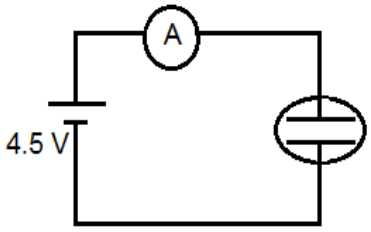
التركيز والمحاليل الإلكتروليتية
La concentration et les solutions électrolytiques

نشاط 1: ذوبان جسم صلب أيوني في الماء



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

- ✔ نغلق الدارة ثم ندون شدة التيار.
- ✔ نذيب كمية من كلورور الصوديوم في الماء المقطر ثم ندون شدة التيار.

1. قارن بين شدتي التيار. ماذا تلاحظ؟
2. اقترح فرضية تفسر بها الاختلاف بين النتيجتين.

تجربة 2: التأكد من الفرضية المقترحة سابقا

- ✔ إضافة قطرات من محلول نترات الفضة إلى محلول كلورور الصوديوم.
- ✔ نغمر سلكا من النحاس في محلول كلورور الصوديوم ونعرضه للهب.

1. ماذا نلاحظ, ثم ما الأيونات التي تم الكشف عنها؟
2. عبر بمعادلة كيميائية عن التحول الكيميائي المقرون بذوبان كلورور الصوديوم في الماء.

نشاط 3: ذوبان جسم سائل في الماء

نضيف بواسطة ماصة بعض القطرات من حمض الكبريتيك الى كأس تحتوي على 50 mL من الماء المقطر مع أخذ جميع الاحتياطات.

- ✔ نكشف عن PH المحلول بواسطة ورق PH.
- ✔ نضيف إلى أنبوب اختبار يحتوي على محلول حمض الكبريتيك بعض القطرات من محلول كلورور الباريوم.

1. ما هي الأيونات التي تم الكشف عنها؟
2. عبر عن التحول الكيميائي المقرون بذوبان حمض الكبريتيك السائل في الماء بمعادلة كيميائية.

Www.AdrarPhysic.Com