

બધાને નમસ્કાર, હું આજે

આહ બાયોમોલેક્યુલ્સ પરના વ્યાખ્યાનોની શ્રેણીમાં તમારું સ્વાગત કરું છું, આહ,

આહ લેક્ચર સિક્સ પર તમે જાણો છો તે મુખ્ય પર જતાં પહેલાં અમે લેક્ચર છ શરૂ કરવા જઈ રહ્યા છીએ,

હું છેલ્લા વર્ગમાં છેલ્લા વર્ગ આહનું રીકેપ આપવા માંગુ છું આહ, અમે

આહ કાર્બોહાઇડ્રેટ વિષય સાથે આગળ વધતા મોનોસેકરાઇડ્સની પ્રતિક્રિયાઓની ડાયલ પુનઃરચના અને ઓક્સિડેશન ઘટાડાની પ્રતિક્રિયાઓ વિશે ચર્ચા કરી છે, આજે આપણે કાર્બોહાઇડ્રેટમાં સાંકળના લંબાણ અને સાંકળને લંબાવવા વિશે ચર્ચા કરીશું.

અમે કિલિયાની ફિશર સિન્થેસિસનો ઉપયોગ કરી શકીએ છીએ

તેથી અમે એ પ્રક્રિયા વિશે પણ ચર્ચા કરીશું કે જેના દ્વારા આપણે

આ લંબાઇને પ્રાપ્ત કરી શકીએ છીએ જેને કિલિયાની ફિશર સિન્થેસિસ તરીકે ઓળખવામાં આવે છે,

તેથી કોઈપણ ખાંડના અણુમાં જો તમે

વધુ એક કાર્બન દાખલ કરવા માંગતા હોવ તો તમે કેવી રીતે જરૂરી સાથે ફ્રેમવર્ક તમે કેવી રીતે

તે સાંકળને લંબાવી શકો છો હું પોલી હાઇડ્રોક્સી આહ કાર્બન યેઇન વિશે વાત કરી રહ્યો છું કે કેવી રીતે કોઈ વ્યક્તિ

લંબાવી શકે છે તે કેવી રીતે આ રૂપાંતર પ્રાપ્ત કરી શકાય છે અને મેં ઉલ્લેખ કર્યો છે કે આ

રૂપાંતર એક આહ શરૂ સામગ્રીમાંથી પ્રાપ્ત કરી શકાય છે જે ખાંડ અને આહ હશે

તેના પર કાલિયાની ફિશર સંશ્લેષણ લાગુ કરીને અને તેના દ્વારા શું થાય છે કે એક કાર્બન

આહ વધે છે હાઇડ્રોક્સિલ ગ્રૂપ આહ સ્ટેફોલ્ડમાં આહનું સ્થાન લઈ શકે છે

તેથી ચાલો આપણે

અહીં કલ્યાણી લક્ષણ સંશ્લેષણ વિશે વાત કરીએ છું આ પ્રતિક્રિયા માટે પ્રારંભિક સામગ્રી તરીકે એરિથ્રોઝ સાથે શરૂ કરવા જઈ રહ્યો છું

તેથી હું પ્રથમ એરિથ્રોઝ લખી રહ્યો છું જે તે ફેંકે છે રચના બધાથી સારી રીતે

પરિચિત છે તમે અહીં જોઈ શકો છો કે એરિથ્રોસમાં ચાર કાર્બન હોય છે અને ચાર

કાર્બનમાંથી બે કાર્બન અસમપ્રમાણ હોય છે તો અમે કેવી રીતે જાણી શકીએ કે

અહીં એક કાર્બન વધારવા માટે હું તેને સાયનાઇડ આયન સાથે પ્રતિક્રિયા આપવા જઈ રહ્યો છું જે તમે અહીં જોઈ શકો છો

તે આ હાઇપ ફેંકે છે જે તે ફેંકે છે તે મૂળભૂત રીતે એલ્ડોસ છે અને તે એક ટર્મિનલ પર એલ્ડોહાઇડ જૂથ ધરાવે છે અને

હું શું કરવા જઈ રહ્યો છું કે હું તેને સાયનાઇડ જ સાથે પ્રતિક્રિયા આપીશ.

સોડિયમ સાયનાઇડમાંથી

સાયનાઇડ મેળવી શકાય છે તે પોટેશિયમ સાઇનાઇડ કોઈપણ સાઇનાઇડ સ્ત્રોતમાંથી છે જે એસિડિક

સ્થિતિમાં પ્રતિક્રિયા મિશ્રણમાં સાઇનાઇડ આયન સરળતાથી જનરેટ કરી શકે છે હું તેની પ્રતિક્રિયા કરું છું

અને એસિડિક સ્થિતિ માટે હું અહીં hc1 લઈ રહ્યો છું હવે તમે અહીં જોઈ શકો છો કે આ એલ્ડોહાઇડ

જૂથ sp<sup>2</sup> હાઇબ્રિડાઇઝ્ડ છે

તેથી તે પ્રો ચિરલ છે અને તેના બે ચહેરા છે

એક ઉપરનો ચહેરો અને બીજો નીચેનો ચહેરો છે

તેથી અહીં બે શક્યતાઓ છે કે જો તે

ઉપરના ચહેરા પરથી પ્રતિક્રિયા આપે છે અને જો તે ઉપરના ચહેરા પરથી પ્રતિક્રિયા આપે છે નીચેનો ચહેરો

તેથી પ્રથમ આપણે તેને ઉપરના ચહેરા પરથી પ્રતિક્રિયા આપવા જઈ રહ્યા છીએ

જેથી અનુરૂપ સાયનોહાઇડ્રિન આપણે હવે અહીં યાદ રાખવાની વાત એ છે કે આ પ્રો

ચિરલ કાર્બન અન્ય ચિરલ સેન્ટર જનરેટ કરશે તેવી જ રીતે જો તે નીચેના ચહેરા પરથી પ્રતિક્રિયા આપે છે તો આપણને બીજું મળશે.

આલ્ફા કાર્બન અને એલ્ડોહાઇડ જૂથ પર વિરોધી સ્ટીરિયોકેમિસ્ટ્રી સાથે સ્ટીરિયોઇસોમર બરાબર છે

તેથી એકવાર આ પ્રતિક્રિયા થઈ જાય પછી અમે

આ નાઇટ્રિલ જૂથને નાઇટ્રોના ઘટાડા સુધી ઘટાડીશું બંને સ્ટીરિયોઇસોમર્સ માટે i1e જૂથ જેથી ઘટાડવા માટે

કારણ કે આપણે જાણીએ છીએ કે આપણે bso4 પર શોષાયેલ હાઇડ્રોજન અને પેલેડિયમ bso4 પેલેડિયમનો ઉપયોગ કરી શકીએ

છીએ જે નાઇટ્રાઇલમાંથી જનરેટ કરશે

આ નાઇટ્રાઇલનો આંશિક ઘટાડો કરશે અને તે સરેરાશ નાઇટ્રાઇલને યાદ રાખવા માટેનો પોઇન્ટ જનરેટ કરશે.

જો આપણે કરીશું તો અમે પસંદગીયુક્ત ઘટાડો કરીશું નહીં, તો તે નાઇટ્રિલ એમાઇન આલ્કાઇલ એમાઇનમાં રૂપાંતરિત થઈ

શકે છે જો કે જો અમે આનો ઉપયોગ કરીએ છીએ તો તમે જાણો છો કે નિયંત્રિત એહ રિડક્શન જ્યાં આપણે પેલેડિયમ bso4 અને

હાઇડ્રોજનનો ઉપયોગ કરી શકીએ છીએ

તે તેને ldm in અને બાકીના સ્ટેફોલ્ડમાં રૂપાંતરિત કરશે.

અમે બીજા સ્ટીરિયોઇસોમર માટે સમાન રીતે પ્રાપ્ત કર્યા પછી કોઈપણ ફેરફાર વિના સમાન રહેશે, અમને મળશે કે અમને નાઇટ્રિલથી

એલડી મીનનો ઘટાડો મળશે અહીં પણ આપણે એ જ રિડક્શન એહ રીએજન્ટનો ઉપયોગ કરી રહ્યા છીએ હવે આ એલડી મીન પર

એલ્ડોહાઇડ જૂથને પુનર્જીવિત કરવા માટે હું શું કરીશ?

હું એસિડ હાઇડ્રોલિસીસ કરીશ જેથી એચસીએલની હાજરીમાં એસિડ હાઇડ્રોલિસીસ માટે આને આગળ પ્રક્રિયા કરવામાં આવશે

અને તે એલ્ડોહાઇડ જૂથને ફરીથી ઉત્પન્ન કરશે અને અન્ય માટે omer પણ સ્ટીરિયોઇસોમરથી આપણને એલ્ડોહાઇડ મળશે

તેથી આ પરમાણુ છે અને બાજુનું ઉત્પાદન એમોનિયમ સોલ્ટ હશે બંને કિસ્સાઓમાં અને કાઉન્ટર આયર્ન અહીં ક્લોરાઇડ હોઈ શકે

છે આ એમોનિયમ એમિનો ક્લોરાઇડ એક તરીકે જનરેટ કરશે તેથી અમે d થી શરૂઆત કરી અને અમને d રાઇબોઝ મળ્યો અને તેના અન્ય વિક્ષેપમાં શું ફેરફાર છે અહીં આપણે જોયું કે આ પ્રોટોકોલ દ્વારા આપણે ડાયસ્ટોમા બંનેમાં એક કાર્બન અને એક કાર્બનને સ્કેફોલ્ડમાં વધારી રહ્યા છીએ જે કુલ મળીને થઈ રહ્યું છે અને આ તે મૂળભૂત રીતે એપિમર સી બે ep mar ah છે.

મૂળભૂત રીતે તમે જાણો છો કે ઇપી મેર્સનું સી ટુ ઇ પ્રાઇમર મૂળભૂત રીતે તમે જાણો છો કે તે c ટુ પિમરની જોડી બનાવે છે ક્લિઓની ફિશર સિન્થેસિસ c2 પિમરની જોડી તરફ દોરી જાય છે અહીં શું તફાવત છે તમે જોઈ શકો છો કે બીજા સ્થાને સ્ટીરિયો રસાયણશાસ્ત્ર શું અલગ છે પ્રારંભિક સામગ્રી બંને ડિસ્ટ્રોમર માટે સમાન છે ઠીક છે તેથી ફરીથી હું તમને જાણવા માંગુ છું m સાયનાઇડ અથવા પોટેશિયમ સાયનાઇડ સાયનાઇડનો કોઈપણ સ્ત્રોત કાર્બોનિલ જૂથમાં ઉમેરે છે અને આ પ્રતિક્રિયા પ્રારંભિક સામગ્રીમાં રહેલા કાર્બોનિલ કાર્બનને અસમપ્રમાણ કેન્દ્રમાં રૂપાંતરિત કરે છે કારણ કે મેં ઉલ્લેખ કર્યો છે કે આ તે અસમપ્રમાણ કેન્દ્ર છે જે તમે પહેલેથી જ બનાવી રહ્યા છો અને બે ચિરલ કેન્દ્રો છે.

તેથી આ આ રૂપાંતરણ ડાયસ્ટોલ પસંદગીયુક્ત છે અને બે સ્ટીરિયો કેન્દ્રો આહ એક આહ નવા સ્ટીરિયો કેન્દ્ર સ્વરૂપો બંને ડાયસ્ટોમરમાં પરિણામે બે પ્રોડક્ટ સ્વરૂપો માત્ર c2 સ્થિતિ પર અલગ છે આ સ્થિતિ તમે જાણો છો માત્ર તેઓ અલગ છે જો તમે આ બંને કિસ્સાઓમાં આ જુઓ તેઓની સ્થિતિ અલગ છે અને સાયનાઇડ જૂથ વધુ આંશિક રીતે ઘટાડી રહ્યું છે તમે જાણો છો પાર્સલ ઘટાડી નિષ્ક્રિય કરેલ પેલેડિયમ ઉત્પ્રેરક દ્વારા સંપૂર્ણ દિશા નથી જો તે નિષ્ક્રિય કરવામાં આવે છે જો તે bso4 પર નિષ્ક્રિય પેલેડિયમ ઉત્પ્રેરક પેલેડિયમ જેટલું સક્રિય ન હોય તો તમે જોયું હશે કે સામાન્ય રીતે ઘટાડાના હેતુઓ માટે આપણે ચારકોલ પર આહ પેલેડિયમનો ઉપયોગ કરીએ છીએ જે તદ્દન પ્રતિક્રિયાશીલ છે પરંતુ અહીં અમે ઉપયોગ કરી રહ્યા છીએ તમે જાણો છો કે સહેજ નિષ્ક્રિય પેલેડિયમ ઉત્પ્રેરક અને તે રોગપ્રતિકારક રચના તરફ દોરી શકે છે અહીં અમે એમાઇન બનાવી રહ્યા છીએ આ Id અર્થ એ રચના તત્વ રચના કરી રહ્યું છે અને જે તમે જાણો છો તે વધુ ઘટતું નથી.

આલ્કાઇલ એમાઇન કે જે તીવ્રતાથી કરવામાં આવ્યું છે અને તે પછી ફરીથી એમાઇનસ એસિડિક સ્થિતિમાં હાઇડ્રોલાઇઝ થઈ રહી છે જેથી હોમોલોગેટેડ ખાંડ સ્થિત કાર્બોહાઇડ્રેટ ડી રાઇબોઝ અને તેના બે ઈ પ્રાઇમર

તેથી સી બે એપીમરની જોડી પ્રાપ્ત થઈ રહી છે જ્યાં એક કાર્બન વધારાનો છે ડી થ્રી કરતાં

તેથી આ કુલ છે જે તમે જાણો છો તે પ્રોટોકોલ કિલિયાની ફિશર સિન્થેસિસ તરીકે ઓળખાય છે જ્યાં અમે તમને ખબર છે કે ખાંડની લંબાઈ એક કાર્બન દ્વારા વધારી રહ્યા છીએ અને તમે જાણો છો તે જ સમયે અમે તમને આહ હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ પણ જાણતા હોઈશું મેં સાંકળને લંબાવવા વિશે ચર્ચા કરી હોવાથી હવે હું સાંકળને ટૂંકી કરવા વિશે વાત કરવા જઈ રહ્યો છું કે કેવી રીતે આપણે સાંકળને કેવી રીતે ટૂંકી કરી શકીએ શાનિ કેવી રીતે ing કરી શકાય છે અને અહીં પ્રોટોકોલને સંપૂર્ણ અધોગતિ તરીકે ઓળખવામાં આવે છે હું સાંકળની લંબાઈમાં પુનરાવર્તન કરવા માંગુ છું આહ મેં ચર્ચા કરી છે કે તમે જાણો છો કે કેવી રીતે ચાર કાર્બન ખાંડથી શરૂ કરીને આપણે પાંચ કાર્બન ખાંડ સુધી પહોંચી શકીએ છીએ અને આહ શું છે તમે જાણો છો કે કિલિઆની ફિશર સંશ્લેષણમાં જરૂરી પરિવર્તનો આહ સાથે પ્રથમ શર્કરાની પ્રતિક્રિયા છે જે તમે જાણો છો ah hcn એ એહ સાયનાઇડ જૂથ છે જે મૂળભૂત રીતે સાયનાઇડ જૂથ બનાવશે જેથી કાર્બોનિલ સાયનાઇડ જૂથ સાથે પ્રતિક્રિયા આપે છે અને ખાંડ ચિરલ છે તેથી તે એહ

ડાયસ્ટેરિયોમર જનરેટ કરશે ડીઝલ પસંદગીયુક્ત પ્રતિક્રિયા છે અને આહ કાર્બોનિલ પરની આ સાયનાઇડ પ્રતિક્રિયા સાયનોહાઇડ્રિન બનાવશે આ સાયનોહાઇડ્રિન નિષ્ક્રિય કરેલ પેલેડિયમ એહ સાથે ઘટે છે અને અનુરૂપ મીનમાં આંશિક ઘટાડો આપે છે અને આ એમાઇન એસિડિક સ્થિતિમાં એલ્ડીહાઇડમાં હાઇડ્રોલાઇઝ થઈ રહ્યું છે.

તમે જાણો છો તે આધારના c2 એપિમરની એક જોડી જનરેટ કરો

જે માત્ર બીજા એહ કાર્બન પર અલગ હોય છે સ્ટીરીયોકેમિસ્ટ્રીમાં આહ મૂળભૂત રીતે તે એક ડી રાઇબોઝ છે એક ડી રાઇબોઝ અને બીજો એપિમર છે

તેથી આપણે જોયું કે આહ એરિથ્રોસમાં એક કાર્બન કેવી રીતે વધારી શકાય છે

તે વિશે હવે આપણે ચર્ચા કરવા જઈ રહ્યા છીએ કે તમે જાણો છો કે આહ એક કાર્બન કેવી રીતે નિશ્ચિત થઈ શકે છે.

ચોક્કસપણે કરી શકાય છે અને તે માટે પ્રોટોકોલને હોલ ડિગ્રેડેશન તરીકે ઓળખવામાં આવે છે તો ચાલો સમગ્ર અધોગતિ વિશે વાત કરીએ હવે અહીં હું પ્રારંભિક સામગ્રી હેક્સોઝ ડી ગ્લુકોઝ લેવા જઈ રહ્યો છું, તેથી હું અહીં લખી રહ્યો છું d ગ્લુકોઝ હવે આ ડી ગ્લુકોઝ પર પ્રતિક્રિયા થશે એસિડિક સ્થિતિ હેઠળ હાઇડ્રોક્સિલ એમાઇન સાથે એસિડનો ટ્રેસ પણ

જરૂરી છે કે હાઇડ્રોક્સિલમાઇન એલડી કાર્બોનિલની હાજરીમાં ટ્રાન્સફોર્મેશન ટ્રેસ એસિડ જરૂરી છે અને તે ઓક્સિજન બનાવશે પરીક્ષા રચાય છે હવે આ ઓક્સિલિમને એસિટિક એનહાઇડ્રાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરવામાં આવશે. સો ડિગ્રી સેન્ટીગ્રેડ પર

હાઇડ્રાઇડ સેન્ટ કેન હાઇડ્રાઇડ એ એસીટેટ બનાવશે જે હાઇડ્રોક્સીયલ ગ્રૂપ આખા સ્કેફોલ્ડમાં ઉપલબ્ધ હશે તે એસીટેટ બનાવશે

તેથી અને si એનસી એસીટેટ એ એક સારું જીવંત જૂથ છે

એસિટેટ પરીક્ષાના કિસ્સામાં નાઇટ્રાઇલ બનાવવા માટે એસિટિક એસિડના સ્વરૂપમાં નાબૂદ થઈ જશે

તેથી એક્સમ નાઇટ્રાઇલમાં રૂપાંતરિત થઈ જશે હવે આપણે શું કરીશું કે આહ અમે

આ એસિટેટને બેઝ જલીય આધાર જલીય આધાર સાથે સારવાર કરીશું બે વસ્તુઓ કરશે તે

સ્કેફોલ્ડમાંના તમામ એસિટેટને હાઇડ્રોલાઇઝ કરશે અને પાયાની સ્થિતિ હેઠળ ફરીથી scm

દૂર સ્કેફોલ્ડમાંથી થશે અને ac1 દૂર કરવાથી એલીહાઇડ જનરેટ થશે આ

માત્ર સાયનોહાઇડ્રિન રચનાનું વિપરીત છે જે તમે મૂળભૂત સ્થિતિ હેઠળ જોઈ શકો છો જે આપે છે ડી એરાબીનોઝ જે પેન પેન્ટોઝ છે

જે આપણે અહીં જોયું કે આપણે એડ ગ્લુકોઝ એ હેક્સોઝ સાથે શરૂઆત કરી અને આપણે એક કાર્બન લેસ પેન્ટોઝ ડી એરાબીનોઝમાં સમાપ્ત થઈએ છીએ

હું ફરીથી આખી શોર્ટનિંગ પ્રક્રિયાને પુનરાવર્તિત કરીશ જે

સંપૂર્ણ ડિગ્રેડેશન તરીકે ઓળખાય છે આખું અધોગતિ એ કિલિઆની ફિશર સંશ્લેષણની વિરુદ્ધ છે

જ્યાં સમગ્ર કાર્બન શૃંખલામાં એક કાર્બન દ્વારા ચોક્કસ થવાનું છે અહીં શું થઈ રહ્યું છે

કે પ્રથમ ચરણમાં એલીહાઇડ હાઇડ્રોક્સિલ એમાઇન સાથે પ્રતિક્રિયા કરીને એક્સાઇન બનાવે

છે આ સ્કેફોલ્ડમાં એક્સાઇન છે તે ઓક્સિજન બનાવે છે અને હવે આ પરીક્ષાને સો ડિગ્રી સેન્ટીગ્રેડ પર સેન્ટ કેન હાઇડ્રાઇડ સાથે ગણવામાં

આવે છે

કે શું થાય છે કે સેન્ટ કેન હાઇડ્રાઇડની હાજરીમાં બધા હાઇડ્રોક્સિલ

જૂથ એસિટેટમાં રૂપાંતરિત થશે.

અહીં તમે જોઈ શકો છો કે આ એક oac સ્વરૂપ છે

જે એક સારું છોડવાનું જૂથ છે અને તે નાઇટ્રાઇલ રચના તરફ દોરી જશે શું થશે કે આ બોન્ડ

તૂટી જશે અને આ એસિટેટ એહમાં બહાર જશે સ્ટિક એસિડનું સ્વરૂપ જ્યારે અન્ય એસિટેટ જેમ

છે તેમ જ રહેશે જેથી તમને ખબર પડશે કે એહ નાઇટ્રિલ એસિટેટ સાથે પ્રતિક્રિયા

કરીને મૂળભૂત જલીય દ્રાવણ હેઠળ ફરીથી હાઇડ્રાઇડ થઈ શકે છે.

બધા એસ્ટર જૂથને

તમે જાણો છો તે હાઇડ્રોક્સિલ જૂથને કન્વર્ટ કરવા માટે હાઇડ્રોલાઇઝ કરવામાં આવશે અને તમે જાણો છો કે મેં ઉલ્લેખ કર્યો છે કે

મૂળભૂત શરત હેઠળ તે

અનુરૂપ એલીહાઇડની રચના તરફ દોરી જશે અને તમે જાણો છો કે

હું શું કહું છું

તેથી જો આપણે અહીં નાઇટ્રાઇલ ધરાવીએ અને પછી બેઝ હાઇડ્રોલીસીસ પછી

જો આપણી પાસે સાયનોહાઇડ્રિન હોય તો બાકીની વસ્તુઓ

એ જ હશે જે મૂળભૂત સ્થિતિમાં થાય છે તે આને અમૂર્ત કરશે અને આ આ રીતે

જશે અને નાઇટ્રાઇલ બહાર નીકળી જશે.

તેથી scn બહાર જઈ રહ્યું છે અને તે રીતે તમે

એલીહાઇડ બનાવતા જાણો છો જે એક કાર્બનનું માળખું છે કારણ કે sn બહાર જશે અને તે

મૂળભૂત સ્થિતિમાં ડી એરાબીનોઝ પેન્ટોઝ જનરેટ કરશે

તેથી તમે જાણો છો તે સાંકળ વિશે આટલું ચોક્કસપણે હવે

હું કરીશ તમે જાણો છો તે ડિસેકરાઇડ વિશે વાત કરો અત્યાર સુધી અમે મોનોસેકરાઇડ્સ વિશે ચર્ચા કરી હતી

હવે હું ડિસેકરાઇડ્સ ડિસેકરાઇડ્સ વિશે વાત કરીશ કારણ કે નામની જોડણી જ છે di di એટલે કે તમે બે જાણો છો તેથી

અમે જાણીએ છીએ કે મોનોસેકરાઇડમાં આપણી પાસે એક ખાંડનું એકમ છે જ્યારે આહ

ડિસેકરાઇડ આપણી પાસે એક કરતાં વધુ બે હોય છે અને આ બે મોનોસેકરાઇડ એકમ

હેમી એસિટિલ કાર્બન હેમીએસીટલ હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ અને અન્ય હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ સાથે જોડાયેલા હોય છે.

અન્યનું ડ્રોક્સિલ ગ્રૂપ તમે આહ મોનોસેકરાઇડ એકમોને જાણો છો

તેથી અમે

તેને વ્યાખ્યાયિત કરી શકીએ છીએ કે જો મોનોસેકરાઇડનું હેમીએસીટલ જૂથ હેમી એસીટિલ જૂથ અન્ય મોનોસેકરાઇડના આલ્કોહોલ

જૂથ સાથે પ્રતિક્રિયા

કરીને આલ્કોહોલ સાથે પ્રતિક્રિયા કરીને એસીટીલ બનાવે છે

જે ગ્વાયકોસાઇડ બને છે.

ગ્વાયકોસાઇડને ડિસેકરાઇડ કરો કે જે મોનોસેકરાઇડના હેમીઆસેટલ જૂથ પરના બે મોનોસેકરાઇડને એકબીજા સાથે લિંક કરે છે તે બીજા હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ સાથે તમે

જાણો છો કે અન્ય મોનોસેકરાઇડ અને જે ગ્વાયકોસાઇડ રચાય છે તે એક ડિસેકરાઇડ છે

તેથી ડિસેકરાઇડ

એ સંયોજન છે જે બે મોનોસેકરાઇડ ધરાવે છે.

તે સ્પષ્ટ છે કે બે મોનોસેકરાઇડ્સ સબ્યુનિટ્સનો સમાવેશ થાય છે જે

ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ દ્વારા એકબીજા સાથે જોડાયેલા હોય છે.

બે મોનોસેકરાઇડ્સ એકબીજા સાથે જોડાયેલા હોય છે, હું ગ્વાયકોસિડિક ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ દ્વારા કહી શકું છું,

તેથી યાવો આપણે વાસ્તવિક ઉદાહરણ લઈએ

કે ડિસેકરાઇડ્સ ખરેખર શું છે.

હવે હું જઈ રહ્યો છું

ડીસાકરાઇડનું શુદ્ધ માળખું આહ અહીં હું બે મોનોસાયા લઈશ

આહ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ દ્વારા તેમને એકબીજા સાથે જોડો અને તેને જોડો

તેથી અહીં બે મોનોસેકરાઇડ આલ્ફા વન સાથે જોડાયેલા છે યાર પ્રાઇમ ફોર પ્રાઇમ

શા માટે મેં એક આ કાર્બનનો ઉપયોગ કર્યો છે જે હેમીઆસેટલ ગ્રુપ કાર્બન છે અને યાર પ્રાઇમ

એ અન્ય મોનોસેકરાઇડ એકમ છે તો અમે અહીં કહીશું એક અવિભાજ્ય બે અવિભાજ્ય ત્રણ

અવિભાજ્ય યાર અવિભાજ્ય પાંચ અવિભાજ્ય અને છ અવિભાજ્ય

તેથી આ યાર અવિભાજ્ય છે અને હવે આ ગ્વાયકોસિડિક

લિન્કેજ આલ્ફા આલ્ફા છે તમે અહીં જોઈ શકો છો કે તમે ઓરિએન્ટેશન વિશે જાણો છો કારણ કે અમે એનોમર્સના કિસ્સામાં ચર્ચા કરી છે

તેથી આલ્ફા વન ફોર પ્રાઇમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ વન ફોર પ્રાઇમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ

આ ફરીથી એક એસિટિલ એસિટિલ જૂથ છે અને અહીં જો તમે બંધારણ પર નજર નાખો તો

અમે બે ગ્લુકોઝ યુનિટ બે ગ્લુકોઝ યુનિટને જોડ્યા છે અને આ

ડિસેકરાઇડને માલ્ટોઝ તરીકે ઓળખવામાં આવે છે જ્યાં બે ગ્લુકોઝ યુનિટ

આલ્ફા વન ફોર પ્રાઇમ દ્વારા જોડાયેલા છે ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ યાવો આપણે બીજું ઉદાહરણ લઈએ જ્યાં

આપણી પાસે બે ગ્લુકોઝ યુનિટ હશે પરંતુ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ

અલગ છે

તેથી હવે હું અહીં પહેલા દોરવા દો મારી પાસે આલ્પ હતું.

ha એક યાર પ્રાઇમ ફરીથી આ કિસ્સામાં પણ મારી પાસે એક મોનોસેકરાઇડ માટે એક છે

અને અન્ય માટે યાર પ્રાઇમ જો કે ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ બીટા એક યાર

પ્રાઇમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ બીટા 1 4 પ્રાઇમ ગ્વાયકો એસિડિક લિન્કેજ છે આ સંયોજન આ

ડિસેકરાઇડ સેલોબાયોઝ તરીકે ઓળખાય છે જ્યાં બે ગ્લુકોઝ એકમ જોડાયેલા છે

તેથી આ બંને ઉદાહરણમાં માલ્ટોઝ

અને સેલોબાયોઝમાં શું તફાવત છે જે ગ્વાયકોસિડિક જોડાણ છે અને તમે જોઈ શકો છો

કે મોનોસેકરાઇડ માત્ર ગ્લુકોઝ છે જો કે બંને ડિસેકરાઇડ ખૂબ જ અલગ છે

હવે હું ત્રીજું ઉદાહરણ લેક્ટોઝ લઈશ જ્યાં હું બે અલગ-અલગ મોનોસેકરાઇડ લેક્ટોઝનો ઉપયોગ કરો

જેથી

યોથા કાર્બન પર સ્ટીરિયોકેમિસ્ટ્રીમાં લેક્ટોઝ અલગ હોય અને બાકીના સમાન હોય

તેથી d ગ્લુકોઝ ડી ગ્લુકોઝ અને ડી લેક્ટોઝ ડી ગ્લુકોઝ અને ડી ગેલેક્ટોઝ

સાથે જોડાયેલા હોય છે.

જો આપણે આને એક અને અહીં યાર ગણીએ તો

પ્રાઇમ સી બીટા વન ફોર પ્રાઇમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ બીટા 1 4 પ્રાઇમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ ડી

ગ્લુકોઝ અને ડી લેક્ટોઝ આ બંને જોડાયેલા છે આ ડિસેકરાઇડને લેક્ટોઝ તરીકે ઓળખવામાં આવે છે હવે તમે જોયું કે આહ આ

ડિસેકરાઇડ પણ

માલ્ટોઝ અને સેલેબિયોસથી તદ્દન અલગ છે.

અહીં ગ્વાયકોસિડિક જોડાણ સેલોબાયોઝ જેવું જ છે

જો કે ઘટક મોનોસેકરાઇડ્સ અલગ d લેક્ટોઝ અને ડી ગ્લુકોઝ છે જ્યારે

તેઓ સેલ્યુલોઝમાં છે જે અમારી પાસે બે હતા.

ગ્લુકોઝ એકમ જેથી ડિસેકરાઇડની પ્રકૃતિ સંપૂર્ણપણે

બે બાબતો પર નિર્ભર છે: ઘટક મોનોસેકરાઇડ અને આહનો પ્રકાર

ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજને જોડે છે જે તેમને ડિસેકરાઇડમાં એકસાથે જોડે છે.

હવે હું

પોલિસેક્રાઇડ પોલિસેક્રાઇડ્સ વિશે વાત કરીશ નામ પર જ સ્પષ્ટ કરે છે કે પોલિસેક્રાઇડ્સ ધરાવે છે ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ દ્વારા ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ દ્વારા એકસાથે જોડાયેલા કેટલાક હજારો મોનોસેક્રાઇડમાં 10 જેટલા પોલિસેક્રાઇડ્સ હોય છે તેટલા દસ જેટલા હોય છે અને તેનું ઉદ્દાહરણ આપવા માટે આપણે અન્ય એક પોલિસેક્રાઇડ સ્ટાર્ય સ્ટાર્ય લઈશું જે પોલિસેક્રાઇડ સ્ટાર્ય સ્ટાર્ય છે.

બે અલગ અલગ પોલિસેક્રાઇડ મિશ્રણ બે અલગ-અલગ પોલિસેક્રાઇડ્સનું હેરાઇડ મિશ્રણ આ બે અલગ-અલગ પોલિસેક્રાઇડ્સ શું છે, એક મિલોસ છે જે સ્ટાર્યના 20 ટકા ગણાય છે અને બીજું એમાયલોપેક્ટીન છે જે સ્ટાર્યના એસી ટકા બનાવે છે, ચાલો આપણે તેમની રચના વિશે વાત કરીએ કે તમે જાણો છો કે આ એક માયલોઝ અને એમીલોપેક્ટીન કેવી રીતે દેખાય છે.

આહ જેમ

મેં ડિસક્રાઇડ્સના કિસ્સામાં ઉલ્લેખ કર્યો છે આહ બે મોનોસેક્રાઇડ્સ હેમીઆસેટલ એહ કાર્બન પર અન્ય મોનોસેક્રાઇડ હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ દ્વારા એકસાથે જોડાયેલા છે, તે જ રીતે અહીં પણ મોનોસેક્રાઇડ્સ હેમીઆસેટલ કાર જૂથ સાથે જોડાયેલા છે.

અને તે ચાલુ રહે છે

તેથી આહ હું સ્પષ્ટ કરવા માંગુ છું કે હું અહીં આખું માળખું દોરવા

માંગુ છું

તેથી આ એક મોનોસેક્રાઇડ એકમ છે હવે અહીં તમે જોઈ શકો છો કે

આ એસીટીલ એહ કાર્બન એહ એસીટીલ એહ કાર્બન છે જે જોડાયેલ છે

અન્ય મોનોસેક્રાઇડ હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ સાથે આ મોનોસેક્રાઇડનું ચોથું સ્થાન

1 છે શાહી છે, જેમ કે આપણે ડિસક્રાઇડના કિસ્સામાં ચર્ચા કરી છે તેમ

અહીં પણ લિન્કેજ આલ્ફા અને એક છે અને આ ચાર પ્રાઇમ છે તેથી

આલ્ફા એક ચાર પ્રાઇમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ બીજું આ વધતું રહે છે જેથી આપણે જોઈ શકીએ કે આ લિન્કેજ છે

હું તેને ક્લર કરી રહ્યો છું લાલ સાથે અહીં આલ્ફા વન ફોર પ્રાઇમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ છે c d લિન્કેજ અહીં પણ આલ્ફા છે અમે તેને

કેવી રીતે નામ આપીએ છીએ આ એક છે અને આ બીજું છે

જેમ તમે જાણો છો કે એક પ્રાઇમ બે પ્રાઇમ ત્રણ પ્રાઇમ ચાર પ્રાઇમ હવે આ લિન્કેજ માટે આ

એક બની ગયું છે અને અહીં તે ફરીથી બને છે કે તમે જાણો છો કે જેથી અહીં એકના ત્રણ પેટા એકમો ચાલુ રહે છે

એક આપણી પાસે એક મિલોના ત્રણ પેટા એકમોના મિલોના ત્રણ પેટા એકમો છે હવે હું એમીલોપેક્ટીન વિશે ચર્ચા કરીશ

કે કેવી રીતે અને આ રીતે તે અહીં ચાલુ રહે છે.

માત્ર ત્રણ સબ્યુનિટ્સ બતાવ્યા છે પરંતુ એમાયલોઝ

એ છે કે તમે જાણો છો કે તેમાં સંખ્યા છે તમે જાણો છો કે મોનોસેક્રાઇડ

આલ્ફા વન ફોર પ્રાઇમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ સાથે જોડાયેલ છે.

હવે હું એમીલોપેક્ટીન લઈશ

જેથી માયોપેક્ટીનના કિસ્સામાં શું અલગ છે તમે જાણવા ઇચ્છો છો કે અહીં સમજાવો

તેથી અહીં ફરીથી લિન્કેજ 1 4 પ્રાઇમ છે

જેમ કે આપણે માં લોઝના કિસ્સામાં જોયું પરંતુ શું અલગ છે કે માત્ર

આલ્ફા વન ફોર પ્રાઇમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ જ નહીં પરંતુ તેમાં આલ્ફા વન સિક્સ પ્રાઇમ

ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ પણ છે અને

તેથી તમે અહીં જોઈ શકો છો કે મેં

તેને છ પોઝિશન સિક્સ પ્રાઇમ પોઝિશન ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ સાથે અન્ય એક એહ યુનિટ પેટા યુનિટ સાથે લિંક કર્યું છે, જે મને

માળખું પૂર્ણ કરવા દે છે

તેથી તે ફરીથી અન્ય પેટા એકમો સાથે બંધાયેલું છે હવે મને સંપૂર્ણ માળખું પૂર્ણ કરવા દો હું

હાઇડ્રોક્સિલ જૂથને ચૂકવા માંગતો નથી મને આશા છે કે હવે મેં બધા

હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ પૂર્ણ કરી લીધાં છે હવે હું લાલ રંગથી ચિહ્નિત કરીશ કારણ કે મેં અહીં બતાવ્યું છે કે તમે જાણો છો કે આ

આ ગ્વાયકોસિડિક જોડાણો છે આ કિસ્સામાં તે આલ્ફા વન ફોર પ્રાઇમ ધરાવે છે ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ અને અહીં અમારી પાસે

આલ્ફા વન સિક્સ પ્રાઇમ છે તમે અહીં જોઈ શકો છો કે આ એક છે હું અહીં એક ક્લર કોડનો ઉપયોગ કરીશ અને

અહીં એ છે કે તમે એક પ્રાઇમ બે પ્રાઇમ ત્રણ પ્રાઇમ ફોર પ્રાઇમ ફાઇવ પ્રાઇમ જાણો છો

અને આ છ પ્રાઇમ છે.

એ જ રીતે તમે જાણો છો કે આહ આલ્ફા એ આ લિન્કેજનું ઓરિએન્ટેશન સમજાવે છે

તેથી આલ્ફા એ એહ અક્ષીય ઓરિએન્ટેશન છે

તેથી આલ્ફા વન સિક્સ પ્રાઇમ સિ પુનરાવર્તિત

સાથે બીજા પેટા યુનિટ સિક્સ પ્રાઇમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ અહીં ફરી એક આલ્ફા વન ફોર પ્રાઇમ છે

ગ્વાયકોસિડિક

લિન્કેજ આલ્ફા વન ચાર પ્રાઇમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ કુલ મળીને મેં અહીં એમીલોપેક્ટીનના પાંચ પેટા એકમો દોર્યા છે એમીલોપેક્ટીનના પાંચ પેટા એકમો જે આ બે પ્રકારના જોડાણો સાથે જોડાયેલા છે તો અહીં માં વોથી શું અલગ છે તમે જોઈ શકો છો કે આ એમીલોજમાં આપણે તે રેખીય જો તમે જાણો છો કે ગ્વાયકોસિડિક જોડાણો છે પરંતુ અહીં અમે જોઈ શકીએ છીએ કે તમે જાણો છો કે બે રેખીય આહ સાંકળો એકબીજા સાથે જોડાયેલા છે

તેથી મજબૂતાઈ મુજબ

માયલોપેક્ટીન સ્ટાર્યમાં માત્ર એક મિલોની આહની તુલનામાં વધુ મજબૂત છે અને મૂળભૂત રીતે તમે જાણો છો જાણો સ્ટાર્ય એ મિલોસના વીસ ટકા અને એમીલોપેક્ટીનના એસી ટકાનું મિશ્રણ છે

હવે હું બીજા પોલિસેકરાઇડ સેલ્યુલોઝ સેલ વિશે વાત કરીશ લ્યુલોઝ સેલ્યુલોઝ એ છોડનો મુખ્ય માળખાકીય ઘટક છે અને ઉદાહરણ તરીકે લડવા માટે હું કોટન કાર્ટનનું ઉદાહરણ લઈશ, અમે જાણીએ છીએ કે તમે જાણો છો કે તે હું

કહીશ કે

અમારા કપડા માટે પ્રારંભિક સામગ્રી ઉદાહરણ તરીકે કોટન લગભગ 90 ટકા સેલ્યુલરથી બનેલું છે લગભગ 90 ટકા સેલ્યુલોઝ સેલ્યુલોઝથી બનેલું છે મને

આ માળખું લખવા દો કે તે કેવું દેખાય છે જેમ કે મેં ઉલ્લેખ કર્યો છે કે તમે સ્ટાર્યના કિસ્સામાં જાણો છો જે એક મિલોસ અને એમીલોપેક્ટીનનું મિશ્રણ છે એહ મોનોસેકરાઇડ્સના વિવિધ પેટા એકમ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ દ્વારા જોડાયેલા છે એમીલોજના કિસ્સામાં જ્યારે એમીલોપેક્ટીનના કિસ્સામાં તમે જાણો છો કે વિવિધ સબ્યુનિટ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ દ્વારા એકબીજા સાથે જોડાયેલા છે

તેથી તેઓ ગ્વાયકોસિલ લિન્કેજ સાથે પણ લીનિયરલી જોડાયેલા છે અને બે રેખીય સાંકળો એકબીજા સાથે પણ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ સાથે જોડાયેલા છે.

આ હેમિયાસીટલ આહ તમે જાણો છો કાર્બન એહ હેમિએસેટલ નું પ્રથમ સ્થાન કાર્બનનું જૂથ છે જે તમે જાણો છો આહ ખાંડ આહ હવે હું દોરીશ સેલ્યુલોઝનું માળખું

તેથી અહીં ફરીથી મેં ઉલ્લેખ કર્યો છે કે હેમિઆસેટલ જૂથ ગ્વાયકોસિડિક જોડાણ બનાવવામાં સામેલ હશે જે અહીં અલગ છે તે મિલોઝથી અહીં શું તફાવત છે જેમાં ઘણા બધા હાઇડ્રોજન બોન્ડિંગ સામેલ છે તેથી પ્રથમ હું તમને બતાવવા માંગું છું

આ આહ ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ અહીં બીટા એક ચાર મુખ્ય ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ લિન્કેજ છે તેથી એક માટે અને આ

હાઇડ્રોજન બોન્ડિંગ અહીં સામેલ છે હું હાઇડ્રોક્સિલ્સને છોડવા માંગતો નથી તેથી તમે આ બે હાઇડ્રોજન બોન્ડ્સ સેલ્યુલોઝના ત્રણ પેટા યુનિટ સેલ્યુલોઝના ત્રણ પેટા એકમો જોઈ શકો છો.

અહીં આપણે જોયું કે ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ એ બીટા એક ચાર મુખ્ય ગ્વાયકોસિડિક લિન્કેજ છે અને સેલ્યુલોઝના કિસ્સામાં આ એક રેખીય છે જો કે વધારાની બાબત એ છે કે હાઇડ્રોજન બોન્ડિંગ એ સાથે સંકળાયેલું છે જે તમે જાણો છો મૂળભૂત રીતે પિરામિક ઓક્સિજન એ રિંગ ઓક્સિજન અન્ય આહ સબ્યુનિટના હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ સાથે તેથી પોલિસેકરાઇડ્સ વિશે આટલું બધું આહ

હવે હું આ વિષય પર કેટલીક સમસ્યાઓ પર ચર્ચા કરવા માંગુ છું મૂળભૂત રીતે કાર્બોહાઇડ્રેટ્સ પર

તેથી સમસ્યા એક સાચું નિવેદન હું તેને પહેલાના પ્રશ્નપત્રોમાંથી લઈ રહ્યો છું નીચેના ડિસેકરાઇડ્સ વિશેનું સાચું સાચું વિધાન ડિસેકરાઇડ ડિસેકરાઇડ છે તેથી મને

પહેલા ઝડપથી ડિસેકરાઇડનું માળખું દોરવા દો તેથી અત્યારે આ ડિસેક્ટ છે મને નિવેદનો લખવા જેવું ગમશે વિધાન શું છે પ્રથમ વિધાન અહીં આપણી પાસે

બે રિંગ રિંગ a અને રિંગ b છે આ વિધાન રિંગ a છે પાયરાનોઝ આલ્ફા ગ્વાયકોસીડીક લીક સાથે b સ્ટેટમેન્ટ રિંગ a છે ફુરાનોઝ આલ્ફા ગ્વાયકોસીડીક લીક સાથે છે c રિંગ બી છે ફુરાનોઝ આલ્ફા ગ્વાયકોસીડીક લીક સાથે છે અને અંતિમ વિધાન બીટા ગ્વાયકોસીડીન સાથે બીટા ગ્વાયકોસીડીન સાથે પાયરાનોઝ છે હવે તમે અહીં જોઈ શકો છો કે એક વાત સ્પષ્ટ છે કે એક પાયરાનોઝ એ પાયરાનોઝ છે અને બી ફ્યુરાનોઝ છે જેથી આ ચારેય વિધાનને જોવા માટે એ પાયરાનોઝ હોવું જરૂરી છે જેથી a જ્યારે પિરામિડ હોવો જોઈએ, પરંતુ ગ્વાયકોસિડિક લિન્ક ગ્વાયકોસિડિક લિન્ક અહીં છે તમે આલ્ફાને જાણો છો કારણ કે તે ડાઉન છે તેથી તે આલ્ફા છે તેથી અહીં રિંગ a એ અલ્પ સાથે પિરાનોઝ છે હા ગ્વાયકોસિડિક રિંગ આ સાચું વિધાન છે જ્યારે રિંગ એ ફ્યુરાનોઝ છે આ ખોટું છે a લિગા એ આલ્ફા ગ્વાયકોસિડ સાથે પાયરાનોઝ છે આ સાચો ભાગ છે ફરીથી રિંગ b

એ ફ્યુરાનોઝ છે જે આલ્ફા ગ્લાયકોસિડિક સાથે સાચો છે લિક અહીં અહ ગ્લાયકોસિડિક લિક આલ્ફા નથી કારણ કે એકવાર તમે તે કરો કે જે ફરીથી બીટા બને છે રીંગ બી એ પાયરોનોઝ છે જે બીટા ગાઇકોસિડીક લિક સાથે ખોટું છે આ સાચો ભાગ છે તેથી આ રીતે અમે ખોટા જવાબને દૂર કર્યો છે

હવે હું બીજી સમસ્યા સમસ્યાને લઈશ બે સેલ્યુલોઝ એક સ્ટાઇલ પર વધુ સાથે વધારાનું એસિટિક અને હાઇડ્રાઇડ ST હાઇડ્રાઇડ કરી શકે છે અને  $H_2SO_4$  ઉત્પ્રેરક સેલ્યુલોઝ ટાઇ સ્ટેટ સેલ્યુ લોઝ ટ્રાઇ એસિટેટ આપે છે જેનું માળખું કોણ છે આ માળખું કોણ છે તેથી હું

ચારેય રચનાને દોરીશ એક વસ્તુ સેલ્યુલોઝમાં સ્પષ્ટ છે કે એસિડિક હેઠળના તમામ હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ શરત એ બનાવશે જે તમે જાણો છો અનુરૂપ એસિટેટ અને અમે જાણીએ છીએ કે માત્ર ત્રણ હાઇડ્રોક્સિલ જૂથો છે તેથી અમારે

ધ્યાન આપવું પડશે કે તમે જાણો છો ઓહ સ્ટ્રક્ચરમાં કેવા પ્રકારના જોડાણો છે અને આહ તમે કેવા પ્રકારનું જાણો છો આહ સ્ટીરિયોકેમિસ્ટ્રી આમાં તમે જાણો છો કે સેલ્યુલોઝ કોર છે તેથી તે ફક્ત હોવું જ જોઈએ તેથી હું અહીં ત્રણ પેટા એકમો દોરું છું અને મને આનો પ્રથમ વિકલ્પ પૂર્ણ કરવા દો તેવી જ રીતે, કૃપા કરીને ધ્યાન આપો કે સેલ્યુલોઝના કિસ્સામાં મેં તમને કહ્યું હતું કે બીટા લિન્કેજ જરૂરી છે અને મેં અહીં જે સ્ટ્રક્ચર દોર્યું છે તેમાં બીટા લિન્કેજ છે અને તેમાં તમે જાણો છો તે ટ્રાઇ એસિટેટ છે તેથી આ પ્રથમ સેકન્ડ બીટા ધરાવે છે ગ્લાયકોસિડિક જોડાણો પરંતુ અન્ય હાઇડ્રોક્સિલ જૂથો એસિટેટ સ્વરૂપમાં નથી તેઓ ફક્ત તમે જ હાઇડ્રોક્સિલને જાણો છો તેથી આખરે આ તે ટ્રાયસેટેટ નથી જે તેની પાસે છે, તેથી હું આ તમામ ચાર આઇસોમર્સ નહીં દોરીશ કારણ કે મેં પહેલાથી જ આ તરફ દોર્યું છે બીજી શક્યતા આ ખોટી છે માત્ર અહીં તમે જોઈ શકો છો કે પ્રથમ કિસ્સામાં અમારી પાસે એસિટેટ ટ્રાયસેટેટ છે અને અહીં લિક્સ બીટા છે જે તમને સેલ્યુલોઝ સ્ટ્રક્ચરનો પ્રકાર છે. બીટા એહ વન F અમારો પ્રાઇમ જે ઉપલબ્ધ વિસ્તાર છે અને ટ્રાયસેટેટ્સ છે ત્યાં એક બે ત્રણ છે તેથી આ સાચો છે જ્યાં તમે જાણો છો તે બધા ખોટા આહ વિકલ્પો નથી મેં અહીં લખ્યું છે કે તમારી સાથે બીજો ખોટો જવાબ પણ જાણો છો કે હું સમસ્યા ત્રણ લઈશ કે નીચેનું કાર્બોહાઇડ્રેટ કાર્બોહાઇડ્રેટ છે હું ચાર વિકલ્પો દોરી રહ્યો છું કેટો હેક્સોઝ કેટો હેક્સોઝ બીજો વિકલ્પ એલ્ડો હેક્સોઝ હેક્સોઝ ત્રીજો વિકલ્પ આલ્ફા ફ્યુરા નોઝ છે અને ચોથો વિકલ્પ આલ્ફા પાયરાનોઝ છે એક બાબત સ્પષ્ટ છે કે તેમાં પાયરોન રિંગ છે અને તે તમારી પાસે આટલું પાયરાનોઝ છે તમે જાણો છો કે તમે જોઈ શકો છો કે તમે આલ્ફા જાણો છો તે થઈ શકતું નથી કારણ કે તમે જાણો છો કે તે બીટા ઓરિએન્ટેશન બીટા છે તેથી અમે એમ કહી શકતા નથી કે આ બે ખોટા છે અને તે કેટો હેક્સોઝ હોઈ શકતું નથી આહ એ એલ્ડો હેક્સોઝ હોઈ શકે છે કારણ કે તે તમે જાણો છો કે 1d ઊંચાઈ અને ઉચ્ચ નમ્ર ઘનીકરણથી આ રિંગ રચાઈ છે તેથી સાચો વિકલ્પ છે b આહ હું અહીં રોકાઈશ આહ તેથી આહ આજે આપણે સાંકળને લંબાવવાની સાંકળને શાર્પ કરવા વિશે ચર્ચા કરી.

કાર્બોહાઇડ્રેટ્સ આહ અમે ડિસેક્રાઇડ્સ અને પોલિસેક્રાઇડ્સની રચના વિશે પણ ચર્ચા કરી છે અને અમે આહ સંબંધિત કેટલીક સમસ્યાઓ હવે કરી છે, તો આ કાર્બોહાઇડ્રેટના છ પ્રવચનો છે જે અમે પૂર્ણ કર્યા છે અને આહ હવે પછીના લેક્ચરમાં હું એમિનો એસિડ વિશે વાત કરવા જઈ રહ્યો છું અને પ્રોટીન તમારા માટે ખૂબ આભાર