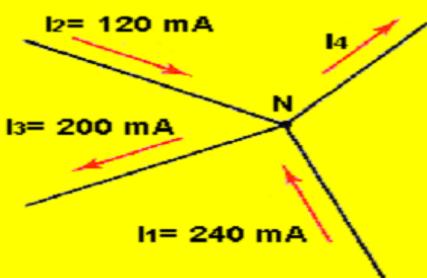
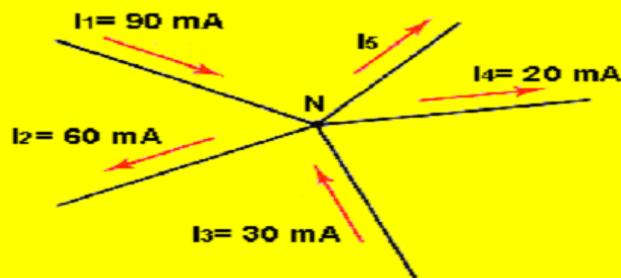


1. حدد شدة التيار الكهربائي المجهولة بعد تحديد تعبيرها الرياضي (تمثل النقطة N عقدة) .



شكل 2

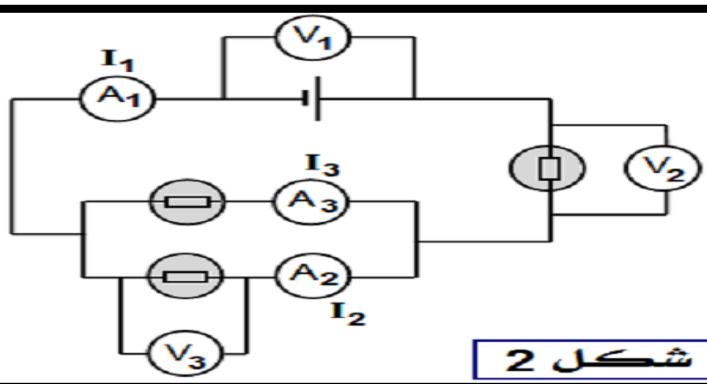


شكل 1

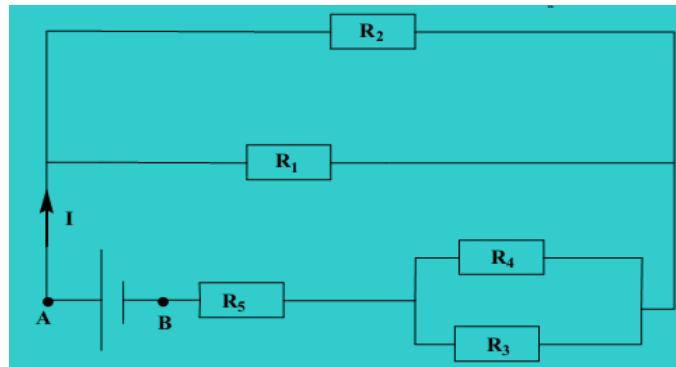
2. نعتبر التركيب الممثل في الشكل أسفله :

نعطي : $R_1=R_2=R_5=2R$, $R_4=R_3=R$, $I=50\text{mA}$, $U_{AB}=10,5\text{V}$

- أحسب المقاومة المكافئة R_{eq} لتجمیع جميع الموصلات الأولیة . 1.1
أحسب قيمة R . 1.2



شكل 2



التمرین الثاني :

نعتبر التبیانة الكهربائیة الممثلة في الشکل (2) ، حيث :

• المصابیح الثلاثة مماثلة .

• الأمبیرمترات الثلاثة مماثلة تحتوي على 100 تدريجة و ذات العبارات $0,5\text{A}$ و 1A و 5A .

• الفولطیمرات الثلاثة مماثلة تحتوي على 150 تدريجة .

• مثل على التبیانة المنحی الاصطلاحی للتیار الكهربائی و منحی انقال الالکترونات .

لماذا غالبا تكون للفولطیمر مقاومة كبيرة والأمبیر متر مقاومة مھمة ؟ 2

تشیر إبرة الأمبیر متر (A_2) إلى التدريجة 85 عند استعمال العیار 1A ، حدد شدة التیار I_2 . 3

استنتاج قيمة شدة التیار I_1 . 4

ما هي التدريجة n التي تشیر إليها إبرة الأمبیر متر (A_1) عند استعمال العیار 5A ؟ 5

تشتغل الدارة الكهربائیة السابقة لمدة خمس دقائق، أوجد N عدد الالکترونات التي تجذب الأمبیر متر (A_1) خلال هذه المدة. نعطي 6

الشحنة الابتدائیة : $e=1,6 \cdot 10^{-19}\text{C}$. 7

علما أن الفولطیمر (V_1) يقیس التوتر $U_1=6\text{V}$ والفولطیمر (V_3) يقیس التوتر $U_3=2\text{V}$ أوجد التوتر U_2 الذي يقیسه الفولطیمر (V_2) . 8

أوجد قيمة العیار C المستعمل في الفولطیمر (V_2) علما أن إبرته تشیر إلى التدريجة 100 . 9

فتة الفولطیمر (V_3) هي $a=1,5\text{V}$. حدد الارتباط المطلق للتوتر U_3 . استنتاج دقة القياس. تستعمل نفس العیار المستعمل في (V_2) .

التمرین الثالث :

نعتبر التركيب المبين في الشکل جانبه.

أنک أهمیة استخدام جهاز راسم التذبذب . 1

حدد، مع تعطیل الجواب، شکل التوتر المشاهد على الشاشة . 2

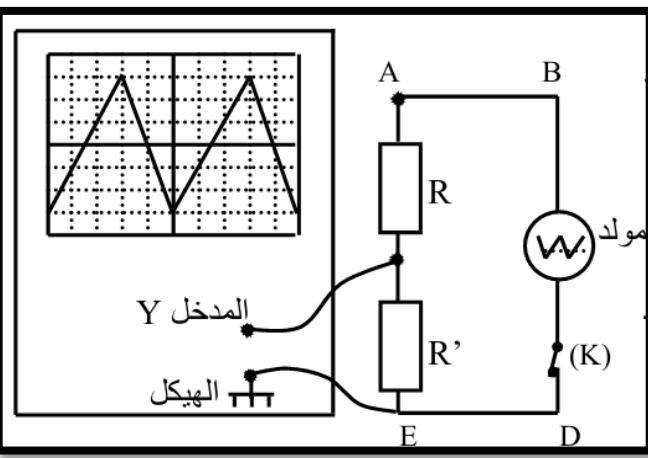
إذا كانت الحساسیة الرأسیة للجهاز مضبوطة على القيمة $S_v=3\text{V/div}$.
وسرعة الكسح على القيمة $S_H=1\text{ms/div}$. 3

أعط تعريف دور توتر متداوب . 4

(2-3) حدد القيمة القصوى U_m للتوتر المشاهد. واستنتاج التوتر الفعال U_{eff} .

(3-3) عین T دور التوتر، ثم استنتاج ترددہ N .

أوجد قيمة سرعة الكسح التي تسمح بمعاینة دور واحد فقط لنفس التوتر على شاشة راسم التذبذب. في هذه الحاله ارسم التوتر المشاهد، باعتبار نفس التدريجات (division) الموجودة على الشاشة.



كتلة قرص واحد من دواء الأسبيرين $C_5H_8O_4$ تساوي $m_0 = 500\text{mg}$. نذيب قرصا واحدا من الأسبيرين في كأس، فنحصل على محلول (S) حجمه $V_0 = 150\text{mL}$. الصيغة الإجمالية للأسبيرين .

1. أحسب كمية المادة الموجودة في كتلة m_0 من قرص واحد من دواء الأسبيرين. واستنتج N عدد الذرات الموجودة في هذه العينة.

2. أحسب التركيز المولي للمحلول (S) .

3. نخفف محلول سابق (S)، ونحصل على محلول آخر ('S) تركيزه المولي $C' = 5,55 \cdot 10^{-3} \text{mol/L}$

1-3) حدد V حجم العينة التي تم أخذها من محلول (S) لتحضير محلول ('S) حجمه $V' = 100\text{mL}$.

2-3) استنتاج V_e حجم الماء المقطر الذي استعمل خلال عملية التخفيف.

3-3) صنف مختلف المراحل الازمة لإنجاز عملية التخفيف.

4. حصلنا خلال تفاعل كيميائي على الحجم $V = 0,56\text{L}$ من غاز البوتان صيغته C_4H_{10} ، في ظروف معينة لدرجة الحرارة والضغط، حيث الحجم المولي للغاز هو $V_m = 22,4\text{L/mol}$.

1-4) أعط تعريف الحجم المولي النظامي، واذكر الشروط النظامية لدرجة الحرارة والضغط.

2-4) أحسب كمية مادة غاز البوتان المحصل عليها خلال التفاعل الكيميائي.

3-4) استنتاج m كتلة غاز البوتان الناتجة عن التفاعل.

4-4) أحسب كثافة غاز البوتان بالنسبة للهواء.

المعطيات : $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$ و $M(H) = 1\text{g/mol}$ و $M(C) = 12\text{g/mol}$ و $M(O) = 16\text{g/mol}$