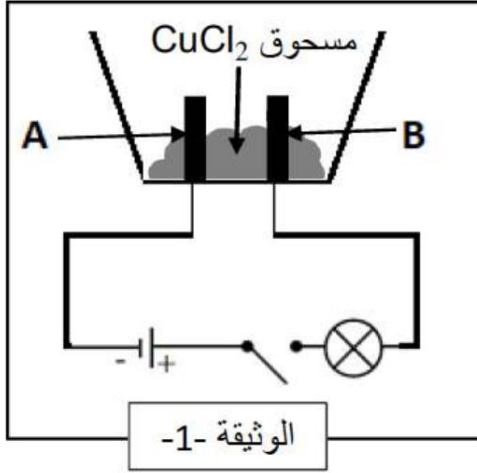


الوضعية الاولى:



وضعنا في وعاء تحليل كهربائي مسرياه من الغرافيت
كلور CuCl_2 مسحوقا من كما هو مبين في الوثيقة 1.
النحاس

1- عند غلق القاطعة لم يتوهج المصباح. في رأيك ما هو
السبب.

اضفنا الى هذا المسحوق ماء مقطر. بعد غلق القاطعة
لاحظنا صعود فقاعات وترسب معدن امام المسريين.

سم المسريين A و B

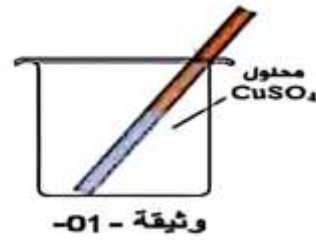
2- فسر مجهريا ما يحدث بجوار كل مسرى مدعما اجابتك
بمعادلات

3- اكتب المعادلة الاجمالية.

الوضعية الثانية:

في حصة الاعمال المخبرية قام الاستاذ بغمر صفيحة معدنية في محلول كبريتات النحاس.
فلاحظ التلاميذ ظهور لون اخضر وترسب طبقة حمراء على المعدن.

- على ضوء ما درست وبالاسعانة بالوثيقة اجب عما يلي :



1- فسر كل من:

- اختفاء اللون الازرق للمحلول

- ظهور اللون الاخضر الفاتح

- ترسب الطبقة الحمراء

2- اكتب المعادلة المنمذجة للتفاعل الكيميائي الحاصل بالصيغ الثلاثة.

الوضعية الادماجية:

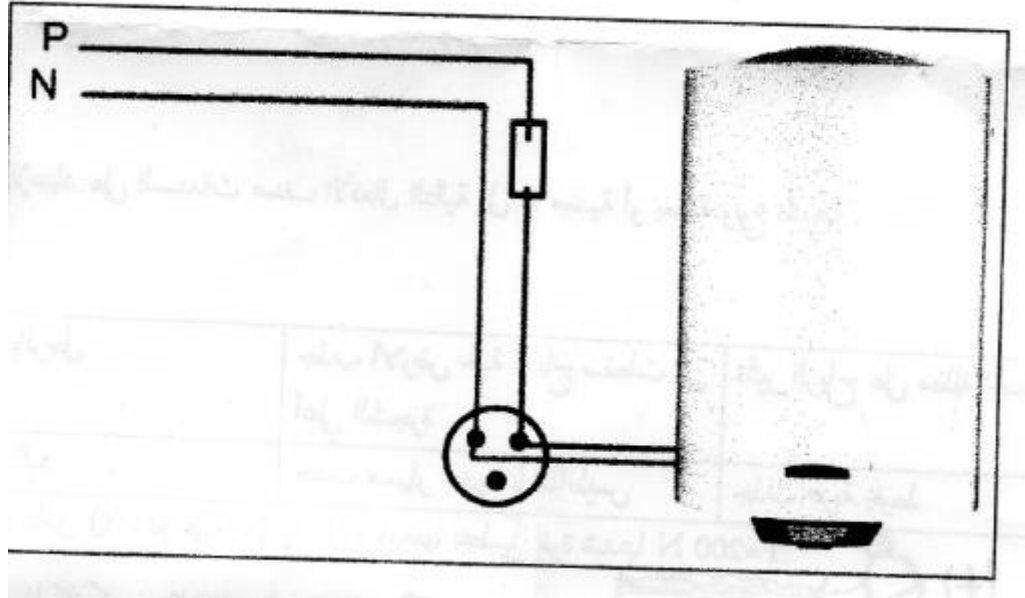
اشترى الاب سخان مائي من عند بائع الخردة فاكتشف ان به 3 عيوب.

العيوب: 1: الانابيب النحاسية للسخان مسدودة بالكلس

العيوب: 2: الاصابة بصدمة كهربائية عند ملامسة الخزان

العيوب: 3: السخان لم يشتغل عند تركيبه في المأخذ لكنه اشتغل على باقي المآخذ.

السندات:



الاسئلة:

1-نظم اجابتك في جدول تبين في سبب العيبين 2 و 3 مقترحا حولا.

2- اقترح حلا للعيوب 1 مدعما اجابتك بمعادلة بالصيغ الاحصائية والشاردية.

3- اعد رسم المخطط مبينا عله قواعد الامن ومصححا الاخطاء.

بالتوفيق.