

### الفيزياء: (13 نقطة)

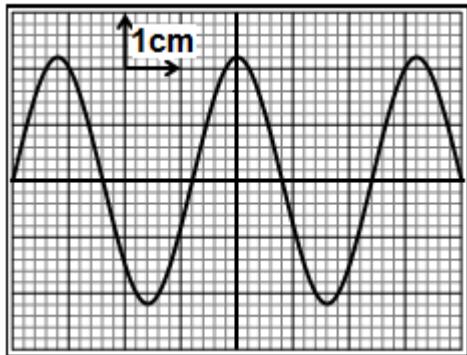
#### التمرين الأول: (6 نقط)

1. أجب ب صحيح أو خطأ.

- راسم التذبذب جهاز يستعمل لقياس التوتر الكهربائي.

- لقياس توتر  $U_{AB}$  نصل المربي COM لفولطmeter رقمي بالنقطة A والمربي V بالنقطة B .

$$U_{AC} = U_{BC} - U_{BA}$$



2. نعain بواسطة راسم التذبذب توبرا متناويا جيبيا فنحصل على الشكل التالي على الشاشة: الحساسية الرأسية للجهاز هي  $S_x = 50 \text{ ms/cm}$  والحساسية الأفقية هي  $S_y = 5 \text{ V/cm}$ .

1.2. حدد القيمة القصوية للتوتر  $U_{max}$ .

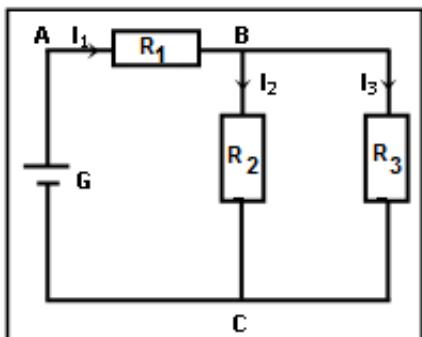
2.2. أحسب قيمة التوتر الفعال  $U_e$ .

3.2. حدد الدور T و التردد f للتوتر المعاين.

4.2. باعتبار الشاشة الممثلة في التبانية، حدد قيمة الحساسية الأفقية التي يجب ضبط الجهاز عليها لكي نشاهد على الشاشة دورا واحدا.

#### التمرين الثاني: (7 نقط)

نعتبر الدارة الكهربائية جانبية:



1. اعط تعبير قانون أوم لموصل أولى ذكرها بوحدة كل مقدار.

2. علما أن  $I_2 = 0,04 \text{ A}$  ، بين أن مقاومة الموصى الأولى  $R_2$  هي  $R_2 = 20 \Omega$ .

3. حدد شدة التيار  $I_3$  المار في الموصى الأولى  $R_3$ .

4. بتطبيق قانون العقد، أحسب الشدة  $I_1$  للتيار المار في الموصى الأولى  $R_1$ .

5. بتطبيق قانون إضافية التوترات، أحسب التوتر  $U_{AB}$ .

6. استنتج قيمة مقاومة الموصى الأولى  $R_1$ .

7. أحسب مقاومة الدارة (المقاومة المكافئة للتراكيب بين A و C ).

$$\text{معطى: } U_{BC} = 0,8 \text{ V} ; U_{AC} = 2 \text{ V} ; R_3 = 5 \Omega$$

1,5

1

1

1,5

1

### الكيمياء: (7 نقط)

0,5

1,5

1

1

1,5

1

0,5

الصيغة العامة لمركب عضوي غازي هي  $C_nH_{2n}$  (حيث n عدد صحيح) وكثافته بالنسبة للهواء  $d \approx 0,966$  .

1- عرف المول

2- أحسب الكتلة المولية لهذا الغاز

3- أوجد الكتلة المولية لهذا المركب بدلالة n

4- استنتاج قيمة n والصيغة الإجمالية لجزيئه الغاز.

5-توفر على قارورة حجمها  $V = 750 \text{ cm}^3$  تحتوي على الغاز السابق.

1-5- أحسب كمية مادة الغاز في القارورة . نعطي الحجم المولي في هذه شروط هو  $V_m = 24 \text{ l/mol}$

2-5- استنتاج كتلة الغاز في القارورة.

3-5- أحسب عدد جزيئات الغاز المتواجدة في القارورة.

$$\text{معطى: } M(C) = 12 \text{ g.mol}^{-1} ; M(H) = 1 \text{ g.mol}^{-1} ; N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1} ; \text{ ثابتة أفوکادرو: } V_m = 24 \text{ L.mol}^{-1}$$

الأستاذ حاليب عزيز