ఈ సమస్య పరిష్కార సెషన్‌లో iit పాల్‌కి స్వాగతం పలుకుతూ
,
ఆల్డిహైడ్ కీటోన్‌లు మరియు కెపాసిటీ యాసిడ్‌ల యొక్క కాన్సెప్ట్ ఆధారిత సమస్యలను మేము కవర్ చేస్తాము మీ అందరికీ ఆల్డిహైడ్‌లు కీటోన్‌లు మరియు
కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లాలు లేదా ముఖ్యమైన తరగతి సమ్మేళనాలు సింథటిక్ కెమిస్ట్రీలో విస్తృత ప్రయోజనాలను కనుగొంటాయి మేము ప్రయత్నిస్తాము
ఆల్డిహైడ్‌లు మరియు కీటోన్‌లు మరియు కాపర్ స్లిక్ యాసిడ్‌ల తయారీ మరియు ప్రతిచర్యలతో చాలా సమస్యలను కవర్ చేస్తుంది, కాబట్టి ఓజోన్‌తో కూడిన సమ్మేళనం యొక్క ప్రతిచర్యతో ప్రారంభిద్దాం, దాని
తర్వాత జింక్ మరియు నీరు x మరియు y రెండింటినీ ఉత్పత్తి చేస్తాయి, అయితే
x మాత్రమే x సానుకూల సహనాన్ని చూపుతుంది మరియు హెలిక్స్ పరీక్ష ఈ మాలిక్యులర్ ఫార్ములా నుండి కామా x మరియు yని గుర్తించండి,
ఇది cn h2n సాధారణ ఫార్ములాతో విభజించబడినందున ఇది ఆల్కెన్ అని మీరు అర్థం చేసుకోగలరు ఇప్పుడు
x మరియు y రెండు ఉత్పత్తుల లక్షణాలను చూద్దాం సానుకూల హాలోఫార్మ్ పరీక్ష అని చూపుతుంది.
అంటే రెండు సమ్మేళనాలు మిథైల్
సమూహాన్ని కలిగి ఉంటాయి, ఇది కార్బొనిల్ సమూహంతో బంధించబడి ఉంటుంది , అదనంగా సమ్మేళనం x సానుకూల నిలువు వరుసలను చూపుతుంది
మరియు ఒత్తిడిని పూరిస్తుంది వద్ద అంటే x యొక్క నిర్మాణం మనకు తెలిస్తే ఒకసారి అది ఆల్డిహైడ్ అని అర్థం, అప్పుడు మనం
y యొక్క నిర్మాణాన్ని వ్రాయడానికి ప్రయత్నించవచ్చు, ఇది ఒక మిథైల్ సమూహాన్ని కలిగి ఉందని మనకు ఇప్పటికే తెలుసు అది ఒక కార్బోనిక్ సమూహంతో బంధించబడి ఉంటుంది,
మనం మిగిలిన మూడు కార్బన్ అణువులను జోడించాలి
ఈ రెండు సమ్మేళనాల నుండి y అవుతుంది ఇప్పుడు మీరు తదుపరి సమస్యకు
వెళ్లే ముందు ఒలేఫిన్ నిర్మాణాన్ని ఆల్కెన్ నిర్మాణం వలె వ్రాయడానికి ప్రయత్నించవచ్చు
ఈ పరివర్తన యొక్క మెకానిజం విశ్లేషణ
అనేది ఒక ముఖ్యమైన పరివర్తన ఆర్గానిక్ సంశ్లేషణ మీరు కలిగి ఉన్నప్పుడు కార్బొనిల్ మరియు కార్బొనిల్ ఆక్సైడ్ మిశ్రమాన్ని ఉత్పత్తి చేయడానికి
రెట్రో వన్ కామా త్రీ సైకిల్ జోడింపులకు లోనయ్యే స్థిరంగా లేని చక్రీయ ఇంటర్మీడియట్‌ను ఉత్పత్తి చేయడానికి
ఓజోన్‌తో ఒక కామా త్రీ సైకిల్ జోడింపును పొందగల ఆల్కెన్, ఇది ఒక కామా త్రీ సైకిల్ జోడింపుకు లోనవుతుంది.
మీరు దీన్ని రూపొందించిన తర్వాత మీరు ఆస్టినైట్ చేయగలరని వ్రాయబడి ఉంటుంది,
ఇది మీరు జిన్‌ని ఉపయోగించినప్పుడు ఈ ప్రతిచర్యలో మీరు కార్బొనిల్ సమ్మేళనంగా మార్చగల ప్రతిచర్య
పరిస్థితులపై ఆధారపడి ఉంటుంది సి నీటిలో ఇది ఆస్టెనైట్‌ను ఆల్డిహైడ్‌గా తగ్గిస్తుంది, ఈ సందర్భంలో మీరు నీటిలో ఉన్న జింక్
జింక్ ఆక్సైడ్‌గా మారినప్పుడు మరియు ఇది జింక్ స్థానంలో ఆల్డిహైడ్‌గా తగ్గుతుంది, మీరు డైమిథైల్ సల్ఫైడ్‌ను కూడా ఉపయోగించవచ్చు,
ఇది డైమిథైల్ సల్ఫాక్సైడ్‌గా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది.
ఆక్సిడేటివ్ క్లీవేజ్ ద్వారా
మీరు హైడ్రోజన్ పెరాక్సైడ్‌ని ఫార్మిక్ యాసిడ్‌గా మార్చినప్పుడు ఆల్డిహైడ్‌ని పొందగలుగుతారు,
కాబట్టి మీకు ఆల్కెన్ ఉన్నప్పుడు స్థిరంగా లేని ఈ ఇంటర్మీడియట్‌ని ఇవ్వడానికి ఒక కామా త్రీ సైకిల్ జోడింపు చేయగలిగే ఇది
రెట్రో వన్ కామాకు లోనవుతుంది.

ఈ కార్బొనిల్ ఉత్పన్నాలను అందించడానికి మూడు చక్రాల జోడింపు, ఈ కార్బొనిల్ ఉత్పన్నాలను అందించడం ద్వారా, అగ్నిపర్వతాన్ని కార్బొనైల్ సమ్మేళనంగా మార్చడానికి చర్య
ఆల్డిహైడ్ ఆల్డిహైడ్ కీటోన్ మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌ను ఉత్పత్తి చేయడానికి నీటిలోని డైమిథైల్ సల్ఫైడ్ లేదా హైడ్రోజన్ పెరాక్సైడ్‌ను మీరు
కార్బొనిల్ సమూహంతో బంధించబడిన మిథైల్ సమూహాన్ని కలిగి ఉన్నప్పుడల్లా ఫారమ్ టెస్ట్, ఇది కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌గా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది
మీరు సోడియం హైపో హాలైడ్‌తో ప్రతిస్పందించినప్పుడు అది హాలో రూపంలోకి మార్చబడుతుంది
మరియు టాలరెన్స్ మరియు పూరకాలకు సంబంధించి కాపర్ స్లిక్ యాసిడ్
పరీక్ష టాలరెన్స్ రియాజెంట్‌ను సజల సిల్వర్ నైట్రేట్ సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ మరియు అమ్మోనియం హైడ్రాక్సైడ్ ద్రావణం నుండి తయారు చేయవచ్చు.
మీరు ఆల్డిహైడ్‌తో ప్రతిస్పందించినప్పుడు మరియు ఇది కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌కి ఆక్సీకరణం చెందుతుంది,
ఉదాహరణకు మీరు ఎసిటాల్డిహైడ్‌తో ప్రతిస్పందించినప్పుడు అది ఎసిటిక్ యాసిడ్‌గా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది
మరియు వెండి ఒకటి సున్నా సున్నాకి తగ్గించబడుతుంది కాబట్టి మీరు ఈ కాంప్లెక్స్‌ని

కలిగి ఉంటే మీరు రెండు ఉపయోగించాలి.
  టాలరెన్స్ రియాజెంట్‌తో సమానం వెండి సున్నాకి తగ్గించబడుతుంది
దీన్ని తరచుగా మేము అణువులో ఫంక్షనల్ గ్రూప్ ఉనికిని తెలుసుకోవడానికి
ఉపయోగిస్తాము ఇది ఇప్పటికే ఫంక్షనల్ గ్రూప్‌ని నిర్ణయించడానికి
ఉపయోగిస్తాము.
 కాపర్ సల్ఫేట్ ద్రావణం మరియు సోడియం పొటాషియం
టార్టారిక్ యాసిడ్ ఉప్పు మరియు మీరు ఈ రాగి 2కి ప్రతిస్పందించినప్పుడు   కాపర్ 2 కాంప్లెక్స్‌ను రూపొందించగలరు
ఆల్డిహైడ్‌తో కూడిన కాంప్లెక్స్ అది కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌గా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది, ఆపై కాపర్ 2 అవక్షేపణం నుండి
ఎరుపుగా కాపర్ 1కి తగ్గించబడుతుంది, ఇక్కడ కూడా మీరు
కాంప్లెక్స్‌కి రెండు సమానమైన రాగిని ఉపయోగించాలి, దీనిని కాపర్ వన్ ఆక్సైడ్‌గా మార్చవచ్చు
వీటిని కనుగొనడానికి ఉపయోగించే సాధారణ పరీక్ష.
 ఇప్పటికే క్రియాత్మకంగా ఉన్న సమూహంలో
ఇప్పుడు మనం న్యూక్లియోఫైల్‌కి సంబంధించి కింది సెట్‌ల కార్బొనిల్ సమ్మేళనాల రియాక్టివిటీ క్రమాన్ని పెంచడంపై
తదుపరి సమస్యకు వెళ్లాం,
మీరు ఇక్కడ చూస్తే రెండు కార్బొనైల్ సమ్మేళనాలు ఉన్నాయి, మొదటిది
బెంజాల్డిహైడ్ మరియు ప్రత్యామ్నాయ బెంజాల్డిహైడ్‌లను కలిగి ఉంటుంది.
 మీరు ఇక్కడ చూస్తే, ఇప్పటికే పని చేస్తున్న సమూహం యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీని తెలుసుకోవడానికి మీకు
పారా పొజిషన్‌లో మిథైల్ గ్రూప్ ఉంది ఇక్కడ మీకు నైట్రో గ్రూప్ ఉంది, మీ అందరికీ
తెలిసినట్లుగా మిథైల్ గ్రూప్ ఎలక్ట్రాన్‌ను సుగంధ వ్యవస్థకు విరాళంగా ఇవ్వగలదు, అది తగ్గించగలదు
కార్బొనిల్ సమూహం యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీ మరొక వైపు నైట్రో సమూహం అనేది ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ
ప్రత్యామ్నాయం
ఇది పాత సమూహం నుండి ఎలక్ట్రాన్‌ను లాగగలదు అందువల్ల   మీరు బెంజాల్డిహైడ్ యొక్క కార్బన్ సమూహం
యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీని పోల్చినట్లయితే, దీని యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీ
ఇప్పటికే తగ్గిపోయింది, ఎందుకంటే
మిథైల్ సమూహం యొక్క ఎలక్ట్రాన్ దానం సామర్థ్యం కారణంగా ఒకటి ఎక్కువ ఎలక్ట్రోఫిలిక్ అవుతుంది.

ఇప్పుడు మనం బెంజాల్డిహైడ్ మరియు నాలుగు నైట్రోబెంజాల్డిహైడ్‌లను చూద్దాం.

నైట్రో సమూహం యొక్క ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ స్వభావం కారణంగా
మరింత ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ ఉంటుంది కాబట్టి ఇది మరింత ఎలక్ట్రోఫిలిక్ స్వభావం కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి
ఇది ఈ అణువులలోని మునుపటి ఫంక్షనల్ గ్రూప్ యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీ యొక్క క్రమం కాబట్టి మీరు
న్యూక్లియోఫైల్ యొక్క రియాక్టివిటీని చాలా ఎక్కువగా చూసినప్పుడు న్యూక్లియోఫైల్
మరింత ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ స్వభావం పట్ల మరింత రియాక్టివ్‌గా ఉంటుందని మీకు తెలుసు కాబట్టి ఈ కార్బొనిల్ సమ్మేళనం
వైపునకు న్యూక్లియోఫైల్స్ యొక్క రియాక్టివిటీ క్రమం
ఒకేలా ఉంటుంది మరియు ఈ ఆల్డిహైడ్ మూడు ఎక్కువ ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ అయినందున
ఈ రెండింటిని పోల్చి చూస్తే మరింత రియాక్టివ్‌గా ఉంటుంది   తర్వాత బెంజాల్డిహైడ్ కనీసం రియాక్టివ్‌గా ఉంటుంది.

నాలుగు మిథైల్ బెంజాల్డే రియాక్టివ్‌గా ఉంటుంది హైడ్ ఇది న్యూక్లియోఫైల్ వైపు ఈ ఆల్డిహైడ్‌ల రియాక్టివిటీ క్రమం.

ఇప్పుడు
మీరు ఈ కార్బొనిల్ సమూహం యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీని దీనితో పోల్చి చూస్తే ఈ అలిఫాటిక్ కార్బొనిల్ సమ్మేళనాన్ని
చూద్దాం మరియు ఇక్కడ హైడ్రోజన్ ఉంది
కార్బొనిల్ కార్బన్ వైపు ఎక్కువ ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రత ఉంటుంది, కాబట్టి ఈ కార్బొనిల్ సమూహం యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీని
మీరు   ఈ కార్బొనిల్ సమూహంతో పోల్చి చూస్తే, ఈ కార్బొనిల్ కార్బన్ యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీ
ఆల్డిహైడ్ యొక్క ఈ కార్బన్‌తో పోలిస్తే తగ్గింది మరియు ఈ మెథాక్సీ సమూహం మిథైల్ సమూహంతో పోలిస్తే ఎక్కువ
ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రతను ఇస్తుంది.

దానితో పోలిస్తే   ఈ కార్బొనిల్ యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీ మరింత తగ్గింది
కాబట్టి మీరు కార్బొనిల్   సమూహం యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీని చూసినట్లయితే, ఈ క్రమంలో ఆస్టల్ వ్యాసార్థం ఈ
కార్బన్ ఈ కీటో కార్బొనిల్ గ్రూప్‌తో పోలిస్తే ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ ఎక్కువ.

అణువు కాబట్టి రియాక్టివిటీ
ఈ కార్బొనిల్ సమ్మేళనం వైపు న్యూక్లియోఫైల్ క్రింది విధంగా
ఉంటుంది   కీటో గ్రూప్‌తో పోల్చినప్పుడు అన్నీ నిజంగా మరింత రియాక్టివ్‌గా ఉంటాయి ఈస్టర్ సమూహాన్ని

పోల్చినప్పుడు ఇది మరింత రియాక్టివ్‌గా ఉంటుంది.

c7h6o సమ్మేళనం a డైమెథైల్‌క్యాట్‌మిన్‌తో m ఇస్తుంది, ఇది
పాజిటివ్ హాలోఫార్మ్ పరీక్షను akl‌ని చూపుతుంది మరియు మీరు డైమెథైల్ కేషన్‌తో ఉన్న సమ్మేళనం aని చూస్తే
m ఇస్తుంది, అది ఫాస్ఫేట్ హాలోఫామ్ పరీక్షను అనుబంధిస్తుంది.
మీరు డైమిథైల్ కాడ్మియంతో ప్రతిస్పందించినప్పుడు మీ వద్ద
బెంజైల్ క్లోరైడ్ ఉన్నప్పుడు బెంజైల్ క్లోరైడ్ వంటి సమ్మేళనం యొక్క నిర్మాణాన్ని మీరు సులభంగా తెలుసుకోవచ్చు.

క్లోరైడ్ తేలికపాటి కారకం, ఇది
ఈ ఆస్ట్రోఫెనోన్‌తో తదుపరి చర్య తీసుకోదు, ఇప్పుడు మనం str తెలుసుకోవచ్చు
మీరు పెరియం సల్ఫేట్‌లో పల్లాడియంను ఉపయోగించి హైడ్రోజనేషన్ చేసినప్పుడు l బెంజాల్డిహైడ్‌గా
ఏర్పడుతుంది,
అది ఆల్డిహైడ్‌గా తగ్గిపోతుంది, దీనిని క్రాస్ అని పిలుస్తారు మరియు మీరు ఆరిల్ లేదా హెటెరోరిల్ యాసిడ్ క్లోరైడ్‌ను
కలిగి ఉన్నప్పుడు ఒక తగ్గింపు మీరు బేరియంలో మద్దతు ఉన్న పల్లాడియం ని ఉపయోగించి హైడ్రోజనేషన్
చేయడానికి ప్రయత్నించవచ్చు.

సల్ఫేట్
ఇది ప్రతిచర్య మార్గంలో చాలా కీలకమైనది.
పల్లాడియం జీరో
ఈ యాసిడ్ క్లోరైడ్‌తో ఆక్సీకరణకు లోనవుతుంది ఈ పల్లాడియం రెండు ఇంటర్మీడియట్, ఇది
హైడ్రోజన్‌తో ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది, ఇది
ఉత్ప్రేరక చక్రాన్ని పూర్తి చేయడానికి ఆల్డిహైడ్‌ను అందించడానికి
తగ్గింపును అందిస్తుంది.
యాసిడ్ క్లోరేటివ్ ఆల్డిహైడ్‌ను మీరు గుర్తుంచుకోవడానికి
ప్రయత్నించాలి పల్లాడియం ఫెర్మీ సల్ఫేట్‌కు మద్దతివ్వాలి, ఆపై ఉత్పత్తి వలె ముందుగా
అందించడానికి మీరు హైడ్రోజనేషన్ ప్రతిచర్యను నిర్వహించవచ్చు, ఇప్పుడు మేము తదుపరి ఉదాహరణను చూద్దాం
కింది కార్బాక్సిలిక్
ఆమ్లాల ఆమ్లతను పెంచే క్రమాన్ని చూద్దాం
కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌ల యొక్క రెండు సెట్లు ఉన్నాయా అంటే మొదటిది కలిగి ఉంటుంది బెంజోయిక్ యాసిడ్
మరియు దాని ఉత్పన్నాలు మీరు
ఈ కోపోసిక్ యాసిడ్‌లను చూస్తారు, ఇక్కడ ఆల్డిహైడ్‌ల ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీని మేము చూసినట్లే బెంజోయిక్
యాసిడ్ మిథైల్ ప్రత్యామ్నాయాన్ని కలిగి ఉంది, ఇక్కడ నాల్గవ స్థానంలో నైట్రో ప్రత్యామ్నాయం ఉంది, ఇది మనం
ముందుగా చూసినట్లుగా
మిథైల్ సమూహం ఎలక్ట్రాన్‌ను ఇవ్వగలదు.
మరో మాటలో చెప్పాలంటే, సిస్టమ్
ఈ కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ యొక్క ఆమ్లతను తగ్గించగలదు, మరోవైపు
నైట్రో సమూహం యొక్క ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ స్వభావం కారణంగా సిస్టమ్ నుండి ఎలక్ట్రాన్‌ను లాగగలదు కాబట్టి ఈ
సామర్థ్యం గల యాసిడ్ యొక్క ఆమ్లత్వం
బెంజోయిక్ యాసిడ్‌తో పోలిస్తే ఎక్కువగా ఉంటుంది
ఈ నాలుగు మిథైల్ బెంజోయిక్ యాసిడ్‌తో బెంజోయిక్ యాసిడ్ యొక్క ఆమ్లతను సరిపోల్చండి ఇది తక్కువ ఆమ్లంగా
ఉంటుంది ఎందుకంటే మిథైల్ సమూహం సుగంధ వలయం ద్వారా
సామర్థ్య యాసిడ్‌కు ఎలక్ట్రాన్ సాంద్రతను ఇవ్వగలదు కాబట్టి
ఈ కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌ల యొక్క ఆమ్లత క్రమం ఈ క్రింది విధంగా ఉంటుంది మూడు మరింత ఆమ్లంగా ఉంటాయి
ఒకదానితో పోలిస్తే
ఇది నిజంతో పోలిస్తే మరింత ఆమ్లంగా ఉంటుంది ఇప్పుడు మనం అలిఫాటిక్ కెపాసిటీ యాసిడ్ ఫ్లోరోను చూద్దాం
ఎసిటిక్ యాసిడ్ క్లోరోఅసిటిక్ యాసిడ్ మరియు
బ్రోమోస్టిక్ యాసిడ్ మరియు పుష్ప ప్రత్యామ్నాయం యొక్క ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ స్వభావం
క్లోరో ప్రత్యామ్నాయంతో పోలిస్తే ఎక్కువగా ఉందని మీరు చూస్తే m హాలోజన్ ప్రత్యామ్నాయం యొక్క డ్రాయింగ్
స్వభావంతో ఎలక్ట్రాన్
కారణంగా బ్రోమోక్లినిక్ యాసిడ్‌తో పోల్చితే క్లోరోయాక్టిక్ యాసిడ్‌తో పోల్చి చూస్తే,
ఇప్పుడు మనం
క్రోమల్ క్లోరైడ్‌తో టోలుయిన్ ప్రతిచర్యను కలిగి ఉన్న ప్రతిచర్యల శ్రేణిని చూద్దాం.
ఇంటర్మీడియట్ కాబట్టి మీరు క్రోమల్ క్లోరైడ్‌తో ఆలివిన్‌కి ప్రతిస్పందించినప్పుడు
మరియు మీరు ఈ క్రోమియం కాంప్లెక్స్‌ని ఏర్పరుస్తారు మీరు జలవిశ్లేషణ చేసినప్పుడు ఇది

ఆల్డిహైడ్‌గా మార్చబడుతుంది, దీనిని ఎక్టోడెర్మ్ అంటారు కాబట్టి ఆల్డిహైడ్ అమైన్‌తో ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది ఇక్కడ మీకు రెండు రకాల nh2
ఉంటుంది.
కార్బొనిల్ సమూహంతో బంధించబడినది మరొకటి నత్రజనితో ఉంటుంది, మీరు దీన్ని చూస్తే మరింత న్యూక్లియోఫ్ ilic ఈ శక్తితో పోల్చబడింది ఎందుకంటే ఇది ఈ కార్బొనిల్ సమూహంతో బంధించబడి ఉంటుంది, ఇది
ఈ సమ్మేళనాన్ని రసాయనికంగా అందించడానికి డీహైడ్రేషన్‌తో
పాటు అదనంగా ఈ నిరోధక ఉత్పన్నాలను అందించడానికి డీహైడ్రేషన్ ద్వారా ఈ మరింత న్యూక్లియోఫిలిక్ ns2 చేరికకు లోనవుతుంది
మరియు మీరు ఇక్కడ చూస్తే ఇది ప్రతిచర్యలో ఉంటుంది ఇప్పుడు ఇది ఇవ్వడానికి రెండు కామా త్రీ సిగ్మా ట్రాఫిక్ రీఅరేంజ్‌మెంట్‌కు లోనవుతుంది, తద్వారా ఇది క్రోమియం కాంప్లెక్స్‌ని అందించడానికి మరొక క్రోమల్ క్లోరైడ్‌తో సమానమైన క్రోమియం కాంప్లెక్స్‌తో మరింత ప్రతిస్పందించవచ్చు,
ఇది ఆల్డిహైడ్‌ను అందించడానికి జలవిశ్లేషణను రద్దు చేయగలదు.
ఈ
అమైన్ ఈ రోగనిరోధక ఉత్పన్నాలను అందించడానికి అదే విధంగా టౌరిన్‌ను ఎసిటిక్ అన్‌హైడ్రైడ్‌తో
ప్రతిస్పందించవచ్చు బెంజీన్ డయాస్టేట్‌ను
ఇవ్వడానికి క్రోమియం పెరాక్సైడ్ ఉనికిని ఇవ్వడానికి ఇది హైడ్రోలైజ్ చేయబడి
బెంజాల్డర్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది , తదుపరి ఉదాహరణలో
బెంజీన్ ch బంధం క్లోరిన్‌ను కాంతిని సంరక్షించవచ్చు
క్లోరిన్ రాడికల్‌ని ఇవ్వడానికి హోమోలిటిక్ క్లీవేజ్‌ని పొందండి మీరు నీటితో రిఫ్లెక్స్ చేసినప్పుడు బెంజాయిల్ క్లోరైడ్‌ని అందించడానికి బెంజీన్ ch బంధంతో ch రియాక్షన్‌కు లోనవుతుంది , మీరు క్లోరిన్ రాడికల్‌ను కలిగి ఉన్నప్పుడు ఉత్పత్తి ప్రత్యామ్నాయ ప్రతిచర్యను చూస్తుంది కాబట్టి అది బెంజైల్ రాడికల్‌ను ఇవ్వడానికి బెంజీన్ ch బంధంతో ప్రతిస్పందిస్తుంది.

ఇది బెంజైల్ క్లోరైడ్‌ను ఇవ్వడానికి మరొక క్లోరిన్‌తో చర్య
జరుపుతుంది, అదే విధంగా మరొక రాడికల్‌తో కూడా ప్రతిస్పందిస్తుంది ఇక్కడ ఉత్పత్తి అయినందున , బెంజీన్ ఆస్ట్రోఫెనోన్ మరియు బెంజైల్‌గా రూపాంతరం చెందుతుంది
, కాపర్ వన్ క్లోరైడ్ మరియు అన్‌హైడ్రస్ అల్యూమినియం క్లోరైడ్
సమక్షంలో కార్బన్ మోనాక్సైడ్ మరియు హైడ్రోక్లోరిక్
యాసిడ్‌ని ఉపయోగించి దీనిని సాధించవచ్చు ఫార్మల్ క్లోరైడ్ కార్బన్ మోనాక్సైడ్ హైడ్రోక్లోరిక్ యాసిడ్‌తో ప్రతిస్పందిస్తుంది
కాపర్ వన్ క్లోరైడ్ ఉనికిని మీరు దీన్ని రూపొందించిన తర్వాత థర్మల్ క్లోరైడ్‌ను ఇవ్వండి, ఇది ఎలక్ట్రోఫైల్‌ను యాక్సెస్ చేసే గ్యాసోలిన్
కార్బోకేషన్‌ను అందించడానికి అన్‌హైడ్రస్ అల్యూమినియం క్లోరైడ్‌తో
ప్రతిస్పందిస్తుంది.
ఇది సుగంధ ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ ప్రత్యామ్నాయం ద్వారా సుగంధ రింగ్‌తో
ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది.

అన్‌హైడ్రస్ అల్యూమినియం క్లోరైడ్ సమక్షంలో క్లోరైడ్ ఉంటుంది మరియు మీరు
ఆస్ట్రోఫెనాల్‌ను ఉత్పత్తిగా ఏర్పరచగలరు దీన్ని ఫ్రైడెల్ క్రాఫ్ట్స్ రియాక్షన్ ఫిడల్ క్రాఫ్ట్స్ ఆసిలేషన్ రియాక్షన్ అని అంటారు.
కీటోన్‌ను ఉత్పత్తిగా అందించడానికి సుగంధ విద్యుత్ ప్రత్యామ్నాయానికి లోనయ్యే ఎసిటిలీన్ కార్బోకేషన్‌ను రూపొందించగలగాలి
hcl
మీరు రోగనిరోధక ఇంటర్మీడియాను రూపొందించగలరు మీరు దీన్ని రూపొందించిన తర్వాత సన్నని క్లోరైడ్ సన్నని టెట్రాక్లోరైడ్‌గా మార్చబడుతుంది, దీనిని జలవిశ్లేషణ ద్వారా ఆల్డిహైడ్‌గా మార్చవచ్చు , దీనిని స్టీవెన్స్ రియాక్షన్ అంటారు, కాబట్టి మీ వద్ద నైట్రిల్‌ని కలిగి
ఉన్నప్పుడల్లా అమైన్‌గా తగ్గించవచ్చు, రోగనిరోధక శక్తిని ఆల్డిహైడ్‌గా హైడ్రోలైజ్ చేయవచ్చు.

టిన్ క్లోరైడ్ స్థానంలో స్టీవెన్స్ రియాక్షన్‌గా మీరు డైసోమీటర్ అల్యూమినియం హైడ్రైడ్‌ని కూడా ఉపయోగించవచ్చు, ఉదాహరణకు మీరు నైట్రిల్‌తో ప్రతిస్పందించినప్పుడు మీరు రోగనిరోధక సముదాయాన్ని ఏర్పరచగలుగుతారు, మీరు జలవిశ్లేషణ చేసినప్పుడు మీరు
ఆల్డిహైడ్‌ను ఉత్పత్తిగా ఉత్పత్తి చేయగలరు.
టిన్ క్లోరైడ్ మరియు హెచ్‌సిఎల్ లేదా డ్రై బాల్‌ని ఉపయోగించి

Prutor@IITK

మీరు నైట్రిల్‌ను అమైన్ కాంప్లెక్స్‌గా తగ్గించడానికి ప్రయత్నించవచ్చు, అది మరింత హైడ్రోలైజ్
చేయబడి గాలి మొత్తం ఉత్పత్తిగా
అందించబడుతుంది ఈ ఆసన్న ఉత్పన్నాలను
ఉత్పత్తి చేయడానికి ఇది నైట్రైల్ సమూహంతో అదనపు ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది
మీరు నీటితో చికిత్స చేసినప్పుడు అది కీటోన్‌లుగా మారుతుంది o నైట్రైల్‌ని వెనుక ప్రాంతంతో ప్రతిస్పందించడం ద్వారా కీటోన్‌గా రూపాంతరం చెందుతుంది,
తర్వాత జలవిశ్లేషణ ఉంటుంది మీరు ఈ సమ్మేళనాన్ని చూస్తే, ఈ సమ్మేళనంలో ఈస్టర్ సమూహం వలె, ఇది చిరల్ సెంటర్‌ను కలిగి ఉంటుంది, చిరల్ సెంటర్ చెక్కుచెదరకుండా ఉంటుంది కాపాసిలిక్ ఆమ్లం ఎంపికగా తగ్గించబడుతుంది కాబట్టి మీరు డైబోరేన్‌ని ఉపయోగించినప్పుడు డైబోరేన్‌ని ఉపయోగించి ఇది సాధించవచ్చు, ఇది ప్రభావితం చేయకుండా కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లాన్ని ఎంపిక చేస్తుంది ఈస్టర్ గ్రూప్ మేము లిథియం అల్యూమినైజ్డ్ వంటి ఇతర రేడియేషన్‌లను ఉపయోగిస్తాము,
ఇది ఇక్కడ   సామర్థ్యపు యాసిడ్ మరియు ఈస్టర్ రెండింటినీ తగ్గించగలదు, ఈ కాపర్ స్లిక్ యాసిడ్‌ని ఎంపిక చేసిన   ఈస్టర్ గ్రూప్‌పై ప్రభావం చూపకుండా మీరు డైబోరేన్‌ని ఉపయోగించవచ్చు, ఇది కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌ను ఆల్కహాల్‌గా మార్చగలదు.
ఈ లాక్టోన్‌ను ఉత్పత్తిగా అందించడానికి
ఈస్టర్ గ్రూప్‌తో ఇంట్రామోలిక్యులర్‌గా స్పందించవచ్చు.
ఇది కెమోసెలెక్టివ్‌కు ఒక ఉదాహరణ మీరు ఈ ఆల్కహాల్‌ను రూపొందించిన తర్వాత డైబోరేన్‌ని తగ్గించే ఏజెంట్‌గా ఉపయోగించి ప్రెజర్ ఈస్టర్‌లో e   తగ్గింపు యాసిడ్‌ని ఎంపిక చేసి తగ్గించవచ్చు
ఈ లాక్‌టోన్‌ను వేడి చేయడంలో యాసిడ్ ప్రక్రియలో అందించడానికి ఇంట్రామోల్క్యులర్‌గా సైక్లైజ్ చేయవచ్చు ,
తదుపరి ఉదాహరణ
ఆస్టియోఫెనోన్‌ను ఆల్కేన్‌గా చేసే కీటోన్‌ను తగ్గించడం.
ఇథైల్ బెంజీన్‌గా తగ్గించబడింది, ఇది
బెంజోయిక్ యాసిడ్‌గా మరింత ఆక్సీకరణం చెందింది , బెంజోయిక్ ఆమ్లం కూడా బ్రోమోబెంజీన్ నుండి ఉత్పత్తి చేయబడుతుంది
ఈ పరివర్తనకు తగిన కారకాలను మనం కనుగొనాలి కీటోన్ లేదా కార్బొనిల్ సమ్మేళనం
జింక్ అమాల్గమ్‌ని ఉపయోగించి క్లెమెంసెన్ తగ్గింపు ద్వారా హైడ్రోకార్బన్‌గా తక్షణమే తగ్గించబడుతుంది .

ఆల్డిహైడ్ మరియు కీటోన్‌లను హైడ్రోకార్బన్‌గా తగ్గించగల హెచ్‌సిఎల్ ఉనికిని క్లెమెన్స్ అని పిలుస్తారు మరియు తగ్గింపు ప్రత్యామ్నాయంగా మీరు పాత రాపిడి తగ్గింపును
ఉపయోగించి కీటోన్‌ను హైడ్రోకార్బన్‌గా కూడా తగ్గించవచ్చు, ఇందులో
మీరు హైడ్రో జోన్‌ను ఏర్పరచిన తర్వాత హైడ్రో జోన్‌ను ఇవ్వడానికి హైడ్రాజైన్‌తో ప్రతిచర్య ఉంటుంది.

పొటాషియం హైడ్రాక్సైడ్ మరియు ఇథిలీన్ గ్లైకోతో మరింత ప్రతిస్పందిస్తుంది 1 అధిక ఉష్ణోగ్రత వద్ద హైడ్రోకార్బన్‌గా మారగల ఈ రెండు పద్ధతులు కీటోన్‌ను హైడ్రోకార్బన్‌గా మార్చడానికి ఉపయోగించబడతాయి,
ఈ ఇథైల్   బెంజీన్‌ను కలిగి ఉంటే , ఇది బెంజోయిక్ యాసిడ్‌గా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది, మీరు బెంజిలిక్ ch బంధాన్ని కలిగి ఉన్నప్పుడల్లా
పొటాషియం పర్మాంగనేట్ ప్రెజర్ బేస్‌ను ఉపయోగించి దీన్ని సాధించవచ్చు.
ఆల్కైల్ బెంజీన్‌లు
ఆల్కైల్ ప్రత్యామ్నాయంతో సంబంధం లేకుండా బెంజోయిక్ యాసిడ్‌గా మార్చబడతాయి, అది   మిథైల్ ఇథైల్ ఐసోప్రొపైల్ కావచ్చు, ఒకసారి మన
వద్ద బెంజైలిక్ ch బంధం ఉంటుంది, దీనిని బెంజోయిక్ యాసిడ్‌గా మార్చవచ్చు , బ్రోమోబెంజీన్ నుండి బెంజోయిక్ ఆమ్లం కూడా ఉత్పత్తి అవుతుంది,
ఇందులో మీరు రెండు దశల ప్రతిచర్యను కలిగి ఉంటారు.
మీరు దీన్ని రూపొందించిన తర్వాత గ్రిగ్నార్డ్ రియాజెంట్‌ని అందించడానికి మెగ్నీషియంతో ప్రతిస్పందించడానికి, మీరు
కార్బన్ డయాక్సైడ్‌తో చర్య తీసుకోవడానికి ప్రయత్నించవచ్చు మీరు ప్రోటాన్ మూలంతో చికిత్స చేసినప్పుడు ఉప్పును అందించడానికి అదనపు ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది మరియు
మీరు ఇక్కడ ఆక్సీకరణ ఉత్పత్తిగా బెంజాయిక్‌ను ఏర్పరచగలరు.
ఆల్కహాల్ నుండి
ఆల్డిహైడ్ మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ ప్రాథమిక ఆల్కహాల్‌ను ఎంపిక
చేసి ఆల్డిహైడ్‌గా ఆక్సీకరణం చేయవచ్చు pccని ఉపయోగించి pcc యొక్క నిర్మాణాన్ని మీరు
sscl లో క్రోమియం డయాక్సైడ్ పీరియడ్ యొక్క ఒక మిశ్రమాన్ని తీసుకున్నప్పుడు వారు ఈ సాల్ట్ ఆరెంజ్ కలర్ సాల్ట్‌ను ఏర్పరుస్తారు, ఇది
తక్కువ రియాక్టివ్‌గా ఉంటుంది, ఇది ఆల్కహాల్‌ను ఎంపిక చేసి ఆల్డిహైడ్‌కు ఆక్సీకరణం చేస్తుంది   గది ఉష్ణోగ్రత వద్ద

Pallavi@IITK

ఈ ప్రతిచర్య జరుగుతుంది
మరియు డైక్లోరోమీథేన్ ద్రావకం ఇది మొత్తం గాలిని కాపర్ సిలికా యాసిడ్‌గా ఆక్సీకరణం చేయదు
, మరోవైపు మీరు జోన్స్ రియాజెంట్ అని పిలువబడే సల్ఫ్యూరిక్ ఆమ్లంలో కార్బన్ డయాక్సైడ్‌ను తీసుకున్నప్పుడు
ఆల్డిహైడ్ ఆల్డిహైడ్‌గా ఆల్కహాల్‌ను ఆక్సీకరణం చేస్తుంది, ఇది ఆల్డిహైడ్‌ను కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌గా మారుస్తుంది.
క్రోమియం డయాక్సైడ్
ఉప్పుతో పోలిస్తే ఎక్కువ రియాక్టివ్‌గా ఉంటుంది.

ఇది క్రోమాట్రియాక్సైడ్‌తో మరింత ప్రతిస్పందిస్తుంది, కాపర్ స్లిక్ యాసిడ్‌ను
ఉత్పత్తి చేస్తుంది.
queous టోన్ కాబట్టి మీరు
ప్రాథమిక ఆల్కహాల్‌ని ఆల్డిహైడ్‌గా ఎంపిక చేసి ఆక్సీకరణం చేయగల రియాజెంట్‌పై ఆధారపడి ఉంటుంది లేదా
కెపాసిటిక్ యాసిడ్‌కు అనేక
పద్ధతులు అందుబాటులో ఉన్నాయి.
సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ చూపబడుతుంది మీ వద్ద ఆల్డిహైడ్ ఉన్నప్పుడల్లా అది
ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ అణువును కలిగి ఉండదు, ఉదాహరణకు ఇందులో ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ పరమాణువు ఉంటుంది
ఆల్డిహైడ్‌లో ఆల్ఫా
హైడ్రోజన్ పరమాణువు ఫార్మల్డిహైడ్ లేదా బెంజాల్డిహైడ్ లేనప్పుడు మరోవైపు ఆల్డాల్ ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది.
మీరు
సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ మరియు పొటాషియం హైడ్రాక్సైడ్ వంటి బలమైన బేస్‌తో ప్రతిస్పందించినప్పుడు ఈ
ఆల్డిహైడ్‌లు స్వీయ ఆక్సీకరణ మరియు తగ్గింపుకు లోనవుతాయి , ఇవి యాసిడ్ మరియు ఆల్కహాల్ వంటి రాగి
మిశ్రమాన్ని ఇవ్వడానికి డబ్బా
లేదా ప్రతిచర్య అని పిలువబడతాయి, కాబట్టి ఈ సందర్భంలో మీరు డయాల్డిహైడ్‌ని కలిగి ఉంటారు.
సమ్మేళనం యొక్క మిశ్రమాన్ని అందించడానికి ఆక్సీకరణ తగ్గింపు ఇంట్రా మాలిక్యులర్ రియాక్షన్ ఈ సమ్మేళనాన్ని
ఉత్పత్తి చేస్తుంది దానితో పాటుగా రెండు వేర్వేరు అణువుల మధ్య ఇంటర్‌మోలిక్యులర్ రియాక్షన్ ఉంటుంది,
ఇది మీరు ఈ సమ్మేళనం యొక్క ఏకాగ్రతను పరిశీలిస్తే ఏర్పడటానికి దారి తీస్తుంది,
ఎందుకంటే ఇది ఇంట్రా మాలిక్యులర్ రియాక్షన్ మరియు ఈ
ప్రతిచర్య మరింత ఉపయోగకరంగా మార్చబడుతుంది.
సమ్మేళనం ఉదాహరణకు మీరు యాసిడ్‌తో రిఫ్లెక్స్ చేసినప్పుడు మరియు
మీరు ప్రతిచర్య మార్గాన్ని చూసినప్పుడు మీరు లాక్టోన్‌ను ఉత్పత్తిగా ఏర్పరచగలరు
ఉదాహరణకు మీరు బెంజాల్డిహైడ్‌ను తీసుకుంటే మరియు మీరు సాంద్రీకృత సోడియం లేదా పొటాషియం
హైడ్రాక్సైడ్‌తో ప్రతిస్పందిస్తే
మీరు అదనపు సమ్మేళనాన్ని ఏర్పరచగలరు.
ఇది మరొక ఆల్డిహైడ్‌తో ప్రతిస్పందించగల మీరు ఆల్డిహైడ్ మరియు ఆల్కహాల్ మిశ్రమాన్ని ఉత్పత్తిగా
ఏర్పరుచుకోగలుగుతారు, తద్వారా ఇది స్వీయ ఆక్సీకరణకు లోనవుతుంది మరియు యాసిడ్ మరియు ఆల్కహాల్
మిశ్రమాన్ని మీకు అందించడానికి తగ్గింపుకు
లోనవుతుంది హైడ్రోజన్ పరమాణువు ద్వారా హైడ్రోజన్ పరమాణువు మొత్తం యాసిడ్ లేదా బేస్ పీడనాన్ని కలిగి
ఉంటే,
అవి మొత్తం శూన్య సంక్షేపణకు లోనవుతాయి ఆల్ఫా బీటా మరియు కార్బొనిల్
సమ్మేళనాలు ఇవ్వడానికి ఆల్డాల్ కండెన్సేషన్‌కి లోనయ్యే అన్ని కళ్ళు మరియు కీటోన్‌లు రెండింటినీ
సమ్మేళనం చేస్తాయి ఇప్పుడు ఈ
డైకోపాస్పాలిక్ యాసిడ్‌ని అమ్మోనియాతో చూద్దాం, ఇది మీ
వద్ద సుగంధ ఆక్సాలిక్ ఆమ్లం ఉన్నప్పుడల్లా ఈ అమైడ్‌ను ఇవ్వడానికి అవి సంక్షేపణకు లోనవుతాయి.
మీరు మరింత
వేడెక్కినప్పుడు ఇమైడ్‌ను ఉత్పత్తిగా అందించడానికి ఇది మరింత ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది కాబట్టి ఇది ఒక
ముఖ్యమైన భాగం కాబట్టి మీరు
ఈ డైకార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌ని కలిగి ఉన్నప్పుడు థాలిక్ యాసిడ్ అని పిలుస్తారు , మీరు రెండు సమానమైన
అమ్మోనియాతో ప్రతిస్పందించినప్పుడు మీరు దానిని వేడి చేసినప్పుడు అమైడ్ ఏర్పడుతుంది ఇది ఉత్పత్తి వలె
ఇమైడ్ ఇవ్వడానికి మరింత ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది
, ఇప్పుడు ఈ ప్రతిచర్యలను చూద్దాం ఇక్కడ ఈస్టర్
ఆల్డిహైడ్ ఎంపికగా మార్చబడింది తగ్గిన పాక్షిక
తగ్గింపు ఆల్కహాల్‌గా మరింత తగ్గింపుకు గురికాదు ఇక్కడ ఈస్టర్ తృతీయ ఆల్కహాల్‌గా మార్చబడుతుంది
పాక్షిక తగ్గింపును తీసుకువెళ్లవచ్చు డైబోల్‌ని
ఉపయోగించడం ద్వారా డై బాల్‌ని ఉపయోగించి నైట్రిల్‌ని తగ్గించడం మనం చూశాం కాబట్టి డై ఐసోబ్యూటిల్
అల్యూమినియం

హైడ్రా ఈ ఇంటర్మీడియట్‌ను అందించడానికి ide ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది , ఇది ప్రతికూల ఉష్ణోగ్రత వద్ద
ట్రోలింగ్ ద్రావకంలో నిర్వహించబడుతుంది, ఇది చాలా ముఖ్యమైనది
మీరు టోల్యూన్‌ని ద్రావకం వలె ఉపయోగించాలి కాబట్టి మీరు దీన్ని పని చేసినప్పుడు ఈ ఇంటర్మీడియట్
ఉత్పత్తి ఈస్టర్ క్యాన్‌లోని అన్ని రంగాలలోకి మారుతుంది.
మిథైల్ మెగ్నీషియం బ్రోమైడ్‌కు సమానమైన మిథైల్ మెగ్నీషియం బ్రోమైడ్‌తో మీరు ప్రతిస్పందించినప్పుడు గ్రెనేడ్
రియాజెంట్‌తో ప్రతిస్పందించబడుతుంది, ఇది
తృతీయ ఆల్కహాల్‌గా మారుతుంది ముందుగా గ్రీన్‌హౌస్ రియాజెంట్ మీరు దీన్ని రూపొందించిన తర్వాత
కీటోన్‌ను ఉత్పత్తిగా ఇవ్వడానికి ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది.
మిథైల్ మెగ్నీషియం బ్రోమైడ్ తృతీయ
ఆల్గల్‌ను ఉత్పత్తిగా అందించడానికి సారాంశంలో ఓస్నోలిసిస్ రోసెన్‌మాన్ స్టీఫెన్ క్లెమెంట్‌సన్‌ను కవర్ చేసే
సమస్యలను మేము
చూశాము మరియు పాత పద్ధతిలో తగ్గింపులను కూడా మేము థాట్ క్యాటర్‌మెంట్ కోచ్
ఫ్రైడెల్ క్రాఫ్స్ కాండిసెరో మరియు సాధారణ ప్రతిచర్యలకు సంబంధించిన సమస్యలను చూశాము.
టాలరెన్స్
ఫిల్లింగ్‌లు మరియు జోన్స్ రియాజెంట్‌లకు మేము ఒక ఉదాహరణను కూడా చూశాము డైబోరేన్‌ని ఉపయోగించి ఈస్టర్
ప్రక్రియలో కాపర్ స్లిక్ యాసిడ్ యొక్క కెమోసెలెక్టివ్ తగ్గింపు కోసం , కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్స్ సుగంధ మరియు
అలిఫాటిక్ కెపాసిటీ యాసిడ్‌ల యొక్క ఆమ్లతను
గుర్తించడానికి రెండు సెట్ల సమ్మేళనాలను మేము చూశాము.
మీరు ఎలక్ట్రాన్ దానం చేసే సమూహాన్ని కలిగి ఉన్నప్పుడు కాపర్ స్లిక్ యాసిడ్‌ల
ఆమ్లత్వం ఆమ్లతను
ఎలక్ట్రాన్‌ను ఆరబెట్టే సమూహంతో కలిగి ఉన్నప్పుడు మీరు ఎక్సిడిటీని పెంచుతుంది .

అలిఫాటిక్ కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ ప్రత్యామ్నాయం యొక్క ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ
స్వభావం కీలకం మీరు డ్రాయింగ్ ప్రత్యామ్నాయంతో ఎలక్ట్రాన్‌ని కలిగి ఉంటే, అది
కెపాసిటీ యాసిడ్ యొక్క ఆమ్లతను పెంచుతుంది అదే విధంగా ఇది
మేము రెండు సెట్ల సమ్మేళనాలను చూసిన కార్బొనిల్ సమూహం యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీని కూడా ప్రభావితం చేస్తుంది
న్యూక్లియోఫైల్స్‌తో ప్రతిచర్య వైపు ఈ ఉపన్యాసం మీకు ఉపయోగకరంగా ఉంటుందని ఆశిస్తున్నాను
ముగుస్తుంది చాలా ధన్యవాదాలు

Prutor@IITK