

الجامعة المستنصرية / كلية العلوم / قسم الكيمياء / مختبر الكيمياء اللاعضوية – مرحله ثالثه

اسم التجارب	نبذة مختصرة عن كل تجربة (سطرين)
تفاعلات ايون الكروم	الكشف عن أيون الكروم الثلاثي (Cr^{+3}), وتوضيح الكشف المميز للأيون
الكشف عن جذري الكرومات والدايكرومات $Cr_2O_7^{-2}$ & CrO_4^{-2}	التمييز بين الجذريين بغض النظر عن اختلاف اللون والتعرف على معادله التوازن بينهما وماذا يحدث عند اضافته حامض او قاعدة وعوامل الترسيب.
تحضير أوكسيد الكروميك Cr_2O_3	امثله للتفاعلات الجافة لتحضير معقدات تناسقيه اعتماد على مبدأ الاكسده والاختزال في التفاعلات
تحضير ملح كرومات البوتاسيوم K_2CrO_4	تحضير ملح الكرومات (Cr^{6+}) من اوكسيد الكروم الثلاثي المحضر في تجربته السابقه , اعتماد على مبدأ الاكسده والاختزال في التفاعلات
تحضير معقد ثلاثي او كزالاتو كرومات البوتاسيوم ثلاثي الماء: Preparation of Potassium trioxalato chromate (III) trihydrate $K_3[Cr(C_2O_4)_3].3H_2O$	تحضير معقد الكروم في محاليل مائية اعتماد على مبدأ الاكسده والاختزال في التفاعلات بوجود عوامل مؤكسدة وإيجاد حاله الاكسده, العدد التناسقي, التهجين, نوع الليكند, رسم المعقد في الفراغ, معرفه الخصائص الفيزيائية نظريا, نوع اوربيتال d, شكل البلورة و ايجاد النسبه المئوية للمعقد المحضر
تفاعلات ايون الحديد	الكشف عن أيون الحديد الثنائي , الكشف عن أيون الحديد الثلاثي , التمييز بين الايونات بكاشف واحد لعنصر له حالتي الاكسده (M^{2+} & M^{3+}) .
تحضير معقد ثلاثي او كزالاتو فيرات البوتاسيوم ثلاثي الماء: Preparation of Potassium trioxalato ferrate (III) trihydrate $K_3[Fe(C_2O_4)_3].3H_2O$	تحضير معقد الحديد الثلاثي من احد املاح الحديد الثنائي من المحاليل المائية اعتمادا على مبدأ الاكسدة والاختزال.
تحضير معقد اثيلين داي امين رابعي اسيتالاتو فيرات الصوديوم ثلاثي الماء: Preparation of Sodium ethylene diamine tetra acetalato ferrate (III) trihydrate $Na[Fe(EDTA)].3H_2O$	تحضير معقد الحديد الثلاثي من احد املاح الحديد الثلاثي من المحاليل المائية وإجراء مقارنة بين المعقدين الحديد من حيث : (O.N, C.N), التهجين, اللون طريقه العمل, الرسم, نوع الليكند, شحنة الكرة التناسقي & Counter ion.
كشوفات النيكل	أذابه احد أملاح النيكل الثنائي وإجراء الكشوف مع القواعد المختلفة المخففه والحوامض المخففه والمركزة وكواشف اخرى والتعرف على الكشف النوعي للأيون الثنائي للنيكل
تحضير معقد كلوريد سداسي أمين النيكل (II) $[Ni(NH_3)_6]Cl_2$	تحضير معقد سداسي للنيكل في محلول مائي و الترسيب بواسطة الاسيتون وبيان حاله " O.N. " , "C.N.", التهجين والصفات المغناطيسية, رسم المعقد, نوع اوربيتال d وإيجاد النسبه المئوية للنتائج
تحضير معقد بس (ثنائي مثيل كلايوكسيماتو) نيكل (II) $[Ni(C_4H_7O_2N_2)_2]$ Preparation of Bis (dimethyl glyoximato) Nickel (II) $[Ni(C_4H_7O_2N_2)_2]$.	تحضير معقد مربع مستوي للنيكل في محلول مائي و الترسيب بواسطة الامونيا المركزه وبيان حاله " O.N. " , "C.N.", التهجين والصفات المغناطيسية, رسم المعقد, نوع اوربيتال d وإيجاد النسبه المئوية للنتائج <u>مقارنه بين معقدي النيكل المربع والثماني السطوح</u>
تفاعلات ايون الكوبلت (Co^{+2}):	الكشف عن أيون الكوبلت الثنائي وأجراء الكشف المميز للكوبلت الثنائي باذابه احد املاحه

تحضير المعقد ثماني السطوح في محاليل مائية اعتمادا على مبدأ الاكسده والاختزال مع التعرف على نوع الليكند وخصائصه وبيان حاله "C.N.", "O.N. التهجين والصفات المغناطيسية, رسم المعقد, نوع اوربتال d وإيجاد النسبه المئوية للنتائج.	تحضير معقد صوديوم ثلاثي كاربونيتو كوبلتات (III) ثلاثي الماء: Preparation of sodium tricarbonito cobaltate (III) trihydrate $Na_3[Co(CO_3)_3] \cdot 3H_2O$	تجربة رقم (13)
تحضير المعقد رباعي السطوح في محاليل مائية وبيان حاله "C.N.", "O.N. التهجين,الصفات المغناطيسية, رسم المعقد, نوع اوربتال d وإيجاد النسبه المئوية للنتائج. مقارنه بين معقدى الكوبلت الرباعي والسداسي	تحضير معقد رابع ثايو سياناتو كوبلتات (II) الزئبق. Preparation of tetra thiocynato cobaltat mercury $Hg[Co(NCS)_4]$	تجربة رقم (14)
تحضير المعقد رباعي السطوح في محاليل مائية وبيان حاله "C.N.", "O.N. التهجين,الصفات المغناطيسية, رسم المعقد, نوع اوربتال d وإيجاد النسبه المئوية للنتائج.	تحضير معقد كلوريد سداسي أمين كوبلت (III): Preparation of hexa ammin cobalte (III) chloride $[Co(NH_3)_6]Cl_3$	تجربة رقم (15)
تحضير ايزومرات هندسيه للمعقدات الكوبلت الثلاثي مع ليكند ثنائي السن في محاليل مائية اعتمادا على مبدأ الاكسده والاختزال .	تحضير معقد كلوريد ترانس ثنائي كلورو بس (اثيلين ثنائي أمين) الكوبلت (III) Trans-dichloro bis (ethylene diammine) cobalt(III) chloride $[Co(en)_2Cl_2]Cl$	تجربة رقم (16)
تحضير ايزومر السز من ايزومر الترانس(المحضر في التجربه السابقه) بطريقه الايزومره من وسط حامضي.	تحضير معقد كلوريد سز ثنائي كلورو بس (اثيلين ثنائي أمين) الكوبلت (III) Cis-dichloro bis (ethylene diammine) cobalt(III) chloride $[Co(en)_2Cl_2]Cl$	تجربة رقم (17)
تحضير ايزومرات هندسيه للمعقدات الكروم الثلاثي(سز) مع ليكند ثنائي السن بطريقه التفاعلات الجافة اعتمادا على مبدأ الاكسده والاختزال .	تحضير معقد بوتاسيوم سز ثنائي اوكزالاتو ثنائي أكو كرومات (III) ثنائي الماء Potassium cis-(dioxalato diaqua) chromalte(III) dihydrate $Cis-K[Cr(C_2O_4)_2(H_2O)_2] \cdot 2H_2O$	تجربة رقم (18)
تحضير ايزومرات هندسيه للمعقدات الكروم الثلاثي(ترانس) مع ليكند ثنائي السن في المحلول المائية اعتمادا على مبدأ الاكسده والاختزال .	تحضير معقد بوتاسيوم ترانس ثنائي اوكزالاتو ثنائي أكو كرومات (III) ثنائي الماء Potassium trans-(dioxalato diaqua) chromate(III) dihydrate $Trans-K[Cr(C_2O_4)_2(H_2O)_2] \cdot 2H_2O$	تجربة رقم (19)
تحضير ايزومرات ترابطية للمعقدات الكوبلت الثلاثي في المحاليل المائية اعتمادا على مبدأ الاكسده والاختزال. <u>المادة الاولية</u> .	تحضير معقد كلوريد (كلورو خماسي أمين) الكوبلت (III) $[Co(NH_3)_5Cl]Cl_2$ Chloro penta ammine cobalt (III) chloride	تجربة رقم (20)

<p>تحضير ايزومر ترابطي للمعقدات الكوبلت الثلاثي يتم التناسق عن طريق المزدوج الالكتروني لاحد ذرتي الاوكسجين في مجموعة (NO₂).</p>	<p>تجربة رقم (21) تحضير معقد كلوريد (نايتريتو خماسي أمين) الكوبلت (III) Nitrito penta ammine cobalt (III) chloride [Co(NH₃)₅ONO]Cl₂</p>	
<p>تحضير ايزومر ترابطي للمعقدات الكوبلت الثلاثي يتم التناسق عن طريق المزدوج الالكتروني لذرة النتروجين في مجموعة (NO₂).</p>	<p>تجربة رقم (22) تحضير معقد كلوريد (نايترو خماسي أمين) الكوبلت (III) [Co(NH₃)₅NO₂]Cl₂ Nitro penta ammine cobalt (III) chloride</p>	
<p>علامات الخطورة للمواد الكيميائية</p> 	<p>لبس القفازات - المناظر - الكمامات - المعطف - التعرف على العلامات التحذيرية للمواد - عدم استعمال الهاتف النقال الا عند اخذ صورته للمركبات المحضرة لكي توضع في تقرير العمل - عدم الاكل او الشرب داخل المختبر - غسل اليدين جيدا وتنظيف المكان قبل مغادره المختبر.</p> 	<p>التوصيات العامة الواجب اتباعها في المختبر</p>
<p>أ. م. ايناس زهير محمد هاشم الهاشمي</p>		