సరే అందరికీ శుభ మధ్యాహ్నం కాబట్టి
మా సమన్వయ సమ్మేళనాల యొక్క ఈ రెండవ తరగతిలో మనం వివిధ లోహ అయాన్ల మధ్య ఏర్పడే బంధాన్ని ఎలా చక్కగా ఉపయోగించుకోవచ్చో చూద్దాం ఏదైనా లోహ అయాన్లు లోహ అయాన్ల యొక్క ఏదైనా మూలం లేదా కొన్నిసార్లు మేము
సున్నా ఆక్సీకరణ స్థితులలో ఉన్న లోహాన్ని కూడా కనుగొంటాము అంటే పరమాణువులు కొన్ని చిన్న సమూహాలతో సంకర్షణ
చెందగలవు, అవి చాలా మంచి అయాన్లు లేదా కొన్ని తటస్థ అణువులు కావున ఈ నిర్దిష్ట పరస్పర చర్య
సమన్వయ బంధం పరంగా మనం కొంత పరస్పర చర్యను
పొందగల స్వభావం ఫలితంగా సమన్వయ సమ్మేళనాలను పొందుతాము కాబట్టి
ఇది ఈ సమన్వయ సమ్మేళనాల యొక్క ఈ నిర్దిష్ట రెండవ తరగతిలో చూస్తుంది మరియు మేము మీ పుస్తకం నుండి
కోబాల్ట్ క్లోరైడ్ ప్రాథమికంగా కోబాల్ట్ చేసినప్పుడు క్లోరైడ్ అమ్మోనియాతో ప్రతిస్పందిస్తుంది మరియు మనం ఎందుకు మాట్లాడుతున్నాము
ఈ విషయాలన్నీ చెప్పండి అంటే మనకు s ఉంటే imple కోబాల్ట్ టూ క్లోరైడ్ అనేది ఘన సమ్మేళనం అని మనందరికీ తెలుసు
కాబట్టి కోబాల్ట్ క్లోరైడ్ చేస్తుంది కాబట్టి ఈ కోబాల్టస్
క్లోరైడ్ మనం అమ్మోనియాతో ప్రతిస్పందించినప్పుడు కోబాల్ట్ అయాన్ అమ్మోనియా
అణువుపై ఒంటరి జత ఎలక్ట్రాన్‌ల నుండి వచ్చే కొంత పరస్పర చర్యను ఏర్పరుస్తుందని కనుగొంటుంది
ఎందుకంటే అమ్మోనియా మనందరికీ తెలుసు.
ఇది సాధారణంగా పిరమిడ్ అణువు కాబట్టి
ఈ cl మైనస్ ఎక్కడ ఉంటుంది మరియు ఇవి ఘన స్థితి నుండి ఎలా ఉంటాయి అంటే ఇది ఘనపదార్థం
సమ్మేళనం కాబట్టి లోహ అయాన్ మాత్రమే ఉన్న ఈ వస్తువుల ఘన స్థితి గుర్తింపు
మరియు ద్విపద స్థితి మరియు క్లోరైడ్‌లు సోడియం క్లోరైడ్ యొక్క రాక్ సాల్ట్ స్ట్రక్చర్ గురించి మనందరికీ తెలిసిన సాధారణ ప్యాకింగ్ లాగా అక్కడ ఉన్నారా
కాబట్టి మనం పరిష్కారం కోసం వచ్చినప్పుడు
ఇది చాలా మంచి ఉదాహరణ కాబట్టి సొల్యూషన్ కెమిస్ట్రీని తెలుసుకోవడం కోసం కొన్ని పరస్పర చర్యలను అధ్యయనం చేయడానికి ఇది చాలా మంచి ఉదాహరణ.

కాబట్టి వీటన్నింటికీ సొల్యూషన్ కెమిస్ట్రీ చాలా బాగుంటుంది.
ఈ క్లోరైడ్‌ల యొక్క సంబంధిత లభ్యత పరంగా చాలా సమాచారం ఉంది
ఎందుకంటే ఈ క్లోరైడ్ అయాన్లు
కూడా అందుబాటులో ఉంటాయి మనం అదే లిగాండ్‌గా మరియు ఖచ్చితంగా ఏకాగ్రతపై
ఆధారపడి ఏకాగ్రత లేకుంటే అందుబాటులో ఉన్న క్లోరైడ్‌లు తక్కువగా ఉంటాయి మరియు
మేము దీన్ని జోడిస్తే, ఈ ఏకాగ్రత ఎక్కువగా ఉంటుంది అంటే అమ్మోనియా అణువుల సాంద్రత
మన క్లోరైడ్ అయాన్ల కంటే ఎక్కువగా ఉంటుంది.
ఇక్కడ ఇప్పటికే అందుబాటులో ఉన్నాయి, ఎందుకంటే మేము
సోడియం క్లోరైడ్ అని అర్థం వచ్చే క్లోరైడ్ అయాన్‌లను బాహ్యంగా జోడించడం లేదు లేదా క్లోరైడ్ అయాన్ల బాహ్య మూలంగా మనం జోడించడం లేదు
కాబట్టి ప్రాథమికంగా ఈ అమ్మోనియా అణువులు
కోబాల్ట్ సెంటర్ చుట్టూ చేరడానికి ప్రయత్నిస్తాయి మరియు పరస్పర చర్య చేయడం ప్రారంభిస్తాయి.
ఈ నిర్దిష్ట కోబాల్ట్ కేంద్రంతో
అమ్మోనియా నత్రజని మరియు
ద్విపద స్థితిలో ఉన్న కోబాల్ట్ కేంద్రం మధ్య బాగా నిర్వచించబడిన డేటివ్ బంధం ద్వారా మేము ఈ సమ్మేళనాలను ఎలా గుర్తించగలం
కాబట్టి సమన్వయ సమ్మేళనాలు
మేము మా మునుపటి తరగతిలో చర్చించిన విభిన్న కూర్పులకు కారణమవుతాయి.
మేము ఈ కంపోజిషన్‌లను పరంగా ఎలా విశ్లేషించగలము
ఈ క్లోరైడ్ యొక్క ఇ లభ్యత
.
లోహ కేంద్రం
చాలా అమ్మోనియా కేంద్రాలతో జతచేయబడుతుంది, అది 6వ సంఖ్య అయితే, ఈ కోబాల్ట్ కేంద్రం చుట్టూ మనకు సాధారణ

Dr.Jubo@IITK

అష్టాహెడ్రల్ జ్యామితి ఉంటుంది
మరియు ఈ ప్రత్యేక విషయం అంటే మొత్తం ఎంటిటీని సమన్వయం చేయడం
ద్వారా సంబంధిత కోఆర్డినేషన్ స్పియర్‌గా మనం పొందుతాము కాబట్టి ఈ సమన్వయం ఎలా ఉంటుంది గోళం ఏర్పడుతోంది మరియు
ఈ వస్తువుల స్వభావం ఏమిటి మరియు బయట ఉండే ఈ క్లోరైడ్‌లు
ఛార్జ్ న్యూట్రలైజేషన్‌కు అవసరం కాబట్టి ఛార్జ్ న్యూట్రలైజేషన్‌కు ఇది అవసరం
అప్పుడు మేము ఏదైనా పరిష్కారంలో చేస్తున్నాము
కాబట్టి మేము కొన్నింటిని కరిగిస్తాము.
ఈ సమ్మేళనం యొక్క మొత్తం ఇది ఘన sలో ఏర్పడిన తర్వాత లేట్ చేయండి మరియు ఆ నిర్దిష్ట ద్రావణంలో ఆ సమ్మేళనం యొక్క ఏకాగ్రత మనకు తెలుసు, కాబట్టి మనం ఎక్కడ
ఏ ద్రావణాన్ని తయారు చేసినా, నిర్దిష్ట మొత్తంలో ద్రావణం నిర్దిష్ట సాంద్రతను ఇచ్చే ద్రావకం యొక్క నిర్దిష్ట వాల్యూమ్‌లో కరిగిపోతుందని మనందరికీ తెలుసు
మరియు నిర్దిష్ట ఏకాగ్రత
ఏదైనా తెలుసుకోవడం ముఖ్యం.
ఇప్పుడు సొల్యూషన్ మోలార్ ఎలక్ట్రికల్ కండక్టివిటీ
అని ట్యాగ్ చేయబడుతుంది, అంటే ఇది కాటినిక్ భాగం మరియు ఇవి ఉప్పు వంటి అయానిక్ భాగం అని మనందరికీ తెలుసు సోడియం క్లోరైడ్ కాల్షియం క్లోరైడ్ లేదా అల్యూమినియం క్లోరైడ్ మేము ప్రాథమికంగా వాటి సంబంధిత లాంబ్డా m విలువలతో పోల్చి చూస్తాము.
కాబట్టి లాంబ్డా m విలువలు అంటే
అందుబాటులో ఉన్న అయాన్లు ఒక ఎలక్ట్రోడ్ నుండి మరొకదానికి ఎలక్ట్రికల్ ఛార్జ్‌ని తీసుకువెళ్లడానికి అందుబాటులో ఉన్న అయాన్లు
అంటే ఆ ఎలక్ట్రిక్ ఛార్జీలను మోయడానికి ఆ ఛార్జ్ క్యారియర్లు ఎన్ని ముక్కలు
అందుబాటులో ఉన్నాయో కొంత ఆలోచన ఇస్తుంది.
మరియు అది
మీ క్లోరైడ్ క్వార్ట్జ్ వెలుపల ఉందో లేదో వెంటనే గుర్తిస్తుంది మరియు గోళం లేదా కోఆర్డినేట్ గోళం లోపల మేము ఈ నిర్దిష్ట పట్టిక నుండి ఈ ఉదాహరణను అందిస్తాము, కాబట్టి మేము పసుపు సమ్మేళనం పర్పుల్ సమ్మేళనం ఆకుపచ్చ సమ్మేళనం మరియు వైలెట్ సమ్మేళనాన్ని కలిగి ఉంటాము కానీ మీరు క్వార్ట్జ్ మరియు గోళం వెలుపల ఉన్న క్లోరైడ్ అయాన్ల సంఖ్యను చూస్తారు
విభిన్న మొదటి సందర్భంలో అది మూడు, రెండవది
రెండు మరియు రెండు ఇతర సందర్భాల్లో ఇది ఒకటి మరియు ఒకటి మాత్రమే కాబట్టి మేము లాంబ్డా m విలువల పరంగా పరిష్కార విద్యుత్
వాహకతను కొలిస్తే క్యాపిటల్ లాంబ్డా m విలువలను మనం నిర్వచించవచ్చు
ఈ విద్యుద్విశ్లేషణ యొక్క విద్యుద్విశ్లేషణ స్వభావం ఒకటి మూడు ఒకటి
రెండు ఒకటి రెండు ఒకటి లేదా ఒకటి రెండు ఒకటి లేదా ఒకటి మన అల్యూమినియం క్లోరైడ్ కాల్షియం క్లోరైడ్ మరియు సోడియం క్లోరైడ్‌ల మాదిరిగానే ఉంటుంది కాబట్టి మనకు దాని గురించి కొంత మంచి ఆలోచన ఉండాలి క్లోరైడ్‌లు మరియు అవి కూడా విభిన్నంగా ఉంటాయి అంటే జాతుల రంగు మరియు దాని విద్యుత్ వాహకత
మరియు మేము దీనిని గుర్తించగలము కాబట్టి ఇది ఆస్తిలో ఒకటి e నిర్దిష్ట సమ్మేళన రకాన్ని గుర్తించడానికి తక్షణమే ఉపయోగించబడుతుంది,
ఎందుకంటే నిర్దిష్ట ఏకాగ్రత వద్ద ఉన్న ఈ మోలార్ వాహకత
ప్రస్తుతం ఉన్న పుట్టుమచ్చల సంఖ్యకు సంబంధించినది కాబట్టి మనం
10 నుండి పవర్ మైనస్ 3 మోలార్ సొల్యూషన్‌కు వెళుతున్నామని భావిస్తే, మేము నిర్దిష్ట నిర్దిష్టతను లెక్కిస్తాము.

వాహకత మరియు ఆ తర్వాత పరమాణు భారాన్ని గుణించడం ద్వారా మనకు మోలార్ వాహకత వస్తుంది
మరియు అది కూడా మనకు వెంటనే తెలిసిపోతుంది ఒక నిర్దిష్ట కాంప్లెక్స్ ఎలక్ట్రికల్ న్యూట్రల్
కూడా ఎందుకంటే కొన్నిసార్లు

నీటి మాధ్యమంలో లేదా ఆల్కహాల్ మాధ్యమంలో అంతగా కరగదు
లేదా ద్రావణి మాధ్యమం వంటి నీటిలో కరగదు అవక్షేపించే
సమ్మేళనం కూడా ఒక తటస్థ పాత్రతో సమన్వయ సమ్మేళనం , అంటే ఎటువంటి ఛార్జ్

కాటినిక్ లేదా అయానిక్ ఉండదు మరియు అవి ఎలాంటి విద్యుద్విశ్లేషణను చూపవు
ప్రవర్తన అంటే వారి లాంబ్డా m విలువలు చాలా తక్కువగా ఉంటాయి కొన్నిసార్లు ఇది 0కి చాలా దగ్గరగా ఉంటుంది మాత్రమే
మరియు ఆ సమ్మేళనాల యొక్క ఎలెక్ట్రో న్యూట్రాలిటీని వెంటనే వర్గీకరిస్తుంది మరియు
మేము సూత్రాన్ని చాలా సులభంగా వ్రాసుకోవచ్చు కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా ఏర్పడుతుంది మరియు
ఈ నిర్దిష్ట హెక్సా అమైన్
కోబాల్ట్ ట్రై క్లోరైడ్ ఉన్నప్పుడు లోహ కాంప్లెక్స్ లేదా మెటల్ అయాన్ కాంప్లెక్స్ ఏర్పడుతుందని మేము నిర్వచించవచ్చు.
ఏర్పరచడం మరియు వీటిలో కొన్ని క్లోరైడ్‌లు బయటకు వెళ్లిపోతున్నాయని అర్థం
కొలమానం
ఇది సాధారణంగా అయానిక్ సమ్మేళనం అయానిక్ సమ్మేళనం అని కొంత ఆలోచన ఇస్తుంది,
అంటే కాటినిక్ భాగం సంక్లిష్టమైన భాగం మరియు అయాన్‌లు సాధారణ క్లోరైడ్ అయాన్‌లు కాబట్టి మనం
ఈ క్లోరైడ్‌లను సిల్వర్ క్లోరైడ్‌గా కూడా తొలగించగలము
పరివర్తన మెటల్ అయాన్లు లేదా 3d బ్లాక్ ఎలిమెంట్‌లు మాత్రమే కాకుండా లేదా కొన్నిసార్లు మేము f బ్లాక్‌ని కూడా పరిగణించవచ్చు
మూలకాలు లేదా లాంతనైడ్‌లు లేదా ఆక్టినైడ్‌లు కానీ ప్రధాన సమూహ లోహ అయాన్‌లు మరియు
కొన్నిసార్లు ప్రధాన సమూహ లోహ పరమాణువులు కూడా ఈ విధమైన పరస్పర చర్యకు
దారితీస్తాయి అంటే సమన్వయ సమ్మేళనాలు మరియు మేము ఇప్పటికే చర్చించినట్లుగా, ఇది
ప్రాథమికంగా మళ్లీ మళ్లీ పునశ్చరణ చేస్తున్నాం.
ప్రాథమిక బ్యాలెన్స్ మరియు సెకండరీ బ్యాలెన్స్ అనే రెండు
రకాల బ్యాలెన్స్‌లు మనకు లభిస్తాయి మరియు ఒకటి నేరుగా సంబంధితంగా ఉంటుంది ప్రాథమిక బ్యాలెన్స్
ఆక్సీకరణ సంఖ్యకు అనుగుణంగా ఉంటుంది మరియు ద్వితీయ బ్యాలెన్స్ సమన్వయ సంఖ్య
అంటే మనకు ప్రాథమిక విలువ తెలిస్తే.
ప్రాథమిక విలువ కోబాల్ట్ ఉప్పు కోసం మొదట్లో ఉంది
, ఇది సంబంధిత కోబాల్ట్ క్లోరైడ్‌గా కోబాల్ట్ కాబట్టి
మేము సమ్మేళనం యొక్క సూత్రాన్ని coc l ట్రై డాట్ ఆరు nh త్రీగా కలిగి ఉన్నాము మరియు కొన్నిసార్లు
ఈ సంఖ్య ఆరు సంఖ్యను బట్టి మారుతున్నట్లు కూడా గుర్తించాము.
అణువుల సంఖ్యపై అంటే
కేంద్ర లోహ అయాన్ కేంద్రం చుట్టూ ఉన్న అమ్మోనియా అణువులు కాబట్టి మనం ఇప్పుడు నిర్దిష్ట
ప్రాథమిక విలువను చూసినట్లయితే, ప్రాథమిక వేలెన్స్ సాధారణ ఆక్సీకరణ
సంఖ్యకు అనుగుణంగా ఉంటుంది అని చెప్పినట్లయితే, ఈ నిర్దిష్ట ఉప్పును మనం ఉపయోగించినప్పుడు ఉప్పుకు కూడా
ఇది వర్తిస్తుంది, కానీ ఇక్కడ
మేము ప్రాథమికంగా కోబాల్ట్ టాస్క్ క్లోరైడ్ నుండి చేసే ప్రతిచర్య మరియు గాలి నుండి ఆక్సిజన్
కోబాల్ట్ సెంటర్ ఆక్సీకరణకు కారణమవుతుంది, ఎందుకంటే అమ్మోనియా సమక్షంలో e 0 విలువ
కోబాల్ట్ 2 కోబాల్ట్ 3 యొక్క రెడాక్స్ సంభావ్యత తక్కువగా ఉంటుంది, ఇది బంధిత నీటి అణువుల విషయంలో ఎక్కువగా ఉంటుంది కానీ నీటి
అణువులను భర్తీ చేసినప్పుడు అమ్మోనియా e0 తక్కువగా ఉంటుంది మరియు ఇది గాలిలో ఉండే డయాక్సిజన్ అణువు
యొక్క సాధారణ ఆక్సీకరణ ద్వారా సాధించవచ్చు
కాబట్టి ఇది ఆక్సీకరణం చెందుతోంది కాబట్టి
ఆ సమ్మేళనం యొక్క నిర్దిష్ట సూత్రాన్ని ఇప్పుడు పరిశీలిస్తే, ఈ సమన్వయ గోళం వెలుపల ఎన్ని క్లోరైడ్‌లు ఉన్నాయి.

ఈ కోఆర్డినేట్ గోళం క్లోరైడ్ అయాన్‌ల సంఖ్య మీకు
సంబంధిత ఆక్సీకరణ సంఖ్యను తెలియజేస్తుంది కాబట్టి మేము ఉప్పు నుండి ప్రారంభిస్తున్నాము.
h అనేది తక్కువ
ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉంది, అంటే కోబాల్ట్ అయాన్ చేస్తుంది మరియు కోబాల్ట్ అయాన్ ఆక్సీకరణం చెందుతోంది కాబట్టి
ఆ నిర్దిష్ట సమ్మేళనం సంక్లిష్ట సమ్మేళనం
లిగాండ్స్ అమ్మోనియాతో ప్రతిచర్య కారణంగా అక్కడ ఏర్పడినది.
తక్కువ
ఆక్సీకరణ స్థితి అంటే ఆక్సీకరణ స్థితి ఇప్పటికే కోబాల్ట్ స్పర్శ ఇక్కడ రెండు క్లోరైడ్‌లను పొందుతుంది
మరియు ఈ నిర్దిష్ట ఆక్సీకరణ స్థితి దానిపై సంబంధిత చార్జ్‌ని పెంచుతుంది కాబట్టి
ప్రాథమిక సంతులనం సంబంధిత సంక్లిష్ట జాతులపై ఛార్జ్‌కు బాధ్యత వహిస్తుంది మరియు ఇది

PrutoR@IITK

సంబంధిత అయాన్ల సంఖ్యతో తటస్థీకరించబడుతుంది   కాబట్టి కొన్నిసార్లు ఈ నిర్దిష్ట
భాగం ఏర్పడుతుంది కానీ సరైన సంఖ్యలో క్లోరైడ్‌ల లభ్యత లేకపోవడం వల్ల సమ్మేళనం
ప్రాథమికంగా సంక్లిష్ట కేషన్ మాధ్యమం నుండి అవక్షేపంగా వేరు చేయబడదు.

ఆ వ్యక్తిగత ప్రతిచర్య మాధ్యమం నుండి అవక్షేపం   ఇది నీటి స్వచ్ఛమైన నీరు కావచ్చు లేదా
నీటి ఆల్కో కావచ్చు హోల్ మిశ్రమం లేదా మరేదైనా కాబట్టి ఈ నిర్దిష్ట విషయం ఏమిటంటే, ఈ విషయాన్ని తెలుసుకోవడం కోసం
మీరు స్పష్టం చేయాలి లేదా సంబంధిత యానియన్‌లను అందించాలి మరియు ఈ సమన్వయ గోళం గురించి ఏమి చెప్పాలి, ఎందుకంటే ఈ వస్తువు లోపల మనకు
అలాంటి ఆరు ఉన్నాయి.
 నైట్రోజన్ కోబాల్ట్ బంధాలు కాబట్టి అలాంటి ఆరు కోబాల్ట్ నైట్రోజన్ బంధాలు
అక్కడ ఏర్పడతాయి మరియు ఇది మన సెకండరీ బ్యాలెన్స్ svకి సంబంధించినది కాబట్టి సెకండరీ వాలెన్స్
సంబంధిత కోఆర్డినేషన్ నంబర్‌కి సమానంగా ఉంటుంది   కాబట్టి
కోబాల్ట్ క్లోరైడ్‌ల సంఖ్య కంటే త్రివాలెంట్ అయితే ఒకటి సంబంధిత ఆక్సీకరణ సంఖ్య శ్రుతులు మరియు గోళం వెలుపల మూడు ఉంటుంది, అది
రెండు అయితే అది కూడా రెండు అవుతుంది, కానీ సంబంధిత లోహ అయాన్
లేదా లోహ పరమాణువు యొక్క స్వభావం కారణంగా సంబంధిత   సమన్వయ సంఖ్యను గుర్తించడంలో ఇబ్బంది తలెత్తుతుంది, తద్వారా
మనం ఎలా వ్రాస్తామో అనే సూత్రానికి సంబంధించినది.
 సంబంధిత ఫార్ములా మరియు మేము ah సూత్రాన్ని ఎలా
పొందుతాము మరియు సెం చుట్టూ ఉన్న సంబంధిత లిగాండ్‌ల సంఖ్య tral
మిడిల్ అయాన్ కాబట్టి మనం ఇక్కడ చూసేది cocl cocl36nh3 ఆ విధంగా
వార్నర్ ప్రకారం ఆల్ఫ్రెడ్ వార్నర్ నిర్వచించిన విషయం   కోబాల్ట్‌కు రెండు వేలెన్స్‌లు ఉన్నాయి మరియు ఒకటి మూడు మరియు
మరొకటి ఆరు కాబట్టి వెంటనే మనకు ఏ సమూహాల సంఖ్య గురించి మంచి ఆలోచన వస్తుంది
లోహ కేంద్రం చుట్టూ మరియు ఆ నిర్దిష్ట సమ్మేళనాన్ని అయానిక్   సాలిడ్‌గా వేరు చేయడానికి అవసరమైన   వెలుపలి సమూహాల సంఖ్య
కాబట్టి ఇవి కూడా చాలా మంచి అయానిక్ ఘనపదార్థాలు కాబట్టి
సమన్వయ సమ్మేళనాలు సంబంధిత అయానిక్ ఘనపదార్థాలు కాబట్టి స్క్వేర్ బ్రాకెట్‌లో ఏర్పడే ఎంటిటీ
మీ కోఆర్డినేషన్ ఎంటిటీ మరియు ఇది సెంట్రల్ మెటల్ అణువు లేదా
అయాన్‌ను కలిగి ఉంటుంది మరియు నిర్ణీత సంఖ్యలో అయాన్లు మరియు అణువులతో బంధించబడి ఉంటుంది, ఎందుకంటే లిగాండ్‌లు
అయాన్లు కావచ్చు మరియు లిగాండ్‌లు తటస్థ అణువులు కావచ్చు కాబట్టి ఆ కేంద్ర పరమాణువులు మరియు అయాన్లు ఏమిటి అంటే అది
అణువు లేదా అయాన్ నిర్ణీత సంఖ్యలో అయాన్లు మరియు సమూహాలు ఒక నిర్దిష్ట రేఖాగణిత అమరికతో కట్టుబడి ఉంటాయి
కాబట్టి మనం సాధారణ రేఖాగణిత అమరికను కలిగి ఉండవచ్చు మరియు మేము w   సంబంధిత
జ్యామితి సంబంధిత cn విలువలకు సంబంధించినదని అర్థం కావడం లేదు, అంటే సమన్వయ సంఖ్య విలువలు అంటే ఆ సమన్వయ సంఖ్య అంటే ఏమిటి,
అప్పుడు మేము ప్రాథమికంగా లిగాండ్ ఆలోచనను తీసుకువస్తాము,
కాబట్టి మీ దాత పరమాణువుల తో లిగాండ్ నీటి అణువు అయితే అది విరాళానికి బాధ్యత వహించే ఆక్సిజన్ పరమాణువు
దాని ఏకైక జత ఎలక్ట్రాన్‌ల ద్వారా కేంద్ర లోహ అయాన్‌కి ఛార్జ్ చేయబడుతుంది, అది అమ్మోనియా అయితే అది
అమ్మోనియా అణువు యొక్క నత్రజని, ఇది నేరుగా   కేంద్ర లోహ అయాన్‌తో బంధాన్ని ఏర్పరుస్తుంది, అయితే
ptcl ఆరు రెండు మైనస్ మీరు చూసే చోట,
సాధారణ ప్లాటినం ఉప్పు మనకు లభించేది ప్లాటినం క్లోరైడ్ అని మాకు తెలుసు కాబట్టి ప్లాటినం
క్లోరైడ్ మనకు లభించినట్లయితే, అది నికెల్ క్లోరైడ్ వంటి సాధారణ ఉప్పు కాబట్టి ద్విపదమైనది,
ఆపై సంక్లిష్టమైన జాతిగా మనం కలిగి ఉండగలం.
  ptcl నాలుగు రెండు మైనస్ మరియు మరొక జాతి
మనం ఇక్కడ వ్రాస్తున్నది ptcl ఆరు, అది కూడా
రెండు మైనస్ ఛార్జ్ కలిగి ఉంది కాబట్టి దీని అర్థం ఏమిటి   చాలా నేను నికెల్ క్లోరైడ్ పల్లాడియం క్లోరైడ్ మరియు
మొదలైన ఇతర లోహ అయాన్‌లకు కూడా ఇది నిజం అని మీరు దీన్ని ఎలా

Dr.Tutor@IITK

పొందుతారనేది మాకు తెలిసిన ఆసక్తికరమైన విషయం మరియు ఇక్కడ మేము సమన్వయ
సమ్మేళనం మరియు ఈ సమన్వయ సమ్మేళనాన్ని పొందుతాము మరియు ఈ సమన్వయ సమ్మేళనం ప్లాటినం కేంద్రాన్ని కలిగి ఉంది మరియు
ఛార్జ్ రెండు మైనస్ అయినందున, సంబంధిత ఆక్సీకరణ సంఖ్యను మనం
తెలుసుకోవాలి, కాబట్టి పల్లాడియం కూడా ఈ పల్లాడియం క్లోరైడ్
వలె ద్విపదంగా ఉంటే, ఇది కూడా ద్విపద స్థితిలో ఉన్న పల్లాడియం మరియు నాలుగు క్లోరైడ్‌లు ఈ పల్లాడియం ప్లాటినం కేంద్రం చుట్టూ ఉన్నాయి.
మరియు
ఈ నిర్దిష్ట కోఆర్డినేషన్ గోళంలో రెండు మైనస్‌ల మొత్తం ఛార్జ్‌కి దారి తీస్తుంది, అయితే ఈ
నిర్దిష్ట జాతుల గురించి మీరు చూసే సంబంధిత సమన్వయ సంఖ్య కూడా మార్చబడింది మరియు
ఛార్జ్ కూడా అదే రకంగా ఉండటం వల్ల క్లోరైడ్‌లు ఉన్న క్లోరైడ్‌ల సంఖ్యను మార్చాయి.

ప్లాటినమ్ సెంటర్ ఎక్కువగా ఉంది, కానీ ఇప్పటికీ ఛార్జీలు ఒకేలా ఉన్నాయి, అది కూడా రెండు మైనస్ అయితే wh ich
కూడా ఈ ఇతర జాతులకు రెండు మైనస్‌గా ఉంది కాబట్టి ఖచ్చితంగా ఇది ప్లాటినం యొక్క ఆక్సీకరణ రూపం
కాబట్టి టెట్రావాలెంట్ స్థితిలో ఉన్న ప్లాటినం సంబంధిత సమన్వయం
సంఖ్య ఆరుకు దారి తీస్తుంది, ఇది అంత సాధారణం కాదు కాబట్టి మనకు కొంత సంబంధం ఉండాలి.

ఆక్సీకరణ సంఖ్య మరియు సమన్వయ సంఖ్య మధ్య ఉన్న సంబంధాన్ని మనం దాని కోసం తరలించడం
అంటే అంటే మనం కేంద్రాన్ని ఆక్సీకరణం చేయగలిగితే అది మరింత ఎక్కువ సంఖ్యలో
యానియోనిక్ సమూహాలను సమీకరించగలదు మరియు అది అందుబాటులో లేకుంటే మరింత సేకరించడానికి కూడా ప్రయత్నించవచ్చు.

ఈ సంబంధిత ద్విధ్రువ సంఖ్య కేంద్ర లోహ అయాన్‌ని చుట్టుముట్టే లిగాండ్‌గా తటస్థ అణువు యొక్క ప్రతికూల ద్విధ్రువం
కాబట్టి ఇది ఒక ఆసక్తికరమైన పరిశీలన మరియు మనం ఈ నిర్దిష్ట
సమ్మేళనాన్ని ఉప్పుగా కూడా ఎలా వేరు చేయవచ్చు మరియు ఈ నిర్దిష్ట సమ్మేళనం ఉప్పును కూడా ఎలా వేరు చేయవచ్చు.

మీరు ఏదైనా నికెల్ లవణాలు నికెల్ సల్ఫ్‌ను కరిగించినప్పుడు నికెల్‌ని పొందే రెండవ ఉదాహరణ మనకు కనిపిస్తుంది.
నీటిలో ద్వేషం లేదా నికెల్ నైట్రేట్ మరియు దానితో అమ్మోనియాను జోడించడం వలన
ఈ నిర్దిష్ట జాతిని పొందుతాము, కాబట్టి మొదట్లో కొన్ని జాతులు ఇలా ఏర్పడుతున్నాయని మరియు
కొన్నిసార్లు ఇది ఆరో సంబంధిత సమన్వయ సంఖ్యకు కూడా మారవచ్చు, కానీ మొదట్లో
ఇది కూడా చేయవచ్చు ఈ విధంగా ప్రతిధ్వని జాతులను ఏర్పరుస్తుంది కాబట్టి ఇక్కడ ఈ సంబంధిత cn విలువ నికెల్‌కి 4 కాబట్టి
ఇది నిర్వచించబడింది కాబట్టి ఇది మొదటిసారిగా 1960లో మరో ఆల్ఫ్రెడ్ ఆల్ఫ్రెడ్ స్టాక్‌గా ఉంది 1960
లో లోహ అయాన్‌ల కోర్సు మరియు కెమిస్ట్రీకి సంబంధించి కాదు సిలికాన్ కోసం కెమిస్ట్రీ మొదట నిర్వచించినది
ఈ నిర్దిష్ట వస్తువుతో సంకర్షణ చెందుతుంది, ఇది సిలికాన్ సెంటర్‌తో సంకర్షణ చెందుతుంది, ఇది మెటల్
p పూర్తిగా లోహ కేంద్రం కాదు, ఇది మెటాలాయిడ్ కేంద్రం కానీ నత్రజని లేదా ఆక్సిజన్ వంటి కొన్ని ఇతర సమూహాలతో సంకర్షణ చెందుతుంది,
అతను లాటిన్ పదం లిగా లిగా నుండి లిగాండ్ అనే పదాన్ని రూపొందించాడు.

ఆ నిర్దిష్ట కేంద్రానికి ఏదైనా కట్టుబడి ఉందని బంధించడం
అందుకే ఇది చాలా విషయాలు తెరిచింది
అంటే ఏ జాతి ప్రారంభమైనా నీటి అణువు వంటి మీ ద్రావకం నుండి మిథనాల్ అణువు లేదా
సేంద్రీయ ద్రావకం అయిన అసిటోనిట్రైల్ మాలిక్యూల్ నుండి మేము వాటిని సమన్వయ సమ్మేళనం పరంగా సమం చేయవచ్చు
, అవి మనకు మంచి లిగాండ్‌లు కూడా కాబట్టి అవి చిన్న అయాన్లు లేదా అణువులు కావచ్చు,
ఇవి కేంద్రానికి కట్టుబడి ఉంటాయి.
లోహ అయాన్ లేదా అలాంటి లోహ జాతులు మనం ఇప్పుడు
క్లోరైడ్ అయాన్ మరియు నీటి వంటి చిన్న అణువుల గురించి చర్చిస్తున్నాము

Prof@IITK

, ఏదైనా ద్రావణాన్ని తయారు చేయడానికి నీటిని ద్రావకం వలె ఉపయోగించినప్పుడు లేదా అమ్మోనియా యొక్క పలుచన ద్రావణాన్ని
బేస్‌గా జోడించినప్పుడు మరియు మేము కొన్ని పెద్ద సేంద్రీయ అణువులు లేదా కొన్నిసార్లు
స్థూల అణువులు కూడా లిగాండ్‌లుగా ఉండగలవని మేము నిర్వచించాము, అంటే మనం ఈ
అమ్మోనియాను దాటితే ఈ అమ్మోనియా nh3 అయితే ఇది సేంద్రీయ వెన్నెముకపై అమైన్ ఫంక్షన్ కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా nh2ch2ch2
మరియు h2 మీ ఇథిలీన్ డైమైన్ తప్ప మరేమీ కాదు కాబట్టి అమ్మోనియా ఒక సాధారణ అమైన్ లేదా
మనం మిథైలమైన్ లేదా ఇథైలమైన్ లేదా కొన్నిసార్లు ట్రైథైలామ్‌ని తీసుకోవచ్చు ine కూడా ఇది
విభిన్న నాణ్యత లేదా భిన్నమైన పాత్ర యొక్క ఆధారం కాబట్టి ఈ
నత్రజని లోహ కేంద్రంతో సంకర్షణ చెందడానికి అందుబాటులో ఉన్న ఈ నిర్దిష్ట స్థావరానికి ఏమి జరుగుతుంది
, అదే అమైన్‌లోని ఈ ఇతర భాగం చిన్నది అయినా ఇతర అదే లోహపు రేఖకు లేదా వేరొక మెటాలిక్‌కు బంధించడానికి కూడా భాగం అందుబాటులో ఉంది
లేదా ఇది వేలాడుతూ లేదా వేలాడుతూ అలాగే ఉండిపోతుంది, ఇది కూడా
మరో విభిన్నమైన త్రిపాద అని అంటే అమ్మోనియా nh3 వంటి ఈ నైట్రోజన్‌తో
మూడు హైడ్రోజన్‌లకు బదులుగా n ఉందని మాకు తెలుసు అంటే మనం దానికి మూడు
ఇథైలమైన్ ఆయుధాలను జోడిస్తే మనకు ఇథైలమైన్ లభిస్తుంది, తద్వారా నిర్దిష్ట థైనామిన్ చేయి కొన్ని జాతులకు దారితీస్తుంది, ఇది
అమ్మోనియా లాంటిది, అంటే పిరమిడ్ వంటి అమ్మోనియా తద్వారా పిరమిడ్ వాతావరణం కూడా
అందుబాటులో ఉంటుంది.
సంబంధిత సైట్‌కు ఎగువన ఉన్న విభిన్న వైపు మేము
సంబంధిత జాతులను లిగాండ్‌గా మరియు ప్రోటీన్ భాగాన్ని కూడా పొందవచ్చు కాబట్టి మనమందరం k
ఇప్పుడు ప్రోటీన్లు అమైనో ఆమ్లాలు అమైనో యాసిడ్‌లు ప్రోటీన్ల బిల్డింగ్ బ్లాక్ అమైనో యాసిడ్ కాబట్టి కార్బాక్సీ
యాసిడ్ ఫంక్షన్‌తో పాటు అమైన్ ఫంక్షన్ అమ్మోనియా nh2 ఫంక్షన్ కూడా
ఉంది
అందుకే అమ్మోనియా వంటి ఇథిలెన్డైమైన్ మరియు ఈ ట్రైపోడల్ వంటి నా ఉద్దేశ్యం ఇందులోని
నైట్రోజన్ ప్రోటీన్ భాగం లేదా ప్రోటీన్ గొలుసులోని కొన్ని ఇతర సమూహాల నుండి వచ్చే నైట్రోజన్
, హిమోగ్లోబిన్ మరియు మయోగ్లోబిన్‌లో హిస్టిడిన్ అవశేషాలు ఉన్నాయి,
ఇవి తక్షణ సైడ్ చైన్‌ను కలిగి ఉంటాయి కాబట్టి వెన్నెముక అమైనో ఆమ్లాల కార్బాక్సిల్ మరియు అమైన్ ఎండ్ ద్వారా ఏర్పడుతుంది.

మీకు డైపెప్టైడ్ ట్రిపెప్టైడ్ లేదా ప్రోటీన్ నిర్మాణం యొక్క సాధారణ వెన్నెముక అయిన పాలీపెప్టైడ్‌ను అందించడానికి,
కానీ మనలో నైట్రోజన్‌ని కలిగి ఉండవచ్చు ఆక్సిజన్ మరియు కొన్ని ఇతర లాకెట్టు సమూహాలు
ఇవి కూడా అందుబాటులో ఉంటాయి, ఇవి మెటల్ అయాన్ కేంద్రానికి సమన్వయం కోసం అందుబాటులో ఉంటాయి కాబట్టి ప్రోటీన్ల
విషయంలో బహుముఖ ప్రజ్ఞ అనేది ప్రోటీన్ నిర్మాణం లేదా అమైనో ఆమ్లం
లాకెట్టు సమూహాలపై ఆధారపడి ఉంటుంది మెటాలిక్ సెంటర్‌కు సమన్వయం చేయడానికి అందుబాటులో ఉంటుంది, కాబట్టి ఇవి
చాలా సులభమైన ఉదాహరణ, మనం నీటిని కలిగి ఉండగలము అప్పటికే నేను అమ్మోనియా గురించి చాలా చర్చించాను, ఆపై
క్లోరైడ్ కూడా చాలా మంచి గోళం, ఇది ఒక ఛార్జ్‌ని కలిగి ఉండే ఏర్పాటు వంటిది.
లోహ కేంద్రానికి బంధించడానికి
ఒక ఒంటరి జత ఎలక్ట్రాన్ అందుబాటులో
ఉంటుందని మనం చూడగలం, అయితే సిద్ధాంతపరంగా
అన్ని నాలుగు ఎలక్ట్రాన్‌లు క్లోరైడ్ అయాన్ చుట్టూ
పరస్పర చర్య చేయడానికి అందుబాటులో ఉంటాయో నిజానికి లోహ కేంద్రానికి మీరు
ఒక నిర్దిష్ట పరిస్థితిలో కొన్నింటిని కలిగి ఉండే అవకాశం ఉంది మీరు కొన్ని పంజరం లోపల క్లోరైడ్‌ని
ఉంచవచ్చు, నాలుగు జత ఎలక్ట్రాన్‌లు
m 2 మీ 3 వంటి వివిధ లోహ అయాన్ కేంద్రాలతో సంకర్షణ చెందగలవు.
m 4 టెట్రా న్యూక్లియర్ కాంప్లెక్స్‌ను పెంచుతుంది
మోడ్

Prutor@IITK

ఈ క్లోరైడ్ అయాన్‌కి దాని బంధన ప్రవర్తనను చూపడానికి అందుబాటులో ఉంది మరియు ఇది డయాక్సిజన్ అణువు వంటి చిన్న గ్యాస్ మాలిక్యూల్
, డయాక్సిజన్ మన రక్త అణువులలోని ఇనుము కేంద్రానికి కూడా సంకర్షణ చెందుతుందని మనందరికీ తెలుసు
కాబట్టి ఇది మనం చూసినట్లుగా కార్బన్ మోనాక్సైడ్.
నికెల్ టెట్రాకార్బోనిల్
ఇది నికెల్ యొక్క జీరో ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉంటుంది ఇది ఈ కార్బన్ వైపున ఉన్న ఒంటరి జంటను ఈ కార్బన్ ఎండ్ ద్వారా కొంత పరస్పర చర్యను ఏర్పరుస్తుంది
ఎందుకంటే ఆక్సిజన్ ఎక్కువ ఎలక్ట్రోనెగటివ్
మరియు ఈ నిర్దిష్ట విషయం ఏర్పడుతోంది లేదా తక్కువ ఆక్సీకరణ స్థితిని స్థిరీకరిస్తోంది,
అంటే నికెల్‌లోని నికెల్ జీరో ఆక్సీకరణ స్థితి ఆ నిర్దిష్ట కార్బోనిల్ సమ్మేళనాన్ని ఏర్పరుస్తుంది కాబట్టి
నికెల్ కార్బోనిల్ మాత్రమే కాకుండా ఇతర కార్బన్ మెటల్ అయాన్ సెంటర్‌తో మనం సంకర్షణను కలిగి ఉంటాము
సున్నా ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉన్న లోహాన్ని ఆ సమ్మేళనాల కోసం క్లుప్తంగా చూస్తాము.

అలాగే కొన్ని బైనాక్యులర్ మెటల్
కార్బోనిల్‌లు 3d మూలకాలకు ప్రసిద్ధి చెందాయి.
నేను తర్వాత చూస్తాను కాబట్టి మనం ఎన్ని దాత అణువులను కలిగి ఉంటామో, ఈ
ఇథిలెన్‌డైమైన్‌లో రెండు దాత అణువులు ఉంటాయి, ఇది ఒకటి nh2 మరియు మరొకటి
nh2 కాబట్టి మనం త్రిశూల డెంట్ మరియు పాలీడెంటెడ్ ప్రవర్తనను పొందే వరకు వెళితే లిగాండ్‌ను అలాగే బైడెంట్ చేయవచ్చు
కాబట్టి ఇది కొంత మంచిది.
ఆ లిగాండ్‌ల నుండి ఉదాహరణ కాబట్టి కొన్ని
మంచి అణువులు మరియు ఈ అణువులు
ఈ కార్బన్ మోనాక్సైడ్ ఈ క్లోరైడ్ వంటి లోహ కేంద్రానికి కొంత పరస్పర చర్యను చూపుతున్నాయో లేదో మనం వెంటనే తెలుసుకోవాలి.
మరియు వాటి సైనైడ్‌లు
ఐరన్ సెంటర్‌కి లిగాండ్‌లు అలాగే ఈ థైరాయిడ్‌కు సంబంధిత విశ్లేషణాత్మక రసాయన శాస్త్రం పరంగా చాలా మంచి విలువ ఉంది,
ఎందుకంటే మనం వెయ్యిని జోడించినప్పుడు అది ఫెర్రిక్ స్థితిలో ఉన్న ఏదైనా ఐరన్ ద్రావణంలో కార్సినోయిడ్ యొక్క చాలా పలచని ద్రావణాన్ని కలిగి ఉంటుంది,
కాబట్టి పరస్పర చర్య చేసినప్పుడు ఫెర్రిక్ ద్రావణం.
ఈ
థియోసైనేట్‌తో చాలా మంచి లేదా రక్తం ఎరుపు రంగును కలిగిస్తుంది, ఇది చాలా మీ
ఆ ఇనుము కేంద్రం మరియు నీటికి సంబంధించిన సంబంధిత గుర్తింపు కోసం మేము ఇప్పటికే దీని గురించి చర్చించాము,
ఆపై బైడెంటేట్ లిగాండ్ కోసం ఉదాహరణ కూడా ఉపయోగపడుతుంది, అంటే అణువు ఇలా ఉంటే ఒక చివర మరియు మరొక చివర ఉంటుంది కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా ఖచ్చితమైన సరళ అణువు కాదు.

జిగ్‌జాగ్ రకం అణువు ఎందుకంటే ఈ కార్బన్ టెట్రాహెడ్రల్ ఈ కార్బన్ కూడా టెట్రాహెడ్రల్
కాబట్టి జిగ్‌జాగ్ పద్ధతిలో మీరు ఈ వస్తువును కలిగి ఉంటారు కానీ మీరు ఈ నత్రజనిని అదే
లోహ కేంద్రం చుట్టూ మరొక దానితో పాటుగా తీసుకువస్తే మేము ఇలాంటి చక్రీయ అమరికను పొందుతాము ఏదైనా ఇతర సేంద్రీయ అణువు చక్రీయ రకం అమరిక మీరు ఇక్కడ ఏమి చూస్తారు కాబట్టి మీ కేంద్రం
ఏదైనా కోబాల్ట్ కేంద్రీకృతమై ఉంటే, అంటే ప్లస్ త్రీ స్టేట్‌లో ఉన్న కోబాల్ట్ అంటే ఇథిలీన్
వజ్రం ఈ లిగాండ్‌లో ఒకటి కాబట్టి ఇది సాధారణ బెండింగ్ మోడ్ బైండింగ్ మోడ్ అని మీరు చూస్తారు
ఒక నిర్దిష్టమైన ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు ఐదు సభ్యుల ఉంగరాన్ని ఏర్పరుస్తుంది, దానిని మనం కిల్లర్ రింగ్ అని పిలుస్తాము
కాబట్టి చెలేట్ అనేది సాధారణ బైండింగ్ పంజా బంధించడం అనేది ప్రాథమికంగా ఈ
రెండు నత్రజని ద్వారా బంధించబడుతుంది కాబట్టి ఈ రెండు నత్రజని చేతులు తలలు ఒకదానికొకటి దగ్గరగా వస్తున్నాయి
ఇవి లోహ కేంద్రాన్ని బంధించడం కోసం ప్రాథమికంగా ఈ కోణం 90 డిగ్రీలు అంటే
అష్టాహెడ్రల్ జ్యామితి చుట్టూ ఉన్న సముద్రాల కోణం కాబట్టి ఈ సముద్రాల కోణం
ఇథిలీన్ డైమైన్ మాలిక్యూల్‌లో ఒకటి ఆక్రమించబడి, ఇతర రెండు సముద్ర కోణాలకు కూడా విస్తరించవచ్చు,

ఇది ప్రాథమికంగా జ్యామితిలో అష్టాహెడ్రల్‌గా ఉండే ఒక సమ్మేళనానికి దారితీస్తుంది ఆరు
ఒక మోనోడెంటెడ్ లిగాండ్‌కు బదులుగా మూడు బైడెంట్ లిగాండ్‌ను కలిగి ఉంటుంది.
మాకు
నీరు లేదా అమ్మోనియా వంటి ఆరు మోనోరెంటెడ్ లిగాండ్‌లు అవసరం ఇప్పుడు లిగాండ్ బైడెంటెడ్ అయినందున వాటిలో మూడు అవసరం
కాబట్టి వాటిలో మూడు ఉన్నందున వాటిని ఉన్నందున మేము వాటిని ట్రిస్కేలెట్ కాంప్లెక్స్ అని పిలుస్తాము కాబట్టి
ఇది అత్యంత సంక్షిప్త రూపం, అంటే మనం చేయకూడదు ఈ దాతల సమూహాల వివరాలను వ్రాయండి,
కానీ ప్రాథమికంగా మేము ఈ పద్ధతిలో వ్రాస్తాము మరియు మనం చూసేది ప్రత్యేకమైనది
బైండింగ్ రకం కాబట్టి ప్రాథమికంగా మీరు ఈ రూపంలో ఏదైనా కాంప్లెక్స్‌ని వ్రాస్తున్నప్పుడల్లా మేము ఎల్లప్పుడూ విజువలైజ్ చేయాల్సిన త్రిమితీయ వీక్షణ
, అంటే మేము వ్రాస్తున్న ట్రీ స్కిల్లెట్ కాబట్టి ప్రాథమికంగా మీరు
ప్రొపెల్లర్ రకం అమరిక యొక్క ఈ పద్ధతిలో వ్రాస్తారు కాబట్టి ఈ ప్రొపెల్లర్ రకం అమరిక
దృశ్యమానం చేయడం కూడా చాలా సులభం కాబట్టి ఇది ఒక ఫారమ్ మరియు మరొక రూపాన్ని
కూడా ఈ పాయింట్‌తో కనెక్ట్ చేసే బదులు మనం దానిని అర్థం చేసుకోగలము మనం వెనుకకు వెళ్లవచ్చు అంటే మనం మరో
వైపుకు వెళ్లవచ్చు కాబట్టి ఈ పాయింట్ కూడా ఇదే విధంగా ఈ వైపుకు వెళ్లవచ్చు.
ఇది ఈ వైపుకు వెళ్లవచ్చు, అంటే ఇతర ఓపెన్
చివరలను ఆక్రమించవచ్చు, ఇది దీని యొక్క సాధారణ మిర్రర్ ఇమేజ్ కూడా కావచ్చు కాబట్టి అది ఎడమ
వైపున ఉన్నట్లయితే, మనం ఇక్కడ అద్దం ఉంచినట్లయితే , కుడి వైపున మరొక చిత్రాన్ని పొందవచ్చు.
వైపు మరియు ఈ
రెండు కొన్ని ఆసక్తికరమైన ఆస్తిని కలిగి ఉంటాయి
, అవి మీ కార్బన్ సెంటర్‌తో పోలిస్తే చాలా క్లిష్టమైన జ్యామితి ఎందుకంటే మేము కార్బన్ సెంటర్‌పై
ఆప్టికల్ యాక్టివిటీని వర్తింపజేస్తాము.
కార్బన్ సెంటర్‌లో కాబట్టి ఈ లోహ అయాన్ కేంద్రం పరంగా ఈ
నిర్దిష్ట కోబాల్ట్ కేంద్రం మరియు ఈ మొత్తం లోహ అయాన్ కేంద్రంగా మనం వీటిని పొందగలమా లేదా అనేదానిని సూచిస్తుంది
, అంటే మనం పొందగలిగే చిరాలిటీ మరియు ఆ నిర్దిష్ట చిరాలిటీ సంబంధిత సమన్వయం పరంగా మనకు లభిస్తుంది.

అష్టాహెడ్రల్ స్వభావం కలిగి ఉంటుంది మరియు ఆ నిర్దిష్ట సెంట్రల్ మెటల్
అయాన్‌కి జతచేయబడిన డెంటెడ్ చెలాటింగ్ గ్రూపుల ద్వారా మనకు మూడు ఉన్నాయి, అయితే మనం
దానిని మరింతగా విస్తరింపజేస్తే సంబంధిత వెన్నెముక పరంగా మనం మాట్లాడతాము
కాబట్టి ఇది పాలిడెంటెడ్ అయితే ప్రాథమిక ఉదాహరణ నిర్దిష్ట లిగాండ్‌కు ఖచ్చితమైన నిర్వచనం
హెక్సాడెంటెడ్‌గా ఉంటుంది, అంటే ఈ నిర్దిష్ట లిగాండ్‌కు ఆరు దాతల సమూహాలు ఉన్నాయి కాబట్టి
ఈ నైట్రోజన్ ఈ నైట్రోజన్ మరియు ఇవి ఛార్జ్ చేయబడిన ఆక్సిజన్‌లు కాబట్టి ఇది ఛార్జ్ చేయబడిన ఆక్సిజన్ మరియు ఈ
ఛార్జ్ చేయబడిన ఆక్సిజన్ మరియు మరొక ఛార్జ్ ఆక్సిజన్ మరొక ఛార్జ్ ఆక్సిజన్ ఎందుకంటే మొత్తం ఛార్జ్
సేంద్రీయ అణువు యొక్క ఈ నిర్దిష్ట జాతులు నాలుగు మైనస్, ఇది సంబంధితంగా ఉంటుంది
ఇథిలీన్ డైమైన్ టెట్రా ఎసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క టెట్రా నెగటివ్ ఉప్పు మరియు కొన్నిసార్లు మనం దీనిని సంబంధిత
క్రమరహిత ఉప్పుగా పొందుతాము, కాబట్టి తెల్లటి స్ఫటికాకార సమ్మేళనం అయిన
డైమైన్ టెట్రా ఎసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క క్రమరహిత ఉప్పు
మన చేతిలో ఉంటుంది కాబట్టి ఈ దంతత్వం యొక్క స్వభావం ఏమిటి
ప్రత్యేక లిగాండ్ కాబట్టి రెండు నత్రజని అది లోహ కేంద్రానికి విరాళంగా ఇవ్వగలిగితే, మనకు ఈ ఆక్సిజన్‌ను కలిగి ఉండవచ్చు, ఇది
ఆక్సిజన్‌ను కలిగి ఉంటుంది, అంటే ఈ ఆక్సిజన్ పరమాణువులలో నాలుగు
కూడా అందుబాటులో ఉంటాయి, ఫలితంగా మనకు లభించే వాటిని లోహ కేంద్రానికి సమన్వయం చేయవచ్చు బైడెంటేట్ లేదా
పాలిడెంటెడ్ అంటే త్రిశూల చతుర్భుజం మరియు హెక్సాడెంటెడ్ లిగాండ్ అవన్నీ
సేకరించే ఏజెంట్‌లు, ఎందుకంటే అవి లోహాన్ని పంజాలా పట్టుకుని ఉంటాయి కాబట్టి మళ్లీ
లాటిన్ పదం కోసం లిగాండ్ కోసం మీ నిర్వచనం లాగా ఇప్పుడు చెల్లా అనే గ్రీకు పదం ఉపయోగించబడుతుంది బైడెనేట్
లిగాండ్ ద్వారా లోహ కేంద్రానికి సమన్వయం కోసం చీలేటింగ్ కోసం ఉపయోగించే పంజా కాబట్టి మేము ఈ లీడ్‌ను
పరిగణనలోకి తీసుకుంటే అలా కాదు

మనకు క్యాల్షియం కూడా ఉంటుంది హార్డ్ వాటర్‌లోని కాల్షియంను కాంప్లెక్స్‌మెట్రిక్ టైట్రేషన్‌లు అని పిలవబడే కొన్ని విశ్లేషణాత్మక కెమిస్ట్రీ చేయడం ద్వారా   చేయడం ద్వారా
ఈ నిర్దిష్ట కాంప్లెక్స్ సిమెట్రిక్ టైట్రేషన్
కూడా ఉపయోగకరంగా ఉంటుంది, ఎందుకంటే నేను ఇప్పుడే చెప్పాను   అని మాకు తెలుసు ఎందుకంటే ఎడ్టా యొక్క రుగ్మత ఉప్పు
ఘన కారకం అయిన చాలా మంచి రియాజెంట్ మీరు ఆ ఘనంలో కొంత మొత్తాన్ని తీసుకోవచ్చు మరియు మీరు దానిని నీటిలో కరిగించవచ్చు,
అంటే మీరు ఈ నిర్దిష్ట లిగాండ్ యొక్క ప్రామాణిక ద్రావణాన్ని పొందుతారు మరియు మేము
కొన్ని   నీటి నమూనాలో కాల్షియం లేదా మెగ్నీషియం కలిగి ఉన్నట్లయితే మేము సీసానికి బదులుగా ఉపయోగించినప్పుడు అంటే మనం
నీటి కాఠిన్యానికి సంబంధించి ఏదో మాట్లాడుతున్నాం కాబట్టి
నీటిలో కాల్షియం టూ ప్లస్   మరియు మెగ్నీషియం టూ ప్లస్‌ని
నిర్ణయించడం ద్వారా నీటి కాఠిన్యాన్ని గుర్తించవచ్చు.
 మంచి తోలు పొందడానికి సబ్బు లేదా డిటర్జెంట్
కాబట్టి దీనిని నివారించవచ్చు కాబట్టి ఈ ప్రత్యేకమైనది కాబట్టి మన చేతిలో ఉన్న ఈ లోహ అయాన్‌లు
చేతిలో ఉండవు అది నీటిలో ఉంటుంది కాబట్టి ప్రతిసారీ నీటి మూలం అంత బాగా లేకుంటే,
మనం కాల్షియం లేదా మెగ్నీషియం కలిగి ఉండవచ్చు మరియు కొన్నిసార్లు పారిశ్రామిక వ్యర్థ జలాలలో
కాల్షియం టూ ప్లస్ మరియు మెగ్నీషియం టూ ప్లస్ కూడా ఉండవచ్చు లేదా కలుషితమై ఉండవచ్చు
కాబట్టి లోహ అయాన్లు మన చేతిలో ఉంటాయి మరియు మనం edta edta నాలుగు మైనస్ ఇథిలీన్
వ్యాసం కలిగిన ఎసిటిక్ యాసిడ్‌ను ఉపయోగించండి, కాబట్టి ఇది మా హెక్సాడెంటెడ్ లిగాండ్ మరియు
ఈ ప్రత్యేకమైనది ఈ ఇథిలీన్ డైమైన్ వెన్నెముకను కలిగి ఉందని మేము చూశాము, తద్వారా ఇథిలీన్ డైమైన్ వెన్నెముక
నాలుగు ఆక్సిజన్‌తో పాటు రెండు నత్రజని కలిగి ఉందని మాకు తెలియజేస్తుంది
కాబట్టి ఇవి సంక్షిప్తీకరించబడ్డాయి.
 ఆ ఇథిలీన్ డయామైన్ టెట్రా ఎసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క రూపం కాబట్టి అది బంధించినప్పుడు
ప్రాథమికంగా కాల్షియం n 2 o 4 కాంప్లెక్స్ ని పొందుతాము మరియు ప్రాథమికంగా ఎలా గీస్తాము కాబట్టి దీన్ని ఎలా గీయాలి
అనేది కూడా చాలా ముఖ్యమైనది ఎందుకంటే మేము ఈ edta యొక్క బైండింగ్‌తో పరస్పర సంబంధం కలిగి ఉన్నాము , అంటే హెక్సాడెంటెడ్ కాల్షియం కేంద్రానికి లేదా మెగ్నీషియం కేంద్రానికి లిగాండ్ చేయడం వలన
ఈ రెండు నైట్రోజన్‌లు ఇప్పటికే మనం చూసినందున అవి చాలా సులభంగా బంధాన్ని ఏర్పరుస్తాయి.

90 డిగ్రీల చెలేషన్‌కు ఎదగండి, కాబట్టి ఇవి 90 డిగ్రీల కలయికతో ప్రత్యేకంగా ఉంటాయి కాబట్టి ఇవి సముద్రపు కోణాలు
కాబట్టి ఈ రెండూ ఆక్రమించబడి ఉంటాయి కాబట్టి మనకు నాలుగు ఇతర పాయింట్‌లు అందుబాటులో ఉంటాయి కాబట్టి మనం
ఈ నిర్దిష్ట అణువును ఇక్కడ అమర్చాలి కాబట్టి మనం ఈ నైట్రోజన్‌ను దీనితో పొడిగించవచ్చు
ఆక్సిజన్ మరియు ఇది ఈ ఆక్సిజన్‌తో ఉన్న మరొకటి అదే విధంగా ఈ ఆక్సిజన్‌కి
ఈ నైట్రోజన్ వస్తుంది మరియు ఈ ఆక్సిజన్ కోసం ఈ నైట్రోజన్ వస్తుంది మరియు ఈ నైట్రోజన్ మొత్తం
ఛార్జ్ 4 మైనస్ కాల్షియం కలిగి ఉంటుంది 2 ప్లస్ కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి మొత్తంగా మనం అక్కడ మళ్లీ కొంత ఛార్జ్
చేయవచ్చు కాబట్టి కాల్షియం మరియు మెగ్నీషియంతో కలుషితమైన నీటి కాఠిన్యాన్ని నిర్ధారిస్తున్నందున కొంత లోహ కాంప్లెక్స్
లేదా సమన్వయ సముదాయానికి నీళ్ళు పోయడం వల్ల నీటిలో ఏర్పడే సంబంధిత జాతులుగా వీటిని పరిగణిస్తున్నాము
                విషయాలకు సంబంధించిన ఈ విషయాలన్నీ మేము మాట్లాడుతున్నాము.
 దీని లభ్యత కారణంగా జాతులు ఏర్పడుతున్నాయి, ఇది
సంబంధిత ప్రామాణిక పరిష్కారాన్ని కూడా అందిస్తుంది.
 n ఈ ప్రామాణిక ద్రావణాన్ని
తూకం వేయండి మరియు ఆ నీటి నమూనాలో   కాల్షియం టూ ప్లస్ ఉన్న మొత్తాన్ని మేము పరిమాణాత్మకంగా గుర్తించగలము
కాబట్టి నీటిలో సమన్వయ సమ్మేళనం ఏర్పడుతుంది మరియు ఇది అయానిక్ కూడా
అందుకే అది కూడా కరిగే స్థితిలో ఉంటుంది.
 డైక్రోమేట్‌తో
పర్మాంగనేట్ టైట్రేషన్‌తో మీ టైట్రేషన్ వంటి రెడాక్స్ టైట్రేషన్‌ల వంటి

వాటికి ఎదగండి ఈ ఈ పరిష్కారం యొక్క బలం 10కి తెలిసినప్పుడు నీటి అణువులో ఉండే
ఈ కాల్షియం యొక్క తెలియని సాంద్రతను మనం కనుగొనవచ్చు, దీని వలన వీటికి
చాలా మంచి ఉదాహరణని ఇస్తుంది మరియు ఈ నిర్దిష్ట సమాచారాన్ని కూడా
మనం పొడిగించవచ్చు మన దగ్గర ఏదైనా ఉంటే ఏదైనా లోహ అయాన్ అంటే సీసం అంటే
మనకు సీసం మంచిది కాదు ఒక విషం కూడా కాబట్టి ఎవరైనా సీసం
విషం కారణంగా ప్రభావితమైతే అతని లేదా ఆమె శరీరంలో మీకు తెలిసిన కాబట్టి ఈ నిర్దిష్ట జాతి అంటే
సంబంధిత ఔషధ విలువగా జోడించబడి అది శరీరానికి వెళ్లి సీసాన్ని బంధించగలదు
చక్కగా ఈ నిర్దిష్ట జాతి మీ మూత్రం ద్వారా మీ శరీరం నుండి బయటకు
తీయగలదు అంటే సీసం విషం లేదా సీసం కాలుష్యం నివారించబడవచ్చు కాబట్టి
ఈ ఎడ్టా యొక్క విశ్లేషణాత్మక రసాయన శాస్త్రం అప్లికేషన్ నుండి ప్రారంభించి, మేము నిర్దిష్ట ఎడ్టాలో కొంత ఔషధ విలువను కలిగి ఉండవచ్చు.
టూత్‌పేస్ట్‌లో మనం ఉపయోగించే ప్రతిరోజు కూడా ఇది ప్రతిచోటా ఉంటుంది.
అలాగే ఈ ఎడ్టాను మనం ఈ ఎడ్టాను మెటల్ ఎడ్టా కాంప్లెక్స్‌గా వ్రాస్తే ఏదో ఒకదానిని ఉత్పన్నం చేస్తుంది ఇక్కడ స్టోయికియోమెట్రీ ఒకదానికొకటి
మాత్రమే ఇప్పుడు మేము మీకు చూపించినది మరియు ఎప్పుడు
మేము దీన్ని పొందుతాము కాబట్టి edta ఏర్పడినప్పుడు ఇది సరైనది కాదు ఇది రెండు మైనస్‌లుగా ఉండాలి ఎందుకంటే
ఈ రెండు ప్లస్ ఉంది మరియు నాలుగు మైనస్ బ్యాలెన్సింగ్ కాబట్టి మనం ఇక్కడ ఏమి చేస్తున్నాము
మీకు ఒకవైపు ద్రావణంలో రెండు జాతులు ఉంటే ఇది ఒక జాతి అని నేను చెప్పడానికి ప్రయత్నిస్తున్నాను, ఎందుకంటే ఇది కూడా సంబంధిత సమీకరణ జాతిగా ఉంటుంది లేదా ఆరు నీటి అణువులు
లోహ కేంద్రానికి కట్టుబడి ఉంటాయి కాబట్టి ఇది సంక్లిష్టమైన జాతి కాబట్టి ద్విపద స్థితిలో హెక్సా ఎకో మెటల్ అయాన్ సంబంధిత షడ్భుజి
మెటల్ అయాన్ జాతులు ఒకటి ప్రత్యేక జాతి, ఇది
అడ్టా మరియు కుడి వైపుతో పరస్పర చర్య చేస్తుంది మనకు ప్రాథమికంగా ఏడు జాతులు లభిస్తాయి ఎందుకంటే ఆరు నీటి అణువులు సమన్వయం గోళం నుండి కోల్పోతాయి.

ఇతర వైపున ఉన్న లోహ అయాన్ యొక్క సమన్వయ వాతావరణం కాబట్టి
థర్మోడైనమిక్ పాయింట్ ఆఫ్ వ్యూ నుండి ఉచిత శక్తి లాభం కోసం శక్తి లాభం ఉంటుంది ఎందుకంటే డెల్టాల పరిమాణం భిన్నంగా ఉంటుంది
కాబట్టి ఎంట్రోపీ కుడి వైపున పెరుగుతుంది కాబట్టి
ఈ ప్రతిచర్య ఎడమ నుండి కుడికి ఎందుకు కదులుతుందో ప్రాథమికంగా కొంత ఆలోచన
ఇస్తుంది దేశం మరియు
మేము దీనిని కీలేషన్ థెరపీ అని ఎందుకు పిలుస్తాము అనే ఆలోచన కూడా వచ్చింది, కాబట్టి ఈ చీలేషన్ థెరపీ అనేది
లెడ్ 2 ప్లస్ మెర్క్యురీగా పాదరసం 2 ప్లస్ మరియు
కాడ్మియంలో కాడ్మియం 2 ప్లస్ వంటి సీసం యొక్క సంబంధిత తొలగింపు పరంగా కొంత ఆలోచనను అందిస్తుంది.
సీసం 2 ప్లస్‌తో ఏర్పడే సంబంధిత కాంప్లెక్స్‌ని మనం చూశాము,
అదే విధంగా పాదరసం కూడా అష్టాహెడ్రల్ కాంప్లెక్స్‌కు
అనుకూలంగా లేనప్పటికీ ఇది కాడ్మియమ్‌కు అంతగా నిజం కాదు కానీ లిగాండ్ మనల్ని బలవంతంగా వెళ్లమని బలవంతం చేస్తే
ఒకదాని యొక్క సంబంధిత స్టోయికియోమెట్రీ ఒకటి మాత్రమే కాబట్టి
లోహానికి నిర్దిష్ట లిగాండ్‌తో ఇంటరాక్ట్ అవ్వడానికి వేరే ఎంపిక ఉండదు ప్రాథమికంగా అది పాదరసం మరియు కాడ్మియం చుట్టూ
ఏర్పడే మంచి బంధాలు కానటువంటి ఆరు దాత పరమాణువులను అందించే లిగాండ్ లోపల బంధించబడుతోంది.

లోపల బంధించబడుతుంది మరియు
ఒకటికి ఒకటి అనే స్టోయికియోమెట్రీ కూడా చెల్లుతుంది ఈ రెండు జాతులకు కూడా సీసం లాగా
ఇది తప్పు ఇది రెండు మైనస్ కాబట్టి సీసానికి నేను ఇప్పుడు మీకు చూపించినది
కూడా దానికి సంబంధించినది కాబట్టి సీసం అనేది మన శరీరానికి విషపూరితమైనది, ఇది
మన కణాన్ని చంపగలదు, సెల్యులార్ నాశనం కావచ్చు కానీ ఇది అంత విషపూరితమైనది కాదు కాబట్టి శరీరం
ఎలాంటి సమస్య లేకుండా శరీరం నుండి విసర్జించగలదు.

Prutor@IITK

 అందుకే
ఎట్లా మన టూత్‌పేస్ట్‌లో ఉంటే అ అతు మన శరీరంలో పాదరసం లేదా
కాడ్మియం వంటి ఏదైనా ఇతర లోహ అయాన్
ఉంటే వాటిని చక్కగా తొలగించవచ్చు
దాని వల్ల ఏర్పడే జాతులు వీటిని తీసివేయడం మరియు డిస్ప్లేషన్ థెరపీ
సంతృప్తత కోసం పెరుగాంచిన కొంత థెరపీ కోసం మేము వినియోగిస్తున్నాము , కాబట్టి చికిత్సా అప్లికేషన్ కాబట్టి తదుపరి
అంశం గురించి మనం మాట్లాడగలిగేది కోఆర్డినేషన్ సంఖ్య,
ఆ నిర్దిష్ట లోహ కేంద్రం చుట్టూ ఉన్న లిగాండ్ల సంఖ్య అని మేము ఇప్పటికే నిర్వచించాము.
 ఆ లిగాండ్ ద్వారా అందించబడే దాత పరమాణువులు
లోహానికి లేదా లోహ అయాన్‌కు నేరుగా బంధించబడి ఉంటాయి, తద్వారా
సంబంధిత సమన్వయ సంఖ్యలు ఏర్పడతాయి ఇది సాధారణ సమన్వయ సంఖ్య కాబట్టి మేము
రెండు సాధారణ సమన్వయ సంఖ్య నుండి ప్రారంభిస్తాము, కాబట్టి
మేము నము స్థానానికి ఒకదానిని కలిగి ఉన్న ఒకదానిని కలిగి ఉండవచ్చా
లేదా అనేది వాస్తవికతను కలిగి ఉంటుంది.

మనం ఏదైనా పొందగలిగితే ఒకదాని యొక్క సమన్వయ సంఖ్యను
పొందగలమా అంటే మనకు n ఉన్న లోహ అయాన్ ఉంటే ఆ నిర్దిష్ట మెటల్ లిగాండ్‌తో ఒక పరస్పర చర్యను చూపగలము
కాబట్టి ప్రాథమికంగా ఈ ప్రత్యేకమైనది ఇక్కడ నుండి అక్కడికి ప్రారంభించి అని అర్థం మీ వద్ద ఏదైనా
ఉంది అంటే మీ మధ్య ఇనుము ప్రాథమికంగా చిక్కుకుపోయిందని అర్థం మరియు దానికి ఇతర దాత సమూహాలు
అందుబాటులో
లేవు లోహ కేంద్రానికి సమన్వయం అందుబాటులో ఉన్నాయి కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా లోహ
అయాన్ మాత్రమే చిక్కుకున్నది కానీ ఏదైనా ఇతర సమన్వయం లేదా కొన్ని పెద్ద పొడవైన
కమ్మీలను చూపడం లేదు.
 స్థూలమైన హైడ్రోఫోబిక్ పర్యావరణం లోహ కేంద్రానికి ఎలాంటి బంధాన్ని
చూపదు ఆ మెటల్ ఇనుము చుట్టూ ఉంటుంది en కొన్ని చిన్న
సమూహాలు వచ్చి మెటల్ మరియు కేంద్రంతో సంభాషించవచ్చు, తద్వారా ఇది ఒకటి యొక్క సమన్వయ సంఖ్యకు
సాధారణ ఉదాహరణ కావచ్చు
కానీ ఇది చాలా వాస్తవికత కాదు కాబట్టి మేము మా పనిని ప్రారంభిస్తాము
అంటే వాస్తవికత రెండు సమన్వయ సంఖ్య నుండి లిగాండ్‌లు అక్కడ ఉన్నాయా అంటే
మెటల్ అయాన్‌లు ఉన్నాయి మరియు దానికి మంచి వాస్తవికత ఉంది కాబట్టి ఈ కోఆర్డినేషన్ నంబర్ 2 అనేది
విలక్షణమైనది,
ఇక్కడ విషయం ఏమిటంటే, 1 ఛార్జ్‌ని కలిగి ఉన్న చదరపు బ్రాకెట్‌లో agn h 3 మొత్తం 2
అని వ్రాయవచ్చు అంటే మోనోవాలెంట్‌లో వెండి ఉంది అంటే ఈ నిర్దిష్ట
జాతి క్లోరైడ్ అయాన్ యొక్క విశ్లేషణాత్మక గుర్తింపు కోసం ఏర్పడుతోందని
మనందరికీ తెలుసు, ఎందుకంటే క్లోరైడ్ సిల్వర్ నైట్రేట్‌తో కరిగే సిల్వర్ క్లోరైడ్ యొక్క తెల్లని అవక్షేపంతో సిల్వర్
నైట్రేట్‌ను జోడించడం ద్వారా అవక్షేపించబడుతుందని మనందరికీ తెలుసు
.
 అదనపు అమ్మోనియా కాబట్టి అక్కడ ఏర్పడే సిల్వర్ క్లోరైడ్
అమ్మోనియాలో కరిగేలా చేస్తుంది, అంటే మనం ఏ విధంగా ఏర్పడుతున్నామో జాతి
అమ్మోనియాతో కోబాల్ట్ క్లోరైడ్‌పై మా చర్చ అంతా అలాగే సిల్వర్
క్లోరైడ్ మా అమ్మోనియాతో సంకర్షణ చెందడం వల్ల సంబంధిత అమ్మోనియా కాంప్లెక్స్‌కు దారి తీస్తుంది, కాబట్టి చోదక
శక్తి ఏమిటంటే సిల్వర్ క్లోరైడ్ వంటి సాధారణ అయానిక్ ఘనమైన సిల్వర్ క్లోరైడ్‌కు
బదులుగా ఆగ్న బంధం ఏర్పడుతుంది.
 మాధ్యమం కాబట్టి ఇది
ఏదైనా వెండి వస్తువుతో సమానమైన విషయానికి దారి తీస్తుంది,
 అందుకే మనం ఈ విషయాలన్నీ ఇక్కడ ఎందుకు మాట్లాడుతున్నామో ఆ వెండి యొక్క ఉదాహరణ
ఆ నిర్దిష్ట వెండిని గుర్తించడం చాలా ముఖ్యమైనది మరియు ఆ వెండి
మనకు లభిస్తుందో లేదో తెలియజేస్తుంది కొన్ని ఇతర రియాజెంట్‌ల కోసం వెండి ఆధారిత కారకాలు కూడా
మేము కొన్ని ఆర్గానిక్ కెమిస్ట్రీ రియాక్షన్‌లు చేస్తాము లేదా ఆర్గానిక్ అనలిటికల్ కెమిస్ట్రీని అక్కడ
మేము టాలరెన్స్ రియాజెంట్‌ని తయారుచేస్తాము, తద్వారా టాలరెన్స్ రియాజెంట్

Dr.U.Jol@IITK

కూడా వెండిని వెండిని సిల్వర్ నైట్రేట్‌గా కలిగి ఉంటుంది.
టాలరెన్స్ రియాజెంట్
కూడా సహాయపడుతుంది ఎందుకంటే మనం ఎక్కువ సమయం టోల్‌ని ఉపయోగిస్తాము టాలరెన్స్ రియాజెంట్ మరియు లేబొరేటరీ
మీరు టాలరెన్స్ రియాజెంట్ కోసం నిర్దిష్ట ప్రతిచర్యను తెలుసుకోవాలి, కాబట్టి మేము దానిని
అమ్మోనియా అని సిల్వర్ నైట్రేట్ అని పిలుస్తాము ద్రావణం కాబట్టి అమ్మోనియాకల్
సిల్వర్ నైట్రేట్ ద్రావణం అంటే మనం ఏమి సిద్ధం చేయగలము సిల్వర్ నైట్రేట్ యొక్క ద్రావణాన్ని కలిగి ఉండండి
కాబట్టి సిల్వర్ నైట్రేట్‌ను సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ యొక్క చాలా పలచన ద్రావణంతో శుద్ధి చేస్తారు
, ఇది సిల్వర్ హైడ్రాక్సైడ్ అవక్షేపణకు దారితీస్తుంది కేవలం
దానిని అమ్మోనియాలో కరిగించండి, కాబట్టి అమ్మోనియా ద్రావణం తర్వాత జోడించబడుతుంది, ఇది ag nh 3 రంధ్రం 2కి దారి తీస్తుంది,
ఇది హైడ్రాక్సైడ్‌ల వెలుపల ఉన్నట్లయితే సంబంధిత కాంప్లెక్స్ ముక్కలైన
హైడ్రాక్సైడ్ సమతుల్యమవుతుంది కాబట్టి మనం ప్రాథమికంగా ఏమి చేస్తున్నామో ఈ నిర్దిష్టమైనదాన్ని పొందుతున్నాము.

సిల్వర్ నైట్రేట్ ద్రావణం అని పిలువబడే మీ అమ్మోనియా టాలరెన్స్ రియాజెంట్, ఇది
కొన్ని ఇతర రియాక్టివిటీ నమూనా కోసం తగ్గించబడుతుంది ఇది మీ సిల్వర్ నైట్రేట్ నుండి ఉద్భవించింది, కాబట్టి ఈ నిర్దిష్ట
జాతి దానికి సంబంధిత రెండు సమన్వయ సంఖ్యను కలిగి ఉందని మాకు వెంటనే చెబుతుంది
ఎందుకంటే వెండి అయాన్ కేంద్రం అమ్మోనియా అణువులతో కేవలం రెండు బంధాలను ఏర్పరుస్తుంది మరియు
ఒక ఎనబై కలిగి ఉన్న సరళమైనది డిగ్రీ నైట్రోజన్ సిల్వర్ నైట్రోజన్ బాండ్ యాంగిల్
అదేవిధంగా క్యూ cl2 మైనస్‌కి మనం మరొక ఉదాహరణను కలిగి ఉండవచ్చు, అలాగే వెండి వంటి క్యూ ప్రోస్టేట్‌లో రాగి ఉంటే రాగి వెండి
పాదరసం మరియు అన్ని సాధారణ త్రయం కాబట్టి రాగి కూడా ద్విపద స్థితిలో ఉండదని మనందరికీ తెలుసు.

మేము ఆక్సీకరణ స్థితిని మార్చినట్లయితే ఆక్సీకరణ స్థితి దాని సంబంధిత
సమన్వయ సంఖ్య మరియు సంబంధిత ah ఇతర సమూహాలు
కూడా విభిన్నంగా ఉంటాయి, ఇవి నిర్దిష్ట కేంద్రానికి జోడించబడతాయి కాబట్టి ఈ నిర్దిష్ట కుప్రస్ క్లోరైడ్ కూడా మనది వలె ఉంటుంది.
వెండి అంటే మీరు మీ ఆహ్ కాప్‌కి జోడించే రెండు క్లోరైడ్ సమూహాల యొక్క రేఖీయ అమరికను కలిగి ఉన్నారని అర్థం
ప్రతి కేంద్రానికి మా వెండి వెండి సిల్వర్ క్లోరైడ్‌కి నిజం
కాదు, అయితే అక్కడ మైనస్‌కి agcl ని పొందడం అంత సులభం కాదు అదేవిధంగా ఈ లోహ అయాన్‌లకు ఇతర చాలా మంచి లిగాండ్
సైనైడ్ అయాన్‌లు ఎందుకంటే సైనైడ్‌లు రికవరీకి మంచి ప్రాసెసింగ్ రియాజెంట్.

దాని ధాతువుల నుండి మెటల్ అయాన్ల నుండి రాగి కోసం వెండి మొదలైనవి.
కాబట్టి ఈ జాతికి
సంబంధిత జాతి క్లోరైడ్‌కు బదులుగా మనకు సైనైడ్‌లు ఉంటే అది మొత్తం
రెండు మైనస్ అవుతుంది కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా కోఆర్డినేషన్ నంబర్ రెండు మరియు కోఆర్డినేషన్ నంబర్ మూడు కూడా
కాదు చాలా సాధారణం మరియు ఈ కోఆర్డినేషన్ నంబర్ గురించి మేము ఇక్కడ చర్చించము కానీ సాధారణంగా
మేము ఒక నిర్దిష్ట రకమైన మెటల్ సెంటర్‌ను పరిగణిస్తే మళ్లీ మూడు పాయింట్లు మాత్రమే అందుబాటులో
ఉంటే అంటే ఆకారపు అమరిక లేదా సాధారణ త్రిభుజాకార అమరికలో మాత్రమే
మేము సంబంధిత సమన్వయ సంఖ్యను కలిగి ఉంటాము.
మూడింటిలో ఆపై సమన్వయ సంఖ్య నాలుగు
వెంటనే మన మనస్సులోకి వచ్చేది, మనకు సమన్వయ సంఖ్య ఉంటే నాలుగు మరియు మేము
ఈ లోహ కేంద్రం చుట్టూ నాలుగు సమూహాలను ఉంచితే మనకు సంబంధిత టెట్రాహెడ్రల్ అమరిక లభిస్తుంది,
ఇది సర్వసాధారణం మరియు మరొకటి d8 ఎలక్ట్రానిక్ కాన్ఫిగరేషన్‌కు సంబంధించిన స్క్వేర్ ప్లానర్ ఒకటి
, అంటే ni రెండుతో పాటు ద్విపద త్రయం కోసం చూస్తాము.

నికెల్ బైవాలెంట్ పల్లాడియం మరియు బైవాలెంట్ ప్లాటినం ఇవన్నీ d8 ఎలక్ట్రానిక్ కాన్ఫిగరేషన్ సిరీస్‌లో ఉన్నాయి,
అవి ఈ నిర్దిష్ట అమరికను కలిగి ఉంటాయి మరియు ఇతర ప్రత్యామ్నాయ అమరిక

అనేది టెట్రాహెడ్రాన్ యొక్క సంబంధిత టెట్రాహెడ్రాన్ నిర్మాణం మరియు టెట్రాహెడ్రల్ కోబాల్ట్ పెద్ద సంఖ్యలో ఉన్నాయని మనందరికీ తెలుసు.

రెండు కాంప్లెక్స్‌లు ఇప్పటి వరకు కోబాల్ట్ మూడు గురించి చర్చిస్తున్నాము, దానిని కోబాల్ట్ ట్రీగా పొందిన తర్వాత మేము అష్టాహెడ్రల్ జ్యామితిలో స్థిరీకరించాము, కాబట్టి
ఆక్సీకరణ సంఖ్య కూడా ఎక్కువగా ఉన్నప్పుడు సమన్వయ సంఖ్య ఎక్కువగా ఉంటుంది, ఇది ప్రకృతిలో త్రివేణిగా ఉంటుంది కానీ ఆక్సీకరణ
సంఖ్య తక్కువగా ఉంటే అది అదనంగా రెండు మేము సంబంధిత సమ్మేళనాన్ని టెట్రాహెడ్రల్ సమ్మేళనానికి పరిమితం చేయవచ్చు
మరియు దీనికి నికెల్ సున్నా యొక్క టెట్రా కార్బొనిల్ జాతుల గురించి ఇది ఇప్పటికే మనకు తెలిసిన ప్రసిద్ధ ఉదాహరణ, కనుక ఇది చతురస్రాకార జ్యామితిని కలిగి ఉంటుంది, కాబట్టి ఇది చతురస్రం సమతల జ్యామితిని కలిగి ఉంటుంది, కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా
జ్యామితిని ఇష్టపడుతుంది, ఇక్కడ సంబంధిత హైబ్రిడైజేషన్ పథకం సంబంధిత వాలెన్స్
బాండ్ నిర్మాణాలు మరియు అన్నింటిని చూస్తుంది మీ స్క్వేర్ ప్లానర్ అమరికతో పోలిస్తే ఈ నిర్దిష్ట అమరిక అనుకూలంగా ఉందని మేము అధ్యయనం చేసినప్పుడు అప్పుడు
మేము ఈ విషయాన్ని టెట్రా కేస్‌గా వ్రాయడానికి బదులు ఒక నిర్దిష్ట సమ్మేళనం అని వ్రాస్తే బి ్రస్టెస్ మరియు టెట్రా కీలు నామకరణం ఏమిటో మనందరికీ తెలుసు మేము ఉపయోగిస్తున్నాము అంటే, మనం రెండు లిగాండ్‌లను కలిగి ఉన్నప్పుడే మనం
బ్రిజ్ అని పిలుస్తాము, మన పేరులో కొన్ని ఇథిలీన్ డైమైన్ రకం వస్తువులను కలిగి ఉన్నట్లయితే, ఎథెరియం డైమండ్ అనేది ఇథిలీన్‌డైమైన్ యొక్క సంక్షిప్త జెన్ కాబట్టి ఇథిలీన్ డైమైన్ కాబట్టి డైట్ అనే పదం
ఇప్పటికే లోపల ఉంది ఆ లిగాండ్ పేరు ఇ అంటే మనకు రెండు ఇథిలీన్ డైమైన్ భాగాలు ఉన్నాయి
మనం దానిని నిర్దిష్ట లోహ అయాన్‌కు సంబంధించిన బేస్ ఇథిలీన్ డైమండ్ అని పిలుస్తాము, కాబట్టి మేము
ఆ స్థావరాన్ని అలాగే తీసుకువస్తాము అలాంటి మూడు జాతులు ఉంటే మేము ఇప్పుడే
చూశాము.
కోబాల్ట్ ట్రిస్ ఇథిలీన్ డైమైన్ కోబాల్ట్
మూడు కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఇది ట్రీ కాంప్లెక్స్ కాబట్టి దీని అర్థం మనకు రెండు లిగాండ్ మూడు
చెట్లు ఉన్నాయి అంటే మనకు మూడు లిగాండ్‌లు ఉన్నాయి, ఆపై టెట్రా కేస్ మనకు
ఆ లిగాండ్ల యొక్క నాలుగు సమూహాలను కలిగి ఉన్న సంఖ్య తెలిస్తే వెంటనే మాకు తెలియజేస్తుంది ఈ నిర్దిష్ట కేంద్రం చుట్టూ టెట్రా
కీలు ట్రిఫెనైల్ ఫాస్ఫిన్ పల్లాడియం మరియు కేవలం మనం ఆక్సీకరణ స్థితిని తప్పిస్తే
ఆక్సీకరణ స్థితి గురించి కూడా చాలా జాగ్రత్తగా ఉండాలి ఇది కనిపించకపోతే అంటే పల్లాడియం
ఆక్సీకరణ స్థితి మీకు ఇవ్వబడలేదని అర్థం.
మీరు ఆక్సీకరణ స్థితిని
కలిగి ఉండగలరు, మీరు ఈ నిర్దిష్టమైన ఒకటి కలిగి ఉంటారు కాబట్టి ఈ లిగాండ్ యొక్క స్వభావం ఏమిటి కాబట్టి
మీరు ట్రిఫెనిల్ అంటే ఏమిటో తెలుసుకోగలుగుతారు ఫాస్ఫిన్ కాబట్టి ట్రిఫెనిల్ ఫాస్పైన్ pph3 తప్ప మరొకటి కాదు, ఇది అమ్మోనియా లాంటిది, అమ్మోనియా ఉన్న నైట్రోజన్ మూడు హైడ్రోజన్ అణువులకు జోడించబడి ఉంటుంది, అలాగే ఫాస్ఫరస్ ఉన్నట్లయితే, ఫాస్పైన్ ఫాస్పైన్‌కు అనలాగ్‌గా ఉంటుంది, ఇక్కడ మీరు ph phని కలిగి ఉన్నందున ఈ ph బంధానికి బదులుగా
మనకు ఇప్పుడు ఉంది ph బంధం అంటే p కార్బన్ బంధం అంటే p కార్బన్ బంధం కొంత అదనపు స్థిరత్వాన్ని కలిగి ఉంటుంది, అందుకే
ఇది చాలా మంచి లిగాండ్ మరియు చాలా ఉపయోగకరమైన లిగాండ్ ఉపయోగకరమైన మోనోడెంటేట్ లిగాండ్ మరియు మనం వీటిని నాలుగు సంఖ్యలుగా చుట్టుముట్టినట్లయితే
, మనకు టెట్రాహెడ్స్ ట్రిఫెనిల్ ఫాస్పైన్ ఉంటే అమ్మోనియా
ఈ ట్రిఫెనిల్‌ఫాస్పైన్ నుండి ఎలాంటి ఛార్జ్‌ను పొందలేము కాబట్టి మొత్తం కాంప్లెక్స్
తటస్థంగా ఉంటే, పల్లాడియం తప్పనిసరిగా జీరో ఆక్సీకరణ స్థితిలో ఉండాలి మరియు అది
నికెల్ సున్నా కేంద్రానికి కార్బొనిల్ అనుబంధం వలె సంబంధిత అనుబంధం కాబట్టి పల్లాడియం కూడా
పల్లాడియం జీరోకు కొంత అనుబంధం ఉంది
d కాబట్టి ఇది పెట్రీ డిష్‌లో చాలా అందమైన సమ్మేళనం కాబట్టి మేము
దీనిని పెట్రీ డిష్ అని పిలుస్తాము, కాబట్టి ఇది సాధారణంగా మనం తీసుకునే నమూనా
మరియు చాలా అందమైన రంగు కాబట్టి మాకు ఇచ్చే రంగు అది

కూడా మీ వద్ద ఉన్నది పల్లాడియం యొక్క ట్రిఫెనిల్ఫాస్ఫైన్ సమ్మేళనం, ఇక్కడ నాలుగు ట్రైఫెనైల్ ఫాస్ఫైన్‌లు దీనికి జోడించబడి ఉంటాయి మరియు పారిశ్రామిక రసాయన శాస్త్రంలో ఆర్గానిక్
కెమిస్ట్రీలో ఇది
కొంత మంచి పాత్రను కలిగి ఉంటుంది కొన్ని ఈ
ట్రిఫెనిల్ఫాస్ఫైన్ ప్రాథమికంగా కొంత మొత్తంలో గొడుగు కాబట్టి ఇది ప్రాథమికంగా
నాలుగు ట్రిఫెనైల్ ఫాస్ఫేట్ యూనిట్ అమరికలో నిక్షిప్తం చేయబడి ఉంటుంది మరియు దీని అర్థం మనం పరిగణిస్తే
అంటే అంటే మూడు రెట్లు సమరూపత అంటే ఈ వైపున ఉన్న ఒక గొడుగు రెండో గొడుగు
ఈ వైపున ఈ వైపున మూడవ గొడుగు మరియు నాల్గవది మరొక వైపు కాబట్టి మీకు
ప్రాథమికంగా ఫో ఉంటుంది r గొడుగు మరియు ఇది ప్రాథమికంగా లోపల బంధించబడింది, ఎందుకంటే
మూడు ఫినైల్ రింగుల ప్రతి ట్రిఫెనిల్ఫాస్ఫైన్ మూడు నుండి నాలుగు పన్నెండు ఫినైల్ వలయాలు ఈ నిర్దిష్ట
నికెల్ కేంద్రాన్ని చుట్టుముట్టాయి, ఇది ప్రాథమికంగా చాలా మంచి ఆర్గానిక్ మోయిటీలో బంధించబడింది
ఇది ఫాస్ఫరస్ అణువు ద్వారా అనుసంధానించబడి ఉంటుంది.
ఎందుకంటే
ఈ నాలుగు సమన్వయ సంఖ్య అనేది చతురస్రాకార సమతల అమరిక మరియు
చాలా ముఖ్యమైనది, మేము
నిబ్ రెండు pp అయిన సంబంధిత సమ్మేళనం మూడు రంధ్రాలు రెండు ఇది చాలా మంచి ఉత్ప్రేరకం
మరియు ఈ శాస్త్రవేత్త వాల్టర్ రీపే కోసం ఉపయోగించబడుతుంది ఆల్కైన్ కార్బన్ మోనాక్సైడ్ మరియు ఆల్కహాల్ నుండి యాక్రిలిక్ ఈస్టర్‌ల సంశ్లేషణ,
ఇది దీనికి చాలా మంచి అప్లికేషన్ కానీ మళ్లీ మా పల్లాడియం సెంటర్
లాగా ఉంటుంది ప్రాథమికంగా మీ రెండు బ్రోమైడ్ కేంద్రాలు ఉన్నాయి మరియు వాటిలో రెండు
మొదటి పెన్నులు మరియు అవి ఉంటాయి.
అన్నీ సమతల అమరికలో ఉంటాయి కాబట్టి మనం ఈ
రెండింటిని ఫాస్ఫరస్‌గా పరిగణిస్తే లు సమూహాలు మరియు ఈ రెండు బ్రోమైడ్ సమూహాలు ప్రాథమికంగా సంబంధిత సమతల అమరిక, అయితే ఈ క్లోరైడ్ సమూహాల విషయంలో అంటే మనం దీనిని బ్రోమైడ్ నుండి క్లోరైడ్‌కు తీసుకువస్తే,
ఇది టెట్రాహెడ్రల్ ఒకటి మరియు ఆహ్ కాంప్లెక్స్ అయిన నికెల్ స్పిన్ ట్రిపుల్
అంటే పిన్ ట్రిపుల్ అనేది మరొకటి కాదు, అయితే మీ వద్ద రెండు జతచేయని ఎలక్ట్రాన్‌లు ఉన్నాయి మరియు
సంబంధిత మూలధనం విలువ ఒకటి అని మనందరికీ తెలిసిన గుణకారం మరియు ఆ స్పిన్ స్థితి యొక్క సంబంధిత గుణకారం
3కి సమానం రెండు రెట్లు ప్లస్ 1 అవుతుంది.

పారా అయస్కాంత సమ్మేళనం మరియు 2 ఎలక్ట్రాన్ యొక్క పారా అయస్కాంతత్వం
ఇది టెట్రాహెడ్రల్ అణువు అని గుర్తించడానికి దారి తీస్తుంది, అయితే పల్లాడియమ్‌కి
అది చతురస్రాకార సమతల మెరుగుదల అని మేము పరిగణించినట్లయితే అది ఈ రెండు సమ్మేళనాలకు విరుద్ధంగా ఉంటుంది.
నికెల్
చుట్టూ ఉండే సంబంధిత క్లోరైడ్ సమ్మేళనం మరియు మరొకటి పల్లాడియం చుట్టూ ఉండే క్లోరైడ్ సమ్మేళనం
మరియు పల్లాడియం పరిమాణంలో ఉంటుంది ప్రాథమికంగా డిక్టేటింగ్ మరియు పల్లాడియం ఫాస్ఫరస్‌కి సంబంధించిన బంధం
ముగింపు
మీకు కొంత సైద్ధాంతిక సమర్థనను కలిగి ఉంటుంది మేము బ్యాలెన్స్
బాండ్ సిద్ధాంతం మరియు క్రిస్టల్ ఫీల్డ్ థియరీ పరంగా బంధం గురించి మాట్లాడినప్పుడు ఇప్పుడు మీరు మీరు దీన్ని ప్రయోగాత్మక వాస్తవికతగా భావించవచ్చు
మీరు అలా చేస్తే ప్రతిచర్య జ్యామితీయ ఆకారంలో ప్రకృతిలో టెట్రాహెడ్రల్ ఆకారంలో ఉండే ఈ ఉత్పత్తితో ముగుస్తుంది
మరియు ఇది చతురస్రాకార ప్లానార్ ఆకారంలో ఉంటుంది, తర్వాత తదుపరిది మీ పెంటా
సమన్వయంతో ఉంటుంది.
చాలా మంచి సమ్మేళనం ఎసిటైల్ అసిటోన్ మళ్లీ డెంటెడ్ లిగాండ్ ద్వారా ఉపయోగపడుతుంది ఎసిటైల్ అసిటోన్ సమూహం యొక్క డబుల్ ఆక్సిజన్ బంధం కాబట్టి ఇది ఎసిటైల్ అసిటోన్ సమూహం నుండి వచ్చే డబుల్ ఆక్సిజన్ మరియు ఇది యొక్క ఇతర ముగింపు అసిటైల్ అసిటోన్ సమూహం, ఇది
బైడెంటేట్ o లిగాండ్, మరొకటి కూడా బైడెంటేట్ ఓ లిగాండ్ చతురస్ర
సమతలాన్ని పూర్తి చేస్తుంది, అయితే స్క్వేర్ ప్లేన్ సంపూర్ణ చతురస్రాకారం కాదు, ఎందుకంటే వనాడియం ఈ నిర్దిష్ట

Pluto@IITK

చతురస్ర విమానం కంటే కొద్దిగా పైన ఉంటుంది, దానికి
సంబంధించిన వెనాడియం ఆక్సిజన్ డబుల్ ఉంటుంది.
రెండు ఎసిటైల్ అసిటోన్ మోయిటీలోని నాలుగు ఆక్సిజన్‌ల మధ్య ఏర్పడే నిర్దిష్ట చతురస్రాకారానికి
ఈ అరటిపండు కొంచెం ఎత్తులో ఉంటుంది మరియు ప్రయోగాత్మక దృక్కోణం నుండి మనం ప్రతిస్పందించగల ప్రతిచర్య
కూడా చాలా సులభం.

నేరుగా వెనాడియం పెంటాక్సైడ్ మరియు
వెనాడియం పెంటాక్సైడ్‌తో ప్రాథమికంగా అసిటైల్ అసిటోన్ యొక్క వనాడియల్ సమ్మేళనంగా మరియు
చాలా నీటి అణువుల తొలగింపుతో లిగాండ్ యొక్క ఆక్సీకరణ రూపంతో తగ్గుతుంది మరియు దీనికి
కొంత అప్లికేషన్ కూడా ఉంది కాబట్టి అప్లికేషన్ వారీగా ఈ నిర్దిష్ట సమ్మేళనం
ఇది సంబంధిత మెటల్ కాంప్లెక్స్‌గా తెలుసుకోవడం పరంగా మాత్రమే కాదు, చాలా కూడా ఉత్ప్రేరకం వలె దాని
సామర్థ్యాన్ని అర్థం చేసుకోవడంలో ఉపయోగకరంగా ఉంటుంది,
ఎందుకంటే v 2 o 5 మీ సంప్రదింపు
ప్రక్రియకు సల్ఫ్యూరిక్ యాసిడ్‌ను తయారు చేయడంలో ఏది అవసరమో మాకు తెలుసు, కాబట్టి వనాడియం అనేది లోహ
అయాన్ పరంగా చాలా మంచి ఉత్ప్రేరక సైట్
మరియు మేము ఆ నిర్దిష్టమైన ah రియాక్టివిటీని ఉపయోగించుకోవచ్చు.

మీ ఇథిలీన్ డైమైన్ లాగా కాకుండా ఎసిటైల్
అసిటోన్ లిగాండ్ అయిన బైడెంటెడ్ లిగాండ్‌తో బంధించడం ద్వారా ఈ వెనాడియం కేంద్రం టెట్రావాలెంట్ ఆక్సీకరణ
స్థితి అయిన మరొక   ఆక్సీకరణ స్థితికి దిగిపోతుంది
మరియు టెట్రావాలెంట్ ఆక్సీకరణ స్థితి సాధారణ ఎపాక్సిడేషన్ రియాక్షన్‌కు ఉపయోగపడుతుంది.

కొన్ని తృతీయ బ్యూటైల్ హైడ్రో పెరాక్సైడ్‌తో కలిపి అల్లిలిక్ ఆల్కహాల్, ఎందుకంటే ఈ హైడ్రో
పెరాక్సైడ్ కొన్ని డబుల్ బాండ్ cc డబుల్ బాండ్‌కి కారణమవుతుంది, కొన్ని అల్లైల్ గ్రూప్ ఉంది కాబట్టి అల్లైలిక్
ఆల్కహాల్‌లు ఉన్నాయి కాబట్టి అల్లైలిక్ ఆల్కహాల్‌లు ఉన్నాయి   అలాలిక్ అమైన్ లాగా ఉంటాయి కాబట్టి ఈ డబుల్ బాండ్
కొనసాగవచ్చు ఆర్గానిక్ పీ యొక్క మూలం అయిన   తృతీయ బ్యూటైల్ హైడ్రో పెరాక్సైడ్‌ని ఉపయోగించి సంబంధిత
ఎపాక్సిడేషన్
రోక్సైడ్ ఎపాక్సైడ్ ఏర్పడటానికి ఆక్సిజన్‌ను సరఫరా చేస్తుంది, కాబట్టి ఇది
ఒక నిర్దిష్ట లోహం   అయాన్‌కు ఐదు సమన్వయ సంఖ్యకు ఉదాహరణ మరియు ఉత్ప్రేరకం వలె దాని అప్లికేషన్
ఎందుకంటే కేంద్రం వెనాడియం ఒకే.
చాలా ధన్యవాదాలు

Pruto@IITK