

الجدع المشترك العلمي	فرض محروس رقم 4	ثانوية وادي الذهب التأهيلية
السنة الدراسية 2014-2015	المادة الفيزياء والكيمياء	الدورة الثانية

يؤخذ بعين الاعتبار تنظيم ورقة التحرير  
يعطى التعبير الحرفي قبل التطبيق العددي

### الكيمياء : (7نقط)

- 1- يحتوي قرص الفيتامين C على  $m = 500 \text{ mg}$  من حمض الأسكوربيك صيغته الكيميائية :  $C_6H_8O_6$  .  
1- أحسب الكتلة المولية لحمض الأسكوربيك . (1ن)  
2- استنتج كمية مادة حمض اللأسكوربيك التي يحتوي عليها قرص الفيتامين C . (1ن)  
3- احسب النسبة المئوية الكتلية لمختلف العناصر الكيميائية المكونة لجزيئة حمض الاسكوربيك . (1ن)  
4- حدد  $N$  عدد الجزيئات حمض الأسكوربيك المتواجدة في القرص . (1ن)  
نعطي الكتل المولية :

$$M(O) = 16 \text{ g.mol}^{-1} , M(H) = 1 \text{ g.mol}^{-1} , M(C) = 12 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

- 1- تتوفر على قارورة معدنية حجمها  $V = 12 \text{ L}$  بداخلها غاز الإيثان  $C_2H_6$  في شروط لدرجة الحرارة والضغط حيث الحجم المولي :  $V_m = 24 \text{ L.mol}^{-1}$  .

- 1- احسب  $n$  كمية مادة غاز الإيثان الموجود في القارورة . (1ن)  
2- أحسب الكتلة المولية لغاز الإيثان . (1ن)  
3- استنتج  $m$  كتلة غاز الإيثان الموجود في القارورة . (1ن)  
نعطي الكتل المولية :

$$M(O) = 16 \text{ g.mol}^{-1} , M(H) = 1 \text{ g.mol}^{-1} , M(C) = 12 \text{ g.mol}^{-1}$$

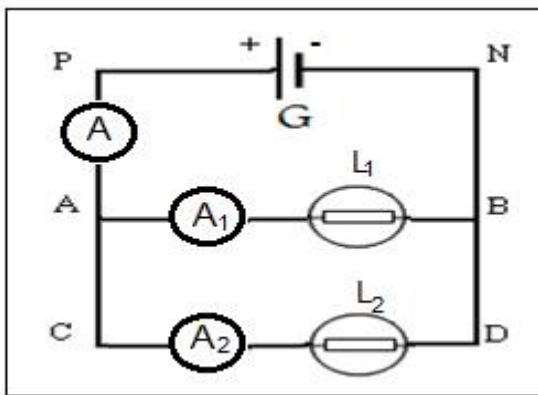
$$N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

### الفيزياء : (13نقطة)

#### التمرين الاول : (7نقط)

- نعتبر التركيب التجريبي جانبه حيث  $L_1$  و  $L_2$  مصباحين و  $G$  مولد .  
1- حدد منحى التيار الكهربائي  $I$  المار في الأمبيرمتر  $A$  و  $I_1$  المارفي  $A_1$  و  $I_2$  المار في  $A_2$  و كذا القطب الموجب والسالب لكل جهاز . (1ن)

- 2- بالاستعانة بنتائج الجدول أسفله أحسب  $I$  و  $I_1$  شدة التيار الكهربائي المار في كل من الأمبيرمترين  $A$  و  $A_1$  . (1,5)



الأمبيرمتر	عدد تدريجات الميناء	عدد التدريجات التي تقف عندها الإبرة	العيار المستعمل ب (mA)
$A$	30	20	30
$A_1$	10	8	10

- 3- استنتج شدة التيار  $I_2$  المار في الأمبيرمتر  $A_2$  . (1ن)  
 4- حدد الارتياح النسبي لشدة التيار الكهربائي  $I$  إذا علمت أن فئة الجهاز هي  $X = 1,5$  . (1ن)  
 5- تشتغل الدارة لمدة  $\Delta t = 2 \text{ mn } 30 \text{ s}$  ، حدد عدد الإلكترونات التي تجتاز مقطعا من الفرع الرئيسي الذي يضم المولد . (1ن)

نعطي :

$$e = 1,6.10^{-19} \text{ C}$$

### التمرين الثاني : (6 نقط)

#### الجزء الاول :

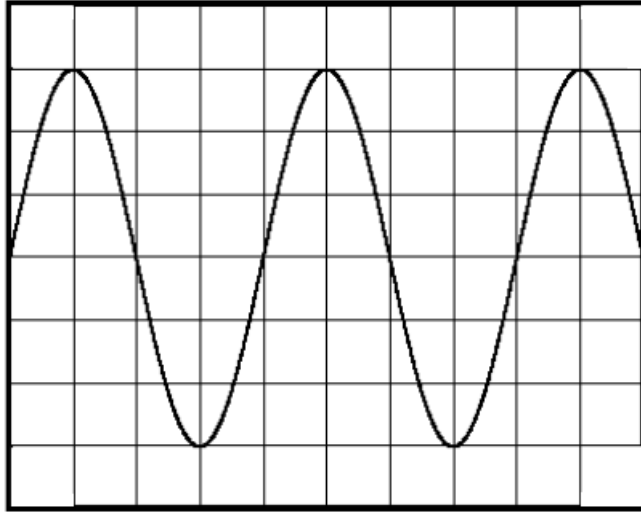
أجذب بصحيح أو خطأ : (1,5ن)

- راسم التذبذب يستعمل لقياس التوتر الكهربائي .
- لقياس التوتر  $U_{AB}$  نستعمل المرابط  $COM$  لفولطمتر رقمي بالنقطة A والمرابط  $V$  بالنقطة B .

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

#### الجزء الثاني :

نطبق بواسطة المولد  $GBF$  توترا متغيرا بين مرابطي راسم التذبذب ، فنحصل على الرسم التذبذي التالي :  
 الحساسية الرأسية المستعملة هي :  $S_V = 2 \text{ V/div}$  .



- 1- ما طبيعة التوتر المعاين على الشاشة . (1ن)
- 2- حدد القيمة القصوى  $U_m$  والقيمة الفعالة  $U_e$  للتوتر المتناوب . (1ن)
- 3- علما أن دور هذا التوتر هو  $T = 2 \text{ ms}$  ، أحسب  $S_H$  سرعة الكسح . (1ن)
- 4- باعتبار الشاشة الممثلة في التبيانة حدد قيمة سرعة الكسح  $S'_H$  التي يجب ضبط راسم التذبذب عليها لكي نشاهد على الشاشة دورين اثنين . (1,5ن)