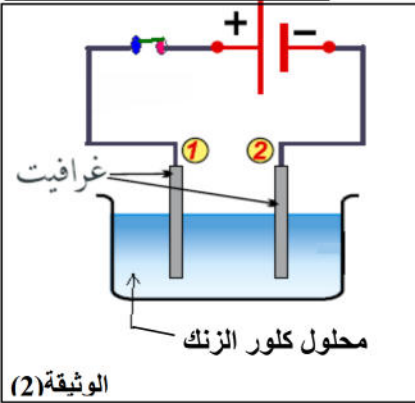


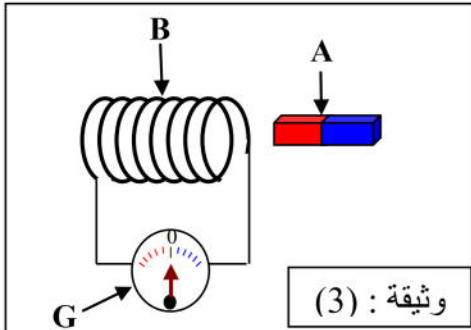
الوثيقة (1)

التمرين الأول: (06 نقاط).
بغرض تحضير محلول كلور الزنك نضع كمية من مسحوق الزنك Zn في أنبوب اختبار ثم نسكب عليها كمية من محلول حمض كلور الماء (H⁺ + Cl⁻). فنلاحظ حدوث فوران و انطلاق غاز وتشكل محلول شاردي لكلور الزنك (Zn²⁺ + 2Cl⁻).

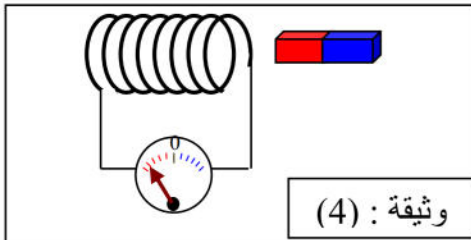


الوثيقة (2)

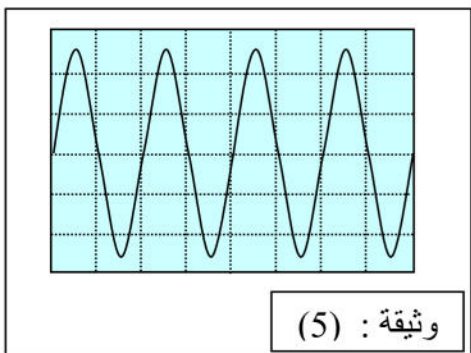
- 1- سم الغاز المنطلق و اكتب صيغته الكيميائية؟
- 2- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي بالصيغة الشاردية ثم وازنها.
- 3- نضع المحلول الناتج من التجربة السابقة أي محلول كلور الزنك (Zn²⁺ + 2Cl⁻) في وعاء للتحليل الكهربائي كما تبينه الوثيقة (2) ثم نغلق الدارة:
 - أ- سم المسريين 1 و 2. و لماذا استعملت الغرافيت في هذه التجربة؟
 - ب- صف ما يحدث بجوار كل مسرى معبرا عنه بمعادلة كيميائية.
 - ج- أكتب المعادلة الإجمالية لهذا التحليل الكهربائي.



وثيقة: (3)



وثيقة: (4)



وثيقة: (5)

التمرين الثاني: (06 نقاط).

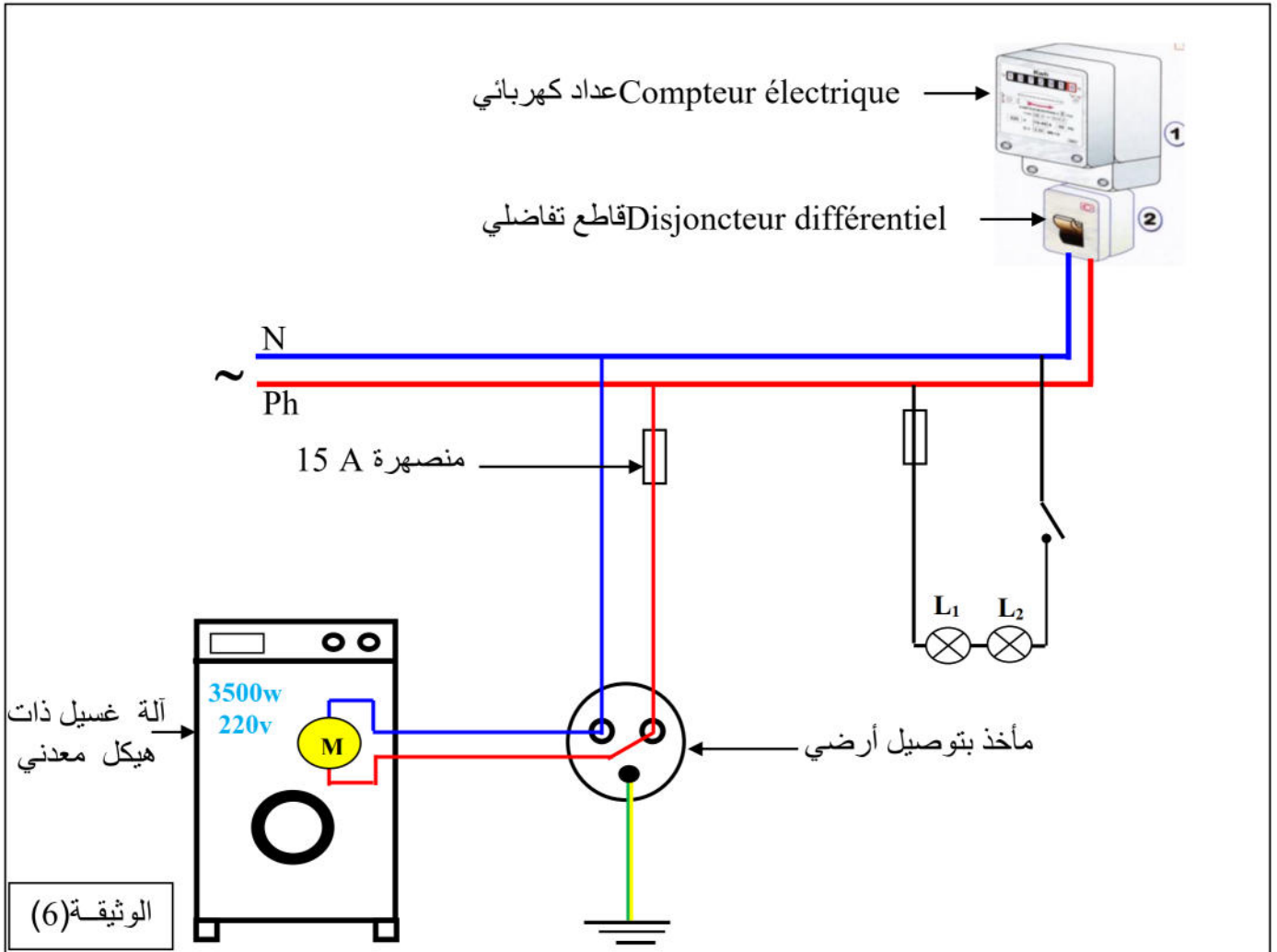
- أراد عمر و علي إنتاج تيار كهربائي و من أجل ذلك استعملوا الأدوات و الوسائل الموضحة في الوثيقتين (3) و (4).
1. في أي من الوثيقتين (3) أو (4) نعتبر المغناطيس في حالة حركة؟ علل جوابك.
 2. ما نوع التيار الذي تم إنتاجه؟ و ما هو رمزه؟
 3. سم العناصر A, B, G.
 4. أذكر جهازا درسته يعتمد في عمله على هذه الظاهرة.

5. نستبدل العنصر (G) براسم اهتزاز مهبطي، فيظهر على شاشته المنحنى الموضح في الوثيقة 5.

- أ) احسب كلا من التوتر الأعظمي (U_{max}) و دور التيار (T) إذا علمت أن الحساسية الأفقية هي: (5ms/div) و الحساسية العمودية هي: (10V/div).
- ب) استنتج تواتر هذا التيار.

الوضعية الإدماجية : (08 نقاط).

يمثل الشكل في الوثيقة (6) مخططاً لتركيبة كهربائي في المنزل ، بحيث يحتوي هذا التركيب على 4 أخطاء ، بعضها يشكل خطراً على الدارة و أجهزتها و البعض الآخر يشكل خطراً على المستعمل.



1/ أنقل الجدول التالي على ورقة الإجابة ثم أكمله.

رقم الخطأ	اسمه	خطر على الدارة أم على المستعمل	الحل المناسب
1			
2			
3			
4			

2/ ماذا تمثل الدلالات و الرموز التالية الموجودة على بعض أجهزة هذا التركيب ؟

15 A , 3500 W , 220V , (~)