iit పల్స్ ప్రత్యేక సెషన్‌కు స్వాగతం కాబట్టి ఈ
రోజు మనం ఆల్డిహైడ్‌లు మరియు కీటోన్‌ల గురించి చర్చిస్తాము, కాబట్టి ముందుగా మేము ఓహ్ మీరు ప్యాక్ నామకరణం గురించి చర్చిస్తాము మరియు కొన్నిసార్లు మీరు ఈ సమ్మేళనం కీటోన్‌ని కలిగి ఉన్నారని అనుకుందాం, కాబట్టి మీరు పొడవైన గొలుసు యొక్క సంఖ్యను చూస్తే
ఇది ఇలా ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు వస్తుంది ఐదు ఆరు ఏడు ఎనిమిది మరియు ఇప్పుడు మీరు
డబుల్ ఒకటి తీసుకుంటే అది సిక్స్ డాష్ ఏడు డ్యాష్ అవుతుంది
, ఈ సమ్మేళనం యొక్క మీరు ప్యాక్ నామకరణం అవుతుంది కాబట్టి ఇది ప్రత్యామ్నాయంగా వస్తుంది కాబట్టి మీరు పొడవైన గొలుసును పరిగణించాలి మరియు ఇక్కడ ఇది అలా ఉంటుంది ఐదు
గుంపు ప్రత్యామ్నాయం ఉంది కాబట్టి మీరు ఇక్కడ ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు ఆరు ఏడు ఎనిమిది మరియు 6 డాష్ 7 డాష్‌ల వంటి హైడ్రాక్సీ సమూహాన్ని ఉంచినట్లయితే ఇప్పుడు ఐదు ఫినైల్ రెండు ఆక్టా తెలుస్తుంది కాబట్టి ఇక్కడ కూడా ఇది పొడవైన గొలుసు కాబట్టి మీరు దీన్ని తీసుకోవాలి ఒకటి మాత్రమే మరియు
ఈ సమూహం హైడ్రాక్సీ ఇథైల్ కాబట్టి 5 1 హైడ్రాక్సీ ఇథైల్ మళ్లీ రెండు ఆక్టానాల్ లేదా ఆక్టేన్ రెండు ఒకటి కూడా సరే ఇప్పుడు మీరు ఈ సమ్మేళనాన్ని తీసుకుంటే ఏమి జరుగుతుంది ఇక్కడ రెండు కార్బొనిల్
గ్రూపులు ఉన్నాయి కాబట్టి ఇప్పుడు మీకు ఈ గొలుసును తీసుకోవడానికి ఎందుకంటే ఇక్కడ కీటోన్ సమూహం ఉంది కాబట్టి ఇది
మీరు ఇప్పుడు ఒక రెండు మూడు నాలుగు ఐదు ఆరు ఏడు సంఖ్యలను తీసుకోవాలి మరియు ఇది ప్రత్యామ్నాయం కానీ
మీరు ఈ వైపు తీసుకుంటే, ఈ ఐదు ఏమవుతుంది అహ్ ఉన్నత స్థానాన్ని పొందుతుంది ప్రొఫైల్
కాలేదు మీరు ఈ వైపు నుండి ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు ఆరు ఏడు తీసుకుంటే నేను మళ్లీ గీస్తాను కాబట్టి అవును ఇప్పుడు మీరు ఈ వైపు నుండి తీసుకుంటే
ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు ఆరు ఏడు కాబట్టి నామకరణం ఎలా ఉంటుంది ఎందుకంటే
ఈ వైపు వస్తోంది త్రీ ఆహ్ మరియు ఈ వైపు ఐదు వస్తోంది కాబట్టి మీరు
ఈ వైపు మాత్రమే తీసుకోవాలి కాబట్టి ఇది మూడు ప్రొఫైల్ త్రీ ప్రొఫైల్ వస్తుంది ఇప్పుడు ఇది హెప్టేన్ కాబట్టి హెప్టేన్ ఇప్పుడు రెండు మరియు ఆరు పొజిషన్ కీటో
గ్రూప్ ఉంది కాబట్టి మీరు ఆల్డిహైడ్ తీసుకుంటే ఇప్పుడు హెప్టెడ్ టూ సిక్స్ డియోన్ ఉంది ఈ వైపు
కాబట్టి ఇప్పుడు నామకరణం ఎలా ఉంటుంది, ఈ ఆల్డిహైడ్ సమూహం ఇక్కడ ప్రధాన సమూహం
మరియు ఇది పొడవైన గొలుసు ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు ఆరు ఏడు ఎనిమిది కాబట్టి ఇది పొడవైన గొలుసు మరియు ఈ వైపు కీటోన్ సమూహం ఉంది కాబట్టి గొలుసులో మీకు కీటో గ్రూప్ ఇన్కార్పొరేషన్ అవసరం లేదు ఎందుకంటే ఇది ఏడు అవుతుంది కాబట్టి ఇక్కడ నామకరణం ఏమిటి కాబట్టి నామకరణం
ఐదు అవుతుంది కాబట్టి ఇది ఎసిటైల్ గ్రూప్ ఎసిటిలీన్ కాబట్టి ఈ నామకరణం ఐదు ఐదు ఎసిటైల్ మరియు ఇది ఆక్టానెల్ కాబట్టి ఇది ఆల్డిహైడ్ కాబట్టి ఐదు ఎసిటైల్
ఆక్టానల్ ఇప్పుడు మనం కొంత చిరల్ సమ్మేళనాన్ని చూస్తాము, కనుక ఇది రేస్‌మిక్‌లో ఉన్నట్లయితే
సాపేక్ష స్టీరియోకెమిస్ట్రీని చెప్పడానికి ఇది సైక్లికల్ రింగ్ ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు కాబట్టి ట్రాన్స్ హైడ్రాక్సీ సైక్లోహెక్సేన్ మరియు ఆల్డిహైడ్‌కు ఒక స్థానం
ఒక కార్బాల్డిహైడ్ ఉండవచ్చు మరియు ఇది చిరల్ రూపం మాత్రమే అయితే,
మీరు ఈ స్టీరియోకెమిస్ట్రీని చెప్పాలి 1 r 4r ఇదే నాలుగు హైడ్రాక్సీ లాగా వస్తుంది కాబట్టి ఇది ప్లస్ సిరీస్ అయితే చిరల్
ఒక ఎన్‌యాంటియోమర్ మాత్రమే ఉంటుంది.
మీరు చైల్డ్ గ్రూప్‌తో ఇలా ఒక కార్బోలైట్‌ని గీయాలి కాబట్టి నేను మళ్లీ ch3 గీస్తాను కాబట్టి ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు కాబట్టి మేము దానిని పొందుతాము కాబట్టి ఇది ఏమవుతుంది eo కెమిస్ట్రీ కాబట్టి ఇది r
ఇది కూడా r కాబట్టి రెండు r మూడు r మొదట మనం
చిరాలిటీని రెండు r త్రీ రెండు ఇథైల్ త్రీ మిథైల్ పెంటా శూన్యాన్ని ఇవ్వాలి కాబట్టి ఇది u ప్యాక్ ఇప్పుడు మేము మీకు తెలిసిన కార్బొనిల్ గ్రూప్ రియాక్టివిటీ రియాక్టివిటీని చర్చిస్తాము ఇది కొద్దిగా ప్రాథమికమైనది కాబట్టి ఇది బలహీనమైన ఆధారం కాబట్టి మీరు యాసిడ్‌ను పెడితే అప్పుడు జరిగేది
ఈ కార్బొనిల్ గ్రూపులు ప్రోటోనేట్ అవుతాయి మరియు దీనిని యాక్టివేటెడ్ కార్బొనిల్ గ్రూప్ అంటారు ఇప్పుడు ఈ యాక్టివేటెడ్ కార్బొనిల్ గ్రూప్ ఇక్కడ మీరు
బలహీనమైన న్యూక్లియోఫైల్స్‌కు ప్రతిస్పందించవచ్చు ఎందుకంటే బలహీనమైన న్యూక్లియోఫైల్స్ పేరెంట్ కార్బొనిల్ సమ్మేళనంతో ప్రతిస్పందించవు.

అయితే ఈ యాక్టివేట్ చేయబడిన కార్బొనిల్ గ్రూప్ బలహీనమైన న్యూక్లియోఫైల్ ఫైల్‌లు
అంటే ఆల్కహాల్ వాటర్ అయిన r2 os తో ప్రతిస్పందిస్తుంది మరియు మీరు పాయింట్ r నుండి rohని పొందవచ్చు కాబట్టి ఆల్కహాల్ లేదా హైడ్రేట్లు ఎసిటైల్‌తో ఉన్నప్పుడు
ఎసిటైల్స్ అని పిలుస్తారు కాబట్టి మేము చర్చించవచ్చు మీరు h3o ప్లస్‌ని ఉంచినట్లయితే అసిటోన్ వంటి ఒక ఉదాహరణ ఏమవుతుంది కాబట్టి

PrutorAtIITK

ఈ సమూహాలు ప్రోటోనేట్ అవుతాయి మరియు మీరు ఇప్పటికే ఉన్న నీటిని ఉంచినట్లయితే ఇది ఇప్పుడు ప్రతిధ్వని రూపంలో ఉంటుంది
నీరు t ఇక్కడ అప్పుడు నీరు ఇప్పుడు ప్రతిస్పందిస్తుంది
కాబట్టి మొదట పాజిటివ్ ఛార్జ్ ఉంటుంది మరియు ఇప్పుడు h మైనస్ లిబరల్ ఉంటుంది కాబట్టి మైనస్ హెచ్ ప్లస్ మీకు హైడ్రేట్ బాగా వస్తుంది ఇప్పుడు మేము ఎసిటల్స్ మరియు సైక్లిక్ ఎసిటైల్స్ సైక్లిక్ ఎసిటల్స్ మరింత స్థిరంగా ఉన్నాయని చర్చిస్తాము మీరు ఈ కీటోన్‌ను హెచ్‌తో కలిపి ఇథిలీన్ డయోల్‌తో ప్రతిస్పందిస్తే, ఇది చక్రీయ ఎసిటల్‌లు మరియు స్థిరత్వం కారణంగా రక్షిత సమూహంగా పనిచేస్తుంది కాబట్టి ఈ సైక్లిక్ ఎసిటైల్‌లు సమూహ సంభావ్య సమూహ గ్రహాంతరవాసులు మరియు
కీటోన్‌లను రక్షించడానికి ఉపయోగపడతాయి.
ఆమ్ల పరిస్థితులలో ఎసిటల్స్ జలవిశ్లేషణ
చెందుతాయి, కానీ బలమైన స్థావరాలు మరియు న్యూక్లియోఫైల్స్‌కు స్థిరంగా ఉంటాయి మరియు అవి సులభంగా ఏర్పడతాయి, అలాగే అవి సులభంగా ఏర్పడిన ఆల్డిహైడ్‌లు మరియు కీటోన్‌లు మరియు అవి జలవిశ్లేషణ చేయబడతాయని మేము ఇప్పటికే
చెప్పాము కాబట్టి వాటిని సులభంగా రక్షించవచ్చు కాబట్టి ఈ లక్షణాలు మంచివి.

అంటే
అందుకే దీన్ని ఆదర్శ రక్షణ సమూహం అని పిలుస్తారు, కాబట్టి మీరు ఆల్డిహైడ్‌ని కలిగి ఉన్న రియాజెంట్‌ని ఉపయోగించాలనుకుంటే ఏమి జరుగుతుందో ఇప్పుడు మేము కొన్ని అప్లికేషన్‌లను చాలా సార్లు చూస్తాము
e సమూహం మరియు ఆ ఆల్డిహైడ్ అసిటేట్‌తో రక్షించబడాలి మరియు తర్వాత
మీరు దీన్ని సైక్లోహెక్సానోన్ నుండి ఎలా సిద్ధం చేయాలనుకుంటున్నారో అలాగే దాన్ని డిప్రొటెక్ట్ చేయవచ్చు కాబట్టి మీరు దీన్ని ఇక్కడ చూసినట్లయితే, మీరు ఇక్కడ డిస్‌కనెక్ట్ చేస్తే మీకు న్యూక్లియోఫైల్ అవసరం మరియు ఇది ఎలక్ట్రోఫైల్ మరియు
మీరు ఈ సమ్మేళనం బ్రోమో నుండి ప్రారంభించవచ్చు ఎందుకంటే మీకు ఇక్కడ న్యూక్లియోఫైల్ అవసరం మరియు స్పష్టంగా
గ్రిగ్నార్డ్ ఒకటి కాబట్టి మీరు దీన్ని మెగ్నీషియంతో ప్రతిస్పందిస్తే అప్పుడు ఆల్డిహైడ్ ప్రతిస్పందిస్తుంది కాబట్టి మీరు ముందుగా మీరు ఈ ఆల్డిహైడ్ సమూహాన్ని రక్షించుకోవాలి మరియు ఇప్పుడు మీరు మెగ్నీషియం ఈథర్ పెట్టండి, ఇప్పుడు మీరు సైక్లోహెక్సానోన్‌తో ప్రతిస్పందించవచ్చు కాబట్టి మీరు సైక్లోహెక్సానోన్‌తో చర్య
తీసుకోవచ్చు మరియు మీరు ఈ ఉత్పత్తిని పొందే జలవిశ్లేషణను అదే విధంగా చేయవచ్చు కాబట్టి మీరు ఆల్డిహైడ్ సమూహాన్ని ఇక్కడ చూడవచ్చు,
ఇది కీటో ఆల్డిహైడ్ మరియు ఆల్డిహైడ్ సమూహం తాకబడదు కానీ కీటోన్ సమూహం
తగ్గించబడాలి కాబట్టి తెలిసిన కారకాలతో సాధ్యం కాదు కాబట్టి మీరు చేయాల్సిందల్లా
ఆల్డిహైడ్‌ను రక్షించుకోవాలి కాబట్టి మీరు ఎరుపు రంగులో ఉంటే దీన్ని ఇప్పుడే ఉంచాలి uce సోడియం
బోరోయిడ్రైడ్ ఆపై జలవిశ్లేషణ యాసిడ్ జలవిశ్లేషణ అంతటా అప్పుడు మీరు
ఆల్డిహైడ్‌ని తిరిగి పొందుతారు కాబట్టి ఇక్కడ కీటోన్ సమక్షంలో ఆల్డిహైడ్‌పై ఎసిటల్ ఉత్పత్తిని ఎంపిక చేసి చేయవచ్చు
కాబట్టి జలవిశ్లేషణ ఒకటి వంటి అసిటల్స్‌కు మరికొన్ని ఉదాహరణలు
మీరు జలవిశ్లేషణ చేస్తే అని ప్రశ్నించవచ్చు.
ఇది ఉత్పత్తి అవుతుంది కాబట్టి ఇక్కడ మీరు యాసిడ్ వేస్తే
h ప్లస్ వన్ ఆక్సిజన్ ప్రోటోనేట్ అవుతుంది మరియు ఆక్సిజన్ ప్రోటోనేట్ అయిన తర్వాత ఇది
తెరుచుకుంటుంది కాబట్టి మీరు ఇక్కడ ఆక్సోనియం అయాన్‌ను పొందుతారు, అది ఇప్పుడు నీరు దాడి చేస్తుంది మరియు మొదట్లో ప్రోటోనేట్ అవుతుంది దాడి తర్వాత ఈ నీరు ఆపై
ఈ ఆక్సిజన్ ప్రోటోనేట్ చేయబడాలి , ఆపై మీరు మీ డయోల్ ప్లస్ బెంచ్ మరియు
లెడ్‌ని పొందుతారు కాబట్టి మీరు ఈ ఎసిటైల్‌ల జలవిశ్లేషణ చేస్తే మీకు బెంజాల్డిహైడ్ మరియు ఒకటి లభిస్తుందనే ప్రశ్న అడగవచ్చు.
మూడు
ప్రొపేన్ డయోల్ మీరు pcc చేస్తే h3o ప్లస్ ఆపై ఇథనాల్ మరియు ఆమ్ల స్థితి కాబట్టి మీరు pcc pcc చేస్తే ఆల్కహాల్‌ను ఆల్డిహైడ్‌గా ఆక్సీకరణం చేయడం వలన ముందుగా మీరు పొందండి ఇది ఒకటి మరియు ఇప్పుడు మీకు రెండు గ్రూపులు డబుల్ బాండ్‌లు
అలాగే ఆల్డిహైడ్ ఉన్నాయి కాబట్టి మీరు డబుల్ బాండ్‌తో పాటు ఆల్డిహైడ్ రెండు రియాక్ట్‌లను పరిగణించవచ్చు లేదా
మేము దశల వారీగా కూడా చేయవచ్చు ఈ డబుల్ బాండ్ రియాక్ట్ అవుతుంది మరియు ఈ
ఆల్డిహైడ్ ఇలా కూడా ఉంటుంది ఈ ఉత్పత్తి ఆల్డిహైడ్ హైడ్రేట్ ఏర్పడే అవకాశం ఉందని మీరు అనుకోవచ్చు మరియు ఇది
కూడా ఏర్పడుతుంది కాబట్టి ఏదైనా యంత్రాంగానికి జరిమానా విధించబడుతుంది, ఆపై యాసిడ్ స్థితిలో ఏమి

జరుగుతుంది కాబట్టి యాసిడ్ స్థితిలో ఇది
ఆల్డిహైడ్‌కు ప్రతిస్పందిస్తుంది లేదా ఇక్కడ ఆల్డిహైడ్ హైడ్రేట్‌కి ప్రతిస్పందిస్తుంది నీరు నిర్మూలించబడుతుంది
మరియు ఇక్కడ ఈ చక్రీయ సమ్మేళనం ఏర్పడుతుంది కాబట్టి ఇది హెమియాసెటల్ మరియు ఇప్పుడు మీరు
ఇథనాల్‌ను సమృద్ధిగా ఉంచితే, ఆమ్ల స్థితిలో ఉన్నట్లయితే నీరు తొలగించబడుతుంది మరియు మీరు దీన్ని
పొందడం వలన
నీరు తొలగించబడుతుంది మరియు ఇథనాల్ ప్రతిస్పందిస్తుంది కాబట్టి ఇది అసిటల్ కాబట్టి మరొక అప్లికేషన్ మీరు
ఇక్కడ ఉత్పత్తి నిర్మాణాన్ని చూసినట్లయితే
ఆల్డిహైడ్ చెక్కుచెదరకుండా మరియు డబుల్ బాండ్ డికెటోన్ అయి ఉండాలి కాబట్టి డబుల్ బాండ్ మాకు k మైనర్
ఫోర్
క్షారమని తెలుసు ne పరతు అది డయోల్‌ను ఇవ్వగలదు మరియు తర్వాత క్రోమియం ఆక్సీకరణ కీటోన్‌ను
ఇవ్వగలదు,
అయితే మీరు కెమెరాను ఉంచితే ఆల్డిహైడ్ ఆక్సీకరణం చెందుతుంది కాబట్టి
మీరు ముందుగా ఆల్డిహైడ్‌ను రక్షించాలి మరియు ఇప్పుడు మీరు h మైనస్‌కు తగినంతగా వినవచ్చు, ఆపై మీరు
అతని డయల్స్ మరియు pcc ఆక్సీకరణ లేదా cro3 లేదా జోన్స్ ఆక్సీకరణ cro3 h ప్లస్ పొందండి మరియు
ఇప్పుడు సజల యాసిడ్ కాబట్టి అసిటల్ యొక్క జలవిశ్లేషణ మీకు ఈ ఆల్డిహైడ్‌కు మరొక ప్రతిచర్యను అందిస్తుంది,
ఇది
ఎసిటైల్ మార్పిడి కూడా ముఖ్యమైనది కాబట్టి అణువులో హైడ్రాక్సిల్ సమూహం ఉంటే
అప్పుడు అది ఇంట్రామాలిక్యులర్ రియాక్షన్‌ని చేస్తుంది మరియు ఆమ్ల స్థితిలో అది
మార్పిడి చేయగలదు కాబట్టి మేము ఒక ఉదాహరణను చూడగలం కాబట్టి ఇక్కడ హైడ్రాక్సిల్ సమూహం ఉందని మీరు
చూసినట్లయితే
ఇది ఎసిటల్ మూలాంశం ఇప్పుడు మీరు యాసిడ్‌ను పెడితే ఏమి జరుగుతుందో మీరు చూస్తారు
ఇది ఎలా ప్రోటోనేటెడ్ అవుతుంది మరియు రింగ్‌ను తెరుస్తుంది కాబట్టి అది
ఆక్సోనియం అయాన్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది కాబట్టి ఇక్కడ కూడా ఇది వేగంగా ఆక్సోనియం అయాన్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది
కాబట్టి ఈ ప్రోటోనేటెడ్ కాబట్టి ఆక్సిడియం అయాన్ ఏర్పడుతుంది మరియు ఈ ఆల్క్ oh పరమాణువులో
ఆల్కహాల్ ఉంటే అప్పుడు ఆమ్ల స్థితిలో అది మార్పిడిని చేయగలదు, ఇది ఇన్నర్ లిథార్ ఇన్నర్ లిథార్ మరియు
ప్రశ్న ఏమిటంటే h3o ప్లస్
మనం ఇక్కడ మిథనాల్‌ను లిథార్‌లో ఉంచవచ్చు.
మీరు h ప్లస్‌ని పెడితే అది ఇలాగే రియాక్ట్ అవుతుంది
కాబట్టి ఇంతకు ముందు మనం ఎసిటాల్‌ని చూశాము కానీ ఇక్కడ ఈ సంయోగం ఉంది
కాబట్టి ఇక్కడ కూడా ఆక్సిడియం అయాన్ ఏర్పడుతుంది, ఇప్పుడు ఇక్కడ నీరు చేరుతుంది, ఇప్పుడు ఈ ఫోటాన్
మార్పిడి అవుతుంది కాబట్టి అది మెథాక్సీ సమూహానికి వెళుతుంది కాబట్టి మీరు మొదట కీటోన్‌ను పొందుతారు కాబట్టి
మీరు కీటోన్‌ని పొందుతారు మరియు కీటోన్ ఏర్పడినప్పుడు ఏమి జరుగుతుంది అప్పుడు
ఈ హైడ్రోజన్ యొక్క ఆమ్లత్వం పెరుగుతుంది కాబట్టి ఇది ఆమ్ల
స్థితిలో ఉంటుంది, ఇది ప్రోటోనేట్ చేయబడుతుంది మరియు నీరు తొలగించబడుతుంది కాబట్టి మీరు ఈ ఉత్పత్తిని
పొందండి కాబట్టి ఆల్ఫాబెట్ అసంతృప్త కీటోన్ ఏర్పడుతుంది కాబట్టి ఆల్డాల్ మరియు కాన్యే
రియాక్షన్‌లు కూడా ఉపయోగకరమైన ప్రతిచర్యలు మేము ఇప్పటికే చర్చించాము కాబట్టి ఇప్పుడు మనం కొన్ని
అప్లికేషన్ మరియు ఇంట్రా మాలిక్యులర్ వెర్షన్‌ను కూడా చూస్తాము కాబట్టి ఇంట్రా మాలిక్యులర్ ఆల్డోల్ కూడా
ఉపయోగకరమైన ప్రతిచర్య కాబట్టి ఇంట్రా మాలిక్యులర్ ఆల్డోల్ అంటే రెండు కార్బొనిల్
సమూహం ఇలాగే ఒకే అణువులో ఉంటుంది కాబట్టి ఇది ఒక ఫైవ్ డైకెటోన్ సిస్టమ్
లేదా మీరు దీన్ని రెండు మూడు నాలుగు ఐదు ఆరు ఏడు అని నామకరణం చేయవచ్చు కాబట్టి మీరు ఆల్డోల్
రియాక్షన్ కోసం సోడియం హైడ్రాక్సైడ్‌ని ఉంచితే
ఏమి జరుగుతుంది కనుక ఇది సుష్ట అణువు అని మీరు చూడవచ్చు
మరియు ఎనోలేట్ ఏర్పడుతుంది కాబట్టి ఈ హైడ్రోజన్ లేదా ఈ హైడ్రోజన్‌ను సంగ్రహించి ప్రతికూల చార్జ్‌లో
చేయవచ్చు మరియు ఇప్పుడు ఇది
ఐదు గం ప్లస్ డిపోటనేట్ చేయబడితే ప్రతికూల ఛార్జ్‌ని ఉత్పత్తి చేస్తే, మీరు దీన్ని పొందుతారు ఒకటి మరియు ఏడు
గం ప్లస్
డిప్రోటోనేట్ చేయబడితే, మీరు దీన్ని ఇప్పుడు చూస్తే మీరు
ఇక్కడ ప్రతిస్పందించాలనుకుంటే ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఇది నాలుగు అవుతుంది సభ్యత్వం పొందడం,
మరోవైపు ఇది అస్థిరంగా ఉంటుంది
మీరు ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు సిక్స్‌ని చూసినట్లయితే ఇక్కడ ప్రతిస్పందిస్తే, మీకు ఆరు మెంబర్‌లు
లభిస్తాయి కాబట్టి ఇది ఆమోదయోగ్యమైన మార్గం మరియు ఇప్పుడు ఈ దాడి తర్వాత ప్రతిస్పందన తర్వాత మీరు
దీన్ని పొందుతారు కాబట్టి ఆరు సభ్యుల భాషావేత్త రూపం o మైనస్ ఇది ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు ఆరు
ఏడు అని అనుకుందాం, కాబట్టి మీరు ఇది ఏడు ఆరు ఐదు నాలుగు మూడు రెండు ఒకటి అని మీరు చూస్తారు కాబట్టి
ఈ రెండు

ఇప్పుడు క్వాటర్నరీ కేంద్రంగా మారింది మరియు ఇప్పుడు ఇది నీటి శుద్ధి తర్వాత ఆల్డోల్ ఉత్పత్తి.
 మరియు మీరు దానిని వేడి చేస్తే, మీరు దానిని వేడి చేస్తే నిర్జలీకరణం జరుగుతుంది మరియు మీరు
వర్ణమాల అసంతృప్త కీటోన్‌ని పొందుతారు కాబట్టి ఇది ఒక ఐదు కీటో సిస్టమ్‌లు, ఇప్పుడు మేము
కీటో సిస్టమ్ కోసం ఒకదాని గురించి చర్చించవచ్చు, కాబట్టి దీనికి మద్దతు ఇవ్వండి కాబట్టి ఇది ఒకటి రెండు మూడు
నాలుగు  ఐదు ఆరు కాబట్టి రెండు ఐదు రెండు ఐదు హెక్స్ మరియు డౌన్ కాబట్టి ఇక్కడ మీరు సోడియం
హైడ్రాక్సైడ్‌ను ఇక్కడ ఉంచితే ఇది ఇక్కడ కూడా డిప్రోటోనేట్
అవుతుంది ఎందుకంటే  ఇది ముగ్గురు సభ్యుల రింగ్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది కానీ   ఇది ఐదుగురు సభ్యులను ఉత్పత్తి
చేస్తుంది
అలాగే మీరు ఈ కంప్‌ను పొందుతారు  und  కాబట్టి ఈ అరిష్టం తర్వాత h2 ఆపై ఈ ఐదు సభ్యుల రింగ్ ఇప్పుడు
ఏర్పడుతుంది, మీరు ఇప్పటికే
చక్రీయ సమ్మేళనం ఈ విధంగా   డికాటో సిస్టమ్‌తో ఉంది కాబట్టి ఇక్కడ కూడా ఇది ఒకటి ఐదు ఒకటి రెండు మూడు
నాలుగు ఐదు మరియు ఇది ఆరు  పది మంది సభ్యుల ఉంగరం కాబట్టి మేము ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు ఆరు
ఏడు ఎనిమిది తొమ్మిది పది వంటి నంబర్‌లను ఇవ్వగలము మరియు ఇప్పుడు
మీరు సోడియం హైడ్రాక్సైడ్‌ను ఉంచినట్లయితే ఉత్పత్తి ఏది అవుతుంది మేము గతసారి అసైక్లిక్ కేసును చూసినట్లుగా
ఆరు సభ్యుల రింగ్ రూపం ఇక్కడ కూడా ఆరు హైడ్రోజన్ ఎరుపు రంగులో
డిప్రొటెంట్‌గా ఉంటుంది మరియు  ఇది కార్బొనిల్ సమూహానికి ప్రతిస్పందిస్తుంది మరియు ఇది ఆరు సభ్యుల రింగ్
అవుతుంది మరియు ఇది ఆరు సభ్యులు
కూడా అవుతుంది కాబట్టి ఇది చాలా స్థిరంగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇద్దరు ఆరుగురు సభ్యుల రింగ్ ఏర్పడుతుంది
మరియు ఇది వాటేజ్ కాబట్టి 1 2 3 4 5 6  7 8 తొమ్మిది పది కాబట్టి ఇది ఒక
కార్బన్ ఇప్పుడు ఇక్కడకు వస్తుంది మరియు ఈ ఐదు రెండు ముక్కలు మరియు కార్బొనిల్ సమూహం కాబట్టి ఇప్పుడు
మీరు దానిని వేడి చేస్తే ఆల్డోల్
సంగ్రహణ ఉత్పత్తి ఏర్పడుతుంది కాబట్టి మీరు ఈ లినోన్‌ను పొందుతారు కాబట్టి మేము డబ్బా
ప్రతిచర్య గురించి చర్చించాలనుకుంటున్నాము t     ఇది రెడాక్స్ ప్రతిచర్య అని మాకు తెలుసు మరియు ఆల్ఫా
హైడ్రోజన్ లేని కార్బొనిల్ సమ్మేళనాలు ప్రతిస్పందిస్తాయి మరియు బలమైన ఆధారం కూడా అవసరం కాబట్టి కొన్ని
సంవత్సరాల క్రితం వచ్చిన ఒక ప్రశ్న
ఏమిటంటే, మీరు ఎసిటాల్డిహైడ్ మరియు నాలుగు సమానమైన ఫార్మాల్డిహైడ్‌లను
ప్రాథమిక పరిస్థితులలో ఉంచినట్లయితే అది qh  షరతు.
  ఉత్పత్తి ఎలా ఉంటుంది కాబట్టి
మీరు ఎసిటాల్డిహైడ్‌లో మూడు ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ ఉన్నారని               ఉందని                              అ
అందులో అప్పుడు ఆల్డోల్ ప్రతిచర్యలో మేము
పాల్గొంటాము.
 ఒక అణువు ప్రతిస్పందిస్తుంది అప్పుడు మరొక అణువు వస్తుంది ఇక్కడ మీరు
ఇక్కడ ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ లేదు ఇది క్వాటర్నరీ మధ్యలో ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ లేదు మరియు
ఇప్పుడు క్యారియర్ ప్రతిచర్య జరుగుతుంది మరియు ఫార్మాల్డిహైడ్ ఒక చిన్న ఆల్డిహైడ్ మరియు
దీనికి స్టెరిక్ రిపల్షన్ ఉండదు కాబట్టి ఇది  ప్రధానంగా దాతగా పనిచేస్తుంది కాబట్టి హైడ్రైడ్ డెలివరీ
అవుతుంది  కాబట్టి సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ దీనితో ప్రతిస్పందిస్తుంది  దీనికి వెళ్లండి కాబట్టి ఇది సరైనది కాబట్టి మీరు
ఇది ఉత్పత్తి ch2oh
కాబట్టి ఈ ch2h  కాన్యే బాణం   నుండి వచ్చింది మరియు మరో మూడు ఆల్డోల్ నుండి వచ్చింది
కాబట్టి ఇది మీరు అధ్యయనం చేసిన సుష్ట అణువు అయిన మరొక ప్రతిచర్య హాలోజనేషన్ కాబట్టి మేము ఒక
ఉదాహరణను చర్చిస్తాము.

ఆధిపత్యం ఉంది కాబట్టి మీరు ఈ కీటోన్‌ని చూస్తే ఇది బేస్ తర్వాత ఇది అని అనుకుందాం, మీరు
ఇక్కడ ఒక న్యూక్లియోఫైల్‌ను ఉత్పత్తి చేయవచ్చు కాబట్టి ఇది న్యూక్లియోఫిలిక్ కేంద్రం అయితే మీరు యాసిడ్
మరియు బ్రోమిన్ కండిషన్‌ను ఉంచినప్పుడు
ఒక దానికి సమానమైన దానిని మీరు పొందుతారని అనుకుందాం , కాబట్టి ఈ కేంద్రం ఇప్పుడు ఎలక్ట్రోఫిలిక్ కేంద్రం
ఇంతకుముందు ఇది న్యూక్లియోఫిలిక్‌గా ఉండేది, ఇప్పుడు
ఇది ఎలక్ట్రోఫిలిక్ మరియు ఇప్పుడు మీరు అనేక   న్యూక్లియోఫైల్స్ చేయగలరు ఇక్కడ   మరింత రియాక్టివ్‌గా ఉంది
మరియు ఇప్పుడు మీరు దీన్ని అర్థం చేసుకుంటారు, ఈ సందర్భంలో ఈ సమ్మేళనాన్ని ఎలా పొందాలి అనే ప్రశ్న
మీరు ఇక్కడ డిస్‌కనెక్ట్ చేయాలి
మరియు మీరు అలా చేస్తే మైనస్ ప్లస్ అవుతుంది  మీరు పొందండి మరియు మీరు ప్లస్
ప్లస్‌ని పెట్టినట్లయితే మీరు ఉంచవచ్చు మరియు ఇది ఇమినియం అయాన్ మరియు ప్రాథమిక స్థితిలో మీరు
అసిటోఫెనోన్ మరియు సెమినియం అయాన్‌లో ప్రతిస్పందిస్తే, మీరు
ఈ బంధాన్ని పొందవచ్చు కాబట్టి ఇది మానిక్ రియాక్షన్ సరే ఇప్పుడు వద్ద  చివరిగా మేము ఓజోనోలిసిస్ గురించి
చర్చిస్తాము కాబట్టి పుప్పొడి యొక్క ఓజోనోలిసిస్ చాలా ముఖ్యమైనది పుప్పొడి యొక్క ఆర్గానోలిసిస్ మేము

Prutor@IITK

కొన్ని ఉదాహరణలతో చర్చిస్తాము మీరు చెక్క
విశ్లేషణ చేస్తే, జింక్ యాసిడ్ యొక్క తగ్గింపు పనిని కూడా మీరు ఇవ్వవచ్చు , కాబట్టి మీరు ఉత్పత్తి ఎలా ఉంటుంది
ఇక్కడ  ఇక్కడ మూడు డబుల్ బాండ్‌లు ఉన్నాయి ఇక్కడ మరియు క్షితిజ సమాంతరంగా అంటే మీరు  రెండు
కార్బొనిల్ గ్రూప్‌ల
ద్వారా స్థానభ్రంశం చేయాల్సిన డబుల్ ఒకటి ఉండాలి కాబట్టి మీరు
ఇక్కడ కార్బొనిల్ గ్రూపులను ఇక్కడ ఇస్తే మీరు ఇక్కడ ఒక కార్బొనిల్ మరియు ఇక్కడ ఒక కార్బొనిల్‌ను చూడవచ్చు
కాబట్టి
ఇది ఆల్డిహైడ్  స్కీటోన్ మరియు ఇప్పుడు ఒక కార్బొనిల్ ఇక్కడకు వస్తాయి కాబట్టి మొత్తం
మూడు అణువులు ఉంటాయి కాబట్టి ఇది ఒక అణువు కాబట్టి మరొక ఈ వైపు ఆల్డిహైడ్
ఈ వైపు మళ్లీ కేతు మరియు ఫార్మాల్డిహైడ్ వస్తుంది కాబట్టి మీరు మళ్లీ అయితే  క్షితిజ సమాంతర కండిషన్‌లో పాలి
యాక్ట్ పాలీ
చాలా కార్బొనైల్ సమ్మేళనాలను పొందుతుంది కాబట్టి ఇది ఉపయోగకరమైన ప్రతిచర్యలు మరియు
మేము కొన్ని సమస్యలను చర్చించగలము కాబట్టి సమస్య ఏమిటంటే బీటా మిడ్‌సిన్‌కి ట్రిపుల్ బాండ్ లేదు కాబట్టి
కేవలం డబుల్ బాండ్ మాత్రమే ఉంటుంది మరియు దాని పరమాణు సూత్రం c
10 h 16 మరియు ఎప్పుడు స్టుపిడ్ ప్లాటినం 2 6 డైమిథైల్ ఆక్టేన్‌తో చికిత్స చేస్తే ఏర్పడుతుంది కాబట్టి ఇది 2 6
డైమిథైల్ ఆక్టేన్ టూల్స్ ఒకే ఈ వైపు ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు ఆరు ఏడు ఎనిమిది కాబట్టి
ఓజోన్‌తో ఓజోన్ చికిత్సతో చికిత్స చేసినప్పుడు ఇది రెండు ఆరు డైమిథైల్ ఆక్టేన్ ఏర్పడుతుంది ఆసిడిక్ జింక్
వర్క్‌అప్‌ను అనుసరించి a  ఏర్పడుతుంది a  c5h6o3 అసిటోన్ మరియు రెండు సమానమైన ఫార్మాల్డిహైడ్ కాబట్టి
మీథైన్ బిటుమెన్ యొక్క నిర్మాణం ఏమిటి అనేదే ప్రశ్న, కాబట్టి మీరు ఈ ఫ్రేమ్‌వర్క్‌ని చూడవచ్చు  ఈ ఫ్రేమ్‌వర్క్
ఇప్పుడు మీరు డబుల్
బాండ్‌ను ఉంచాలి కాబట్టి దాని డిగ్రీ ఎంత ఉంటుంది  అసంతృప్తత కాబట్టి ముందుగా
మీరు ఈ సాధారణ 10 10 కార్బన్‌ని ఇక్కడ చూస్తే ఎన్ని డబుల్ బంధాలు ఉంటాయో లెక్కించాలి కాబట్టి ఇది c 10
h 22 మరియు h  మైనస్ అవుతుంది కాబట్టి మైనస్ c 10 డిగ్రీ 16.
6 హైడ్రోజన్ కాబట్టి 86 మరియు మీరు 2 ద్వారా విభజించాలి కాబట్టి 6 ద్వారా 2
3కి సమానం కాబట్టి మూడు డబుల్ బాండ్‌లు ఉంటాయి ఎందుకంటే ఇది పూర్తిగా సంతృప్త
వ్యవస్థ c 10 h 22 2 6 డైమిథైల్ ఆక్టేన్ మరియు  మీరు లెక్కించాల్సిన అసంతృప్తత
ఎన్ని హైడ్రోజన్‌ని రెండుతో భాగిస్తే ఆరు హైడ్రోజన్ వస్తుంది కాబట్టి అది ఏర్పడినప్పుడు ఒక డబుల్ ఒకటి
కాలేయం రెండు హైడ్రోజన్‌గా ఉంటుంది కాబట్టి మూడు మూడు డబుల్ బాండ్‌లు
ఉన్నాయి మరియు ఇప్పుడు మీరు దీన్ని చూడవచ్చు ఫార్మాల్డిహైడ్‌కి రెండు సమానం కాబట్టి
రెండు సమానం  ఫార్మాల్డిహైడ్ అంటే టెర్మినల్ అని అర్థం కాబట్టి దీని అర్థం టెర్మినల్ మిథైల్ సమూహాన్ని
ఇక్కడ పరిగణించాలి మరియు మీరు అసిటోన్ అసిటోన్ నిర్మాణాన్ని చూస్తే ఇది అసిటోన్
కాబట్టి అసిటోన్ దీని నుండి రావచ్చని మీరు చూడవచ్చు ఎందుకంటే ఇక్కడ మూలాంశం ఉంది కాబట్టి నేను
పర్వాలేదు  ఇక్కడ మీరు చూస్తే ఈ అసిటోన్  రాదు కాబట్టి చాలా మటుకు
డబుల్ బాండ్‌లు ఉంటాయి కాబట్టి ఫార్మాల్డిహైడ్‌కి రెండు సమానత్వం ఏర్పడుతుందని మీరు పరిగణించినట్లయితే
ఇప్పుడు ఇక్కడ డబుల్ బాండ్ ఉంది.
టెర్మినల్ నుండి మాత్రమే ఏర్పడుతుంది కాబట్టి ఇక్కడ ఒకసారి మీరు
డబుల్ ఒకటి చాలు  కాబట్టి మీరు ఇక్కడ డబుల్ ఒకటి పెట్టాలి ఎందుకంటే ఇది ఫార్మాల్డిహైడ్‌ని ఇస్తుంది మరియు
ఇక్కడ కూడా  ఎందుకంటే ఇది ఫార్మాల్డిహైడ్‌ను ఇస్తుంది  కాబట్టి
ఇది విటమిన్స్ ఔషధం యొక్క నిర్మాణం మరియు  ఇప్పుడు a  యొక్క నిర్మాణం ఎలా ఉంటుంది
కాబట్టి ఇది బీటా మెడిసిన్ అవుతుంది మరియు a  యొక్క నిర్మాణం ఉంటుంది కాబట్టి మీరు
ఇక్కడ విశ్లేషణతో చేస్తే మీకు ఆల్డిహైడ్ వస్తుంది అవును మీకు కీటో వస్తుంది మరియు ఇక్కడ మీకు లీడ్ వస్తుంది
కాబట్టి ఇది c5  h6o3  కాబట్టి ఇది a  మరియు ఇది
బీటా అంటే, మీరు ముందుగా చిన్న భిన్నాన్ని చూడాలి, కాబట్టి మీరు
ఈ భాగాన్ని ఇక్కడ నుండి  మరియు టెర్మినల్ మిథైల్ గ్రూప్‌ల నుండి ఫార్మాల్డిహైడ్ ఉత్పత్తి చేయగలరని
కాబట్టి మీరు డబుల్ బాండ్‌ను టెర్మినల్ స్థానంలో ఉంచాలి.
మరియు ఇక్కడ మీరు
డబుల్ ఒకటి ఉంచాలి, కాబట్టి మేము మరొక సమస్యను చర్చించగలము కాబట్టి ఇది కూడా ctn a6 a16 కాబట్టి ఇది
ఒక మరియు ఇప్పుడు అది h2  ప్లాటినంతో ప్రతిస్పందిస్తుంది , ఓజోన్ ఆమ్ల జింక్ సమ్మేళనం c  మరియు మరొక
ఉత్పత్తితో చికిత్స చేసినప్పుడు  ప్రశ్న n  అంటే స్ట్రక్చర్ అంటే ఏమిటి అంటే
నిర్మాణాలు ఇవ్వబడ్డాయి కాబట్టి b  స్ట్రక్చర్ ఇవ్వబడింది కాబట్టి ఇది b  కాబట్టి ఇది bb  స్ట్రక్చర్ ఇవ్వబడింది మరియు
c  స్ట్రక్చర్ ఇవ్వబడింది కాబట్టి c  స్ట్రక్చర్ అంటే ఇది c  కాబట్టి ఇది పూర్తి ah  ఫ్రేమ్‌వర్క్  ఇక్కడ ఇప్పుడు
మీరు డబుల్ బాండ్‌ని ఉంచాలి, కామినో 4తో ప్రతిస్పందించినప్పుడు కాదని ఇక్కడ వ్రాయబడింది
అది ఒమేగా కోసం కెమిన్‌ను అవక్షేపించడానికి గోధుమ రంగును ఇస్తుంది కాబట్టి బ్రౌన్ అవక్షేపం లేదా p  కాకపోవచ్చు
కాబట్టి

డబుల్ బాండ్‌లు ఉన్నాయని అర్థం కాబట్టి అసంతృప్తత ఇక్కడ కూడా మీరు లెక్కించాలి కాబట్టి ఇక్కడ కూడా అసంతృప్త యొక్క అసంతృప్త డిగ్రీ కాబట్టి
అదేవిధంగా c 10 h 22 మైనస్ 10 h 16 h 6కి సమానం మరియు అంటే ఆరు బై
టూ మూడుకు సమానం ఇప్పుడు b యొక్క నిర్మాణం ఇవ్వబడింది కాబట్టి b కలిగి ఉంటుంది ఒక చక్రం కాబట్టి ఈ చక్రం ఒక
అసంతృప్తమైనది కాబట్టి డబుల్ బాండ్ల సంఖ్య మూడు మైనస్ ఒకటి కాబట్టి ఇది చక్రంతో ఉంటుంది
కాబట్టి రెండు కాబట్టి రెండు డబుల్ బాండ్‌లు ఉంటాయి మరియు ఇది ప్రధాన ఆల్డిహైడ్ భాగాలు
వస్తున్నాయి కాబట్టి మీరు దీన్ని ఇక్కడ చూస్తే మీరు ఇది ఒకటి రెండు చూడండి రీ ఫోర్ కాబట్టి ఇది నాలుగు వస్తోంది
మరియు ఇది ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు సిక్స్ కాబట్టి మీరు ఒకటి మరియు ఆరుగురిని కనెక్ట్ చేస్తే మీకు చక్కని సిక్స్ మెంబర్
రింగ్ వస్తుంది కాబట్టి ముందుగా మీరు ఒకటి మరియు ఆరుగును కనెక్ట్ చేయాలి కాబట్టి మీరు ఒకటి మరియు ఆరుని కనెక్ట్ చేస్తే అలా జరుగుతుంది ఆల్కెన్ ఇలా ఉంటుంది మరియు ఇది ఇలా ఉంటుంది కాబట్టి మీరు దీన్ని ఇప్పుడు కనెక్ట్ చేసారు కాబట్టి
ఇది ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు ఐదు సిక్స్ కాబట్టి ఇది ఒకటి మరియు ఆరు ఆహ్ ఇక్కడ మీరు
డబుల్ బాండ్‌ను అసలు సహాయం కింద ఉంచారు ఇప్పుడు దీన్ని ఇస్తారు ఇక్కడ కార్బొనిల్
సమూహాన్ని మరియు మీరు ఇక్కడ డబుల్ బాండ్ ని ఉంచినట్లయితే , ఫ్రేమ్‌వర్క్ సిద్ధంగా ఉంటుంది
కాబట్టి a యొక్క నిర్మాణాన్ని చేరుకోవడానికి ఇది ఉంది ఎందుకంటే మీరు డబుల్ ఒకటి
ఒక కార్బన్‌ను ఉంచాలి కాబట్టి మీరు తీసుకురావాల్సినది సి ఇది మరియు మరొక ఉత్పత్తి మీరు ఒరిజినల్‌ని
చేస్తే ఇక్కడ ఇటాలియన్‌గా మిగిలిపోతుంది, అయితే ఇక్కడ మీరు టెర్మినల్ డబుల్ బాండ్‌ని మేము చూసాము,
ఫార్మాల్డిహైడ్ ఏర్పడుతుంది కాబట్టి మరొక సమ్మేళనం ఫార్మాల్డిహైడ్ అవుతుంది, ఇప్పుడు మేము
తగ్గింపుల ఆక్సీకరణకు సంబంధించిన కొన్ని సాధారణ ఉదాహరణలను చర్చిస్తాము కాబట్టి ఈ అల్లాయిడ్ సమూహాన్ని పోల్చవచ్చు.

ఆల్కెన్‌కు మరియు మాకు ఈ పరిస్థితులు తెలుసు కాబట్టి జింక్ ఇది రసాయనం
క్లెమెంటైన్ కండిషన్ జింక్ సమ్మేళనం అనేది యాసిడ్ కండిషన్ల్ బేసిక్
కండిషన్ అగ్నిపర్వతం ఇప్పుడు మనకు తెలిసిన తగ్గింపు సోడియం అయోడైడ్ లేదా లిథియం అల్యూమినియం
హైడ్రైడ్ మరియు d కాబట్టి మీరు ఇక్కడ ఉంటారు
ఒక టోర్సిల్ సమూహ ట్రాన్సిట్ కొల్లాయిడ్‌ను ఉంచాలి మరియు తర్వాత ఓహ్ సమూహాన్ని ఆల్కెన్‌కి తీసివేయవచ్చు
తర్వాత లిథియం అల్యూమినియం హైడ్రైడ్ లేదా సోడియం బోరైడ్ మరొకటి ఇది కాబట్టి ఇవి సమతుల్యత కాదు
ఆల్కహాల్ ఆల్కహాల్ అని చెప్పడానికి యాసిడ్ అని చెప్పవచ్చు కాబట్టి సెకండరీ ఆల్కహాల్ bcకి సమానం ఇక్కడ
ఆక్సీకరణ యాసిడ్ నుండి కీటోన్ వరకు జరుగుతుంది, అవి
యాసిడ్ క్లోరైడ్ నుండి కీటో వరకు జరుగుతాయి కాబట్టి ఇది రీజెన్‌మన్ కండిషన్
h2 పల్లాడియం bsf4 bb అంటే ఏమిటి pcc బహుశా c ఆమె లిథియం అల్యూమినియం
హైడ్రైడ్ లేదా సోడియం బోరోడైట్ కావచ్చు d కాబట్టి d తర్వాత దీన్ని మళ్లీ గీయండి కాబట్టి a హైడ్రోజన్
పల్లాడియం సల్ఫేట్ పల్లాడియం bs మద్దతు క్షమించండి పల్లాడియం బా సపోర్ట్
b pcc c అవుతుంది లిథియం అల్యూమినియం హైడ్రైడ్ లేదా సోడియం క్లో రైడ్ d అనేది సి పెరాక్సైడ్ లేదా h నుండి
ఆక్సీకరణ కోసం పీర్ అవుతుంది మరియు మీరు యాసిడ్ క్లోరైడ్‌తో అనుబంధించబడతారు
మీరు f విల్ r డాష్ mgbr అని వ్రాయవచ్చు, ఆపై ఆమ్ల నీటి కప్పు gg అంటే
రెండు సమానమైన r డాష్ లిడ్స్ తీటా మరియు ఏది అవుతుంది మీరు క్యూబ్ రేట్ లేదా కాడ్మియం పెట్టవచ్చు కాబట్టి క్యూబ్
రేటు అత్యంత ప్రజాదరణ పొందింది కాబట్టి ధన్యవాదాలు

Prutor@IITK