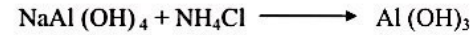


التجربة الخامسة

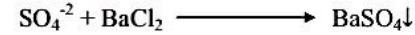
الكشف عن أيونات الشب

طريقة العمل:

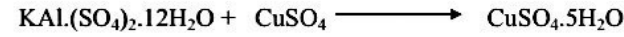
- 1- أيون البوتاسيوم: يكشف عنه باستعمال سلك البلاتين يغمر في محلول الشب ويحرق فيعطي اللون الخاص به. يتم استخدام أنابيب الاختبار للكشف عن الأيونات وكالاتي:
- 2- أيون الألمنيوم: أضف محلول الشب قطرات من محلول هيدروكسيد الأمونيوم، ثم أضف قطرات من محلول هيدروكسيد الصوديوم، ثم أضف قطرات من محلول كلوريد الأمونيوم ولاحظ ماذا يحدث عند كل إضافة؟



- 3- الكشف عن أيون الكبريتات (Sulfate) SO_4^{-2} : يكشف عنه بإضافة قطرات من محلول كلوريد الباريوم الى محلول الشب، وملاحظة ماذا يحدث؟



- 4- الكشف عن الماء: يكشف عنه بإضافة كمية من كبريتات النحاس اللامائية CuSO_4 الى محلول الشب وملاحظة ماذا يحدث؟



- 5- الكشف عن حامضية شب البوتاس: يكشف عنه بطريقتين إضافة كربونات الصوديوم الى محلول الشب وملاحظة ماذا يحدث؟ ما سبب حدوث الأزيز والفوران وظهور الفقاعات؟

