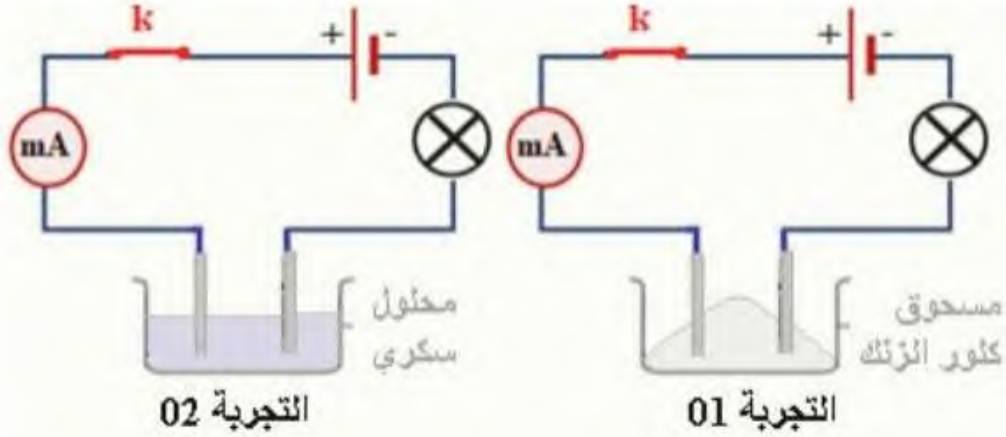


## الفاض الثاني في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا (نموذج 1)

## الوضعية الأولى: 10ن

نحقق التجريبتين الموضحتين في الوثيقة التالية.

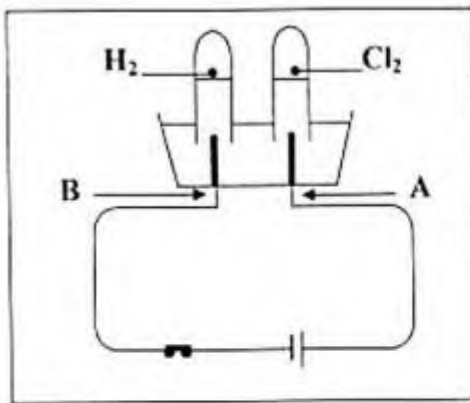


التجربة 02

التجربة 01

1. حدد نوع التيار الكهربائي المستعمل في التجريبتين.
2. سجل ملاحظاتك في التجريبتين. برر إجابتك.
3. نضيف الماء المقطر في وعاء التجربة 01 .
  - سم المحلول الناتج وكتب صيغته الشاردية.
  - صف ماذا يحدث في هذه الحالة مدعما إجابتك بمعادلات كيميائية.
  - ميز بين النقل الكهربائي في المعادن و النقل الكهربائي في المحاليل الشاردية.

## الوضعية الثانية: 10ن



– نتج عن التحليل الكهربائي لمحلول شاردى غاز الكلور عند المسرى A وغاز الهيدروجين عند المسرى B. ( أنظر الوثيقة )

- 1 – أي من المسريين يمثل المصعد؟
- 2 – أكتب الصيغة الشاردية لهذا المحلول.
  - أذكر اسمه.
- 3 – أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث عند المسرى A والمسرى B.
 

II – نضع كمية من المحلول الشاردى السابق في بيشر ثم نضيف له بعض القطرات من محلول نترات الفضة  $(Ag^+ + NO_3^-)$ ، فينتج جسمان أحدهما على شكل راسب أبيض.

أ – أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث بين هذين المحلولين بالصيغتين الشاردية والجزئية.

ب – سم الجسمين الناتجين.

ج – أذكر أنواع الأفراد الكيميائية المتواجدة فى البيشر بعد حدوث التفاعل الكيميائي.