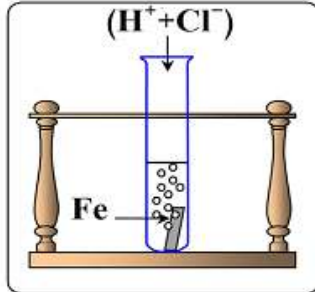


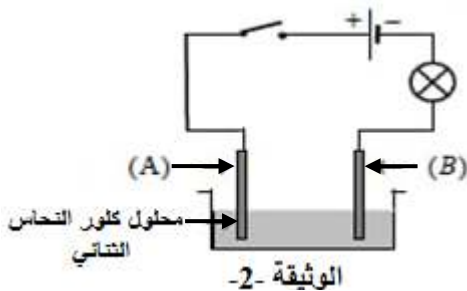
الوضعية الأولى:

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)



- (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 .