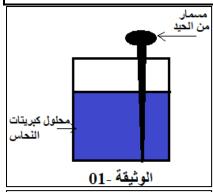
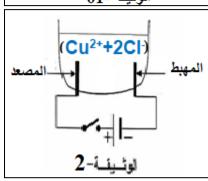
الفرض الثاني في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا





الوضعية الاولى (10نقاط):

قام أستاذ العلوم الفيزيائية بتقسيم تلاميذ السنة الرابعة متوسط إلى فوجين لغرض إجراء بعض التجارب تمكنهم من الحصول على معدن النحاس Cu.

الفوج الأول:

قام بوضع مسمار من حديد Fe في محلول كبريتات النحاس الزرقاء

(Cu²⁺+SO₄²⁻) كما تبينه الوثيقة 01، وبعد مدة زمنية:

1-صف ماذا يحدث.

2-اكتب المعادلة الكيميائية للتفاعل الحادث بالصيغة الشاردية.

الفوج الثاني:

قام بإجراء التحليل الكهربائي لمحلول كلور النحاس (-Cu²⁺+2Cl) كما تبينه الوثيقة 02، و بعد غلق القاطعة:

1-صف ما يحدث بجوار كل مسرى.

2-اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث عند كل مسرى.

3-اكتب معادلة التفاعل الإجمالية لهذا التحليل الكهربائي.

الوضعية الثانية (10 نقاط):

اشترت عائلة منزلا قديما واضطرت للانتقال إليه قبل ترميمه، ولكن أفراد الأسرة انزعجوا كثيرا من عدة ظواهر في المنزل و المتمثلة في:

ا)-انسداد الأنابيب النحاسية للسخان بسبب ترسب الكلس (CaCO3).

الحوادث الكهربائية:

ب)-إصابة الابن بصدمة كهربائية عند تغييره لغمد مصباح غرفته رغم فتح القاطعة.

ج)-الاصابة بصعقة كهربائية كلما لامس احدهم الغسالة عند وصلها بالتغذية الكهربائية.

د)-قطع القاطع التفاضلي للتيار الكهربائي عند تشغيل عدة أجهزة في آن واحد.

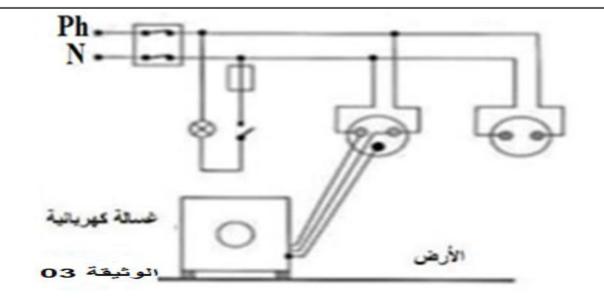
أ-اقترح الابن على والده استعمال حمض كلور الماء (-H++Cl) للتخلص من ترسب الكلس في السخان. -سم الغاز المنطلق مع كتابة صيغته الكيميائية؟

-اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث بين الكلس وحمض كلور الماء بالصيغة الشاردية.

2-تمثل الوثيقة 03 مخطط لتركيب كهربائي لجزء من المنزل:

-حدد الاسباب المحتملة للحوادث الكهربائية (ب-ج-د) ثم اقترح حلولا مناسبة من اجل تفاديها (استعن بالجدول).

-اعد رسم هذا المخطط الكهربائي مبينا عليه كل التعديلات والاضافات التي تراها مناسبة.



الحلول المقترحة	السبب	الحالة
		ب
		ح
		<u> </u>
		_

الحل تجدونه في قناتي على اليوتيب: الاستاذ حمياني للفيزياء

الصفحة 2/2