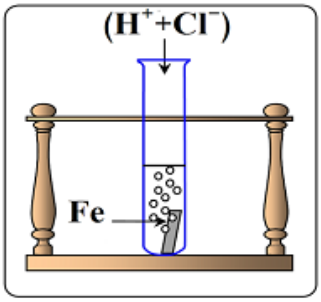
الوضعية الأولى:

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)**



الوثيقة- 1

1) أ - سمّ الغاز المنطلق ثم أكتب صيغته الكيميائية .

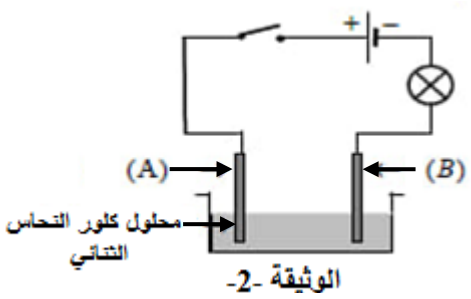
ب- كيف يتم الكشف عنه ؟

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 .