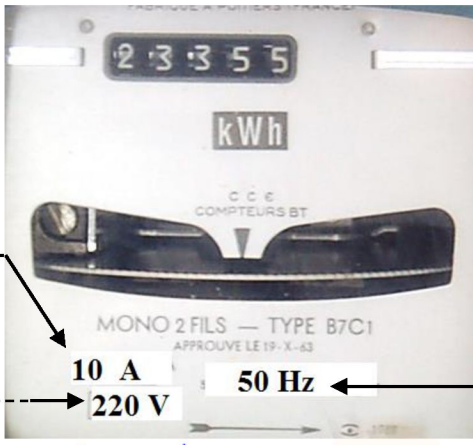




تمرين ع-2-دد:5

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 جيبي) مع التعليل : التوتر الكهربائي هو توتر متناوب جيبي -

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  $U_{max}$  . ( $\sqrt{2} = 1.41$ ) :

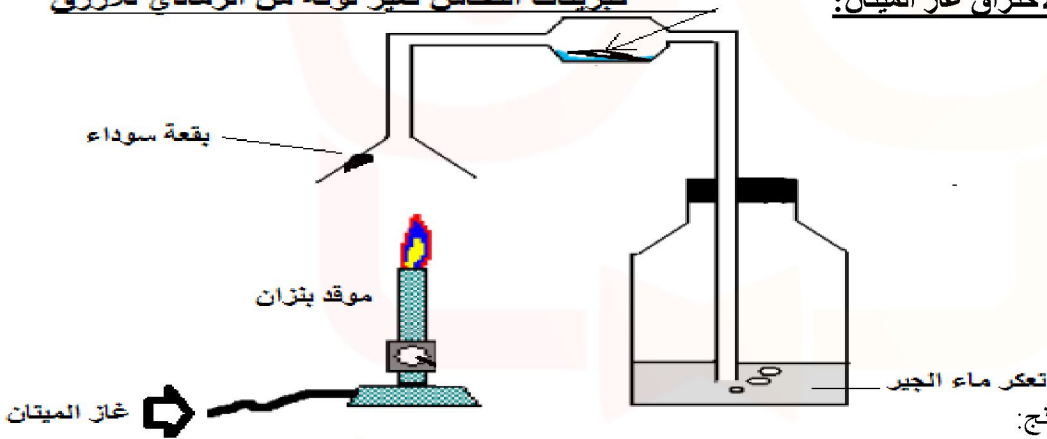
$U_{max} = U \cdot \sqrt{2} = 220 \times \sqrt{2} = 220 \times 1,41 = 310,2 \text{ V}$

تمرين ع-3-دد: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 وجود الماء -
- تعكر ماء الجير دليل على وجود ثاني أكسيد الكربون -
- البقعة السوداء دليل على وجود 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... إنسخن علمي قرابت إصغارك