హలో నేను డాక్టర్ రమేష్ రామపణికర్, నేను ఇండియన్ ఇన్‌స్టిట్యూట్ ఆఫ్ టెక్నాలజీ కాన్పూర్‌లో కెమిస్ట్రీ విభాగంలో అసోసియేట్ ప్రొఫెసర్‌గా ఉన్నాను కాబట్టి ఈ రోజు నేను క్లాస్ కోసం ncrt ద్వారా కెమిస్ట్రీ పుస్తకంలోని యూనిట్ 10లో కవర్ చేయబడిన భాగాలను చర్చిస్తాను 12 మంది విద్యార్థులు మరియు ఆహ్ ఈ ప్రత్యేక అధ్యాయం మీకు తెలిసినట్లుగా హాలో ఆల్కేన్లు మరియు హాలో అర్రేన్‌లను కవర్ చేస్తుంది, ఈ తరగతి సమ్మేళనాలను ఆల్కైల్ హాలైడ్‌లు మరియు ఆరిల్ హాలైడ్‌లు అని కూడా పిలుస్తారు, అవి సేంద్రీయ సమ్మేళనాల తరగతి, ఇక్కడ హైడ్రోకార్బన్‌లో ఉన్న హైడ్రోజన్ అణువు భర్తీ చేయబడుతుంది హాలోజన్ పరమాణువు బహుళ హైడ్రోజన్ పరమాణువులను బహుళ సంఖ్యలో హాలోజన్ పరమాణువుల ద్వారా భర్తీ చేయవచ్చు మరియు ఆ సందర్భాలలో రెండు ఒకే వర్గంలోకి వస్తాయి, అయితే వాటి ఆదర్శ పేర్లు హాలో ఆల్కేన్‌లు మరియు హాలో అరేన్‌లు కానీ మీరు సాధారణంగా అందుబాటులో ఉండే మరియు అత్యంత సాధారణ సమ్మేళనాలు సాధారణంగా హాలోఅల్కనేస్‌గా కాకుండా ఆల్కైల్ హాలైడ్‌లుగా సూచిస్తారు, అయితే క్రమబద్ధమైన పేరు పెట్టడానికి మనం వాటిని హాలో a అని పిలుస్తాము.

lkenes మనం కర్బన సమ్మేళనంతో జతచేయబడిన హాలోజన్ పేరుతో ప్రారంభించాలి, కాబట్టి మేము ఈ సమ్మేళనాల పేరు మరియు ఈ అణువులను ఎలా వర్గీకరిస్తాము

మరియు వాటిని సాధారణ ప్రారంభ పదార్థాల నుండి ఎలా తయారు చేయవచ్చో చెబుతాము మరియు చివరగా మేము వాటి లక్షణాల గురించి మాట్లాడుతాము మరియు మానవజాతికి ఉపయోగపడే సింథటిక్ లేదా ఇప్పుడు సహజంగా అందుబాటులో ఉన్న ఈ సమ్మేళనాల యొక్క కొన్ని ఉదాహరణలను పరిశీలిస్తాము , ఈ అణువుల యొక్క సాధారణ ప్రాతినిధ్యం ఎప్పుడయినా అని నేను చెప్పాలనుకుంటున్నాను.

మీరు ఆల్కైల్ హైలైట్‌ని సాధారణ ప్రాతినిధ్యం ద్వారా బోలు ఆల్కైన్‌గా చూపాలనుకుంటున్నాము , మేము సాధారణంగా ఉపయోగించే టెంప్ rx ఇక్కడ మీకు ఇప్పటికే తెలిసినట్లుగా r అంటే ఆల్కైల్ సమూహాన్ని సూచిస్తుంది మరియు x అంటే ఆల్కైల్ సమూహానికి జోడించబడిన హాలోజన్ అణువును సూచిస్తుంది.

మరియు సేంద్రీయ అణువులలో ఫ్లోరిన్ క్లోరిన్ బ్రోమిన్ మరియు అయోడిన్ మీరు కనుగొనే అత్యంత సాధారణ హాలోజన్ పరమాణువులు మరియు మేము ఐదవ హాలోజన్ పరమాణువు fi చూడలేము.

సేంద్రీయ అణువులలో సాధారణంగా కనిపించని 17వ మూలకం అస్టాటైన్‌లోని fth పరమాణువు కాబట్టి హాలో ఆల్కేన్‌ల ద్వారా మనం ఫ్లోరిన్ క్లోరిన్ బ్రోమిన్ మరియు అయోడిన్ సమ్మేళనాలను మాత్రమే అర్థం చేసుకుంటాము అదే విధంగా హాలో అర్రైన్‌లు ఆర్క్స్ ద్వారా సూచించబడతాయి, ఇక్కడ ar అంటే ఆరిల్ సమూహం లేదా an సుగంధ సమూహం మరియు x ఈ సందర్భంలో హాలోజన్ పరమాణువు రెండు ఇక్కడ x మునుపటి సందర్భంలో లాగా ఫ్లోరిన్ క్లోరిన్ బ్రోమిన్ మరియు అయోడిన్ కావచ్చు ఇప్పుడు మనం ఈ అణువులను చూసినప్పుడు మనం ఆల్కైల్ హాలైడ్ మరియు ఆరిల్ హాలైడ్ మధ్య తేడాను గుర్తించాలనుకుంటే సాధ్యమయ్యే సులభమైన మార్గాలలో ఉత్తమమైన పద్ధతి ఏమిటంటే, ఆల్కైల్ హాలైడ్ హాలోజన్ పరమాణువును sp3 హైబ్రిడైజ్డ్ కార్బన్ పరమాణువుతో జత చేసి ఉంటుందని భావించడం, అంటే కార్బన్ పరమాణువు పూర్తిగా సంతృప్తమై ఉంటుంది, అది ఏ డబుల్ లేదా మల్టిపుల్ లేదా ట్రిపుల్ బాండ్లలో భాగం కాదు హాలోజన్ పరమాణువుతో జతచేయబడిన p3 హైబ్రిడైజ్ చేయబడిన సంతృప్త కార్బన్ పరమాణువును తరచుగా ఆల్కైల్ హాలైడ్ లేదా హాలో ఆల్కేన్ అని పిలుస్తారు, ఆపై ఆరిల్ హాలైడ్‌లలో అవి చేయాలి కార్బన్‌ను హైబ్రిడైజ్ చేయడానికి ఒక spకి జతచేయబడి ఉంటుంది, అయితే చాలా సమయానికి ఒక ఆరిల్ హాలైడ్ లేదా ఒక హాలో అర్రాన్ అవి సుగంధ రింగ్ లేదా అధిక ఆర్డర్ సుగంధ సమ్మేళనానికి జోడించబడి ఉంటాయి కాబట్టి మేము ఈ వర్గీకరణలు మరియు పేర్లను త్వరలో పరిశీలిస్తాము స్లయిడ్‌లు సరే కాబట్టి నేను మరింత ముందుకు వెళ్ళే ముందు ఈ రకమైన అణువులను రసాయన శాస్త్రవేత్తలు మరియు రసాయన శాస్త్రవేత్తలు కాని వారు కూడా ఈ సమ్మేళనాలు ఏమిటో తెలియకుండానే విస్తృతంగా ఉపయోగిస్తున్నారని కూడా చెప్పాలనుకుంటున్నాను, అవి ఈ అణువుల యొక్క అత్యంత సాధారణ అనువర్తనాల్లో ఒకటి ఈ తరగతి సమ్మేళనాలలోని దిగువ సభ్యులు ద్రవాలు కాబట్టి అవి ద్రావకాలుగా ఉపయోగించబడతాయి మరియు అవి చాలా ఇతర కర్బన సమ్మేళనాలను కరిగించగలవు కాబట్టి కర్బన సమ్మేళనాలు చాలా అకర్బన సమ్మేళనాల వలె కాకుండా మనం చూసే సోడియం క్లోరైడ్ పొటాషియం అయోడైడ్ మరియు అవి ఎక్కువగా ఉంటాయి.

ధ్రువ రహిత సమ్మేళనాలు అవి అయానిక్ కావు కాబట్టి అటువంటి సమ్మేళనాలను తగిన ద్రావకాలలో కరిగించవలసి ఉంటుంది మరియు హాలోఅల్కేన్‌లను సాధారణంగా కరిగించడానికి ద్రావకాలుగా ఉపయోగిస్తారు.

ఈ నాన్-పోలార్ ఆర్గానిక్ కాంపౌండ్‌లు సింథటిక్ స్టార్టింగ్ మెటీరియల్స్‌గా కూడా చాలా ఉపయోగకరంగా ఉంటాయి, కాబట్టి మేము ఆర్గానో హాలోజన్ సమ్మేళనాలు లేదా హాలోఅల్కేన్‌లు లేదా హాలో ఎరేంజ్‌మెంట్‌లు ఈ రకమైన సమ్మేళనాలను తయారు చేయడానికి ప్రారంభ బిందువులలో ఒకటిగా బహుళ ఫంక్షనల్ గ్రూపులను కలిగి ఉన్న ఆర్గానిక్ సమ్మేళనాలను సిద్ధం చేయాలనుకున్నప్పుడు.

సాధారణంగా హాలోజన్ పరమాణువును కలిగి ఉన్న ఈ కంప్ ఆర్గానిక్ సమ్మేళనాలను ఆర్గానోహాలోజన్ సమ్మేళనాలు లేదా ఆర్గానోహాలో సమ్మేళనాలు అని పిలుస్తారని కూడా చెప్పాలనుకుంటున్నారు, కాబట్టి మీరు ఈ కాండాలను మధ్యమధ్యలో పరస్పరం మార్చుకుని లేదా సేంద్రీయ సమ్మేళనాలను కలిగి ఉన్న హాలోజన్ అని చెప్పవచ్చు.

నా దగ్గర కొన్ని ఉదాహరణలు ఇక్కడ జాబితా చేయబడ్డాయి కాబట్టి మీరు మీ పుస్తకంలో హాలోజన్ పరమాణువులను కలిగి ఉన్న సేంద్రీయ సమ్మేళనాలుగా పేర్కొనబడిన కొన్ని ఉదాహరణలు అని మీరు కనుగొంటారు, కాబట్టి వాటిలో మొదటిది

క్లోరాంఫెనికాల్ కాబట్టి ఇది ఈ ప్రత్యేకమైన యాంటీబయాటిక్.
అణువు ఒక యాంటీబయాటిక్, ఇది రెండు క్లోరిన్ అణువులను కలిగి ఉందని మీరు చూడవచ్చు యాంటీబయాటిక్ ద్వారా ఇది యాంటీ బాక్టీరియల్ లక్షణాలను కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఇది వివిధ వ్యాధులకు కారణమయ్యే బ్యాక్టీరియా ఇన్ఫెక్షన్లకు వ్యతిరేకంగా ఉపయోగించవచ్చు కాబట్టి ఈ ప్రత్యేకమైన సమ్మేళనం క్లోరాంఫెనికాల్‌ను టైఫాయిడ్‌కు వ్యతిరేకంగా ఉపయోగిస్తారు, ఇది ప్లేగుకు వ్యతిరేకంగా కూడా మంచిది, అయితే ఇది ఒకటి.
టైఫాయిడ్‌కు వ్యతిరేకంగా సాధారణంగా ఉపయోగించబడుతుంది కాబట్టి ఇది క్లోరిన్‌ను కలిగి ఉంటుంది, ఇందులో రెండు క్లోరిన్ అణువులు ఉంటాయి మరియు ఈ క్లోరిన్ అణువులు ఒక sp3 హైబ్రిడైజ్ కార్బన్ అణువుతో జతచేయబడి ఉన్నాయని కూడా మీరు కనుగొంటారు, కాబట్టి ఇది హాలో ఆల్కేన్‌కి ఉదాహరణ, నేను కలిగి ఉన్న రెండవ ఉదాహరణ థైరాక్సిన్ కాబట్టి.
థైరాక్సిన్ ప్రో హార్మోన్ కాబట్టి ఇది సరిగ్గా పనిచేసే హార్మోన్ కాదు, ఇందులో నాలుగు అయోడిన్ అణువులు ఉన్నాయని మరియు నాలుగు అయోడిన్ అణువులు సుగంధ వలయాలకు జతచేయబడి ఇప్పుడు క్రియాశీల రూపంలో అయోడిన్ అణువులో ఒకటి దాని నుండి పోతుంది.
ట్రై అయోడో సమ్మేళనం చురుకైనది మరియు అదే విధంగా ఉంటుంది మరియు ఈ ప్రత్యేకమైన ఎంజైమ్ మన శరీరంలో ఏర్పడుతుంది మరియు మీకు దీని లోపం ఉంటే, దీనిని am గా తీసుకుంటారు.
ఎడిసిన్ ఇది మౌఖికంగా తీసుకోబడింది కాబట్టి ఈ పాలీ హాలోజన్ సమ్మేళనం సుగంధ రింగ్‌తో జతచేయబడిన నాలుగు అయోడిన్ అణువులను కలిగి ఉన్న సమ్మేళనం జీవశాస్త్రపరంగా చురుకైన సమ్మేళనం మరియు మన శరీరంలో మనం ఉత్పత్తి చేసేది మూడవ ఉదాహరణ అని చూపించడానికి ఇది ఒక ఉదాహరణ.
క్లోరోక్విన్ ఇది మలేరియాకు వ్యతిరేకంగా ఔషధంగా ఉపయోగించబడుతుంది, ఇది మలేరియా బారిన పడకుండా ముందస్తుగా తీసుకోబడుతుంది లేదా దీనిని ఔషధంగా కూడా ఉపయోగించవచ్చు కాబట్టి ఇది సుగంధ రింగ్‌కు జోడించబడిన క్లోరిన్ అణువును కలిగి ఉంటుంది.
మీరు చూస్తున్నట్లుగా ఇది రెండు వలయాలు జతచేయబడిన సమ్మేళనం, అయితే క్లోరిన్ సుగంధ వలయాల్లో ఒకదానికి జోడించబడి ఉంటుంది కాబట్టి ఇది హాలో అరేకి ఉదాహరణ కాబట్టి నేను మీకు చూపించిన మొదటి మూడు సమ్మేళనాలు సంక్లిష్టమైన నిర్మాణాలను కలిగి ఉన్నాయని నేను చూపించాను.
అర్థం చేసుకోండి కానీ మీరు ఇక్కడ నాల్గవ నిర్మాణాన్ని చూడండి, ఇందులో కేవలం రెండు కార్బన్ అణువులు ఉన్నాయి మరియు మొదటి కార్బన్ మూడు ఫ్లోరిన్ అణువులతో జతచేయబడి ఉంటుంది, అయితే రెండవది క్లోరిన్ మరియు బ్రోమిన్‌తో జతచేయబడి ఉంటుంది, దీనిని హలోథేన్ అని పిలుస్తారు మరియు ఇది సాధారణ మత్తుమందు కాబట్టి ఇది రోగులకు శస్త్రచికిత్సకు ముందు ఇవ్వబడుతుంది కాబట్టి ఈ సమ్మేళనం మీకు నొప్పి లేదా వైద్య ప్రక్రియను అనుభవించకుండా చేస్తుంది.
ఈ సమ్మేళనాల యొక్క నిర్మాణ వైవిధ్యం చాలా ఎక్కువగా ఉందని మరియు వాటి అప్లికేషన్లు కూడా చాలా ఎక్కువగా ఉన్నాయని, అయితే మనం ఆర్గానో హాలోజన్ సమ్మేళనాలను ఉపయోగించేందుకు ప్రయత్నిస్తున్నప్పుడు మనం ఒక ప్రత్యేకత గురించి తెలుసుకోవాలి.
సహజ పరిస్థితులలో హాలోజనేటెడ్ సేంద్రీయ సమ్మేళనాలు చాలా నెమ్మదిగా క్షీణిస్తాయి , అంటే అది వాతావరణంలోకి వెళ్లినట్లయితే అది మట్టిలోకి వెళితే అవి సాధారణంగా విచ్ఛిన్నం కావడానికి లేదా కుళ్ళిపోవడానికి చాలా సమయం తీసుకుంటాయి, ఫలితంగా అవి అలాగే ఉంటాయి.
పర్యావరణం మరియు కొన్నిసార్లు అవి జీవులలో కొనసాగుతాయి మరియు వాటిలో చాలా వరకు సమస్యలను కలిగిస్తాయి కాబట్టి మొదట్లో అయితే en హాలోజన్ సమ్మేళనాలు పారిశ్రామిక అనువర్తనాల కోసం ప్రవేశపెట్టడం ప్రారంభించబడ్డాయి, అవి ఈ రోజుల్లో విస్తృతంగా ఆమోదించబడ్డాయి, ఎందుకంటే మేము వాటి వినియోగాన్ని పరిమితం చేయాలనుకుంటున్నాము ఎందుకంటే అవి పర్యావరణానికి సమస్యలను కలిగిస్తాయి ఎందుకంటే అవి నెమ్మదిగా క్షీణించటానికి ఒక కారణం మట్టిలో ఉండే బ్యాక్టీరియా.
సేంద్రీయ సమ్మేళనాలను విచ్ఛిన్నం చేసే సాధారణ పద్ధతుల ద్వారా వాటిని సాధారణంగా కుళ్ళిపోలేరు కాబట్టి ఇది ఈ అణువులను ఎక్కువ కాలం మట్టిలో ఉంచుతుంది కాబట్టి ఇప్పుడు మనం చేయగలిగే తదుపరి విషయం ఏమిటంటే ఈ తరగతి సమ్మేళనాల యొక్క చాలా సులభమైన ఉదాహరణలను చూడటం మరియు ఆపై మేము వాటిని ఎలా వర్గీకరించవచ్చో చూడటానికి ప్రయత్నించండి, తద్వారా మనం ఈ సమ్మేళనాలలో ఒకదానిని చూసినప్పుడల్లా వాటిని గుర్తించి వాటిని ఒక నిర్దిష్ట తరగతిలో ఉంచగలుగుతాము, ఆపై వాటిని మన దృక్కోణం నుండి బాగా అర్థం చేసుకోగలుగుతాము, సరే కాబట్టి మనం చాలా సరళమైన వర్గీకరణ.
హాలోజన్ పరమాణువుల సంఖ్య ఆధారంగా ఉంటుంది కాబట్టి మీరు హాలోగ్‌ని కలిగి ఉన్న కర్బన సమ్మేళనాన్ని చూసినప్పుడు మీరు ముందుగా తీసుకుంటే en పరమాణువు వాటిని పరిశీలించి, ఎన్ని హాలోజన్ పరమాణువులు ఉన్నాయో చూడవచ్చు కాబట్టి నా దగ్గర ఈథేన్ అణువు ఉంది, అది ఇక్కడ హాలోజన్ పరమాణువుతో భర్తీ చేయబడింది, కనుక ఇది నేను చెప్పినట్లుగా x ద్వారా మోనో హాలో ఆల్కేన్ అంటే ఫ్లోరిన్ క్లోరిన్ బ్రోమిన్ లేదా అయోడిన్ కాబట్టి ఇది మోనో హాలోఅల్కేన్ ఒక హాలోజన్ అణువు దానికి జోడించబడి ఉంటుంది మరియు రెండవది డైహాలోఅల్కనే నేను ఈథేన్ యొక్క రెండు కార్బన్ పరమాణువులపై ఒక్కో హాలోజన్ అణువును ఉంచాను కాబట్టి ఇది డైహాలో ఆల్కేన్ కాబట్టి వాటిని సాధారణంగా డై ప్లస్ అని

పిలుస్తారు.

హాలోజన్ పరమాణువు పేరు మరియు తర్వాత దానికి అనుగుణంగా ఉండే ఆల్కేన్ మరియు మూడవది ట్రైహలోఆల్కేన్, ఇక్కడ నేను మూడు హాలోజన్ పరమాణువులు ప్రొపేన్ ఆధారిత అణువు యొక్క మూడు వేర్వేరు కార్బన్ పరమాణువులతో జతచేయబడి ఉంటాయి , సుగంధ సమ్మేళనాల విషయంలో కూడా వర్గీకరణ ఒకే విధంగా ఉంటుంది.

కాబట్టి మోనో హాలో అరేన్ అనేది ఒకే ఒక హాలోజన్ పరమాణువును కలిగి ఉన్న సమ్మేళనం, రెండు హాలోజన్ పరమాణువులు ట్రైహాలోరిన్‌ని కలిగి ఉన్నప్పుడు డైహైలోరింగ్ అవుతుంది మరియు ఈ హాలోజన్ పరమాణువులు గమనించాలి.

ఒకేలా ఉండవలసిన అవసరం లేదు కాబట్టి నేను x వ్రాసినప్పుడల్లా వాటిలో ఒకటి ఫ్లోరిన్ కావచ్చు మరొకటి క్లోరిన్ కావచ్చు మూడవది అయోడిన్ కావచ్చు మరియు ఆ సమ్మేళనాలన్నీ తయారు చేయబడతాయి మరియు ఆ సమ్మేళనాలు చాలా వరకు తెలిసినవి తరువాత మనం ముందుకు వెళ్ళవచ్చు మరియు ఒక అణువులో ఉన్న హాలోజన్ పరమాణువుల సంఖ్యను గుర్తించిన తర్వాత మనం చేయవలసిన తదుపరి విషయం ఏమిటంటే అణువును చూడటం మరియు ఈ హాలోజన్ అణువు సరిగ్గా ఎక్కడ జత చేయబడిందో చూడటం.

అణువుకు కాబట్టి మేము వాటిని sp3 హైబ్రిడైజ్డ్ కార్బన్ అణువును కలిగి ఉన్న సమ్మేళనాలుగా వర్గీకరించవచ్చు, అవి హాలోజన్ బంధానికి అనుసంధానించబడిన సంతృప్త కార్బన్ పరమాణువులు కాబట్టి ఇది సాధారణంగా మనం చర్చించడం ప్రారంభించిన అన్ని సాధారణ ఆల్కైల్ హాలైడ్‌లు లేదా హాలో ఆల్కేన్‌లు .

ఈ సమ్మేళనాలు ఈ వర్గంలోకి వస్తాయి మరియు నేను ఇప్పటికే పేర్కొన్నట్లుగా అవి rxగా చూపబడ్డాయి మరియు అణువులో అసంతృప్త బంధం లేదని అందించిన ఈ తరగతి సమ్మేళనాలకు సాధారణ ప్రాతినిధ్యం cnh 2 n ప్లస్ 1 x కాబట్టి ఇది సంతృప్త హైడ్రోకార్బన్ కోసం సాధారణ ప్రాతినిధ్యం నుండి తీసుకోబడింది, ఇది cnh 2 n ప్లస్ 2 అవుతుంది కాబట్టి మేము హైడ్రోజన్ అణువులలో ఒకదాన్ని తీసివేసి, హాలోజన్ అణువును ఉంచాము , సరళమైన ఉదాహరణ మిథైల్.

హాలైడ్ లేదా హాలోమీథేన్ కాబట్టి నేను ఇక్కడ మిథైల్ సమూహాన్ని xకి జోడించాను, ఇప్పుడు నేను కార్బన్ అణువును నీలం రంగులో చూపించాను ఎందుకంటే ఇక్కడ హాలోజన్‌తో జతచేయబడిన నిర్దిష్ట అణువుపై మీరు దృష్టి పెట్టాలని నేను కోరుకుంటున్నాను మరియు మీరు చూడగలరు ఈ c పరమాణువు మూడు హైడ్రోజన్ పరమాణువులతో జతచేయబడి ఉంటుంది , అంటే మనం దానిని మిథైల్ సమూహంగా పిలుస్తాము కాబట్టి ఇది హాలోమీథేన్ మరియు తదుపరి ఉదాహరణ నేను హైడ్రోజన్ అణువులో ఒకదానిని ఆల్కైల్ సమూహంతో భర్తీ చేయడం మినహా దాదాపు అదే నిర్మాణాన్ని కలిగి ఉంటుంది మూడవ నిర్మాణం నేను రెండు హైడ్రోజన్ అణువులను రెండు ఆల్కైల్ సమూహాలతో భర్తీ చేసాను మరియు నేను అన్ని హైడ్రోజన్ అణువులను ఆల్కైల్ సమూహాలతో భర్తీ చేసాను, తద్వారా కార్బన్‌తో జతచేయబడిన ఆల్కైల్ సమూహాల సంఖ్య ఆధారంగా హాలోజన్ పరమాణువు జతచేయబడి ఈ అణువులను ఇప్పుడు ప్రైమరీ సెకండరీ లేదా తృతీయ ఆల్కైల్ హాలైడ్‌లు లేదా హాలో ఆల్కనేస్ అని పిలవవచ్చు కాబట్టి మరోసారి ఈ వర్గీకరణలు కార్బన్ పరమాణువుపై అందుబాటులో ఉన్న ప్రత్యామ్నాయాల సంఖ్యపై ఆధారపడి ఉంటాయి కాబట్టి హాలోజన్ ప్రాథమిక బోలుగా ఉంటుంది.

ఆల్కేన్ అనేది హాలోజన్‌తో జతచేయబడిన కార్బన్ ఒక ఆల్కైల్ సమూహాలకు మాత్రమే బంధించబడి ఉంటుంది మరియు రెండు హైడ్రోజన్ పరమాణువులు ఉన్నప్పుడు రెండు ఆల్కైల్ సమూహాలు ఉన్నప్పుడు వాటిని ద్వితీయమని మరియు మూడు ఆల్కైల్ సమూహాలు ఉన్నప్పుడు తృతీయ అని పిలుస్తాము సాధారణ సంజ్ఞామానం సాధారణ సంజ్ఞామానం.

మీరు ప్రాథమిక సెకండరీ మరియు తృతీయ అని వ్రాయడానికి ఇష్టపడకపోతే, అన్ని సందర్భాల్లో పైన డిగ్రీ గుర్తుతో ఒకదాన్ని ఉపయోగించాలి, అయితే దీనిని ఒక డిగ్రీగా చదవకూడదు మరియు దీనిని రెండు డిగ్రీలు మూడు డిగ్రీలుగా చదవకూడదు మరియు బదులుగా అయితే మీరు వాటిని ప్రైమరీ సెకండరీ మరియు తృతీయ అని చదవవలసి ఉంటుంది పైన ఉన్న డిగ్రీతో ఒకటిగా వ్రాస్తాను ఒక డిగ్రీ ఆల్కైల్ క్లోరైడ్ రెండు డిగ్రీ ఆల్కైల్ క్లోరైడ్ వంటి సమ్మేళనం మరియు ఇప్పుడు వాటిని పిలవడం సరైన మార్గం కాదు, ఇవి హాలోజన్‌లతో అసంతృప్త కార్బన్ అణువులను కలిగి ఉండని సమ్మేళనాలు అని నేను చెప్పాను .

మీరు చూడగలిగినట్లుగా హాలోజన్ పరమాణువు ch2కి జోడించబడి ఉన్న అల్లైల్ హాలైడ్‌లు అని పిలువబడే సమ్మేళనాలు, నేను హైలైట్ చేసినట్లు నాకు తెలిసిన ఈ ప్రత్యేకమైన కార్బన్‌ను ఇక్కడ మీకు చూపుతాను కాబట్టి ఇది ఒక ch2 సమూహం కాబట్టి ఇది డబుల్ బాండ్ మరియు xకి జోడించబడింది కాబట్టి ఇది హాలో ఆల్కేన్ క్లాస్ కింద వస్తుంది లేదా ఇది ఆల్కైల్ హాలైడ్ మరియు ఇక్కడ మళ్లీ హాలోజన్ అణువు sp3 హైబ్రిడైజ్ చేయబడిన కార్బన్‌తో జతచేయబడుతుంది, అయితే అదే కార్బన్ డబుల్ బాండ్‌తో జతచేయబడుతుంది కాబట్టి కార్బన్ అణువు జతచేయబడిన ఈ రకమైన సమ్మేళనాలు హాలోజన్ పరమాణువు దగ్గర డబుల్ బాండ్‌కి ఆనుకుని ఉంది, వాటిని సాధారణంగా అల్లైలిక్ హాలైడ్‌లు లేదా అల్లైల్ హాలైడ్‌లు అంటారు కాబట్టి నా దగ్గర అలాంటి మూడు ఉదాహరణలు ఉన్నాయి కాబట్టి ఇది ఓపెన్ చైన్ కాంపౌండ్ అని మీరు ఇక్కడ చూడవచ్చు.

లీనియర్ కాంపౌండ్ ఇక్కడ నాకు డబుల్ బాండ్ ch రెండు మరియు x ఉంది మరియు రెండవ ఉదాహరణ నాకు డబుల్ బాండ్ ఉన్న చోట మరియు ఇది ఆరు సభ్యుల కార్బన్ రింగ్ కాబట్టి ఇది సైక్లోహెక్సేన్ రింగ్ కాబట్టి ఈ సైక్లోహెక్సేన్‌లో నాకు డబుల్ బాండ్ ఉంది కాబట్టి దాని ఒక సైక్లోహెక్సేన్ మరియు డబుల్ బాండ్ తర్వాత వెంటనే కార్బన్‌పై హాలోజన్ అణువు ఉంటుంది కాబట్టి ఇది మళ్లీ అల్లైలిక్ హాలైడ్ మరియు మూడవ ఉదాహరణలో నాకు సైక్లోపెంటెన్ రింగ్ ఉంది, కానీ ఇప్పుడు డబుల్ బాండ్‌కు జోడించబడిన ch2 బయటకు వెళుతోంది రింగ్ అయితే ఇది హాలోజన్ పరమాణువుతో జతచేయబడి

ఉంటుంది కాబట్టి ఇది మళ్లీ అల్లెలిక్ హాలైడ్ కాబట్టి అల్లెలిక్ హాలైడ్‌లు అనేవి మీకు డబుల్ బాండ్‌ని కలిగి ఉన్న సమ్మేళనాల తరగతికి చెందినవి, అది x తర్వాత మరొక ch2తో జతచేయబడుతుంది కాబట్టి ఇవన్నీ ఈ మూడు నిర్మాణాలలో మీరు ఈ కార్బన్ ఒక ఆల్కైల్ గ్రూపులు మరియు రెండు హైడ్రోజన్‌లతో జతచేయబడిందని చూడవచ్చు కాబట్టి ఇది ఒక ప్రాథమిక అల్లైల్ హాలైడ్ అయితే ఈ కార్బన్ రెండు వేర్వేరు సమూహాలకు ఒక డబుల్ బాండ్‌తో జతచేయబడి ఉంటుంది మరియు ఇది ఒక హైడ్రోజన్ ప్రెస్ మాత్రమే ఉంటుంది.

దీనిలో ent ఇది సెకండరీ అల్లైల్ హాలైడ్ అయితే ఇది మళ్లీ ప్రాథమిక అల్లైల్ హాలైడ్ కాబట్టి ఇవి అల్లైల్ హైలైట్‌ల వర్గీకరణలు అవన్నీ హాలో ఆల్కేన్‌లు ఎందుకంటే హాలోజన్ డబుల్ బాండ్‌తో జతచేయబడదు, బదులుగా అది సంతృప్త కార్బన్ అణువుతో జతచేయబడుతుంది.

ఇప్పుడు ఇతర తరగతి బెన్సిలీ హాలైడ్ కాబట్టి ఇవి సమ్మేళనాలు, ఇక్కడ హాలోజన్‌తో జతచేయబడిన కార్బన్ ఫినైల్ రింగ్‌కు ఖచ్చితంగా ఉండేలా సుగంధ రింగ్‌తో జతచేయబడుతుంది, కాబట్టి ఇది ప్రాథమిక బెంజైలిక్ హాలైడ్ లేదా బెంజైల్ హాలైడ్, ఇక్కడ సుగంధ రింగ్ ఒక ch2కి జోడించబడి ఉంటుంది.

మరియు ఒక x మరియు రెండవ ఉదాహరణలో ఈ కార్బన్ మరొక r సమూహానికి జోడించబడింది, r సమూహం కూడా సుగంధ రింగ్ కావచ్చు, ఇది ఆల్కైల్ రింగ్ రెండు కావచ్చు కాబట్టి మనం దానిని రెండవ రిబ్బన్ సెల్ హాలైడ్ అని పిలుస్తాము మరియు రెండు r ఉంటే సమూహాలు మరియు ఫినైల్ రింగ్‌ని మేము ఇప్పుడు తృతీయ బెంజైల్ హాలైడ్ అని పిలుస్తాము , ఈ రెండు r సమూహాలలో ఒకటి లేదా రెండూ కూడా సుగంధ రింగ్ కావచ్చు కాబట్టి మనం వాటిని ఇప్పటికీ బెంజాల్ అని పిలుస్తాము.

హాలైడ్ మరియు అవి తృతీయమైనవి ఎందుకంటే హాలోజన్ జోడించబడిన కార్బన్‌కు హైడ్రోజన్‌లు జోడించబడలేదు ఇప్పుడు మనం ముందుకు వెళ్లి sp2 cx బంధాలను కలిగి ఉన్న సమ్మేళనాల సమ్మేళనాల గురించి మాట్లాడుతాము కాబట్టి ఇవి హాలోజన్‌కు జోడించబడిన కార్బన్ sp2 ఉన్న సమ్మేళనాలు.

హైబ్రిడైజ్ చేయబడిన మేము సుగంధ హాలోజన్ సమ్మేళనాలు లేదా హాలో అర్హేన్స్ లేదా ఆరిల్ హాలైడ్‌లు కార్బన్ పరమాణువును హైబ్రిడైజ్ చేయడానికి ఒక sp కి జోడించబడిన కార్బన్‌లు అని చెప్పడం ద్వారా మా చర్చను ప్రారంభించాము, అయితే అన్ని sp రెండు కార్బన్ అణువులు ఒక దానిలో ఉండవలసిన అవసరం లేదని మీకు ఇప్పటికే తెలుసు.

సుగంధ రింగ్ ఉదాహరణకు ఈ రెండు సమ్మేళనాలను ఇక్కడ వినైల్ హాలైడ్‌లు చేస్తాయి కాబట్టి దీని అర్థం నాకు డబుల్ బాండ్ ఉందని మరియు డబుల్ బాండ్‌లో పాల్గొన్న డబుల్ బాండ్‌కు జోడించబడిన కార్బన్ హాలోజన్ అణువుతో జతచేయబడుతుంది కాబట్టి ఇవి వినైల్‌కు ఉదాహరణలు హాలైడ్‌లు అవి ఓపెన్ చైన్ సమ్మేళనాలు కావచ్చు లేదా అవి చక్రీయ సమ్మేళనాలు కావచ్చు ఇప్పుడు మనం హాలోజన్ att ఉన్న సమ్మేళనాలను మాత్రమే ఆరిల్ హాలైడ్‌లుగా పిలుస్తాము.

సహజంగానే sp2 కార్బన్‌కు నొప్పి ఉంటుంది కానీ సుగంధ రింగ్‌కు అన్ని సందర్భాల్లోనూ బెంజీన్ ఉండాల్సిన అవసరం లేదు, ఇది నాఫ్తలీన్ కావచ్చు, ఇది మరేదైనా అధిక క్రమమైన ఆహ్ సుగంధ వలయాలు కావచ్చు కానీ అవి హాలోజన్ అణువుతో జతచేయబడినంత కాలం దానికి జోడించబడతాయి.

సుగంధ రింగ్ వాటిని ఆరిల్ హాలైడ్స్ అని పిలుస్తారు, కాబట్టి ఈ సమ్మేళనాలను వర్గీకరించడానికి ఇది చాలా సులభమైన మార్గం, కాబట్టి ఇప్పుడు మేము ఈ అణువులను ఎలా వర్గీకరించవచ్చో గురించి మాట్లాడాము , వాటి నామకరణాన్ని పరిశీలిస్తాము కాబట్టి మనకు తెలిసిన తర్వాత మీకు ఇప్పటికే తెలుసు నిర్దిష్ట తరగతి సమ్మేళనాలకు మేము పేర్లను ఇవ్వాలనుకుంటున్నాము, తద్వారా మేము పేరును పిలవాలనుకున్నప్పుడు వెంటనే పేరుతో అనుబంధించబడిన నిర్మాణం మీ గుర్తుకు వస్తుంది కాబట్టి ఇది నామకరణం యొక్క మొత్తం విధి కాబట్టి నామకరణం అనే పదాన్ని iupsc ద్వారా అందించబడుతుంది.

స్వచ్ఛమైన మరియు అనువర్తిత రసాయన శాస్త్రానికి అంతర్జాతీయ యూనియన్ అని మీకు తెలుసు కాబట్టి ఇప్పుడు యూనియన్ ఏమి చేస్తుందో iupac ఏమి చేస్తుందో అది రసాయన శాస్త్రాన్ని ఎలా చూడాలి అనే దాని ఆధారంగా నియమాల సమితిని నిర్దేశిస్తుంది మరియు రసాయన శాస్త్రాన్ని అనుసరించే వ్యక్తుల తరగతి చర్చించారు, కాబట్టి వారి ప్రధాన ప్రమాణాలలో ఒకటి, సమ్మేళనాలను చాలా క్రమపద్ధతిలో పేరు పెట్టగల నియమాలను నిర్దేశించడం, తద్వారా నేను సూచించే లేదా నేను చెప్పే పేరు వెంటనే వ్యక్తికి సంబంధించినది.

పేరును వినే వారు ఒక నిర్దిష్ట రసాయన నిర్మాణంతో అనుబంధించగలుగుతారు కాబట్టి ఈ రోజు మనం చూసే అన్ని సమ్మేళనాలు iupac పేరును కలిగి ఉంటాయి, అయితే కొన్ని సమ్మేళనాలు బాగా స్థిరపడ్డాయి, ఐయూప్స్ దాని పాత్రలను సెట్ చేయడం ప్రారంభించక ముందే అవి ఇప్పటికే తెలుసు.

సమ్మేళనాలను కొన్నిసార్లు వాటి సాధారణ పేర్లతో ఎక్కువగా పిలుస్తారు, ఎందుకంటే రసాయనాలు చాలా సాధారణం కాబట్టి ప్రజలు వాటిని దశాబ్దాలుగా వాడుకలో ఉన్న సాధారణ పేర్లతో వెంటనే గుర్తిస్తారు, దీని ఆధారంగా కొన్ని సమ్మేళనాలకు iupac పేరు ఉంటుంది మరియు వాటితో పాటు అవి మీకు సాధారణ పేరు తెలియకపోతే ఇప్పుడు ఒక సాధారణ పేరు ఉంటుంది, అది సరే కానీ మీరు ఎల్లప్పుడూ ఒక com కోసం iupac పేరును వ్రాయగలరు పౌండ్ కానీ మేము చాలా సాధారణ సమ్మేళనాల కోసం సాధారణ పేర్లను చర్చిస్తాము, ఆపై మనం ఇక్కడ చూసే చాలా సమ్మేళనాల కోసం iupac

పేరును చర్చిస్తాము కాబట్టి పాయింట్లను మీతో చర్చించడానికి ఇక్కడ ఉదాహరణలు ఉన్నాయి కాబట్టి నా వద్ద ఉన్న మొదటి సమ్మేళనం హాలో ఆల్కేన్.

మూడు కార్బన్ పరమాణువులు మరియు ఇది బ్రోమిన్ పరమాణువుకు ఒక వైపున జతచేయబడి ఉంటుంది కాబట్టి మీరు iupacలో చదివిన నామకరణం లాగానే సమ్మేళనాన్ని చూసినప్పుడల్లా మనం మొదట ఏమి చేస్తాం అంటే ఈ నిర్దిష్ట ప్రత్యామ్నాయాన్ని కలిగి ఉన్న కార్బన్ అణువును గుర్తించాము.

సమ్మేళనాన్ని చూడండి మరియు పొడవైన కార్బన్ గొలుసును గుర్తించండి కాబట్టి ఈ సందర్భంలో ఇది సరళ గొలుసు కాబట్టి మనకు దానితో ఎటువంటి సమస్యలు లేవు కాబట్టి ఈ గొలుసులో మూడు కార్బన్ అణువులు ఉన్నాయి మరియు ఇది ఒక చివర బ్రోమిన్ అణువుతో జతచేయబడుతుంది కాబట్టి కార్బన్ బ్రోమిన్ అణువుతో జతచేయబడిన దానిని మనం కార్బన్ నంబర్ వన్ అని పిలుస్తాము కాబట్టి ఈ సమ్మేళనం మూడు కార్బన్ అణువులను కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి ఇది ప్రొపేన్ కాబట్టి మేము ఈ సమ్మేళనాన్ని బ్రోమో-ప్రత్యామ్నాయ ప్రొపాన్ అని పిలుస్తాము.

e మరియు ఆ సమ్మేళనం యొక్క ఐయోప్స్ పేరు ఒక బ్రోమోప్రొపేన్ అవుతుంది, అంటే బ్రోమిన్ అణువు మొదటి కార్బన్ అణువుతో జతచేయబడిన ప్రొపేన్ని కలిగి ఉంటుంది, అంటే ఇప్పుడు గొలుసు చివరిలో మళ్లీ ఈ సమ్మేళనం ప్రొపేన్ కాబట్టి దీనిని అంటారు సాధారణ ప్రొపైల్ బ్రోమైడ్ ఒక సాధారణ పద్ధతిలో ఉంటుంది కాబట్టి ఇది సాధారణ ప్రొపెల్ బ్రోమైడ్ లేదా ఎన్-ప్రొపైల్ బ్రోమైడ్కి అనుగుణమైన పనికిమాలిన పేరును కలిగి ఉంది, కాబట్టి మీరు ఈ పేరును ఉపయోగించడాన్ని కూడా కనుగొంటారు కాబట్టి నేను ఇక్కడ గీసిన ఎరుపు రంగులు అన్నీ ఉన్నాయి iupac పేర్లు మరియు నీలి పేర్లు సాధారణ పేర్లు కాబట్టి మీరు upc పేర్లను తెలుసుకోవడం ఎల్లప్పుడూ ముఖ్యం మరియు మీరు iups పేర్లను వ్రాయగలరు సాధారణ పేర్లు మనలో ఎవరైనా ఇవ్వడం ప్రారంభించేవి కావు ఎందుకంటే అవి ఇప్పటికే స్థాపించబడిన పేర్లు మీరు అక్కడ ఉన్నారు కాబట్టి మీకు అవి తెలియకపోతే వాటి గురించి మీరు వినలేదని అర్థం కానీ iupac పేర్లు మనం మొదటిసారి అణువును చూసినప్పటికీ ఒక అణువుకు ఇవ్వగలిగేవి s o ఆ పేర్లు ఎవరైనా సాధన చేయాలి మరియు దానిని అణువుకు ఇవ్వగలగాలి కాబట్టి ఇక్కడ రెండవ సమ్మేళనం కాబట్టి ఇది మళ్లీ ప్రొపేన్ అయితే ఈసారి బ్రోమిన్కు బదులుగా నా దగ్గర క్లోరిన్ ఉంది మరియు క్లోరిన్ రెండవ కార్బన్ అణువుతో జతచేయబడుతుంది ఇది గొలుసు చివరలో లేదు, అది మధ్యలో ఉంది కాబట్టి మనం చేసేది ఏమిటంటే, కార్బన్ అణువులను ఒక వైపు నుండి లెక్కించడం ప్రారంభిస్తాము కాబట్టి మనకు ఒకటి రెండు మరియు మూడు ఉన్నాయి మరియు క్లోరిన్ అణువు రెండవ కార్బన్ అణువుతో జతచేయబడుతుంది.

మేము దానిని రెండు క్లోరో అని పిలుస్తాము మరియు తరువాత ప్రొపేన్ అని పిలుస్తాము ఎందుకంటే గొలుసులో కేవలం మూడు కార్బన్ అణువులు మాత్రమే ఉన్నాయి కాబట్టి దీనికి iupac పేరు రెండు క్లోరోప్రొపేన్, మీరు మూడు కార్బన్ గొలుసు కలిగిన ప్రొపేన్ గొలుసును కలిగి ఉన్నప్పుడల్లా సాధారణ పేరు మరింత ఆసక్తికరంగా ఉంటుంది.

మీరు మధ్య కార్బన్పై ప్రత్యామ్నాయాన్ని ఉంచారు, దీనిని సాధారణంగా ఐసోప్రొపైల్ సమూహం అని పిలుస్తారు లేదా ఈ నిర్దిష్ట సమ్మేళనాన్ని ఐసోప్రొపైల్ క్లోరైడ్ అని పిలుస్తారు కాబట్టి ఐసోప్రొపైల్ అనేది ప్రొపైల్ సమూహం n యొక్క మధ్య కార్బన్ అణువుపై ఉన్నప్పుడు మూడవ ఉదాహరణ ఐసోబ్యూటిల్ అయోడైడ్ కాబట్టి ఇది ఐసోప్రొపైల్ సమూహంతో కొన్ని సారూప్యతలను కలిగి ఉందని మీరు వెంటనే చెబుతారు ఎందుకంటే నేను మీకు మూడు కార్బన్ పరమాణువులను చూపుతాను, అవి నిజానికి ప్రొఫైల్ లాగా కనిపిస్తాయి మరియు రెండింటికి ప్రత్యామ్నాయం నేను మధ్య కార్బన్ నుండి వెళ్తాను.

సాధారణ పేరులో దీనిని ఐసోబ్యూటిల్ సమూహం అని ఎందుకు పిలుస్తారు మరియు ఇది ఐయోడైడ్ కాబట్టి మేము దీనిని ఐసోబ్యూటిల్ హైడ్రేట్ అని పిలుస్తాము, ఆపై ఈ సాధారణ పేరును యూనివర్సల్గా ఇవ్వడం చాలా కష్టమని మీరు చూస్తారు ఎందుకంటే ఇక్కడ ఎటువంటి నియమాలు పాటించబడలేదు కాని ఐపాక్ పేరు అనేది మనం ఎల్లప్పుడూ అణువుకు ఇవ్వగలిగేది కాబట్టి ఇప్పుడు అణువును మరోసారి చూద్దాం కాబట్టి ఇది నాలుగు కార్బన్ అణువులు మరియు అయోడైడ్ కలిగి ఉన్న అణువు, అయితే మీరు మనం చేయాల్సింది ఏమిటంటే మనం కార్బన్ను గుర్తించాలి i కి జోడించబడి, ఆపై పొడవైన కార్బన్ గొలుసును తయారు చేయండి, కాబట్టి మీరు ఏ మార్గంలో వెళ్లినా మీరు ఇందులో మూడు కార్బన్ గొలుసును మాత్రమే తయారు చేయగలరని మీరు చూస్తారు కాబట్టి మిథైల్ సమూహాలలో ఒకటి లేదా ఇది చూడాలి n ప్రత్యామ్నాయంగా కాబట్టి ఈ సమ్మేళనం పేరు ఒక అయోడో రెండు మిథైల్ ప్రొపేన్ అవుతుంది, ఎందుకంటే మిథైల్ సమూహ ప్రత్యామ్నాయం మధ్య ఉంటుంది, కనుక ఇది నేను వెళ్లాలనుకుంటున్న గొలుసు అని నేను అనుకుంటే , నేను దీనితో ప్రారంభించాలనుకుంటున్నాను i ch2 ch ch3 మరియు రెండవ కార్బన్ పరమాణువు ch3 సమూహాన్ని కలిగి ఉంది మరియు దానికి నేను ఎలా పేరు పెట్టాలి అంటే అక్షర క్రమంలో మొదటి వర్ణమాలను కలిగి ఉన్న పేరుకు ప్రత్యామ్నాయంగా పేరు పెట్టాలి మొదటిది కనుక ఇది ఒక అయోడిన్ మరియు కార్బన్ నంబర్ వన్ కలిగి ఉంది కాబట్టి ఇది ఒక అయోడో రెండు మిథైల్ ప్రొపేన్ ప్రొపేన్ ఎందుకంటే మూడు గొలుసులు మాత్రమే ఉన్నాయి కాబట్టి ఇది చాలా సులభమైన నియమం కానీ ఒకసారి మనం దానిని ఉపయోగించడం ప్రారంభించిన తర్వాత మనం దానిని బాగా పేరు పెట్టగలము, ఇప్పుడు నాకు మరొక ఉదాహరణ ఉంది ఇక్కడ ఇది నేరుగా ముందుకు ఉండాలి కాబట్టి ఇది క్లోరిన్తో కూడిన నాలుగు కార్బన్ గొలుసు చివరిలో క్లోరోబుటేన్ అని పిలుస్తారు, మీరు ఏ వైపు క్లోరిన్ క్లోరిన్ అని వ్రాస్తారో అది పట్టింపు లేదు క్లోరిన్ క్లోరిన్ ఈ వైపు లేదా ఈ వైపు వ్రాయవచ్చు కానీ మీరు వెంటనే చూడండి ఆల్కైల్ గొలుసుతో జతచేయబడిన క్లోరిన్

పరమాణువు మీరు క్లోరిన్ పరమాణువును కలిగి ఉన్న కార్బన్‌ను మొదటిగా నంబర్ చేసి, క్లోరిన్ మధ్యలో ఉన్నట్లయితే, నిర్దిష్ట కార్బన్ సాధ్యమైనంత తక్కువ సంఖ్యను పొందాలి కాబట్టి మేము ఆ ఉదాహరణను చూస్తాము కాబట్టి ఈ సమ్మేళనం ఇక్కడ ఒక క్లోరోబ్యూటేన్ ఉంది మరియు దాని అల్పమైన పేరు n-బ్యూటైల్ క్లోరైడ్ లేదా సాధారణ బ్యూటైల్ క్లోరైడ్ ఈ పేర్లను జాగ్రత్తగా పరిశీలిస్తే , అన్ని iupac పేర్లు బోలు ఆల్కేన్‌ల వలె కనిపిస్తున్నప్పటికీ, ట్రివియల్ పేర్లు లేదా సాధారణ పేర్లు ఆల్కైల్ హాలైడ్‌లకు అనుగుణంగా ఉంటాయి.
వారు ఆల్కైల్ సమూహానికి మొదట హాలోజన్ అని పేరు పెట్టారు, దానితో పాటు హాలైడ్‌గా అనుబంధించబడి ఉంటుంది కాబట్టి ఈ పేర్లు కూడా మనం సోడియం క్లోరైడ్ అని పిలిచే అకర్బన సమ్మేళనాలతో మరింత సారూప్యతను కలిగి ఉంటాయి, ఉదాహరణకు సోడియం స్థానంలో n-బ్యూటిల్ సమూహం ఉంటుంది కాబట్టి ఇది మీరు ప్రకృతిలో కనుగొనే అన్ని ఇతర క్లోరైడ్‌ల నుండి వంశాన్ని కలిగి ఉన్నారు మరియు వివిధ రకాల రసాయన శాస్త్రవేత్తలు ఉపయోగించారు, అయితే సేంద్రీయ రసాయన శాస్త్రవేత్త కాల్ చేయాలనుకుంటున్నారు అవి ఒక క్లోరోబ్యూటేన్‌గా ఉంటాయి కాబట్టి వాటిని విన్న ప్రతి ఒక్కరికీ వాటి పేర్లు చాలా స్పష్టంగా కనిపిస్తాయి కాబట్టి ఇది ఒక క్లోరోబ్యూటేన్ కాబట్టి ఇక్కడ రెండవ ఉదాహరణ మరింత ఆసక్తికరంగా ఉంది ఎందుకంటే ఇక్కడ నాకు నాలుగు కార్బన్ అణువులు ఉన్నాయి, కానీ క్లోరిన్ మొదటిదానికి జోడించబడలేదు కాబట్టి ఇప్పుడు నేను సంతతికి లేదా ఈ ముగింపు నుండి దీనికి పేరు పెట్టడం ప్రారంభించవచ్చు, కాబట్టి నేను ఎడమ వైపు నుండి పేరు పెట్టడం ప్రారంభిస్తే , క్లోరిన్ అణువు ఇక్కడ రెండవ కార్బన్ అణువుతో జతచేయబడిందని నేను చూస్తాను కాని నేను దానిని కుడి వైపు నుండి నంబర్ చేయడం ప్రారంభిస్తే నేను దానిని కనుగొంటాను క్లోరిన్ మూడవ కార్బన్‌కు జోడించబడింది కాబట్టి మీరు ఎల్లప్పుడూ క్లోరిన్‌కు జోడించబడిన కార్బన్ అత్యల్ప సంఖ్యను పొందే విధంగా నంబరింగ్ ప్రారంభించాలి కాబట్టి ఇది రెండు క్లోరోబ్యూటేన్ మరియు మూడు క్లోరోబ్యూటేన్ కాదు కాబట్టి మేము ఎల్లప్పుడూ ఇక్కడ నుండి బ్యూటేన్ పేరు పెట్టడం ప్రారంభిస్తాము ఎందుకంటే అక్కడ నాలుగు గొలుసులు రెండు ఎందుకంటే క్లోరిన్ రెండవ కార్బన్ క్లోరోకు జోడించబడింది ఎందుకంటే ఇది క్లోరో కాబట్టి నేను క్లోరైడ్‌ను భర్తీ చేస్తే అది బ్రోమిన్‌తో ఉంటుంది, అది రెండు బి అవుతుంది రోమోబుటేన్ మరియు మొదలైనవి మరియు ఈ సమ్మేళనం దాని సాధారణ పేరు సెకండరీ బ్యూటైల్ క్లోరైడ్ మరియు కొన్నిసార్లు s బ్యూటైల్ క్లోరైడ్‌గా తిరిగి వస్తుంది ఎందుకంటే ఉహ్ ఇక్కడ బ్యూటేన్‌లో క్లోరిన్ ద్వితీయ కార్బన్ అణువుతో జతచేయబడుతుంది, ఇది రెండు ఆల్కైల్ సమూహాలకు జోడించబడిన కార్బన్ అణువు కాబట్టి దీనిని పిలుస్తారు.
సెకండరీ బ్యూటైల్ క్లోరైడ్ దాని సాధారణ పేరులో ఇప్పుడు మూడవది ఇక్కడ ఉంది, ఇది మనం ఇప్పటికే చూసినది, ఇక్కడ ఈ సమ్మేళనం లాగానే ఉంది, నేను ఇప్పటికే చూసిన ఐసోబ్యూటిల్ అయోడైడ్ నా దగ్గర ఉంది కాబట్టి ఇది ఐసోబ్యూటిల్ ఫ్లోరైడ్ అని పేరు పెట్టాలి.
ఒక క్లోరో టూ మిథైల్ ప్రొపేన్ కాబట్టి ఇది iupac పేరు కాబట్టి మీకు దీనితో ఎలాంటి సమస్యలు లేవని ఊహించుకోండి, ఇప్పుడు ఈ స్లయిడ్‌లో నేను కలిగి ఉన్న చివరి సమ్మేళనాన్ని చూడండి, కాబట్టి ఈ నిర్దిష్ట సమ్మేళనం చాలా ఆసక్తికరమైన నిర్మాణాన్ని కలిగి ఉంది, ఇది కార్బన్ అణువు జోడించబడింది మూడు ch3లు మరియు ఒక క్లోరిన్ అణువు కాబట్టి ఖచ్చితంగా ఇది తృతీయ ఆహ్ హాలో ఆల్కేన్ ఎందుకంటే ఇక్కడ క్లోరిన్ పరమాణువుకు జోడించబడిన కార్బన్ ఇప్పటికే మూడు ఆల్కైల్ సమూహాలకు జోడించబడింది.
కానీ upsc నియమాలను అనుసరించి ah ఈ సమ్మేళనానికి సరిగ్గా పేరు పెట్టడానికి మనం ఏమి చేయాలి అంటే క్లోరిన్ అణువు ఉన్న పొడవైన ఆల్కైల్ గొలుసును చూస్తాము కాబట్టి మీరు cl మరియు ch3 లకు ch3 AC జోడించబడిందని మీరు చూడవచ్చు.
ఈ ప్రత్యేకమైన ఆల్కైల్ గొలుసు ఇది క్లోరిన్‌తో జతచేయబడిన కార్బన్‌కు ch3 జోడించబడిందని మీరు కనుగొంటారు, ఎందుకంటే పొడవైన గొలుసు మూడు కార్బన్ అణువులు మాత్రమే ఇది ప్రొపేన్ మరియు క్లోరిన్ అణువు మధ్య కార్బన్‌తో జతచేయబడి ఉంటుంది కాబట్టి ఇది రెండు క్లోరో.
మరియు అదే కార్బన్ మిథైల్ సమూహానికి కూడా జతచేయబడి ఉంటుంది కాబట్టి ఇది రెండు క్లోరో టూ మిథైల్ ప్రొపేన్ కాబట్టి మేము దీనికి పేరు పెట్టే మార్గం కాబట్టి ఈ సమ్మేళనం ప్రొపేన్ అనే పొడవైన గొలుసుతో పేరు పెడతాము, మేము దానిని క్లోరోతో ప్రొపేన్ అని పిలుస్తాము.
మరియు ఒక మెటల్ ప్రత్యామ్నాయం ఇప్పుడు ముందుగా పేరు పెట్టడానికి మనం ఎల్లప్పుడూ క్లోరో అని మిథైల్‌కు ముందు పేరు పెడతాము ఎందుకంటే క్లోరో ఆల్ఫాబెటికల్ సీక్వెన్స్‌లో మొదట వచ్చే cతో మొదలవుతుంది మరియు మిథైల్ రెండవది వస్తుంది ఎందుకంటే దానికి m మరియు పేరు n ఉంది.
umbers ఉండాలి ఈ ప్రత్యామ్నాయాలు ఇప్పుడు నా దగ్గర ఇతర తరగతి సమ్మేళనాలు ఉన్నాయి కాబట్టి మేము సాధారణ హాలో ఆల్కేన్‌లను అక్కడ వదిలివేసాము మరియు మేము మరింత ముందుకు వెళ్లి డబుల్ బాండ్‌లను కలిగి ఉన్న ఈ సమ్మేళనాలను చూస్తున్నాము కాబట్టి మీరు ఇక్కడ ఏమి చూస్తున్నారో చూడండి ఒక ఇథైన్ అణువు కాబట్టి మీ అందరికీ తెలుసు ఈథైన్ తినడం ch2 డబుల్ బాండ్ ch2 అని ఇప్పుడు హైడ్రోజన్‌లో ఒకటి క్లోరిన్ అణువుతో భర్తీ చేయబడింది కాబట్టి దీనిని క్లోరో ఈథీన్ అని పిలుస్తారు మరియు దాని సాధారణ పేరు వినైల్ క్లోరైడ్ కాబట్టి దీనికి ప్రత్యేక కారణం లేదు.
వినైల్ క్లోరైడ్ అని పిలవబడే సాధారణ డబుల్ బాండ్‌తో జతచేయబడిన సాధారణ డబుల్ బాండ్‌ను వినైల్ సమ్మేళనాలు అంటారు కాబట్టి ఇది క్లోరైడ్ అయితే మేము దానిని వినైల్ ఫ్లోరైడ్ అని పిలుస్తాము కాబట్టి ఇది మీ అందరికీ పివిసి పాలీ వినైల్ క్లోరైడ్ కలిగి ఉండవచ్చు.

నిజానికి ఈ ప్రత్యేకమైన కామన్‌ను పాలిమరైజ్ చేయడం ద్వారా పొందబడిన ఒక పాలిమర్ అయితే ఇది ఐయుపాక్ పేరు క్లోరో 18 అనే సమ్మేళనానికి ఒక సాధారణ పేరు కాబట్టి ఇది క్లోరిన్ అణువుతో జతచేయబడిన ఈథీన్ ఇప్పుడు ఐ హా ఇది రెండవ ఉదాహరణ , ఇది అల్లైలిక్ సమ్మేళనం అల్లైల్ బ్రోమైడ్ అని మేము చూశాము, అయితే ఐయుపాక్ పేరు దీనిని అల్లైల్ బ్రోమైడ్ అని పిలవడానికి మిమ్మల్ని అనుమతించదు, బదులుగా మేము దీనిని ప్రొపెన్ ఉత్పన్నం అని పిలుస్తాము ఎందుకంటే మూడు కార్బన్ ఉన్నాయి.
అణువులు మరియు డబుల్ బాండ్ మరియు ప్రొపీన్ మాతృ హైడ్రోకార్బన్ అని మీకు తెలుసు, ఇక్కడ డబుల్ బాండ్ ఉంది కాబట్టి ఇది సాధారణ ప్రొపేన్ కాబట్టి ప్రొపైన్ మాతృ హైడ్రోకార్బన్ మరియు బ్రోమిన్ అణువు డబుల్ బాండ్‌పై కాదు, దాని తర్వాత వచ్చే కార్బన్‌పై జతచేయబడుతుంది .
డబుల్ బాండ్ కాబట్టి
మనం డబుల్ బాండ్‌కు సాధ్యమైనంత తక్కువ సంఖ్యను పొందే విధంగా ఈ అణువును నంబర్ చేయడం ప్రారంభిస్తాము కాబట్టి డబుల్ బాండ్ కార్బన్ నంబర్ వన్ నుండి మొదలవుతుంది, ఇది కార్బన్ నంబర్ టూకి వెళుతుంది మరియు మూడవ కార్బన్‌లో మనకు బ్రోమిన్ అణువు జతచేయబడి ఉంటుంది.
త్రీ ప్రోమో ప్రొపీన్ అని పిలుస్తారు లేదా మరియు డబుల్ బాండ్ నిజానికి బ్రోమిన్ కార్బన్‌పై కాదు అని మీకు చెప్పడానికి మధ్యలో ఒకదాన్ని ఉంచాము కానీ మీరు మూడు కొలిచండి బ్రో మోప్రొపేన్ బ్రోమిన్ పరమాణువు ఉన్న కార్బన్‌పై డబుల్ బాండ్ సరిగ్గా లేదని స్పష్టంగా తెలుస్తుంది, అయితే ఇది త్రీ బాంబ్ ప్రాప్ 1 ఇన్ 3 బ్రోమో ప్రొపేన్ కూడా బాగానే ఉంటుంది.

ఇది బెంజైల్ సమ్మేళనం అని చూశాను ఎందుకంటే ఇది బెంజైల్ ఫ్లోరైడ్, ఎందుకంటే బెంజైల్ సమూహం ఫ్లోరిన్‌తో జతచేయబడి ఉంటుంది, అయితే ఐపాక్ పేరు ఇక్కడ చాలా ఆసక్తికరంగా ఉంది ఎందుకంటే ఇది ఫినైల్ మరియు ఫ్లోరిన్‌తో జతచేయబడిన మిథైల్ సమూహంగా చూడాలి కాబట్టి మేము దీనిని ఇలా పిలుస్తాము.
ఫ్లోరోఫెనైల్ మీథేన్ ఇది ఫినైల్ ఫ్లోరోమీథేన్ కాదు, దీనికి వేరే పేరు కూడా పెట్టవచ్చు, దీనిని బెంజీన్‌కి జోడించిన మిథైల్ ఫ్లోరైడ్ అని కూడా పిలుస్తారు, కాబట్టి ఇది ఫ్లోరో మీథేన్ బెంజీన్, మిథైల్ బెంజీన్ దీనికి మరొక పేరు కానీ మీరు దీన్ని ఎప్పుడైనా చూడవచ్చు.
మిథైల్ సమూహం ఫ్లోరిన్ మరియు ఫినైల్ రింగ్‌తో జతచేయబడింది కాబట్టి దీనిని ఐపాక్‌లో ఫ్లోరోఫెనైల్ మీథేన్ అంటారు కాబట్టి ఇప్పుడు మనం ముందుకు వెళ్దాము మరియు మేము పాలీహాలోజినేటెడ్ లేదా డైహాలోజినేట్‌ని పరిశీలిస్తాము d సమ్మేళనాలు కాబట్టి ఇక్కడ నేను ఈథేన్ అణువును కలిగి ఉన్నాను, అది రెండు క్లోరిన్ అణువులతో జతచేయబడి ఉంది, కాబట్టి నేను ఇక్కడ మధ్య శ్రేణిలో మొదటిది ఉదాహరణ గురించి మాట్లాడుతున్నాను కాబట్టి ఇది రెండు క్లోరిన్ అణువులతో జతచేయబడిన ఈథేన్ అణువు కాబట్టి దీనిని మనం ఒక డైక్లోరో అని పిలుస్తాము.
ఈథేన్ అంటే క్లోరిన్ పరమాణువులు ఒకే కార్బన్ పరమాణువుపై ఉన్నందున మనం ఇస్తాం మరియు ఒకే కార్బన్ అణువుకు రెండు ప్రత్యామ్నాయాలు జతచేయబడినప్పుడు మనం సంఖ్యను రెండుసార్లు ఇస్తాము కాబట్టి మనం ఒకటి కామా అని చెబుతాము కాబట్టి అది ఒకటి డైక్లోరో ఈథేన్ మరియు దీని అల్పమైన పేరు ఇథైలెడిన్ క్లోరైడ్ కాబట్టి ఇది నిజానికి ఇథిలెడిన్

అనేది డబుల్ బాండ్‌ని కలిగి ఉన్నటువంటి కాన్సెప్ట్ నుండి వచ్చింది ఎందుకంటే ఇక్కడ మనం రెండు హైడ్రోజన్ పరమాణువులను భర్తీ చేసాము కాబట్టి ఈ సమ్మేళనాలను సాధారణ పేరులో ఇథిలినెడిన్ క్లోరైడ్ అని పిలుస్తారు.
మీకు పేర్లు హృదయపూర్వకంగా తెలిస్తేనే తెలుస్తుంది, అయితే upsc పేర్లు ఎల్లప్పుడూ మనం ఇవ్వగలిగేవి కాబట్టి ఇక్కడ రెండవ సమ్మేళనం ఒకటి రెండు డైక్లోరో ఈథేన్ కాబట్టి ఇది నేను దీని యొక్క ఒక ఐసోమర్ రెండవ సమ్మేళనం క్లోరిన్ రెండవదానికి తరలించబడింది తప్ప మొదటి దాని యొక్క ఐసోమర్, కాబట్టి మేము దానికి ఒక కామా రెండు కార్బన్ పరమాణువుపై రెండు ప్రత్యామ్నాయాలు ఉన్నాయని మరియు అది ఒక e తర్వాత ఒకటి రెండు డైక్లోరో ఈథేన్ అని చెబుతాము.
మరియు దీనిని సాధారణంగా ఇథిలీన్ డైక్లోరైడ్ అని పిలుస్తారు, ఇథిలీన్ అంటే ఇథేన్ అంటే ఏమిటో మీకు తెలుసు కాబట్టి ఇది ఒక ఇథీన్ లేదా ఇథిలీన్‌పై క్లోరిన్ జోడించినట్లుగా ఉంటుంది మరియు ఇథిలీన్ యొక్క ప్రతి కార్బన్ అణువులపై రెండు క్లోరిన్ అణువులు ఉన్నాయి .
కాబట్టి మేము వాటిని సాధారణ పేరులో ఇథిలీన్ డైక్లోరైడ్ అని పిలుస్తాము, ఈ రెండు సమ్మేళనాలకు కూడా చాలా ఆసక్తికరమైన పేరు ఉంటుంది, కొన్నిసార్లు ప్రజలు దీనిని జెర్మినల్ డైహలైడ్ అని పిలుస్తారు, కాబట్టి జెర్మినల్ సమయానికి మనం నిజంగా అర్థం చేసుకున్నది ఏమిటంటే హాలోజన్ అణువులు రెండూ జతచేయబడి ఉంటాయి.
అదే కార్బన్ పరమాణువు కాబట్టి హాలోజన్ పరమాణువులు ఒకదానికొకటి దగ్గరగా ప్రక్కనే ఉన్న కార్బన్ పరమాణువులకు జోడించబడి ఉంటే దానిని జెర్మినల్ డైహలైడ్ అని పిలుస్తాము, అప్పుడు మేము ఈ రెండు కార్బ హాలోజన్ పరమాణువులు సమీపంలో ఉన్నాయని చెబుతాము.
ఒకదానికొకటి ఉంటే వాటిని బైసోనల్ డైహయలైట్‌లు అని పిలుస్తారు కాబట్టి ఇవి రెండు పేర్లు కాబట్టి ఇది జెమినల్ డైహలైడ్ ఇది విసినల్ డైహనిడ్ కాబట్టి మీరు ఆర్గానిక్ కెమిస్ట్రీలో ఈ పేర్లను ఉపయోగించడాన్ని చూడవచ్చు, అంటే మీరు జెర్మినల్ సమయం విన్నప్పుడల్లా సంక్షిప్త రూపం రత్న రత్నం కాబట్టి హాలోజన్ పరమాణువులు రెండూ ఒకే కార్బన్

పరమాణువుపై ఉంటాయి మరియు విసినల్ అంటే అవి ఒకదానికొకటి చాలా దూరంలో ఉన్న ప్రక్కనే ఉన్న కార్బన్ అణువులపై ఉన్నాయి కానీ ప్రక్కనే ఉన్న కార్బన్ అణువులపై మూడవ ఉదాహరణ మీథేన్ ఉత్పన్నం రెండు హాలోజన్‌లు మీథేన్‌తో జతచేయబడి ఉంటాయి , దీనిని డైక్లోరోమీథేన్ అని పిలుస్తారు, కాబట్టి iupac పేరు చాలా సులభం, మేము క్లోరో మీథేన్ అని అంటాము మరియు ఒకటి కంటే ఎక్కువ క్లోరిన్ ఉంటే, మేము దానికి ఉపసర్గను జోడిస్తాము కాబట్టి ఈ సందర్భంలో రెండు క్లోరిన్ అణువులు ఉన్నాయి కాబట్టి అది డైక్లోరోమీథేన్ అవుతుంది.

మరియు చివరిది ట్రై బ్రోమోమీథేన్ ఎందుకంటే మూడు బ్రోమిన్ ఈ రెండు సమ్మేళనాలకు అల్పమైన పేర్లు డైక్లోరోమీథేన్ మిథైలీన్ క్లోరైడ్ కాబట్టి ఇది ఇథైల్‌ను పోలి ఉంటుంది.

రెండు హైడ్రోజన్ పరమాణువులు క్లోరిన్‌తో భర్తీ చేయబడతాయి మరియు చివరిదానికి బ్రోమోఫార్మ్ అనే పేరు ఉంది మరియు సంబంధిత క్లోరిన్ అనలాగ్ క్లోరోఫామ్, ఇది మీకు ఇప్పటికే తెలిసిన బ్రోమో ఫోమ్ మరియు క్లోరోఫామ్‌లు కూడా మీ upsc ద్వారా ఆమోదించబడతాయి, అయినప్పటికీ అవి కఠినమైన నిబంధనల ప్రకారం లేవు.

iupac నామకరణం అవి బెంజీన్ టోలుయెన్‌తో సమానమైన పదం మరియు దానిని అంగీకరించవచ్చు ఇప్పుడు నేను చివరి ఉదాహరణను ఇక్కడ ఉంచాను, తద్వారా మనం చర్చించిన అన్ని అంశాలను సంగ్రహించవచ్చు కాబట్టి ఈ సమ్మేళనాలలో ప్రతి ఒక్కటి నా వద్ద ఉన్న కామన్‌లు పెంటైన్‌గా ఉంటాయి.

వాటిలో ఐదు కార్బన్ అణువులు ఉన్నాయి, కానీ మీరు నియమాలను సరిగ్గా పాటిస్తే వాటి iupac పేర్లు మారుతూ ఉంటాయి, మేము వాటికి పేరు పెట్టగలుగుతాము మరియు వాటికి సాధారణ పేర్లు ఉండవు కాబట్టి ఈ సమ్మేళనాలు సంక్లిష్టంగా ఉంటాయి కాబట్టి అవి సాధారణంగా పేరు పెట్టబడవు కాబట్టి a ఈ సమ్మేళనం గురించి మాట్లాడాలనుకునే వ్యక్తికి అతను వెంటనే గుర్తుంచుకునే మరియు చెప్పగలిగే పేరు ఉండదు కాబట్టి వారికి మనం ఉపయోగించే iupac పేర్లు మాత్రమే ఉన్నాయి కానీ iup పేర్లలో మీకు తెలియక పోయినా మీరు ఇవ్వగలిగేది అదే ప్రయోజనం కాబట్టి ఈ అణువును చూద్దాం కాబట్టి ఈ అణువుకు డబుల్ బాండ్ ఉంది మరియు దీనికి బ్రోమిన్ అణువు ఉంది కాబట్టి డబుల్ బాండ్ పేరును మారుస్తుంది కాబట్టి మేము చెప్పాము సమ్మేళనం మాతృ హైడ్రోకార్బన్‌ను ఇప్పుడు పెంటైన్‌గా పిలుస్తారు, ఇది ఆల్కనేస్‌కు అనుగుణంగా ఉండే ఒక ene కాదు aneతో ముగుస్తుంది కాబట్టి ఇది ఆల్కెన్ కాబట్టి డబుల్ బాండ్ అతి తక్కువ సంఖ్యను పొందాలి కాబట్టి మేము ch3 నుండి ఈ ముగింపు నుండి పేరు పెట్టడం ప్రారంభిస్తాము.

ఈ నిర్దిష్ట సమ్మేళనం సంఖ్య రెండును పొందుతుంది, ఆపై డబుల్ బాండ్ మూడు సంఖ్యకు కొనసాగుతుంది మరియు చివరికి బ్రోమిన్ నాల్గవ కార్బన్‌కు జోడించబడుతుంది, దాని తర్వాత ch3 ఉంటుంది కాబట్టి మీరు పొడవైన అలిఫాటిక్ గొలుసును చూడవచ్చు మరియు ఆ గొలుసు కార్బన్ సంఖ్య మధ్య డబుల్ బంధాన్ని కలిగి ఉంటుంది.

రెండు మరియు మూడు మరియు బ్రోమిన్ నాల్గవ కార్బన్‌తో జతచేయబడింది కాబట్టి మేము ఈ సమ్మేళనాన్ని నాలుగు బ్రోమో పెంటెన్ అని పిలుస్తాము ఎందుకంటే ఇందులో ఐదు కార్బన్ పరమాణువులు రెండుగా ఉంటాయి ఎందుకంటే డబుల్ బాండ్ సెకన్‌లో ఉంటుంది.

d కార్బన్ కాబట్టి దీనిని నాలుగు బ్రోమోపెంటెన్ అని పిలుస్తారు, ఇప్పుడు ఇక్కడ రెండవ సమ్మేళనం చూద్దాం ఐదు కార్బన్ అణువులు ఉన్నాయి, అయితే మీరు దీన్ని చూస్తే మనం నాలుగు కార్బన్ గొలుసులను మాత్రమే గీయగలుగుతాము మరియు ఇక్కడ ఈ ch3 ఎల్లప్పుడూ ఒక లాగా చూడాలి.

ప్రత్యామ్నాయం మరియు నేను ముందు పేర్కొన్న డబుల్ బాండ్ అత్యల్ప సంఖ్యను పొందే విధంగా మేము పేరు పెడతాము కాబట్టి డబుల్ బాండ్ nలో ఒకదాని నుండి మొదలవుతుంది కాబట్టి మేము డబుల్ బాండ్ ch2 డబుల్ బాండ్‌ని కలిగి ఉన్న ch2లో ఒకదానిని ప్రారంభించడం ప్రారంభిస్తాము మరియు బ్రోమిన్ మూడవ కార్బన్‌పై ఉంది మరియు అది ch3 కాబట్టి ఇక్కడ ఉన్న ch3 ఇది ప్రత్యామ్నాయంగా చూడాలి కాబట్టి ఈ ch3 ఇక్కడ ప్రత్యామ్నాయం కాబట్టి మనం దీనికి పేరు పెట్టడానికి ప్రయత్నించినప్పుడు బ్రోమిన్ మూడవ కార్బన్‌పై ఉందని చెబుతాము.

పరమాణువు ఒకటి రెండు మూడు వంతుల కార్బన్ పరమాణువు తరువాత మిథైల్ సమూహం రెండవదానిలో ఉంటుంది కనుక ఇది మూడు బ్రోమో రెండు లోహం మరియు ఇది ఒక బ్యూటీన్ ఎందుకంటే పొడవైన గొలుసులో నాలుగు కార్బన్‌లు మాత్రమే ఉన్నాయి కాబట్టి మూడు బ్రోమో రెండు మిథైల్ అయితే ఒకటి కాబట్టి ఇది ఒకటి వెంటనే ఫోన్ చేస్తాను మీరు డబుల్ బాండ్ మొదటి కార్బన్‌పై ఉన్నందున ఈ ఐపాక్ పేర్లతో మంచి విషయం ఏమిటంటే , ఈ సమ్మేళనం ఎవరికైనా ఇచ్చినట్లయితే మరియు ఎవరైనా అప్‌లను అనుసరిస్తే మీరు ఖచ్చితంగా రోల్ చేస్తే వారందరికీ ఒకే పేరుతో వస్తారు.

సమ్మేళనాలు మొదటిసారిగా కనిపించినప్పటికీ
, ఈ పేరు మీకు ఇచ్చినట్లయితే, వారు ఈ నియమాలను అనుసరించి ఒక ప్రత్యేకమైన పేరును వ్రాయగలరు మరియు మీకు iupsa పాత్రలు తెలిస్తే మీరు ఒక నిర్మాణాన్ని వ్రాయమని అడిగితే, మీరు ఒకదానిని మాత్రమే గీయగలరు.

ఈ అణువుకు అనుగుణంగా ఉండే నిర్మాణం, దీని గురించి ఆసక్తికరమైన వాస్తవం ఏమిటంటే, స్వచ్ఛమైన మరియు అనువర్తిత రసాయన శాస్త్రం కోసం అంతర్జాతీయ యూనియన్ ఈ నియమాల సెట్‌తో ముందుకు రావడానికి ఇది ఖచ్చితమైన కారణం, తద్వారా మనం చూసే ప్రతి సేంద్రియ సమ్మేళనం చేయగలదు.

ప్రత్యేకంగా పేరు పెట్టబడింది మరియు మోకాలి ఆధారంగా వేరు చేయవచ్చు కాబట్టి దీన్ని పూర్తి చేయడానికి చివరి భాగాన్ని చూద్దాం, కాబట్టి ఇది మళ్లీ నాలుగు కార్బన్ గొలుసు బ్రోమిన్‌లో ప్రత్యామ్నాయంగా మిథైల్ సమూహాన్ని కలిగి ఉంది.

చివరిదానికి జోడించబడింది, అయితే డబుల్ బాండ్‌కు సాధ్యమయ్యే అతి చిన్న సంఖ్యను పొందే విధంగా మేము

ఎల్లప్పుడూ ఈ సమ్మేళనానికి పేరు పెట్టాలి, కాబట్టి డబుల్ బాండ్ ఎల్లప్పుడూ ఇక్కడ నుండి లేదా ఇక్కడ నుండి ప్రారంభమైనా పర్వాలేదు.

రెండవ కార్బన్ అప్పుడు మేము దానిని బ్రోమిన్‌తో జత చేసిన కార్బన్ నుండి పేరు పెట్టడం ప్రారంభిస్తాము ఎందుకంటే బ్రోమిన్ ప్రత్యామ్నాయం కూడా తక్కువ సంఖ్యను పొందుతుంది కాబట్టి ఈ సమ్మేళనానికి ఒక బ్రోమో మరియు రెండవ కార్బన్‌పై ఒక బ్రోమో టూ మెటల్ అయితే రెండు అని పేరు పెట్టాలి.

కాబట్టి మనం మరొక చివర నుండి పేరు పెట్టడం ప్రారంభిస్తే ఇది ముఖ్యమైన విషయం, మనం దీనిని ఫోర్ బ్రోమో త్రీ మిథైల్ బ్యూటీన్ అని పేరు పెట్టాలి కాబట్టి డబుల్ బాండ్ ఇప్పటికీ కార్బన్ నంబర్ టూపై ఉన్నప్పటికీ ప్రత్యామ్నాయాలు మిథైల్ మరియు బ్రోమిన్ కార్బన్ నంబర్ 3కి వెళ్తాయి.

మరియు నాలుగు కాబట్టి మనం అలా జరగడానికి అనుమతించకూడదు, ఈ రెండు ప్రత్యామ్నాయాలు కూడా వీలైనంత తక్కువ సంఖ్యలను పొందే విధంగా మేము ఎల్లప్పుడూ పేరు పెట్టాలి కాబట్టి దీనికి ఒక br అని పేరు పెట్టాలి ఓమో టూ మెటల్ బ్యూటేన్ కాబట్టి దీనితో నేను అలిఫాటిక్ కామర్స్‌కు హాలో ఆల్కనేస్ అని పేరు పెట్టడం మానేస్తాను మరియు నేను ముందుకు వెళ్లి హైలురోనిన్‌ల గురించి మాట్లాడటం ప్రారంభిస్తాను

కాబట్టి సాధారణంగా ఏర్పాటు చేయబడిన అన్ని హాలో ఒకే సాధారణ పేరు మరియు iupc పేరును కలిగి ఉంటాయి కాబట్టి కొన్ని కారణాల వల్ల అవి కూడా ఉన్నాయి upc iupac నియమాలను నిర్దేశించకముందే వాటిని ఎల్లప్పుడూ హాలో అరేంజ్డ్ అని పిలుస్తున్నారు కాబట్టి ఇక్కడ చాలా సరళమైనది నా దగ్గర బ్రోమోబెంజీన్ ఉంది కాబట్టి దీనిని iupscలో మరియు సాధారణ మనిషిలో బ్రోమోబెంజీన్ అంటారు కాబట్టి దీనిని బెంజెల్ బ్రోమైడ్ అని పిలవరు ఎందుకంటే మీరు బెంజాల్ బ్రోమైడ్ అనేది మరేదో తెలుసా, దీనిని ఫినైల్ బ్రోమైడ్ అని కూడా పిలవరు లేదా దీనిని సాధారణంగా బ్రహ్మ బెంజీన్ అని పిలుస్తారని ఐయుపాక్ నామకరణంలో అలాగే ఇప్పుడు ఈ అణువులను పిలిచే సాధారణ పద్ధతిలో ఇప్పుడు నాకు రెండు బ్రోమిన్ అణువులు ఉంటే అది చాలా సులభం ఐయూపాక్‌లో మీరు ఈ రెండు బ్రోమిన్ పరమాణువులు సాధ్యమైనంత తక్కువ సంఖ్యను పొందే విధంగా నంబర్ చేయండి కాబట్టి ఇది 1 2 డైబ్రోమోబెంజీన్ కాబట్టి సాధారణ నామకరణంలో మాత్రమే తేడా ఉంటుంది.

మీరు ఆర్థోమెటా మరియు పారా కాండం నేర్చుకున్నారు కాబట్టి ప్రత్యామ్నాయం ప్రక్కనే ఉన్న కార్బన్ అణువుపై ఉంటే మీరు దానిని ఆర్థోడిబ్రోమోబెంజీన్ అని పిలుస్తారు, అది ఒకదానికొకటి దూరంలో ఉంటే మేము దానిని మెటాడిబ్రోమోబెంజీన్ అని పిలుస్తాము మరియు అవి ఒకదానిలో ఒకటి నాలుగవ స్థానంలో ఉంటే అప్పుడు మేము దీనిని పైరోడిబ్రోమోబిన్సైడ్ అని పిలవండి కాబట్టి ఆర్థో మెటా మరియు పారా అనేవి సాధారణ నామకరణ నమూనాతో అనుబంధించబడి ఉంటాయి, అయితే ఒకటి రెండు ఒకటి మూడు మరియు ఒక నాలుగు ఈ సమ్మేళనాలకు iupscలో పేరు పెట్టే మార్గాలు ఇప్పుడు ఇక్కడ నేను ఇక్కడ ఉద్దేశపూర్వకంగా ఒక ఉదాహరణను ఉంచాను కాబట్టి ఇక్కడ మీరు బ్రోమిన్ అణువు ఉందని మరియు రెండు క్లోరిన్ అణువులు ఉన్నాయని మీరు చూడవచ్చు కాబట్టి ఇప్పుడు మనం వాటికి ఎలా పేరు పెట్టాలి, మనం వాటికి పేరు పెట్టడం ఎక్కడ ప్రారంభించాలి కాబట్టి నేను ఈ క్లోరిన్ ఉన్న కార్బన్‌ను ఒకటిగా పిలిస్తే, నేను రెండవ క్లోరిన్ అణువును కలిగి ఉంటాను రెండు మరియు బ్రోమిన్ అణువు మరియు కార్బన్ సంఖ్య నాలుగు అయితే నేను బ్రోమిన్ నుండి నంబరింగ్ చేయడం ప్రారంభిస్తే , కార్బన్ నంబర్ వన్ బ్రోమిన్‌ను పొందుతుందని మరియు మూడు మరియు నాలుగు క్లోరిన్ పొందుతుందని నేను చూస్తాను రెండు సందర్భాల్లోనూ మొదటి కార్బన్ ఇక్కడ రెండవ ప్రత్యామ్నాయం స్థానంలో ఉంది కాబట్టి నేను ఈ సంఖ్యలను ఇక్కడ వ్రాయడానికి ప్రయత్నిస్తాను కాబట్టి నేను అలా చేసినప్పుడు మీరు వాటిని బాగా చూడగలరని నేను ఆశిస్తున్నాను కాబట్టి నేను దీన్ని 1 అని పిలుస్తాను 2 3 మరియు 4 కాబట్టి నేను అలా చేసినప్పుడు ప్రత్యామ్నాయాలు ఒకటి రెండు మరియు నాల్గవ కార్బన్ పరమాణువులపై ఉన్నాయని మీరు చూడగలుగుతున్నాను, నేను ముందుకు వెళ్లి బ్రోమిన్‌ను ఒకటిగా నంబరింగ్ చేయడం ప్రారంభించినట్లయితే, నేను కూడా ఈ సంఖ్యను ఇక్కడ ఇవ్వగలను దీన్ని ఒకటిగా పిలవండి ఇది రెండు ఇది మూడు మరియు ఇది నాలుగు కాబట్టి దీనికి పేరు పెట్టడానికి ఇది మరొక మార్గం కాబట్టి బ్రోమిన్ అణువు మొదటి కార్బన్‌పై ఉంటుంది, ఆపై నా రెండవ రెండు ప్రత్యామ్నాయాలు మూడు మరియు మూడవ మరియు నాల్గవ కార్బన్‌పై ఉన్నాయి కాబట్టి ఇది నేను చెప్పేది వద్దు ఎందుకంటే ఆహ్ నా సంఖ్యలు ఎక్కువగా ఉన్నాయి కాబట్టి మీరు ఈ సంఖ్యలను మొత్తంగా చూసినప్పుడు మీరు ఈ సంఖ్యలను సంక్షిప్తీకరించినప్పుడు మీకు సాధ్యమైనంత తక్కువ సంఖ్య వస్తుంది కాబట్టి మీరు దీనికి పేరు పెట్టాలి కాబట్టి మేము దీనికి పేరు పెడతాము ఒకటి రెండు మరియు నాలుగు ప్రత్యామ్నాయ సమ్మేళనం b ఇప్పుడు మనం మొదట ఏమి వ్రాస్తాము ముందుగా క్లోరోను వ్రాస్తాము లేదా బ్రోమోను ముందుగా వ్రాస్తాము, అయితే బ్రోమిన్ కార్బన్ నంబర్ 4పై ప్రత్యామ్నాయంగా ఉన్నప్పటికీ, మేము మొదట వ్రాస్తాము, మేము మొదటగా uhతో అనుబంధించబడిన సంఖ్యను అనుబంధించని సంఖ్యను చేయము .

నిర్దిష్ట ప్రత్యామ్నాయం మేము వర్ణమాల కోసం మాత్రమే చూస్తాము కాబట్టి ఈ సందర్భంలో బ్రోమో నాల్గవ కార్బన్ అణువుపై ఉన్నప్పటికీ అది బి అక్షర క్రమంలో మొదట వస్తుంది కాబట్టి మేము దీనిని 4 బ్రోమో 1 2 డైక్లోరోబెంజీన్ అని పిలుస్తాము కాబట్టి దీనికి వేరే పేరు ఉండాలి upc నియమాల ప్రకారం మీరు ఈ సమ్మేళనానికి ఇచ్చిన పేరు తప్పుగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇప్పుడు నా వద్ద ఉన్న చివరి భాగం చూడండి కాబట్టి ఇది క్లోరిన్ అణువు మరియు ch3 అనే సమ్మేళనం కాబట్టి ch3 సమూహానికి జోడించబడిన బెంజీన్ రింగ్ మాకు తెలుసు లోహ సమూహానికి జోడించబడినది టోలున్ కాబట్టి టోలున్ కూడా ఆమోదించబడిన iupac పేరు కాబట్టి బెంజీన్ టోల్యూన్ ఈ రెండూ అంగీకరించబడతాయి లేకపోతే మీరు దీనిని మిథైల్

బెంజీన్ అని కూడా పిలవవచ్చు ఎందుకంటే iupsu కూడా ఈ పేరును ఈ సమ్మేళనంలో అంగీకరిస్తుంది.
 మీరు ఒక క్లోరో2 మిథైల్ బెంజీన్ కలిగి ఉన్నారని మీరు చూస్తారు కాబట్టి మీరు క్లోరిన్‌ను ఒకటిగా పిలుస్తారు, ఎందుకంటే ఈ సందర్భంలో క్లోరిన్ మొదటి వర్ణమాలను కలిగి ఉంటుంది c uh ఎల్లప్పుడూ వాటి ముందు ఉంటుంది కాబట్టి మేము దానిని ఒక క్లోరో టూ మిథైల్ బెంజీన్ అని పిలుస్తాము లేదా దీనిని రెండు క్లోరోటోల్యూన్ అని కూడా పిలుస్తారు, కాబట్టి ఇది ప్రత్యామ్నాయం ఒక కార్బన్ నంబర్ టూతో టోలుయెన్ అయితే సాధారణ వ్యవస్థలో ఈ అణువు ఆర్థో స్థానంలో క్లోరిన్ అణువుతో కూడిన టోలున్ అణువు కాబట్టి దీనిని ఆర్థో క్లోరోటోలుయెన్ అని పిలవాలి కాబట్టి ఇది సాధారణంగా iupac పేర్లు మరియు సాధారణ పేర్ల గురించి
మీరు చాలా తరచుగా చూసే ఏదైనా సాధారణ పేర్లను వీలైనంత వరకు గుర్తుంచుకోవడానికి ప్రయత్నించండి మరియు మీరు వాటిని చూసినప్పుడు వ్యక్తులు వాటిని సాధారణ పేర్లతో సూచిస్తే వాటిని తెలుసుకోవడం మంచిది .
  వాటిలో కొన్నింటిని గుర్తుంచుకోవడం సరైంది కాదు, కాకపోయినా అది పెద్ద తప్పు కాదు ఎందుకంటే మీరు చూసే అన్ని పేర్లను మీరు గుర్తుంచుకోవాల్సిన అవసరం లేదు కాబట్టి మీరు వాటిలో కొన్నింటిని సెకండర్ వంటి వాటిని గుర్తుంచుకోవాలి y కానీ టేల్ ఐసోప్రొపైల్ ఐసోబ్యూటిల్ మరియు ఇంకా ఇతర సాధారణ పేర్లన్నీ మీరు దాటవేయవచ్చు, అయితే మీరు మీ మార్గంలో వచ్చే ఏదైనా అణువుకు సరైన ఐయూపాక్ నంబర్‌ను ఇవ్వగలరని నిర్ధారించుకోండి, కాబట్టి మీరు చేయగలరు.
 ఈ నియమాలను అనుసరించడానికి మరియు వాటికి సరిగ్గా పేరు పెట్టడానికి మీ పాఠ్యపుస్తకంలో ఈ సమ్మేళనం యొక్క ఈ నామకరణానికి సంబంధించిన కొన్ని సమస్యలు కూడా ఉన్నాయని మీ పాఠ్య పుస్తకంలో చాలా ఉదాహరణలు ఉన్నాయి , కాబట్టి మీరు వాటిని వ్రాసి, మీరు అన్నింటినీ వ్రాయగలరని నిర్ధారించుకోవాలని నేను సూచిస్తున్నాను.
  upsc పేర్లు సాధ్యమే సరే కాబట్టి మేము ఈ సమ్మేళనానికి ఎలా పేరు పెట్టవచ్చో ఇప్పుడు మేము ఇప్పటికే చర్చించాము కాబట్టి ఇప్పుడు మీరు ఈ సమ్మేళనాలకు పేర్లు పెట్టగలరు కాబట్టి మేము దానిని చేయగలిగిన తర్వాత తదుపరి విషయం ఇప్పుడు మేము నిజంగా కెమిస్ట్రీని చూడటం ప్రారంభిస్తాము.
  ఈ సమ్మేళనం మీరు ఆర్గానోహాలోజన్ సమ్మేళనాన్ని చూస్తారు కాబట్టి మీరు ఇప్పుడు గుర్తించలేక పోయినప్పటికీ మీరు దీన్ని గుర్తించగలుగుతున్నారు కాబట్టి మీరు ఇప్పుడు దానికి సరైన పేరు పెట్టగలరు, తద్వారా మరొక వ్యక్తి వినగలరు మీరు మాట్లాడుతున్న కాంపోనెంట్ గురించి కానీ తదుపరి ముఖ్యమైన విషయం ఏమిటంటే, మేము ఇప్పుడు ఈ సమ్మేళనాల ప్రతిచర్యల గురించి మాట్లాడటం ప్రారంభించాము మరియు ఈ సమ్మేళనాలను ఎలా తయారు చేయవచ్చు అనే దాని గురించి కూడా మాట్లాడటం ప్రారంభించాము కాబట్టి మీకు హాలో ఆల్కేన్ లేకపోతే మీరు వాటిని ఎలా తయారు చేయాలనుకుంటున్నారు హాలోజన్ పరమాణువు కార్బన్ పరమాణువును అనుసంధానించినప్పుడు దానికి సరిగ్గా ఏమి చేస్తుందో మనం తెలుసుకోవడం ఎల్లప్పుడూ ముఖ్యం అని తెలుసుకోవడం కోసం వాటిని తయారు చేయండి, కాబట్టి సాధారణ హైడ్రోకార్బన్‌లతో పోల్చితే హాలో ఆల్కేన్‌లు విభిన్న లక్షణాలను కలిగి ఉన్నాయని మీరు ఊహించి ఉండవచ్చు.
 భిన్నంగా చెప్పాలంటే హాలోజన్ పరమాణువు కార్బన్ పరమాణువు కంటే ఎక్కువ ఎలెక్ట్రోనెగటివ్‌గా ఉంటుంది కాబట్టి మీరు హాలోజన్ పరమాణువుకు కార్బన్ పరమాణువును జోడించినప్పుడల్లా అది ఒకదానికొకటి జతచేయబడిన రెండు కార్బన్ పరమాణువుల వలె ఉండదు.
 పరమాణువు అన్ని హాలోజన్‌ల సమూహం 17 మూలకాలు కార్బన్ కంటే ఎక్కువ ఎలక్ట్రోనెగటివ్‌గా ఉంటాయి కాబట్టి అవి ఏమి చేస్తాయి అంటే అవి ఎలక్ట్రాన్‌లను వాటి వైపుకు మరింతగా లాగడానికి ప్రయత్నిస్తాయి కాబట్టి కార్బన్ మరియు హాలాగ్ ఉన్నప్పుడు en atom ah బంధాన్ని ఏర్పరిచే ఎలక్ట్రాన్‌లను బంధించడంలో పాల్గొంటుంది, ఫలితంగా హాలోజన్ వైపు మరియు కార్బన్ పరమాణువు నుండి దూరంగా లాగబడుతుంది, ఫలితంగా నేను ఈ స్లయిడ్‌లో చూపిన విధంగా కార్బన్ ఎల్లప్పుడూ స్వల్పంగా ధనాత్మక చార్జ్‌ను అనుభవిస్తున్నట్లు మీరు చూస్తారు ఎందుకంటే ఇది ఇప్పటికే సహకరించింది బంధం కోసం ఒక ఎలక్ట్రాన్ అయితే ఆ ఎలక్ట్రాన్ ఇప్పుడు కార్బన్ ఇష్టపడే దానికంటే కొంచెం ఎక్కువ హాలోజన్ వైపు కదులుతోంది కాబట్టి ఇప్పుడు కార్బన్ స్వల్పంగా ధనాత్మక చార్జ్‌ని కలిగి ఉంది మరియు హాలోజన్ నెగటివ్ చార్జ్‌ని కలిగి ఉండటం సంతోషంగా ఉంది కాబట్టి మనం ఈ బంధాన్ని గీయాలనుకుంటే దానిని సాధారణంగా ఒక చిన్న డెల్టా డెల్టా సిన్ డెల్టా పాజిటివ్ మరియు డెల్టా నెగటివ్‌తో సూచించబడే స్వల్ప ధనాత్మక చార్జ్‌ని గీయడానికి కూడా ఆదర్శంగా ఉండవచ్చు కాబట్టి డెల్టా పాజిటివ్ కార్బన్ అణువుతో మరియు డెల్టా నెగటివ్ హాలోజన్ అణువుతో నివసిస్తుంది కాబట్టి ఇది ఈ నిర్దిష్ట సమ్మేళనం అని చెప్పాలి.
 ఇప్పుడు ధ్రువీకరించబడింది ఈ ప్రత్యేక బంధం ఇప్పుడు ధ్రువణమైంది కాబట్టి అన్ని ఆర్గానో హాలోజన్ సమ్మేళనాలు సాధారణంగా ధ్రువణమవుతాయి కాబట్టి అవి ఈ బంధాలు ధ్రువణమవుతాయి కాబట్టి ఇవి అణువులకు ద్విధ్రువ క్షణం ఉంటుంది మరియు ద్విధ్రువ క్షణం సాధారణంగా యూనిట్ dలోని పరికరంలో కొలుస్తారు, ఇప్పుడు నేను ఇక్కడ మిథైల్ హాలైడ్‌లను జాబితా చేసాను కాబట్టి హలోమీథేన్ అణువు ఫ్లోరిన్ క్లోరిన్ బ్రోమిన్ మరియు అయోడిన్‌తో మొదలవుతుంది కాబట్టి నాకు ఆహ్ ఫ్లోరోమీథేన్ క్లోరోమీథేన్ బ్రోమోమీథేన్ ఉంది మరియు ఇక్కడ నా టేబుల్‌పై అయోడోమెథేన్ మరియు ఎడమ వైపు కాలమ్ కాబట్టి ఈ కాలమ్‌లో మీరు వాటిని కనుగొంటారు మరియు వెంటనే క్రింది కాలమ్‌లో నేను కలిగి ఉన్నవి బాండ్ పొడవు కాబట్టి కార్బన్ మరియు ఫ్లోరిన్ కార్బన్ ఫ్లోరిన్ బాండ్ పొడవును జతచేసినప్పుడు మీరు చూడవచ్చు కాబట్టి ఇవి పికోమీటర్‌లలో ఇవ్వబడ్డాయి కాబట్టి కార్బన్ ఫ్లోరిన్ బాండ్ పొడవు 139 పికోమీటర్‌లు లేదా 1.
39 ఆంగ్‌స్ట్రోమ్ కాబట్టి మీరు క్రిందికి వెళ్లినప్పుడు ఈ బాండ్ పొడవులు పెరుగుతున్నాయని మీరు కనుగొంటారు కాబట్టి మీరు

ఫ్లోరిన్ నుండి అయోడిన్‌కు వెళ్లినప్పుడు బాండ్ పొడవులో పెద్ద వ్యత్యాసం ఉంటుంది.
 సరిగ్గా అంచనా వేయబడింది ఎందుకంటే బంధం పొడవు అనేది పరమాణువుల మధ్య మధ్య దూరం, ఇది వాస్తవానికి బంధాన్ని ఏర్పరుస్తుంది కాబట్టి మీరు పెద్ద అణువును కలిగి ఉన్నప్పుడు అయోడిన్ లాగా, ఎందుకంటే అయోడిన్ సమూహంలో చాలా తక్కువగా ఉంటుంది కాబట్టి ఫ్లోరిన్‌తో పోల్చితే అయోడిన్ చాలా పెద్దదని మీరు కనుగొంటారు కాబట్టి అయోడిన్ మరియు కార్బన్ బంధం కలిసినప్పుడు బంధం పొడవుగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇది వరుసగా కొనసాగుతుంది కాబట్టి కార్బన్ క్లోరిన్ బంధం పొడవుగా ఉంటుంది.
  కార్బన్ ఫ్లోరిన్ బంధం కంటే కార్బన్ బ్రోమిన్ బంధం కార్బన్ క్లోరిన్ బంధం కంటే పొడవుగా ఉంటుంది మరియు కార్బన్ అయోడిన్ బంధం కార్బన్ బ్రోమిన్ బంధం కంటే పొడవుగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇది అంచనా వేయబడింది కాబట్టి ఇది బంధాల బలం గురించి ఇప్పుడు మీరు కనుగొనే ధోరణి.

మిథైల్ సమూహం ఫ్లోరిన్‌తో జతచేయబడినప్పుడు కార్బన్‌కు రెండు sp3 హైబ్రిడైజ్డ్ ఆర్బిటాల్ రైట్ కార్బన్ రెండో పీరియడ్‌లో పడిపోతుందని కూడా మీరు చూడవచ్చు, కనుక ఇది రెండవ ఆర్బిటాల్‌లో దాని బ్యాలెన్స్ ఎలక్ట్రాన్‌లను కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి దానికి రెండు ఉన్నాయని మీరు కనుగొనవచ్చు.
  sp3 కక్ష్య బంధాన్ని ఏర్పరుస్తుంది మరియు ఫ్లోరిన్ కాబట్టి ఈ రెండూ ఒకే పరిమాణంలో ఉంటాయి కాబట్టి వాటి కక్ష్యలు ఒకే పరిమాణంలో ఉంటాయి కాబట్టి చాలా క్లాసిక్ ప్రకారం కక్ష్యల అతివ్యాప్తి ద్వారా ఏర్పడే బంధం యొక్క అల్ భావనలు వాస్తవానికి మనకు దాదాపు ఒకే పరిమాణంలో ఉన్న రెండు కక్ష్యలు ఉన్నాయని మీరు కనుగొంటారు కాబట్టి వాటి అతివ్యాప్తి ప్రమేయం ఉన్న రెండు పరమాణువులను సంతృప్తిపరుస్తుంది కాబట్టి మీరు చాలా బలమైన మరియు కక్ష్య అతివ్యాప్తి చెందే బంధాన్ని పొందుతారు.
 పూర్తి కాకుండా పూర్తి కాబట్టి ఇది చాలా బలమైన బంధానికి దారి తీస్తుంది మరియు అది ఈ బంధం ఏర్పడే ఎంథాల్పీలో ప్రతిబింబిస్తుంది కాబట్టి మీరు కార్బన్ ఫ్లోరిన్ బంధానికి ఒక మోల్‌కు 452 కిలోజౌల్స్‌ని కనుగొంటారు, అయితే కార్బన్ అయోడిన్ బంధానికి ఇది 234కి తగ్గుతుంది.
 అయోడిన్ దాని పెద్ద కక్ష్యలతో వస్తుంది మరియు కార్బన్ ఇప్పుడు అందించడానికి చిన్న కక్ష్యను మాత్రమే కలిగి ఉంది కాబట్టి అవి అయోడిన్‌ను అతివ్యాప్తి చేసినప్పుడల్లా అతివ్యాప్తి పూర్తిగా సంతృప్తికరంగా ఉండదు కాబట్టి మీరు బంధం కొద్దిగా బలహీనపడిందని మరియు ఫలితంగా మీరు ఎల్లప్పుడూ కనుగొంటారు.
  కార్బన్ క్లోరిన్ బంధం మరియు కార్బన్ ఫ్లోరిన్ బాన్ కంటే పెద్ద కార్బన్ బ్రోమిన్ బంధం కంటే కార్బన్ అయోడిన్ బంధం యొక్క బంధ శక్తి బలహీనంగా ఉంటుంది d ఇప్పుడు బలంగా ఉన్నందున ద్విధ్రువ క్షణం గురించి పెద్దగా తేడా లేదు కాబట్టి నేను పేర్కొన్న అన్ని హాలోజన్ అణువులు మరింత ఎలక్ట్రోనెగటివ్‌గా ఉన్నాయని మీరు చూస్తారు మరియు బంధం యొక్క నమూనాలలో బంధన వ్యత్యాసం యొక్క నమూనాలలో ఈ వ్యత్యాసం ఉంది
శక్తులు మొదలగునవి అంతిమంగా ద్విధ్రువ క్షణం చాలా భిన్నంగా ఉండదు , కార్బన్ అయోడిన్ బంధం మినహా అవన్నీ దాదాపు 1.
8కి చేరుకుంటాయి, ఎందుకంటే ఇది అన్నింటికంటే బలహీనమైనది కాబట్టి ఈ ప్రత్యేక సందర్భంలో అయోడిన్ తగ్గడం మొదలవుతుంది.
 ఎలెక్ట్రోనెగటివ్ కాబట్టి ఈ సందర్భంలో అది కొంచెం తక్కువగా ఉంటుంది, మళ్లీ ఇది చాలా తక్కువగా ఉండదు, ఇది 1.
64 కాబట్టి ఈ కార్బన్ హాలోజన్ బంధాలన్నీ ధ్రువీకరించబడ్డాయి, అవి అన్నింటికీ ద్విధ్రువ క్షణం మరియు పోల్చదగిన ద్విధ్రువ క్షణాలు ఉంటాయి, ఇది కార్బన్ అయోడిన్ బంధం మినహా మిగిలిన వాటి కంటే సహేతుకంగా తక్కువగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇది cx బంధం ఎలా ఉంటుందనే దాని గురించి మీకు చాలా మంచి ఆలోచన ఇస్తుంది కాబట్టి మీరు కార్బన్‌కు హాలోజన్ జోడించబడిందని చూసినప్పుడు వెంటనే కార్బన్ సానుకూలంగా ఉందని గుర్తుంచుకోండి.
 చార్జ్ చేయబడింది లేదా మరో మాటలో చెప్పాలంటే, కార్బన్ ఇప్పుడు ఎలక్ట్రాన్‌ల కోసం వెతుకుతోంది, అయితే హాలోజన్ ప్రతికూల చార్జ్‌తో బయలుదేరడానికి సిద్ధంగా ఉంది, ఇది ఇప్పటికే కార్బన్ నుండి ఎలక్ట్రాన్‌లను కొద్దిగా తన వైపుకు లాగింది, ఇప్పుడు అది కార్బన్‌ను వదిలి కార్బన్‌ను పాజిటివ్ చార్జ్‌తో వదిలివేయడానికి సిద్ధంగా ఉంది కాబట్టి కార్బన్ ఎక్కడి నుంచో ఎలక్ట్రాన్‌లను పొందితే అది హాలోజన్‌ను విడిచిపెట్టేలా చేస్తుంది కాబట్టి ఇది ఆర్గానో హాలోజన్ సమ్మేళనాలు లేదా హాలోఅల్కేన్‌లు ప్రతిస్పందించే విధానానికి చాలా సంబంధాన్ని కలిగి ఉంటుంది కాబట్టి మేము వాటి ప్రతిచర్యలకు తరువాత వస్తాము కాబట్టి ఇది గుర్తుంచుకోవలసిన విషయం.
  మేము
ఈ విషయాలన్నింటి గురించి మాట్లాడినందున ఇప్పుడు మనం బాగానే ఉన్నాము కాబట్టి నేను చర్చించబోయే తదుపరి విషయం కలబంద ఆల్కనేస్ తయారీ గురించి కాబట్టి హాలో ఆల్కేన్‌లను ఎలా తయారు చేయవచ్చు కాబట్టి హాలో ఆల్కేన్ యొక్క అత్యంత సాధారణ తయారీ చాలా వరకు ఉండాలి అందుబాటులో ఉన్న అణువుల సమితి కాబట్టి చాలా తేలికగా లభించే అణువులు హైడ్రోకార్బన్‌లు, ఎందుకంటే అవి పెట్రోకెమికల్స్ నుండి వచ్చాయి, అవి ఇప్పుడు ఆల్కహాల్‌లు.
  అనేక సేంద్రీయ అణువుల సంశ్లేషణకు cohols మంచి ప్రారంభ స్థానం ఎందుకంటే హైడ్రోకార్బన్‌లు ఇప్పటికే పని చేస్తాయి, అది ఇప్పటికే కార్బన్ ఆక్సిజన్ బంధం కాబట్టి మీరు ఆల్కహాల్‌ను ఫంక్షనలైజ్ చేయాలనుకుంటే మనం

చేయాల్సిందల్లా కార్బన్ ఆక్సిజన్ బంధాన్ని విచ్ఛిన్నం చేసి ఉంచడం.
కొత్త బంధం కాబట్టి ఈ హాలో ఆల్కేన్‌ల తయారీ కూడా ఆల్కహాల్‌ల నుండి చాలా సరళమైనది అని నా ఉద్దేశ్యం కాబట్టి ఇప్పుడు ఆహ్ నేను ఇక్కడ చాలా సులభమైన ప్రతిచర్యను వ్రాస్తాను , మీరు నా దగ్గర ఆల్కహాల్ ఉందని మీరు చూస్తే , అది రోహ్‌గా సూచించబడుతుంది r అంటే ఆల్కైల్ గ్రూప్ o అంటే ఆల్కహాల్ నిర్మాణంలో ఏర్పడే హైడ్రాక్సిల్ సమూహం, కాబట్టి ఆల్కహాల్‌ను హైడ్రోహాలిక్ యాసిడ్ హైడ్రోక్లోరిక్ హైడ్రోఫ్లోరిక్ హైడ్రోబ్రోమిక్ హైడ్రాటిక్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు మరియు హైడ్రోహాలిక్ యాసిడ్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు మనకు ఏమి లభిస్తుంది హాలో ఆల్కేన్ ప్లస్ ఎ వాటర్ మాలిక్యూల్ కాబట్టి ఇది ఎలా జరుగుతుందో ఇప్పుడు మీరు తెలుసుకోవాలనుకుంటే, ఇది ఎందుకు విచ్ఛిన్నమైంది , సరిగ్గా ఏమి జరుగుతుంది అంటే హైడ్రోహాలిక్ యాసిడ్ డిస్సోక్ iates right అది ఇప్పుడు h ప్లస్ మరియు x మైనస్‌లకు ద్రావణంలో విడదీస్తుంది, ఉదాహరణకు ఏదైనా యాసిడ్‌లో ఉండే ఈ h ప్లస్ ఆల్కహాల్ యొక్క ఆక్సిజన్ అణువుతో సంకర్షణ చెందాలని కోరుకుంటుంది మరియు ఇది ఆల్కహాల్ యొక్క ఆక్సిజన్ అణువును ప్రోటోనేట్ చేస్తుంది కాబట్టి మీరు చూస్తే ఇక్కడ ఆల్కహాల్ ఇప్పటికే ఒక r సమూహానికి మరియు ఒక హైడ్రోజన్‌తో బంధించబడి ఉంది, ఇప్పుడు మరొక h ప్లస్ వచ్చి ఆక్సిజన్‌తో బంధిస్తే అది ఒక h ప్లస్ దానికి ఎలక్ట్రాన్ లేదు కాబట్టి ఆక్సిజన్ ప్రోటోనేట్ మరియు ఆక్సిజన్‌తో బంధిస్తుంది ధనాత్మక చార్జ్‌ని పొందుతుంది మరియు ఇప్పుడు ధనాత్మక చార్జ్ కారణంగా ఈ ఓహ్ 2 సమూహం వాస్తవానికి నీటి అణువులా ఉంది కాబట్టి నేను ఇక్కడ చెప్పాలనుకుంటున్నది ఏమిటంటే, ఇప్పుడు మీరు దానిని h ప్లస్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు మీ రోహ్ 2 పాజిటివ్‌గా మారుతుంది కాబట్టి ఇది లేదా ఇది ప్రత్యేకంగా సమూహం సానుకూల చార్జ్‌ని కలిగి ఉంది కాబట్టి ఇప్పుడు ఇది నీరుగా బయటకు వెళ్లాలనుకుంటున్నది, తద్వారా మీ ఆల్కైల్ సమూహం కొత్త సమూహాన్ని కోరుకునేలా చేస్తుంది కాబట్టి హైడ్రోహాలిక్ ఆమ్లాలు ధ్రువణంగా ఉన్నాయని మేము ఇప్పటికే పేర్కొన్నాము కాబట్టి నాకు h ప్లస్ మరియు x మైనస్ ఉన్నాయి ఇప్పుడు నీరు బయటకు వెళ్లినప్పుడు ఈ ఆర్‌కి నెగెటివ్ చార్జ్‌తో కూడినది అవసరం కాబట్టి ఇది అక్కడ ఉన్న x మైనస్‌తో ప్రతిస్పందిస్తుంది మరియు మీకు rx ఇస్తుంది కాబట్టి ఆల్కహాల్ నుండి ఆల్కైల్ హాలైడ్‌లు ఎలా తయారవుతాయి కాబట్టి మీరు ఆల్కహాల్ తీసుకుంటే మరియు హెచ్ఎక్స్ హైడ్రోహైలిక్ యాసిడ్‌తో ఉంచండి , నేను ఇక్కడ నీటి అణువుతో పాటు చూపిన హాలో ఆల్కేన్‌ను పొందుతాము, కాబట్టి నీరు బయటకు వస్తుందని మీరు చూస్తారు, తద్వారా ఈ ప్రతిచర్యను సూచించే సులభమైన మార్గం ఇది కానీ అన్ని ఆల్కహాల్‌లు మీకు ఇవ్వవు దానితో కూడిన ప్రతిచర్య అనేది రియాక్టివిటీ యొక్క సాధారణ క్రమం, ఇది ప్రైమరీ కంటే సెకండరీ కంటే వేగంగా ప్రతిస్పందిస్తుంది మరియు మిథైల్ ఇప్పుడు నెమ్మదిగా ప్రతిస్పందిస్తుంది ప్రైమరీ మరియు సెకండరీ ఆల్కహాల్‌లు హైడ్రోహైలిక్ యాసిడ్స్ అయిన hxతో ప్రతిస్పందిస్తాయి, ఇది ఉత్ప్రేరకంగా జింక్ క్లోరైడ్ సమక్షంలో మాత్రమే ప్రభావవంతంగా ఉంటుంది.
లేకపోతే ప్రతిచర్యలు జరుగుతాయి కానీ అవి చాలా నెమ్మదిగా ఉంటాయి, మీరు దానిని వేడి చేయవలసి ఉంటుంది, అయితే తృతీయ ఆల్కహాల్ ప్రతిచర్యను ఎక్కువసేపు వదిలివేయవలసి ఉంటుంది లు చెక్‌లతో వెంటనే ప్రతిస్పందిస్తాయి కాబట్టి ఇది ఎందుకు భిన్నంగా ఉంది కాబట్టి దీనికి నేను ఇక్కడ వ్రాసిన సమీకరణంతో కొంత సంబంధం ఉంది కాబట్టి OS ప్రోటోనేట్ అవుతుందని నేను చూపించాను మరియు ఈ r స నుకూల చార్జ్‌ను అనుభవించడం ప్రారంభిస్తుంది కాబట్టి స ధారణంగా ఇది ఈ ధనాత్మక చార్జ్‌ని మెరుగ్గా పట్టుకోగలదు కాబట్టి ధనాత్మక చార్జ్‌ను మెరుగ్గా ఉంచగల ఆల్కైల్ సమూహం మెరుగ్గా ప్రతిస్పందిస్తుంది మరియు oh2 సమూహాన్ని విడిచిపెట్టినప్పుడు సానుకూల చార్జ్‌ని నిర్వహించడంలో తృతీయ ఆల్కైల్ సమూహాలు మెరుగ్గా ఉన్నాయని మీరు తర్వాత చూస్తారు.

ఇది వేగంగా స్పందించడానికి కారణం అదే కానీ మీరు సెకండరీ మరియు ప్రైమరీకి వెళ్ళిన తర్వాత రియాక్టివిటీ ఇప్పుడు తగ్గిపోతుంది కాబట్టి జింక్ క్లోరైడ్ సరిగ్గా ఏమి చేస్తుందో జింక్‌కి కూడా ఆక్సిజన్‌తో అనుబంధం ఉంది కాబట్టి మీరు జింక్ క్లోరైడ్‌ను లూయిస్ యాసిడ్ తీసుకున్నప్పుడు అది హైడ్రోజన్ దానితో బంధించకముందే oతో బంధిస్తుంది కాబట్టి ఇది కార్బన్ ఆక్సిజన్ బంధాన్ని విచ్ఛిన్నం చేయడానికి మరియు హైడ్రాక్సీ సమూహాలను వేగంగా తొలగించడానికి అనుమతిస్తుంది ,
అందుకే మేము దీనిని ఉపయోగిస్తాము ఈ రియాక్షన్‌లో ఉత్ప్రేరకం కాబట్టి జింక్ క్లోరైడ్ రియాక్షన్ స్లో ఓకే అయితే కొన్నిసార్లు మీరు హైడ్రోక్లోరిక్ యాసిడ్ గురించి విని మీ ల్యాబ్‌లకు వెళ్లి మీ ల్యాబ్‌లో హైడ్రోక్లోరిక్ యాసిడ్‌లు ఉన్నాయని చూసేవారు .
మీ పాఠశాలల్లో ల్యాబ్‌లు ఉన్నాయి కానీ ఇప్పుడు కొన్ని ఇతర హైడ్రోహాలిక్ యాసిడ్‌లు సాధారణంగా అందుబాటులో లేవు కాబట్టి మనం వాటిని రియాక్షన్ మిశ్రమంలో తయారు చేయవలసి ఉంటుంది కాబట్టి దీన్ని చేయడానికి ఒక సులభమైన మార్గం మునుపటిలా ఆల్కైల్ ఆల్కహాల్ తీసుకొని సోడియం అయోడైడ్ లేదా పొటాషియం అయోడైడ్‌తో చికిత్స చేయడం.
సోడియం బ్రోమైడ్ లేదా పొటాషియం బ్రోమైడ్ మరియు మొదలైనవి ఒక యాసిడ్‌తో పాటు కాబట్టి మీరు ఆల్కైల్ అయోడైడ్‌ను తయారు చేయడానికి సోడియం అయోడైడ్‌ని ఉపయోగిస్తుంటే మీరు చేయాల్సిందల్లా మీరు హైడ్రో అయోడిక్ ఆమ్లాన్ని ఉపయోగించాల్సిన అవసరం లేదు, మీరు అయోడిన్ యొక్క సోడియం ఉప్పును ఉపయోగించవచ్చు.
ఆపై దీనితో పాటు యాసిడ్‌ను వేయండి, కాబట్టి ఈ సందర్భంలో మీరు ఫాస్పోరిక్ యాసిడ్‌ను ఉపయోగించవచ్చు, కాబట్టి అది ఫాస్పోరిక్ ఆమ్లం యొక్క సోడియం లేదా పొటాషియం ఉప్పుతో పాటు ఆల్కైల్ అయోడైడ్‌ను ఇస్తుంది కాబట్టి మీరు

అల్లు చేయవచ్చు.
o రియాక్షన్ మిశ్రమంలో సిటులో ఉన్న ఉప్పుతో యాసిడ్‌ని వాడండి, అది హైడ్రోహాలిక్ యాసిడ్‌ను ఉత్పత్తి చేయగలదు , మీకు ఆల్కైల్ బ్రోమైడ్‌ల తయారీ అవసరం ఇక్కడ ఇవ్వబడింది కాబట్టి మీరు ఆల్కహాల్ తీసుకుంటే సోడియం బ్రోమైడ్ మరియు h2so4తో చికిత్స చేయండి, అప్పుడు మేము ఆల్కైల్ బ్రోమైడ్‌ని పొందుతాము మరియు దానిలోని సోడియం ఉప్పు మరియు నీరు కాబట్టి ఈ అణువును సరిచేయడానికి ఇది చాలా సులభమైన మార్గం కాబట్టి నేను ఆల్కహాల్‌తో ఏమి చేయవచ్చో నేను మీకు ఇక్కడ మరొక ఉదాహరణ చూపుతాను కాబట్టి మీరు ఆల్కహాల్ తీసుకొని ఫాస్పరస్ ట్రైహలైడ్ ఫాస్పరస్‌తో చికిత్స చేస్తే ఆక్సిజన్‌తో అనుబంధం కాబట్టి ఇది ఏదైనా అణువు నుండి ఆక్సిజన్‌ను బయటకు తీయగలదు కాబట్టి మూడు హాలోజన్‌లు ఉన్నాయి కాబట్టి ఆల్కహాల్‌లోని మూడు అణువులు దీనితో ప్రతిస్పందించగలవు మరియు ఆపై మీకు హైడ్రోహెలిక్ ఆమ్లాన్ని ఉపయోగించకుండా ఫాస్పరస్ ఆమ్లం h3po3తో పాటు హాలో ఆల్కేన్‌ను అందిస్తాయి px3ని కూడా ఉపయోగించవచ్చు మరియు కొన్నిసార్లు x అనేది బ్రోమిన్ లేదా అయోడిన్ అయినప్పుడు మీకు ఫాస్పరస్ ట్రైహలైడ్ కూడా అవసరం లేనప్పుడు మీరు దానిని ఎల్లప్పుడూ ఎరుపు భాస్వరం మరియు సంబంధిత హాలోజన్ నుండి c2లో తయారు చేయవచ్చు.

అలాంటప్పుడు మీరు ఆల్కహాల్‌ను రెడ్ ఫాస్పరస్ మరియు హాలోజన్‌తో చికిత్స చేయవచ్చు మరియు మీరు ఈ px3 జాతిని c2లో ఉత్పత్తి చేస్తారు మరియు ఈ అణువును పొందవచ్చు మరియు మీకు క్లోరైడ్ కావాలంటే మీరు pcl5తో ప్రతిచర్యను కూడా చేయవచ్చు, అప్పుడు మీకు లభించే ఉత్పత్తి pocl3.

హెచ్‌సిఎల్ మరియు ఆల్కైల్ హాలైడ్‌తో పాటు సైడ్ ప్రొడక్ట్‌గా, ఫాస్పరస్ ఈ ఆక్సిజన్‌ను బయటకు తీసి, హెచ్‌సిఎల్ బయటకు వెళ్లి , క్లోరిన్ పరమాణువుల్లో ఒకటి వెళ్లి దానితో జతచేయడం థైరోక్లోరైడ్‌తో కూడిన చివరి ప్రతిచర్య మరియు అత్యంత ఆసక్తికరమైనది ఎందుకంటే ఆల్కహాల్‌తో చర్య జరిపినప్పుడు చిన్న ఫ్లోరైడ్ మీకు ఆర్‌సిఎల్‌ని ఇస్తుంది, ఆపై సల్ఫర్ డయాక్సైడ్ మరియు హెచ్‌సిఎల్ ప్రతిచర్యలో ఏర్పడే ఈ రెండు ఉపఉత్పత్తులు వాయువులు, మీరు ఎల్లప్పుడూ మీకు కావలసిన ఆల్కైల్ హాలైడ్‌ను పొందగలుగుతారు.

క్లోరైడ్ కాబట్టి ఆల్కైల్ క్లోరైడ్ లేదా క్లోరోఅల్కైన్‌తో పాటు మీరు సల్ఫర్ డయాక్సైడ్ మరియు హెచ్‌సిఎల్‌ని పొందుతారు ఈ రెండు వాయువులు కాబట్టి అవి ప్రతిచర్య మిశ్రమం నుండి తప్పించుకుంటాయి మరియు మీరు కలిగి ఉంటారు మీకు కావలసిన ఉత్పత్తి, తయారీ గురించి నేను చెప్పదలచుకున్నది క్లుప్తంగా చెప్పాలంటే , ఇది మీరు ఆల్కహాల్‌ల నుండి తయారు చేయగల అతి సరళమైన తెలివితక్కువ సంశ్లేషణ, మీరు వాటిని తనిఖీలతో చికిత్స చేయవచ్చు, మీరు వాటిని ఫాస్పరస్ హాలైడ్‌లతో చికిత్స చేయవచ్చు లేదా మీరు వాటికి చికిత్స చేయవచ్చు.

చిన్న క్లోరైడ్‌తో ఆల్కైల్ క్లోరైడ్‌లను తయారు చేయడానికి కార్నల్ క్లోరైడ్‌ని ఉపయోగించడం చాలా సులభం , ఎందుకంటే ఉప ఉత్పత్తులు వాయువుగా ఉంటాయి కాబట్టి నేను ఈ తరగతికి ఇక్కడ ఆపివేస్తాను, ఆపై మేము తదుపరి తరగతిలో హాలోఅల్కేన్‌ల తయారీ గురించి చర్చిస్తాము ధన్యవాదాలు మీరు మీరు

Pruto@IITK