هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

# التيار الكهربائي : تصحيح التمارين

## تمرين 1

حساب كمية الكهرباء : تعلم أن $I = \frac{Q}{\Delta t} \Rightarrow Q = I\Delta t$

تطبيق عددي : $Q = 6.10^{-2} C$

عدد الإلكترونات التي تمر عبر المقطع خلال المدة الزمنية $\Delta t = 1mn$ هي $Q = ne$

$n = \frac{Q}{e}$ تطبيق عددي : $n = 3,75.10^{17}$

## تمرين 2

1 ـ قيمة شدة التيار الكهربائي : $I = C.\frac{n}{n_0}$ تطبيق عددي : $I = 0,96A$

2 ـ يمكن استعمال العيار 1A لأن الشدة المقاسة أصغر من العيار 1A .

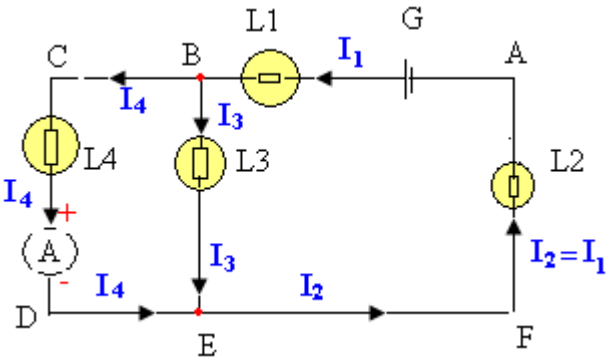
3 ـ حساب دقة القياس :

حساب الارتياب المطلق $\Delta I = \frac{a.C}{100}$ أي أن $\Delta I = 0,045A$ بالنسبة للعيار 3A . ومنه فدقة القياس بالنسبة لهذا العيار هي : $\frac{\Delta I}{I} = 4,7\%$

بالنسبة للعيار 1A لدينا $\Delta I = 0,015A$ ومنه فدقة القياس بالنسبة لهذا العيار هي : $\frac{\Delta I}{I} = 1,6\%$

أحسن عيار هو الذي يتوفر على دقة قياس أصغر وهو 1A .

## تمرين 3




1 ـ تحديد منحى التيار الكهربائي الذي يمر في كل مصباح والقطب الموجب والقطب السالب للأمبيرمتر .

2 ـ شدة التيار الكهربائي المار في المصباح $L_4$

$I_4 = C.\frac{n}{n_0}$ . تطبيق عددي : $I_4 = 0,2A$

3 ـ شدة التيار الكهربائي في المصباح $L_3$ و $L_2$

في العقدة B لدينا حسب قانون العقد :

$I_1 = I_3 + I_4 \Rightarrow I_3 = I_1 - I_4$

تطبيق عددي : $I_3 = 0,8A$

في العقدة E لدينا حسب قانون العقد : $I_3 + I_4 = I_2$ وحسب السؤال السابق $I_3 + I_4 = I_1 = I_2$ أي أن

$I_1 = I_2 = 1A$

## تمرين 4

1 ـ قيمة شدة التيار الكهربائي : $I_m$=8mA

2 ـ دقة القياس : نحسب الارتيلب المطلق $\Delta I_m = \frac{C.a}{100} = 0,15mA$ ونستنتج دقة القياس أو الارتياب النسبي

$\frac{\Delta I_m}{I_m} = 1,9\%$ :

3 ـ عدد الالكترونات التي تخترق مقطعا من موصل الدارة خلال ثانية واحدة : $I = \frac{Q}{\Delta t} \Rightarrow Q = I.\Delta t$ وبما أن

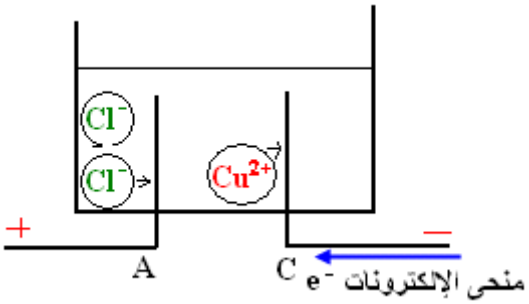
$Q = Ne$ فإن $N = \frac{I.\Delta t}{e}$ . تطبيق عددي : $N = 1,5.10^{19}$ .



للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma

هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

**تمرين 5**




1 –

2 – عدد أيونات النحاس $Cu^{2+}$ التي انتقلت خلال ثانية واحدة :

نعتبر N عدد أيونات النحاس وحسب العلاقة التالية : $I = \frac{Q}{\Delta t}$

و $Q = N.q$ بحيث $q$ شحنة أيون النحاس $q = 2e$ أي أن $Q = 2Ne$ وبالتالي $2Ne = I.\Delta t$ أي $N = \frac{I\Delta t}{2e}$ تطبيق عددي : $N = 10^{19}$

عدد أيونات كلورور $Cl^-$ : N' عدد أيونات كلورورالتي انتقلت خلال ثانية واحدة

$$I = \frac{Q'}{\Delta t} \Rightarrow Q' = I\Delta t$$

$$N'q' = I\Delta t \Rightarrow N'e = I\Delta t$$

$$N' = \frac{I\Delta t}{e} = 2.10^{19}$$



للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma