నమస్కారం గత తరగతిలో మీకు గ్లైకాల్స్ పరిచయం చేయబడ్డాయి మరియు గ్లైకాల్స్ తయారీలో వివిధ పద్ధతులు ఏమిటి మరియు అవి ఎలాంటి ప్రతిచర్యలకు లోనవుతాయి అని మేము చర్చించాము, దీనిలో గ్లైకాల్స్ యొక్క ప్రతిచర్యలు మోనోహైడ్రేట్ మాదిరిగానే ఉన్నాయని మేము చూశాము ఆల్కహాల్‌లు ఆ సిరీస్‌తో కొనసాగుతున్న నేటి తరగతిలో మేము గ్లైకాల్స్‌కు విలక్షణమైన గ్లైకాల్స్ యొక్క మరికొన్ని ప్రతిచర్యలను చేయబోతున్నాము మరియు ఆ తర్వాత మేము అక్కడ నుండి ఫినాల్స్‌కు కొనసాగబోతున్నాము కాబట్టి మనం గత తరగతిలో ఆగిపోయిన చోట నుండి ప్రారంభిద్దాం గ్లైకాల్స్ యొక్క ప్రతిచర్యలు మరియు ఈ వర్గంలో ఈ రోజు మనం గ్లైకాల్స్ యొక్క ఆక్సీకరణ ప్రతిచర్య గురించి నేర్చుకోబోతున్నాము , కాబట్టి మీరు ఆల్కహాల్‌ల ఆక్సీకరణను మోనోహైడ్రిక్ చేసాము మరియు ఈ రోజు మనం గ్లైకాల్స్ గురించి నేర్చుకోబోతున్నాము కాబట్టి మొదటి సందర్భంలో నేను నేర్చుకోబోతున్నాను. చర్చించడం ఆమ్లీకృత kmno4తో ఉంటుంది కాబట్టి ఆమ్లీకృత kmno4 అనేది గ్లైకాల్‌లను ఆక్సీకరణం చేయడానికి ఉపయోగించే ఒక కారకం మరియు ఆమ్లీకృత kmno4 i తో గ్లైకాల్స్ ఆక్సీకరణం ద్వారా మనం పొందే ఉత్పత్తి లు యాసిడ్ లేదా కీటోన్ కావచ్చు కాబట్టి మీరు గ్లైకాల్‌లో ఒక డిగ్రీ మరియు రెండు డిగ్రీల ఆల్కహాల్ కలయికతో ప్రారంభిస్తే మీరు యాసిడ్‌తో ముగుస్తుంది మరియు మీరు మూడు డిగ్రీలతో ప్రారంభిస్తే ఓహ్ మీకు కీటోన్ లభిస్తుంది కాబట్టి ఆమ్లీకరణంలో గ్లైకాల్స్ యొక్క కెమినో 4 ఆక్సీకరణ ఇలా జరుగుతుంది , మీరు గ్లైకాల్‌ను kmno4 ఆమ్లీకరణతో చికిత్స చేస్తారు మరియు ఈ కార్బన్-కార్బన్ బంధం మధ్య జరిగే విచ్ఛిత్తితో మీరు రెండు మోల్స్ ఫార్మిక్ యాసిడ్‌తో ముగుస్తుంది కాబట్టి ఈ విచ్ఛిత్తి లేదా కార్బన్ కార్బన్ బంధం యొక్క చీలిక ఉంటుంది. హైడ్రాక్సిల్ సమూహాలను కలిగి ఉన్న రెండు కార్బన్‌లు సరిగ్గా జరుగుతాయి కాబట్టి కార్బన్ కార్బన్ బంధం చీలిక జరుగుతుంది కాబట్టి మీరు సెకండరీ ఆల్కహాల్ మరియు ప్రైమరీ ఆల్కహాల్‌తో ప్రారంభిస్తే ఈ రెండూ ప్రకృతిలో ప్రాథమికంగా ఉన్నప్పుడు ఇది జరుగుతుంది. ఈ సందర్భంలో మీరు r సమూహాన్ని బట్టి సంబంధిత కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌ను పొందుతారు మరియు మీరు ఒక మోల్ ఫార్మిక్ యాసిడ్‌ను పొందుతారు కాబట్టి మీరు తృతీయ ఆల్కోతో ప్రారంభిస్తే ఇక్కడ కార్బన్ కార్బన్ బంధం మధ్య విచ్ఛిత్తి లేదా చీలిక జరుగుతుంది. హెూల్ మరియు సెకండరీ ఆల్కహాల్ మీరు కీటోన్ మరియు యాసిడ్‌తో ముగుస్తుంది కాబట్టి మేము 3 డిగ్రీల ఆల్కహాల్‌లతో కీటోన్‌లను పొందుతాము మరియు 1 డిగ్రీ మరియు 2 డిగ్రీలతో మనకు ఆమ్లం లభిస్తుంది కాబట్టి ఇది kmno4 ఆమ్లీకరణతో గ్లైకాల్‌ల ఆక్సీకరణం వాటి ఆక్సీకరణకు ఉపయోగించే మరొక కారకం ప్రతి అయోడిక్ ఆమ్లం కాబట్టి వాటిని hio4 ద్వారా సూచించబడే పీరియాడిక్ యాసిడ్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు ఏమి జరుగుతుంది లేదా పీరియాడిక్ యాసిడ్‌కు బదులుగా మేము సోడియం పర్ అయోడేట్‌ను కూడా ఉపయోగించవచ్చు కాబట్టి దీనికి బదులుగా మీరు అయోడేట్‌కు సోడియం కూడా ఉపయోగించవచ్చు. రెండు సందర్భాల్లోనూ ఆక్సీకరణం అదే పద్ధతిలో కొనసాగుతుంది కాబట్టి మీరు గ్లైకాల్‌తో ప్రారంభించి, kmno4తో జరిగినట్లుగా మీరు దానిని hio4 లేదా naio4తో చికిత్స చేస్తే ఆవర్తన ఆక్సీకరణతో ఈ స్థానంలో బంధం యొక్క చీలిక ఏర్పడుతుంది కానీ మీరు ఉన్న ఆమ్లానికి బదులుగా ఇంతకుముందు మీరు ఆల్డిహైడ్ మిశ్రమంతో ముగుస్తుంది కాబట్టి ఈ సందర్భంలో అది సుష్టంగా ఉన్నందున మీరు నీటి నిర్మాణంతో పాటుగా రెండు మోల్స్ ఫార్మాల్డిహైడ్‌ను పొందుతారు మరియు ప్రతి అయోడిక్ ఆమ్లం అయోడిక్ ఆమ్లంగా తగ్గించబడుతుంది లేదా మీరు ప్రారంభించినట్లయితే సోడియం పర్ అయోడేట్‌తో ఇది మీకు తగ్గిన నైయో 3 రూపాన్ని కూడా ఇస్తుంది కాబట్టి ముఖ్యంగా ఆవర్తన ఆమ్లంతో మేము పొందుతున్నది ఏమిటంటే, మీ ప్లస్ సెవెన్ ఆక్సీకరణ స్థితి అయోడిన్ యొక్క ప్లస్ 5 ఆక్సీకరణ స్థితికి మారుతుంది, అది అయోడిక్ ఆమ్లాన్ని ఏర్పరుస్తుంది మరియు పొందిన ఉత్పత్తులు మీరు దీని నుండి చూడగలిగినట్లుగా, మీరు ఆల్డిహైడ్లు మరియు లేదా కీటోన్‌లను పొందుతారు కాబట్టి ఇక్కడ మళ్లీ మీరు ఒక డిగ్రీ మరియు రెండు డిగ్రీల ఆల్కహాల్‌తో ప్రారంభిస్తే మీకు ఆల్డిహైడ్ లభిస్తుంది మరియు మీరు మూడు డిగ్రీల ఆల్కహాల్‌తో ప్రారంభిస్తే మీకు కీటోన్ లభిస్తుంది కాబట్టి ఇది ఆవర్తన కాలం. గ్లైకాల్ యొక్క ఆక్సీకరణ అంటే మనం 2 డిగ్రీ మరియు 1 డిగ్రీ కలయికను పీరియాడిక్ యాసిడ్‌తో ట్రీట్ చేయడం వంటి మరికొన్ని ఉదాహరణలను తీసుకుంటాము మరియు ఇక్కడ చీలిక ఫలితంగా ఫార్మాల్డిహైడ్‌తో పాటు ఈ ఆల్డిహైడ్ ఉత్పత్తి అవుతుందని మీరు ఊహించవచ్చు. మరియు నీరు మరియు hio3 యొక్క ఒక మోల్ కాబట్టి మీరు తృతీయ మరియు ప్రాథమిక ఆల్కహాతో ప్రారంభించినట్లయితే, ఒక కార్బన్-కార్బన్ బాండ్ జత మధ్య విచ్ఛిత్తి జరుగుతున్నప్పుడు మీరు ఒక గ్లైకోలిక్ యూనిట్‌ని కలిగి ఉన్నప్పుడు ఒక మోల్ hio4 ఉపయోగించబడుతుందని మీరు చూడవచ్చు. l కాంబినేషన్‌ను హియో ఫోర్‌తో ట్రీట్ చేయండి మరియు మీరు మూడు డిగ్రీల ఆల్కహాల్‌ని కలిగి ఉంటే మేము చెప్పినట్లుగా, అది క్లీవ్ అయిన తర్వాత అది ఫార్మాల్డిహైడ్‌తో పాటు కీటోన్‌ను అందిస్తుంది, మీరు ఈ మూడింటితో ప్రారంభిస్తే మిగిలిన ఉప ఉత్పత్తులు ఒకే విధంగా ఉంటాయి. మీరు చివరిసారిగా మీరు రెండు కార్బన్‌లతో కూడిన డయోల్‌ను తృతీయ శ్రేణిగా కలిగి ఉన్నప్పుడు పరిచయం చేసిన డిగ్రీ ఆల్కహాల్‌లను పినెకోల్ అని పిలుస్తారు మరియు మీరు పైనాపిల్‌ను hio4తో చికిత్స చేసినప్పుడు మీరు హైయో3 మరియు నీటితో పాటు కీటోన్ యొక్క రెండు అణువులను పొందుతారు కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్య యొక్క ప్రాముఖ్యత ఉంది . కార్బోహైడ్రేట్ కెమిస్ట్రీలో సరే కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్య చాలా ముఖ్యమైనది కాబట్టి చక్కెరల నిర్మాణాన్ని విశదీకరించడానికి కార్బోహైడ్రేట్ కెమిస్ట్రీలో దీనిని ఉపయోగిస్తారు, కాబట్టి కార్బోహైడ్రేట్లు అనేక హైడ్రాక్సిల్ సమూహాన్ని కలిగి ఉంటాయి, ఇది పాలీహైడ్రాక్సిల్ కలిగిన సమ్మేళనం కాబట్టి హైడ్రాక్సిల్ సమూహాల సంఖ్య ఎంత ఉందో తెలుసుకోవడానికి. మేము ఈ ఆవర్తన యాసిడ్ ఆక్సీకరణను ఉపయోగిస్తాము సరే , కాబట్టి ఆవర్తన ఆక్సీకరణకు కొన్ని సాధారణ ఉదాహరణలను చూద్దాం . కాబట్టి మేము దీన్ని కలిసి చేస్తాము ఇది మీ ప్రారంభ ఉపరితలం సరే మీరు దీన్ని hio4 ఆక్సీకరణకు గురిచేస్తే, ఇక్కడ ఒక విచ్ఛిత్తి సాధ్యమవుతుందని మేము ఆశిస్తున్నాము, ఇక్కడ మరొకటి సాధ్యమవుతుంది కాబట్టి దీనికి రెండు మోల్స్ హియో 4 అవసరం మరియు హైడ్రాక్సిల్‌ను కలిగి ఉన్న టెర్మినల్ కార్బన్‌లు ఆల్డిహైడ్‌కి ఆక్సీకరణం చెందుతాయి. మరియు మధ్యలో ఉన్నది యాసిడ్‌కు పూర్తిగా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది, కాబట్టి ప్రతి అయోడేట్ ఆక్సీకరణతో ఇది జరుగుతుంది , హైడ్రాక్సిల్ కార్యాచరణను కలిగి ఉన్న అన్ని కార్బన్‌లు మధ్యలో ఉంటే యాసిడ్‌గా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది మరియు అందుకే దీనిని ఉపయోగిస్తారు. చక్కెరల నిర్మాణాత్మక వివరణలో, మీరు మరింత పొడుగుచేసిన గొలుసును కలిగి ఉన్నట్లయితే, మీరు నాలుగు కార్బన్ వ్యవస్థను కలిగి ఉంటారు కాబట్టి మీరు ఈ కార్బన్ కార్బన్ అనుసంధానాలలో మూడు విడిపోవాలని ఆశించవచ్చు, దీని కోసం మీకు మూడు మోల్స్ హియో4 అవసరం మరియు ఉత్పత్తి మీరు టెర్మినల్ నుండి ఉంటుంది ఫార్మాల్డిహైడ్‌ను పొందండి, ఓహ్ ఫంక్షనాలిటీని కలిగి ఉన్న రెండు అంతర్గత మధ్య కార్బన్‌లు ఉన్నాయి కాబట్టి మీరు ఇక్కడ రెండు మోల్స్ ఫార్మిక్ యాసిడ్ మరియు ఒక మోల్ ఫార్మాల్డిహైడ్‌ను ఇతర టెర్మినల్ ca నుండి పొందుతారు rbon అణువు కాబట్టి మీకు టెర్మినల్ ఫార్మిల్ సమూహం ఉంటే చక్కెరల విషయంలో ఇది జరుగుతుంది, ఈ అణువు సరే కాబట్టి మళ్ళీ మేము రెండు కార్బన్ బాండ్ క్లీవేజ్‌ని చూస్తున్నాము, దీన్ని రెండు మోల్స్ హియో 4 తో చికిత్స చేయండి ఇప్పుడు టెర్మినల్ ఫార్మిల్ సమూహం ఫార్మిక్ యాసిడ్‌గా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది మరియు అంతర్గతం కూడా ఫార్మిక్ యాసిడ్‌కి ఆక్సీకరణం చెందుతుంది మరియు ఈ టెర్మినల్ ch2oh ఫార్మాల్డిహైడ్‌ను ఇస్తుంది, కాబట్టి ఏదైనా ఆల్డిహైడ్ లేదా కీటోన్ o నుండి ఓహ్ కార్బన్ బేరింగ్‌కి ఆనుకుని ఉన్నట్లయితే, మీరు ఈ కీటోన్‌ను కలిగి ఉన్నట్లయితే, ఈ ఉదాహరణలో ఆక్సీకరణం చెందుతుంది. అదే హేతువు దానిని హైయో4 యొక్క రెండు మోల్స్‌తో చికిత్స చేస్తుంది మరియు మీరు ఫార్మాల్డిహైడ్‌ను మరొక ఫార్మాల్డిహైడ్‌ని పొందుతారు మరియు అంతర్గత కీటోన్ కార్బొనిల్ co2కి ఆక్సీకరణం చెందుతుంది, కనుక ఇది మీకు కీటోన్ లేదా ఆల్డిహైడ్ కలిగి ఉంటే ఇది మీకు

co2 లేదా ఏదైనా కార్బాక్సిలిక్ అయితే ఫార్మిక్ ఆమ్లాన్ని ఇస్తుంది. హైడ్రాక్సిల్ ఫంక్షనాలిటీని కలిగి ఉండే కార్బన్ పక్కన ఈస్టర్ గ్రూప్ లేదా మెథాక్సీ గ్రూప్‌ను గ్రూప్ చేయండి, కాబట్టి మీరు ఈ క్రమానుగత ఆక్సీకరణను నిర్వహించవలసి వస్తే ఈ ప్రతిచర్య అలా జరగదు. ఈ సమ్మేళనాలు hio4 ద్వారా ఆక్సీకరణం చెందవు, అలాగే మీరు రెండు హైడ్రాక్సీ కార్బన్‌ల మధ్య వచ్చే మిథైలీన్ కార్యాచరణను కలిగి ఉంటే, ఇది మళ్లీ ఆవర్తన యాసిడ్ ఆక్సీకరణకు రోగనిరోధక శక్తిని కలిగి ఉంటుంది మరియు ఈ సందర్భంలో మీరు ఉత్పత్తిని చూడలేరు మరియు మరొక ముఖ్యమైన విషయం ఉండాలి. ఇక్కడ గుర్తించబడినది ఏమిటంటే, ఆవర్తన ఆక్సీకరణ కోసం మేము స్టీరియోకెమిస్ట్రీ మరియు సిస్ గ్లైకాల్స్‌తో పాటు సిస్ గ్లైకాల్‌లను పరిగణనలోకి తీసుకుంటాము, ఇవి హియో 4 ద్వారా ఆక్సీకరణం చెందుతాయి, అయితే మీరు ట్రాన్స్ గ్లైకాల్స్‌తో ప్రారంభిస్తే ఇవి హియో ఫోర్ ద్వారా ఆక్సీకరణం చెందవు కాబట్టి మీరు ప్రారంభిస్తే ఈ సిస్ వన్ టూ డయోల్ సరే, మేము సైక్లిక్ సిస్టమ్‌లో లేదా ఎసిక్లిక్ సిస్టమ్‌లో సిస్ సిస్1 నుండి డయోల్ గురించి మాట్లాడుతున్నాము కాబట్టి మీకు సంబంధిత ఆక్సిడైజ్డ్ ఉత్పత్తిని అందించడానికి పీరియాడిక్ యాసిడ్‌ని ఇవ్వడానికి వీటిని క్లీవ్ చేయవచ్చు కానీ మీరు అలా చేస్తే ఇవి సరే కానీ మీరు ఏ కారణం చేతనైనా ట్రాన్స్ ఐసోమర్‌తో ప్రారంభిస్తే, ఈ స్టీరియోకెమిస్ట్రీ ఇక్కడ స్థిరంగా ఉంటే, మీరు ట్రాన్స్ ఐసోమర్‌తో ప్రారంభిస్తే, ఇవి ఆక్సీకరణం చెందవు కాబట్టి ఎందుకు అలా జరుగుతుంది అనేది ప్రశ్న. t మీకు సిస్ స్టీరియోకెమిస్ట్రీతో మాత్రమే ఆక్సీకరణను అందిస్తోంది కాబట్టి మీరు ఈ ఆక్సీకరణ జరిగే విధానాన్ని చూస్తే మీరు సిస్ గ్లైకాల్‌తో ప్రారంభించండి, సరే మీరు సిస్ గ్లైకాల్‌తో ప్రారంభించి, మీరు దానిని పీరియాడిక్ యాసిడ్‌తో చికిత్స చేస్తే దాన్ని మళ్లీ గీయనివ్వండి కాబట్టి మొదటి దశ ఏమిటంటే, అయోడిన్‌పై ఈ ఒంటరి జత ఎలక్ట్రాన్‌ల దాడి ఉంది మరియు మీరు ఇంటర్మీడియట్‌ను పొందుతారు మరియు ఆపై ఇతర హైడ్రాక్సిల్ ఆక్సిజన్ ఒంటరి జంటల ద్వారా తదుపరి దాడి జరుగుతుంది మరియు మీరు ఈ చక్రీయ ఇంటర్మీడియట్‌ను కోల్పోతారు. ఈ నీటి అణువు ఈ చక్రీయ ఈస్టర్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది సరే కాబట్టి మీరు దీన్ని ఇంటర్మీడియట్‌గా పొందండి మరియు ఇది ప్రతి అయోడా ఎస్టర్ యొక్క కుళ్ళిపోవడం సరే, ఇది ప్రతి అయోడేట్ ఈస్టర్ యొక్క కుళ్ళిపోవడమే వాస్తవానికి రేటు నిర్ణయించే దశగా పరిగణించబడుతుంది సాధారణ గ్లైకాల్‌ల విషయంలో మరియు ఈ ఆవర్తన ఆక్సీకరణం వల్ల చివరకు మీ రెండు కార్బొనిల్‌లను హాయ్ త్రీ ఏర్పడటంతో పాటుగా ఇస్తుంది కాబట్టి ఇది మనం ఉన్నప్పుడు రేటును నిర్ణయించే దశగా పరిగణించబడుతుంది. సాధారణ గ్లైకాల్స్‌తో వ్యవహరించడం అయితే మీరు పినెకోల్స్‌తో వ్యవహరిస్తున్నట్లయితే, పీనియల్ బొగ్గు విషయంలో మీరు రెండు తృతీయ కార్బన్‌లు తృతీయ డైటరీ డయోల్‌ను కలిగి ఉంటే, ఈ సందర్భంలో ఈ ఆల్కైల్ గ్రూపులు అందించే స్టెరిక్ అవరోధం కారణంగా కిరణాన్ని నిర్ణయించే దశ వాస్తవానికి ఉంటుంది. చక్రీయ ఇంటర్మీడియట్ ఏర్పడటం సరే, ఇది చక్రీయ ఇంటర్మీడియట్ ఏర్పడటం, ఇది మీరు పీనియల్ బొగ్గుతో ప్రారంభించి, వాటిని ఆక్సీకరణం కోసం హియోకు గురిచేసినప్పుడు కిరణాన్ని నిర్ణయించే దశ, కాబట్టి మీరు ఈ చక్రీయ ఇంటర్మీడియట్ యొక్క ఈ నిర్మాణం hio4తో చికిత్స చేయబడిన పైనోకోల్‌తో ప్రారంభించండి మరియు ఇది వాస్తవానికి కిరణాన్ని నిదానంగా నిర్ణయించే దశ, ఆపై సంబంధిత ఆల్డిహైడ్ కీటోన్‌కు ఇది కుళ్ళిపోవడం వేగవంతమైన దశ , ఈ ఆక్సీకరణలో మరొక వైవిధ్యం మూడవది మీరు దీన్ని లెడ్ టెట్రా అసిటేట్‌తో చేస్తే మూడవది కాబట్టి మేము ఆమ్లీకృత kmno4తో ఆపై ప్రతి అయోడిక్‌తో చర్చించాము. యాసిడ్ మరియు లెడ్ టెట్రా అసిటేట్ ఆక్సీకరణతో లెడ్ టెట్రా అసిటేట్ వాస్తవానికి ఆవర్తన ఆమ్ల ఆక్సీకరణకు పరిపూరకరమైనది కాబట్టి ఏమి చేయాలి మేము దీని అర్థం కాబట్టి మీరు గ్లైకాల్స్ యొక్క ఎసిటిక్ యాసిడ్ ఆక్సీకరణలో లెడ్ టెట్రా అసిటేట్‌ను తీసుకుంటారు కాబట్టి నీటిలో తక్కువ ద్రావణీయత ఉన్న గ్లైకాల్స్‌కు టెట్రా అసిటేట్ ముఖ్యమైనది అవుతుంది కాబట్టి సజల మాధ్యమంలో తక్కువ ద్రావణీయత ఉన్న గ్లైకాల్‌లు ఆక్సీకరణం చెందడానికి మరింత అనుకూలంగా ఉంటాయి. లాట్ టెట్రా అసిటేట్ ఆక్సీకరణ కాబట్టి ఇది ఆవర్తన యాసిడ్ ఆక్సీకరణకు పరిపూరకరమైనది, ఎందుకంటే ఆవర్తన ఆక్సీకరణలో ఇది సజల మాధ్యమం, ఇది ప్రతిచర్య కోసం ఉపయోగించబడింది, అయితే డయోల్స్ యొక్క సీసం టెట్రా అసిటేట్ ఆక్సీకరణ విషయంలో బెంజీన్ టోల్వీన్ వంటి కర్బన ద్రావకంలో ప్రతిచర్య జరుగుతుంది. డైక్లోరోమీథేన్ టెట్రాహైడ్రోఫ్యూరాన్ మొదలైనవి మరియు ఈ సందర్భంలో ఇది సిన్ మరియు యాంటీ గ్లైకాల్‌లు రెండూ, అంటే సిస్ మరియు ట్రాన్స్ వన్ టూ డయోల్స్ రెండూ సిస్‌తో ప్రతిచర్యను ఆక్సీకరణం చేయగలవు, అయితే ట్రాన్స్‌తో పోలిస్తే చాలా వేగంగా ఉంటుంది మరియు రెండు ప్రతిచర్యలు మరింత రియాక్టివ్‌గా ఉంటాయి. ఈ సందర్భంలో మనం ఓపెన్ చైన్ మరియు సైక్లిక్ ఇంటర్మీడియట్‌లు రెండింటినీ పొందుతాము, ఇది సిస్ మరియు ట్రాన్స్‌ఫార్మ్‌లు రెండింటినీ rకి అనుమతిస్తుంది. చర్య కాబట్టి గ్లైకాల్స్ యొక్క టెట్రా అసిటేట్ ఆక్సీకరణ యొక్క ఉదాహరణలలో ఒకదానిని చూద్దాం మరియు మీరు ఈ గ్లైకాల్‌ను లెడ్ టెట్రా అసిటేట్ గ్లేసియల్ ఎసిటిక్ యాసిడ్‌తో ట్రీట్ చేయడం ద్వారా మీరు ఈ కార్బన్-కార్బన్ క్లీవేజ్‌ని అందజేస్తారు . ఫార్మాల్డిహైడ్ మరియు లెడ్ టెట్రా అసిటేట్ యొక్క అణువులు డయాసిటేట్‌కు తగ్గించబడతాయి, దానితో పాటు మీరు ఈ డయోల్‌తో ప్రారంభించినట్లయితే విడుదలయ్యే ఎసిటిక్ ఆమ్లం యొక్క రెండు అణువులు ఏర్పడతాయి మరియు అదే విషయం మీకు కీటోన్ మరియు ఆల్డిహైడ్ అయిన ఈ ఉత్పత్తి మిశ్రమాన్ని పొందుతుందని చెప్పనివ్వండి. డిగ్రీలు మళ్లీ కీటోన్ వన్ డిగ్రీని ఇవ్వడం వల్ల హియో ఫోర్‌లో జరిగినట్లుగా మీకు ఆల్డిహైడ్‌ని అందజేస్తుంది మరియు మీరు ఇంతకు ముందు h io 4తో చూసినట్లుగా మీరు పైన్‌కాల్‌తో ప్రారంభిస్తే, మీరు అదే ఉత్పత్తులను పొందుతారు, ఈ సందర్భంలో కీటోన్ అయిన కీటోన్ గురించి ఆలోచించండి ఇక్కడ మళ్లీ యాంత్రికంగా ప్రతిచర్య సమయంలో ఏమి జరుగుతుందో అది మీకు ఈ ఉత్పత్తిని అందిస్తోంది, కాబట్టి మీరు డయోల్‌తో ప్రారంభించి, మీరు లెడ్ టెట్రా అసిటేట్‌తో చికిత్స చేస్తున్నారు . మీరు ఊహించినట్లుగా, ఈ హైడ్రాక్సిల్ సీసంపై దాడి చేసి , అసిటేట్‌లలో ఒకదానిని గ్లైకోలిక్ ఓహ్ ద్వారా భర్తీ చేస్తుంది కాబట్టి ఇది ఈ ఇంటర్మీడియట్ రైట్ ఏర్పడటానికి దారితీస్తుంది మరియు ఇది ఇక్కడితో ఆగదు ఎసిటిక్ యాసిడ్ యొక్క మరొక అణువును కోల్పోతుంది చివరి సమీకరణంలో అసిటిక్ ఆమ్లం యొక్క రెండు అణువులు పోతున్నాయని మేము చూశాము కాబట్టి ఎసిటిక్ ఆమ్లం యొక్క మరొక అణువు పోతుంది మరియు మేము ఇప్పుడు అయోడేట్ ఈస్టర్‌తో గతంలో జరిగినట్లుగా కుళ్ళిపోయే చక్రీయ ఇంటర్మీడియట్‌ను పొందుతాము మరియు మీరు మీ మిశ్రమంతో ముగుస్తుంది. కార్బొనిల్ సమ్మేళనాలు మరియు లెడ్ డై అసిటేట్ ఉత్పత్తి ఈ మెకానిజం వివరిస్తుంది ఎందుకు సిస్ డయోల్స్ వేగంగా స్పందించి ఈ ఆక్సీకరణ ఉత్పత్తులను మీకు అందిస్తాయో ట్రాన్స్ డయోల్స్ విషయంలో ఏమి జరుగుతుందో వివరిస్తుంది . డయోల్స్ ఈ పద్ధతిలో అసిటేట్ కోల్పోయే అవకాశం ఉంది మరియు ఇప్పటికీ మీరు ఈ కార్బన్-కార్బన్ బాండ్ విచ్ఛిత్తితో పరిపూరకరమైన ఉత్పత్తిని పొందగలుగుతారు hio4 విషయంలో ఇది సాధ్యం కాదు మరియు ఇప్పటికీ మీరు అదే ఉత్పత్తి మిశ్రమంతో ముగుస్తుంది, అయితే ట్రాన్స్ కోసం దిగుబడి లేదా ప్రతిచర్య రేటు తక్కువగా ఉంటుంది, cis ఎక్కువ రియాక్టివ్ సిస్ 1 2 డయోల్స్ ట్రాన్స్ వన్ కంటే ఎక్కువ రియాక్టివ్‌గా ఉంటాయి డయోల్స్‌కు ఈ సైక్లిక్ ఇంటర్మీడియట్ ఏర్పడటం వలన ఇది ప్రతిచర్యను మరింత సులభతరం చేస్తుంది కాబట్టి ఇది kmno4 hio4 ఆమ్లీకరించబడిన వివిధ కారకాలతో గ్లైకాల్స్ యొక్క ఆక్సీకరణ చర్య గురించి మరియు టెట్రా అసిటేట్ గ్లైకాల్స్ యొక్క మరొక ప్రతిచర్యను తెలియజేయండి, ఇది చాలా ముఖ్యమైనది మరియు ప్రజాదరణ పొందింది మరియు నేను సూచిస్తున్నాను . చివరి తరగతిలో పినాకిల్ పైన్‌కోలన్ పునర్వ్యవస్థీకరణ కూడా ఉంది కాబట్టి పైన్ బొగ్గు అనే పదం మీకు ఇప్పటికే తెలుసు, ఇది రెండు హైడ్రాక్సిల్‌లు రెండు తృతీయ కార్బన్‌లపై ఉన్న డయోల్ అయితే ఇది ఎలా సంశ్లేషణ చేయబడింది కాబట్టి చాలా ప్రత్యేకత ఉంది కీటోన్‌ల నుండి ప్రారంభమయ్యే

ఈ పినాకిల్స్‌ను తయారుచేసే విధానం కాబట్టి మీరు కీటోన్‌తో ప్రారంభించి, సోడియం కంటే తక్కువ రియాక్టివ్‌గా ఉండే మెగ్నీషియం లేదా అల్యూమినియం వంటి లోహంతో చికిత్స చేయండి లేదా మీరు కూడా ఉపయోగించవచ్చు . సమ్మేళనం మరియు ఈ మొదటి దశలో లోహం నుండి కార్బొనిల్‌కు ఒకే ఎలక్ట్రాన్ బదిలీ ఉంది కాబట్టి లోహం నుండి కార్బొనిల్‌కు ఒకే ఎలక్ట్రాన్ బదిలీ ఉంటుంది, దీని ఫలితంగా ఈ రాడికల్ అయాన్ ఏర్పడుతుంది కాబట్టి మీరు మళ్లీ అయాన్ రాడికల్‌ను పొందుతారు మీకు మరొక అయాన్ రాడికల్‌ను అందించడానికి కీటోన్ యొక్క మరొక అణువుతో ప్రతిస్పందిస్తుంది మరియు ఈ రెండు అయాన్ రాడికల్‌లను అవి ఏ ప్రోటాన్ దాత లేనప్పుడు డైమెరైజ్ చేయడానికి డైమెరైజ్ చేస్తాయి మరియు అవి డైమెరైజ్ చేసినప్పుడు అవి మెగ్నీషియం పైన్‌కోలేట్ అనే ఈ అణువును అందిస్తాయి, ఇది ఆమ్లీకరణకు లోనవుతుంది . కావాల్సిన పరాకాష్ట కాబట్టి ఇది కీటోన్‌ల నుండి ప్రారంభించి పినాకిల్స్‌ను తయారు చేసే పద్ధతి, ఆపై మనం ఇప్పుడు నేర్చుకుంటున్నది ఏమిటంటే, ఈ పినాకిల్స్‌ను మనం పిన్నక్లోన్స్ అని పిలిచే వాటిని కీటోన్‌లుగా ఇవ్వడానికి ఎలా పునర్వ్యవస్థీకరణకు లోనవుతాయి కాబట్టి పినాకిల్ పినాక్లియోన్ పునర్వ్యవస్థీకరణ తప్పనిసరిగా పునర్వ్యవస్థీకరణ. ఇప్పుడు మనకు తెలిసిన పినాకిల్ ఒకటి రెండు డయోల్ ఒక తృతీయ ఒకటి రెండు తృతీయ డయోల్ కాబట్టి పినాకోల్ కీటోన్‌గా మార్చబడుతుంది మరియు రియాజెంట్ అంటే h2so4 లేదా అన్‌హైడ్రస్ జింక్ క్లోరైడ్ కేంద్రీకృతమై ఉంటుంది కాబట్టి పీనియల్ బొగ్గును పీనియల్ కోలన్‌గా మార్చడానికి గాఢమైన h2so4 మరియు అన్‌హైడ్రస్ జింక్ క్లోరైడ్‌లో ప్రతిచర్య జరుగుతుంది మరియు మీరు ఈ పిన్‌కోల్‌తో ప్రారంభించండి మరియు మీరు సాంద్రీకృత h2so4తో చికిత్స చేయండి, ఇది నీటి అణువు యొక్క తొలగింపుకు లోనవుతుంది మరియు ఈ ప్రక్రియలో మీరు పొందేది ఈ కీటోన్ , దీనిలో కార్బన్ 1 నుండి కార్బన్ 2కి ఆల్కైల్ సమూహం యొక్క వలస ఉంటుంది. కాబట్టి ప్రతిచర్యను పునర్వ్యవస్థీకరణ అంటారు కాబట్టి మనం ఎప్పుడైనా పునర్వ్యవస్థీకరణ గురించి మాట్లాడండి, ఇది ఏదో ఒక వలసను కలిగి ఉంటుందని సూచిస్తుంది కాబట్టి బొగ్గులో ఈ కీటోన్‌గా మార్చడానికి ఆల్కైల్ సమూహం యొక్క వలస ఉంది, దీనిని ఇప్పుడు పైన్‌కోలన్ అని పిలుస్తారు, ఈ సందర్భంలో మీ r ఏదైనా కావచ్చు అది మిథైల్ కావచ్చు. అది టెట్రామిథైల్ కావచ్చు, అది టెట్రా ఫినైల్ కావచ్చు కాబట్టి మీకు ఇది ఉంటే అది మీ సుష్ట పరాకాష్ట అయితే మీరు వేర్వేరు r లను కూడా కలిగి ఉండవచ్చు కాబట్టి మీరు మీ r h మిథైల్ ఫినైల్ లేదా వీటి మిశ్రమం కావచ్చు. మైగ్రేటరీ ఆప్టిట్యూడ్ కాబట్టి ఈ విభిన్న ఫంక్షనల్ గ్రూప్‌ల మధ్య మైగ్రేటరీ ఆప్టిట్యూడ్ ఏ r మైగ్రేట్ అవుతుందనేది ప్రశ్న కాబట్టి హైడ్రోజన్ క్రమాన్ని అనుసరిస్తుంది, ఆరిల్ తర్వాత ఆల్కైల్ వస్తుంది మరియు ఆల్కైల్‌లో మళ్లీ ఆల్కైల్‌ను ఎంత ఎలక్ట్రాన్ దానం చేస్తే అంత మంచిది మైగ్రేటరీ ఆప్టిట్యూడ్ కాబట్టి ఇది డయోల్స్ యొక్క చాలా ఆసక్తికరమైన ప్రతిచర్య, దీనిలో కీటోన్ ఇవ్వడానికి పునర్వ్యవస్థీకరణ ఉంది, ఈ ప్రతిచర్య ద్వారా ఏమి జరుగుతుందో క్లుప్తంగా విశ్లేషిద్దాం, కాబట్టి గాఢమైన h2so4 సమక్షంలో నిర్వహించబడే ఈ ప్రతిచర్య యొక్క విధానం ఏమిటి, కాబట్టి మీరు మీ డయోల్ డైట్ తృతీయ డయోల్‌తో మొదలవుతుంది మరియు మీరు దానిని యాసిడ్‌తో చికిత్స చేస్తున్నారు సరే మీరు దానిని ఆమ్ల పరిస్థితులకు గురి చేస్తున్నారు సరే కాబట్టి ఒకరు ఆశించే మొదటి దశ పినాకిల్ యొక్క ప్రోటోనేషన్ కాబట్టి ఇది జరుగుతుందని ఊహించే మొదటి విషయం. మీ హైడ్రాక్సిల్ ప్రోటోనేట్ అవుతుంది కాబట్టి పినాకిల్ యొక్క ఈ ప్రోటోనేషన్ ఉంది మరియు ఇది రివర్సిబుల్ రియాక్షన్ సరే కాబట్టి ఇది ప్లస్ ఇది మైనస్ ఈ ఐ రివర్సిబుల్ రియాక్షన్ అనేది మొదటి దశ పిన్‌కోన్ రివర్సిబుల్ స్టెప్ యొక్క ప్రోటోనేషన్, తదుపరిది మీకు కార్బోకేషన్ ఇవ్వడానికి నీటి అణువును కోల్పోవడం సరే కాబట్టి నీటి అణువు యొక్క నష్టం ఉంది మరియు ఇది కార్బోకేషన్ ఏర్పడటానికి దారితీస్తుంది మరియు ఇది రెండవ దశ , ఇందులో కూడా ఉంటుంది ఆల్కైల్ సమూహం యొక్క వలస ఏకకాలంలో కాబట్టి నేను వారికి ఏమి జరుగుతుందో ఒక్కొక్కటిగా చూపుతాను కాబట్టి ఈ దశ నీరు మరియు ఏర్పడటం లేదా ఈ కార్బోకేషన్ యొక్క ఉత్పత్తిని కోల్పోవడం మరియు దీనిని అనుసరించడం లేదా ఇక్కడ ఈ ఆల్కైల్ సమూహం వలస పోతున్నట్లు పరిపూరకరమైనది . ఈ కార్బన్ సానుకూల చార్జ్‌ను కలిగి ఉంటుంది, తద్వారా మీరు ఈ రకమైన చక్రీయ ఇంటర్మీడియట్‌ను పొందుతారు, కాబట్టి ఈ దశ ఆల్కైల్ సమూహం యొక్క పునర్వ్యవస్థీకరణ లేదా వలస అయితే ప్రశ్న ఏమిటంటే ఆల్కైల్ సమూహం ఎందుకు వలస వస్తుంది కాబట్టి మీరు తృతీయ నుండి a కి వెళుతున్నారు తృతీయ కార్బన్ సరే ఇది ఇప్పటికే తృతీయ కార్బొనిల్ గని అయినప్పటికీ ఇప్పటికీ 3 డిగ్రీ నుండి 3 డిగ్రీల వరకు వలసలు జరుగుతున్నాయి కాబట్టి ఇది ఎందుకు జరుగుతోంది కాబట్టి ఇది ఎక్కడ ఉంది ఈ కార్బన్‌పై ఆల్కైల్ గ్రూప్ మైగ్రేషన్ వాస్తవానికి ఈ నీటి అణువు యొక్క తొలగింపును సులభతరం చేస్తుంది కాబట్టి ఇది పొరుగు సమూహం యొక్క భావన, ఇది ఈ కార్బన్‌పైకి వలస వచ్చినప్పుడు అది ఈ h2oని బయటకు నెట్టివేస్తుంది. సులభతరం అనేది వలసలకు బాధ్యత వహిస్తుంది, లేకపోతే తృతీయ కార్బన్ కార్బోనియం అయాన్ మరొక తృతీయ కార్బోనియం అయాన్‌గా మారడానికి ఎటువంటి కారణం ఉండకూడదు, ఒకవేళ అటువంటి స్థిరీకరణ ఏదీ అందించబడకపోతే, మీరు ఈ మధ్యవర్తిత్వాన్ని వలసల ద్వారా పొందిన తర్వాత ఆల్కైల్ సమూహం కాబట్టి ఇతర తృతీయ కార్బన్ ఇప్పుడు ధనాత్మక చార్జ్‌ను కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఆల్కైల్ సమూహం యొక్క వలసల కారణంగా ప్రాథమికంగా సానుకూల చార్జ్ ఒక తృతీయ కార్బన్ నుండి మరొకదానికి బదిలీ చేయబడుతుంది, ఇది వాస్తవానికి ఇక్కడ వదిలివెళ్లే సమూహాన్ని తొలగించడంలో సహాయపడే పొరుగు సమూహం. మరియు ఇది ప్రోటాన్ యొక్క నష్టానికి లోనవుతుంది సరే కాబట్టి మనం దానిని ఇలా చూపిస్తే ఇది ఇవ్వడానికి ప్రోటాన్ నష్టానికి లోనవుతుంది పైన్‌కోలన్ సరే మరియు ఈ ప్రతిధ్వనించే నిర్మాణం ఆల్కైల్ మైగ్రేషన్‌ను స్థిరీకరించి, నడిపిస్తుంది కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్య గురించి ముఖ్యమైన విషయం ఏమిటంటే, మొదటి దశ రివర్సిబుల్ అని మీరు గమనించినట్లయితే, ఇందులో కార్బోనియం అయాన్ యొక్క ఇంటర్మీడియట్ ఏర్పడటం మరియు r సమూహం యొక్క వలసలు ఉంటాయి కాబట్టి r సమూహం నిష్క్రమించే సమూహానికి ట్రాన్స్‌లో ఉండాలి కాబట్టి మైగ్రేటింగ్ r గ్రూప్ నిష్క్రమణ హైడ్రాక్సిల్ సమూహానికి ట్రాన్స్ అయి ఉండాలి మరియు r యొక్క మైగ్రేషన్ మరియు నీటి నష్టం రెండూ ఏకకాలంలో జరుగుతాయి మరియు ఇది వాస్తవానికి ప్రతిచర్యను ముందుకు నడిపించేది మనం కూడా చింతిద్దాం ఇది మైగ్రేటరీ ఆప్టిట్యూడ్ అని మేము చర్చించిన మైగ్రేటరీ ఆప్టిట్యూడ్ గురించి కొంచెం చెప్పాము, అయితే హైడ్రోజన్ యొక్క మైగ్రేటరీ ఆప్టిట్యూడ్ గరిష్టంగా ఆరిల్ తర్వాత ఆల్కైల్ అని మేము అందించాము కాబట్టి ఈ మైగ్రేటరీ ఆప్టిట్యూడ్ కొన్ని విషయాలపై ఆధారపడి ఉంటుంది ఒక నిర్దిష్ట వలస సమూహానికి అనుకూలంగా ఉండే ముందు ప్రతిచర్య పరిగణించబడుతుంది కాబట్టి మొదటిది సమూహం యొక్క స్వభావం సరే కాబట్టి ఇది స్వభావం వలస సమూహంలో ఎలక్ట్రాన్ రిచ్ గ్రూప్ ప్రాధాన్యతనిస్తుంది కాబట్టి సమూహం సానుకూలంగా చార్జ్ చేయబడిన కార్బన్ కుడి వైపుకు వలస వెళ్ళవలసి ఉంటుంది, కాబట్టి ఇది ఎలక్ట్రాన్ లోపం ఉన్న ప్రదేశం, ఇది వలస వచ్చే చోటే కాబట్టి సమూహం ప్రతిచర్యలో ప్రభావం చూపడానికి ఎలక్ట్రాన్ సమృద్ధిగా ఉండాలి. మరియు అది వలస పోవడానికి , ఉదాహరణకు, మీరు ఆమ్ల పరిస్థితులలో ఈ నిర్దిష్ట శిఖరాన్ని కలిగి ఉంటే, రెండు కార్బన్‌లు సమానంగా ఉంటాయి కాబట్టి మీరు ఎక్కడైనా కార్బోనియం అయాన్‌ను సృష్టించవచ్చు కాబట్టి దీని ద్వారా వర్ణించవచ్చు . మీ సబ్‌స్ట్రేట్ మరియు మొదటి దశలో మీరు ఈ కార్బోనియం అయాన్‌ను సృష్టించారు , కాబట్టి తదుపరి దశ ఇప్పుడు ఈ రెండింటి మధ్య ఆరిల్ మరియు పారామెథాక్సీ ఫినైల్ మధ్య ఫినైల్ మరియు పారామెథాక్సిఫెనైల్ మధ్య ఉంటుంది, కాబట్టి మేము ఎలక్ట్రాన్ రిచ్ గ్రూప్ మైగ్రేట్ అని చెప్పినప్పుడు రెండిటిలో ఇది మెథాక్సీ ప్రత్యామ్నాయ బెంజీన్, ఇది ఎక్కువ ఎలక్ట్రాన్ సమృద్ధిగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇది వలసపోతుంది మరియు మీరు ఈ కార్బోకేషన్‌కు ప్రాధాన్యతనిస్తుంది సంబంధిత కీటోన్ పీనియల్ కోలన్ ప్రధాన ఉత్పత్తి కాబట్టి దీని వలస ఫినైల్ మీదుగా

జరుగుతుంది, ఎందుకంటే ఇది ఫినైల్‌తో పోలిస్తే ఎక్కువ ఎలక్ట్రాన్ సమృద్ధిగా ఉంటుంది కాబట్టి మనం ఈ విధంగా ఉన్నాం కాబట్టి మనం ఏది క్లెయిమ్ చేస్తున్నామో దాని ద్వారా మనం చూశాము . ఉత్పత్తులు కాబట్టి ఇది ప్రధాన ఉత్పత్తి అని మేము కనుగొన్నాము మరియు ఇది ఒక ప్రతిచర్య కాదు, అనేక ప్రతిచర్యలను నమ్మేలా చేసింది మరియు అన్నింటిలోనూ ఇలాంటి విశ్లేషణ కనుగొనబడింది, ఇది ఎలక్ట్రాన్ అని సాధారణ ప్రకటన చేస్తుంది. మైగ్రేటరీ ఆప్టిట్యూడ్ ఆధారపడి ఉండే రెండవ విషయం కార్బోకేషన్ యొక్క స్థిరత్వం కాబట్టి మేము ఇంటర్మీడియట్ కార్బోకేషన్ మరియు దాని స్థిరత్వం గురించి మాట్లాడుతున్నాము కాబట్టి ఇద్దరికీ మైగ్రేట్ చేసే ఎంపిక ఉంటే మరొకదానికి ప్రాధాన్యతనిచ్చే రిచ్ ప్రత్యామ్నాయం ఇక్కడ చూద్దాం. పరాకాష్ట సరే మరియు మీరు h2so4తో చికిత్స చేసే మొదటి దశ మరియు మీరు కార్బోకేషన్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తున్నారు కాబట్టి ఇప్పుడు ఈ రెండు తృతీయ కార్బన్‌ల మధ్య t ఉత్పత్తి చేయడానికి రెండు అవకాశాలు ఉన్నాయి కార్బోకేషన్ ఒకటి కాబట్టి నేను కార్బన్‌లను ఒకటి మరియు రెండుగా నంబర్ చేస్తే అది కార్బన్ వన్ లేదా కార్బన్ టూపై ఉంటే కార్బన్ టూ కావచ్చు, ఇది మీకు లభిస్తుంది మరియు ఇది కార్బన్ 1లో జరిగితే కార్బోకేషన్ యొక్క తరం కార్బన్ 1లో ఇది జరుగుతుంది కాబట్టి మీరు ఆదర్శంగా రెండు కార్బోకేషన్‌లను పొందవచ్చు మరియు ఎ మరియు బి కాబట్టి ప్రశ్న స్థిరత్వంపై ఆధారపడి ఉంటుంది, ఏది ఎక్కువ స్థిరంగా ఉంటుందో అది ప్రాధాన్యంగా ఏర్పడుతుంది కాబట్టి మీరు నిర్మాణాన్ని చూసినప్పుడు a మరియు నిర్మాణం b నిర్మాణంలో b సానుకూల చార్జ్ కార్బన్‌పై ఉంటుంది, ఇది రెండు ఫినైల్ సమూహాలకు జోడించబడి ఉంటుంది మరియు అందువల్ల రెండు బెంజీన్ రింగులపై ఛార్జ్ డీలోకలైజేషన్ ఎక్కువగా ఉంటుంది మరియు ఇది ప్రాధాన్యంగా ఏర్పడుతుంది కాబట్టి ఇది ప్రాధాన్యతతో ఉత్పత్తి అవుతుంది. దీని పునర్వ్యవస్థీకరణపై పినాకిల్ పినాకిల్ నుండి మీకు మధ్యస్థంగా b నుండి ప్రధాన ఉత్పత్తిని అందజేయడం జరుగుతుంది, ఇది మిథైల్ సమూహం యొక్క వలస మరియు ఈ పైన్‌కోలోన్ ఏర్పడటాన్ని కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఇది ప్రధానమైనదిగా ఏర్పడుతుంది ఉత్పత్తి ఎందుకంటే b అనేది మరింత స్థిరమైన కార్బోకేషన్ మరియు అందువల్ల ఇది మీకు ఈ ఉత్పత్తిని ప్రధాన ఉత్పత్తిగా అందించే ఇతర వాటికి ప్రాధాన్యతగా ఏర్పడుతుంది , మైగ్రేటరీ ఆప్టిట్యూడ్‌ని నిర్ణయించే మూడవ పరామితి చక్రీయ ఇంటర్మీడియట్ యొక్క స్థిరత్వం కాబట్టి మేము వలస సమయంలో చెప్పాము ఒక చక్రీయ ఇంటర్మీడియట్ త్రీ మెంబర్డ్ ఏర్పడుతోంది కాబట్టి స్థిరత్వాన్ని బట్టి ప్రతిచర్య దాని థర్మోడైనమిక్స్‌ను ఆకర్షిస్తుంది, దాని ప్రకారం ఒకటి మరొకదానిపై ఏర్పడుతుంది కాబట్టి మీరు ఈ శిఖరాన్ని చూస్తే, రెండు వైపులా ఇది కార్బోకేషన్‌ను ఏర్పరుస్తుంది. రెండు కార్బన్‌ల మధ్య ఎటువంటి తేడా అనే ప్రశ్న లేదు కాబట్టి కార్బన్‌లు ఏర్పడితే అది ఒకేలా కార్బోకేషన్ అవుతుంది కాబట్టి మనం మొదటి విషయం నుండి దూరంగా ఉన్నాము ఇప్పుడు ప్రశ్న ఫినైల్ మరియు మిథైల్ మధ్య ఉంటుంది . మేము ఎలక్ట్రాన్ రిచ్ గ్రూప్ కుడివైపుకి వలస వెళ్ళే ఒకదాని గురించి మాట్లాడుతున్నాము, కానీ రెండింటి మధ్య ఏది వలస వచ్చినా అది i యొక్క స్వభావంపై ప్రభావం చూపుతుంది ఇంటర్మీడియట్ సైక్లిక్ ఇంటర్మీడియట్ ఉత్పత్తి అవుతుంది కాబట్టి ఫినైల్ సమూహం వలస వెళితే ఏమి జరుగుతుంది అంటే ఇది కార్బన్ కాబట్టి ఈ రెండింటిలో ఏదైనా ఈ కార్బన్‌పైకి వలస వస్తుంది కాబట్టి ఈ కార్బన్‌పై వలస వచ్చినప్పుడు సోపు ఇది మధ్యంతరమైనది మీరు పొందేది మరియు మిథైల్ సమూహం మైగ్రేట్ అయితే సరే, ఇది మైగ్రేట్ అయితే ఇది మీకు ఇప్పుడు లభించే ఇంటర్మీడియట్, మీరు ఈ రెండు ఇంటర్మీడియట్‌లు 1 మరియు 2 ని పోల్చి చూస్తే, 2తో పోలిస్తే 1 మరింత స్థిరంగా ఉందని మీరు చూస్తారు ఎందుకంటే మళ్లీ ఇది ప్రతిధ్వని స్థిరీకరించిన నిర్మాణం . ధనాత్మక చార్జ్ ఫినైల్ రింగ్‌పై ఉంటుంది కాబట్టి ఇది మరింత ప్రతిధ్వని స్థిరీకరించిన నిర్మాణాన్ని కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఆల్కైల్ గ్రూప్ మైగ్రేషన్ కంటే ఫినైల్ గ్రూప్ మైగ్రేషన్‌కు ప్రాధాన్యత ఇవ్వబడుతుంది కాబట్టి దీని ఆధారంగా ఆల్కైల్ గ్రూప్ మైగ్రేషన్‌పై ph ప్రాధాన్యత పొందుతుందనే హేతుబద్ధతను ఇక్కడ నుండి గీస్తాము. మేము ఇప్పుడే చర్చించిన తర్కం కొన్ని ఉదాహరణలను తీసుకుందాం మరియు ఈ పినాకిల్ పినాక్లియోన్ పునర్వ్యవస్థీకరణ నుండి ఉత్పన్నమయ్యే ఉత్పత్తులు ఏమిటో చూద్దాం కాబట్టి మనం s తీసుకుందాం మేము ఇప్పుడే చెప్పినట్లు ధృవీకరించడానికి కొన్ని ఉదాహరణలు కాబట్టి ఈ సందర్భంలో మీరు రెండు వేర్వేరు తృతీయ కార్బన్‌లను కలిగి ఉన్నారు మరియు ప్రతి తృతీయ కార్బన్‌లు మీకు కార్బోకేషన్‌ను ఇవ్వగలవు కాబట్టి మీరు ఈ మూడు అంశాలను పరిగణనలోకి తీసుకుంటే ప్రధాన ఉత్పత్తి ఏది అనే ప్రశ్న తలెత్తుతుంది. అప్పుడు మీరు ఏర్పడే ప్రధాన ఉత్పత్తి ఈ కీటోన్‌గా ఉండాలని మీరు కనుగొంటారు మరియు దీని మధ్య అత్యంత స్థిరమైన కార్బోకేషన్ ఉత్పత్తి కాబోతోంది, ఇది రెండు ఫినైల్ రింగులను కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఇక్కడ ధనాత్మక చార్జ్ ఉత్పత్తి చేయబడుతోంది. అప్పుడు మిథైల్ సమూహం ఈ కార్బన్‌కు వలస పోతుంది మరియు అందువల్ల మీరు దీనికి బదులుగా ఈ పినాకిల్‌ను కలిగి ఉంటే అది ఈ కీటోన్‌కు దారి తీస్తుంది చక్రీయ ఇంటర్మీడియట్ యొక్క స్థిరత్వంపై ఆధారపడిన మైగ్రేటరీ ఆప్టిట్యూడ్ కాబట్టి ఈ సందర్భంలో మిథైల్ మైగ్రేషన్ కంటే ఫినైల్ మైగ్రేషన్ ప్రాధాన్యత ఇవ్వబడుతుంది మరియు అందువల్ల ఉత్పత్తి h ఫినైల్ గ్రూప్ మైగ్రేషన్ ద్వారా ప్రధాన ఉత్పత్తి అవుతుందని మేము భావిస్తున్నాము సరే దీన్ని పరిష్కరించడానికి ప్రయత్నించండి , కాబట్టి నేను ఈ సందర్భంలో వ్రాయగలను ఇక్కడ ఫినైల్ సమూహం వలసపోతుంది మరియు ఈ సందర్భంలో కార్బన్ వన్‌పై కార్బోకేషన్ ఉత్పత్తి అవుతుంది. సరే కాబట్టి ఇది కార్బోకేషన్‌ను ఏర్పరుస్తుంది, తద్వారా మిథైల్ మైగ్రేషన్ జరుగుతుంది మరియు మీరు కార్బన్ టూపై కీటోన్‌ను పొందుతారు, అయితే మూడవ సంఖ్య అయితే అది సుష్ట వ్యవస్థ కాదు కాబట్టి మీరు రెండు వేర్వేరు కార్బోకేషన్‌లను ఉత్పత్తి చేసే సంభావ్యతను కలిగి ఉంటారు కాబట్టి కార్బన్ ఒకటి అని మేము భావిస్తున్నాము ఏ బీర్‌లలో ఫినైల్ సమూహం కార్బోకేషన్‌ను ఏర్పరుస్తుంది కాబట్టి అది కార్బోకేషన్‌ను ఏర్పరుచుకుంటే మిథైల్ లేదా హైడ్రోజన్ యొక్క వలసలు జరుగుతాయి మరియు హైడ్రోజన్ యొక్క మైగ్రేటరీ ఆప్టిట్యూడ్ గరిష్టంగా ఉంటుందని మేము చూశాము. ఈ హైడ్రైడ్ మైగ్రేట్ అవుతుంది మరియు మీకు లభించే ఉత్పత్తి ఇదే అవుతుంది మరి కొన్ని ఉదాహరణలను చూద్దాం కాబట్టి ఉత్పత్తి ఈ హైడ్రైడ్ మైగ్రేషన్ ద్వారా ఉండాలి సరే మీరు కలిగి ఉంటే మీరు దీన్ని ప్రారంభిస్తే కొద్దిగా భిన్నంగా ఉంటుంది పినాకిల్‌కు బదులుగా మీరు దీన్ని మీ ప్రారంభ పదార్థంగా ప్రారంభిస్తారు కాబట్టి ఇది డయోల్ కాదు, అయితే మీరు దీనిని నైట్రస్ యాసిడ్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు పినాకిల్ నుండి పొందుతున్న అదే కార్బోనియం అయాన్‌ను ఉత్పత్తి చేయగలదు కాబట్టి మీరు దీనిని నైట్రస్ యాసిడ్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు ఏమి జరగబోతోంది ఇది తీసివేయబడుతుంది మరియు మీరు ఈ కార్బన్‌పై కార్బోనియం అయాన్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తారు కాబట్టి ప్రశ్న ఏమిటంటే కార్బన్ 1 మరియు కార్బన్ 2 మధ్య మీరు ఇప్పటికే కార్బన్ 2 మరియు ఇప్పుడు ఆధారపడి ఉన్న కార్బోనియం అయాన్ ఉత్పత్తి యొక్క స్థానాన్ని పరిష్కరించారు. ఈ 2 ఆరిల్ సమూహాలలో వలస వచ్చేది పారామెథాక్సీ లేదా మెటామెథాక్సీ బెంజీన్ కాబట్టి ఈ సందర్భంలో వలస వచ్చేది పారామెథాక్సీ కాబట్టి ఎలక్ట్రాన్ అధికంగా ఉండబోతున్నది కాబట్టి ఇది వలస పోయేది అని ఎవరైనా ఊహించవచ్చు మరియు మీకు పారామెథాక్సీ ఫినైల్ మైగ్రేషన్ కార్బన్ 2 ద్వారా ఉత్పత్తిని అందిస్తుంది మరియు కార్బన్ 1లో మీరు ఈ కీటోన్‌ను మెటామెథాక్సీ ఫినైల్ డ్రింక్‌తో పొందుతారు సరే మరొక ఉదాహరణ gno3తో చికిత్స చేయండి సరే మీరు ఈ కార్బన్ 2లో మళ్లీ కార్బోకేషన్‌ను ఉత్పత్తి చేయబోతున్నారు కాబట్టి ఉత్పత్తి మళ్లీ మిథైల్ గ్రూప్ మరియు ఇథైల్ గ్రూప్ మైగ్రేషన్ మధ్య ఎంపిక ఉంటుంది మరియు ఈథైల్ ఎలక్ట్రాన్ సమృద్ధిగా ఉండటం వల్ల మిమ్మల్ని వదిలి వలస వెళ్లబోతోంది. ఈ ఎసిల్ యూనిట్ మరియు మీకు ఆహ్ ఈ కార్బన్ ఉంది కాబట్టి నేను దీన్ని మళ్లీ గీస్తాను కాబట్టి ఇది మిథైల్ మరియు రెండు హైడ్రోజన్‌లతో కార్బన్ మరియు ఇథైల్ గ్రూప్ మైగ్రేషన్ సరే మరొక ఉదాహరణ మీరు సైక్లిక్ డయోల్ యొక్క ఉదాహరణ

తీసుకుంటే ఇప్పుడు ఇది ఆసక్తికరంగా ఉంటుంది మీరు మళ్లీ ఇలాంటి సైక్లిక్ డయోల్‌ని తీసుకుంటే, ఇది రెండు తృతీయ సరైనది , మీ సౌలభ్యం కోసం నేను ఈ 1 2 3 4 ఐదు మరియు ఆరు నంబర్‌లు చేస్తాను కాబట్టి కార్బన్ వన్ మరియు కార్బన్ సిక్స్ మధ్య మొదటి విషయం ఇది ఆమ్ల పరిస్థితులలో చికిత్స చేయబడినప్పుడు కార్బోకేషన్‌ను ఏర్పరుస్తుంది కాబట్టి కార్బన్ 6 వద్ద కార్బోకేషన్ ఏర్పడితే అది ఆరు సభ్యుల రింగ్‌లో భాగమని మీకు తెలుసునని మేము చెప్పగలము. ఎవరికి n ఇది ఐదు సభ్యుల వ్యవస్థలో ఏర్పడుతోంది, కనుక ఇది కార్బన్ 6 వద్ద ఉత్పత్తి చేస్తే ఇప్పుడు తదుపరి విషయం ఈ కార్బన్ కార్బన్ బాండ్ యొక్క మైగ్రేషన్ సరే కాబట్టి ఈ కార్బన్ కార్బన్ బంధం మీకు అందించడానికి కార్బన్ 6 అయిన ఈ స్థానం వద్ద మైగ్రేట్ అవుతుంది. స్పిరోసైక్లిక్ రింగ్ సిస్టమ్ , దీనిలో రెండు రింగులు ఈ సాధారణ కార్బన్ ద్వారా అనుసంధానించబడి ఉంటాయి మరియు ఈ కార్బన్ ఒకటి కార్బొనిల్‌గా మార్చబడుతుంది కాబట్టి నేను దాన్ని మళ్లీ నంబర్ చేస్తే ఇది మీ కార్బన్ సిక్స్ సరే ఇది హైడ్రాక్సిల్ టూని కలిగి ఉన్న కార్బన్ ఒకటి 4 మరియు ఈ కార్బన్ 5 ఇప్పుడు ఈ స్థానానికి సిసి బాండ్ మైగ్రేషన్ ద్వారా కార్బన్ 6కి కనెక్ట్ చేయబడింది, తద్వారా మీరు రింగ్ విస్తరణ ఉత్పత్తిని పొందుతారు ఇవి స్పిరో సమ్మేళనాలు కాబట్టి జరుగుతున్నది ఐదుగురు సభ్యుల రింగ్ విస్తరణ ఆరు సభ్యుల రింగ్‌గా మారుతోంది సరే కాబట్టి ఇది మీ పినాకోల్ పినాకోలోన్ పునర్వ్యవస్థీకరణ మీకు రింగ్ విస్తరించిన ఉత్పత్తిని అందజేస్తున్న ఉదాహరణ, సరే మీరు నలుగురు సభ్యులు మరియు ఐదుగురు సభ్యుల సిస్టమ్ కలయికను కలిగి ఉంటే మరొక ఉదాహరణను తీసుకుందాం . 5 సభ్యులపై కార్బోకేషన్ ఉత్పత్తి చేయబడుతుందా లేదా ఈ సందర్భంలో 4 సభ్యులు 5 మరింత స్థిరంగా ఉండటం వలన 4 సభ్యుల వ్యవస్థ నుండి కార్బన్ కార్బన్ బాండ్ మైగ్రేషన్ జరగబోతోంది, తద్వారా రింగ్ విస్తరణ ఉంటుంది . మీరు రెండు ఫ్యూజ్డ్ ఫైవ్ మెంబర్డ్ రింగ్‌లను పొందుతారు మరియు మిథైల్ గ్రూప్ సబ్‌స్టిట్యూషన్‌లో తేడాతో మీకు రెండు ఫైవ్ మెంబర్డ్ డయోల్స్ ఉంటే అదే విధంగా మీరు పొందే స్పైరల్ కాంపౌండ్ ఇది సరే కాబట్టి ఇక్కడ మళ్లీ వాటిలో ఒకటి రింగ్ ఎక్స్‌పాన్షన్‌కు లోనవుతుంది. మీకు ఆరు సభ్యుల కీటోన్ ఇవ్వండి కాబట్టి ఈ సందర్భంలో మళ్లీ ఈ కార్బన్‌పై కార్బోకేషన్ ఉత్పత్తి అవుతుంది మరియు ఇది మైగ్రేట్ అవుతుంది మరియు కార్బొనిల్ ఫంక్షనాలిటీతో ఆరుగురిని ఏర్పరుస్తుంది, మీరు రెండు ఆరు సభ్యుల కలయికను కలిగి ఉంటే, అది మిథైల్ ప్రత్యామ్నాయంగా ఉంటుంది మరియు మీరు దానిని పినాకోల్ పినాకిల్ కోలన్ పునర్వ్యవస్థీకరణ యొక్క అదే పరిస్థితులు కాబట్టి ఈ రెండింటి మధ్య ఈ సందర్భంలో ఇది కార్బోకేషన్‌ను ఏర్పరుస్తుంది, కాబట్టి మీకు రింగ్ ఒకటి మరియు రింగ్ రెండు సరే కాబట్టి రింగ్ రెండు కార్బోకేషన్‌ను ఏర్పరుస్తుంది మరియు రింగ్ వన్ కార్బన్ మీకు ఏడు సభ్యులు ఉన్న రింగ్‌ని అందించడానికి మైగ్రేట్ అవుతుంది కాబట్టి మీరు ఈ 6 మరియు 7 సభ్యుల రింగ్‌ని పొందుతారు కాబట్టి మీరు ఈ 6 మరియు 7 సభ్యుల రింగ్‌ని పొందుతారు , ఇది మీకు మరొక ఉదాహరణగా మీరు ఆశించే ఉత్పత్తి, ఈ డై కలిగి ఉంటే, ఈ సైక్లిక్ ఫైవ్ మెంబర్డ్‌లో ఒక హైడ్రాక్సిల్ మరియు మరొకటి ఉంటుంది. ఈ గొలుసు కాబట్టి నేను వాటిని మీ సౌలభ్యం కోసం నాలుగు అయిదు అని నంబరు చేస్తే, మీరు దానిని సాంద్రీకృత h_2so_4 అదే షరతులతో పరిగణిస్తారు కాబట్టి మీరు ఆశించే ఉత్పత్తిని దయచేసి మీరే చేయడానికి ప్రయత్నించండి, ఏది జరగబోతుందో అది మరింత స్థిరంగా ఉంటుంది. లేదా ఒక కార్బొనిల్ గని కాబట్టి అది రెండు ఫినైల్ సమూహం కారణంగా ఆరు కుడివైపు మరింత స్థిరంగా ఉంటుంది కాబట్టి అది ఆరు వద్ద ఏర్పడిన తర్వాత రింగ్ నుండి cc బంధం నుండి వలస వస్తుంది, తద్వారా అది మళ్లీ ఇది కార్బొనిల్ ఫంక్షనాలిటీని కలిగి ఉన్న రింగ్ విస్తరణ ఉత్పత్తికి దారి తీస్తుంది కాబట్టి మీరు ఏమి జరిగిందో చూస్తే ఇది మీ కార్బన్ ఓహ్ మరియు ఇప్పుడు కీటోను కలిగి ఉంటుంది మరియు ఇది 2 3 నాలుగు మరియు ఐదులో రెండు ఫినైల్‌లను కలిగి ఉన్న కార్బన్ 6 కాబట్టి మీరు చేయవచ్చు అది చూడండి t ఇది స్పష్టంగా చాలా సులభమైన ప్రతిచర్య, అయితే ఇది చక్రీయ డయోల్స్ విషయంలో రింగ్ విస్తరణ ఫలితంగా చాలా ఆసక్తికరమైన ఉత్పత్తులను కలిగిస్తుంది, మీరు దీన్ని ప్రారంభించి అదే స్థితికి లోబడి ఉంటే మోనోసైక్లిక్ డయోల్ విషయంలో మరొక ఉదాహరణ మీరు ఊహించినట్లుగా , మొదటి దశ ప్రోటోనేషన్ మరియు నీటి అణువును కోల్పోవడం అని మీకు తెలుసు, తద్వారా మీరు ప్రస్తుతం ఇలాంటి కార్బోనియం అయాన్‌ను కలిగి ఉండబోతున్నారు, ఈ హైడ్రైడ్ మైగ్రేషన్ ఉంది అని ఒకటి కావచ్చు రెండు అవకాశాలు ఉన్నాయి. ఇది హైడ్రైడ్ మైగ్రేషన్ ద్వారా లేదా కార్బన్ కార్బన్ ఉన్నట్లయితే ఇది సరిగ్గా వలసపోతుంది , కాబట్టి ఇది రూట్ ఒకటి కావచ్చు, కార్బన్ కార్బన్ బాండ్ మైగ్రేషన్ ఉన్నట్లయితే ఇది రూట్ టూ కావచ్చు కాబట్టి మీరు ఆశించే రెండు ఉత్పత్తులు ఏమిటి హైడ్రోజన్ ఇక్కడే వెళుతుంది కాబట్టి ఇది కదులుతుంది మరియు ఈ సందర్భంలో మీరు సైక్లోహెక్సనోన్‌ను ఉత్పత్తిగా ఆశించవచ్చు, అయితే కార్బన్-కార్బన్ బాండ్ మైగ్రేషన్ ఉంటే, ఈ సందర్భంలో ఈ సందర్భంలో ఏమి జరుగుతోంది ? d రింగ్ విస్తరణ యొక్క d ఇది మీకు రింగ్ సంకోచ ఉత్పత్తిని అందిస్తోంది కాబట్టి మీరు దీన్ని మీ ప్రధాన ఉత్పత్తిగా పొందుతారు కాబట్టి ఇది రింగ్ సంకోచం కాబట్టి మేము ఇప్పటివరకు విస్తరించిన ఉత్పత్తులను అందిస్తున్న ఉదాహరణల ప్రకారం ఇది రింగ్ సంకోచం ఉత్పత్తి, ఇది స్పష్టంగా ప్రధాన ఉత్పత్తి. ఈ ప్రతిచర్య నుండి ఏర్పడింది కాబట్టి హైడ్రైడ్ వలస అనేది ఇష్టపడే మార్గం కాదు, ఇది ఈ బంధం యొక్క కార్బన్ కార్బన్ మైగ్రేషన్, ఇది ఇష్టపడే నియమం కాబట్టి ఇది జరగడానికి కారణం ఏమిటి, కాబట్టి మీరు యంత్రాంగాన్ని చూస్తే మొదటిది విషయమేమిటంటే, ఈ డయోల్ యొక్క స్టీరియోకెమిస్ట్రీ గురించి మనం తెలుసుకోవాలి సరే, అది సిస్ లేదా ట్రాన్స్ కావచ్చు కాబట్టి మీరు సిస్ లేదా ట్రాన్స్ మిశ్రమంతో ప్రారంభిస్తే మీరు ఎలా ఉంటుందో కుర్చీ కన్ఫర్మేషన్‌లో చెప్పండి ట్రాన్స్ ఐసోమర్ ఎ ట్రాన్స్ వన్ టూ డయోల్‌తో ప్రారంభించండి అంటే ఇది మీ ట్రాన్స్ 1 2 సైక్లోహెక్సేన్ డయోల్ లాగా ఉంటుంది, ఇది వికర్ణం మరియు ఇది రింగ్ ఫ్లిప్డ్ రూపంలో ఉంటుంది, నేను ఇప్పుడే వ్రాస్తాను ఇతర రూపం డై ఈక్వటోరియల్ కాబట్టి రెండూ ట్రాన్స్ ఐసోమర్‌లు వికర్ణ లేదా డై ఈక్వటోరియల్ ఇప్పుడు ఈ సందర్భంలో మొదటి దశ అయితే ప్రోటోనేషన్ సరే అని చెప్పుకుందాం, డై గుడ్డు షెల్ విషయంలో మొదట ఏమి జరుగుతుంది కాబట్టి వికర్ణానికి ఏదైనా ఆల్కైల్ సమూహం లేదా హైడ్రైడ్ వలస వెళ్లాలంటే h మరియు oh ఒకదానికొకటి వ్యతిరేకం కావాలి కాబట్టి అవి యాంటీ పెరిప్లానాగా ఉండాలి సరే , ఇది వలస రావడానికి మరియు వలసలు జరగడానికి అవి యాంటీ పెరిప్లానార్ అయి ఉండాలి కానీ ఈ సందర్భంలో h మరియు oh ఏ సందర్భంలోనూ అవి ఒకదానికొకటి వ్యతిరేకం కావు కాబట్టి ఈ నిర్దిష్ట వికర్ణంలో డై ఈక్వటోరియల్ విషయంలో ఎటువంటి ప్రతిచర్య సాధ్యం కాదు, ఇది ప్రోటోనేట్ అయిన తర్వాత సరే ఇప్పుడు తదుపరి దశ ఏమిటంటే ఇది ప్రోటోనేటెడ్ అయినప్పుడు ఇది ఒకే అవుతుంది మరియు ది సమూహాన్ని విడిచిపెట్టడం మరియు పొరుగు సమూహం యాంటీ-పెరిప్లానార్‌గా ఉండాలి కాబట్టి ఈ కార్బన్ కార్బన్ నిష్క్రమించే సమూహానికి యాంటీ-పెరిప్లానార్‌గా ఉంటుంది మరియు అందువల్ల ఏమి జరుగుతుంది అంటే మీరు కార్బన్-కార్బన్ బాండ్ మైగ్రేషన్‌ను పొందుతారు, ఇది వాస్తవానికి పొరుగు సమూహంగా పనిచేస్తుంది. ఈ సందర్భంలో మరియు మీకు రింగ్ కాంట్రాక్షన్ ఉత్పత్తి అయిన ఒకే ఒక ఉత్పత్తిని అందజేస్తుంది కాబట్టి cc అనేది విడిచిపెట్టే సమూహానికి యాంటీ-పెరిప్లానార్ మరియు మీరు కాంప్లిమెంటరీ సిస్‌ని తీసుకుంటే మీరు డై ఈక్వటోరియల్ కన్ఫర్మేషన్ నుండి ట్రాన్స్ ఐసోమర్‌తో ప్రారంభించినప్పుడు మీకు ఒక ఉత్పత్తి మాత్రమే లభిస్తుంది. మీరు ఈ డయోల్ యొక్క సిస్ ఐసోమర్‌తో ప్రారంభించండి , దీనిలో రెండు హైడ్రాక్సిల్‌లు ఒకదానికొకటి సంబంధించి ఈక్వటోరియల్‌గా ఉంటాయి కాబట్టి ఇప్పుడు మీరు విడిచిపెట్టిన సమూహం ప్రోటోనేట్ అయిన తర్వాత సరే కాబట్టి మీ నిష్క్రమణ సమూహం మాకు చెప్పనివ్వండి మరియు మీ పొరుగు సమూహం యాంటీ-పెరిప్లానార్‌గా ఉండాలి కనుక ఇది ఈ కార్బన్ నుండి జరిగితే, అది ఇక్కడ నుండి జరిగితే అది ఈ కార్బన్ కార్బన్ వలస వెళుతుంది, ఇది ఈ హైడ్రైడ్ సరే, ఈ సందర్భంలో మీకు ఈ రెండు ఎంపికలు

ఉన్నాయి, మీకు ఈ కలయిక ఉంది లేదా మీరు హైడ్రైడ్ మైగ్రేషన్ నుండి ఈ సిస్ ఐసోమర్ విషయంలో ఈ హైడ్రైడ్ మైగ్రేట్ అయితే మీరు సైక్లోహెక్సానోన్‌ని పొందుతారు మరియు కార్బన్ కార్బన్ బాండ్ మైగ్రేట్ అయితే మళ్లీ మీకు ఈ ఆల్డ్ వస్తుంది ehyde కాబట్టి ఆల్డిహైడ్ రెండు వేర్వేరు మార్గాల నుండి వస్తుంది మరియు మీరు అన్ని సహకారాలను సంగ్రహిస్తే , ఈ సైక్లిక్ డయోడ్ యొక్క యాసిడ్ ఉత్ప్రేరక మైగ్రేటరీ ప్రవర్తనను మేము నిర్వహించినప్పుడు ఈ ఉత్పత్తి ప్రధానంగా ఉంటుంది కాబట్టి మేము తదుపరి తరగతిలో ప్రారంభించబోతున్నాము. ఫినాల్స్‌తో మరియు ఆల్కహాల్‌లకు సంబంధించి ఫినాల్స్‌కు ఉన్న సారూప్యతలు మరియు తేడాలు ఏమిటో మేము చూస్తాము కాబట్టి అప్పటి వరకు మీరు మీ ఆల్కహాల్‌లను సవరించండి మరియు తదుపరి తరగతికి ఫినాల్స్ కోసం సిద్ధం చేసుకోండి ధన్యవాదాలు

Prutor@IITK