

التمرين 01 :

الجزء الأول : هدف الدراسة شحن و تفريغ مكثفة .

المجموعة الاولى : تحقق دائرة كهربائية كما في الشكل (1) .

1- سم العناصر (1) , (2) , (3) , (4) , (5) .

2- ما دور العنصر (1) .

العنصر (1) يغذي الدارة بتيار كهربائي ثابت في الشدة  $I = 94\mu A$  , نتابع تطور

التوتر بين طرفي المكثفة فنحصل على البيان التالي

1- أحسب الشحنة التي يحملها اللبوس  $B$  في اللحظة  $t = 5s$  .

2- عرف سعة المكثفة .

3- باستغلال البيان (1) بين أن سعة المكثفة  $C = 47\mu F$  .

4- أحسب الطاقة التي تخزنها المكثفة عند  $t = 25s$  .

الجزء الثاني : المجموعة الثانية : تحقق الدارة المبينة في الشكل (3)

- مولد توتره الكهربائي  $E$  .

- مكثفة سعتها  $C_1$  .

- مقاومة  $R$  قيمتها  $R = 160\Omega$  و قاطعة  $K$  .

عند اللحظة  $t=0$  المكثفة فارغة . نغلق الدارة و بواسطة راسم الاهتزاز المهبطي نحصل

على البيانيين (الشكل (4))

1- أ. صف الظاهرة الفيزيائية التي تحدث .

ب. أرسم الدارة و بين كيف يتم توصيل راسم الاهتزاز المهبطي للحصول على

البيانيين  $(C_1)$  و  $(C_2)$  .

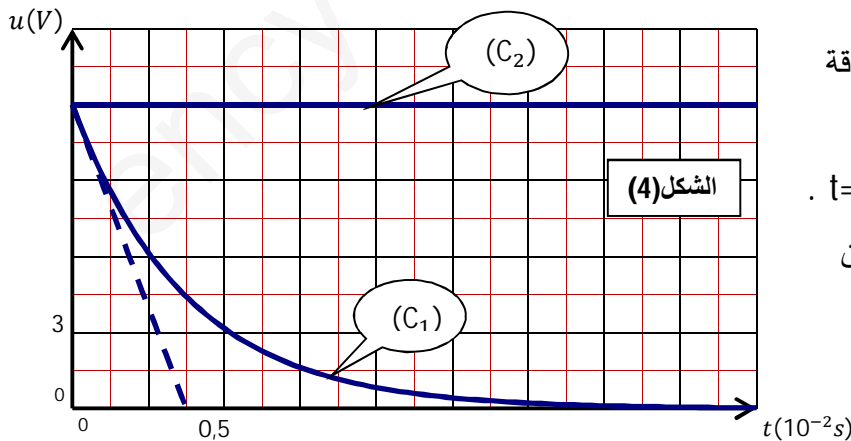
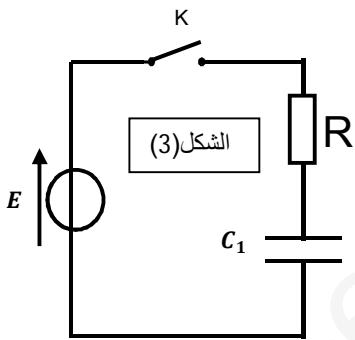
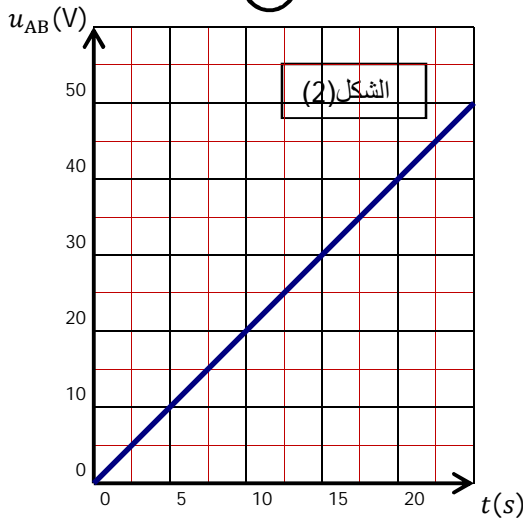
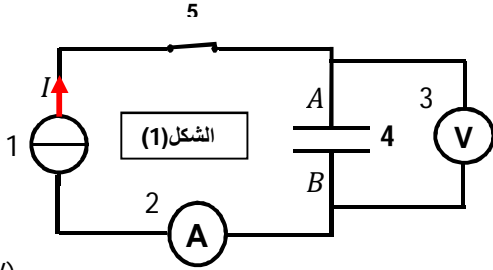
2- أ. أثبت ان في اللحظة  $t$  ، شدة التيار يحق العلاقة

$$i(t) = -C_1 \frac{du_R(t)}{dt}$$

ب. احسب قيمة شدة التيار  $i(0)$  عند اللحظة  $t=0$  .

ج. اوجد المعادلة التفاضلية التي يحققها التوتر بين

طرفي الناقل الاومي  $u_R(t)$  .



3- أ. تحقق أن حل المعادلة التفاضلية السابقة هو:  $u_R(t) = Ee^{-t/\tau}$  محددًا عبارة  $\tau$  بدلالة ثوابت الدارة.

ب. أوجد بيانًا قيمة ثابت الزمن  $\tau$  محددًا الطريقة المتبعة لذلك.

ج. احسب قيمة سعة المكثفة  $C_1$ .

د. قارن قيمة السعتين  $C$  و  $C_1$ .

4- أ. اعتمادًا على عبارة  $u_R(t)$  استنتج عبارة  $u_C(t)$ .

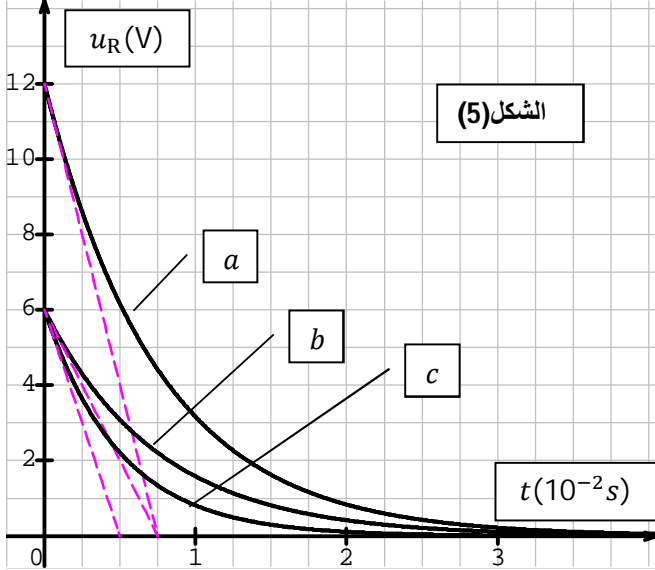
ب. ارسم كيفيًا بيان  $u_C(t)$  محددًا القيم المميزة له.

ج. احسب الطاقة المخزنة في المكثفة عند النظام الدائم.

الجزء الثالث :

أحد تلاميذ الجزء الثاني حقق ثلاث تجارب (a), (b), (c) حيث قام بتغيير المقادير  $E, R, C_1$  ثم تابع تطور  $U_R$  بدلالة الزمن فنحصل على الشكل (5).

- حل مختلف البيانات ثم أكمل الجدول



التجربة	.....	.....	.....
E (V)	.....	6	.....
R ( $\Omega$ )	750	.....	375
C ( $\mu F$ )	1	.....	2
$I_0$ (mA)	8	16	.....

التمرين 02:

المعطيات:

- كل التجارب منجزة في درجة حرارة ثابتة ومساوية  $25^0C$  ،  $Ke = 14$ .
- نهمل في كل الحالات الشوارد الناتجة من التفكك الذاتي للماء.
- نهمل  $[OH^-]$  أمام C لما :  $\tau_f \leq 5 \times 10^{-2}$ .

الجزء الأول:

لتحضير ثلاث محاليل مائي  $(S_1)$  ،  $(S_2)$  ، و  $(S_3)$  لها نفس التركيز المولي  $C_0 = 10^{-1} mol. L^{-1}$

يعطي لنا ثلاث أسس  $(B_1)$  ،  $(B_2)$  ، و  $(B_3)$  على الترتيب في الماء المقطر ، نتائج قياس الـ PH لهذه المحاليل المحضرة سابقًا مدونة في الجدول التالي:

المحلول	$(S_1)$	$(S_2)$	$(S_3)$
PH	11.4	11.1	13.0

1. أثبت أن  $(B_1)$  و  $(B_2)$  أنها أسس ضعيفة أما  $(B_3)$  أساس قوي.

2. ان قياس الـ PH أثناء التمديد للمحلول  $(S_1)$  من أجل قيم مختلفة

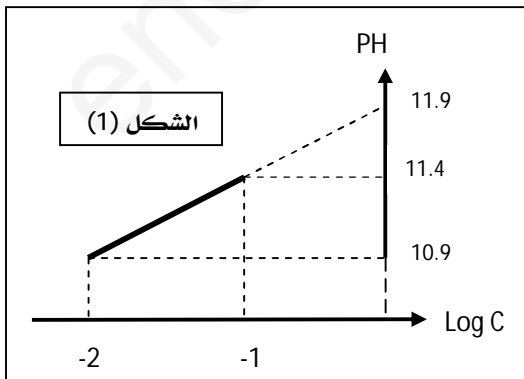
لتركيز C بين  $10^{-1} mol. L^{-1}$  و  $10^{-2} mol. L^{-1}$  أدى إلى

تمثيل المنحنى البياني  $PH = f(\log C)$  المبين في الشكل (1).

أ. أثبت أن معادلة البيان تكتب على الشكل

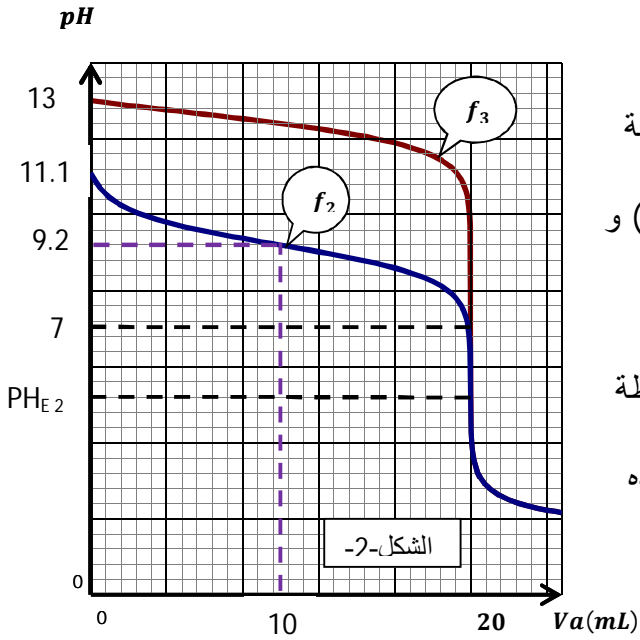
$PH = b + a \log C$  محددًا a و b.

ب. احسب قيمة  $PKa$  للتنائية  $(B_1H^+/B_1)$ .



## الجزء الثاني:

عند أخذ نفس الحجم  $V_{B2} = 10\text{mL}$  من المحلول ( $S_2$ ) و  $V_{B3} = 10\text{mL}$  من المحلول ( $S_3$ ) ، نضيف في كل مرة محلول مائي لحمض النتريك  $\text{HNO}_3$  (حمض قوي) ذو تركيز مولي  $C_A$  .  
قياس الـ  $\text{PH}$  بعد كل إضافة حجم  $V_A$  من المحلول الحمضي ، تم رسم في كل حالة المنحنى  $\text{PH} = f(V_A)$  المنحنيين  $f_2$  و  $f_3$  المتحصل عليهما تم تمثيلهما في الشكل (2) .



1. عين المنحنى  $f_3$  الخاص بقياس الـ  $\text{PH}$  للمزيج الناتج من المحلول ( $S_3$ ) والمحلول الحمضي لحمض النتريك
2. عين إحداثيتي نقطة التكافؤ الخاص بالمنحنى  $S_3$  ، ثم استنتج قيمة  $C_A$  .
3. باستعمال المنحنى  $f_2$  ، اوجد قيمة  $\text{PK}_{a2}$  للثنائية ( $B_2\text{H}^+ / B_2$ ) و بين ان الأساس  $B_2$  أضعف من الأساس  $B_1$  .
4. اكتب معادلة تفاعل الأساس  $B_2$  مع حمض النتريك واثبت أن التفاعل تام.
5. اثبت دون اجراء الحساب أن المحلول الناتج عند التكافؤ في النقطة  $E_2$  حمضي.
6. احسب  $\text{PH}_{E2}$  للمزيج الناتج عند التكافؤ حيث ان الـ  $\text{PH}$  في هذه الشروط يعطى بالعلاقة:  
$$\text{PH} = \frac{1}{2} (\text{PK}_{a2} - \text{Log } C)$$
 حيث  $C$  هو التركيز المولي للحمض  $B_2\text{H}^+$  عند التكافؤ .

من إعداد الأستاذ: مسعود ساعي