iit paal ప్రోగ్రామ్‌కు స్వాగతం, ఈ రోజు మనం క్లాస్ 12 యూనిట్ 12 ఆల్డిహైడ్‌లు కీటోన్‌లు మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌లు మరియు ఆల్డిహైడ్ కీటోన్‌లు మరియు కార్బాక్సిల్ ఆమ్లాలను కార్బొనిల్ సమ్మేళనాలు అంటారు మరియు అవి సాధారణ క్రియాత్మక సమూహాన్ని కలిగి ఉంటాయి.
కార్బొనిల్ అని పిలుస్తారు మరియు వాటిని r మరియు r డాష్ వంటి జతచేయబడిన సమూహాల ద్వారా సూచించవచ్చు మరియు r మరియు r డాష్ యొక్క లక్షణాలు మరియు నిర్మాణాన్ని బట్టి వాటిని వేర్వేరు ఉత్పన్నాలు అంటారు కాబట్టి ముందుగా ఆల్డిహైడ్‌లు r మరియు లేదా r డాష్‌లోని ఆల్డిహైడ్‌ల గురించి తెలుసుకుందాం.
హైడ్రోజన్‌తో సమానం కాబట్టి వాటిలో ఒకటి హైడ్రోజన్ అయి ఉండాలి మరియు కీటోన్‌లలో r మరియు r ధూళి తప్పనిసరిగా ఆల్కెన్ లేదా కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌లోని ఆరిల్ గ్రూపులు అయి ఉండాలి మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌లో ఎర్త్ డాష్ ఉండాలి మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌లో మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ ఈస్టర్‌లో అయోర్ డాష్ లేదా లేదా డబుల్ ఉంటుంది.
కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ హాలైడ్‌లలోని డాష్ సమూహం క్లోరిన్ బ్రోమిన్ అయోడిన్ మొదలగు యాసిడ్ అన్‌హైడ్రస్ ఈ నిర్మాణం ద్వారా సూచించబడుతుంది, ఇక్కడ r మరియు చిరునామా ఒకేలా లేదా భిన్నంగా ఉండవచ్చు nt మరియు వాటిని ఇక్కడ కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ అన్‌హైడ్రైడ్ అని పిలుస్తారు , అది nh 2 అయినప్పుడు దానిని ప్రైమరీ అమైడ్ అంటారు, అది nh r డాష్ అయినప్పుడు దానిని సెకండరీ అమైడ్ అంటారు మరియు r డస్ట్ టూలో ఉన్నప్పుడు దానిని తృతీయ అమైడ్ అంటారు
కాబట్టి ఇప్పుడు మనకు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ డెరివేటివ్‌ల నిర్మాణాలు తెలుసు మరియు మా మొదటి చర్చ ఆల్డిహైడ్‌లు మరియు కీటోన్‌లపై ఉంటుంది కాబట్టి కొన్ని ఆల్డిహైడ్‌లు మరియు కీటోన్‌లు ముఖ్యమైనవి మరియు అవి వెనిలిన్ సాలిసైలైడ్ మరియు సిన్నమోన్ ఆల్డిహైడ్ వంటి సువాసనగల అణువులు కాబట్టి అవి ముఖ్యమైన అణువులు కాబట్టి నిర్మాణాలు చాలా వెనిలిన్‌గా ఉన్నాయి.
మరియు ఇది సినిమాల్డైడ్ అని పిలువబడే బీటా అసంతృప్త ఆల్డిహైడ్ కాబట్టి మేము మొదట గ్రహాంతరవాసుల సాధారణ పేర్లను మరియు ఎసిటిక్ యాసిడ్ నుండి ఎసిటాల్డిహైడ్ వంటి
ldi ద్వారా విదేశీ కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లం మరియు లాటిన్ పదాల ఆల్ఫా గామా డెల్టా మొదలైన వాటి ద్వారా అందించబడిన ప్రత్యామ్నాయాల స్థానాలను చర్చిస్తాము.
ఇప్పుడు కొన్ని ఉదాహరణలను చర్చించండి ఇది ఎసిటిక్ యాసిడ్ మరియు దాని సంబంధిత ఆల్డిహైడ్ ఇదే అసిటైల్ డ్రాగ్ ఇదే y ఇది బెంజోయిక్ ఆమ్లం మరియు సంబంధిత ఆల్డిహైడ్‌ని బెంజాల్డిహైడ్ అని పిలుస్తారు మరియు ఇప్పుడు మనం ఇక్కడ ఒక ఉదాహరణను చర్చిద్దాం , ఆల్ఫా బీటా గామా మొదలైన వాటి సంఖ్యను ఇవ్వవచ్చు కాబట్టి ఇది ఆల్డిహైడ్ కార్బన్ మరియు ఇది ఆల్ఫా కార్బన్ అవుతుంది, ఇది బీటా అవుతుంది మరియు ఇది గామా అవుతుంది.
ఈ సాధారణ పేరు గామా బ్రోమో బ్యూటిరిల్డిహైడ్
అదే విధంగా ఇది బీటా మిథైల్ ప్రొపనాల్డిహైడ్ అవుతుంది ఎందుకంటే ఇది బీటా పొజిషన్‌లో మిథైల్ గ్రూప్ బీటా పొజిషన్‌లో ఉంటుంది కాబట్టి మీరు ముందుగా బీటా మిథైల్ వంటి ప్రత్యామ్నాయాన్ని రాయాలి, ఆపై పేరెంట్ చైన్ ప్రొపనాల్డిహైడ్ ఇప్పుడు మేము ఇక్కడ కీటోన్‌ల యొక్క సాధారణ పేరును ఉపసర్గ చేయడం ద్వారా ఇక్కడ చర్చిస్తాము మీరు ఆల్కైల్ లేదా ఆరిల్ సమూహాలను ఇవ్వాలి అప్పుడు ఆల్కైల్ సమూహాలు కార్బొనిల్ సమూహాలకు జోడించబడతాయి కాబట్టి దీనిని డైమిథైల్ కీటోన్ అంటారు కాబట్టి ఈ రెండు మిథైల్ సమూహాలు మొదట వస్తాయి ఆపై పదం కేవలం కీటోన్ అదే
విధంగా వస్తుంది దీనిని ఇథైల్ మిథైల్ కీటోన్ అని పిలుస్తారు, దీనిని సైక్లోప్రొపైల్ అని పిలుస్తారు, ఇది సైక్లోప్రొపైల్ సమూహం కాబట్టి సి yclopropyl మొదట c కారణంగా వస్తుంది మరియు తర్వాత మిథైల్ వస్తుంది కాబట్టి ఈ పదాన్ని సుగంధ కీటోన్‌ల కోసం సైక్లోప్రొపైల్ మిథైల్ కీటోన్ ఈ పదాన్ని సాధారణంగా phenonene అని పిలుస్తారు మరియు ఇది సంబంధిత acyl సమూహం అవుతుంది కాబట్టి మొదటి ఉపసర్గ సంబంధిత acyl సమూహం అవుతుంది ఆపై మీరు జోడించాలి ఫినోన్ కాబట్టి ఈ సమ్మేళనానికి అసిటోఫెనోన్ అని పేరు పెట్టారు కాబట్టి ఈ సమ్మేళనాన్ని ప్రొపియోనల్ అని పిలుస్తారు కాబట్టి దీనిని ప్రొపియోఫెనోన్ అని పిలుస్తారు కాబట్టి మనం మరికొన్ని ఉదాహరణలను చర్చిద్దాం కాబట్టి ఈ సమూహాన్ని బింజో అంటారు కాబట్టి దాని పేరు ఏమిటి దాని పేరు బింజో అవుతుంది phenone క్లియర్ ఇప్పుడు మనం upac పేర్లకు వెళ్లాము మొదట ఓపెన్ చైన్ ఆల్డిహైడ్‌లను చర్చిస్తాము మరియు నియమం ఏమిటంటే అప్పుడు మనము మరియు నంబరింగ్ ఆల్డిహైడ్ సమూహం నుండి ప్రారంభమవుతుంది మరియు ఆపై ప్రత్యామ్నాయ ప్రత్యామ్నాయాలు లెక్కించబడతాయి కాబట్టి ఇక్కడ ఈ ఒకటి రెండు మూడు సంఖ్యలు ఉంటాయి ఆల్ఫా బీటా గామా రాదు మరియు ఇది ఉపసర్గలో ఉంటుంది కాబట్టి ఆల్కేన్ పేరుకు ముందు మీరు ఈ ఉపని జోడించాలి విద్యార్థులు కాబట్టి మనం కొన్ని ఉదాహరణలను చర్చిద్దాం, కాబట్టి సరళమైనది దీనిని ఇథనాల్ అని పిలుస్తారు మరియు వాస్తవానికి ఇది చాలా సరళమైనది కాబట్టి దీనిని మిథనాల్ అని పిలుస్తారు కాబట్టి ఆల్డిహైడ్ సమూహం ఎల్లప్పుడూ మొదటి సంఖ్యను పొందుతుందని నేను చెప్పినట్లు ఎల్‌తో భర్తీ చేయబడుతుంది మరియు ప్రత్యామ్నాయాలు ఇది ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు అవుతుంది మరియు అక్షర క్రమాన్ని బట్టి ఇక్కడ బ్రోమో మొదట వస్తుంది కాబట్టి మీరు మొదటి నాలుగు బాంబోలను వ్రాయాలి కాబట్టి ఇది నిజమైన పద్ధతి కాబట్టి ఇది పేరెంట్ చైన్ బ్యూటానాల్ కాబట్టి మీరు చివరగా వ్రాసి తర్వాత పల్స్ చేయాలి ఉప విద్యార్థులు ఆల్డిహైడ్‌తో పాటు గొలుసులో మరొక కార్బొనిల్ సమూహం ఉన్నప్పుడు మరికొన్ని ఉదాహరణలను చర్చిద్దాం, అప్పుడు

దానిని ఆక్సో అని పిలుస్తారు, కాబట్టి ఇక్కడ సంఖ్య ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు అవుతుంది కాబట్టి దీని
ప్రభావం పేరు ఎలా ఉంటుంది ఫోర్ ఆక్సి ఇది ఐదు గొలుసు ఐదు కార్బన్ గొలుసు కాబట్టి ఇక్కడ మూడు ఆహ్ ఆర్రైట్
గ్రూప్ ఉన్నందున ఇది పెంటా శూన్య పెంటనే అవుతుంది కాబట్టి మనం నంబరింగ్ ఇవ్వాలి మరియు మనం దేనికీ
ప్రాధాన్యత ఇవ్వలేము
ఆల్డి సమూహం మరియు ఈ సమ్మేళనాన్ని ఒకటి రెండు మూడు లేదా మొదటి ప్రొపేన్ రకం కార్ కార్బల్డిహ్ ఎత్తు అని
పిలుస్తారు, కాబట్టి ఈ కార్బల్డిహైడ్ చో సమూహానికి అనుగుణంగా ఉంటుంది, ఈ కార్బోనేట్ చాలా ముఖ్యమైనదని
చక్రీయ సమ్మేళనంలో చూస్తుంది కాబట్టి కొన్ని చక్రీయ సమ్మేళనాలు మరియు సంఖ్యలను చర్చిద్దాం.
రింగ్‌లోని కార్బన్ పరమాణువును ch సమూహం ఎక్కడ అటాచ్ చేస్తుందో అక్కడ నుండి మొదలవుతుంది కాబట్టి
దీనిని పిలవబడే కొన్ని ఉదాహరణలను చర్చిద్దాం, కాబట్టి ఇది మాతృ గొలుసు సైక్లోహెక్సేన్ ఇక్కడ పేరెంటింగ్ అంటే
ఏమిటి కాబట్టి సమ్మేళనాల యూఫాగ్నేమ్ సైక్లో హెక్సేన్ కార్బల్డిహైడ్‌గా ఉంటుంది.
ఈ సమ్మేళనం పేరు ఇక్కడ ప్రత్యామ్నాయాలు ఉన్నాయి కాబట్టి మీరు పదార్థాన్ని అక్షర క్రమంలో అమర్చాలి కాబట్టి
బాంబో ఫోర్ బ్రోమో త్రీ మిథైల్ సైక్లోహెక్సేన్ కార్బాల్డిహైడ్‌కు కొన్ని సుగంధ ఉదాహరణలను చర్చిద్దాం సుగంధ
చక్రీయ సమ్మేళనాలు ఇక్కడ ఉంగరం ఏమిటో ఈ రింగ్ బెంజీన్ కాబట్టి దాని ప్రకారం మా నియమం దీనిని బెంజీన్
కార్బాల్డిహైడ్ అని పిలుస్తారు, కాని సాధారణ పేరు బెంజాల్డిహైడ్ చాలా ప్రసిద్ధి చెందింది మరియు ఇది ఇక్కడ
యూపాక్ పేరుగా కూడా అంగీకరించబడింది,
ఇక్కడ ఆల్డిహైడ్ సమూహం జతచేయబడిన కార్బన్ అణువు నుండి నంబరింగ్ ప్రారంభమవుతుంది కాబట్టి దాని పేరు
మూడు మిథైల్ ఫోర్ నైట్రో బెంజాల్డిహైడ్ అని ఇప్పుడు చర్చిద్దాం కీటోన్‌ల యూపాక్ పేరు మరియు మొదటి ఓపెన్ చైన్
కీటోన్‌లు a కాబట్టి మీరు కార్బొనిల్ సమూహాన్ని కలిగి ఉన్న పొడవైన గొలుసును కనుగొనాలి మరియు ఇక్కడ కీటోన్
నుండి కార్బొనిల్ సమూహం గొలుసు మధ్య ఉంటుంది కాబట్టి మీరు కార్బొనిల్ సమూహానికి కనీస సంఖ్యను ఇవ్వాలి
మరియు మీరు దీన్ని సూచించాల్సిన స్థానాన్ని కూడా సూచించాలి.
ఆల్డిహైడ్ నుండి భిన్నంగా ఉంటుంది ఎందుకంటే ఆల్డిహైడ్ స్థానం ముఖ్యమైనది కాదు ఎందుకంటే ఇది ఎల్లప్పుడూ
నంబర్ వన్ క్రింద ఉంటుంది కానీ కీటోన్ సంఖ్యలను ఇవ్వడం ద్వారా స్థానాన్ని సూచించడానికి మీరు ఇవ్వాలి
మొదట కొన్ని ఉదాహరణలను చర్చించండి, కాబట్టి ఇది చాలా పొడవుగా ఉంటుంది, ఇది పేరెంట్ చైన్ మరియు
ఇప్పుడు కనిష్ఠంగా ఉంటుంది.
కార్బొనిల్ యొక్క సంఖ్య ఈ వైపు నుండి వస్తుంది కాబట్టి మీరు దానిని తెలిసిన వారికి కాల్ చేయవచ్చు
అవును ఆల్కేన్ మరియు ఒకదానితో భర్తీ చేయడం ముఖ్యం ఇది పెంటనే రింగ్ కాబట్టి పెంటనోన్ మరియు మీరు
కార్బొనిల్ యొక్క స్థానాన్ని సూచించాలి, మీరు
రెండు పెంటనోన్ లేదా పెంటన్ వంటి పేరుకు ముందు రెండు అంచులను ఇవ్వవచ్చు, ఆపై రెండు స్వంతం ఇక్కడ
నంబరింగ్ ప్రారంభమవుతుంది అంటే మీరు కనీసాన్ని ఇవ్వాలి సంఖ్యను బట్టి కానీ ఇతర పదార్థం నుండి
స్వతంత్రంగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇక్కడ కనీస నంబరింగ్ ఈ వైపు నుండి వస్తుంది మరియు పదార్థం ఉన్నప్పుడు మీరు
ఈ విధంగా ఎంచుకోవాలి ఎందుకంటే మీరు ఇప్పటికే ఈ నంబరింగ్ ఇవ్వాలి కాబట్టి నాలుగు బాంబ్ మూడు హైడ్రాక్సీ
బ్యూటాన్ లెట్స్ స్వంతం చేసుకోండి మరికొంత నా ఉదాహరణను చర్చించండి కాబట్టి ఇక్కడ నంబరింగ్ కార్బొనిల్
నుండి ప్రారంభమవుతుంది ఎందుకంటే ఇది ఫినైల్ కాబట్టి మనం ఇక్కడ ఫినైల్‌కు నంబర్ ఇవ్వలేము కాబట్టి మనం
కార్బొనిల్ నుండి ప్రారంభించాలి కాబట్టి పేరు మూడు ఫినైల్ ప్రొపేన్ ఒక వోల్ట్ క్షమించండి ఇది ఒక ఫినైల్
క్షమించండి ఇది ఒకటి కాబట్టి ఒక ఫినైల్ వన్ ఫినైల్ ప్రొపేన్ ఒకటి ఇప్పుడు కొన్ని సైక్లిక్ కీటోన్‌లను చర్చిస్తుంది
కాబట్టి ఇక్కడ కూడా e దాని స్థానంలో ఉంది మరియు మీరు పేరెంట్ సైక్లో ఆహ్ అని వ్రాయాలి ఆల్కేన్ పేరు ఆపై
మీరు ఒక ప్రత్యయం మరియు నంబరింగ్ ఉమ్ జోడించాలి కాబట్టి రింగ్‌లోని కార్బొనిల్ సమూహం నుండి నంబరింగ్
ప్రారంభమవుతుంది కాబట్టి కార్బొనిల్ సమూహం నంబర్ వన్ అవుతుంది కాబట్టి ఇది కొన్ని ఉదాహరణలను చర్చిద్దాం
కాబట్టి ఇది కార్బొనిల్ సమ్మేళనాలు సైక్లిక్ కార్బొనిల్ ఇక్కడ పొందుతుంది ఒకటి మూడు నాలుగు ఐదు కాబట్టి దాని
ప్రభావం పేరు ఎలా ఉంటుంది మరియు ఇక్కడ ఆసక్తికరంగా ఉంటుంది కాబట్టి కార్బొనిల్ ఒకటి పొందుతున్నందున
మీరు ఇక్కడ కార్బొనిల్ సమూహం యొక్క స్థానాన్ని వదిలివేయవచ్చు కాబట్టి ఈ సమ్మేళనాన్ని నేరుగా మూడు మిథైల్
సైక్లోపెంటనోన్‌గా పిలవవచ్చు ఈ సమ్మేళనాన్ని నాలుగు అని పిలుస్తారు.
హైడ్రాక్సీ ఫోర్ హైడ్రాక్సీ సైక్లోహెక్సానోన్ కాబట్టి సైకిల్ ఇక్కడ పేరెంట్ రింగ్ మరియు రెండు కార్బొనిల్స్ సమూహాలు
ఇలా ఉన్నప్పుడు మనం స్వంతంగా జోడించాలి, వాటిని డయోన్ అని పిలుస్తారు , కార్బొనిల్ సమూహాలలో ఒకదానిని
ప్రారంభిస్తుంది కాబట్టి యూపాక్ పేరు మళ్లీ ఇక్కడ ఉంటుంది అవి ఒక మూడు లేదా ఒక నాలుగు అయినా సంబంధం
ఏమిటి అనే స్థానం వస్తుంది కాబట్టి ప్రభావం పేరు రెండు మిథైల్ సైక్లోహెక్స్ ఒక మూడు డయోడ్ sor ry ఇది
సైక్లోహెక్సేన్ హెక్సేన్ ఒకటి మూడు డయోడ్ మరొకటి చర్చిద్దాం ఇది మళ్లీ రెండు మిథైల్ సైక్లోహెక్సేన్ సైక్లో రెండు
మిథైల్ సైక్లోహెక్సేన్ ఒకటి ఫోటాన్ ఈ పేరు రెండు మిథైల్ x సూర్యుడు ఇప్పుడు మనం కార్బొనిల్ యొక్క స్థానం ఒకటి
మూడు ఐదు త్రిగుణాలు ఇవ్వాలి.
మీ నామకరణాన్ని ఇక్కడ ముగించుకుందాం