

التركيز والمحاليل الإلكترولية

La concentration et les solutions électrolytiques

نشاط 1: ذوبان جسم صلب أيوني في الماء

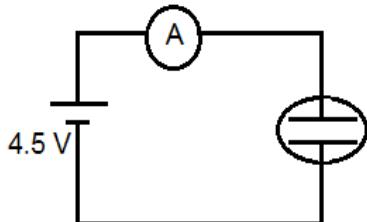
تجربة 1: نصب في محلل الكهربائي كمية من الماء المقطر.

✓ غلق الدارة ثم ندون شدة التيار.

✓ نذيب كمية من كلورور الصوديوم في الماء المقطر ثم ندون شدة التيار.

1. قارن بين شدتي التيار. ماذما تلاحظ؟

2. اقترح فرضية تفسر بها الاختلاف بين النتيجتين.



تجربة 2: التأكيد من الفرضية المقترحة سابقا

✓ إضافة قطرات من محلول نترات الفضة إلى محلول كلورور الصوديوم.

✓ نغمي سلكا من النحاس في محلول كلورور الصوديوم ونعرضه للهب.

1. ماذما نلاحظ، ثم ما الأيونات التي تم الكشف عنها؟

2. عبر بمعادلة كيميائية عن التحول الكيميائي المقرن بذوبان كلورور الصوديوم في الماء.

نشاط 3: ذوبان جسم سائل في الماء

نضيف بواسطة ماصة بعض قطرات من حمض الكبريتيك إلى كأس تحتوي على 50 mL من الماء المقطر معأخذ جميع الاحتياطات.

✓ نكشف عن PH للمحلول بواسطة ورق PH.

✓ نضيف إلى أنبوب اختبار يحتوي على محلول حمض الكبريتيك بعض قطرات من محلول كلورور الباريوم.

1. ما هي الأيونات التي تم الكشف عنها؟

2. عبر عن التحول الكيميائي المقرن بذوبان حمض الكبريتيك السائل في الماء بمعادلة كيميائية.