

الامتحان التجاري في مادة: العلوم الفيزيائية

الموضوع الأول

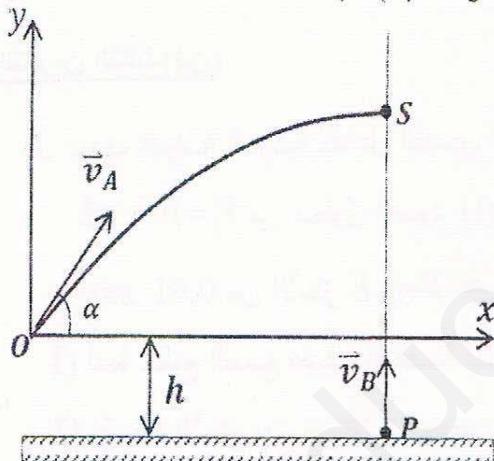
****الجزء الأول(14 نقطة)****

التمرين الأول(6ن)

نَقْذَفُ مِنَ النَّقْطَةِ (0) جَسْمًا A نَعْتَبِرُهُ نَقْطَةً مَادِيَّةً بِسُرْعَةِ v_A تَصْنَعُ مَعَ محَورِ الْفَوَاصِلِ لِلْمَعْلُومِ (Oxy) فِي الْمَسْتَوِيِّ الشَّاقُولِيِّ زَوْيَةً $\alpha = 30^\circ$ وَطُولِيهَا $v_A = 40 \text{ m/s}$ ، وَذَلِكَ فِي الْلحَظَةِ $t = 0$. تَوَجَّدُ النَّقْطَةُ (0) عَلَى ارْتِفَاعٍ شَاقُولِيٍّ نَحْوَ الْأَعْلَى طُولِيهَا $v_B = 20 \text{ m/s}$ نَهْمَلُ تَأْثِيرَ الْهَوَاءِ عَلَى حَرْكَتِيِّ الْجَسَمَيْنِ .

(1) أُوجِدِ الْمُعَادِلَتَيْنِ الْزَّمْنِيَّتَيْنِ لِلْجَسْمِ A : $x_A(t)$ و $y_A(t)$ فِي الْمَعْلُومِ (Oxy) .(2) احْسَبْ فَاسِلَةَ النَّقْطَةِ (P) فِي الْمَعْلُومِ (Oxy) ، عَلَمَا أَنَّ الْجَسْمَ B يَمْرُ بِ(S) ذَرْوَةَ مسارِ الْجَسْمِ A .(3) أُوجِدِ الْمُعَادِلَةُ الْزَّمْنِيَّةُ لِلْجَسْمِ B عَلَى الْمَحَورِ Oy : $y_B(t)$.

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

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

أُوجِدْ خَصائِصُ شَعَاعِ سُرْعَةِ الْجَسْمِ A لَحْظَةِ قَذْفِ الْجَسْمِ B .

التمرين الثاني(4ن)

ثَلَاثَةُ كَوَافِكَ a ، b ، c ، كَلَّاهَا m_a ، m_b ، m_c . تَوَدُّرُ حَوْلَ نَجْمٍ E كَلَّتَهُ M_E فِي مَدَارَاتٍ دَائِرِيَّةٍ مَرْكَزُهَا هُوَ مَرْكَزُ النَّجْمِ . نَعْتَبِرُ أَنَّ كَلَّاهَا كَوَافِكَ وَالنَّجْمَ مُوزَعَةً تَنَاظِرِيًّا عَلَى حَجَومَهَا .

نَدْرِسْ حَرْكَةَ الْكَوَافِكَ الثَّلَاثَةَ 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 ($U.A$)

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

- 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 .
- $M_T = 6 \times 10^{24} kg$ ، $G = 6,67 \times 10^{-11} SI$ ، $R_T = 6400 km$ ، $T = 24 h$ ، $r = 6,67 \times 10^{-11} \times 6400^2 \times 24^2$

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

$V_1 = 100 mL$ من محلول الصود $(Na^+(aq) + HO^-(aq))$ تركيزه المولي $C_1 = 0.1 mol/L$ مع

$0.01 mol$ من الأستر E (سائل 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 الممنذج 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: $\lambda_{CH_3COO^-} = 4,09 \times 10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$, $\lambda_{Na^+} = 5,01 \times 10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$, $\lambda_{HO^-} = 19,9 \times 10^{-3} S.m^2.mol^{-1}$

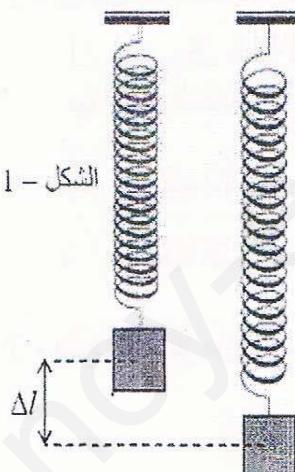
الجزء الثاني(6ن): التمرين التجريبي

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 :

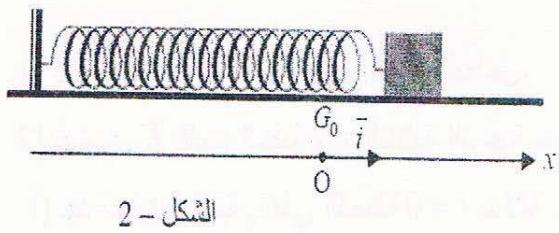


الشكل - 1

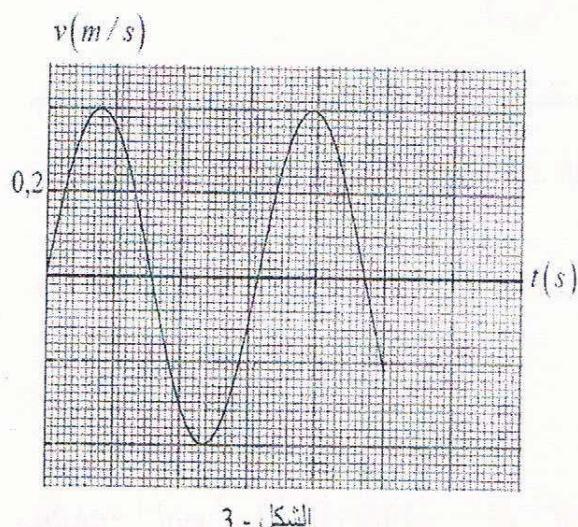
$m(g)$	20	40	60	70	100
$\Delta l(mm)$	4	8	12	14	20

التجربة الثانية :

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

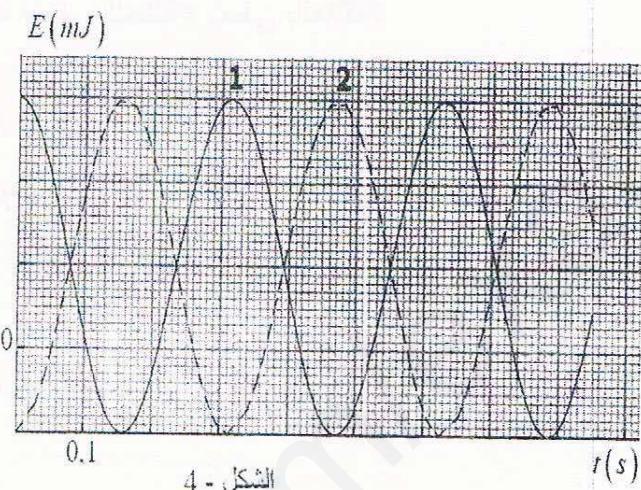


الشكل - 2



الشكل - 3

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



الشكل - 4

التجربة الأولى :

1 - مثل بيانيا $m = f(\Delta t)$

2 - باستعمال البيان أوجد قيمة ثابت مرونة 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 التعليل .

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

ج / احسب ثابت مرونة النابض .

د / احسب كتلة الجسم (S) .

3 - ضع سلماً للزمن في الشكل - 3 .

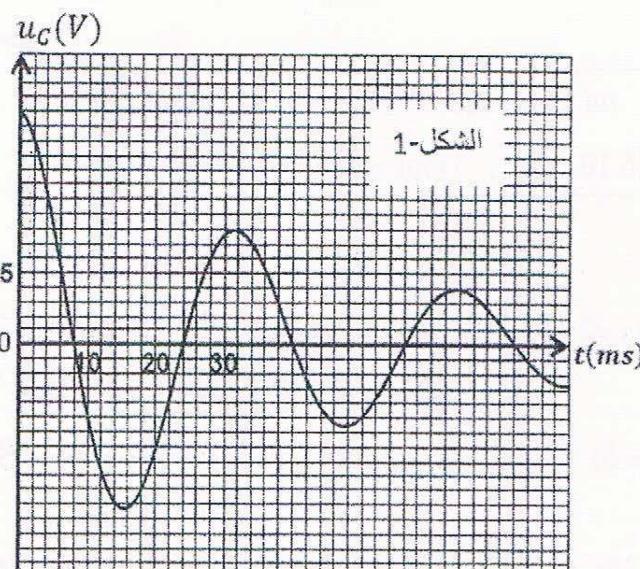
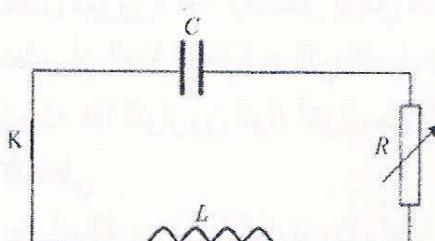
إنتهى الموضوع الأول

* * صفحة 4 من 8 *

* * الموضوع الثاني *

****الجزء الأول (14 نقطة)****

التمرين الأول (6)



تضم دارة كهربائية على التسلسل

- مكثفة سعتها $C = 100 \mu F$ مشحونة مسبقاً تحت توتر $U = 16V$.
- وشيعة ذاتيتها L ومقاومةها مهملة.
- معذلة يمكن تغيير مقاومتها.
- قاطعة.

I. نضبط المعذلة على قيمة R_c حيث $R_c \ll R$ ، حيث R_c هي المقاومة الحرجة للدارة ثم نغلق القاطعة 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 المعذلة $R > R_c$

II. نضبط قيمة مقاومة المعذلة على القيمة $R = 0$ ونعيد نفس التجربة السابقة بمكثفة أخرى سعتها C' مشحونة تحت نفس التوتر السابق مثلاً بيانياً $q = g(t)$ الشكل-2 .

- (1) ما نوع هذه الاهتزازات ؟

(2) بين أن المعادلة التفاضلية بدالة شحنة المكثفة تكتب بالشكل :

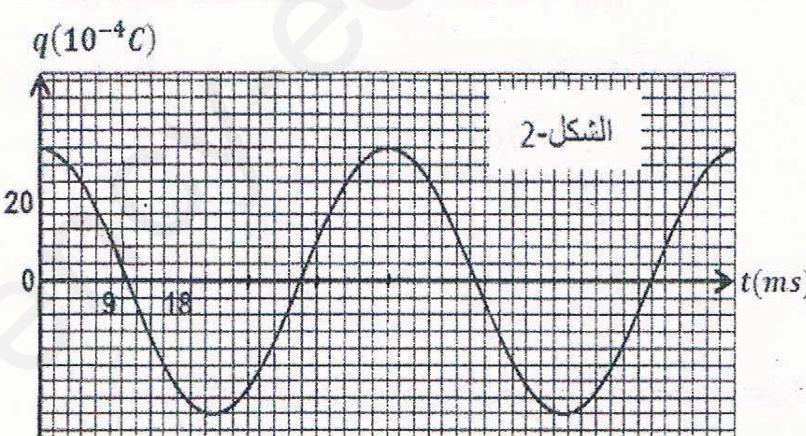
(3) يعطى حل هذه المعادلة التفاضلية بالشكل: $q(t) = Q_0 \cos(\omega_0 t + \phi)$ بين أن النبض الذاتي يعطى بالعلاقة

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

(4) احسب قيمة ذاتية الوشيعة.

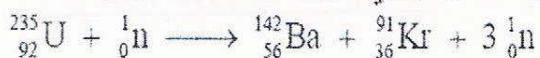
(5) احسب الشدة العظمى للتيار في الدارة.

(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 نوترون 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

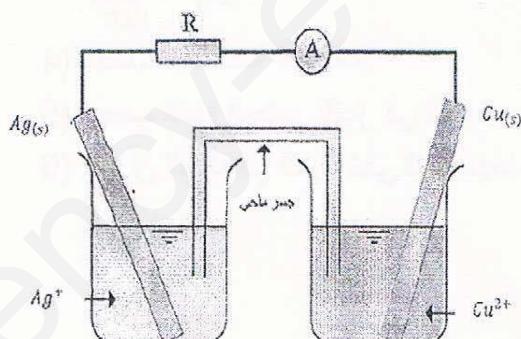
3 - ما هو عدد النوى التي انشطرت عند اللحظة t_1 ؟ أحسب الطاقة المحررة من طرف هذا العدد من النوى .

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

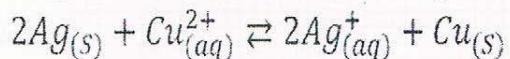
5 - بين أن $|E_n| = |E|(3^{n+1} - 1)$ تحقق العلاقة :

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 لنيترات 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.

I- 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

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

$$\lambda_{H_3O^+} = 35,00 \times 10^{-3} \text{ S} \cdot \text{m}^2 / \text{mol} \quad , \quad \lambda_{HCOO^-} = 5,46 \times 10^{-3} \text{ S} \cdot \text{m}^2 / \text{mol} \quad \text{يعطي:}$$

1- أكتب معادلة اتحال حمض الميثانويك في الماء.

2- أوجد جد العلاقة بين c_0 و c_A .

3- أحسب قيمة pH محلول (S_A) .

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

0,2 mol $C_4H_{10}O$ نضع في ثمانية أنابيب اختبار مرقمة من 01 إلى 08 نفس المزيج المكون من

من الحمض و 0,2 mol من الكحول ثم تدخل هذه الأنابيب في حمام مائي درجة حرارته (180°C) و بعد كل ساعة

نخرج أحد هذه الأنابيب بالترتيب من 01 إلى 08 ثم نعاير الحمض المنتهي فيه بواسطة محلول هيدروكسيد الصوديوم ،

$(Na^+(aq) + HO^-(aq))$. 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 $(1cm \rightarrow 1h \quad 1cm \rightarrow 0,01 mol)$. وفق السلم : $f(t) = (أستر)n$
- أنشئ جدول تقدم التفاعل بين الحمض $HCOOH$ و الكحول $C_4H_{10}O$.
- استنتج من البيان :
- أ - سرعة التفاعل عند اللحظة $t = 2h$.
 - 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 $t = 6h$ ثم نضيف له مباشرة $0,2mol$ من الأستر .
- في أي جهة تتوقع تطور الجملة الكيميائية ؟ علّ.

انتهى الموضوع الثاني

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