

الامتحان التجاري في مادة: العلوم الفيزيائية

***** * الموضوع الأول *

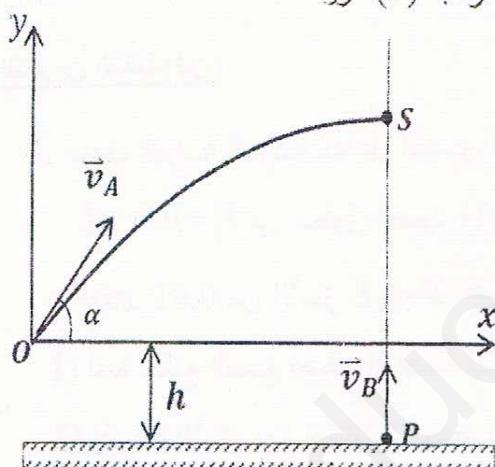
***** * الجزء الأول (14 نقطة) *

التمرين الأول (6ن)

نَقْذَفُ مِنَ النَّقْطَةِ (0) جَسْمًا A نَعْتَبِرُهُ نَقْطَةً مَادِيَّةً بِسُرْعَةِ v_A تُصْنَعُ مَعَ مَحْورِ الْفَوَاصِلِ لِلْمَعْلُومِ (Oxy) فِي الْمَسْطَوِيِّ الشَّاقُولِيِّ زَوْجَيَّةً $30^\circ = \alpha$ وَطُولِيهَا $v_A = 40\text{m/s}$ ، وَذَلِكَ فِي الْلحَظَةِ $t = 0$. تَوَجُّدُ النَّقْطَةِ (0) عَلَى ارْتِفَاعٍ $h = 2\text{m}$ عَنْ سطحِ الْأَرْضِ. وَبَعْدِ 1s نَقْذَفُ جَسْمًا B ، نَعْتَبِرُهُ نَقْطَةً مَادِيَّةً ، مِنَ النَّقْطَةِ (P) مِنْ سطحِ الْأَرْضِ بِسُرْعَةِ شَاقُولِيَّةٍ نَحْوَ الْأَعْلَى طُولِيهَا $v_B = 20\text{m/s}$ نَهْمِلُ تَأْثِيرَ الهَوَاءِ عَلَى حَرْكَتِيِّ الْجَسَمَيْنِ.

(1) أُوجِدُ المُعَادِلَتَيْنِ الزَّمْنِيَّتَيْنِ لِلْجَسْمِ A : $x_A(t)$ و $y_A(t)$ فِي الْمَعْلُومِ (Oxy) .(2) احْسَبْ فَاصِلَةَ النَّقْطَةِ (P) فِي الْمَعْلُومِ (Oxy) ، عَلَمًا أَنَّ الْجَسْمَ B يَمْرُ بِ(S) ذَرْوَةً مسارِ الْجَسْمِ A .(3) أُوجِدْ الْمُعَادِلَةَ الزَّمْنِيَّةَ لِلْجَسْمِ B عَلَى الْمَحْورِ Oy : $y_B(t)$.

(4) احْسَبْ الْمَسَافَةَ بَيْنَ الْجَسَمَيْنِ A وَB لَحْظَةَ مَرْوُرِ A بِالنَّقْطَةِ (S)

(5) كَمْ يَجْبُ أَنْ تَكُونْ قِيمَةُ v_B حَتَّى يَصْطُدِمُ الْجَسْمَانُ فِي النَّقْطَةِ (S) خَلَالِ صَعْدَةِ الْجَسْمِ B ؟

أُوجِدْ خَصائِصُ شَعَاعِ سُرْعَةِ الْجَسْمِ A لَحْظَةِ نَذْفَهُ الْجَسْمَ B .

التمرين الثاني (4ن)

ثَلَاثَةُ كَوَافِكَ a ، b ، c ، كَلَّهَا m_a ، m_b ، m_c . تَوَدُّرُ حَوْلَ نَجْمٍ E كَلَّتَهُ M_E فِي مَدَارَاتِ دَائِرِيَّةٍ مَرْكَزُهَا هُوَ مَرْكَزُ النَّجْمِ . نَعْتَبِرُ أَنَّ كَلَّهَا الْكَوَافِكَ وَالنَّجْمَ مُوزَعَةٌ تَنَاظِرِيَّاً عَلَى حَجَومَهَا .

نَدْرِسْ حَرْكَةَ الْكَوَافِكَ الثَّلَاثَةِ فِي مَعْلُومٍ مَبْدُوهٍ مَرْكَزُهُ النَّجْمُ ، وَنَعْتَبِرُ أَنَّ هَذِهِ الْكَوَافِكَ لَا تَخْضُعُ إِلَى تَأْثِيرِ هَذَا النَّجْمِ .

يشمل الجدول أدوار وأنصاف قطرات الكواكب الثلاثة .

| $T_c = 84,4$ | $T_b = 12,93$ | $T_a = 5,366$ | الدور T (jours) |
|-----------------------------|-----------------------------|---------------|---------------------------|
| $r_c = 2,54 \times 10^{-1}$ | $r_b = 7,27 \times 10^{-2}$ | r_a | نصف قطر الدوران r (U.A) |

$1 U.A = 1,5 \times 10^{11} m$ هي الوحدة الفلكية ، حيث $U.A$

- 1 - اكتب عبارة شدة القوة التي يخضع لها أحد الكواكب ، ثم باستعمال التحليل البعدي أوجد وحدة قياس الثابت الكوني G
 - 2 - بين أن حركة هذه الكواكب منتظمة ، ثم احسب سرعة الكوكب c .
 - 3 - اذكر القانون الثالث ل Kepler ، ثم احسب قيمة c .
 - 4 - احسب كتلة النجم (M_E) .
 - 5 - إن حركة الأقمار الصناعية حول الأرض شبيهة بحركة الأقمار حول الكواكب . يدور قمر صناعي حول الأرض في مدار يشمل خط الاستواء ، ويظهر ثابتاً لمحاط يقف على خط الاستواء .
 - أ / ما هي أهمية مثل هذه الأقمار الصناعية ؟
 - ب / ما هو ارتفاع هذا القمر الصناعي عن سطح الأرض .
- $M_T = 6 \times 10^{24} kg$ ، $G = 6,67 \times 10^{-11} SI$ ، $R_T = 6400 km$ ، $T = 24 h$ ، $r = 100 mL$

التمرين الثالث(4ن)

I. بهدف الدراسة الحركية لتفاعل التصفين للأستر E صيغته الجزيئية المجملة $C_2H_5OH + C_2H_5O^- + HO^-$ ، نمزج في بيشر حجماً

من محلول الصود $(Na^+(aq) + HO^-(aq))$ تركيزه المولى $C_1 = 0.1 mol/L$ مع

0.01 mol من الأستر E (سائل نقى) ليصبح حجم الوسط التفاعلي V_T في الدرجة $25^\circ C$.

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

2) إن هذا الأستر نتج من تفاعل حمض الإيثانويك CH_3COOH والإيثanol C_2H_5OH .

اكتب معادلة التفاعل المنذج للتحول الكيميائي الحاصل في البيشر بين محلول الصود والأستر E مستعملاً الصيغ نصف المفضلة.

II. تابعنا تطور هذا التفاعل عن طريق قياس الناقلة 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) فسر تناقص الناقلة G مع تطور الفاعل.

2) ثُمّي K ثابت الخلية و σ الناقلة النوعية حيث $G = K \times \sigma$.

أ) جِد عبارة الناقلة G_0 في اللحظة $t = 0$ بدلالة K, C_1, V_1, V_T والناقليات النوعية المولية الشاردية λ .

ب) بالاستعانة بجدول تقدم الفاعل، بين أن عبارة الناقلة G في اللحظة t تعطى بالعلاقة:

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

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

د) عَرَف سرعة الفاعل واحسب قيمتها عند اللحظة $t = 0$ (SI) علماً أن $\lambda_{HO^-} = 185,5$

هـ) أثبت أن الناقلة $G(t)$ عند زمن نصف الفاعل $t_{1/2}$ تعطى بالعلاقة:

- استنتج قيمة $t_{1/2}$.

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

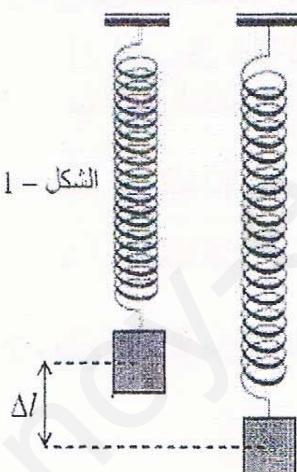
****الجزء الثاني(6ن): التمرين التجريبي****

نريد أن نحدد ثابت المرونة (k) لنابض حلقاته غير متلاصقة وكتلته مهللة عن طريق تجربتين :

التجربة الأولى :

نثبت النابض شاقولييا من نهايةه العليا ونعلق به جسماً كتلته m ، ونقيس الزيادة في طوله (Δl). الشكل - 1

نغير الكتل ونقوم بنفس العمل ، ثم نجمع النتائج في الجدول :

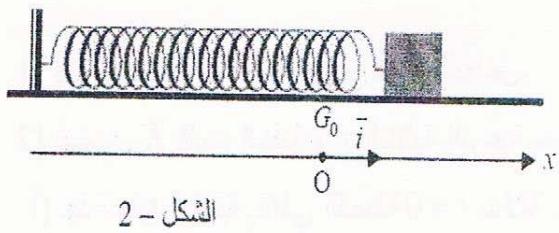


الشكل - 1

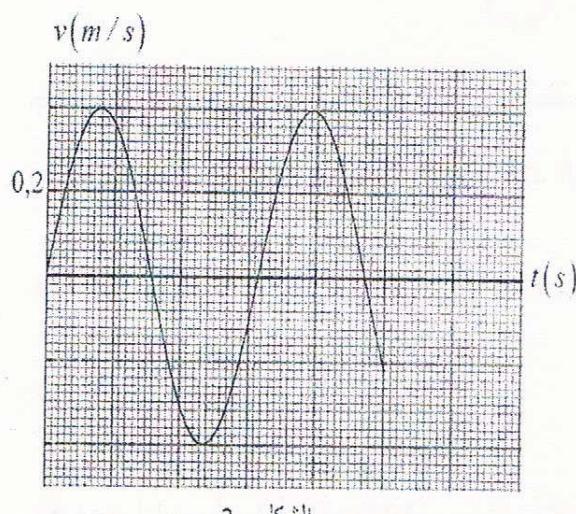
| | | | | | |
|----------------|----|----|----|----|-----|
| $m(g)$ | 20 | 40 | 60 | 70 | 100 |
| $\Delta l(mm)$ | 4 | 8 | 12 | 14 | 20 |

التجربة الثانية :

نثبت النابض أفقيا ، ونثبت في نهايته الأخرى جسماً صلبا (S) نعتبره نقطة مادية كتلتها m . الشكل - 2

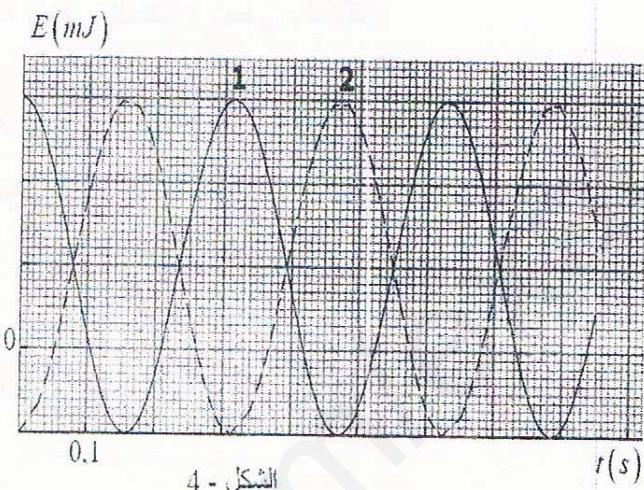


الشكل - 2



الشكل - 3

نسحب الجسم أفقياً من وضع توازنه G_0 الذي فاصلته $x_G = 0$ بالمسافة X ونتركه في اللحظة $t = 0$.
مثلاً في الشكل - 3 تغير سرعة المتردك بدلالة الزمن (t)
وفي الشكل - 4 مثلاً الطاقة الكلية للجملة (جسم + نابض).



الشكل - 4

التجربة الأولى :

1 - مثل بيانيا $m = f(\Delta t)$

2 - باستعمال البيان أوجد قيمة ثابت مرتبة النابض .

التجربة الثانية :

1 - بتطبيق القانون الثاني لنيوتن بين أن المعادلة التفاضلية الموافقة لفاصلة المتردك هي $\frac{d^2x}{dt^2} + \frac{k}{m}x = 0$

2 - إن حل هذه المعادلة التفاضلية هو $x = X \cos(\omega_0 t + \varphi)$

أ / انسب كل طاقة للبيان الموافق في الشكل - 4 ، مع التعلييل .

ب / سُم المقادير : ω_0 ، X ، φ ، واحسب قيمها .

ج / احسب ثابت مرتبة النابض .

د / احسب كتلة الجسم (S) .

3 - ضع سلماً للزمن في الشكل - 3 .

إنتهى الموضوع الأول

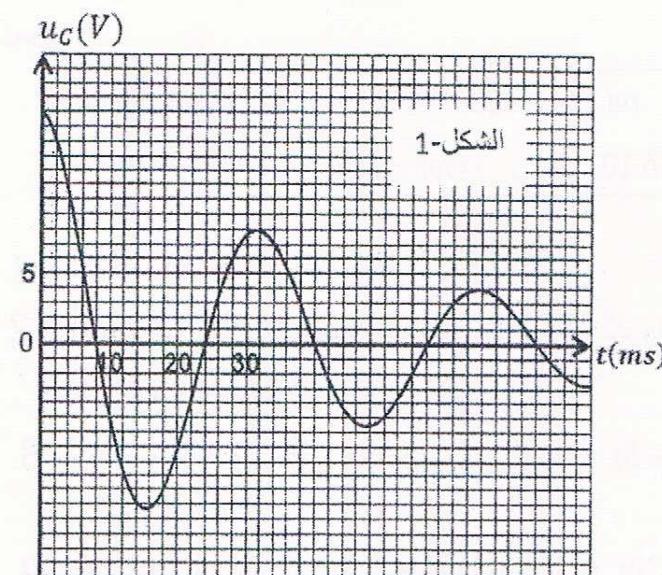
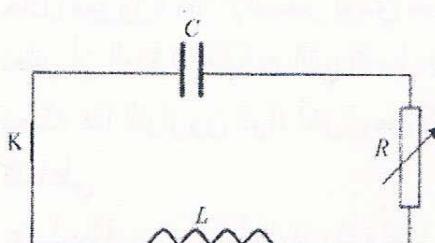
* * صفحة 4 من 8 *

* * الموضع الثاني *

****الجزء الأول (14 نقطة)****

التمرين الأول (6)

تضم دارة كهربائية على التسلسل

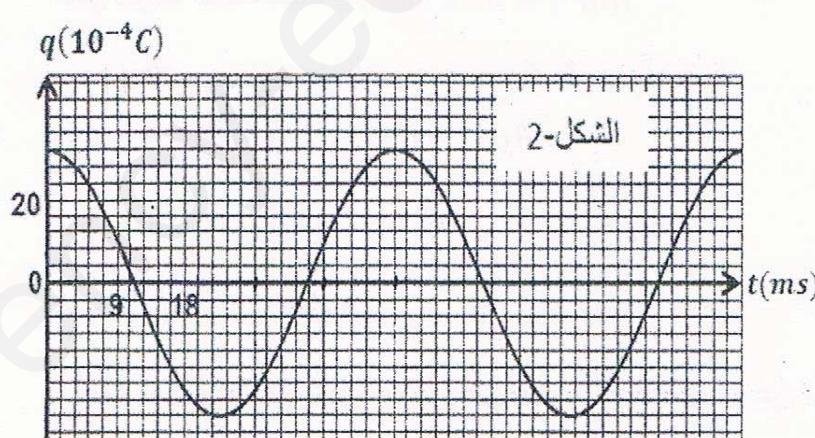


- I. نضبط المعدلة على قيمة R_c هي المقاومة الحرجة للدارة ثم نغلق المقاطعة عند اللحظة $t = 0$. تحصلنا بواسطة تحبير مناسب على البيان $u_C = f(t)$
- (1) ما نوع هذه الاهتزازات الكهربائية؟ اشرح.
 - (2) أوجد قيمة شبه الدور.
 - (3) احسب الطاقة المخزنة في المكثفة عند اللحظة $t = 0$.
 - (4) احسب الطاقة الضائعة بفعل جول عند نهاية الاهتزازة الأولى.
 - (5) مثل بشكل تقريري $u_C(t)$ في حالة قيمة مقاومة المعدلة $R > R_c$.

- II. نضبط قيمة مقاومة المعدلة على القيمة $R = 0$ ونعيد نفس التجربة السابقة بمكثفة أخرى سعتها C' مشحونة تحت نفس التوتر السابق مثلاً ببياناً $q = g(t)$ الشكل-2.
- (1) ما نوع هذه الاهتزازات؟
 - (2) بين أن المعادلة التفاضلية بدالة شحنة المكثفة تكتب بالشكل :

$$\frac{d^2q}{dt^2} + \frac{1}{LC'} q = 0$$

(3) يعطى حل هذه المعادلة التفاضلية بالشكل: $q(t) = Q_0 \cos(\omega_0 t + \phi)$ بين أن التبض الذاتي يعطى بالعلاقة

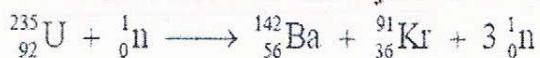


$$\omega_0 = \frac{1}{\sqrt{LC'}}$$

- (4) احسب قيمة ذاتية الوشيعة.
- (5) احسب الشدة العظمى للتيار في الدارة.
- (6) بين أن الطاقة في الدارة تبقى ثابتة مهما كان الزمن.

التمرين الثاني(4ن)

تشطر نواة الأورانيوم 235 داخل مفاعل نووي حسب المعادلة التالية :



خلال سيرورة هذا الانشطار يؤدي تصادم نوترون واحد بنواة الأورانيوم 235 إلى تكون 3 نوترونات .
نعتبر أن المدة الزمنية، التي تفصل بين لحظة تولد نوترون عن انشطار أول نواة الأورانيوم ولحظة الانشطار الذي يحدثه هذا النوترون لنواة أخرى من الأورانيوم ، تبقى ثابتة ما دامت كثافة نوى الأورانيوم 235 لا تتغير في الوسط القاعدي .

عند لحظة $t = 0$ نرسل نوترونا واحدا نحو نواة الأورانيوم 235 .
نعطي :

$$\begin{aligned} m(^{91}_{36}\text{Kr}) &= 90,92627\text{u} ; \quad m(^{142}_{56}\text{Ba}) = 141,92285\text{u} ; \quad m(^{235}_{92}\text{U}) = 235,04392\text{u} ; \quad m(^1_0\text{n}) = 1,008665\text{u} \\ 1\text{Mev} &= 1,602 \times 10^{-13}\text{J} ; \quad 1\text{u} = 931,5\text{MeV}/c^2 = 1,66 \cdot 10^{-27}\text{kg} ; \quad 1\text{jour} = 24\text{h} \end{aligned}$$

1 - أعط تعريف تفاعل الانشطار

2 - أحسب ب MeV القيمة المطلقة $|E|$ لطاقة النووية الناتجة عن تفاعل انشطار نواة واحدة من الأورانيوم 235

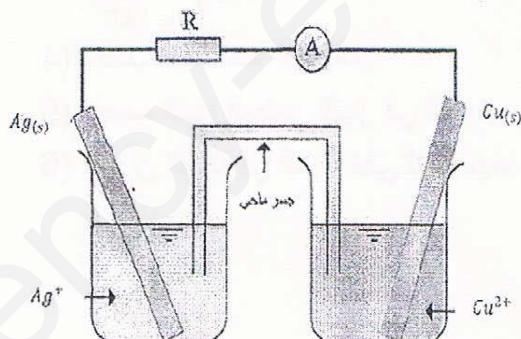
3 - ما هو عدد النوى التي انشطرت عند اللحظة $t_1 = \delta t$ ؟ أحسب الطاقة المحررة من طرف هذا العدد من النوى .

4 - نفس السؤال السابق عند اللحظة ذات التاريخ $t_2 = 2\delta t$. و استنتاج بالنسبة ل $t_n = n\delta t$

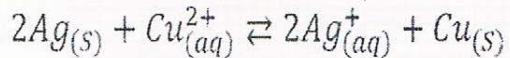
5 - بين أن $|E_n| = |E|(3^{n+1} - 1)$ تحقق العلاقة :

التمرين الثالث(4ن)

تنجز عمود نحاس فضة بواسطة جسر ملحي ونصفي عمود. الأول مكون من صفيحة نحاس مغمورة جزئيا في محلول مائي لكبريتات النحاس تركيزه بحيث $[Cu^{2+}] = 0,05\text{ mol/L}$ والثاني مكون من صفيحة الفضة مغمورة في محلول مائي لفترات الفضة بحيث $[Ag^+] = 0,02\text{ mol/L}$



(1) تكتب معادلة تفاعل الأكسدة - ارجاع الممكن حدوثه كالتالي:



نعطي ثابت التوازن المقرونة بهذا التفاعل $K = 2,6 \cdot 10^{-16}$.

ما منحي تطور هذه الجملة ؟

(2) استنتاج التفاعلين الذين يحدثان على مستوى الصفيحتين ، وعين منحي انتقال الالكترونات في العمود.

(3) اعط الرمز الاصطلاحي للعمود.

(4) علماً أن العمود يولد خلال المدة الزمنية $I = 86 \text{ mA}$ في مدة $\Delta t = 1,5 \text{ mn}$ تياراً شدته A .

أ) ما كمية الكهرباء المدخلة خلال هذه المدة.

ب) أحسب تغير كمية مادة شوارد النحاس II - وتغير كمية مادة شوارد الفضة خلال هذه المدة.

$$\text{نعطي: } F = 96500 \text{ C/mol}$$

****الجزء الثاني(6ن)****

التمرين التجاري:

يعتبر حمض الميثانويك HCOOH (حمض النمل) من وسائل الدفاع للنمل. نريد دراسة بعض خواص محلوله المائي.

١- نضع حجماً $V_0 = 2 \text{ mL}$ من حمض النمل ذي التركيز المولي c_0 في حوجلة عيارية ذات سعة $V = 100 \text{ mL}$

ثم الحجم بالماء المقطر إلى خط العيار. نرج محلول جيداً فنحصل على محلول (S_A) ذي تركيز المولي c_A

$$\text{عند قياس ناقليته النوعية نجد } \sigma = 0,25 \text{ S/m}.$$

$$\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} = 35,00 \times 10^{-3} \text{ S} \cdot \text{m}^2 / \text{mol} \quad , \quad \lambda_{\text{HCOO}^-} = 5,46 \times 10^{-3} \text{ S} \cdot \text{m}^2 / \text{mol} \quad \text{يعطي:}$$

١- أكتب معادلة اتحال حمض الميثانويك في الماء.

٢- أوجد جد العلاقة بين c_0 و c_A .

٣- أحسب قيمة pH محلول (S_A) .

٤- نريد دراسة التفاعل الكيميائي الذي يحدث بين حمض الميثانويك HCOOH و كحول صيغته الجزيئية المجملة

$\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$. نضع في ثمانية أنابيب اختبار مرقمة من ٠١ إلى ٠٨ نفس المزيج المكون من

من الحمض و $0,2 \text{ mol}$ من الكحول ثم ندخل هذه الأنابيب في حمام مائي درجة حرارته (180°C) و بعد كل ساعة

نخرج أحد هذه الأنابيب بالترتيب من ٠١ إلى ٠٨ ثم نعاير الحمض المنتهي فيه بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم ،

النتائج المتحصل عليها مدونة في الجدول التالي :

| $t (\text{heure})$ | 0 | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 |
|------------------------------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|
| $n (\text{حمض}) \text{mol}$ | 0,200 | 0,114 | 0,084 | 0,074 | 0,068 | 0,067 | 0,067 | 0,067 |
| $n (\text{أستر}) \text{mol}$ | | | | | | | | |

- أكمل الجدول أعلاه .
- أرسم المنحنى البياني $f(t) = \text{أستر}(n)$. وفق السلم : $1\text{cm} \rightarrow 0,01\text{ mol}$ و $1\text{h} \rightarrow$
- أنشئ جدول تقدم التفاعل بين الحمض $HCOOH$ و الكحول $C_4H_{10}O$.
- استنتج من البيان :
- أ - سرعة التفاعل عند اللحظة $t = 2\text{h}$
 - ب - حدد اللحظة الموافقة لنهاية هذا التحول ؟
 - استنتاج صنف الكحول المستعمل و صيغه نصف المفصلة الممكنة.
- أكتب معادلة التفاعل المنذج للتحول الحاصل بين الحمض و الكحول ذي الصيغة المترعرعة . مع تسمية الأستر الناتج
- نخرج الأنبوب رقم 07 عند اللحظة $t = 6\text{ h}$ ثم نضيف له مباشرة $0,2\text{mol}$ من الأستر .
- في أي جهة تتوقع تطور الجملة الكيميائية ؟ علـ.

انتهى الموضوع الثاني

**بال توفيق ** تمنياتي لكم بالنجاح في البكالوريا وبمعدل جيد أو أكثر إن شاء الله **