सभी को शुभ दोपहर तो आज हम समन्वय यौगिकों पर अपनी तीसरी कक्षा जारी रखेंगे
ठीक है और यहां हम इन सभी समन्वय यौगिकों के लिए सबसे महत्वपूर्ण बात के बारे में बात कर रहे हैं इसी समन्वय संख्या है कि इसका मतलब है कि हम केवल उन एल समूहों की संख्या को देखने की कोशिश कर रहे हैं जो केंद्रीय धातु आयन या धातु परमाणु प्रजातियों के आस-पास हैं, जो बहुत महत्वपूर्ण है क्योंकि जब भी हम इसे कागज के एक टुकड़े पर या ब्लैक बोर्ड पर लिखते हैं तो हम देखते हैं कि हम बोर्ड पर सब कुछ बहुत जल्दी लिख दें लेकिन चीज़ का विज़ुअलाइज़ेशन कभी-कभी बहुत मुश्किल होता है क्योंकि यह मूल रूप से एक त्रि- आयामी संरचना है और अगर हम छह की समन्वय संख्या के लिए इस अष्टफलकीय संरचना को अच्छी तरह से लिखते हैं तो
हम पाते हैं कि हमारे पास एक विशिष्ट वर्ग विमान हो सकता है
इसलिए जैसा कि हमने अपनी पिछली कक्षा में देखा है कि सी स्प्लैटिन के लिए हम चार की समन्वय संख्या कैसे प्राप्त कर सकते हैं जहां ये दो लिगैंड हैं अमोनिया लिगैंड और दो क्लोरीन समूह या प्लैटिनम केंद्र से जुड़े क्लोराइड समूह हैं,
इसलिए यहां बहुत ही सरल बात यह है कि समन्वय संख्या चार एक विशिष्ट वर्ग विमान पर आधारित है और यह अब सभी चार कोणों के लिए संबंधित थीटा मूल्यों को जन्म देती है।

जैसा कि हम चलते हैं जो बहुत महत्वपूर्ण है क्योंकि हम समन्वय संख्या की चार दो प्रजातियों की समन्वय संख्या छह से आगे बढ़ते हैं , हम क्या कर सकते हैं हम बस दो अन्य समूहों को इस विमान के ऊपर और दूसरे को इस विमान के नीचे लाते हैं जो कि बहुत सच है यदि हम बस इसी हीमोग्लोबिन या मायोग्लोबिन के बारे में बहुत कम जानते हैं जो हमारे रक्त में मौजूद है
इसलिए बायोमोलेक्यूल्स में भी हमारी वही स्थिति है जहां यह शुरू में बना लोहा चार नाइट्रोजन दाता परमाणुओं से जुड़ रहा है जैसे हमारे पास दो नाइट्रोजन और दो क्लोरीन हैं समूह लेकिन एक विशेष प्रकार के लिगैंड और लिगैंड से चार नाइट्रोजेन एक बहुत ही उपयोगी लिगैंड है जो एक पोर्फिरिन लिगैंड है और थी एस पोर्फिरिन लिगैंड उस तरह से बहुत उपयोगी है क्योंकि यह एक प्रोटीन श्रृंखला के नाइट्रोजन के माध्यम से कुछ समन्वय को जन्म देता है जो कि हमारी ग्लोबिन श्रृंखला है
इसलिए आप धीरे-धीरे जैविक प्रणाली में भी देखते हैं कि हम शुरू में एक विशिष्ट वर्ग प्लानर देकर इस समन्वय भाग को कैसे विकसित कर सकते हैं।

लिगैंड जो मैक्रोसाइक्लिक लिगैंड है, हम इसे मैक्रोसाइक्लिक लिगैंड के रूप में कहते हैं, फिर प्रोटीन श्रृंखला के लिए कनेक्टिविटी ग्लोबिन श्रृंखला जो प्रोटीन भाग से होती है और यह प्रोटीन श्रृंखला एक मोनोडेंटेड लिगैंड के रूप में कार्य कर रही है क्योंकि यह तत्काल जूल रिंग से एक नाइट्रोजन प्रदान कर रही है।
प्रोटीन श्रृंखला के अमीनो एसिड
का लोहे के पांचवें समन्वय स्थल से समन्वय होता है,
इसलिए धीरे-धीरे हम इसी समन्वय संख्या को बदल रहे हैं
शुरू में लिगैंड चार प्रदान कर रहा है तो प्रोटीन मूल रूप से एक जटिल स्थिति है जहां हमारे पास दूसरा पक्ष हो सकता है डाइअॉॉक्सिन अणु को बांधने के लिए छठा समन्वय स्थल उपलब्ध होगा जिसे हम a पता चलेगा कि ऑक्सीहीमोग्लोबिन और ऑक्सीमायोग्लोबिन के लिए हम अपने अस्तित्व के लिए ऑक्सीजन का उपभोग करते हैं जब हम सांस लेते हैं तो हम हवा से ऑक्सीजन लेते हैं और रक्त में मौजूद हीमोग्लोबिन और मायोग्लोबिन इस डाइऑक्सीजन के लौह केंद्र के समन्वय के कारण संतृप्त हो रहे हैं,
इसलिए यह सामान्य है उदाहरण हमें यह सब विचार देता है कि न केवल एक समन्वय संख्या छह जिसे हम देख रहे हैं बल्कि इस विशेष भाग में डाइऑक्साइजन अणु भी है जो आपके कार्बन मोनोऑक्साइड की तरह एक गैस है जिसे हमने निकल टेट्राकार्बोनिल के मामले में देखा है कि यह ओ 2 जो है हवा से आना भी एक लिगैंड के रूप में कार्य कर रहा है जो लोहे के केंद्र के चारों ओर एक विशेष स्थान पर कब्जा कर रहा है ताकि इसे हमारे हीमोग्लोबिन से संबंधित संबंधित संपत्ति के लिए संतृप्त किया जा सके जो कि ऑक्सीजन युक्त है, जिसका अर्थ है ऑक्सी हीमोग्लोबिन प्रजाति
इसलिए यह समन्वय संख्या चार
इसलिए बहुत महत्वपूर्ण है और कैसे हमें यह समन्वय संख्या छह मिलती है हम यहाँ से देख सकते हैं कि यह समन्वय संख्या एक और उदाहरण के लिए है इस तरह कृत्रिम रूप से तैयार अणु कि हमारे पास कोबाल्ट केंद्र हो सकता है जिसमें चार अमोनिया अणु इस कोबाल्ट से बंधे हों,
इसलिए हमारे पास चार कोबाल्ट नाइट्रोजन बांड और दो सहसंयोजक क्लोरीन बांड और एक अन्य अणु है जो दो अलग-अलग अन्य ज्यामिति में भी है जो कि सीआईएस है फॉर्म जहां सूत्र समान है, वे दोनों cationics हैं cationic साधन एक कोबाल्ट त्रिसंयोजक राज्य है क्योंकि दो अन्य चार्ज यहां क्लोराइड समूहों द्वारा संतुष्ट हैं, इसी तरह दो अन्य समूह शुल्क क्लोराइड समूहों द्वारा संतुष्ट हैं,
इसलिए हम इसे कॉल कर रहे हैं सीआईएस और ट्रांस के रूप में ज्ञान जो हम पहले से ही आपके कार्बनिक रसायन विज्ञान के अध्ययन से जानते हैं कि ये दोनों 180 डिग्री अलग होंगे
इसलिए क्लोरीन कोबाल्ट क्लोरीन बंधन 180 डिग्री होगा
इसलिए वे केंद्र से दूर हैं
इसलिए वे 90 डिग्री नहीं हैं इसके अलावा हमें एक ट्रांस स्थिति मिलती है,

इसलिए यदि हम इस विशेष वर्ग विमान पर विचार करते हैं और उस विशेष वर्ग विमान के संबंध में क्या w ई अभी चर्चा कर रहे हैं कि इस वर्ग तल के संबंध में एक क्लोरीन इस विमान के ऊपर है और दूसरा क्लोन इस विमान के नीचे है,

इसलिए यह एक ट्रंक स्थिति को जन्म देता है जो आइसोमेरिज्म के अध्ययन के मामले में देखेगा लेकिन समन्वय संख्या अन्य एक जहां सीएल कोबाल्ट सीएल बॉन्ड 180 डिग्री नहीं 90 डिग्री है, यह इसी सीआईएस कॉन्फ़िगरेशन को जन्म दे रहा है,

इसलिए समन्वय संख्या छह में हमारे पास दो स्थितियां हो सकती हैं एक सीआईएस है और दूसरी ट्रांस है जिससे इन दोनों के गुणों में कुछ बदलाव भी आता है।

समान रूप से 6 की एक समन्वय संख्या के लिए यौगिक जो आसानी से प्राप्त होता है जब हमें एक बाइडेंटेट लिगैंड मिलता है तो एक बाइडेंटेट ऑक्सीजन ऑक्सीजन लिगैंड जिसका अर्थ है o2 प्रकार का लिगैंड जो कुछ भी नहीं है, लेकिन जब अणु यहाँ पर इतनी अच्छी तरह से है तो हमारा ऑक्सालेट आयन इतना ऑक्सालेट है आयन दो आवेशों के माध्यम से o माइनस o माइनस लोहे के केंद्र के लिए एक बाइडेंट केलेशन को जन्म दे रहा है और उनमें से तीन संबंधित लोहे के आसपास हो सकते हैं केंद्र तो यह ट्रिस ऑक्सालेटो प्रजाति है

इसलिए पेड़ प्रजातियों के ऑक्सालेट अपने कुल छठे चार्ज को जन्म दे रहे हैं और लौह फेरिक अवस्था में है

इसलिए हमारे पास तीन ऋणात्मक नकारात्मक चार्ज है

इसलिए यह विशेष जटिल हिस्सा प्रकृति में आयनिक है जो पोटेशियम द्वारा संतुलित है आयन

इसलिए हमारे पास हमारे हेक्सामाइन सहसंयोजक तीन क्लोराइड की तरह तीन पोटेशियम आयन हैं, जहां हम तीन क्लोराइड आयन के साथ बेअसर करते हैं, इसी तरह आयनिक कॉम्प्लेक्स के लिए हम तीन पोटेशियम आयनों की उपस्थिति के माध्यम से चार्ज को बेअसर करते हैं,

इसलिए यह स्थिति है बात यह है कि त्रि-आयामी संरचना इस तरह होगी और यह मूल रूप से हमें थोड़ा सा विचार देता है जब हम कागज के एक टुकड़े को खींचते हैं

तो यह समझना बहुत मुश्किल है कि आह अगर हम मानते हैं कि यह विशेष धातु केंद्र और ये दो समूह हैं कागज के तल में तो ये दो समूह कागज के तल के ऊपर होंगे और अन्य दो अब कागज के तल के नीचे होंगे यदि हम उस अंदाज में महसूस करते हैं कि जहां लिगैंड है तो हमारे पास कुछ ऐसा हो सकता है, जब बाइडेंट केलेशन हो, तो अगर बाइडेंटेड लिगैंड का पहला ऑक्सीजन परमाणु पेपर के प्लेन या बोर्ड के प्लेन में है तो दूसरा होगा इसी तरह पीछे जाओ अगर यह बोर्ड के विमान में है तो यह आगे आएगा अर्थात यह कागज के तल के ऊपर है और इस मामले में एक कागज के तल के नीचे है और दूसरा विमान के ऊपर होगा कागज तो हमारे पास विशिष्ट दृश्य होना चाहिए और यह स्पष्ट रूप से यह विशेष समूह इन समूहों की उपस्थिति हमें बता रहा है क्योंकि ऑक्सीजन सभी लाल रंग के होते हैं

इसलिए यह इसकी संरचना नहीं है, लेकिन यह कुछ अलग यौगिक है जिसकी हमने पहले भी चर्चा की थी आपके एसिटाइल एसीटोन लिगैंड के कारण जो हमने केला एसिटाइल एसीटोनाइट में देखा है,

इसलिए यह ट्रिस मैंगनीज एसिटाइल एसीटोनेट यौगिक है और यह नामकरण जो आइसोमेरिक से संबंधित है आरएम कि हम बाद में विस्तार से चर्चा करेंगे और कुछ भी हम यह भी मानते हैं कि कुछ बढ़ाव है क्योंकि शारीरिक रूप से बढ़ाव जिस पर हम विचार कर सकते हैं कि जब हम तीन एसिटाइल एसीटोनेट लिगैंड से मैंगनीज बंधते हैं तो आप क्या देखते हैं कि मैंगनीज छह ऑक्सीजन के लिए बाध्य है समूह और यदि सभी मैंगनीज ऑक्सीजन बंधन दूरियां समान परिमाण की नहीं हैं, तो हमारे पास ऐसी स्थिति हो सकती है जहां हम उनमें से कुछ छोटे हो सकते हैं और उनमें से कुछ लंबे होते हैं और यदि हम पाते हैं कि उनमें से चार निकट सीमा में हैं और उनमें से दो लंबी स्थिति में हैं,

इसलिए यदि हम मानते हैं कि यह विशेष विमान एक चतुर्भुज विमान है, जो कि चतुष्कोणीय विमान के ऊपर है और जो चतुष्कोणीय विमान के नीचे है, वह भी लंबा है,

इसलिए बढ़ाव की प्रकृति चतुष्कोणीय बढ़ाव है

इसलिए एक चतुष्कोणीय तल के आधार पर एक बंधन लंबा होता है और दूसरा बंधन भी इस मैंगनीज ऑक्सीजन के उस विशेष बंधन के संबंध में लंबा होता है,

इसलिए हम क्या पाते हैं तो यह इस प्रकार कुछ आइसोमेरिक रूप को जन्म दे सकता है जिस तरह से हमने सी ट्रांस आइसोमेरिज्म को देखा है,

इसलिए हम इन आइसोमरों को कैसे प्राप्त करते हैं, जब हमारे पास एक ऑक्टाहेड्रल कॉम्प्लेक्स हो सकता है और दो अलग-अलग लिगैंड के कम से कम दो दो या अधिक मौजूद होते हैं।

इसलिए यदि हमारे पास एक कॉम्प्लेक्स हो सकता है जो एमएल चार और एक दो है, तो हमने अभी देखा है कि हमारे पास दो क्लोराइड हो सकते हैं,

इसलिए हमें मूल रूप से धातु आयन के चारों ओर दो लिगैंड मिल रहे हैं, दो प्रकार के लिगैंड एक है और एक ऐसा है जब वे मूल रूप से चीजों को जन्म दे रहे हैं तो हमारे पास दो अलग-अलग यौगिक हो सकते हैं,

इसलिए यह एक स्पष्ट अवलोकन है और यही कारण है कि इन समन्वय यौगिकों को संभालना बहुत अच्छा है कि कार्बनिक यौगिकों के मामले में जो कुछ भी हमें मिलता है वह अधिकांश यौगिक समाधान में होते हैं और अगर हम अलग-अलग कर सकते हैं तो वे सभी रंगहीन और सफेद रंग के होते हैं,

इसलिए रंग के अनुसार हम इन दो चीजों में अंतर नहीं कर सकते हैं, लेकिन हम देखते हैं कि इस विशेष मामले में हमारे पास दो आइसोमेरिक रूप हो सकते हैं और यदि हम देखते हैं कि वें में एक ही पेट्रिटिस कि एक आइसोमर का रंग गुलाबी होता है और दूसरा रंग में हरा होता है,

इसलिए रंग के अनुसार हम यह भी अंतर कर सकते हैं कि विशेष रंग एक विशेष आइसोमर के लिए है और दूसरा रंग दूसरे आइसोमर के लिए

है
इसलिए यह मूल रूप से हम हैं बाईं ओर प्राप्त करना डाइक्लोरो कोबाल्ट iii क्लोराइड में प्रणाली है,
इसलिए वही यौगिक जहां सीआईएस यौगिक गुलाबी रंग का होता है
इसलिए टेट्रा एमाइन डाइक्लोरो यौगिक लेकिन ट्रांस यौगिक जो ट्रांस टेट्रामाइन डाइक्लोरो सहसंयोजक तीन क्लोराइड होता है जो हरे रंग का होता है
इसलिए सिंथेटिक कार्यप्रणाली हैं और सिस्को एनालॉग और ट्रांस एनालॉग तैयार करने के लिए विशिष्ट सिंथेटिक कार्यप्रणाली का पालन किया जा सकता है,
इसलिए इन ज्यामितीय आइसोमर्स का अर्थ है कि इन समूहों की स्थिति को भी शामिल किया जा सकता है , जबकि हम इन समन्वय यौगिकों का नाम देते हैं,
इसलिए हम इन समन्वय यौगिकों का नाम कैसे देते हैं जो है जानना बहुत आसान है क्योंकि कभी-कभी हम सूत्र देते हैं और जब हम पढ़ते हैं तो वह विशेष सूत्र होता है ऐसा नहीं है कि इन सभी चीजों का नामकरण लेकिन हमें धातु आयन का नाम लिगैंड का नाम इस संबंधित ऑक्सीकरण अवस्था और आयनिक भाग या धनायनित भाग का आदेश देना होगा जो कि हमारे सरल नामकरण की तरह चार्ज न्यूट्रलाइजेशन के लिए आवश्यक है।
सोडियम क्लोराइड जैसे सरल अकार्बनिक लवणों के बारे में हम पहले सोडियम को बताते हैं जिसका अर्थ है कि धनायन का नाम तेजी से रखा गया है और फिर क्लोराइड
इसलिए हम उन्हें सोडियम क्लोराइड कहते हैं इसी तरह इन समन्वय यौगिकों के लिए पहले धनायन का नाम दिया जाता है और फिर लोहा
इसलिए यदि हमारे पास यह k3 है एफईसी और पूरे 6 और सह और एच 3 में चार सीएल 2 सीएल होते हैं, इस यौगिक को हम पिछले दो वर्गों के लिए देख रहे हैं और हर समय हम इस कोबाल्ट एमाइन यौगिकों का उदाहरण ले रहे हैं जिनमें कुछ क्लोराइड समूह होते हैं,
इसलिए प्रजातियों के आधार पर क्या मौजूद है एक मामले में यह पोटेशियम है दूसरे मामले में यह जटिल प्रजाति है लेकिन हमें पहले दोनों का नाम देना होगा क्योंकि पोटेशियम संबंधित धनायन है और जटिल प्रजाति भी संबंधित धनायन है,
इसलिए यह पोटेशियम हेक्सा आयनो अतिरिक्त साइनो आयरन तीन है जिसे हम सामान्य नाम स्पष्ट कहते हैं , पोटेशियम फेरी साइनाइड है तो परिसर के भीतर हम देखते हैं कि लिगैंड्स को पहले वर्णानुक्रम में नामित किया जाता है,
इसलिए यदि नामकरण एबीसीडी लिगैंड का
इसलिए हमें लिगैंड का नाम पता होना चाहिए
इसलिए एथिलीन डायमाइन जब आप एथिलीन डायमाइन का नाम लेते हैं तो हम मानते हैं कि इसमें एक समान आह डायथाइलैंड ट्राइमाइन है और इसमें डी है और जब उस ट्राइथेनियम टेट्रामाइन में टी है तो उस विशेष में वरीयता नामों में वर्णानुक्रमिक क्रम एक बार जब हम इन सभी लिगैंड्स के नाम को जानते हैं, तो ऑक्सालिटा समूह के लिए ओ और अन्य सभी लिगैंड के साथ- साथ नॉन चेलेटिंग लिगैंड्स के लिए एनीओनिक लिगैंड्स का नाम एक अक्षर ओ के साथ समाप्त होता है तो अक्षर ओ होता है।
जबकि तटस्थ लिगैंड को आमतौर पर अणु का नाम कहा जाता है,
इसलिए हम अणु का नाम नहीं बदलते हैं यदि यह पानी के अणु की तरह एक तटस्थ है।
ओ एक्वा है हम केवल एक्वा को बताते हैं जब पानी का समन्वय होता है जब छह पानी के अणु कुछ हेक्सा एक्वा यौगिक में लौह केंद्र के आस-पास होते हैं तो हम उन्हें हेक्सा एक्वा आयरन तीन इसी तरह बताते हैं जब एमाइन समूह सह nh3 पूरे छह तीन प्लस cationic भाग में मौजूद होते हैं तो हम जानते हैं कि हेक्सा एमाइन कोबाल्ट तीन जटिल भाग है और इसी तरह कार्बोनिल भाग को कार्बोनिल भी कहा जाता है, जिसे कार्बोनिल भी कहा जाता है , जो कि संबंधित आह निको होल है,
इसलिए टेट्राकार्बोनिल यौगिक टेट्रा कार्बोनिल निकल शून्य है, लेकिन जब अमोनिया की तरह एक से अधिक लिगैंड मौजूद होते हैं अच्छी तरह से क्लोराइड
इसलिए हम उन्हें डाई ट्राई टेट्रापेंटन हेक्सा के साथ महान उपसर्गों के साथ लिखते हैं,
इसलिए जब हमारे पास ऐसा होता है तो टेट्रा मेरा मतलब है कि जब चार अमीन समूह मौजूद होते हैं तो हम टेट्रा का उपयोग करते हैं, लेकिन जब लिगैंड में कुछ आहार भाग होता है तो हम मूल रूप से उपयोग करते हैं बीआईएस सो डाई के लिए ग्रीक नामकरण तब बीआईएस त्रि होगा फिर पेड़ और टेट्रा फिर टेट्रा केस होगा,
इसलिए जब दो एथिलीन डायमाइन समूह मौजूद हों हम बीआईएस एथिलीन डायमाइन के लिए ग्रीक उपसर्गों का उपयोग करते हैं क्योंकि पहले से ही डाई का हिस्सा अमीन में होता है
इसलिए ऑक्सीकरण संख्या आगे हम ऑक्सीकरण संख्या पर विचार करेंगे,
इसलिए जब हम लिगैंड की संबंधित प्रकृति पर विचार कर रहे हैं कि क्या वे चार्ज हैं या नहीं और की पहचान धातु आयन हमें तुरंत बताएगा कि जटिल प्रजातियों पर समग्र आवेश को देखकर आवेश का उपयोग कैसे किया जाता है ,
इसलिए इस विशेष धनायनित परिसर में एक धनात्मक आवेश होता है ,
इसलिए मोनोकैटोनिक परिसर इतना क्रोमियम स्पष्ट रूप से त्रिसंयोजक अवस्था में होता है,
इसलिए यह मूल रूप से है हम ब्रैकेट के भीतर रोमन अंक का उपयोग करते हुए लिखते हैं,
इसलिए यह टेट्रा एमाइन डाइक्लोरो क्रोमियम 2 होगा,
इसलिए अमीन ए वर्णमाला क्रम है, पहली बात यह है कि अमीन पहले आ रहा है इससे पहले कि हम संबंधित क्लोरो यौगिक के लिए जाएं

क्रोमियम के चारों ओर क्लोरो लिगैंड की निंदा जो है त्रिसंयोजक ऑक्सीकरण अवस्था में लेकिन जब परिसर एक लोहा होता है तो हम पहले यह कहने की कोशिश करते हैं कि वह है एक पोटेशियम और आयनिक भाग को आठ के साथ समाप्त होने वाले संबंधित आठ के रूप में नामित किया गया है और
इसलिए यह हेक्सा साइनो फ़ंक्शन है
इसलिए हेक्सासीनोफेरेट दो
इसलिए जब यह k चार fec और छेद 6 है तो यह पोटेशियम हेक्सासायनोफेरेट होगा लेकिन अगर हम आयन पर विचार करें तो यह होगा हेक्सानोफारा 2 आयन समान फैशन में समान फैशन में हम देखेंगे कि यदि संबंधित प्रजातियां फेरेट के रूप में संबंधित लोहे के रूप में मौजूद हैं तो एनीओनिक कॉम्प्लेक्स में धातु का नाम जब छह साइनाइड समूह लोहे से जुड़ रहे हैं तो हम यह नहीं कह रहे हैं आयरन थ्री है यह फेर्रेट थ्री होगा
इसलिए हम इसे फेर्रेट के रूप में लिखते हैं इसी तरह अन्य सभी धातु आयन संबंधित मूल धातु केंद्र के नाम से बदल रहे हैं,
इसलिए आयनों को उस विशेष नामकरण को प्राप्त करना है,
इसलिए आयनिक कॉम्प्लेक्स में धातु का नाम होगा यदि यह एल्युमिनियम है तो एल्युमिनेट होगा वैसे ही हमने देखा है कि अगर यह लोहा है तो यह फेर्रेट होगा अगर यह निकल है तो यह निकलेट है और अगर यह जस्ता है तो यह एक होगा और ये सभी चीजें बहुत ही सरल समूहों के लिए बहुत उपयोगी हैं, जिसका मतलब है कि हमने अभी देखा है कि कॉपर के मामले में प्लस टू ऑक्सीकरण अवस्था में हो सकता है और कॉपर प्लस वन ऑक्सीकरण अवस्था में हो सकता है और आप क्या करते हैं देखें कि जब हम इसे घन दर के रूप में लिखते हैं तो घन दर फ्लास्क में दो ऑक्सीकरण अवस्था में हो सकती है और घन दर प्लस वन ऑक्सीकरण अवस्था में हो सकती है,
इसलिए हमें उस विशेष घन दर को एक या के रोमन अंक में आह में निर्दिष्ट करना चाहिए।
कॉपर ऑक्सीकरण अवस्था के लिए दो का एक रोमन अंक इसी तरह यह फेरेट प्लस टू और प्लस थ्री ऑक्सीकरण अवस्था में लोहे दोनों के लिए हो सकता है लेकिन हम विशेष रूप से धातु आयन के लिए संबंधित ऑक्सीकरण संख्या का उल्लेख करेंगे,
इसलिए यदि हम इन पर विचार करते हैं तो ये उदाहरण हैं आपकी एनसीआरडी किताब से लिया है
कि विशिष्ट नाम क्योंकि यह किसी प्रकार का अभ्यास है ऐसा नहीं है कि यह आपसे परीक्षा में या किसी प्रतियोगी परीक्षा में भी पूछा जाएगा, लेकिन हम इसे कैसे मानते हैं चार अलग-अलग प्रकार के परिसरों का कुछ उदाहरण है,
इसलिए हम इन धातु परिसरों को अच्छी तरह से कैसे पढ़ते हैं और जब हम इस सूत्र को लिखते हैं क्योंकि सूत्र भी आम तौर पर भिन्न होते हैं, तो हम देखते हैं कि ये तटस्थ लिगैंड हैं यहां हमारे यहां आयनिक लिगैंड भी है आयनिक लिगैंड यहां फिर से तटस्थ लिगैंड है, लेकिन यह चेलेटिंग है और क्लोराइड समूह समन्वय क्षेत्र के बाहर हैं,
इसलिए हम इन्हें इसके संबंधित सिंथेस नामकरण के लिए कैसे लिखते हैं,
इसलिए तटस्थ है
इसलिए हम संबंधित नामकरण के बारे में परेशान नहीं हैं, लेकिन केवल कार्बोनिल समूह हैं वहाँ तो यह टेट्रा कार्बोनिल रिसाव शून्य है
इसलिए चार ऐसे कार्बोनिल समूह शून्य ऑक्सीकरण अवस्था में उस विशेष निकल से जुड़ रहे हैं जो बस हमें बताते हैं कि फिर टेट्रा कार्बोनिल रिसाव शून्य इसी तरह है जब हम आपकी पाठ्यपुस्तक से फिर से एक और उदाहरण पाएंगे ।
इसी लोहे का यौगिक जिसमें हम लोहे के केंद्र के आसपास अधिक संख्या में कार्बोनिल कार्य कर रहे हैं जो कि i s फिर से शून्य ऑक्सीकरण अवस्था में है,
इसलिए टेट्रा के बजाय फेको होल पांच है जो कि दूसरा होगा यदि हम देखते हैं कि यदि हम संबंधित वर्ग ब्रैकेट नहीं लिखते हैं क्योंकि यह वर्ग ब्रैकेट के नीचे होगा तो सोडियम बाहर होगा चतुर्भुज क्षेत्र
इसलिए यह जानबूझकर नहीं दिया गया है कि हमें भ्रमित नहीं होना चाहिए कि यह कहां है,
इसलिए धनायनित भाग सोडियम प्लस है और आयनिक भाग auf 4 माइनस है
इसलिए यह एक uf4 माइनस है
इसलिए यह मूल रूप से संबंधित आयनिक परिसर का सोडियम नमक है जो टेट्राफ्लोरोराट है
इसलिए सोने से टेट्राफ्लो हमें आह आरएच मिलता है
इसलिए तीन कभी-कभी हम यह भी पाते हैं कि यह एक ओरेट हो सकता है जिसका मतलब है कि सोना आयन मोनोवैलेंट ऑक्सीकरण अवस्था में मौजूद है, यह हमारे टेट्राफ्लोरोबोरेट की तरह है, यह हम सभी अच्छी तरह से जानते हैं बीएफ 4 माइनस इसी तरह यह एक 4 माइनस है जो टेट्राफ्लोरोबोरेट है और यह टेट्राफ्लोरोरेट है और यह पहले से ही हमने यहां चर्चा की है कि यह फेरेट थ्री सी का पोटेशियम हेक्सागोन है मिलरली हमारे पास पोटेशियम एक्सियानो फेरेट दो हो सकता है जो आह फेरोसाइनाइड के लिए है और अंतिम मूल रूप से ट्रिस कॉम्प्लेक्स है जो एथिलीन डायमाइन है
इसलिए ट्रिस एथिलीनडायमाइन क्रोमियम थ्री क्लोराइड जैसे हेक्सामाइन कोबाल्ट थ्री क्लोराइड है,
इसलिए यह ट्री एथिलीनडायमाइन है
इसलिए यह कार्य है cationic भाग हम जानते हैं कि एक पेड़ है तो क्रोमियम केंद्र के आस-पास के तीन द्विभाजित लिगैंड हैं,
इसलिए अब एक विपरीत तरीके से यदि हम इस सब चीज को अच्छी तरह से उलटे तरीके से समझते हैं यदि हम एक चल रहे वाक्य में लिखते हैं तो हम मूल रूप से कभी-कभी जटिल लिखते हैं यह तो मेरा मतलब टेट्रागन क्रोमियम 2 सल्फेट है,
इसलिए जब हम इसे पढ़ते हैं तो पढ़ना भी तुरंत संदेश भेज देगा, संकेत आपको भेजा जा सकता है कि हम कुछ देख रहे हैं कि अणु इस तरह है,

इसलिए आपके पास यह संबंधित है जिसका अर्थ है अमीन तब टेट्राचोर क्रोमियम दो सल्फेट तो यह विशेष रूप से हमें जो मिलता है वह इस रूप में सही नहीं है कि आपके पास आह है मेरा मतलब है कि क्या हमें ऑक्टाहेड्रल यौगिक की आवश्यकता होती है, हमें उनमें से दो की आवश्यकता होती है,

इसलिए यह अमीन टेट्रागन या क्रोमियम दो सल्फेट नहीं है, यह डायमाइन होना चाहिए,

इसलिए अमीन संख्या में दो होना चाहिए या पानी का अणु संख्या में पांच होना चाहिए क्योंकि आपके पास कुछ नियमित ज्यामिति हो सकती है जो है आसानी से प्राप्त करने योग्य जो हम इसे प्राप्त करते हैं क्योंकि इस रूप में पेंटा समन्वय क्रोमियम के लिए प्राप्त करना इतना आसान नहीं है क्योंकि एक बार जब आप क्रोमियम क्रोमियम प्राप्त कर लेते हैं तो इसे टेट्राहेड्रल ज्यामिति में स्थिर किया जा सकता है और तुरंत यह ऑक्टाहेड्रल ज्यामिति में जा सकता है

इसलिए एक बार हम प्राप्त करने का प्रयास करते हैं इस तरह के संबंधित पेंटा परमाणु आह कि पेंटा समन्वय यह तुरंत दूसरी तरफ से पानी के अणु को आकर्षित करने के लिए इसे और अष्टफलकीय रूप को पूरा करता है लेकिन चार्ज न्यूट्रलाइजेशन बहुत सरल है सल्फेट आयन से दो चार्ज और अमोनिया से एक चार्ज तो अगर सल्फेट है वहाँ तर्क बहुत सरल है यदि सल्फेट है तो अमोनिया मोनोओडेंटेड लिगैंड है

इसलिए पानी के अणुओं की संख्या बढ़ जाती है यह पांच होगा तो सही नाम होगा अमीन पेंटा इको क्रोमियम दो सल्फेट फिर पोटेशियम हेक्सागोनल फेरेट हमने अभी यह देखा है ये सभी उदाहरण हैं इसी तरह एक बार जब हम जानते हैं कि ये नामकरण कुछ ऐसा भी हो सकता है जो सीआईएस प्लैटिन है इसका मतलब है कि प्लैटिनम यौगिक इस स्थिति में कुछ है और जो बहुत महत्वपूर्ण है क्योंकि हम जानते हैं कि संबंधित कैंसर की दवा है,

इसलिए हम जानते हैं कि संबंधित दवा पेनिसिलिन भी है,

इसलिए सिस्प्लैटिन उचित नाम है क्योंकि यह इनमें से एक रहा है निदान किए गए कई कैंसर का सबसे सामान्य रूप से निर्धारित और पहला और सफल उपचार

इसलिए यह मूल रूप से हमें कुछ विचार देता है कि यह वह यौगिक है जहां दो पदों का अर्थ है कि क्या हम दो अमाइन फ़ंक्शन और दो क्लोराइड फ़ंक्शन के बारे में कहते हैं जो वे सीआईएस में हैं स्थिति और चार की एक समन्वय संख्या है और एक वर्ग समतलीय यौगिक है जो हमें मिलता है तो हम बस समावयवता की ओर बढ़ते हैं जो हम हैं सिर्फ यह देखते हुए कि हमने दो उदाहरणों में देखा है कि हमारे पास एक सीआईएस कंपाउंड हो सकता है या हमारे पास एक ट्रांस कंपाउंड हो सकता है,

इसलिए हम अभी इसके लिए नामकरण कर रहे हैं और इसी तरह हमारे पास ट्रांसप्लाटिन हो सकता है लेकिन यह प्लैटिन नामकरण बहुत सामान्य नाम है।

एक आईयूपैक स्वीकृत नाम नहीं है,

इसलिए एक बार जब हम संबंधित एक हाइफ़न लिखते हैं तो यह प्लैटिनम नहीं होता है,

इसलिए हम यह भी कुछ विचार कर सकते हैं कि संबंधित प्रत्यारोपण क्या होना चाहिए,

इसलिए इस आइसोमेरिज्म मामले में हम देखते हैं कि आइसोमर वहां हैं जो आइसोमर हम हैं जानते हैं कि उनके पास एक ही रासायनिक सूत्र है लेकिन परमाणुओं की एक अलग व्यवस्था है,

इसलिए केवल परमाणुओं की व्यवस्था हम जानते हैं कि परमाणुओं की व्यवस्था अलग होगी यदि यौगिक एक सीआईएस यौगिक है और यदि यौगिक एक ट्रांस है तो इसकी व्यवस्था पूरी तरह से है जिस तरह से हम अभी विचार कर रहे हैं, उसके साथ दो बॉन्ड एक अस्सी डिग्री अलग हैं और अन्य दो बॉन्ड जो नब्बे डिग्री अलग हैं ई बॉन्डिंग जो एक अस्सी डिग्री अलग है वह ट्रांस आइसोमर होगा और बॉन्डिंग जो नब्बे डिग्री के अलावा लिगैंड के दो समान समूहों के लिए अलग है जो सीआईएस आइसोमर हैं

इसलिए हमारे पास दो प्रकार के आइसोमेरिज्म हो सकते हैं जिन्हें संरचनात्मक आइसोमेरिज्म माना जा सकता है जिसका अर्थ है कि हम बस एक समन्वय यौगिक और उस समन्वय यौगिक के बारे में देख रहे हैं जो हम देखते हैं कि इस समन्वय यौगिक में कुछ समन्वय संख्या होती है जो सीधे इसकी ज्यामिति और ज्यामिति से संबंधित होती है अर्थात त्रि-आयामी संरचना होती है और यह त्रि-आयामी संरचना कुछ ऐसा देगी जो एक बहुफलकीय व्यवस्था है या एक पॉलीहेड्रॉन जैसा कि हम सभी जानते हैं कि एक विशेष कार्बन केंद्र जहां मीथेन में यह चार हाइड्रोजन परमाणुओं से जुड़ा होता है और ज्यामिति हम सभी जानते हैं कि एक टेट्राहेड्रल ज्यामिति है,

इसलिए यह मूल रूप से एक संबंधित पॉलीहेड्रल व्यवस्था है,

इसलिए अंतरिक्ष में यह टेट्राहेड्रल व्यवस्था जहां कार्बन है केंद्र में हमें वह बहुफलकीय व्यवस्था एक बार मिलती है विशेष समन्वय ज्यामिति ज्ञात है जिसका अर्थ है कि

परमाणुओं की संख्या जो केंद्रीय भाग के आसपास है,

इसलिए यदि यह चार है तो हमारे पास इसके लिए एक विशेष पॉलीहेड्रल व्यवस्था हो सकती है,

इसलिए यह ज्यामिति संरचना से संबंधित है

इसलिए उस विशेष समन्वय की संरचना यौगिक और यदि समन्वय प्रकृति आयनीकरण से संबंधित कनेक्टिविटी से संबंधित इन सभी में कुछ भिन्नता है

और विलायक अणुओं की उपस्थिति जो हम पाएंगे वह कुछ ऐसा मिलेगा जिसे हम संबंधित आइसोमर कह सकते हैं,

इसलिए इन आइसोमरों को मिलेगा संरचनाएं जो विभिन्न संरचनाएं हमें यहां मिलती हैं, वह यह है कि एक बार पहली बार यह आपका लिंकेज आइसोमर हो सकता है कि लिंकेज अलग हैं

इसलिए हमें नाम को बहुत ध्यान से पढ़ना चाहिए कि कनेक्टिविटी अलग है हमें एक लिंकेज आइसोमेरिज्म मिलता है फिर समन्वय

आइसोमेरिज्म है कि समन्वय धातु आयन के चारों ओर अपनी स्थिति के आधार पर गोला अलग होता है जैसे सी और ट्रांस ताकि ज्यामितीय समरूपता के लिए ज्यामिति के अंतर्गत आ जाए लेकिन समन्वय समरूपता जिसका अर्थ है कि कुछ समन्वय कर रहा है और कुछ समन्वय नहीं कर रहा है जो समन्वय समरूपता को जन्म देगा और आपको इन दो प्रसूति समरूपता और संरचनात्मक के बीच भ्रमित नहीं होना चाहिए आइसोमेरिज्म तब आयनीकरण आइसोमेरिज्म स्टीरियोइसोमर से संबंधित कुछ भी नहीं है जिसका अर्थ है अंतरिक्ष में आइसोमर और संबंधित सॉल्वेंट ii सॉल्व्ड आइसोमेरिज्म और यह स्टीरियो आइसोमेरिज्म बहुत अधिक सामान्य और महत्वपूर्ण है और हम इन दोनों को एक साथ मिला सकते हैं जहां हम पा सकते हैं कि ज्यामितीय आइसोमेरिज्म है।

और उस ज्यामितीय समावयवता के भीतर क्या कुछ इसी ऑप्टिकल समरूपता को दिखा रहा है या नहीं,

इसलिए हमारे पास यह प्रवाह चार्ट याद रखने के लिए बहुत उपयोगी है, आप इसे इस फ़्लोचार्ट के लिए अच्छी तरह से याद कर सकते हैं कि हम इन आइसोमरों के बारे में क्यों बात कर रहे हैं, इन आइसोमर्स का एक ही सूत्र होगा लेकिन विभिन्न गुण और हम t .

के लिए जाते हैं वह संबंधित स्ट्रक्चरल आइसोमर है, फिर स्ट्रक्चरल आइसोमर्स हम न केवल दो पर हमने अभी चर्चा की है, वह चार प्रकार के लिंकेज कोऑर्डिनेट आयनीकरण और सॉल्वेंट हैं,

इसलिए यह इस आइसोमेरिज्म के चार प्रकार हैं जो हमारे पास हो सकते हैं और दाईं ओर हमारे पास स्टीरियो आइसोमर स्टीरियो साधन हैं।

अंतरिक्ष विशेष भाग जिसका अर्थ एक ही बंधन है लेकिन अलग-अलग स्थानिक व्यवस्थाएं हैं

इसलिए बंधन हैं हमारे पास लिंकेज प्रकार की चीज या समन्वय प्रकार की चीज नहीं हो सकती है लेकिन व्यवस्थाएं अलग हैं जैसे आपके सी स्प्लैटिंग और ट्रांसप्लांटिंग वे ज्यामितीय आइसोमर हैं क्योंकि स्थानिक व्यवस्था है और जैसा कि हमने अभी देखा है कि इन यौगिकों के संबंधित रंग भी काफी भिन्न होते हैं एक हमने अभी देखा है कि एक गुलाबी रंग में है और दूसरा रंग में हरा है इसी तरह एक और सबसे मौलिक संपत्ति है जिसका अर्थ है ऑप्टिकल आइसोमेरिज्म ताकि मूल रूप से हमें ठीक कहा जा सके कि रंग शारीरिक रूप से ठीक है हम एक पा को चिह्नित कर सकते हैं आकार की विविधता के रूप में रटिकुलर यौगिक और अन्य यौगिक ट्रांस किस्म के रूप में लेकिन बाद में जब हम उनके आवेदन और अन्य भौतिक के साथ- साथ रासायनिक या जैव रासायनिक पहलुओं पर विचार करते हैं कि क्या हम उन्हें आपके सीआईएस प्लैटिनम जैसी कुछ अच्छी दवा के रूप में लागू कर सकते हैं , तो सी स्प्लैटन ही क्यों है सक्रिय और प्रत्यारोपण यह समझ या ज्ञान का एक महत्वपूर्ण क्षेत्र नहीं है जहां हम देखते हैं कि केवल समुद्र की विविधता में कुछ कार्यक्षमता होती है जो कि इसके संबंधित औषधीय मूल्य देने के लिए कुछ बायोमोलेक्यूल से जुड़ सकती है और यही कारण है कि इसे बहुत अच्छे के रूप में इस्तेमाल किया जा सकता है दवा कैंसर विरोधी दवा लेकिन ट्रांस अलग तरह से प्रतिक्रिया कर रहा है

इसलिए ट्रांस आइसोमर्स भी अलग हैं और समझ का एक बड़ा क्षेत्र है और अनुसंधान और कार्य वहां हो सकता है जहां हम कह सकते हैं कि बीज की विविधता को कैसे संश्लेषित किया जा सकता है और ट्रांस कैसे विविधता को संश्लेषित किया जा सकता है

इसलिए पहले यह ध्यान रखना बहुत दिलचस्प है कि इन धातु परिसरों को कैसे संश्लेषित किया जाता है और फिर विशेष रूप से विविधता या विशेष स्टीरियो आइसोमर या विशेष संरचनात्मक आइसोमर हम दूसरे भाग के लिए कैसे संश्लेषित कर सकते हैं जिसका अर्थ है कि संरचनात्मक आइसोमेरिज्म हम पहले देखते हैं कि लिंकेज आइसोमेरिज्म

इसलिए लिंकेज आइसोमेरिज्म एंबिडेंटेड लिगैंड वाले यौगिक को समझने के लिए बहुत सरल है ताकि साइड की तरह भी बगल में हम सिर्फ लिगैंड्स के बारे में बात कर रहे हैं और हमने विभिन्न प्रकार के लिगैंड्स को वर्गीकृत किया है और एक बार जब हम इस आइसोमेरिज्म के बारे में कहते हैं तो हमें कुछ ऐसा दिखाई देता है जिसे हम एंबिडेंटेड लिगैंड कहते हैं, अब तक हम सिर्फ कुछ समूहों और कुछ लिगैंड्स पर विचार कर रहे हैं।

हम पहले ले सकते हैं एन थ्री माइनस जो कि एगाइड आयन है और हम जानते हैं कि यह त्रि-परमाणु आयन है

इसलिए हमारे पास एनएनएन और चार्ज और लुईस डॉट संरचना की कनेक्टिविटी है जिसे आप आकर्षित कर सकते हैं और आपके पास कितने बांड हो सकते हैं उस विशेष प्रकार की व्यवस्था के साथ वहाँ पहुँचें और एकाकी जोड़े की संख्या हो,

इसलिए इस नाइट्रोजन से भी एकाकी जोड़े उपलब्ध होंगे इस नाइट्रोजन के रूप में

इसलिए वे कार्य कर सकते हैं

इसलिए इस नाइट्रोजन अकेले जोड़े का उपयोग धातु के बंधन में समन्वय के लिए किया जा सकता है एम एक इसी तरह यह अकेला जोड़ा एम दो के बंधन के लिए उपयोग किया जा सकता है लेकिन जब हम एक मोनोन्यूक्लियर यौगिक के लिए जाते हैं तो एक मोनोन्यूक्लियर यौगिक जो कोई भेद नहीं हो सकता है,

इसलिए एक ही एज़ाइड को धातु केंद्र से बांधा जा सकता है चाहे वह विशेष बंधन बाएं हाथ के नाइट्रोजन से बन रहा हो या दाहिने हाथ के माप से हमें एक ही यौगिक मिलता है लेकिन अगर हमें वही मिलता है जहां यह n है तो क्या थियोसाइनेट वहां एनसीएस है

और हमारे पास फिर से चार्ज है और अगर हम सिर्फ यह मानते हैं कि इस विशेष आह के बजाय हमारे पास कार्बन और सल्फर समूह हैं, तो कुल मिलाकर इलेक्ट्रॉनों की कुल संख्या समान है लेकिन यह चार्ज आगे बढ़ सकता है इस सल्फर से इस नाइट्रोजन तक भी इलेक्ट्रॉनों की अकेली जोड़ी और संबंधित लुईस डॉट संरचना पर निर्भर करता है जो हमें चार्ज की गति दे रहा है जिसका अर्थ है कि वें ईरे सल्फर क्षेत्र या नाइट्रोजन क्षेत्र पर अतिरिक्त इलेक्ट्रॉन का निवास है,

इसलिए अब स्थिति थोड़ी अलग है जब या तो आयनों का नाइट्रोजन या आयनों का सल्फर धातु केंद्र में समन्वय कर सकता है,

इसलिए यदि हम मानते हैं कि वही जो

एक्वा घोल में फेरिक आयन की पहचान के लिए विश्लेषणात्मक परीक्षण भी एक बहुत अच्छा परीक्षण है जो रंग में पीला है और यह हमारा अभिकर्मक हो सकता है और उस अभिकर्मक के अलावा यह अभिकर्मक इसके अलावा कुछ प्रतिक्रिया बना रहा है जो परिवर्तन है रंग में आप

कैसे प्रतिक्रिया की निगरानी करते हैं एक टेस्ट ट्यूब या किसी अन्य प्रतिक्रिया प्रवाह के भीतर निगरानी करना बहुत आसान है हम केवल रंग में संबंधित परिवर्तन को देखते हैं और यह विशेष रंग परिवर्तन संबंधित समन्वय यौगिक गठन या समन्वय जटिल गठन के कारण होता है
इसलिए इस विशेष लोहे के पास विकल्प होगा
इसलिए या तो यह आयरन fe थ्री प्लस में ncs के साथ समन्वय कर रहा है या यह s के साथ समन्वय कर सकता है cn तो या तो यह नाइट्रोजन के माध्यम से या सल्फर के माध्यम से इसे बांध सकता है,
इसलिए हम इस विशेष रंग परिवर्तन की तलाश में हैं कि क्या हम कुछ नया लौह नाइट्रोजन बंधन या नया लौह सल्फर बंधन स्थापित कर रहे हैं और यदि हम दोनों को बनाने के लिए पर्याप्त भाग्यशाली हैं एक मामले में दो यौगिक हम सिर्फ पहले समन्वय के लिए जा रहे हैं क्योंकि जब यह पानी के माध्यम में होता है तो हम जानते हैं कि इस विशेष लौह केंद्र के आस-पास छह पानी के अणु हैं
इसलिए यह नाइट्रोजन समन्वय कर रहा है ताकि यह बंधन तुरंत रंग और रंग बदल सके जो हमें पता चलता है वह रक्त लाल रंग का है,
इसलिए फेंटी ओल्ड से लेकर रक्त लाल रंग तक यह संकेत देगा कि आपके पास नाइट्रोजन के माध्यम से थायरॉयड आयन का संगत समन्वय है,
इसलिए यह विशेष मामला भी इस विशेष लिंकेज आइसोमेरिज्म को जन्म देता है यदि धातु केंद्र नाइट्रोजन से बंधा होता है या धातु केंद्र सल्फर से बंधा होता है, तो जाहिर है जब यह नाइट्रोजन से बंधता है तो हमें एक बराबर मिलता है विशिष्ट रंग और जब सल्फर सल्फर से बांधता है तो हमें एक विशेष प्रकार का आह रंग मिलता है और यहां यह भी ध्यान रखना दिलचस्प है कि कुछ मामलों में जब हम इसे इस विशेष थायराइड को बांधने के लिए मजबूर करते हैं तो हम धातु केंद्र से बांध सकते हैं जिसका अर्थ है यदि हमारे पास तांबे का केंद्र इतना तांबा है तो हम जानते हैं कि तांबे में दो ऑक्सीकरण अवस्थाएं हो सकती हैं तांबा दो प्लस और एक प्लस और प्रजातियों की तरह जो हमने अभी देखा है कि यह आपका एक माइनस क्यू प्लस हो सकता है जिसमें दो क्लोराइड हो सकते हैं दो की समन्वय संख्या वाले समूह पहले से ही इस विशेष एक को देख चुके हैं, जिसका अर्थ है कि इस सीएल माइनस को स्कैन माइनस द हज़ारवें समूह द्वारा बदला जा सकता है,
इसलिए इन हज़ार समूहों का बंधन हमें इस प्रकार के कुछ समूहों तक ले जा सकता है ताकि आप cuscn प्राप्त कर सकें यदि कॉपर प्लस वन ऑक्सीडेशन अवस्था में है तो पूर्ण से माइनस इसी तरह यदि हम कॉपर टू प्लस में जाते हैं जहां हम ncs के रूप में लिख सकते हैं और यह तीन माइनस या चार होता है जिसमें चार माइनस का चार्ज होता है
इसलिए यह प्रकृति में थोड़ा नरम है,
इसलिए जो नरम है और जो कठोर है और यह हमें कुछ विचार भी बताता है कि इन हेटेरोएटम्स के समूह जिनके अलग-अलग समूह हैं,
इसलिए नाइट्रोजन सल्फर की तुलना में कठिन है,
इसलिए सल्फर का अंत स्थिर करने के लिए आएगा।
प्लस वन ऑक्सीकरण अवस्था में तांबा और नाइट्रोजन इस यौगिक को
कप्रिक अवस्था में बाँधने के लिए आएगा,
इसलिए इस लिगैंड थियोसिनिक के इस आह के अस्पष्ट व्यवहार के उदाहरण में सल्फर के माध्यम से और नाइट्रोजन के माध्यम से धातु केंद्र से बंधने के लिए और जब हम पता लगाने की कोशिश करते हैं त्रिसंयोजक अवस्था में लोहा कि फेरिक अवस्था में लोहा जो हल्के पीले रंग का होता है,
इसलिए यह संगत समन्वय होगा, जिसका अर्थ है कि फेरिक कठोर है जो कि छोटा भी है
इसलिए कठोर धातु आयन केंद्र केवल आकर्षित करने का प्रयास करेगा थायरॉइड लिगैंड का नाइट्रोजन अंत एक रैखिक स्कैन अणु है ताकि रैखिक स्कैन अणु इस विशेष नाइट्रोजन केंद्र को आपके fe3 में आकर्षित करने का प्रयास करेगा।
प्लस सेंटर
इसलिए यह ऐसा बंधन नहीं बना रहा है जैसे कि अगर एस बॉन्ड नहीं बन रहा है तो यह केवल हजार के माध्यम से फेन बॉन्ड दे सकता है तो नाम के आधार पर हम समन्वय के बारे में क्या बात कर रहे हैं समन्वय व्यवहार या समन्वय या बंधन कर सकते हैं एक दूसरे प्रकार के समावयवता को जन्म देता है, यह तब उत्पन्न होता है जब एक परिसर में मौजूद विभिन्न धातु आयनों के धनायन और आयनिक संस्थाओं के बीच लिगैंड का आदान-प्रदान होता है,
इसलिए यह एक विशेष यौगिक है जिसमें अमोनिया समूह कोबाल्ट और साइनाइड समूहों से बंधे होते हैं।
क्रोमियम केंद्र से बंधे होते हैं,
इसलिए आपके पास इस विशेष चीज़ के लिए कुछ प्रकार का स्थिरीकरण हो सकता है, जिसका अर्थ है कि क्रोमियम को कोबाल्ट के बजाय साइनाइड लिगैंड्स के लिए कुछ अच्छी प्राथमिकता दे सकता है जो अब समन्वय के लिए अमोनिया आह अणुओं को प्राथमिकता दे रहा है यदि कोई इंटरचेंज है इसका मतलब है कि कोबाल्ट यहां आ जाएगा और क्रोमियम वहां आ जाएगा,
इसलिए यह भी एक वास्तविकता है जब सी ओबाल्ट मूल रूप से साइनाइड समूहों के लिए बाध्यकारी के लिए जा रहा है और क्रोमियम संबंधित अमोनिया अणुओं या अमोनिया लिगैंड के लिए बाध्य करने के लिए जा रहा है,
इसलिए यह मूल रूप से हमें प्रकृति पर धातु प्रकृति और धातु आयन की प्रकृति बताता है कि क्या धातु आयन मौजूद है परिसर का धनायनिक भाग या परिसर का आयनिक भाग और कभी-कभी यह समझना बहुत आसान होता है कि यदि इस समूह का एक भाग क्योंकि जब हम मानते हैं कि यह वहाँ है तो यह एक वास्तविकता है जिसे आप समाधान से अलग कर सकते हैं इसे घोल से बना सकते हैं और फिर से आप इसे भी तोड़ सकते हैं क्योंकि यह हेक्सामाइन सहसंयोजक तीन क्लोराइड हम जानते हैं और पोटेशियम आह हेक्सा सायनो क्रोमेट भी हम जानते हैं कि हम इसे बना सकते हैं और फिर हम मेटाथिसिस प्रतिक्रिया द्वारा इस यौगिक को प्राप्त करने के लिए एक साथ रख सकते हैं या दोहरी वर्षा प्रतिक्रिया
इसलिए इस विशेष मामले में हम और यह भी विचार करते हैं कि यदि हमारे पास वह विशेष वातावरण हो सकता है और जब आप इस कण पर

विचार करते हैं इलेक्ट्रॉन हस्तांतरण प्रतिक्रियाओं के लिए ular चीज़ का भी अच्छी तरह से अध्ययन किया जाता है, जिसका अर्थ है कि यह प्लस टू प्लस थ्री ऑक्सीकरण अवस्था में दोनों केंद्रों के लिए स्थिर हो रहा है, लेकिन अगर ऐसा कुछ है तो एक विशेष केंद्र है और हम कुछ इलेक्ट्रॉन हस्तांतरण आह के लिए देख सकते हैं एक विशेष केंद्र दूसरे के लिए

इसलिए एक बार जब हम इस विशेष केंद्र को दिल से नरम बना देते हैं, तो यह संबंधित लिगैंड के लिए संबंधित आत्मीयता भी बदल जाएगा और हम कुछ मध्यवर्ती प्रजातियां प्राप्त कर सकते हैं जहां एक विशेष लिगैंड जैसे साइनाइड आपकी तरह एगाइट साइनाइड और कुछ नहीं बल्कि आपका एजाइड है जो कार्बन के माध्यम से बांध सकता है और यह नाइट्रोजन के माध्यम से बांध सकता है, यह उस विशेष मामले में एक बहुत अच्छा ब्रिजिंग लिगैंड हो सकता है, जो कि आयनीकरण से संबंधित है, हमेशा बहुत महत्वपूर्ण होता है और हमें यह नहीं भूलना चाहिए कि यह आयनीकरण कैसे होता है तब हो सकता है जब हम लैम्ब्डा एम मानों के संगत समाधान विद्युत चालकता पर भी विचार कर सकते हैं माप और धातु परिसरों का संगत आयनीकरण महत्वपूर्ण है जिस तरह से हमने देखा है कि संबंधित हेक्सा एमाइन सहसंयोजक तीन यौगिक हेक्सामाइन कोबाल्ट तीन क्लोराइड के मामले में हमने देखा है कि समाधान में यह त्रिसंयोजक केशन के रूप में मौजूद है और तीन सीएल माइनस मौजूद है इसी आयनिक रूप के रूप में समाधान

इसलिए आयनीकरण समरूपता हमारे लिए उपलब्ध होगा यदि एक जटिल नमक में काउंटर आयरन स्वयं एक संभावित लिगैंड है जिसे हमने अपनी शुरुआत से ही प्रथम श्रेणी से चर्चा की है कि क्लोराइड समन्वय क्षेत्र के अंदर हो सकता है एक लिगैंड के रूप में क्लोराइड यह क्राड्स और गोले या समन्वय वातावरण के अंदर हो सकता है या यह चार्ज को संतुलित करने के लिए बाहर जा सकता है या चार्ज को बेअसर किया जा सकता है,

इसलिए यह वहां हो सकता है यदि लिगैंड एक संभावित आह संभावित रूप से आप समन्वय कर सकते हैं धातु केंद्र या आप इसे बाहर विस्थापित कर सकते हैं आप कुछ प्रदान कर सकते हैं जहां हमें यह विशेष स्थिति मिलती है जहां आप संबंधित सल्फेट समूह क्राड और गोले के अंदर है, दूसरे मामले में हमारे पास समन्वय क्षेत्र के बाहर सल्फर समूह है,

इसलिए इन दो समूहों को स्पष्ट रूप से हमें सल्फेट फ़ंक्शन के समन्वय की प्रकृति को जानना चाहिए और जब भी हमारे पास कुछ आयनिक समूह या धनायनित समूह होता है हमेशा आप इसे अच्छी तरह से लिखने की कोशिश करते हैं कि इसमें आपके परक्लोरेट की तरह सल्फेट फ़ंक्शन और सल्फेट होता है और दो माइनस का चार्ज होता है,

इसलिए यह सल्फर बहुत अधिक संतृप्त होता है, एक टेट्राहेड्रल होता है,

इसलिए इन सल्फर पर उपलब्ध एकमात्र जोड़े उपलब्ध नहीं होंगे अपने आह संबंधित धातु केंद्र के लिए समन्वय करें ,

इसलिए हम एक और सल्फर आह सल्फर असर विलायक भी दिखाते हैं जो कि डाइमिथाइल सल्फ़ोक्साइड है

इसलिए एक सल्फर है और ऑक्सीजन भी है लेकिन यह केवल ऑक्सीजन के माध्यम से धातु केंद्र में समन्वय कर सकता है क्योंकि ऑक्सीजन टर्मिनल बिंदु है इसी तरह यह सल्फेट समूह इस ऑक्सीजन और सभी चार ऑक्सी के माध्यम से धातु केंद्र से जुड़ सकते हैं जीन को बंधन के लिए लगाया जा सकता है, लेकिन शुरू में चूंकि यह एक भारी समूह है, यह एक मोनोरेंटेड लिगैंड के रूप में कार्य कर सकता है या यह एक बाइडेंटेड लिगैंड के रूप में कार्य कर सकता है,

इसलिए पहले मामले में पहले मामले में क्या होता है जो हम देखते हैं कि सल्फेट समन्वय के भीतर है क्षेत्र और पहले से ही पांच अमोनिया समूह हैं,

इसलिए इस कोबाल्ट केंद्र के चारों ओर एक अष्टफलकीय ज्यामिति के लिए यह सल्फेट ऑक्सीजन आपके कोबाल्ट केंद्र के लिए एक मोनोडेंटेट लिगैंड के रूप में कार्य करना चाहिए,

इसलिए कोबाल्ट वातावरण n5 है, इसी तरह दूसरे मामले के लिए आपका ब्रोमीन हम सभी जानते हैं कि ब्रोमीन है मोनोरेंटेड एक और चूंकि कोबाल्ट एक त्रिसंयोजक है

इसलिए चार्ज न्यूट्रलाइजेशन ब्रोमाइड आयन से धातु आयन केंद्र में सल्फेट के रूप में समन्वयित हो रहा है,

इसलिए शुरू में इन दोनों को बहुत अच्छी तरह से चित्रित किया जा सकता है क्योंकि इलेक्ट्रोलाइट प्रकृति अलग है यह एक समान चीज है जो एक प्रकार की उह चीज है और क्या आपकी एक दो प्रकार की इलेक्ट्रोलाइट है

इसलिए नाटू इलेक्ट्रोलाइट का पुन: मतलब है कि लैम्ब्डा एम मान अलग हैं

इसलिए पूंजी लैम्ब्डा एम मान तुरंत हमें बताएंगे कि आपके पास आयनीकरण आइसोमेरिज्म है क्योंकि समन्वय यौगिक के लिए आयनीकरण का पैटर्न

समाधान में ब्रोमाइड और समाधान में सल्फेट अलग-अलग उत्पादन कर सकता है विश्लेषणात्मक रूप से भी पहचाना जा सकता है यदि हम पहले मामले में सिल्वर ब्रोमाइड को माध्यम से बाहर निकालने के लिए सिल्वर नाइट्रेट मिलाते हैं और दूसरे मामले में बेरियम क्लोराइड को माध्यम से बेरियम सल्फेट के रूप में अलग करने के लिए जोड़ा जा सकता है और सिल्वर ब्रोमाइड या सिल्वर बेरियम सल्फेट की पहचान माध्यम हमें यह भी बता सकता है कि यह ब्रोमाइड चतुर्भुज क्षेत्र के बाहर है और सल्फेट भी समन्वय क्षेत्र के बाहर है और समान आणविक सूत्र वाले ये दो उदाहरण हमें आयनीकरण समरूपता के लिए ले जाते हैं, फिर इसे हल करें कि विलायक समरूपता भी दिलचस्प है जहां हम पाते हैं कि सॉल्वैंशन जिसका मतलब है कि कितने विलायक पानी के अणु मौजूद हैं ई और हम इसे हाइड्रेट आइसोमेरिज्म भी कहते हैं जिस तरह से हम जानते हैं कि कॉपर सल्फेट के सूत्र को कॉपर सल्फेट पेंटाहाइड्रेट के रूप में जाना जाता है, जिसका अर्थ है कि कॉपर सल्फेट के साथ पांच पानी के अणु मौजूद हैं,

इसलिए हाइड्रेट आइसोमेरिज्म हमें बताएगा कि क्या पानी है एक विलायक के रूप में शामिल है जिसका अर्थ एक विलायक के रूप में भी है यदि आयनीकरण समरूपता के समान है कि पानी समन्वय के लिए आ रहा है या पानी बाहर जा रहा है जब पानी इस तरह से बाहर जा रहा है

इसका मतलब है कि कुछ है जो हमें मिलता है और फिर कुछ आयन दो कहते हैं तीन वगैरह तो कुछ पानी के अणु
इसलिए अब चूंकि चार्ज न्यूट्रलाइजेशन के लिए पानी की आवश्यकता नहीं है या यहाँ कुछ भी हम देख सकते हैं कि ये पानी के अणु क्रिस्टलीकरण के विलायक के रूप में मौजूद होने चाहिए, जिसे हम विलायक के रूप में पानी का विलायक कह रहे हैं लेकिन एक अन्य मामले में ये खारे पानी के अणु आ सकते हैं और धातु केंद्र में समन्वय कर सकते हैं जहां धातु कुछ ऑक्सीकरण अवस्था में मौजूद है
इसलिए पानी की संख्या विलायक के रूप में अणु कम होगा और यह पानी का अणु इस जल समन्वय क्षेत्र के अंदर जाने के लिए आएगा और यह मूल रूप से एक लिगैंड है जब यह क्राडज़ोन क्षेत्र के बाहर होता है तो यह लिगैंड नहीं होता है
इसलिए इसमें एक मामले में दो वर्ण हो सकते हैं यह एक हो सकता है एक अन्य मामले में लिगैंड ऐसा नहीं हो सकता है जो आप यहां देख रहे हैं कि यह विशेष रूप से एक विलायक आइसोमर्स ठीक होगा यदि एक विलायक अणु सीधे धातु आयन से बंधा होता है,
इसलिए यदि यह सीधे धातु आयन से जुड़ा होता है तो हमें एक संरचना मिलती है आइसोमर और यदि यह द्विघात क्षेत्र के बाहर है और क्रिस्टल जाली के भीतर उस विशेष परिसर या क्रिस्टलीकरण के विलायक के लिए ah विलायक के विलायक के रूप में रहता है क्योंकि जब हम इसे प्रतिक्रिया माध्यम से अलग करते हैं तो हमें कुछ एकल क्रिस्टल कभी- कभी क्रिस्टल मिलते हैं जो हम प्राप्त करें कि उनके पास कुछ जाली है और जाली कुछ विलायक अणुओं को फँसा रही है,
इसलिए ये विलायक अणु फंस रहे हैं, भले ही हम कुछ जीवों में प्रतिक्रिया करें c इथेनॉल या एसीटोनिट्राइल जैसे मेथनॉल जैसे विलायक, उन विलायक अणुओं के भी क्रिस्टल जाली के अंदर फंसने की संभावना होती है, लेकिन कभी-कभी वे अणु क्राड्रोस्फीयर के अंदर भी जा सकते हैं ताकि इस संबंधित परिसर के लिए जिम्मेदार धातु आयन के साथ समन्वय किया जा सके, इसके बाद ज्यामितीय समरूपता आता है जिसका अर्थ है ज्यामितीय समावयवों कि ज्यामिति हमारे लिए संगत समावयवता को कैसे नियंत्रित कर सकती है और यह ज्यामितीय समावयवता हमें कुछ बताती है जहां हम पाते हैं कि एक विशेष व्यवस्था जो हमने देखी है और जिसे हमने पहले प्लैटिनम के लिए जाना है जिसे हमने अमोनिया के दो अणुओं पर रखा है।
बाएं और वह 90 डिग्री पर है और उनमें से दो स्थानान्तरण में हैं
इसलिए हमें सीआईएस प्लैटिन या अणुओं में प्रत्यारोपण के रूप में मिलता है और वे इतने महत्वपूर्ण क्यों हैं क्योंकि औषधीय रूप से हमने देखा है कि एक दवा हो सकती है और दूसरी नहीं हो सकती दवा हो और चूंकि यह एक प्लैटिनम युक्त धातु आयन है,
इसलिए यह हमारे लिए जहरीला भी हो सकता है क्योंकि तत्व एंटल प्लैटिनम और साथ ही आयनिक प्लेटिनम प्लस टू ऑक्सीडाइजिंग अवस्था में, यहां तक कि प्लस फ र या किसी अन्य ऑक्सीकरण अवस्था में नहीं, क ी-कभी ह ारे सेल के लिए हमारे अस्तित्व के लिए बहुत घातक ह ता है जो सेल को नुकसान पहुंचाए बिना सेल को अनावश्यक रूप से मार सकता है ज हम इ े इस रूप में लेते हैं।
कैंसर कोशिका के इलाज के लिए एक संबंधित दवा
इसलिए दो आइसोमर्स इतने महत्वपूर्ण क्यों हैं क्योंकि पहले से ही हमने देखा है कि संबंधित रंग में एक अलग है
इसलिए यह रंग बहुत महत्वपूर्ण है जब आप संबंधित संक्रमण धातु लाइनों के बारे में बात करते हैं कि क्या यह है एक 3डी 4डी या 5डी धातु आयन यह रंग जानने या जानने के लिए बहुत उपयोगी हो सकता है यह सभी मामले हैं कि रंग अलग होना चाहिए पहले से ही हमने अन्य कोबाल्ट यौगिक में देखा है कि रंग अलग हैं इसी तरह यदि वे ठोस हैं तो उनके पिघलने बिंदु होंगे अलग हो सकते हैं यदि वे ठोस नहीं हैं यदि वे तरल हैं तो उनके क्थनांक भी भिन्न होंगे और पानी में उनकी घुलनशीलता बहुत स्थिर है यह स्पष्ट है कि एक बार जब आप हाथ में एक ठोस यौगिक प्राप्त कर लेते हैं, तो मान लीजिए कि हम सिस प्लैटिन के साथ-साथ प्रत्यारोपण दोनों को तैयार कर रहे हैं और हम यह पता लगाने में असमर्थ हैं कि उनके लिए कुछ लागू रंग परिवर्तन है कि मूल रूप से बहुत रंग अंतर नहीं है
इसलिए हम घुलनशीलता की जाँच के लिए जाते हैं हम कुछ निश्चित मात्रा में यौगिकों को उन यौगिकों के कई मिलीग्राम लेते हैं और उसमें एक मिलीलीटर या आधा मिलीलीटर या पानी के अणुओं की कुछ बूंदें डालते हैं और हम मौसम की जांच करते हैं कि दोनों में समान घुलनशीलता है
इसलिए घुलनशीलता अंतर वहाँ होगा और द्विध्रुवीय क्षण स्पष्ट रूप से हम सभी जानते हैं कि कार्बनिक अणुओं के लिए सी और ट्रांस यौगिक योग कुछ संबंधित डाइ क्लोराइड यौगिकों आह डाइब्रोमाइड यौगिकों को हम जानते हैं कि यह प्लैटिनम क्लोरीन बंधन और यह प्लैटिनम क्लोराइड बंधन हमारे पास चार्ज पृथक्करण है सीआईएस यौगिक के लिए बंधन द्विध्रुव हैं, बंधन द्विध्रुव प्रकृति में जोड़े जाएंगे,
इसलिए वे में योगात्मक हैं प्रकृति लेकिन ट्रांस मामले में इसे रद्द कर दिया जाएगा,
इसलिए इस प्लैटिनम पैलेडियम के लिए स्क्वायर प्लानर ज्यामिति में ट्रांस आइसोमर्स, यहां तक कि निकल यौगिक में भी उनक द्विध्रुवीय क्षण शून य के करीब होगा या कभी-कभी यह बिल्कुल शून्य होता है जिस हम सैद्धांतिक रूप से भविष्यवाणी करते हैं लेकिन माम े में सीएस आइसोमर का हमारे पास एक द्विध्रुवीय क्षण है
इसलिए द्विध्रुवीय क्षण माप या कोई अन्य भौतिक लक्षण वर्णन तकनीक जो हमें संबंधित द्विध्रुवीय मूल्यों के बारे में कुछ विचार दे सकती है, यह पहचानने के लिए उपयोगी होगा कि क्या हमारे पास कुछ यौगिक हैं जो सीआईएस ज्यामिति या अन्य यौगिक में हैं ट्रांस ज्योमेट्री और एक अन्य प्रकार के ज्यामितीय समरूपता में जो कि बहुत उपयोगी और प्रसिद्ध भी है, इसी वातावरण में लिगैंड्स के संबंधित अभिविन्यास के संदर्भ में जहां हम एक विशेष ऑक्टाहेड्रल ज्यामिति के बारे में बात कर रहे हैं
इसलिए एम है और यदि हम मानते हैं कि यह m अष्टफलकीय यौगिक बना रहा है इसी प्रकार इस m में भी कुछ अन्य अष्टफलक बनाने की क्षमता हो सकती है एड्रल कंपाउंड जहां लिगैंड एक प्रकार है और दूसरा बी प्रकार है, जिसका अर्थ है कि यदि हमारे पास एम और बी प्रकार हैं और यदि वे समान संख्या के हैं क्योंकि हमने देखा है क्योंकि बहुत जल्दी आप इसे अच्छी तरह से लिख सकते हैं कि एक स्थिति में आप कर सकते हैं एक 4 बी 2 प्रकार है और जब यह एक 4 बी 2 प्रकार है तो हमारे पास सीआईएस आइसोमर हो सकता है और हमारे पास ट्रांस आइसोमर हो सकता है यदि अन्य यौगिक यदि यह एम तीन बी तीन प्रकार है तो अब ट्रांस और सी का सवाल नहीं आएगा चित्र तो हमारे पास दो

अभिविन्यास हो सकते हैं,
इसलिए यदि हम देखते हैं कि यदि हमारे पास बस यह है और हम इसे केवल यह लिखने का प्रयास करते हैं कि हम इसे कैसे लिख सकते हैं तो हमें इन तीनों को लिखना होगा ताकि इन तीनों को हम इसे आ के रूप में लिख सकें
और बीबी और बी तो यह एक विशेष अभिविन्यास है तो हम कैसे जानते हैं और हम इस अभिविन्यास को कैसे अलग करते हैं यह केवल एक चीज है जो आप कर सकते हैं यह एक लिगैंड है यह दूसरा लिगैंड है और एक प्रकार का यह तीसरा लिगैंड अब हम डालते हैं एक जैसा यहाँ वही एक यहाँ और थ ई तीसरा ए जिसे हम यहां रखते हैं, उसे यहां नहीं रखेंगे, केवल स्पष्ट रूप से बी जो इस विशेष स्थान पर कब्जा कर रहा है वह यहां आ जाएगा,
इसलिए बी वहां है बी है और बी है
इसलिए ये मूल रूप से एक और व्यवस्था है
इसलिए हम मूल रूप से यहां जो कुछ भी प्राप्त कर रहे हैं वह एक विशेष स्थिति के अलावा कुछ भी नहीं है जहां आप देखते हैं कि सभी का आम और अमा सभी 90 डिग्री हैं
इसलिए मूल रूप से हमें कुछ ऐसा मिल रहा है जो वहां है
इसलिए यह आपकी पुस्तक में भी इस रूप में अच्छी तरह से लिखा गया है
इसलिए यह एक है ऑक्टाहेड्रोन का त्रिकोणीय चेहरा इसी तरह दूसरे चरण के लिए दूसरा चरण बी चरण भी एबी चरण है,
इसलिए हमारे पास
सभी बी परमाणुओं के सभी ए और एबी चरण बनाने की प्रक्रिया है,
इसलिए आइसोमर हमारे सीएस और ट्रांस आइसोमर की तरह है
इसलिए यह बहुत समान है क्योंकि उनमें से सभी 90 डिग्री हैं,
इसलिए जब सभी ए होते हैं तो अमा कोण सभी 90 डिग्री के
करीब होते हैं तो बीएमबी कोण सभी 90 डिग्री के करीब होते हैं और वहां क्या हो रहा है, यह हमारा विशिष्ट चेहरा है ial isomer तो हम सिर्फ इसी चेहरे का आइसोमर प्राप्त करते हैं जिसका अर्थ है कि एक चरण इन विशेष समूहों द्वारा कब्जा कर लिया गया है और दूसरे चरण पर भी b समूहों का कब्जा है, इसी तरह हम इसे प्राप्त कर सकते हैं जब हम इस चीज़ को स्थानांतरित करते हैं जिसका अर्थ है कि a अलग हैं तो यह है विशेष रूप से इन ए की स्थिति और बी की दूसरी स्थिति और अगर हम इसे मानते हैं तो एक संबंधित क्षेत्र के भीतर है तो यह एक संबंधित क्षेत्र के भीतर है
इसलिए यह गोले का एक मेरिडियन है और यह क्षेत्र का एक और मेरिडियन है,
इसलिए जब ये हैं वहाँ तो स्पष्ट रूप से यह अमा कोण है तो अमा कोण उनमें से दो नब्बे डिग्री हैं, लेकिन अमा कोण में से एक है,
इसलिए उनमें से एक अमा कोण और फिर से 1 bmb कोण ये 180 डिग्री के करीब हैं और ये 180 डिग्री के करीब हैं, हमें एक और स्थिति मिलती है ताकि स्थिति इसके विपरीत हो जैसे कि हमारी सी की विविधता से दृश्य विविधता तो ट्रांस किस्म से मेरिडियन किस्म विवाहित जोड़ी नल ओके मेरिडियन और हम wri ते यहाँ संक्षिप्त रूप में सीआईएस किस्म को फेशियल आइसोमर के रूप में और इन आइसोमर को पुरुष आइसोमर के रूप में संक्षिप्त किया गया है,
इसलिए इस प्रकार की चीज जो ज्यामितीय समरूपता के लिए बहुत महत्वपूर्ण है और अगले दिन हम यहां से कुछ जारी रखेंगे कि हम इस बात को कैसे जान सकते हैं क्योंकि यह समझ है बहुत महत्वपूर्ण है क्योंकि इन पर हम विचार कर रहे हैं कि सभी एए और बीबीबी मोनोओडेंटेड लिगैंड हैं अब आप क्या करेंगे हम कुछ ऐसा करेंगे जहां हमारे पास लिगैंड हो सकता है या डेंटेड प्रकार जहां एक छोर ए है और दूसरा छोर बी है और यह मत भूलना यह विशेष स्थिति आपके पास अन्य स्थिति के लिए भी हो सकती है, जिसका अर्थ है कि बिडेंटेड लिगैंड एक प्रकार हो सकता है और बिडेंटेड लिगैंड बीबी टाइप हो सकता है, तो आप इन सभी चीजों को कैसे इकट्ठा करते हैं, इसके लिए आइसोमर्स क्या संभव हैं और इन चीजों के लिए नामकरण क्या हैं
इसलिए भी महत्वपूर्ण हैं क्योंकि इस तरह की चीजें तब भी होती हैं जब हम मल्टीडेंटेड लिगैंड्स के लिए जाते हैं जैसे कि डेंटेड ट्रिडेंटेड के साथ-साथ टेथर्ड एन डेड लिगैंड ठीक है तो ये हम सभी अपनी अगली कक्षा में देखते हैं
इसलिए अभी के लिए आपका बहुत-बहुत धन्यवाद

Proof@IITK