

દરેકને શુભ બપોર

તેથી આજે આપણે ફક્ત સંકલન સંયોજનો પર અમારો ત્રીજો વર્ગ ચાલુ રાખીશું

ઠીક છે અને અહીં આપણે ફક્ત આ બધા સંકલન સંયોજનો માટે સૌથી મહત્વની બાબત વિશે વાત કરી રહ્યા છીએ તે અનુરૂપ સંકલન નંબર છે.

મતલબ કે આપણે ફક્ત 1 જૂથોની સંખ્યા જોવાનો પ્રયાસ કરી રહ્યા છીએ જે કેન્દ્રીય ધાતુ આયન અથવા ધાતુના અણુની પ્રજાતિઓની આસપાસ છે જે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે કારણ કે જ્યારે પણ આપણે કાગળના પ્લેન ટુકડા પર અથવા બ્લેક બોર્ડ પર આ લખીએ છીએ ત્યારે આપણે શું જોઈએ છીએ બોર્ડ પર બધું ખૂબ જ ઝડપથી લખો પરંતુ વસ્તુનું વિઝ્યુલાઇઝેશન કેટલીકવાર ખૂબ જ મુશ્કેલ હોય છે કારણ કે તે મૂળભૂત રીતે ત્રિ- પરિમાણીય માળખું છે અને જો આપણે આ અષ્ટકોષીય માળખું છના સંકલન નંબર માટે સરસ રીતે લખીએ તો આપણને ખબર પડે છે કે આપણી પાસે લાક્ષણિક ચોરસ સમતલ હોઈ શકે છે.

ફક્ત અમે અમારા પાછલા વર્ગમાં જોયું છે કે

જ્યાં આ બે લિગાન્ડ છે એમોનિયા લિગાન્ડ્સ અને બે એ ક્લોરિન જૂથો અથવા પ્લેટિનમ કેન્દ્ર સાથે જોડાયેલા ક્લોરાઇડ જૂથો છે

તેથી અહીં ખૂબ જ સરળ બાબત એ છે કે સંકલન નંબર ચાર છે જે લાક્ષણિક ચોરસ સમતલ પર આધારિત છે અને તે હવે ચારેય ખૂણાઓ માટે અનુરૂપ થીટા મૂલ્યોને પણ જન્મ આપે છે.

જેમ જેમ આપણે આગળ વધીએ છીએ તે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે કારણ કે આપણે સંકલન નંબર છની ચાર બે પ્રજાતિઓના સંકલન નંબરની એક પ્રજાતિમાંથી આગળ વધીએ

છીએ, આપણે શું કરી શકીએ છીએ આપણે ફક્ત બે અન્ય જૂથોને એક આ પ્લેન ઉપર અને બીજાને આ પ્લેનથી નીચે લાવીએ છીએ જે ખૂબ જ સાચું છે જો આપણા લોહીમાં રહેલા અનુરૂપ હિમોગ્લોબિન અથવા મ્યોગ્લોબિન વિશે આપણે થોડું જાણીએ છીએ

તેથી જૈવ અણુઓમાં પણ આપણી એ જ પરિસ્થિતિ છે જ્યાં આ શરૂઆતમાં રચાયેલ આયર્ન આયર્ન ચાર નાઇટ્રોજન ઘાતા અણુઓ સાથે જોડાયેલું છે આ રીતે અહીં આપણી પાસે બે નાઇટ્રોજન અને બે ક્લોરિન છે.

જૂથો પરંતુ એક ચોક્કસ પ્રકારના લિગાન્ડ અને લિગાન્ડમાંથી ચાર નાઇટ્રોજન એક ખૂબ જ ઉપયોગી લિગાન્ડ છે જે પોર્ફિરિન લિગાન્ડ છે અને તે 5 પોર્ફિરિન લિગાન્ડ તે રીતે ખૂબ જ ઉપયોગી છે કારણ કે આ પ્રોટીન સાંકળના નાઇટ્રોજન દ્વારા કેટલાક સંકલનને જન્મ આપે છે જે આપણી ગ્લોબિન સાંકળ છે

તેથી તમે ધીમે ધીમે જૈવિક પ્રણાલીમાં પણ જોશો કે આપણે શરૂઆતમાં લાક્ષણિક ચોરસ પ્લાનર આપીને આ સંકલન ભાગ કેવી રીતે વિકસાવી શકીએ.

લિગાન્ડ જે મેક્રોસાયક્લિક લિગાન્ડ છે તેને આપણે મેક્રોસાયક્લિક લિગાન્ડ તરીકે ઓળખીએ છીએ પછી પ્રોટીન સાંકળ તરફની કનેક્ટિવિટી ગ્લોબિન સાંકળ જે પ્રોટીન ભાગમાંથી છે અને આ પ્રોટીન સાંકળ મોનોડેન્ટેડ લિગાન્ડ તરીકે કાર્ય કરે છે કારણ કે તે તાત્કાલિક જૈવ રિંગમાંથી એક નાઇટ્રોજન પ્રદાન કરે છે.

પ્રોટીન શૂંખલાના એમિનો

એસિડનું આયર્નના પાંચમા સંકલન સ્થળ પર સંકલન કરે છે

તેથી ધીમે ધીમે આપણે અનુરૂપ સંકલન નંબર બદલી રહ્યા છીએ શરૂઆતમાં લિગાન્ડ ચાર અને પછી પ્રોટીન પ્રદાન કરે છે

તેથી મૂળભૂત રીતે એક જટિલ પરિસ્થિતિ છે જ્યાં આપણે બીજી બાજુ મેળવી શકીએ છીએ.

છઠ્ઠી સંકલન સાઇટ ડાયોક્સિજન પરમાણુ સાથે જોડવા માટે ઉપલબ્ધ હશે જે આપણે a આપણે જાણીએ છીએ કે ઓક્સિહેમોગ્લોબિન અને ઓક્સિમિયોગ્લોબિન માટે આપણે આપણા અસ્તિત્વ માટે ઓક્સિજનનો ઉપયોગ કરીએ છીએ જ્યારે આપણે શ્વાસ લઈએ છીએ ત્યારે આપણે હવામાંથી ઓક્સિજન લઈએ છીએ અને આ ડાયોક્સિજનના લોહ કેન્દ્ર સાથેના સંકલનને કારણે લોહીમાં રહેલા હિમોગ્લોબિન અને મ્યોગ્લોબિન સંતૃપ્ત થઈ રહ્યા છે

તેથી આ લાક્ષણિક ઉદાહરણ આપણને આ બધા ખ્યાલ આપે છે કે માત્ર એક સંકલન નંબર છ જ નહીં જે આપણે જોઈ રહ્યા છીએ પણ આ ચોક્કસ ભાગમાં ડાયોક્સિજન પરમાણુ પણ છે જે તમારા કાર્બન મોનોક્સાઇડ જેવો ગેસ છે જે આપણે નિકલ ટેટ્રાકાર્બોનીલના કિસ્સામાં જોયું છે કે આ o2 જે છે.

હવામાંથી આવવું એ આપણા હિમોગ્લોબિન જે ઓક્સિજનયુક્ત એટલે કે ઓક્સિજનયુક્ત હિમોગ્લોબિન પ્રજાતિ છે તેના સંબંધિત ગુણધર્મ માટે તેને સંતૃપ્ત કરવા માટે આયર્ન સેન્ટરની આસપાસ ચોક્કસ સ્થાન પર કબજો જમાવતા લિગાન્ડ તરીકે પણ કાર્ય કરે છે

તેથી આ સંકલન નંબર ચાર ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે અને કેવી રીતે આપણને આ સંકલન નંબર છ મળે છે આપણે અહીંથી જોઈ શકીએ છીએ કે બીજા ઉદાહરણ માટે આ સંકલન નંબર આ રીતે ફિત્રિમ રીતે તૈયાર કરેલ પરમાણુ કે આપણી પાસે કોબાલ્ટ સેન્ટરમાં ચાર એમોનિયાના પરમાણુઓ આ કોબાલ્ટ સાથે બંધાયેલા હોઈ શકે છે

તેથી આપણી પાસે ચાર કોબાલ્ટ નાઇટ્રોજન બોન્ડ અને બે સહસંયોજક ક્લોરીન બોન્ડ છે અને બીજો અણુ જે બે અલગ અલગ અન્ય ભૂમિતિમાં પણ છે જે સીઆઈએસ છે.

ફોર્મ જ્યાં ફોર્મ્યુલા સમાન છે તે બંને cationics છે cationic એટલે કોબાલ્ટ ત્રિસંયોજક સ્થિતિ છે કારણ કે અન્ય બે ચાર્જ અહીં ક્લોરાઇડ જૂથો દ્વારા સંતુષ્ટ થાય છે તેવી જ રીતે અન્ય બે જૂથોના ચાર્જ ક્લોરાઇડ જૂથો દ્વારા સંતુષ્ટ થાય છે

તેથી અમે આને કોલ કરી રહ્યા છીએ સીઆઈએસ અને ટ્રાન્સ તરીકે, તમારા ઓર્ગેનિક રસાયણશાસ્ત્રના અભ્યાસમાંથી અમને પહેલેથી જ જાણવા મળ્યું છે કે આ બંને 180 ડિગ્રી પર હશે

તેથી ક્લોરિન કોબાલ્ટ ક્લોરિન બોન્ડ 180 ડિગ્રી હશે

તેથી તેઓ કેન્દ્રથી દૂર છે

તેથી તેઓ 90 ડિગ્રી નથી આ સિવાય આપણે એક ટ્રાન્સ સિચ્યુએશન મેળવીએ છીએ

તેથી જો આપણે આ ચોક્કસ ચોરસ પ્લેનને ધ્યાનમાં લઈએ અને તે ચોક્કસ ચોરસ પ્લેનના સંદર્ભમાં શું ડબલ્યુ e હમણાં જ ચર્ચા કરી રહ્યા છીએ કે આ ચોરસ વિમાનના સંદર્ભમાં એક ક્લોરિન આ પ્લેન ઉપર છે અને બીજો ક્લોરિન આ પ્લેન નીચે છે

તેથી તે ટ્રેક પરિસ્થિતિને જન્મ આપે છે જે આઇસોમેરિઝમના અભ્યાસના કિસ્સામાં જોશે પરંતુ સંકલન નંબર અન્ય એક જ્યાં c1 કોબાલ્ટ c1 બોન્ડ 90 ડિગ્રી નથી 180 ડિગ્રી છે આ અનુરૂપ cis રૂપરેખાંકનને જન્મ આપે છે

તેથી સંકલન નંબર છમાં આપણી પાસે બે પરિસ્થિતિ હોઈ શકે છે એક છે cis અને બીજી ટ્રાન્સ છે જેથી આ બંનેના ગુણધર્મોમાં થોડો ફેરફાર પણ થાય.

સંયોજનો સમાન રીતે 6 ની સંકલન સંખ્યા માટે જે સરળતાથી પ્રાપ્ત થાય છે જ્યારે આપણને બાયડેન્ટેટ લિગાન્ડ મળે છે

તેથી બાયડેન્ટેટ ઓક્સિજન ઓક્સિજન લિગાન્ડ એટલે કે o2 પ્રકારનો લિગાન્ડ જે કંઈ નથી પરંતુ જ્યારે પરમાણુ ખૂબ સરસ રીતે અહીં હોય ત્યારે આપણું ઓક્સાલેટ આયન છે

તેથી ઓક્સલેટ બે ચાર્જ ઓ માઈનસ ઓ માઈનસ દ્વારા આયન એ આયર્ન સેન્ટરમાં બિડન્ટ ચેલેન્જરને જન્મ આપે છે અને તેમાંથી ત્રણ અનુરૂપ આયર્નની આસપાસ હોઈ શકે છે.

કેન્દ્રમાં છે

તેથી તે ટ્રિસ ઓક્સાલેટો પ્રજાતિ છે

તેથી વૃક્ષો જાતિઓના ઓક્સાલેટ તેના કુલ છઠ્ઠા ચાર્જને જન્મ આપે છે અને આયર્ન ફેરિક સ્થિતિમાં છે

તેથી આપણી પાસે ત્રણ ઓછા નકારાત્મક ચાર્જ છે

તેથી આ ચોક્કસ જટિલ ભાગ પ્રકૃતિમાં આયનીય છે જે પોટેશિયમ દ્વારા સંતુલિત છે.

આયન

તેથી આપણી પાસે ત્રણ પોટેશિયમ આયન છે જેથી આપણા હેક્સામાઇન સહસંયોજક ત્રણ ક્લોરાઇડની જેમ જ્યાં આપણે ત્રણ ક્લોરાઇડ આયન સાથે તટસ્થ ચાર્જ કરીએ છીએ તે જ રીતે એનિઓનિક કોમ્પ્લેક્સ માટે આપણે ત્રણ પોટેશિયમ આયનોની હાજરી દ્વારા ચાર્જને તટસ્થ કરીએ છીએ

તેથી આ પરિસ્થિતિ છે.

વસ્તુ જેથી કરીને ત્રિ-પરિમાણીય માળખું આના જેવું હશે અને આ મૂળભૂત રીતે અમને થોડો થોડો ખ્યાલ આપે છે જ્યારે આપણે કાગળના ટુકડામાં દોરીએ છીએ ત્યારે તે સમજવું ખૂબ મુશ્કેલ છે કે આહ જો આપણે ધ્યાનમાં લઈએ કે આ ચોક્કસ ધાતુ કેન્દ્ર અને આ બે જૂથો છે કાગળના પ્લેનમાં

તેથી આ બે જૂથો કાગળના વિમાનની ઉપર હશે અને અન્ય બે હવે કાગળના વિમાનની નીચે હશે જો આપણે તે રીતે સમજીએ છીએ કે જ્યાં લિગાન્ડ હોય છે ત્યારે આપણી પાસે કંઈક હોઈ શકે છે જ્યારે બાઈડેન્ટ ચેલેન્જર હોય છે,

તેથી જો બિડેન્ટ લિગાન્ડનો પહેલો ઓક્સિજન આણુ કાગળના પ્લેન અથવા બોર્ડના પ્લેનમાં હોય તો બીજો તે જ રીતે પાછળ જાય જો આ બોર્ડના પ્લેનમાં હોય તો આ આગળ આવશે એટલે કે તે કાગળના પ્લેનથી ઉપર છે અને આ કિસ્સામાં એક પેપરના પ્લેનથી નીચે છે અને બીજું તેના પ્લેનથી ઉપર હશે.

પેપર

તેથી આપણી પાસે લાક્ષણિક વિઝ્યુલાઇઝેશન હોવું જોઈએ અને આ દેખીતી રીતે આ ચોક્કસ જૂથો આ જૂથોની હાજરી આપણને કહે છે કારણ કે ઓક્સિજન બધા લાલ રંગના હોય છે

તેથી આ આનું બંધારણ નથી પરંતુ તે કંઈક અલગ સંયોજન છે જેની આપણે અગાઉ પણ ચર્ચા કરી હતી.

તમારા એસિટિલ એસીટોન લિગાન્ડના કારણે જે આપણે કેળાના એસિટિલ એસિટોનાઇટ વનમાં જોયું છે

તેથી તે ટ્રિસ મેંગેનીઝ એસિટિલ એસિટોનેટ સંયોજન છે અને આ નામકરણ જે આઇસોમેરિક ફો સાથે સંબંધિત છે.

rm કે અમે પછીથી વિગતવાર ચર્ચા કરીશું અને અમે એ પણ ધ્યાનમાં લઈશું કે ત્યાં થોડો વિસ્તરણ છે કારણ કે શારીરિક રીતે લંબાવવું એ આપણે શું ધ્યાનમાં લઈ શકીએ છીએ કે જ્યારે આપણે ત્રણ એસિટિલ એસિટોનેટ લિગાન્ડ્સ સાથે મેંગેનીઝ બંધાયેલ છે છીએ ત્યારે તમે શું જોશો કે મેંગેનીઝ ઇ ઓક્સિજન સાથે બંધાયેલ છે? જૂથો અને જો તમામ મેંગેનીઝ ઓક્સિજન બોન્ડના અંતર એકસરખા ન હોય તો સમાન તીવ્રતાના ન હોય તો આપણી પાસે એવી પરિસ્થિતિ હોઈ શકે કે તેમાંના કેટલાક ટ્રેકા હોય અને તેમાંથી કેટલાક લાંબા હોય અને જો આપણને જણાય કે તેમાંથી ચાર નજીકની શ્રેણીમાં છે અને તેમાંથી બે લાંબા સમયની સ્થિતિમાં છે

તેથી જો આપણે ધ્યાનમાં લઈએ કે આ ચોક્કસ પ્લેન એક ટેટ્રાગોનલ પ્લેન છે

તેથી જે ટેટ્રાગોનલ પ્લેનથી ઉપર છે તે લાંબુ છે અને જે ટેટ્રાગોનલ પ્લેનથી નીચે છે તે પણ લાંબુ છે

તેથી વિસ્તરણની પ્રકૃતિ ટેટ્રાગોનલ લંબાણ છે

તેથી ટેટ્રાગોનલ પ્લેન પર આધારિત એક બોન્ડ લાંબો છે અને બીજો બોન્ડ પણ આ મેંગેનીઝ ઓક્સિજનના ચોક્કસ બોન્ડના સંદર્ભમાં લાંબો છે

તેથી આપણે શું શોધીએ છીએ પછી તે આ રીતે કેટલાક આઇસોમેરિક સ્વરૂપને જન્મ આપી શકે છે જે રીતે આપણે c ટ્રાન્સ

આઇસોમેરિઝમ જોયું છે

તેથી જ્યારે આપણી પાસે અષ્ટકોષીય સંકુલ હોઈ શકે અને જુદા જુદા લિગાન્ડ્સમાંથી ઓછામાં ઓછા બે બે અથવા વધુ હાજર હોય ત્યારે આપણે આ આઇસોમર્સની રચના કેવી રીતે મેળવી શકીએ છીએ.

તેથી જો આપણી પાસે એક કોમ્પ્લેક્સ હોઈ શકે જે mL ચાર અને એક બે છે હમણાં જ આપણે જોયું છે કે આપણી પાસે બે ક્લોરાઇડ હોઈ શકે છે

તેથી આપણે મૂળભૂત રીતે મેટલ આયનની આસપાસ બે લિગાન્ડ મેળવી રહ્યા છીએ, બે પ્રકારના લિગાન્ડ એક છે 1 અને ત્યાં એક છે જ્યારે તેઓ મૂળભૂત રીતે વસ્તુઓને જન્મ આપે છે જેથી આપણી પાસે બે જુદા જુદા સંયોજનો હોઈ શકે

તેથી આ એક સ્પષ્ટ અવલોકન છે અને

તેથી જ આ સંકલન સંયોજનો હેન્ડલ કરવા માટે ખૂબ જ સરસ છે કે કાર્બનિક સંયોજનોના કિસ્સામાં આપણે જે કંઈપણ મેળવીએ છીએ તે મોટાભાગના સંયોજનો ઉકેલમાં છે અને જો આપણે અલગ કરી શકીએ તો તે બધા રંગહીન છે અને રંગમાં સંકેદ છે

તેથી રંગ મુજબ આપણે આ બે વસ્તુઓને અલગ કરી શકતા નથી પરંતુ આપણે શું જોઈએ છીએ કે આ ચોક્કસ કિસ્સામાં આપણી પાસે બે આઇસોમેરિક સ્વરૂપ હોઈ શકે છે અને જો આપણે તે જોઈએ સમાન પેટ્રિટિસ કે એક આઇસોમરનો રંગ ગુલાબી છે અને બીજો રંગમાં લીલોતરી છે

તેથી રંગ મુજબ આપણે એ પણ અલગ કરી શકીએ છીએ કે ચોક્કસ રંગ એક ચોક્કસ આઇસોમર માટે છે અને બીજો રંગ અન્ય આઇસોમર માટે છે

તેથી આ મૂળભૂત રીતે આપણે છીએ.

ડાબી બાજુ મેળવવી એ ડિક્લોરો કોબાલ્ટ iii ક્લોરાઇડમાં સિસ્ટમ છે

તેથી તે જ સંયોજન જ્યાં cis સંયોજન ગુલાબી રંગનું છે

તેથી ટેટ્રા એમાઇન ડિક્લોરો સંયોજન પરંતુ ટ્રાન્સ સંયોજન જે ટ્રાન્સ ટેટ્રામાઇન ડિક્લોરો કોવેલેન્ટ ત્રણ ક્લોરાઇડ છે જેનો રંગ લીલો છે

તેથી સિન્થેટિક પદ્ધતિઓ ત્યાં છે અને સિસ્કો એનાલોગ અને ટ્રાન્સ એનાલોગ તૈયાર કરવા માટે લાક્ષણિક કૃત્રિમ પદ્ધતિને અનુસરી શકાય છે જેથી આ ભૌમિતિક આઇસોમર્સ એટલે કે આ જૂથોની સ્થિતિનો પણ સમાવેશ કરી શકાય છે જ્યારે આપણે આ સંકલન સંયોજનોને નામ આપીએ છીએ

તેથી આ સંકલન સંયોજનોને આપણે કેવી રીતે નામ આપીએ છીએ.

જાણવું ખૂબ જ સરળ છે કારણ કે કેટલીકવાર આપણે સૂત્ર આપીએ છીએ અને જ્યારે આપણે તે ચોક્કસ સૂત્ર વાંચીએ છીએ આ બધી વસ્તુઓનું નામકરણ એવું નથી પણ આપણે ધાતુના આયનનું નામ લિગાન્ડનું નામ આ અનુરૂપ ઓક્સિડેશન અવસ્થા અને એનિઓનિક ભાગ અથવા કેશનિક ભાગ કે જે ચાર્જ નિષ્ક્રિયકરણ માટે જરૂરી છે તે માટે ઓર્ડર આપવાનો છે જેથી આપણા સાદા નામકરણની જેમ સોડિયમ ક્લોરાઇડ જેવા સાદા અકાર્બનિક ક્ષારોમાંથી આપણે સૌ પ્રથમ સોડિયમને કહીએ છીએ તેનો અર્થ એ છે કે કેશનને ઝડપી નામ આપવામાં આવ્યું છે અને પછી ક્લોરાઇડ

તેથી આપણે તેને સોડિયમ ક્લોરાઇડ કહીએ છીએ તેવી જ રીતે આ સંકલન સંયોજનો માટે પ્રથમ કેશન અને પછી આયર્નનું નામ આપવામાં આવ્યું છે

તેથી જો આપણી પાસે આ K_3 હોય તો fec અને સમગ્ર 6 અને CO અને H_3 આ સંયોજનને ચાર $c12$ $c1$ ધરાવે છે જે આપણે છેલ્લા બે વર્ગોથી જોઈ રહ્યા છીએ અને દરેક વખતે આપણે આ કોબાલ્ટ એમાઇન સંયોજનોનું ઉદાહરણ લઈએ છીએ જેમાં કેટલાક ક્લોરાઇડ જૂથો હોય છે

તેથી જે પ્રજાતિઓ હાજર છે તેના પર આધાર રાખે છે.

એક કેસમાં કેશન તે પોટેશિયમ છે બીજા કિસ્સામાં તે જટિલ પ્રજાતિ છે પરંતુ આપણે તે બંનેને પહેલા નામ આપવાના છે કારણ કે

પોટેશિયમ અનુરૂપ કેશન છે અને જટિલ પ્રજાતિઓ પણ અનુરૂપ કેશન છે

તેથી આ પોટેશિયમ હેક્સા આયોનો વધારાના સાયનો આયર્ન થ્રી છે જેને આપણે સામાન્ય નામ સ્પષ્ટ કહીએ છીએ તે પોટેશિયમ ફેરી

સાયનાઇડ છે પછી સંકુલની અંદર આપણે શું જોઈએ છીએ કે લિગાન્ડ્સનું નામ મૂળાક્ષરોના ક્રમમાં પ્રથમ રાખવામાં આવ્યું છે

તેથી જો $abcd$ નામકરણ લિગાન્ડનું

તેથી આપણે લિગાન્ડનું નામ જાણવું જોઈએ

તેથી જ્યારે તમે ઇથિલિન ડાયમાઇન નામ આપો ત્યારે અમે ધ્યાનમાં લઈએ છીએ કે તેની પાસે તે જ રીતે એહ ડાયથિલેન્ડ ટ્રાયમાઇન છે

તેમાં d છે અને જ્યારે તે ટ્રાઇથેનિયમ ટેટ્રામાઇન તેમાં $ટી$ છે

તેથી તે ખાસ કરીને પસંદગીમાં નામોમાં આલ્ફાબેટીકલ ક્રમ એકવાર આપણે આ બધા લિગાન્ડના નામ જાણીએ છીએ તે જ રીતે

ઓક્સાલિટા ગ્રૂપ અને અન્ય તમામ બનાવનાર લિગાન્ડ્સ તેમજ નોન-ચેલેટીંગ લિગાન્ડ્સ માટે ઓ એનોનિક લિગાન્ડ્સનું નામ o અક્ષર સાથે સમાપ્ત થાય છે જેથી o અક્ષર હોય.

જ્યારે તટસ્થ લિગાન્ડને સામાન્ય રીતે પરમાણુનું નામ કહેવામાં આવે છે

તેથી જો તે પાણીના પરમાણુની જેમ તટસ્થ હોય તો અમે પરમાણુનું નામ બદલી શકતા નથી.

o એકવા છે અમે ફક્ત એકવા કહીએ છીએ જ્યારે પાણીનું સંકલન થાય છે જ્યારે છ પાણીના પરમાણુ કેટલાક હેક્સા એકવા સંયોજનમાં

આયર્ન કેન્દ્રની આસપાસ હોય છે

તેથી અમે તેમને હેક્સા એક્વા આયર્ન ત્રણ કહીએ છીએ તે જ રીતે જ્યારે એમાઈન જૂથો $co\ nh_3$ સંપૂર્ણ છ ત્રણ વત્તા કેશનિક ભાગમાં હાજર હોય છે.

તેથી આપણે જાણીએ છીએ કે તે હેક્સા એમાઈન કોબાલ્ટ ત્રણ જટિલ ભાગ છે અને તે જ રીતે કાર્બોનિલ ભાગને કાર્બોનિલ પણ કાર્બોનિલ તરીકે નામ આપવામાં આવ્યું છે જે અનુરૂપ એક નિકો હોલ્ડ છે તેથી ટેટ્રાકાર્બોનિલ સંયોજન ટેટ્રા કાર્બોનિલ નિકલ શૂન્ય છે પરંતુ જ્યારે એક કરતાં વધુ લિગાન્ડ હાજર હોય ત્યારે એમોનિયાની જેમ તેમજ ક્લોરાઇડ

તેથી અમે તેમને મહાન ઉપસર્ગ સાથે લખીએ છીએ ડાય ટ્રાઇ ટેટ્રાપેન્ટન હેક્સા તેથી જ્યારે અમારી પાસે હોય ત્યારે ટેટ્રા એટલે કે જ્યારે ચાર એમાઈન જૂથો હાજર હોય ત્યારે અમે ટેટ્રાનો ઉપયોગ કરીએ છીએ પરંતુ જ્યારે લિગાન્ડમાં જ ખોરાકનો અમુક ભાગ હોય છે

તેથી અમે મૂળભૂત રીતે તેનો ઉપયોગ કરીએ છીએ.

ગ્રીક નામકરણ માટે bis

so dy હશે પછી bis tri હશે પછી વૃક્ષો અને ટેટ્રા પછી ટેટ્રા કેસ હશે

તેથી જ્યારે બે ઇથિલિન ડાયમાઇન જૂથો હાજર હોય અમે bis ઇથિલિન ડાયમાઇન માટે ગ્રીક ઉપસર્ગોનો ઉપયોગ કરીએ છીએ કારણ કે પહેલેથી જ રંગનો ભાગ અમીનમાં છે

તેથી ઓક્સિડેશન નંબર આગળ આપણે ઓક્સિડેશન નંબરને ધ્યાનમાં લઈશું

તેથી જ્યારે આપણે લિગાન્ડની અનુરૂપ પ્રકૃતિને ધ્યાનમાં લઈએ છીએ કે શું તે યાર્જ થયેલ છે કે નહીં અને તેની ઓળખ ધાતુ આયન અમને તરત જ કહેશે કે જટિલ પ્રજાતિઓ પરના એકંદર યાર્જને જોઈને યાર્જનો ઉપયોગ કેવી રીતે થાય છે

તેથી આ ચોક્કસ કેશનિક કોમ્પ્લેક્સમાં એક ધન યાર્જ હોય છે ત થી મોનોકેટોનિક કોમ્પ્લેક્સ સ પછપણે ત્રિસંયોજક સ્થિતિમાં ક્રોમિયમ છે ત થી મૂળભૂત રીતે આ અ કૌસની અંદર રોમન અંકનો ઉપયોગ કરીને લખીએ છીએ

તેથી તે ટેટ્રા એમાઈન ડિક્લોરો ક્રોમિયમ 2 હશે

તેથી amine a એ મૂળાક્ષરોના ક્રમમાં પ્રથમ વસ્તુ છે કે અમે ક્રોમિયમની આસપાસના ક્લોરો લિગાન્ડની નિંદા કરતા પહેલા અનુરૂપ ક્લોરો સંયોજન માટે જઈએ તે પહેલાં એમાઈન પ્રથમ આવે છે.

ત્રિસંયોજક ઓક્સિડેશન અવસ્થામાં પરંતુ જ્યારે કોમ્પ્લેક્સ આયર્ન હોય ત્યારે આપણે પ્રથમ કહેવાનો પ્રયાસ કરીએ છીએ કે તે છે એક પોટેશિયમ અને એનિઓનિક ભાગને અનુરૂપ આઠ તરીકે નામ આપવામાં આવ્યું છે જે આઠ સાથે સમાપ્ત થાય છે અને

તેથી આ હેક્સા સાયનો ફંક્શન ત્યાં છે

તેથી હેક્સાસિનોફેરેટ બે છે

તેથી જ્યારે તે k ચાર ફેક અને છિદ્ર 6 હશે ત્યારે તે પોટેશિયમ હેક્સાસાયનોફેરેટ હશે પરંતુ જો આપણે આયનને ધ્યાનમાં લઈએ તો તે હશે હેક્સાનોફારાટ આયન સમાન ફેશનમાં સમાન ફેશનમાં આપણે ફક્ત જોશું કે જો અનુરૂપ પ્રજાતિઓ ફેરેટ તરીકે અનુરૂપ આયર્ન તરીકે હાજર હોય તો એનિઓનિક કોમ્પ્લેક્સમાં ધાતુનું નામ હોય છે જ્યારે છ સાયનાઇડ જૂથો લોખંડ સાથે જોડાયેલા હોય છે

તેથી અમે એમ કહી રહ્યા નથી કે આયર્ન ત્રણ છે તે ફેરેટ થી હશે

તેથી આપણે આને ફેરેટ તરીકે લખીએ છીએ તેવી જ રીતે અન્ય તમામ ધાતુના આયનો અનુરૂપ પિતૃ ધાતુ કેન્દ્રના નામ સાથે બદલાતા રહે છે

તેથી આયનોને તે ચોક્કસ નામકરણ મળે છે

તેથી આયનીય સંકુલમાં ધાતુનું નામ જો તે હશે એલ્યુમિનિયમ છે તે એલ્યુમિનેટ હશે તેવી જ રીતે આપણે જોયું છે કે જો તે આયર્ન હોય તો તે ફેરેટ હશે જો તે નિકલ છે તો તે નિકલ છે અને જો તે જસત છે તો તે એક હશે.

અને આ બધી વસ્તુઓ વસ્તુ સાથે જોડાયેલા ખૂબ જ સરળ જૂથો માટે ખૂબ જ ઉપયોગી છે જેનો અર્થ છે કે આપણે હમણાં જ જોયું છે કે કોપરના કિસ્સામાં કોપર પ્લસ ટુ ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં હોઈ શકે છે અને કોપર પ્લસ વન ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં હોઈ શકે છે અને તમે શું કરો છો? જુઓ કે જ્યારે આપણે તેને ક્યુબ રેટ તરીકે લખીએ છીએ ત્યારે ક્યુબ રેટ ફ્લાસ્ક બે ઓક્સિડેશન સ્ટેટમાં હોઈ શકે છે અને ક્યુબ રેટ પ્લસ વન ઓક્સિડેશન સ્ટેટમાં હોઈ શકે છે

તેથી આપણે તે ચોક્કસ ક્યુબ રેટને એકના રોમન અંકમાં ahમાં દર્શાવવો જોઈએ અથવા તાંબાની ઓક્સિડેશન સ્થિતિ માટે બેનો રોમન અંક એ જ રીતે આ ફેરેટ પ્લસ ટુ અને પ્લસ થ્રી ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં આયર્ન બંને માટે હોઈ શકે છે પરંતુ અમે મેટલ આયન માટે અનુરૂપ ઓક્સિડેશન નંબરનો ખાસ ઉલ્લેખ કરીશું

તેથી જો આપણે આને ધ્યાનમાં લઈએ તો આ ઉદાહરણો છે.

તમારા ncrd પુસ્તકમાંથી

તે લાક્ષણિક નામો લીધા છે કારણ કે આ એક પ્રકારની પ્રેક્ટિસ છે એવું નથી કે આ તમને પરીક્ષામાં અથવા અમુક સ્પર્ધાત્મક પરીક્ષાઓમાં પણ પૂછવામાં આવશે પરંતુ અમે તેને કેવી રીતે ધ્યાનમાં લઈશું? તે ચાર અલગ-અલગ પ્રકારના સંકુલોનું ઉદાહરણ છે જેથી આપણે આ ધાતુના સંકુલને કેવી રીતે સરસ રીતે વાંચીએ છીએ અને જ્યારે આપણે આ સૂત્ર લખીએ છીએ કારણ કે સૂત્રો પણ સામાન્ય રીતે અલગ હોય છે ત્યારે અહીં આપણે જોઈએ છીએ કે આ તટસ્થ લિગાન્ડ છે અહીં આપણી પાસે એનિઓનિક લિગાન્ડ પણ છે.

એનિઓનિક લિગાન્ડ અહીં ફરીથી ન્યુટ્રલ લિગાન્ડ છે પરંતુ તે ચેલેટીંગ છે અને ક્લોરાઇડ જૂથો સંકલન ક્ષેત્રની બહાર છે

તેથી તેના અનુરૂપ સિન્થે નામકરણ માટે આપણે આને કેવી રીતે લખીએ છીએ તેથી તટસ્થ છે

તેથી અમે અનુરૂપ નામકરણ વિશે ચિંતા કરતા નથી પરંતુ માત્ર એટલું જ કે કાર્બોનિલ જૂથો છે.

ત્યાં તે ટેટ્રા કાર્બોનિલ લિકેજ શૂન્ય છે

તેથી આવા ચાર કાર્બોનિલ જૂથો શૂન્ય ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં તે ચોક્કસ નિકલ સાથે જોડાયેલા છે જે ફક્ત અમને જણાવો કે પછી ટેટ્રા કાર્બોનિલ લિકેજ શૂન્ય ત્યાં છે તે જ રીતે જ્યારે અમને આહ ફરીથી મળશે ત્યારે તમારા પાઠ્યપુસ્તકમાંથી બીજું ઉદાહરણ છે.

અનુરૂપ આયર્ન સંયોજન કે જે આયર્ન કેન્દ્રની આજુબાજુમાં આપણી પાસે વધુ સંખ્યામાં કાર્બોનિલ કાર્યો છે જે i s ફરીથી શૂન્ય ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં છે જે

તેથી ફેકો હોલ પાંચ છે

તેથી ટેટ્રાને બદલે પેન્ટા બીજો હશે જો આપણે જોઈએ કે જો આપણે અનુરૂપ ચોરસ કૌસ લખીશું નહીં કારણ કે આ ચોરસ કૌસ હેઠળ હશે સોડિયમ તેની બહાર હશે ચતુર્થાંશ ગોળ

તેથી આ જાણી જોઈને આપવામાં આવ્યું નથી કે આપણે મૂંઝવણ ન કરવી જોઈએ કે તે ક્યાં છે

તેથી કેશનિક ભાગ સોડિયમ વ્હસ છે અને આયનીય ભાગ $uF4$ માઈનસ છે

તેથી તે $uF4$ માઈનસ છે

તેથી તે મૂળભૂત રીતે સંબંધિત એનિઓનિક કોમ્પ્લેક્સનું સોડિયમ મીઠું છે જે ટેટ્રાફ્લોરોરાટ છે

તેથી સોનામાંથી ટેટ્રાફ્લો આપણને આહ આરએચ

તેથી ઓરેટ ત્રણ મળે છે કેટલીકવાર આપણે શોધીએ છીએ કે તે ઓરેટ એક હોઈ શકે છે જેનો અર્થ એ છે કે સોનું આયન મોનોવેલેન્ટ

ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં હાજર છે તે આપણા ટેટ્રાફ્લોરોબોરેટ જેવું છે આ આપણે બધા સારી રીતે જાણીએ છીએ $bF4$ માઈનસ એ જ રીતે તે 4 માઈનસ છે જે ટેટ્રાફ્લોરોબોરેટ છે અને તે ટેટ્રાફ્લુરોઓરેટ છે અને આપણે અહીં પહેલેથી જ ચર્ચા કરી છે કે આ ફેરેટ થ્રી Si નો પોટેશિયમ હેક્સાગોન છે.

સામાન્ય રીતે આપણી પાસે પોટેશિયમ એક્સિયાનો ફેરેટ ટુ હોઈ શકે છે જે આહ ફેરોસાયનાઈડ માટે છે અને છેલ્લું એક મૂળભૂત રીતે ટ્રિસ કોમ્પ્લેક્સ છે જે ઇથિલિન ડાયમાઇન છે

તેથી ટ્રિસ એથિલેનેડિયામાઇન કોમિયમ થ્રી ક્લોરાઇડ છે જેમ કે હેક્સામાઇન કોબાલ્ટ થ્રી ક્લોરાઇડ

તેથી તે વૃક્ષો ઇથિલેનેડિયામાઇન છે

તેથી આ કાર્ય છે.

$cationic$ ભાગ આપણે જાણીએ છીએ કે કોમિયમ કેન્દ્રની આજુબાજુ આવેલા બિડેન્ટેડ લિગાન્ડ્સમાંથી ત્રણ એક વૃક્ષ છે

તેથી હવે ઉલટી રીતે જો આપણે આ બધી વસ્તુને ઉલટી રીતે સારી રીતે સમજીએ તો જો આપણે ચાલતા વાક્યમાં લખીએ તો આપણે

મૂળભૂત રીતે કેટલીકવાર જટિલ લખીએ છીએ આ તો મારો મતલબ ટેટ્રાગોન કોમિયમ 2 સલ્ફેટ છે

તેથી જ્યારે આપણે તેને વાંચીએ છીએ તો વાંચન પણ તરત જ સંદેશ મોકલશે કે સિગ્નલ તમને મોકલી શકાય છે કે અમે કંઈક જોઈ રહ્યા છીએ કે પરમાણુ આના જેવું છે

તેથી તમારી પાસે આ અનુરૂપ છે જેનો અર્થ થાય છે એમાઈન ટેટ્રાકોર કોમિયમ બે સલ્ફેટ

તેથી આ ચોક્કસ એક આપણે જે મેળવીએ છીએ તે આ સ્વરૂપમાં સાચું નથી કે તમારી પાસે આહ છે મારો મતલબ શું છે અમને અષ્ટકોષીય સંયોજનની જરૂર છે, અમને કાર્યમાં તેમાંથી બેની જરૂર છે

તેથી તે એમાઈન ટેટ્રાગોન અથવા કોમિયમ બે સલ્ફેટ નથી તે ડાયમાઇન હોવું જોઈએ

તેથી એમાઈનની સંખ્યા બે હોવી જોઈએ અથવા પાણીના પરમાણુની સંખ્યા પાંચ હોવી જોઈએ કારણ કે તમારી પાસે કેટલીક નિયમિત ભૂમિતિ હોઈ શકે છે.

સરળતાથી પ્રાપ્ત કરી શકાય છે જે આપણને મળે છે કારણ કે આ ફોર્મમાં પેન્ટા કોઓર્ડિનેશન કોમિયમ માટે મેળવવું એટલું સરળ નથી કારણ કે એકવાર તમે કોમિયમ કોમિયમ મેળવી લો જો ટેટ્રાહેડ્રલ ભૂમિતિમાં સ્થિર કરી શકાય છે અને તરત જ તે અષ્ટાહેડ્રલ ભૂમિતિ પર જઈ શકે છે

તેથી એકવાર અમે મેળવવાનો પ્રયાસ કરીએ.

આ પ્રકારનું અનુરૂપ પેન્ટા ન્યુક્લિયર આહ કે પેન્ટા કોઓર્ડિનેશન તે તરત જ બીજી બાજુથી પાણીના પરમાણુને આકર્ષિત કરે છે અને તેને પૂર્ણ કરે છે અને અષ્ટકોષીય સ્વરૂપ પરંતુ ચાર્જ તટસ્થીકરણ ખૂબ જ સરળ છે બે ચાર્જ સલ્ફેટ આયનમાંથી અને એક એમોનિયામાંથી ચાર્જ થાય છે

તેથી જો સલ્ફેટ હોય તો ત્યાં તર્ક ખૂબ જ સરળ છે જો સલ્ફેટ હોય તો એમોનિયા એ મોનોડેન્ટેડ લિગાન્ડ છે

તેથી પાણીના અણુઓની સંખ્યા વધી જાય છે આને પાંચ હશે

તેથી યોગ્ય નામ એમાઈન પેન્ટા ઈકો કોમિયમ ટુ સલ્ફેટ હશે પછી પોટેશિયમ હેક્સાગોનલ ફેરેટ અમે આ બધું જોયું છે તે જ રીતે ઉદાહરણ છે જ્યારે આપણે જાણીએ છીએ કે આ નામકરણ પણ કંઈક તરફ દોરી શકે છે જે સીઆઈએસ પ્લેટિન છે.

મતલબ કે પ્લેટિનમ કમ્પાઉન્ડ કંઈક આ સ્થિતિમાં છે અને જે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે કારણ કે આપણે જાણીએ છીએ કે તે સંબંધિત કેન્સરની દવા છે

તેથી આપણે જાણીએ છીએ કે અનુરૂપ દવા પેનિસિલિન પણ છે

તેથી સિસ્વેટિન યોગ્ય નામ છે કારણ કે તે એક છે.

સૌથી સામાન્ય રીતે સૂચવવામાં આવેલ તેમજ નિદાન કરાયેલા ઘણા કેન્સરની પ્રથમ અને સફળ સારવાર

તેથી આ મૂળભૂત રીતે અમને થોડો ખ્યાલ આપે છે કે આ તે સંયોજન છે જ્યાં બે સ્થિતિનો અર્થ થાય છે કે શું આપણે બે એમાઈન ફંક્શન અને બે ક્લોરાઇડ ફંક્શન વિશે કહીએ છીએ જે તેઓ સીઆઈએસમાં છે.

પોઝિશન અને એ ચારની સંકલન સંખ્યા છે અને એક ચોરસ પ્લાનર કમ્પાઉન્ડ છે જે આપણે મેળવીએ છીએ પછી આપણે ફક્ત આઇસોમેરિઝમ તરફ જઈએ છીએ કે આપણે શું છીએ માત્ર એ જોઈને કે આપણે બે ઉદાહરણો જોયા છે કે આપણી પાસે cis કમ્પાઉન્ડ હોઈ શકે છે અથવા આપણી પાસે ટ્રાન્સ કમ્પાઉન્ડ હોઈ શકે છે

તેથી આપણે હમણાં જ આ માટે નામ આપી રહ્યા છીએ અને તે જ રીતે આપણી પાસે ટ્રાન્સપ્લાટાઈન હોઈ શકે છે પરંતુ આ પ્લેટીન નામકરણ ખૂબ જ સામાન્ય નામ છે.

iupac મંજૂર નામ નથી

તેથી એક વાર આપણે અનુરૂપ એક લખી દઈએ ત્યારે હાઇડ્રન ત્યાં નથી આ પ્લેટિનમ છે

તેથી અનુરૂપ રીતે આપણે અનુરૂપ ટ્રાન્સપ્લાન્ટિંગ શું હોવું જોઈએ તેનો પણ થોડોક ખ્યાલ રાખી શકીએ છીએ

તેથી આ આઇસોમેરિઝમ કિસ્સામાં આપણે જે જોઈએ છીએ કે આઇસોમર્સ ત્યાં છે તે આઇસોમર શું છે? જાણો કે તેમની પાસે સમાન રાસાયણિક સૂત્ર છે પરંતુ અણુઓની અલગ ગોઠવણી છે

તેથી માત્ર અણુઓની ગોઠવણી આપણે જાણીએ છીએ કે જો સંયોજન સીઆઈએસ સંયોજન હોય તો અણુઓની ગોઠવણ અલગ હશે અને જો સંયોજન ટ્રાન્સ વન હોય તો તેની ગોઠવણ સંપૂર્ણપણે છે.

જે રીતે આપણે હમણાં જ વિચારી રહ્યા છીએ તે રીતે બે બોન્ડ એક એસી ડિગ્રીના અંતરે છે અને અન્ય બે બોન્ડ કે જે નેવું ડિગ્રીના અંતરે છે.

e બોન્ડિંગ જે એક એસી ડીગ્રીનું અંતર છે તે ટ્રાન્સ આઇસોમર હશે અને બોન્ડિંગ જે લીગાન્ડના બે સરખા જૂથો માટે નેવું ડીગ્રીનું અંતર હશે જે સીઆઈએસ આઇસોમર છે

તેથી આપણી પાસે બે પ્રકારના આઇસોમેરિઝમ હોઈ શકે છે એકને માળખાકીય આઇસોમેરિઝમ તરીકે ગણી શકાય એટલે કે આપણે માત્ર એક સંકલન સંયોજન અને તે સંકલન સંયોજન વિશે જોઈએ છીએ જે આપણે જોઈએ છીએ કે આ સંકલન સંયોજન ચોક્કસ સંકલન સંખ્યા ધરાવે છે જે તેની ભૂમિતિ અને ભૂમિતિ સાથે સીધી રીતે સંબંધિત છે એટલે ત્રિ-પરિમાણીય માળખું છે અને તે ત્રિ-પરિમાણીય માળખું કંઈક આપણે જે બહુમુખી ગોઠવણી છે અથવા પોલિહેડ્રોન જેમ આપણે બધા જાણીએ છીએ કે એક ચોક્કસ કાર્બન કેન્દ્ર જ્યાં મિથેનમાં તે ચાર હાઇડ્રોજન અણુઓ સાથે જોડાયેલ છે અને ભૂમિતિ છે તે આપણે બધા જાણીએ છીએ કે તે એક ટેટ્રેહેડ્રલ ભૂમિતિ છે

તેથી આ મૂળભૂત રીતે અનુરૂપ પોલિહેડ્રલ ગોઠવણી છે

તેથી અવકાશમાં આ ટેટ્રાહેડ્રલ ગોઠવણી જ્યાં કાર્બન હોય છે.

કેન્દ્રમાં આપણને તે પોલિહેડ્રલ ગોઠવણી મળે છે

તેથી એકવાર ચોક્કસ સંકલન ભૂમિતિ જાણીતી છે જેનો અર્થ થાય છે અનુરૂપ અણુઓની સંખ્યા જે કેન્દ્રીય ભાગની આસપાસ છે

તેથી જો તે ચાર હોય તો આપણે આ માટે ચોક્કસ બહુહેડ્રલ ગોઠવણી કરી શકીએ છીએ

તેથી આ ભૂમિતિ બંધારણ સાથે સંબંધિત છે

તેથી તે ચોક્કસ સંકલનનું માળખું સંયોજન અને જો આ બધામાં સંકલન પ્રકૃતિ આચનીકરણ અને દ્રાવક પરમાણુઓની હાજરીને લગતા જોડાણને લગતી કેટલીક ભિન્નતા હોય તો આપણે જે શોધીશું તે કંઈક શોધી શકશે જેને આપણે અનુરૂપ આઇસોમર તરીકે ઓળખી શકીએ તેથી આ આઇસોમર્સ મેળવશે.

સ્ટ્રક્ચર્સ વિવિધ સ્ટ્રક્ચર્સ જે આપણને અહીં મળે છે તે એ છે કે એકવાર પ્રથમ તે તમારું વિકેજ આઇસોમર હોઈ શકે છે કે વિકેજ અલગ છે

તેથી આપણે નામ ખૂબ જ ધ્યાનથી વાંચવું જોઈએ કે કનેક્ટિવિટી અલગ છે અમને વિકેજ આઇસોમેરિઝમ મળે છે પછી કોઓર્ડિનેશન આઇસોમેરિઝમ કે કોઓર્ડિનેશન ધાતુના આચનની આસપાસ તેની સ્થિતિના આધારે ગોળા અલગ છે જેમ કે c 's અને trans જેથી તે ભૌમિતિક સમસંવાદિતા માટે ભૂમિતિ હેઠળ આવશે પરંતુ સમન્વય સમસમવાદ એટલે કે કંઈક સમન્વય કરી રહ્યું છે અને કંઈક સંકલન કરતું નથી જે સમન્વય સમસ્તરવાદને જન્મ આપશે અને તમારે આ બે પ્રસૂતિ સમસંવાદિતા અને માળખાકીય વચ્ચે મૂંઝવણ ન કરવી જોઈએ.

આઇસોમેરિઝમ પછી આચનીકરણ આઇસોમેરિઝમ એ સ્ટીરિયોઇસોમરથી સંબંધિત કંઈ નથી એટલે કે અવકાશમાંના આઇસોમર્સ અને અનુરૂપ દ્રાવક i i એ ઉકેલી આઇસોમેરિઝમ અને આ સ્ટીરિયો આઇસોમેરિઝમ વધુ સામાન્ય અને મહત્વપૂર્ણ છે અને આપણે આ બંનેને એકસાથે મિશ્રિત કરી શકીએ છીએ જ્યાં આપણે શોધી શકીએ કે ભૌમિતિક આઇસોમેરિઝમ છે.

અને તે ભૌમિતિક આઇસોમેરિઝમની અંદર કંઈક અનુરૂપ ઓપ્ટિકલ આઇસોમેરિઝમ બતાવી રહ્યું છે કે નહીં

તેથી અમારી પાસે છે

તેથી આ ફ્લો ચાર્ટ યાદ રાખવા માટે ખૂબ જ ઉપયોગી છે પણ તમે આ ફ્લોચાર્ટ માટે તેને સારી રીતે યાદ રાખી શકો છો કે આપણે શા માટે આ આઇસોમર્સ વિશે વાત કરી રહ્યા છીએ આ આઇસોમર્સ સમાન સૂત્ર ધરાવતા હશે પરંતુ વિવિધ ગુણધર્મો અને અમે ટી માટે જઈએ છીએ તે અનુરૂપ સ્ટ્રક્ચરલ આઇસોમર પછી સ્ટ્રક્ચરલ આઇસોમર્સ આપણે માત્ર બે જ નહીં, ચાર પ્રકારના વિકેજ કોઓર્ડિનેટ આચનાઇઝેશન અને દ્રાવકની ચર્ચા કરી છે

તેથી આ આઇસોમેરિઝમના આ ચાર પ્રકારો છે જે આપણી પાસે હોઈ શકે છે અને જમણી બાજુએ આપણી પાસે સ્ટીરિયો આઇસોમર સ્ટીરિયો અર્થ છે.

સ્પેસ સ્પેશિયલ પાર્ટ જેનો અર્થ એ છે કે સમાન બોન્ડ્સ પરંતુ વિવિધ અવકાશી ગોઠવણો છે

તેથી બોન્ડ્સ ત્યાં છે આપણી પાસે વસ્તુનો જોડાણ પ્રકાર અથવા વસ્તુનો સંકલન પ્રકાર હોઈ શકતો નથી પરંતુ ગોઠવણીઓ તમારા સી સ્વેટિંગ અને ટ્રાન્સપ્વાન્ટિંગની જેમ અલગ છે તે ભૌમિતિક આઇસોમર છે કારણ કે અવકાશી ગોઠવણી ત્યાં છે અને જેમ આપણે હમણાં જ જોયું છે કે આ સંયોજનોનો અનુરૂપ રંગ પણ એકદમ અલગ છે, આપણે હમણાં જ જોયું છે કે એકનો રંગ ગુલાબી છે અને બીજો લીલા રંગનો છે તેવી જ રીતે બીજી સૌથી મૂળભૂત મિલકત જેનો અર્થ છે ઓપ્ટિકલ આઇસોમેરિઝમ કે જેથી મૂળભૂત રીતે અમને કહે કે ઠીક રંગ શારિરીક રીતે ઠીક છે અમે એક પાને લાક્ષણિકતા આપી શકીએ છીએ રટીક્યુલર સંયોજન કદની વિવિધતા તરીકે અને અન્ય સંયોજનો ટ્રાન્સ વેરાયટી તરીકે પરંતુ પછીથી જ્યારે આપણે તેમના ઉપયોગ અને અન્ય ભૌતિક તેમજ રાસાયણિક અથવા બાયોકેમિકલ પાસાઓને ધ્યાનમાં લઈએ છીએ કે શું અમે તેને તમારા સીઆઇએસ પ્લેટિનમ જેવી સારી દવા તરીકે લાગુ કરી શકીએ છીએ કેમ કે સી સ્વેટન જ કેમ છે? સક્રિય અને પ્રત્યારોપણ એ અહીં સમજ અથવા જ્ઞાનનું મહત્વનું ક્ષેત્ર નથી કે જ્યાં આપણે જોઈએ છીએ કે માત્ર સમુદ્રની વિવિધતામાં જ કેટલીક કાર્યક્ષમતા હોય છે જે તેના અનુરૂપ ઔષધીય મૂલ્ય આપવા માટે કેટલાક બાયોમોલેક્યુલ સાથે જોડી શકે છે અને તેથી જ તેનો ઉપયોગ ખૂબ જ સારી રીતે કરી શકાય છે.

ડ્રગ કેન્સર વિરોધી દવા પરંતુ ટ્રાન્સ અલગ રીતે પ્રતિક્રિયા આપે છે તેથી જ ટ્રાન્સ આઇસોમર્સ પણ અલગ છે અને સમજણ અને સંશોધન અને કાર્યનો મોટો વિસ્તાર ત્યાં હોઈ શકે છે જ્યાં આપણે કહી શકીએ કે બીજીની વિવિધતાને કેવી રીતે સંશ્લેષણ કરી શકાય છે અને ટ્રાન્સ વિવિધતાનું સંશ્લેષણ કરી શકાય છે તેથી તે નોંધવું ખૂબ જ રસપ્રદ છે કે આ મેટલ કોમ્પ્લેક્સ કેવી રીતે સંશ્લેષણ થાય છે અને પછી ચોક્કસ વિવિધતા અથવા ચોક્કસ સ્ટીરીયો આઇસોમર અથવા ચોક્કસ માળખાકીય આઇસોમર આપણે બીજા ભાગ માટે કેવી રીતે સંશ્લેષણ કરી શકીએ તેનો અર્થ એ છે કે માળખાકીય આઇસોમેરિઝમ આપણે સૌપ્રથમ જોયું કે લિંકેજ આઇસોમેરિઝમ તેથી લિંકેજ આઇસોમેરિઝમ એમ્બિડેન્ટેડ લિગાન્ડ ધરાવતા સંયોજનને સમજવા માટે ખૂબ જ સરળ છે જેથી બાજુની બાજુ પણ હોય. બાજુમાં આપણે ફક્ત લિગાન્ડ્સ વિશે વાત કરી રહ્યા છીએ અને અમે વિવિધ પ્રકારના લિગાન્ડ્સનું વર્ગીકરણ કર્યું છે અને એકવાર આપણે આ આઇસોમેરિઝમ વિશે કહીએ છીએ ત્યારે આપણે કંઈક જોઈએ છીએ જેને આપણે એમ્બિડેન્ટેડ લિગાન્ડ તરીકે ઓળખીએ છીએ અત્યાર સુધી આપણે ફક્ત કેટલાક જૂથો અને કેટલાક લિગાન્ડ્સને ધ્યાનમાં લઈએ છીએ તેથી આવા એક ઉદાહરણ આપણે સૌપ્રથમ n ત્રણ માઈનસ લઈ શકીએ છીએ જે એજીડ આયન છે અને આપણે જાણીએ છીએ કે તે ટ્રાઈ એટોમિક આયન છે

તેથી આપણી પાસે nnn અને ચાર્જ અને લેવિસ ડોટ સ્ટ્રક્ચરની કનેક્ટિવિટી છે જે તમે દોરી શકો છો અને તમારી પાસે કેટલા બોન્ડ હોઈ શકે છે તે ચોક્કસ પ્રકારની ગોઠવણ સાથે ત્યાં પહોંચો અને ત્યાં એકલા જોડીની સંખ્યા છે તેથી આ નાઇટ્રોજનમાંથી પણ એકલા જોડી ઉપલબ્ધ થશે આ નાઇટ્રોજન તરીકે જેથી તેઓ કાર્ય કરી શકે તેથી આ નાઇટ્રોજન એકલ જોડીનો ઉપયોગ ધાતુના બોન્ડ સાથે સંકલન કરવા માટે કરી શકાય છે એમ કહો કે એમ વન એ જ રીતે આ એકલ જોડીનો ઉપયોગ એમ ટુ સાથે બંધન માટે કરી શકાય છે પરંતુ જ્યારે આપણે મોનોન્યુક્લિયર સંયોજન માટે જઈએ ત્યારે એક મોનોન્યુક્લિયર સંયોજન જે કોઈ ભેદ ન હોઈ શકે તેથી તે જ એઝાઇડ ધાતુના કેન્દ્ર સાથે બંધાઈ શકે છે, પછી ભલે તે ચોક્કસ બોન્ડ ડાબા હાથના નાઇટ્રોજનમાંથી રચાઈ રહ્યું હોય કે જમણા હાથના માપનથી આપણને સમાન સંયોજન મળે છે પરંતુ જો આ n છે ત્યાં તે જ મેળવીએ.

શું થિયોસાયનેટ ત્યાં એનસીએસ છે અને આપણી પાસે ફરીથી ચાર્જ છે અને જો આપણે ફક્ત ધ્યાનમાં લઈએ કે આ ચોક્કસ આહ બે નાઇટ્રોજનને બદલે આપણી પાસે કાર્બન અને સલ્ફર જૂથો છે આની સાથે જોડાયેલ છે તેથી એકંદરે ઇલેક્ટ્રોનની કુલ સંખ્યા સમાન છે પરંતુ આ ચાર્જ ખસેડી શકે છે. આ સલ્ફરથી આ નાઇટ્રોજન સુધી પણ ઇલેક્ટ્રોનની એકલી જોડી અને અનુરૂપ લુઈસ ડોટ સ્ટ્રક્ચર જે આપણને ચાર્જની હિલચાલ આપે છે તેના આધારે એરે સલ્ફર સ્ફિયર પર અથવા નાઇટ્રોજન સ્ફિયર પર વધારાના ઇલેક્ટ્રોનનું રહેઠાણ છે તેથી હવે પરિસ્થિતિ થોડી અલગ છે જ્યારે આયનનો નાઇટ્રોજન અથવા આયનનો સલ્ફર મેટલ સેન્ટર સાથે સંકલન કરી શકે છે તેથી જો આપણે ધ્યાનમાં લઈએ કે જે સમાન છે એકલા સોલ્યુશનમાં ટ્રાવણમાં ફેરિક આયનની ઓળખ માટે વિશ્લેષણાત્મક પરીક્ષણ એ એક ખૂબ જ સારી કસોટી છે જે પીળો રંગનો છે અને આ આપણું રીએજન્ટ હોઈ શકે છે અને તે રીએજન્ટનો આ રીએજન્ટનો ઉમેરો આ રીએજન્ટનો ઉમેરો જે અમુક પ્રતિક્રિયા બનાવે છે જે ફેરફાર છે.

રંગમાં તમે પ્રતિક્રિયાને કેવી રીતે મોનિટર કરો છો તે ટેસ્ટ ટ્યુબ અથવા અન્ય કોઈપણ પ્રતિક્રિયા પ્રવાહમાં મોનિટર કરવા માટે ખૂબ જ સરળ છે અમે ફક્ત રંગમાં અનુરૂપ ફેરફારને જોઈએ છીએ અને આ ચોક્કસ રંગ પરિવર્તન અનુરૂપ સંકલન સંયોજન રચના અથવા સંકલન જટિલ રચનાને કારણે છે.

તેથી આ ચોક્કસ આયર્ન પાસે વિકલ્પ હશે

તેથી કાં તો આ આયર્ન ફી થ્રી પ્લસમાં એનસીએસ સાથે સંકલન કરી રહ્યું છે અથવા તે s સાથે સંકલન કરી શકે છે cn

તેથી કાં તો તે આને નાઇટ્રોજન દ્વારા અથવા સલ્ફર દ્વારા બાંધી શકે છે,

તેથી આપણે આ ચોક્કસ રંગ પરિવર્તન માટે શું શોધી રહ્યા છીએ તે અમે શોધી રહ્યા છીએ કે શું આપણે કેટલાક નવા આયર્ન નાઇટ્રોજન બોન્ડ અથવા નવા આયર્ન સલ્ફર બોન્ડની સ્થાપના કરી રહ્યા છીએ અને જો આપણે બંને બનાવવા માટે પૂરતા નસીબદાર છીએ .

એક કિસ્સામાં બે સંયોજનો આપણે ફક્ત પ્રથમ સંકલન માટે જઈ રહ્યા છીએ કારણ કે જ્યારે તે પાણીના માધ્યમમાં હોય છે ત્યારે આપણે જાણીએ છીએ કે તેની પાસે આ ચોક્કસ આયર્ન કેન્દ્રની આસપાસ છ પાણીના અણુઓ છે

તેથી આ નાઇટ્રોજન સંકલન કરી રહ્યું છે

તેથી આ બંધન જેથી તરત જ રંગ અને રંગ બદલાય.

જે આપણે મેળવીએ છીએ જે ઓળખી શકાય તેવું છે તે લોહીનો રંગ લાલ છે

તેથી ફેન્ટી જૂનાથી લઈને લોહીના લાલ રંગ સુધીનો રંગ સૂચવે છે કે તમારી પાસે નાઇટ્રોજન દ્વારા થાઇરોઇડ આયનોનું અનુરૂપ સંકલન છે તેથી આ ચોક્કસ કેસ પણ આ ચોક્કસ જોડાણ આઇસોમેરિઝમને જન્મ આપે છે જો મેટલ કેન્દ્ર નાઇટ્રોજન સાથે બંધાયેલું છે અથવા ધાતુનું કેન્દ્ર સલ્ફર સાથે બંધાયેલું છે

તેથી દેખીતી રીતે જ્યારે તે નાઇટ્રોજન સાથે જોડાય છે ત્યારે આપણને એક પાર મળે છે ટીક્યુલર રંગ અને જ્યારે સલ્ફર સલ્ફર સાથે જોડાય છે ત્યારે આપણને એક ચોક્કસ અન્ય પ્રકારનો આહ રંગ મળે છે અને અહીં એ નોંધવું પણ રસપ્રદ છે કે કેટલાક કિસ્સાઓમાં જ્યારે આપણે તેને આ વિશિષ્ટ બંધવા દબાણ કરીએ છીએ ત્યારે આપણે ધાતુના કેન્દ્ર સાથે બાંધી શકીએ છીએ જેનો અર્થ થાય છે જો આપણી પાસે કોપર સેન્ટર હોય તો કોપર હોય તો આપણે જાણીએ છીએ કે તાંબામાં બે ઓક્સિડેશન સ્ટેટ્સ હોઈ શકે છે કોપર બે પ્લસ અને વન પ્લસ અને તે પ્રજાતિની જેમ જે આપણે હમણાં જ જોયું છે કે તે તમારા એક ઓછા વ વત્તા બે ક્લોરાઇડ સાથે બંધાયેલ હોઈ શકે છે.

પહેલાથી જ બે ની સંકલન સંખ્યા ધરાવતા જૂથો આપણે તે જ રીતે જોયા છે, જેનો અર્થ છે કે આ $t1$ માઈનસ scn માઈનસ હજારમા જૂથો દ્વારા બદલી શકાય છે

તેથી આ હજાર જૂથોનું બંધન આપણને આ પ્રકારના કેટલાક જૂથો તરફ લઈ જઈ શકે છે જેથી તમે $cusc$ મેળવી શકો.

જો કોપર પ્લસ વન ઓક્સિડેશન અવસ્થામાં હોય તો સંપૂર્ણ થી માઈનસ તે જ રીતે જો આપણે કોપર ટુ પ્લસ પર જઈએ જ્યાં આપણે એનસીએસ તરીકે લખી શકીએ અને તે ત્રણ ઓછા કે ચાર છે જેનો ચાર ઓછાનો ચાર્જ છે.

તેથી આ પ્રકૃતિમાં થોડું નરમ છે

તેથી કયું નરમ છે અને કયું કઠણ છે અને તે આપણને થોડો ખ્યાલ પણ જણાવે છે કે આ હેટરોએટોમ્સમાં જે જૂથો જુદા જુદા જૂથો ધરાવતા હોય છે

તેથી નાઇટ્રોજન સલ્ફરની તુલનામાં સખત હોય છે

તેથી સલ્ફરનો અંત સ્થિર થવા માટે આવશે.

પ્લસ વન ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં તાંબુ અને નાઇટ્રોજન આ અનુરૂપ સંયોજનને ક્યુપ્રિક અવસ્થામાં બંધવા માટે આવશે

તેથી આ ઉદાહરણમાં આ લિગાન્ડ થિયોસિનિકની આહ એમ્બિડેન્ટેડ વર્તણૂક સલ્ફર અને નાઇટ્રોજન દ્વારા મેટલ સેન્ટર સાથે જોડાય છે અને જ્યારે આપણે શોધવાનો પ્રયાસ કરીએ છીએ આયર્ન ત્રિસંયોજક અવસ્થામાં હોય છે કે ફેરિક અવસ્થામાંનું લોખંડ જે પીળા રંગનું હોય છે

તેથી આ અનુરૂપ સંકલન હશે એટલે કે ફેરિક સખત હોય છે જે નાનું પણ હોય છે

તેથી સખત ધાતુનું આયન કેન્દ્ર માત્ર આકર્ષવાનો પ્રયત્ન કરશે.

થાઇરોઇડ લિગાન્ડનો નાઇટ્રોજન છેડો

તેથી એક રેખીય scn પરમાણુ છે જેથી રેખીય scn પરમાણુ આ ચોક્કસ નાઇટ્રોજન કેન્દ્રને તમારા $fe3$ તરફ આકર્ષવાનો પ્રયાસ કરશે. વત્તા કેન્દ્ર

તેથી તે આવા બોન્ડની રચના કરી રહ્યું નથી જેમ કે જો s બોન્ડ ન બની રહ્યું હોય તેના બદલે તે હજાર દ્વારા માત્ર ફેન બોન્ડ આપી શકે છે, તો પછી નામ પર આધાર રાખીને આપણે શું સંકલન વિશે વાત કરી રહ્યા છીએ સંકલન વર્તન અથવા સંકલન અથવા બંધનકર્તા કરી શકે છે સંકુલમાં હજાર વિવિધ ધાતુના આયનોની $cationic$ અને $ionic$ એન્ટિટી વચ્ચેના લિગાન્ડ્સનું આદાનપ્રદાન જ્યાં થાય છે ત્યાં એક બીજા પ્રકારના આઇસોમેરિઝમને જન્મ આપે છે

તેથી આ એક ચોક્કસ સંયોજન છે જેમાં એમોનિયા જૂથો કોબાલ્ટ અને સાયનાઇડ જૂથો સાથે બંધાયેલા છે.

ક્રોમિયમ કેન્દ્ર સાથે બંધાયેલ છે

તેથી તમે આ ચોક્કસ વસ્તુ માટે ચોક્કસ પ્રકારનું સ્થિરીકરણ મેળવી શકો છો એટલે કે ક્રોમિયમમાં કોબાલ્ટને બદલે સાયનાઇડ લિગાન્ડ્સ માટે થોડી સારી પસંદગી હોઈ શકે છે જે સંકલન માટે એમોનિયા આહ પરમાણુઓને પ્રાધાન્ય આપે છે જો હવે કોઈ વિનિમય હોય તો તેનો અર્થ એ કે કોબાલ્ટ અહીં આવશે અને ક્રોમિયમ ત્યાં આવશે જેથી તે પણ વાસ્તવિકતા છે જ્યારે સી.

ઓબાલ્ટ મૂળભૂત રીતે સાયનાઇડ જૂથો સાથે બંધનકર્તા છે અને ક્રોમિયમ ત્યાં અનુરૂપ એમોનિયા અણુઓ અથવા એમોનિયા લિગાન્ડ સાથે બંધનકર્તા માટે જાય છે

તેથી આ મૂળભૂત રીતે અમને ધાતુની પ્રકૃતિ અને ધાતુના આયનનું પાત્ર કહે છે કે શું ધાતુ આયન હજાર છે કે કેમ સંકુલનો $cationic$ ભાગ અથવા સંકુલનો $anionic$ ભાગ અને કેટલીકવાર તે સમજવું ખૂબ જ સરળ છે કે જો આ જૂથનો એક ભાગ કારણ કે જ્યારે આપણે ધ્યાનમાં લઈએ છીએ કે આ ત્યાં છે

તેથી તે વાસ્તવિકતા છે તો તમે તેને ઉકેલમાંથી અલગ કરી શકો છો.

તેને સોલ્યુશનમાંથી બનાવી શકો છો અને ફરીથી તમે તેને તોડી પણ શકો છો કારણ કે આ હેક્સામાઇન કોવેલેન્ટ થ્રી ક્લોરાઇડ આપણે જાણીએ છીએ અને પોટેશિયમ એહ હેક્સા સાયનો કોમેટ પણ આપણે જાણીએ છીએ કે આપણે તેને બનાવી શકીએ છીએ અને પછી મેટાથેસીસ પ્રતિક્રિયા દ્વારા આ સંયોજન મેળવવા માટે આપણે એકસાથે મૂકી શકીએ છીએ અથવા ડબલ વરસાદ પ્રતિક્રિયા

તેથી આ ચોક્કસ કિસ્સામાં અમે અને એ પણ ધ્યાનમાં લઈએ છીએ કે જો આપણી પાસે તે ચોક્કસ વાતાવરણ હોઈ શકે અને જ્યારે તમે ધ્યાનમાં લો કે આ ભાગ ઈલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર રિએક્શન માટે $u1ar$ વસ્તુનો પણ સારી રીતે અભ્યાસ કરવામાં આવે છે જેનો અર્થ છે કે પ્લસ ટૂ વત્તા ત્રણ ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં બંને કેન્દ્રો માટે આ સ્થિર થઈ રહ્યું છે પરંતુ જો કંઈક એવું છે કે ત્યાં એક ચોક્કસ કેન્દ્ર છે અને આપણે કેટલાક ઈલેક્ટ્રોન ટ્રાન્સફર માટે જોઈ શકીએ છીએ.

એક ચોક્કસ કેન્દ્ર બીજા માટે જેથી એકવાર આપણે આ ચોક્કસ કેન્દ્રને હૃદયને નરમ બનાવી દઈએ, તે અનુરૂપ લિગાન્ડ માટે અનુરૂપ આકર્ષણ પણ બદલાશે અને આપણે કંઈક મધ્યવર્તી પ્રજાતિઓ મેળવી શકીએ છીએ જ્યાં એક ચોક્કસ લિગાન્ડ જેમ કે સાઈનાઈડ એજીટ સાયનાઈડ એ બીજું કંઈ નથી પરંતુ તે કાર્બન દ્વારા બાંધી શકે છે અને તે નાઈટ્રોજન દ્વારા બાંધી શકે છે તે ચોક્કસ કિસ્સામાં તે ખૂબ જ સારો બ્રિજિંગ લિગાન્ડ હોઈ શકે છે, જે આયનીકરણ આયનીકરણ સાથે સંબંધિત છે તે હંમેશા ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે અને આપણે ભૂલવું જોઈએ નહીં કે આ આયનીકરણ કેવી રીતે થાય છે.

ત્યારે થઈ શકે છે જ્યારે આપણે અનુરૂપ સોલ્યુશન વિદ્યુત વાહકતાને પણ ધ્યાનમાં લઈએ છીએ જે લેમ્બડા એમ મૂલ્યો આપણે કરી શકીએ છીએ માપન અને મેટલ કોમ્પ્લેક્સનું અનુરૂપ આયનીકરણ મહત્વપૂર્ણ છે જે રીતે આપણે જોયું છે કે અનુરૂપ હેક્સા એમાઈન સહસંયોજક ત્રણ સંયોજન હેક્સામાઈન કોબાલ્ટ થ્રી ક્લોરાઈડના કિસ્સામાં આપણે જોયું છે કે ઉકેલમાં આ ત્રિસંયોજક કેશન તરીકે હાજર છે અને ત્રણ $c1$ માઈનસમાં હાજર છે.

અનુરૂપ આયનીય સ્વરૂપ તરીકેનું સોલ્યુશન

તેથી આયનોઇઝેશન આઇસોમેરિઝમ આપણને ઉપલબ્ધ થશે જો જટિલ મીઠામાં કાઉન્ટર આયર્ન પોતે સંભવિત લિગાન્ડ છે જેની આપણે શરૂઆતથી જ પ્રથમ વર્ગથી ચર્ચા કરી છે કે ક્લોરાઇડ સંકલન વલયની અંદર હોઈ શકે છે.

લિગાન્ડ તરીકે ક્લોરાઇડ તે ક્વાડ્રસ અને ગોળાની અંદર અથવા સંકલન વાતાવરણની અંદર હોઈ શકે છે અથવા તે ચાર્જને સંતુલિત કરવા માટે બહાર જઈ શકે છે અથવા ચાર્જને તટસ્થ કરી શકાય છે

તેથી આ ત્યાં હોઈ શકે છે

તેથી જો લિગાન્ડ સંભવિત આહ હોય તો તમે સંકલન કરી શકો છો.

મેટલ સેન્ટર અથવા તમે તેને બહાર વિસ્થાપિત કરી શકો છો તમે કંઈક પ્રદાન કરી શકો છો જ્યાં અમને આ ચોક્કસ પરિસ્થિતિ મળે છે જ્યાં તમે અનુરૂપ સલ્ફેટ જૂથ ક્વાડ્રસ અને ગોળાની અંદર હોય છે અન્ય કિસ્સામાં આપણી પાસે સલ્ફર જૂથ સંકલન ગોળાની બહાર હોય છે તેથી આ બે જૂથો દેખીતી રીતે આપણે સલ્ફેટ કાર્યના સંકલનની પ્રકૃતિ જાણવી જોઈએ અને જ્યારે પણ આપણી પાસે કોઈ એનિઓનિક જૂથ અથવા કેશનિક જૂથ હોય.

હંમેશા તમે તેને સરસ રીતે લખવાનો પ્રયત્ન કરો છો કે આમાં તમારા પરક્લોરેટની જેમ સલ્ફેટ ફંક્શન અને સલ્ફેટ છે અને તેનો ચાર્જ બે માઈનસ છે

તેથી આ સલ્ફર ખૂબ જ સંતૃપ્ત છે તે એક ટેટ્રાહેડ્રલ છે

તેથી આ સલ્ફર પર ઉપલબ્ધ એકલા જોડી ઉપલબ્ધ રહેશે નહીં.

તમારા આહને અનુરૂપ ધાતુના કેન્દ્ર સાથે સંકલન કરો

તેથી જ અમે અન્ય સલ્ફ એહ સલ્ફર બેરિંગ ટ્રાવક પણ બતાવીએ છીએ જે ડાઈમિથાઇલ સલ્ફોક્સાઇડ છે

તેથી સલ્ફર છે અને ઓક્સિજન પણ છે પરંતુ તે માત્ર ઓક્સિજન દ્વારા ધાતુના કેન્દ્ર સાથે સંકલન કરી શકે છે કારણ કે ઓક્સિજન એ ટર્મિનલ બિંદુ છે તેવી જ રીતે આ સલ્ફેટ જૂથો આ ઓક્સિજન અને ચારેય ઓક્સિજન દ્વારા મેટલ સેન્ટર સાથે જોડાઈ શકે છે gen ને બંધન માટે રોકી શકાય છે પરંતુ શરૂઆતમાં આ એક વિશાળ જૂથ હોવાથી તે મોનોરેન્ટેડ લિગાન્ડ તરીકે કાર્ય કરી શકે છે અથવા તે બિડેન્ટેડ લિગાન્ડ તરીકે કાર્ય કરી શકે છે

તેથી પ્રથમ કિસ્સામાં પ્રથમ કિસ્સામાં શું થાય છે તે આપણે જોઈએ છીએ કે સલ્ફેટ કોઓર્ડિનેટની અંદર છે ગોળા અને પહેલાથી જ પાંચ એમોનિયા જૂથો ત્યાં છે

તેથી આ કોબાલ્ટ કેન્દ્રની આસપાસ અષ્ટકોષીય ભૂમિતિ માટે આ સલ્ફેટ ઓક્સિજન તમારા કોબાલ્ટ કેન્દ્રમાં એક મોનોડેન્ટેટ લિગાન્ડ તરીકે કાર્ય કરે છે

તેથી કોબાલ્ટ પર્યાવરણ $n5$ છે તે જ રીતે બીજા કિસ્સામાં તમારા બ્રોમિન માટે આપણે બધા જાણીએ છીએ કે બ્રોમિન છે.

મોનોરેન્ટેડ અને કોબાલ્ટ ત્રિસંયોજક હોવાથી ચાર્જ નિષ્ક્રિયકરણ બ્રોમાઇડ આયનમાંથી મેટલ આયન કેન્દ્રને સલ્ફેટ તરીકે સંકલન કરી રહ્યું છે

તેથી બહારની બાજુએ

તેથી શરૂઆતમાં આ બંનેને ખૂબ જ સરસ રીતે દર્શાવી શકાય છે કારણ કે ઇલેક્ટ્રોવાઇટ પ્રકૃતિ અલગ છે.

આ અનુરૂપ વસ્તુ છે તે એક પ્રકારની ઉહ વસ્તુ છે અને શું તમારી એક બે પ્રકારની ઇલેક્ટ્રોવાઇટ છે

તેથી નાટુ ઇલેક્ટ્રોવાઇટનો re એટલે કે લેમ્બડા એમ મૂલ્યો અલગ છે

તેથી મૂડી લેમ્બડા એમ મૂલ્યો તરત જ અમને કહેશે કે તમારી પાસે આયનીકરણ આઇસોમરીઝમ છે કારણ કે સંકલન સંયોજન માટે

આયનીકરણની પેટર્ન અલગ છે જે ટ્રાવણમાં બ્રોમાઇડ ઉત્પન્ન કરી શકે છે અને ટ્રાવણમાં સલ્ફેટ ઉત્પન્ન કરી શકે છે.

વિશ્લેષણાત્મક રીતે પણ ઓળખી શકાય છે જો આપણે પ્રથમ કેસ માટે સિલ્વર નાઈટ્રેટ ઉમેરીએ અને માધ્યમમાંથી સિલ્વર બ્રોમાઇડને અવક્ષેપિત કરીએ અને બીજા કિસ્સામાં બેરિયમ ક્લોરાઇડને માધ્યમમાંથી બેરિયમ સલ્ફેટ તરીકે અલગ કરવા માટે ઉમેરી શકાય અને સિલ્વર બ્રોમાઇડ અથવા સિલ્વર બેરિયમ સલ્ફેટની ઓળખ કરી શકાય.

માધ્યમ અમને એ પણ કહી શકે છે કે આ બ્રોમાઇડ યતુર્થાંશ ગોળાની બહાર છે અને સલ્ફેટ પણ સંકલન ગોળાની બહાર છે અને સમાન પરમાણુ સૂત્ર ધરાવતા આ બે ઉદાહરણો આપણને આયનોઇઝેશન આઇસોમેરિઝમ તરફ દોરી જાય છે પછી તેને હલ કરો કે દ્રાવક આઇસોમેરિઝમ પણ રસપ્રદ છે જ્યાં આપણે શોધીએ છીએ કે સોલ્વેશન એટલે કે ત્યાં કેટલા દ્રાવક પાણીના અણુઓ હાજર છે e અને અમે તેને હાઇડ્રેટ આઇસોમેરિઝમ તરીકે પણ ઓળખીએ છીએ જે રીતે આપણે જાણીએ છીએ કે કોપર સલ્ફેટનું સૂત્ર કોપર સલ્ફેટ પેન્ટાહાઇડ્રેટ તરીકે ઓળખાય છે એટલે કે તે કોપર સલ્ફેટ સાથે પાંચ પાણીના અણુઓ હાજર છે તેથી હાઇડ્રેટ આઇસોમેરિઝમ અમને કહેશે કે પાણી છે કે કેમ.

દ્રાવક તરીકે સમાવિષ્ટ થાય છે જેનો અર્થ દ્રાવક તરીકે પણ થાય છે જો આયોનાઇઝેશન આઇસોમેરિઝમ જેવું જ હોય પાણી સંકલન માટે આવે છે અ વા પાણી બહાર જતું હોય ત્યારે પાણી આ રીતે બહાર જતું હોય છે તેનો અર્થ એ છે કે આ ણને ત્યાં કંઈક મળે છે અ એ પછી કેટલાક આયનોએ બે અ.

ત વગેરે પછી કેટલાક પાણીના અણુઓ

તેથી હવે પાણીના અણુઓ ચાર્જ નિષ્ક્રિયકરણ માટે જરૂરી નથી અથવા અહીં આપણે જોઈ શકીએ છીએ કે આ પાણીના અણુઓ સ્ફટિકીકરણના દ્રાવક તરીકે હાજર હોવા જોઈએ જેને આપણે દ્રાવક તરીકે ઓળખીએ છીએ, પરંતુ અન્ય કિસ્સામાં આ ખારા પાણીના અણુઓ આવીને ધાતુના કેન્દ્રમાં સંકલન કરી શકે છે જ્યાં ધાતુ અમુક ઓક્સિડેશન અવસ્થામાં હોય છે જેથી પાણીની સંખ્યા દ્રાવક તરીકેનો પરમાણુ ઓછો હશે અને આ પાણીના પરમાણુ આ જળ સંકલન ક્ષેત્રની અંદર જવા માટે આવશે અને તે મૂળભૂત રીતે લિગાન્ડ છે જ્યારે તે ક્વાડ્રાજોન ગોળાની બહાર હોય છે ત્યારે તે લિગાન્ડ નથી

તેથી એક કિસ્સામાં તેમાં બે અક્ષર હોઈ શકે છે.

લિગાન્ડ અન્ય કિસ્સામાં એવું કરી શકતું નથી કે તમે અહીં જે જુઓ છો તે એ છે કે આ વિશિષ્ટ દ્રાવક આઇસોમર્સ એટલા માટે સારું રહેશે જો દ્રાવક પરમાણુ સીધા મેટલ આયન સાથે બંધાયેલ હોય તો જો તે ધાતુના આયન સાથે સીધું બંધાયેલ હોય તો આપણને એક રચના મળે છે. આઇસોમર અને જો તે યતુર્ભુજ વલયની બહાર હોય અને તે ચોક્કસ સંકુલ માટે આહ દ્રાવકના દ્રાવક તરીકે રહે છે અથવા ક્રિસ્ટલ જાળીની અંદર સ્ફટિકીકરણના દ્રાવક તરીકે રહે છે કારણ કે જ્યારે આપણે તેને પ્રતિક્રિયા માધ્યમથી અલગ કરીએ છીએ ત્યારે આપણને અમુક સિંગલ ક્રિસ્ટલ મળે છે ક્યારેક આપણે શું સ્ફટિકી મેળવીએ છીએ.

મેળવો તેમની પાસે થોડી જાળી છે અને જાળી કેટલાક દ્રાવક પરમાણુઓને ફસાવી રહી છે તેથી આ દ્રાવક પરમાણુઓ ફસાઈ રહ્યા છે પછી ભલે આપણે કોઈ અંગમાં પ્રતિક્રિયા કરીએ.

c દ્રાવક જેમ કે મિથેનોલ જેમ કે ઇથેનોલ અથવા એસેટોનિટ્રિલ તે દ્રાવક પરમાણુઓ પણ ક્રિસ્ટલ જાળીની અંદર ફસાઈ જવાની શક્યતા ધરાવે છે પરંતુ કેટલીકવાર તે પરમાણુઓ આ અનુરૂપ સંકુલ માટે જવાબદાર ધાતુના આયન સાથે સંકલન કરવા માટે યતુર્ભુજની અંદર પણ જઈ શકે છે પછી ભૌમિતિક આઇસોમેરિઝમ આવે છે જેનો અર્થ થાય છે.

ભૌમિતિક આઇસોમર્સ કે ભૂમિતિ આપણા માટે અનુરૂપ આઇસોમરિઝમને કેવી રીતે નિયંત્રિત કરી શકે છે અને આ ભૌમિતિક આઇસોમરિઝમ આપણને કંઈક કહે છે કે જ્યાં આપણે જોયું છે કે આપણે જે જોયું છે અને પ્લેટિનમ માટે આપણે અગાઉ જે એમોનિયાના બે પરમાણુઓ મૂકીએ છીએ તેના માટે આપણે જે જાણીએ છીએ તે ચોક્કસ ગોઠવણ છે

ડાબે અને તે 90 ડિગ્રીના અંતરે છે અને તેમાંથી બે ટ્રાન્સપોઝિશનમાં છે

તેથી આપણને સીઆઈએસ પ્લેટિન અથવા પરમાણુઓમાં ટ્રાન્સપ્લાન્ટ તરીકે મળે છે અને તે શા માટે એટલા મહત્વપૂર્ણ છે કારણ કે ઔષધીય રીતે આપણે જોયું છે કે એક દવા હોઈ શકે છે અને બીજી ન હોઈ શકે.

દવા હોઈ શકે છે અને તે પ્લેટિનમ ધરાવતું મેટલ આયન હોવાથી તે આપણા માટે ઝેરી પણ હોઈ શકે છે કારણ કે તત્વ એન્ટલ પ્લેટિનમ તેમજ આયોનિક પ્લેટિનમ પ્લસ ટુ ઓક્સિડાઇઝિંગ સ્થિતિમાં પણ પ્લસ ફોર અથવા અન્ય કોઈપણ ઓક્સિડેશન અવસ્થામાં ન હોય તે આપણા કોષ માટે આપણા અસ્તિત્વ માટે ઘણી વખત ઘાતક હોય છે જે કોષને નુકસાન પહોંચાડ્યા વિના બિનજરૂરી રીતે કોષને મારી શકે છે જ્યારે આપણે આને લઈએ છીએ.

કેન્સરગ્રસ્ત કોષની સારવાર માટે અનુરૂપ દવા જેથી બે આઇસોમર્સ શા માટે એટલા મહત્વપૂર્ણ છે કારણ કે આપણે પહેલેથી જ જોયું છે કે અનુરૂપ રંગમાં એક અલગ છે

તેથી આ રંગ આ ભાગ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે જ્યારે તમે અનુરૂપ સંક્રમણ મેટલ રેખાઓ વિશે વાત કરો છો કે કેમ તે 3d 4d અથવા 5d મેટલ આયન આ રંગ જાણવા અથવા સમજવા માટે ખૂબ જ ઉપયોગી થઈ શકે છે કે આ બધા કિસ્સાઓ છે કે રંગ અલગ હોવો જોઈએ જે આપણે પહેલાથી જ અન્ય કોબાલ્ટ સંયોજનમાં જોયો છે કે રંગો સમાન રીતે અલગ હોય છે જો તેઓ નક્કર હોય તો તેમના ગલનબિંદુઓ આ રીતે અલગ હોય છે.

જો તેઓ ઘન ન હોય તો અલગ હોય જો તેઓ પ્રવાહી હોય તો તેમના ઉત્કલન બિંદુઓ પણ અલગ હશે અને પાણીમાં તેમની દ્રાવ્યતા જે ખૂબ જ ઇમ છે નોંધનીય છે કે એકવાર તમે હાથમાં નક્કર સંયોજન મેળવી લો, ધારો કે અમે સીઆઈએસ પ્લેટિન અને ટ્રાન્સપ્લાન્ટિંગ એમ બંને સંયોજનો તૈયાર કરી રહ્યા છીએ અને અમે શોધી શકતા નથી કે તેમના માટે રંગમાં થોડો ફેરફાર છે જે મૂળભૂત રીતે ખૂબ રંગ તફાવત નથી

તેથી આપણે અનુરૂપ દ્રાવ્યતા યકાસવા માટે જઈએ છીએ અમે તે સંયોજનના કેટલાક મિલિગ્રામ સંયોજનોની ચોક્કસ માત્રા લઈએ છીએ અને તેમાં એક મિલિલિટર અથવા અડધા મિલિલિટર અથવા પાણીના અણુઓના કેટલાક ટીપાં નાખીએ છીએ અને અમે હવામાન તપાસીએ છીએ કે તે બંનેની દ્રાવ્યતા સમાન છે

તેથી દ્રાવ્યતામાં તફાવત છે.

ત્યાં હશે અને દ્વિધ્રુવીય ક્ષણ દેખીતી રીતે આપણે બધા જાણીએ છીએ કે કાર્બનિક પરમાણુઓ માટે c અને ટ્રાન્સ સંયોજનોનો સરવાળો કેટલાક અનુરૂપ ડી ક્લોરાઇડ સંયોજનો આહ ડાયબ્રોમાઇડ સંયોજનો આપણે જાણીએ છીએ કે આ પ્લેટિનમ ક્લોરીન બોન્ડ અને આ પ્લેટિનમ ક્લોરાઇડ બોન્ડ આપણી પાસે ચાર્જ અલગ છે પછી બોન્ડ ડીપોલ્સ સીઆઈએસ કમ્પાઉન્ડ માટે છે બોન્ડ ડીપોલ્સ પ્રકૃતિમાં ઉમેરવામાં આવશે જેથી તેઓ એડિટિવ હોય પ્રકૃતિ પરંતુ ટ્રાંસ કેસમાં તે તેને રદ કરશે જેથી નિકલ સંયોજનમાં પણ આ પ્લેટિનમ પેલેડિયમ માટે સ્ક્વેર પ્લાનર ભૂમિતિમાં ટ્રાન્સ આઇસોમર્સ તેમની દ્વિધ્રુવ ક્ષણ શૂન્યની નજીક હશે અથવા કેટલીકવાર તે બરાબર શૂન્ય છે જે આપણે સૈદ્ધાંતિક રીતે આગાહી કરીએ છીએ પરંતુ કિસ્સામાં cs isomer ની આપણી પાસે દ્વિધ્રુવીય ક્ષણ છે તેથી દ્વિધ્રુવ ક્ષણ માપન અથવા અન્ય કોઈપણ ભૌતિક લાક્ષણિકતા તકનીક જે આપણને અનુરૂપ દ્વિધ્રુવ મૂલ્યો વિશે થોડો ખ્યાલ આપી શકે તે ઓળખવા માટે ઉપયોગી થશે કે શું આપણી પાસે કોઈ સંયોજન છે જે cis ભૂમિતિમાં છે કે અન્ય સંયોજનમાં છે.

ટ્રાન્સ ભૂમિતિમાં અને અન્ય પ્રકારનો ભૌમિતિક આઇસોમેરિઝમ જે અનુરૂપ વાતાવરણમાં લિગાન્ડ્સના અનુરૂપ અભિગમની દ્રષ્ટિએ પણ ખૂબ જ ઉપયોગી અને પ્રખ્યાત છે જ્યાં આપણે ચોક્કસ અષ્ટકોષીય ભૂમિતિ વિશે વાત કરી રહ્યા છીએ તેથી ત્યાં m છે અને જો આપણે ધ્યાનમાં લઈએ કે આ m એ અષ્ટક સંયોજન રચે છે તેવી જ રીતે આ m પણ અન્ય અષ્ટક રચવાની ક્ષમતા ધરાવી શકે છે એડરલ કમ્પાઉન્ડ જ્યાં લિગાન્ડ્સ એક હોય છે તે એક પ્રકાર છે અને બીજો b પ્રકાર છે તેનો અર્થ એ છે કે જો આપણી પાસે m અને b પ્રકાર છે અને જો તે સમાન સંખ્યામાં છે કારણ કે આપણે જોયું છે કારણ કે ખૂબ જ ઝડપથી તમે તેને સરસ રીતે લખી શકો છો કે એક પરિસ્થિતિમાં તમે 4 બી 2 પ્રકાર હોય અને જ્યારે તે 4 બી 2 પ્રકાર હોય ત્યારે આપણી પાસે સીઆઈએસ આઇસોમર હોઈ શકે છે અને આપણી પાસે ટ્રાન્સ આઇસોમર હોઈ શકે છે જો અન્ય સંયોજન જો તે ma થી બી થી પ્રકારનું હોય તો હવે ટ્રાન્સ અને સીનો પ્રશ્ન આવશે નહીં ચિત્ર જેથી આપણી પાસે બે ઓરિએન્ટેશન હોઈ શકે

તેથી જો આપણે ફક્ત જોઈએ કે જો આપણી પાસે ફક્ત આ છે અને આપણે ફક્ત તે જ લખવાનો પ્રયત્ન કરીએ છીએ કે આપણે તેને કેવી રીતે લખી શકીએ

તેથી આપણે આ ત્રણ લખવા પડશે

તેથી આ ત્રણ જેથી આપણે તેને aaa તરીકે લખી શકીએ

અને bb અને b

તેથી આ એક ચોક્કસ ઓરિએન્ટેશન છે

તેથી આપણે કેવી રીતે જાણીએ છીએ અને આપણે આ ઓરિએન્ટેશનને કેવી રીતે અલગ પાડીએ છીએ આ એકમાત્ર વસ્તુ છે જે તમે કરી શકો

તેથી આ એક લિગાન્ડ છે આ સેકન્ડ લિગાન્ડ છે અને એક પ્રકારનું આ ત્રીજું લિગાન્ડ હવે અમે મૂકીએ છીએ એ જ જેવું એ અહીં એ જ એ અહીં અને મી e ત્રીજું a જેને આપણે અહીં મુકીએ છીએ તે અહીં મુકીશું નહીં તે અહીં મુકવામાં આવશે

તેથી દેખીતી રીતે જે b આ ચોક્કસ પદ પર છે તે અહીં આવશે

તેથી b ત્યાં b છે અને b ત્યાં છે

તેથી આ મૂળભૂત રીતે બીજી વ્યવસ્થા છે

તેથી આપણે અહીં મૂળભૂત રીતે જે મેળવી રહ્યા છીએ તે કંઈ નથી પરંતુ એક ચોક્કસ પરિસ્થિતિ છે જ્યાં તમે જુઓ છો કે બધા અમામ અને અમા બધા 90 ડિગ્રી છે

તેથી મૂળભૂત રીતે આપણને કંઈક મળી રહ્યું છે જે ત્યાં છે

તેથી તે તમારા પુસ્તકમાં પણ આ સ્વરૂપમાં સરસ રીતે લખ્યું છે

તેથી તે એક છે ઓક્ટાહેડ્રોનનો ત્રિકોણીય ચહેરો એ જ રીતે બીજા એક બીજા તબક્કા માટે બી તબક્કો એ પણ એબી તબક્કો છે

તેથી આપણી પાસે એએફએસ તમામ એ છે અને એબી એ પણ તમામ બી પરમાણુ બનાવે છે

તેથી આઇસોમર આપણા CS અને ટ્રાન્સ આઇસોમર જેવા છે

તેથી તે ખૂબ જ સમાન છે કારણ કે તે બધા 90 ડિગ્રી છે

તેથી જ્યારે બધા a ત્યાં હોય ત્યારે ama ખૂણા બધા 90 ડિગ્રીની નજીક હોય છે તો bmb ખૂણા બધા 90 ડિગ્રીની નજીક હોય છે અને ત્યાં શું થશે તે આપણો લાક્ષણિક ચહેરો છે.

ial isomer

તેથી આપણે ફક્ત અનુરૂપ ચહેરાના આઇસોમર મેળવીએ છીએ જેનો અર્થ એ છે કે એક તબક્કો આ ચોક્કસ જૂથો દ્વારા કબજે કરવામાં આવે છે અને બીજો તબક્કો પણ b જૂથો દ્વારા કબજો કરવામાં આવે છે તે જ રીતે આપણે આ મેળવી શકીએ છીએ જ્યારે આપણે આ વસ્તુને બસેડીએ છીએ જેનો અર્થ છે કે a અલગ છે

તેથી આ છે ખાસ કરીને આ a ની સ્થિતિ અને b ની બીજી સ્થિતિ અને જો આપણે ધ્યાનમાં લઈએ કે a અનુરૂપ વલયની અંદર છે તો અનુરૂપ વલયની અંદર છે,

તેથી આ ગોળાની એક મેરીડીયન છે અને આ ગોળાની બીજી મેરીડીયન છે

તેથી શા માટે જ્યારે આ હોય છે ત્યાં દેખીતી રીતે આ અમા એંગલ પછી અમા એંગલ એમાંથી બે નેવું ડીગ્રી છે પણ એક અમા એંગલ એટલે એમાંથી એક એમા એંગલ અને ફરી 1 bmb એંગલ આ 180 ડીગ્રીની નજીક છે અને આ 180 ડીગ્રીની નજીક છે આપણને બીજી પરિસ્થિતિ મળે છે.

તેથી તે પરિસ્થિતિ આની વિરુદ્ધ છે જેમ કે આપણી સીની વિવિધતાથી દ્રશ્ય વિવિધતા પછી ટ્રાન્સ વેરાયટીથી મેરીડીયોનલ વિવિધતા લગ્નની જોડી નલ ઓકે મેરીડીયોનલ અને અમે wr i તે અહીં સંક્ષિપ્ત છે જેમ કે cis વેરાયટી ચહેરાના આઇસોમર તરીકે અને આ આઇસોમર પુરુષ આઇસોમર તરીકે

તેથી આ પ્રકારની વસ્તુ જે ભૌમિતિક આઇસોમરિઝમ માટે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે અને બીજા દિવસે આપણે અહીંથી કંઈક ચાલુ રાખીશું કે આપણે આ વસ્તુને કેવી રીતે જાણી શકીએ કારણ કે આ સમજણ છે.

ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ કારણ કે અમે આને ધ્યાનમાં લઈએ છીએ કે બધા aa અને bbb મોનોડેન્ટેડ લિગાન્ડ્સ છે હવે તમે શું કરશો અમે કંઈક એવું કરીશું કે જ્યાં અમારી પાસે લિગાન્ડ હોઈ શકે અથવા ડેન્ટેડ પ્રકાર દ્વારા જ્યાં એક છેડો a છે અને બીજો છેડો b છે અને તે ભૂલશો નહીં આ ચોક્કસ પરિસ્થિતિ તમે અન્ય પરિસ્થિતિ માટે પણ હોઈ શકે છે જેનો અર્થ થાય છે કે બિડેન્ટેડ લિગાન્ડ એક પ્રકારનો હોઈ શકે છે અને બિડેન્ટેડ લિગાન્ડ બીબી પ્રકારનો હોઈ શકે છે તો તમે આ બધી વસ્તુઓ કેવી રીતે એસેમ્બલ કરી શકો છો તેના માટે આઇસોમર્સ શું શક્ય છે અને આ વસ્તુઓનું નામકરણ શું છે.

તે પણ મહત્વપૂર્ણ છે કારણ કે જ્યારે આપણે મલ્ટિડેન્ટેડ લિગાન્ડ્સ માટે જઈએ છીએ ત્યારે આ પ્રકારની વસ્તુઓ પણ હોય છે જેમ કે ત્રિશૂળ અને ટિથર્ડ en.

ડેડ લિગાન્ડ ઠીક છે

તેથી આ આપણે બધા અમારા આગલા વર્ગમાં જોઈશું

તેથી હમણાં માટે તમારો ખૂબ ખૂબ આભાર