హలో అందరికీ హలో, ఈరోజు
ఆహ్ బయోమోలిక్యూల్స్‌పై ఉపన్యాసాల సిరీస్‌లో మీ అందరికీ స్వాగతం
ఆహ్ ఎపిమెరైజేషన్ ఎపిమెరైజేషన్ మరియు డయల్ రీఅరేంజ్‌మెంట్ మరియు మోనోశాకరైడ్‌ల ప్రతిచర్యల ఆక్సీకరణ తగ్గింపు ప్రతిచర్యల గురించి మేము చర్చించాము, ఆహ్ కార్బోహైడ్రేట్ టాపిక్‌తో ముందుకు సాగడం గురించి ఈ రోజు మనం చర్చించాము.

మేము కిలియాని ఫిషర్ సంశ్లేషణను ఉపయోగించుకోవచ్చు, కాబట్టి మేము అంటే కిలియాని ఫిక్చర్ సింథసిస్ అని పిలువబడే ఈ పొడవును సాధించగల ప్రక్రియ గురించి కూడా చర్చిస్తాము, కాబట్టి మీరు ఏ చక్కెర అణువులోనైనా ఇంకో కార్బన్‌ను పరిచయం చేయాలనుకుంటే మీరు అవసరమైన వాటితో ఎలా చేయవచ్చు మీరు
ఆ గొలుసును ఎలా పొడిగించవచ్చు అనే ఫ్రేమ్‌వర్క్ నేను మాట్లాడుతున్న పాలీ హైడ్రాక్సీ ఆహ్ కార్బన్ చైన్‌ను ఎలా పొడిగించవచ్చు ఈ పరివర్తనను ఎలా సాధించవచ్చు మరియు నేను పేర్కొన్నట్లుగా,
ఆహ్ ప్రారంభ పదార్థం నుండి ఈ పరివర్తనను సాధించవచ్చు, ఇది చక్కెర మరియు ఆహ్
దానిపై కలియాని ఫిషర్ సంశ్లేషణను వర్తింపజేయడం ద్వారా ఆహ్ మరియు దాని ద్వారా ఒక కార్బన్
ఆహ్ పెరుగుతుంది హైడ్రాక్సిల్ సమూహం ah స్కాఫోల్డ్‌లో ah చోటు చేసుకోగలదు కాబట్టి
ఇక్కడ కళ్యాణి లక్షణ సంశ్లేషణ గురించి మాట్లాడుదాం, నేను ఈ ప్రతిచర్యకు ప్రారంభ పదార్థంగా ఎరిథ్రోస్‌తో ప్రారంభించబోతున్నాను
కాబట్టి నేను మొదటి ఎరిథ్రోస్‌ను వ్రాస్తున్నాను, దీని నిర్మాణం అందరికీ బాగా
తెలుసు మీరు ఇక్కడ మీరు ఎరిథ్రోస్ నాలుగు కార్బన్‌లను కలిగి ఉన్నారని మరియు నాలుగు
కార్బన్‌లలో రెండు కార్బన్‌లు అసమానంగా ఉన్నాయని మీరు చూడవచ్చు కాబట్టి ఒక కార్బన్‌ను పెంచడం కోసం
ఇక్కడ ఒక కార్బన్‌ని పెంచడం ఎలా అని మేము మీకు ఎలా తెలుసుకోగలను
మీరు ఇక్కడ చూడగలిగే సైనైడ్ అయాన్‌తో ప్రతిస్పందించబోతున్నారు
ఇది ఈ హైప్‌ని విసురుతుంది, ఇది ప్రాథమికంగా ఆల్డోస్ మరియు ఇది ఒక టెర్మినల్ వద్ద ఆల్డిహైడ్ సమూహాన్ని కలిగి ఉంది మరియు
నేను ఏమి చేయబోతున్నాను , మీకు తెలిసిన సైనైడ్ జితో నేను ప్రతిస్పందించబోతున్నాను సోడియం సైనైడ్ నుండి సైనైడ్‌ను పొందగలిగే రూప్
పొటాషియం సైనైడ్ ఏదైనా సైనైడ్ మూలం ah ఇది ఆమ్ల పరిస్థితిలో మిశ్రమం
ప్రతిచర్యలో సైనైడ్ అయాన్‌ను సులభంగా ఉత్పత్తి చేయగలదు, నేను
ప్రతిస్పందిస్తున్నాను మరియు ఆమ్ల పరిస్థితి కోసం నేను ఇక్కడ తీసుకుంటున్నాను hcl ఇప్పుడు మీరు ఇక్కడ చూడవచ్చు ఈ ఆల్డిహైడ్
సమూహం sp2 హైబ్రిడైజ్ చేయబడింది కాబట్టి ఇది కలిగి ఉంది ప్రో చిరల్ మరియు దీనికి రెండు ముఖాలు ఉన్నాయి
ఒకటి పై ముఖం మరియు మరొకటి దిగువ ముఖం కాబట్టి ఇక్కడ రెండు అవకాశాలు ఉన్నాయి, అది
పై ముఖం నుండి ప్రతిస్పందిస్తే మరియు ప్రతిస్పందిస్తే దిగువ ముఖం కాబట్టి ముందుగా మేము
దానిని పై ముఖం నుండి ప్రతిస్పందించబోతున్నాము, తద్వారా సంబంధిత సైనోహైడ్రిన్‌ని ఇస్తుంది, ఇప్పుడు ఇక్కడ గుర్తుంచుకోవలసిన విషయం ఏమిటంటే ఈ ప్రో
చిరల్ కార్బన్ దిగువ ముఖం నుండి ప్రతిస్పందిస్తే అదే విధంగా మరొక చిరల్ సెంటర్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది, ఆపై మనం మరొకదాన్ని పొందుతాము ఆల్ఫా కార్బన్ వద్ద ఆల్డిహైడ్ సమూహానికి వ్యతిరేక స్టీరియోకెమిస్ట్రీతో స్టీరియో ఐసోమర్ బాగానే ఉంటుంది కాబట్టి ఈ ప్రతిచర్య పూర్తయిన తర్వాత మేము
దానిని ఈ నైట్రైల్ సమూహాన్ని nitr తగ్గింపుకు తగ్గిస్తాము.
 రెండు స్టీరియో ఐసోమర్‌ల కోసం ile సమూహం కాబట్టి తగ్గించడం కోసం, bso4పై గ్రహించిన
హైడ్రోజన్ మరియు పల్లాడియం bso4 పల్లాడియంను ఉపయోగించవచ్చని మాకు తెలుసు
మేము సెలెక్టివ్ రిడక్షన్ చేయము అప్పుడు అది నైట్రైల్ అమైన్ ఆల్కైల్ అమైన్‌గా మార్చగలదు,
అయితే మేము దీనిని ఉపయోగిస్తే, మేము పల్లాడియం
bso4 మరియు హైడ్రోజన్‌ను ఉపయోగించగల నియంత్రణలో ఓహ్ తగ్గింపు మీకు తెలుసు, అది దానిని ldmin మరియు మిగిలిన పరంజాగా మారుస్తుంది
మేము మరొక స్టీరియో ఐసోమర్‌ను స్వీకరించిన తర్వాత ఎటువంటి మార్పు లేకుండా అలాగే ఉంటుంది, మనకు నైట్రైల్‌ను ld మీన్‌కి తగ్గించడం లభిస్తుంది, ఇక్కడ కూడా మేము అదే తగ్గింపు ah రియాజెంట్‌ని ఉపయోగిస్తున్నాము, ఈ ld మీన్‌లో ఆల్డిహైడ్ సమూహాన్ని పునరుత్పత్తి చేయడం కోసం నేను ఏమి చేస్తాను.

నేను యాసిడ్ జలవిశ్లేషణ చేస్తాను కాబట్టి ఇది hcl
సమక్షంలో యాసిడ్ జలవిశ్లేషణ కోసం మరింత ప్రాసెస్ చేయబడుతుంది మరియు ఇది ఆల్డిహైడ్ సమూహాన్ని పునరుత్పత్తి చేస్తుంది మరియు మరొకటి ఓమర్ కూడా స్టీరియో ఐసోమర్‌తో మనకు ఆల్డిహైడ్ లభిస్తుంది కాబట్టి ఈ అణువు రెండు సందర్భాలలోనూ అమ్మోనియం ఉప్పుగా ఉంటుంది మరియు కౌంటర్ ఐరన్ ఇక్కడ క్లోరైడ్‌గా ఉంటుంది ఈ అమ్మోనియం అమైనో క్లోరైడ్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది

PhDTutor@IITK

కాబట్టి మేము d త్రోలతో ప్రారంభించాము మరియు మనకు d రైబోస్ వచ్చింది మరియు దాని మరొక అవాంతరం ఏమిటంటే,
ఈ ప్రోటోకాల్ ద్వారా మేము డయాస్టోమా రెండింటిలోనూ పరంజాలో ఒక కార్బన్ మరియు ఒక కార్బన్‌ని
మొత్తంగా పెంచుతున్నామని ఇక్కడ చూశాము, ఇది జరుగుతోంది మరియు ఆహ్ ఇది ప్రాథమికంగా
ఎపిమర్ సి టూ ఇపి మార్ ఆహ్ ఎపి మెర్స్ యొక్క సి టూ ఇ ప్రైమర్ ప్రాథమికంగా మీకు తెలుసు
, ఇది సి టూ పిమ్మర్‌ల జతను ఉత్పత్తి చేస్తుందని మీకు తెలుసు క్లియోని ఫిషర్ సంశ్లేషణ ఒక జత సి 2 పిమ్మర్‌లకు దారి తీస్తుంది,
ఇక్కడ తేడా ఏమిటి అని మీరు రెండవ స్థానంలో స్టీరియో
కెమిస్ట్రీని చూడవచ్చు డిస్టోమర్ రెండింటికీ భిన్నమైన ప్రారంభ మెటీరియల్ ఒకేలా ఉంటుంది , కాబట్టి నేను మళ్లీ
మీరు మొత్తం క్లినిక్ ఫిషర్ సింథసిస్‌ని మళ్లీ మళ్లీ చెప్పాలనుకుంటున్నాను మొదటి దశలో
హైడ్రోజన్ సైనైడ్ మీకు తెలుసా సోడియం m సైనైడ్ లేదా పొటాషియం సైనైడ్ సైనైడ్ యొక్క ఏదైనా మూలం
కార్బొనిల్ సమూహానికి జోడిస్తుంది మరియు ఈ ప్రతిచర్య ప్రారంభ మెటీరియల్‌లోని కార్బొనిల్ కార్బన్‌ను
అసమాన కేంద్రంగా మారుస్తుంది, ఇది మీరు సృష్టిస్తున్న అసమాన కేంద్రం అని నేను పేర్కొన్నందున ఇది ఇప్పటికే
చిరల్ ఆహ్ రెండు చిరల్ కేంద్రాలు ఉన్నాయి కాబట్టి ఇది ఈ రూపాంతరం డయాస్టోల్ సెలెక్టివ్ మరియు రెండు
స్టీరియో సెంటర్‌లు ఆహ్ ఒకటి ఆహ్ కొత్త స్టీరియో సెంటర్ ఫారమ్‌లు డయాస్ట్రోమర్ రెండింటిలోనూ పర్యవసానంగా రెండు
ఉత్పత్తుల రూపాలు ఈ స్థానం c2 స్థానంలో మాత్రమే విభిన్నంగా ఉంటాయి
, ఈ రెండు సందర్భాల్లోనూ మీరు చూస్తే అవి విభిన్నంగా ఉంటాయని మాత్రమే మీకు తెలుసు వాటి స్థానాలు
భిన్నంగా ఉంటాయి మరియు సైనైడ్ సమూహం
పాక్షికంగా మరింత తగ్గుతోందని మీకు తెలుసు పార్శిల్ తగ్గింపు
అనేది డీయాక్టివేట్ చేయబడిన పల్లాడియం ఉత్ప్రేరకం ద్వారా పూర్తి దిశలో కాదు, ఇది క్రియారహితం
చేయబడుతుంది ఒకవేళ అది క్రియారహితం
చేయబడిన పల్లాడియం ఉత్ప్రేరక పల్లాడియం bso4 పై మీరు సాధారణంగా చూసే ఉంటారు.

తగ్గింపు ప్రయోజనాల కోసం మేము బొగ్గుపై పల్లాడియంను ఉపయోగిస్తాము ఆహ్ ఇది చాలా రియాక్టివ్‌గా ఉంది కానీ ఇక్కడ మేము
మీకు తెలిసిన పల్లాడియం ఉత్ప్రేరకాన్ని కొంచం క్రియారహితం చేయడం ద్వారా
నిలుపుతున్నాము మరియు .

ఆల్కైల్
అమైన్ తీవ్రంగా చేసి, ఆపై మళ్లీ అమైన్‌లు ఆమ్ల పరిస్థితిలో హైడ్రోలైజ్ చేయబడుతున్నాయి
, హోమోలోగేటెడ్ చక్కెర ఉన్న కార్బోహైడ్రేట్ డి రైబోస్ మరియు
దాని రెండు ఇ ప్రైమర్‌లు కాబట్టి ఒక కార్బన్ అదనంగా ఉన్న చోట ఒక జత సి టూ ఎపిమర్‌లు అందుతాయి.

డి త్రోల కంటే ఇది మీకు తెలిసిన మొత్తం ప్రోటోకాల్‌ని కిలియాని ఫిషర్ సింథసిస్ అని పిలుస్తారు,
ఇక్కడ మేము మీకు తెలిసిన షుగర్ ఆహ్ పొడవును ఒక కార్బన్‌తో పెంచుతున్నాము మరియు
అదే సమయంలో మీకు ఆహ్ హైడ్రాక్సిల్ సమూహం కూడా తెలుసునని మీకు తెలుసు.
నేను
గొలుసు యొక్క పొడవు గురించి చర్చించినందున ఇప్పుడు నేను గొలుసును తగ్గించడం గురించి మాట్లాడబోతున్నాను
.
గొలుసును ఎలా కుదించవచ్చు ing చేయవచ్చు
మరియు ఇక్కడ ఉన్న ప్రోటోకాల్‌ను మొత్తం అధోకరణం అని అంటారు
కిలియాని ఫిషర్ సంశ్లేషణలో అవసరమైన పరివర్తనలు మీకు తెలుసు ఆహ్ మొదటి షుగర్స్ రియాక్షన్‌తో
ah cn ah సైనైడ్ గ్రూప్ ఇది ప్రాథమికంగా సైనైడ్ సమూహాన్ని ఉత్పత్తి చేస్తుంది
కాబట్టి కార్బొనిల్ సైనైడ్ సమూహంతో చర్య జరుపుతుంది మరియు చక్కెర చిరల్ కాబట్టి ఇది ఆహ్
డయాస్టెరియోమర్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది డీజిల్ సెలెక్టివ్ రియాక్షన్ మరియు కార్బొనిల్‌పై ఈ సైనైడ్ ప్రతిచర్య
సైనోహైడ్రిన్‌లను ఏర్పరుస్తుంది, ఈ సైనోహైడ్రిన్‌లు డీయాక్టివేటెడ్ పల్లాడియం ఆహ్ తో తగ్గుతాయి
, సంబంధిత ఇ నిమిషాల్లో పాక్షిక తగ్గింపును అందిస్తాయి మరియు ఈ అమైన్
ఆమ్ల స్థితిలో ఉన్న ఆల్డిహైడ్‌కు హైడ్రోలైజ్ చేయబడుతోంది.
మీకు తెలిసిన బేస్ యొక్క ఒక జత c2 ఎపిమర్‌లను రూపొందించండి
స్టీరియోకెమిస్ట్రీలో ఆహ్ ప్రాథమికంగా ఇది ఒక
d రైబోస్ ఒకటి d రైబోస్ మరియు మరొకటి ఎపిమర్ కాబట్టి ఆ ఎరిథ్రోస్‌లో ఒక కార్బన్‌ను ఎలా పెంచవచ్చో మేము చూశాము
గురించి ఇప్పుడు మేము చర్చించబోతున్నాం అహ్ ఒక కార్బన్ ఎలా ఉంటుందో మీకు తెలుసు

ఖచ్చితంగా చేయవచ్చు మరియు దాని కోసం ఓహ్ ప్రోటోకాల్‌ను హోల్ డిగ్రేడేషన్ అంటారు కాబట్టి
మొత్తం క్షీణత గురించి మాట్లాడుకుందాం ఇప్పుడు ఇక్కడ నేను
ప్రాథమికంగా హెక్సోస్ డి గ్లూకోజ్‌ని ప్రాథమికంగా తీసుకోబోతున్నాను కాబట్టి నేను ఇక్కడ డి గ్లూకోజ్ వ్రాస్తున్నాను
ఇప్పుడు ఈ డి గ్లూకోజ్ ప్రతిస్పందిస్తుంది ఆమ్ల స్థితిలో ఉన్న హైడ్రాక్సిల్ అమైన్‌తో, హైడ్రాక్సిలామైన్ సమక్షంలో
ట్రాన్స్‌ఫర్మేషన్ ట్రేస్ యాసిడ్
అవసరమని సులభతరం చేయడానికి యాసిడ్ ట్రేస్ కూడా అవసరం.
ld కార్బొనిల్ రియాక్ట్ అవుతుంది మరియు అది ఆక్సైన్ పరీక్షను ఏర్పరుస్తుంది, ఇప్పుడు ఈ ఆక్సిలిమ్ ఎసిటిక్
అన్‌హైడ్రైడ్ స్టాంప్‌తో ప్రతిస్పందిస్తుంది.
వంద డిగ్రీల సెంటీగ్రేడ్ వద్ద ఉన్న హైడ్రైడ్ , స్టాంప్ కెన్ హైడ్రైడ్ మొత్తం స్కాఫోల్డ్‌లో అందుబాటులో
ఉన్న హైడ్రాక్సియల్ గ్రూప్ ఏదైనా అసిటేట్‌లను
ఏర్పరుస్తుంది అది అసిటేట్‌ను ఏర్పరుస్తుంది మరియు si అసిటేట్ ఒక మంచి జీవన సమూహం కాబట్టి
అసిటేట్ ఎసిటిక్ యాసిడ్ రూపంలో తొలగించబడుతుంది, పరీక్ష
సందర్భంలో నైట్రైల్‌గా మారుతుంది, కాబట్టి ఆక్సామ్ ఇప్పుడు నైట్రైల్‌గా మారుతుంది కాబట్టి మనం ఏమి చేస్తాం,
ఆహ్ మేము
ఈ అసిటేట్‌ను బేస్ సజల బేస్ సజల ఆధారంతో పరిగణిస్తాము ఇది రెండు పనులు చేస్తుంది
పరంజాలోని మొత్తం అసిటేట్‌ను హైడ్రోలైజ్ చేస్తుంది మరియు ప్రాథమిక స్థితిలో మళ్లీ scm
తొలగింపు పరంజా నుండి జరుగుతుంది మరియు acl తీసివేత ఆల్డిహైడ్‌ను ఉత్పత్తి చేస్తుంది
ఇది సైనోహైడ్రిన్ ఏర్పడటానికి రివర్స్‌గా ఉంటుంది.
మేము ఇక్కడ చూసిన పెన్ పెంటోస్ అయిన d arabinose , మేము యాడ్ గ్లూకోజ్ హెక్సోస్‌తో ప్రారంభించాము
మరియు మేము ఒక కార్బన్‌లో తక్కువ పెంటోస్
డి అరబినోస్‌లో ముగుస్తాము, మళ్లీ నేను మొత్తం కుదించే ప్రక్రియ మొత్తం క్షీణతను పునరావృతం చేస్తాను,
దీనిని మొత్తం క్షీణత అంటారు.
మొత్తం అధోకరణం కిలియాని ఫిషర్ సంశ్లేషణకు వ్యతిరేకం,
ఇక్కడ ఒక కార్బన్ ద్వారా నిర్దిష్ట మొత్తం కార్బన్ గొలుసులో జరగబోతోంది ఇక్కడ ఏమి జరుగుతోంది
మొదటి దశలో ఆల్డిహైడ్ హైడ్రాక్సిల్ అమైన్‌తో చర్య జరిపి ఆక్సైన్‌ను
ఏర్పరుస్తుంది.
హైడ్రాక్సిల్
సమూహం అసిటేట్‌గా మార్చబడుతుంది ఇక్కడ మీరు ఇది ఓక్ ఫారమ్ అని చూడగలరు,
ఇది ఒక మంచి నిష్క్రమణ సమూహం మరియు ఇది నైట్రిల్ ఏర్పడటానికి దారి తీస్తుంది, ఈ బంధం తెగిపోతుంది
మరియు ఈ అసిటేట్ బయటకు వెళ్లిపోతుంది స్టిక్ యాసిడ్ రూపంలో ఇతర అసిటేట్
అలాగే ఉంటుంది, దీని
వలన మీకు తెలిసిన హైడ్రాక్సిల్ సమూహాన్ని మరియు నేను చెప్పినట్లుగా, ప్రాథమిక పరిస్థితిలో అది
మీకు తెలిసిన scని తొలగించడం ద్వారా సంబంధిత ఆల్డిహైడ్ ఏర్పడటానికి దారి తీస్తుందని మీకు తెలుసు కాబట్టి
నేను ఏమి చెబుతున్నాను కాబట్టి మనం ఇక్కడ నైట్రైల్‌ని కలిగి ఉన్నట్లయితే , ఆపై ఆధార జలవిశ్లేషణ తర్వాత
సైనోహైడ్రిన్‌ని కలిగి ఉన్నట్లయితే, మిగిలిన విషయాలు ప్రాథమిక
పరిస్థితిలో జరిగేవి అలాగే ఉంటాయి, ఇది దీన్ని వియుక్తం చేస్తుంది మరియు ఇది
ఇలా సాగుతుంది మరియు నైట్రైల్ బయటకు వెళ్లిపోతుంది కాబట్టి scn బయటకు వెళుతోంది మరియు ఆల్డిహైడ్‌ను
సృష్టించడం మీకు ఎలా
తెలుసు, ఎందుకంటే sn బయటకు వెళ్లిపోతుంది మరియు అది
d అరబినోస్‌ను ప్రాథమిక స్థితిలో ఉత్పత్తి చేస్తుంది కాబట్టి ఈ గొలుసు గురించి మీకు ఇప్పుడు ఖచ్చితంగా తెలుసు
నేను చేస్తాను మీకు తెలిసిన డైసాకరైడ్ గురించి మాట్లాడండి ఇప్పటి వరకు మేము మోనోశాకరైడ్‌ల గురించి
చర్చించాము ఇప్పుడు నేను డిస్‌శాకరైడ్‌ల గురించి మాట్లాడతాను, పేరులోనే డి డి అంటే మీకు రెండు
తెలుసు కాబట్టి మోనోశాకరైడ్‌లో మనకు ఒక షుగర్ యూనిట్ ఉంది ah అయితే అందులో ఆహ్
డైసాకరైడ్ మనకు ఒకటి కంటే ఎక్కువ రెండు ఉంటుంది మరియు ఈ రెండు మోనోశాకరైడ్‌ల యూనిట్
హేమీ ఎసిటైల్ కార్బన్ హెమియాసెటల్ హైడ్రాక్సిల్ గ్రూప్‌తో జతచేయబడుతుంది మరియు
మరొకటి hy మీకు తెలిసిన మరొకటి డ్రోక్సిల్ సమూహం ఆ మోనోశాకరైడ్ యూనిట్లు కాబట్టి మేము
దానిని నిర్వచించగలము, మోనోశాకరైడ్‌లోని హెమియాసిటైల్ గ్రూప్ హెమీ ఎసిటైల్ సమూహం, మరొక మోనోశాకరైడ్
యొక్క ఆల్కహాల్ గ్రూప్‌తో చర్య జరిపి ఆల్కహాల్‌తో ప్రతిస్పందించడం ద్వారా ఎసిటైల్‌ను ఏర్పరుస్తుంది.
డైసాకరైడ్ గ్లైకోసైడ్ కాబట్టి మోనోశాకరైడ్ యొక్క హెమియాసెటల్ సమూహంలో ఒకదానితో ఒకటి
అనుసంధానించబడిన రెండు మోనోశాకరైడ్
వద్ద ఇది మరొక మోనోశాకరైడ్ .
గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ ద్వారా ఒకదానితో ఒకటి కట్టివేయబడిన రెండు మోనోశాకరైడ్‌ల సబ్‌యూనిట్‌లు ఉన్నాయని
స్పష్టంగా ఉంది
రెండు మోనోశాకరైడ్‌లు ఒకదానికొకటి కట్టిపడేశాయి, నేను గ్లైకోసిడిక్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ ద్వారా చెప్పగలను, కాబట్టి

డైసాకరైడ్‌లు వాస్తవానికి ఏవి అనేదానికి నిజమైన ఉదాహరణ తీసుకుందాం ఇప్పుడు నేను వెళ్తున్నాను
ఒక డైసాకరైడ్ పొడి నిర్మాణం ఇక్కడ నేను రెండు మోనోసాకాలను తీసుకుంటాను
ఆహ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ ద్వారా వాటిని ఒకదానితో ఒకటి సవారీ చేసి హుక్ చేయండి కాబట్టి ఇక్కడ రెండు
మోనోశాకరైడ్‌లు ఆల్ఫా వన్ ఫోర్ ప్రైమ్ ఫోర్ ప్రైమ్‌తో లింక్ చేయబడ్డాయి
నేను ఈ కార్బన్‌ను ఎందుకు ఉపయోగించాను, హెమియాసెటల్ గ్రూప్ కార్బన్ మరియు ఫోర్
ప్రైమ్ ఇతర మోనోశాకరైడ్ యూనిట్ కాబట్టి ఇక్కడ మేము చెబుతాము ఒక ప్రైమ్ టూ ప్రైమ్ త్రీ
ప్రైమ్ ఫోర్ ప్రైమ్ ఫైవ్ ప్రైమ్ మరియు సిక్స్ ప్రైమ్ కాబట్టి ఇది నాలుగు ప్రైమ్ మరియు ఇప్పుడు ఈ గ్లైకోసిడిక్
లింకేజ్ ఆల్ఫా ఆల్ఫా అని మీరు ఇక్కడ చూడవచ్చు ఎనోమార్‌ల విషయంలో మేము చర్చించినట్లుగా
ఓరియెంటేషన్ గురించి మీకు తెలుసు
కాబట్టి ఆల్ఫా వన్ ఫోర్ ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ వన్ ఫోర్ ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్
ఇది మళ్లీ ఒక ఎసిటైల్ ఎసిటైల్ గ్రూప్ మరియు మీరు స్ట్రక్చర్‌ని పరిశీలిస్తే
మేము రెండు గ్లూకోజ్ యూనిట్ రెండు గ్లూకోజ్ యూనిట్‌ను కలిపాము మరియు ఈ
డైసాకరైడ్‌ను మాల్టోస్ అని పిలుస్తారు, ఇక్కడ రెండు గ్లూకోజ్ యూనిట్
ఆల్ఫా వన్ ఫోర్ ప్రైమ్‌తో లింక్ చేయబడి ఉంటుంది గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్
మనకు రెండు గ్లూకోజ్ యూనిట్ ఉంటుంది, కానీ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్
విభిన్నంగా ఉంటుంది కాబట్టి ఇక్కడ నేను మొదట గీస్తాను.
ha వన్ ఫోర్ ప్రైమ్ మళ్లీ ఈ సందర్భంలో నేను ఒక
మోనోశాకరైడ్‌కు ఒకటి మరియు మరొకదానికి నాలుగు ప్రైమ్‌ని కలిగి ఉన్నాను అయితే గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ బీటా వన్ ఫోర్
ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ బీటా 1 4 ప్రైమ్ గ్లైకో యాసిడిక్ లింకేజ్ ఈ సమ్మేళనాన్ని ఈ
డైసాకరైడ్ అంటారు సెల్లోబయోస్ రెండు గ్లూకోజ్ యూనిట్లు జతచేయబడి ఉంటాయి కాబట్టి ఈ రెండింటిలో
మాల్టోస్‌లో
మరియు సెల్లోబయోస్‌లో తేడా ఏమిటి ఆ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ మరియు మీరు
చూడగలరు మోనోశాకరైడ్ గ్లూకోజ్ మాత్రమే అయితే రెండూ డైశాకరైడ్‌లు చాలా భిన్నంగా ఉంటాయి
ఇప్పుడు నేను మూడవ ఉదాహరణ లాక్టోస్‌ని తీసుకుంటాను.
రెండు వేర్వేరు
మోనోశాకరైడ్ లాక్టోస్‌ని ఉపయోగించండి కాబట్టి నాల్గవ కార్బన్‌లోని స్టీరియోకెమిస్ట్రీలో లాక్టోస్ భిన్నంగా ఉంటుంది
మరియు మిగిలినవి ఒకే విధంగా ఉంటాయి కాబట్టి d గ్లూకోజ్ d గ్లూకోజ్ మరియు d లాక్టోస్ d గ్లూకోజ్ మరియు d
గెలాక్టోస్
తో కలిసి లింక్ చేయబడతాయి
ప్రైమ్ సో బీటా వన్ ఫోర్ ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ బీటా 1 4 ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ డి
గ్లూకోజ్ మరియు డి లాక్టోస్ ఈ రెండూ లింక్ చేయబడ్డాయి ఈ డైశాకరైడ్‌ని లాక్టోస్ అని అంటారు.
ఆహ్ ఈ డైసాకరైడ్ కూడా
మాల్టోస్ మరియు సెలెబియోస్ కంటే
చాలా భిన్నంగా ఉందని మీరు
ఇప్పుడు చూశారు గ్లూకోజ్ యూనిట్ కాబట్టి డైసాకరైడ్ యొక్క స్వభావం పూర్తిగా
రెండు విషయాలపై ఆధారపడి ఉంటుంది.

గ్లైకోసిడిక్ లింకేజీల ద్వారా గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్‌ల ద్వారా కలిపిన అనేక వేల మోనోశాకరైడ్ వెయ్యి మోనోశాకరైడ్
యూనిట్లు 10 కంటే తక్కువ పాలీశాకరైడ్‌లను కలిగి ఉంటాయి మరియు దానిని ఉదహరించడానికి మేము మరొక ఆహ్
పాలీశాకరైడ్ స్టార్చ్ స్టార్చ్ తీసుకుంటాము పాలిసాకరైడ్ స్టార్చ్ స్టార్చ్
రెండు వేర్వేరు పాలిసాక్ మిశ్రమం రెండు వేర్వేరు పాలిశాకరైడ్‌ల హారైడ్ మిశ్రమం
అంటే ఈ రెండు విభిన్న
పాలిశాకరైడ్‌లు ఒకటి మిలోస్, ఇది స్టార్చ్‌లో 20 శాతం గా పరిగణించబడుతుంది
మరియు మరొకటి ఎనభై శాతం స్టార్చ్‌ని కలిగి ఉండే అమిలోపెక్టిన్, వాటి నిర్మాణం గురించి మాట్లాడుకుందాం,
ఇది మైలోజ్ మరియు అమిలోపెక్టిన్ ఎలా ఉంటుందో మీకు తెలుసు ఆహ్
నేను డైశాకరైడ్‌ల విషయంలో పేర్కొన్నట్లుగా ఆహ్ రెండు మోనోశాకరైడ్‌లు
హేమియాసెటల్ అహ్ కార్బన్‌లో మరొక మోనోశాకరైడ్ హైడ్రాక్సిల్ సమూహం ద్వారా
కలిసి ఉంటాయి.

మరియు అది కొనసాగుతుంది
కాబట్టి ఆహ్ నేను పూర్తి నిర్మాణాన్ని ఇక్కడ గీయాలనుకుంటున్నాను
కాబట్టి ఇది ఒక మోనోశాకరైడ్ యూనిట్ అని నేను స్పష్టం చేయాలనుకుంటున్నాను, కాబట్టి ఇది ఒక మోనోశాకరైడ్
యూనిట్ కాబట్టి ఇది లింక్ చేయబడిన ఎసిటైల్ ఆహ్ కార్బన్ ఆ ఎసిటైల్ ఆహ్ కార్బన్ అని మీరు చూడవచ్చు
మరొక మోనోశాకరైడ్ హైడ్రాక్సిల్ సమూహంతో ఈ మోనోశాకరైడ్ యొక్క నాల్గవ

స్థానం 1 డైసాకరైడ్ విషయంలో మేము చర్చించినట్లుగా
ఇక్కడ కూడా లింకేజ్ ఆల్ఫా మరియు ఒకటి మరియు ఇది నాలుగు ప్రధానం కాబట్టి
ఆల్ఫా ఒకటి ఫోర్ ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ మరొకటి పెరుగుతూనే ఉంటుంది కాబట్టి ఇది లింకేజ్ అని మనం చూడవచ్చు
నేను దీనికి రంగు వేస్తున్నాను ఇక్కడ ఎరుపు రంగుతో ఇది ఆల్ఫా వన్ ఫోర్ ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ సిడి లింకేజ్
ఇక్కడ కూడా ఆల్ఫా ఎలా పేరు పెట్టాలి ఇది ఒకటి మరియు ఇది
మరొకటి మీకు తెలిసినట్లుగా ఒకటి ప్రైమ్ టూ ప్రైమ్ త్రీ ప్రైమ్ ఫోర్ ప్రైమ్ ఇప్పుడు మళ్లీ ఈ లింకేజ్‌ల కోసం
ఇది ఒకటి అవుతుంది మరియు ఇక్కడ అది మళ్లీ మీకు తెలుసు కాబట్టి ఇది మూడు ఉప యూనిట్లు కొనసాగుతూనే ఉంటుంది
ఇక్కడ ఒకటి మనకు మూడు సబ్ యూనిట్లు మిలో మూడు సబ్ యూనిట్లు మిలోస్ ఉన్నాయి, ఇప్పుడు నేను అమిలోపెక్టిన్ గురించి చర్చిస్తాను
ఎలా మరియు ఈ విధంగా ఇది ఇక్కడ కొనసాగుతుంది నేను మూడు సబ్‌యూనిట్‌లను మాత్రమే చూపించారు కానీ
అమైలోజ్ అనేది మీకు తెలిసిన మోనోశాకరైడ్‌ని
ఆల్ఫా వన్ ఫోర్ ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్‌తో లింక్ చేసినట్లు మీకు తెలుసు ఇప్పుడు నేను అమైలోపెక్టిన్‌ని తీసుకుంటాను,
కాబట్టి మయోపెక్టిన్ విషయంలో అది భిన్నంగా ఉంటుంది.
మై లోస్ విషయంలో మనం చూసినట్లుగా ఇక్కడ లింక్‌లు 1 4 ప్రైమ్ అని మళ్లీ ఇక్కడ వివరించాలని మీరు కోరుకుంటున్నారు,
అయితే
ఆల్ఫా వన్ ఫోర్ ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ మాత్రమే కాకుండా ఆల్ఫా ఒక సిక్స్ ప్రైమ్
గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ మరొకటి కలిగి ఉండటం కూడా వేరు.
ఆరు
స్థానం ఆరు ప్రధాన స్థానం గ్లైకోసిడిక్ లింకేజీలతో నేను
దానిని మరొక ah యూనిట్ సబ్ యూనిట్‌తో లింక్ చేసాను అని మీరు ఇక్కడ చూడవచ్చు నేను
హైడ్రాక్సిల్ సమూహాన్ని మిస్ చేయకూడదు గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ మరియు ఇక్కడ మేము ఆల్ఫా వన్ సిక్స్ ప్రైమ్‌ని కలిగి ఉన్నాము మీరు ఇక్కడ ఇది ఒకటి అని మీరు చూడవచ్చు నేను ఇక్కడ కలర్ కోడ్‌ను ఒకటి ఉపయోగిస్తాను మరియు
ఇక్కడ మీకు ఒక ప్రైమ్ టూ ప్రైమ్ త్రీ ప్రైమ్ ఫోర్ ప్రైమ్ ఫైవ్ ప్రైమ్ తెలుసు
మరియు ఇది సిక్స్ ప్రైమ్ ఆహ్ ఆల్ఫా ఈ లింకేజీ యొక్క విన్యాసాన్ని వివరిస్తుంది
కాబట్టి ఆల్ఫా అనేది మీకు తెలిసిన అక్షసంబంధ ఓరియంటేషన్ కాబట్టి ఆల్ఫా వన్ సిక్స్ ప్రైమ్ సిక్స్
మరో సబ్ యూనిట్ సిక్స్ ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్‌తో మళ్లీ మళ్లీ ఇక్కడ మేము ఒక ఆల్ఫా వన్ ఫోర్ ప్రైమ్‌ని కలిగి ఉన్నాము.
గ్లైకోసిడిక్
లింకేజ్ ఆల్ఫా వన్ ఫోర్ ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ మొత్తంగా నేను ఇక్కడ గీసాను ఈ రెండు రకాల లింకేజీలతో లింక్ చేయబడిన అమిలోపెక్టిన్ ఐదు సబ్‌యూనిట్‌ల అమిలోపెక్టిన్‌ల ఐదు సబ్ యూనిట్‌లు కాబట్టి ఇక్కడ ఉన్న మైలోస్‌కి భిన్నమైన వాటిని మీరు
చూడవచ్చు.
లీనియర్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజీలు ఉన్నాయని మీకు తెలుసు, కానీ
ఇక్కడ మీరు రెండు లీనియర్ ఆహ్ గొలుసులు ఒకదానితో ఒకటి అనుసంధానించబడి ఉన్నారని మీకు తెలుసు కాబట్టి శక్తి ప్రకారం
మైలోపెక్టిన్ మైలోపెక్టిన్‌తో పోల్చితే మరింత బలంగా ఉంటుంది.

స్టార్చ్ మిలోస్‌లో ఇరవై శాతం మరియు ఎనభై శాతం
అమిలోపెక్టిన్ మిశ్రమం అని తెలుసు ఇప్పుడు నేను మరొక పాలీశాకరైడ్ సెల్యులోజ్ సెల్ గురించి మాట్లాడతాను
లులోస్ సెల్యులోజ్ అనేది మొక్క యొక్క ప్రధాన
నిర్మాణ భాగం మరియు ఉదాహరణకు పోరాటంలో నేను కాటన్ కార్టన్‌ని ఉదాహరణగా తీసుకుంటాను, ఉదాహరణకు, కాటన్ కార్టన్‌ని ఉదాహరణగా తీసుకుంటాను , అది మీకు తెలిసిన మా బట్టల కోసం ప్రారంభ మెటీరియల్ అని నేను చెబుతాను,
ఉదాహరణకు పత్తి 90 శాతం సెల్యులార్‌తో కూడి ఉంటుంది దాదాపు 90 శాతం సెల్యులోజ్ సెల్యులోజ్‌తో కూడిన
ఈ నిర్మాణాన్ని వ్రాద్దాం ఆహ్ మోనోశాకరైడ్‌ల యొక్క
మిలోస్ మిశ్రమం యొక్క మిశ్రమం ఆహ్ మోనోశాకరైడ్‌ల మిశ్రమం సమ్మేళనం యొక్క స్టార్చ్ విషయంలో ఇది మీకు తెలుసు
అమైలోస్ విషయంలో, అయితే అమిలోపెక్టిన్ విషయంలో
మీకు తెలిసిన వివిధ సబ్యూనిట్‌లు గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ ద్వారా ఒకదానితో ఒకటి అనుసంధానించబడి ఉంటాయి ,
అలాగే అవి గ్లైకోసైల్ లింకేజ్‌తో సరళంగా

Prutor@IITK

అనుసంధానించబడి ఉంటాయి మరియు రెండు లీనియర్ చైన్‌లు ఒకదానికొకటి లింక్ చేయబడి ఉంటాయి.

ఈ హేమియాసెటల్ ఆహ్ మీకు తెలుసా కార్బన్ ah హెమియాసెటల్
సమూహంలోని మొదటి స్థానం కార్బన్ మీకు తెలుసా ఆహ్ షుగర్ ఆహ్ ఇప్పుడు నేను
గీస్తాను సెల్యులోజ్ యొక్క నిర్మాణం కాబట్టి ఇక్కడ మళ్లీ నేను పేర్కొన్నట్లుగా, గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్‌ని తయారు చేయడంలో హెమియాసెటల్ సమూహం పాల్గొంటుందని నేను పేర్కొన్నాను,
ఇక్కడ చాలా హైడ్రోజన్ బంధం చేరి ఉన్న మిలోస్‌కు ఇక్కడ తేడా ఏమిటి కాబట్టి ముందుగా నేను మీకు చూపించాలనుకుంటున్నాను
ఈ ఆహ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ ఇక్కడ బీటా వన్ ఫోర్ ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ లింకేజ్ కాబట్టి ఒకటి మరియు ఇది ఇక్కడ ఉన్న
హైడ్రోజన్ బంధం నేను హైడ్రాక్సిల్‌లను వదిలివేయకూడదనుకుంటున్నాను కాబట్టి మీరు ఈ రెండు హైడ్రోజన్ బంధాలను సెల్యులోజ్ యొక్క మూడు సబ్‌యూనిట్‌ల సెల్యులోజ్‌ని చూడవచ్చు కాబట్టి మేము గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ అనేది బీటా
వన్ ఫోర్ ప్రైమ్ గ్లైకోసిడిక్ లింకేజ్ అని మేము ఇక్కడ చూశాము మరియు సెల్యులోజ్ విషయంలో ఇది రేఖీయంగా ఉంటుంది, అయితే అదనపు
విషయం ఏమిటంటే, మీకు తెలిసిన పిరమిక్ ఆక్సిజన్ రింగ్ ఆక్సిజన్‌తో హైడ్రోజన్ బంధం ఉంటుంది.

పాలీశాకరైడ్‌ల గురించి ఇంత ఎక్కువ
ఇప్పుడు నేను ఈ అంశంపై కొన్ని సమస్యలను చర్చించాలనుకుంటున్నాను.
 సరైన స్టేట్‌మెంట్ నేను దీన్ని మునుపటి ప్రశ్న పత్రాల నుండి తీసుకుంటున్నాను
, ఈ క్రింది డైసాకరైడ్‌ల గురించి సరైన సరైన స్టేట్‌మెంట్ డైసాకరైడ్ డైసాకరైడ్, కాబట్టి నేను
మొదట డైసాకరైడ్ యొక్క నిర్మాణాన్ని త్వరగా గీయనివ్వండి, కాబట్టి ఇది ప్రస్తుతం నేను
స్టేట్‌మెంట్‌లను వ్రాయడానికి ఇష్టపడతాను స్టేట్‌మెంట్‌ల మొదటి స్టేట్‌మెంట్ ఏమిటి ఇక్కడ మేము
రెండు రింగ్ రింగ్ a మరియు రింగ్ b కలిగి ఉన్నాము ఈ స్టేట్‌మెంట్ రింగ్ a
ఆల్ఫా గ్లైకోసిడిక్ లింక్‌తో కూడిన పైరనోస్ b స్టేట్‌మెంట్ రింగ్ a ఆల్ఫా గ్లైకోసిడిక్ లింక్‌తో ఫ్యూరోనోస్ ఉంది c రింగ్ బి ఆల్ఫా గ్లైకోసిడిక్ లింక్‌తో ఫ్యూరోనోస్ మరియు ఫైనల్ స్టేట్‌మెంట్ రింగ్ బి అనేది బీటా గ్లైకోసిడిన్‌తో బీటా
గ్లైకోసిడిన్‌తో బీటా గ్లైకోసిడిన్ లింక్‌తో ఉన్న పైరనోస్ అని ఇప్పుడు మీరు ఇక్కడ చూడవచ్చు
ఒకటి పైరనోస్ ఎ పైరనోస్ మరియు బి ఫ్యూరనోస్ కాబట్టి ఈ నాలుగు స్టేట్‌మెంట్‌లన్నింటినీ
చూడాలంటే పైరనోస్ అయి ఉండాలి కాబట్టి a   పిరమిడ్ అయి ఉండాలి అయితే గ్లైకోసిడిక్ లింక్ గ్లైకోసిడిక్ లింక్ ఇక్కడ ఉంది మీకు
ఆల్ఫా తెలుసు ఎందుకంటే ఇది డౌన్ కాబట్టి ఆల్ఫా కాబట్టి ఇక్కడ రింగ్ a అనేది ఆల్ఫ్‌తో కూడిన
పైరనోస్.
  హ గ్లైకోసిడిక్ రింగ్ ఇది సరైన ప్రకటన అయితే రింగ్ a ఫ్యూరనోస్
ఇది తప్పు a లింగం ఆల్ఫా గ్లైకోసిడ్‌తో కూడిన పైరనోస్ ఇదే సరైన భాగం మళ్లీ రింగ్
b   ఫ్యూరోనోస్ ఆల్ఫా గ్లైకోసిడిక్ లింక్ ఇక్కడ ఉంది ah గ్లైకోసిడిక్ లింక్ ఒకసారి ఆల్ఫా కాదు ఎందుకంటే
మీరు అలా చేస్తే అది మళ్లీ బీటా అవుతుంది రింగ్ బి పైరోనోస్, ఇది బీటా గైకోసిటిక్ లింక్‌తో తప్పుగా ఉంది,
ఇది సరైన భాగం కాబట్టి ఈ విధంగా మేము తప్పు సమాధానాన్ని తొలగించాము
ఇప్పుడు నేను మరో సమస్య సమస్యను రెండు సెల్యులోజ్‌తో అదనపు స్టైలేషన్‌తో తీసుకుంటాను అదనపు ఎసిటిక్ మరియు హైడ్రైడ్
స్టంప్ హైడ్రైడ్ మరియు h2so4 ఉత్ప్రేరక సెల్యులోజ్ ట్రై స్టేట్ సెల్యు లోస్ ట్రై అసిటేట్‌ను ఇస్తుంది, దీని నిర్మాణం ఎవరిది కాబట్టి నేను
స్ట్రక్చర్‌ను గీస్తాను, నాలుగు స్ట్రక్చర్‌ను గీస్తాను సెల్యులోజ్ మొత్తం
హైడ్రాక్సిల్ సమూహంలో ఆమ్లం పరతు మీకు తెలిసిన సంబంధిత
అసిటేట్‌ను ఏర్పరుస్తుంది మరియు కేవలం మూడు హైడ్రాక్సిల్ సమూహాలు మాత్రమే ఉన్నాయని మాకు తెలుసు కాబట్టి మేము
మీరు శ్రద్ధ వహించాలి నిర్మాణంలో ఎలాంటి లింకేజీలు ఉన్నాయి మరియు
ఆహ్ ఇందులో మీకు ఎలాంటి స్టీరియోకెమిస్ట్రీ తెలుసు ఇందులో సెల్యులోజ్
కోర్ ఉందని మీకు తెలుసు కాబట్టి నేను ఇక్కడ మూడు ఉప యూనిట్లను గీసి,
దీని యొక్క మొదటి ఎంపికను పూర్తి చేస్తాను అదేవిధంగా
సెల్యులోజ్ విషయంలో లింకేజీకి బీటా లింకేజీలు
అవసరమని నేను మీకు చెప్పాను మరియు నేను గీసిన నిర్మాణం ఇక్కడ బీటా లింకేజీని కలిగి ఉంది మరియు మీకు తెలిసిన
ట్రై అసిటేట్‌ను కలిగి ఉంది కాబట్టి ఇది బీటాను కలిగి ఉన్న మొదటి రెండవది.

గ్లైకోసిడిక్ లింకేజీలు కానీ ఇతర హైడ్రాక్సిల్ సమూహాలు అసిటేట్ రూపంలో లేవు, అవి మీకు హైడ్రాక్సిల్ మాత్రమే అని తెలుసు కాబట్టి ఇది చివరికి అది కలిగి ఉన్న ట్రైయాసిటేట్ కాదు కాబట్టి నేను ఈ నాలుగు ఐసోమర్‌లన్నింటినీ డ్రా చేయను ఎందుకంటే నేను ఇప్పటికే
డ్రా చేశాను.
ఇతర అవకాశం ఇది కేవలం ఇక్కడ తప్పు అని మీరు
చూడగలరు మొదటి సందర్భంలో మనకు అసిటేట్ ట్రైయాసిటేట్ ఉంది మరియు ఇక్కడ ఉన్న లింకేజీలు బీటా అని మీకు తెలిసిన సెల్యులోజ్ స్ట్రక్చర్ బీటా అహ్ వన్ ఎఫ్ మా ప్రైమ్ అందుబాటులో ఉన్న ప్రాంతం
మరియు ట్రైయాసిటేట్‌లు ఒకటి రెండు మూడు ఉన్నాయి కాబట్టి ఇది సరైనది కాబట్టి
మీకు తెలిసిన అన్ని ఇతర ఎంపికలు తప్పు అహ్ ఎంపికలు కావు నేను ఇక్కడ మరొక తప్పు సమాధానం వ్రాసాను నేను తీసుకునే చివరి ప్రశ్న కూడా మీకు తెలుసు.
కింది
కార్బోహైడ్రేట్ కార్బోహైడ్రేట్ అని నేను నాలుగు ఎంపికలను గీస్తున్నాను ఒక కీటో హెక్సోస్ కీటో హెక్సోస్ రెండవ ఎంపిక ఆల్డో హెక్ హెక్సోస్ హెక్సోస్ మూడవ ఎంపిక ఆల్ఫా ఫ్యూరా నోస్
మరియు నాల్గవ ఎంపిక ఆల్ఫా పైరనోస్ అని ఒక విషయం స్పష్టంగా ఉంది, అది పైరాన్ రింగ్ కలిగి ఉంది మరియు అది
చాలా పైరనోస్ కలిగి ఉంటే అది బీటా ఓరియంటేషన్ బీటా అని మీకు తెలుసు కాబట్టి ఆల్ఫా అది జరగదని మీకు తెలుసు
కాబట్టి మేము ఈ రెండూ తప్పు అని చెప్పలేము మరియు ఇది కీటో హెక్సోస్ కాదు, ఇది
ఆల్డో హెక్స్ హౌస్ కావచ్చు ఎందుకంటే ఇది మీకు తెలుసు 1d ఎత్తు మరియు అధిక సాగే ఘనీభవనం నుండి ఈ రింగ్ ఏర్పడింది కాబట్టి సరైన ఎంపిక b ah నేను ఇక్కడితో ఆపేస్తాను ah
so ah ఈ
రోజు మనం గొలుసు పొడుగు చైన్ పదును పెట్టడం గురించి చర్చించాము
కార్బోహైడ్రేట్లు ఆహ్ మేము డైసాకరైడ్‌లు మరియు పాలీశాకరైడ్‌ల నిర్మాణం గురించి కూడా చర్చించాము
మరియు మేము కొన్ని ఆహ్ సంబంధిత సమస్యలను పరిష్కరించాము కాబట్టి ఇవి కార్బోహైడ్రేట్‌లోని ఆరు ఉపన్యాసాలు
ఆహ్ మేము పూర్తి చేసాము మరియు ఆ తర్వాతి ఉపన్యాసంలో నేను అమైనో ఆమ్లాల గురించి మాట్లాడబోతున్నాను మరియు ప్రోటీన్లు మీ కోసం చాలా ధన్యవాదాలు

Prutor@IITK