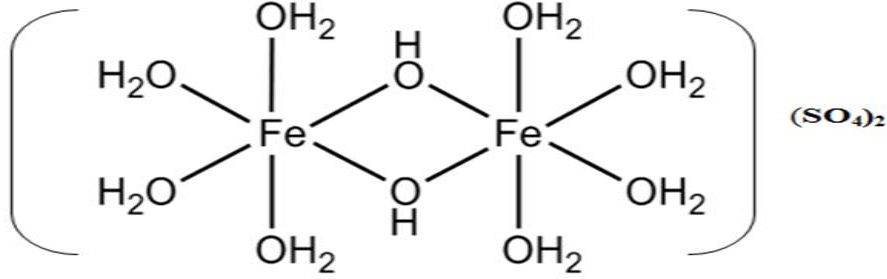
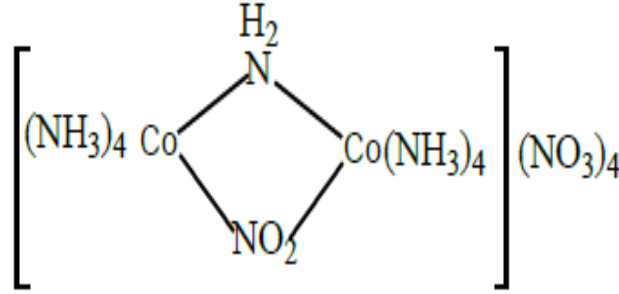


تسمية المجاميع الجسرية

- ✚ للمجاميع الجسرية (التي تربط ذرتي فلز أو أكثر) يستخدم الحرف الأغرقي ميو- μ - قبل اسم المجموعة وتكرر كتابة هذا الحرف قبل اسم مجموعة جسرية مختلفة يحويها المركب.



Di- μ -hydroxo -bis (tetra aqua) iron (III) sulphate



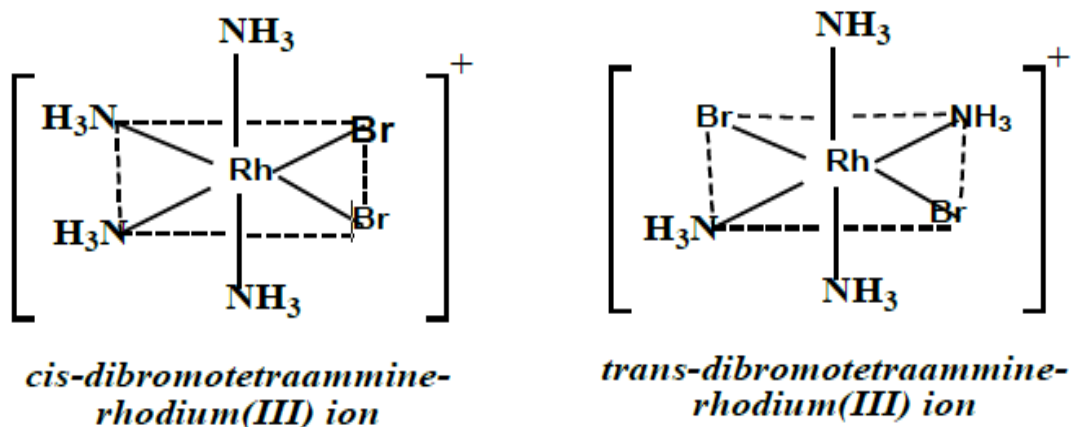
Octaammine- μ -amido- μ -nitro dicobalt(III)nitrate.

- ✚ عندما يكون لليكاند أكثر من جانب للارتباط فليبان جانب الارتباط يكتب رمز العنصر المرتبط مباشرة بعد اسم المجموعة المرتبط مثلاً.



- ✚ تستعمل الأصلاحات cis- عندما تكون المجموعتان متجاورة و trans- عندما تكون المجموعتان متقابلة في حال تكون المعقدات الثمانية السطوح و المربع المستوي بشكل ايزومرات (نفس مجاميع العناصر لكن يختلف في ترتيب هذه المجاميع





4 - في حال وجود شحنة على المعقد تكتب كلمة أيون في نهاية تسمية المعقد



5 - هناك بعض الأيونات الفلزية المركزية لها تسمية عندما تكون الكرة التناسقية موجبة تختلف عنها في حال الكرة التناسقية سالبة والجدول ادناه يوضح ذلك

ت	الرمز	الأيون الموجب	الأيون السالب
1-	Co	Cobalt	Cobaltate
2-	Cr	Chromium	Chromate
3-	Fe	Iron	Ferrate
4-	Os	Osmium	Osmate
5-	Ag	Silver	Argentate
6-	Pt	Platinum	Platinate
7-	Al	Aluminium	Aluminate
8-	As	Arsene	Arsenate

❖ امثلة على تسمية المعقدات التناسقية



$[\text{PtCl}_2(\text{PMe}_3)_2]$	dichloro bis (trimethyl phosphine)platinum(II)
$[\text{RhCl}_2(\text{H})(\text{PiPr}_3)_3]$	dichloro hydro tris (tri isopropyl phosphine) rhodium(III)
$\text{K}[\text{Pt}(\text{NH}_3)\text{Cl}_5]$	potassium ammine penta chloro palatinate (IV)
$[\text{Rh}(\text{NH}_3)_5\text{I}]\text{I}_2$	penta ammine iodo rhodium (III) iodide.
$[\text{Co}(\text{en})_2(\text{H}_2\text{O})\text{Cl}]\text{Cl}_2$	aqua chloro bis (ethylene di amine) cobalt (III) Chlorid
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{CO}_3]\text{Cl}$	Carbonato penta ammine Cobalt(III) Chloride
$[(\text{NH}_3)_5 - \text{Co} - \text{NO}_2]$	Nitro penta ammine Cobalt (III)
$\text{Na}_3[\text{Ag}(\text{S}_2\text{O}_3)_2]$	Sodium bis(thio sulphato Argentate (I)

*** واجب ***

❖ سم المعقدات التالية :-



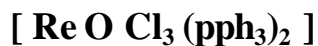
Ammonium tetra iso thio cyanato di ammine chromate (III)



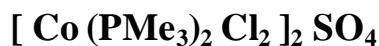
Azido penta ammine cobalt (III) sulphate



Tris (2,2 bi pyridine iron (II) chloride



Tri chloro oxo bis(tri phenyl phosphine) Rhenium (V)

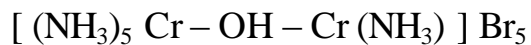


di chloro bis(tri methyl phosphine) cobalt (III) sulphate

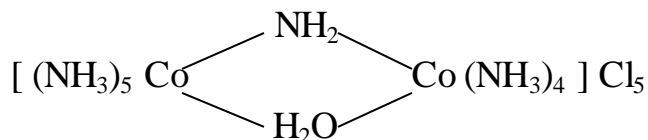
❖ اعطي الصيغ التركيبية للمعقدات :-

μ - hydroxo deca ammine di chromium (III) bromide

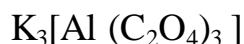




penta ammine Cobalt (III) μ - amido - μ - aqua tetra ammine Cobalt (III) chloride



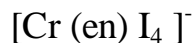
potassium tri oxalate aluminium (III)



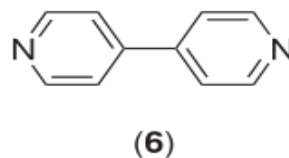
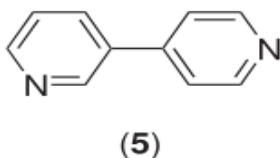
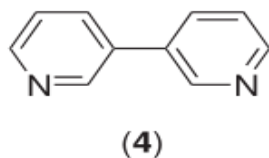
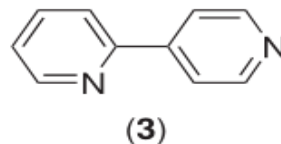
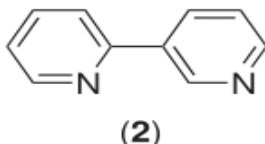
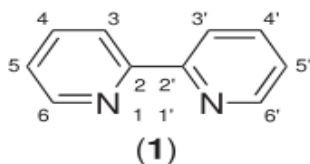
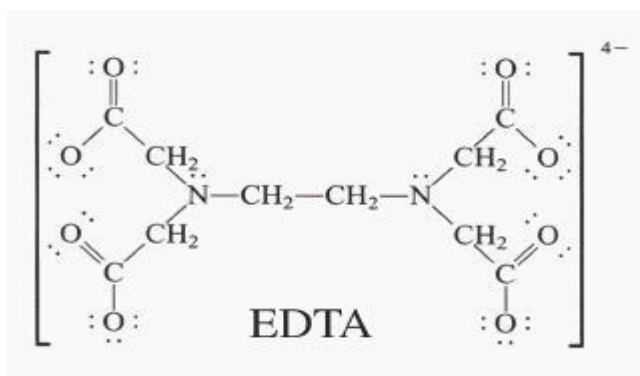
hexa aqua chromium (III) chloride



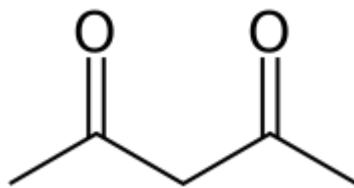
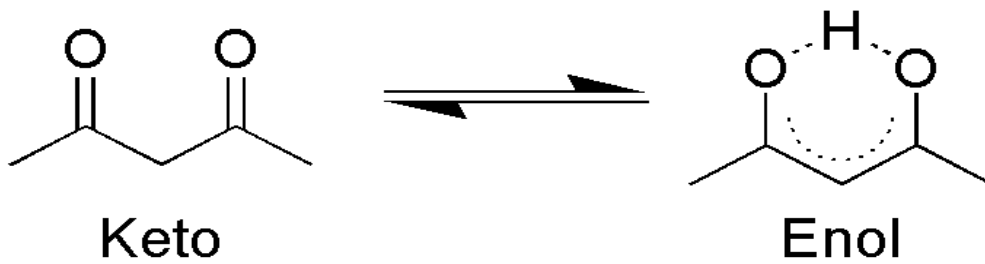
Ethylene di ammine tetra iodo chromate (III) ion



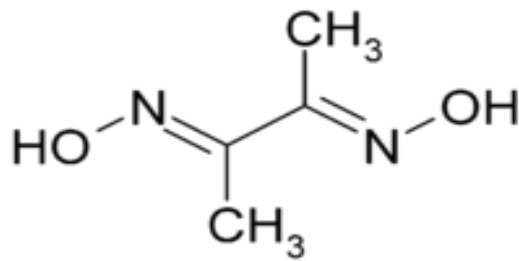
الصيغ التركيبية لبعض الليكاندات



2.2 bi pyridne



Acetyl acetanate (acac)



Dimethyl glyoximato (DMG)

