[సంగీతం] [చప్పట్లు] [సంగీతం] [చప్పట్లు] [సంగీతం] ఈ సమస్య పరిష్కార సెషన్‌లో కెమిస్ట్రీకి మీ అందరికీ స్వాగతం హైడ్రోకార్బన్‌లు అలిఫాటిక్ హైడ్రోకార్బన్‌లను సంతృప్త మరియు అసంతృప్త హైడ్రోకార్బన్‌లుగా విభజించవచ్చు సంతృప్త హైడ్రోకార్బన్‌లు ఆల్కేన్‌లను సూచిస్తాయి అసంతృప్త హైడ్రోకార్బన్‌లను ఆల్కేన్‌లు మరియు ఆల్కైన్‌లుగా విభజించవచ్చు ఇప్పుడు మనం మొదటిది సమ్మేళనం యొక్క హైడ్రోజనేషన్‌తో కూడిన సమస్యలను చూద్దాం c7h14 పరమాణు సమ్మేళనం ఉత్పత్తి చేస్తుంది. పరమాణు ఫార్ములా c7h16 సమ్మేళనం a తో ఓజోన్‌తో పాటు డైమిథైల్ సల్ఫైడ్ లేదా నీటిలో జింక్ సమ్మేళనాలను ఉత్పత్తి చేస్తుంది c మరియు d సమ్మేళనం c సానుకూల హాలో రూపాన్ని చూపుతుంది మరియు సహన పరీక్ష a యొక్క పరమాణు సూత్రం నుండి కామా b కామా c మరియు dని గుర్తిస్తుంది ఇది సాధారణ ఫార్ములా cn h2n సమ్మేళనం c shoతో సరిపోయే ఆల్కేన్ ws పాజిటివ్ హాలో రూపం మరియు టాలరెంట్ టెస్ట్ అంటే అది మిథైల్ గ్రూప్‌ని కలిగి ఉంటుంది, ఇది మీ కార్బొనిల్ గ్రూప్‌ను బంధించిన మిథైల్ గ్రూప్‌ని కలిగి ఉన్నప్పుడు అది పాజిటివ్ హాలో ఫారమ్ పరీక్షను చూపుతుంది మరియు ఇది పాజిటివ్ టాలరెంట్ పరీక్షను కూడా చూపుతుంది అంటే ఇది ఆల్డిహైడ్ అని అర్థం, c సమ్మేళనం యొక్క నిర్మాణం అసిటాల్డిహైడ్ ఒకసారి మీరు c యొక్క నిర్మాణం తెలిస్తే, మేము ఈ ఆల్కేన్ యొక్క నిర్మాణాన్ని అంచనా వేయడానికి ప్రయత్నించవచ్చు కాబట్టి మీరు హైడ్రోజనేషన్ చేసినప్పుడు అది ఈ ఆల్కేన్‌గా మార్చబడుతుంది. కార్బన్ నాలుగు వేర్వేరు సమూహాలతో బంధించబడి ఉంది, ఇది ఒక చిరల్ సమ్మేళనం b సమ్మేళనం యొక్క నిర్మాణం దీని నుండి ఇప్పుడు మనం సమ్మేళనం d యొక్క నిర్మాణాన్ని అంచనా వేయవచ్చు d కాబట్టి సహనశీలత పరీక్ష మనం రెండు సమానమైన వాటిని ఉపయోగించినప్పుడు ఇది వెండి కాంప్లెక్స్ అని మీరందరూ తెలుసుకోవాలి ఆల్డిహైడ్‌తో ఉన్న ఈ వెండి సముదాయం కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌గా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది, ఇక్కడ వెండి ఒకటి వెండి సున్నాకి తగ్గించబడుతుంది , ఇది అణువులోని ఆలివ్ సమూహం ఉనికిని తెలుసుకోవడానికి తరచుగా ఉపయోగించబడుతుంది. మీరు కార్బొనిల్ సమూహానికి బంధించబడిన మిథైల్ సమూహాన్ని కలిగి ఉన్నప్పుడు మరియు మీరు సోడియం హైపో హాలైడ్‌తో చర్య జరిపినప్పుడు అది కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ మరియు హాలో రూపానికి ఆక్సీకరణం చెందుతుంది కాబట్టి ఇవి మిథైల్ సమూహం మరియు ఉనికిని తెలుసుకోవడానికి సాధారణంగా ఉపయోగించే పరీక్ష. మునుపటి క్రియాత్మక సమూహం కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్యలో ఆల్కేన్ మేము హైడ్రోజనేషన్ చేసినప్పుడు అది ఒక సమ్మేళనం బిని ఇస్తుంది మీరు ఇక్కడ చూడగలరు ఇది ఒక చిరల్ సమ్మేళనం కార్బన్ నాలుగు వేర్వేరు సమూహాలతో బంధించబడింది సముద్ర విజ్ఞానం ఇప్పటికే మేము చర్చించాము మరియు ఈ ఆల్కేన్‌లో ఒక కామాకు లోనవుతుంది. చక్రీయ ఇంటర్మీడియట్‌ను అందించడానికి మూడు చక్రాల జోడింపు ప్రతిచర్య ఆస్టెనైట్‌కు పునర్వ్యవస్థీకరించబడుతుంది కాబట్టి మీరు డైమిథైల్ సల్ఫైడ్‌తో ప్రతిస్పందించినప్పుడు ఈ ఓషనైడ్ ఉదాహరణకు మీరు కార్బొనిల్ సమ్మేళనాన్ని ఏర్పరచగలుగుతారు మరియు ఇది కార్బొనిల్ సమ్మేళనం మరియు డైమిథైల్ సల్ఫాక్సైడ్‌గా మార్చబడుతుంది ఇప్పుడు మనం తదుపరిదానికి వెళ్లాం. హైడ్రోబోరేషన్ మరియు ఆక్సీకరణ దిగుబడితో కూడిన మాలిక్యులర్ ఫార్ములా c8h6 సమ్మేళనం యొక్క ప్రతిచర్యతో కూడిన సమస్య und f మాలిక్యులర్ ఫార్ములా c8 hc8oని కలిగి ఉంటుంది, ఇది సానుకూల పూరక పరీక్షను చూపుతుంది, అయితే ఆమ్లం సమక్షంలో నీటితో సమ్మేళనం e యొక్క ప్రతిచర్య g ఇస్తుంది, ఇది సానుకూల హలో ఫారమ్ పరీక్షను చూపుతుంది, ఇది e కామా f మరియు g సమ్మేళనం fను కలిగి ఉంటుంది, c8 h8o చూపిస్తుంది పాజిటివ్ ఫిల్లింగ్స్ టెస్ట్ అంటే ఇది ఆల్డిహైడ్ సమ్మేళనం g అని అర్థం, ఇది హాలో ఫారమ్ పరీక్షను చూపుతుంది, అంటే ఇది కార్బొనిల్ సమూహంతో బంధించబడిన మిథైల్ సమూహాన్ని కలిగి ఉంటుంది, దీని నుండి మనం ఇ హైడ్రోబోరేషన్ ఆక్సీకరణ నిర్మాణాన్ని అంచనా వేయడానికి ప్రయత్నించవచ్చు మీరు టెక్స్‌టైల్ బోరేన్ వంటి బోరింగ్‌ని ఉపయోగించి హైడ్రోబోరేషన్‌ను చేసినప్పుడు మీకు ఇంకా ఫెనిలాలేస్ ఉంది, ఇది అదనంగా ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది, ఈ భాగాన్ని ఒకసారి వ్రాస్తాను, ఇది ఉంటే మీరు సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ సమక్షంలో హైడ్రోజన్ పెరాక్సైడ్‌ని ఉపయోగించి ఎనాల్ ఇవ్వడానికి ఆక్సీకరణం చేయవచ్చు . ఆల్డిహైడ్‌గా మార్చండి f సమ్మేళనం యొక్క నిర్మాణాన్ని మీరు ఫినైల్‌స్టైలిన్ కలిగి ఉంటే దానిని ఫెనిలాలాస్టాల్డిహైడ్ అని పిలుస్తారు. ఈ ఇంటర్మీడియట్‌ను ఇవ్వడానికి హైడ్రోబోరేషన్‌ను ఎనాల్‌గా మార్చవచ్చు, ఇది ఎనాల్‌ను ఆల్డిహైడ్ ఫిల్లింగ్ ద్రావణంగా మార్చవచ్చు, ఇది కాపర్ సల్ఫేట్ మరియు సోడియం పొటాషియం లవణాల మిశ్రమం, స్టార్టెరిక్ యాసిడ్ , మీరు ఆల్డిహైడ్‌తో కలిపినప్పుడు అది కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లంగా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది . రాగి 1 2 కాపర్ వన్ ఆక్సైడ్‌గా తగ్గిపోతుంది, ఇది రెడ్ బ్రౌన్ అవక్షేపంగా అవక్షేపించబడుతుంది, ఈ పరీక్ష తరచుగా అణువులో మునుపటి ఫంక్షనల్ గురు ఉనికిని తెలుసుకోవడానికి ఉపయోగించబడుతుంది, అయితే ఆమ్లం ధరలో నీటితో ఇ ప్రతిచర్య సమ్మేళనం g ఇది ఆస్టియోఫెనోన్‌గా మార్చవచ్చు మీరు ఇక్కడ చూడగలరు సమ్మేళనం g సానుకూల హాలో ఫారమ్ పరీక్షను చూపుతుంది, అంటే మీరు ఈ సమ్మేళనాన్ని సోడియం హైపో హాలైడ్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు కార్బొనిల్ సమూహానికి బంధించబడిన మిథైల్ సమూహాన్ని కలిగి ఉంటుంది , మీరు బెంజైలిక్ ఆమ్లంగా ఆక్సీకరణం చెందవచ్చు మరియు హాలో ఏర్పడుతుంది. సమ్మేళనం e యొక్క నిర్మాణం ఇప్పుడు ఫినైల్ స్టెల్లింగ్‌గా ఉంది, అది ఫినైల్ ఎసిటిలీన్ అయితే, బోరేన్‌తో చర్య జరిపి ఈ మధ్యవర్తిత్వాన్ని అందించవచ్చు ఈ ఎనాల్‌కు ఆక్సీకరణం చెందగల ఐయేట్ ఆల్డిహైడ్‌గా మారుతుంది, ఇది సానుకూల పూరక పరీక్షను చూపుతుంది, మరోవైపు ఫెనెలాస్టైన్ వాటర్ హైడ్రేషన్‌తో కలిపి యాసిడ్ ఒత్తిడికి లోనవుతుంది, ఈ ఎనాల్‌ను ఇవ్వడానికి ఇది కీటోన్‌గా మారుతుంది ఈ కీటోన్‌గా మార్చబడుతుంది కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ మరియు హాలో రూపం సోడియం హైపోఅల్లాయిడ్‌తో ప్రతిస్పందించడం ద్వారా మరియు సమ్మేళనం g యొక్క నిర్మాణం ఇక్కడ చూపబడింది ఇది ఆస్ట్రోఫెనాల్ ఇప్పుడు తదుపరి సమస్యకు వెళ్దాం క్రింది ప్రతిచర్య క్రమాలను పూర్తి చేయండి మొదటి ఉదాహరణ సుగంధ వ్యవస్థ యొక్క ఆల్కైలేషన్‌ను కలిగి ఉంటుంది యాసిడ్ సమక్షంలో ప్రొపేన్‌ను కలిగి ఉంటే, ఇది ఐసోప్రొపైల్ కేషన్‌ను అందించడానికి ప్రోటోనేషన్‌కు లోనవుతుంది, ఇది సుగంధ విద్యుత్ ప్రత్యామ్నాయం ద్వారా ఈ బెంజీన్‌తో ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది , ఐసోప్రొపైల్ బెంజీన్‌ను ప్రత్యామ్నాయంగా ఇవ్వడానికి మీ వద్ద ఐసోప్రొపైల్ క్లోరైడ్ ఉంటే మీరు అల్యూమినియం క్లోరైడ్‌తో చర్య జరిపి ఐసోప్రొపైల్ కేషన్‌ను ఉత్పత్తి చేయవచ్చు. సుగంధ విద్యుత్ ద్వారా బెంజీన్ రింగ్‌తో చర్య జరుపుతుంది ఈ జీలకర్రను ఒకసారి ఇవ్వడానికి బదులుగా, మీరు దీన్ని కలిగి ఉంటే, దీనిని దాని రెండు దశల ప్రక్రియ ద్వారా ఫినాల్‌గా మార్చవచ్చు, ముందుగా మనం ఆక్సిజన్‌తో చర్య జరిపి హైడ్రో పెరాక్సైడ్‌ను ఏర్పరచాలి, ఒకసారి మీరు హైడ్రో పెరాక్సైడ్‌ను ఏర్పరుచుకున్న తర్వాత మీరు యాసిడ్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు అది ఫినాల్‌ను ఇస్తుంది మీరు ఆక్సిజన్‌తో మానవునితో ప్రతిస్పందిస్తే , మీరు యాసిడ్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు స్త్రీ హైడ్రో పెరాక్సైడ్‌ను ఏర్పరుచుకున్న తర్వాత బెంజిలిక్ ch బంధం ఆక్సీకరణకు లోనవుతుంది, ఇది ఈ ఓహ్ సమూహాన్ని ప్రోటోనేట్ చేస్తుంది. నీటితో చర్య జరిపి ఫినాల్ మరియు రాయిగా మార్చవచ్చు, ఇది ఫినాల్‌ను తయారు చేయడానికి మేము ఉపయోగించే ఒక పారిశ్రామిక ప్రక్రియ కాబట్టి మీరు ఈ ప్రొపెన్‌ను ఉపయోగిస్తే, మీరు ఈ ప్రొపెన్‌ను ఉపయోగిస్తే, మీరు ఐసోప్రొపైల్ కేషన్‌ను రూపొందించడానికి ప్రోటోనేట్ చేయగల యాసిడ్ పీడనాన్ని ఈ సందర్భంలో ఆల్కైల్ సమూహంపై ఆధారపడి ఉంటుంది. ఎలెక్ట్రోఫైల్‌గా పని చేయండి, ఇప్పుడు మీరు ఈ జీలకర్రను అందించడానికి సుగంధ విద్యుత్ ప్రత్యామ్నాయం చేయవచ్చు హైడ్రో పెరాక్సైడ్ హైడ్రో పెరాక్సైడ్‌ను ఏర్పరచడానికి ఆక్సిజన్‌తో rgo ఆక్సీకరణ జరిగి, ఆమ్లం యొక్క పీడనం ప్రోటోనేషన్‌కు

లోనవుతుంది, ఈ మధ్యస్థాన్ని అందించడానికి ఫినాలజీ పునర్వ్యవస్థీకరణకు లోనవుతుంది , ఇది ఏర్పడటానికి నీటితో ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది మరియు ఇది ఫినాల్‌గా మారుతుంది. మీరు ఐసోప్రొపైల్ క్లోరైడ్‌ను కలిగి ఉన్నట్లయితే, మేము అల్యూమినియం క్లోరైడ్ వంటి లూయిస్ యాసిడ్‌తో చర్య తీసుకోవడానికి ప్రయత్నించవచ్చు మరియు మీరు ఐసోప్రొపైల్ కేషన్ మరియు అల్యూమినియం టెట్రాక్లోరైడ్‌ను ఏర్పరుచుకోగలుగుతారు, ఇది ఎలక్ట్రోఫైల్‌గా పనిచేస్తుంది, ఇది బెంజీన్ రింగ్‌తో ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది. ఫినాల్ మరియు రాయిని అందించడానికి మేము ఇంతకు ముందు చూసినట్లుగా జీలకర్రను ఇవ్వండి, దీనిని ఫ్రైడెల్ క్రాఫ్ట్స్ ఆల్కైలేషన్ అని పిలుస్తారు , తదుపరి ఉదాహరణ సుగంధ రింగ్ యొక్క డోలనం ఇక్కడ బెంజీన్ ఆస్టియోఫెనోన్‌గా మార్చబడుతుంది , మీరు దీనిని సాధించవచ్చు అసిటైల్ క్లోరైడ్‌ను కలిగి ఉంటుంది, ఇది అన్‌హైడ్రస్ అల్యూమినియం సితో చర్య జరుపుతుంది ఈ కార్బోకేషన్ మరియు అల్యూమినియం టెట్రాక్లోరైడ్‌ను అందించడానికి క్లోరైడ్ ఇప్పుడు ఎలక్ట్రోఫైల్‌గా పనిచేస్తుంది, ఇది మేము చూసినట్లుగా ఈ సుగంధ రింగ్‌తో డోలనం చేయగలదు మరియు మీరు ఈ ఆస్ట్రోఫెనాల్‌ను ఉత్పత్తిగా పొందగలుగుతారు, మరోవైపు మీరు ఎసిటిక్ అన్‌హైడ్రైడ్‌ను కూడా ఉపయోగించవచ్చు. ఇది కూడా అల్యూమినియం క్లోరైడ్‌తో ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది, ఇది సెలైన్ కార్బోకేషన్‌ను అందించగలదు, ఇది ఆస్ట్రోఫెనాల్స్ ఉత్పత్తిని అందించడానికి సుగంధ రింగ్‌తో ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది, దీనిని బెంజోయిక్ యాసిడ్‌గా ఆక్సీకరణం చేయవచ్చు , మీరు సోడియం హైపో హాలైడ్‌తో చర్య జరిపినప్పుడు మీరు బెంజోయిక్‌గా ఆక్సీకరణం చెందవచ్చు. యాసిడ్ మరియు హాలో రూపం ఇవి ముఖ్యమైన ప్రతిచర్య, మొదటి ఉదాహరణ ఫ్రైడెల్ క్రాఫ్ట్‌ల ఆల్కైలేషన్‌లో ఆల్కైల్ హాలైడ్ కలిగి ఉంటే లూయిస్ యాసిడ్ యొక్క ప్రభావాలు సుగంధ వ్యవస్థతో చర్య జరిపి ఆల్కైల్ బెంజీన్‌ను మరింత ఉపయోగకరమైన సమ్మేళనాలుగా మార్చగలవు, అదనపు ఉదాహరణ డోలనం కలిగి ఉంటుంది. మీరు ca యాసిడ్ క్లోరైడ్ కలిగి ఉంటే దీనిని ఫ్రిటెల్ పంటల డోలనం అంటారు n అల్యూమినియం క్లోరైడ్‌తో చర్య జరిపి ఎసిటిలీన్ కార్బోకేషన్‌ను ఏర్పరచడానికి ప్రయత్నించండి, ఇది ఎలక్ట్రోఫైల్‌గా పనిచేస్తుంది, ఇది సుగంధ ప్రత్యామ్నాయ ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది , ఈ సందర్భంలో ఈ ఆస్టియోఫెనోన్‌ను సోడియం హైపో హాలైడ్‌ని ఉపయోగించి బెంజోయిక్ యాసిడ్‌గా మరింత ఆక్సీకరణం చేయవచ్చు, ఇక్కడ నైట్రిక్ మిశ్రమంతో నైట్రోబెంజీన్ ప్రతిచర్య. సల్ఫ్యూరిక్ యాసిడ్ ముక్కలోని యాసిడ్ మీరు నైట్రిక్ యాసిడ్ మరియు సల్ఫ్యూరిక్ యాసిడ్ మిశ్రమాన్ని తీసుకున్నప్పుడు మీరు నైట్రేషన్ రియాక్షన్‌ను చూస్తారని చూపబడింది, మీరు ఈ సుగంధ వ్యవస్థతో ప్రతిచర్యకు లోనయ్యే ఎలెక్ట్రోఫైల్ అయిన యానోడ్ ప్లస్‌ను ఏర్పరచగలరు మరియు ఇక్కడ మీరు ఇప్పటికే చూడండి మీరు ఇప్పుడు ప్రత్యామ్నాయాన్ని కలిగి ఉన్నారు , ఈ సందర్భంలో నైట్రేషన్ ఈ స్థానంలో జరుగుతుంది , మీరు సోడియం సల్ఫైడ్‌తో చర్య జరిపినప్పుడు ఈ సమ్మేళనం ఉత్పత్తిగా ఈ ఒక కామా మూడు డైనిట్రోబెంజీన్‌ను పొందుతారు సోడియం సల్ఫైడ్ ఈ సమ్మేళనాన్ని ఇవ్వండి, మన వద్ద ఉన్న డి నైట్రో బి ఉన్న రెండిటిని ఎంపిక చేసి తగ్గిస్తాయి. ఎంజీన్ అది నైట్రోగ్రాఫ్‌లో ఒకటి అమైనో సమూహంగా కుదించబడుతుంది, మరొకటి చెక్కుచెదరకుండా ఉంటుంది , ఈ నైట్రేషన్ యొక్క స్థానం ఇక్కడ కీలకం ఇక్కడ నైట్రేషన్ మెటా స్థానంలో జరుగుతుంది, ఎందుకంటే మీరు ప్రతిధ్వని నిర్మాణాన్ని వ్రాయడానికి ప్రయత్నిస్తే మీరు అవుతారు ప్రతిచర్య మెటా పొజిషన్‌లో జరుగుతుందో లేదో అర్థం చేసుకోగలుగుతారు మరియు మీరు క్రింది ప్రతిధ్వని నిర్మాణాలను ఏర్పరుచుకోగలుగుతారు, మీరు ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ సమూహాన్ని కలిగి ఉంటారు మరియు మీరు నైట్రేషన్ ఈ స్థానంలో ఉన్నట్లయితే, మీరు ఒకసారి ఈ క్రింది ప్రతిధ్వని నిర్మాణాన్ని కలిగి ఉంటారు ఇప్పుడు దీన్ని కలిగి ఉండండి, ఇది మీకు నైట్రేషన్ ఉత్పత్తిని అందించడానికి ప్రతిస్పందిస్తుంది, మరోవైపు నైట్రేషన్ పారా పొజిషన్‌లో జరిగితే, మీరు ఇక్కడ చూస్తే మీరు ఈ ప్రతిధ్వని నిర్మాణాన్ని కలిగి ఉండగలుగుతారు. స్థానానికి నైట్రేషన్ జరిగినప్పుడు తక్కువ స్థిరంగా ఉన్నప్పుడు మీకు ఈ సమస్య ఉంటుంది, మరోవైపు ప్రతిచర్య మెటా స్థానంలో జరుగుతుంది ఈ రకమైన ఇంటర్మీడియట్‌ను కలిగి ఉండండి, కాబట్టి మీరు ఎలక్ట్రాన్ విరాళాల సమూహాన్ని కలిగి ఉన్నప్పుడల్లా ప్రత్యామ్నాయ ప్రతిచర్య ఆర్థో లేదా పారాపోజిషన్ జరుగుతుంది, మరోవైపు మీకు ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ సమూహం ఉంటే, ప్రతిచర్య మెటా స్థానం వద్ద జరుగుతుంది ఇప్పుడు తదుపరి ఉదాహరణను చూద్దాం. ఈ ఆల్కెన్ ఈ హెచ్‌సిఎల్ యొక్క ప్రతిచర్య ఇది ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ అ ిషన్ రియాక్షన్‌కు లోనవుతుంది మ ిియు మీరు క ర్బోకేషన్ ఇంటర్మీడియట్ స కండరీ కార్బోకేషన్‌ను కలిగి ఉంటారు, ఇది cl ైనస్‌తో చర్య జరిపి అ నంగా ఉ ్పత్తిని ఇవ్వగలదు, మరోవైపు ఇది ఇ ్పుడు మళ్లీ అమర్చవచ్చు ఈ మిథైల్ సమూహం తృతీయ కార్బోకేషన్ ఇవ్వడానికి వలస పోతుంది కాబట్టి ఈ కార్బైడ్ కేషన్ సెకండరీ కార్బన్ కేషన్‌తో పోలిస్తే మరింత స్థిరంగా ఉంటుంది కాబట్టి మిథైల్ గ్రూప్ మైగ్రేషన్ జరగవచ్చు మరియు మీరు దీన్ని రూపొందించిన తర్వాత cl మైనస్ ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది. ఈ క్లోరో ఉత్పన్నాన్ని రూపొందించడానికి, ఈ ప్రతిచర్యలో మీరు సమ్మేళనం యొక్క మిశ్రమాన్ని కలిగి ఉంటారు మీరు ప్రధాన ఉత్పత్తిని పరిశీలిస్తే, ఇది ప్రధాన ఉత్పత్తి అవుతుంది మరియు మొదట ఆల్కెన్ ఈ ప్రోటాన్‌తో అదనపు ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది మరియు కార్బోకేషన్ సెకండరీ కార్బో కేషన్‌ను ఏర్పరుస్తుంది, ద్వితీయ కార్బోకేషన్ ఇప్పుడు పునర్వ్యవస్థీకరణకు దారి తీస్తుంది, ఈ మిథైల్ సమూహం నిజంగా ఈ కార్బన్ నుండి ఇక్కడికి కదులుతుంది మరియు మీరు తృతీయ కార్బోకేషన్‌ను ఏర్పరచగలరు, ఆపై ఈ క్లోరో డెరివేటివ్‌ని ఇవ్వడానికి ఈ cl మైనస్‌తో ప్రతిస్పందిస్తుంది, ఇప్పుడు మనం ఈ ఉదాహరణను చూద్దాం కాబట్టి ఈ వన్ త్రీ డైన్ ఈ hbr యొక్క ప్రతిచర్య అదనంగా ఉత్పత్తిని ఇస్తుంది మరియు ఈ ప్రతిచర్యలో మనం కలిగి ఉన్నట్లే మీరు ఈ తృతీయ కాపర్ కేషన్‌ను ఇక్కడ చూస్తే, మీరు ఇక్కడ చూస్తే, ఈ ప్రోటాన్‌తో కార్బోకేషన్‌ను ప్రతిస్పందించవచ్చు, ఇది ఈ తృతీయ రాగి కేషన్‌ను తీవ్రంగా అడ్డుకుంటుంది, మీరు ఈ అల్లైల్ కార్బోకేషన్‌ను ఏర్పరుచుకోవచ్చు , ఇది సమతుల్యతలో ఉంటుంది, ఇది ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది. ఈ ప్రతిచర్యలో ఉత్పత్తిగా ఈ అల్లైల్ బ్రోమైడ్‌ను ఇవ్వడానికి, ఇది తృతీయ కారును రూపొందించడానికి ప్రోటాన్ యొక్క ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది. bocation ఇది అల్లైల్ కార్బోకేషన్, ఇది మీరు దీనిని ఏర్పరచిన తర్వాత ఈ యుగ్మ వికల్ప కార్బోకేషన్‌ను సమతౌల్యంగా కలిగి ఉంటుంది, దానితో పోల్చితే ఇది చాలా తక్కువ అడ్డంకిగా ఉంటుంది, కాబట్టి మీరు హైడ్రోజన్‌తో ప్రతిస్పందించినప్పుడు ఈ ఆల్కైన్‌ను ఉత్పత్తిగా ఇవ్వడానికి br మైనస్ ఇక్కడ ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది. పల్లాడియం కార్బన్ ఉత్ప్రేరకం యొక్క క్వినోలిన్ యొక్క ఉనికి ఇక్కడ చాలా కీలకం , మీరు సోడియం మరియు లిక్విడ్ అమ్మోనియాతో ప్రతిస్పందించినప్పుడు మరోవైపు సిస్2 బ్యూటేన్‌ను ఉత్పత్తిగా ఇవ్వడానికి పాక్షిక హైడ్రోజనేషన్‌కు లోనవుతుంది మరియు మీరు ఈ ట్రాన్స్‌ను ఉత్పత్తిగా బ్యూటేన్‌గా మార్చగలుగుతారు. కాబట్టి మీరు హైడ్రోజన్‌ను గ్రహించిన బొగ్గుపై పల్లాడియం ఉన్నప్పుడు ఈ పరివర్తన యొక్క యంత్రాంగాన్ని మీరు చూసినప్పుడు, ఈ ఆల్కైన్ పల్లాడియంతో సంబంధాన్ని ఏర్పరుస్తుంది అనే తదుపరి ఉదాహరణను చూద్దాం, అప్పుడు హైడ్రోజన్ దిగువ ముఖాన్ని జోడించి ఈ ఇంటర్మీడియట్‌ని ఇస్తుంది. దీన్ని రూపొందించడం ఇప్పుడు ఇక్కడ ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది మరియు ఇది హైడ్రోజనేషన్ టేక్స్‌ను ఏర్పరుస్తుంది మీరు ఉత్పత్తిగా సిస్ ఆల్కెన్‌ను పొందే ఆల్కైన్ యొక్క అదే దశను ఉంచండి, అది తదుపరి ప్రతిచర్యను పెంచదు ఎందుకంటే మీ పల్లాడియంతో చెలేషన్ చేయగల క్వినోలిన్ ఉండటం వలన ఇది పల్లాడియం బొగ్గు యొక్క ప్రతిచర్యను తగ్గిస్తుంది కాబట్టి ప్రతిచర్య ఆల్కెన్ దశను ఆపివేస్తుంది. ఆల్కెన్‌ను ఉత్పత్తిగా ఇవ్వడానికి ఇది తదుపరి ప్రతిచర్యకు గురికాదు, ఇది క్వినోలిన్‌ని ఉత్పత్తిగా ఆల్కేన్‌గా మార్చగలదు కాబట్టి ఈ పద్ధతిని ఉపయోగించి మీరు ఈ సందర్భంలో ఉత్పత్తిగా సిస్ ఆల్కెన్‌ను ఏర్పరచగలరు. మరోవైపు మీరు

సోడియం లిక్విడ్ అమ్మోనియాను ఉపయోగించినప్పుడు రెండు బ్యూటేన్‌లను ఉత్పత్తిగా ఏర్పరుచుకోండి, మీరు సోడియంతో ప్రతిస్పందించినప్పుడు ఆల్కైన్‌ను కలిగి ఉన్నప్పుడు వాటి ఉత్పత్తిని ఈ క్రింది విధంగా వివరించవచ్చు కాబట్టి మీరు సోడియం లిక్విడ్ అమ్మోనియాను ఉపయోగించినప్పుడు ట్రాన్స్ ఆల్కెన్ ట్రాన్స్ నుండి బ్యూటేన్‌ను ఏర్పరచగలరు. ఆల్కైన్‌కు ఒక ఎలక్ట్రాన్‌ను ఇవ్వగలదు మరియు మీరు రాడికల్ అయాన్‌ను ఏర్పరచిన తర్వాత మీరు ఒక రాడికల్ అయాన్‌ను ఏర్పరచగలరు, ఇది అమ్మోనియా ద్రావకం నుండి ప్రాథమిక o ఈ అమ్మోనియాతో పోల్చితే ఈ అయాన్ ఎక్కువగా ఉంటే, ఈ వినైల్ రాడికల్‌గా ఏర్పడటానికి ద్రావకం నుండి ప్రోటాన్ తీసుకోవచ్చు, ఈ రాడికల్ మరొక సోడియంతో చర్య జరిపి అయాన్‌ను ఏర్పరుస్తుంది, మీరు దీనిని ఏర్పరుచుకున్న తర్వాత అది ద్రావకం నుండి ప్రోటాన్‌ను తీసుకోవచ్చు ట్రాన్స్ ఆల్కెన్‌ను ఉత్పత్తిగా ఇవ్వండి, ఈ ప్రతిచర్య మీరు సోడోమైడ్‌కు సమానమైన రెండు ఉత్పత్తిని ఉప ఉత్పత్తిగా ఉత్పత్తి చేస్తారు, కాబట్టి మీరు ద్రవ అమ్మోనియాలో సోడియంను ఉపయోగించినప్పుడు మీరు ఆల్కైన్‌ను ట్రాన్స్ ఆల్కెన్‌గా మార్చగలుగుతారు, మరోవైపు మీరు క్వినోలిన్ సమక్షంలో హైడ్రోజనేషన్‌ను ఉపయోగించినప్పుడు లిండ్లర్ ఉత్ప్రేరకం అని పిలువబడే మీరు ఆల్కైన్‌లకు ఉత్పత్తిని ఇవ్వడానికి పాక్షిక హైడ్రోజనేషన్‌ను నిర్వహించవచ్చు , ఈ విధంగా మీరు ఉత్పత్తిగా సిస్ ఆల్కెన్‌ను ఏర్పరచగలుగుతారు, ఇప్పుడు మీరు యాసిడ్ సమక్షంలో మిథైల్ సైక్లోహెక్సీన్‌ను నీటితో చర్య చేసినప్పుడు ఆల్కెన్ యొక్క ఆర్ద్రీకరణకు వెళ్దాం. మీరు తృతీయ ఆల్కహాల్‌ను ఏర్పరచగలరు, అది ఈ ప్రోటాన్ మూలంతో ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది, మీరు తృతీయ కార్బోకేషన్‌ను ఏర్పరచగలరు ch నీటితో ప్రతిస్పందించవచ్చు కాబట్టి తృతీయ ఆల్కహాల్‌ను ఉత్పత్తిగా ఉత్పత్తి చేయవచ్చు, మరోవైపు మీరు హైడ్రోబోరేషన్ ఆక్సీకరణం చేస్తే మీరు మరొకరు ఆనందిస్తారు, ఈ ఆల్కహాల్ ఏర్పడటాన్ని బోరింగ్‌తో ఆల్కెన్ ప్రతిచర్యగా వివరించవచ్చు. స్టీరియో నిర్దిష్టమైనది తక్కువ అవరోధం వైపు నుండి బోరింగ్ విధానాలు తక్కువ ప్రత్యామ్నాయంగా కార్బన్ సిన్ జోడింపును కలిగి ఉంటుంది, ఇది ఒకసారి మనకు అందించబడుతుంది , ఇది బేస్ సమక్షంలో హైడ్రోజన్ పెరాక్సైడ్ యొక్క ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది. సమూహం ఒకే వైపుకు వస్తుంది మరియు బోరాన్ ఎల్లప్పుడూ తక్కువ ప్రత్యామ్నాయ కార్బన్‌ను చేరుకుంటుంది మరియు మీరు యాసిడ్-బేస్ హైడ్రేషన్‌ను చూసినప్పుడు మీరు వ్యతిరేక రెజియో కెమిస్ట్రీని పొందవచ్చు మరియు హైడ్రోపోరేషన్ ఆక్సీకరణ విషయంలో మీరు ఈ ఆల్కహాల్‌ను ఉత్పత్తిగా పొందుతారు ఇప్పుడు చూద్దాం పీడన హైడ్రోజన్ పెరాక్సైడ్‌లో ఈ ఆల్కెన్ యొక్క తదుపరి ఉదాహరణ అధ్వాన్నమైన విశ్లేషణ ఆల్కెన్‌గా మార్చబడవచ్చు ఈ ప్రతిచర్యలో ఓస్నోలిసిస్ ద్వారా కార్బొనిల్ సమ్మేళనం కెపాసిటీ యాసిడ్ మిశ్రమంగా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది , మరోవైపు మీరు పెరాక్సైడ్ సమక్షంలో హైడ్రోజన్ బ్రోమైడ్‌ను ఉపయోగించినప్పుడు మీరు ఈ కోపాసిక్ యాసిడ్ మిశ్రమాన్ని పొందుతారు. ప్రెజర్ పెరాక్సైడ్ ఉదాహరణకు మీరు ఈ పెరాక్సైడ్‌ని ఉపయోగించినప్పుడు మీరు హెూమోలిటిక్ క్లీవేజ్‌లో ఇది ఇప్పుడు ప్రతిస్పందించవచ్చు, ఇది హెచ్‌బిఆర్‌కి ప్రతిస్పందించి మనం రాడికల్‌గా ఏర్పడుతుంది. hbrతో మరియు ఈ విధంగా మీరు ఈ రీజియోకెమిస్ట్రీ ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ అడిషన్ రియాక్షన్‌కి వ్యతిరేకమైన ఉత్పత్తిగా ఏర్పరచగలుగుతారు, దీనిలో మీరు రాడికల్ పాత్వే ద్వారా ప్రతిచర్యను నిర్వహించినప్పుడు బ్రోమిన్ ఈ కార్బన్‌లో జోడిస్తుంది. ఈ ప్రాథమిక ఆల్కైల్ బ్రోమైడ్ ఉత్పత్తి విశ్లేషణగా ఇప్పటికే మేము అధ్యయనం చేసాము మరియు ఇది ఒక ఏర్పడటానికి అదనపు ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది మీరు హైడ్రోజన్ పెరాక్సైడ్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు ఒకసారి ఇంటర్మీడియట్‌గా ఉస్టెనైట్‌ను ఏర్పాటు చేస్తే , పెరాక్సైడ్ స్థానంలో ఈ రెండు కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లాల మిశ్రమాన్ని అందించడానికి ఇది ఆక్సీకరణ చీలికకు లోనవుతుంది, మీరు ఆక్సిజన్‌ను కూడా ఉపయోగించవచ్చు, మీరు ఏర్పడిన తర్వాత ఇది రాడికల్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది. రాడికల్ ఇది ఇక్కడ చూపిన అదనపు ప్రతిచర్యకు లోనవుతుంది మరియు మీరు ఈ ఆల్కైల్ బ్రోమైడ్‌ను ఉత్పత్తిగా పొందగలుగుతారు, తదుపరి సమస్య క్రింది సమ్మేళనాలలో సుగంధ సమ్మేళనాలు లేదా లేదా మీరు సుగంధంగా ఉండటానికి సమ్మేళనానికి అవసరమైన లక్షణాలను పరిశీలిస్తే సమ్మేళనం చక్రీయంగా ఉండాలి, మీరు ఎలక్ట్రాన్ల ద్వారా డీలోకలైజ్ చేయబడాలి, మీకు ఎలక్ట్రాన్ల ద్వారా నాలుగు n ప్లస్ టూ ఉండాలి మరియు ఒక సమ్మేళనం సుగంధంగా ఉండాలంటే అది ప్లానర్ అయి ఉండాలి, మీరు ఈ సమ్మేళనాలన్నింటినీ చూస్తే ఈ మూడు నాలుగు పాయింట్లను సంతృప్తిపరచాలి. ఇప్పుడు మనం అవి డీలోకలైజ్డ్ పై ఎలక్ట్రాన్‌లను కలిగి ఉన్నాయో లేదో చూడాలి అలాగే అవి నాలుగు n ప్లస్ టూ ఎలక్ట్రాన్‌ల ద్వారా 0 1 2 3 కావచ్చో లేదో చూడాలి. ఇప్పుడు మనం ఇక్కడ చూద్దాం ఇది సైక్లోప్రొపనాల్ కేషన్, ఇందులో రెండు పై ఎలక్ట్రాన్లు ఉన్నాయి, ఇందులో డీలోకలైజ్డ్ పై ఎలక్ట్రాన్లు ఉన్నాయి, కాబట్టి ఇది సుగంధ సైక్లోప్రొపనాల్ కార్బోకేషన్ అతి చిన్న సుగంధ సమ్మేళనం ఇప్పుడు మనం ఈ సైక్లోపెంటాడినిల్ అయాన్‌ను చూద్దాం, ఇందులో ఆరు పై ఎలక్ట్రాన్లు ఉన్నాయి. ఎలక్ట్రాన్లచే డీలోకలైజ్ చేయబడినది కాబట్టి మీరు ఈ సమ్మేళనాన్ని చూసినప్పుడు ఇది కూడా సుగంధంగా ఉంటుంది, ఇది ఆరు pi ఎలక్ట్రాన్‌లను కలిగి ఉంది, అయితే మీరు ఇక్కడ ch2ని కలిగి ఉన్నందున d స్థానికీకరించిన pi ఎలక్ట్రాన్‌లను కలిగి ఉండదు కాబట్టి మీరు దీన్ని చూసినప్పుడు ఈ సమ్మేళనం మరొక వైపు సుగంధంగా ఉండదు. సైక్లో హెప్టా ట్రినల్ కార్బోకేషన్ మరియు ఇది కూడా ఆరు పై ఎలక్ట్రాన్‌లను కలిగి ఉంది , పై ఎలక్ట్రాన్‌లు డీలోకలైజ్ చేయబడ్డాయి కాబట్టి ఇది సుగంధం, ఇది 10 పై ఎలక్ట్రాన్‌లను కలిగి ఉంటుంది, దీనికి d స్థానికీకరించిన పై ఎలక్ట్రాన్ ఉంది, కాబట్టి ఇది సుగంధం , నాలుగు సమ్మేళనాలు సుగంధమైనవి మరియు ఈ సమ్మేళనం ఆటోమేటిక్ కాదు ఎందుకంటే దానిలో ఎలక్ట్రాన్ల ద్వారా డీలోకలైజేషన్ లేదు ఇప్పుడు ఈ సమస్యను రియా యొక్క ప్రధాన ఉత్పత్తిని చూద్దాం సోడియం ఇథాక్సైడ్‌తో కూడిన రెండు బ్రోమోబ్యూటేన్‌ల చర్య కాబట్టి మీరు సోడియం మెథాక్సైడ్‌తో ప్రతిస్పందించినప్పుడు అది ఆల్కెన్ సే u2 ఎలిమినేషన్ మిశ్రమాన్ని ఉత్పత్తి చేస్తుంది, మరోవైపు మీరు ఈ హైడ్రోజన్‌ను డిప్రొటోనేట్ చేస్తే మరియు మీరు రెండు బ్యూటేన్ మిశ్రమాన్ని ఏర్పరచగలరు మరియు మీరు చూస్తే ఈ సమ్మేళనాల నిష్పత్తిలో ఇది ప్రధాన సమ్మేళనం అవుతుంది మరియు మీరు ఈ రెండు ఆల్కెన్‌లను పోల్చినప్పుడు ఇది మరింత ప్రత్యామ్నాయ ఆల్కెన్ కాబట్టి దీనితో పోలిస్తే ఈ ఆల్కెన్ యొక్క స్థిరత్వం కారణంగా ఈ సమ్మేళనం ఎక్కువగా ఉత్పత్తి అవుతుంది మరియు ఇప్పుడు మనం చూడాలి ఇక్కడ మీరు వీటిలో ట్రాన్స్ మరియు సిస్ ఆల్కెన్‌ని కలిగి ఉన్నారు మరియు మీరు ఈ రెండు బ్రోమోబుటేన్‌ల న్యూమాన్ ప్రొజెక్షన్‌ను గీసినట్లయితే, ఇది న్యూమాన్ ప్రొజెక్షన్ ద్వారా వివరించబడే ప్రధాన సమ్మేళనం అవుతుంది, మీరు ఈ రెండు నిర్ధారణలను చూస్తే ఇది మరింత అనుకూలంగా ఉంటుంది మరియు ఎందుకంటే ఇది తక్కువ స్టెరికల్ అడ్డంకిగా ఉంటుంది మరియు ఇది యాంటీ-పెరిప్లానరిటీని నిర్వహిస్తుంది, మరోవైపు ఇది ట్రాన్స్ ఒలేఫిన్ ఏర్పడటానికి దారితీస్తుంది. దీని కారణంగా సిస్ ఒలేఫిన్ ఏర్పడటానికి ప్రకటన మరియు ఈ ట్రాన్స్ ఒలేఫిన్ ఏర్పడటం ఎక్కువగా ఉంటుంది మరియు ఈ ప్రతిచర్య ఈ హైడ్రోజన్ యొక్క యాంటీ-పెరిప్లానారిటీని e2 నిర్మూలన కోసం e2 ఎలిమినేషన్ ద్వారా కొనసాగుతుంది మరియు ఇక్కడ ఇది అవసరం మరియు ఇది ఎప్పుడు సాధ్యమవుతుంది ఆల్కెన్‌ల మిశ్రమం ఉత్పత్తి చేయబడినప్పటికీ, ఈ ఆల్కెన్‌ని ప్రధాన ఉత్పత్తిగా ఇవ్వడానికి సులభంగా u2 తొలగింపుకు లోనవుతారు మరియు ఈ రెండు సబ్‌స్ట్రేట్ ఈ ఇ ఆల్కెన్ z ఆల్కెన్‌తో పోలిస్తే ప్రధాన ఉత్పత్తి అవుతుంది , సారాంశంలో మేము మా విశ్లేషణకు సంబంధించిన సమస్యలను చూశాము. ఫంక్షనల్ గ్రూప్ హాలో ఫారమ్ టెస్ట్‌ని తెలుసుకోవడానికి సాధారణంగా ఉపయోగించే హాలో ఫారమ్ టాలరెన్స్ మరియు ఫిల్లింగ్ టెస్ట్‌లను మనం చూసినట్లుగానే మనం సోడియంతో ప్రతిస్పందించినప్పుడు కార్బొనిల్ గ్రూప్‌తో బంధించబడిన మిథైల్ గ్రూప్ ఉనికిని తెలుసుకోవడానికి ఉపయోగిస్తారు.

హైపో హాలైడ్ ఇది రాగి వారసత్వానికి ఆక్సీకరణం చెందుతుంది మరియు హలో ఫారమ్ టాలరెన్స్ మరియు ఫిల్లింగ్స్ టెస్ట్ గ్రహాంతర క్రియాత్మక సమూహం యొక్క ఉనికిని తెలుసుకోవడానికి ఉపయోగిస్తారు మీరు మిక్స్ చేసినప్పుడు సిల్వర్ నైట్రేట్ సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ మరియు అమ్మోనియం హైడ్రాక్సైడ్ ద్రావణం నుండి లెరెన్స్ రియాజెంట్ తయారు చేయబడుతుంది మరియు మీరు ఆల్డిహైడ్‌ను కాపర్ స్లిక్ యాసిడ్‌గా ఆక్సీకరణం చేయగల సిల్వర్ కాంప్లెక్స్‌ను ఏర్పరచగలరు, ఇక్కడ వెండి ఒకటి వెండి సున్నాకి తగ్గించబడుతుంది మరియు అదే విధంగా వెల్లింగ్ ద్రావణం అవుతుంది. టార్టారిక్ ఆమ్లం యొక్క కాపర్ సల్ఫేట్ మరియు సోడియం పొటాషియం ఉప్పు నుండి తయారు చేయవచ్చు, ఇది అలియాడ్ సమూహం యొక్క ఉనికిని తెలుసుకోవడానికి ఇప్పటికే ఆక్సిడైజ్ చేయబడి కార్బోసిక్ యాసిడ్‌గా మారుతుంది, ఇక్కడ రాగి రెండు కాపర్ మోనాక్సైడ్‌గా తగ్గించబడుతుంది, ఎరుపు గోధుమ అవక్షేపంగా మనం సులభంగా చేయవచ్చు. ఈ టాలరెన్స్ మరియు ఫెయిలింగ్ రియాజెంట్‌లను ఉపయోగించి ఇప్పటికే ఫంక్షనల్ గ్రూప్ ఉనికిని కనుగొనండి, అప్పుడు సమ్మేళనం సుగంధంగా ఉండటానికి సుగంధతను మేము చూశాము, అది నాలుగు అంశాలను సంతృప్తిపరచాలి, ప్లానర్‌గా ఉండాలి, డీలోకలైజ్డ్ పై ఎలక్ట్రాన్‌లు నాలుగు నాలుగు ఎన్ ప్లస్ టూ పై ఎలక్ట్రాన్‌లను కలిగి ఉండాలి మరియు చక్రీయంగా ఉండాలి అప్పుడు మేము నైట్రో గ్రూప్ యొక్క కెమోసెలెక్టివ్ తగ్గింపును చూశాము, మీకు దిని ఉంటే ట్రోబెంజీన్ మీరు సోడియం సల్ఫైడ్‌ని ఉపయోగించి నైట్రో గ్రూపులో ఒకదానిని ఎంపిక చేసి తగ్గించడానికి ప్రయత్నించవచ్చు, మేము ఒక ఉదాహరణను చూశాము, అప్పుడు మేము సుగంధ విద్యుత్ ప్రత్యామ్నాయాన్ని చూశాము, ఉదాహరణకు నైట్రోబెంజీన్ యొక్క నైట్రేషన్ అనేక ప్రతిచర్యలను చూశాము, ఉదాహరణకు నైట్రోబెంజీన్ యొక్క నైట్రేషన్ మీకు ఉన్నప్పుడల్లా మెటా స్థానం వద్ద నైట్రేషన్ జరుగుతుంది . ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ సమూహం మీ వద్ద ఎలక్ట్రాన్ విరాళాల సమూహం ఉంటే, మరోవైపు మెటా స్థానంలో ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ ప్రత్యామ్నాయం జరుగుతుంది, సాధారణంగా పారా మరియు ఆర్థో స్థానాల్లో ప్రతిచర్య జరుగుతుంది, మీ వద్ద ఐసోప్రొపైల్ క్లోరైడ్ ఉంటే ఆల్కైలేషన్ కోసం మేము ఒక ఉదాహరణను చూశాము. అల్యూమినియం క్లోరైడ్ వంటి లూయిస్ యాసిడ్ సమక్షంలో బెంజీన్‌తో ప్రతిస్పందించడానికి ప్రయత్నించండి , జీలకర్ర తయారీని చూశాము, ఇది ఆక్సిజన్‌ను ఉపయోగించి ఆక్సిడైజ్ చేయబడి క్యుములేటివ్ పెరాక్సైడ్‌ను వేడి చేయడం ద్వారా క్యుములేటివ్ పెరాక్సైడ్‌ను ఫినాల్‌గా మరియు యాసిడ్‌తో చికిత్స చేయడం ద్వారా రాయిగా మార్చబడుతుంది. మీరు t కలిగి ఉంటే ఫినాల్‌ను తయారు చేయడానికి మేము పారిశ్రామిక ప్రక్రియను ఉపయోగిస్తాము అతను ఆల్కైల్ హాలైడ్ మీరు ఆధ్యాత్మిక పంటల ఆల్కైలేషన్ అని పిలువబడే సుగంధ ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ ప్రత్యామ్నాయం ద్వారా బెంజీన్‌తో ప్రతిస్పందించడానికి ప్రయత్నించవచ్చు, అదే విధంగా మీరు యాసిడ్ అన్‌హైడ్రైడ్ యాసిడ్ క్లోరైడ్ కలిగి ఉంటే మీరు కూడా ప్రయత్నించవచ్చు, దీనిని మీరు వసంత పంటల డోలనం అని పిలుస్తారు. అల్యూమినియం వంటి లూయిస్ యాసిడ్‌ని ఉపయోగించి ఈ ప్రతిచర్యను నిర్వహించండి , ఆల్కెన్‌లు మరియు ఆల్కైన్‌ల ఆర్ద్రీకరణను మేము చూశాము, మీరు నీటితో ప్రతిచర్యను నిర్వహిస్తే మీరు స్టీరియోకెమిస్ట్రీని రివర్స్ చేయవచ్చు ఒత్తిడి ఆమ్లం మీరు ఉత్పత్తిగా మరింత ప్రత్యామ్నాయ ఆల్కహాల్‌ను రూపొందించగలుగుతారు. మరోవైపు మీరు హైడ్రోపోరేషన్ ఆక్సీకరణను ఉపయోగిస్తే, మీరు ఆల్కెన్ కలిగి ఉంటే, మీరు ఈ విధానాలను ఉపయోగించి ఆల్కహాల్‌గా మార్చవచ్చు, అదేవిధంగా మీరు ఆల్కైన్‌ను కూడా నీరు మరియు యాసిడ్‌తో చర్య జరిపి ఎనాల్‌ను ఇవ్వవచ్చు. కీటోన్‌గా మార్చడం ఆల్కైన్ స్వభావంపై ఆధారపడి ఉంటుంది, అదేవిధంగా మీరు స్థూలమైన బోరేన్‌తో కూడా ప్రతిస్పందించవచ్చు హైడ్రోస్ సమూహం ద్వారా ఆక్సీకరణం చెందగల అదనపు సమ్మేళనాన్ని ఆల్డిహైడ్ లేదా కీటోన్‌గా మార్చవచ్చు , ఇది ఉపరితలం యొక్క స్వభావంపై ఆధారపడి ఉంటుంది, అప్పుడు ఆల్కైన్‌ను ఆల్కెన్‌గా ఆల్కైన్‌గా తగ్గించే క్వినోలిన్ ఉనికిని పల్లాడియం బొగ్గును ఉపయోగించి ఆల్కైన్ యొక్క హైడ్రోజనేషన్ పాక్షిక హైడ్రోజనేషన్‌ను మనం చూశాము. ఆల్కైన్ నుండి ఆల్కెన్ యొక్క పాక్షిక హైడ్రోజనేషన్ కోసం ఉపయోగించబడుతుంది ఇది లిండ్లర్ ఉత్ప్రేరకం అని పిలుస్తారు, మీరు సిస్ ఆల్కెన్‌ను ఉత్పత్తిగా పొందుతారు, మీరు సోడియం లిక్విడ్ అమ్మోనియాను ఉపయోగించి ట్రాన్ సల్కిన్‌గా కూడా మార్చవచ్చు, ప్రతిచర్య నిర్దిష్టంగా ఉంటుంది. మీరు మీ కింద ఉంటారు , ఉత్పత్తిగా మరింత ప్రత్యామ్నాయ ఆల్కెన్‌తో ముగుస్తుంది, అప్పుడు మీ వద్ద పెరాక్సైడ్ హైడ్రోజన్ హాలైడ్‌తో చర్య జరిపి ఒక రాడికల్ జాతిని ఏర్పరుచుకోగల రాడికల్ జాతిని ఏర్పరుచుకుంటే, రాడికల్ ప్రతిచర్యకు ఒక ఉదాహరణను మేము చూశాము. ఆల్కైల్ హాలైడ్ ఒక ఉత్పత్తిగా ఈ ప్రదర్శన మీకు ఉపయోగకరంగా ఉంటుందని నేను ఆశిస్తున్నాను u దీనితో మేము ఈ ఉపన్యాసాన్ని ముగించాము చాలా ధన్యవాదాలు