

السنة الدراسية : 2013-2014  
المدة : 01:00h  
ذ. العمراني عبد العزيز

مادة علوم الفيزياء و الكيمياء  
فرض محروس رقم 3 الدورة 2  
المستوى : جذع مشترك علوم

الثانوية الإعدادية الهناء

## فيزياء (12ن):

(I)

موصلان أوميان مقاومتهما  $R_1=49\Omega$  و  $R_2=51\Omega$ ، مركبان على التوالي:  
1.1. أحسب المقاومة المكافئة.

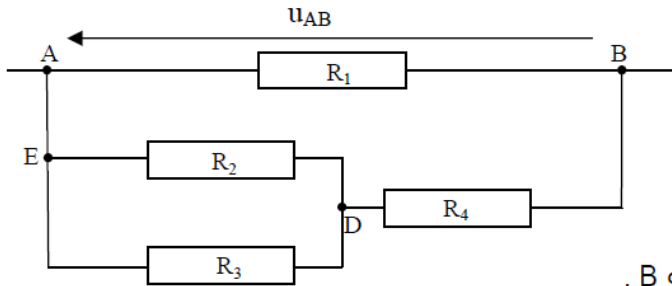
1.2. نطبق بين قطبي المجموعة على التوالي التوتر  $U=10V$ ، أحسب شدة التيار الكهربائي المار في كل موصل.  
أحسب التوتر بين قطبي كل موصل.

موصلان أوميان مقاومتهما  $R_1=9\Omega$  و  $R_2=13\Omega$ ، مركبان على التوازي:  
2.1. أحسب المقاومة المكافئة.

2.2. نطبق بين قطبي المجموعة على التوازي التوتر  $U=20V$ ، أحسب شدة التيار الكهربائي المار في الدارة الرئيسية وشدة التيار في كل موصل.

(II)

يتكون التركيب التالي من موصلات أومية . نطبق التوتر  $U_{AB}=10V$  .  
نعطي :  $R_1=10\Omega$   $R_2=6\Omega$   $R_3=4\Omega$   $R_4=7,6\Omega$



1. أحسب مقاومة الموصل المكافئ بين A و B .
2. أحسب شدة التيار في كل فرع و شدة التيار I في الدارة الرئيسية.

## كيمياء (8ن) :

يتفاعل  $m_1=5,4g$  من الألومنيوم Al مع  $m_2=7,6g$  من ثنائي الفلور  $F_2$  فيعطي فلورور الألومنيوم  $AlF_3$

- 1- أكتب معادلة التفاعل و وزنها .
- 2- أحسب كميات مادة المتفاعلات في الحالة البدئية .
- 3- أنجز الجدول الوصفي لتطور التفاعل .
- 4- أوجد التقدم الأقصى للتفاعل  $X_m$  .
- 5- حدد حصة مادة التفاعل في حالته النهائية.
- 6- أحسب كتلة الناتج المتكون .
- 7- أحسب كتلة المتفاعل المتبقي .

نعطي : الكتلة المولية للألومنيوم  $M(Al)=27g/mol$  و الكتلة المولية للفلور  $M(F)=19g/mol$