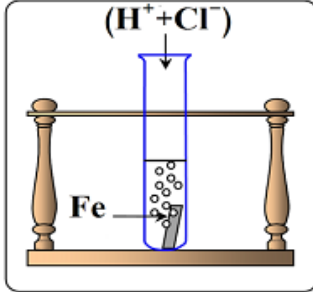


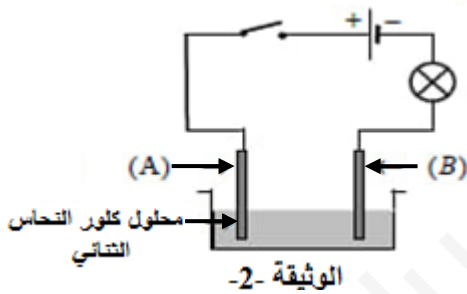
الوضعية الأولى:

الوثيقة-1

- نسكب كمية كافية من محلول حمض كلور الماء ($H^+ + Cl^-$) في أنبوب اختبار يحتوي على صفيحة معدنية من الحديد (Fe) ، فينطلق غاز ويتشكل محلول شاردي هو كلور الحديد الثنائي ($Fe^{2+} + 2Cl^-$) كما في (الوثيقة-01)
- 1- أ- سمّ الغاز المنطلق ثم أكتب صيغته الكيميائية .
ب- كيف يتم الكشف عنه ؟
- 2) كيف يتم الكشف عن شوارد الكلور و شوارد الحديد الثنائي المتواجدة في الأنبوب ؟
- 3) أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الإجمالية بالصيغة الشاردية .

الوضعية الثانية:

نجري عملية التحليل الكهربائي البسيط لمحلول كلور النحاس الثنائي كما تبينه (الوثيقة-02)



الوثيقة-2-

- 1) أكتب الصيغة الشاردية لمحلول كلور النحاس الثنائي .
- 2) سم المسريين A و B .
- 3) عند غلق القاطعة صف ماذا يحدث عند كل مسرى .
- 4) نمذج التحول الكيميائي الحادث عند كل مسرى بمعادلة تفاعل نصفية
- 5) أكتب المعادلة الإجمالية لهذا التحليل الكهربائي .