

બધાને શુભ બપોર, તેથી

અમારા સંકલન સંયોજનોના આ બીજા વર્ગમાં આપણે જોઈશું કે વિવિધ ધાતુના આયનો વચ્ચે બનેલા બોન્ડનો આપણે કેવી રીતે સરસ રીતે ઉપયોગ કરી શકીએ છીએ

જે અમુક જાતિઓ સાથે કહે છે

જેને લિગાન્ડ્સ તરીકે ઓળખવામાં આવશે જેથી મેટલ આયનો વચ્ચેની આ ચોક્કસ ક્રિયાપ્રતિક્રિયા

કોઈપણ ધાતુના આયનો ધાતુના આયનોના કોઈપણ સ્ત્રોત અથવા ક્યારેક આપણે એ પણ શોધીશું કે

શૂન્ય ઓક્સિડેશનમાં ધાતુનો અર્થ એ થાય છે કે અણુઓ કેટલાક નાના જૂથો સાથે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરી

શકે છે જે ખૂબ સારા આયન અથવા કેટલાક તટસ્થ પરમાણુઓ હોઈ શકે છે જેથી આ ચોક્કસ ક્રિયાપ્રતિક્રિયા જો તેઓના

હોય પ્રકૃતિ જ્યાં આપણે સંકલન બોન્ડની દ્રષ્ટિએ કેટલીક ક્રિયાપ્રતિક્રિયા

મેળવી શકીએ છીએ તે આપણને પરિણામી સંકલન સંયોજનો મળે છે જેથી તે આ સંકલન સંયોજનોના આ ચોક્કસ બીજા વર્ગમાં જોવા મળશે

અને અમે ફક્ત તમારા પુસ્તકમાંથી ઉદાહરણ લઈને ચર્ચા કરી રહ્યા હતા કે જ્યારે

કોબાલ્ટ ક્લોરાઇડ મૂળભૂત રીતે કોબાલ્ટ ક્લોરાઇડ એ એમોનિયા સાથે પ્રતિક્રિયા આપે છે અને શા માટે આપણે

આ બધી બાબતો કહીએ છીએ તે છે કે જો આપણી પાસે એસ.

ઇમ્લે કોબાલ્ટ ટુ ક્લોરાઇડ આપણે બધા જાણીએ છીએ કે તે

એક નક્કર સંયોજન છે

તેથી કોબાલ્ટ ક્લોરાઇડ કરે છે

તેથી આ કોબાલ્ટ્સ ક્લોરાઇડ

જ્યારે આપણે એમોનિયા સાથે પ્રતિક્રિયા કરીએ છીએ ત્યારે જણાશે કે કોબાલ્ટ આયન એમોનિયા પરમાણુ પરના ઇલેક્ટ્રોનની એકલા

જોડીમાંથી

આવતા અમુક ક્રિયાપ્રતિક્રિયા બનાવી શકે છે

કારણ કે એમોનિયા આપણે બધા જાણીએ છીએ આ સામાન્ય રીતે પિરામિડલ પરમાણુ હોય છે તેથી

આ C1 માઈનસ ક્યાં હશે અને આ ધન અવસ્થામાંથી કેવી રીતે આવે છે તેનો અર્થ એ છે કે આ એક ધન

સંયોજન છે

તેથી આ વસ્તુઓની નક્કર સ્થિતિની ઓળખ જ્યાં ધાતુ આયન માત્ર હાજર છે

અને ટ્રિભાષી સ્થિતિ અને ક્લોરાઇડ ત્યાં શું નિયમિત પેકિંગ જેવું હતું જે આપણે બધા જાણીએ છીએ કે

સોડિયમ ક્લોરાઇડનું ખડક મીઠું માળખું કહે છે

તેથી જ્યારે આપણે ઉકેલ માટે આવીએ છીએ,

તેથી ઉકેલ રસાયણશાસ્ત્રને જાણવા માટે

કેટલીક ક્રિયાપ્રતિક્રિયાનો અભ્યાસ કરવા માટે આ એક ખૂબ જ સારું ઉદાહરણ છે તો

આ બધા માટે ઉકેલ રસાયણશાસ્ત્ર ખૂબ જ ઉપયોગી થશે

આ ક્લોરાઇડ્સની અનુરૂપ ઉપલબ્ધતાના સંદર્ભમાં ખૂબ માહિતીપ્રદ છે કારણ કે આ ક્લોરાઇડ આયનો પણ

ઉપલબ્ધ હશે અમને સમાન લિગાન્ડ તરીકે અને ચોક્કસપણે જો એકાગ્રતા પર આધાર રાખીને

જો એકાગ્રતા જેટલી ન હોય તો ઉપલબ્ધ ક્લોરાઇડ્સ ઓછા હશે અને જો

આપણે આ ઉમેરીશું કારણ કે આ એકાગ્રતા વધારે છે કે એમોનિયાના પરમાણુઓની સાંદ્રતા

આપણા ક્લોરાઇડ આયન કરતા વધારે છે.

અહીં પહેલેથી જ ઉપલબ્ધ છે કારણ કે આપણે કોઈ બાહ્ય રીતે

ક્લોરાઇડ આયનો એટલે કે સોડિયમ ક્લોરાઇડ અથવા અન્ય કોઈ વસ્તુ ઉમેરી રહ્યા નથી જેને આપણે ક્લોરાઇડ આયનોના અમુક બાહ્ય સ્ત્રોત

તરીકે ઉમેરી રહ્યા નથી

તેથી મૂળભૂત રીતે આ એમોનિયા પરમાણુઓ કોબાલ્ટ કેન્દ્રની આસપાસ એકઠા થવાનો પ્રયત્ન

કરશે અને ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરવાનું શરૂ કરશે.

આ ચોક્કસ કોબાલ્ટ કેન્દ્ર

સાથે એમોનિયાના નાઇટ્રોજન અને કોબાલ્ટ

કેન્દ્ર વચ્ચેના સારી રીતે વ્યાખ્યાયિત ડેલ્ટા બોન્ડ દ્વારા જે ટ્રિભાષી સ્થિતિમાં છે જેથી આપણે આ સંયોજનોને કેવી રીતે ઓળખી શકીએ

જેથી સંકલન સંયોજનો વિવિધ રચનાઓને જન્મ આપશે

જેની આપણે અગાઉના વર્ગમાં ચર્ચા કરી છે.

કે કેવી રીતે આપણે આ રચનાઓનું પૃથ્થકરણ કરી શકીએ

આ ક્લોરાઇડની પ્રાપ્યતા જ્યાં આપણે પ્રાથમિક

સંયોજકતા અને ગૌણ સંયોજકતા પણ વ્યાખ્યાયિત કરી છે કે શું આ ક્લોરાઇડ આપણા કોબાલ્ટ કેન્દ્ર સાથે જોડાયેલ ઉપલબ્ધ છે

કે જ્યાં તેઓ ક્વોન્ટમ સ્ફિયરની બહાર રહે છે કારણ કે આ ચોક્કસ ચોરસ કૌસની અંદર આપણી પાસે જે કંઈ છે તે

આ ચોરસ કૌસમાં છે .

મેટલ સેન્ટર ઘણા બધા એમોનિયા કેન્દ્રો સાથે જોડાયેલ હશે તેથી જો તે નંબર 6 છે તો આ કોબાલ્ટ કેન્દ્રની આસપાસ અમારી પાસે નિયમિત અષ્ટકોષીય ભૂમિતિ છે અને આ વિશિષ્ટ વસ્તુ જેનો અર્થ થાય છે કે સમગ્ર એન્ટિટી જે સંકલન એકમ આપણને અનુરૂપ સંકલન ક્ષેત્ર તરીકે મળે છે તેથી આ સંકલન કેવી રીતે થાય છે ગોળા રચાય છે અને આ વસ્તુઓની પ્રકૃતિ શું છે અને આ ક્લોરાઇડ્સ કે જે બહાર રહે છે તે યાર્જ ન્યુટ્રલાઇઝેશન માટે જરૂરી છે તેથી યાર્જ ન્યુટ્રલાઇઝેશન માટે આ જરૂરી છે તો પછી આપણે ફક્ત એવી વસ્તુનો ઉપયોગ કરીશું જેનો અર્થ થાય છે કારણ કે આપણે બધું સોલ્યુશનમાં કરી રહ્યા છીએ તેથી અમે કેટલાકને ઓગાળીએ છીએ આ સંયોજનનો જથ્થો એકવાર તે ઘન s માં બને છે તાતે અને આપણે તે ચોક્કસ દ્રાવણમાં તે સંયોજનની સાંદ્રતા જાણીએ છીએ તેથી જ્યાં પણ આપણે કોઈપણ ઉકેલ કરીએ છીએ તે આપણે બધા જાણીએ છીએ કે ચોક્કસ માત્રામાં દ્રાવક ચોક્કસ એકાગ્રતા આપતા દ્રાવકની ચોક્કસ માત્રામાં ઓગળી જશે અને તે ચોક્કસ એકાગ્રતા કંઈક જાણવા માટે મહત્વપૂર્ણ છે હવે સોલ્યુશન મોલર વિદ્યુત વાહકતા તરીકે ટેગ કરવામાં આવશે જેનો અર્થ થાય છે કે આ કેશનિક ભાગ છે અને આ એનોનિક ભાગ છે જેમ કે ક્ષાર આપણે બધા જાણીએ છીએ કે સોડિયમ ક્લોરાઇડ કેલ્શિયમ ક્લોરાઇડ અથવા એલ્યુમિનિયમ ક્લોરાઇડ આપણે મૂળભૂત રીતે તેમની અનુરૂપ લેમ્બડા એમ મૂલ્યોના સંદર્ભમાં તેમની સરખામણી કરીએ છીએ.

તેથી લેમ્બડા એમ મૂલ્યો એટલે કે જે પ્રજાતિઓ ઉપલબ્ધ છે તે આયનો જે એક ઇલેક્ટ્રોડથી બીજામાં વિદ્યુત યાર્જ વહન કરવા માટે ઉપલબ્ધ છે જે થોડો ખ્યાલ આપશે જેનો અર્થ થાય છે કે તે ઇલેક્ટ્રિક યાર્જ વહન કરવા માટે તેમાંથી કેટલા ટુકડાઓ યાર્જ કેરિયર્સ ઉપલબ્ધ છે અને તે તરત જ તફાવત કરશે કે તમારું ક્લોરાઇડ ક્વાર્ટઝની બહાર છે કે નહીં અને સ્ફિયર અથવા કોઓર્ડિનેટ સ્ફિયરની અંદર કે જેથી આપણે આ ચોક્કસ કોષ્ટકમાંથી આ ઉદાહરણ મેળવીએ જેથી આપણી પાસે પીળો સંયોજન હોય છે જાંબલી સંયોજન લીલો સંયોજન અને વાયોલેટ સંયોજન હોય પરંતુ તમે ક્લોરાઇડ આયનોની સંખ્યા જુઓ છો જે ક્વાર્ટઝ અને ગોળાની બહાર છે અલગ પ્રથમ કિસ્સામાં તે ત્રણ છે બીજામાં તે બે છે અને અન્ય બે કેસ આ એક છે અને માત્ર એક છે તેથી જો આપણે લેમ્બડા m મૂલ્યોની દ્રષ્ટિએ સોલ્યુશન વિદ્યુત વાહકતાને માપીએ તો કેપિટલ લેમ્બડા એમ મૂલ્યો આપણે તેમને તેમના તરીકે વ્યાખ્યાયિત કરી શકીએ છીએ પ્રકૃતિ એ છે કે આ ઇલેક્ટ્રોલાઇટની ઇલેક્ટ્રોલાઇટિક પ્રકૃતિ એ એક થી ત્રણ છે બે બે એક બે એક અથવા એક છે જે આપણા એલ્યુમિનિયમ ક્લોરાઇડ કેલ્શિયમ ક્લોરાઇડ અને સોડિયમ ક્લોરાઇડ જેવી છે તેથી આપણે તેના વિશે થોડો સારો ખ્યાલ રાખવો જોઈએ કે જ્યાં ક્લોરાઇડ્સ છે અને તે પણ તફાવત કરશે જેનો અર્થ એ છે કે પ્રજાતિનો રંગ અને તેની વિદ્યુત વાહકતા અને અમે આને ઓળખી શકીએ છીએ તેથી તે એક ગુણધર્મ છે જે કોઈ ચોક્કસ પ્રકારના સંયોજનને ઓળખવા માટે સરળતાથી ઉપયોગમાં લેવાય છે કારણ કે ચોક્કસ એકાગ્રતા પર આ દાળની વાહકતા હાજર મોલ્સની સંખ્યા સાથે સંબંધિત છે જેથી જો આપણે ધ્યાનમાં લઈએ કે આપણે 10 થી પાવર માઈનસ 3 મોલર સોલ્યુશન માટે જઈ રહ્યા છીએ.

વાહકતા અને પછી મોલેક્યુલર વજનનો ગુણાકાર કરીને આપણે દાઢ વાહકતા મેળવીએ છીએ અને તે પણ અમને તરત જ ખબર પડે છે કે કોઈ ચોક્કસ સંકુલ વિદ્યુત રૂપે તટસ્થ છે કે કેમ કે કેટલીકવાર આપણને ખબર પડે છે કે કોઈ ચોક્કસ પ્રકારની પ્રતિક્રિયાથી આપણને સંયોજન મળે છે જે અલગ થઈ રહ્યું છે.

પાણીના માધ્યમમાં અથવા આલ્કોહોલ માધ્યમમાં અથવા દ્રાવક માધ્યમ જેવા પાણીમાં એટલો દ્રાવ્ય નથી કે જે બહાર નીકળે છે તે સંયોજન પણ એક તટસ્થ અક્ષર સાથેનું સંકલન સંયોજન છે જેનો અર્થ છે કે

ત્યાં કોઈ ચાર્જ નથી કેશનિક અથવા એનિઓનિક અને તેઓ કોઈપણ ઇલેક્ટ્રોલિટીક બતાવતા નથી.

વર્તન

એટલે કે તેમના લેમ્બડા એમ મૂલ્યો ખૂબ ઓછા હશે ક્યારેક તે 0 ની ખૂબ નજીક હોય છે માત્ર અને તે પણ તરત જ તે સંયોજનોની ઇલેક્ટ્રો તટસ્થતાને લક્ષણિકતા આપે છે અને આપણે સૂત્રને ખૂબ જ સરળતાથી લખી શકીએ છીએ જેથી આ મૂળભૂત રીતે રચાય છે અને અમે વ્યાખ્યાયિત કરી શકીએ છીએ કે મેટલ કોમ્પ્લેક્સ અથવા મેટલ આયન કોમ્પ્લેક્સ રચાય છે જ્યારે આ ચોક્કસ હેક્સા એમાઈન કોબાલ્ટ શ્રી ક્લોરાઇડ હોય છે.
રચાય છે.

માપન આપણને

થોડો ખ્યાલ આપે છે કે આ એક સામાન્ય રીતે આયનીય સંયોજન છે જે આયનીય સંયોજન છે પછી તે કેશનિક ભાગ એક જટિલ ભાગ છે અને આયનો સરળ ક્લોરાઇડ આયનો છે જેથી આપણે આ ક્લોરાઇડ્સને સિલ્વર ક્લોરાઇડ તરીકે પણ દૂર કરી શકીએ.

તેથી માત્ર

સંક્રમણ મેટલ આયનો અથવા 3d બ્લોક તત્વો જ નહીં અથવા ક્યારેક આપણે એ પણ ધ્યાનમાં લઈ શકીએ છીએ કે એક બ્લોક તત્વો અથવા લેન્થેનાઇડ્સ અથવા એક્ટિનાઇડ્સ પણ મુખ્ય જૂથ મેટલ આયનો અને કેટલીકવાર મુખ્ય જૂથના ધાતુના અણુઓ પણ આ પ્રકારની ક્રિયાપ્રતિક્રિયાને જન્મ આપી શકે છે જેનો અર્થ સંકલન સંયોજનો થાય છે અને જેમ આપણે પહેલાથી જ ચર્ચા કરી છે

તેથી અમે

મૂળભૂત રીતે ફરીથી સંક્ષિપ્ત કરી રહ્યા છીએ કે શું છે પ્રાથમિક સંતુલન અને ગૌણ સંતુલન એ બે પ્રકારના બેલેન્સ જે આપણને મળે છે અને એક સીધો જ સંબંધિત હશે પ્રાથમિક સંતુલન ઓક્સિડેશન નંબરને અનુરૂપ છે અને ગૌણ સંતુલન એ સંકલન નંબર છે તેનો અર્થ શું થાય છે જો આપણે પ્રાથમિક સંયોજકતા જાણીએ જેનો અર્થ થાય છે પ્રાથમિક સંયોજકતા જે મૂળરૂપે કોબાલ્ટ મીઠા માટે હતી જે અનુરૂપ કોબાલ્ટ ક્લોરાઇડ તરીકે કોબાલ્ટ હતી

તેથી અમારી

પાસે સંયોજનનું સૂત્ર $CoCl_2$ ત્રણ ડોટ છ એનએચ ત્રણ તરીકે છે અને કેટલીકવાર આપણે એ પણ શોધીએ છીએ કે આ સંખ્યા છ નંબર પર આધાર રાખીને બદલાતી રહે છે અણુઓની સંખ્યા પર એટલે કે કેન્દ્રીય ધાતુ આયન કેન્દ્રની આસપાસના એમોનિયા પરમાણુઓ

તેથી જો આપણે હવે તે ચોક્કસ

પ્રાથમિક સંયોજકતા જોઈએ તો p_v જો આપણે કહીએ કે પ્રાથમિક વેલેન્સ લક્ષણિક ઓક્સિડેશન નંબરને અનુરૂપ છે જે મીઠા માટે પણ સાચું છે જ્યારે આપણે આ ચોક્કસ મીઠાનો ઉપયોગ કરીએ છીએ, પરંતુ અહીં પ્રતિક્રિયા આપણે મૂળભૂત રીતે કોબાલ્ટ ટાસ્ક ક્લોરાઇડથી કરીએ છીએ અને હવામાંથી ઓક્સિજન કોબાલ્ટ સેન્ટરના ઓક્સિડેશન માટે જવાબદાર છે કારણ કે એમોનિયાની હાજરીમાં કોબાલ્ટ 2 કોબાલ્ટ 3 માટે રેડોક્સ સંભવિત મૂલ્ય $e = 0$ ઓછું હોય છે જે બંધાયેલા પાણીના પરમાણુના કિસ્સામાં વધુ હોય છે પરંતુ જ્યારે પાણીના પરમાણુઓ દ્વારા બદલવામાં આવે છે એમોનિયા $e = 0$ ઓછું છે અને જે હવામાં હાજર ડાયોક્સિજન પરમાણુના સરળ ઓક્સિડેશન દ્વારા પ્રાપ્ત કરી શકાય છે

જેથી તે ઓક્સિડેશન થઈ રહ્યું છે

તેથી જો આપણે હવે

તે સંયોજનના ચોક્કસ સૂત્રને ધ્યાનમાં લઈએ કે આ સંકલન ગોળાની બહાર કેટલા ક્લોરાઇડ્સ છે.

આ કોઓર્ડિનેટ સ્ફિયર ક્લોરાઇડ આયનોની સંખ્યા તમને

અનુરૂપ ઓક્સિડેશન નંબર જણાવશે

તેથી આપણે મીઠાથી શરૂ કરી રહ્યા છીએ જે n એ નીચલી

ઓક્સિડેશન અવસ્થામાં છે જેનો અર્થ છે કે કોબાલ્ટ આયન કરે છે અને તે કોબાલ્ટ આયન ઓક્સિડેશન થઈ રહ્યું છે

તેથી જો

તે ચોક્કસ સંયોજન જટિલ સંયોજનો

જે લિગાન્ડ્સ એમોનિયા સાથેની પ્રતિક્રિયાને કારણે ત્યાં રચાય છે, જો તે સ્થિર બને છે.

ઓછી

ઓક્સિડેશન સ્થિતિ એટલે કે ઓક્સિડેશન સ્થિતિ હજુ પણ કોબાલ્ટ ટય પર બે ક્લોરાઇડ્સ

મેળવશે અને આ ચોક્કસ ઓક્સિડેશન સ્થિતિ તેના પર સંબંધિત ચાર્જને જન્મ આપશે તેથી પ્રાથમિક સંતુલન અનુરૂપ જટિલ પ્રજાતિઓ પરના ચાર્જ માટે પણ જવાબદાર છે અને જે આયનોની અનુરૂપ સંખ્યા દ્વારા નિષ્ક્રિય કરવામાં આવે છે જેથી કેટલીકવાર એવું બને છે કે આ ચોક્કસ ભાગ રચાય છે પરંતુ ક્લોરાઇડની યોગ્ય સંખ્યાની ઉપલબ્ધતાને કારણે સંયોજન મૂળભૂત રીતે જટિલ કેશનને ઘન તરીકે માધ્યમથી અવક્ષેપ તરીકે અલગ કરતું નથી.

તે વ્યક્તિગત પ્રતિક્રિયા માધ્યમમાંથી અવક્ષેપ જે પાણી શુદ્ધ પાણી હોઈ શકે છે અથવા જે પાણીનું આલ્કો હોઈ શકે છે હોલ મિશ્રણ અથવા બીજું કંઈક જેથી આ ખાસ વસ્તુ એ છે કે તમારે આ વસ્તુ અને આ સંકલન ગોળા વિશે શું જાણવા

માટે તમને સખ્યા કરવું પડશે અથવા તમારે અનુરૂપ આયન પ્રદાન કરવા પડશે કારણ કે અહીં આપણે શોધી કાઢ્યું છે કે આ બાબતની અંદરની બાબતમાં આપણી પાસે આવા છ છે નાઇટ્રોજન કોબાલ્ટ બોન્ડ્સ જેથી આવા છ કોબાલ્ટ નાઇટ્રોજન બોન્ડ્સ ત્યાં બનશે અને જે આપણા ગોળા સંતુલન sv સાથે સંબંધિત છે તેથી ગોળા સંયોજક

અનુરૂપ સંકલન સંખ્યાની બરાબર હશે જેથી એક અનુરૂપ ઓક્સિડેશન નંબર છે જો કોબાલ્ટ ક્લોરાઇડની સંખ્યા ત્રિવિધ હોય તો તાર અને ગોળાની બહાર ત્રણ હશે જો તે બે હશે તો તે પણ બે હશે પરંતુ અનુરૂપ ધાતુના આયન અથવા ધાતુના અણુને અનુરૂપ સંકલન નંબરને ઓળખવામાં મુશ્કેલી ઊભી થાય છે જેથી તે આપણા સૂત્ર સાથે પણ સંબંધિત હશે કે આપણે કેવી રીતે લખીએ છીએ અનુરૂપ સૂત્ર અને આપણે આહ ફોર્મ્યુલા કેવી રીતે મેળવીએ છીએ અને સેનની આસપાસ આવેલા લિગાન્ડ્સની અનુરૂપ સંખ્યા ટ્રાલ મધ્ય આયન

તેથી આપણે અહીં શું જોઈએ છીએ કે coc1 coc136nh3 આમ ચેતવણી આપનાર અનુસાર આલ્ફેડ વોર્નરે તે વસ્તુને વ્યાખ્યાયિત કરી છે કે કોબાલ્ટમાં બે વેલેન્સ છે અને એક ત્રણ છે અને બીજો છ છે

તેથી તરત જ આપણને જૂથોની સંખ્યા વિશે થોડો સારો ખ્યાલ આવશે જે છે ધાતુના કેન્દ્રની આસપાસ અને બહારના જૂથોની સંખ્યા કે જે તે ચોક્કસ સંયોજનને આયનીય ઘન તરીકે અલગ કરવા માટે જરૂરી હશે તેથી આ પણ ખૂબ જ સારા આયનીય ઘન છે તેથી સંકલન સંયોજનો અનુરૂપ આયનીય ઘન છે તેથી જે એન્ટી

યોરસ કૌસની અંદર રચાય છે તે છે તમારું સંકલન એકમ છે અને તેમાં કેન્દ્રીય ધાતુનો અણુ અથવા આયન છે અને આયનો અને પરમાણુઓની નિશ્ચિત સંખ્યા સાથે બંધાયેલ છે કારણ કે લિગાન્ડ્સ આયનો હોઈ શકે છે અને લિગાન્ડ્સ તટસ્થ પરમાણુ હોઈ શકે છે તો તે કેન્દ્રીય અણુઓ અને આયન શું છે તે

અણુ અથવા આયન છે જે ચોક્કસ ભૌમિતિક ગોઠવણમાં બંધાયેલ આયનો અને જૂથોની નિશ્ચિત સંખ્યા હોય છે જેથી આપણી પાસે લાક્ષણિક ભૌમિતિક ગોઠવણી હોય અને આપણે ડબલ્યુ હું જોઉં છું કે અનુરૂપ ભૂમિતિ અનુરૂપ cn મૂલ્યો સાથે પણ સંબંધિત છે જેનો અર્થ છે સંકલન નંબર મૂલ્યો તેથી

તે સંકલન નંબર શું છે તો અમે મૂળભૂત રીતે લિગાન્ડ્સનો વિચાર લાવીએ છીએ જેથી લિગાન્ડ તમારા દાતા પરમાણુ સાથે હોય તો તે પાણીના પરમાણુ હોય ઓક્સિજન પરમાણુ છે જે દાન માટે જવાબદાર છે તે કેન્દ્રીય ધાતુના આયનને તેના એકલા ઇલેક્ટ્રોન દ્વારા ચાર્જ કરવામાં આવે છે જો તે એમોનિયા હોય તો તે એમોનિયા પરમાણુનું નાઇટ્રોજન છે જે સીધું કેન્દ્રીય ધાતુના આયન સાથે બોન્ડ બનાવે છે પરંતુ

જો તે પ્રજાતિઓ જેવી હોય તો ptc1 છ બે ઓછા જ્યાં તમે જુઓ છો કે આપણે જાણીએ છીએ કે સાદું પ્લેટિનમ મીઠું જે આપણને મળે છે તે પ્લેટિનમ ક્લોરાઇડ

તેથી જો પ્લેટિનમ ક્લોરાઇડ આપણને મળે છે તો તે નિકલ ક્લોરાઇડ જેવું લાક્ષણિક મીઠું છે તેથી તે દ્વિભાષી છે તો

જટિલ પ્રજાતિ તરીકે આપણે મેળવી શકીએ છીએ.

પીટીસીએલ ચાર બે ઓછા અને બીજી પ્રજાતિઓ

જે આપણે અહીં લખી રહ્યા છીએ તે પીટીસીએલ સિક્સ છે જેનો

ચાર્જ પણ બે માઈનસ છે તો તેનો અર્થ શું થાય છે.

રસપ્રદ બાબત એ છે કે તમે તેને કેવી રીતે

મેળવો છો તે અમે જાણીએ છીએ કે એક સરળ ધાતુ આયન મીઠું છે જે અન્ય ધાતુના આયનો જેમ કે નિકલ ક્લોરાઇડ પેલેડિયમ ક્લોરાઇડ અને વગેરે માટે પણ સાચું છે અને અહીં આપણને કંઈક મળે છે જે સંકલન સંયોજન છે અને આ સંકલન સંયોજન અમારી પાસે પ્લેટિનમ કેન્દ્ર છે અને આપણે અનુરૂપ ઓક્સિડેશન નંબર જાણવો જોઈએ તેથી, કારણ કે ચાર્જ બે ઓછા છે આપણે આ કેવી રીતે મેળવીએ છીએ તેથી જો પેલેડિયમ પણ આ પેલેડિયમ ક્લોરાઇડની જેમ ટ્રિસંયોજક છે, તો આ પણ પેલેડિયમ છે અને આ પેલેડિયમ પ્લેટિનમ કેન્દ્રની આસપાસ ચાર ક્લોરાઇડ છે.

અને આ ચોક્કસ સંકલન ક્ષેત્ર પર બે ઓછાના એકંદર ચાર્જને વધારો આપે છે પરંતુ આ ચોક્કસ પ્રજાતિઓ વિશે શું જ્યાં તમે જુઓ છો કે અનુરૂપ સંકલન નંબર પણ બદલાઈ ગયો છે અને ચાર્જ પણ તે જ પ્રકારનો છે જે ક્લોરાઇડ્સ સાથે હાજર ક્લોરાઇડ્સની સંખ્યામાં ફેરફાર કરે છે.

પ્લેટિનમ કેન્દ્ર વધુ છે પરંતુ હજુ પણ ચાર્જ સમાન છે તે પણ બે ઓછા પછી wh છે ich આ અન્ય પ્રજાતિઓ માટે પણ બે બાદબાકી તરીકે હતી જેથી ચોક્કસપણે આ પ્લેટિનમનું ઓક્સિડાઇઝ્ડ સ્વરૂપ છે તેથી ટેટ્રાવેલેન્ટ સ્ટેટમાં પ્લેટિનમ અનુરૂપ સંકલન નંબર છને જન્મ આપી શકે છે જે એટલી સામાન્ય નથી તેથી ત્યાં અમુક સંબંધ હોવા જોઈએ તેથી આપણે જુઓ કે ઓક્સિડેશન નંબર અને કોઓર્ડિનેશન નંબર વચ્ચેનો સંબંધ જેમ જેમ આપણે તેના માટે આગળ વધીએ છીએ તેનો અર્થ એ છે કે આપણે કેન્દ્રને ઓક્સિડાઇઝ કરવામાં સક્ષમ છીએ તે ખાસ કરીને વધુ અને વધુ સંખ્યામાં એનિઓનિક જૂથોને ભેગા કરી શકે છે અને જો તે ઉપલબ્ધ ન હોય તો તે વધુ એકત્ર કરવાનો પ્રયાસ પણ કરી શકે છે.

આ અનુરૂપ ટ્રિપ્લવની સંખ્યા કેન્દ્રીય ધાતુના આયનની આસપાસના લિગાન્ડ તરીકે તટસ્થ પરમાણુના નકારાત્મક ટ્રિપ્લવ છે તેથી આ એક રસપ્રદ અવલોકન છે અને આપણે આ ચોક્કસ સંયોજનને મીઠા તરીકે પણ કેવી રીતે અલગ કરી શકીએ છીએ અને આ ચોક્કસ સંયોજનમાં મીઠું પણ છે તેથી આમાં આપણે જાણવું જોઈએ ખાસ કિસ્સામાં આપણે જોઈએ છીએ કે બીજું ઉદાહરણ જ્યાં જ્યારે તમે કોઈપણ નિકલ ક્ષાર નિકલ સલ્ફને ઓગાળો ત્યારે આપણને નિકલ મળે છે પાણીમાં ઘિસ્કાર અથવા નિકલ નાઈટ્રેટ અને તેની સાથે એમોનિયા ઉમેરીએ તો આપણને આ

પ્રજાતિ આ ચોક્કસ પ્રજાતિ મળે છે તેથી શરૂઆતમાં આપણે મેળવીએ છીએ કે કેટલીક પ્રજાતિઓ આના જેવી રચના કરી રહી છે અને કેટલીકવાર તે સંકલન નંબર છમાં પણ બદલાઈ શકે છે પરંતુ શરૂઆતમાં તે પણ થઈ શકે છે.

આના જેવી ઇકો પ્રજાતિઓ રચે છે તેથી અહીં નિકલ માટે અનુરૂપ cn મૂલ્ય 4 છે તેથી આને

પ્રથમ વખત વ્યાખ્યાયિત કરવામાં આવ્યું છે તેથી 1960 ની આસપાસનો આ અન્ય આલ્ફેડ આલ્ફેડ સ્ટોક છે જે મેટલ આયનોના અભ્યાસક્રમ અને રસાયણશાસ્ત્રના સંબંધમાં નથી પણ સિલિકોન માટે પણ રસાયણશાસ્ત્ર સૌપ્રથમ આ વિશિષ્ટ વસ્તુને વ્યાખ્યાયિત કરી હતી જે સિલિકોન કેન્દ્ર સાથે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરે છે જે ધાતુ નથી અને શુદ્ધ ધાતુનું કેન્દ્ર એ મેટાલોઇડ કેન્દ્ર છે.

પરંતુ જે નાઇટ્રોજન અથવા ઓક્સિજન જેવા કેટલાક અન્ય જૂથો સાથે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરે છે તેણે લેટિન શબ્દ લિગા લિગા પરથી લિગાન્ડ શબ્દ બનાવ્યો એ બાંધવા માટે છે કે જે તે ચોક્કસ કેન્દ્ર માટે કંઈક બંધનકર્તા છે

તેથી જ તે ઘણી બધી વસ્તુઓ ખુલે છે જેનો

અર્થ છે કે જે પણ જાતિઓ શરૂ થાય છે તમારા દ્રાવકમાંથી જેમ કે પાણીના પરમાણુ મિથેનોલ પરમાણુ અથવા એસેટોનાઈટ્રાઈલ પરમાણુ જે કાર્બનિક દ્રાવક છે અમે તેમને સંકલન સંયોજનની દ્રષ્ટિએ સ્તર આપી શકીએ છીએ કે તેઓ આપણા સારા લિગાન્ડ્સ પણ છે જેથી તેઓ નાના આયનો અથવા પરમાણુઓ હોઈ શકે છે જે કેન્દ્ર સાથે જોડવામાં સક્ષમ છે.

ધાતુ આયન અથવા ધાતુની પ્રજાતિઓ જેવી કે આપણે હમણાં જ

ક્લોરાઇડ આયન અને પાણી જેવા નાના પરમાણુઓ વિશે ચર્ચા કરી રહ્યા છીએ જ્યારે આપણે કોઈપણ દ્રાવણ તૈયાર કરવા માટે દ્રાવક તરીકે પાણીનો ઉપયોગ કરીએ છીએ અથવા જ્યારે આપણે એમોનિયાના પાતળા દ્રાવણને આધાર તરીકે ઉમેરીએ છીએ અને અમે કંઈક વ્યાખ્યાયિત કરીએ છીએ કે અમુક મોટા કાર્બનિક અણુઓ અથવા ક્યારેક તો મેક્રોમોલેક્યુલ્સ પણ લિગાન્ડ્સ હોઈ શકે છે, તો તેનો અર્થ શું છે કે જો આપણે આ એમોનિયાથી આગળ જઈએ તો આ એમોનિયા એનએચ₃ છે પરંતુ આ કાર્બનિક બેકબોન પર એમાઈન ફંક્શન છે

તેથી તે મૂળભૂત રીતે nh₂ch₂ch₂

અને h₂ છે.

તમારા ઇથિલિન ડાયમાઇન સિવાય કંઈ નથી તેથી મારો મતલબ એમોનિયા એ એક લાક્ષણિક એમાઇન છે અથવા આપણે મેથાઇલામિન અથવા ઇથિલામાઇન અથવા ક્યારેક ટ્રાઇથિલમ માટે જઈ શકીએ છીએ in e પણ જે વિવિધ ગુણવત્તા અથવા ભિન્ન પાત્રનો આધાર છે

તેથી આ ચોક્કસ આધારનું શું થાય છે કે આ

નાઇટ્રોજન ધાતુના કેન્દ્ર સાથે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરવા માટે ઉપલબ્ધ છે તે જોશે કે શું

એ જ એમાઇનનો આ બીજો ભાગ જે નાનો છે કે શું અન્ય ભાગ સમાન

ધાતુની રેખા અથવા અલગ ધાતુ સાથે જોડવા માટે પણ ઉપલબ્ધ છે અથવા તે લટકતો રહે છે અથવા તે જ રીતે લટકતો રહે છે આ પણ એક અન્ય અલગ પ્રકારનો ટ્રિપોડલ છે જેનો અર્થ એમોનિયા nh₃ જેવા નાઇટ્રોજન સાથે થાય છે, આપણે જાણીએ છીએ કે n એ ત્રણ હાઇડ્રોજનને બદલે છે.

કે જો આપણે તેમાં ત્રણ ઇથિલામાઇન આર્મ ઉમેરીએ તો તે આપણી પાસે ઇથિલામાઇન હોઈ શકે છે જેથી તે ચોક્કસ થાયનામિન આર્મ કેટલીક પ્રજાતિઓને જન્મ આપી શકે છે જે એમોનિયા-જેવી પણ છે જેનો અર્થ એમોનિયા જેવો પિરામિડલ છે જેથી પિરામિડલ વાતાવરણ પણ ઉપલબ્ધ હોય જે એકલા જોડીની તરફ નિર્દેશ કરે છે તે સંબંધિત સાઇટની ઉપરની જુદી જુદી બાજુએ આપણે લિગાન્ડ તરીકે અનુરૂપ પ્રજાતિઓ અને પ્રોટીન ભાગ પણ મેળવી શકીએ છીએ જેથી આપણે બધા k હવે જ્યારે પ્રોટીન એ એમિનો એસિડ છે, પ્રોટીનનો બિલ્ડિંગ બ્લોક એ એમિનો એસિડ છે

તેથી કાર્બોક્સી

એસિડનું કાર્ય કરે છે તેમજ એમોનિયા nh₂ કાર્ય કરે છે અને

તેથી જ એમોનિયાની જેમ ઇથિલેનેડિયામાઇન અને આ ટ્રાઇપોડલની જેમ મારો મતલબ આનો નાઇટ્રોજન

છે પ્રોટીન ભાગ અથવા પ્રોટીન સાંકળમાંથી કેટલાક અન્ય જૂથોમાંથી નાઇટ્રોજન જેમ

કે આપણે જાણીએ છીએ કે આપણા લોહીમાં હિમોગ્લોબિન અને મ્યોગ્લોબિનમાં હિસ્ટીડિન અવશેષો

છે જે તાત્કાલિક બાજુની સાંકળ ધરાવે છે

તેથી એમિનો એસિડના કાર્બોક્સિલ અને એમાઇન અંત દ્વારા કરોડરજ્જુ રચાય

છે.

તમને ડીપેપ્ટાઇડ ટ્રિપેપ્ટાઇડ અથવા પોલીપેપ્ટાઇડ આપવા માટે જે પ્રોટીન સ્ટ્રક્ચરની લાક્ષણિક કરોડરજ્જુ છે પરંતુ આપણી પાસે નાઇટ્રોજન હોઈ શકે છે.

આપણી પાસે ઓક્સિજન અને કેટલાક અન્ય પેન્ડન્ટ જૂથો

હોઈ શકે છે જે મેટલ આયન કેન્દ્ર સાથે સંકલન માટે પણ ઉપલબ્ધ હોઈ શકે છે

તેથી પ્રોટીનના કિસ્સામાં

વૈવિધ્યતા પ્રોટીન સ્ટ્રક્ચરની પ્રકૃતિ અથવા એમિનો એસિડ

પેન્ડન્ટ જૂથો તે જૂથો કરશે તેના પર વધુ આધાર રાખે છે મેટાલિક સેન્ટર સાથે સંકલન કરવા માટે ઉપલબ્ધ છે

તેથી આ એક

ખૂબ જ સરળ ઉદાહરણ છે જે આપણી પાસે પાણી હોઈ શકે છે.

મેં પહેલેથી જ ઘણી ચર્ચા કરી છે પછી એમોનિયા પછી

ક્લોરાઇડ પણ જે એક ખૂબ જ સારો ગોળો છે જેમ કે એક ચાર્જની ગોઠવણ છે કારણ કે

કદ શરૂઆતમાં ખૂબ મોટું છે આપણે જોઈ શકીએ છીએ કે ધાતુના કેન્દ્ર સાથે જોડવા માટે ઇલેક્ટ્રોનની એક માત્ર જોડી ઉપલબ્ધ હોઈ શકે છે

પરંતુ સૈદ્ધાંતિક રીતે જેમ કે આપણે તેની આગાહી કરવા માંગીએ છીએ કે શું તેમાં કોઈ બિજિગ યોગ્યતા હોઈ શકે છે

કે શું ક્લોરાઇડ આયનની આસપાસના ઇલેક્ટ્રોનની ચારેય એકલ જોડી

ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરવા માટે ઉપલબ્ધ હશે.

ધાતુના કેન્દ્રમાં વાસ્તવમાં શક્ય છે કે તમારી

પાસે કોઈ ચોક્કસ પરિસ્થિતિમાં અમુક પાંજરાની અંદર ક્લોરાઇડ ફસાઈ શકે છે જેમ કે

ગોઠવણ જ્યાં ઇલેક્ટ્રોનના તમામ ચાર એકલા જોડી વિવિધ મેટલ આયન

કેન્દ્રો જેમ કે m 1 જેવા m 2 m 3 અને સાથે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરી શકે છે.

m 4 ટેટ્રા ન્યુક્લિયર કોમ્પ્લેક્સને જન્મ આપે છે જ્યાં આ ક્લોરાઇડ

આયન ન્યુક્લિયરિંગ પ્રિજિંગ ગ્રૂપ તરીકે mu 4 સ્વરૂપમાં કાર્ય કરી શકે છે જેનો અર્થ છે mu 4 બંધનકર્તા આ ક્લોરાઇડ આયન માટે તેની વિટિંગ વર્તણૂક બતાવવા માટે મોડ ઉપલબ્ધ છે અને આ ડાયોક્રિસજન પરમાણુ જેવો એક નાનો ગેસ પરમાણુ છે

જે આપણે બધા જાણીએ છીએ કે ડાયોક્રિસજન આપણા લોહીના અણુઓમાં આયર્ન કેન્દ્ર સાથે પણ ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરે છે

તેથી આ કાર્બન મોનોક્સાઇડ છે જે આપણે જોયું છે.

નિકલ ટેટ્રાકાર્બોનિલ છે

જે નિકલની શૂન્ય ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં છે આ

કાર્બન દ્વારા કાર્બન બાજુ પર એકલા જોડીને સમાસ કરે છે કારણ કે ઓક્સિજન વધુ ઇલેક્ટ્રોનેગેટિવ છે

અને આ ચોક્કસ વસ્તુ નીચા ઓક્સિડેશનની સ્થિતિ બનાવે છે અથવા સ્થિર કરે છે જેનો

અર્થ થાય છે નિકલ શૂન્ય ઓક્સિડેશન સ્થિતિ એ ચોક્કસ કાર્બોનિલ સંયોજન બનાવે છે તેથી

માત્ર નિકલ કાર્બોનિલ જ નહીં, શૂન્ય ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં ધાતુને કેન્દ્રમાં રાખીને અન્ય કાર્બન મેટલ આયન સાથે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરી શકીએ છીએ જે તે સંયોજનો માટે ટૂંકમાં જોશે જે મેટલ કાર્બોનિલ્સ છે

જેથી કેટલાક મોનોન્યુક્લિયર મેટલ કાર્બોનિલ્સ તરીકે ઓળખાય છે તેમજ કેટલાક બાયનોક્લ્યુર મેટલ કાર્બોનિલ્સ

3d તત્ત્વો માટે જાણીતા છે જે ઈચ્છશે હું પછીથી જોઉં છું કે આપણી પાસે કેટલા દાતા પરમાણુ હોઈ શકે છે

તેથી આ

ઇથિલેનેડિયામાઇનમાં બે દાતા અણુઓ છે જે એક એનએચ2 અને બીજો એનએચ2 છે

તેથી વિગાન્ડને

એ જ રીતે બિડેન્ટ કરી શકાય છે જો આપણે તેનાથી આગળ જઈએ તો આપણને ટ્રાઇડેન્ટેડ ડેન્ટેડ અને પોલિડેન્ટેડ વર્તણૂક મળે છે

તેથી આ થોડું સારું છે તે વિગાન્ડ્સનું ઉદાહરણ છે

તેથી આપણે તરત જ કેટલાક

સારા પરમાણુઓ અને આ પરમાણુઓને જાણવું જોઈએ કે શું તેઓ ધાતુના

કેન્દ્ર સાથે આ કાર્બન મોનોક્સાઇડ આ ક્લોરાઇડ સાથે કેટલીક ક્રિયાપ્રતિક્રિયા બતાવી રહ્યા છે.

તે જ રીતે સાયનાઇડ્સનું પહેલું ઉદાહરણ

આપણે જે લીધું છે તે અનુરૂપ ફેરોસાયનાઇડ છે અને ફેરોસાયનાઇડ આયનો પણ અને તેમના સાયનાઇડ્સ

એ આયર્ન કેન્દ્રના વિગાન્ડ્સ છે તેવી જ રીતે આ થાઇરોઇડને અનુરૂપ વિશ્લેષણાત્મક રસાયણશાસ્ત્રની દ્રષ્ટિએ ખૂબ જ સારું મૂલ્ય છે

કારણ કે જ્યારે આપણે તેને ફેરિક અવસ્થામાં કોઈપણ આયર્નના દ્રાવણમાં કાર્સિનોઇડનું ખૂબ જ પાતળું દ્રાવણ ઉમેરીએ છીએ

જેથી ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરતી વખતે ફેરિક ઉકેલ આ

થિયોસાયનેટ સાથે ખૂબ જ સારી અથવા લોહીના લાલ રંગને જન્મ આપે છે જે ખૂબ જ મી

તે આયર્ન કેન્દ્ર અને પાણીની અનુરૂપ ઓળખ માટે uch લાક્ષણિકતા પહેલાથી જ આપણે આની ચર્ચા કરીએ છીએ

પછી બિડેન્ટ વિગાન્ડ માટેનું ઉદાહરણ પણ ઉપયોગી છે જેનો અર્થ છે એક છેડો અને

બીજો છેડો જો પરમાણુ આના જેવું હોય તો તે મૂળભૂત રીતે કડક રેખીય પરમાણુ નથી પરંતુ

એક ઝિગઝેગ પ્રકારનો પરમાણુ છે કારણ કે આ કાર્બન ટેટ્રાહેડ્રલ છે આ કાર્બન પણ ટેટ્રાહેડ્રલ છે

તેથી ઝિગઝેગ રીતે તમારી પાસે આ વસ્તુ હોઈ શકે છે પરંતુ જો તમે આ નાઇટ્રોજનને સમાન

ધાતુના કેન્દ્રની આસપાસ અન્ય એક સાથે લાવશો તો આપણને એક યક્રીય ગોઠવણી મળશે.

કોઈપણ અન્ય

કાર્બનિક પરમાણુ યક્રીય પ્રકારની ગોઠવણી તમે અહીં શું જુઓ છો જેથી જો તમારું કેન્દ્ર

કોઈ કોબાલ્ટ કેન્દ્રિત હોય જેનો અર્થ કોબાલ્ટ પ્લસ થ્રી સ્ટેટમાં હોય તો

તમે જુઓ છો કે ઇથિલિનમાંથી એક હીરા આ વિગાન્ડને બાંધવાનો આ એક લાક્ષણિક બેન્ડિંગ મોડ છે તેથી

ચોક્કસ એક બે ત્રણ ચાર પાંચ પાંચ સભ્યની રીંગ બનાવે છે જેને આપણે કિલર રીંગ તરીકે ઓળખીએ છીએ

તેથી ચેલેટ એ લાક્ષણિક બંધનકર્તા પંજો છે બાંધવું એ મૂળભૂત રીતે આ બે નાઇટ્રોજન દ્વારા બંધનકર્તા છે

તેથી આ બે નાઇટ્રોજન હાથો છે

જે ધાતુના કેન્દ્રને બાંધવા માટે એકબીજાની નજીક આવી રહ્યા છે જે મૂળભૂત રીતે આ કોણ 90 ડિગ્રી છે એટલે કે

અષ્ટકોણ ભૂમિતિની ફરતે સમુદ્રનો કોણ છે જેથી આ સમુદ્ર કોણ છે ઇથિલિન ડાયમાઇન પરમાણુમાંથી એક દ્વારા કબજે કરાયેલા અન્ય બે

સમુદ્રના ખૂણાઓ

સુધી પણ વિસ્તૃત કરી શકાય છે

જે મૂળભૂત રીતે એક સંયોજનને જન્મ આપે છે જે ભૂમિતિમાં અષ્ટક છે જે છ એક મોનોડેન્ટેડ વિગાન્ડને બદલે ત્રણ બાયડેન્ટેટ

વિગાન્ડ ધરાવે છે અગાઉ આપણે જોઈ રહ્યા છીએ કે જો આપણી પાસે એક અષ્ટકોણ હોય તો અમને

પાણી અથવા એમોનિયા જેવા છ મોનોરેન્ટેડ લિગાન્ડની જરૂર પડે છે કારણ કે લિગાન્ડ બિડેન્ટેડ હોવાથી અમને તેમાંથી ત્રણની જરૂર છે તેથી અમે તેમને કહીએ છીએ કારણ કે તેમાંથી ત્રણ હાજર હોવાથી અમે તેમને ટ્રિસ્કેલેટ કોમ્પ્લેક્સ તરીકે ઓળખીએ છીએ તેથી આ સૌથી સંક્ષિપ્ત સ્વરૂપ છે જેનો અર્થ એ છે કે અમે નથી આ દાતા જૂથોની વિગતો લખી પણ મૂળભૂત રીતે બંધનકર્તા આપણે આ રીતે લખીએ છીએ અને જે આપણે જોઈએ છીએ તે ચોક્કસ છે બાઇન્ડિંગનો પ્રકાર

તેથી મૂળભૂત રીતે ત્રિ-પરિમાણીય વ્યુ છે જ્યારે તમે આ ફોર્મમાં કોઈપણ જટિલ લખતા હોવ ત્યારે આપણે હંમેશા વિઝ્યુઅલાઇઝ કરવું જોઈએ

જેનો અર્થ છે કે જે ટ્રી સ્કીલેટ અમે લખી રહ્યા છીએ

તેથી મૂળભૂત રીતે તમે

આ રીતે લખો છો પ્રોપેલર પ્રકારની ગોઠવણી જેથી આ પ્રોપેલર પ્રકારની ગોઠવણી

વિઝ્યુઅલાઇઝ કરવા માટે પણ ખૂબ જ સરળ છે

તેથી આ એક સ્વરૂપ છે અને બીજું સ્વરૂપ પણ આપણે તે અર્થ મેળવી શકીએ છીએ તેને

આ બિંદુ સાથે જોડવાને બદલે અમે પાછા જઈ શકીએ છીએ એટલે કે આપણે બીજી તરફ જઈ શકીએ છીએ

જેથી આ બિંદુ આ બાજુ પણ જઈ શકે આ આ બાજુ જઈ શકે છે એટલે કે અન્ય ખુલ્લા

છેડાઓ કબજે કરી શકાય છે જે આની લાક્ષણિક મિરર ઇમેજ પણ હોઈ શકે છે

તેથી જો તે ડાબી

બાજુએ હોય તો જો આપણે અહીં અરીસો મૂકીએ તો આપણે જમણી બાજુએ બીજી છબી મેળવી શકીએ છીએ બાજુ અને આ

બંને પાસે કેટલીક રસપ્રદ મિલકત હશે જે જોશે કારણ કે

તમારા કાર્બન કેન્દ્રની સરખામણીમાં એ વધુ જટિલ ભૂમિતિ છે જ્યાં અમે કાર્બન કેન્દ્ર પર યાદરાવિટી લાગુ કરીએ છીએ

ઓપ્ટિકલ પ્રવૃત્તિ n કાર્બન કેન્દ્ર જેથી આ ધાતુના આયન કેન્દ્રની દ્રષ્ટિએ આ

ચોક્કસ કોબાલ્ટ કેન્દ્ર અને આ તમામ ધાતુ આયનો કેન્દ્ર છે કે શું આપણે આને અનુરૂપ વસ્તુ તરીકે મેળવીએ છીએ

જેનો અર્થ એ છે કે આપણી પાસે જે ચિરાવિટી હોઈ શકે છે અને તે ચોક્કસ ચિરાવિટી આપણને

અનુરૂપ સંકલનની દ્રષ્ટિએ મળે છે જે પ્રકૃતિમાં અષ્ટક છે અને અમારી પાસે

તે ચોક્કસ કેન્દ્રીય ધાતુના આયન સાથે જોડાયેલ ત્રણ બાય ડેન્ટેડ ચેલેટીંગ જૂથો છે પરંતુ જો આપણે તેને આગળ લંબાવીએ તો આપણે

અનુરૂપ કરોડરજ્જુના સંદર્ભમાં શું વાત કરીશું,

તેથી આ પોલિડેન્ટેડનું મૂળભૂત ઉદાહરણ છે પરંતુ ચોક્કસ લિગાન્ડ માટે ચોક્કસ વ્યાખ્યા

હેક્સાડેન્ટેડ છે તેનો અર્થ એ છે કે આ ચોક્કસ લિગાન્ડમાં છ દાતા જૂથો છે તેથી

આ નાઇટ્રોજન આ નાઇટ્રોજન અને આ યાર્જ કરેલ ઓક્સિજન છે

તેથી આ યાર્જ થયેલ ઓક્સિજન અને આ

યાર્જ થયેલ ઓક્સિજન અને અન્ય યાર્જ ઓક્સિજન અન્ય યાર્જ થયેલ ઓક્સિજન કારણ કે એકંદર યાર્જ

કાર્બનિક અણુની આ ચોક્કસ પ્રજાતિ યાર છે ઓછા જે અનુરૂપ છે

ઇથિલિન ડાયમાઇન ટેટ્રા એસિટિક એસિડનું ટેટ્રા નેગેટિવ મીઠું અને કેટલીકવાર આપણે આને અનુરૂપ

અવ્યવસ્થિત મીઠું તરીકે મેળવીએ છીએ જેથી ઇથિલિન ડાયમાઇન ટેટ્રા એસિટિક એસિડનું અવ્યવસ્થિત મીઠું જે સફેદ

સ્ફટિકીય સંયોજન છે તે આપણા હાથમાં હોઈ શકે છે, તો આની આ ડેન્ટિસિટીનું સ્વરૂપ શું છે?

ચોક્કસ લિગાન્ડ

તેથી બે નાઇટ્રોજન જો તે ધાતુના કેન્દ્રમાં દાન કરી શકે તો

આપણી પાસે આ ઓક્સિજન હોઈ શકે છે, આપણી પાસે આ અને આ ઓક્સિજન હોઈ શકે છે એટલે કે આમાંના યાર ઓક્સિજન અણુઓ

પણ

ધાતુના કેન્દ્ર સાથે સંકલન કરવા માટે ઉપલબ્ધ હોઈ શકે છે.

પરિણામે આપણને તે શું મળે છે બિડેન્ટેટ અથવા

પોલિડેન્ટેડ જેનો અર્થ થાય છે ત્રિશૂળ ટેટ્રાડેન્ટેટ અને હેક્સાડેન્ટેડ લિગાન્ડ તે બધા

એકત્ર કરનારા એજન્ટો છે કારણ કે તેઓ ધાતુને પંજાની જેમ પકડી રાખે છે

તેથી ફરીથી

લેટિન શબ્દ માટે લિગાન્ડ માટે તમારી વ્યાખ્યાની જેમ હવે ગ્રીક શબ્દ ચેલા માટે વપરાય

છે.

પંજા કે જે બાયડેન્ટેટ લિગાન્ડ દ્વારા ધાતુના કેન્દ્ર સાથે સંકલન માટે ચીલેટીંગ એક માટે ઉપયોગ કરે છે

જેથી જો આપણે આ લીડને ધ્યાનમાં લઈએ તો એવું નથી આપણી

પાસે કેલ્શિયમ પણ હોઈ શકે છે અમે કેટલીક વિશ્લેષણાત્મક રસાયણશાસ્ત્ર દ્વારા સખત પાણીમાં કેલ્શિયમ નક્કી કરી શકીએ છીએ

જે જટિલમેટ્રિક ટાઇટ્રેશન તરીકે ઓળખાય છે જેથી આ ચોક્કસ જટિલ સપ્રમાણ ટાઇટ્રેશન

પણ ઉપયોગી છે કારણ કે અમે જાણીએ છીએ કે હમણાં જ મેં તમને કહ્યું હતું કે edta નું ડિસઓર્ડરિયમ મીઠું છે.

ખૂબ જ

સારો રીએજન્ટ જે ઘન રીએજન્ટ છે તમે તે ઘનનો અમુક જથ્થો લઈ શકો છો અને તમે તેને પાણીમાં ઓગાળી શકો છો જેથી તમને આ ચોક્કસ લિગાન્ડનું પ્રમાણભૂત સોલ્યુશન મળે અને જ્યારે આપણે પાણીના અમુક નમૂનામાં કેલ્શિયમ અથવા મેગ્નેશિયમ હોય તો સીસાને બદલે તેનો ઉપયોગ કરીએ.

તેનો અર્થ એ છે કે આપણે કંઈક વાત કરી રહ્યા છીએ

જે પાણીની કઠિનતા સાથે સંબંધિત છે જેથી અમે

પાણીમાં કેલ્શિયમ ટુ પ્લસ અને મેગ્નેશિયમ ટુ પ્લસ નક્કી કરીને પાણીની કઠિનતા નક્કી કરી શકીએ છીએ જ્યારે આપણે ઉપયોગ કરીએ ત્યારે

આ ધાતુના આયનો પાણીમાં હાજર હોય તેવું આપણે મૂળભૂત રીતે ઇચ્છતા નથી.

સારું ચામડું મેળવવા માટે સાબુ અથવા ડિટર્જન્ટનો ઉપયોગ

કરો જેથી આને ટાળી શકાય

તેથી આ ખાસ છે

તેથી આ ધાતુના આયનો આપણા

હાથમાં નથી તે પાણીમાં છે

તેથી દરેક વસ્તુ જો પાણીનો સ્ત્રોત એટલો સારો ન હોય તો આપણી

પાસે કેલ્શિયમ અથવા મેગ્નેશિયમ હોઈ શકે છે અને ક્યારેક આપણે શોધીએ છીએ કે ઔદ્યોગિક પ્રવાહના

પાણીમાં પણ કેલ્શિયમ ટુ પ્લસ અને મેગ્નેશિયમ ટુ પ્લસ હોય છે અથવા દૂષિત

હોઈ શકે છે જેથી ધાતુના આયનો આપણા હાથમાં હશે અને જો આપણે edta edta ફોર માઇનસ ઇથિલિન

વ્યાસ એસિટિક એસિડનો ઉપયોગ કરો

તેથી આ આપણું હેક્ઝાડિન્ટેડ લિગાન્ડ છે અને અમે જોયું છે

કે આ ચોક્કસ એકમાં આ ઇથિલિન ડાયમાઇન બેકબોન છે જેથી ઇથિલિન ડાયમાઇન

બેકબોન પછી અમને કહેશે કે તેમાં ચાર ઓક્સિજન સાથે બે નાઇટ્રોજન છે

તેથી આ સંક્ષિપ્ત છે તે ઇથિલિન ડાયમાઇન ટેટ્રા એસિટિક એસિડનું સ્વરૂપ છે

તેથી જ્યારે તે

મૂળભૂત રીતે જોડાય છે

તેથી આપણને કેલ્શિયમ n 2 o 4 કોમ્પ્લેક્સ મળે છે અને આપણે તરત જ મૂળભૂત રીતે કેવી રીતે દોરીએ છીએ તેથી

આનું ડ્રોઇંગ પણ ખૂબ મહત્વનું છે કારણ કે આપણે આ એડટાના બંધનને સહસંબંધ કરી રહ્યા છીએ

એટલે કે હેક્સાડિન્ટેડ લિગાન્ડ કેલ્શિયમ કેન્દ્ર અથવા મેગ્નેશિયમ કેન્દ્રમાં આવે છે તેથી

આ બે નાઇટ્રોજન પહેલેથી જ આપણે જોયા છે કે તેઓ ખૂબ જ સરળતાથી એક બોન્ડ બનાવી શકે છે જે આપે છે

90 ડિગ્રી ચેલેન્જ સુધી વધો

તેથી આ ચોક્કસ 90 ડિગ્રી કોલેશનની આસપાસ આ દરિયાઈ ખૂણા છે

જેથી આ બે પર કબજો કરવામાં આવે તો આપણી પાસે અન્ય ચાર પોઇન્ટ ઉપલબ્ધ હોઈ શકે છે

તેથી આપણે

આ ચોક્કસ પરમાણુને અહીં ફિટ કરવાના છે જેથી આપણે આ સાથે વિસ્તૃત નાઇટ્રોજન શું મેળવી શકીએ?

ઓક્સિજન અને આ ઓક્સિજન સાથે આ બીજો એક એવી જ રીતે આ નાઇટ્રોજન આ ઓક્સિજન માટે આવશે

અને આ નાઇટ્રોજન આ ઓક્સિજન માટે આવશે આ ચોક્કસનો કુલ

ચાર્જ હશે 4 ઓછા કેલ્શિયમમાં 2 વત્તા છે

તેથી એકંદરે આપણે ત્યાં ફરીથી થોડો ચાર્જ કરી શકીએ છીએ.

આ

2 માઇનસ છે કારણ કે આપણે આ બધી બાબતોને એવી કોઈ વસ્તુ સાથે સંબંધિત છે જ્યાં આપણે આને

પાણીમાં રચાતી અનુરૂપ પ્રજાતિઓ તરીકે ધ્યાનમાં લઈએ છીએ કારણ કે આપણે પાણીની કઠિનતા નક્કી કરી રહ્યા છીએ

જે કેલ્શિયમ અને મેગ્નેશિયમથી દૂષિત છે

તેથી કેટલાક મેટલ કોમ્પ્લેક્સ અથવા કોઓર્ડિનેશન કોમ્પ્લેક્સને પાણી આપો

આની ઉપલબ્ધતાને કારણે પ્રજાતિઓનું નિર્માણ થઈ રહ્યું છે જે

તમને અનુરૂપ પ્રમાણભૂત ઉકેલને પણ જન્મ આપી શકે છે.

આ પ્રમાણભૂત સોલ્યુશનનું વજન કરો અને

અમે તે પાણીના નમૂનામાં કેલ્શિયમ ટુ પ્લસ હાજર હોય તે જથ્થાત્મક રીતે નક્કી કરી શકીએ છીએ

જેથી પાણીમાં સંકલન સંયોજન જે રચના કરી રહ્યું છે અને જે એનિઓનિક પણ છે

તેથી તે પણ દ્રાવ્ય સ્થિતિમાં હશે જેથી કરીને એવી કોઈ વસ્તુ પર વધારો થાય છે

જે રેડોક્સ ટાઇટ્રેશન જેવા હોય છે જેમ કે પરમેંગેનેટ ટાઇટ્રેશન સાથે તમારું ટાઇટ્રેશન

ડાયક્રોમેટ સાથે અમે તેને જટિલ તરીકે ઓળખીએ છીએ તેથી અમ કોમ્પ્લેક્સમેટ્રિક ટાઇપ ઇટરેશન્સનો ઉપયોગ કરીને મેટ્રિક વિશ્લેષણ, જેથી રેડોક્સ ટાઇટ્રેશનની જેમ અમારી પાસે કોમ્પ્લેક્સમેટ્રિક ટાઇટ્રેશન હોઈ શકે છે જ્યાં જો આપણે માનક ઉકેલ જાણીએ તો જાણીતી તાકાત m ના આ દ્રાવણની આ જાણીતી તાકાત 10 પછી આપણે આ કેલ્ક્યુલેશનની અજાણી સાંદ્રતા શોધી શકીએ છીએ જે પાણીના પરમાણુમાં હાજર છે જેથી તે આના માટે ખૂબ જ સારું ઉદાહરણ આપે છે અને આ ચોક્કસ માહિતીને પણ વિસ્તૃત કરી શકાય છે જો આપણે ધ્યાનમાં લો કે જો આપણી પાસે કંઈક છે જે અમુક ધાતુના આયન એટલે કે લીડ જે આપણા માટે સારું નથી એક ઝેર પણ છે.

તેથી જો કોઈ વ્યક્તિ તેના અથવા તેણીના શરીરમાં સીસાના ઝેરને કારણે અસરગ્રસ્ત હોય તો તમે જાણો છો કે જો આ ચોક્કસ પ્રજાતિ જેનો અર્થ થાય છે કે તેને અનુરૂપ ઔષધીય મૂલ્ય તરીકે ઉમેરી શકાય છે કે તે શરીરમાં જઈને સીસાને બાંધી શકે છે.

સરસ રીતે જેમ કે આ ચોક્કસ પ્રજાતિ તમારા પેશાબ દ્વારા તમારા શરીરમાંથી બહાર કાઢી શકે છે જેમ કે લીડ ઝેર અથવા સીસાનું દૂષણ ટાળી શકાય છે તેથી આ એડિટાના વિશ્લેષણાત્મક રસાયણશાસ્ત્રના ઉપયોગથી શરૂ કરીને આપણે તે ચોક્કસ એડિટાના કેટલાક ઔષધીય મૂલ્ય ધરાવી શકીએ છીએ

કારણ કે તે હાજર છે દરેક જગ્યાએ તે પણ હાજર હોય છે દરરોજ આપણે ટૂથપેસ્ટમાં પણ ઉપયોગ કરીએ છીએ તેથી આ ચેલેન્જ મૂળભૂત રીતે કંઈકને જન્મ આપે છે જો આપણે આ એડિટાને આ મેટલ એડિટા કોમ્પ્લેક્સ તરીકે લખીએ જ્યાં સ્ટોઇકિયોમેટ્રી ફક્ત એકથી એક છે.

હમણાં જ અમે તમને શું બતાવ્યું છે અને ક્યારે અમને આ મળે છે

તેથી જ્યારે $edta$ રચાય છે ત્યારે આ યોગ્ય નથી આ બે ઓછા હોવા જોઈએ કારણ કે આ બે વત્તા છે અને ચાર ઓછા સંતુલિત છે તો આપણે અહીં શું જોઈએ અમે હું કહેવાનો પ્રયાસ કરી રહ્યો છું કે જો તમારી પાસે એક બાજુના દ્રાવણમાં બે પ્રજાતિઓ હોય તો આ એક પ્રજાતિ છે કારણ કે આ અનુરૂપ સમાન પ્રજાતિ તરીકે પણ હાજર છે અથવા જ્યાં પાણીના છ પરમાણુઓ ધાતુના કેન્દ્ર સાથે બંધાયેલા છે

તેથી આ એક જટિલ પ્રજાતિ છે

તેથી ટ્રિભાષી સ્થિતિમાં હેક્સા ઇકો મેટલ આયન અનુરૂપ હેક્સાગોન મેટલ આયન પ્રજાતિઓ એક ચોક્કસ પ્રજાતિ છે જે એડિટા અને જમણી બાજુ સાથે પણ ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરી રહી છે જે આપણને મળે છે.

આપણને મૂળભૂત રીતે સાત પ્રજાતિઓ મળે છે કારણ કે છ પાણીના પરમાણુઓ સંકલન ગોળામાં અથવા ગોળમાંથી ખોવાઈ જશે .

બીજી બાજુએ ધાતુના આયનનું સંકલન વાતાવરણ તેથી

જ થર્મોડાયનેમિક દૃષ્ટિકોણથી મુક્ત ઊર્જા મેળવવા માટે ઊર્જા પ્રાપ્ત થશે કારણ કે ડેલ્ટા s ની તીવ્રતા અલગ છે તેથી એન્ટ્રોપી જમણી બાજુએ વધી રહી છે જેથી મૂળભૂત રીતે અમને થોડો ખ્યાલ આવે છે કે શા માટે આ પ્રતિક્રિયા ડાબેથી જમણી તરફ ખસી રહી છે જે $edta$ $coordi$ માટે તે ચોક્કસ પ્રતિક્રિયા માટે પ્રેરક બળ છે રાષ્ટ્ર અને તે પણ કેટલાક વિચારને જન્મ આપે છે કે

શા માટે આપણે તેને ચેલેન્જ થેરાપી તરીકે ઓળખીએ છીએ,

તેથી આ ચેલેન્જ થેરાપી અમને

લીડ 2 વત્તા પારો તરીકે પારો 2 પ્લસ તરીકે લીડને અનુરૂપ દૂર કરવાના સંદર્ભમાં થોડો ખ્યાલ આપે છે અને કેડમિયમમાં કેડમિયમ 2 પ્લસ છે આપણે જે અનુરૂપ સંકુલ જોયું છે જે લીડ

2 વત્તા સાથે રચાઈ રહ્યું છે તે જ રીતે પારો પણ બનશે જો કે તે અષ્ટકેન્દ્રીય સંકુલ માટે અનુકૂળ નથી જે કેડમિયમ માટે પણ એટલું સાચું નથી.

પરંતુ જો આપણે દબાણ કરીએ તો લિગાન્ડ આપણને

દબાણ કરે છે એકની અનુરૂપ સ્ટોઇકિયોમેટ્રી માત્ર એક સાથે છે

તેથી ધાતુ પાસે

તે ચોક્કસ લિગાન્ડ સાથે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરવા માટે અન્ય કોઈ વિકલ્પ રહેશે નહીં મૂળભૂત રીતે તે

લિગાન્ડની અંદર ફસાઈ રહી છે જે છ દાતા પરમાણુ પ્રદાન કરે છે જે પારો અને કેડમિયમની આસપાસ બનેલા સારા બોન્ડ ન હોઈ શકે પરંતુ તે અંદર ફસાઈ જશે અને

એક થી એકની સ્ટોઈકિયોમેટ્રી પણ આ બે પ્રજાતિઓ માટે માન્ય છે જેથી લીડની જેમ આ પણ ખોટું છે આ બે ઓછા છે

તેથી લીડ માટે મેં હમણાં જ તમને જે બતાવ્યું છે તે પણ અનુરૂપ વસ્તુ છે

તેથી સીસું જે આપણા શરીર માટે એક ઝેરી વસ્તુ છે જે આપણા કોષને મારી શકે છે અને સેલ્યુલર વિનાશ થઈ શકે છે, પરંતુ આ એટલું ઝેરી નથી જેથી શરીર

કોઈપણ સમસ્યા વિના શરીરમાંથી બહાર નીકળી શકે છે તેથી જ એડ્ટા મદદરૂપ થાય છે જો તે

આપણી ટૂથપેસ્ટમાં હાજર હોય તો તે પણ મદદરૂપ થાય છે જો આપણા શરીરમાં અમુક માત્રામાં સીસું અથવા અન્ય કોઈ ધાતુના આયન જેવા કે પારો અથવા કેડમિયમ હોય છે જે સારી રીતે દૂર કરી શકાય છે જેથી પ્રજાતિઓ

શું બની રહી છે આને દૂર કરવા અને જે ડિસ્ટિલેશન થેરાપી સંતૃપ્તિ માટે જાણીતું છે જેનો આપણે અમુક માત્રામાં ઉપચાર માટે ઉપયોગ કરી રહ્યા છીએ જેથી થેરાપ્યુટિક એપ્લિકેશન

તેથી આગળની

આઇટમ જેના વિશે આપણે વાત કરી શકીએ તે સંકલન નંબર છે જે આપણે પહેલાથી જ વ્યાખ્યાયિત કર્યું છે કે તે ચોક્કસ ધાતુ કેન્દ્રની આસપાસના લિગાન્ડસની સંખ્યા જેથી દાતા પરમાણુઓ જે

તે લિગાન્ડ દ્વારા ધાતુ અથવા ધાતુના આયનને પૂરા પાડવામાં આવે છે તે સીધા બંધાયેલા હોય છે જેથી અનુરૂપ સંકલન સંખ્યાઓને જન્મ આપે છે જે એક સામાન્ય સંકલન સંખ્યા છે

તેથી આપણે બે ના લાક્ષણિક સંકલન નંબરથી પ્રારંભ કરીએ છીએ તેથી અમારી પાસે કંઈક હશે કે શા માટે અમે અમને પૂછતા નથી કે

શું અમારી પાસે એક સંકલન નંબર હોઈ શકે છે જે બે હશે તે વાસ્તવિકતા છે તેથી મૂળભૂત રીતે છે

જો આપણે કંઈક મેળવી શકીએ કે શું આપણે એકનો કંઈક સંકલન નંબર મેળવી શકીએ છીએ જેનો અર્થ થાય છે કે જો આપણી પાસે મેટલ આયન છે જે n પ્લસ છે તો આપણે તે ચોક્કસ ધાતુના લિગાન્ડ સાથેની એક ક્રિયાપ્રતિક્રિયા બતાવી શકીએ છીએ

જેથી મૂળભૂત રીતે આ ચોક્કસ એક અહીંથી ત્યાં સુધી શરૂ થાય છે. તમારી પાસે કંઈક છે

જેનો અર્થ છે કે તમારું મધ્યમ આયર્ન મૂળભૂત રીતે ફસાઈ ગયું છે અને તેની પાસે ધાતુના કેન્દ્ર સાથે સંકલન કરવા માટે કોઈ અન્ય દાતા જૂથો ઉપલબ્ધ નથી

તેથી તે મૂળભૂત રીતે એવી વસ્તુ છે જ્યાં ધાતુ આયન માત્ર ફસાઈ જાય છે પરંતુ તે અન્ય કોઈ સંકલન અથવા કેટલાક મોટા ગ્રુપ્સ બતાવતું

નથી.

જથ્થાબંધ હાઇડ્રોફોબિક વાતાવરણ કે જે ધાતુના કેન્દ્ર સાથે કોઈ બોન્ડ દર્શાવતું નથી તે મેટલ આયર્નની આસપાસ છે પછી જોડાણની માત્ર એક બિંદુ ઉપલબ્ધ છે en કેટલાક નાના

જૂથો આવીને ધાતુ અને કેન્દ્ર સાથે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરી શકે છે જેથી તે એકની સંકલન સંખ્યા માટે લાક્ષણિક ઉદાહરણ બની શકે પરંતુ જે વધુ વાસ્તવિકતા નથી

તેથી અમે અમારી વાત શરૂ કરીશું જેનો અર્થ થાય છે કે વાસ્તવિકતા બે ની સંકલન સંખ્યા છે જે શું ત્યાં તેનો અર્થ એ છે કે લિગાન્ડ્સ

છે ત્યાં ધાતુના આયનો છે અને તેની સારી વાસ્તવિકતા છે તેથી 2 ની આ સંકલન સંખ્યા લાક્ષણિક

છે જ્યાં વાત એ છે કે આપણે 1 યાર્જ ધરાવતા યોરસ કૌસમાં agn h 3 સંપૂર્ણ 2 લખી શકીએ છીએ.

અર્થ એ છે કે યાંદી મોનોવેલેન્ટ સ્થિતિમાં હાજર છે જે આપણે બધા જાણીએ છીએ કે આ વિશિષ્ટ પ્રજાતિઓ દ્રાવણમાં ક્લોરાઇડ આયનની વિશ્લેષણાત્મક ઓળખ માટે રચના કરી રહી છે કારણ કે ક્લોરાઇડ આપણે

બધા જાણીએ છીએ કે જે સિલ્વર ક્લોરાઇડના સફેદ અવક્ષેપ સાથે સિલ્વર નાઇટ્રેટ ઉમેરીને અવક્ષેપિત કરી શકાય છે જેમાં દ્રાવ્ય હોય છે.

અતિશય એમોનિયા

તેથી તે શું બનાવે છે તે સિલ્વર ક્લોરાઇડ જે ત્યાં રચાય છે તે એમોનિયામાં દ્રાવ્ય થઈ રહ્યું છે એટલે કે જે પ્રજાતિઓ જે રીતે રચના

કરી રહી છે કોબાલ્ટ ક્લોરાઇડ પર અમારી બધી ચર્ચા એમોનિયા સાથે કરી રહ્યા છીએ તે જ રીતે સિલ્વર ક્લોરાઇડ

આપણા એમોનિયા સાથે ક્રિયાપ્રતિક્રિયા કરી રહ્યા છે જે અનુરૂપ એમોનિયા કોમ્પ્લેક્સને જન્મ આપે છે તેથી પ્રેરક

બળ એ સિલ્વર ક્લોરાઇડ જેવા સરળ આયનીય ધનને બદલે એન્ડ્ર બોન્ડની રચના છે જેમાંથી બહાર નીકળે છે.

માધ્યમ જેથી તે એવી વસ્તુને જન્મ આપે છે જે કોઈપણ યાંદીની વસ્તુ જેવી પણ હોય છે શા માટે આપણે આ બધી બાબતો અહીં વાત કરી રહ્યા છીએ તે છે કે યાંદીનું ઉદાહરણ એ ચોક્કસ યાંદીની ઓળખ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે અને તે યાંદી આપણને કહેશે કે આપણે મેળવી શકીએ છીએ કે કેમ કોઈક અન્ય રીએજન્ટ માટે કંઈક જેથી યાંદી આધારિત રીએજન્ટ્સ પણ અમે કેટલીક કાર્બનિક રસાયણશાસ્ત્ર પ્રતિક્રિયાઓ કરીએ છીએ અથવા કાર્બનિક વિશ્લેષણાત્મક રસાયણશાસ્ત્રમાં આપણે ત્યાં સહિષ્ણુતા રીએજન્ટની તૈયારી શોધીએ છીએ જેથી કરીને સહનશીલતા રીએજન્ટ એ પણ છે કે આપણે યાંદીને સિલ્વર નાઈટ્રેટની જેમ યાંદી રાખી શકીએ અને તેની તૈયારી તે સહનશીલતા રીએજન્ટ પણ મદદરૂપ થઈ શકે છે કારણ કે આપણે મોટાભાગે ટોલનો ઉપયોગ કરીએ છીએ ઇરેન્સ રીએજન્ટ અને લેબોરેટરી તમને સહનશીલતા રીએજન્ટ માટે તે ચોક્કસ પ્રતિક્રિયાઓ જાણવાની જરૂર છે તેથી શું આપણે તેને

એમોનિયા તરીકે ઓળખવામાં આવે છે જેને સિલ્વર નાઈટ્રેટ સોલ્યુશન કહેવાય છે તો તેનો અર્થ શું થાય છે એમોનિયાકલ સિલ્વર નાઈટ્રેટ સોલ્યુશન જે આપણે તૈયાર કરી શકીએ તે છે કે જો આપણે સિલ્વર નાઈટ્રેટનું સોલ્યુશન હોય છે તેથી સિલ્વર નાઈટ્રેટને સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડના ખૂબ જ પાતળું દ્રાવણ સાથે ગણવામાં આવે છે જે સિલ્વર હાઇડ્રોક્સાઇડના અવક્ષેપને ઉત્તેજન આપે છે જેથી માધ્યમમાં સિલ્વર હાઇડ્રોક્સાઇડની હાજરી અથવા દેખાવને કારણે માધ્યમ સામાન્ય રીતે આલ્કલાઇન હોય છે

અને સિલ્વર ક્લોરાઇડની જેમ આપણે ફક્ત

તેને એમોનિયામાં ઓગાળી દો જેથી એમોનિયા સોલ્યુશન આગળ ઉમેરવામાં આવે છે જે એજીએનએચ 3 હોલ 2 ને જન્મ આપે છે જે અનુરૂપ જટિલ ટુકડાઓ છે જો હાઇડ્રોક્સાઇડ્સની બહાર હોય તો હાઇડ્રોક્સાઇડ સંતુલિત રહેશે

તેથી આપણે શું કરીએ છીએ મૂળભૂત રીતે આપણે આ ચોક્કસ મેળવીએ છીએ

તેથી આ છે તમારા

એમોનિયા જેને સિલ્વર નાઈટ્રેટ સોલ્યુશન કહેવાય છે તે સહનશીલતા રીએજન્ટ છે જે

અમુક અન્ય પ્રતિક્રિયાત્મકતા પેટર્ન માટે ઘટાડી શકાય છે જે તમારા સિલ્વર નાઈટ્રેટમાંથી મેળવવામાં આવે છે તેથી આ ચોક્કસ

પ્રજાતિ અમને તરત જ કહે છે કે તેની પાસે અનુરૂપ સંકલન નંબર બે છે કારણ

કે યાંદીનું આયન કેન્દ્ર ત્યાં છે જે એમોનિયાના પરમાણુઓ સાથે માત્ર બે બોન્ડ બનાવે છે અને જે રેખીય છે જેમાં એક એસી હોય છે.

ડિગ્રી નાઇટ્રોજન સિલ્વર નાઇટ્રોજન બોન્ડ એન્ગલ

એ જ રીતે આપણે cu c12 માઇનસ માટે અન્ય ઉદાહરણ હોઈ શકે છે જો

તાંબુ યાંદીની જેમ કતાર પ્રોસ્ટેટમાં હાજર હોય તો આપણે બધા જાણીએ છીએ કે તાંબાની યાંદી પારો અને તમામ લાક્ષણિક ટ્રાયડ

તેથી તાંબુ પણ ટ્રિભાષી સ્થિતિમાં નથી કારણ કે

એક વાર આપણે જાણીએ છીએ કે ઓક્સિડેશન સ્થિતિ જો આપણે ઓક્સિડેશન સ્થિતિને તેના અનુરૂપ સંકલન નંબર અને અનુરૂપ ah અન્ય જૂથો કે જે

તે ચોક્કસ કેન્દ્ર સાથે જોડાયેલા હશે તે પણ અલગ હશે જેથી આ ચોક્કસ કપરસ ક્લોરાઇડ પણ

આપણા જેવા જ છે.

સિલ્વર એટલે કે તમારી પાસે તમારા આહ કોપ સાથે જોડાયેલા બે ક્લોરાઇડ જૂથોની રેખીય ગોઠવણી છે

કેન્દ્ર દીઠ જે આપણી યાંદીની યાંદી સિલ્વર ક્લોરાઇડ માટે સારી

નથી પરંતુ ત્યાં એજીસીએલથી માઇનસ સુધી પહોંચવું એટલું સરળ નથી.

તેવી જ રીતે આ ધાતુના આયનો માટે અન્ય ખૂબ જ સારો લિગાન્ડ

સાયનાઇડ આયનો છે કારણ કે સાયનાઇડ્સ પુનઃપ્રાપ્તિ માટે સારી પ્રોસેસિંગ રીએજન્ટ છે

તાંબા વગેરે માટે યાંદી માટે તેના અચસ્કમાંથી ધાતુના આયનો

તેથી આ પ્રજાતિને

અનુરૂપ પ્રજાતિઓ જો ક્લોરાઇડને બદલે જો આપણી પાસે સાયનાઇડ હોઈ શકે તો તે cu cn સંપૂર્ણ

બે ઓછા હશે જેથી તે મૂળભૂત રીતે સંકલન નંબર બે છે અને સંકલન નંબર ત્રણ પણ

નથી ખૂબ જ સામાન્ય છે અને અમે આ સંકલન નંબર વિશે અહીં ચર્ચા કરીશું નહીં પરંતુ સામાન્ય રીતે જો

આપણે કોઈ ચોક્કસ પ્રકારના ધાતુ કેન્દ્રને ધ્યાનમાં લઈએ અને ફરીથી જો માત્ર ત્રણ બિંદુઓ જ ઉપલબ્ધ હોય જેનો અર્થ આકારની ગોઠવણી અથવા નિયમિત ત્રિકોણીય ગોઠવણી પર હોય તો જ અમારી પાસે અનુરૂપ સંકલન નંબર હોઈ શકે છે.

નું ત્રણ ચાર અને જો આપણે આ ધાતુના કેન્દ્રની આસપાસ ચાર જૂથો મૂકીએ તો આપણને અનુરૂપ ટેટ્રાહેડ્રલ ગોઠવણી મળે છે જે વધુ સામાન્ય છે અને બીજો એક d8 ઇલેક્ટ્રોનિક્સ રૂપરેખાંકન માટે અનુરૂપ ચોરસ પ્લેનર છે જેનો અર્થ છે કે આપણે ni બે વત્તા બાયવેલેન્ટના ત્રિપુટી માટે જોશું.

નિકલ બાયવેલેન્ટ પેલેડિયમ અને બાયવેલેન્ટ પ્લેટિનમ આ બધા d8 ઇલેક્ટ્રોનિક્સ રૂપરેખાંકનની શ્રેણીમાં છે તેઓ આ વિશિષ્ટ ગોઠવણી ધરાવી શકે છે અને અન્ય વૈકલ્પિક ગોઠવણી એ ટેટ્રાહેડ્રોનની અનુરૂપ ટેટ્રાહેડ્રોન રચના છે અને આપણે બધા જાણીએ છીએ કે મોટી સંખ્યામાં ટેટ્રાહેડ્રલ કોબાલ્ટ છે.

બે સંકુલો અત્યાર સુધી આપણે કોબાલ્ટ ત્રણની ચર્ચા કરી રહ્યા છીએ જ્યારે આપણે તેને કોબાલ્ટ ટ્રી તરીકે મેળવીએ છીએ ત્યારે અમે અષ્ટકેન્દ્રીય ભૂમિતિમાં સ્થિર થઈએ છીએ જેથી ઓક્સિડેશન નંબર પણ ઊંચો હોય ત્યારે સંકલન સંખ્યા વધારે હોય છે જે પ્રકૃતિમાં ત્રિવિધ છે પરંતુ જો ઓક્સિડેશન સંખ્યા ઓછી હોય તો વત્તા બે આપણે અનુરૂપ સંયોજનને ટેટ્રાહેડ્રલ સંયોજન સુધી મર્યાદિત કરી શકીએ છીએ અને આ નિકલ શૂન્યની ટેટ્રા કાર્બોનિલ પ્રજાતિઓ વિશે આપણે પહેલાથી જ જાણીએ છીએ તે જાણીતું ઉદાહરણ છે, તેથી તેમાં ટેટ્રાહેડ્રલ ભૂમિતિ છે, ચોરસ પ્લેનર ભૂમિતિ નથી

તેથી તે મૂળભૂત રીતે એવી ભૂમિતિને પ્રાધાન્ય આપે છે જ્યાં અનુરૂપ વર્ણસંકર યોજના અનુરૂપ વેલેન્સ અને તમામ બોન્ડ માળખા વિશે જોશે.

આ જ્યારે આપણે અભ્યાસ કરીએ છીએ કે

તમારી ચોરસ પ્લેનર ગોઠવણીની તુલનામાં આ ચોક્કસ ગોઠવણ તરફેણ કરવામાં આવે છે, તો જો આપણે એવું કંઈક લખીએ કે જે એક ચોક્કસ

સંયોજન કે જેને બદલે આપણે આ વસ્તુને ટેટ્રા કેસ તરીકે લખીએ છીએ

તેથી બી તણાવ અને ટેટ્રા કીઝ આપણે

બધા જાણીએ છીએ કે નામકરણ શું છે અમે ઉપયોગ કરી રહ્યા છીએ એનો અર્થ એ છે કે જ્યારે અમારી પાસે બે લિગાન્ડ હોય છે જેને આપણે પહેલાથી જ પવન તરીકે ઓળખીએ છીએ જો આપણે નામમાં કેટલીક ઇથિલિન ડાયમિન પ્રકારની વસ્તુઓ હોય તો ઇથિરિયમ ડાયમન્ડ એ ઇથિલિન ડાયમિનનો

સંક્ષિપ્ત ઝેન છે જેથી ઇથિલિન ડાયમાઇન

તેથી ડાયેટ શબ્દ

પહેલાથી જ છે તે લિગાન્ડનું નામ જેથી જ્યારે

ધાતુના કેન્દ્રની આસપાસ હાજર આવા ઇથિલિન ડાયમાઇનની સંખ્યા મોર હોય e એનો અર્થ એ છે કે અમારી પાસે બે ઇથિલિન ડાયમાઇન મોઇટી છે

આપણે તેને તે ચોક્કસ ધાતુના આયનના બેઝ ઇથિલિન ડાયમન્ડ કોમ્પ્લેક્સ તરીકે કહી શકીએ

તેથી અમે

તે આધાર લાવીશું તે જ રીતે જો આપણી પાસે આવી ત્રણ પ્રજાતિઓ હોય તો

આપણે હમણાં જ જોયું છે કે જો આપણે કોબાલ્ટ ટ્રિસ ઇથિલિન ડાયમાઇન કોબાલ્ટ

ત્રણ હોઈ શકે છે, જે એક વૃક્ષોનું સંકુલ છે.

તેથી આનો અર્થ એ છે કે અમારી પાસે બે લિગાન્ડ ત્રણ

છે એટલે કે અમારી પાસે ત્રણ લિગાન્ડ છે તો ટેટ્રા કેસ તરત જ અમને જણાવશે કે જો અમને તે લિગાન્ડના

ચાર જૂથો છે તે સંખ્યા જાણીએ તો આ ચોક્કસ કેન્દ્રની આસપાસ છે

તેથી ટેટ્રા

કીઝ ટ્રાઇફેનાઇલ ફોસ્ફાઇન પેલેડિયમ અને માત્ર જો આપણે ઓક્સિડેશન સ્ટેટ ચૂકી જઈએ તો આપણે

ઓક્સિડેશન સ્ટેટ વિશે પણ ખૂબ કાળજી રાખવી જોઈએ જો આ ખૂટે છે તો તેનો અર્થ એ કે પેલેડિયમ

ઓક્સિડેશન સ્ટેટ તમને આપવામાં આવ્યું નથી કે તમે કેવી રીતે ઓળખી શકો છો કે શું તમે જે પ્રકારનું ઓક્સિડેશન રાજ્ય ધરાવી શકો છો

તે એ છે કે તમારી પાસે આ ચોક્કસ છે તો આ લિગાન્ડની પ્રકૃતિ શું છે જેથી તમે

ટ્રાઇફેનાઇલ શું છે તે જાણવા માટે સમર્થ થાવ ફોસ્ફાઇન જેથી ટ્રાઇફેનાઇલ ફોસ્ફાઇન કંઈ નથી પરંતુ pph3

તે એમોનિયા જેવું છે જ્યાં એમોનિયા છે ત્યાં નાઇટ્રોજન છે જે ત્રણ હાઇડ્રોજન અણુ સાથે જોડાયેલ છે તેવી જ રીતે જો

ફોસ્ફરસ હોય તો ફોસ્ફાઇન ફોસ્ફાઇનનું એનાલોગ છે જ્યાં તમારી પાસે ph the ph છે કારણ કે આ ph બોન્ડને બદલે હવે અમારી પાસે છે ph બોન્ડ જેનો અર્થ થાય છે p કાર્બન બોન્ડ જેથી કરીને p કાર્બન બોન્ડમાં થોડી વધારાની સ્થિરતા હોય છે તેથી જ

તે ખૂબ જ સારો લિગાન્ડ અને ખૂબ જ ઉપયોગી લિગાન્ડ ઉપયોગી મોનોડેન્ટે લિગાન્ડ છે અને જો આપણે તેને ચાર નંબર તરીકે ઘેરી લઈએ તો જો આપણી પાસે ટ્રાઇહેડ્રસ ટ્રાઇફેનાઇલ ફોસ્ફીન હોય તો એમોનિયા આપણે આ ટ્રાઇફેનાઇલફોસ્ફાઇનમાંથી કોઈ યાજ મેળવવામાં સક્ષમ નથી તેથી જો એકંદર સંકુલ

ન્યુટ્રલ હોય તો પેલેડિયમ શૂન્ય ઓક્સિડેશન સ્થિતિમાં હોવું જોઈએ અને તે નિકલ શૂન્ય કેન્દ્ર સાથેના આપણા કાર્બોનિલના જોડાણની જેમ અનુરૂપ જોડાણ છે તેથી પેલેડિયમ પણ

તમને ટેટ્રાયેઝ ટ્રાઇફેનાઇલ ફોસ્ફાઇન સંયોજન આપવા માટે ફિનાઇલ ફોસ્ફાઇન અજમાવવા માટે પેલેડિયમ શૂન્યમાં પણ થોડી એફિનિટી છે d તો પેટ્રી ડીશમાં આ એક ખૂબ જ સુંદર સંયોજન છે જેને આપણે પેટ્રી ડીશ તરીકે ઓળખીએ છીએ, પરંતુ તે તે નમૂના છે જે આપણે સામાન્ય રીતે તેને બહાર કાઢીએ છીએ અને તે ખૂબ જ સુંદર રંગ છે જેથી રંગ જે આપણને આપે છે તે પણ કંઈક છે જે તમારી પાસે છે પેલેડિયમનું ટ્રાઇફેનાઇલફોસ્ફાઇન સંયોજન જ્યાં ચાર આવા ટ્રિફેનાઇલફોસ્ફાઇન આની સાથે જોડાયેલા છે અને તે ઔદ્યોગિક રસાયણશાસ્ત્રમાં કાર્બનિક રસાયણશાસ્ત્રમાં કેટલીક સારી ભૂમિકા ભજવે છે કારણ કે તેની કેટલીક ઉત્પ્રેરક ભૂમિકા હશે અને તે જ ટેટ્રેહેડ્રલ ગોઠવણી અહીં પણ તમારી પાસે સમાન ટેટ્રેહેડ્રલ ગોઠવણી છે.

કેટલાક આ ટ્રાઇફેનાઇલફોસ્ફાઇન

જે મૂળભૂત રીતે છત્રની થોડી માત્રા હોય છે જેથી આ મૂળભૂત રીતે ચાર ટ્રાઇફેનાઇલ ફોસ્ફેટ એકમની ગોઠવણીમાં ફસાઈ જાય છે અને તેનો અર્થ એ છે કે જો આપણે ધ્યાનમાં લઈએ કે તે ત્રણ ગણો સમપ્રમાણતા છે જે આ બાજુ એક છત્ર છે અને બીજી છત્ર આ બાજુએ ત્રીજી છત્રી આ બાજુ અને ચોથી છત્રી બીજી બાજુ જેથી તમારી પાસે મૂળભૂત રીતે ફાઉ હશે r છત્રી અને જે મૂળભૂત રીતે અંદર ફસાયેલ છે કારણ કે દરેક ટ્રિફેનાઇલફોસ્ફાઇન ત્રણ ફિનાઇલ રિંગ્સમાં ત્રણથી ચાર બાર ફિનાઇલ રિંગ્સ આ ચોક્કસ નિકલ કેન્દ્રની આસપાસ છે જે મૂળભૂત રીતે ખૂબ જ સારી કાર્બનિક મોઇટીમાં ફસાયેલી છે જે ફોસ્ફરસ અણુ દ્વારા જોડાયેલ છે જેથી અન્ય વૈકલ્પિક માટે આ સંકલન સંખ્યા ચાર છે એ ચોરસ પ્લાનર ગોઠવણી છે અને તે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે કે જો આપણે માત્ર તે અનુરૂપ સંયોજનને ધ્યાનમાં લઈએ કે જે નિબ્ર ટુ પીપી છે તે ત્રણ છિદ્ર બે છે જે ખૂબ જ સારો ઉત્પ્રેરક છે અને જેનો ઉપયોગ આ વૈજ્ઞાનિક વોલ્ટર રિપે માટે કરે છે.

આલ્કાઇન કાર્બન મોનોક્સાઇડ અને આલ્કોહોલમાંથી એકેલિક એસ્ટર્સનું સંશ્લેષણ જે આ માટે ખૂબ જ સારી એપ્લિકેશન છે પરંતુ તે ફરીથી આપણા પેલેડિયમ કેન્દ્રની જેમ છે મૂળભૂત રીતે સામાન્ય રીતે એક સંયોજન છે જ્યાં તમારા બે બ્રોમાઇડ કેન્દ્રો છે અને તેમાંથી બે પ્રથમ પેન છે અને તેઓ કરશે બધા પ્લાનર ગોઠવણીમાં હોય છે

તેથી જો આપણે ફક્ત આ

બે ફોસ્ફરાઉ છે s જૂથો અને આ બે બ્રોમાઇડ જૂથો છે મૂળભૂત રીતે એક અનુરૂપ પ્લાનર ગોઠવણી છે પરંતુ આ ક્લોરાઇડ જૂથોના કિસ્સામાં જેનો અર્થ થાય છે કે જો આપણે આને બ્રોમાઇડમાંથી ક્લોરાઇડમાં લાવીએ તો આપણને આ મળે છે જે એક ટેટ્રાહેડ્રલ છે અને નિકલનું એક સંકુલ જે સ્પિન ટ્રિપલેટ છે તેનો અર્થ એ છે કે પિન ટ્રિપલેટ એ કંઈ નથી પણ તમારી પાસે બે જોડ વગરના ઇલેક્ટ્રોન છે અને આપણે બધા જાણીએ છીએ કે અનુરૂપ મૂડીનું મૂલ્ય એક છે અને

તે સ્પિન સ્થિતિનો અનુરૂપ ગુણાકાર બે વાર s વત્તા 1 હશે જે 3 ની બરાબર હશે એટલે કે પેરામેગ્નેટિક સંયોજન અને 2 ઇલેક્ટ્રોનનું પેરામેગ્નેટિક્ઝમ જે ઓળખને જન્મ આપે છે કે તે એક ટેટ્રાહેડ્રલ પરમાણુ છે પરંતુ જો આપણે ધ્યાનમાં લઈએ કે પેલેડિયમ માટે એવું નથી કે તે ચોરસ ચોરસ પ્લાનર એન્ડાન્સમેન્ટ હશે તો આપણને મળે છે કે આ બે સંયોજનો માટે વિરોધાભાસી વસ્તુ તરીકે એક નિકલની આસપાસનું અનુરૂપ ક્લોરાઇડ સંયોજન છે અને બીજું

પેલેડિયમની આસપાસ અને પેલેડિયમના કદમાં ક્લોરાઇડ સંયોજન છે મૂળભૂત રીતે ડિકટેટિંગ અને

પેલેડિયમ ફોસ્ફરસ માટે અનુરૂપ બોન્ડ એ પણ નિર્દેશ કરે છે કે તમે એક ચોરસ પ્લાનર ગોઠવણી સાથે સમાપ્ત થશો

જ્યારે અમે સંતુલન બોન્ડ સિદ્ધાંત અને ક્રિસ્ટલ ફિલ્ડ સિદ્ધાંતના સંદર્ભમાં બંધન વિશે વાત કરીએ છીએ ત્યારે તમારી પાસે કેટલાક સૈદ્ધાંતિક સમર્થન

પણ હશે.

તેને પ્રાયોગિક વાસ્તવિકતા તરીકે વિચારી શકો છો જો તમે કરો છો તો પ્રતિક્રિયા આ ઉત્પાદન સાથે સમાપ્ત થશે જે પ્રકૃતિમાં ટેટ્રાહેડ્રલ છે જે ભૌમિતિક આકારમાં આકારમાં છે અને આ આકારમાં ચોરસ પ્લાનર હશે તો પછીનું તમારું પેન્ટા સંકલિત હશે જે એક એસીટીલ એસીટોનનું ખૂબ જ સરસ સંયોજન ફરીથી ડેન્ટેડ લિગાન્ડ દ્વારા ઉપયોગી માત્ર એ વસ્તુ કે જે આપણે લઈ રહ્યા છીએ તે VO ધ v ડબલ બોન્ડ અથવા બો ડબલ બોન્ડ ભાગ પરની સ્થિરતા અને આ ચોક્કસ ભાગ એ સમજવા માટે ખૂબ જ ઉપયોગી છે કે તમારી પાસે તેમાંથી ચોરસ આધાર આવે છે.

એસીટીલ એસીટોન જૂથનું ડબલ ઓક્સિજન બોન્ડ જેથી આ એસીટીલ એસીટોન જૂથમાંથી ડબલ ઓક્સિજન છે અને આ છેનો બીજો છેડો એસીટીલ એસીટોન જૂથ કે જે બિડેન્ટેટ ઓ લિગાન્ડ છે બીજો એક પણ બિડેન્ટેટ ઓ લિગાન્ડ છે જે ચોરસ પ્લેનને પરિપૂર્ણ કરે છે પરંતુ ચોરસ પ્લેન સંપૂર્ણ રીતે ચોરસ પ્લેન નથી કારણ કે વેનેડિયમ આ ચોક્કસ ચોરસ પ્લેનથી થોડું ઉપર હશે જે અનુરૂપ વેનેડિયમ ઓક્સિજન ડબલ સાથે હશે.

બોન્ડ

તેથી આ વેનેડિયમ ઓક્સિજન ડબલ

બોન્ડ આ બનાના આ ચોક્કસ ચોરસ આધારથી થોડું ઉપર છે જે

બે એસિટિલ એસીટોન મોઇટીના ચાર ઓક્સિજન વચ્ચે રચાય છે અને પ્રાયોગિક દૃષ્ટિકોણથી પ્રતિક્રિયા પણ ખૂબ જ સરળ છે કે આપણે તેને પ્રતિક્રિયા આપી શકીએ છીએ.

વેનેડિયમ પેન્ટોક્સાઇડ સાથે સીધું અને

વેનેડિયમ પેન્ટોક્સાઇડ મૂળભૂત રીતે ઘટાડીને એસીટીલ એસીટોનના વેનેડિયલ સંયોજનમાં અને લિગાન્ડના ઓક્સિડાઇઝ્ડ સ્વરૂપ સાથે ઘણા પાણીના પરમાણુઓને નાબૂદ કરી રહ્યું છે અને તેમાં થોડો ઉપયોગ પણ છે

તેથી એપ્લિકેશન મુજબ આ ચોક્કસ સંયોજન માત્ર

આને અનુરૂપ મેટલ કોમ્પ્લેક્સ તરીકે જાણવાની દ્રષ્ટિએ જ નહીં પણ ખૂબ જ છે ઉત્પ્રેરક તરીકે તેની ક્ષમતાને સમજવામાં ઉપયોગી છે કારણ કે $v 2 0 5$ અમે બધા જાણીએ છીએ કે જે સલ્ફ્યુરિક એસિડ બનાવવાની તમારી સંપર્ક પ્રક્રિયા માટે જરૂરી છે તેથી વેનેડિયમ મેટલ આયનની દ્રષ્ટિએ ખૂબ જ સારી ઉત્પ્રેરક સાઇટ છે અને અમે તે ચોક્કસ એહ પ્રતિક્રિયાશીલતાનો ઉપયોગ કરી શકીએ છીએ .

આ વેનેડિયમ કેન્દ્ર

લિગાન્ડ સાથે જોડાય છે જે બિડેન્ટેડ લિગાન્ડ છે જે તમારા ઇથિલિન ડાયમાઇન જેવું નથી પરંતુ એસિટિલ એસિટોન લિગાન્ડ છે અને તમે અન્ય ઓક્સિડેશન સ્ટેટ પર જાઓ છો જે એક ટેટ્રાવેલેન્ટ ઓક્સિડેશન સ્થિતિ છે અને તે ટેટ્રાવેલેન્ટ ઓક્સિડેશન સ્થિતિ લાક્ષણિક ઇપોક્સ પ્રતિક્રિયા માટે ઉપયોગી થશે.

કેટલાક તૃતીય બ્યુટાઇલ હાઇડ્રો પેરોક્સાઇડ સાથે સંયોજનમાં એલીલિક આલ્કોહોલનું કારણ કે આ હાઇડ્રો પેરોક્સાઇડ કેટલાક ડબલ બોન્ડ સીસી ડબલ બોન્ડ માટે જવાબદાર છે કેટલાક એલીલ જૂથ છે તેથી ત્યાં એલીલિક આલ્કોહોલ છે

તેથી એલીલિક આલ્કોહોલ એલીલિક એમાઇનની જેમ છે જેથી આ ડબલ બોન્ડ એલીલિક એમાઇન જેવા હોય છે.

તૃતીય બ્યુટાઇલ હાઇડ્રો પેરોક્સાઇડનો ઉપયોગ કરીને અનુરૂપ ઇપોક્સિડેશન જે

કાર્બનિક પીઇનો સ્ત્રોત છે રોક્સાઇડ એ ઇપોક્સાઇડ રચના માટે ઓક્સિજન પૂરો પાડે છે ઠીક છે,

તેથી આ

ચોક્કસ ધાતુ આયન માટે પાંચની સંકલન સંખ્યાનું ઉદાહરણ છે અને ઉત્પ્રેરક તરીકે તેની એપ્લિકેશન છે કારણ કે કેન્દ્ર વેનેડિયમ છે ઠીક છે તમારો ખૂબ ખૂબ આભાર