

**الوضعية الأولى : (6 نقاط)**

في 22 أبريل 1915 خيم ضباب أخضر مصفر فوق ساحة المعركة شمال بلجيكا مما أدى لاختناق 5000 جندي وكان هذا أول استخدام للأسلحة الكيميائية في الحرب العالمية الأولى فقد استعمل الجنود الألمان 168 طنا من هذا الغاز السام في الهجوم .

- قصد التعرف على هذا الغاز و انتاجه مخبريا أجرينا التحليل الكهربائي البسيط لمحلول شاردي أخضر اللون صيغته  $(Fe^{2+} + 2Cl^{-})$  باستعمال وعاء تحليل كهربائي مسرياه A و B من الكربون - الوثيقة 1-  
1- أجب عما يلي :



(أ) سَم المحلول الشاردي الذي صيغته  $(Fe^{2+} + 2Cl^{-})$ ، واستنتج صيغته الاحصائية  
(ب) فسر سبب اللون الأخضر للمحلول الشاردي السابق .

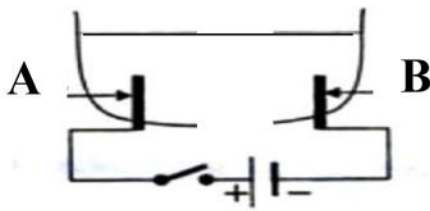
(ج) أتم الفراغات المعبرة عن معادلة تشكل إحدى الشاردين :  $Fe^{2+}$  أو  $Cl^{-}$   
•  $\dots \rightarrow \dots e^{-} + \dots$

2- سَم المسريان A و B ، وصف عيانيا ما يحدث على مستواهما .

3- أكتب المعادلة الكيميائية عند كل من : المسرى A ثم المسرى B .

4- سَم الغاز المنطلق من هذه التجربة و فسر كيفية تشكله مجيريا .

5- استنتج المعادلة الإجمالية لهذا التحليل الكهربائي .



الوثيقة-1

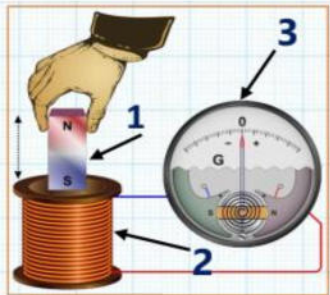
**الوضعية الثانية : (6 نقاط)**

خلال حصة أعمال مخبرية حقق تلاميذ السنة الرابعة متوسط التجربة المبينه خلال - الوثيفه -2-

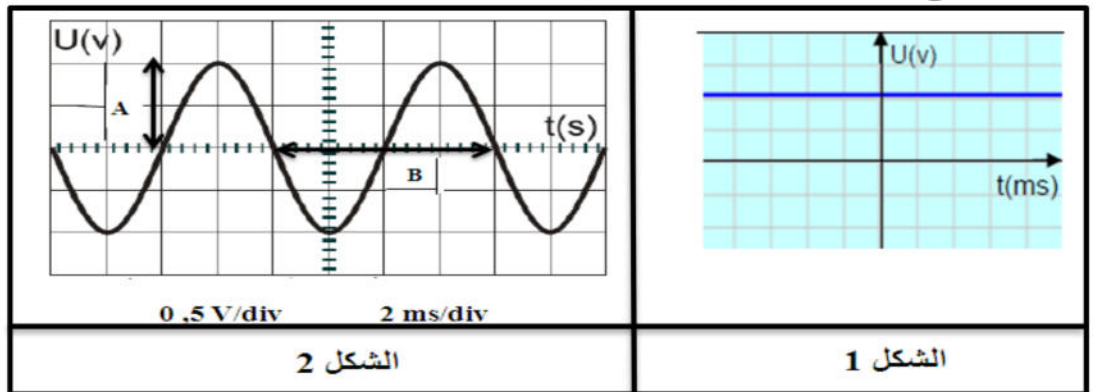
1- سَم الظاهرة ، وحدد العنصر المُحرّض و العنصر المُتحرّض .

2- بغرض مُعاينة التوتّر الكهربائي الناتج عن التجربة ، استعملنا راسم اهتزاز مهبطي

فتحصّلنا على أحد أشكال الوثيقة الموالية -3-



الوثيقة -2-



أ- حدّد الشكل المُوافق للتوتّر الكهربائي الناتج عن التجربة وأعط رمزه .

ب- ما نوع التوتّرين الكهربائيين في الوثيقة-4-؟، قارن بينهما من حيث القيمة و الجهة

3- مستغلا المقدارين A و B ، أحسب خاصيتين لهذا التوتر الكهربائي ( الشكل 2) .

4- في مرحلة أخيرة من التجارب أجرى التلاميذ قياسات بواسطة جهازين رقميين فأظهر كل جهاز على شاشته القيم:



Khelifa Aymen (Diplômé de : ENSC)2019/2020

الجهاز الأول	الجهاز الثاني
0,37A	0,70 V

أ- تعرف على الجهازين ، وما ذا تمثل القيمة المسجلة على الجهاز الأول؟

ب- تحقق من القيمة التي يظهرها الجهاز الثاني حسابيا

### الوضعية الإدماجية : ( 8نقاط)

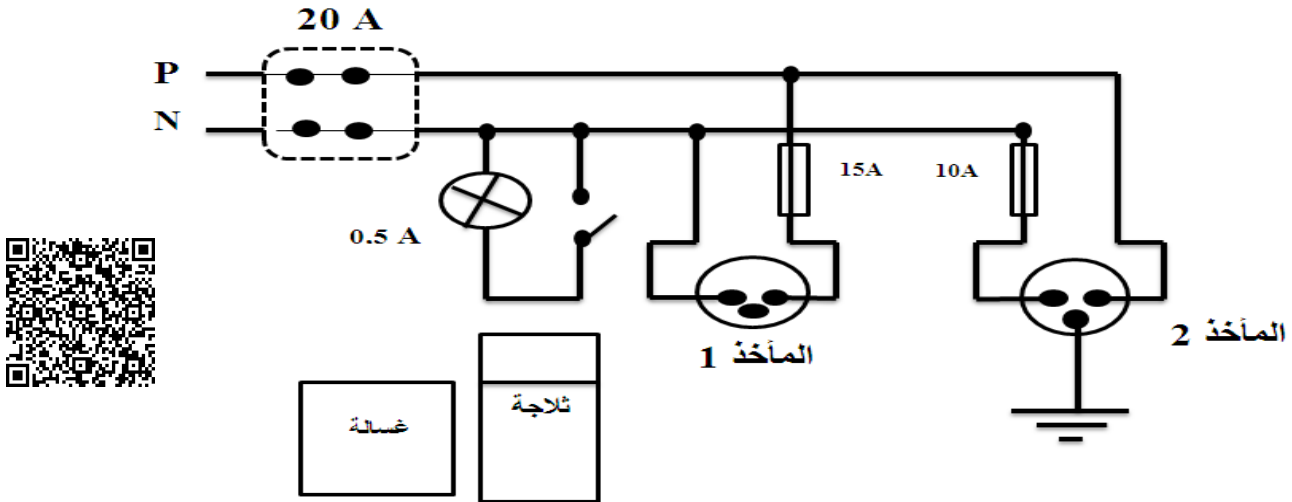
يعاني سمير من مشاكل عديدة واضطرابات في شبكة توزيع الكهرباء فعالبا ما يسبب ذلك له تلف الأجهزة الكهرو منزلية .

- عند عرضه الأمر على مختص كهربائي أخبره بضرورة تزويد الشبكة بعناصر الحماية الكهربائية .

1- حدد عنصر من عناصر حماية الشبكة الكهربائية من أخطار التيار الكهربائي ، مبينا وظيفته

- اشترى سمير جهازين جديدين : ثلاجة دالالتها (220 V ,1900 W) وغسالة دالالتها(220 V ,2900 W)

أراد توصيلهما في مأخذين حسب مخطط الغرفة الكهربائي – الوثيقة 4-



2- ما هو المأخذ الكهربائي المناسب لكل جهاز ؟ وضح .

- بعد تشغيل الأجهزة الكهرو منزلية في آن واحد انقطع التيار الكهربائي عن كامل الشبكة .

- عند استعمال زوجة سمير للغسالة أصيبت بصعقة كهربائية فاستغربت رغم حداثتها .

3- حدد الأسباب المحتملة لهذه المشاكل ، ثم اقترح حلا لكل مشكلة .

4- يوجد في المخطط الكهربائي عدة أخطاء قد تشكل خطرا على الأشخاص و الأجهزة :

( أ) حددها.

(ب) أعد رسم مخطط التركيب الكهربائي لمنزل سمير ، مبينا عليه التعديلات والإضافات المناسبة

أخذا بعين الاعتبار أمن الأجهزة الكهربائية و الأشخاص .

العلامة		عناصر الإجابة						
المجموع	مجزأة							
06	0,25 0,25 0,5 0,25x3	<p><u>الوضعية الأولى: (6 نقاط)</u></p> <p>1- أ- المحلول الشاردي هو: <b>كلور الحديد الثنائي</b> . استنتاج صيغته الإحصائية: <b><math>FeCl_2</math></b> . ب-سبب اللون الأخضر للمحلول: <b>وجود شوارد الحديد الثنائي (<math>Fe^{2+}</math>)</b> ج-معادلة الحصول على شاردة: <b>الكلور <math>Cl + 1e \rightarrow Cl^-</math></b> 2- تسمية المسريان + الوصف العياني:</p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>المسريان</th> <th>A المصعد</th> <th>B المهبط</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>الوصف</td> <td>انطلاق فقاعات غازية ذات لون أخضر مصفر .</td> <td>ترسب شعيرات معدنية</td> </tr> </tbody> </table>	المسريان	A المصعد	B المهبط	الوصف	انطلاق فقاعات غازية ذات لون أخضر مصفر .	ترسب شعيرات معدنية
	المسريان	A المصعد	B المهبط					
	الوصف	انطلاق فقاعات غازية ذات لون أخضر مصفر .	ترسب شعيرات معدنية					
	0,25 x 4	<p>3- المعادلات النصفية:</p> <p>▪ عند المسرى (A) - المصعد: <b><math>2Cl^-(aq) \rightarrow Cl_2(g) + 2e^-</math></b> ▪ عند المسرى (B) - المهبط: <b><math>Fe^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Fe(s)</math></b></p> <p>4- الغاز المنطلق من التجربة: <b>غاز الكلور (<math>Cl_2</math>)</b> تفسير تشكله: <b>تتجه شوارد الكلور (<math>Cl^-</math>) إلى المصعد، حيث تتخلي كل شاردة عن إلكترون واحد متحولة إلى ذرة كلور ثم ترتبط كل ذرتي كلور مشكلة جزيء غاز الكلور (<math>Cl_2</math>) ذي اللون الأخضر المصفر .</b></p> <p>5- المعادلة الإجمالية للتفاعل الحادث:</p> <p><b><math>Fe^{2+}_{(aq)} + 2Cl^-_{(aq)} \rightarrow Fe_{(s)} + Cl_{2(g)}</math></b></p> <p><u>ملاحظة:</u> تنقط الحالة الفيزيائية مرة واحدة .</p>						
0,25 x 3 0,25 x 3								
0,25 0,5								
0,25 x 4								
06	0,5 0,5 +0,5 0,25	<p><u>الوضعية الثانية: (6 نقاط)</u></p> <p>1- الظاهرة الكهربائية المستخدمة هي: <b>ظاهرة التحريض الكهرومغناطيسي</b> . العنصر المُحرض هو: <b>المغناطيس</b> العنصر المُتَحَرِّض: <b>الوشيجة</b></p> <p>2- أ- شكل التوتر الكهربائي الناتج عن التجربة: <b>الشكل 2</b> . رمز التيار: <b><math>\sim</math> (Ac)</b> ب-نوع التوترين الكهربائيين:</p> <p>▪ الشكل 1 هو: <b>توتر كهربائي مستمر</b> . ▪ الشكل 2 هو: <b>توتر كهربائي متناوب</b> .</p> <p><u>المقارنة بين التوترين من حيث القيمة والجهة</u></p> <table border="1"> <thead> <tr> <th>التوتر المستمر</th> <th>التوتر المتناوب</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>-ثابت القيمة</td> <td>-مُتَغَيِّر القيمة</td> </tr> <tr> <td>-له جهة اصطلاحية</td> <td>- يُغَيِّر من جهته</td> </tr> </tbody> </table>	التوتر المستمر	التوتر المتناوب	-ثابت القيمة	-مُتَغَيِّر القيمة	-له جهة اصطلاحية	- يُغَيِّر من جهته
	التوتر المستمر	التوتر المتناوب						
	-ثابت القيمة	-مُتَغَيِّر القيمة						
	-له جهة اصطلاحية	- يُغَيِّر من جهته						
0,25 0,25 0,25								
0,25 x 4								
0,5								
0,75								
0,25+0,25 0,25								
		<p>3- بواسطة المقدار (A) وهي عدد التدرجات العمودية يمكن حساب: <b>التوتر الأعظمي <math>U_{max}</math></b></p> <p><b><math>U_{max} = n \times S_v = 2 \times 0,5 = 1V</math></b></p> <p>بواسطة المقدار (B) وهي عدد التدرجات الأفقية يمكن حساب: <b>الدور (T)</b></p> <p><b><math>T = n \times S_h = 4 \times 2 = 8ms = 0,008 s</math></b></p> <p>4- أ- الجهاز (A) أمبير متر وتمثل القيمة المسجلة عليه: <b>شدة التيار الفعال <math>I_{eff}</math></b> الجهاز (B) هو: <b>فولط متر</b> .</p>						

