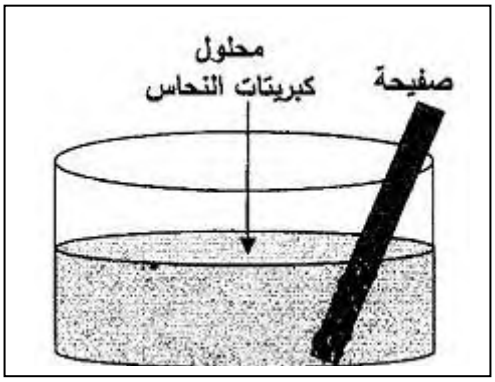
الوضعية الأولى:

نغمر جزء من صفيحة معدنية في محلول لمسحوق كبريتات النحاس $CuSo_4$ (الوثيقة -01)

ذو اللون الأزرق فنلاحظ بعد مدة مايلي :



(الوثيقة -01)

أ) ظهور اللون الأخظر الفاتح في المحلول .

ب) تآكل الجزء المغمور في المحلول للصفيحة المعدنية .

ج) زوال اللون الأزرق للمحلول تدريجيا .

د) تشكل طبقة حمراء على الجزء المغمور من الصفيحة في المحلول

1) أكتب الصيغة الشاردية لمحلول كبريتات النحاس .

2) استنتج طبيعة معدن الصفيحة التي غمرت في المحلول . برّر اجابتك .

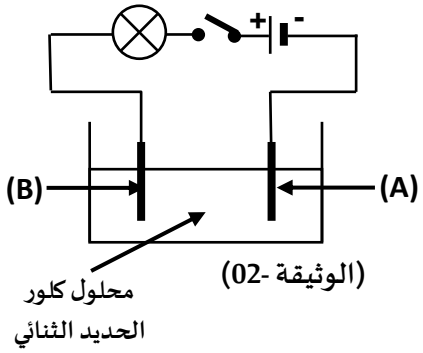
3) فسر علميا الملاحظات (أ) - (ب) - (ج) - (د) .

4) أكتب المعادلة الاجمالية للتفاعل الكيميائي الحادث بين الصفيحة المعدنية و محلول كبريتات النحاس بالصيغة الشاردية .

الوضعية الثانية :

نقوم بتحضير محلول كلور الحديد الثنائي بإضافة الماء المقطر إلى بلورات كلور الحديد الثنائي $FeCl_2$

1) أكتب الصيغة الشاردية لهذا المحلول .



(الوثيقة -02)

2) مالون محلول كلور الحديد الثنائي ؟ و على ماذا يدل هذا اللون ؟

3) نجري عملية التحليل الكهربائي البسيط لمحلول كلور الحديد الثنائي بوضعه في وعاء تحليل مسرياه من الغرافيت كما تبينه (الوثيقة -02)

أ- سمّ كل من المسرين (A) و (B) .

ب- صف ماذا يحدث في هذه التجربة بعد غلق القاطعة .

4) أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث بجوار كل مسرى من المسرين .

5) أكتب المعادلة الاجمالية لهذا التحليل الكهربائي .

مـنـصـــة الـقـــلـم الـجـزائـــري - DZPEN.COM