iit పాల్ ప్రోగ్రామ్‌కు స్వాగతం, ఈ రోజు మనం ఆల్డిహైడ్‌లు మరియు కీటోన్‌ల ఆక్సీకరణ గురించి చర్చిస్తాము కాబట్టి ఆల్డిహైడ్‌లు ఆక్సీకరణలో కీటోన్‌లతో విభేదిస్తున్నట్లు కనుగొనబడింది కాబట్టి మొదట మేము ఆల్డిహైడ్‌ల ఆక్సీకరణ గురించి చర్చిస్తాము మరియు k mno4 యాసిడ్ వంటి బలమైన ఆక్సిడైజింగ్ ఏజెంట్లు
కూడా తేలికపాటి ఆక్సీకరణ ఏజెంట్, ఇవి కొంచెం తరువాత చర్చించబడతాయి కాబట్టి ఆల్డిహైడ్‌లలో కార్బన్ అణువు అలాగే ఉంచబడుతుంది, కానీ ఇప్పుడు కీటోన్‌లను చూస్తుంది, కాబట్టి సి వన్ సి రెండు బంధం విచ్ఛిన్నమైతే ఈ రెండు ఆమ్లాలు ఏర్పడతాయి.
మరియు కీటోన్ ఆక్సీకరణలో కీటోన్లు బాండ్ బ్రేకింగ్ జరిగే అవకాశం కూడా చాలా ముఖ్యం మరియు ఇక్కడ సి టూ సి త్రీ బాండ్ బ్లాక్ చిటికెడు కొన్ని ఉదాహరణలు మీరు ఎసిటోఫెనోన్‌ను ఆక్సీకరణం చేస్తే బెంజోయిక్ యాసిడ్ మరియు మీరు ఆల్డిహైడ్‌లను ఎలా వేరు చేస్తారో ఇప్పుడు మేము చర్చిస్తాము.
మరియు కీటోన్లు మరియు రెండు పరీక్షలను చేయవచ్చు, ఇక్కడ ఆల్డిహైడ్లు ప్రతిస్పందిస్తాయి మరియు కీటోన్లు మొదట ప్రతిస్పందించవు అంటే టాలరెన్స్ టెస్ట్ మరొక i వైద్యం చేసే పరీక్ష కాబట్టి మొదట టాలరెన్స్ టెస్ట్ గురించి చర్చిస్తాం కాబట్టి ఇప్పుడు టాలరెన్స్ రియాజెంట్ అంటే ఏమిటి అది అమ్మోనియాకల్ సిల్వర్ నైట్రేట్ కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్య ప్రాథమిక మాధ్యమంలో జరుగుతుంది కాబట్టి ఆల్డిహైడ్‌లను అమ్మోనియాకల్ సిల్వర్ నైట్రేట్‌తో చికిత్స చేసి, ఆపై ఈ వెండి అద్దం చూడవచ్చు.
మరియు మిత్రపక్షాలు ప్రతిస్పందిస్తాయి కాబట్టి పరీక్షలో విఫలమైతే పరీక్షలో విఫలమైతే మీరు మూడు అణువులు ఏమిటో పొందుతారు కాబట్టి ఈ కుప్రిక్ ద్రావణం మీకు తెలిసినందున క్రిప్టిక్ సల్ఫేట్ నీలం మరియు కుప్రిక్ ఆక్సైడ్ మీకు ఎరుపు గోధుమ రంగు మరియు మరొక ముఖ్యమైన విషయం అలిఫాటిక్ ఆల్డిహైడ్లు మాత్రమే సహనం కలిగి ఉంటాయి.
సాధారణంగా రెండు ఆల్డిహైడ్‌లను సుగంధ మరియు అలిఫాటిక్ ఆల్డిహైడ్‌లు ప్రతిస్పందిస్తాయి, అయితే ఇక్కడ అలిఫాటికల్ సిరలు మరియు సహనం మాత్రమే దాని వైఫల్యాల రియాజెంట్ ప్రాథమికంగా రెండు పరిష్కారం, దీనిని ఫెయిలింగ్ a అని పిలుస్తారు , కాబట్టి ఇది హెల్లింగ్ a మరియు b మిశ్రమం మరియు సాధారణంగా మీరు ప్రతిచర్యకు ముందు ఈక్వి మోలార్ పరిమాణంలో ఫిల్లింగ్ మరియు బి కలపండి మరియు మీరు ఆల్డిహైడ్‌లతో చికిత్స చేయాలి కాబట్టి ఇది ఆల్కలీన్‌గా ఉంటుంది జెల్లీ కాబట్టి మీరు వాటిని మిళితం చేస్తే అది సిని ఏర్పరుస్తుంది కాబట్టి నమూనా యొక్క డెంట్ కాంప్లెక్స్ ద్వారా రూపం మరియు ఇది నీలం రంగులో ఉంటుంది, ఇప్పుడు మేము ఒక ప్రత్యేక ప్రతిచర్యను చర్చిస్తాము , ఇది హాలో ఫారమ్ రియాక్షన్ మరియు ఈ పేరు నుండి వచ్చింది ఎందుకంటే ఈ ప్రతిచర్య హాలో అయోడోఫార్మ్ వంటి రూపం ఉత్పత్తి చేస్తుంది కాబట్టి ఆల్డిహైడ్లు మరియు కీటోన్‌లు కలిగి ఉన్న ప్రతిచర్య ఏమిటి కాబట్టి ఆక్సిడైజింగ్ ఏజెంట్ సోడియం హైపో హాలైడ్ మరియు ఉత్పత్తి కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లం ఒక తక్కువ కార్బన్ అణువును కలిగి ఉంటుంది మరియు కార్బన్ అణువు హాలో రూపానికి మరియు మిథైల్ హాలో రూపానికి వెళుతుంది.
కార్బొనిల్‌తో జతచేయబడిన సమూహం ఈ సమూహంలో ఉండాలని మేము అనుకోవచ్చు కాబట్టి పరీక్షను ఇవ్వగల ఆల్డిహైడ్ మాత్రమే ఎసిటాల్డిహైడ్ అని మీరు అనుకోవచ్చు, ఎందుకంటే మీరు హైడ్రోజన్‌ను మినహాయించి మరేదైనా ఉంచితే అది కీటోన్‌గా మారితే , ఈ రకమైన ఆల్కహాల్ ఆక్సీకరణం చెందుతుందని గమనించబడింది.
కీటోన్‌కు సిటులో ఆక్సీకరణం చెందినవి కూడా హాలిఫాన్ పరీక్షకు ప్రతిస్పందిస్తాయి కాబట్టి ఇప్పుడు పరీక్ష ఏమిటి, ఇది సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ ద్వారా ఉత్పత్తి చేయబడిన cని చూస్తుంది ప్లస్ హాలోజన్ కాబట్టి మీరు సోడియం హైపేలైట్‌ని పొందుతారు, ఆపై మీరు పొందుతారు మరియు అది x అయోడిన్‌కు సమానం అయితే మీరు చి త్రీని పొందుతారు మరియు ఇది అయోడోఫోరమ్‌ను అయోడోఫోన్ అని పిలుస్తారు మరియు మీకు పసుపు అవక్షేపం వస్తుంది మరియు ఇది సమ్మేళనం కీటోన్‌లు మరియు ఆల్డిహైడ్‌లను కలిగి ఉందని కూడా పరీక్షించండి.

మీరు సోడియం హైపొలైట్ లేదా సోడియం హైపో అయోడైడ్‌తో చికిత్స చేసినప్పుడు ఒక కోచ్ 3 సమూహం మీకు ఇది అందుతుంది కాబట్టి మీరు అసిటోఫెనాల్‌తో చికిత్స
చేస్తే మేము ఉదాహరణను చర్చిస్తాము మరియు మెకానిజం గురించి కూడా చర్చిస్తాము కాబట్టి మీరు అసిటోఫెనోన్‌ను బేస్‌తో చికిత్స చేస్తే ఏమి జరుగుతుందో కొంచెం తరువాత చర్చిస్తుంది ఇప్పుడు కూడా ఆహ్ అసిడిటీ కాబట్టి ఈ ఉమ్ కార్బన్ అయాన్ ఏర్పడుతుంది మరియు ఇది ఎనోలేట్ ద్వారా ప్రతిధ్వనిని స్థిరీకరించవచ్చు
మరియు అది అయోడిన్ అయితే అది అయోడిన్‌తో ప్రతిస్పందిస్తుంది మరియు మీరు దీన్ని పొందండి మరియు పునరావృతం అవుతుంది కాబట్టి మూడు హైడ్రోజన్‌లు అయోడిన్‌తో భర్తీ చేయబడతాయి ఆపై ఆధారం ఉంది కాబట్టి మీరు దీన్ని పొందినట్లయితే అది జలవిశ్లేషణ చెందుతుంది మరియు ఇది ఇప్పుడు thr తో చాలా స్థిరీకరించబడినందున ee అయోడిన్ కాబట్టి మీరు ఈ ఒక బెంజోయిక్ యాసిడ్ మరియు మైనస్ సి మైనస్ i 3ని పొందుతారు మరియు ఈ బలమైన ఆమ్లం దానిపై ఉంచబడినందున దానిపై అయోడో రూపాన్ని ఉంచుతుంది మరియు మీరు ప్రతిచర్యలో అయోడోఫోర్ యొక్క అవక్షేపణను పొందుతారు కాబట్టి ఇది బేస్ మధ్యవర్తిత్వ ప్రతిచర్య.
కాబట్టి మేము ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ యొక్క ఆమ్లత్వానికి సంబంధించిన మరికొన్ని ఉదాహరణలను చర్చిస్తాము కాబట్టి ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ యొక్క ఆమ్లత్వం ఇప్పుడు కొంచెం చర్చిస్తుంది కాబట్టి ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ ఉన్న కార్బొనిల్ సమ్మేళనాలు ఈ విధంగా కూడా ఉంటాయి కాబట్టి ఈ హైడ్రోజన్ ఆమ్లంగా ఉంటుంది మరియు దీనికి కారణం రెండు కారణాల వల్ల ఒకటి ఎలక్ట్రాన్ ఉపసంహరణ కార్బొనిల్ సమూహం ఉంది కాబట్టి ఆల్ఫా ch యొక్క ఆల్ఫా స్థానం కూడా ఉంది కాబట్టి
మీరు ఆల్ఫా రియాక్షన్‌లో బేస్ ద్వారా డిపోటినేట్ చేస్తే

Prutor@IITK

మీరు ప్రతిధ్వని స్థిరీకరణను పొందుతారని మేము చూశాము కాబట్టి ప్రతిధ్వని కార్బనియన్ యొక్క స్థిరీకరణను స్థిరీకరిస్తుంది.
మరియు ఇది ముఖ్యం ఎందుకంటే ఛార్జ్ యొక్క డీలోకలైజేషన్ జరిగినప్పుడు అది మరింత స్థిరీకరించబడుతుంది, ఇప్పుడు మేము కొన్ని ప్రతిచర్యలను చర్చిస్తాము ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ యొక్క ఆమ్లతను నిర్ధారిస్తుంది మరియు మొదటిది ఆల్డాల్ కండెన్సేషన్ ఆల్డోల్ రియాక్షన్ కాబట్టి ఆల్ఫా హైడ్రోజన్‌ను కలిగి ఉండే ఆల్డిహైడ్‌లు మరియు కీటోన్‌లు కాబట్టి వాటిని పలచబరిచిన క్షారాలతో చికిత్స చేస్తే,
కొద్దిగా పలచబరిచిన క్షారము తరువాత బీటా హైడ్రాక్సీ కార్బొనిల్ సమ్మేళనం బీటా హైడ్రాక్సీ ఆల్డిహైడ్ ఆల్డోల్ లేదా బీటా హైడ్రాక్సీ కీటోన్ అని పిలుస్తారు, దీనిని కీటోన్ అంటారు మరియు దీనిని ఆల్డోల్ రియాక్షన్ అంటారు కాబట్టి మేము ఉదాహరణను కొంచెం చర్చిస్తాము కాబట్టి మీరు ఎసిటాల్డిహైడ్ డిలుటో హెచ్ మైనస్‌కు చికిత్స చేస్తే ఏమి జరుగుతుంది కాబట్టి ఇది బీటా హైడ్రాక్సీ ఆల్డిహైడ్ మరియు ఇది వాస్తవానికి ఆల్డాల్ ఉత్పత్తి మరియు మీరు దానిని వేడి చేస్తే నిర్జలీకరణం జరుగుతుంది మరియు మీరు అసంతృప్తంగా ఉన్న ఆల్ఫాను పొందుతారు మరియు ఆ ప్రతిచర్యను ఆల్డాల్ సంగ్రహణ అని పిలుస్తారు కాబట్టి మీరు దీనిని మాత్రమే తీసుకుంటే ఆల్డాల్ సంకలనం అంటారు కానీ మీరు దానిని వేడి చేస్తే మరియు నీటిని తొలగించడం ఇది జరుగుతుంది మరియు మీరు ఆల్ఫాబెట్‌ను అటువంటి ఆల్డిహైడ్‌ని పొందుతారు అప్పుడు దానిని ఆల్డోర్ కండెన్సేషన్ రియాక్షన్ అని పిలుస్తారు అదే విధంగా కీటోన్ కూడా 1   ఐకే అసిటోన్ మీకు లభించే తేలికపాటి బేస్ బేరియం హైడ్రాక్సైడ్ మరియు ఈ కీటో అనేది కొన్నిసార్లు ఆల్డోల్ అనే సాధారణ పదం కూడా కాబట్టి ఇది అదనపు ఉత్పత్తి మరియు మీరు వేడి చేస్తే మీకు అసంతృప్త వర్ణమాల వస్తుంది కాబట్టి ఆల్డాల్ సాధారణ పదం రెండింటికీ ఉపయోగించబడుతుంది.
ఆల్డర్స్ మరియు కీటోన్స్ కీటోల్ చాలా పెద్దది కాదు కాబట్టి ఆల్డోల్ కండెన్సేషన్ చాలా పెద్దది కాదు మరియు ఇక్కడ మీరు ఒకే అణువును సమానంగా ఉపయోగించడాన్ని చూస్తారు మరియు దీనిని హోమోల్డాల్ అని కూడా పిలుస్తారు మరియు మేము ఇప్పుడు కొంచెం చర్చిస్తాము క్రాస్ యాంగిల్ రియాక్షన్ క్రాస్ హాల్డన్ రియాక్షన్ అంటే రెండు వేర్వేరు ఆల్డిస్ రెండు వేర్వేరు కీటోన్‌ల మధ్య.
సరే a మరియు రెండు హైడ్రైడ్‌లు ఆల్ఫా హైడ్రోజన్‌ని కలిగి ఉన్నాయనుకుంటే , మీరు ఎసిటాల్డిహైడ్ మరియు ప్రొపనాల్డిహైడ్‌లను చికిత్స చేస్తే, మీరు రెండింటినీ ఆల్ఫా హైడ్రోజన్‌గా పరిగణిస్తే నాలుగు ఉత్పత్తులు వచ్చే అవకాశం ఉంది మరియు అంటే హోమోర్డ్వల్ హోమోల్డోన్ మరియు క్రాస్‌హైర్ డాట్ మరియు నాలుగు అవకాశాలు ఉంటాయి అప్పుడు క్రాస్ ఆల్డోల్‌లో ఒకరు దాత స్వీకర్తగా ఉంటారు మరొక సందర్భంలో మరొకరు దాత ఎక్స్‌ట్రాక్టర్‌గా ఉంటారు కాబట్టి మేము చేస్తాము ఆల్డోల్ డీహైడ్రేషన్ ప్రొడక్ట్స్ ఎలా ఉంటాయో నేను చూస్తున్నాను కాబట్టి దీనిని హోమో హోమో మరియు కండెన్సేషన్ అని పిలుస్తారు, ఇది హోమో ఎల్డర్ కండెన్సేషన్ మరియు క్రాస్ ఆల్డోల్ నుండి మరో రెండు ఉత్పత్తులు ఏర్పడతాయి కాబట్టి మీరు ఈ ఉత్పత్తిని ఎప్పుడు పొందవచ్చు ఎసిటాల్డిహైడ్ అంగీకరించబడుతుంది మరియు ప్రొపనాల్డిహైడ్ మరొక సందర్భంలో లేదు మరియు ఈ సందర్భంలో ఎసిటాల్డిహైడ్ దాత మరియు ఇది అంగీకరించేవాడు కాబట్టి ఇవి క్రాస్ హ్యాండిల్ ఉత్పత్తులు కాబట్టి మీరు ఊహించినట్లుగా మీరు ఊహించినట్లుగా, సేజ్ ఫోటో సంఖ్య సమ్మేళనాల సంఖ్య ఉంటే ch ఆల్ఫా ch ఉంది అప్పుడు ఉత్పత్తుల మిశ్రమం ఉంది కానీ వాటిలో ఒకదానికి ఆల్ఫా ch లేకపోతే, మీరు ఎసిటోఫెనోన్ మరియు బెంజాల్డిహైడ్ మధ్య ప్రతిచర్య వంటి ఒక ఉత్పత్తిని ఎంపిక చేసుకోవచ్చు కాబట్టి అసిటోఫెనోన్‌లో ఆల్ఫా ఉంటుంది, ఈ ఆల్ఫా ch ఉంది కానీ బెంచ్ ఆల్డిహైడ్‌లో ఉంది ఆల్ఫా లేదు ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ లేదు వాస్తవానికి ఈ వైపు ఆల్ఫా కార్బన్ లేదు కాబట్టి ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ లేదు కాబట్టి మీరు బేస్‌తో చికిత్స చేస్తే ఏమి జరుగుతుంది లేదా మరియు ఇది అంగీకరించేది కాదు కాబట్టి మీరు దానిని వేడి చేస్తే ఈ భాగాలు అసిటోఫెనోన్ నుండి వస్తాయి మరియు ఇది బెంజాల్డిహైడ్ కాబట్టి మీరు దానిని బేస్గా చికిత్స చేసి, ఆపై వేడి చేస్తే ఆల్డరల్ కండెన్సేషన్ ఉత్పత్తి కాబట్టి
మీరు చికిత్స చేస్తే నక్షత్రంతో కూడా ఇదే విధమైన ప్రతిచర్యను భావించవచ్చు.
దీన్ని వేడి చేసి, వేడి చేస్తే మీకు ఒక మూడు కీటోన్ ఒకటి త్రీ డైకెటోన్ వస్తుంది కాబట్టి ఎనోలేట్ రియాక్ట్ అవుతుంది మరియు ఇథనాల్ ఎలిమినేటర్ అవుతుంది కాబట్టి మీరు దీన్ని
క్లైసెన్ కండెన్సేషన్ అని పిలుస్తారు కాబట్టి ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ ఉన్న కార్బొనిల్ సమ్మేళనాల ప్రతిచర్య ఆల్డాల్ కండెన్సేషన్ ఇప్పుడు మరొక ప్రతిచర్య ఉంది.
ఆల్డిహైడ్‌లు ప్రతిస్పందిస్తాయి మరియు దానికి ఆల్ఫా హైడ్రోజన్‌లు లేవు మరియు దానిని కానిస్ రియాక్షన్ అని పిలుస్తారు, కాబట్టి ఆల్డిహైడ్‌లు ఆల్ఫా హైడ్రోజన్‌ని ఎవరు ప్రతిస్పందిస్తారు మరియు మీకు బలమైన బేస్ అవసరం కాబట్టి ఆల్డోల్ ప్రతిచర్యతో పోలిస్తే ఇక్కడ తేలికపాటి బేస్ లేదా తేలికపాటి వ్యర్థాలు సరిపోతాయి కానీ ఇక్కడ ఈ సందర్భంలో మీకు బలమైన ఆధారం అవసరం.
మరియు ఈ ప్రతిచర్యలో జరిగేది కూడా ఆక్సీకరణం చెందుతుంది మరొక అణువు ఆల్కహాల్‌గా తగ్గుతుంది కాబట్టి ఈ రకమైన ప్రతిచర్య కాల్ d అసమాన ప్రతిచర్య కాబట్టి ఇది ఈ అనుపాతం
కాబట్టి మేము ఫార్మాల్డిహైడ్ ఫార్మాల్డిహైడ్‌లో ఆల్ఫా కార్బన్ లేదు కాబట్టి ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ [చప్పట్లు] గాఢమైన kh వంటి ప్రశ్న ఉండదు మరియు మీరు దానిని వేడి చేయాలి కాబట్టి మీరు పొటాషియం ఫార్మాట్ పొందుతారు ఫార్మేట్ ఇది యాసిడ్ నిజానికి ఆ తర్వాత మీరు మిథనాల్‌ను పొందుతారు, అదే విధంగా బెంజాల్డిహైడ్ బెంజాల్డిహైడ్ కూడా ఒక ఆఫ్ ఆల్డోల్ రియాక్షన్‌లో అది దాతగా స్వీకరిస్తుంది మరియు దానిలో ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ ఉండదు కాబట్టి బెంజాల్డిహైడ్ యొక్క రెండు అణువులు ప్రతిస్పందిస్తాయి మరియు మీరు దానిని వేడి చేస్తే ఒక అణువు వస్తుంది.
బెంజోయిక్ యాసిడ్‌కి ఆక్సీకరణం చెందుతుంది మరియు ఇక్కడ అది ఇప్పుడు ఉప్పు మరియు మరొక అణువు

బెంజైల్ ఆల్కహాల్‌గా తగ్గిపోతుంది, మేము క్రాస్ క్రాస్ స్కానింగ్ గైరో రియాక్షన్ గురించి చర్చిస్తాము మరియు క్రాస్ క్యారీ జనరల్ రియాక్షన్ ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ లేకుండా సాధారణంగా విభిన్నమైన ఆల్డర్‌లతో ఉంటుంది ఫార్మాల్డిహైడ్ అయితే కనుగొనబడింది కాబట్టి ఎల్‌డిలో ఆల్ఫా హైడ్రోజన్ లేనప్పుడు ఇది చాలా ముఖ్యం
alyzable
అప్పుడు ఫార్మిక్ యాసిడ్ ఏర్పడింది మరియు ఈ ఆల్డిహైడ్ యొక్క ఆల్కహాల్ ఉత్పత్తి అవుతుంది కాబట్టి ఎంపిక చేయబడిన ఫార్మల్డిహైడ్ ఆక్సీకరణం చెందుతుంది కానీ ఇతర అర్హత లేని ఆల్డిహైడ్ తగ్గుతుంది కాబట్టి మనం ఇప్పుడు చూద్దాం మరియు మనం కూడా చర్చిస్తాము.
కాండిడా యొక్క మెకానిజం కూడా కాబట్టి ఫార్మాల్డిహైడ్ ఏ ఇతర గ్రూప్ r గ్రూప్‌ను కలిగి ఉండదు ,
అందుకే ఇతర ఆల్డిహైడ్‌లతో పోలిస్తే ఫార్మాల్డిహైడ్ యొక్క ఎలెక్ట్రోఫిలిసిటీ ఎక్కువగా ఉంటుంది, కాబట్టి మీరు ఇతర ఆల్డిహైడ్‌ల సమక్షంలో హైడ్రాక్సైడ్‌తో ఫార్మాల్డిహైడ్‌ను చికిత్స చేస్తే
హైడ్రాక్సైడ్ మరియు సెలెక్టివిటీ వెళుతుంది.
ఫార్మాల్డిన్‌కి ఇది ఎక్కువ ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ ఎక్కువ ఎలెక్ట్రోఫిలిక్ మరియు మీరు బెంజాల్డిహైడ్‌కి చికిత్స చేస్తే ఇది ఇక్కడ ముఖ్యమైన దశ అని అనుకుందాం, ఎందుకంటే ఇది ఆమ్లంగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇది దాని ప్రోటాన్‌ను డిప్రోటొనేట్ చేస్తుంది మరియు యాసిడ్ చికిత్స తర్వాత మీరు బెంజైల్ ఆల్కహాల్‌ను పొందుతారు, నన్ను క్షమించండి నేను కొన్ని స్లైడ్‌లలో ఆక్సీకరణ పదాన్ని తీసివేయడం మర్చిపోయాను ఎందుకంటే కొన్ని ప్రతిచర్యలు ఆక్సీకరణ రియాక్ కావు ఇప్పుడు మేము ఆఫ్ ఆల్డిహైడ్ అప్లికేషన్ గురించి చర్చిస్తాము మరియు ఫార్మాల్డిహైడ్ క్రిమిసంహారక మందు మరియు ఇది సాధారణంగా దాదాపు అన్ని బాక్టీరియాలను చంపుతుంది,
అందుకే దీనిని బయోలాజికల్ ప్రిజర్వేటివ్‌గా ఉపయోగిస్తారు, మాజీ బెంజాల్డిహైడ్ మంచి బాదం రుచిని కలిగి ఉంటుంది మరియు
అందుకే ఇది మంచు వంటి అనేక ఆహారాలలో రుచి సమ్మేళనంగా ఉపయోగించబడుతుంది.
క్రీమ్ మిఠాయి మొదలైనవి అదే విధంగా దాల్చిన చెక్క డీహైడ్రేట్ కూడా సిన్నమోన్ ఫ్లేవర్ సిట్రాల్ కూడా యాంటిసెప్టిక్‌ను పెర్ఫ్యూమ్‌లుగా మరియు వెనిలిన్‌గా కూడా ఉపయోగిస్తుంది,
అందుకే మొదటి తరగతిలో గీసిన నిర్మాణం కూడా ముఖ్యమైన సమ్మేళనం మరియు ఇది వనిల్లా రుచిని కలిగి ఉంటుంది మరియు మేము ఇక్కడ ముగించాము ధన్యవాదాలు

Pruthor@IITK