

كلية : التربية للعلوم الصرفة

القسم او الفرع : الكيمياء

المرحلة: الثالثة

أستاذ المادة : م.م. ايمن تركي جداح

اسم المادة باللغة العربية : الكيمياء التناسقية (عملي)

اسم المادة باللغة الإنجليزية : Coordination Chemistry

اسم المحاضرة الثانية باللغة العربية: تجربة تحضير المعقد $[Ni(NH_3)_6]Cl_2$

الnickel

وهو احد عناصر السلسلة الانتقالية الاولى ، الترتيب الالكتروني له هو $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^8 4s^2$ وان حالة الناكسد $2+$ هي الاكثر استقرار وهناك عدد قليل من المركبات تكون فيهاnickel في حالة الناكسد $3+, 4+$. اما المركبات في حالة الناكسد اقل من $2+$ فهي نادرة . وتنميز معدناتnickel بتنوع اعداد التناقض فيها ومن ثم تتنوع اشكالها . يوجدnickel في الطبيعة متحدا مع الزرنيخ والانتيمون والكربونات فروابطه تحتوي على $NiSb$, $NiAs$, $NiAsS$, $NiSbS$ ، غير ان اهم خاماته من الناحية التجارية هو الكاربيرايت وهو عبارة عن سلبيات مغذب يوم متنوعة التركيب وكذلك خام الحديد بيروتايت والذي يحتوي على 3-5%nickel .

التجربة الاولى

تحضير المعدن

$[Ni(NH_3)_6]Cl_2$

Hexaamminenickel(II) chloride

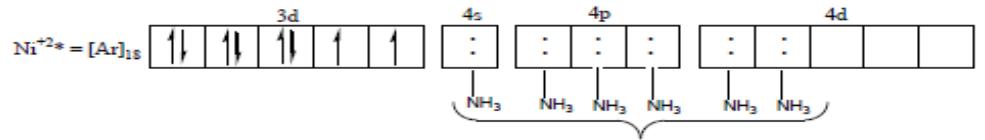
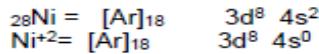
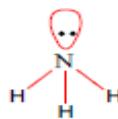
كلوريد سداسي امينnickel (II)

الجزء النظري :

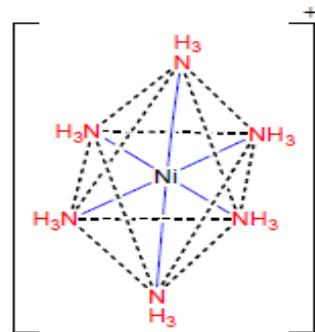


راسب بنفسجي

جزيئه الامونيا: ليكند احادي السن



التهجين : d²
 او ربطة : 4s
 الصفة المختطليسي : 4p
 الشكل الهندسي : 4d



المواد الكيميائية المستخدمة :
 كلوريدnickel المائي : $\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$
 الامونيا المركزية : NH_3
 الكحول اتيلي : $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

طريقة العمل :

1. ادب 0.5 مم من كلوريدnickel المائي في اقل كمية ممكنة من الماء الدافي (1مل تقريبا).
2. اصنف الى محلول السبقي 3 مل من الامونيا المركزية مع الرج المستمر حتى يتم تabilan جميع هيدروكسيدnickel المتكون في البداية ورسيح محلول ازرق عماي.
3. اصنف 3 مل من الكحول اتيلي ، برد في الثلاج ، ثم رشح البلورات البخشبية .

المناقشة :

س1: ملحوظة الامواج في هذه التجربة ؟

س2: ملحوظة اذابة ملح كلوريد البوتاسيوم في اقل كمية ممكنة من الماء ؟

س3: ملحوظة اضافة الكحول الاليلي في طريقة التحضير ؟

س4: هل المعد موصى للكهربائية ؟ ولماذا ؟

س5: لماذا يبرد الدافع قبل الترشح ؟

س6: ملحوظة انواع الاوامر الموجودة في هذا المعد ؟