

التجربة السادسة

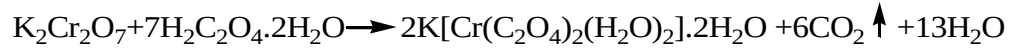
Cis-K[Cr(C₂O₄)₂(H₂O)₂].2H₂O : تحضير الايزومر :

Cis-Potassium diaquadioxalatochromate(III) hydrate

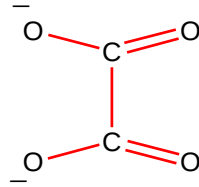
سز- ثنائي ماء ثنائي اوكزالاتو كرومات (III) البوتاسيوم المائي

الجزء النظري :

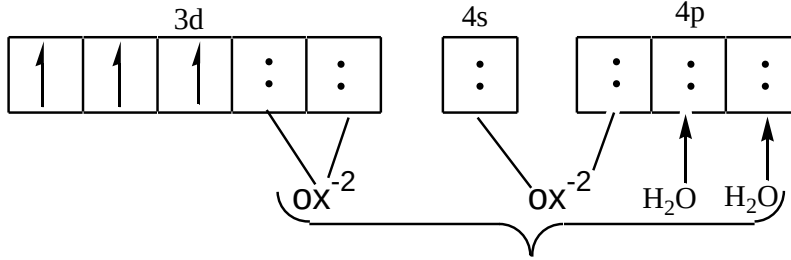
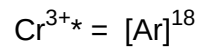
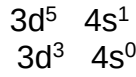
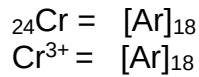
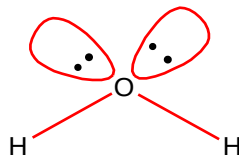
نوع التفاعل: تفاعل جاف



ايون الاوكزالات $(\text{C}_2\text{O}_4)^{2-}$: ليكند ثنائي السن



الماء : ليكند احادي السن



d^2sp^3

داخلي

بارامغناطيسي

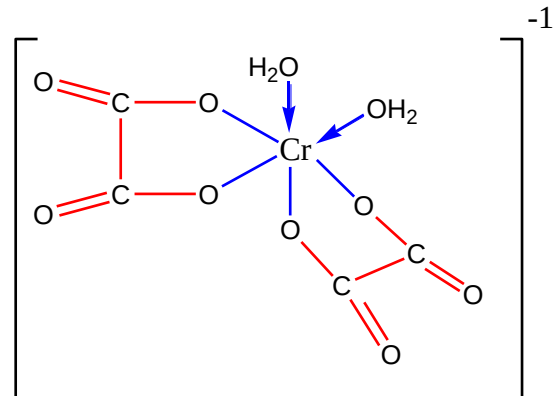
ثمانى السطوح غير منتظم

نوع التهجين :

اوربیتال d:

الصفة المغناطيسية :

الشكل الهندسي :



عدد التناسق : 6

عدد تأكسد الايون المركزي : 3+

نوع التفاعل : تفاعل اكسدة واختزال

المواد الكيميائية المستخدمة:

1- حامض الاوكزاليك ثنائي الماء $H_2C_2O_4 \cdot 2H_2O$

2- داي كرومات البوتاسيوم $K_2Cr_2O_7$

3- كحول ايثيلي C_2H_5OH

طريقة العمل :

- 1- اخلط بحذر 0.3 غم من داي كرومات البوتاسيوم مع 1 غم من حامض الاوكزاليك بعد سحق كل من المادتين على حدة ، ثم تسحق بعد خلطهما مرة اخرى معا.
- 2- ضع 3 قطرات من الماء في جفنة خزفية جافة ثم اضع الخليط السابق الى هذه الجفنة على شكل كومة ثم غطي الجفنة بزجاجة ساعة .
- 3- ضع الجفنة على مسخن حراري (نار هادئة) وبعد فترة قصيرة يبدأ تفاعل شديد ويصبح الخليط على شكل سائل كثيف ، يسخن الى قرب الجفاف .
- 4- اضع 3 مل من الكحول الايثيلي الى الجفنة وهي حارة ، ثم اخلط المزيج بوساطة محرك زجاجي وكسر القطع الصلبة المتكونة .
- 5- رشح واجمع الراسب ثم جففه في الهواء .