5 0,25 0,5	<p>2.أ) - تسمى هذه العملية: التصبن                  - النوع العضوي الذي يطفو: الصابون                  ب) أهمية الإسترات في الحياة اليومية:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- صناعة الصابون</li> <li>- الوقود</li> <li>- الملونات والمعطرات المضافة للمواد الغذائية</li> <li>- روائح الفواكه والأزهار والورود</li> <li>- ...</li> </ul>