najah213.com · نجاح 213

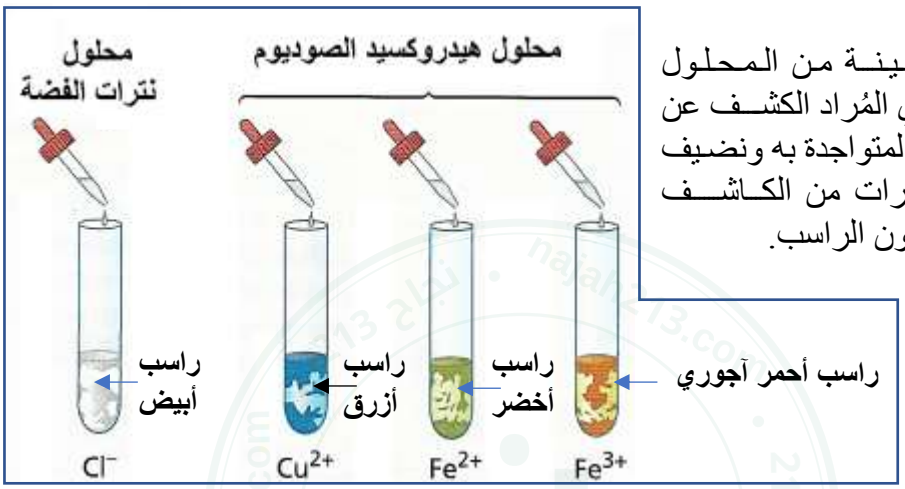
متوسطة: .....

مستوى: 4م

الأستاذ:
بن عثمان عبد الرزاق

الكشف عن بعض الشوارد

- نأخذ عينة من المحلول الشاردي المُراد الكشف عن الشوارد المتواجدة به ونضيف إليها قطرات من الكاشف ونلاحظ لون الراسب.



ملاحظة:
لكل شاردة كاشف خاص ولون راسب معين نلخصها في الجدول التالي:

اسم ورمز الشاردة	الكاشف	الملاحظة (لون و صيغة الراسب)
الكلور Cl^-	محلول نترات الفضة $(Ag^+ + NO_3^-)$	راسب أبيض AgCl يسود بوجود الضوء
الألمنيوم Al^{3+}	محلول هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + OH^-)$	راسب أبيض $Al(OH)_3$
الحديد الثنائي Fe^{2+}		راسب أخضر $Fe(OH)_2$
الحديد الثلاثي Fe^{3+}		أحمر آجوري $Fe(OH)_3$
النحاس Cu^{2+}		راسب أزرق $Cu(OH)_2$
الزنك Zn^{2+}		راسب أبيض $Zn(OH)_2$
الكبريتات SO_4^{2-}	كلور الباريوم $(Ba^{2+} + 2Cl^-)$	راسب أبيض $BaSO_4$
الكربونات CO_3^{2-}	حمض كلور الماء $(H^+ + Cl^-)$	انطلاق غاز CO_2

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com

najah213.com · نجاح 213

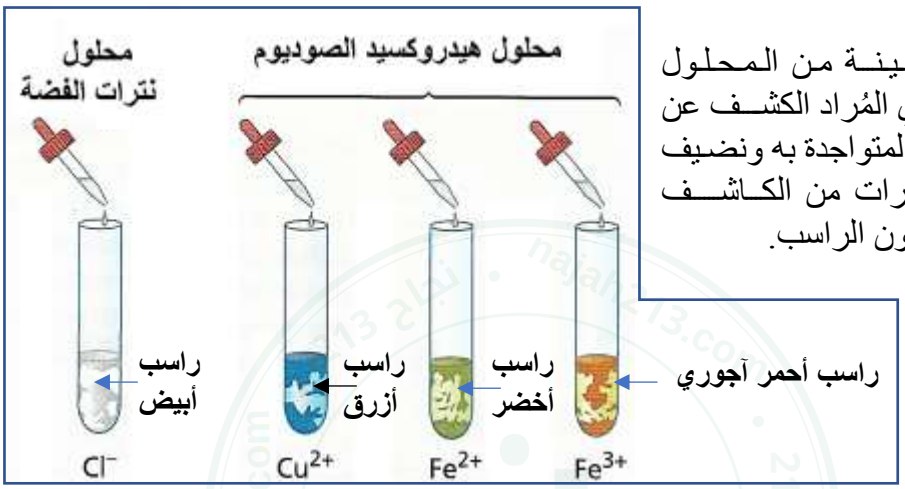
متوسطة: .....

مستوى: 4م

الأستاذ:
بن عثمان عبد الرزاق

الكشف عن بعض الشوارد

- نأخذ عينة من المحلول الشاردي المُراد الكشف عن الشوارد المتواجدة به ونضيف إليها قطرات من الكاشف ونلاحظ لون الراسب.



ملاحظة:
لكل شاردة كاشف خاص ولون راسب معين نلخصها في الجدول التالي:

اسم ورمز الشاردة	الكاشف	الملاحظة (لون و صيغة الراسب)
الكلور Cl^-	محلول نترات الفضة $(Ag^+ + NO_3^-)$	راسب أبيض $AgCl$ يسود بوجود الضوء
الألمنيوم Al^{3+}	محلول هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+ + OH^-)$	راسب أبيض $Al(OH)_3$
الحديد الثنائي Fe^{2+}		راسب أخضر $Fe(OH)_2$
الحديد الثلاثي Fe^{3+}		أحمر آجوري $Fe(OH)_3$
النحاس Cu^{2+}		راسب أزرق $Cu(OH)_2$
الزنك Zn^{2+}		راسب أبيض $Zn(OH)_2$
الكبريتات SO_4^{2-}	كلور الباريوم $(Ba^{2+} + 2Cl^-)$	راسب أبيض $BaSO_4$
الكربونات CO_3^{2-}	حمض كلور الماء $(H^+ + Cl^-)$	انطلاق غاز CO_2

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً
najah213.com