الجزء الثالث: منحى تطور مجموعة كيميانية الوحدة 8 7 س

أمثلة لتمولات تسرية

ليكم ودمحة الملك ويبرنكانه

الثانية باكالوريا الكيمياء جميع الشعب

Exemples de transformations forcées

1-2- التحولات القسرية:



ندخل الكترودا من الغرافيت في أحد فرعي أنبوب على شكل U. ندخل خراطة النحاس في الفرع الثاني للأنبوب .

نصب في الأنبوب محلول مكونا من mL من محلول ثنائي البروم ، تركيزه $10~mmol.~L^{-1}$ و $10~mmol.~L^{-1}$ من محلول برومور البوتاسيوم تركيزه $1,0~mol.~L^{-1}$ و $1,0~mol.~L^{-1}$ محلول كبريتات النحاس (II) تركيزه $1,0~mol.~L^{-1}$.

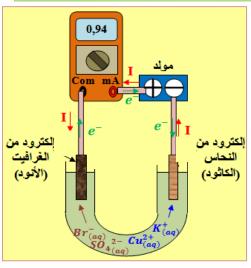
نصل هذین الإلکترودین بقطبي مولد للتوتر المستمر $(1,5\,V)$ مرکب على التوالي مع أمبیرمتر ، بحیث یکون القطب السالب للمولد مرتبطا بالکترود النحاس والمربط Com للأمبیرمتر مرتبطا بالکترود الغرافیت .

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 $oldsymbol{U}$ بمحلول كلورور الصوديوم .

نغمر في كل فرع للأنبوب إلكترودا من الغرافيت.

نصل الإلكترودين بقطبي مولد للتوتر المستمر (3,5 V)، فيحدث تطور قسرى 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 .

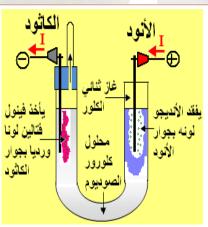
ب- ما هي تفاعلات الأكسدة الممكن حدوثها عند الأنود ؟

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 .





أ. هشام محجر