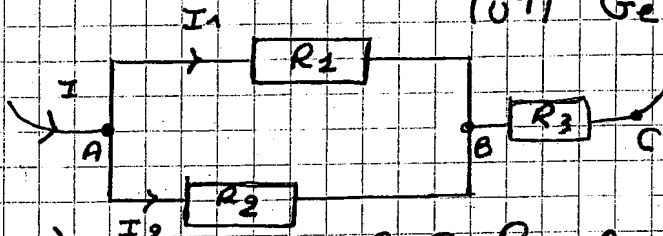


أسئلة متنوعة: (4,5 ن)

1. تم تركيب هولين أو ميسن على التوالي بين نقطتين A و C
لتكن R_e المقاومة المكافئة لـ R_1 و R_2 . أثبت أن $R_e = R_1 + R_2$

ثم استنتج أن $G_e = \frac{G_1 G_2}{G_1 + G_2}$ (ن1)



2. نعتبر الكتيبانة جانبه:

لتكن R_e المقاومة المكافئة لـ

R_1 و R_2 و R_3 . أثبت أن $R_e = R$ بين $R_1 = R_2 = R$ و $R_3 = \frac{R}{2}$ (ن1)

3. عند استعمال راسم التذبذب لمعاينة توتر متغير. ماذا نلاحظ على الشاشة في حالة:

أ- بدون كسح. (0,5 ن)

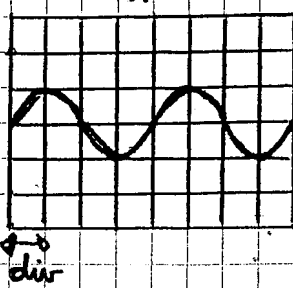
ب- باستعمال الكسح. (0,5 ن)

4. أعل الكتركيب التجريبي المناسب لدراسة معيزة الكهوجل الأومى. (1,5 ن)

تمرين 1: (4 ن)

يحتل الراسم التذبذب جانبه توتر كهربائي تمت معاينته على شاشة راسم التذبذب.

- الحساسية الرأسية $S_y = 2V/cm$ - الحساسية الأفقية $S_x = 2ms/cm$



1. أحسب التوتر القصوى U_m ثم استنتج التوتر الفعال U_e (ن1)

2. أحسب الكور T ثم استنتج التردد f (ن1)

3. أوجد قيمة الحساسية الأفقية التي يجب استعمالها للحصول على

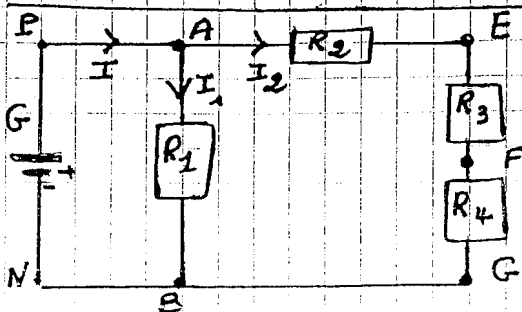
دور واحد بشاهد على الشاشة (ن1)

4. أحسب التوتر ذروة-ذروة U_{cc} . (ن1)

تمرين 2: (5,5 ن)

نعتبر الدارة الكهربائية جانبه:

1. كقياس التوتر U_{AB} نضطلع براسم التذبذب حساسيته الرأسية $2V/cm$



- أ- إعل طريفة ربط الجمان. (0.5 ن)
- ب- علما أن البقعة الفوتوية انتقلت ب 6 cm , أ حسب U_{AB} . (0.5 ن)
- ج- استنتج U_{PN} . (0.5 ن)
- 2- أ حسب I_1 علما أن $R_1 = 12 \Omega$. (0.5 ن)
- 3- علما أن $I_2 = 2 I_1$ أثبت أن: $R_2 = \frac{R_1}{2} - (R_3 + R_4)$. (1 ن)
- 4- أ حسب R_2 حيث $R_3 = R_4 = 2 \Omega$. (0.5 ن)
- 5- لتكن R_e المقاومة المكافئة لـ R_1, R_2, R_3, R_4 . أوجد تعبير R_e ثم أ حسب قيمتها. (1.5 ن)
- 6- استنتج I شدة التيار الكهربائي. (0.5 ن)

كيمياء : (6 نقطة)

بتطبيقك للعلاقة المناسبة أ حسب :

- 1- كمية مادة كلورور الهيدروكلوريك HCl الموجودة في 15 g من كلورور الهيدروكلوريك. (1.5 ن)
- 2- كمية مادة حمض النتريك HNO_3 الموجودة في 30 mL من حمض النتريك. (1.5 ن)
- 3- كمية مادة غاز ثنائي أوكسيد الكربون CO_2 الموجودة في 1200 mL من غاز ثنائي أوكسيد الكربون. (1.5 ن)
- 4- كمية مادة الإلكترونات التي تبحر من دائرة كهربائية خلال دقيقة علما أن عدد الإلكترونات التي تبحر هذا المقطع خلال ثانية واحدة هو $N = 2 \cdot 10^{21}$. (1.5 ن)

معطيات: $M(\text{Cl}) = 35.5 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$; $M(\text{Na}) = 23 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$; $M(\text{N}) = 14 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

$M(\text{O}) = 16 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$; $M(\text{H}) = 1 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

$\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ g/mL}$; $d_{(\text{HNO}_3)} = 1.5$; $N_A = 6.02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

$V_m = 24 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1}$