هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

| | | |
|---|---|---|
| الثانوية الإعدادية الهناء | مادة علوم الفيزياء و الكيمياء<br>فرض محروس رقم 3 الدورة 2<br>المستوى : جذع مشترك علوم | السنة الدراسية : 2014-2013<br>المدة : 01:00h<br>ذ. العمراني عبد العزيز |

## 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 :

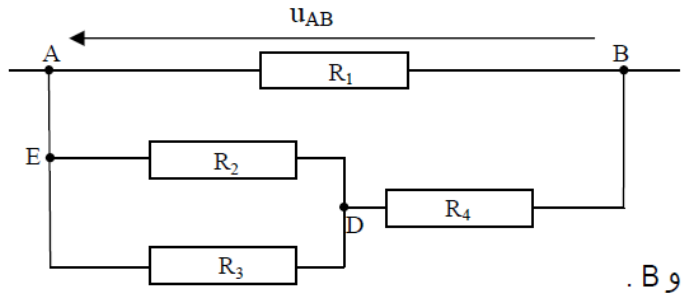
2.1. أحسب المقاومة المكافئة.

2.2. نطبق بين قطبي المجموعة على التوازي التوتر $U=20V$،أحسب شدة التيار الكهربائي المارفي 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 االرئيسية.

## 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 وازنها .

2- أحسب كميات مادة المتفاعلات في الحالة البدئية .

3- أنجز الجدول الوصفي لتطور التفاعل .

4- أوجد التقدم الأقصى للتفاعل $x_m$ .

5- حدد حصيلة 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 $M(F)=19g/mol$

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma