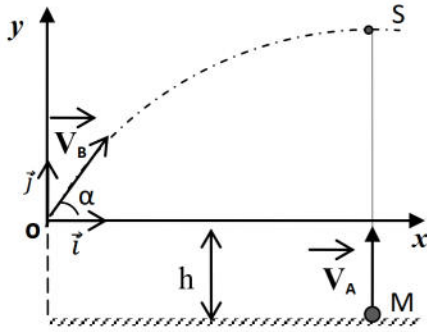


الجزء الاول : فيزياء (12 نقطة)

التمرين الاول: (06 نقاط)

في مسابقة للرمية تنذف في اللحظة  $t=0s$  من النقطة (O) على ارتفاع  $h=1.5m$  من سطح الأرض جسما B نعتبره نقطة مادية بسرعة  $V_1=25m/s$  تصنع مع محور الفواصل لمعلم (  $o,x,y$  ) في المستوي الشاقولي زاوية  $\alpha=40^\circ$  وبعد  $1s$  تنذف جسما A نعتبره نقطة مادية من النقطة (M) على سطح الأرض بسرعة  $V_2=15m/s$  شاقولية نحو الأعلى (انظر الشكل المقابل). نحمل تأثير الهواء على حركتي الجسمين  $g = 10 m.s^{-2}$ .



1. بتطبيق القانون الثاني لنيوتن اكتب المعادلة الزمنية لحركة الجسم B لكل من  $x_B(t)$  و  $y_B(t)$  بدلالة  $g, \alpha, V_1$ .

2. احسب فاصلة النقطة (M) في المعلم (  $o,x,y$  ) ، علما أن الجسم يمر بالنقطة (S) ذروة مسار الجسم B. تعطى العلاقة التالية:  $\sin\alpha \cdot \cos\alpha = \frac{\sin 2\alpha}{2}$

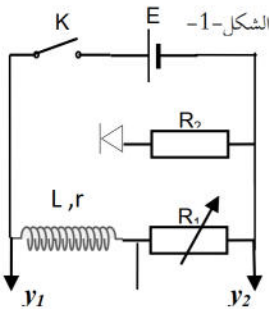
3. أوجد المعادلة الزمنية  $y_A(t)$  لحركة الجسم A على المحور (oy)

4. احسب المسافة بين الجسمين A و B لحظة مرور B بالنقطة (S).

5. كم يجب أن تكون قيمة السرعة  $V_2$  حتى يصطدم الجسمان في النقطة (S) خلال صعود الجسم A.

التمرين الثاني: (06 نقاط)

في التركيب المقابل ( الشكل 1 ) لدينا دائرة تسلسلية تشتمل على : وشيعة (  $L, r$  ) ناقلين أوميين احدهم مقاومته متغيرة  $R_1$  و  $R_2$  مقاومته مجهولة ، مولد مثالي يعطي توتر ثابت E و قاطعة K.



عند اللحظة  $t = 0s$  نغلق القاطعة و بعد مدة  $t$  يستقر مؤشر جهاز الامبرمتر على قيمة  $100mA$

فيظهر على شاشة الراسم الاهتزازي المهبطي المنحنين 1 و 2 ( انظر الشكل 2 ) حيث الحساسية

الشاقولية بالنسبة للمدخل  $y_1: 0,5V/div$  و بالنسبة للمدخل  $y_2: IV/div$

1- ارفق لكل عنصر كهربائي المنحنى الموافق مع التعليل

2- باستغلال المنحنين استنتج قيمة كل من  $R_1, r, E$  مع التوضيح

3- عند اللحظة نعتبرها كمبدا للزمن  $t = 0s$  نفتح القاطعة K فيظهر على شاشة الراسم الاهتزازي عند المدخل  $y_1$  المنحنى (انظر الوثيقة الشكل 3)

أ - بتطبيق قانون جمع التوترات بين ان المعادلة التفاضلية للتوتر الكهربائي بين طرفي الوشيعة تعطى بالشكل :

$$\frac{dU_b(t)}{dt} + \frac{R_1 + R_2 + r}{L} \cdot U_b(t) = 0$$

ب - تقبل المعادلة التفاضلية السابقة حلا عبارته من الشكل:  $U_b(t) = A \cdot \exp(-\frac{t}{\tau_1})$

استنتج عبارة كل من  $A$  و  $\tau_1$  بدلالة مميزات الدارة.

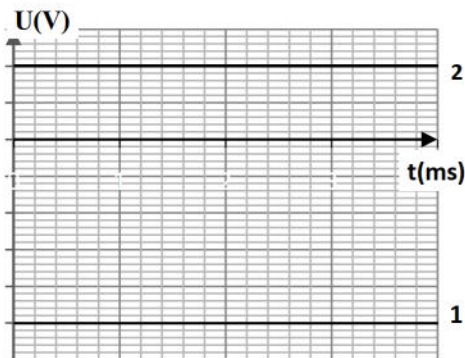
ج - استنتج قيمة ثابت الزمن  $\tau_1$  مع توضيح الطريقة ثم احسب قيمة كل من  $R_2$  مقاومة

الناقل و  $L$  ذاتية الوشيعة .

4- نعيد التجربة بضبط قيمة المقاومة المتغيرة عند قيمة  $R_1'$  فتصبح قيمة ثابت الزمن للدارة

$\tau_2$  يساوي  $4.5ms$ . بين ان عبارة قيمة المقاومة  $R_1'$  تحقق العلاقة التالية ثم احسبها :

$$R_1' = L \cdot \left( \frac{\tau_1 - \tau_2}{\tau_1 \cdot \tau_2} \right) - R_1$$



الشكل 2

الجزء الثاني: كيمياء

التمرين التجريبي: (08 نقاط)

حمض البوتانويك  $C_3H_7COOH$  و هو احد مكونات الزبدة كما يمكن ان نجده في الجبن و في مكونات العصارة المعدية له رائحة قوية و كريهة  
I-دراسة التفاعل مع الماء

نحضر  $(S_0)$  محلول مائي لحمض البوتانويك تركيزه المولي  $C_0=10^{-1} mol/L$  وحجمه  $V_0$  أعطى قياس  $pH$  المحلول القيمة 2.94

1. أكتب معادلة تفاعله مع الماء و استنتج عبارة نسبة التقدم النهائي  $\tau_f$  بدلالة  $pH$  وتركيزه  $C_0$  ثم احسبها ماذا تستنتج

2. بين ان ثابت الحموضة  $k_a$  يحقق العلاقة  $k_a = \tau_f^2 \cdot C$  حيث  $C$  تركيز المحلول

3. نمدد المحلول  $(S_0)$  باضافة حجم  $V_e$  من الماء المقطر فنحصل على محلول  $(S)$  تركيزه  $C$  و حجمه  $V$  بين ان عبارة نسبة التقدم النهائي  $\tau_f$  تحقق

$$\text{العلاقة: } \tau_f^2 = \frac{k_a}{C_0 V_0} \cdot V_e + \frac{k_a}{C_0}$$

4. نعيد التجربة بتغير قيمة حجم  $V_e$  المضاف وبواسطة برمجية تحصلنا على المنحنى  $\tau_f^2 = f(V_e)$  (الشكل -1-). استنتج قيمة كل من  $V_0$ ,  $k_a$ .  
ماتأثير التمديد على  $\tau_f$ .

II - دراسة عن طريقة معايرة PH

نأخذ حجما  $V_A=20ml$  من محلول مائي  $S_I$  لحمض البوتانويك تركيزه المولي  $C_a$  فيشير جهاز  $pH$  متر الى قيمة 3.62، ونعايره بواسطة محلول مائي  $(S_B)$  هيدروكسيد الصوديوم  $(Na^+ + OH^-)$  تركيزه المولي  $C_b=0.1mol/L$ ، نمثل المنحنى البياني لتطور التراكيز المولية  $[C_3H_7COO^-]$  و  $[C_3H_7COOH]$  بدلالة  $V_b$  حيث  $V_b$  هو حجم المحلول القاعدي للمزيج (الشكل -2-)

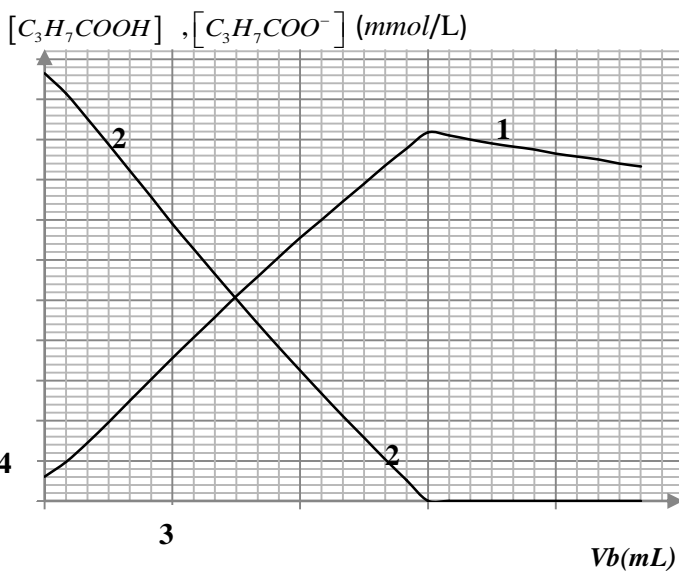
1 - اكتب معادلة التفاعل أثناء المعايرة و ارفق كل منحنى بالفرد الموافق مع التعليل

2- انشئ جدول التقدم ثم احسب التركيز المولي  $C_a$  للمحلول  $S_I$  بطريقتين مختلفتين مع التوضيح ثم احسب كمية مادة الحمض في المحلول  $S_I$

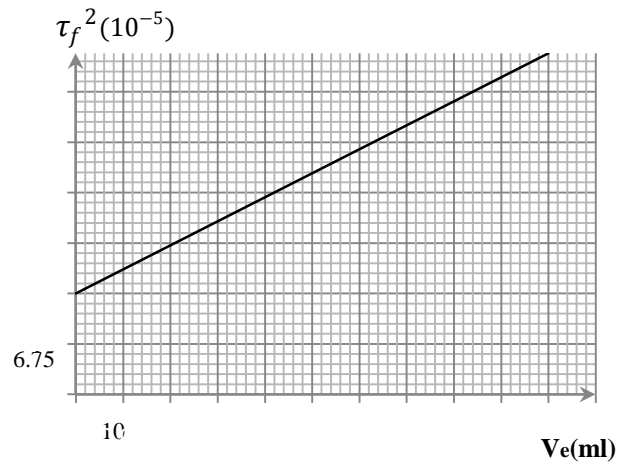
3- حدد قيمة  $pKa$  لثنائية (اساس / حمض) لحمض البوتانويك مع التوضيح

4- علما ان المحلول  $S_I$  حضر باذابة  $m=15g$  من الزبدة و تمديده 5 مرات. استنتج كتلة الحمض الموجودة في هذه العينة من الزبدة .

5- تعتبر الزبدة غير صالحة للاستهلاك اذا تجاوزت النسبة الكتلية لحمض البوتانويك في الزبدة 4%. ماذا تستنتج بالنسبة لصلاحية استهلاك هذه العينة من الزبدة . تعطي  $^{12}C, ^1H, ^{16}O$



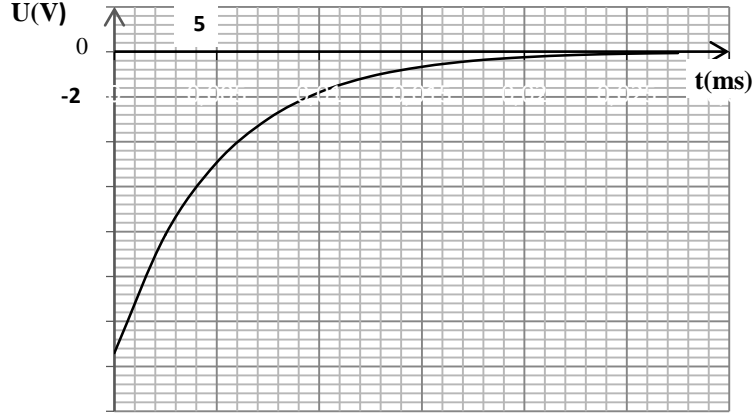
(الشكل -2-)



(الشكل -1-)

الاسم: ..... . اللقب: ..... القسم: .....

التمرين الثاني ( الشكل -3- )



الاسم: ..... . اللقب: ..... القسم: .....

التمرين الثاني ( الشكل -3- )

