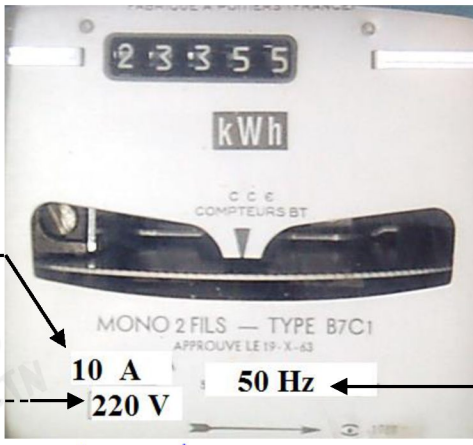




تمرين ع-2-د: 5

لمعرفة نوع التوتر الكهربائي المنزلي الذي توفره لنا شركة الكهرباء و الغاز "STEG" اطلعنا على العداد الكهربائي المنزلي التالي.



شدة فعالة

1- أكمل الرسم من الكلمات التالية :

(توتر مستمر-التوتر فعال- طاقة كهربائية-  
دورة - تردد-شدة قصوى-شدة فعالة).

التوتر الفعال

تردد

2- استنتج نوع التوتر الكهربائي المنزلي (مستمر - متناوب جيبى) مع التعليل : **التوتر الكهربائي هو توتر متناوب جيبى** -

3- أكتب الصيغة ثم احسب قيمة الدورة T :  $T = \frac{1}{N} = \frac{1}{50} = 0,02 \text{ s} = 20 \text{ ms}$

4- أكتب الصيغة ثم احسب القيمة القصوى للتوتر الكهربائي  $U_{max}$  . ( $\sqrt{2} = 1.41$ ) :

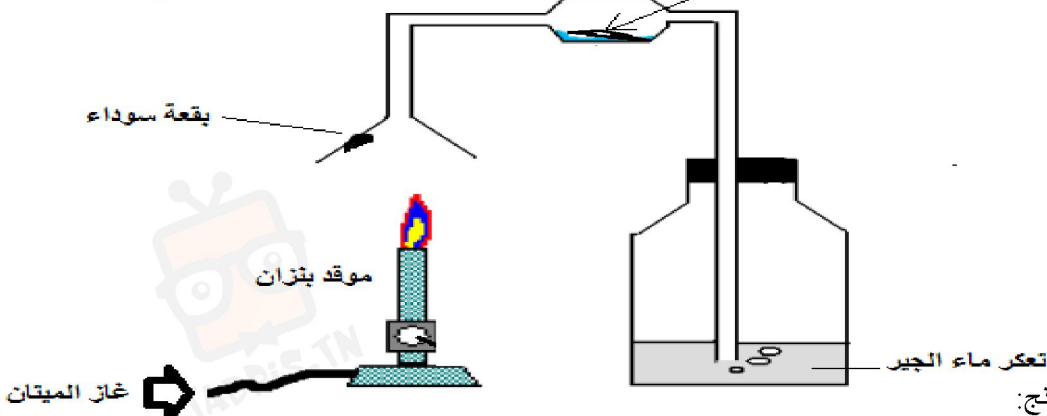
$U_{max} = U \cdot \sqrt{2} = 220 \times \sqrt{2} = 220 \times 1,41 = 310,2 \text{ V}$

تمرين ع-3-د: 6

1- عرف التفاعل الكيميائي : **هو تحول جوهني أثناء اجسام تسمى متفاعلات وتظهر**

**اجسام جديدة تسمى منتجات التفاعل** -

2- أنجزنا التجربة التالية لاحتراق غاز الميثان: **كبريتات النحاس تغير لونه من الرمادي للأزرق**



1- حسب التجربة نستنتج:

- تغير لون كبريتات النحاس من الرماد للأزرق دليل على **وجوه الماء** -
- تعكر ماء الجير دليل على **وجوه ثاني أكسيد الكربون** -
- البقعة السوداء دليل على **وجوه الكربون** -

2- أثبت أن احتراق غاز الميثان هو تفاعل كيميائي وليس تحول فيزيائي **احتراق غاز الميثان هو تفاعل كيميائي لأن أثناء زجيرة احتراق الميثان مع الأكسجين تنتج جسمين جديدين وهما ثاني أكسيد الكربون و الماء -**

3- حدد من خلال هذه التجربة الأجسام المتفاعلة و منتجات التفاعل :

الأجسام المتفاعلة : **الميثان - الأكسجين** -

منتجات التفاعل : **ثاني أكسيد الكربون - الماء** -

4- عبر برسم كتابيا عن هذا التفاعل الكيميائي

**ميثان + أكسجين → ثاني أكسيد الكربون + الماء**

منتجات التفاعل

المتفاعلات



في دارك... إتمنح علمي قرابتة إصغارك