



وزارة التعليم العالي والبحث العلمي

جامعة بابل

كلية العلوم للبنات

القسم:- علوم الكيمياء

السنة الدراسية:- 2022_2023

عنوان البحث

معقدات قواعد شيف

بحث تقدمت به الطالبة

زهراء جعفر هزير

الى مجلس جامعه بابل /كلية العلوم للبنات

وهو من متطلبات نيل شهاده البكالوريوس

بإشراف

د. سعاد طه

قَالَ تَعَالَى

((قَالَوَا سُبْحَانَكَ لَا عِلْمَ لَنَا إِلَّا مَا عَلَّمْتَنَا إِنَّكَ
أَنْتَ الْعَلِيمُ الْحَكِيمُ))
صِدَقَ اللَّهُ الْعَظِيمَ

سُورَةُ الْبَقَرَةِ آيَةٌ ٣٣٢٨

الْأَهْدَاءُ

إِلَى سِنْدِي فِي الْحَيَاةِ ... وَالِدِي

إِلَى مَنْ نَوَّرَ دِرْبِي.. أُمِّي

إِلَى مَنْ عَلَّمَنِي الْحَرْفَ الْأَوَّلَ ... مَعْلَمِي

إِلَى أَخَوْتِي وَأَخَوَاتِي

إِلَى كُلِّ مَنْ أَصْدِقَائِي وَأَحِبَّائِي وَ مَنْ سَانِدِنِي

لِإِصْلَ إِلَى هُنَا

إِلَى كُلِّ مَنْ تَعَبَّ مَعِي مِنْ أَسَانِذَةٍ وَمَدْرَسِينَ

شُكْرًا لَكُمْ .. لَوْلَاكُمْ وَلَوْلَا جَهْوِدِكُمْ وَدِعْمَتِكُمْ

لَمَا كُنْتُ هُنَا.

شكر و تقدير

قال رسول الله صلى الله عليه و سلم :

" من لم يشكر الناس لم يشكر الله "

صدق رسول الله صلى الله عليه و سلم

آح مد الله على آح سآنه و الشكر له على توفيقه لنا

بعد شكر الله سبحانه و تعالى على توفيقه لنا لآتمام هذا
البح ث المتواضع

اتقدم بجزيل الشكر الى الوالدين العزيزين الذين أعانوني و
شجعوني على الاستمرار في مسيرتي العلمية و النجاح ، و
اكمال الدراسة الجامعية و البحث ؛ كما اتوجه بالشكر الجزيل
الى من شرفنتي بإشرافها على بحثي الأستاذ المساعد
الدكتورة د . سعاد طه .

هذه المذكرة لايفأها ح قها بصبرها الكبير علينا ،

ولتوجيهاتها العلمية التي لا تقدر بثمن ؛ و التي سآهمت
بشكل كبير في آتمام و استكمال هذا العمل ؛

آلى كل آساتذة كلية العلوم

كما آتوج له بخ أالص شكري و تقديري آلى كل من سآعدني
من قريب أو من بعيد على آنج آز و آتمام هذا العمل .

الخلاصة:-

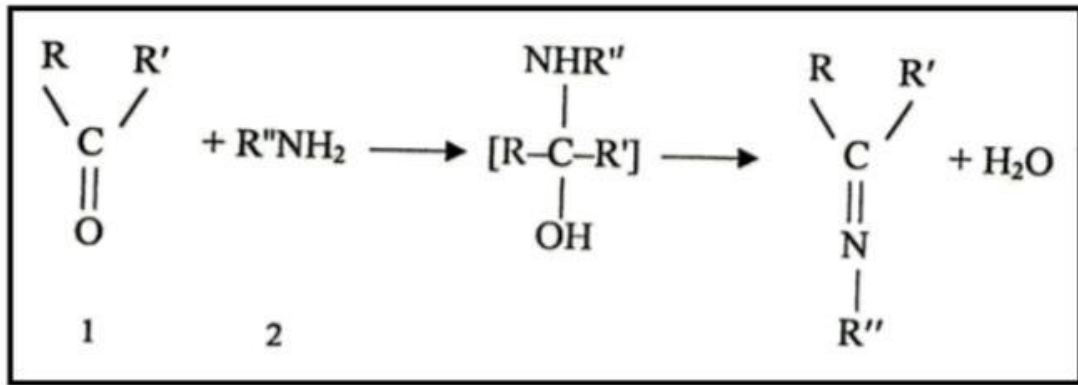
يتضمن البحث تحضير معقد جديد للعنصر الانتقالي (Fe) مع
عدد من قواعد شيف الناتجة من التفاعل التكثيفي بين الامينات
والالدهايدات

وقد درست هذه المعقدات وشخصت من خلال التحليل الدقيق
للعناصر في تقنيه طيف الأشعة تحت الحمراء (IR)

الفصل الاول:- الجزء النظري

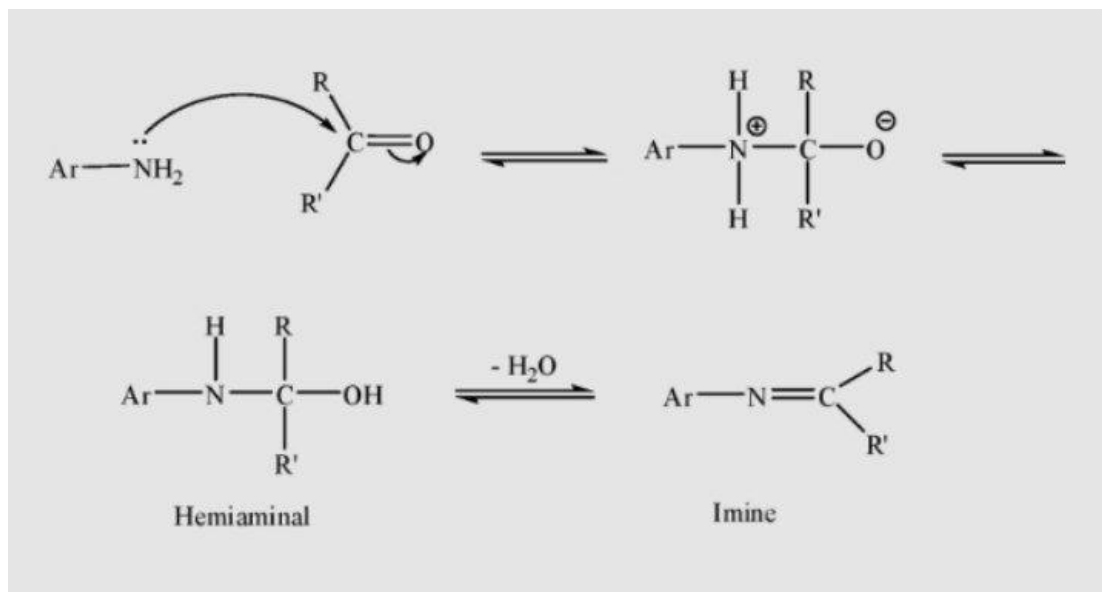
المقدمة

تعتبر قواعد شيف مركبات عضوية تحتوي على مجموعة الازوميثين (azomethine-CH=N). حضرت لأول مرة من قبل العالم الألماني هوغو شيف Hugo Schiff عام 1864 بتكاثف الألددهايدات أو الكيتونات الأليفاتية أو الأرماتية مع أمينات أولية (ألفاتية أو أرماتية) ومن هنا جاءت تسميتها وأعطيت لهذه القواعد عدة تسميات منها (Anil) وتدعى (Ketimines) عندما تشتق من الكيتون أو (Aldimine) عندما تشتق من الألددهايد من خلال التكثيف بين مجموعة الكاربونيل والأمينات الأولية، إذ أنّ الأمين أحادي الألكيل (R-NH_2) أو الأمين أحادي الأريل (Ar-NH_2) يضاف إلى كربون مجموعة الكاربونيل التابعة للألددهايد أو الكيتون ويتكون مركب وسطي Carbinolamine، يتبعها فقدان جزيئه ماء ليتكون N-substituted imine والتي تمثل قاعدة شيف كنتاج نهائي.



تكثيف مركبات الكاربونيل والأمين

يمكن تمثيل ميكانيكة التفاعل



فوائد قواعد شيف:-

1. عوامل محفزة Catalyst

تم استعمال بعض قواعد شيف ومعقداتها كعوامل محفزة مثل معقد الروثنيوم – قاعدة شيف (Ru-Schiff base) الذي يعد عامل محفز جيد لتفاعل تخليق المركب (tri-substituted allyl) (diazoacetates)

ومن العوامل المحفزة أيضاً قاعدة شيف ثلاثية السن المهمة في التفاعلات العضوية – الحياتية وتربط ما بين الحوامض الأمينية وقواعد شيف مما تكون مواقع فعالة مهمة

2. في التفاعلات الكيميائية الضوئية Electrochemical Reactions

3. في الكيمياء العضوية الفلزية Organo Metallic Chemistry

تعد قواعد شيف ومعقداتها مهمة وشاملة لأنها (i) سهلة التحضير بسهولة و (ii) يُمارسون مختلف الأشكال الفراغية أو التأثيرات إلكترونية على نواتج المعقدات وكما يمكن تحويل النواتج واستعمالها كعوامل مساعدة وخاصة عند استعمال هذه

القواعد في تعقيد الروثينيوم Ruthenium-Based Olefin
Metathesis Catalysts

4. في الطب والتقانة الحيوية Biotechnology and
Medicine

حدّد موقع تغليف إنتقائي من عقد قواعد شيفف الموجبة
Cationic Schiff للنيكل (II) مع (DNA) في بحوث الطب
والتقانة الحيوية.

5. في الصناعات الدوائية والأدوية

من أهم الأدوية ذات الفعالية الضديدة (للسرطان Antitumour
والفطرية Fungicidal والبكتيرية Bactericidal)

6. في الكيمياء البيئية Environmental Chemistry

كألكترودات انتقائية Selective Electrodes لتقدير ملوثات
المواد العضوية في الماء.

7. في الكيمياء التحليلية

دراسات فولتامترية وجهدية والبولاروغرافية والدراسات
الفولتامترية الانعكاسية، وحساب قيم المعاملات الحركية
Kinetic Parameters وهي ثابت سرعة التفاعل (K°, h)
وطاقة التنشيط (ΔG°) للتفاعل

الفصل الثاني:- الجزء العملي

الادوات المستخدمة:-

_ جهاز التكثيف

_ مخبار مدرج

_ ميزان

_ دورق مخروطي

_ قمع

_ ورق ترشيح

طرق العمل:-

١_ تحضير الليكاند :

تم مزج (1g) من 4,4- diaminodiphenylmethane مع

مع 3,5- dichlorosalicyldehyde (1.69 g) من 20 ml

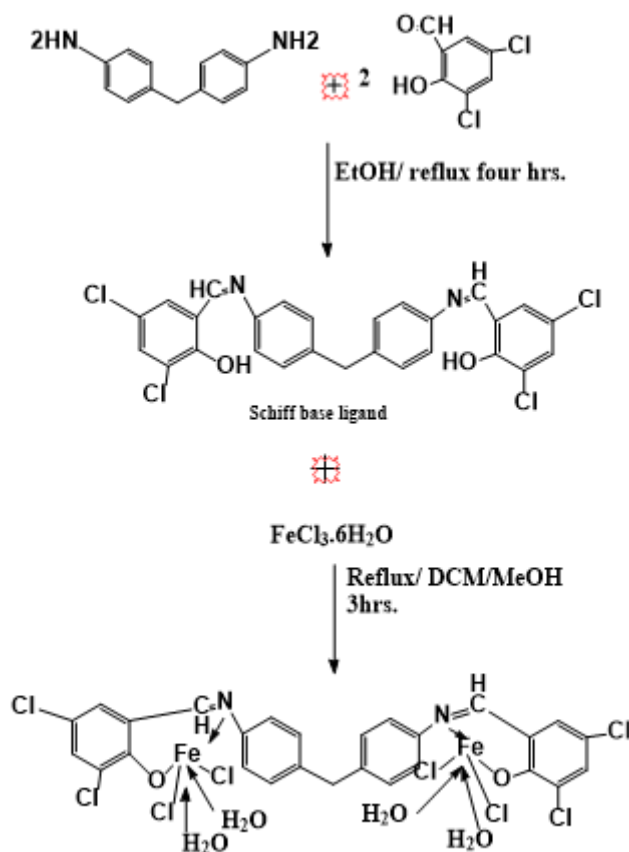
من الكحول ، ثم تم تصعيد المزيج لمدة 6 ساعات. تم ترشيح
الراسب واذي يمثل قاعدة شيف.

2_ تحضير معقد الحديدك :-

تم مزج (0.6 g) من الليكاند المحضر في الخطوة الاولى مع (0.59 g) من $FeCl_3.6H_2O$ مع استخدام (5ml) من Methanol و (20ml) DCM. تم تصعيد المزيج لمدة 7 ساعات. بعد اتمام التفاعل تم تبخير المذيب للحصول على المعقد.

الفصل الثالث:- المناقشة والنتائج

تم تحضير الليكاند من تفاعل 4,4-diaminodiphenylmethane مع 3,5-dichlorosalicyldehyde في الكحول حيث تم تصعيد المزيج لمدة اربع ساعات ثم تم تحضير معقد الحديدك من تفاعل الليكاند مع الملح $FeCl_3.6H_2O$ في مزيج من Methanol مع DCM حيث تم الاستدلال على تكوين المعقد من تحول لون الليكاند من البرتقالي الى الاسود كذلك من اطياف الاشعة تحت الحمراء.



3-3 اطياف الاشعة تحت الحمراء

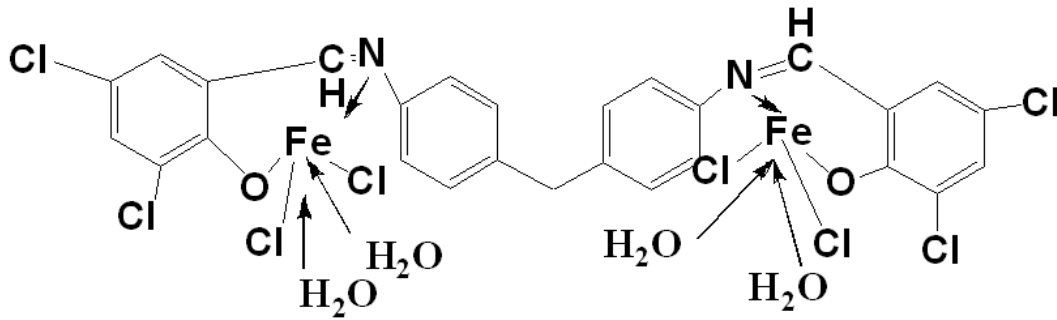
يشمل طيف الاشعة تحت الحمراء لليكاند المحضر وكما موضح في الشكل ظهور حزمة في المنطقة 1518 سم⁻¹ وهي تعود الى مجاميع الازوميثين المتكونة في قاعدة شيف المحضرة مع اختفاء الحزم الخاصة بمجموعة الامين و كذلك مجموعة الكاربونيل الخاصة بالالديهيد.

حيث عانت هذه الحزمة من التغير في الشدة والتردد عند ارتباطها مع ايون الحديدك دلالة على ارتباطه مع الليكاند المحضر عن طريق مجموعة الازوميثين وكما موضح في طيف الاشعة تحت الحمراء.

بينما تشير منطقة الطيف 800-400 سم⁻¹ لوجود حزم تعود لتناسق الايون الفلزي مع نيتروجين مجموعة الازوميثين والاكسجين .

3-4 الصيغ التركيبية المقترحة للمعد المحضر

تم اقتراح الصيغة الاتية للمعد المحضر حيث تم اقتراح صيغة المعد الثماني السطوح للمعد وكما موضح في الشكل الاتي:



المصادر:-

1- Morgan, L. R.; Chaudhuri, A.; Gillen, L. E.; Boyer, J. H.; Wolford, L. T.
Proc. SPIE 1203, 253–265(1990)

2- Sukbok Chang, LeRoy Jones II, Chunming Wang, Lawrence M.
Henling, and Robert H. Grubbs , Organometallics, 17, 3460-3465
(1998)

**British Pharmacopia. Her Majesty's Stationary
Office, London, Vol.I, 573 (1998)**