కాబట్టి అందరికీ హలో నేను ఖరగ్‌పూర్‌కి చెందిన jk రే ఐఐటి ప్రొఫెసర్‌ని, ఈ
రోజు నేను మీతో కొన్ని ఆసక్తికరమైన విషయాలను చర్చించాలనుకుంటున్నాను, అది
నత్రజని కలిగిన సేంద్రీయ సమ్మేళనాలు లేదా మీరు దానిని మరొక విధంగా ఆర్గానిక్ సమ్మేళనాలతో కూడిన నైట్రోజన్
అని పిలవవచ్చు,
ఇప్పుడు ఆర్గానిక్ కెమిస్ట్రీ అనేది నిర్వచనం ప్రకారం ప్రత్యేకమైన శాస్త్రం.
కర్బన సమ్మేళనాల రసాయన శాస్త్రం
కాబట్టి కర్బన సమ్మేళనాలలో కార్బన్ తప్పనిసరి అని నేను చెప్పాలి
, మొదటి సంవత్సరం విద్యార్థులకు నాకు ఇష్టమైన ప్రశ్నలలో ఒకటి, కార్బన్ లేని కర్బన సమ్మేళనానికి మీరు పేరు
పెట్టగలరా అని మీరు తెలిస్తే ఆశ్చర్యపోతారు దాదాపు 30 40 శాతం మంది విద్యార్థులు ఆ విధమైన అకర్బన బెంజీన్
బోరాజైన్‌కు సమాధానమిస్తారు,
కానీ నిర్వచనం ప్రకారం కర్బన సమ్మేళనాలు కార్బన్‌ను కలిగి ఉండాలి,
కాబట్టి నేటి అంశం నత్రజని కర్బన సమ్మేళనాలను కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి కార్బన్ తప్పనిసరిగా నేను
టెట్రావాలెంట్ కార్బన్‌ని చూపించాలి మరియు నేను దానిని జోడించాను ఒక నైట్రోజన్ పరమాణువుతో మరియు
కార్బన్ టెట్రావాలెడ్
నైట్రోజన్ ట్రివాలెంట్ అని మాకు తెలుసు కాబట్టి మీరు ఇప్పుడు వాలెన్సీని సంతృప్తిపరిచినట్లయితే హైడ్రోజన్ వంటి
కొన్ని ప్రత్యామ్నాయ
పదార్థాలతో సాధారణమైనది
మిథైల్ అమైన్ సమ్మేళనం మిథైల్ అమైన్ లేదా మిథైల్ అమైన్ సమ్మేళనం కలిగిన సరళమైన కార్బన్ నైట్రోజన్,
ఇప్పుడు ఈ
సమ్మేళనం యొక్క స్వభావం ఏమిటి అంటే ఇది ఆల్కలీన్ లేదా బేసిక్ ఎలా ఆమ్లంగా లేదా తటస్థంగా ఉంటుందో
లూయిస్ ప్రకారం యాసిడ్ బేస్ యొక్క నిర్వచనం మాకు తెలుసు ఎందుకంటే లూయిస్ యాసిడ్ ఎలక్ట్రాన్ పెయిర్
యాక్సెప్టర్
మరియు లూయిస్ బేస్ ఎలక్ట్రాన్ పెయిర్ డోనర్ ఈ సందర్భంలో నత్రజని
త్రివాలకం బంధం లేని ఎలక్ట్రాన్ జతని కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఇది బంధం లేని ఎలక్ట్రాన్ జత అది విరాళం
ఇవ్వగలదు కాబట్టి అది
ప్రాథమికంగా ఉంటుంది లేదా అది ఒక ఆధారమని నేను వ్రాస్తాను , ఆపై నేను మిథైల్ సమూహంతో ఏదైనా ఇతర
హైడ్రోజన్ అణువును భర్తీ చేస్తే స్థానానికి బదులుగా ఒక మిథైల్ సమూహాన్ని
ఉంచాను హైడ్రోజన్ ఆపై హైడ్రోజన్ పరమాణువు
ఇక్కడ ఉంది కాబట్టి ఇది ఒక విధమైన పరమాణు బరువును పెంచే ప్రత్యామ్నాయం
దీని ద్వారా కొంత మార్గంలో నైట్రోజన్ అణువు యొక్క ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రత పెరుగుతుంది 11
కూడా పెరుగుతుంది కాబట్టి నేను ప్రాథమిక అక్షరాన్ని పోల్చి చూస్తే ఇది మునుపటి కంటే మరింత ప్రాథమికంగా
ఉంటుంది
నేను ఇప్పుడు మిథైల్ సమూహం ద్వారా నైట్రోజన్ పరమాణువుకు జోడించిన హైడ్రోజన్‌ను ప్రత్యామ్నాయంగా
ఉంచినట్లయితే, నేను ఆ విషయాన్ని వ్రాస్తే నిర్మాణాలు ఎలా ఉంటాయి
హైడ్రోజన్‌ని మిథైల్ సమూహంతో భర్తీ చేయడం మరియు మరొకటి అలాగే మిగిలిపోయింది, అప్పుడు
ఈ సమ్మేళనం యొక్క స్వభావం ఏమిటి అనేది ప్రాథమికంగా సమాధానం ఏమిటంటే, ఇది మిథైలమైన్ కంటే ఎంత
ఎక్కువ లేదా నేను చేసిన విధంగా కొంచెం విశ్లేషించినట్లయితే.
మునుపటి
ఉదాహరణ మిథైల్ సమూహం ఎలక్ట్రాన్ దానం చేసే సమూహం ఎందుకంటే కార్బన్‌తో జతచేయబడిన మూడు
హైడ్రోజన్ పరమాణువులు
ఎలక్ట్రాన్‌లను కార్బన్ వైపుకు నెట్టివేస్తాయి, ఫలితంగా మిథైల్ సమూహం
ఎలక్ట్రాన్‌ను నత్రజని అణువుకు నెట్టివేస్తుంది కాబట్టి ఏమి జరుగుతుంది ఈ నైట్రోజన్ ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రత
పెరుగుతుంది
మరియు లూయిస్ ప్రకారం యాసిడ్-బేస్ సిద్ధాంతం ఎలక్ట్రాన్‌ను దానం చేయగల సామర్థ్యం మునుపటి
కంటే ఎక్కువగా ఉంటుంది అంటే మిథైలమైన్ n మిథైల్ అమైన్‌తో పోలిస్తే మరింత ప్రాథమికంగా ఉంటుంది
నేను ఇప్పుడు మరో మిథైల్ సమూహాన్ని సిస్టమ్‌లోకి పెంచితే,
అంటే డైమిథైల్ అమీన్‌లో అంటే
ఈ సమ్మేళనం యొక్క స్వభావాన్ని కుడి వైపున ఉన్న ఎలక్ట్రాన్ జతని చూపనివ్వండి మూడింటిలో అత్యంత
ప్రాథమికమైనది
లేదా బలమైనది ఈ మూడు ఎందుకు రెండు మిథైల్ గుంపుల కారణంగా
నత్రజని అణువు యొక్క ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రత పెరుగుతుంది కాబట్టి ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రత పెరుగుతుంది కాబట్టి
ఎలక్ట్రాన్‌లను దానం చేసే సామర్థ్యం కూడా పెరుగుతుంది కాబట్టి ఇది బలమైన ఆధారం అవుతుంది, అప్పుడు ప్రశ్న
చాలా ఆసక్తికరంగా
ఉంటుంది, అది ప్రేరక మాత్రమేనా ఎఫెక్ట్ ప్లే అవుతోంది ఇది కొన్ని ఇతర ప్రభావం,

ఇది ప్రాథమికతను పెంచడంలో కూడా సహాయపడుతుంది సమాధానం అవును, మనం కొన్ని ఇతర ఆసక్తికరమైన లక్షణాల గురించి ఆలోచించవచ్చు, ఎందుకంటే యాసిడ్ మరియు బేస్ మరియు యాసిడ్ యొక్క బ్రోన్‌స్టెడ్ మరియు లారిస్ భావన ప్రకారం
మరియు యాసిడ్ ప్రోటాన్ దాత.
బేస్ అనేది ప్రోటాన్ అంగీకారకం కాబట్టి
ఈ బేస్ ప్రోటాన్‌ను అంగీకరిస్తే అప్పుడు పరిస్థితి ఎలా జరుగుతుంది
కాబట్టి ఈ ఉదాహరణను తీసుకుందాం మిథైల్‌కి ప్రత్యామ్నాయంగా ఈ ఆధారం
ప్రోటాన్‌ను తీయడం వలన అది ఇప్పుడు h2 ప్లస్‌లో ఉంటుంది మరియు దాని పక్కనే
హైడ్రోజన్ అణువు మరియు మిథైల్ సమూహాన్ని కలిగి ఉన్న ఈ కార్బన్‌ను కలిగి ఉంటుంది మరియు అది ఏమి చేస్తుందో అది
ప్రేరక ద్వారా ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రతను పెంచుతుంది ఇప్పుడు ధనాత్మకంగా చార్జ్ చేయబడిన ఈ నైట్రోజన్‌కి సంబంధించి అది ఏమి చేస్తుంది హైడ్రోజన్ పరమాణువుతో నేరుగా అటాచ్ చేయబడిన కార్బన్‌ను కలిగి ఉంటుంది మేము ఈ రకమైన కార్బన్‌ను ఆల్ఫా కార్బన్
అని పిలుస్తాము కాబట్టి ఈ హైడ్రోజన్‌ని ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ మరియు ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ ఉన్నట్లయితే, ఈ హైడ్రోజన్‌ను మార్చవచ్చు లేదా కార్బన్ హైడ్రోజన్ బంధాన్ని ఏర్పరిచే ఎలక్ట్రాన్ జతను కార్బన్ నైట్రోజన్ వ్యవస్థకు మార్చవచ్చు, కాబట్టి మనం ఏమి
వ్రాయగలమో ఈ హైడ్రోజన్ ఉన్న చోట మరియు మరొక ఆసక్తికరమైన నిర్మాణాన్ని వ్రాయవచ్చు .
అదే సమయంలో ప్రోటాన్ నష్టం జరుగుతుంది
కార్బన్ మరియు హైడ్రోజన్ పరమాణువుల మధ్య బంధం ఉండదు కాబట్టి
ఈ రకమైన పరిస్థితి ఏమి జరుగుతుందో చాలా ఆసక్తికరంగా ఉంటుంది ప్రత్యామ్నాయానికి సంబంధించి ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ పరమాణువు అంటే ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ అణువు ఉంది హైపర్ కంజుగేషన్ అని పిలువబడే ఒక దృగ్విషయంలో హైపర్ కంజుగేషన్ కూడా
ఒక జాతి లేదా అయాన్‌ని స్థిరీకరించడానికి సహాయపడుతుంది మరియు ఈ హైపర్ కంజుగేషన్ అనేది చాలా ఆసక్తికరమైన
దృగ్విషయం మరియు ఇది సహాయపడుతుంది ఎందుకంటే మనం మరింత వ్రాయగలము ఏ బంధిత ప్రతిధ్వని నిర్మాణాన్ని నేను
వ్రాసాను హైడ్రోజన్ బంధం లేదు h ప్లస్ అక్కడ ఉంచబడింది కానీ
కార్బన్ మరియు హైడ్రోజన్ మధ్య ఎటువంటి బంధం లేదు మరియు పాక్షికంగా బంధం మార్చబడింది మరియు ఈ రకమైన విషయాన్ని
మనం రెసొనెన్స్ లేదా ఎలక్ట్రాన్ డీలోకలైజేషన్‌కు ప్రతీకగా ఉండే రెండు తలల బాణంతో వ్రాయాలి
కాబట్టి ఎలక్ట్రాన్ డీలోకలైజేషన్ అని కూడా అంటారు.
ప్రతిధ్వని మరియు ఈ
నిర్మాణంలో ఒక బంధం స్పష్టంగా కనిపించని బంధం కనిపించినప్పుడు మేము దానిని నో బాండెడ్ రెసోనాంక్ అని పిలుస్తాము ఇ
మరియు ఇది అమైన్‌ల ప్రాథమికతను పెంచడంలో సహాయపడుతుంది కాబట్టి
ఇది కార్బన్ నైట్రోజన్ సమ్మేళనంలో ప్రత్యామ్నాయాలతో కనిపించే చాలా ఆసక్తికరమైన దృగ్విషయం, ఇప్పుడు నేను చాలా సులభమైన విషయాన్ని తీసుకుందాం, కాబట్టి మేము అర్థం చేసుకున్నాము మిథైలమైన్ వంటి సాధారణ సమ్మేళనం
కర్బన సమ్మేళనాలను కలిగి ఉన్న నైట్రోజన్‌లో మిథైల్ సమూహం మరియు అమైన్ సమూహం
ఉంటుంది నత్రజని మరియు కార్బన్ మధ్య ఏర్పడే బంధం
నత్రజని పరమాణువు వైపు మరింతగా మార్చబడుతుంది మరియు తదుపరి పరమాణువుతో సంబంధం కలిగి ఉన్నప్పుడు
ఇండక్షన్ అని పిలుస్తారు మరియు ఆ దృగ్విషయాన్ని ప్రేరక ప్రభావం అంటారు మరియు
ఎలక్ట్రాన్ దానం చేసే సమూహం లేదా ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ సమూహానికి ఇది ఎక్కువగా పేర్కొనబడింది.

ప్రతి బంధాన్ని విశ్లేషించడం ద్వారా సమూహం ఎలక్ట్రాన్ డోనాటి కాదా అని సులభంగా గుర్తించవచ్చు ng లేదా సమూహం లేదా పరమాణువు అనేది
ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ కాబట్టి దాని ఆధారంగా మనం నిర్మాణాన్ని వ్రాయవచ్చు మరియు
ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రతను కూడా లెక్కించవచ్చు మరియు ఒక జాతి ఎలక్ట్రాన్‌ను విరాళంగా ఇవ్వగలదా లేదా ఎలక్ట్రాన్‌ను అంగీకరించగలదా అని కూడా చూడవచ్చు.

ఈ ఎలక్ట్రాన్ దానం చేసే దృగ్విషయం పెరిగినప్పుడు ప్రాథమికత పెరుగుతుంది ఇప్పుడే
చాలా సరళంగా నేను మరొక ఆసక్తికరమైన ఫీల్డ్‌ను వ్రాస్తాను ఈ రకమైన
సమ్మేళనం చాలా సులభమైన సమ్మేళనం కార్బన్ నైట్రోజన్ బాండ్‌ని ఎలా తెలుసుకోవాలో లేదా ఎలా సిద్ధం చేయాలో

Pluto@IITK

ఆ విషయాన్ని వ్రాయడానికి ఒక సులభమైన మార్గం
ఎక్కడైనా ఈ బాణం లాంటి బాణం రాస్తే ఇలాంటి బాణం
రెట్రో అంటే రివర్స్ సింథసిస్ కోసం రిజర్వ్ చేయబడింది కాబట్టి రెట్రోసింథసిస్ అంటే రివర్స్ సింథసిస్ అంటే
సమ్మేళనాన్ని ఎలా తయారు చేయాలో మనకు తెలిస్తే సమ్మేళనాన్ని ఎలా విచ్ఛిన్నం చేయాలో తెలుసుకోవాలి కాబట్టి
ఇప్పుడు నేను దానిని కార్బన్ నైట్రోజన్ బాండ్‌లో తీసుకుంటాను.
 కార్బన్ నైట్రోజన్
బంధం గురించి నేను మాట్లాడబోతున్నాను ఆ విషయాన్ని ఎలా విచ్ఛిన్నం చేయాలో మరియు
ప్రారంభ పదార్థాలు ఏవి అవసరమవుతాయి ఈ సమ్మేళనం చేయడానికి ఈ రకమైన
బాణం వ్రాయబడినప్పుడు అది రెట్రోసింథసిస్ అని అర్థం ఇది అసలు జాతి కాదు లేదా ఇది
అసలు అణువు కాదు కాబట్టి మిథైల్ అమైన్ వంటి సమ్మేళనాన్ని సిద్ధం చేయడానికి ప్రారంభ పదార్థం
ఏమిటి అంటే కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధాలను ఏ విధమైన స్టాటిక్ మెటీరియల్ సహాయంతో ఎలా కనెక్ట్ చేయవచ్చు
షరతు ఇప్పుడు ఈ
మిథైలామైన్‌ను మిథైల్ మరియు అమైన్‌గా విభజించే ఈ కాన్సెప్ట్‌ను కొన్నిసార్లు ఈ జాతులు సింథోన్స్
సింథోన్‌లు అనే భావన అసలు అణువు కాదు నేను ఈ సింథోన్‌లను
కాన్సెప్ట్ అని ఎందుకు చెప్తున్నాను ఎందుకంటే ఈ సింథోన్‌ల నుండి మనం ఏదైనా ఉంచడం ద్వారా సింథటిక్
సమానమైన వాటిని పొందవచ్చు
మరియు ఆ సింథటిక్ సమానమైనవి వాస్తవ అణువు లేదా ప్రారంభ పదార్థం
మరియు మనం ఆ రెండు ప్రారంభ పదార్థాలను కలపగలిగితే ls మరియు తగిన స్థితిలో ఉన్నప్పుడు
మేము లక్ష్య అణువును తిరిగి పొందుతాము కాబట్టి నేను ఈ సందర్భంలో మిథైలమైన్ అని వ్రాయాలి
tm tm అనేది లక్ష్య అణువు యొక్క సంక్షిప్త పదం మరియు ఈ సింథోన్‌లు మిథైల్ మరియు అమైన్ మేక్స్
ఎందుకంటే ఈ మిథైల్ ధనాత్మకంగా ఛార్జ్ చేయబడవచ్చు ప్రతికూలంగా ఛార్జ్ చేయబడవచ్చు రాడికల్
అలాగే nh2 కూడా నైట్రోజన్ పరమాణువు ధనాత్మకంగా చార్జ్ చేయబడి
ఉండవచ్చు లేదా అది కూడా రాడికల్ కావచ్చు కాబట్టి నేను మిథైల్ రాడికల్‌ని పొందినట్లయితే మరియు రాడికల్
అంటే
ఇవి కాన్సెప్ట్ ఇవి సింథోన్ అనే కాన్సెప్ట్‌ను మళ్లీ కలిపితే మీరు పొందుతారు మిథైలమైన్
అదే విధంగా నేను మిథైల్ ప్లస్‌ని పొందినట్లయితే, అది కార్బోకేషన్ అంటే మైనస్ అవి ప్లస్ మరియు మైనస్‌లను
సులభంగా కలపగలవు కాబట్టి మనం మిథైల్ మైనస్‌ను పొందినట్లయితే మీరు మిథైలమైన్‌ను పొందవచ్చు, అప్పుడు
నేను ఆ అమైన్ ప్లస్‌ని పొందాలి
ఆపై అది మిథైలమైన్‌ను తయారు చేయడానికి కూడా మిళితం చేయగలదు మరియు అక్కడ కార్బన్ వంటి అనేక
ఇతర అవకాశాలు
కార్బన్ అయాన్ కార్బోకేషన్ లేదా రాడికల్ కానవసరం లేదు, అది కార్బెన్ కావచ్చు
కార్బెన్ ద్విపద కారు బంధం లేని ఎలక్ట్రాన్ జత మరియు
ఈ బంధం లేని ఎలక్ట్రాన్ జత స్పిన్ అవుతాయి లేదా సమాంతరంగా తిరుగుతాయి కాబట్టి ఈ రకమైన కార్బెన్‌లు
చాలా ఆసక్తికరంగా ఉంటాయి మరియు కొన్నిసార్లు ఎలక్ట్రాన్ రిచ్ నైట్రోజన్‌తో ప్రతిస్పందించినప్పుడు ఈ
కార్బెన్‌గా ఉంటుంది.
 మనం దీన్ని ఎలక్ట్రాన్ రిచ్ నైట్రోజన్ అని పిలుస్తాము, అప్పుడు ఏమి
జరుగుతుంది అవి మళ్లీ నైట్రోజన్ కార్బన్ బంధాన్ని ఏర్పరుస్తాయి కాబట్టి ఈ నైట్రోజన్ కార్బన్ బాండ్
నిర్మాణం అనేక విధాలుగా కార్బోకేషన్ నైట్రోజన్ యానియన్ కార్బన్ అయాన్ నైట్రోజన్ కేషన్
లేదా కార్బన్ రాడికల్ నైట్రోజన్ రాడికల్ లేదా ఎలక్ట్రాన్ తో కూడిన కార్బైన్‌తో ఎలక్ట్రాన్ తో కూడిన కార్బైన్‌ను
తీసుకుంటుంది లేదా దీనికి
విరుద్ధంగా నైట్రిన్ నైట్రోజన్ అనేది ఎలక్ట్రాన్ రిచ్ కార్బన్‌తో కూడిన ఎలెక్ చాలా ఆసక్తికరమైన రియాక్టివ్
ఇంటర్మీడియట్
, అంటే అన్ని అవకాశాలు ఉన్నాయి, అయితే అత్యంత సాధారణమైన లేదా
రెండు సాధారణ ప్రక్రియ ఏమిటంటే మిథైల్ ప్లస్ నేను మిథైల్‌ను ఎందుకు తీసుకుంటున్నాను ప్లస్ ఇది
నేను చెప్పిన భావన మీరు ఇది సింథోన్ కాబట్టి సింథటిక్ సమానమైన సింథటిక్ ఏది అయి ఉండాలి
సమానమైనది నెగటివ్ ఛార్జ్‌ను పెట్టడం లేదా
ఎలక్ట్రో నెగటివ్ ఎలిమెంట్‌తో కనెక్ట్ చేయడం   అయోడిన్‌ను ఎలక్ట్రోనెగటివ్ మూలకం వలె తీసుకుందాం,
కనుక అది మిథైల్ అయోడైడ్ అవుతుంది ఇప్పుడు ఇది స్థిరమైన అణువు కాబట్టి నేను
దీన్ని ప్రారంభ పదార్థంగా వ్రాయాలి ఒకటి sm one sn అంటే స్టార్టింగ్ మెటీరియల్
అలాగే నేను nh టూ మైనస్ తీసుకోవాలి ఎందుకంటే cs త్రీ ప్లస్
nh టూ మైనస్ టూ కలపాలి nh రెండు మైనస్ రెండు ch ద్వారా nh రెండు మిథైలమైన్‌ను ఎలా పొందాలి కాబట్టి
మళ్లీ nh టూ మైనస్ ఎలా పొందాలి
ఇది నేను సింథోన్‌తో కలపాలి ఎలెక్ట్రోపోజిటివ్ మూలకం
సోడియం కావచ్చు పొటాషియం కావచ్చు ఇతర లోహాలు

సోడోమైట్‌గా మిథైల్ అయోడైడ్‌తో nh2లో మిథైల్ అయోడైడ్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు మిథైల్ అయోడైడ్ nh రెండు మైనస్‌తో ప్రతిస్పందిస్తుంది కాబట్టి కౌంటర్ అయాన్ ప్లస్‌లో ఉంటుంది.

ఇది ఈ కార్బన్‌పై దాడి చేస్తుంది మరియు కార్బన్
అయోడిన్ బంధం విరిగిపోతుంది కాబట్టి మనం ఒక విధమైన పరివర్తన స్థితిని పొందుతాము, నేను పరివర్తన స్థితి అనే పదాన్ని ఉపయోగిస్తానని గుర్తుంచుకోండి
e అయోడిన్ నిష్క్రమిస్తోంది మరియు nh2 సిస్టమ్‌లోకి ప్రవేశిస్తోంది కాబట్టి ఈ
రకమైన పరివర్తన స్థితి మరియు ఇంటర్మీడియట్ t s అంటే పరివర్తన
స్థితిని సూచిస్తుంది nh2 ఒక వైపు నుండి ప్రవేశిస్తున్నప్పుడు మరియు అయోడిన్
మరొక వైపు నుండి వెళ్లిన ఉత్పత్తిని ఇస్తుంది కాబట్టి దీనిని ప్రత్యామ్నాయం అంటారు.
న్యూక్లియోఫిలిక్
బైమోలిక్యులర్ లేదా sn2 టైప్ రియాక్షన్ కాబట్టి sn2 అంటే ప్రత్యామ్నాయం n
సబ్‌స్క్రిప్ట్‌గా ఉండాలి కానీ క్యాపిటల్‌లో ఉండాలి మరియు రెండు Sn స్క్వేర్ కాదు అదే పరిమాణంలో ఉండాలి
కొంతమంది sn స్క్వేర్ కాదు ఇది sn two అని అంటారు పూర్తి రూపం ప్రత్యామ్నాయం న్యూక్లియోఫిలిక్ ద్వి
పరమాణువు ఎందుకంటే ఈ సందర్భంలో రెండు అణువులు సోడోమైడ్ మరియు మిథైల్ అయోడైడ్ మరియు ఇది
ప్రత్యామ్నాయ ప్రతిచర్య అయోడిన్ అయోడైడ్ బయటకు వెళ్లి nh2 ప్రవేశిస్తోంది కాబట్టి నేను
nh2 ద్వారా ప్రత్యామ్నాయంగా వ్రాస్తున్నాను మరియు పరివర్తన స్థితి ద్వారా మరియు మధ్యస్థం కాదు కాబట్టి ఇది మధ్యస్థం కాదు.
బైమోలిక్యులర్ రియాక్షన్
కాబట్టి ప్రత్యామ్నాయ న్యూక్లియోఫిలిక్ ద్వి-అణువు కాబట్టి ఈ విధంగా మనం కార్బన్
నైట్రోజన్‌ను చాలా సరళమైన సమ్మేళనం మరియు ఇతర సబ్‌స్టిని తీసుకోగలుగుతాము tuents మనం ప్రొపైల్ ఐసోప్రొపైల్
t butyl n butyl isobutyl ఈ రకమైన అమైన్ సమ్మేళనాలన్నింటిలో
ఇథైల్‌ను తయారు చేయగలము, కాబట్టి నేను ఒక జన్యు సూత్రాన్ని వ్రాయగలను, rnh రెండు అనేది ఆల్కైల్
అమైన్ యొక్క సాధారణ సూత్రం అని ఇప్పుడు ఈ ఆల్కైల్ అమైన్‌లు చాలా ఆసక్తికరమైన
లక్షణాలను కలిగి ఉన్నాయి ఎందుకంటే ఇందులో కార్బన్ నైట్రోజన్ ఉంటుంది.
బంధం మరియు ఈ కార్బన్‌తో
అనేక ప్రత్యామ్నాయాలు ఉండవచ్చు లేదా మిథైల్ అమైన్ వంటి ప్రత్యామ్నాయం లేని చాలా సాధారణ
సమ్మేళనం ఉండవచ్చు కాబట్టి ఈ సమ్మేళనాన్ని సిద్ధం చేయడం చాలా సులభం చాలా
సులభమైన రసాయన శాస్త్రం మిథనాల్ మరియు అమ్మోనియా కూడా ఉత్పత్తి చేయగలదు కానీ ప్రాథమిక భావన అనేది సాధారణ
ప్రత్యామ్నాయ న్యూక్లియోఫిలిక్ ప్రతిచర్య i ఇది ఈ రకమైన ప్రతిచర్యకు మాత్రమే పరిమితం కాదని మీకు చెప్పాను
అనేక ఇతర అవకాశాలు ఉన్నాయి ఇది n ప్లస్‌తో ch3 మైనస్ రియాక్ట్ కావచ్చు కానీ ఆల్కైల్ అమైన్‌ను
తయారు చేయడానికి ఇది సులభమైన మార్గం ఇప్పుడు నేను మరొక పని
చేస్తున్నాను ఇక్కడ నేను ఈ ఆల్కైల్ అమైన్ యొక్క హైడ్రోజన్‌లో ఒకదానిని
కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ గ్రూప్ కూహర్‌తో కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ గ్రూప్‌తో భర్తీ చేస్తున్నాను చెక్కుచెదరకుండా
మిగిలిపోయింది కాబట్టి rchnh అంటే
ఇది కూహ్ ద్వారా భర్తీ చేయబడే హైడ్రోజన్‌లో ఒకటి అని అర్థం
నేను కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ సమూహం ద్వారా హైడ్రోజన్‌కి ప్రత్యామ్నాయంగా ఒక కార్బన్ నైట్రోజన్ నుండి ప్రారంభించి వ్రాశానా ఎందుకంటే
ఈ రకమైన సమ్మేళనాలు అనేక జీవశాస్త్రపరంగా చురుకైన సమ్మేళనంలో ఉన్నాయని మీకు తెలుసు అనేది సరళమైన
సమ్మేళనం అమైనో ఆమ్లం అమైనో ఆమ్లం అమైన్ సమూహం ఉంది మరియు ఇది ఒక
ఆమ్ల సమూహం కూడా ఉంది కాబట్టి అమైనో ఆమ్లాలు చాలా సులభమైన సమ్మేళనం, ఇక్కడ nh2 మరియు
coh సమూహం రెండూ అణువులో ఉంటాయి కాబట్టి ఇది కూడా చాలా ఆసక్తికరమైన తరగతి
కార్బన్ నైట్రోజన్ సేంద్రీయ సమ్మేళనం లేదా నేను సేంద్రీయ సమ్మేళనాలను కలిగి ఉన్న నైట్రోజన్ అని చెప్పగలను
దైనందిన జీవితంలో చాలా ముఖ్యమైనవి ఈ ఉదాహరణలలో ఒకటి నేను వ్రాసిన అమైనో ఆమ్లాలు ఎందుకంటే
ఇది సాధారణ ఉపాయం en కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ సమూహం అనేది ఒక ఫంక్షనల్ గ్రూప్‌గా ఉంటుంది, తదుపరి కార్బన్‌ని
తదుపరి కార్బన్ బీటా పక్కన ఉన్న ఆల్ఫా అని పిలుస్తారు తదుపరి గామా తర్వాత ఆ విధంగా మనం ఒమేగా వరకు వెళ్లవచ్చు
కాబట్టి ఆల్ఫా పొజిషన్ బీటా పొజిషన్‌లో ఉన్నా అమైనో సమూహం ప్రత్యామ్నాయంగా ఉంటుంది గామా
పొజిషన్ లేదా డెల్టా పొజిషన్‌ని మేము ఆల్ఫా అమైనో యాసిడ్ బీటా అమైనో యాసిడ్ గామా
అమైనో యాసిడ్ డెల్టా అమైనో యాసిడ్ అని పిలుస్తాము , కాబట్టి ఈ అమైనో ఆమ్లాలు చాలా ముఖ్యమైన
సమ్మేళనం వర్గం మరియు దీనిని ఆల్ఫా అమినో యాసిడ్ అని పిలుస్తారు మరియు ఈ నిర్మాణాన్ని చూస్తే మీరు

ఈ సమ్మేళనం ‘ ‘ ‘ నేను
r అని పెట్టినట్లయితే, ఈ సమ్మేళనం ch2 nh2 cooh అని ఉంచితే అది కేవలం ప్రత్యామ్నాయం మాత్రమేనని మరియు ఈ సమ్మేళనం
ఒక nh2 సమూహంతో ఒక హైడ్రోజన్‌ని భర్తీ చేసే ఎసిటిక్ ఆమ్లాలు తప్ప మరొకటి కాదని మీకు తెలుసు మరియు దీనిని ఆల్ఫా అమినో అంటారు ఆమ్ల ఆమ్లం
లేదా ట్రివిల్ పేరు గ్లైసిన్ గ్లైసిన్ చాలా ముఖ్యమైన అమైనో ఆమ్లం అలాగే అధిక
ప్రత్యామ్నాయం లేదా బీటా ప్రత్యామ్నాయం అమైనో ఆమ్లం గామా ప్రత్యామ్నాయ అమైనో ఆమ్లం cou ld కూడా పొందబడుతుంది మరియు అవి జీవశాస్త్రపరంగా ముఖ్యమైన మరో సమ్మేళనం యొక్క బిల్డింగ్ బ్లాక్, అంటే
ప్రొటీన్లు మరియు పెప్టైడ్‌లు మరియు పెప్టైడ్‌లు మళ్లీ పెప్టైడ్‌లోని పాలిమెరిక్ విషయాలు అయిన పాలీపెప్టైడ్‌లతో లింక్ చేయబడుతున్నాయి
, ఆ విధంగా ఒక తరగతి సమ్మేళనాలు
జీవశాస్త్రపరంగా క్రియాశీల సమ్మేళనాలు పెప్టైడ్‌లు రెండు పాలీపెప్టైడ్‌లు అన్నీ.
విషయాలు రాబోతున్నాయి
మరియు కర్బన సమ్మేళనాలను కలిగి ఉన్న నత్రజని అయిన నత్రజని సమ్మేళనాల సమీక్ష లేదా గొడుగు
ఇప్పుడు నేను ఈ సమ్మేళనం యొక్క కొన్ని ఆసక్తికరమైన లక్షణాలను వ్రాస్తే
, నేను కార్బన్ నైట్రోజన్‌ని తీసుకుంటే కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం అని నేను మీకు ప్రారంభంలోనే చెప్పాను.

తప్పనిసరి మరియు ఈ సందర్భంలో మరొక ఫంక్షనాలిటీ పరిష్కరించబడింది, అది కోహ్ మరియు
ఈ సందర్భంలో ఉంచుదాం మిగిలి ఉన్నది హైడ్రోజన్ మరియు వాస్తవానికి నేను
నైట్రోజన్ యొక్క వాలెన్సీని సంతృప్తి పరచాలి కాబట్టి ఇది ch2 nh2 ఇది కోహ్ ఆల్ఫా అమైనో కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ కాబట్టి నేను
గ్లైసిన్ నిర్మాణాన్ని తిరిగి వ్రాసారు మీరు ఈ సమ్మేళనం యొక్క ఈ స్వభావాన్ని చూస్తే మీ వద్ద
నైట్రోజన్ అణువు ఉంది
రెండు హైడ్రోజన్ సిక్స్‌తో రెండు ప్లస్ టూ ఫోర్‌గా సంతృప్తి చెందడం కానీ దీనికి బంధం లేని ఎలక్ట్రాన్
జత ఉంది కాబట్టి ఈ అమైన్ దీన్ని ఏమి చేయగలదో మనం చూసిన ఎలక్ట్రాన్‌ను దానం చేయగలదు కాబట్టి ఇది
అదే సమయంలో అదే పరమాణువు మరొక దానిలో ఆధారం మనకు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్
గ్రూప్ coh ఉన్నందున ఎసిటిక్ యాసిడ్ ప్రకృతిలో ఆమ్లంగా ఉంటుందని మాకు తెలుసు కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లాలు ఆమ్ల స్వభావం కలిగి ఉంటాయి, ఎందుకంటే
ప్రోటాన్‌ను కోల్పోయినట్లయితే మిగిలిన భాగం కో మైనస్ అయినట్లయితే, అది
ప్రతిధ్వని మరియు ఆసక్తికరమైన లక్షణం ద్వారా స్థిరీకరించబడుతుంది.
ప్రతిధ్వని అంటే మనకు ఒక సుష్ట ప్రతిధ్వని
నిర్మాణం లభిస్తుంది, ఇది కార్బాక్సిలేట్ అయాన్, ఇది ప్రతిధ్వనించగలదు మరియు ఫలిత నిర్మాణాన్ని ఇలా ఇవ్వగలదు,
కాబట్టి ప్రతిధ్వని హైబ్రిడ్‌ని వ్రాయాలి , తద్వారా ప్రతికూల ఛార్జ్
మొత్తం ప్రాంతంపై డీలోకలైజ్ చేయబడుతోంది.
మేము గుర్తించలేము.
ఏ ఆక్సిజన్ నెగటివ్ ఛార్జ్‌ని ఉంచుతుంది,
అది ఎన్నిసార్లు డీలోకలైజ్ చేయబడుతోంది కాబట్టి ఎక్కువ ఒకేలాంటి నిర్మాణం
చాలా ముఖ్యమైన పదం ఐడెంటికా ప్రతిధ్వని హైబ్రిడ్‌కి సంబంధించిన నిర్మాణాల సహకారం గరిష్టంగా ఉంటుందని మనకు తెలిసిన నిర్మాణం మరింత స్థిరంగా ఉంటుంది,
తద్వారా ఇక్కడ విధమైన దృగ్విషయాలు
జరుగుతున్నాయి, అలాగే కార్బాక్సిలేట్ అయాన్ సుష్ట ప్రతిధ్వని నిర్మాణాల ద్వారా స్థిరీకరించబడుతోంది,
ఎందుకంటే ఆ కార్బాక్సిలేట్ అయాన్ మరింత స్థిరంగా ఉంటుంది కాబట్టి సంయోగ ఆధారం మరింత స్థిరంగా ఉంటుంది.

మరింత స్థిరంగా ఉండటం వలన ప్రోటాన్ కోల్పోవడం సులభం అవుతుంది కాబట్టి ప్రోటాన్‌ను సులభంగా దానం చేయగల ఏదైనా జాతిని
యాసిడ్ అంటారు కాబట్టి కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లాలు
ఫినాల్ లేదా ఇతర ప్రత్యామ్నాయ సమ్మేళనంతో పోలిస్తే బలమైన ఆమ్లం కాబట్టి మీరు ఆమ్ల సమూహం కలిగి ఉంటారు.

ఈ అణువులో ఒక ప్రాథమిక సమూహాన్ని కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి అదే అణువులో
ఒక ప్రాథమిక సమూహంలో ఏమి జరుగుతుంది ఒక ప్రాథమిక సమూహం ఉంది మరొక ఆమ్ల సమూహం ఉంది, మనకు తెలిసిన సాధారణ నియమం
యాసిడ్ ప్లస్ బేస్ ఆర్గానిక్ కెమిస్ట్రీలో ఉప్పు మరియు నీటికి దారితీసింది మేము దానిని ఈ విధంగా వ్రాస్తాము

Prutor@IITK

a   చాలా సులభమైన సమ్మేళనం rch టూ ఓహ్ అంటే ఒక ప్రాథమిక ఆల్కహాల్‌ను r ప్రైమ్‌తో ట్రీట్ చేస్తున్నారు
దాన్ని భిన్నంగా చేయడానికి ఈ నిర్మాణాన్ని వ్రాశారు మరియు మేము కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌తో
వివిధ రకాల ఆల్కైల్ గ్రూప్ మిథైల్ ఇథైల్ మొదలైనవాటితో చికిత్స చేస్తే యాసిడ్ ఎక్కువగా
మంచి యాసిడ్ మాత్రమే కాకుండా డీహైడ్రేటింగ్ ఏజెంట్ కూడా   అంటే నేను మీకు
చాలా సింపుల్‌గా ఇస్తున్నాను.
ఉదాహరణకి కొంచెం గాఢమైన సల్ఫ్యూరిక్ యాసిడ్ ఉంటే సరిపోతుంది,
మనం r one co oc two r సమ్మేళనంతో ముగుస్తుంది r ఇది ఏమిటి ఇప్పుడు ఈ సమ్మేళనం
ఏమీ కాదు, అక్కడ ఒక కార్బొనిల్ సమూహం ఉంది మరియు och2r కూడా ఉంది కాబట్టి ఈ రకమైన సమ్మేళనాన్ని
అంటారు.
ఈస్టర్ ఈస్టర్ ఎక్కువగా తీపి వాసన కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఈ ఈస్టర్ ఫంక్షనాలిటీ
ఆల్కహాల్ మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌కు చాలా ముఖ్యమైన లక్షణం.
కాబట్టి ఆల్కహాల్ మరియు కార్బాక్సిలిక్
యాసిడ్ కొద్దిగా సల్ఫ్యూరిక్ యాసిడ్ సమక్షంలో కలిసినప్పుడు ఇది ఆమ్ల కారకంగా మాత్రమే కాకుండా
కూడా పనిచేస్తుంది.
డీహైడ్రేటింగ్ రియాజెంట్, తద్వారా ఈస్టర్ ఉత్పత్తిలో కొంత
నీరు ఏర్పడుతుంది మరియు ఆ నీటిని సల్ఫ్యూరిక్ ఆమ్లం చూసుకుంటుంది కాబట్టి థి s
ప్రతిచర్యను ఎస్టరిఫికేషన్ రియాక్షన్ అంటారు కాబట్టి
యాసిడ్ గ్రూప్ ఉన్నప్పుడు మరియు ప్రాథమిక సమూహం లేదా తటస్థ సమూహం
ఉన్నట్లయితే

‘‘ ‘‘‘ వారు చేయగలరు ఎందుకంటే ఒక
ప్రాథమిక సమూహం మరియు మరొక
ఆమ్ల సమూహం ఇందులో ఒక ఆసక్తికరమైన లక్షణం యాసిడ్ అనేది ప్రోటాన్ దాత బేస్ ఒక ప్రోటాన్
అంగీకారకం కాబట్టి అది ఏ విధంగా ఏర్పడుతుందో   నేను వ్రాసిన దానిలాంటి జాతిని ఏర్పరుస్తుంది
నేను ch two coo అని వ్రాసాను.
మైనస్ మరియు   ch టూతో ప్రత్యామ్నాయం nh3 ప్లస్ గ్లైసిన్
అనే సాధారణ సమ్మేళనం నుండి ఇది ఎలా వస్తోంది అంటే
nh2 సమూహం మరియు coh సమూహం దగ్గరగా ఉండటం వలన ఒకరు ప్రాథమిక ప్రోటాన్ దాత మరొకరు
ప్రోటాన్ అంగీకరించేవారు కాబట్టి ఈ సందర్భంలో ఏమి జరుగుతుంది ఆధారం కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ సమూహం
నుండి ప్రోటాన్‌ను తీయడం
ద్వారా దానిని కార్బాక్సిలేట్‌గా మారుస్తుంది మరియు నేను మీకు చెప్పినట్లు   కార్బాక్సిలేట్ ప్రతిధ్వనిని ఈ
విధంగా స్థిరీకరిస్తుంది మరియు nh   3 ప్లస్ కూడా ఆ విధంగా చాలా బాగుంది కాబట్టి ఈ రకమైన లక్షణాలను
జోయిటర్ అయాన్
లేదా డబుల్ అయాన్ ఒకటి పాజిటివ్ మరొక నెగెటివ్   అని పిలుస్తారు కాబట్టి
ఈ అమైనో ఆమ్లాల యొక్క ఆసక్తికరమైన లక్షణాలలో ఒకటి ప్రధానంగా గ్లైసిన్ మరియు ఇతర ఉత్పన్నాలు జాయిటర్
అయాన్ ఏర్పడటం.

జియోటారాన్ అంటే కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ గ్రూప్ నుండి అమైన్ అమైన్‌కు ప్రోటాన్ బదిలీ జరుగుతున్న అదే
అణువులో రెండు రకాల అయాన్లు ఏర్పడటం అని అర్థం ప్రోటాన్
దాత మరియు ప్రాథమిక సమూహం ఒక ప్రోటాన్ అంగీకారం కాబట్టి ఈ విధమైన దృగ్విషయాలు అమైనో ఆమ్లాలలో
చాలా ఎక్కువగా
ఉంటాయి, నేను ఇతర   అమైనో ఆమ్లాల వివరాల జోలికి వెళ్లడం లేదు ఎందుకంటే అవి
ఒక కోణంలో ప్రోటీన్‌లు అమైనో ఆమ్లాలు మరియు పెప్టైడ్‌లు మరియు దాని యొక్క పాలిమరైజేషన్
పాలీపెప్టైడ్‌లను ఇవ్వండి ఇవన్నీ చాలా కార్బన్ నైట్రోజన్ సమ్మేళనాలను కలిగి ఉన్న డొమైన్‌లో ఉంటాయి
లేదా నేను నైట్రోజన్ కాంటా అని చెప్పాలి ining సేంద్రీయ సమ్మేళనాలు కాబట్టి ఇది ఒక
తరగతి సమ్మేళనం, కానీ అది మాత్రమే కాదు ఇప్పుడు నేను అమైన్ విషయానికి తిరిగి వెళుతున్నట్లయితే,
నాకు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ సమూహం ఉంది మరియు నాకు అమైన్ సమూహం కూడా ఉంది మరియు
నేను ఇదే విధమైన ప్రతిచర్యను కలిగి ఉంటే మేము దానిని వేడి చేయడం ద్వారా తీసుకుంటాము మరియు కొన్ని
డీహైడ్రేటింగ్ ఏజెంట్ సహాయంతో నీటిని బయటకు తీస్తాము   వీటికి మరియు మునుపటి తేడా ఏమిటంటే
, ఈస్టర్ ఏర్పడే సమయంలో మనకు   ఆల్కహాల్ మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ ఈ సందర్భంలో
కార్బాక్సిలిక్ కలిగి ఉంటుంది యాసిడ్ సమూహం మరియు అమైన్ సమూహం   దగ్గరలో ఉండి వేడి చేయడం అంటే
నీటిని తొలగించడం ఒందు అర్థాన్ని జరగగలదు,

దగ్గరి సామీప్యత మరియు వేడెక్కడం ఉన్నాయి చాలా దగ్గరగా మరియు వేడి

PuttOr@IITK

మరియు
ఉంది కార్బొనిల్ సమూహ సమ్మేళనాలు ఇలాంటివి మరియు ఈ తరగతి సమ్మేళనాలు
చాలా ముఖ్యమైనవి ఎందుకంటే నేను ఈ రకాల సమ్మేళనాల గురించి చెప్పాలి, మీరు ఈ రకమైన సమ్మేళనాలకు పేరు
పెట్టగలరా అని సమాధానం చెప్పగలరా అవును ఇది ఒక చక్రీయ సమ్మేళనం నత్రజని అణువును కలిగి ఉంటుంది
మరియు సమ్మేళనంలో కార్బన్ కూడా ఉండాలి కాబట్టి కార్బన్ నైట్రోజన్
మూడు సభ్యుల రింగ్‌ను కలిగి ఉంటుంది , దీనిని వివరించడానికి ఇది సులభమైన మార్గం, అయితే ఇది
మేము కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ మరియు అమైన్‌ను తయారు చేయడం మాత్రమే కాదు.
కలిపి
ఇలాంటి సమ్మేళనాన్ని తయారు చేయడానికి అనేక మార్గాలు ఉన్నాయి కానీ ప్రస్తుతం మన దృష్టి
అమైన్ మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ ఇంట్రామోలిక్యులర్ రియాక్షన్‌పై కేంద్రీకరించబడింది ఈ కొవ్వును
సులభతరం చేయడానికి నేను ఈ విధంగా చెప్పాలి
నీరు మరియు మిగిలినది
హెటెరోసైక్లిక్ సమ్మేళనం చేయడానికి సైకిలైజ్ చేయబడుతోంది కాబట్టి నేను దీనిని హెటెరోసైక్లిక్ సమ్మేళనం అని చెప్పాను
ఎందుకనగా హెటెరోసైక్లిక్ సమ్మేళనం ఎందుకంటే ఇది చక్రీయ సమ్మేళనం నోడ్ రింగ్ చేయడానికి
మీకు అవసరం ఇక్కడ మీకు కనీసం మూడు అణువులు అవసరం కార్బన్ ఒకదానికొకటి కార్బొనిల్ రెండవది మరియు
నైట్రోజన్ మూడవది కాబట్టి మూడు పరమాణువులు ఉన్నాయి కాబట్టి ఇది మూడు సభ్యుల చక్రీయ సమ్మేళనం
మరియు ఒక హెటెరోటామ్
రింగ్‌లో ఉంది కాబట్టి అది హెటెరోసైక్లిక్ సమ్మేళనం కాబట్టి హెటెరోసైక్లిక్ సమ్మేళనం యొక్క నిర్వచనం
ఇప్పుడు చక్రీయ సమ్మేళనాన్ని కలిగి ఉన్న హెటెరోటామ్‌గా ఉంది మునుపటి నిర్వచనం అది సుగంధంగా ఉండాలి
ఇప్పుడు దీనిని సుగంధ హెటెరోసైక్లిక్ సమ్మేళనాలు అని పిలుస్తారు, ఇవి చక్రీయ సమ్మేళనాలను కలిగి ఉన్న హెటెరోటామ్
అయితే అవి ప్రకృతిలో సుగంధంగా ఉంటాయి కాబట్టి ఏదైనా హెటెరోటామ్‌ను కలిగి ఉంటాయి సమ్మేళనాలను
హెటెరోసైక్లిక్ సమ్మేళనం అని పిలవాలి, కాబట్టి సాధారణ కార్బన్ నైట్రోజన్ సమ్మేళనం లేదా అమైనో ఆమ్లం నుండి మనం
చక్రీయ సమ్మేళనాన్ని కలిగి ఉన్న మూడు సభ్యుల హెటెరోటామ్‌ను పొందగలుగుతాము మరియు ఈ రకమైన సమ్మేళనాలు
లాక్టమ్ ఈస్టర్ అని పిలువబడే మరొక అల్పమైన పేరును కలిగి ఉంటాయి మరియు ఇది ఒక రకమైన విషయం.

cyclic ester నేను
ఆల్ఫా హైడ్రాక్సీ కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ ఆల్ఫా అమైనో కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌ని తీసుకునే బదులు ఆల్ఫా హైడ్రాక్సీ కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌ని తీసుకుంటే ch two
ohcooh అనే సరళమైన ఉదాహరణను తెలియజేస్తాను తేడా ch two hc oh మరియు అంతకుముందు ఒకటి ఉదాహరణ ch two nh
two coh యొక్క తేడా ఇదే అవుతుంది ఇది ఇలాంటి సమ్మేళనాన్ని కూడా ఏర్పరుస్తుంది
కానీ ఇక్కడ ఉన్న తేడా ఏమిటంటే ముగ్గురు
సభ్యుల రింగ్‌లో ఆక్సిజన్ ఒక సభ్యునిగా ఉంది ఈ సందర్భంలో ముగ్గురు సభ్యుల్లో రింగ్ ఆక్సిజన్
కాదు నైట్రోజన్ ఉంది కాబట్టి ఈ రకమైన సమ్మేళనాలను లాక్టామ్ అని పిలుస్తారు మరియు ఆక్సిజన్ కలిగిన
సమ్మేళనాలను లాక్టోన్ లాక్టోన్ అని పిలుస్తారు హైడ్రాక్సిల్ సమూహాన్ని కలిగి ఉన్న ఆల్ఫా కార్బన్‌తో
అనుసంధానించబడిన కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ ఏ రకమైన లాక్టోని అంటారు
కాబట్టి ఈ రకమైన లింక్‌ని
అంటారు ఆల్ఫా లాక్టోన్ సరే కాబట్టి హెటెరోసైక్లిక్
సమ్మేళనాన్ని కలిగి ఉన్న ముగ్గురు సభ్యుల ఆక్సిజన్‌ను కార్బొనిల్ సమూహాన్ని ఆల్ఫా లాక్టోన్ అని పిలుస్తారు మరియు
నైట్రోజన్ పక్కన ఉన్న హెటెరోసైక్లిక్ సమ్మేళనాన్ని కలిగి ఉన్న ముగ్గురు సభ్యుల నైట్రోజన్‌ను కార్బొనిల్ సమూహం మరియు ఇతర
కార్బన్‌ను ప్రత్యామ్నాయం చేయవచ్చు లేదా అన్‌సబ్‌స్టిట్యూడ్ అని పిలుస్తారు.
లాక్టమ్ కాబట్టి ఇది చాలా
ఆసక్తికరమైన చక్రీయ సమ్మేళనం, నేను ఒక అడుగు ముందుకు వేస్తే అమైనో ఆమ్లం నుండి పొందబడుతుంది d మరియు
ch2 ch2 nh2 వంటి మరొక విషయాన్ని వ్రాసి, నేను అమైనో కార్యాచరణ నుండి బీటా కార్బన్ అమైన్‌కు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌ను ఉంచాను
, ఇది మొదటి కార్బన్ ఆల్ఫా రెండవది బీటా కాబట్టి ఈ

PhUtor@IITK

సమ్మేళనం బీటా అమైనో కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ అని పిలువబడుతుంది కాబట్టి నేను తీసుకుంటే ఒక బీటా అమైనో కార్బాక్సిలిక్
యాసిడ్ మరియు ఇదే విధమైన పనిని చేయండి
ఉత్పత్తి ఎలా ఉంటుంది ఉత్పత్తి నీరు కోల్పోవడం ద్వారా ch two ch two n co అవుతుంది మరియు
మరొక ప్రత్యామ్నాయం ఉండాలి మరియు ఈ తరగతి సమ్మేళనం చాలా ఆసక్తికరంగా ఉంటుంది.
బీటా లాక్టమ్
ఎందుకు బీటా లాక్టమ్ అని పిలుస్తారు ఎందుకంటే బీటా అమైనో కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌ల అంతర్గత ఉప్పు బీటా లాక్టమ్ ఇది
హెటెరోసైక్లిక్ సమ్మేళనాన్ని కలిగి ఉన్న నాలుగు సభ్యుల నైట్రోజన్ మరియు నేను ఈ విషయాన్ని ఎందుకు వ్రాశాను మరియు సమాధానం చాలా
సులభం ఈ రకమైన నిర్మాణం లేదా నిర్మాణాత్మక భాగం అనేక ఆసక్తికరమైన సమ్మేళనాలలో ఉంది
వాటిలో ఒకటి పెన్సిలిన్ మరియు పెన్సిలిన్ యాంటీబయాటిక్ అని మీకు తెలుసు కాబట్టి ఎంజైమ్ వచ్చే లాక్టమ్ రింగ్ తెరవడం వల్ల యాంటీబయాటిక్ చర్య జరుగుతుంది
మరియు కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధాన్ని తెరిచి,
ఆపై ఈ బీటా లాక్టమేస్ ఎంజైమ్ ఇది సాధారణ కార్బన్
నైట్రోజన్ సమ్మేళనం నుండి ప్రారంభించి మనం యాంటీబయాటిక్స్‌కు వెళ్తున్నాము అంటే బీటా లాక్టమాస్
మోనోబాక్ బాక్టీర్మ్ ఈ ఆసక్తికరమైన లక్షణాలన్నీ సాధారణ కార్బన్ నైట్రోజన్ నుండి వస్తున్నాయని చెప్పాలి.

సమ్మేళనం మరియు కార్బన్ నైట్రోజన్ సమ్మేళనాలు లేదా కార్బన్ నైట్రోజన్ సమ్మేళనం యొక్క
ముఖ్యమైన క్షేత్రం యాంటీబయాటిక్‌లో ఉంది మీరు చాలా సమ్మేళనాలకు పేరు పెట్టవచ్చు పెన్సిలిన్ వంటి యాంటీబయాటిక్‌లు
సెఫాలోస్పోరిన్ అని అందరికీ తెలుసు, అవి బీటా లాక్టామ్‌ను
కలిగి ఉంటాయి.
కొన్ని ఇతర నిర్మాణాత్మక లక్షణాలు ఉన్నాయి కానీ బీటా లాక్టమ్ చాలా ప్రత్యేకమైన భాగం మరియు
ఆ రకమైన యాంటీబయాటిక్స్‌లో తప్పనిసరిగా ఉండాలి ఎందుకంటే ఇది నిర్దిష్ట మెకానిజం ద్వారా బ్యాక్టీరియాను చంపుతుంది
కాబట్టి ముగ్గురు సభ్యుల నలుగురు సభ్యులు హెటెరోసైక్లిక్ సమ్మేళనాలను కలిగి ఉన్న నత్రజనిని
చాలా సులభమైన మార్గంలో తయారు చేయవచ్చు మరియు వాటిని రోజువారీ జీవితంలో వినియోగిస్తారు అమైనో యాసిడ్ పెప్టైడ్ మాత్రమే కాదు.

ప్రోటీన్ కానీ యాంటీబయాటిక్స్ కూడా మరియు నేను అలీఫాటిక్ కార్బన్‌కు జోడించబడి ఉన్న అమైన్ సమూహాన్ని తీసుకుంటే, నేను అదే అమైన్ సమూహాన్ని తీసుకుని బెంజీన్ రింగ్‌కి జత చేస్తే ఈ సమ్మేళనంతో ముగుస్తుంది.
కార్బన్ నైట్రోజన్ బాండ్‌ని జత చేయడం గురించి నేను ఏమీ చెప్పలేదు ఇక్కడ కార్బన్ ఒక sp టూ హైబ్రిడైజ్డ్ మరియు
సుగంధ వ్యవస్థలో భాగం మరియు దీన్ని చూస్తే మీరు ఈ రకమైన అమైన్‌లు మనకు తెలుసు
ఇది అనిలిన్ అనిలిన్ తప్ప మరేమీ కాదని సులభంగా వ్రాయవచ్చు h2లో c6h5 మరియు ఈ సమ్మేళనం ఆసక్తికరమైన ఫీచర్
ఇది సుగంధ స్వభావాన్ని కలిగి ఉంటుంది, ఇది డీలోకలైజ్డ్ అతిగా ముగింపును కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి మనం దీన్ని స్థానికీకరించిన బంధాన్ని
చూపించడమే కాకుండా దీన్ని డీలోకలైజ్డ్ ఫ్యాషన్‌గా ఉంచడం ద్వారా మరింత మెరుగైన రీతిలో వ్రాయగలము మరియు ఈ రెండూ గణన
నిర్మాణం అది స్ట్రక్చర్ నంబర్ వన్ మరియు స్ట్రక్చర్ నంబర్ టూ మరియు ప్రతిధ్వని హైబ్రిడ్‌కి
ఫలితంగా వచ్చే స్ట్రక్చర్ సహకారం చాలా ముఖ్యమైన లక్షణం
అని నేను లెక్కించినట్లయితే మాకు తెలుసు మరియు ఇది కార్బన్ నంబర్ అని తీసుకుందాం ఒకటి ఇది రెండు ఇది మూడు ఇది నాలుగు
ఇది 5 ఇది 6 ఇదే నేను ఇక్కడ వ్రాస్తున్నాను మరియు నేను బాండ్ ఆర్డర్ బాండ్ ఆర్డర్‌ను గణిస్తే సాధారణ
టెక్నిక్ ద్వారా స్వభావం ఏమిటి ఒకటి మరియు రెండు మధ్య బంధం ఒకటి మరియు రెండు బాండ్
క్రమాన్ని తీసుకుందాం నేను స్ట్రక్చర్ నంబర్‌లో లెక్కించాలనుకుంటున్నాను ఒకటి ఒకటి మరియు రెండు డబుల్ బాండ్ మరియు డబుల్
బాండ్ స్ట్రక్చర్ నంబర్ టూలో రెండుగా తీసుకోబడుతుంది ఒకటి రెండు బాండ్ సింగిల్ బాండ్ మరియు సింగిల్
బాండ్ నేను వాటిని ఒకదానితో ఒకటిగా తీసుకుంటే అది మూడు వస్తుంది మరియు
ప్రతిధ్వనించే నిర్మాణం సంఖ్యతో భాగించబడుతుంది అంటే మనం
ఒకటి మరియు రెండు ఎన్ని ప్రతిధ్వనించే నిర్మాణాన్ని వ్రాయగలుగుతున్నాము ఎందుకంటే ఇది డీలోకలైజ్డ్ ఫారమ్ ఇది గణన

Prutor@IITK

నిర్మాణం కాదు ఇది మొత్తం థీమ్ వ్రాయబడినది కాబట్టి ఈ రకమైన ప్రతిధ్వనించే నిర్మాణం మరియు
ప్రతిధ్వని హైబ్రిడ్‌కి వారి సహకారం
సమ్మేళనం యొక్క స్వభావాన్ని తెలుసుకోవడమే కాకుండా బాండ్ ఆర్డర్ ని కనుగొనడంలో కూడా ముఖ్యమైన లక్షణం.
y విషయాలు నేను
వివరిస్తాను కాబట్టి 3 జోడించిన మొత్తం మరియు ఎన్ని ప్రతిధ్వనించే నిర్మాణాలు ఉన్నాయి
అంటే రెండు కాబట్టి ఆ మొత్తాన్ని ప్రతిధ్వనించే నిర్మాణం సంఖ్యతో భాగించండి, అది
మూడు ద్వారా రెండు, అది నియమం కనుక ఇది ఒకటి పాయింట్ ఐదు వస్తుంది కాబట్టి
ప్రత్యామ్నాయ సమాధానం లేని బెంజీన్ రింగ్ యొక్క సాధారణ బాండ్ ఆర్డర్ ఏమిటి ఒక పాయింట్ ఐదు ఎలా
ఉంటుంది ఎందుకంటే ఏదైనా స్థానం తీసుకోండి
ఒకటి రెండు మాత్రమే కాదు మీరు రెండు కోసం లెక్కించవచ్చు మూడు నాలుగు నాలుగు ఐదు ఐదు ఆరు లేదా ఆరు
ఒకటి
మీరు ప్రత్యామ్నాయాన్ని కనుగొంటారు డబుల్ మరియు సింగిల్ బాండ్‌లు కాబట్టి ఒక నిర్దిష్ట
బాండ్‌లో నేను డబుల్ బాండ్‌కి ఒకటి రెండు కోసం చూపినట్లుగా ఇది సింగిల్ బాండ్‌కి రెండు ఇది ఒకటి
కలిపితే మొత్తం ఈ సందర్భంలో రెండు ప్రతిధ్వనించే నిర్మాణం యొక్క మొత్తం సంఖ్యతో భాగించబడుతుంది.
ఇది ఒక పాయింట్ ఐదు కాబట్టి బాండ్ ఆర్డర్ ఒక
పాయింట్ ఐదు కాబట్టి బెంజీన్‌లోని ఒక ముఖ్యమైన లక్షణం అన్ని బంధాలు సమానం కాదు ఒకటి పెద్దది కాదు
మరొక చిన్నది ఆ విధంగా ఏకరీతి లేదా సమానం కాబట్టి 1.
5 బాండ్ ఆర్డర్ అయితే మనం
మరింత ఖచ్చితంగా చూస్తే దీని స్వభావం ఏమిటి ఈ స్థానికీకరించిన నిర్మాణంలో
ప్రతి కార్బన్ పరమాణువు pj కక్ష్య కలిగి ఉన్నట్లు కనుగొంటుంది ఎందుకంటే ఇవన్నీ sp2 హైబ్రిడైజ్డ్
కార్బన్ మరియు ఈ pga కక్ష్యలు ఎలక్ట్రాన్ సహాయంతో పైభాగంలో మాత్రమే కాకుండా దానిలో కూడా డీలోకలైజ్
చేయబడతాయి
.
దిగువ కానీ కేవలం విషయాన్ని స్పష్టం చేయడానికి నేను మీకు
షట్కోణ వస్తువును పొందుతానని చెప్పగలను మరియు దాని పైభాగంలో లేదా దాని దిగువన ఎలక్ట్రాన్ మేఘాలు
ఉన్నాయి కాబట్టి
ఇది బిన్‌జిన్ జింగ్ యొక్క మొత్తం చిత్రం, ఎందుకంటే మీరు విచ్ఛిన్నమైతే నేను ఆ విషయాన్ని ఎందుకు వ్రాసాను
నేను ఆల్కైల్ అమైన్ కోసం అనిలిన్ మాలిక్యూల్ చేసిన విధంగానే మీరు చాలా కష్టమైన సమస్యతో ముగుస్తుంది
ఆ బెంజీన్ రింగ్ ప్లస్ nh టూ మైనస్‌గా ఉంటుంది, ఇది చాలా కష్టం
ఎందుకు బెంజీన్ రింగ్ ఎలక్ట్రాన్ క్లౌడ్‌ని కలిగి ఉంటుంది ప్రతికూలంగా ఛార్జ్ చేయబడుతుంది
కాబట్టి మీరు వీటికి మైనస్‌కి nhని తీసుకువచ్చినప్పుడు అవి తిప్పికొడతాయి కాబట్టి
కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం ఏర్పడే అవకాశం ఉండదు కాబట్టి ఆ విధంగా మేము ఏమి జరుగుతుందో బెంజీన్ రింగ్‌ని ప్లస్
మోటీగా లేదా ఎలక్ట్రాన్ లోపంతో కూడినదిగా తీసుకోవడం ద్వారా మరియు అమైన్‌ను ఎలక్ట్రాన్ రిచ్‌గా తీసుకోవడం
ద్వారా కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం ఏర్పడటం అనే
అర్థం వచ్చే ఇతర ఫెన్నా దృగ్విషయాల కోసం వెతకాలి.

సాధారణ బెంజీన్ రింగ్‌కి న్యూక్లియోఫైల్ ఎందుకు జరగదు, ఎందుకంటే ఎలక్ట్రాన్ అదే విద్యుత్
ఛార్జ్ ఒకదానికొకటి తిప్పికొడుతుంది కాబట్టి ఎలక్ట్రాన్ క్లౌడ్ ప్రతికూలంగా ఛార్జ్ చేయబడుతుంది మరియు మీరు
ప్రతికూలంగా ఛార్జ్ చేయబడిన ఒక న్యూక్లియోఫైల్‌ను తీసుకువస్తున్నప్పుడు అవి తిప్పికొడతాయి కాబట్టి ఆ
పరిష్కారానికి పరిష్కారం ఏమిటి?
మేము nh నుండి మైనస్ nh నుండి ప్లస్‌కి బదులుగా తీసుకుంటే
సమస్య పరిష్కరించబడుతుంది, అంటే ధనాత్మకంగా ఛార్జ్ చేయబడిన వస్తువులు చాలా సులభంగా ప్రతికూలంగా
ఛార్జ్ చేయబడిన జాతుల వైపు ఆకర్షితులవుతాయి మరియు ఈ విషయం ఎలా జరుగుతుందో నేను వ్రాస్తాను కానీ
ప్రశ్న nh నుండి మైనస్‌కు వస్తుంది nh నుండి
ప్లస్ ధ్రువణత యొక్క రివర్సల్ చాలా చాలా కష్టంగా ఉంటుంది, కానీ నేను
థీలో బింగింగ్ రింగ్ వ్రాస్తే ఇది డీలోకలైజ్డ్ సిస్టమ్‌ని ఎలా చేసింది మరియు నేను ఎలెక్ట్రోఫైల్‌ను
మైనస్‌కి ఎన్‌హెచ్ కాదు కానీ నం2 ప్లస్‌కి తీసుకువస్తాను, అప్పుడు చాలా ఆసక్తికరమైన ఫీచర్ ఉంటుంది
కాబట్టి ఇవి బెంజీన్ రింగ్ డీలోకలైజ్ చేయబడిన సబ్‌స్ట్రేట్‌లు ఏ రెండు ప్లస్ కాదు,
ఎలక్ట్రోఫైల్ న్యూక్లియోఫైల్ కాదు కాబట్టి ఈ ఎలక్ట్రోఫైల్ చాలా దగ్గరగా వస్తుంది.
బెంజీన్
రింగ్ మరియు అవి ఛార్జ్ బదిలీని ఏర్పరుస్తాయి.
దీనిని కాంప్లెక్స్‌గా పిలవడానికి
మరియు ఈ రకమైన కాంప్లెక్స్‌ని pi కాంప్లెక్స్ అని పిలుస్తారు, కాబట్టి pi కాంప్లెక్స్‌ని బెంజీన్
రింగ్ ద్వారా దాతగా మరియు నైట్రో గ్రూప్ స్వీకర్తగా లేదా ఎలక్ట్రోఫైల్‌గా మరియు బెంజీన్

థింగ్‌ను న్యూక్లియోఫైల్‌గా ఏర్పరుస్తుంది.
ఎలక్ట్రాన్ రిచ్ జాతులు అంతిమంగా ఏమి జరుగుతుందో అది
నైట్రో గ్రూప్‌తో ప్రత్యక్ష బంధాన్ని ఏర్పరుస్తుంది మరియు బెంజీన్ రింగ్‌లో ఒకటి అక్కడకు మారింది మరియు మరో వైపు ధనాత్మక చార్జ్ ఉంటుంది ఇక్కడ
హైడ్రోజన్ ఉంది, ఈ వైపు మరొక హైడ్రోజన్ ఉంది కాబట్టి బెంజీన్ రింగ్ కనెక్ట్ చేయబడి నేరుగా no2 ఉంటుంది కాబట్టి
మేము బెంజీన్ రింగ్ యొక్క సుగంధత ఉన్న కొన్ని జాతులను పొందాము అదే సమయంలో తాత్కాలికంగా కోల్పోయిన
కార్బన్ మరియు ఐనోడ్ సమూహం లేదా కార్బన్ మరియు నైట్రోజన్ మధ్య ఒక కొత్త సిగ్మా బంధం ఏర్పడుతోంది
మరియు ఈ రకం మళ్లీ సంక్లిష్టంగా ఉంటుంది, ఇది స్థిరంగా ఉండదు కాబట్టి ఇది తటస్థ
అణువు కాదు కాబట్టి ఇది కాంప్లెక్స్ రకాన్ని సిగ్మా కాంప్లెక్స్ అని పిలుస్తారు ఎందుకంటే సిగ్మా బంధం ఏర్పడుతుంది
తర్వాత హైడ్రోజన్ అణువు సుగంధాన్ని తిరిగి పొందేలా చేయడానికి దానం చేయబడుతోంది కాబట్టి
బెంజీన్ రింగ్ ఇప్పుడు దాని సుగంధతను పొందుతోంది మరియు నైట్రో సమూహం నేరుగా
జోడించబడుతోంది కాబట్టి మనం ఇక్కడ ఏమి చూస్తాము ఈ సంఖ్య నుండి నేను బెంజీన్‌ను
no2 ప్లస్‌తో ట్రీట్ చేస్తే నేను పై కాంప్లెక్స్‌ని పొందుతాను ఇక్కడ బెంజీన్ రింగ్ డోనట్ నో టూ
ప్లస్ అంగీకారకం అయితే నేను సిగ్మా కాంప్లెక్స్‌ని పొందుతాను రెక్ట్ కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం
ఏర్పడుతోంది తదుపరి కార్బన్‌లో కార్బోకేషన్ ఉంటుంది ఆపై ప్రోటాన్ కోల్పోవడం ద్వారా
సుగంధం తిరిగి పొందబడుతుంది మరియు సబ్‌స్ట్రేట్ ఉత్పత్తి ఉత్పత్తికి మార్చబడుతుంది నైట్రో
బెంజీన్ కాబట్టి ఈ రకమైన ప్రతిచర్యను ఎలక్ట్రోఫిలిక్ ప్రత్యామ్నాయం అంటారు ప్రతిచర్య
కాబట్టి సుగంధ వ్యవస్థలో ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ ప్రత్యామ్నాయ ప్రతిచర్య చాలా సాధారణం కాబట్టి నేను
అలిఫాటిక్ సిస్టమ్స్ సబ్‌స్టిట్యూషన్ రియాక్షన్ తో ప్రారంభించాను , అది న్యూక్లియోఫిలిక్ ప్రత్యామ్నాయ
ప్రతిచర్య ప్రతిచర్య ప్రతిచర్యను అంటే
‘‘ అమీన్ దశల వారీగా ప్రక్రియ ఎందుకు ఎందుకంటే
అమీన్ వంటి పరిచయం చాలా కష్టం కాబట్టి మేము ఏమి చేస్తున్నామో మేము నైట్రో
సమూహాన్ని ఉంచుతున్నాము మరియు ఈ నైట్రో గ్రూప్‌ని ప్రవేశపెట్టిన తర్వాత ప్రత్యామ్నాయ ప్రతిచర్య జరిగినట్లు మేము చూడవచ్చు
మరియు నేను మిమ్మల్ని ఎలా అడిగితే మీరు ఈ నైట్రోబెంజీన్‌ను అనిలిన్‌గా మార్చగలరా?
ఈ సులభమైన సమాధానం తగ్గింపు ద్వారా తగ్గింపు హైడ్రోజన్‌ని తీసుకోవడం ద్వారా
ముఖ్యంగా నాసెంట్ హైడ్రోజన్ చాలా మంచిది టిన్ లేదా జింక్ మరియు హైడ్రోక్లోరిక్ యాసిడ్
నాసెంట్ హైడ్రోజన్‌ను విడుదల చేయడానికి సరిపోతుంది, ఇది నైట్రోను అమైనో సమూహంగా మారుస్తుంది,
కాబట్టి నేను ఇప్పుడు చర్చించిన విషయాలను సంక్షిప్తీకరించడానికి సేంద్రీయ సమ్మేళనాలను కలిగి ఉన్న నైట్రోజన్
రోజువారీ జీవితంలో సాధారణ అమైన్ ప్రాథమిక సమ్మేళనం నుండి అమైనో ఆమ్లాల బిల్డింగ్ బ్లాక్
నుండి ప్రోటీన్ల పెప్టైడ్‌లు పాలీపెప్టైడ్‌ల వరకు చాలా ఆసక్తికరమైన సమ్మేళనం వరకు చాలా ముఖ్యమైనవి, అంటే అమైనో
ఆమ్లాలు లాక్టోస్ ఆల్ఫా లాక్టమ్ బీటా లాక్టమ్ వంటి ఉత్పన్నమైన వాటిని కలిగి ఉంటాయి.

ఈ విషయాన్ని తర్వాత వివరిస్తాము మరియు బీటా లాక్టమ్
అనేది పెన్సిలిన్ సెఫాలోస్పోరిన్ మరియు అనేక ఇతర యాంటీబయాటిక్స్‌లో ఉండే నిర్మాణాత్మక లక్షణాలు, కాబట్టి
ఇవి కార్బోజెనిక్ నైట్రోజన్ సమ్మేళనాలు అని పిలవడం ఉత్తమం కార్బన్ సమ్మేళనాలు లేదా కర్బన సమ్మేళనాలను
కలిగి ఉన్న నత్రజని యొక్క చాలా ముఖ్యమైన లక్షణాలు మరియు రెండవది అలిఫాటిక్
అమైన్‌లు కావచ్చు న్యూక్లియోఫిల్ నుండి చాలా సులభంగా తయారుచేస్తారు ic ప్రత్యామ్నాయ ప్రతిచర్య కానీ
అదే సమయంలో సుగంధ అమైన్‌లను సిద్ధం చేయడానికి మీరు దశల వారీగా వెళ్లవలసి ఉంటుంది, అంటే చాలా సులభంగా
అమైన్‌గా మార్చగలిగే కొన్ని సమూహాన్ని ఉంచండి నైట్రో నుండి సింపుల్ రిడక్షన్ జింక్ కోర్టిన్ మరియు హైడ్రోక్లోరిక్
యాసిడ్, కాబట్టి నేను సుగంధ నైట్రో సమ్మేళనాలు మరియు సుగంధ అమైనో
సమ్మేళనాల యొక్క కొన్ని ఇతర లక్షణాలతో కొనసాగుతాను, తద్వారా కార్బన్ నైట్రోజన్ బంధం మరింత
ఆసక్తికరంగా ఉంటుంది.