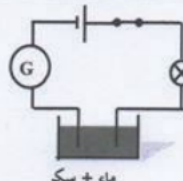
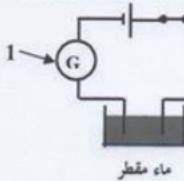
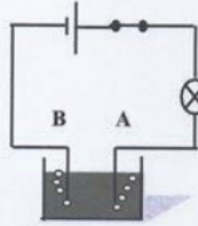


الوضعية الأولى: (06 ن)

في حصة الأعمال المخبرية حققنا التجارب التالية ...

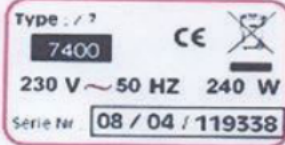
التجربة الفوج 03	التجربة الفوج 02	التجربة الفوج 01
		



الوثيقة -1-

- 1- ما هو اسم العنصر 01 وما وظيفته في الدارة ؟
- 2- صف ما يحدث في كل تجربة مبررا إجابتك .
- استعمل الفوج 04 محلول كلور الهيدروجين (روح الملح) الذي ينتج عن انحلال (ذوبان) غاز كلور الهيدروجين $HCl(g)$ في الماء المقطر ، فلاحظ التلاميد توهج المصباح
- 1- كيف تفسر توهج المصباح في هذه الحالة (الوثيقة -1-) ؟
- 2- أعط الصيغة الشاردية للمحلول المائي الناتج .
- بعد مدة زمنية لاحظ أحد التلاميد تصاعد فقاعات غازية في كلا المسريين A و B .
- 3- سم المسريين A و B .
- 4- فسر ما حدث عند كل مسرى بمعادلة التفاعل الكيميائي .
- 5- اكتب المعادلة الإجمالية .

الوضعية الثانية : (06 ن)



الوثيقة -2-

- 1- ساعد الولد على فهم هذه الدلالات :
240W – 50 Hz – ~ – 230V
- 2- ما اسم الجهاز المستعمل ؟
- 3- ماذا تمثل القيمة المسجلة على الجهاز ؟
- 4- في رأيك هل هذا المآخذ مناسب لتغذية المدفأة ؟ برر إجابتك.
- 5- أقترح طرائق أسهل لتفحص المآخذ الكهربائي .



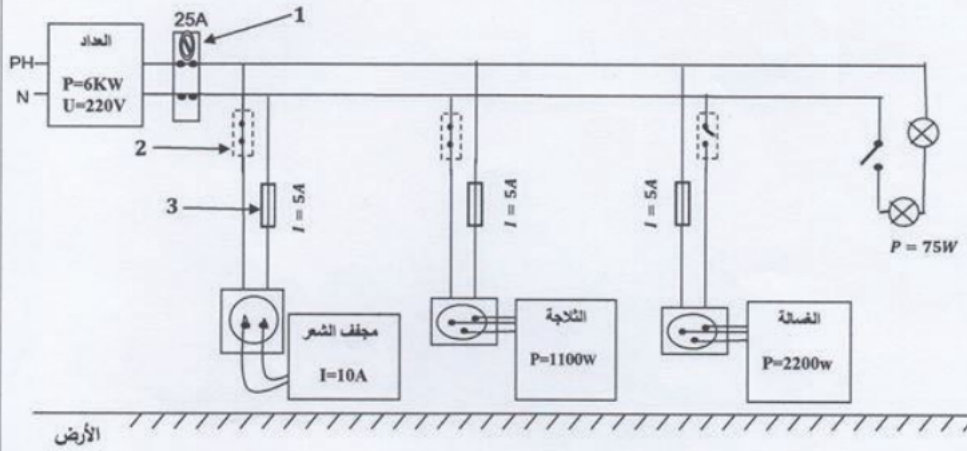
الوثيقة -3-

- أراد محمد تفحص المآخذ الكهربائي قبل استعمال المدفأة ، فقام بالتجربة الموضحة في الوثيقة -3-

الوضعية الإدماجية : (08 ن)

بينما كانت أم وليد تغسل الملابس تفاجأت بانطفاء آلة الغسيل ، فاستغربت للأمر ... حاولت معرفة السبب بإبعاد الآلة عن الجدار ، بعد سحب الآلة وجدت الأم المآخذ مبللا بالماء أرادت تنظيفه .. فمنعها وليد قائل : " حذار هذه دارة خطيرة يا أمي " ... ساعد وليد على شرح ما حدث لأمه من خلال :

- 1- حدد سبب انطفاء آلة الغسيل (مع الشرح).
- 2- ما هي خطورة هذه الدارة على الإنسان والأجهزة .
- بعد هذه الحادثة احضر وليد مخطط الدارة الكهربائية المنزلية وحاول إصلاح كل خلل فيها :
- 3- عرف بالعناصر المرقمة وحدد وظيفة كل منها .



- 4- أعد رسم مخطط دارة المنزل مع إضافة التعديلات اللازمة لحماية الأشخاص والأجهزة .

اقرأ السؤال بعناية و تأن لان فهم السؤال نصف الجواب
" فقد يجد المتأني بعض حاجته... وقد يكون مع المستعجل الزلل ..."

بالتوفيق و السؤدد..

أستاذ المادة

التصحيح النموذجي للاختبار الأول في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا 2020/2019

العلامة		عناصر الإجابة	3 2												
مجزأة	المجموع														
06	(0.75)	حل الوضعية الأولى : 1- الجهاز 01 : الغلفانومتر وهو جهاز حساس جدا للتيار الكهربائي ، يوضح مرور التيار الكهربائي حتى وإن كان بشدة ضعيفة . 2-	1												
	(3×0.5)	<table><tr><th>التفسير</th><th>الملاحظة</th><th>التجربة</th></tr><tr><td>الماء المقطر يتكون من جزيئات الماء H₂O وهي أفراد كيميائية متعادلة كهربائيا لا تنقل التيار الكهربائي</td><td>لا يحدث شيء</td><td>01</td></tr><tr><td>المحلول 02 يتكون من جزيئات الماء والسكر C₆H₁₂O₆ وهي أفراد كيميائية متعادلة كهربائيا لا تنقل التيار الكهربائي</td><td>لا يحدث شيء</td><td>02</td></tr><tr><td>المركب الصلب الشاردي لكلور الألمنيوم عازل رغم احتوائه على شوارد غير أنها ليست حرة (ذرات مترابطة)</td><td>لا يحدث شيء</td><td>03</td></tr></table>		التفسير	الملاحظة	التجربة	الماء المقطر يتكون من جزيئات الماء H ₂ O وهي أفراد كيميائية متعادلة كهربائيا لا تنقل التيار الكهربائي	لا يحدث شيء	01	المحلول 02 يتكون من جزيئات الماء والسكر C ₆ H ₁₂ O ₆ وهي أفراد كيميائية متعادلة كهربائيا لا تنقل التيار الكهربائي	لا يحدث شيء	02	المركب الصلب الشاردي لكلور الألمنيوم عازل رغم احتوائه على شوارد غير أنها ليست حرة (ذرات مترابطة)	لا يحدث شيء	03
	التفسير	الملاحظة		التجربة											
	الماء المقطر يتكون من جزيئات الماء H ₂ O وهي أفراد كيميائية متعادلة كهربائيا لا تنقل التيار الكهربائي	لا يحدث شيء		01											
	المحلول 02 يتكون من جزيئات الماء والسكر C ₆ H ₁₂ O ₆ وهي أفراد كيميائية متعادلة كهربائيا لا تنقل التيار الكهربائي	لا يحدث شيء		02											
	المركب الصلب الشاردي لكلور الألمنيوم عازل رغم احتوائه على شوارد غير أنها ليست حرة (ذرات مترابطة)	لا يحدث شيء		03											
	(0.5)	3- توهج المصباح في الوثيقة 01 راجع لأن المحلول المستعمل شاردي والشوارد هي افراد كيميائية مشحونة تعمل على نقل التيار الكهربائي .													
	(0.75)	4- الصيغة الشاردية للمحلول المستعمل هي : (H ⁺ Cl ⁻) _(aq) .													
	(2×0.5)	5- تفسير ماحدث عند كل مسرى بمعادلة :													
	(0.75)	عند المسرى B المهبط : $H^+ + 1e^- \longrightarrow H$ $2 H^+ + 2e^- \longrightarrow H_{2(g)}$													
(0.75)	عند المسرى A المصعد : $Cl^- \longrightarrow 1e^- + Cl$ $2 Cl^- \longrightarrow 2e^- + Cl_{2(g)}$														
(3×0.5)	المعادلة الاجمالية : <u>الشاردية :</u> $2(H^+ + Cl^-)_{(aq)} \longrightarrow H_{2(g)} + Cl_{2(g)}$ <u>الاحصائية :</u> $2(HCl)_{(aq)} \longrightarrow H_{2(g)} + Cl_{2(g)}$														
	حل الوضعية الثانية :														
06	(2×0.5)	<table><tr><th>الرمز</th><th>دلالتة</th></tr><tr><td>(P)</td><td>استطاعة الجهاز</td></tr><tr><td>(f)</td><td>تواتر الجهاز</td></tr><tr><td></td><td>يشتغل بالتيار الكهربائي المتناوب</td></tr><tr><td>(U)</td><td>التوتر الكهربائي</td></tr></table>	الرمز	دلالتة	(P)	استطاعة الجهاز	(f)	تواتر الجهاز		يشتغل بالتيار الكهربائي المتناوب	(U)	التوتر الكهربائي	2		
الرمز	دلالتة														
(P)	استطاعة الجهاز														
(f)	تواتر الجهاز														
	يشتغل بالتيار الكهربائي المتناوب														
(U)	التوتر الكهربائي														
0.5	2- اسم الجهاز المستعمل هو متعدد القياسات . القيمة المسجلة عليه تمثل التوتر الكهربائي الفعال (المنتج) U _{eff} .														
0.5	3- نعم المأخذ مناسب لاشتغال الجهاز لان التوتر الكهربائي المنتج للمأخذ يوافق دلالة الجهاز U _{eff} = 230V														
(2×0.5)	3- طرائق أخرى لتفحص المأخذ : تفحص ألوان اسلاك التوصيل حيث : الطور احمر اللون – الحيادي أزرق – الأرضي أخضر أو أصفر . استعمال مفك البراغي الكاشف اذا توهج مصباح الكاشف الطور واذا لم يتوهج الحيادي.														

(3×0.5)

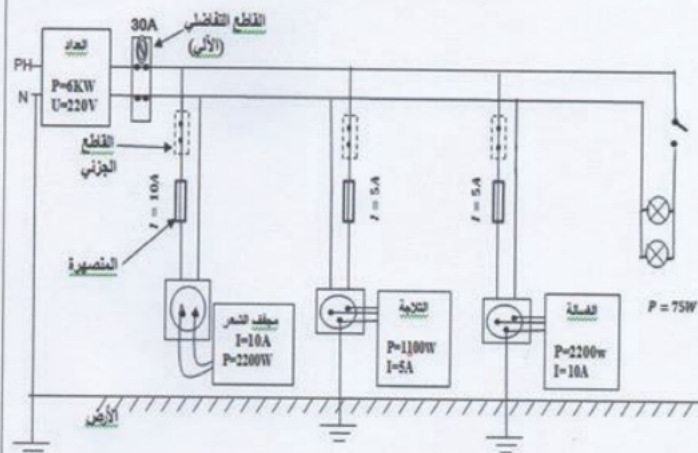
(4×0.5)

-3

- 08

3

(12×0.25)



” فقد يجد المتأني بعض حاجته... وقد يكون مع المستعجل الزلل...”