

التمرين الأول ( 05 نقاط ) : نعطي : - حجم الكرة الفولاذية :  $V = 0.52cm^3$

- الكتلة الحجمية للكرة :  $r_A = 7850Kg / m^3$

- الكتلة الحجمية للزيت :  $r_H = 920Kg / m^3$

- شدة الجاذبية الأرضية :  $g = 9.8m / s^2$

تم تصوير السقوط الشاقولي لكرية من الفولاذ داخل الزيت . وبعد معالجة المعطيات بالإعلام الألي تم الحصول على النتائج المبينة في الجدول .  
الزمن الفاصل بين موضعين متاليين  $t = 20ms$  .

I - إستغلال نتائج الجدول :

1- حدد طبيعة حركة الكرة بين الموضعين  $M_{15}$  و  $M_{21}$  . ثم إستنتج قانون نيوتن الذي يناسب هذه الحالة مع التعليل .

II - الدراسة الحركية: 1- أحسب سرعة مركز عطالة الكرة عند الموضع  $M_6$  .

2- أحسب تسارع الحركة عند الموضع  $M_{18}$  ، هل هذا الحساب يوافق نتيجة السؤال ( 1 ) مع التعليل .

III - الدراسة التحريكية:

1- مثل كل القوى المطبقة على الكرة خلال حركتها في الزيت داخل المخبر .

2- أحسب كتلة الكرة  $m$  .

3- أعط عبارة شدة قوة دافعة أرخميدس ثم أحسب قيمتها .

4- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن بين أن سرعة مركز عطالة الكرة يحقق المعادلة التفاضلية التالية :  $\frac{dv}{dt} + \frac{f}{m} = A$

حيث  $A$  ثابت .

5- أعط العبارة الحرفية لـ  $A$  ثم أوجد قيمتها ووحدتها .

6- إذا كانت شدة قوة إحتكاك الزيت تتناسب طرديا مع سرعة الكرة: أي  $f = k v$  .

أ- بين أن المعادلة التفاضلية السابقة تكتب على الشكل  $B v + \frac{dv}{dt} = A$

ب- عرف السرعة الحدية  $V_L$  ثم إستنتج قيمتها.

ج- ما القيمة التي تأخذها  $\frac{dv}{dt}$  في المعادلة التفاضلية عندما تؤول السرعة إلى القيمة الحدية  $V_L$  .

د- إستنتج عبارة  $B$  بدلالة  $A$  و  $V_L$  محددًا وحدتها و قيمتها .

| مركز العطالة | $t (ms)$ | $Z (mm)$ | $v (m / s)$ | مركز العطالة | $t (ms)$ | $Z (mm)$ | $v (m / s)$ | مركز العطالة | $t (ms)$ | $Z (mm)$ | $v (m / s)$ |
|--------------|----------|----------|-------------|--------------|----------|----------|-------------|--------------|----------|----------|-------------|
| $M_0$        | 0        | 0        | 0           | $M_7$        | 140      | 69       | 0.75        | $M_{14}$     | 280      | 193      | 0.93        |
| $M_1$        | 20       | 4.5      | 0.23        | $M_8$        | 160      | 83       | 0.80        | $M_{15}$     | 300      | 211      | 0.95        |
| $M_2$        | 40       | 9        | 0.34        | $M_9$        | 180      | 101      | 0.88        | $M_{16}$     | 320      | 231      | 0.95        |
| $M_3$        | 60       | 18       | 0.46        | $M_{10}$     | 200      | 118      | 0.90        | $M_{17}$     | 340      | 249      | 0.95        |
| $M_4$        | 80       | 27.5     | 0.58        | $M_{11}$     | 220      | 137      | 0.93        | $M_{18}$     | 360      | 269      | 0.95        |
| $M_5$        | 100      | 41       | 0.64        | $M_{12}$     | 240      | 155      | 0.93        | $M_{19}$     | 380      | 287      | 0.95        |
| $M_6$        | 120      | 53       |             | $M_{13}$     | 260      | 174      | 0.95        | $M_{20}$     | 400      | 307      | 0.95        |
|              |          |          |             |              |          |          |             | $M_{21}$     | 420      | 325      | 0.95        |

التمرين الثاني (05 نقاط): (معايرة أساس ضعيف بحمض قوي )

نذيب كتلة  $m$  من ميثيل أمين جسم صلب أبيض صيغته  $CH_3NH_2$  في الماء المقطر عند درجة الحرارة  $25^{\circ}C$  فنحصل على محلول  $S_B$  حجمه  $V = 500mL$  و تركيزه  $C_B$  .  
 نأخذ من المحلول  $S_B$  حجما  $V_B = 50mL$  و نعايرها بواسطة محلول  $S_A$  لحمض كلور الماء تركيزه المولي بشوارد الهيدرونيوم  $[H_3O^+]_A = 10^{-1} mol / L$  و ذلك بقياس  $PH$  بعد كل إضافة . فحصلنا على البيان  $PH = f (V_A)$  الموضح في الوثيقة.

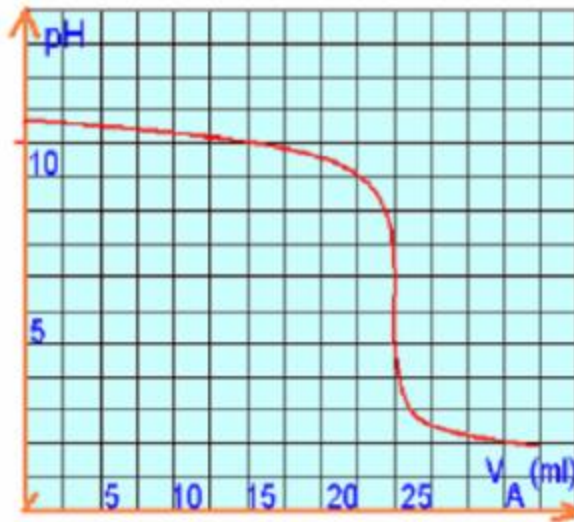
- 1- ما الذي يدل على أن ميثيل أمين أساس ؟
- 2- أكتب المعادلة الكيميائية لتفاعل المعايرة.
- 3- حدد إحداثيات نقطة التكافؤ  $E$  بطريقة المماسين المتوازيين.
- 4- إستنتج قيمة التركيز  $C_B$  ثم أحسب قيمة  $m$  .
- 5- حدد التقم الأعظمي  $X_{max}$  لتفاعل المعايرة عند إضافة حجم  $V_A = 10mL$  (إنجاز جدول تقدم التفاعل).
- 6- عبر بدلالة  $PH$  و  $PK_a$  عن نسبة التركيزين  $\frac{[CH_3NH_2]_F}{[CH_3NH_3^+]_F}$  عند إضافة حجم  $V_A = 10mL$  ثم عبر على نفس النسبة بدلالة  $X_F$  ثم إستنتج قيمة  $X_F$  .
- 7- أحسب ثابت التوازن لتفاعل المعايرة .
- 8- ما هو الكاشف الملون المناسب لهذه المعايرة . برر إجابتك.

| الكاشف                  | أحمر الميثيل | الهيليانتين | أحمر الكريزول |
|-------------------------|--------------|-------------|---------------|
| مجال تغير اللون في $PH$ | [4.2-6.2]    | [3.1-4.4]   | [7.2-8.8]     |

يعطى:

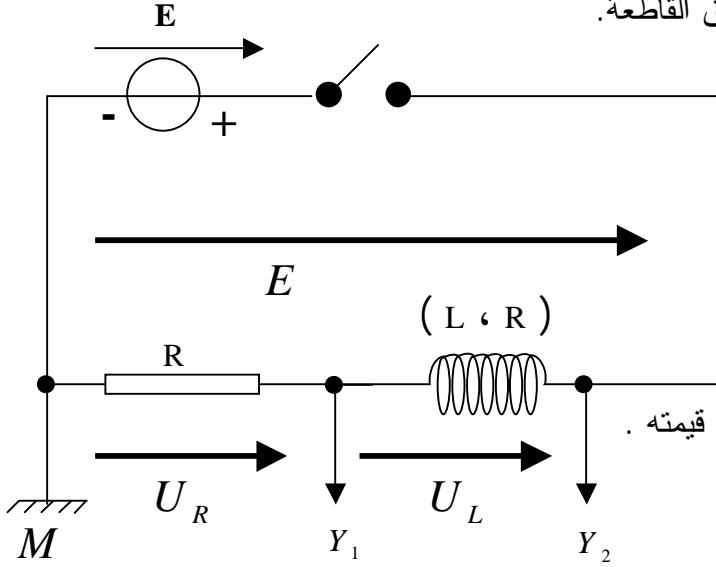
$$PK_a (CH_3NH_3^+ / CH_3NH_2) = 10.7$$

$$M_H = 1g / mol, M_N = 14g / mol, M_C = 12g / mol$$



### التمرين الثالث ( 03 نقاط ):

ثنائي القطب يتكون من وشيعة ذاتيتها  $L$  ومقاومتها الداخلية  $r = 11.8\Omega$  مربوطة على التسلسل مع ناقل أومي مقاومته  $R = 12\Omega$  تغذى بمولد ينتج توتر كهربائي ثابت  $E = 6.1V$  كما في الشكل -1- . نصل الدارة بجهاز راسم الإهتزاز المهبطي فنحصل على البيان الشكل-2- عند غلق القاطعة.



الشكل-1-

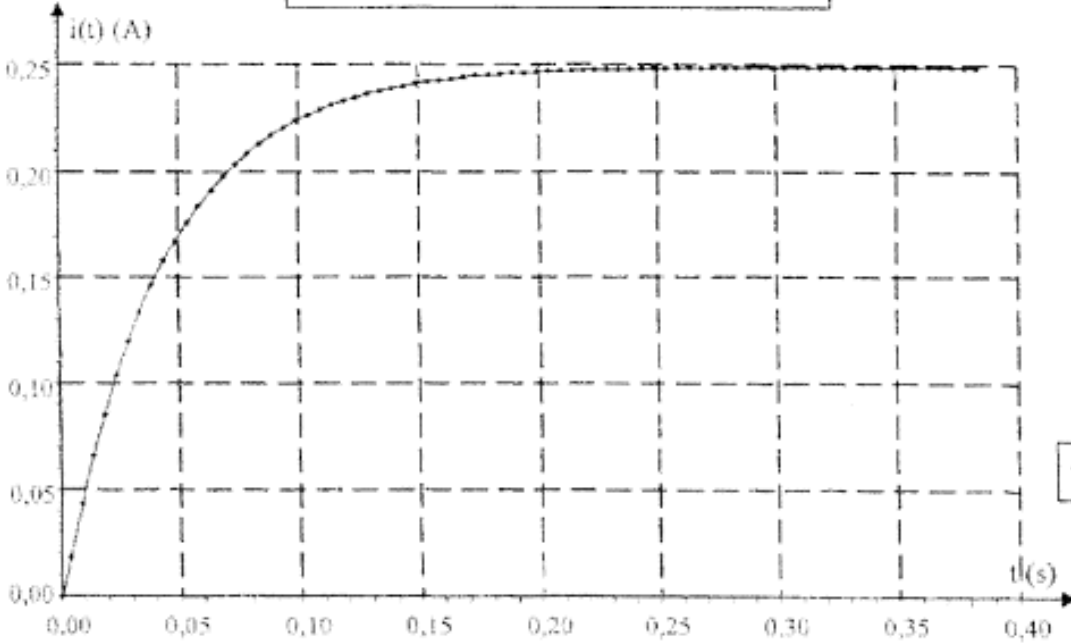
- 1- حدد المدة الزمنية للنظام الإنتقالي .
- 2- أكتب المعادلة التفاضلية لشدة التيار الكهربائي.
- 3- أكتب عبارة ثابت الزمن  $t$  ثم أحسب قيمته بيانيا.
- 4- إستنتج عبارة ذاتية الوشيعة ثم أحسب قيمتها .

5- بين أن : 
$$i(t) = \frac{E}{R+r} \left( 1 - e^{-\frac{t}{t}} \right)$$

هو حل للمعادلة التفاضلية .

- 6- أكتب عبارة شدة التيار في حالة النظام الدائم ثم أحسب قيمته .
- 7- هل هذه القيمة متوافقة مع القيمة التجريبية.
- 8- أوجد قيمة شدة التيار عندما  $t = 5t$  ماذا تستنتج .

Évolution temporelle de l'intensité  $i(t)$



Graphique 1

الشكل-2-

التمرين الرابع ( 04 نقاط ):

نضع في حوجة عيارية سعتها  $V_0 = 100ml$  كتلة  $m$  ثم نكمل الحجم إلى خط العيار بواسطة الماء المقطر بعد الرج

نحصل على محلول  $S_0$  لحمض الميثانويك  $HCOOH$  تركيزه المولي  $C_0 = 10^{-2} mol / l$ .

1- أحسب الكتلة  $m$ .

2- أكتب معادلة تفاعل حمض الميثانويك مع الماء .

3- أنجز جدول تقدم التفاعل .

4- عبر عن النسبة النهائية للتقدم  $t_F$  بدلالة  $[H_3O^+]_F$  و  $C_0$ .

5- أعط عبارة كسر التفاعل عند التوازن  $Q_{rf}$  و بين ان  $Q_{rF} = \frac{[H_3O^+]_F^2}{C_0 - [H_3O^+]_F}$ .

6- أعط عبارة الناقلية النوعية  $S$  للمحلول عند حالة التوازن بدلالة الناقلية النوعية المولية  $I$  للشوارد المتواجدة فيه و  $[H_3O^+]_F$ .

7- إن قياس الناقلية النوعية للمحلول  $S_0$  أعطى  $S = 0.05s.m^{-1}$  عند الدرجة  $25^0c$ .

أ- عين  $Q_{rF}$  ثم قارن قيمتها التجريبية مع ثابت الحموضة  $K_a$  للثنائية  $HCOOH / HCOO^-$ .

8- نحقق نفس الدراسة السابقة و لكن بإستعمال محلول  $S_1$  لحمض الميثانويك تركيزه المولي  $C_1 = 0.1mol / l$  لنتحصل على النتائج التالية:

$$S = 0.17s.m^{-1} \text{ و } Q_{rF} = 1.8 \times 10^{-4}$$

أ- هل يؤثر التركيز المولي للمحلول على النسبة النهائية للتقدم  $t_F$ .

ب- هل يؤثر التركيز المولي للمحلول على  $Q_{rF}$  عند التوازن.

المعطيات :

$$K_a (HCOOH / HCOO^-) = 1.8 \times 10^{-4}$$

$$M (HCOOH) = 46g / mol , I_{H_3O^+} = 35ms.m^2.mol^{-1} , I_{HCOO^-} = 5.46ms.m^2.mol^{-1}$$

### التمرين الخامس ( 03 نقاط ) :

نعتبر قمرا اصطناعيا للاتصالات كتلته  $m$  يوجد مداره الدائري في مستوى خط الاستواء الذي يعتبر مدارا للأقمار الاصطناعية الساكنة بالنسبة للأرض ، تدرس حركة هذا القمر الاصطناعي في المرجع المركزي الأرضي .

1- أعط تعريف المرجع المركزي الأرضي .

2- يوجد القمر الاصطناعي على ارتفاع  $Z = 35800km$  .

1-2- أحسب  $r$  لمسار حركته .

2-2- أعط مميزات شعاع السرعة المدارية  $\vec{V}$  لمركز عطالته .

2-3- حدد مميزات شعاع التسارع  $\vec{a}$  و أعط عبارته بدلالة  $r, V$  .

3- نعتبر المرجع المركزي الأرضي غاليليا يخضع القمر الاصطناعي في هذا المرجع إلى قوة وحيدة و هي قوة التجاذب التي تطبقها الأرض . نعتبر أن كتلة الأرض  $M_T$  .

1-3- بتطبيق القانون الثاني لنيوتن أوجد عبارة التسارع  $a$  بدلالة  $r$  و الجداء  $G \times M_T$  . ثم أحسب قيمته .

2-3- أعط عبارة السرعة المدارية  $v$  ثم أحسب قيمتها .

3-3- أعط عبارة الدور  $T$  للقمر الاصطناعي حول الأرض ثم أحسب قيمته .

3-4- استنتج عبارة القانون الثالث لكيبلر .

4- تتم عملية الإستقمار بواسطة صاروخ يقوم بحمل القمر الاصطناعي ووضعه في مدار انتظاري يكون شكل هذا

المدار إهليلجي يمثل مركز الأرض إحدى محرقيه حيث الارتفاع الأصغري للقمر الاصطناعي هو  $Z_p = 200km$

في النقطة  $p$  و ارتفاعه الأعظمي  $Z_A$  في النقطة  $A$  كما في الشكل .

1-4- في أي نقطة من المدار تكون سرعة القمر الاصطناعي أصغرية .

2-4- أعط عبارة الدور المداري  $T_A$  للقمر الاصطناعي . أحسب قيمته

المعطيات :

$$G = 6.67 \times 10^{-11} S.I$$

$$M_T = 5.98 \times 10^{24} Kg$$

$$R_T = 6400 Km$$

