అందరికీ శుభ మధ్యాహ్నం కాబట్టి ఈ రోజు మనం సమన్వయ సమ్మేళనాలపై మా మూడవ తరగతిని కొనసాగిస్తాము సరే మరియు ఇక్కడ మేము ఈ సమన్వయ సమ్మేళనాలన్నింటికీ అత్యంత ముఖ్యమైన విషయం గురించి మాట్లాడుతున్నాము అది సంబంధిత కోఆర్డినేషన్ నంబర్.

అంటే సెంట్రల్ మెటల్ అయాన్ లేదా మెటల్ అణువు జాతుల చుట్టూ ఉన్న ఎల్ సమూహాల సంఖ్యను చూడటానికి మేము ప్రయత్నిస్తున్నాము, ఇది చాలా ముఖ్యమైనది ఎందుకంటే మనం దీన్ని విమానం కాగితంపై లేదా బ్లాక్ బోర్డ్‌పై వ్రాసినప్పుడల్లా మనకు కనిపించే వాటిని చూస్తాము.

బోర్డు మీద ప్రతిదీ చాలా త్వరగా వ్రాయండి , అయితే విషయం యొక్క విజువలైజేషన్ కొన్నిసార్లు చాలా కష్టంగా ఉంటుంది, ఎందుకంటే ఇది ప్రాథమికంగా త్రిమితీయ నిర్మాణం మరియు మేము ఈ అష్టాహెడ్రల్ నిర్మాణాన్ని ఆరు సమన్వయ సంఖ్యకు చక్కగా వ్రాస్తే, మనకు ఒక సాధారణ చతురస్ర విమానం ఉండవచ్చు.

ఈ రెండు లిగాండ్‌లు ఉన్న సి స్ప్లాటిన్‌ని చెప్పడానికి మనం నాలుగు సమన్వయ సంఖ్యను ఎలా కలిగి ఉండవచ్చో మా మునుపటి తరగతిలో చూశాము .

అమ్మోనియా లిగాండ్‌లు మరియు రెండు క్లోరిన్ సమూహాలు లేదా ప్లాటినం సెంటర్‌కు జోడించబడిన క్లోరైడ్ సమూహాలు కాబట్టి ఇక్కడ చాలా సులభమైన విషయం ఏమిటంటే, సమన్వయ సంఖ్య ఒక సాధారణ చతురస్ర విమానం ఆధారంగా నాలుగుగా ఉంటుంది మరియు ఇది ఇప్పుడు నాలుగు కోణాలకు సంబంధిత తీటా విలువలను కూడా ఇస్తుంది.

మనం కదులుతున్నప్పుడు ఇది చాలా ముఖ్యమైనది, ఇది నాలుగు రెండు జాతుల సమన్వయ సంఖ్య ఆరు యొక్క రెండు జాతుల సమన్వయ సంఖ్య నుండి కదిలేటప్పుడు మనం ఏమి చేయగలము, మనం కేవలం మరో రెండు సమూహాలను ఈ విమానం పైన మరియు మరొకటి ఈ విమానం క్రిందకు తీసుకువస్తాము, ఇది చాలా నిజం.

మన రక్తంలో ఉండే హిమోగ్లోబిన్ లేదా మయోగ్లోబిన్ గురించి మనకు కొంచెం మాత్రమే తెలుసు కాబట్టి జీవఅణువులలో కూడా మనకు అదే పరిస్థితి ఉంది, మొదట్లో ఏర్పడిన ఇనుము ఇనుము ఇలా నాలుగు నైట్రోజన్ దాత అణువులతో జతచేయబడుతుంది ఇక్కడ మనకు రెండు నైట్రోజన్ మరియు రెండు క్లోరిన్ ఉన్నాయి.

సమూహాలు కానీ ఒక నిర్దిష్ట రకం లిగాండ్ మరియు లిగాండ్ నుండి నాలుగు నైట్రోజన్‌లు చాలా ఉపయోగకరమైన లిగాండ్, ఇది పోర్ఫిరిన్ లిగాండ్ మరియు థి s పోర్ఫిరిన్ లిగాండ్ ఆ విధంగా చాలా ఉపయోగకరంగా ఉంటుంది , ఎందుకంటే ఇది మన గ్లోబిన్ చైన్ అయిన ప్రోటీన్ చైన్ యొక్క నైట్రోజన్ ద్వారా కొంత సమన్వయానికి దారి తీస్తుంది,
కాబట్టి మీరు జీవ వ్యవస్థలో నెమ్మదిగా చూస్తారు
, ప్రారంభంలో ఒక సాధారణ చతురస్ర ప్లానర్‌ని ఇవ్వడం ద్వారా ఈ సమన్వయ భాగాన్ని ఎలా అభివృద్ధి చేయవచ్చు మాక్రోసైక్లిక్ లిగాండ్ అయిన లిగాండ్‌ని మనం మాక్రోసైక్లిక్ లిగాండ్ అని పిలుస్తాము, ఆపై ప్రోటీన్ గొలుసు వైపు కనెక్టివిటీ గ్లోబిన్ గొలుసు ప్రోటీన్ భాగం నుండి వస్తుంది మరియు ఈ ప్రోటీన్ చైన్ మోనోడెంటెడ్ లిగాండ్‌గా పనిచేస్తుంది ఎందుకంటే ఇది వెంటనే జూల్ రింగ్ నుండి ఒక నైట్రోజన్‌ను అందిస్తుంది.

ఇనుము యొక్క ఐదవ కోఆర్డినేషన్ సైట్‌కు సమన్వయం చేసే ప్రోటీన్ గొలుసు యొక్క అమైనో ఆమ్లం కాబట్టి నెమ్మదిగా మేము సంబంధిత సమన్వయ సంఖ్యను మారుస్తున్నాము, మొదట లిగాండ్ నాలుగు తరువాత ప్రోటీన్‌ను అందిస్తోంది కాబట్టి ప్రాథమికంగా ఒక సంక్లిష్ట పరిస్థితి, ఇక్కడ మనకు మరొక వైపు ఉంటుంది.

ఆరవ కోఆర్డినేషన్ సైట్ డయాక్సిజన్ అణువుతో బంధించడానికి అందుబాటులో ఉంటుంది a ఆక్సిహెమోగ్లోబిన్ మరియు ఆక్సిమోగ్లోబిన్ కోసం మనం ప్రాణవాయువును వినియోగిస్తాం , మనం శ్వాస పీల్చుకున్నప్పుడు మనం ఆక్సిజన్‌ను గాలి నుండి తీసుకుంటాము మరియు రక్తంలో ఉన్న హిమోగ్లోబిన్ మరియు మయోగ్లోబిన్ ఇనుము కేంద్రానికి ఈ డయాక్సిజన్‌ని సమన్వయం చేయడం వల్ల సంతృప్తమవుతాయని నాకు తెలుసు.

ఉదాహరణ మనకు ఈ ఆలోచనలన్నింటినీ ఇస్తుంది, మనం చూస్తున్న ఒక సమన్వయ సంఖ్య ఆరు మాత్రమే కాదు , ఈ నిర్దిష్ట భాగంలో నికెల్ టెట్రాకార్బోనిల్ విషయంలో మనం చూసిన మీ కార్బన్ మోనాక్సైడ్ వంటి వాయువు అయిన డయాక్సిజన్ అణువు కూడా ఈ o2 గాలి నుండి వచ్చేది ఆక్సిజనేటెడ్ హిమోగ్లోబిన్ జాతికి సంబంధించిన దాని సంబంధిత ఆస్తికి సంతృప్తపరచడానికి ఇనుప కేంద్రం చుట్టూ ఒక నిర్దిష్ట స్థానాన్ని ఆక్రమించే ఒక లిగాండ్‌గా కూడా పనిచేస్తుంది, అంటే ఆక్సి హిమోగ్లోబిన్ జాతులు కాబట్టి ఈ సమన్వయ సంఖ్య నాలుగు చాలా ముఖ్యమైనది మరియు ఎలా మేము ఈ కోఆర్డినేషన్ నంబర్ ఆరుని పొందుతాము, మరొక ఉదాహరణ కోసం ఈ సమన్వయ సంఖ్యను ఇక్కడ నుండి చూడవచ్చు ఈ కోబాల్ట్‌కు నాలుగు అమ్మోనియా అణువులు బంధించబడిన కోబాల్ట్ సెంటర్‌ను కలిగి ఉండేలా సింథటిక్‌గా తయారు చేయబడిన అణువు కాబట్టి మనకు నాలుగు కోబాల్ట్ నైట్రోజన్ బాండ్‌లు మరియు రెండు సమయోజనీయ క్లోరిన్ బంధాలు మరియు మరో రెండు వేర్వేరు జ్యామితిలో ఉన్న మరొక అణువు ఉన్నాయి, ఇది సిస్.

ఫార్ములా ఒకేలా ఉండే ఫార్ములా రెండూ కాటినిక్స్ కాటినిక్ అంటే కోబాల్ట్ ట్రివాలెంట్ స్టేట్ ఎందుకంటే రెండు ఇతర ఛార్జ్ క్లోరైడ్ గ్రూపుల ద్వారా సంతృప్తి చెందుతుంది, అలాగే మరో రెండు సమూహాలలో ఛార్జీలు క్లోరైడ్ సమూహాలచే సంతృప్తి చెందుతాయి కాబట్టి మేము దీనిని పిలుస్తున్నాము సిస్ మరియు ట్రాన్స్‌లాగా
, ఈ రెండూ 180 డిగ్రీలు వేరుగా ఉంటాయి కాబట్టి క్లోరిన్ కోబాల్ట్ క్లోరిన్ బంధం 180 డిగ్రీలు ఉంటుంది కాబట్టి అవి 90 డిగ్రీలు

కావు కాబట్టి అవి 90 డిగ్రీలు కావు అని మీ ఆర్గానిక్ కెమిస్ట్రీ అధ్యయనం ద్వారా మాకు తెలిసిన జ్ఞానం.
అలా కాకుండా మనం ట్రాన్స్ సిట్యువేషన్‌ను పొందుతాము కాబట్టి మనం ఈ నిర్దిష్ట చతురస్ర సమతలాన్ని పరిగణనలోకి తీసుకుంటే మరియు నిర్దిష్ట చతురస్ర సమతలానికి సంబంధించి ఏమిటి ఈ స్క్వేర్ ప్లేన్‌కు సంబంధించి ఒక క్లోరిన్ ఈ ప్లేన్ పైన ఉందని మరియు మరొక క్లోన్ ఈ ప్లేన్ క్రింద ఉందని ఇప్పుడు చర్చిస్తున్నారు, కనుక ఇది ఐసోమెరిజమ్‌ను అధ్యయనం చేసే సందర్భంలో చూసే ట్రంక్ పరిస్థితికి దారి తీస్తుంది, కానీ సమన్వయ సంఖ్య మరొకటి cl కోబాల్ట్ cl బాండ్ 90 డిగ్రీ కాదు 180 డిగ్రీ అయితే ఇది సంబంధిత సిస్ కాన్ఫిగరేషన్‌కు దారి తీస్తుంది కాబట్టి కోఆర్డినేషన్ నంబర్ ఆరులో మనకు రెండు పరిస్థితులు ఉండవచ్చు ఒకటి cis మరియు మరొకటి ట్రాన్స్ కాబట్టి ఈ రెండింటి లక్షణాలలో కూడా కొంత మార్పు వస్తుంది.
సమ్మేళనాలు అదే విధంగా సమన్వయ సంఖ్య 6 కోసం సమ్మేళనాలు మనకు బైడెనేట్ లిగాండ్ కాబట్టి బైడెంటేట్ ఆక్సిజన్ లిగాండ్‌ను పొందినప్పుడు తక్షణమే సాధించబడుతుంది, అంటే o2 రకం లిగాండ్ అంటే ఏమీ కాదు, అణువు ఇక్కడ చాలా చక్కగా ఉన్నప్పుడు మన ఆక్సలేట్ అయాన్ కాబట్టి ఆక్సలేట్ అవుతుంది.
రెండు ఛార్జీల ద్వారా అయాన్ o మైనస్ o మైనస్ ఐరన్ సెంటర్‌కు బైడెంట్ చెలేషన్‌ను కలిగిస్తుంది మరియు వాటిలో మూడు సంబంధిత ఇనుము చుట్టూ ఉంటాయి మధ్యలో కనుక ఇది ట్రిస్ ఆక్సలాటో జాతులు కాబట్టి జాతుల చెట్లు ఆక్సలేట్ మొత్తం ఆరవ ఛార్జ్‌కు దారితీస్తాయి మరియు ఇనుము ఫెర్రిక్ స్థితిలో ఉంటుంది కాబట్టి మనకు మూడు మైనస్ ప్రతికూల చార్జ్ ఉంటుంది కాబట్టి ఈ నిర్దిష్ట సంక్లిష్ట భాగం ప్రకృతిలో అయానిక్‌గా ఉంటుంది, ఇది పొటాషియం ద్వారా సమతుల్యంగా ఉంటుంది.
అయాన్ కాబట్టి మన హెక్సామైన్ కోవాలెంట్ ట్రై క్లోరైడ్ లాగా అక్కడ మూడు పొటాషియం అయాన్లు ఉన్నాయి , ఇక్కడ మనం మూడు క్లోరైడ్ అయాన్‌తో తటస్థీకరిస్తాము, అదే విధంగా అయానిక్ కాంప్లెక్స్ కోసం మేము మూడు పొటాషియం అయాన్ల ఉనికి ద్వారా ఛార్జ్‌ను తటస్థీకరిస్తాము కాబట్టి ఈ పరిస్థితి ఇలా ఉంటుంది.
త్రిమితీయ నిర్మాణం ఇలా ఉంటుంది మరియు ఇది ప్రాథమికంగా మనకు కొంత ఆలోచనను ఇస్తుంది మరియు మనం ఒక కాగితంపై
గీసినప్పుడు, ఈ ప్రత్యేకమైన మెటల్ సెంటర్ మరియు ఈ రెండు సమూహాలను పరిగణనలోకి తీసుకుంటే, ఆహ్ ఇవి అర్థం చేసుకోవడం చాలా కష్టం.
కాగితపు విమానంలో కాబట్టి ఈ రెండు సమూహాలు పేపర్ యొక్క విమానం పైన ఉంటాయి మరియు మిగిలిన రెండు ఇప్పుడు పేపర్ యొక్క విమానం క్రింద ఉంటాయి బైడెంటెడ్ లిగాండ్ యొక్క మొదటి ఆక్సిజన్ పరమాణువు కాగితపు విమానంలో లేదా బోర్డు యొక్క విమానంలో ఉన్నట్లయితే, లిగాండ్ ఎక్కడ ఉందో అప్పుడు మనం దానిని కలిగి ఉండగలమని మేము ఆ పద్ధతిలో గ్రహించాము.
ఇది బోర్డు యొక్క విమానంలో ఉంటే అదే విధంగా వెనుకకు వెళ్లండి, ఇది ముందుకు వస్తుంది అంటే ఇది కాగితం యొక్క విమానం పైన ఉంటుంది మరియు ఈ సందర్భంలో ఒకటి కాగితం యొక్క విమానం క్రింద ఉంటుంది మరియు మరొకటి పైభాగంలో ఉంటుంది కాగితం కాబట్టి మనకు విలక్షణమైన విజువలైజేషన్ ఉండాలి మరియు ఇది స్పష్టంగా ఈ ప్రత్యేక సమూహాలు ఈ సమూహాల ఉనికిని తెలియజేస్తోంది ఎందుకంటే ఆక్సిజన్‌లు అన్నీ ఎరుపు రంగులో ఉంటాయి కాబట్టి ఇది దీని నిర్మాణం కాదు కానీ ఇది మనం ఇంతకు ముందు చర్చించిన విభిన్న సమ్మేళనం.
మీ ఎసిటైల్ అసిటోన్ లిగాండ్ కారణంగా మేము అరటిపండులో ఎసిటైల్ అసిటోనైట్ ఒకటి చూశాము కాబట్టి ఇది ట్రిస్ మాంగనీస్ ఎసిటైల్ అసిటోనేట్ సమ్మేళనం మరియు ఈ నామకరణం ఐసోమెరిక్ ఫోకు సంబంధించినది మేము తరువాత వివరంగా చర్చిస్తాము మరియు కొంత పొడుగు ఉందని కూడా మేము పరిగణిస్తాము ఎందుకంటే పొడుగు భౌతికంగా మనం మాంగనీస్ మూడు ఎసిటైల్ అసిటోనేట్ లిగాండ్‌లకు కట్టుబడి ఉన్నప్పుడు మాంగనీస్ ఆరు ఆక్సిజన్‌కు కట్టుబడి ఉన్నట్లు మీరు చూస్తారు సమూహాలు మరియు అన్ని మాంగనీస్ ఆక్సిజన్ బంధాల దూరాలు ఒకే పరిమాణంలో లేనట్లయితే, వాటిలో కొన్ని తక్కువగా మరియు వాటిలో కొన్ని పొడవుగా ఉండే పరిస్థితిని కలిగి ఉండవచ్చు మరియు వాటిలో నాలుగు సమీప పరిధిలో ఉన్నాయని మేము కనుగొంటే మరియు వాటిలో రెండు పొడవైన పరిస్థితిలో ఉన్నాయి కాబట్టి ఈ నిర్దిష్ట విమానం చతుర్భుజ సమతలం కాబట్టి టెట్రాగోనల్ ప్లేన్ పైన ఉన్న టెట్రాగోనల్ ప్లేన్ చాలా పొడవుగా ఉంటుంది మరియు చతుర్భుజ సమతలం క్రింద ఉన్నదంతా కూడా పొడవుగా ఉంటుంది కాబట్టి పొడుగు స్వభావం చతుర్భుజ పొడుగుగా ఉంటుంది.
ఈ మాంగనీస్ ఆక్సిజన్ యొక్క నిర్దిష్ట బంధాలకు సంబంధించి ఒక టెట్రాగోనల్ ప్లేన్ ఆధారంగా ఒక బంధం పొడవుగా ఉంటుంది మరియు మరొక బంధం కూడా పొడవుగా ఉంటుంది
కాబట్టి మనం కనుగొన్నది దీని వలన మనం సి ట్రాన్స్ ఐసోమెరిజమ్‌ని చూసిన విధంగా కొంత ఐసోమెరిక్ రూపానికి దారి తీస్తుంది కాబట్టి మనం ఈ ఐసోమర్‌లను ఎలా పొందుతాము కాబట్టి మనకు అష్టాహెడ్రల్ కాంప్లెక్స్ మరియు రెండు కనీసం రెండు లేదా అంతకంటే ఎక్కువ వేర్వేరు లిగాండ్‌లు ఉన్నప్పుడు ఏర్పడతాయి.
కాబట్టి మనం ఒక కాంప్లెక్స్‌ని కలిగి ఉంటే ml నాలుగు మరియు రెండు అని మనం ఇప్పుడు చూసినట్లుగా రెండు క్లోరైడ్‌లను కలిగి ఉండవచ్చు కాబట్టి మనం ప్రాథమికంగా మెటల్ అయాన్ చుట్టూ రెండు లిగాండ్‌లను పొందుతున్నాము రెండు రకాల లిగాండ్ ఒకటి l మరియు ఉంది అవి ప్రాథమికంగా వస్తువులను పెంచుతున్నప్పుడు మనకు రెండు వేర్వేరు సమ్మేళనాలు ఉండవచ్చు కాబట్టి ఇది స్పష్టమైన పరిశీలన మరియు

అందుకే ఈ సమన్వయ సమ్మేళనాలు సేంద్రీయ సమ్మేళనాల విషయంలో మనకు లభించే సమ్మేళనాలు చాలావరకు ద్రావణంలో ఉన్నాయని నిర్వహించడానికి చాలా బాగుంది

మరియు మనం వేరు చేయగలిగితే అవన్నీ రంగులేనివి మరియు తెలుపు రంగులో ఉంటాయి కాబట్టి రంగుల వారీగా మనం ఈ రెండు విషయాలను వేరు చేయలేము, అయితే ఈ ప్రత్యేక సందర్భంలో మనం రెండు ఐసోమెరిక్ రూపాలను కలిగి ఉంటామని మనం చూస్తాము మరియు మనం దానిని చూస్తే వ అదే పెట్రిటిస్ ఐసోమర్‌లో ఒకటి గులాబీ రంగులో ఉంటుంది మరియు మరొకటి ఆకుపచ్చ రంగులో ఉంటుంది కాబట్టి రంగుల వారీగా మనం నిర్దిష్ట రంగు ఒక నిర్దిష్ట ఐసోమర్‌కు మరియు మరొక రంగు మరొక ఐసోమర్‌కు అని కూడా వేరు చేయవచ్చు కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా మనం ఎడమవైపుకు పొందడం అనేది డైక్లోరో కోబాల్ట్ iii క్లోరైడ్‌లోని వ్యవస్థ కాబట్టి సిస్ సమ్మేళనం గులాబీ రంగులో ఉన్న సమ్మేళనం టెట్రా అమైన్ డైక్లోరో సమ్మేళనం అయితే ట్రాన్స్ టెట్రామైన్ డైక్లోరో కోవలెంట్ త్రీ క్లోరైడ్ అయిన ట్రాన్స్ కాంపౌండ్ ఆకుపచ్చ రంగులో ఉంటుంది కాబట్టి సింథటిక్ మెథడాలజీలు ఉన్నాయి మరియు సిస్కో అనలాగ్ మరియు ట్రాన్స్ అనలాగ్‌లను సిద్ధం చేయడానికి సాధారణ సింథటిక్ పద్ధతులను అనుసరించవచ్చు కాబట్టి ఈ జ్యామితీయ ఐసోమర్‌లు అంటే ఈ సమూహ సమ్మేళనాలకు పేరు పెట్టేటప్పుడు ఈ జ్యామితీయ ఐసోమర్‌లను కూడా చేర్చవచ్చు.

తెలుసుకోవడం చాలా సులభం ఎందుకంటే కొన్నిసార్లు మనం ఫార్ములా ఇస్తాము మరియు మనం చదివినప్పుడు నిర్దిష్ట సూత్రం ఈ విషయాలన్నింటికీ పేరు పెట్టడం కాదు, కానీ మనం లోహ అయాన్ పేరును లిగాండ్ పేరును ఈ సంబంధిత ఆక్సీకరణ స్థితిని మరియు మన సాధారణ నామకరణం వలె ఛార్జ్ న్యూట్రలైజేషన్‌కు అవసరమైన అయానిక్ భాగం లేదా కాటినిక్ భాగాన్ని ఆర్డర్ చేయాలి.

సోడియం క్లోరైడ్ వంటి సాధారణ అకర్బన లవణాలలో మేము మొదట సోడియం అని చెప్పాము అంటే కేషన్‌కు ఫాస్ట్ అని పేరు పెట్టారు మరియు తరువాత క్లోరైడ్ అని మేము వాటిని సోడియం క్లోరైడ్ అని పిలుస్తాము.

fec మరియు whole 6 మరియు co మరియు h3 ఈ సమ్మేళనం నాలుగు cl2 clలను కలిగి ఉంది, మేము గత రెండు తరగతులుగా చూస్తున్నాము మరియు అన్ని సమయాలలో మేము కొన్ని క్లోరైడ్ సమూహాలను కలిగి ఉన్న ఈ కోబాల్ట్ అమైన్ సమ్మేళనాలను ఉదాహరణగా తీసుకుంటాము కాబట్టి ప్రస్తుతం ఉన్న జాతులపై ఆధారపడి ఉంటుంది.

కాటయాన్స్ ఒక సందర్భంలో అది పొటాషియం మరొక సందర్భంలో ఇది సంక్లిష్ట జాతులు కానీ పొటాషియం సంబంధిత కేషన్ మరియు ది సంక్లిష్ట జాతులు కూడా సంబంధిత కేషన్ కాబట్టి ఇది పొటాషియం హెక్సా అయానో ఎక్స్‌ట్రా సైనో ఐరన్ త్రీ, దీనిని మనం సాధారణ పేరుగా పిలుస్తాము పొటాషియం ఫెర్రీ సైనైడ్ అని పిలుస్తాము, అప్పుడు కాంప్లెక్స్‌లో లిగాండ్‌లు మొదట అక్షర క్రమంలో పేరు పెట్టబడిందని మనం చూస్తాము కాబట్టి పేరు పెట్టడం abcd లిగాండ్ యొక్క పేరు కాబట్టి మేము లిగాండ్ పేరును తెలుసుకోవాలి కాబట్టి మీరు ఇథిలీన్ డైమైన్ అని పేరు పెట్టినప్పుడు ఇథిలీన్ డైమైన్ అని మేము పరిగణిస్తాము, అది అదే విధంగా ఆహ్ డైథైలాండ్ ట్రయామిన్ కలిగి ఉంటుంది మరియు ఆ ట్రిథేనియం టెట్రామైన్ ఉన్నప్పుడు దీనికి టి ఉంటుంది కాబట్టి నిర్దిష్టంగా ప్రాధాన్యత ఉంటుంది.

పేర్లలో అక్షర క్రమం, ఈ లిగాండ్‌ల పేరు మనకు తెలిసిన తర్వాత , ఆక్సాలిటా సమూహం మరియు అన్ని ఇతర క్రియేటింగ్ లిగాండ్‌లు అలాగే నాన్- చెలేటింగ్ లిగాండ్‌ల పేరు ఓ అక్షరంతో ముగుస్తుంది కాబట్టి o అక్షరం అక్కడ ఉంటుంది.

అయితే తటస్థ లిగాండ్‌ను సాధారణంగా అణువు పేరు అని పిలుస్తారు, కనుక ఇది నీటి అణువుల వలె తటస్థంగా ఉంటే మనం అణువు పేరును మార్చము.

o ఆక్వా అనేది కొన్ని హెక్సా ఆక్వా సమ్మేళనంలో ఆరు నీటి అణువులు ఇనుప కేంద్రాన్ని చుట్టుముట్టినప్పుడు నీరు సమన్వయంతో ఉన్నప్పుడు ఆక్వాకు మాత్రమే చెబుతాము కాబట్టి మేము co nh3 మొత్తం సిక్స్ త్రీ ప్లస్ కాటినిక్ పార్ట్‌లో అమైన్ గ్రూపులు ఉన్నప్పుడు హెక్సా ఆక్వా ఐరన్ త్రీని వారికి తెలియజేస్తాము.

కాబట్టి అది హెక్సా అమైన్ కోబాల్ట్ మూడు కాంప్లెక్స్ పార్ట్ అని మనకు తెలుసు మరియు అదే విధంగా కార్బొనిల్ పార్ట్ కార్బొనిల్ అని కూడా పేరు పెట్టబడింది, ఇది సంబంధిత అహ్ నికో హోల్ 4 కాబట్టి టెట్రాకార్బొనిల్ టెట్రా కార్బొనిల్ నికెల్ జీరోను సమ్మేళనం చేస్తుంది, అయితే ఒకటి కంటే ఎక్కువ లిగాండ్‌లు అమ్మోనియా లాగా ఉన్నప్పుడు అలాగే క్లోరైడ్‌తో పాటు డై ట్రై టెట్రాపెంటన్ హెక్సా అనే గొప్ప ఉపసర్గలతో వాటిని వ్రాస్తాము కాబట్టి మన దగ్గర ఉన్నప్పుడు టెట్రా అంటే నాలుగు అమైన్ గ్రూపులు ఉన్నప్పుడు టెట్రాని ఉపయోగిస్తాము , అయితే లిగాండ్‌లో కొంత డైట్ పార్ట్ ఉన్నప్పుడు మనం ప్రాథమికంగా ఉపయోగిస్తాము.

బిస్‌కి గ్రీకు నామకరణం కాబట్టి డై అప్పుడు బిస్ ట్రై అప్పుడు చెట్లు మరియు టెట్రా టెట్రా కేస్ అవుతుంది కాబట్టి రెండు ఇథిలీన్ డైమైన్ సమూహాలు ఉన్నప్పుడు మేము bis ethylene diamine కోసం గ్రీకు ఉపసర్గలను ఉపయోగిస్తాము ఎందుకంటే ఇప్పటికే అమైన్‌లో రంగు భాగం ఉంది కాబట్టి ఆక్సీకరణ సంఖ్య తదుపరి మేము ఆక్సీకరణ సంఖ్యను పరిశీలిస్తాము, కాబట్టి మేము లిగాండ్ యొక్క సంబంధిత స్వభావాన్ని పరిశీలిస్తున్నప్పుడు అవి ఛార్జ్ చేయబడిందా లేదా అనేదానిని మరియు గుర్తింపును పరిశీలిస్తాము.

కాంప్లెక్స్ జాతులపై మొత్తం ఛార్జ్‌ని చూడటం ద్వారా ఛార్జ్ ఎలా ఉపయోగించబడుతుందో మెటల్ అయాన్ వెంటనే మాకు తెలియజేస్తుంది

కాబట్టి ఈ నిర్దిష్ట కాటినిక్ కాంప్లెక్స్‌లో ఒక సానుకూల చార్జ్ ఉంది కాబట్టి మోనోకాటోనిక్ కాంప్లెక్స్ కాబట్టి క్రోమియం స్పష్టంగా

త్రివాలెంట్ స్థితిలో ఉంటుంది కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా మేము బ్రాకెట్‌లోని రోమన్ సంఖ్యను ఉపయోగించి వ్రాస్తాము, కనుక ఇది టెట్రా అమైన్ డైక్లోరో క్రోమియం 2 అవుతుంది కాబట్టి అమీన్ a అనేది అక్షరక్రమ క్రమం, మేము సంబంధిత క్లోరో సమ్మేళనం కోసం వెళ్ళే ముందు అమీన్ మొదట వస్తున్నది , ఇది క్రోమియం చుట్టూ ఉన్న క్లోరో లిగాండ్‌ను ఖండించడం.
ట్రివాలెంట్ ఆక్సీకరణ స్థితిలో కానీ కాంప్లెక్స్ ఇనుము అయినప్పుడు మనం మొదట అది అదే అని చెప్పడానికి ప్రయత్నిస్తాము ఒక పొటాషియం మరియు యానియోనిక్ భాగం ఎనిమిదితో ముగిసే సంబంధిత ఎనిమిది అని పేరు పెట్టబడింది మరియు ఈ హెక్సా సైనో ఫంక్షన్ ఉంది కాబట్టి హెక్సాసైనోఫెరేట్ రెండు కాబట్టి అది k ఫోర్ ఫెక్ మరియు మోల్ 6 అయినప్పుడు అది పొటాషియం హెక్సాసైనోఫెరేట్ అవుతుంది కానీ మనం అయాన్‌ను పరిగణనలోకి తీసుకుంటే అది హెక్సానోఫార 2 అయాన్ ఇదే పద్ధతిలో సారూప్య పద్ధతిలో ఉంటే, సంబంధిత జాతులు ఫెర్రేట్‌గా ఉన్నట్లయితే , ఆరు సైనైడ్ సమూహాలు ఇనుముతో జతచేయబడినప్పుడు అయానిక్ కాంప్లెక్స్‌లోని లోహం పేరు ఫెర్రేట్‌గా ఉందని మనం చూస్తాము కాబట్టి మనం అలా అనడం లేదు.
ఐరన్ త్రీ అది ఫెర్రేట్ త్రీ అవుతుంది కాబట్టి మేము దీనిని ఫెర్రేట్‌గా వ్రాస్తాము అదేవిధంగా అన్ని ఇతర లోహ అయాన్లు సంబంధిత మాతృ లోహ కేంద్రం పేరుతో మారుతున్నాయి కాబట్టి నిర్దిష్ట నామకరణాన్ని పొందే అయాన్లు కాబట్టి అయానిక్ కాంప్లెక్స్‌లోని లోహం పేరు అలా ఉంటుంది అల్యూమినియం అయితే అది అల్యూమినేట్‌గా ఉంటుంది, అలాగే ఇనుము అయితే ఫెర్రేట్ అని నికెల్ అయితే నికెలేట్ అని, జింక్ అయితే అది ఒక మరియు ఈ విషయాలన్నీ చాలా సాధారణ సమూహాలకు చాలా ఉపయోగకరంగా ఉంటాయి , అంటే రాగి విషయంలో రాగి ప్లస్ టూ ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉంటుందని మరియు రాగి ప్లస్ వన్ ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉంటుందని మేము ఇప్పుడే చూశాము మరియు మీరు ఏమి చేస్తారు మేము దానిని క్యూబ్ రేట్‌గా వ్రాసినప్పుడు, క్యూబ్ రేటు ఫ్లాస్క్ టూ ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉంటుంది మరియు క్యూబ్ రేటు ప్లస్ వన్ ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉంటుంది కాబట్టి మనం నిర్దిష్ట క్యూబ్ రేటును ఒకటి లేదా ఇన్ రోమన్ సంఖ్యలో ఆహ్‌లో పేర్కొనాలి రాగి ఆక్సీకరణ స్థితికి రెండు రోమన్ సంఖ్యలు అదే విధంగా ఈ ఫెర్రేట్ ప్లస్ టూ మరియు ప్లస్ త్రీ ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఇనుము రెండింటికీ ఉంటుంది, అయితే మేము ప్రత్యేకంగా మెటల్ అయాన్‌కు సంబంధిత ఆక్సీకరణ సంఖ్యను ప్రస్తావిస్తాము కాబట్టి వీటిని పరిగణనలోకి తీసుకుంటే మనం ఇవి ఉదాహరణలు మీ ఎన్‌సిఆర్‌డి పుస్తకం నుండి విలక్షణమైన పేర్లను తీసుకున్నాము ఎందుకంటే ఇది ఒక రకమైన అభ్యాసం, ఇది మిమ్మల్ని పరీక్షలో లేదా ఏదైనా పోటీ పరీక్షలో కూడా అడగడం కాదు, మేము దానిని ఎలా పరిగణిస్తాము అనేది నాలుగు రకాల కాంప్లెక్స్‌లను చెప్పడానికి కొన్ని ఉదాహరణ, కాబట్టి మనం ఈ మెటల్ కాంప్లెక్స్‌లను ఎలా చక్కగా చదువుతాము మరియు ఈ ఫార్ములాను వ్రాసినప్పుడు ఇక్కడ సూత్రాలు కూడా భిన్నంగా ఉంటాయి కాబట్టి ఇవి తటస్థ లిగాండ్ అని ఇక్కడ మనకు అయానిక్ లిగాండ్ కూడా ఉంది.
యానియోనిక్ లిగాండ్ ఇక్కడ మళ్ళీ తటస్థ లిగాండ్, కానీ అది చెలాటింగ్ మరియు క్లోరైడ్ సమూహాలు కోఆర్డినేట్ గోళం వెలుపల ఉన్నాయి కాబట్టి దాని సంబంధిత సింథే నామకరణం కోసం మనం వీటిని ఎలా వ్రాస్తామో అది తటస్థంగా ఉంటుంది కాబట్టి సంబంధిత నామకరణం గురించి మనం బాధపడము కానీ కార్బొనిల్ సమూహాలు మాత్రమే అక్కడ అది టెట్రా కార్బొనిల్ లీకేజ్ జీరో కాబట్టి అలాంటి నాలుగు కార్బొనిల్ గ్రూపులు జీరో ఆక్సీకరణ స్థితిలో నిర్దిష్ట నికెల్‌తో జతచేయబడి ఉంటాయి, అప్పుడు టెట్రా కార్బొనిల్ లీకేజ్ జీరో ఉందని మాకు చెప్పండి, మేము మీ పాఠ్యపుస్తకం నుండి మరొక ఉదాహరణను కనుగొంటాము .
ఐరన్ సెంటర్ చుట్టూ మనం ఎక్కువ సంఖ్యలో కార్బొనిల్ ఫంక్షన్‌లను కలిగి ఉన్న సంబంధిత ఐరన్ సమ్మేళనం s మళ్ళీ జీరో ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఫీకో హోల్ ఐదు కాబట్టి టెట్రాకు బదులుగా పెంటా రెండవది అని మనం చూస్తే , సంబంధిత చతురస్ర బ్రాకెట్‌ను వ్రాయకపోతే, ఇది చదరపు బ్రాకెట్‌లో సోడియం వెలుపల ఉంటుంది .
క్వాడ్రంట్ గోళం కాబట్టి ఇది ఉద్దేశపూర్వకంగా ఇవ్వబడలేదు కాబట్టి ఇది ఎక్కడ ఉందో మనం గందరగోళానికి గురి చేయకూడదు కాబట్టి కాటినిక్ భాగం సోడియం ప్లస్ మరియు అయానిక్ భాగం auf 4 మైనస్ కాబట్టి ఇది uf4 మైనస్ కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా సంబంధిత అయానిక్ కాంప్లెక్స్‌లోని సోడియం ఉప్పు.
ఇది టెట్రాఫ్లోరోరాట్ కాబట్టి బంగారం నుండి టెట్రాఫ్లో మనకు ah rh కాబట్టి ఒరేట్ త్రీ వస్తుంది అని కొన్నిసార్లు మనం కనుగొన్నాము , ఇది ఒరేట్ కావచ్చు, అంటే
మోనోవాలెంట్ ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉన్న బంగారు అయాన్ మన టెట్రాఫ్లోరోబోరేట్ లాగా ఉంటుంది, ఇది మనందరికీ బాగా తెలుసు.
bf4 మైనస్ అదే విధంగా ఇది 4 మైనస్, ఇది టెట్రాఫ్లోరోబోరేట్ మరియు ఇది టెట్రాఫ్లోరోరేట్ మరియు ఇది ఇప్పటికే మేము ఇక్కడ చర్చించాము ఇది ఫెర్రేట్ త్రీ si యొక్క పొటాషియం షడ్భుజి సాధారణంగా మనం పొటాషియం ఎక్సియానో ఫెర్రేట్ టూని కలిగి ఉండవచ్చు, ఇ ి ఆహ్ ఫెర్రోసైనైడ్‌కు సంబంధించినది మ ియు చివరిది ప్రాథమికంగా ట్రైస్ క ంప్లెక్స్, ఇది ఇథిలీన్ డైమైన్ కాబట్టి ట రిస్ ఇథిలీనెడియమైన్ క్రోమియం త్రీ క లోరైడ్ వంటి హెక్సామైన్ కోబాల్ట్ త్రీ క లోరైడ్ కాబట్టి ఇది చెట్లు ఇథిలెనెడియమైన్ క బట్టి ఈ ఫంక్షన్ మనకు తెలిసిన కాటినిక్ భాగం చెట్లు ఒకటి కాబట్టి క్రోమియం సెంటర్ చుట్టూ ఉన్న బిడెంటెడ్ లిగాండ్‌లలో మూడు కాబట్టి ఇప్పుడు రివర్స్ మార్గంలో మనం ఈ విషయాలన్నింటినీ రివర్స్‌లో చక్కగా అర్థం చేసుకుంటే మనం నడుస్తున్న వాక్యంలో వ్రాస్తే ప్రాథమికంగా కొన్నిసార్లు కాంప్లెక్స్ ఇలా వ్రాస్తాము.
నా ఉద్దేశ్యం టెట్రాగాన్ క్రోమియం 2 సల్ఫేట్ కాబట్టి మనం చదివిన వెంటనే సందేశం కూడా పంపుతుంది కాబట్టి మేము

అణువు ఇలా ఉన్నట్లు ఏదో చూస్తున్నామని సిగ్నల్ మీకు పంపబడుతుంది కాబట్టి మీకు ఇది సంబంధితమైనది అంటే అమైన్ అని అర్థం టెట్రాచోర్ క్రోమియం టూ సల్ఫేట్ కాబట్టి ఈ ప్రత్యేకమైనది మనకు లభించేది ఈ రూపంలో సరైనది కాదు, అంటే మీ వద్ద ఉంది అంటే ఏమిటి మాకు అష్టాహెడ్రల్ సమ్మేళనం అవసరం కాబట్టి అది అమైన్ టెట్రాగన్ లేదా క్రోమియం రెండు సల్ఫేట్ కాదు, డైమైన్ అయి ఉండాలి కాబట్టి అమైన్ రెండు సంఖ్యలో ఉండాలి లేదా నీటి అణువు ఐదు ఉండాలి ఎందుకంటే మీరు కొన్ని సాధారణ జ్యామితిని కలిగి ఉండవచ్చు.

ఈ రూపంలోని పెంటా కోఆర్డినేషన్ క్రోమియం కోసం పొందడం అంత సులభం కాదు కాబట్టి మేము దానిని సులభంగా సాధించగలము ఎందుకంటే మీరు క్రోమియం క్రోమియంను ఒకసారి పొందినట్లయితే టెట్రాహెడ్రల్ జ్యామితిలో స్థిరీకరించవచ్చు మరియు వెంటనే అది అష్టాహెడ్రల్ జ్యామితికి వెళ్ళవచ్చు కాబట్టి మేము ఒకసారి పొందడానికి ప్రయత్నిస్తాము ఈ విధమైన సంబంధిత పెంటా న్యూక్లియర్ ఆఫ్ ఆ పెంటా కోఆర్డినేషన్ దానిని పూర్తి చేయడానికి నీటి అణువును మరియు అష్టాహెడ్రల్ రూపాన్ని వెంటనే ఆకర్షిస్తుంది,

అయితే ఛార్జ్ న్యూట్రలైజేషన్ చాలా సులభం, సల్ఫేట్ అయాన్ నుండి రెండు ఛార్జీలు మరియు అమ్మోనియా నుండి ఒక ఛార్జీలు సల్ఫేట్ అయితే అక్కడ సల్ఫేట్ ఉంటే తర్కం చాలా సులభం, అమ్మోనియా మోనోడెంటెట్ లిగాండ్ కాబట్టి నీటి అణువుల సంఖ్య పెరుగుతుంది ఇది ఐదు అవుతుంది కాబట్టి సరైన పేరు అమైన్ పెంటా ఎకో క్రోమియం టూ సల్ఫేట్, ఆపై పొటాషియం షట్కోణ ఫెర్రేట్ అని మనం ఇప్పుడే చూశాం, ఇవన్నీ కూడా ఉదాహరణకు , ఈ పేరు పెట్టడం వల్ల సిస్ ప్లాటిన్ కూడా దారి తీయవచ్చు.

అంటే ప్లాటినం సమ్మేళనం ఈ స్థానంలో ఉంది మరియు సంబంధిత క్యాన్సర్ ఔషధం అని మనకు తెలిసిన దానికి సంబంధించినది చాలా ముఖ్యమైనది కాబట్టి సంబంధిత మందు పెన్సిలిన్ కూడా ఉందని మాకు తెలుసు కాబట్టి సిస్ప్లాటిన్ సరైన పేరు ఎందుకంటే ఇది ఒకటి.

చాలా సాధారణంగా సూచించిన అలాగే అనేక క్యాన్సర్ నిర్ధారణకు మొదటి మరియు విజయవంతమైన చికిత్స కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా మనకు కొంత ఆలోచనను ఇస్తుంది, ఇక్కడ రెండు స్థానాలు అంటే రెండు అమైన్ ఫంక్షన్ మరియు రెండు క్లోరైడ్ ఫంక్షన్‌ల గురించి మనం పిలుస్తాము.

స్థానం మరియు నాలుగు సమన్వయ సంఖ్య మరియు ఒక చతురస్రాకార ప్లానార్ సమ్మేళనం మనకు లభిస్తుంది అప్పుడు మనం ఐసోమెరిజమ్‌కి వెళ్తాము మనం చూసిన రెండు ఉదాహరణలు చూస్తే మనకు సిస్ సమ్మేళనం ఉండవచ్చు లేదా ట్రాన్స్ సమ్మేళనం ఉండవచ్చు కాబట్టి మనం ఇప్పుడు దీనికి పేరు పెట్టాము మరియు అదేవిధంగా మనకు ట్రాన్స్‌ప్లాటిన్ కూడా ఉండవచ్చు కానీ ఈ ప్లాటిన్ నామకరణం ఇది చాలా సాధారణ పేరు.

iupac ఆమోదించబడిన పేరు కాదు కాబట్టి మనం సంబంధిత పేరును వ్రాసిన తర్వాత హైఫన్ లేదు ఇది ప్లాటినం కాబట్టి తదనుగుణంగా మనకు సంబంధిత మార్పిడి ఎలా ఉండాలో కూడా కొంత ఆలోచన చేయవచ్చు , కాబట్టి ఈ ఐసోమెరిజం సందర్భంలో ఐసోమర్‌లు ఉన్నాయని మనం చూస్తాము.

అవి ఒకే రసాయన సూత్రాన్ని కలిగి ఉన్నాయని కానీ అణువుల యొక్క విభిన్న అమరిక అని తెలుసు కాబట్టి అణువుల అమరిక మాత్రమే సమ్మేళనం సిస్ సమ్మేళనం అయితే అణువుల అమరిక భిన్నంగా ఉంటుందని మరియు సమ్మేళనం ట్రాన్స్ వన్ అయితే దాని అమరిక పూర్తిగా ఉంటుందని తెలుసు.

మేము ఇప్పుడు రెండు బంధాలు ఒక ఎనభై డిగ్రీలు మరియు తొంభై డిగ్రీల దూరంలో ఉన్న ఇతర రెండు బంధాలుగా పరిగణించబడుతున్న విధానం భిన్నంగా ఉంది ఒక ఎనభై డిగ్రీల దూరంలో ఉన్న ఇ బంధం ట్రాన్స్ ఐసోమర్ మరియు సిస్ ఐసోమర్‌లు అయిన రెండు సారూప్య సమూహాల లిగాండ్‌లకు తొంభై డిగ్రీల దూరంలో ఉన్న బంధం కాబట్టి మనకు రెండు రకాల ఐసోమెరిజం ఉంటుంది, దానిని స్ట్రక్చరల్ ఐసోమెరిజంగా పరిగణించవచ్చు.

ఒక సమన్వయ సమ్మేళనం మరియు ఆ సమన్వయ సమ్మేళనం గురించి చూస్తే , ఈ సమన్వయ సమ్మేళనం దాని జ్యామితి మరియు జ్యామితికి నేరుగా సంబంధించిన నిర్దిష్ట కోఆర్డినేషన్ సంఖ్యను కలిగి ఉందని మనం చూస్తాము అంటే త్రిమితీయ నిర్మాణం మరియు త్రిమితీయ నిర్మాణం బహుముఖ అమరిక లేదా త్రిమితీయ నిర్మాణాన్ని ఇస్తుంది.

ఒక పాలీహెడ్రాన్

అనేది మీథేన్‌లో నాలుగు హైడ్రోజన్ అణువులతో జతచేయబడిన ఒక నిర్దిష్ట కార్బన్ కేంద్రం మరియు జ్యామితి అని మనందరికీ తెలుసు, అది టెట్రాహెడ్రల్ జ్యామితి అని మనందరికీ తెలుసు కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా సంబంధిత పాలిహెడ్రల్ అమరిక కాబట్టి కార్బన్ ఉన్న అంతరిక్షంలో ఈ టెట్రాహెడ్రల్ అమరిక మధ్యలో మనం ఆ బహుముఖ అమరికను ఒకసారి పొందుతాము నిర్దిష్ట కోఆర్డినేషన్ జ్యామితి అంటారు, అంటే

కేంద్ర భాగాన్ని చుట్టుముట్టే అణువుల సంబంధిత సంఖ్య కాబట్టి అది నాలుగు అయితే మనం దీని కోసం ఒక నిర్దిష్ట పాలిహెడ్రల్ అమరికను కలిగి ఉండవచ్చు కాబట్టి ఈ జ్యామితి నిర్మాణానికి సంబంధించినది కాబట్టి నిర్దిష్ట సమన్వయం యొక్క నిర్మాణం సమ్మేళనం మరియు సమన్వయ స్వభావం అయనీకరణం మరియు ద్రావణి అణువుల ఉనికికి సంబంధించిన కనెక్టివిటీకి సంబంధించి

వీటన్నింటిలో కొంత వైవిధ్యం ఉంటే, మనం కనుగొనే వాటిని సంబంధిత ఐసోమర్‌గా పిలవగలిగేదాన్ని కనుగొంటారు కాబట్టి ఈ ఐసోమర్‌లు పొందుతాయి స్ట్రక్చర్‌లు మనకు ఇక్కడ లభించే విభిన్న నిర్మాణాలు ఏమిటంటే , మొదటిది ఒకసారి అది

మీ లింకేజ్ ఐసోమర్ కావచ్చు, లింకేజీలు భిన్నంగా ఉంటాయి కాబట్టి మనం పేరును చాలా జాగ్రత్తగా చదవాలి, కనెక్టివిటీ భిన్నంగా ఉంటుంది కాబట్టి
మనకు లింకేజ్ ఐసోమెరిజం వస్తుంది, ఆపై సమన్వయ ఐసోమెరిజం వస్తుంది.
లోహ అయాన్ చుట్టూ ఉన్న దాని స్థానాన్ని బట్టి గోళం భిన్నంగా ఉంటుంది c లు మరియు ట్రాన్స్ లాగా జ్యామితి ఐసోమెరిజం కోసం జ్యామితి కిందకు వస్తాయి, అయితే సమన్వయ ఐసోమెరిజం అంటే ఏదో సమన్వయం మరియు ఏదో సమన్వయం చేయకపోవడం అనేది సమన్వయ ఐసోమెరిజంకు దారి తీస్తుంది మరియు మీరు ఈ రెండు ప్రసూతి ఐసోమెరిజం మరియు స్ట్రక్చరల్ మధ్య గందరగోళం చెందకూడదు.
ఐసోమెరిజం తర్వాత అయనీకరణ ఐసోమెరిజం స్టీరియో ఐసోమర్‌కు సంబంధించినది కాదు అంటే అంతరిక్షంలోని ఐసోమర్‌లు మరియు సంబంధిత ద్రావకం ii ఐసోమెరిజమ్‌ను పరిష్కరించింది మరియు ఈ స్టీరియో ఐసోమెరిజం చాలా సాధారణం మరియు ముఖ్యమైనది మరియు ఈ రెండింటినీ కలిపి మనం జ్యామితీయ ఐసోమెరిజం ఉందని కనుగొనవచ్చు మరియు ఆ రేఖాగణిత ఐసోమెరిజంలో ఏదైనా సంబంధిత ఆప్టికల్ ఐసోమెరిజమ్‌ని చూపుతోందా లేదా మేము కలిగి ఉన్నాము కాబట్టి ఈ ఫ్లో చార్ట్ గుర్తుంచుకోవడానికి చాలా ఉపయోగకరంగా ఉంటుంది, ఈ ఫ్లోచార్ట్‌లో మనం ఈ ఐసోమర్‌ల గురించి ఎందుకు మాట్లాడుతున్నామో ఈ ఐసోమర్‌లు ఒకే సూత్రాన్ని కలిగి ఉంటాయి.
కానీ విభిన్న లక్షణాలు మరియు మేము t కోసం వెళ్తాము అతను సంబంధిత స్ట్రక్చరల్ ఐసోమర్ తరువాత స్ట్రక్చరల్ ఐసోమర్‌లు మనం ఇప్పుడు చర్చించుకున్న రెండు మాత్రమే కాదు , లింకేజ్ కోఆర్డినేట్ అయనీకరణం మరియు ద్రావకం నాలుగు రకాలు కాబట్టి ఇది ఈ ఐసోమెరిజం యొక్క నాలుగు రకాలు మరియు కుడి వైపున మనకు స్టీరియో ఐసోమర్ స్టీరియో మీన్స్ ఉంటుంది.
స్పేస్ ప్రత్యేక భాగం అంటే ఒకే బంధాలు కానీ వేర్వేరు ప్రాదేశిక ఏర్పాట్లు కాబట్టి బంధాలు ఉన్నాయి కాబట్టి మనకు లింకేజ్ రకం లేదా వస్తువు యొక్క సమన్వయ రకం ఉండదు , కానీ మీ సి స్ప్లాటింగ్ మరియు ట్రాన్స్‌ప్లాంట్ చేయడం వంటి ఏర్పాట్లు భిన్నంగా ఉంటాయి ఎందుకంటే అవి జ్యామితీయ ఐసోమర్‌లు.
ప్రాదేశిక అమరిక ఉంది మరియు ఈ సమ్మేళనాల సంబంధిత రంగు కూడా చాలా భిన్నంగా ఉందని మనం ఇప్పుడే చూశాము, ఒకటి గులాబీ రంగులో ఉంటుంది మరియు మరొకటి ఆకుపచ్చ రంగులో ఉంటుంది అదే విధంగా మరొక అత్యంత ప్రాథమిక ఆస్తి అంటే ఆప్టికల్ ఐసోమెరిజం కాబట్టి ప్రాథమికంగా మనకు సరే రంగు బాగానే ఉందని భౌతికంగా మనం ఒక పే వర్ణించవచ్చు ఆర్టిక్యులర్ సమ్మేళనం సైజు వెరైటీగా మరియు ఇతర సమ్మేళనం ట్రాన్స్ వెరైటీగా ఉంటుంది, అయితే మేము వాటి అప్లికేషన్ మరియు ఇతర భౌతిక మరియు రసాయన లేదా జీవరసాయన అంశాలను పరిగణనలోకి తీసుకున్నప్పుడు మీ సిస్ ప్లాటినమ్ వంటి కొన్ని మంచి ఔషధంగా వాటిని వర్తింపజేయవచ్చా లేదా అనేది సి స్ప్లాటన్ మాత్రమే చురుకైనది మరియు మార్పిడి చేయడం అనేది ఆహ్ అవగాహన లేదా జ్ఞానం యొక్క ముఖ్యమైన ప్రాంతం కాదు, ఇక్కడ సముద్రాల రకానికి మాత్రమే కొన్ని జీవఅణువులను జోడించి దాని సంబంధిత ఔషధ విలువను అందించడానికి కొన్ని కార్యాచరణలను కలిగి ఉంటుంది మరియు
అందుకే దీనిని చాలా మంచిగా ఉపయోగించవచ్చు.
క్యాన్సర్ నిరోధక ఔషధం అయితే ట్రాన్స్ విభిన్నంగా ప్రతిస్పందిస్తుంది,
అందుకే ట్రాన్స్ ఐసోమర్‌లు కూడా విభిన్నంగా ఉంటాయి మరియు విస్తారమైన అవగాహన మరియు పరిశోధన మరియు పని అక్కడ ఉంటుంది, ఇక్కడ విత్తనాలను ఎలా సంశ్లేషణ చేయవచ్చు మరియు ట్రాన్స్ ఎలా చేయవచ్చు అని మేము చెప్పగలం.
వివిధ రకాలను సంశ్లేషణ చేయవచ్చు కాబట్టి ఈ లోహ సముదాయాలు ఎలా సంశ్లేషణ చేయబడతాయో మొదట గమనించడం చాలా ఆసక్తికరంగా ఉంటుంది మరియు తరువాత ప్రత్యేకంగా ఉంటుంది వివిధ లేదా నిర్దిష్ట స్టీరియో ఐసోమర్ లేదా నిర్దిష్ట స్ట్రక్చరల్ ఐసోమర్‌ను మనం ఎలా సంశ్లేషణ చేయవచ్చు అంటే స్ట్రక్చరల్ ఐసోమెరిజం అంటే లింకేజ్ ఐసోమెరిజం కాబట్టి లింకేజ్ ఐసోమెరిజం యాంబిడెంటెడ్ లిగాండ్‌ని కలిగి ఉన్న సమ్మేళనాన్ని అర్థం చేసుకోవడం చాలా సులభం అని మనం మొదట చూస్తాము.
పక్కపక్కనే మనం లిగాండ్‌ల గురించి మాట్లాడుతున్నాము మరియు మేము వివిధ రకాల లిగాండ్‌లను వర్గీకరించాము మరియు ఈ ఐసోమెరిజం గురించి ఒకసారి చెప్పినప్పుడు మనం ఆంబిడెంటెడ్ లిగాండ్ అని పిలుస్తాము, ఇప్పటివరకు మేము కొన్ని సమూహాలను మరియు కొన్ని లిగాండ్‌లను పరిశీలిస్తున్నాము కాబట్టి అలాంటి ఒక ఉదాహరణ మేము మొదట n త్రీ మైనస్ తీసుకోవచ్చు, ఇది agide ion మరియు అది ట్రై అటామిక్ అయాన్ అని మాకు తెలుసు కాబట్టి మేము nnn యొక్క కనెక్టివిటీని కలిగి ఉన్నాము మరియు ఛార్జ్ మరియు లూయిస్ డాట్ నిర్మాణాన్ని మీరు గీయవచ్చు మరియు మీరు ఎన్ని బంధాలను కలిగి ఉండగలరు నిర్దిష్ట రకమైన అమరికతో అక్కడికి చేరుకోండి మరియు ఒంటరి జంటల సంఖ్య అక్కడ ఉంది కాబట్టి ఈ నత్రజని నుండి కూడా ఒంటరి జంటలు అందుబాటులో ఉంటాయి ఈ నత్రజని వలె అవి పనిచేస్తాయి కాబట్టి ఈ నైట్రోజన్ ఒంటరి జతను ఒక లోహానికి బంధానికి సమన్వయం చేయడానికి ఉపయోగించుకోవచ్చు, అదే విధంగా ఈ ఒంటరి జంటను m టూతో బంధించడానికి ఉపయోగించవచ్చు, కానీ మనం మోనోన్యూక్లియర్ సమ్మేళనం కోసం వెళ్ళినప్పుడు మోనోన్యూక్లియర్ సమ్మేళనం ఎటువంటి వ్యత్యాసాన్ని కలిగి ఉండకూడదు కాబట్టి అదే అజైడ్
ఎడమ చేతి నత్రజని లేదా కుడి చేతి కొలత నుండి నిర్దిష్ట బంధం ఏర్పడినా లోహ కేంద్రానికి కట్టుబడి ఉంటుంది, అయితే

మనకు అదే సమ్మేళనం లభిస్తుంది, అయితే ఈ n ఉన్న చోట మనం అదే సమ్మేళనాన్ని పొందుతాము.
థియోసైనేట్ ncs ఉంది
మరియు మనకు మళ్లీ ఛార్జ్ ఉంది మరియు ఈ ప్రత్యేకమైన ah రెండు నైట్రోజన్‌లకు బదులుగా మనకు కార్బన్ మరియు సల్ఫర్ సమూహాలు జోడించబడి ఉంటాయి కాబట్టి మొత్తం మొత్తం ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య ఒకే విధంగా ఉంటుంది కానీ ఈ ఛార్జ్ కదలగలదు ఈ సల్ఫర్ నుండి ఈ నైట్రోజన్ వరకు కూడా ఒంటరి జత ఎలక్ట్రాన్లు మరియు సంబంధిత లూయిస్ డాట్ నిర్మాణంపై ఆధారపడి ఉంటుంది, ఇది మనకు ఛార్జ్ యొక్క కదలికను అందిస్తుంది.
సల్ఫర్ గోళంపై లేదా నైట్రోజన్ గోళంపై అదనపు ఎలక్ట్రాన్ నివాసం ఉంది కాబట్టి ఇప్పుడు పరిస్థితి కొద్దిగా భిన్నంగా ఉంది, అయాన్ యొక్క నత్రజని లేదా అయాన్ యొక్క సల్ఫర్ లోహ కేంద్రానికి సమన్వయం చేయగలదు కాబట్టి మనం అదే పరిగణించినట్లయితే పసుపు రంగులో ఉన్న
ఆక్వా ద్రావణంలో ద్రావణంలో ఫెర్రిక్ అయాన్‌ను గుర్తించడానికి విశ్లేషణాత్మక పరీక్ష కూడా చాలా మంచి పరీక్ష మరియు ఇది మా రియాజెంట్ మరియు ఆ రియాజెంట్‌కు అదనంగా ఉంటుంది, దీనికి ఈ రియాజెంట్ అదనంగా కొంత ప్రతిచర్యను ఏర్పరుస్తుంది, ఇది మార్పు.
రంగులో, మీరు ప్రతిచర్యను ఎలా పర్యవేక్షిస్తారు అనేది టెస్ట్ ట్యూబ్ లేదా ఏదైనా ఇతర రియాక్షన్ ఫ్లాస్క్‌లో మానిటర్ చేయడం చాలా సులభం.
కాబట్టి ఈ ప్రత్యేక ఇనుము ఎంపికను కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి fe త్రీ ప్లస్‌లోని ఈ ఇనుము ncsకి సమన్వయం చేస్తుంది లేదా ఇది sకి సమన్వయం చేయగలదు.
cn కాబట్టి ఇది నత్రజని ద్వారా లేదా సల్ఫర్ ద్వారా బంధించవచ్చు కాబట్టి మనం ఈ నిర్దిష్ట రంగు మార్పు కోసం వెతుకుతున్నాము, మనం ఏదైనా కొత్త ఐరన్ నైట్రోజన్ బంధాన్ని ఏర్పాటు చేస్తున్నామా లేదా కొత్త ఐరన్ సల్ఫర్ బంధాన్ని ఏర్పాటు చేస్తున్నామా అని వెతుకుతున్నాము మరియు రెండింటినీ తయారు చేసే అదృష్టం మనకు ఉంటే ఒక సందర్భంలో రెండు సమ్మేళనం మేము మొదటి సమన్వయం కోసం వెళ్తున్నాము ఎందుకంటే నీటి మాధ్యమంలో ఉన్నప్పుడు ఈ నిర్దిష్ట ఇనుప కేంద్రం చుట్టూ ఆరు నీటి అణువులు ఉన్నాయని మనకు తెలుసు కాబట్టి ఈ నత్రజని ఈ బంధాన్ని సమన్వయం చేస్తుంది కాబట్టి ఇది వెంటనే రంగు మరియు రంగును మారుస్తుంది.
మేము గుర్తించగలిగేది రక్తంలో ఎరుపు రంగులో ఉంటుంది కాబట్టి పాత నుండి రక్తం ఎరుపు రంగు వరకు మీరు నైట్రోజన్ ద్వారా థైరాయిడ్ అయాన్ యొక్క సంబంధిత సమన్వయాన్ని కలిగి ఉన్నారని సూచిస్తుంది, కాబట్టి ఈ ప్రత్యేక సందర్భం లోహం అయితే ఈ నిర్దిష్ట అనుసంధాన ఐసోమెరిజమ్‌కు దారితీస్తుంది.
కేంద్రం నత్రజనితో కట్టుబడి ఉంటుంది లేదా లోహ కేంద్రం సల్ఫర్‌తో కట్టుబడి ఉంటుంది కాబట్టి స్పష్టంగా అది నత్రజనితో బంధించినప్పుడు మనకు ఒక సమానం లభిస్తుంది టిక్యులార్ కలర్ మరియు సల్ఫర్ సల్ఫర్‌తో బంధించినప్పుడు మనకు ఒక నిర్దిష్టమైన మరో రకమైన ఆఫ్ కలర్ వస్తుంది మరియు కొన్ని సందర్భాల్లో ఈ ప్రత్యేకమైన థైరాయిడ్‌ను బంధించమని బలవంతం చేసినప్పుడు మనం మెటల్ సెంటర్‌కు బంధించగలమని ఇక్కడ గమనించడం ఆసక్తికరంగా ఉంటుంది.
మన దగ్గర కాపర్ సెంటర్ చాలా రాగి ఉంటే, రాగి రెండు ఆక్సీకరణ స్థితిని కలిగి ఉంటుందని మనకు తెలుసు కాపర్ టూ ప్లస్ మరియు వన్ ప్లస్ మరియు ఇప్పుడు మనం చూసిన జాతుల మాదిరిగానే అది మీలో ఒకటి మైనస్ q ప్లస్ రెండు క్లోరైడ్‌లకు కట్టుబడి ఉంటుంది.
రెండు కోఆర్డినేషన్ నంబర్‌ని కలిగి ఉన్న సమూహాలను మేము ఇప్పటికే అదే విధంగా చూశాము అంటే ఈ cl మైనస్‌ని scn మైనస్ వెయ్యవ సమూహాల ద్వారా మార్చవచ్చు కాబట్టి ఈ వెయ్యి సమూహాల బైండింగ్ మమ్మల్ని ఈ రకమైన కొన్ని సమూహాలకు దారి తీస్తుంది కాబట్టి మీరు cscn కలిగి ఉండవచ్చు రాగి ప్లస్ వన్ ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉన్నట్లయితే మొత్తం నుండి మైనస్ వరకు మనం కాపర్ టూ ప్లస్‌కి వెళితే ncs అని వ్రాయవచ్చు మరియు అది మూడు మైనస్ లేదా నాలుగు అయితే నాలుగు మైనస్ చార్జ్ ఉంటుంది కాబట్టి ఇది ప్రకృతిలో కొంచెం మృదువుగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇది మృదువైనది మరియు కఠినమైనది మరియు ఈ హెటెరోటామ్‌లలో వివిధ సమూహాలను కలిగి ఉన్న సమూహాలు సల్ఫర్‌తో పోలిస్తే నత్రజని కష్టం కాబట్టి సల్ఫర్ ముగింపు స్థిరీకరించడానికి వస్తుంది అని మాకు కొంత ఆలోచన చెబుతుంది.
ప్లస్ వన్ ఆక్సీకరణ స్థితిలో రాగి మరియు నైట్రోజన్ ఈ సంబంధిత సమ్మేళనాన్ని కుప్రిక్ స్థితిలో బంధిస్తాయి కాబట్టి ఈ ఉదాహరణలో ఈ లిగాండ్ థియోసినిక్ యొక్క ఆంబిడెంటెడ్ ప్రవర్తన సల్ఫర్ ద్వారా మరియు నైట్రోజన్ ద్వారా లోహ కేంద్రానికి బంధించడానికి మరియు మనం గుర్తించడానికి ప్రయత్నించినప్పుడు త్రివాలెంట్ స్థితిలో ఉన్న ఇనుము, ఫెర్రిక్ రాష్ట్రంలోని ఇనుము మందమైన పసుపు రంగులో ఉంటుంది కాబట్టి ఇది సంబంధిత సమన్వయం అవుతుంది, అంటే ఫెర్రిక్ గట్టిది కనుక ఇది చిన్నది కాబట్టి హార్డ్ మెటల్ అయాన్ కేంద్రం మాత్రమే ఆకర్షించడానికి ప్రయత్నిస్తుంది థైరాయిడ్ లిగాండ్ యొక్క నైట్రోజన్ ఎండ్ ఒక లీనియర్ scn మాలిక్యూల్ కాబట్టి లీనియర్ scn అణువు ఈ ప్రత్యేక నైట్రోజన్ కేంద్రాన్ని మీ fe3కి ఆకర్షించడానికి ప్రయత్నిస్తుంది.
ప్లస్ సెంటర్ కాబట్టి ఇది అటువంటి బంధాన్ని ఏర్పరుచుకోదు కాబట్టి s బంధం ఏర్పడకపోతే అది వెయ్యి ద్వారా ఫెన్ బాండ్‌ను మాత్రమే ఇవ్వగలదు, ఆపై పేరును బట్టి మనం సమన్వయ ప్రవర్తన లేదా సమన్వయం లేదా బైండింగ్ డబ్బా గురించి మాట్లాడుతున్నాము ఒక కాంప్లెక్స్‌లో ఉండే వివిధ లోహ అయాన్‌ల కాటినిక్ మరియు అయానిక్ ఎంటిటీల మధ్య

లిగాండ్‌ల పరస్పర మార్పిడి వల్ల ఒకదానికొకటి ఐసోమెరిజం ఏర్పడుతుంది, కాబట్టి ఇది ఒక ప్రత్యేక సమ్మేళనం, దీనిలో అమ్మోనియా సమూహాలు కోబాల్ట్ మరియు సైనైడ్ సమూహాలకు కట్టుబడి ఉంటాయి.
క్రోమియం కేంద్రానికి కట్టుబడి ఉంటాయి కాబట్టి మీరు ఈ నిర్దిష్ట విషయానికి నిర్దిష్ట రకమైన స్థిరీకరణను కలిగి ఉంటారు, అంటే క్రోమియం కోబాల్ట్‌కు బదులుగా సైనైడ్ లిగాండ్‌లకు కొంత మంచి ప్రాధాన్యతనిస్తుంది, ఇది
ఇప్పుడు పరస్పర మార్పిడి ఉన్నట్లయితే సమన్వయం కోసం అమ్మోనియా ఆఫ్ అణువులను ఇష్టపడుతుంది.
అంటే కోబాల్ట్ ఇక్కడకు వస్తుంది మరియు క్రోమియం అక్కడికి వస్తుంది కాబట్టి అది కూడా ఒక వాస్తవం ఓబాల్ట్ ప్రాథమికంగా సైనైడ్ సమూహాలకు బంధించడం కోసం వెళుతుంది మరియు క్రోమియం సంబంధిత అమ్మోనియా అణువులు లేదా అమ్మోనియా లిగాండ్‌తో బంధించడం కోసం అక్కడికి వెళుతుంది కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా లోహ అయాన్ యొక్క స్వభావం మరియు లోహ అయాన్ యొక్క స్వభావాన్ని ప్రకృతిపై మనకు తెలియజేస్తుంది.
కాంప్లెక్స్ యొక్క కాటినిక్ భాగం లేదా కాంప్లెక్స్ యొక్క అయానిక్ భాగం మరియు కొన్నిసార్లు ఈ సమూహంలో ఒక భాగం ఉంటే అర్థం చేసుకోవడం చాలా సులభం, ఎందుకంటే ఇది ఉందని మేము భావించినప్పుడు ఇది వాస్తవం కాబట్టి మీరు దానిని పరిష్కారం నుండి వేరు చేయవచ్చు.
ద్రావణం నుండి దీన్ని తయారు చేయవచ్చు మరియు మరలా మీరు దానిని కూడా విచ్ఛిన్నం చేయవచ్చు ఎందుకంటే మనకు తెలిసిన ఈ హెక్సామైన్ కోవాలెంట్ ట్రై క్లోరైడ్ మరియు పొటాషియం అఫ్ హెక్సా సైనో క్రోమేట్ కూడా మనం దీన్ని తయారు చేయగలమని మాకు తెలుసు మరియు మెటాథెసిస్ రియాక్షన్ ద్వారా ఈ సమ్మేళనాన్ని పొందడానికి మనం కలిసి ఉంచవచ్చు లేదా రెట్టింపు అవపాతం ప్రతిచర్య కాబట్టి ఈ ప్రత్యేక సందర్భంలో మేము మరియు మేము కూడా పరిగణలోకి తీసుకుంటాము, మనం ఆ నిర్దిష్ట పర్యావరణాన్ని కలిగి ఉంటే మరియు మీరు దీనిని పరిగణించినప్పుడు ఎలక్ట్రాన్ బదిలీ ప్రతిచర్యల కోసం ular విషయం కూడా చక్కగా అధ్యయనం చేయబడింది , అంటే ఇది ప్లస్ టూ ప్లస్ ట్రై ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉన్న రెండు కేంద్రాలకు స్థిరీకరించబడుతోంది, అయితే ఏదైనా ఒక నిర్దిష్ట కేంద్రం అక్కడ ఉంది మరియు మనం కొంత ఎలక్ట్రాన్ బదిలీ కోసం వెతకవచ్చు .
ఒక నిర్దిష్ట కేంద్రం మరొకదానికి ఒక నిర్దిష్ట కేంద్రం కాబట్టి మేము ఈ నిర్దిష్ట కేంద్రాన్ని హృదయానికి మృదువుగా మార్చిన తర్వాత అవి సంబంధిత లిగాండ్‌కి సంబంధించిన అనుబంధం కూడా మారుతూ ఉంటుంది మరియు మీ వంటి సైనైడ్ వంటి ఒక నిర్దిష్ట లిగాండ్ ఉన్న కొన్ని ఇంటర్మీడియట్ జాతులను మేము పొందవచ్చు.

అజైట్ సైనైడ్ మీ అజైడ్ తప్ప మరొకటి కాదు , అది కార్బన్ ద్వారా బంధించగలదు మరియు నత్రజని ద్వారా బంధించగలదు, ఆ ప్రత్యేక సందర్భంలో ఇది చాలా మంచి బ్రిడ్జింగ్ లిగాండ్ కావచ్చు, ఇది అయనీకరణ అయనీకరణకు సంబంధించినది ఎల్లప్పుడూ చాలా ముఖ్యమైనది మరియు ఈ అయనీకరణం ఎలా జరుగుతుందో మనం మరచిపోకూడదు.
మేము లాంబ్డా m విలువలను సంబంధిత పరిష్కార విద్యుత్ వాహకతను కూడా పరిగణించినప్పుడు ఇది జరుగుతుంది కొలత మరియు సంబంధిత హెక్సా అమైన్ కోవాలెంట్ ట్రై కాంపౌండ్ హెక్సామైన్ కోబాల్ట్ ట్రై క్లోరైడ్ విషయంలో మనం చూసిన విధంగానే మెటల్ కాంప్లెక్స్‌ల సంబంధిత అయనీకరణ చాలా ముఖ్యం.
సంబంధిత అయానిక్ రూపంలో పరిష్కారం కాబట్టి అయనీకరణ ఐసోమెరిజం అనేది సంక్లిష్ట ఉప్పులోని కౌంటర్ ఐరన్ ఒక సంభావ్య లిగాండ్ అయితే మనకు అందుబాటులో ఉంటుంది, క్లోరైడ్లు సమన్వయ గోళంలో ఉండవచ్చని మేము మొదటి తరగతి నుండి మొదటి తరగతి నుండి చర్చించాము.
క్లోరైడ్ ఒక లిగాండ్‌గా అది చతుర్భుజాలు మరియు గోళం లేదా కోఆర్డినేషన్ వాతావరణంలో ఉండవచ్చు లేదా ఛార్జ్‌ను బ్యాలెన్స్ చేయడానికి బయటికి వెళ్లవచ్చు లేదా ఛార్జ్ తటస్థీకరించబడుతుంది కాబట్టి ఇది అక్కడ ఉంటుంది కాబట్టి లిగాండ్ సంభావ్యంగా ఉంటే మీరు సమన్వయం చేయవచ్చు మెటల్ సెంటర్ లేదా మీరు దానిని బయట స్థానభ్రంశం చేయవచ్చు, మీరు ఈ నిర్దిష్ట పరిస్థితిని పొందే చోట మీరు ఏదైనా అందించవచ్చు సంబంధిత సల్ఫేట్ సమూహం చతుర్భుజం మరియు గోళంలో మరొక సందర్భంలో మనకు సమన్వయ గోళం వెలుపల సల్ఫర్ సమూహం ఉంది కాబట్టి ఈ రెండు సమూహాలు స్పష్టంగా సల్ఫేట్ ఫంక్షన్ యొక్క సమన్వయ స్వభావాన్ని తెలుసుకోవాలి మరియు మనకు ఏదైనా అయానిక్ సమూహం లేదా కాటినిక్ సమూహం ఉన్నప్పుడు
మీ పెర్క్లోరేట్ లాగా దీనికి సల్ఫేట్ ఫంక్షన్ మరియు సల్ఫేట్ మరియు రెండు మైనస్ చార్జ్ ఉంటుంది కాబట్టి ఈ సల్ఫర్ చాలా సంతృప్తమైనది టెట్రాహెడ్రల్ కాబట్టి ఈ సల్ఫర్‌లపై లభించే ఒంటరి జంటలు అందుబాటులో ఉండవు .
మీ ఆఫ్ సంబంధిత లోహ కేంద్రానికి సమన్వయం చేయండి ,
అందుకే మేము డైమిథైల్ సల్ఫాక్సైడ్ అయిన సల్ఫర్ బేరింగ్ ద్రావకాన్ని మరొక సల్ఫ్ కూడా చూపుతాము, కాబట్టి సల్ఫర్ ఉంది మరియు ఆక్సిజన్ కూడా ఉంది, కానీ అది ఆక్సిజన్ ద్వారా మాత్రమే లోహ కేంద్రానికి సమన్వయం చేయగలదు.
ఆక్సిజన్ టెర్మినల్ పాయింట్ అదే విధంగా ఈ సల్ఫేట్ సమూహాలు ఈ ఆక్సిజన్ మరియు మొత్తం నాలుగు ఆక్సీ ద్వారా లోహ కేంద్రానికి కట్టుబడి ఉంటాయి gen బైండింగ్ కోసం నిమగ్నమై ఉండవచ్చు కానీ ప్రారంభంలో ఇది స్థూలమైన సమూహం కాబట్టి ఇది మోనోరెంటెడ్ లిగాండ్‌గా పని చేస్తుంది లేదా ఇది బైడెంటెడ్ లిగాండ్‌గా పని చేస్తుంది కాబట్టి మొదటి సందర్భంలో మొదటి సందర్భంలో ఏమి జరుగుతుంది , సల్ఫేట్ కోఆర్డినేట్‌లో ఉందని మనం చూస్తాము గోళం మరియు ఇప్పటికే ఐదు అమ్మోనియా సమూహాలు ఉన్నాయి కాబట్టి ఈ కోబాల్ట్ కేంద్రం చుట్టూ అష్టాహెడ్రల్ జ్యామితి కోసం ఈ

సల్ఫేట్ ఆక్సిజన్ మీ కోబాల్ట్ సెంటర్‌కు మోనోడెంటేట్ లిగాండ్‌గా పని చేస్తుంది కాబట్టి కోబాల్ట్ పర్యావరణం n5 అదే విధంగా రెండవ సందర్భంలో మీ బ్రోమిన్ బ్రోమిన్ అని మనందరికీ తెలుసు.

మోనోరెంటెడ్ మరియు కోబాల్ట్ ట్రివాలెంట్ అయినందున బ్రోమైడ్ అయాన్ నుండి లోహ అయాన్ కేంద్రానికి సల్ఫేట్‌గా సమన్వయం చేయడం ద్వారా ఛార్జ్ న్యూట్రలైజేషన్ జరుగుతుంది, కాబట్టి మొదట్లో ఈ రెండింటినీ చాలా చక్కగా వర్ణించవచ్చు ఎందుకంటే ఎలక్ట్రోలైట్ స్వభావం భిన్నంగా ఉంటుంది.

ఇది సంబంధిత విషయం ఒకటి ఒక రకమైన ఉహ్ విషయం మరియు మీది రెండు రకాల ఎలక్ట్రోలైట్ కాబట్టి నాటు ఎలెక్ట్రోలైట్ యొక్క రీ, అంటే లాంబ్డా m విలువలు భిన్నంగా ఉంటాయి కాబట్టి క్యాపిటల్ లాంబ్డా m విలువలు మీకు అయనీకరణ ఐసోమెరిజమ్‌లను కలిగి ఉన్నాయని వెంటనే మాకు తెలియజేస్తాయి ఎందుకంటే సమన్వయ సమ్మేళనం కోసం అయనీకరణం యొక్క నమూనా భిన్నంగా ఉంటుంది , ద్రావణంలో బ్రోమైడ్ మరియు ద్రావణంలో సల్ఫేట్ ఉత్పత్తి అవుతుంది మేము మాధ్యమం నుండి సిల్వర్ బ్రోమైడ్‌ను అవక్షేపించడానికి మొదటి సందర్భంలో సిల్వర్ నైట్రేట్‌ను జోడిస్తే కూడా విశ్లేషణాత్మకంగా గుర్తించబడుతుంది మరియు రెండవ సందర్భంలో బేరియం క్లోరైడ్‌ను మాధ్యమం నుండి బేరియం సల్ఫేట్‌గా వేరు చేయడానికి జోడించవచ్చు మరియు
సిల్వర్ బ్రోమైడ్ లేదా సిల్వర్ బేరియం సల్ఫేట్‌ను గుర్తించవచ్చు.

ఈ బ్రోమైడ్ క్వాడ్రంట్ గోళం వెలుపల ఉందని మరియు సల్ఫేట్ కోఆర్డినేట్ గోళానికి వెలుపల ఉందని కూడా మాధ్యమం మాకు చెప్పగలదు మరియు ఈ రెండు ఉదాహరణలు ఒకే పరమాణు సూత్రాన్ని కలిగి ఉంటాయి మరియు అయనీకరణ ఐసోమెరిజం కోసం మనకు దారి తీస్తుంది, ఆపై ద్రావణి ఐసోమెరిజం కూడా ఆసక్తికరంగా ఉంటుందని మేము కనుగొన్నాము.

పరిష్కారం అంటే అక్కడ ఎన్ని ద్రావణి నీటి అణువులు ఉన్నాయి ఇ మరియు మేము దానిని హైడ్రేట్ ఐసోమెరిజం అని కూడా పిలుస్తాము కాపర్ సల్ఫేట్ సూత్రాన్ని కాపర్ సల్ఫేట్ పెంటాహైడ్రేట్ అని పిలుస్తారు, అంటే ఆ కాపర్ సల్ఫేట్‌తో పాటు ఐదు నీటి అణువులు ఉన్నాయి కాబట్టి హైడ్రేట్ ఐసోమెరిజం నీరు కాదా అని మాకు తెలియజేస్తుంది.

సాల్వెంట్‌గా చేరి, అంటే ద్రావకం అని అర్థం , అయనీకరణ ఐసోమెరిజం మాదిరిగానే నీరు ఇలా బయటికి వెళుతున్నప్పుడు నీరు కోఆర్డినేట్ అవుతోంది లేదా నీరు బయటికి వెళుతోంది అంటే మనకు అక్కడ ఏదో ఉంది అని అర్థం మరియు కొన్ని అయాన్లు రెండు అ మూడు మొదలగునవి కొన్ని నీటి అణువులు కాబట్టి ఇప్పుడు ఛార్జ్ న్యూట్రలైజేషన్ లేదా దేనికైనా నీరు అవసరం లేదు కాబట్టి ఈ నీటి అణువులు స్ఫటికీకరణ యొక్క ద్రావణిగా ఉండాలని మనం చూడవచ్చు, దీనిని మనం ద్రావకం నీటి ద్రావకం అని పిలుస్తున్నాము, అయితే మరొక సందర్భంలో ఇవి ఉప్పు నీటి అణువులు కొన్ని ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉన్న లోహ కేంద్రానికి వచ్చి సమన్వయం చేయగలవు కాబట్టి నీటి సంఖ్య ద్రావకం వలె అణువు తక్కువగా ఉంటుంది మరియు ఈ నీటి అణువు ఈ నీటి సమన్వయ గోళంలోకి వెళ్లడానికి వస్తుంది మరియు ఇది క్వాడ్జోన్ గోళం వెలుపల ఉన్నప్పుడు ఇది ప్రాథమికంగా ఒక లిగాండ్, ఇది లిగాండ్ కాదు కాబట్టి ఇది ఒక సందర్భంలో రెండు పాత్రలను కలిగి ఉంటుంది.

లిగాండ్ మరొక సందర్భంలో అది సాధ్యం కాదు కాబట్టి మీరు ఇక్కడ చూసేది ఏమిటంటే,
ఒక ద్రావణి అణువు నేరుగా లోహ అయాన్‌తో బంధించబడితే ఈ ప్రత్యేకమైన ద్రావకం ఐసోమర్‌లు బాగానే ఉంటాయి కాబట్టి అది నేరుగా లోహ అయాన్‌తో బంధించబడితే మనకు ఒక కూర్పు లభిస్తుంది.

ఐసోమర్ మరియు అది చతురస్రాకార గోళం వెలుపల ఉంటే మరియు ఆ నిర్దిష్ట కాంప్లెక్స్ లేదా క్రిస్టల్ లాటిస్‌లోని స్ఫటికీకరణ యొక్క ద్రావకం కోసం ఆహ్ ద్రావకం యొక్క ద్రావకం వలె మిగిలి ఉంటే , ఎందుకంటే మనం దానిని ప్రతిచర్య మాధ్యమం నుండి వేరు చేసినప్పుడు మనకు కొన్ని సింగిల్ క్రిస్టల్ కొన్నిసార్లు మనకు లభిస్తుంది.

వాటికి కొంత జాలక ఉంది మరియు లాటిస్ కొన్ని ద్రావణి అణువులను బంధిస్తుంది కాబట్టి మనం కొన్ని ఆర్గానిలో ప్రతిచర్య చేసినప్పటికీ ఈ ద్రావణి అణువులు చిక్కుకుపోతాయి ఇథనాల్ లేదా అసిటోనిట్రైల్ వంటి మిథనాల్ వంటి ద్రావకం ఆ ద్రావణి అణువులు కూడా క్రిస్టల్ లాటిస్‌లో చిక్కుకునే అవకాశం ఉంది, అయితే కొన్నిసార్లు ఆ అణువులు క్వాడ్రోస్ఫియర్‌లోకి కూడా వెళ్లి ఈ సంబంధిత కాంప్లెక్స్‌కు కారణమైన లోహ అయాన్‌తో సమన్వయం చేసుకోవచ్చు

.

రేఖాగణిత ఐసోమర్‌లు , జ్యామితి మనకు సంబంధించిన ఐసోమెరిజమ్‌ను ఎలా నియంత్రిస్తుంది మరియు ఈ రేఖాగణిత ఐసోమెరిజం మనకు ఒక నిర్దిష్ట అమరికను ఎక్కడ మనం చూసినదో మరియు ప్లాటినం కోసం మనం ముందుగా తెలిసిన వాటిలో రెండు అమ్మోనియా మాలిక్యూల్స్‌ను ఉంచినట్లు మనకు తెలియజేస్తుంది.

ఎడమవైపు మరియు అది 90 డిగ్రీల దూరంలో ఉంది మరియు వాటిలో రెండు ట్రాన్స్‌పోజిషన్‌లో ఉన్నాయి కాబట్టి మనకు సిస్ ప్లాటిన్ లేదా అణువులలోని ట్రాన్స్‌ప్లాంట్‌గా వస్తుంది మరియు అవి ఎందుకు చాలా ముఖ్యమైనవి ఎందుకంటే వైద్యపరంగా ఒకటి మందు కావచ్చు మరియు మరొకటి కాదు అని మనం చూశాము.

ఔషధంగా ఉండండి మరియు ఇది ప్లాటినం బేరింగ్ మెటల్ అయాన్ కాబట్టి ఇది మనకు విషపూరితం కావచ్చు ఎందుకంటే ఎలిమ్ ఎంటాల్ ప్లాటినం అలాగే ప్లస్ టూ ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉన్న అయానిక్ ప్లాటినం కూడా ప్లస్ ఫోర్ లేదా మరేదైనా ఆక్సీకరణ స్థితిలో లేకపోయినా కొన్నిసార్లు మన కణం మనుగడకు చాలా ప్రాణాంతకం, ఇది మనం దీనిని తీసుకున్నప్పుడు కణాన్ని పాడుచేయకుండా సెల్‌ను అనవసరంగా నాశనం చేయగలదు .

క్యాన్సర్ కణానికి చికిత్స చేయడానికి సంబంధిత మందు కాబట్టి రెండు ఐసోమర్‌లు ఎందుకు చాలా ముఖ్యమైనవి

ఎందుకంటే సంబంధిత రంగులో వేరే ఉందని ఇప్పటికే మనం చూశాము కాబట్టి
మీరు సంబంధిత పరివర్తన లోహ రేఖల గురించి మాట్లాడేటప్పుడు ఈ భాగం చాలా ముఖ్యమైనది ఒక 3d 4d లేదా 5d
మెటల్ అయాన్ ఈ రంగును తెలుసుకోవడం లేదా తెలుసుకోవడం చాలా ఉపయోగకరంగా ఉంటుంది, ఈ సందర్భాలన్నీ
రంగు భిన్నంగా ఉండాలని మనం ఇప్పటికే ఇతర కోబాల్ట్ సమ్మేళనంలో చూశాము, అవి ఘనంగా ఉంటే వాటి ద్రవీభవన
స్థానాలు భిన్నంగా ఉంటాయి.
అవి ద్రవంగా ఉన్నట్లయితే అవి ఘనమైనవి కానట్లయితే వాటి మరిగే బిందువులు కూడా భిన్నంగా ఉంటాయి మరియు
నీటిలో వాటి ద్రావణీయత చాలా ఎక్కువగా ఉంటుంది మీరు ఒక ఘన సమ్మేళనం చేతిలోకి వచ్చిన తర్వాత, మేము సిస్
ప్లాటిన్ మరియు మార్పిడి రెండింటినీ సిద్ధం చేస్తున్నామని అనుకుందాం మరియు
ప్రాథమికంగా చాలా రంగు వ్యత్యాసం లేనందున వాటికి వర్తించే రంగులో కొంత మార్పు ఉందని మేము
గుర్తించలేకపోయాము.
మేము సంబంధిత ద్రావణీయతను తనిఖీ చేయడానికి వెళ్లాము, మేము ఆ సమ్మేళనంలోని కొన్ని మిల్లీగ్రాముల
సమ్మేళనాలను తీసుకుంటాము మరియు దానికి ఒక మిల్లీలీటర్ లేదా సగం మిల్లీలీటర్ లేదా కొన్ని నీటి అణువులను
ఉంచుతాము మరియు రెండింటికీ ఒకే ద్రావణీయత ఉన్నందున మేము వాతావరణాన్ని తనిఖీ చేస్తాము కాబట్టి ద్రావణీయత
తేడాలు ఉంటాయి.
ద్విధ్రువ క్షణం ఉంటుంది మరియు సేంద్రీయ అణువుల కోసం సి మరియు ట్రాన్స్ సమ్మేళనం మొత్తం కొన్ని సంబంధిత
డై క్లోరైడ్ సమ్మేళనాలు అహ్ డైబ్రోమైడ్ సమ్మేళనాలు ఈ ప్లాటినం క్లోరిన్ బంధం మరియు ఈ ప్లాటినం క్లోరైడ్ బంధం మనకు
ఛార్జ్ వేరు అని మనకు తెలుసు.
సిస్ సమ్మేళనం కోసం బాండ్ డైపోల్స్ ఉన్నాయి , బాండ్ డైపోల్స్ ప్రకృతిలో జోడించబడతాయి కాబట్టి అవి సంకలితం
ప్రకృతి కానీ ట్రాన్స్ సందర్భంలో అది రద్దు చేయబడుతుంది కాబట్టి నికెల్ సమ్మేళనంలో కూడా ఈ ప్లాటినం పల్లాడియం
కోసం స్క్వేర్ ప్లానర్ జ్యామితిలో ట్రాన్స్ ఐసోమర్‌లు వాటి ద్విధ్రువ క్షణం సున్నాకి దగ్గరగా ఉంటుంది లేదా కొన్నిసార్లు
మనం సిద్ధాంతపరంగా ఊహించిన దాని ప్రకారం ఇది ఖచ్చితంగా సున్నా అవుతుంది.
cs ఐసోమర్‌లో మనకు ద్విధ్రువ క్షణం ఉంది కాబట్టి ద్విధ్రువ క్షణం కొలత లేదా సంబంధిత ద్విధ్రువ విలువల గురించి
మనకు కొంత ఆలోచన ఇవ్వగల ఏదైనా ఇతర భౌతిక క్యారెక్టరైజేషన్ టెక్నిక్ మనకు సిస్ జ్యామితి లేదా ఇతర సమ్మేళనంలో
ఏదైనా సమ్మేళనం ఉందా అని గుర్తించడానికి ఉపయోగపడుతుంది.
ట్రాన్స్ జ్యామితిలో మరియు మరొక రకమైన రేఖాగణిత ఐసోమెరిజంలో ఇది చాలా ఉపయోగకరంగా మరియు ప్రసిద్ధి
చెందింది, ఇది
మేము ఒక నిర్దిష్ట అష్టాహెడ్రల్ జ్యామితి గురించి మాట్లాడుతున్న సంబంధిత వాతావరణంలో లిగాండ్‌ల సంబంధిత ధోరణి
పరంగా కూడా చాలా ఉపయోగకరంగా మరియు ప్రసిద్ధి చెందింది.
m అష్టాహెడ్రల్ సమ్మేళనాన్ని ఏర్పరుస్తుంది అదే విధంగా ఈ m కూడా మరొక అష్టాహ్నాన్ని ఏర్పరచగల సామర్థ్యాన్ని
కలిగి ఉంటుంది ఎడ్రల్ సమ్మేళనం లిగాండ్‌లు ఒక రకం మరియు మరొకటి b రకం అంటే మనకు m మరియు b టైప్
ఉంటే మరియు అవి సమాన సంఖ్యలో ఉంటే మనం చూసాము ఎందుకంటే చాలా త్వరగా మీరు దానిని ఒక సందర్భంలో
చక్కగా వ్రాసుకోవచ్చు 4 బి 2 రకం కలిగి ఉంటుంది మరియు అది 4 బి 2 రకంగా ఉన్నప్పుడు మనకు సిస్ ఐసోమర్
ఉంటుంది మరియు ఇతర సమ్మేళనం మా త్రీ బి త్రీ టైప్ అయితే ట్రాన్స్ ఐసోమర్ కూడా అదే విధంగా ఉంటుంది, ఇప్పుడు
ట్రాన్స్ మరియు సిల ప్రశ్న రాదు పిక్చర్ కాబట్టి మనకు రెండు ఓరియంటేషన్లు ఉంటాయి కాబట్టి మనం దీన్ని కలిగి ఉంటే
మరియు మనం దానిని ఎలా వ్రాయగలము అని మాత్రమే వ్రాయడానికి ప్రయత్నిస్తాము కాబట్టి ఈ మూడింటిని వ్రాయాలి
కాబట్టి ఈ మూడింటిని వ్రాయాలి కాబట్టి మనం దానిని aaa అని వ్రాయవచ్చు.

మరియు bb మరియు b కాబట్టి ఇది ఒక ప్రత్యేక ధోరణి కాబట్టి మేము ఈ విన్యాసాన్ని ఎలా వేరు చేస్తాము మరియు మేము
ఈ ధోరణిని ఎలా వేరు చేస్తాము అనేది మీరు చేయగలిగేది ఒక్కటే కాబట్టి ఇది ఒక లిగాండ్ ఇది రెండవ లిగాండ్ మరియు ఈ
మూడవ లిగాండ్ ఇప్పుడు మేము ఉంచాము ఇక్కడ ఒక లాగానే ఇక్కడ మరియు వ మేము ఇక్కడ ఉంచిన మూడవది
ఇక్కడ
ఉంచబడదు కాబట్టి స్పష్టంగా ఈ నిర్దిష్ట స్థానాన్ని ఆక్రమించిన b ఇక్కడకు వస్తుంది కాబట్టి b అక్కడ ఉందా మరియు b
ఉంది కాబట్టి ఇవి ప్రాథమికంగా మరొక ఏర్పాటు కాబట్టి మేము ఇక్కడ ప్రాథమికంగా పొందుతున్నది మరేమీ కాదు, ఇక్కడ
మీరు అన్ని అమామ్ మరియు అమాలు అన్నీ 90 డిగ్రీలుగా ఉన్నాయని మీరు చూసే నిర్దిష్ట పరిస్థితి తప్ప మరొకటి కాదు
కాబట్టి ప్రాథమికంగా మేము అక్కడ ఉన్నదాన్ని పొందుతున్నాము కాబట్టి మీ పుస్తకంలో కూడా ఈ రూపంలో చక్కగా
వ్రాయబడింది కాబట్టి ఇది ఒకటి అష్టాహెడ్రాన్ యొక్క త్రిభుజాకార ముఖం అదే విధంగా మరొకదానికి మరొక దశ b దశ
కూడా ab దశ కాబట్టి మనకు అన్ని a మరియు అన్ని b అణువుల యొక్క ab దశ తయారీ ఉంటుంది కాబట్టి మన cs
మరియు ట్రాన్స్ ఐసోమర్‌ల మాదిరిగానే ఐసోమర్ ఉంటుంది.
చాలా సారూప్యంగా ఉంటుంది, ఎందుకంటే అవన్నీ 90 డిగ్రీలు కాబట్టి అన్ని a లు ఉన్నప్పుడు అమా కోణాలు అన్నీ 90
డిగ్రీలకు

దగ్గరగా ఉంటాయి, అప్పుడు bmb కోణాలు అన్నీ 90 డిగ్రీకి దగ్గరగా ఉంటాయి మరియు అక్కడ ఏమి జరుగుతుందో మన సాధారణ సమాచారం ial ఐసోమర్ కాబట్టి మనం సంబంధిత ఫేషియల్ ఐసోమర్‌ను పొందుతాము అంటే ఒక దశ ఈ నిర్దిష్ట సమూహాలచే ఆక్రమించబడి ఉంటుంది మరియు మరొక దశను b సమూహాలు కూడా ఆక్రమించాయి, అదేవిధంగా మనం ఈ విషయాన్ని తరలించినప్పుడు దీనిని పొందవచ్చు అంటే a లు భిన్నంగా ఉంటాయి కాబట్టి ఇది ముఖ్యంగా ఈ a యొక్క స్థానాలు మరియు b యొక్క ఇతర స్థానాలు మరియు మేము దీనిని పరిగణనలోకి తీసుకుంటే a సంబంధిత గోళంలో కాబట్టి సంబంధిత గోళంలో ఉంది కాబట్టి ఇది గోళం యొక్క ఒక మెరిడియన్ మరియు ఇది గోళం యొక్క మరొక మెరిడియన్ కాబట్టి ఇవి ఎందుకు ఉన్నప్పుడు అక్కడ చాలా స్పష్టంగా ఈ అమా కోణం అప్పుడు వాటిలో రెండు తొంబై డిగ్రీలు కానీ అమా కోణంలో ఒకటి కాబట్టి వాటిలో ఒకటి ఒక అమా కోణం మరియు మళ్లీ 1 బిఎమ్‌బి కోణం ఇవి 180 డిగ్రీకి దగ్గరగా ఉన్నాయి మరియు ఇవి 180 డిగ్రీకి దగ్గరగా ఉన్నాయి మరియు ఇవి 180 డిగ్రీకి దగ్గరగా ఉన్నాయి కాబట్టి పరిస్థితి మాసి యొక్క వెరైటీకి విజువల్ వెరైటీకి విరుద్ధంగా ఉంటుంది, ఆపై ట్రాన్స్ వెరైటీ నుండి మెరిడినల్ వెరైటీని వివాహం చేసుకున్న ద్వయం శూన్యం ఒకే మెరిడినల్ మరియు మేము వై te ఇక్కడ cis వెరైటీని ఫేషియల్ ఐసోమర్‌గా మరియు ఈ ఐసోమర్‌లను మేల్ ఐసోమర్‌గా సంక్షిప్తీకరించారు, కాబట్టి ఈ రకమైన వస్తువులు రేఖాగణిత ఐసోమెరిజమ్‌కు చాలా ముఖ్యమైనవి మరియు మరుసటి రోజు మనం ఈ విషయాన్ని ఎలా తెలుసుకోవాలో ఇక్కడ నుండి ప్రారంభిస్తాము ఎందుకంటే ఈ అవగాహన చాలా ముఖ్యమైనది ఎందుకంటే ఇవన్నీ aa మరియు bbb అన్నీ మోనోడెంటెడ్ లిగాండ్‌లు అని మేము పరిగణిస్తున్నాము ఇప్పుడు మీరు ఏమి చేస్తాం , అక్కడ మనకు లిగాండ్ లేదా డెంటెడ్ టైప్ ద్వారా ఒక చివర a మరియు మరొక చివర b ఉన్న చోట మేము చేస్తాము మరియు దానిని మర్చిపోవద్దు ఈ ప్రత్యేక పరిస్థితిని మీరు ఇతర పరిస్థితులకు కూడా కలిగి ఉండవచ్చు , అంటే బైడెంటెడ్ లిగాండ్ ఒక రకం కావచ్చు మరియు బైడెంటెడ్ లిగాండ్ bb రకం కావచ్చు కాబట్టి మీరు ఈ విషయాలన్నింటినీ ఎలా సమీకరించవచ్చు, దానికి సాధ్యమయ్యే ఐసోమర్‌లు ఏమిటి మరియు ఈ విషయాలకు నామకరణం ఏమిటి కూడా ముఖ్యమైనవి ఎందుకంటే మనం మల్టీడెంటెడ్ లిగాండ్‌ల కోసం వెళ్ళినప్పుడు త్రిశూలం మరియు టెథర్డ్ ఎన్ వంటి వాటి కోసం కూడా ఈ విధమైన విషయాలు ఉంటాయి.
డెడ్ లిగాండ్ ఒకే కాబట్టి ఇవన్నీ మన తర్వాతి తరగతిలో చూస్తాము కాబట్టి ప్రస్తుతానికి మీకు చాలా ధన్యవాదాలు

Prutor@IITK