

...

كيمياء: تتوفر على محلول لحمض الفلوريدرييك HF تركيزه $C = 2.10^{-2} \text{ mol/L}$ وحجمه $V = 500 \text{ ml}$. pH المحلول هو 2,5

- 1- اكتب معادلة تفاعل الحمض مع الماء. اكتب المزدوجتين حمض-قاعدة المساهمتين في التفاعل.
- 2- ضع جدولًا وصفيًّا للتفاعل.
- 3- حدد النقدم القصوى X_m إذا افترضنا التفاعل تمام.
- 4- ما قيمة النقدم النهائي X_f للتفاعل؟
- 5- ما قيمة نسبة النقدم النهائي α للتفاعل. هل التفاعل تمام أم محدود؟ علل.
- 6- الحالـة النهـائية توافق التوازن الكـيميـائي. حـدـ ثـابـتـة التـوازن $K = Q_{r,eq}$
- 7- اـوـجـ تـعبـيرـ وـقـيمـةـ الثـابـتـةـ pK_a لـلـمـذـوجـةـ HF/F^-
- 8- ما قيمة الموصـلـيةـ σ للمـحـلـولـ؟

$$\lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} = 3,50 \cdot 10^{-2} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

$$\lambda_{\text{F}^-} = 5,54 \cdot 10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$$

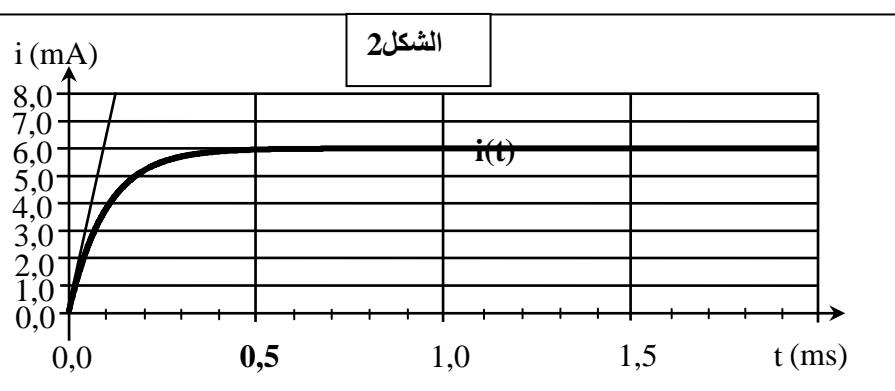
نـطـقـ: المـوـصـلـاتـ الـمـوـلـيـةـ الـإـيـونـيـةـ

فيزياء: نريد دراسة إقامة الشـيـارـ فيـ ثـانـيـ قـطـبـ مـتـكـونـ منـ وـشـيـعـةـ مـقاـومـتـهاـ مـهـمـلـةـ وـمـعـامـلـ تـحـريـضـهاـ L وـمـوـصـلـ اوـمـيـ مـقاـومـتـهـ R عـنـدـماـ يـخـضـعـ لـرـتـبةـ صـاعـدـةـ لـلـتوـنـرـ E , R , L قـابلـةـ لـلـتـغـيـيرـ.

بواسطة وسـيـطـ مـعـلـوـمـاتـيـ لـتـحـصـيلـ الـمـعـطـيـاتـ نـجـزـ التـركـيبـ فيـ الشـكـلـ 1ـ جـانـبـهـ.

- 1- ما التـوـنـرـانـ المـسـجـلـانـ منـ المـدـخـلـيـنـ 1ـ وـ2ـ؟
- 2- مـاهـيـ الـعـلـاقـةـ الـبـسيـطـةـ الـواـجـبـ إـدخـالـهـاـ لـلـبـرـنـامـ(ـlogicielـ)ـ لـحـاسـبـ تـغـيـيرـاتـ شـدـةـ الشـيـارـ i بـدـلـالـةـ الزـمـنـ.
- 3- نـجـزـ التـجـربـةـ الـأـوـلـىـ بـحـيثـ $E=6\text{V}$. عـنـ الـحـظـةـ 0ـ نـفـلـقـ قـاطـعـ الشـيـارـ k . يـمـلـيـ الشـكـلـ 2ـ تـغـيـيرـاتـ الشـدـةـ i لـلـشـيـارـ بـدـلـالـةـ الزـمـنـ.
- 4- حـدـدـ:

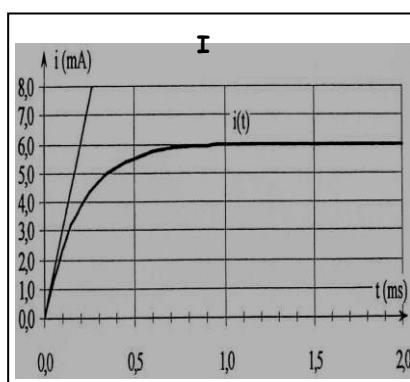
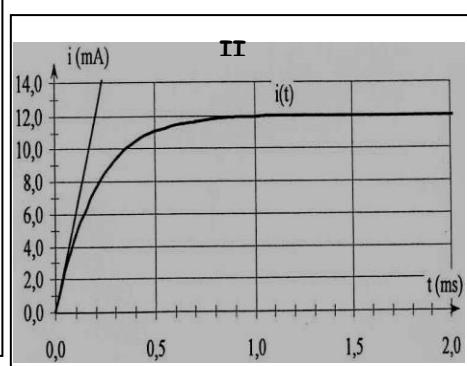
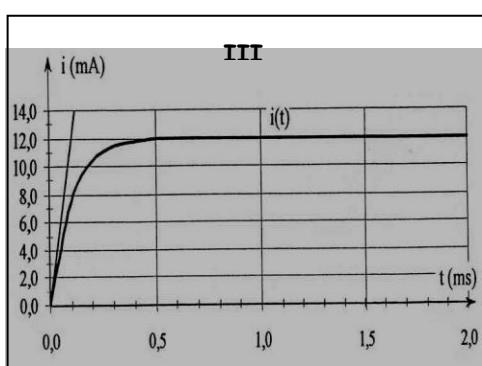
الشكل 1



- 1-3 شـدـةـ الشـيـارـ I_0 ـ فـيـ النـظـمـ الدـائـمـ.
 - 2-3 ثـابـتـةـ الزـمـنـ τ ـ لـثـانـيـ القـطـبـ المـدـرـوـسـ.
 - 4- أـوـجـ قـيـمـةـ كـلـ مـنـ R ـ وـ L ـ.
 - 5- اـوـجـ قـيـمـةـ كـلـ مـنـ R ـ وـ L ـ . نـجـزـ
 - 6- نـرـيدـ درـاسـةـ تـأـثـيرـ كـلـ مـنـ E ـ وـ R ـ وـ L ـ . نـجـزـ التجـارـبـ الـمـلـخصـةـ فـيـ الجـدولـ (ـ3ـ)
- تحصل على المنحنيات (الشكل 4) اقرن كل تجربة بالمنحنى المناسب معللا جوابك.

الشكل 3

	$E (\text{V})$	$R (\text{k}\Omega)$	$L (\text{H})$
تجربة A	12,0	1,0	0,10
تجربة B	6,0	0,50	0,10
تجربة C	6,0	1,0	0,20



الشكل 4

فيزياء 2: الوسيعات والمكثفات مركبات كهربائية ضرورية في التراكيب الكهربائية. التركيب الشكل 1 يمكن من تحديد مميزاتها. التركيب

متكون من مولد التوتر بين مربطيه ثابت $E=12V$, موصل اومي مقاومته $R=100\Omega$ قاطع الثيار K ذو وضعين، مكثف سعته C ووسيعة معامل تحريرها L ومقاومتها r.

I دراسة شحن المكثف

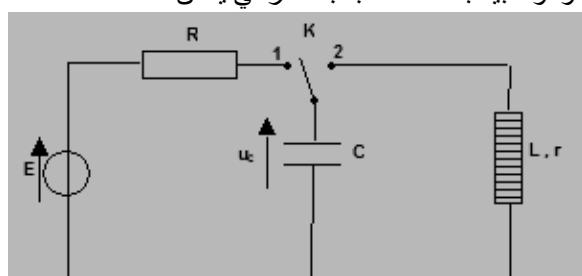
المكثف مفرغ بديئياً. نضع قاطع الثيار في الوضع 1 عند اللحظة $t=0$. وسيط معلوماتي وهو شبيه بكاشف التذبذب ذاكراتي يمكن تسجيل التوترين E و U_C بدلالة الزمن. نحصل على المنحنيين الشكل 2.

1- اوجد المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر U_C بين مربطي المكثف.

2- حل المعادلة التفاضلية هو :

$$U_C = U \cdot [1 - \exp(-t/\tau)]$$

حدد الثابتين U و τ معللاً جوابك.



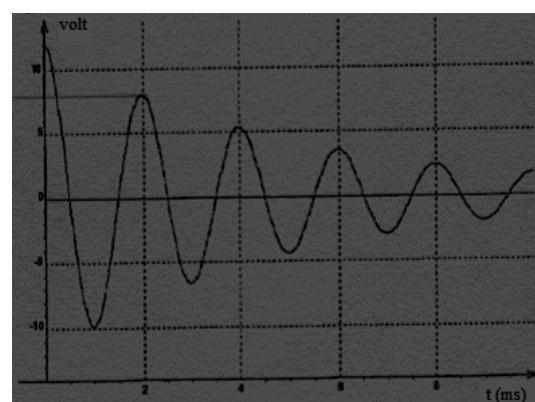
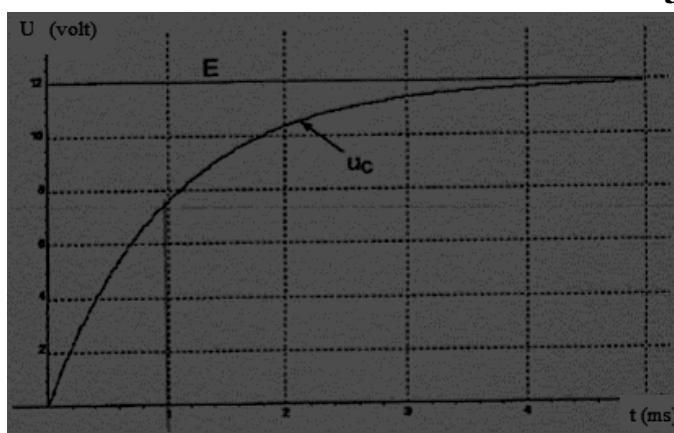
الشكل 1

الشكل 2

II دراسة تفريغ المكثف: الذبذبات الحرة

المكثف مشحون، نزورج قاطع الثيار إلى الوضع 2 عند اللحظة

3- ونسجل التوتر U_C بين مربطي المكثف فنحصل على المنحنى الشكل 3



الشكل 3

1- ما نظام تفريغ المكثف في الوسيعة؟ اوجد قيمة شبه الدور T . استنتج قيمة معللاً جوابك.

2- اوجد المعادلة التفاضلية التي يتحققها التوتر U_C .

3- ما قيمة الطاقة الحرارية المبددة بمفعول جول بين اللحظتين $t=0$ و $t=3T$ على جوابك.

1.5

1.5

1.5

ملحوظة: تخصص نقطة واحدة للاعتماد بأوراق التحرير.

نهاية.	ذ.مراني	حظ سعيد.
--------	---------	----------

