

التمرين الاول: 7 نقاط

I - نذيب كتلة قدرها  $m=0.046\text{g}$  من حمض الميثانويك (النمل)  $\text{HCOOH}$  في  $100\text{ml}$  من الماء المقطر، الناقليه النوعية للمحلول أعطى:  $s/m = 0.049 \text{ s/m}$  عند الدرجة  $25^\circ\text{C}$ .

1 - اكتب معادلة احلال الحمض في الماء ،

2 - انشئ جدول تقدم التفاعل .

3 - احسب التركيز المولى للمحلول  $\text{Ca}^+$ .

4 - احسب  $\text{pH}$  للمحلول ثم احسب نسبة التقدم النهائي  $f_f$  ، ماذا تستنتج؟

5 - احسب ثابت التوازن الكيميائي  $K$  ماذا يمثل في هذه الحالة ،

6 - أستنتاج  $\text{pKa}$  للثانية  $\text{HCOOH}/\text{HCOO}^-$

I - نعایر حجم  $V_a = 10\text{ml}$  من المحلول السابق بمحلول هیدروکسید الصودیوم  $\text{NaOH}$  تركیزه  $C_b$

$$\text{- نرسم البيان } f(V_b) = \log \frac{[\text{HCOO}^-]}{[\text{HCOOH}]} \quad (\text{أنظر البيان -1-})$$

1 - اكتب معادلة تفاعل المعايرة .

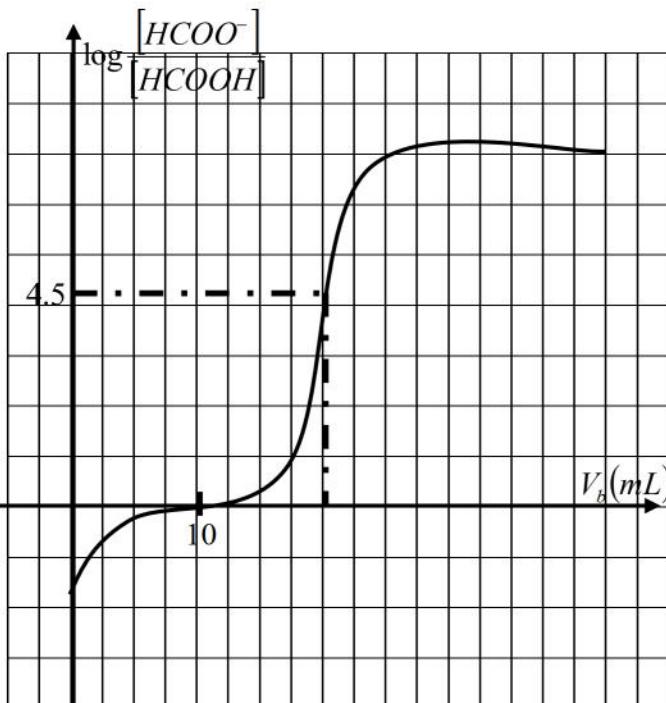
2 - باستغلال البيان -1 - اوجد :

A - حجم محلول  $\text{NaOH}$  اللازم للتكافؤ

ثم استنتاج قيمة  $C_b$  .

B - قيمة  $\text{pH}$  للمحلول عند التكافؤ .

3- من بين الكوافر الملونة التالية بين الكاشف المناسب لهذه المعايرة مع التعليل



فينول فتالين	احمر الكريزول	الهليانتين	الكاشف
8.2 - 10	7.2 - 8.8	3.1 - 4.4	مجال تغير اللون

يعطى:

$$\cdot M_O = 16\text{g/mol} \cdot \lambda_{\text{HCOO}^-} = 5.46 \text{ mS.m}^2/\text{mol} \cdot \lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} = 35\text{mS.m}^2/\text{mol}$$

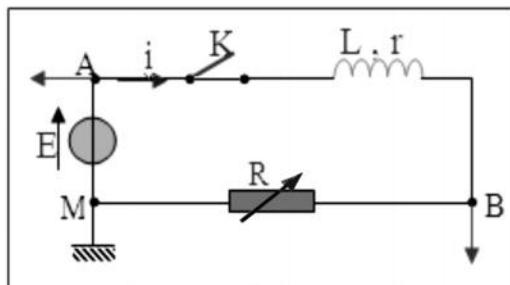
$$M_H = 1\text{g/mol} \cdot M_C = 12\text{g/mol}$$

## التمرين التجاري: (06 نقاط)

إيجاد تجريبياً خصائص وشيعة:

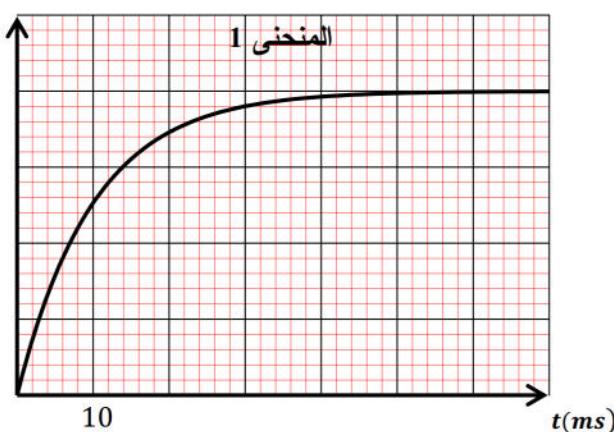
في مخبر الفيزياء وجد تلميذ وشيعة وأراد تعين خصائصها رفقة فوجه وبتوجيه من أستاذة.

الأجهزة المتوفرة: مولد للتوتر  $V = 6$ , مقاومة متغيرة  $R$ , وشيعة  $(L, r)$ , أسلاك توصيل، قاطعات، راسم اهتزاز مهبطي.



الشكل 1

$i(mA)$



الشكل 2

**الجزء أ:** تعين مقاومة الوشيعة  $r$ :

نحقق التركيب التجاري الموضح في الشكل 1: نضبط  $R$  عند القيمة  $10\Omega$ ، وفي اللحظة  $t=0$  نغلق القاطعة، باستخدام راسم الاهتزاز المهبطي نسجل منحنى تغيرات فرق الكمون بين طرفي المقاومة مع الزمن  $(U_R=f(t)=U_R=I(t)(R+r))$ ، ثم نحصل بعد ذلك على المنحنى 1 (الشكل 2).

1- أعط العلاقة التي تمكنا من الحصول على المنحنى 1 (الشكل 2).

2- ما هي شدة التيار المار بالدارة عند بلوغ النظام الدائم؟

3- بين أن عبارة شدة التيار في النظام الدائم

$$I_0 = \frac{E}{R+r}$$

4- أوجد قيمة  $r$  للوشيعة.

**الجزء ب:** تعين ذاتية الوشيعة  $L$ :

5- انطلاقاً من المنحنى 1 الشكل 1 حدد ثابت الزمن  $\alpha$  موضحاً الطريقة المتبعة.

6- أعط عبارة  $\alpha$  بدلالة مميزات الدارة ثم استنتج قيمة ذاتية الوشيعة  $L$ .

**الجزء ج:** الدراسة النظرية:

7- بين أن المعادلة التقاضلية لشدة التيار المار في الدارة من الشكل:  $\frac{di}{dt} = A - B \cdot i(t)$

8- بواسطة التحليل البعدى حدد وحدة  $B$ .

9- ارسم منحنى 2 في نفس المعلم السابق حالة جعل  $R=20\Omega$

### التمرين الثالث 7 نقاط

نقترح دراسة حركة قطرة مطر كتلتها  $m=1g$  وحجمها  $V$

الحالة الأولى : ندرس حركة القطرة في سقوط شاقولي في الهواء (عدم وجود رياح). عبارة قوة الاحتكاك  $f=kv$  حيث  $v$  سرعة مركز القطرة و  $k$  ثابت

1- اعطي عبارة دافعة ارخيميدس  $\pi$  و بين انها مهملة امام تقل  $p$

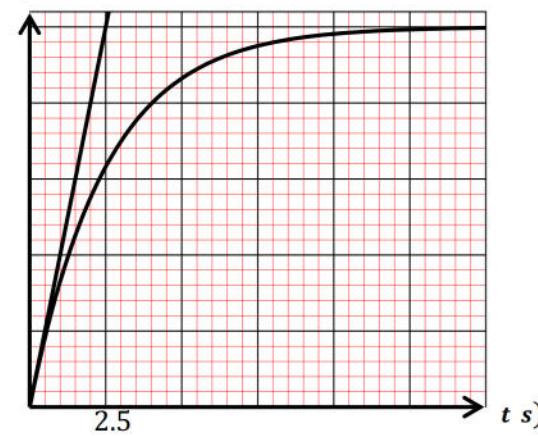
2- ندرس سقوط مركز عطالة القطرة على محور شاقولي ( $OZ$ ) موجه نحو الأسفل باهمال دافعة ارخيميدس، بين ان المعادلة التفاضلية للسرعة تكتب على الشكل:

$$dv/dt + Av = B$$

ثم اعطي عبارة  $A$  و  $B$  بدلالة  $g$  ،  $m$  ،

3- المنحنى المرفق يعطى تطور سرعة مركز عطالة القطرة بدلالة الزمن :

$v(m/s)$



1- احسب تسارع الحركة في اللحظة  $t=0$  ثم في النظام الدائم

2- اوجد عبارة السرعة الحدية  $v$  ثم حدد قيمتها من البيان

3- احسب معامل الاحتكاك و عين وحدته

ثانياً: في النظام الدائم عندما كانت القطرة تسقط شاقوليا تعرضت الى هبة ريح مدتها قصيرة اكسبتها سرعة افقية  $V_{0x}=54m/s$  في لحظة تعتبرها مبدأ الأزمنة اضافية الى السرعة الشاقولية السابقة  $V_{0y}$  فلذا سقوطه مسار منحنى بسرعة ابتدائية  $V_0$  يصنع حاملها زاوية  $\alpha$  مع الأفق(لاحظ الشكل)

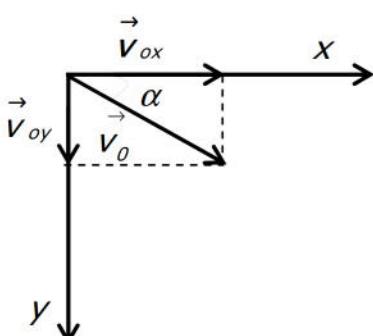
باهمال قوة الاحتكاك و دافعة ارخيميدس

1- ابتكبيق القانون الثاني لنيوتون اوجد طبيعة الحركة في المحوين والمعادلات

الزمنية  $X(t)$  و  $Y(t)$

2- احسب قيمتي  $V_0$  و الزاوية  $\alpha$

3- علما ان القطرة تقطع زمن قدره  $t=0.5s$  للوصول الى سطح الأرض احسب المسافة الافقية التي تقطعها عندئذ



معطيات : \*تسارع الجاذبية الأرضية :

\*الكتلة الحجمية للماء :

\*الكتلة الحجمية للهواء :

$$0,25 \quad \frac{[H_3O^+]}{[H_2O]} = 4,4$$

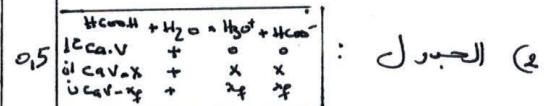
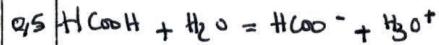
$$0,15 \quad pH_e = pK_a + \log \frac{[H_3O^+]}{[H_2O]} = \\ 3,8 + 4,5 = 8,3$$

الكتان لل محل هو  
0,15  $p_e \in [ ]$  قبول متألين لـ

### تصحيح الاختبار:

المزيج 4 إنشاء

1 معادلة اتحاد الحمض في الماء :



$$0,15 \quad - \cdot C_a = \frac{n}{V} = \frac{m}{M \cdot V} = \frac{0,046}{46 \times 0,1} = 10^{-2} \text{ mol/l} \quad - 3$$

pH  $\rightarrow$  حمسا - 4

$$0,15 \quad - \cdot - \cdot \quad pH = -\log [H_3O^+]$$

$$0,15 \quad - \cdot - \cdot \quad [H_3O^+] = \frac{b}{\lambda_{HCOO} + \lambda_{H_3O^+}} = \frac{0,049}{1,46 + 35}$$

$$= 0,0121 \text{ mol/l}$$

$$0,15 \quad - \cdot - \cdot \quad pH = -\log (0,0121) = 2,9.$$

$\frac{0,15}{0,25} = \frac{10^{-2}}{c_a} = \frac{10^{-2}}{0,046} = \frac{10^{-2}}{0,046} = 2,5$  - حساب ثابت حمسا - 5

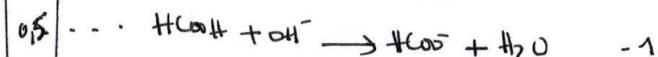
$$0,15 \quad - \cdot - \cdot \quad K = \frac{[H_3O^+][HCOO^-]}{[HCOOH]} = \frac{[H_3O^+]^2}{C_a - [H_3O^+]} \\ = 1,6 \times 10^{-4}$$

مثل أسلنا ثابت الحمض

$$0,15 \quad - \cdot - \cdot \quad pK_a = -\log K = -\log (1,6 \times 10^{-4}) \quad - 6$$

$$0,15 \quad pH_a = 3,8$$

معادلة الماء - II



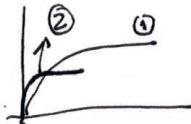
$$0,15 \quad \log \frac{[ ]}{[ ]} = 0 \quad \text{و نكون } V_b = \frac{V_a}{2} \quad 1 = \frac{[HCOO^-]}{[HCOOH]} \quad - 2$$

$$0,15 \quad \dots \quad V_b = 20 \text{ ml} \quad \text{اذن} \quad \frac{V_b}{2} = 10 \text{ ml} \quad \text{منبيان}$$

$$0,15 \quad \dots \quad C_a V_a = C_b V_{be} \quad : C_b \quad - 1$$

$$0,15 \quad \dots \quad \frac{V_b}{2} = \frac{C_a V_a}{C_b} = \frac{0,01 \cdot 10}{20} = 5 \cdot 10^{-3} \text{ mol/l}$$

مقدمة (نهاية) pH - 1



- 9

$$I_{\frac{g}{2}} = \frac{E}{R+r} = \frac{6}{25} = 0,24A$$

$= 240mA$

$$Q5 \quad C_2 = \frac{L}{R+V} = \frac{0.15}{0.1} = 0.15$$

$$I_{O_2} > I_{O_1} \rightarrow \text{النحل}$$

التعديل:

النمرى التحرى . (فاطم)

١- العلاقة التي يكتسبها المعلم من الحصول على نور

$$\dots \cup_{k=1}^i R_i \dots$$

$$0.5 - I_0 = 0.4 \text{ A}$$

٢- من البيان

$$0.5 \dashv \dots U_p + U_1 = E$$

$$R_i + r_i + L \frac{di}{dt} = E$$

$$\frac{di}{dt} = \omega, \quad i = I_0$$

$$R I_o + r I_o = E$$

$$I_0 = \frac{E}{R+r}$$

$$0.5 - \dots r = \frac{E}{H_0} - R$$

$$r = \frac{6}{0.4} - 10 = 5 \Omega$$

5- مـ الـيـان نـعـة حـصـنـاـطـ

$$0,63 T_0 = 0,63 \times 0,4$$

$$0,25 A = 250 \text{ mA}$$

$$Z = 10 \text{ ms} \quad \text{لسان} \quad \text{in}$$

$$= \frac{L}{p+1} \quad ٦- عبارت$$

5

$$C = \frac{L}{n+i}$$

عاب

$$95 \text{ } \text{---} \text{ } L = \Sigma (R+r)$$

$$95 \text{ --- } L = \Sigma (R+r)$$

$$= 10^{-6} (15) = 0.15 \text{ H}$$

$$U_R + U_L = E$$

$$R_i + r_i + L \frac{di}{dt} = E$$

المرجعية

$$\frac{di}{dt} = \frac{\dot{E}}{L} - \frac{R+r}{L} i$$

$$B = \frac{R+r}{r} = \frac{1}{\bar{\gamma}}$$

$$[\beta] = \frac{1}{\zeta} = S^{-1}$$

