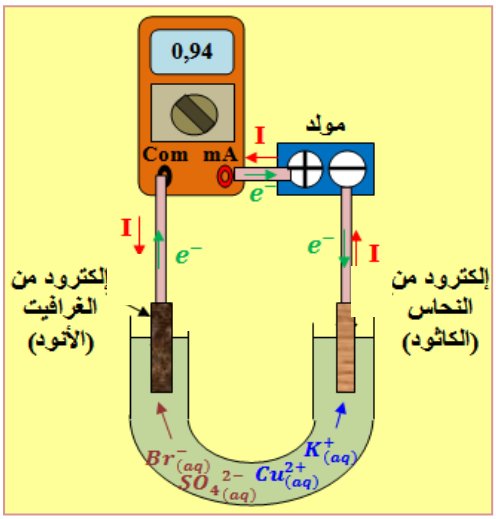
هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma



| | | |
|---|---|---|
| بسم الله الرحمن الرحيم<br>الثانية باكالوريا<br>الكيمياء-جميع الشعب | # أمثلة لتحولات قسرية<br>## Exemples de transformations forcées | الجزء الثالث :<br>منحى تطور مجموعة كيميائية<br>الوحدة 8<br>7 س |

## 1-2- التحولات القسرية :

ندخل إلكترودا من الغرافيت في أحد فرعي أنبوب على شكل $U$.
ندخل خراطة النحاس في الفرع الثاني للأنبوب .
نصب في الأنبوب محلول مكونا من $10\ mL$ من **محلول ثنائي البروم** ، تركيزه $10\ mmol.L^{-1}$ و $20\ mL$ من **محلول برومور البوتاسيوم** تركيزه $1,0\ mol.L^{-1}$ و $20\ mL$ من **محلول كبريتات النحاس (II)** تركيزه $1,0\ mol.L^{-1}$ .
نصل هذين الإلكترودين بقطبي مولد للتوتر المستمر $(1,5\ V)$ مركب على التوالي مع أمبيرمتر ، بحيث يكون القطب السالب للمولد مرتبطا بإلكترود النحاس والمربط $Com$ للأمبيرمتر مرتبطا بإلكترود الغرافيت .

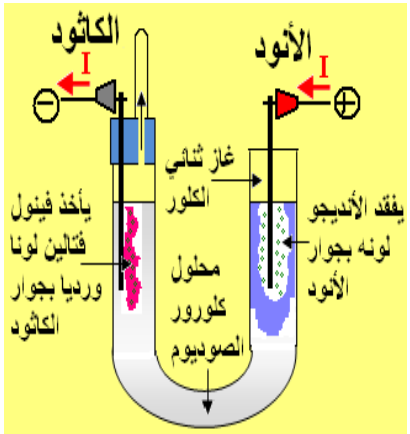



أ- عين منحى مرور التيار الكهربائي الذي يفرضه المولد .
ب- استنتج منحى حملات الشحن الكهربائية في الدارة .
ج- كيف تتطور المجموعة عند مرور التيار الكهربائي الذي يفرضه المولد ؟
د- اقترح تفسيرا لما تلاحظه على مستوى الإلكترودين .

---

## 1-3- التحليل الكهربائي لمحلول كلورور الصوديوم :

نملأ أنبوبا على شكل $U$ بمحلول كلورور الصوديوم .
نغمر في كل فرع للأنبوب إلكترودا من الغرافيت .
نصل الإلكترودين بقطبي مولد للتوتر المستمر $(3,5\ V)$ ، فيحدث تطور قسري ونلاحظ ما يحدث على مستوى الإلكترودين .
بعد مرور بضع دقائق ، ندخل شريطا من الورق المبلل بالأنديجو في الفرع الذي يوجد فيه الأنود ، فنلاحظ اختفاء لون الأنديجو ، ثم نضيف قطرات من الفينول فتالين في الفرع الذي يوجد فيه الكاثود ، فنلاحظ ظهور لون وردي .




أ- اجرد الأنواع الكيميائية الموجودة في المحلول و اعط المزدوجات التي تشكلها .
ب- ما هي تفاعلات الأكسدة الممكن حدوثها عند الأنود ؟
ج- ما هي تفاعلات الاختزال الممكن حدوثها عند الكاثود ؟
د- استنتج من الروائز المنجزة ، النواتج المتكونة فعلا خلال هذا التحليل .
ه- اكتب معادلة تفاعل الأكسدة – اختزال لهذا التحليل الكهربائي .



للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma