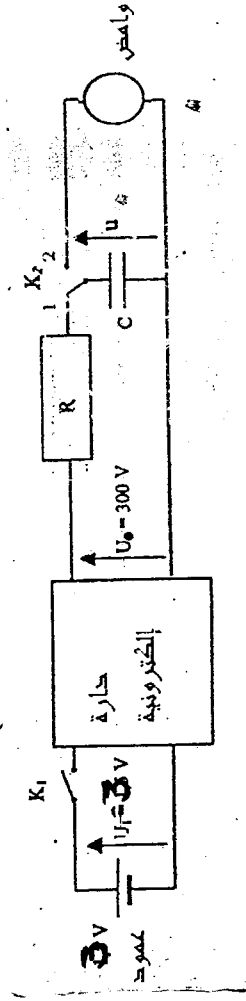


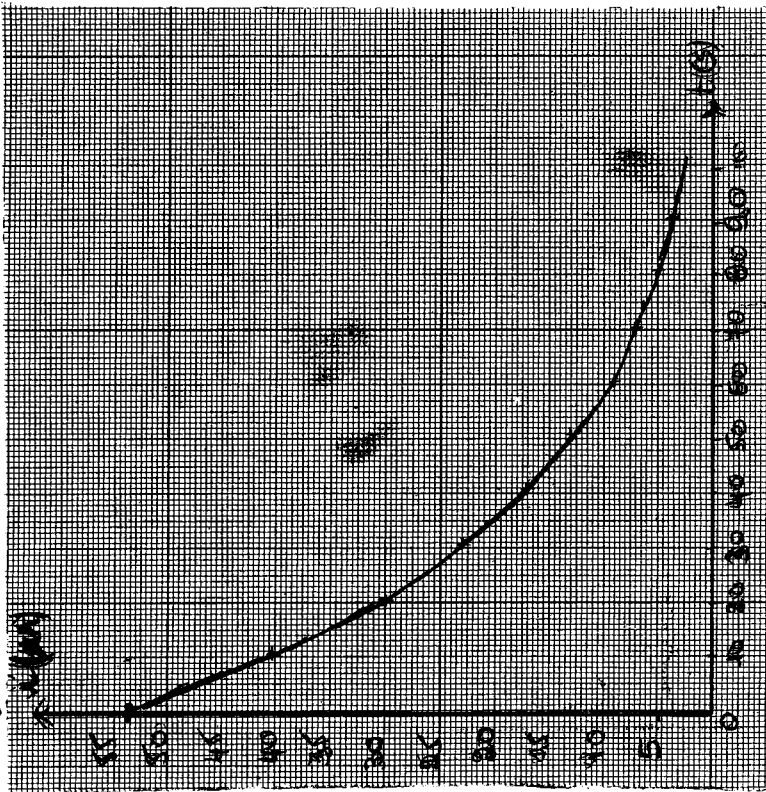
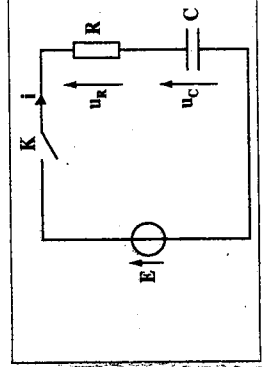
2BAC 5.V.T

فيزياء: (12 نقطة).  
يهدف الفريق إلى التحقق من قيمة سعة مكثف مستعمل في جهاز  
وامض الكتروني لآلة تصوير.  
يستعمل الوامض الإلكتروني لآلة تصوير بواسطة بطارية من فئة  
1,5V وهربط بين دارة الكترونية تتك من الحصول على توتر  
300V،  $U = 300V$ ، نشحن به مكثفا سعته  $C = 158 \mu F$ . يؤدي  
تفريغ الوامض عبر مصباح خلال مد ولا وجير  $\Delta t = 1ms$   
إلى انبعاث بريق ضوئي. (النقل أسفله)



- 1- دراسة الوامض.
  - 1-1- إظهار تعبير الطاقة الكهربائية  $E$  المخزنة في المكثف عند نهاية الشحن. أحسب قيمتها.
  - 2-1- أحسب القدرة الكهربائية  $P$  لا تقار الطاقة خلال الوامض.
  - 3-1- حافند شحن المكثف بالتوتر  $U = 300V$  عوض التوتر  $U = 3V$ .
- 2- الدراسة التجريبية للدارة RC
  - للتحقق من السعة  $C$  لهذا المكثف استعمل لتعريف الترتيب التالي حيث مقاومة الوط الأومي  $R$  كبيرة.

عند اللحظة  $t = 0$ ، أغلق الدارة وسجل شدق التيار  $i$  في الدارة كل 10 ثوان مكثفة من غطيل الطون  $i = f(t)$ .



- 1- أثبت المعادلة التفاضلية التي تحقها التورتر  $i(t)$ .
  - 2- حل المعادلة التفاضلية ليكتب عل شكل،
 
$$i(t) = I_0(1 - e^{-t/\tau})$$
  - تحقق من حل المعادلة واستنتج تعبير  $\tau$ .
  - 3- تتناقض شدق التيار خلال هذه التجربة مع دالة الزمن حسب المعادلة:  $i(t) = I_0 e^{-t/\tau}$
  - 1-3-2- عثب عينا  $I_0$  واستنتج قيمة  $R$ .
  - 2-3-2- أحسب شدق التيار العار في الدارة عند اللحظة  $t = \tau$ .
  - 3-3-2- حدد قيمة  $\tau$  في استنتج  $C$  سعة المكثف.
- وصارها مع القيمة المحددة من طرف الهانج.

## كيمياء - (8 نقطه).

يُعتبر حمض الاسكوربيك  $C_6H_8O_6$  المضاد للأكسدة في قشر  
فيتامين (C). نذيب قرصاً "محتوي على كتلة  $m = 500 \text{ mg}$   
من حمض الاسكوربيك في الماء للحصول على محلول  
حجمه  $V = 200 \text{ mL}$  وذو  $\text{pH} = 3$ .

1- اكتب معادلة تفاعل حمض الاسكوربيك مع الماء.

2- احس تركيز المحلول.

3- احس النقص الأقصى  $x_{\text{max}}$

4- احس تركيز أيونات الاكسونيوم  $[H_3O^+]$  عند التوازن  
والتقدم التلقائي  $x_{\text{eq}}$

5- بين أن التوازن محدود.

6- احس تراكيز الأنواع الكيميائية عند التوازن

7- اكتب تعبير ثابتة التوازن. احس قيمتها.

8- نضيف حجم  $V_e = 100 \text{ mL}$  من الماء المقطر إلى

المحلول. هل تزداد أم تتناقص قيمة

ثابتة التوازن؟ علل جوابك

نعلج:  $M(C_6H_8O_6) = 176 \text{ g.mol}^{-1}$