فيصل أســـامه يـوسف

1 / 5

تجربة 2

تجربة الاحلال البسيـــــط

الهدف من التجربة :

التحقق من نشاطية العناصر .

المواد المستخدمة :

ماء مقطر – نترات الفضة - سلك نحاس ( فلز ) .

الأدوات :

كـــأس زجاجي – ساق زجاجية – أنبوب اختبار .

خطوات العـــــمل :

1 – نكون محلول من نترات الفضة في كـــأس زجاجي .

2 – نضيف محتويات الكأس الى أنبوب الاختبار .

3 – نضع سلك النحاس داخل الأنبوب ونراقـــب ما يحدث .

المشاهدة :

تكون محلــــول أزرق اللون ( نترات النحـــــاس ) وترسب الفضة على سلك النحـــــاس .

الاستنتاج :

نستنتج أن فلز النحاس أعلى نشاطية من الفضة ونحصل على المعادلة التاليــــة

CU + AGNO3 AG +CUNO3

تجربة الاحلال المزدوج

الهدف من التجربة :

التحقق من تبادل الايونات بين المركبين .

المواد المستخدمة :

هيدروكسيد الصوديوم – كبريتات النحاس – ماء مقطر .

الأدوات المستخدمة :

كـــــأس زجاجي – ساق زجاجية – أنابيب اختبـــــار .

خطوات العمل :

1 – نكون محلولين من هيدروكسيد الصوديوم كبريتات النحــــــــــــاس .

2 – نضع كـل محلول في أنبوبة اختبار .

3 – في أنبوب اختبار ثالــــــث نخلط محتويات الانبوب الأول و الثاني ونراقب ما يحدث .

مشــــــاهدة :

نلاحظ تكون راسب أزرق اللون يمثل هيدروكسيد النحاس ومحلول مائي يمثل كبريتات الصوديوم وتكون معادله التفاعل كما يلي :

2NAOH + CUSO4 CU(oh2) + NA2SO4