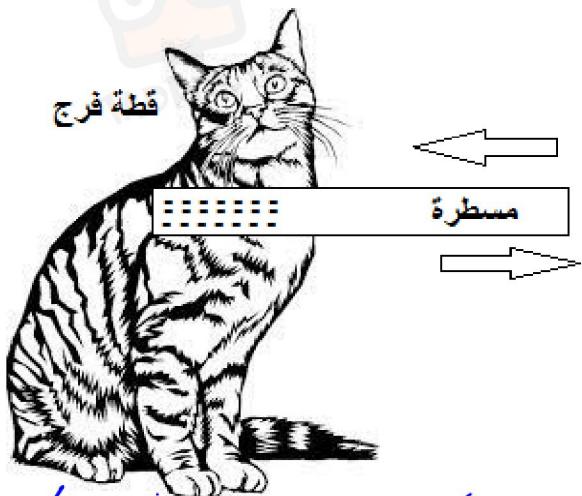


درس تاليفي عدد 1

تمرين ع-1 دد: 9ن

أثناء اللعب مع قطته ميمي حرك فرج مسطرته على فرائها في كلا الاتجاهين (أنظر الرسم)
فلاحظ أن المسطرة تجذب الأوراق الصغيرة.



- 1/ ماذا حصل للمسطرة : ...**نقول أن المسطرة قد تكتهربت . وألدت تجذب كمية من الكهرباء السائلة -**
- 2/ عرف هذه الظاهرة : كل جسم قادر على جذب الأجسام **ويصبح حاملا الكهرباء السائلة .**
الخلفية

- 3/ أ- ذكر الطريقة التي استعملها فرج للحصول على هذه الظاهرة : **الكهرباء بالاحتكاك**
ب- هل هناك طريقة أخرى ذكرها : **الكهرباء بالتماس -**
- 4/ أ- ما هي أنواع الشحن الكهربائية : **الشحنات الكهربائية الموجبة و الشحنات الكهربائية السالبة -**
ب- استنتج من الرسم نوع الكهرباء و علامته التي ظهرت على المسطرة : **هي كهرباء سائلة علامتها سالبة -**

5/ عدد الشحن البسيطة n التي ظهرت على المسطرة تساوي $n=20 \times 10^{15}$

أ) ما هي وحدة الشحنة الكهربائية ورمزها؟ وحدة الشحنة الكهربائية **الكولون** ونرمز لها بـ C

ب) صيغة قيس كمية الشحنة الكهربائية $q = n \times e$ ضع اختيارك في الإطار

$$e = 1.6 \times 10^{-19} C$$
$$q = ... n \times e = ... 20 \times 10^{15} \times 1.6 \times 10^{-19} = 3.2 \times 10^{-3} C$$

- 6/ اقتربت القطة من نواس في طرفه قطعة صغيرة من الزجاج تحمل شحنة كهربائية فحصل تناحر.

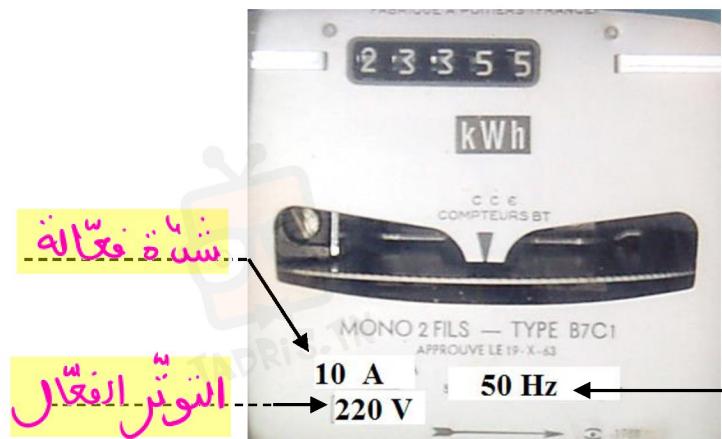
* اختر الإجابة الصحيحة: نوع الشحنة الكهربائية لقطة و الزجاج 1- متماثلة 2- مختلفة
التعليق: **لأن جسمان حاصلان على شحنات متماثلتين يتناحران -**

** استنتاج نوع الكهرباء التي ظهرت على فراء القطة مع التعليق: **الكهرباء التي ظهرت على فراء القطة هي كهرباء معاشرة للكهرباء المتماثلة لكتهرب الزجاج -**

في رايك ... اتمنى على قرائيه اصواتك

تمرين ع-2: 5

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



2- استنتاج نوع التوتر الكهربائي المنزلي (مستمر - متذبذب جيبي) مع التعطيل **التوتر الكهربائي هو توتر متذبذب جيبي** -

$$T = \frac{1}{N} = \frac{1}{50} = 0.02 \text{ s} = 20 \text{ ms}$$

3- أكتب الصيغة ثم احسب قيمة الدورة T :

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

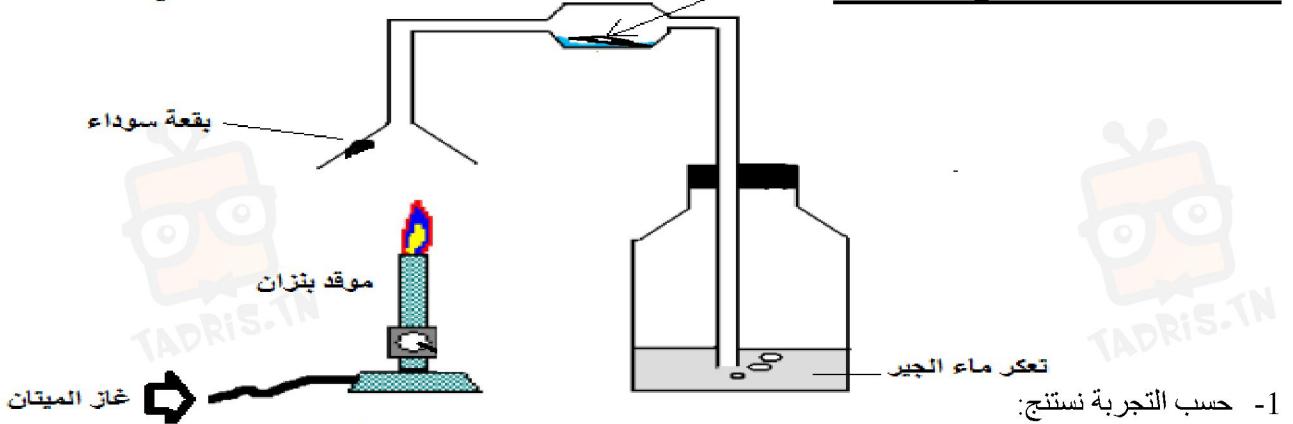
$$U_{max} = U \cdot \sqrt{2} = 220 \times \sqrt{2} = 220 \times 1.41 = 310.2 \text{ V}$$

تمرين ع-3: 6

1- عرف التفاعل الكيميائي : **هو تحويل زجاجي ثنائي أجسام تسعى متفاعلات و ظاهر**

أ- أجسام حبيبة تسمى منتجات التفاعل
كثيريات النحاس تغير لونه من الرمادي للأزرق

2- أنجزنا التجربة التالية لاحتراق غاز الميتان:



1- حسب التجربة نستنتج:

• تغير لون كثيريات النحاس من الرمادي 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 الميتان هو تفاعل كيميائي وليس تحول فيزيائي
احتراق غاز الميتان هو تفاعل كيميائي لأن ثنائي زجاجية احتراق الميتان مع الأكسجين ينتج حميمين حميمين و ظما ثانوي أكسيد الكربون و الماء -

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

الأجسام المتفاعلة: **الميتان - الأكسجين**

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

4- عبر برسم كتابيا عن هذا التفاعل الكيميائي .



منتجات التفاعل

المنتجات

في رايك ... اتفتح على قرائمه اصنافك