కర్బన నత్రజని
బంధాలు లేదా కర్బన సమ్మేళనాలు కలిగిన నైట్రోజన్‌పై మా చర్చకు తిరిగి వస్తున్నాము నేను ఇంకా మాట్లాడని ఒక ముఖ్యమైన
విషయం సమ్మేళనం యొక్క స్టీరియోకెమిస్ట్రీ మరియు స్టీరియోకెమిస్ట్రీ
జీవసంబంధ కార్యకలాపాలలో ముఖ్యమైన పాత్రను పోషిస్తుంది ఒక స్టీరియో ఐసోమర్ ఔషధంగా
గుర్తించబడింది స్టీరియో ఐసోమర్ బహుశా విషం కూడా ఆ విధమైన జీవ వ్యత్యాసాన్ని
గమనించవచ్చు క్లోరో విషయం ఈ సమ్మేళనం
నేను ఈ రెండు ఐసోమర్‌ల మధ్య అద్దాన్ని ఉంచినట్లయితే, అప్పుడు నాకు ఎడమ వైపు
కనిపించేది కుడి వైపు యొక్క అద్దం చిత్రం మరియు నేను దానిని తీసుకొని వస్తువుపై
అమర్చినట్లయితే అది మొదటిది కాదు సూపర్‌పోజింగ్ ఎందుకంటే కార్బొనిల్ ఎడమ వైపు ఉంటుంది
మరియు ఈ సందర్భంలో కార్బొనిల్ కుడి వైపు ఉంటుంది కాబట్టి హ్యాండ్‌నెస్ i విభిన్నంగా ఉంటుంది కాబట్టి
సూపర్‌పోజబుల్ మిర్రర్ ఇమేజ్ రిలేషన్‌షిప్‌ని ఈ రకమైన సమ్మేళనాలను ఎన్‌యాంటియోమర్ అంటారు
కాబట్టి కెటామైన్ సే ప్లస్ నిర్దిష్ట భ్రమణాన్ని కలిగి ఉన్న ఒక సమ్మేళనం r కెటామైన్
మైనస్ నిర్దిష్ట భ్రమణాన్ని కలిగి ఉంటుంది లేదా దీనికి విరుద్ధంగా ఉంటుంది కానీ ఒకటి మత్తుమందుగా గుర్తించబడింది s
కెటమైన్ వంటిది మరియు భ్రాంతి కలిగించే మరొకదాని యొక్క జీవ లక్షణాలను పరిశీలించడం
వలన అంతరిక్షంలో విన్యాసాన్ని మార్చడం ద్వారా ఒక సమ్మేళనం ఒక రకమైన జీవసంబంధ కార్యకలాపాలను కలిగి ఉన్నట్లు కనుగొనబడింది
, మరొకటి enantiomer పూర్తిగా భిన్నంగా ఉంటుంది కాబట్టి స్టీరియోకెమిస్ట్రీ
స్టీరియోకెమిస్ట్రీ నిర్వహణను నియంత్రిస్తుంది మరియు సంపూర్ణ స్టీరియోకెమిస్ట్రీ చాలా ముఖ్యమైనది అని తెలుసుకోవడం
, సమ్మేళనం మాత్రమే కాదు , జీవశాస్త్రపరంగా యాక్టివ్‌గా ఉంటుందా లేదా లేదా యాక్టివ్‌గా ఉంటే
అది ఏ రకమైన జీవసంబంధమైన చర్యను తీసుకుంటుంది అనేది మరొక ముఖ్యమైన విషయం అని కొన్నిసార్లు మనం అడిగేది
అన్ని సమయాలలో ప్రజలు చిరాలిటీ గురించి మాట్లాడతారు కార్బన్ కార్బన్‌ని ch కాకుండా కార్బన్ వలె ఉంటుంది
ఐరాలిటీ అక్కడ ఉండకూడదు
అది సరైనది కాదు, కానీ మళ్లీ కొన్ని సమ్మేళనాలు ఇతర పరమాణువుల నుండి చిరాలిటీ ఎక్కడ వస్తుందో మేము కనుగొన్నాము
నత్రజని చిరాలిటీ సెంటర్ అని నేను ఒక సమ్మేళనాన్ని తీసుకుంటే, నత్రజని
ఎలక్ట్రాన్ టెట్రాడెల్ యొక్క ఒంటరి జత ఉన్న పోర్ట్ అనే సమ్మేళనాన్ని తీసుకుంటే.
మరియు మూడు
ప్రత్యామ్నాయాలు ఇక్కడ కార్టూన్‌గా చూపబడ్డాయి గులాబీ ఎరుపు మరియు ఆకుపచ్చ రంగు మరియు ఇతర ఎన్‌యాంటియోమర్
మళ్లీ వ్రాయబడి ఉంటే, ఇది అద్దం పట్టే చిత్రం కాబట్టి ఈ రెండూ ఎన్‌యాంటియోమర్‌లు
కానీ ఈ సమ్మేళనం యొక్క స్వభావాన్ని పరిశీలిస్తే మనకు ఏదీ కనిపించదు
అమైన్ ఇన్వర్షన్ అని పిలవబడే ఎన్‌యాంటియోమర్‌లు వేరు చేయబడుతున్నాయి, అంటే ఒక అమైన్‌ను మరొక అమైన్‌గా ఎలా మార్చవచ్చు అనేది
చాలా స్పష్టంగా వ్రాయబడింది ఈ నిర్మాణం sp మూడు హైబ్రిడైజ్ చేయబడింది
గుర్తించబడిన మూడు సమూహాలు ఉన్నాయి r ఒకటి r రెండు లేదా మూడు సాధారణ టెట్రాహెడ్రాన్ మరియు
నాల్గవ ప్రత్యామ్నాయం ఎలక్ట్రాన్ యొక్క ఒంటరి జత కాబట్టి ఇది పరివర్తన
స్థితిలో sp2 హైబ్రిడైజ్డ్ కార్బన్‌గా మారుతుంది కాబట్టి sp3 నుండి sp2 ఇక్కడ p కక్ష్య ఎలక్ట్రాన్
జతని ఉంచి, ఆపై అది తిరిగి ప్రారంభ మెటీరియల్‌కి లేదా
ప్లేన్‌కి దిగువన ఉన్న నైట్రోజన్ ఒంటరి జత ఉన్న ఇతర రూపానికి తిరిగి వస్తుంది కాబట్టి ఇది
జరుగుతున్నది విలోమం కాబట్టి అమైన్ ఇన్వర్షన్ ఇది చాలా నెమ్మదిగా లేదా చాలా వేగవంతమైనది చాలా సాధారణ
జ్ఞానం ప్రకారం, మా ఆల్కైల్ సమూహానికి విలోమ అవరోధం మోల్‌కు 6 కిలో కేలరీలు మాత్రమే
ఉంటుంది, అది ఆల్కైల్‌గా
ఉంటుంది ఒక సాధారణ ఆరు కిలో కేలరీలు తక్కువ శక్తి కాబట్టి
అవి త్వరిత సమతౌల్యంలో ఉంటాయి కాబట్టి సమస్య ఏమిటంటే సమస్య ఏమిటంటే మీరు
ఈ శీఘ్ర సమతౌల్య విషయం నుండి ఈ ఎన్‌యాంటియోమర్‌లో ఒకదానిని పట్టుకోలేరు మీరు ఒకదాన్ని పొందాలనుకున్నప్పుడు
అది మరొకదానికి మార్చబడుతుంది కాబట్టి మొత్తం విషయం అవుతుంది రెండు ఎన్‌యాంటియోమర్‌లు విడదీయలేనివి లేదా ఫలితంగా

Ptutor@IITK

వచ్చేవి రేస్‌మిక్‌గా ఉంటాయి కాబట్టి ఇది ఇన్ విలోమ అవరోధం అని ఎలా మార్చాలి అనేది చాలా తక్కువ మరొక చాలా మంచి
డేటా అమ్మోనియా పద్యం 2 నుండి 10 నుండి 10 వరకు పవర్ సెకనుకు 11   సార్లు నమ్మశక్యం కాదు కాబట్టి
మీరు ఆ అమ్మోనియా ప్రత్యామ్నాయ అమ్మోనియాను చిరల్ రూపంలో పొందలేరు ఎందుకంటే మీరు
క్యాచ్ 1ని పొందాలనుకున్నప్పుడల్లా అది sp2 కి మరియు   ఇతర రూపానికి మార్చబడుతుంది మరియు తద్వారా చాలా శీఘ్ర
సమతౌల్యం చాలా తక్కువ ఉష్ణోగ్రత మరియు శక్తి అవరోధం విధించబడకపోతే చాలా కష్టం
అమోనియా లేదా ప్రత్యామ్నాయ అమ్మోనియా వంటి వడగట్టబడిన రింగ్‌లో మూడు సభ్యుల ఉంగరం
ఆ విలోమం వేగంగా ఉండదు కానీ ఎందుకు నెమ్మదిగా ఉంటుంది ఎందుకంటే ముగ్గురు సభ్యులు ఎక్కువగా
అరవై డిగ్రీల కోణాన్ని మోయడం వల్ల బయో స్ట్రెయిన్ సిద్ధాంతం ప్రకారం పక్షపాతంతో కూడిన స్ట్రెయిన్ చాలా చాలా శ్రమతో కూడుకున్నది కాబట్టి
దానిని sp టూ హైబ్రిడైజ్డ్ ఫారమ్‌కి మార్చడానికి ఎందుకంటే sp త్రీ నుండి వెంటనే
ఇతర sp3కి వెళ్లడం సాధ్యం కాదు లు p2 రూపం sp3 నుండి sp2 తర్వాత మరొక sp2 sp3 అంటే
కాబట్టి ఒక రెండు డైమిథైల్ అజిరిడిన్   అజిడియన్‌ల యొక్క ఈ ఎన్‌యాంటియోమర్‌లు ఒక కార్బన్
నైట్రోజన్ బంధం ఉన్న సమ్మేళనం మరియు మూడు సభ్యుల రింగ్ కార్బన్‌కు బదులుగా ఒక నైట్రోజన్ ఉంటే
నైట్రోజన్ మిథైల్ ప్రత్యామ్నాయ కార్బన్ కూడా మీథైల్ ప్రత్యామ్నాయంగా మరొకటి ఉచిత కార్బన్
ఇది రెండు హైడ్రోజన్ అణువులను కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఈ రకమైన ఎన్‌యాంటియోమర్ ఒకటి రెండు డైమిథైల్ ఆమ్లత్వం డెన్
హైడ్రిడైన్‌లు మూడు సభ్యుల నైట్రోజన్‌ను కలిగి ఉంటాయి సమ్మేళనం నత్రజని ఒకటిగా లెక్కించబడుతుంది కాబట్టి n మిథైల్
ఒక స్థానం ఒక మిథైల్ మరియు రెండు స్థానం తదుపరిది ఒకటి.
  మరొక మిథైల్ కాబట్టి ఒకటి
రెండు డైమిథైల్ అజిడిన్ యొక్క ఎన్‌యాంటియోమర్‌లు చాలా ఎక్కువగా లభిస్తున్నాయి కాబట్టి ఈ సమస్యను పరిష్కరించడానికి ఒక మార్గం
కొంత వంతెనను తయారు చేయడం లేదా చిన్న రింగ్‌ని తయారు చేయడం   విలోమ అవరోధం విధించబడుతోంది మరియు
 అందుకే ఎన్‌యాంటియోమర్‌లో ఒకదానిని వేరు చేయవచ్చు కాబట్టి అది చిరల్ నైట్రోజన్ సమ్మేళనాన్ని పొందే ఉపాయం
కాబట్టి నేను ఇప్పటికే   ఇచ్చిన సమాధానం నత్రజనిపై సాధ్యపడదు ఇ ఇరవై
డిగ్రీల బాండ్ యాంగిల్ ముగ్గురు సభ్యుల రింగ్ అరవై డిగ్రీల డైహెడ్రల్ యాంగిల్‌లో ఉన్నందున ఇది
చాలా కష్టంగా ఉంటుంది మరియు కాబట్టి ఇది చిరల్ రూపంలో మిగిలి ఉంటుంది రెండు ఎన్‌యాంటియోమర్‌లను విడదీయవచ్చు,
తద్వారా చిరల్‌ని పొందడానికి ఇది చాలా చక్కని ఉపాయం.
 నైట్రోజన్ సమ్మేళనం నైట్రోజన్ పరమాణువు
అణువుతో అనుసంధానించబడి ఉంటుంది, ఇది నేను ఈ చిత్రాన్ని ఈ విధంగా ఉంచినట్లయితే, ఈ
విధంగా ఒక క్లోరిన్ ప్రత్యామ్నాయం
మరియు ఈ నిర్మాణంలో కూడా ఈ మిథైల్ మిథైల్‌తో కూడిన మూడు సభ్యుల రింగ్‌తో ఏమి జరుగుతోంది.
 ఇది చిరల్ కేంద్రం కాదు ఎందుకంటే
సమరూపత ఉంది, అది మిథైల్, ఇది కూడా మిథైల్, అయితే ఇది చిరల్ కేంద్రం, ఇక్కడ
క్లోరిన్ కలిగి ఉన్న నైట్రోజన్ నేను మరియు మరొకటి ఒంటరి జత ఎలక్ట్రాన్ మరియు మరొక
నాల్గవ సమూహం ch2 కాబట్టి మొత్తం నాలుగు వివిధ సమూహాలు   అక్కడ నాల్గవది ఒంటరి జత
ఎలక్ట్రాన్ కాబట్టి ఇది దాని అద్దం ప్రతిబింబం మరియు ఈ అద్దం చిత్రం చాలా సాధ్యం కాదు కాబట్టి
ఇది కూడా tw   ఓ జంట ఎన్యాంటియోమర్‌లు పొందగలిగేవి, వీటిని వేరు చేయగలిగినవి మరియు
ప్రయోజనాల కోసం ఉపయోగించవచ్చు, కాబట్టి ఒక ఉపాయం చిన్న రింగ్‌ని తయారు చేయడం వలన నత్రజని విలోమం
ఆపివేయబడుతుంది, అయితే ఇది ఎసిక్లిక్ అమ్మోనియా ఉత్పన్నం అయితే చాలా కష్టం, ఎందుకంటే
ఇంటర్‌కన్వర్షన్ చాలా వేగంగా ఉంటుంది.
  ఇక్కడ మరొక ఉదాహరణ ఏమిటంటే అనేది ట్రోగా యొక్క ఆధారం, ఇక్కడ కార్బన్
నైట్రోజన్ కార్బన్ కార్బన్‌తో కూడిన బెంజీన్ రింగ్ దాని సుష్ట రెండు బెంచ్ ముగింపులు మరియు
మిథైలీన్ సమూహం ద్వారా రెండు నైట్రోజన్ అణువుల మధ్య వంతెన ఉంది, ఈ రకమైన బ్రిడ్జ్ డ్రింక్ నిర్మాణం చాలా ముఖ్యమైనది
కాబట్టి ప్రాథమికాలను ప్రేరేపిస్తుంది ఒక   చిరల్ రూపంలో కూడా పొందవచ్చు ఎందుకంటే ఇక్కడ ఫ్లిప్

Dr.Tutor@IITK

చేయడం సాధ్యం కాదు లేదా ఇతర మార్గంలో పిరమిడ్ నైట్రోజన్‌గా సాధారణం యొక్క ఇంటర్‌కన్వర్షన్
సాధ్యం కాదు ఎందుకంటే అణువులోని స్ట్రెయిన్ లేదా అణువులోని వంతెన
కారణంగా sp మార్చబడుతుంది మూడు నుండి sp రెండు వరకు నిలిపివేయబడతాయి మరొక చాలా ఆసక్తికరమైన ఫీచర్ ఈ
విషయాన్ని చాలా జాగ్రత్తగా చూడండి xy బంధం కొన్నిసార్లు x ప్రతికూల ఛార్జ్‌ని ఉంచుతుంది మరియు
మరొక ప్రతిధ్వనించే రూపం ఇక్కడ వస్తుంది మరియు బంధంలో ఒకటి స్థానికీకరించబడుతుంది లేదా
y సమూహానికి ధ్రువీకరించబడుతుంది కాబట్టి ప్రతికూల ఛార్జ్ ఈ రకంగా మనం పిలుస్తున్న x నుండి y లేదా yకి xకి మారుతుంది.

దృగ్విషయం యొక్క డబల్ హెడ్డ్ బాణం ఇన్ రెసొనెన్స్ కాబట్టి ఇవి రెండు ప్రతిధ్వనించే
నిర్మాణం ఒక సందర్భంలో x న్యూక్లియోఫైల్ మరొక సందర్భంలో y న్యూక్లియోఫైల్
అని మీరు ఈ పెట్టెలో చూస్తే రెండు సమ్మేళనాలు ఉన్నాయా అనేది చాలా స్పష్టంగా తెలుస్తుంది.
మా
ఇష్టపడేది నైట్రైల్ c ట్రిపుల్ బాండ్ n ఇక్కడ కార్బన్ నెగటివ్ చార్జ్ అంటే
న్యూక్లియోఫైల్ లేదా c డబుల్ బాండ్ n మైనస్ అంటే మరో జత ఎలక్ట్రాన్ ఈ కార్బన్‌తో ఉంటుంది
కాబట్టి నత్రజని నెగటివ్ చార్జ్ కాబట్టి జాతి కలిగి ఉన్నప్పుడు ప్రతికూల
చార్జ్ స్థానికీకరించబడదు కానీ డీలోకలైజ్ చేయబడుతుంది కొన్నిసార్లు x పరమాణువుతో కొన్నిసార్లు y పరమాణువుతో
కాబట్టి అది ధనాత్మకంగా ఛార్జ్ చేయబడిన సబ్‌స్ట్రేట్‌కు ఉన్నట్టుగా కాటు వేయవచ్చు
అంటే c ప్లస్ ఆ విధమైన దృగ్విషయాలు లేదా ఆ విధమైన న్యూక్లియోఫైల్స్‌ను
ఆంబిడెంట్ న్యూక్లియోఫైల్ యాంబియంట్ న్యూక్లియోఫైల్స్ అని పిలుస్తారు మనకు తెలిసిన న్యూక్లియోఫైల్స్ నెగటివ్ చార్జ్డ్ లేదా నాన్ బాండెడ్
ఎలక్ట్రాన్ పెయిర్, ఇవి సబ్‌స్ట్రేట్ న్యూక్లియోఫైల్స్‌కు దానం చేయగలవు , ఇవి సాధారణంగా
రెండు లేదా అంతకంటే ఎక్కువ అనుకూలమైన పరమాణువులపై దాడి చేయగలవు.
వారు
సబ్‌స్ట్రేట్‌పై దాడి చేస్తున్నారు అంటే వారు సబ్‌స్ట్రేట్ యొక్క ఆఫ్ పాజిటివ్ ఎండ్‌పై దాడి చేస్తున్నారు కాబట్టి ప్రతికూల ముగింపు
సానుకూల ముగింపుకు దాడి చేయాలి మరియు ఆ విషయం ఎలా జరుగుతుంది మరియు x
దాడి చేస్తుందా లేదా y దాడి చేస్తుందా మరియు మనం ఏమి పిలుస్తామో ఎవరు నియంత్రిస్తారు ఆ రకం xyd
స్థానీకరించబడిన జాతులను మేము దీనిని ambidex
న్యూక్లియోఫైల్ అని పిలుస్తాము మరియు
పర్యావరణాన్ని మార్చడం లేదా సిల్వర్ సైనైడ్‌తో చికిత్స చేయబడిన ఈ rbr పై కొంత ఉత్ప్రేరక రూపాన్ని ఉంచడం
ద్వారా మీరు కార్బన్ లేదా నైట్రోజన్ ద్వారా దాడిని నియంత్రించగల ఒక చక్కని ఉదాహరణను నేను మీకు చూపుతాను.

చాలా కార్బన్ నైట్రోజన్ బాండ్ సంబంధిత సమస్య ఆల్కైల్
బ్రోమైడ్ వెండి సైనైడ్‌తో చికిత్స పొందుతుంది నెమ్మదిగా జరిగే ప్రక్రియ ఏదైనా ఆల్కైల్ బ్రోమైడ్ మిథైల్ బ్రోమైడ్ ఇథైల్ బ్రోమైడ్
మొదలైన వాటిని సిల్వర్ సైనైడ్ మరియు gcnతో చికిత్స చేస్తే స్రావాలను సిల్వర్ బ్రోమైడ్‌గా ఏర్పరుస్తుంది, ఇది
సిల్వర్ నైట్రేట్ ఒక మంచి కారకం అని మనకు తెలుసు, ఆ విధమైన వస్తువును తీసుకుంటుంది
సిల్వర్ నైట్రైల్ వెండి మోనోవాలెంట్ మరియు అదే సమయంలో rbr అనేది
r ప్లస్ మరియు cn మైనస్ ఫైన్‌కి పోలరైజ్ అవుతుంది మరియు ఈ ప్రతిచర్య చాలా వేగవంతమైన మార్గాన్ని అనుసరిస్తుంది,
ఈ cn మైనస్‌ని rnc చూసేందుకు మూడవ బ్రాకెట్‌లో వ్రాయబడింది కానీ ఉత్పత్తి
rn ప్లస్ మరియు c అని చూపబడుతుంది.
మైనస్ అంటే నత్రజని ద్వారా cn ద్వారా r ప్లస్ దాడికి
గురికాకుండా కార్బన్‌పై దాడి చేయడం అంటే నత్రజని దాడి చేసే జాతి అని అర్థం, అయితే కేవలం సులభంగా
మార్చండి అదే ఆల్కైల్ బ్రోమైడ్‌ని సోడియం సైనైడ్ నేషన్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు మనం చూసే వాటిని rcn పొందుతుంది కాబట్టి ఈ
రకమైన వస్తువు నైట్రిల్ అని పిలుస్తారు, ఈ రకమైన వస్తువును ఐసోనిట్రైడ్ అని పిలుస్తారు, కాబట్టి మనం సిల్వర్ సిని
ఉపయోగిస్తున్నప్పుడు ఈ సందర్భంలో పూర్తిగా రెండు విభిన్న రకాల

మెకానిజం జరుగుతుంది.
యానైడ్ మేము ఒక రకమైన ఉత్పత్తిని పొందుతున్నాము,
ఇది ప్రతిక్షేపణ న్యూక్లియోఫిలిక్ ఏక పరమాణు రియాక్షన్‌ని అనుసరిస్తుంది, ఇది ఇక్కడ
చాలా స్పష్టంగా sn1 రకంగా వ్రాయబడింది మరియు రెండవ సందర్భంలో ప్రత్యామ్నాయ న్యూక్లియోఫిలిక్
బైమోలిక్యులర్ రియాక్షన్ గురించి మేము చర్చించాము.
కాబట్టి ఇది ఈ పద్ధతిలో rbr మరియు cn వస్తుంది కాబట్టి c ఎందుకంటే
సైనైడ్ ఉత్పత్తి చేయబడినప్పుడల్లా c ప్రతికూల ముగింపు మరియు ఈ r పై కార్బన్ దాడి చేస్తుంది మరియు మీకు rcn వస్తుంది
కాబట్టి ఏదైనా ఐసోమరైజేషన్ లేదా ఏదైనా దశలవారీ ప్రక్రియ గురించి ఎటువంటి ప్రశ్న లేదు పరివర్తన
స్థితి మధ్యవర్తిత్వ ప్రక్రియ అనేది పరివర్తన దశ ద్వారా వెళ్లే ప్రతిచర్య అని మాకు తెలుసు, ఇది sn2 రకం
ప్రతిచర్య మధ్యంతర గుండా వెళుతుంది, అంటే అంటే మొదటి పరివర్తన స్థితి తర్వాత మధ్యస్థం
తర్వాత రెండవ పరివర్తన స్థితి మేము దానిని sn1 రకం అని పిలుస్తాము కాబట్టి వెండి ఎందుకు
సోడియం సిల్వర్ ప్లస్ అని సమాధానం చెప్పలేకపోతుంది ఫార్మాట్ ద్వారా r ప్లస్ ఏర్పడటాన్ని ప్రోత్సహిస్తుంది
agx నందు, ప్రతిచర్య రేటు చాలా వేగంగా ఉంటుంది, ఎందుకంటే వెండి చాలా త్వరగా xతో ప్రతిస్పందిస్తుంది మరియు అది
r ప్లస్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది, అయితే సోడియం అలా చేయదు కాబట్టి న్యూక్లియోఫైల్ ఎక్కువ ఎలక్ట్రోనెగటివ్ అణువు ఉన్న సైట్ నుండి దాడి చేస్తుంది
చాలా స్పష్టమైన సమాధానం న్యూక్లియోఫైల్ అంటే ఏమిటి cn అనేది
c మైనస్ లేదా n మైనస్ అనేది తెలుసుకోవలసినది సమాధానం వెండి
r ప్లస్ ఏర్పడటాన్ని ప్రోత్సహిస్తుంది కాబట్టి సిల్వర్ హాలైడ్ agx ఏర్పడటం ద్వారా x ఏర్పడుతుంది కాబట్టి r ప్లస్
వైపు నుండి న్యూక్లియోఫైల్ దాడి ఉందా ఇది కార్బన్ మరియు నైట్రోజన్ నుండి ఎక్కువ ఎలెక్ట్రోనెగటివ్ పరమాణువును కలిగి ఉంటుంది,
అందులో ఒకటి ఎక్కువ ఎలెక్ట్రోనెగటివ్ నైట్రోజన్ కాబట్టి స్పష్టంగా
రీఅరేంజ్ చేయడానికి ఎటువంటి అవకాశం లభించడం లేదు కాబట్టి మీరు rnc అనేది చాలా జాగ్రత్తగా ఆలోచించే ఉత్పత్తి వెండితో
పాటు వెండి ఏర్పడటం ద్వారా చాలా వేగంగా శక్తి ఏర్పడటాన్ని ప్రోత్సహిస్తుంది.

న్యూక్లియోఫైల్‌ని సాధారణంగా దాడి చేయడానికి హాలైడ్ ఉత్పత్తి చేస్తుంది ఎలక్ట్రాన్ నెగటివ్ సైడ్ ఎటాక్
చేయాలి ముందుగా కార్బన్‌లోని ఎలక్ట్రోనెగటివ్‌పై దాడి చేయాలి మరియు నైట్రోజన్ నైట్రోజన్ కాబట్టి న్యూక్లియోఫైల్
ఎక్కువ ఎలక్ట్రోనెగటివ్ పరమాణువు ఉన్న వైపు నుండి దాడి చేస్తుంది కాబట్టి మీరు sn1 మెకానిజం ద్వారా rncని పొందుతారు
అయితే సోడియం ప్లస్ r ప్లస్ ఏర్పడటానికి అటువంటి ప్రమోషన్‌ను చూపదు ఎందుకంటే
వెండి సోడియం ప్లస్‌తో పోలిస్తే ఇది చాలా సాధారణం కాదు.
వేగంగా వచ్చే అవపాతంలో
పాల్గొనండి కాబట్టి అది సాధారణ sn2 రకం ప్రతిచర్యను కలిగి ఉంటుంది అంటే కార్బన్‌ని పరివర్తన స్థితిగా చెప్పవచ్చు, ఎందుకంటే
సైనైడ్ na ప్లస్ cnలో ప్రతికూల చార్జ్ మైనస్ కార్బన్‌పై ఉంది, కాబట్టి కార్బన్ నేరుగా
r కి జోడించబడుతుంది ఇది మరియు మీరు ఆర్‌సిఎన్‌ని పొందారు చాలా బాగుంది
మీరు ఆర్‌సిఎన్‌ని పొందాలనుకుంటే ఆర్‌సిఎన్‌ని పొందవచ్చు.
మొదటి ప్రక్రియ రోనో చాలా బాగుంది అంటే ఇద్దరు రోనోగా నటించడం మీకు తెలుసు
మేము నిన్న టూ ప్లస్ తీసుకోలేదు మరియు ఏ రెండిటికీ రియాక్ట్ కాలేదని మేము కనుగొన్నాము.
అయ్యో ఒనో
కాబట్టి రెండు మైనస్ కాదు ఇది ఒక యాంబిషన్ న్యూక్లియోఫైల్ అయితే అది
నైట్రోజన్ ద్వారా దాడి చేయవచ్చు ఆక్సిజన్ ద్వారా దాడి చేయవచ్చు అది sn1 కేసు అయినప్పుడు మరింత ఎలక్ట్రోనెగటివ్
పరమాణువు అదే దృగ్విషయంపై దాడి చేస్తుంది అదే లాజిక్ అది rbr సోడియం నైట్రేట్ అయినప్పుడు లేదా పొటాషియం
నైట్రేట్ kno టూ కేస్ అప్పుడు మనకు పరివర్తన స్థితి వస్తుంది మరియు ఉత్పత్తిని rn కాదు రోరోనోగా పొందడం జరుగుతుంది, ఇది
అకర్బన భాగాన్ని

Dhutor@IITK

వెండి నుండి సోడియమ్‌కి మార్చడం ద్వారా రెండు పూర్తిగా భిన్నమైన సమ్మేళనం ఒకటి sn1 మెకానిజంను అనుసరిస్తుంది, మరొకటి sn2 రకం మెకానిజంను అందిస్తోంది కాబట్టి
ఇది ఆంబిడెంట్ న్యూక్లియోఫైల్ యొక్క చాలా మంచి పాత్ర సరే, నేను కార్బన్ నైట్రోజన్ సింగిల్ బాండ్
కార్బన్ నైట్రోజన్ డబుల్ బాండ్ గురించి చెప్పాను మరియు ఆంబియంట్ న్యూక్లియోఫైల్ యొక్క చాలా మంచి సందర్భం కార్బన్ నైట్రోజన్
ఎంపిక చేసి కార్బన్‌ను ఉపరితలంపై దాడి చేయవచ్చు సబ్‌స్ట్రేట్‌కు r లేదా
నైట్రోజన్ జోడించబడవచ్చు ఇప్పుడు మరొక రకమైన విషయం చాలా సహాయకారిగా ఉంది
ఎందుకంటే మీరు ఇప్పుడు అమైడ్‌ను అమీన్‌గా ఎలా మార్చవచ్చు by hofmann degrada
మీరు నైట్రైల్ ఆర్‌సి ట్రిపుల్ బాండింగ్ నుండి కొంత
అమైన్‌ను తయారు చేయాలనుకుంటే, ప్రాథమికంగా నైట్రైల్ ఇది మరియు అమీన్ ఆర్‌సి2 ఎన్‌హెచ్2 అయితే ఇక్కడ తేడా ఏమిటి
ఈ ట్రిపుల్ బాండ్ సింగిల్ బాండ్‌కి తీసివేయబడింది.
 మరియు ప్రతి కార్బన్‌కు రెండు హైడ్రోజన్
జోడించబడింది మరియు ఆ c
సాధారణ బంధం n ను ch రెండు nh రెండుగా మార్చడానికి ట్రిపుల్ బాండ్‌కి రెండు హైడ్రోజన్ జోడించబడి, ప్రైమరీ అమైన్ లేదా ఒక డిగ్రీ
అమైన్‌గా ఉండే నైట్రోజన్ పరమాణువును హైడ్రోజన్ సంకలనం అంటారు.
  లేదా తగ్గింపు కాబట్టి
ఉత్ప్రేరక హైడ్రోజనేషన్ లేదా మరొక మంచి కారకం ద్వారా ఈ ఫంక్షనల్ గ్రూపుల్లో దేనినైనా తగ్గించడం అనేది లిథియం అల్యూమినియం హైడ్రైడ్ మిక్స్డ్ హైడ్రైడ్
లిథియం హైడ్రైడ్ మరియు అల్యూమినియం హైడ్రైడ్ lh 3 మరియు l ih కలిసి lilh 4, ఇది
మీరు ఆక్సిజన్‌ను తీసుకుంటే అమైన్‌ను ఈ విధంగా అందిస్తుంది డబుల్ బాండెడ్ నోహ్ గ్రూప్ ఆక్సిమిన్ ఉంది కాబట్టి దాన్ని ఆక్సిమ్ అంటారు కాబట్టి
మీరు దాన్ని తగ్గించినప్పుడు మీరు rch   nh2తో ముగుస్తుంది అంటే ఆక్సిన్‌లు తరచుగా సోడితో తగ్గుతాయి
ఆల్కహాల్‌లోని ఉమ్ మెటల్, ఇది మరొక తగ్గించే ఏజెంట్ సిస్టమ్ సోడియం ఆల్కహాల్ పొటాషియం ఆల్కహాల్ అమైన్‌ను తయారు చేయడానికి కూడా ఉపయోగించబడుతోంది మీరు సాధారణ sn2 రకం ప్రతిచర్యను చేయవలసి ఉంటుంది,
మీరు ట్రిపుల్ బాండెడ్ విషయం నుండి ప్రారంభించవచ్చు దశలవారీ తగ్గింపు లేదా ఒక దశను అనుసరించండి రెండు బంధాలు తగ్గుతాయి కాబట్టి ఒక మార్గం హైడ్రోజన్ లేదా లిథియం అల్యూమినియం హైడ్రైడ్‌తో మరొక మార్గం
నైట్రైల్ లేదా ఆక్సిమ్‌తో ప్రారంభించి మీరు ప్రైమరీ అమైన్ ని తయారు చేయవచ్చు లేదా ఈ సందర్భంలో చాలా చక్కని ఉదాహరణ rconr ప్రైమ్
డబుల్ ప్రైమ్ అమైడ్ మీరు ప్రైమరీ సెకండరీ లేదా తృతీయ అమైన్‌ను చాలా చక్కగా పొందవచ్చు ప్రత్యామ్నాయం ప్రకారం మీరు
కోరుకున్న ప్రకారం, నైట్రైడ్ నుండి అమైన్‌ను పొందడానికి మరొక ఉపాయం లేదా మరొక టెక్నిక్
తగ్గించడం మరియు తగ్గించడం ద్వారా ఏజెంట్లు సిటు లేదా లిథియం అల్యూమినియం హైడ్రైడ్‌లో ఉత్పత్తి చేయబడిన హైడ్రోజన్
కొన్నిసార్లు ఇతర హైడ్రైడ్‌లను కూడా ఉపయోగించవచ్చు అని నేను యాంటీబయాటిక్స్ మరియు ఆవిష్కరణ గురించి చెప్పాను
.
  పెన్సిలిన్ చాలా సరళమైన అణువులలో ఒకటి
yl సమూహం కూడా ఈ సమ్మేళనాలు
యాంటీ బాక్టీరియల్ లక్షణాలను కలిగి ఉన్నట్లు కనుగొనబడింది, ఇది
పందొమ్మిది ముప్పై ఆరు సంవత్సరాలలో లూయిస్ పాశ్చర్ ఇన్‌స్టిట్యూట్ నుండి పారిస్ ఎ
సల్ఫర్ నీలమైట్ నుండి ఈ పరిభాషలో చూడండి సల్ఫోనిలామైడ్ సల్ఫోనిల్ అంటే 2 అమ్మోనైల్ అంటే nh2 మరియు ఈ సందర్భంలో సల్ఫోనిలమైడ్ అనే నాలుగు స్థానాల్లో మరొక అమైన్ సమూహం ఉంది.
 ఇది మొదటి సల్ఫర్ ఔషధంగా గుర్తించబడింది
అదనపు ఔషధాల అన్వేషణలో సంశ్లేషణ చేయబడింది కాబట్టి
సల్ఫర్ మెలమైడ్ లేదా సల్ఫోనామైడ్ థింగ్ డిస్కవరీ ప్రోటో
ఆల్కలాయిడ్స్ విషయంలో కూడా ఇది చాలా మంచి పురోగతి.

Prutor@IITK

బొగ్గు పరిస్థితి కెఫీన్ కెఫీన్ చికిత్స దాదాపుగా ఉంది మేము టీ లేదా కెఫిన్‌లో ఉపయోగించే ప్రతి రోజు
చాలా చక్కని నిర్మాణాన్ని కలిగి ఉండేలా మీరు కుడిచేతి ఆరు సభ్యుల ఉంగరం పెరిడిన్ రకం అని చెప్పవచ్చు
కానీ మూడు స్థానాల్లో మరొక నైట్రోజన్ అణువు ఉంటుంది అలాగే కుడి చేతి రకం పైరోల్ కాబట్టి
ఇది పైరోల్ పిరిడిన్ కలిపి కానీ మళ్లీ మూడు స్థానాల్లో మరొక నైట్రోజన్ ఉంది కాబట్టి ఒక పైరోల్
మోయిటీ మరొక పెరిడిన్ మోయిటీ కొంత భిన్నమైన ఆక్సీకరణ స్థితి ఈ వైపు రెండు కార్బొనిల్
సమూహం ఇది మరేమీ కాదు, ఇది టీ డస్ట్ కెఫీన్ నుండి పొందిన కెఫీన్ కాఫీలో లభిస్తుంది
మరియు అనేక ఇతర వస్తువులు మరియు ఇది ఆహ్ పెయిన్‌కిల్లర్ కార్యకలాపాలను కలిగి ఉంది, ఇది ఇతర రకాల ఔషధ
కార్యకలాపాలను కలిగి ఉంటుంది
మరియు ఆహ్ కొంత వరకు ఇది వ్యసనపరుడైనది కూడా కాబట్టి కోనిసిన్ అనేది మరొక ఆల్కలాయిడ్స్, నేను ఏ రకం అని
అడిగితే నిర్మాణ లక్షణాలను బట్టి ఆల్కలాయిడ్‌లను వర్గీకరించిన మరికొన్ని నిర్మాణాన్ని కలిగి ఉన్నాను
ఆల్కలాయిడ్ అనేది ఈ ఒక్క సమాధానం పైప్ చేయబడాలి ఎందుకంటే
పైరిడిన్ తగ్గినప్పుడు ఇది బైపెరిడిన్ ఏ రకంగా ఉంటుంది నిర్మాణం ఇది పైరోలిటిన్ ప్రొపేన్ మరొక చక్కని
సమ్మేళనం ఒక ఉదాహరణ నేను మీకు ఇచ్చిన క్వినోలిన్ ఒక బెంజో పిరిడిన్ ఐసోక్వినోలిన్ నైట్రోజన్
స్థానం క్వినోలిన్‌లో భిన్నంగా ఉంటుంది, ఇది ఇప్పుడు ఒకటి, ఇది రెండు స్థానాల్లో ఉంది టెట్రాహైడ్రోఐసోక్వినోలిన్
అంటే ఒక ఉంగరం పూర్తిగా తగ్గింది.
నేను మీకు ఇప్పటికే చెప్పిన విషయం కార్బొనిల్ గ్రూప్‌కి ప్రత్యామ్నాయంగా
ఇండోల్ మేకింగ్ ఇండోల్‌తో ఇండోల్ చేయండి , అది ఏమీ
కాదు బెంజో పైరోల్ అంటే బెంజీన్ రింగ్ మరియు పైరోలినిక్ అంటే ఐదు సభ్యుల లింక్‌లు ఉన్నాయి
ఇమెడజోల్స్ ప్రోటీన్‌ల బిల్డింగ్ బ్లాక్‌లు లేదా అమైనో ఆమ్లాలు అనేక సమ్మేళనాలు అంటే ఒకటి మరియు
మూడు స్థానాల్లో రెండు నైట్రోజన్ అణువులు ఉంటాయి, ఇది ఐదు సభ్యుల రింగ్ ఇమిడాజోల్ మరియు
ప్యూరిన్స్ ఒకటి మరియు మూడు స్థానాలు సరిగ్గా ఇలాగే అంటే పిరిమిడిన్ రకం మరియు ఒకటి మూడు
అంటే తక్షణ రకం విషయం కాబట్టి పిరిమిడిన్ ఇమిడాజోల్ కలిసి జీవం యొక్క బిల్డింగ్ బ్లాక్‌లలో
చాలా ముఖ్యమైన తరగతి సమ్మేళనాలను అందిస్తుంది చాలా
పదార్థాలు ప్యూరిన్ కాబట్టి ఇవన్నీ నత్రజని లేదా కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధాలను కలిగి ఉండే కార్బన్ సమ్మేళనాలు తప్ప
మరేమీ కాదు, ఇవి కొన్ని సహజ వనరులలో ఉన్నాయి,
ఇక్కడ మీరు ఆల్కలాయిడ్‌లను పొందవచ్చు.

అవుననే నేను చెప్పలేదు.

అక్కడ లేదు అది పైరోల్ అయితే చిరల్ సెంటర్ లేదు సమ్మేళనం చిరల్ కాదు కానీ మీరు దానిని తగ్గించినప్పుడు
మీరు కార్డినల్ సెంటర్‌ను పొందుతారు మరియు మీరు ప్రత్యేకంగా హైడ్రోజన్ బీటా అయితే ఒక రకమైన
ఎన్‌యాంటియోమర్
అయితే హైడ్రోజన్ ఆల్ఫా మరొక రకంగా ఉంటుంది enantiomer కాబట్టి నికోటిన్ ఒక నికోటిన్
ఆ అన్ని పానీయాలలో కూడా ఉంటుంది మరియు అనేక ఆహ్ మాదకద్రవ్యాల కార్యకలాపాలు కూడా ఉన్నాయి మరియు
నికోటిన్ ఉద్దీపనగా చాలా మంచిది ఇవి మరొకటి కావు, ఇవి కార్బన్ నైట్రోజన్ సమ్మేళనం యొక్క కొన్ని
ఉదాహరణలే కాదు, అది మిథైల్‌లోని ఆర్గానిక్ సమ్మేళనాలు ఆరికోలిన్‌తో కూడిన నైట్రోజన్‌ని కలిగి ఉంటుంది, అయితే
coochh3తో
మూడు స్థానాల్లో ప్రత్యామ్నాయం ఉంది ‘ పిరిడిన్ మూడు
స్థానాల్లో ఉంది రెండు లేదా నాలుగు స్థానాల్లో ఎందుకు ఉండకూడదు అనే దానికి ప్రత్యామ్నాయం ఉంది సమాధానం
జీవశాస్త్రపరంగా చాలా సులభం
లేదా ఈ సమ్మేళనాలు ఉత్పత్తి చేయబడే బయోసింథటిక్ మార్గం అవి
పిరిడిన్ ట్రై కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ మార్గాన్ని అనుసరిస్తాయి అంటే ప్రకృతి ఖచ్చితంగా ఉత్పత్తి చేస్తుంది ఫ్యాషన్
అంటే పిరిడిన్ లేదా ప్రత్యామ్నాయ పిరిడిన్ విషయంలో ఎక్కువగా మూడు ప్రత్యామ్నాయాలు
సహజ ఉత్పత్తులు, అయితే వ్యక్తులు ఇతర స్థానాల్లో సంశ్లేషణ చేయవచ్చు, ఈ సందర్భంలో ఇది లాబ్లిన్ లోబ్‌లైన్
అని పిలువబడే రెండు స్థానాల ప్రత్యామ్నాయ ప్రొటీన్‌ను కూడా ఇదే పద్ధతిలో తయారు చేయవచ్చు.

సరే ఇప్పుడు నేను మీకు కార్బన్ యొక్క కొన్ని ఆసక్తికరమైన ప్రతిచర్యలను చూపుతాను
నత్రజని బంధం మీ వద్ద ఉంటే ఈ ఉదాహరణను తీసుకుందాం మరియు h 2లో ch 3 ch 2ని
తీసుకుందాం ఈ సమ్మేళనాన్ని 1 డిగ్రీ అమైన్‌గా తీసుకుందాం ఒక విషయం ఏమిటంటే, నత్రజని తర్వాత
మొదటి కార్బన్‌ను ఆల్ఫా కార్బన్ అని పిలుస్తారు, రెండవది కార్బన్ అంటారు బీటా కార్బన్ కాబట్టి ఇది ఒక

Prutor@IITK

డిగ్రీ మధ్యలో ఉంటుంది ఎందుకంటే cnh2 అంటే nh2 మూడు మరియు ఈ అణువులో బీటా హైడ్రోజన్ ఉంది
కాబట్టి మీరు మిథైల్ అయోడైడ్‌ను అధికంగా కలిపి చికిత్స చేస్తే ఉత్పత్తి ఏది అవుతుంది
మీకు బీటా హైడ్రోజన్ ప్రత్యామ్నాయంగా ఇథైలమైన్ చికిత్స ఉంది మిథైల్ అయోడైడ్ అధికంగా ఉంటే,
మిథైల్ అయోడైడ్ చేసేది   నత్రజని నుండి ఒంటరి జత ఎలక్ట్రాన్‌ను
తీయడం మరియు కార్బన్ అయోడిన్ బంధాన్ని విచ్ఛిన్నం చేస్తుంది ఫలితంగా మీరు n ch3 ఒక హైడ్రోజన్‌ను
అయోడైడ్ సహాయంతో బయటకు పంపి ఆ విధంగా బయటకు తీస్తారు.
 మీరు తదుపరి మిథైలేషన్ చేస్తే, మీరు
ట్రైమిథైల్ ఆల్కైల్ అమ్మోనియం అయోడైడ్‌తో ముగుస్తుంది అంటే క్వాటర్నరీ సాల్ట్ n ప్లస్ మరియు i మైనస్
ఇప్పుడు హాఫ్‌మన్ ద్వారా చాలా చక్కని ఆవిష్కరణ జరిగింది ఈ రకమైన కంప్ అయితే ఏమిటి
క్వాటర్నరీ నైట్రోజన్ ఉన్న చోట కౌంటర్ అయాన్ హాలైడ్ కావచ్చు, అది br మైనస్ లేదా అయోడైడ్ మైనస్
నీటి సమక్షంలో సిల్వర్ ఆక్సైడ్‌తో శుద్ధి చేయబడుతుంది మీరు ట్రై మిథైల్ ఆల్కైల్ అమ్మోనియం
హైడ్రాక్సైడ్‌ని ఇప్పుడు బాగానే
పొందుతారు ఈ సమ్మేళనంలో ఉన్న బీటా హైడ్రోజన్ అప్పుడు దానిని
తేలికపాటి బేస్ లేదా నీటిలో కొంచెం వేడి చేస్తే   ఈ ప్రోటాన్ బీటా హైడ్రోజన్‌ను తీయడం
మరియు కార్బన్   మరియు హైడ్రోజన్ మధ్య బంధాన్ని ఏర్పరిచే ఎలక్ట్రాన్ జత తదుపరి కార్బన్ వైపు మారుతుందని
కనుగొనబడింది ఒక
ఫలితంగా ధనాత్మకంగా ఛార్జ్ చేయబడిన నైట్రోజన్ సిస్టమ్ నుండి బయటకు విసిరివేయబడింది
కాబట్టి మీరు ఆల్కెన్‌ను పొందడం ఈ రకమైన ప్రతిచర్యను
హాఫ్‌మన్ ఎలిమినేషన్ రియాక్షన్ అని పిలుస్తారు   రెండు సమూహాలు
సిస్టమ్‌ను విడిచిపెట్టినప్పుడు వారి సంబంధాన్ని ఏ విధంగా కలిగి ఉండవచ్చు? ఆల్ఫా బహుశా బీటా ఒమేగా కోసం గామా
లేదా డెల్టా కావచ్చు
ఆ రకమైన ప్రతిచర్యలను ఎలిమినేషన్ ప్రతిచర్య అని పిలుస్తారు, ఇక్కడ చోదక శక్తి ఏమిటి
హై డ్రోజెన్ బేస్ ద్వారా తీయబడుతుంది మరియు మూడు స్థూల సమూహాలు లేదా మిథైల్ సమూహాలతో ఉన్న   n ప్లస్
అనేది క్వాటర్నరీ ఉప్పు కాబట్టి బంధం చాలా ఎక్కువ లేబుల్‌గా ఉంటుంది లేదా చాలా తేలికగా ఉంటుంది, తద్వారా ఒక
సజీవ
సమూహం మరియు హైడ్రోజన్ మరొక సమూహంగా విడిపోతుంది మీరు ఆల్కెన్‌తో పొందుతున్న ప్రక్రియ
ఇది హాఫ్మ్యాన్ ఎలిమినేషన్ రియాక్షన్ సైక్లోహెక్సేన్ మిథైల్ ట్రిమిథైల్ అమ్మోనియం
హైడ్రాక్సైడ్‌కి ఉదాహరణగా ఉంటుంది.
 మీరు ఈ వైపు తీసుకోవచ్చు కూడా మీకు సమస్య లేదు ఇదే గామా అవుతుంది కానీ
బీటా హైడ్రోజన్ ఉన్నప్పుడు అది ప్రాధాన్యమైనది కాబట్టి అది ఏమి చేస్తుందో అది
ఇక్కడకు మార్చబడుతుంది మరియు ఆ కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధాన్ని విచ్ఛిన్నం చేస్తుంది   డైమిథైల్ అమైన్‌గా
తొలగించబడింది
మరియు మీరు డబుల్ బాండ్ ch2 ద్వారా c 6hని పొందుతారు   ఆల్కెన్ ఉత్పత్తి అవుతున్న ఈ రకమైన ప్రతిచర్యను
మీరు చూశారని నేను భావిస్తున్నాను
ఆపై tతో పోలిస్తే ఇక్కడ వ్యత్యాసం అతను
మీరు చూసిన ఇతర విషయాలు మీరు ఆల్కెన్‌ను ఎక్కువగా ప్రత్యామ్నాయ స్థానంలో పొందుతారని
కానీ ఈ సందర్భంలో మీరు తక్కువ ప్రత్యామ్నాయ స్థితిలో ఆల్కెన్‌ని పొందుతున్నారు   ఈ వ్యత్యాసాన్ని
ఈ రకమైన ఉత్పత్తులను హాఫ్‌మాన్ ఉత్పత్తి అని ఎందుకు అంటారు మరియు ఎక్కువ ఆల్కెన్ ప్రత్యామ్నాయంగా ఉన్న
చోట
ఉత్పత్తి చేయడాన్ని సెట్ చెక్ ప్రొడక్ట్ అంటారు మరియు హాఫ్‌మన్ ఉత్పత్తికి n ఆల్కైల్ లేదా కాటన్
ఫలితం n ఆల్కైల్ చాలా ముఖ్యమైనది,
 అందుకే మీరు ఈ ఉదాహరణను ఇక్కడ ఎందుకు ఎంచుకున్నారు
కాబట్టి తక్కువ ప్రత్యామ్నాయం ఉన్న సైట్‌లో ఆల్కెన్‌ను తయారు చేయడానికి ఇది మంచి మార్గం.
 కాబట్టి
ఇది హాఫ్మన్ రియాక్షన్ లేదా హాఫ్మాన్ ఉత్పత్తి ఇప్పుడు క్వాటర్నరీ అమ్మోనియం హైడ్రాక్సైడ్‌లో రెండు
లేదా అంతకంటే ఎక్కువ సమానం కాని బీటా హైడ్రోజన్‌ని కలిగి ఉంది, దీన్ని చూడండి సమానం కాని బీటా హైడ్రోజన్
అంటే మీ ఉద్దేశం
కాబట్టి ఈ ఉదాహరణ ఇక్కడ బీటా హైడ్రోజన్ ఉంది   మరో బీటా హైడ్రోజన్ ఉంది ఈ
వైపు కాబట్టి ఉత్పత్తి ఎలా ఉంటుంది కాబట్టి   మీరు ఉత్పత్తి నియమాన్ని ఎలా గుర్తించగలుగుతారు
క్వాటర్నరీ అమ్మోనియం హైడ్రాక్సైడ్‌లో రెండు లేదా ఎక్కువ లేదు n సమానమైన బీటా హైడ్రోజన్ సమానం కాని

బీటా హైడ్రోజన్ అంటే ఇది ఆల్ఫా ఇది బీటా ఇది ఆల్ఫా ఇది కూడా బీటా కాబట్టి ఇది ఒక
రకం హైడ్రోజన్ ఇది మరొక రకం హైడ్రోజన్ ఇది వరకు నేను ఇంతకు ముందు తీసుకున్న ఉదాహరణ
ఈ సందర్భంలో వలె ఒకే ఒక బీటా హైడ్రోజన్ మాత్రమే ఉంది అవును ఇక్కడ ఒక బీటా హైడ్రోజన్ మాత్రమే ఉంది కాబట్టి
అక్కడ అస్పష్టత లేదు కానీ రెండు బీటా హైడ్రోజన్‌లు ఉన్నప్పుడు
ఏది ప్రధాన ఉత్పత్తి అవుతుంది మీరు దానిని విశ్లేషించి
, ప్రధాన ఉత్పత్తి ఫలితాలకు సమాధానాన్ని కనుగొనాలి ఎక్కువ లేదా ఎక్కువ ఆమ్ల బీటా
హైడ్రోజన్ ఆమ్ల ప్రోటాన్‌ల సంగ్రహణను కోల్పోవడం చాలా సులభం ఎందుకంటే యాసిడ్ ప్రోటాన్ దాత కాబట్టి ఏ ప్రోటాన్
మరింత ఆమ్లంగా ఉంటుంది , ఈ సందర్భంలో రెండు బీటా హైడ్రోజన్‌లు ఉంటే సిస్టమ్‌ను పైకి లేపడం సులభం
ఎక్కువ ఆమ్లంగా ఉంటుంది, అది వదిలేస్తుంది మరొకటి వదలదు లేదా అది వదిలేస్తే
మొత్తంలో తక్కువగా ఉంటుంది, ఈ సందర్భంలో హైడ్రోజన్ ఎక్కువ ఆమ్లంగా ఉంటుందని ch3 స్పష్టంగా ఉంది.

ఈ మరింత ప్రత్యామ్నాయం ch3ch3 తక్కువ ఆమ్లంగా ఉంది
కాబట్టి ఈ రెండు మిథైల్ గ్రూపులు కార్బన్‌కు ఎలక్ట్రాన్‌ను దానం చేయడం ఎలక్ట్రాన్‌ను దానం చేయడం వలన
ఈ కార్బన్ యొక్క ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రత పెరుగుతోంది, అయితే ఇక్కడ కేవలం మూడు హైడ్రోజన్‌లు లేవు మిథైల్
సమూహాలు లేవు ఒక్కటే ఉన్నాయి పోస్ట్ మరొక వైపు నుండి వస్తుంది అంటే అవి సాధారణం కాబట్టి స్పష్టంగా
ఈ కార్బన్‌పై ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రత దీని కంటే ఎక్కువగా ఉంటుంది మరియు ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రత ఎక్కువగా ఉన్నప్పుడు
సహజంగానే హైడ్రోజన్ తక్కువ ఆమ్లంగా ఉంటుంది కాబట్టి ఎక్కువ ఆమ్ల హైడ్రోజన్ తక్కువ ప్రత్యామ్నాయంగా ఉంటుంది
ఒకటి మరియు మీరు ప్రధానమైన ఉత్పత్తిని పొందుతారు,
అందుకే హాఫ్‌మాన్ ఉత్పత్తి కెమిస్ట్రీ రెజియో అంటే ఆ టెర్మినల్‌లో
డబుల్ బాండ్ ఏ ప్రాంతంలో వస్తుంది హాఫ్‌మన్ ఉత్పత్తి
మళ్లీ రెండు బీటా హైడ్రోజన్ ఉన్నట్లయితే , ఎలిమినేషన్ రియాక్షన్‌లో ఒకటి ఎంపిక చేసి తొలగించబడుతుంది
ఒకటి ఎక్కువ ఆమ్లంగా ఉంటుంది ఎందుకంటే ఎక్కువ ఆమ్లాన్ని వదిలివేయడం సులభం ఏది
ఎక్కువ ఆమ్లం అని తెలుసుకోవడం ఏ విధమైన ఇతర ఫంక్షనల్ గ్రూప్ లేదా
ఎలక్ట్రాన్ దానం లేదా ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ సమూహం ఉందో మీరు లెక్కించాలి మరియు
తనిఖీ చేయాలి మరియు స్టాటిక్ ఫ్యాక్టర్ కూడా వస్తుంది రెస్క్యూ మరియు ఇది మరింత
ఆమ్లమైనది కాబట్టి మీరు ప్రధానమైన ఉత్పత్తిని పొందుతారని నేను మరొక ఆసక్తికరమైన ఫీచర్ గురించి చెబుతాను
ఆల్కహాలిక్ ఆల్కలీ
ఇథనోలిక్ కోతో చికిత్స చేయబడుతుందని ఆల్కైల్ హాలైడ్ ఎథైల్ బ్రోమైడ్ చెప్పినప్పుడు మీకు చాలా మంచి ఎలిమినేషన్
రియాక్షన్ తెలుసు ఉత్పత్తి
అదే ఆల్కైల్ హాలైడ్‌ను బలమైన క్షారంతో చికిత్స చేస్తే మీకు
ఎలిమినేషన్ రియాక్షన్ వస్తుంది
ముఖ్యంగా
హాఫ్‌మన్ నిర్మూలన యొక్క వైవిధ్యం తృతీయ అమైన్
ఆక్సైడ్‌తో మొదలవుతుంది తృతీయ అమైన్ అంటే మూడు రెండు హైడ్రోజన్ మరియు
ఉపప్రత్యామ్నాయాలు అక్కడ ఉచిత హైడ్రోజన్ లేదు మరియు ఇది ఆక్సీకరణం చేయబడినప్పుడు
నత్రజని యొక్క ఒంటరి జత ఎలక్ట్రాన్ రెండు మైనస్‌లను కైవసం చేసుకుంది కాబట్టి ఇది n ప్లస్ లేదా మైనస్ కాబట్టి ఈ
రకమైన సమ్మేళనాలను ఐనాక్సైడ్ తృతీయ అంటారు ఆక్సైడ్ వైట్ తృతీయలో ఈ నైట్రోజన్
అన్ని ప్రత్యామ్నాయాలకు ఉచిత హైడ్రోజన్ ఉండదు కార్బన్ హైడ్రోజన్ అణువును కలిగి
ఉంటుంది ఇక్కడ మరియు
కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం విరిగిపోతుంది, కనుక ఇది హాఫ్‌మన్ రకం ప్రతిచర్య హాఫ్‌మన్ రకం తొలగింపు అని నేను
చెప్పగలను
కానీ అదనపు విషయం ఏమిటంటే, ఆ హైడ్రోజన్‌ని ఆమ్ల హైడ్రోజన్‌ని ఎంచుకొని
దాదాపుగా చక్రీయ పరివర్తన స్థితిని తయారు చేయడంలో మైనస్ ఉంది.
ఆల్కెన్ మరియు అంతం డయల్కైల్ హైడ్రాక్సిలామైన్ తప్ప మరేమీ కాదు,
ఈ రకమైన ప్రతిచర్యను అతని పేరు నుండి కోప్ ద్వారా అధ్యయనం చేయబడింది, దీనిని కోప్ రియాక్షన్ అని పిలుస్తారు
ఒక కొత్త పరిభాష y హైడ్రోజన్ మరియు నైట్రోజన్ సమూహాలను తొలగించడం ద్వారా అర్థం ఏమిటో మీరు ఇక్కడ
చూడవచ్చు
syn ఎలిమినేషన్ సమూహాలు ఒకే వైపు నుండి సిస్టమ్‌ను వదిలివేస్తున్నాయి
అంటే syn sin అంటే అదే వైపు నుండి లేదా అవి ఎదురుగా ఒకదానిని వదిలివేస్తే
ముఖ్యమైన విషయం ఏమిటంటే, అది వదిలిపెట్టిన రెండు సమూహాలు ఒకదానికొకటి వ్యతిరేకమైనవి, అది చక్రీయ

Dr.Tutor@IITK

సమ్మేళనం అయితే, ఇది చాలా వ్యతిరేకం అంటే వ్యతిరేకం మరియు వ్యతిరేకం చూసిన పాపం అంటే ఒకే
వైపు రెండు సమూహాలు వెళ్లిపోతున్నాయి,
అందుకే ఈ పరిభాష కనిపిస్తుంది ఇక్కడ వ్రాయబడింది
కాబట్టి మరొక ఉదాహరణ చూపబడింది అంటే సైక్లోహెక్సాయిల్ మిథైల్ డైమిథైలమైన్ ఆక్సైడ్ రెండు మిథైల్ ఆక్సైడ్ ఓ
మైనస్ బీటా హైడ్రోజన్ మరియు కార్బన్ హైడ్రోజన్ బాండ్ ఎలక్ట్రాన్ జత
ఇక్కడకు మారినట్లే కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం విరిగిపోతుంది మరియు మీరు దాదాపు ప్రత్యేకంగా 98 పొందుతారు
మిథైలీన్ సైక్లోహెక్సేన్ శాతం కాబట్టి ఇవి కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం ఏర్పడటం లేదా కార్బన్
హైడ్రోజన్ బంధాన్ని విచ్ఛిన్నం చేయడం ద్వారా కొత్త సమ్మేళనాలను తయారు చేయడం వల్ల ప్రయోజనం .
నేను ఇప్పుడు మిమ్మల్ని
కార్బన్ నైట్రోజన్ కెమిస్ట్రీకి సంబంధించిన కొన్ని ఆసక్తికరమైన సందర్భాలకు తీసుకెళ్తాను, మనం
ఈ నిర్మాణాన్ని కలిగి ఉన్న సమ్మేళనంతో ప్రారంభిద్దాం ఈ నిర్మాణాన్ని బెంజీన్‌ని మరొక బైండింగ్‌తో చూడండి అంటే
నాఫ్తలీన్ ఒక స్థానంలో ఆక్సిజన్ ఉంటే అది ఆల్ఫానాఫ్థాల్ అని పిలువబడే హైడ్రోజన్‌తో ఆక్సిజన్‌గా ఉంటుంది,
కానీ అది కాకుండా ch2 choh ch2 nh chch3ch3 ఐసోప్రొపైల్ సమూహంతో ముగిసే పొడవైన కార్బన్ గొలుసు ఉంది
కాబట్టి ఈ సమ్మేళనం గుండె ఉద్దీపనను కలిగి ఉన్నట్లు కనుగొనబడింది లేదా ఇది
చాలా మంచి గుండె ఉద్దీపన సమ్మేళనం
కర్బన నైట్రోజన్ సమ్మేళనం లేదా కర్బన సమ్మేళనం ఉన్న నైట్రోజన్ ఉన్నందున ఈ సమ్మేళనాన్ని
ఎలా సిద్ధం చేయవచ్చు అని నేను మిమ్మల్ని అడిగితే సమాధానాన్ని ఎలా సిద్ధం చేయాలి అంటే మీరు ఈ భాగాన్ని
జోడించేటప్పుడు చూడండి మీరు ఏదైనా మార్గం కనుగొనాలనుకున్నప్పుడు
అణువును విచ్ఛిన్నం చేయడం మంచిది అటువంటి మార్గం తద్వారా మీరు దీన్ని చాలా సులభంగా చేయవచ్చు మరియు
మీరు ఈ భాగాన్ని చూసేది ch3 ch ch3 రెండు nh స్థానంలో nh రెండు కాబట్టి ch
మూడు chch మూడు nh రెండు బీన్ g కొంత సమ్మేళనంతో చికిత్స చేయబడింది మరియు నేను nh
రెండు ప్రతికూల ముగింపు అని చెప్పాలి కాబట్టి కొన్ని ఇతర సమ్మేళనం అంటే కార్బన్ ధనాత్మకంగా చార్జ్ చేయబడే
కొన్ని ఇతర సైట్
ఈ కాన్సెప్ట్ కార్బన్ పాజిటివ్ నైట్రోజన్
ప్రతికూలంగా తయారవుతుంది, ఇది అనుభవం నుండి వచ్చిన జ్ఞానం మరియు ఇది గుప్త ధ్రువణతపై ఆధారపడి
ఉంటుంది
మరియు నేను మొన్న చెప్పినట్లు సింథోన్‌కు పరిభాష అంటే సింథోన్ కార్బోకేషన్
లేదా నైట్రోజన్ అయాన్ ఇవి సింథోన్ కాబట్టి సింథోల్ అయితే సింథటిక్
సమానమైనది ఏది ప్రారంభ మెటీరియల్ సమాధానం సాధారణ ఎపాక్సైడ్ ప్రారంభ
మెటీరియల్ ఇది చాలా స్థిరమైన సమ్మేళనం మరియు మరొక సమాధానం ch3ch ch3 nh2 రెండవ
భాగం కాబట్టి ఇది ప్రారంభ మెటీరియల్ నంబర్ వన్ ఇది ప్రారంభ మెటీరియల్ నంబర్
రెండు అని మేము వాటిని కలిసి వ్యవహరిస్తే అవి ప్రత్యేకంగా ఒక రకమైన పనికి లోనవుతాయని
మీకు తెలుసు సమ్మేళనం రకాన్ని ఎపాక్సైడ్ అని పిలుస్తారు ఇథిలీన్ ఆక్సైడ్ ఎపాక్సైడ్ కాబట్టి
న్యూక్లియోఫైల్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు ఎపాక్సైడ్ దాడి చేయి ఇక్కడ దాడి చేయవచ్చు మరియు ఈ కార్బన్ ఆక్సిజన్
బంధాన్ని తెరవవచ్చు లేదా అది ఇతర మార్గంలో చేయవచ్చు అంటే ఈ కార్బన్‌పై దాడి చేసి ఈ
కార్బన్ ఆక్సిజన్ బంధాన్ని విచ్ఛిన్నం చేస్తుంది ఘన బాణం అది విరిగిన
బాణం అవుతుంది ఇది జరగదు.

డిగ్రీ అప్రోచ్ యాంగిల్
ఇక్కడ కూడా ఈ వైపు కూడా జరిగే అవకాశం ఉంది, అయితే ఆ ప్రక్రియలో మీరు పరివర్తన స్థితిని పొందుతారు, ఇక్కడ
దాదాపు
కార్బన్ పెంటావాలెంట్ అంటే చాలా రద్దీగా ఉంటుంది
మరియు మీరు చాలా జాగ్రత్తగా చూస్తే ఇది chch2 మరియు ఇది
ch2 మాత్రమే అంటే ఇక్కడ రెండు హైడ్రోజన్‌లు ఉన్నాయి ఇక్కడ ఒక హైడ్రోజన్ మాత్రమే ఉంది కాబట్టి
కారణం తక్కువ ప్రత్యామ్నాయం ఉన్న వైపు దాడి చేయబడుతుంది తక్కువ ప్రత్యామ్నాయం వైపు దాడి చేయబడుతుంది,
ఆపై మీరు
ఈ సమ్మేళనంతో ముగుస్తుంది, ఆపై ప్రశ్న వస్తుంది ఇంత పెద్ద అణువు ఎలా వస్తుంది మీరు సమాధానం సిద్ధం చేయగలరు
మీరు దాన్ని మళ్లీ విచ్ఛిన్నం చేస్తే పెద్దది కాదు, మీరు och two ch డబుల్ బాండ్ ch తో ముగుస్తుంది దీని నుండి
రెండు
ఎలా నేను మళ్లీ ఎపాక్సైడ్‌ను ఈ విధంగా కత్తిరించి వ్రాశాను ఆక్సిజన్‌ను తీసివేసినట్లు నేను మిమ్మల్ని అడిగితే మీరు

Prudhvi@IITK

అచ్ డబుల్ బాండ్ ఛ టూని ఎపాక్సైడ్‌గా ఎలా మార్చగలరు అని మీ సమాధానం
నేను సానుకూలంగా ఉండే ఆక్సిజన్‌ని పొందాలి ఓ ప్లస్ ఎందుకంటే ch డబుల్ బాండ్ ch టూ దాడులు
ధనాత్మకంగా చార్జ్ చేయబడిన ఓ ప్లస్ ఆక్సిజన్ ధనాత్మకంగా చార్జ్ చేయబడిన ఆక్సిజన్‌కు మూలం ఏమిటి
అంటే రియాజెంట్ అంటే హైడ్రోజన్ పెరాక్సైడ్ ఆ పెరాక్సైడ్ అనుసంధానం ఉన్నంత సులభం లేదా
ఇది చాలా మంచి రియాజెంట్ కావచ్చు శక్తి యాసిడ్ పవర్ యాసిడ్ అంటే కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ అంటే
ఒక యాసిడ్ పెరాక్సైడ్ లింకేజీలు oo లింకేజ్ ఈ సందర్భంలో కూడా ఉంటుంది
రెండు ఆక్సిజన్ ఎందుకు సమానంగా ఉండదు ఎందుకంటే ఒక ఆక్సిజన్ కార్బొనిల్‌తో జతచేయబడుతుంది
హైడ్రోజన్‌కు మరొక ఆక్సిజన్ జోడించబడింది కాబట్టి ఈ రకమైన పెరాక్సైడ్ లింకేజ్
ఎపాక్సైడ్‌కి ఆల్కెన్ యొక్క ఆక్సీకరణకు అవసరమవుతుంది మరియు ఇది ఓ ప్లస్, స్పష్టమైన
కారణం ఈ ఆక్సిజన్ తీయబడుతుంది మరియు ఈ కూని మార్చబడుతుంది కూ మైనస్ మరియు
మీరు సంబంధిత ఎపాక్సైడ్‌తో ముగుస్తుంది కాబట్టి ఇది చాలా సాధారణ నియమం, కాబట్టి
హైడ్రోజన్ పెరాక్సైడ్ లేదా మెటల్
క్లోరో యొక్క బెంజోయిక్ యాసిడ్ లేదా పార్ట్ బెంజోయిక్ యాసిడ్ లేదా ఎసిటిక్ యాసిడ్‌లోని ఒక ఆక్సిజన్‌ని ఎంపిక చేసి
ఎందుకు సమాధానాన్ని పొందాలి
ఇది ఆల్ఫా ఎఫెక్ట్ న్యూక్లియోఫైల్ అయితే ఆ పరిభాష ఏమిటి అంటే
ఆక్సిజన్ సల్ఫర్‌తో లేదా నైట్రోజన్‌తో లేదా ఇతర వస్తువుతో కలిసి ఉండవచ్చు రెండు హెటెరోటామ్‌లు
కలిసి ఉండవచ్చు వాటి మధ్య ఎలక్ట్రాన్ జత ఏర్పడే బంధం సమానంగా పంచుకోబడదు.

న్యూక్లియోఫైల్ మరియు దాని గాలిని విడిచిపెట్టేది ఎలెక్ట్రోఫైల్,
ఇది ఎలక్ట్రోఫిలిక్ ఆక్సిజన్‌ను ఎలక్ట్రాన్ రిచ్ ఆల్కెన్ ద్వారా ఎపాక్సైడ్‌గా మార్చుతుంది.
సరే
మీరు దీన్ని చూసి, ఇది కూడా
చాలా ఇబ్బందికరంగా అనిపించే అణువు అని చెప్పగలరు.
నేను ఇప్పుడే దాన్ని విడదీశాను
ఈ సందర్భంలో రెండు భాగాలు ao మైనస్‌తో నాఫ్తలీన్ డెరివేటివ్‌గా
ఉంటాయి మరియు ach two ch డబుల్ బాండ్ ch రెండు ప్లస్‌తో ఆ వైపున ఎందుకు
ఆక్సిజన్ ప్లస్ లేదా కార్బన్ మైనస్ ని పెట్టలేదు .
సమాధానం ఆక్సిజన్ ఎక్కువ ఎలెక్ట్రోనెగటివ్‌గా ఉంటుంది
కాబట్టి నెగెటివ్ చార్జ్ మరింత స్థిరంగా ఉంటుంది మరియు కార్బన్ మరింత ఎలక్ట్రోపోజిటివ్‌గా ఉంటుంది కాబట్టి
కార్బన్‌పై ధనాత్మక చార్జ్‌ని ఉంచండి కాబట్టి ఇవి సింథోన్ అంటే
సింథటిక్ సమానం o మైనస్ k ప్లస్ మీరు దానిని ఉంచవచ్చు మరియు సంబంధిత మీరు బ్రోమైడ్‌ను ఉంచవచ్చు
అయాన్ ఇది వాణిజ్యపరంగా అందుబాటులో ఉన్న అల్లైల్ బ్రోమైడ్ చాలా ప్రామాణిక సమ్మేళనం తప్ప మరొకటి కాదు, కాబట్టి
అల్లైల్ బ్రోమైడ్‌ను ఆల్ఫా నాఫ్థాల్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు ప్రతిచర్య చాలా సులభం లేదా మైనస్
దాడి చేస్తుంది కార్బన్ బ్రోమిన్‌ను త్రోసివేస్తుంది మరియు మీరు ఓచ్ టూ ch డబుల్ బాండ్ ch రెండును పొందడం
కష్టం కాదు కాబట్టి ఒక సాధారణ ఉపాయం
ఈ మార్గం ద్వారా సంక్లిష్టమైన నిర్మాణాన్ని చాలా సులభంగా సంశ్లేషణ చేయడంలో సహాయపడుతుంది మరియు నేను మీకు
ఇక్కడ మరో ఆసక్తికరమైన లక్షణాన్ని తెలియజేస్తాను అంటే నేను ఒక స్ట్రక్చర్‌ని వ్రాస్తే
ఇలాంటి బెంజీన్ రింగ్‌ని హెచ్‌లో కార్బొనిల్‌తో మరొక కార్బొనిల్‌తో
కలిపి, ఇది ఏ విధమైన సమ్మేళనం అని మిమ్మల్ని అడిగితే, ఆ సమ్మేళనం ఈ రకమైన సమ్మేళనాన్ని మేము చూశాము,
ఇది రెండు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌తో సమూహంగా ఉంటుంది అంటే ఒకటి రెండు డైకార్బాక్సీ
బెంజీన్ లేదా డైకార్బాక్సిలిక్ ఇంజన్, దానిని వేడి చేసినప్పుడు అది అన్‌హైడ్రైడ్‌గా
తయారవుతుంది మరియు అయోడైట్‌ను అమ్మోనియాతో చికిత్స చేస్తే మీకు ఆ రకం ఇమి లభిస్తుంది కాబట్టి దీనిని
అంటారు మళ్లీ కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధాలు ఉన్నాయి దీనినే థాలిమైడ్
థాలిమి డి థాలిమైడ్ అంటారు.
థాలమైడ్ చాలా ఆసక్తికరమైన సమ్మేళనం ఆ కోణంలో
మేము పాఠ్యపుస్తకంలో అధ్యయనం చేసిన గాబ్రియేల్ థాలిమైడ్ సంశ్లేషణ కాబట్టి ఈ హైడ్రోజన్ చాలా ఆమ్లంగా ఉంటుంది
బేస్ లేదా తేలికపాటి బేస్ సహాయంతో చాలా ఆమ్లంగా ఉంటుంది,
మీరు కూడా n మైనస్‌ను ఉత్పత్తి చేయవచ్చు మరియు ఈ n మైనస్ అనేక సమ్మేళనాలతో ప్రతిస్పందిస్తుంది,

Prutor@IITK

నేను ప్రస్తుతం చూపిన ఒక ఉదాహరణ చెప్పండి అల్లైల్ బ్రోమైడ్ ఇక్కడ దాడి చేయగలదని చెప్పండి
మరియు ఆ సమూహానికి కనెక్ట్ చేయవచ్చు ch two ch డబుల్ బాండ్ ch రెండు ఆ విధంగా థాలమైడ్‌ను
ఉపయోగించడం ద్వారా చాలా సమ్మేళనాలను తయారు చేయవచ్చు
ప్రయోజనం ఏమిటి ప్రయోజనం ఈ హైడ్రోజన్ ఆమ్లంగా ఉంటుంది
ఎందుకనగా మీరు ఈ హైడ్రోజన్‌ను తీసివేస్తే , మీరు ఈ హైడ్రోజన్‌ను తీసివేస్తే
మిగిలిన వస్తువు కంజుగేట్ బేస్ అనేది మరొకటి కాదు, ఈ n మైనస్ ప్లస్ హెచ్ ప్లస్ వన్ అనేది చాలా సాధారణ నియమం
ఏది బలమైనది యాసిడ్ కొన్నిసార్లు మీరు
బెంజోయిక్ యాసిడ్ మరియు ఫినాల్ అని సమాధానం చెప్పాలి , ఫినైల్ నుండి ప్రోటాన్‌ను కోల్పోయిన తర్వాత మనం
ఫినాక్సైడ్ అయాన్‌ను పొందుతాము.
మూడు నాలుగు అని వ్రాయవచ్చు ప్రతిధ్వనించే నిర్మాణం అయితే బెంజోయిక్
యాసిడ్ కోసం ప్రోటాన్ కోల్పోయిన తర్వాత బెంజాయిట్ అయాన్ మనం రెండు సుష్ట ప్రతిధ్వని
నిర్మాణాన్ని వ్రాయగలము, ఇది చాలా ముఖ్యమైన సుష్ట రెసో యొక్క సహకారం ప్రతిధ్వని హైబ్రిడ్ వైపు నేటింగ్ స్ట్రక్చర్‌లు
గరిష్ఠంగా ఉంటాయి మరియు దాని కారణంగా కాంజుగేట్ బేస్ యొక్క స్థిరత్వం ఎక్కువగా ఉన్నప్పుడు ప్రోటాన్ నష్టం చాలా
సులభం అవుతుంది
అందుకే బెంజోయిక్ యాసిడ్ ఫినాల్ కంటే బలంగా ఉండటానికి కారణం
అలాగే ఈ సమ్మేళనం కూడా బలమైన ఆమ్లంగా ఉంటుంది.

ఇది సుష్ట ప్రతిధ్వని నిర్మాణాన్ని కలిగి ఉంటుంది ఇక్కడ ఎలక్ట్రాన్లు రెండు వైపులా డీలోకలైజ్ చేయబడుతున్నాయి,
ఈ కార్బొనిల్ మరొకటి ఆ కార్బొనిల్‌కు ఇప్పుడు నేను ఈ దశలో ఉంటే నేను
మిమ్మల్ని మరొక చాలా సులభమైన ప్రశ్న అడిగితే దానికి బదులుగా నేను మీకు సమాధానం ఇస్తాను
.
nh కి సల్ఫోనిల్ జోడించబడి ఉండే ఒక నిర్మాణాన్ని నేను వ్రాస్తే , ఈ ప్రోటాన్ యొక్క ఆమ్లత్వం
లేదా ఈ సమ్మేళనం యొక్క బలాన్ని మీరు ఊహించగలరా యాసిడ్ బలానికి సంబంధించినంత వరకు ఇది నమ్మశక్యం
కాదు
ఎందుకంటే ఈ ప్రోటాన్ చాలా తేలికగా పోతుంది.

ప్రోటాన్ మిగిలిన భాగం కాబట్టి 2 ఈ వైపు కాబట్టి2 ఆ వైపు నత్రజని అణువు ఒంటరి జత ఎలక్ట్రాన్‌ను కలిగి ఉంటుంది
సుష్ట ప్రతిధ్వని నిర్మాణం యొక్క సంఖ్య మరింత
సమరూపత రెండూ అయాన్ల స్థిరత్వం మరింత సుష్ట ప్రతిధ్వనించే నిర్మాణం ఈ అయాన్ ఎలా ఉత్పత్తి
చేయబడుతోంది, ఇది సంయోజిత ఆధారం సంయోగ ఆధారం
అయిన ప్రోటాన్‌ను కోల్పోవడం ద్వారా ఉత్పత్తి చేయబడుతోంది.
సులభంగా మరియు ఈ సమ్మేళనం సాంద్రీకృత హైడ్రోక్లోరిక్ యాసిడ్
వంటి 12 సాధారణ యాసిడ్ బలం ఉన్నట్లు కనుగొనబడింది మరియు ఈ
రకమైన కార్బన్ నైట్రోజన్ వ్యవస్థను ఉపయోగించారు ఎందుకంటే సల్ఫోనిల్ సల్ఫర్ డి ఆర్బిటల్‌ను కలిగి ఉంటుంది
ఎలక్ట్రాన్‌ను ఎక్కువ సమయం పాటు ఉంచుతుంది అది స్థానికీకరించబడుతుంది మరియు ఇది
మునుపటి సందర్భంలో మీ వద్ద రెండు కార్బొనిల్‌ని కలిగి
ఉన్నందున స్థిరీకరించబడుతుంది.
కంజుగేట్ బేస్ అంటే బలమైన ఆమ్లం మరియు ఒక ముఖ్యమైన విషయం ఏమిటంటే
మీకు తెలిసిన అత్యంత ఎలక్ట్రోనెగటివ్ మూలకం ఏది r సమాధానం ఫ్లోరిన్ అవుతుంది మరియు ఏదైనా విధంగా మనం ఈ
రకమైన సమ్మేళనాన్ని చాలా సులభతరం చేయగలిగితే, ఇది చేయదగినది మరియు ప్రజలు దీన్ని తయారు చేసారు కాబట్టి
మనం ఈ ఫ్లోరిన్‌ను తీసుకోవచ్చు , ఈ దశలో జతచేయబడిన ఈ ఫ్లోరిన్
ఎలక్ట్రోనెగటివ్ కాదు.
దాదాపుగా ఎలక్ట్రోపోజిటివ్‌గా ఉంది నేను కొన్ని జాతులను ఎలా తీసుకువస్తాను
అంటే ఓ మైనస్ లి ప్లస్ ఎనోలేట్ వాట్ అవుతుంది అని పిలిస్తే, అది ఫ్లోరిన్‌ను గ్రహిస్తుంది మరియు
ఫ్లోరిన్ నైట్రోజన్ బంధాన్ని సరిగ్గా విచ్ఛిన్నం చేస్తుంది అది హైడ్రోజన్‌ని తీయగలిగే విధంగా
ఈ ప్రోటీన్ మరియు మిగిలినది చాలా స్థిరంగా ఉంటుంది, ఎందుకంటే ఇది చాలా స్థిరంగా ఉంటుంది
మరియు ఒక ప్రక్రియగా మేము సహ మరియు f ఫ్లోరిన్‌ను పొందుతాము కాబట్టి ఈ
రకమైన ప్రతిచర్యను ఎలక్ట్రోఫిలిక్ అన్‌బిలీవబుల్ ఎలక్ట్రోఫిలిక్ క్లోరినేటింగ్ ఏజెంట్
లేదా ఎలక్ట్రోఫిలిక్ క్లోరినేషన్ అంటారు కాబట్టి ఎలక్ట్రోఫిలిక్ ప్రొటీనేషన్ లేదా చాలా ఆఫ్‌షూట్
రెండు కార్బొనిల్

NPTEL@IITK

పదార్థం రెండు సల్ఫోనిల్ పాత్‌వేకి విస్తరించబడటం వలన వచ్చే చాలా ఆసక్తికరమైన ఫీచర్ కాబట్టి ఇది యాసిడ్ బలం
మీరు తదుపరి సారి చేయలేకపోతే మీరు ఇస్తాము కొన్ని సమస్యలు ఇస్తాయి మీరు ఇస్తాము కొన్ని సమస్యలు ఇస్తాము మీరు
సమాధానం ఇవ్వాలని ఉంటే నేను ఇన్సిలిన్ బ్రోమిన్
మరియు నీటితో చికిత్స ఏ ఉత్పత్తి మీరు రెండవ పొందుతారు థాలిమైడ్ ప్రస్తుతం సమస్య అయితే ఒక c
ocon మైనస్ k ప్లస్ సబ్‌స్ట్రేట్ బెంజైల్ బ్రోమైడ్ c సిక్స్
ఫైవ్ ch2 br తో చికిత్స చేయబడుతుందని నేను వ్రాశాను   ఉత్పత్తి ఏది అవుతుంది మరియు ఆ ఉత్పత్తిని కోహ్ మరియు
వాటర్ వేడితో చికిత్స
చేస్తే తదుపరి ఉత్పత్తి మూడవ సమస్యగా ఉంటుంది నేను కీటోన్ కోచ్3ని తీసుకుని
, అమ్మోనియా nh3తో తర్వాత హైడ్రోజన్ మరియు నికెల్‌తో పాటు ఒత్తిడిలో ఉండి, దానిని వేడి చేసి, ఉత్పత్తి ఎలా
ఉంటుందో
మరియు చివరిగా నేను చెప్పాల్సినది c ట్రిపుల్ బాండ్ n   హైడ్రోజన్ నికెల్‌తో చికిత్స చేయబడితే
మరియు ఇప్పుడు నాలుగు గంటలపాటు జరిగే ఈ రెండు మూడు గంటల ఉపన్యాసంలో నేను చర్చించిన ఈ అన్ని
విషయాలు ఏమిటో వేడి చేయండి,
మీరు
సమాధానం చెప్పగలగాలి మీరు చాలా మరియు ఆనందించండి

Prutor@IITK