

المدة: ساعة و 15د

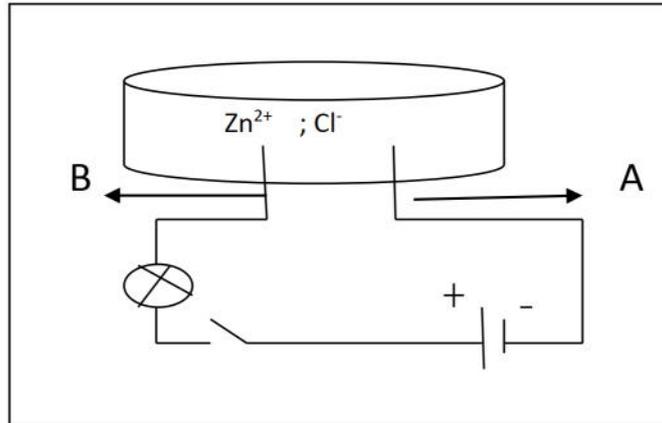
المستوى: 4 متوسط

جانفي: 2021

الفرض الثاني للفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

الموضوع الأول:الوضعية الأولى: (10 نقاط)يتكون محلول شاردي من الشاردين Zn^{2+} ; Cl^{-} .

- 1- سمّ كل من الشاردين ثم استنتج اسم المحلول الشاردي.
- 2- أكتب الصيغة الشاردية لهذا المحلول الشاردي ثم استنتج الصيغة الإحصائية الموافقة لمركبه الشاردي الصلب.
- 3- نضع كمية من هذا المحلول الشاردي في وعاء تحليل كهربائي مسرياه من الغرافيت ثم نحقق التركيب الموضح في الوثيقة 01.



الوثيقة 01

- سم كل من المسرى A و المسرى B .
- عند غلق القاطعة صف ماذا يحدث عند كل مسرى.
- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل عند كل مسرى.
- استنتج المعادلة الكيميائية الإجمالية لهذا التحليل الكهربائي.

الوضعية الثانية (10 نقاط):

كانت مريم تساعد والدتها في الاعمال المنزلية من طبخ و تنظيف , اضطرت الأم الى تشغيل كل من الغسالة والثلاجة و الفرن والمصباح في آن واحد , لاحظت مريم أن في كل مرة تقوم بتشغيل المسخن ينقطع التيار الكهربائي عن الشبكة المنزلية وتسمع صوت يحدثه القاطع .

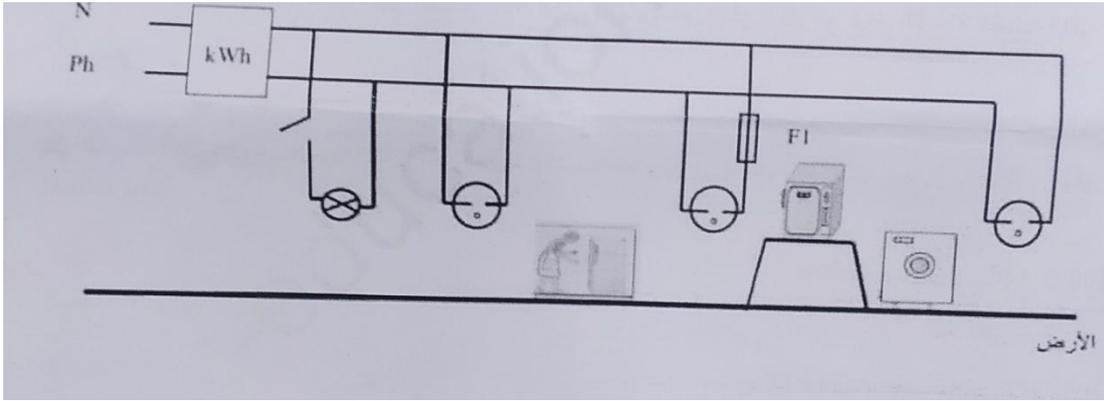
1/ برأيك ما هو سبب انقطاع التيار الكهربائي عن الشبكة المنزلية؟ اقترح حلا لذلك.

2/ بينما كانت الأم تنظف الثلاجة تعرضت لصدمة كهربائية.

- اعتمادا على معلوماتك هل توصيل الثلاجة يخضع لقواعد الأمن الكهربائي؟
- اذكر أسباب تعرض الأم لصدمة كهربائية.
- ساعد الام و مريم في ايجاد حلول لتفادي التعرض للصدمة الكهربائية.

3/ يمثل المخطط التالي الشبكة الكهربائية لمنزل مريم.

- على ماذا تدل العلامتان N و Ph؟
- اعد رسم المخطط مبينا التعديلات و الإضافات التي تضمن سلامة الأم و مريم من أخطار التيار الكهربائي.



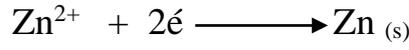
الاجابة النموذجية:

الوضعية الاولى: (10 نقاط)

- 1- الشاردة Zn^{2+} هي شاردة الزنك.
الشاردة Cl^- هي شاردة الكلور.
اسم المحلول الشاردي هو محلول كلور الزنك.
 - 2- الصيغة الشاردية لهذا المحلول هي $(Zn^{2+} ; 2Cl^-)$ و الصيغة الإحصائية هي $ZnCl_2$.
 - 3- عند وضع كمية من المحلول السابق في وعاء التحليل الكهربائي:
 - المسرى A هو المهبط. و المسرى B هو المصعد.
 - وصف ما يحدث عند كل مسرى :
- عند المصعد : تتجه شوارد الكلور Cl^- إلى المصعد لتفقد إلكترونين وتنتقل على شكل غاز Cl_2 .
- عند المهبط : تتجه شوارد الزنك Zn^{2+} إلى المهبط لتكتسب إلكترونين وترسب على شكل معدن الزنك Zn .
- معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل عند كل مسرى :
 - عند المصعد :



- عند المهبط :



- المعادلة الكيميائية الإجمالية :



الوضعية الثانية: (10 نقاط)

- 1/ سبب انقطاع التيار الكهربائي من المنزل يعود الى: شدة التيار الكهربائي التي تعمل بها الاجهزة الكهربائية تفوق شدة التيار الكهربائي التي تمر في القاطع التفاضلي.
الحل هو ضبط القاطع التفاضلي على قيمة تفوق قيمة شدة الأجهزة. أو استبداله بقاطع جديد قيمة شدته أكبر.
- 2/ *توصيل التلاجة لا يخضع لقوانين الأمن الكهربائي. لأنها ليست موصولة بالسلك الأرضي.
*أسباب تعرض الأم لصدمة كهربائية:
-لمس سلك الطور للهيكل المعدني للتلاجة.
-عدم وجود توصيل أرضي.
*الحلول هي:
-عزل سلك الطور عن الهيكل المعدني للتلاجة وتغليفه بمادة عازلة كالبلاستيك.
-توصيل هيكل التلاجة بالمأخذ الارضي.

3/ * العلامة N تدل على سلك الحيادي. والعلامة Ph تدل على سلك الطور.

*التعديلات و الإضافات الواجب مراعاتها في الرسم هي:

-تركيب كل من المنصهرة و القاطعة بسلك الطور لحماية المصباح و المستخدم.

-وصل منصهرات بمآخذ الاجهزة على سلك الطور لحمايتها من الإرتفاع المفاجئ للتيار الكهربائي.

- وصل السلك الارضي بهياكل الأجهزة لحماية المستخدم من الصدمات الكهربائية.