

جامعة الانبار
كلية التربية الأساسية / حديثة
قسم العلوم العامة

اسم التدريسي: احمد جابر كركوش

المرحلة الدراسية: الثانية - كيمياء

الفصل الدراسي: الاول

اسم المادة باللغة العربية: الكيمياء اللاعضوية

اسم المادة باللغة الإنكليزية: Inorganic chemistry

اسم المحاضرة باللغة العربية: تفاعلات ايون الفضة

اسم المحاضرة باللغة الإنكليزية: Ag ions reactions

التجربة الخامسة

تفاعلات أيون الفضة Ag^{+1}

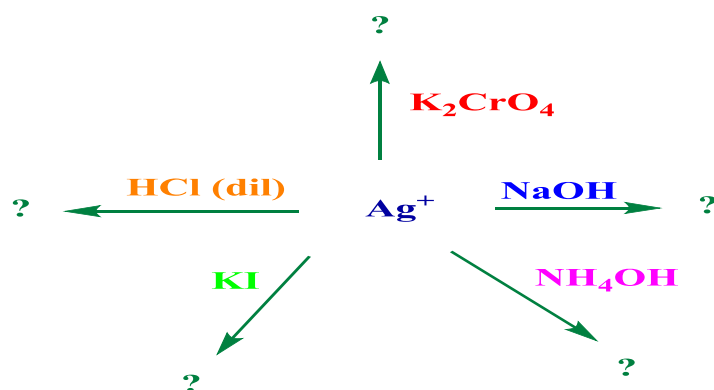
الفضة عبارة عن فلز انتقالي ذات لون مميز يقع بين الأبيض والرمادي , والذي ينسب لها فيقال لون فضي , لها قابلية عالية على تكوين سبائك مع أغلب عناصر الجدول الدوري.

إن حالة الأكسدة الشائعة للفضة هي (+1) , وهي أكثر استقراراً وثباتاً , كما هو الحال في نترات الفضة على سبيل المثال. توجد الفضة في بعض الأحيان في حالة الأكسدة (+2) , كما هو الحال في مركب ثنائي فلوريد الفضة AgF_2 , وتكون تلك المركبات من المؤكسدات القوية. نادراً ما توجد الفضة بحالة الأكسدة (+3) .

لا تعدّ الفضة أو مركباتها من المركبات السامة على العكس من الفلزات الثقيلة الأخرى . رغم ذلك فإن فلوريد الفضة و نترات الفضة هي مركبات مخرشة يمكنها إيذاء أنسجة الجلد، كما تسبب التهابات معدية معوية وإسهال واضطرابات أخرى .

طريقة العمل :

يحضر المحلول المائي الحاوي على أيونات الفضة بإذابة نترات الفضة $AgNO_3$ في الماء المقطر. أضف (1-2ml) من المحلول المائي الحاوي على أيونات الفضة في عدد من أنابيب الاختبار, ثم أضف الكشفوات لكل أنبوبة اختبار وحسب المخطط الآتي :



المصادر :

- 1- كتاب الناجح في الكيمياء (فايز الحمراء).
- 2- ملزمة تجارب في اللاعضوية (رونق بهمان).
- 3- تجارب في الكيمياء التحليلية.
- 4- بعض المواقع الإلكترونية.