التجربة الرابعة

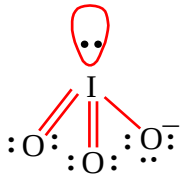
تحضير المعقد المتعادل $Cu(IO_3)_2$

Diiodatocupper(II)

ثنائي ايوديتونحاس (II)

الجزء النظري :

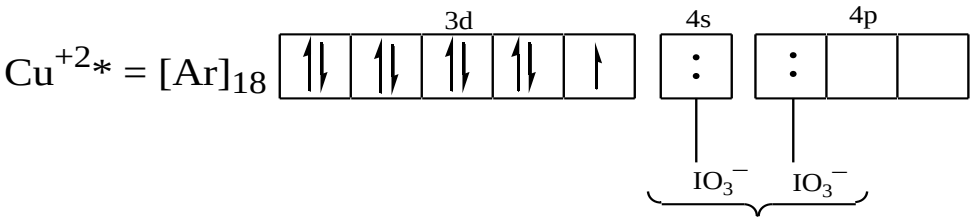
$(IO_3)^-$ ليكند احادي السن له الصيغة الجزيئية التالية :



$$Cu(NO_3)_2.3H_2O + 2KIO_3 \longrightarrow Cu(IO_3)_2 + 2KNO_3 + 3\,H_2O$$

$_{29}Cu = [Ar]_{18} \quad 3d^{10} \quad 4s^1$

$Cu^{+2} = [Ar]_{18} \quad 3d^9 \quad 4s^0$



التهجين : sp

الصفة المغناطيسية : بارامغناطيسي

الشكل الهندسي : مستقيم

$O_3I \longrightarrow Cu \longleftarrow IO_3$

نوع التفاعل : تفاعل استبدال

المناقشة :

س١: اكتب الحالات الرنينية لـ IO_3^- ؟

س٢: ماالفرق بين مصطلح ايوديت وايوديتو ؟

س٣: قارن بين $Cu(IO_3)_2$ و KIO_3 من ناحية التسمية ، نوع الاصرة الرابطة ، الاذابة بالماء ، قابلية التوصيل الكهربائي ؟