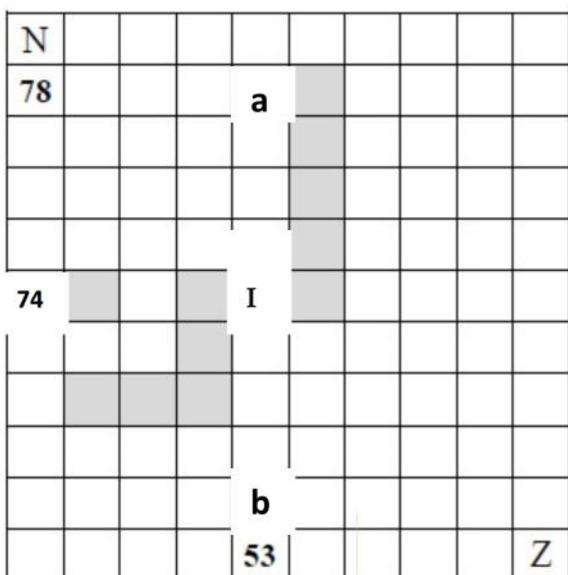


عالج موضوعا واحدا فقط على الخيار :

الموضوع الأول

التمرين الأول:



لعنصر اليود عدّة نظائر ، منها  $I^{127}_{53}$  هو نوكليد مستقر .

- النواة a مشعة حسب النمط  $\beta^-$

- النواة b مشعة حسب النمط  $\beta^+$

- زمن نصف عمر العنصر a هو  $r_{1/2} = 8$ .

1- ما المقصود بالنظائر ، نواة مشعة ؟

2- بعد التعرف على الانوية a و b أكتب معادلتي تفكك لكل منهما  
يُعطى :  $^{131}_{54}Xe$  ،  $^{123}_{52}Te$

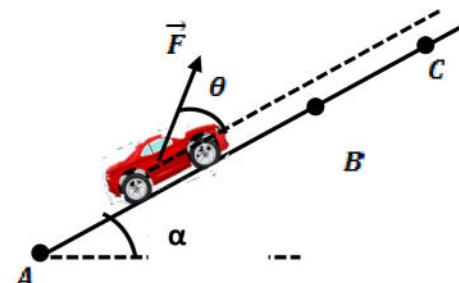
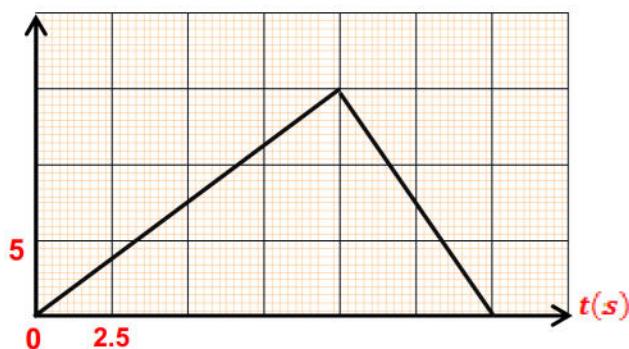
3- في حادثة تشننوبيل السوفياتية (26 أبريل 1986) تسرب من المفاعل النووي النوكليدان a و السيريوم  $^{137}_{55}Cs$ .  
زمن نصف عمر السيريوم 137 هو  $r_{1/2} = 30 ans$

## التمرين الثاني:

عربة كتلها  $m = 50 \text{ kg}$  تنطلق على مستوى يميل عن الأفق بزاوية  $\alpha$  تحت تأثير قوة  $F$  تصنع زاوية  $\theta = 45^\circ$  عند وصوله إلى النقطة  $B$  تلغى هذه القوة لتسقط العربة عند النقطة  $C$ .

١. يعطى الشكل ١ السرعة  $v = g(t)$

$$v(m.s^{-1})$$



## الشكل 1

أ) حدد أطوار الحركة وطبيعتها .

ب ) أحسب المسافة المقطوعة  $AC$  بطريقتين مختلفتين .

2. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن :

أ) أحسب قوة الاحتكاك المطبقة على العربة .

ب ) أوجد قيمة قوة الجر  $F$ .

ت ) أحسب شدة قوة التلامس  $R$  في كل مرحلة .

تعطى : قيمة الجاذبية الأرضية  $g = 10 \text{ N} \cdot \text{kg}^{-1}$

$$\sin\alpha = 0,25$$

التمرين الثالث:

ستكون الدارة الموضحة في الشكل - 2 من :

\* مولد للتوتر الثابت قوته المحركة  $E = 6V$

\* مكثفة فارغة سعتها  $C = 500 \mu\text{F}$

ناقل أولي مقاومته  $R$  .

نغلق القاطعية عند اللحظة  $t = 0$  :

1- عد رسم الدارة مبينا عليها كيفيةربط راسم الاقتران المهبطي من أجل متابعة تطور كل من التوتر( $t$ )  $uc$  بين طرفي المكثفة والتوتر( $t$ )  $uR$  بين طرفي المقاومة .

2- أوجد المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر( $t$ )  $uc$  بين طرفي المكثفة .

4- إذا علمت أن العبارة  $uc(t) = A + Be^{\alpha t}$  حل للمعادلة، جد عباره كل من  $A$  ،  $B$  ،  $\alpha$  .

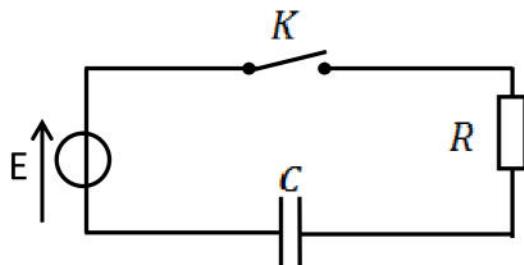
5- أكتب عبارة  $(t)$   $uc$  ثم استنتج عبارة  $(t)$   $uR$  .

6- بواسطة برمجية خاصة ندرس تغيرات :  $\frac{uc(t)}{uR(t)} = f(t)$  فتحصل على المنحنى الشكل - 3.

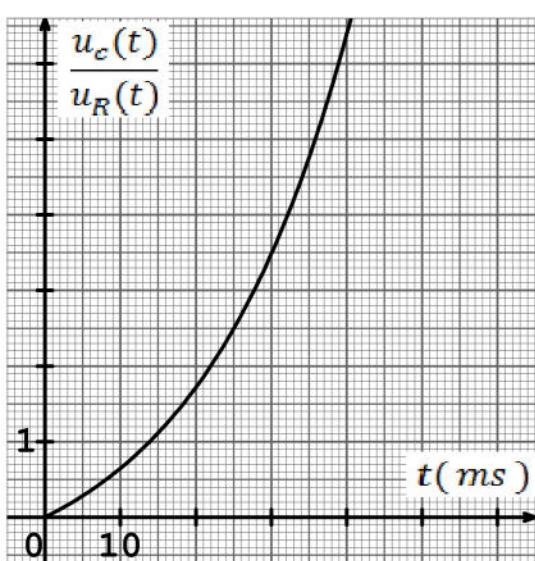
$$\frac{uc(t)}{uR(t)} = e^{\frac{t}{\tau_1}} - 1 \quad \text{أ- أثبت أن:}$$

ب- استنتاج من البيان ثابت الزمن لثانية القطب ( $RC$ )  
ثم تحقق أن :  $R = 40\Omega$

7- أحسب الطاقة المخزنة في المكثفة عند نهاية عملية الشحن.



الشكل - 2



الشكل - 3

التمرين التجاري:

### الجزء الاول:

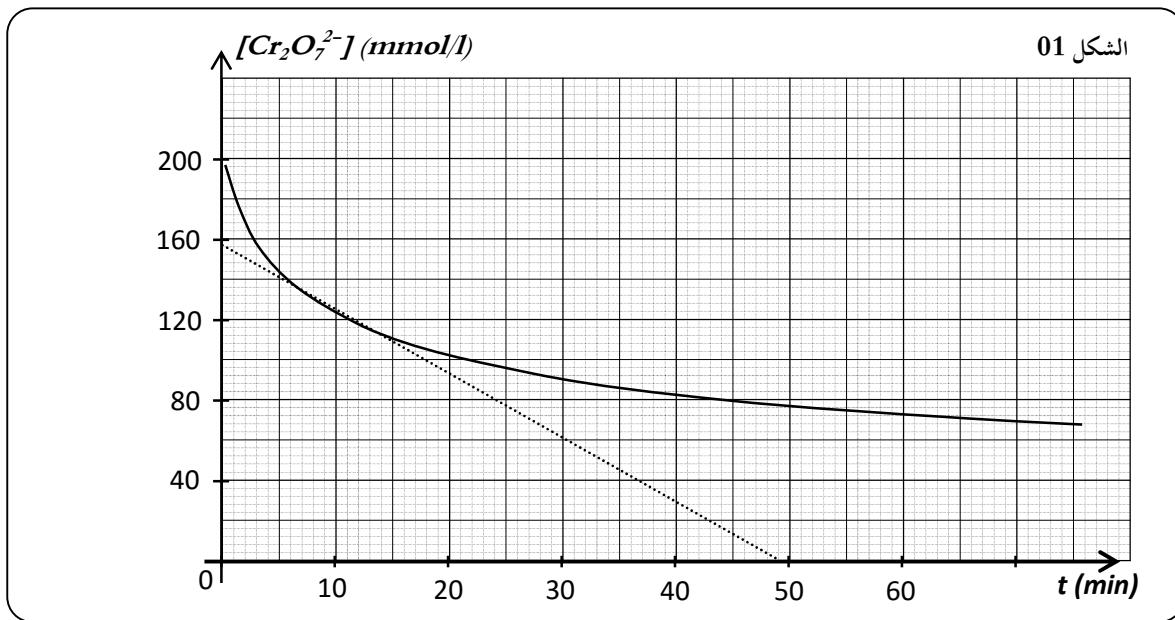
يمكن الحصول على حمض الايثانويك ( $C_2H_4O_{(l)}$ ) مع شوارد ثاني الكرومات

( $Cr_2O_{7(aq)}^{2-}$ ) بوجود حمض الكبريت المركز وفق تفاعل بطيء و تام، تعطى الثنائيات (*ox/red*) الداخلتان في

التفاعل بـ:  $(C_2H_4O_{2(aq)} / C_2H_6O_{(l)})$  و  $(Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr_{(aq)}^{3+})$

1- أكتب معادلة التفاعل المنمذج للتحول الحادث .

2- في اللحظة  $t = 0\text{s}$  ، نمزح حجم  $V_1 = 3.45\text{mL}$  من كحول الايثانول كتلته الجمية  $\rho = 0.8\text{g/mL}$  كتلته المولية الجزيئية  $M = 46\text{g/mol}$  مع حجم  $V_2 = 100\text{mL}$  من محلول ثاني كرومات البوتاسيوم تركيزه المولي  $C_2$  ، والمحمض بحمض الكبريت الموجود بزيادة ، تم متابعة تطور تركيز شوارد ثاني كرومات  $[Cr_2O_{7(aq)}^{2-}]$  خلال أزمنة معينة في المزيج ، ونعتبر حجم المزيج  $V_T \approx 100\text{mL}$  ، فتحصلنا على المنحنى البياني الشكل ( 4 ) .



الشكل 4

أ/ أحسب كمية المادة الابتدائية للمتفاعلات ، و هل المزيج الابتدائي ستوكيومتری ؟

ب/ أجز جدولًا لتقدم التفاعل ، ثم أحسب التقدم الأعظمي  $x_{\max}$  و حدد المتفاعل المحد .

ج/ بين أن التقدم  $x$  للتفاعل في كل لحظة يعطى بالعلاقة :

$$x(t) = \frac{([Cr_2O_{7(aq)}^{2-}]_0 - [Cr_2O_{7(aq)}^{2-}]_t) \cdot V_T}{2}$$

حيث :  $[Cr_2O_7^{2-}]_0$  التركيز الابتدائي لشوارد ثاني الكرومات ( $Cr_2O_{7(aq)}^{2-}$ ) عند اللحظة  $t=0$ .

د/ عرف زمن نصف التفاعل ( $t_{\frac{1}{2}}$ ) و حدد قيمته بيانيا.

ه/ أعطى عبارة السرعة الحجمية للتفاعل بدلالة  $[Cr_2O_7^{2-}]$ ، ثم أحسب قيمتها عند اللحظة  $t_1 = 10mn$ .

### الجزء الثاني :

نحضر مزيج ابتدائي يتكون من كمية مادة حمض الايثانويك الناتج من التفاعل السابق وكمية مادة الايثانول المتبقية من نفس التفاعل. أ/ أثبت أن المزيج ابتدائي متساوي في كمية المادة ويساوي  $0,03\text{ mol}$  لكل متفاعل ؟

- ما اسم التفاعل الحادث ؟ وما هي مميزاته ؟

- أكتب معادلة التفاعل بالصيغة نصف المفصلة .

- أذكر اسم المركب ناتج .

- استنتج قيمة التقدم النهائي ، ثم أحسب قيمة ثابت التوازن الكيميائي للتفاعل

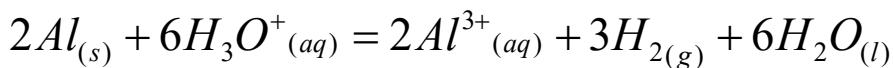
- أحسب مردود التفاعل .

- كيف يمكن تحسين المردود؟

## الموضوع الثاني

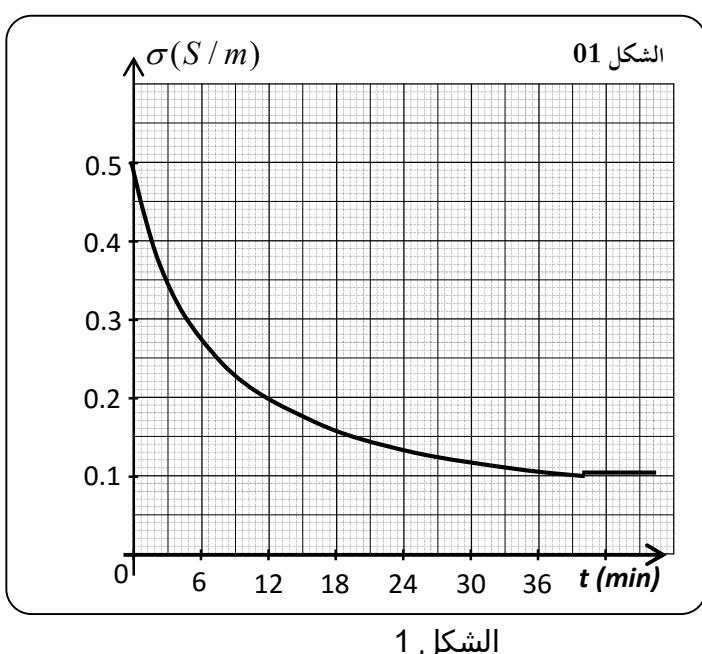
### التمرين الأول:

- لغرض المتابعة الزمنية عن طريق قياس الناقلة للتحول الكيميائي الممنوذج بالمعادلة التالية:



نضع في بيسر عند درجة حرارة  $25^{\circ}\text{C}$  صفيحة من الألミニوم  $Al_{(s)}$  كتلتها  $m$  ونصيف إليها عند اللحظة  $t=0$  حجما

$V = 20\text{ml}$  من محلول حمض كلورالهيدروجين  $(H_3O^{+}_{(aq)} + Cl^{-}_{(aq)})$  تركيزه  $C = 1.2 \times 10^{-2} \text{ mol/l}$  وتباطعه الناقلة  $\sigma$  بدلالة الزمن  $t$  بفرض أن درجة الحرارة تبقى ثابتة فنحصل على البيان  $\sigma = f(t)$  الممثل في الشكل - 1.



1- أرسم التركيب التجريبي لهذه المتابعة .

2- مثل جدول التقدم لتفاعل الحادث .

3- أكتب عبارة الناقلة النوعية  $\sigma(t)$  للمزيج التفاعلي . ثم بين أن عبارة الناقلة النوعية للمحلول في اللحظة  $t$

$$\sigma(t) = ax + b$$

حيث  $x$  هو تقدم التفاعل ،  $a$  و  $b$  ثوابت يتطلبان عبارتهما و قيمتهما .

4- بين أن سرعة التفاعل تعطى بالعلاقة التالية :

$$v(t) = \frac{1}{1.01 \times 10^4} \times \frac{d\sigma(t)}{dt}$$

5- أحسب قيمة التقدم الأعظمي ، وماذا تستنتج ؟

6- أحسب قيمة الكتلة  $m$  لقطعة الألミニوم إذا كان المزيج الابتدائي ستيكيموري .

تعطى عند درجة حرارة  $25^{\circ}\text{C}$ :

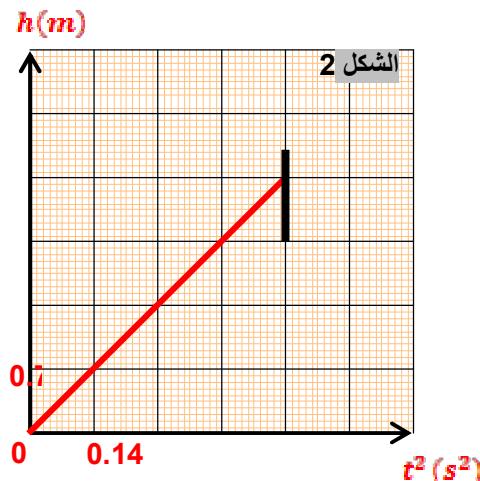
$$\lambda(Al^{3+}) = 4 \times 10^{-3} \text{ s.m}^2.\text{mol}^{-1} , \lambda(H_3O^{+}) = 35 \times 10^{-3} \text{ s.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

$$M(Al) = 27 \text{ g/mol} , \lambda(Cl^{-}) = 7.6 \times 10^{-3} \text{ s.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

## التمرين الثاني:

في حصة للأعمال المخبرية قام الأستاذ بتفويع التلاميذ إلى مجموعتين يهدف دراسة حركة كرية كتلتها  $m = 20g$  وحجمها  $V$ .

قامت المجموعة الأولى بدراسة حركة سقوط الكرية على ارتفاع معين بدون سرعة ابتدائية باستعمال تكنولوجيا خاصة في الاعلام الآلي تمكنا من الحصول على البيان  $h = f(t^2)$  الممثل في الشكل 02.



1. بالاعتماد على البيان :

أ-أوجد العبارة البيانية ثم احسب معامل توجيه المنحنى البياني .

ب-استنتج كلا من الزمن المستغرق في السقوط والارتفاع الذي سقطت منه الكرية .

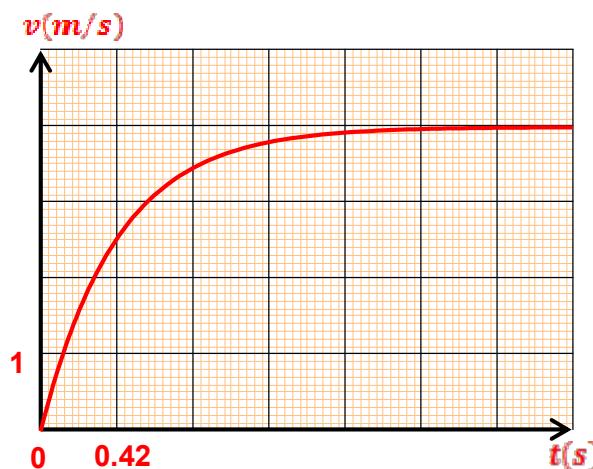
2. بتطبيق القانون الثاني لنيوتون و باعتبار سقوط الكرية سقوطاً حرّاً، بين أن تسارع الحركة مستقل عن الكتلة .

3. استنتج المعادلات الزمنية للحركة .

4. ما هي طبيعة حركة مركز عطالة الكرية ثم احسب قيمة  $g$  .

5. بتطبيق مبدأ انحصار الطاقة أحسب سرعة ارتطام الكرية بالأرض ثم تحقق من قيمتها باستعمال المعادلة الزمنية للحركة.

❖ قامت المجموعة الثانية بدراسة حركة سقوط الكرية من الطابق الأول للثانوية في وجود قوة الاحتكاك مع الهواء  $v = f(t)$  وبدون سرعة ابتدائية باستعمال تكنولوجيا الاعلام الآلي تحصلنا على بيان تغيرات السرعة  $v$  بدالة الزمن  $t$  الممثل في الشكل 3



1. مثل القوى الخارجية المؤثرة على مركز عطالة الكرينة خلال مراحل حركتها .
2. بالاعتماد على البيان عين قيمة السرعة الحدية  $v_{lim}$  ثم عرفها .
3. حدد الزمن المميز للسقوط .
4. احسب قيمة تسارع حركة الكرينة في اللحظتين ;  $t = 0 \rightarrow t = 3 \text{ s}$  .  
- كيف تتطور قيمة تسارع الكرينة .
5. ما هي طبيعة حركة الكرينة .
6. أوجد المعادلة التفاضلية لحركة بدلالة  $\rho_s$  و  $\rho_{air}$  حيث  $\rho_{air}$  هي الكتلة الحجمية للهواء و  $\rho_s$  الكتلة الحجمية للكرينة .
7. استنتج عبارة السرعة الحدية  $v_{lim}$  التي تبلغها الكرينة . فسر لماذا قيمة السرعة الحدية ثابتة .
8. أحسب شدة دافعة أرخميدس ثم احسب الثابت  $k$  علما أن  $g = 10 \text{ m.s}^{-2}$  .
9. باستعمال التحليل البعدى أوجد وحدة الثابت  $k$  .

### التمرين الثالث :

كل المحاليل مأخوذة عند الدرجة  $25^\circ\text{C}$  ، يعطى :  $K_a(\text{HCOOH}/\text{HCOO}^-) = 1,8 \times 10^{-5}$

1. حضرنا محلولا مائيا ( $\text{HCOOH}$ ) لحمض الميثانوك (  $\text{H}^+ + \text{HCOO}^-$  ) تركيزه المولى  $C_a$  وقيمة الـ  $pH$  له  $2,9$  .
  - أ) أكتب معادلة التفاعل المنذج لانحلال  $\text{HCOOH}$  في الماء .
  - ب) أنشئ جدولًا لتقدم التفاعل .
  - ج) بين أنه يمكن كتابة عبارة نسبة التقدم النهائي للتفاعل من الشكل :
$$\tau = \frac{K_a}{K_a + 10^{-pH}}$$
- د) أحسب قيمة  $\tau$  واستنتج قيمة  $C_a$  .

2. للتأكد من قيمة  $C_a$  المحسوبة سابقاً عايرنا حجماً  $V_a = 10 \text{ ml}$  من محلول ( $S_a$ ) بواسطة محلول ماءات الصوديوم ( $\text{Na}^+ + \text{HO}^-$ ) تركيزه المولى  $C_b = 1,0 \times 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  . تم الحصول على نقطة التكافؤ عند إضافة الحجم  $V_{bs} = 10 \text{ ml}$  من محلول ( $S_b$ ) .

- أ) أكتب معادلة تفاعل المنذج لتفاعل المعايرة .
- ب) استنتاج قيمة  $C_a$  . هل تتوافق هذه القيمة مع النتيجة المتحصل عليها سابقاً .

### الجزء الثاني:

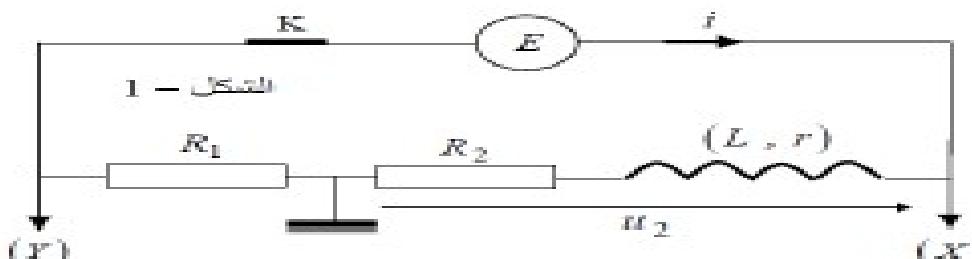
تضم دائرة كهربائية العناصر التالية:

- مولداً مثالياً للتواترات ، قوته المحركة الكهربائية  $E$

- وشيعة مقاومتها  $r$  و ذاتيتها  $L$

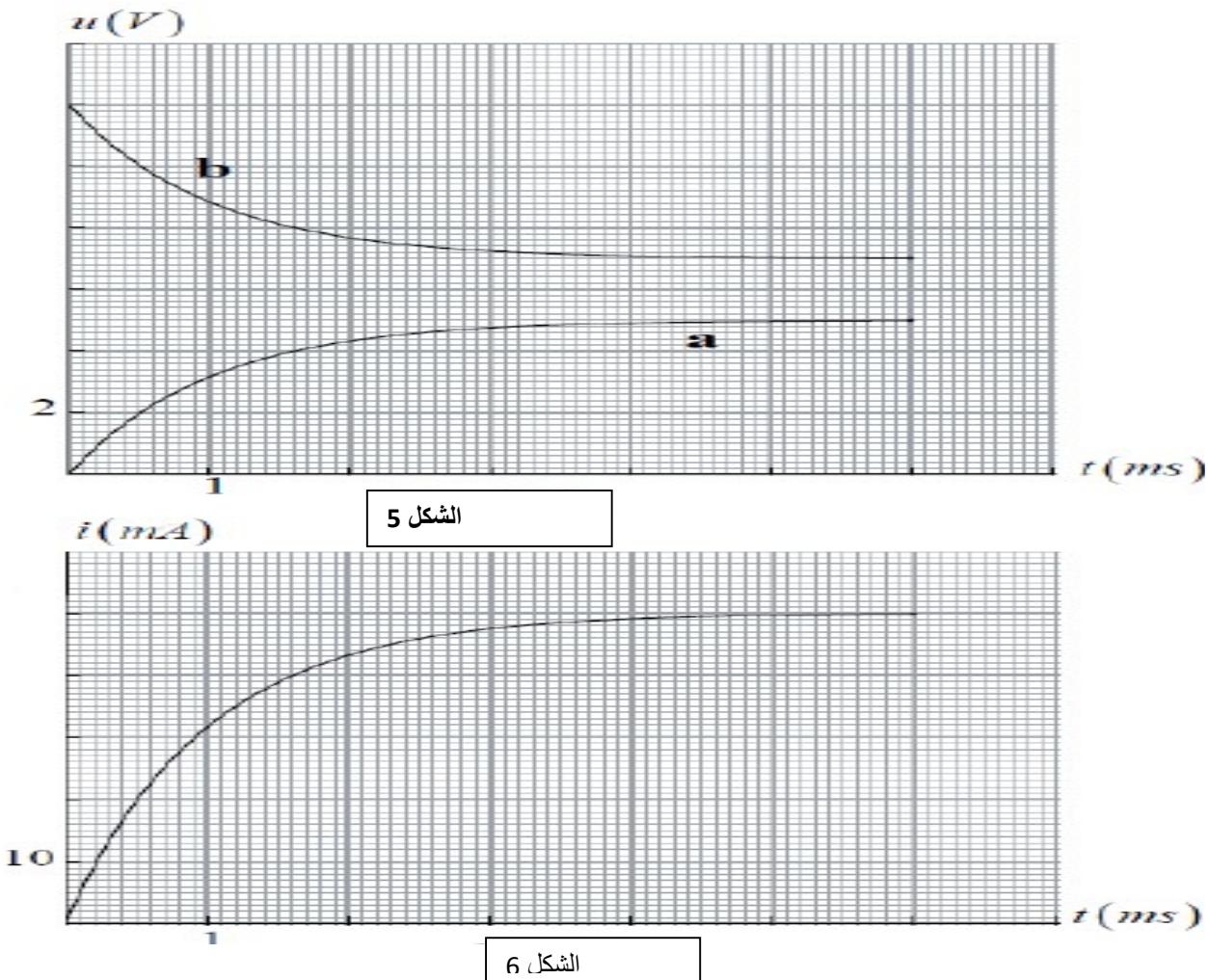
- ناقلين أو مبين مقاومتا هما  $R_1 = R_2$

نربط راسم اهتزاز ذي مدخلين للدارة كما هو موضح في الشكل-4.



الشكل 4

و بعد غلق القاطعه في اللحظه  $t = 0$  ، نشاهد على شاشة راسم الاهتزاز البيانات الممثلين في الشكل-5 بعد الضغط على الزر (N/N) لأحد المدخلين .  
وبواسطة تجهيز خاص حصلنا عمي البيانات  $i = f(t)$  (الشكل-6).



1- أكتب المعادلة التفاضلية لشدة التيار في الدارة، ثم استنتج عبارة شدة التيار  $I_0$  في النهاية الدائم بدلالة  $r \quad R_2 \quad R_1 \quad E$

2- إن حل هذه المعادلة التفاضلية هو  $i(t) = I_0(1 - e^{-\frac{t}{r}})$  ، أكتب العبارة الزمنية للتوتر  $u_2(t)$  ، ثم بين أن  $u_2(0) = E$ .

3- بين أن البيان (a) يوافق المدخل (Y).

4- أكتب عبارتي التوترين  $(U_X)$  و  $(U_Y)$  المشاهدين على الشاشة في النظام الدائم ، و ذلك بدلالة ثوابت الدارة.

5- بإستعمال البيانات الثلاثة، أوجد قيم  $L \quad E \quad r \quad R_2 \quad R_1$