आह पाँचवें व्याख्यान के मुख्य पाठ्यक्रम में जाने से पहले मैं बायोमोलेक्यूल्स के पाँचवें व्याख्यान में आप सभी का स्वागत करता हूँ । आह ने इसके तंत्र के बारे में चर्चा की आह हमने आह को कम करने और कम करने वाली चीनी के बारे में बात की हमने एक संख्यात्मक प्रभाव के बारे में बात की और हम आह हमने इस बारे में चर्चा की कि हम कैसे निगरानी करते हैं कि हम मधुमेह में रक्त शर्करा के स्तर को कैसे मापते हैं आह कि मूल रूप से क्या प्रतिक्रिया शामिल है इन सभी चीजों पर हमने व्याख्यान चार में फिर से चर्चा की है, उसी आह भाग कार्बोहाइड्रेट कार्बोहाइड्रेट रसायन के साथ जारी है आज मैं प्रतिक्रिया के बारे में चर्चा करने जा रहा हूं, मूल समाधान में मोनोसेकेराइड की प्रतिक्रिया, मूल समाधान में मोनोसेकेराइड की प्रतिक्रियाएं, मोनोसेकेराइड का क्या होता है यदि वे क्या मूल समाधान में आह लिया जाता है मूल रूप से एक रासायनिक घटना मूल स्थिति के तहत होती है वे एपिमेराइजेशन के लिए जाते हैं

इसलिए अब मैं आप हूं एपिमेराइज़ेशन शब्द का परिचय देना मुझे एपिमेराइज़ेशन को परिभाषित करने दें, एक मूल घोल में एपिमेराइज़ेशन क्या है, एक मोनोसैकेराइड को पॉली हाइड्रॉक्सी पॉली हाइड्रॉक्सी एल्डिहाइड और पॉली हाइड्रॉक्सी कीटोन्स पॉली हाइड्रॉक्सी एल्डिहाइड और पॉली हाइड्रॉक्सी कीटोन्स के मिश्रण में परिवर्तित किया जाता है, यह कैसे होता है आइए हम आपको यांत्रिक भागों के बारे में जानते हैं जो आप जानते हैं कि क्या होता है आप डी ग्लूकोज को जानते हैं यदि इसका आधार के साथ इलाज किया जाता है और किस तरह का रसायन शास्त्र होता है तो मैं डी ग्लूकोज की संरचना तैयार करने जा रहा हूं

इसलिए यह डी ग्लूकोज डी ग्लूकोज है आधार के साथ व्यवहार किया जा रहा है जैसा कि मैंने आपको बुनियादी स्थिति में बताया था,

इसलिए यहां मैं आधार आधार की उपस्थिति में आधार ले रहा हूं, इस प्रोटॉन को अल्फा स्थिति में कार्बोनिल में बदल देगा और यह इसे c2 एपिमर में परिवर्तित कर देगा,

इसलिए यह सार होगा प्रोटॉन और यह h2o बनाएगा और यह संबंधित इनोवेट को नया करने के लिए परिवर्तित हो जाएगा

इसलिए यह इनोलेट आयन इनोलेट आयन है अब यह एनोलेट आयन फिर से आह पानी की उपस्थिति में वापस जा सकता है अणु यह reprotonation के लिए जा सकता है

इसलिए यह c2 स्थिति c2 स्थिति है जो मूल स्थिति के तहत प्रोटॉन की रुकावट हो रही है और यह इनलेट आयन को फिर से बनाता है यह एनोलेट आयन अब यह आप जानते हैं कि ah sp दो संकरित यह ah कार्बन है और यह वापस जा सकता है पुनरावर्तन के लिए यदि यह अकेला जोड़ा अब पीछे धकेलता है तो यहां दो संभावनाएं मौजूद हैं एक या तो शीर्ष चेहरे से प्रोटॉन हो सकता है और दूसरा यह प्रोटॉन नीचे के चेहरे से हो सकता है इसलिए यदि यह नीचे के चेहरे से हो रहा है तो यह एक और अणु एक और एल्डी हाइड उत्पन्न करेगा और यह एक और एह एल्डो हेक्सोज डी मैनोज डी मैनोज प्लस हाइड्रॉक्सिल ग्रुप ए है, जो आप जानते हैं कि साइड उत्पाद के रूप में होगा, तो इस आधार उत्प्रेरित एपिमेराइजेशन में क्या होता है, मुझे इसे फिर से इस आधार उत्प्रेरित एपिमेराइजेशन को पहले दोहराएं। चीज़ बेस अल्फा कार्बन से एक प्रोटॉन को हटाता है जो एक एनोलेट आयन बनाता है नोटिस करता है कि एनोलेट आयन में c2 अब एक असममित केंद्र नहीं है क्योंकि यह आप जानते हैं कि यह रहा है एसपी 3 से एसपी 2 हाइब्रिडाइज्ड सेंटर में परिवर्तित किया गया है,

इसलिए अब यह असममित केंद्र नहीं है जब यह सी 2 रीप्रोटोनेटेड हो रहा है तो प्रोटॉन ऊपर के चेहरे से ऊपर के चेहरे से आ सकता है या यह नीचे के चेहरे से आ सकता है जिससे डी ग्लूकोज और डी मैननोज दोनों बनते हैं । ऊपर के चेहरे से आ रहा है तो यह d ग्लूकोज बनाएगा और अगर यह नीचे के चेहरे से आ रहा है तो यह d min मेनू बना देगा d mannose यह है c दो epmer c दो c दो epmer यह c दो e प्राइमर है तो हमने देखा आधार की उपस्थिति में एक एल्डो हेक्सोज दूसरे एल्डो हेक्सोज को एपिमेराइज कर सकता है, मूल रूप से एएच सेकेंड पोजीशन स्टीरियो सेंटर पतित हो जाता है और एसपी 3 हाइब्रिडाइज्ड कार्बन से इसे एसपी 2 हाइब्रिडाइज्ड कार्बन में परिवर्तित कर दिया जाता है और फिर से इनोलेट आयन के रिप्रोटोनेशन के बाद मिश्रण उत्पन्न करता है। आप एल्डो हेक्सोज एएच को जानते हैं, जहां दूसरा यौगिक एक ही आह की दो स्थिति में एपिमेरिक है, बुनियादी स्थिति के तहत डी ग्लूकोज के मामले में हमारे पास जो प्रारंभिक सामग्री थी, वह डी ग्लूकोज और सी टू टम के मिश्रण को जन्म दे सकती है। या d mannose के माध्यम से आप जानते हैं कि चर्चा तंत्र अब मैं इस आह एपिमेराइजेशन के बारे में विस्तार से चर्चा करूंगा, विशेष रूप से इस पुनर्व्यवस्था प्रक्रिया के बारे में कि यह कैसे मूल रूप से हो रहा है यदि आप देखते हैं कि हमारे पास c2 स्थिति में एक निश्चित स्टीरियोकेमिस्ट्री थी और हमने उस c2 स्थिति को पतित कर दिया । sp2 संकरित केंद्र के लिए और फिर पुनरावर्तन द्वारा हमने एक मिश्रण उत्पन्न किया है क्योंकि ये सभी परिवर्तन संतुलन में हैं,

इसलिए आइए डायल पुनर्व्यवस्था में डायल पुनर्व्यवस्था में चर्चा करें कि क्या होता है कि इस प्रक्रिया के दौरान मैंने इसके गठन के अलावा किस एपिमेराइजेशन पर चर्चा की एक बुनियादी समाधान में c2 प्राइमर d ग्लूकोज भी एक डायल पुनर्व्यवस्था से गुजरता है जो d फ्रुक्टोज बनाता है इसलिए खेती के अलावा यह एक मूल समाधान में c2 एपिमर है d ग्लूकोज भी एक डायल पुनर्व्यवस्था से गुजरता है और एक डायरी व्यवस्था में होता है जो d फ्रुक्टोज बनाता है जो डी फ्रुक्टोज बनाता है वह डी फ्रुक्टोज कैसे बनाता है डी ग्लूकोज यह डी फ्रुक्टोज कैसे बनाता है और बाद में फिर से यह s d फ्रक्टोज अन्य कीटो हेक्सोज बनाने के लिए डायल पुनर्व्यवस्था में बाद में आपके लिए जाने के लिए जा सकता है क्योंकि डी फ्रुक्टोज कीटो हेक्सोज है फिर से यह अन्य कीटो हेक्सोज बनाने के लिए डायली व्यवस्था में बाद की मूल स्थिति के तहत जा सकता है और इस तरह कार्बोनिल समूह श्रृंखला में यात्रा करता रहेगा,

इसलिए मैं समझाता हूं कि डायल पुनर्व्यवस्था में मैं डी ग्लूकोज के साथ शुरू करूंगा d ग्लूकोज बेस के साथ प्रतिक्रिया करता है जैसा कि हमने देखा जैसा कि हमने एपिमेराइजेशन के मामले में इनोलेट आयरन इनोलेट आयरन बनाने के लिए देखा था अब यह इनोलेट आयरन पानी के अणु के साथ फिर से प्रोटॉन के लिए जा सकते हैं और यह डायल में संगत देगा

इसलिए यह डायल में एक मध्यवर्ती के रूप में डायल रूपों में है अब यह डायल में फिर से प्रतिक्रिया मिश्रण में हाइड्रॉक्सिल समूह क्या है जो अवक्षेपण के लिए जा सकता है और यह एनोलेट आयन फिर से उत्पन्न करेगा लोहे को इनलेट करें अब यह इनलेट आयन प्रोटॉन के लिए फिर से जा सकता है यह नकारात्मक चार्ज करेगा और यह आगे प्रोटॉन और फिर से जाएगा कि प्रोटो राष्ट्र पानी के अणु से होगा,

इसलिए पानी का अणु है जो हाइड्रॉक्सिल उत्पन्न करेगा यह डी फ्रुक्टोज देगा मुझे इसे फिर से समझाने दें यह पूरी प्रतिक्रिया प्रक्रिया आधार एक अल्फा कार्बन से एक प्रोटॉन को हटाकर एक एनोलेट आयन बनाता है अब यह एनोलेट या तो सी दो हो सकता है अगर हम इस अकेली जोड़ी को धक्का देते हैं तो यह डी ग्लूकोज उत्पन्न करने के लिए सी 2 स्थिति में आगे प्रोटॉन के लिए जा सकता है और इसके एपिमर हैं अगर यह प्रोटॉन हो जाता है तो यह डायल में बनता है अब डायल में दो हाइड्रॉक्सिल समूह हैं, इसमें अब दो हाइड्रॉक्सिल समूह हैं यदि पहले हाइड्रॉक्सिल समूह का अवक्षेपण हो रहा है, फिर डी ग्लूकोज में जाने में इसका अंत हो रहा है, क्या आप डी मैनोज को जानते हैं यदि डायल के दूसरे हाइड्रॉक्सिल समूह का अवक्षेपण हो रहा है तो यह डी फ्रुक्टोज उत्पन्न करेगा जब आप जानते हैं कि आह टॉटोमेराइजेशन डायल पुनर्व्यवस्था में एक और मूल रूप से फिर से कार्बोनिल समूह को एक कार्बन नीचे धकेलता है जैसा कि हमने देखा कि आप जानते हैं कि हमने एल्डो हेक्सोज के साथ शुरुआत की थी और हम अंत में आप जानते हैं कि आह केटो हेक्सोज और फिर से मैं च हम प्रतिक्रिया के समान अनुक्रम के साथ इस डी फ्रुक्टोज के साथ डायलिसम में करते हैं, फिर से आप जानते हैं कि कार्बोनिल समूह एक कार्बन को एक बेहतर तरीके से समझने के लिए नीचे ले जा सकता है । टैग ए टूस को एक मूल समान घोल जलीय घोल में जोड़ा जाता है और मोनोसैकराइड्स का संतुलन मिश्रण प्राप्त किया जाता है संतुलन मिक्सर मोनोसैकेराइड प्राप्त होता है जिनमें से दो एल्डो हेक्सोज एल्डो हेक्सोज होते हैं और जिनमें से दो कीटो एक्सोसिस होते हैं एल्डो हेक्सेज की पहचान करते हैं और के 2 अक्ष अब एल्डो की पहचान करते हैं हेक्सोज और कीटो एक्सोसिस

इसलिए हमारा काम एल्डो हेक्सोज और कीटो ज्यादतियों की पहचान करना है जो डी टैगर ट्वोस से बनते हैं अब मैं डी टैगैटोस की संरचना लिखूंगा तो आइए हम डी टैगैटोस केटो हेक्सोज मूल रूप से डी टेगाटोस लेते हैं यदि आपको मोनोसेकेराइड का वर्गीकरण याद है I वहाँ पर इस संरचना पर चर्चा की है, ठीक है,
इसलिए मैं इसे और अधिक बनाने के लिए इसे यहां नंबर दूंगा आह वर्तमान दो तीन चार पांच छह अब बुनियादी स्थिति के तहत क्या होगा था टी फिर से कार्बोनिल प्रोटॉन एब्स्ट्रैक्शन के लिए अल्फा होगा और वह डायल में डायल में परिवर्तित हो जाएगा
इसलिए मैं यहां डायल में लिख रहा हूं अब इसमें दो अल्फा स्थिति है एक शून्य प्रस्ताव कार्बन नंबर एक है और दूसरी स्थिति कार्बन नंबर तीन है
इसलिए यहां मैं कार्बन नंबर तीन प्रोटॉन को अमूर्त कर रहा हूं और अंत में परिवर्तित कर रहा हूं, अब यह असममित केंद्र अब फिर से पतित हो गया है यदि बुनियादी स्थिति के तहत डायल पुनर्व्यवस्था हो रही है तो यहां दो संभावनाएं मौजूद हैं यदि इस प्रोटॉन का अमूर्तकरण हो रहा है तो यह परिवर्तित हो जाएगा उस के मिश्रण मिश्रण के साथ एक्सोसिस जहां शीर्ष चेहरे से प्रोटोनेशन हो सकता है या नीचे के चेहरे से प्रोटॉन हो सकता है,
इसलिए दो स्टीरियोइसोमर उत्पन्न होंगे, मुझे उन दो स्टीरियोइसोमर को एक यह और दूसरे में जहां हाइड्रॉक्सिल समूह दाहिने हाथ है पक्ष तो यह डी टैगैटोस है हमें एपिमेराइजेशन शुरू होने के बाद एक ही शुरुआती सामग्री मिली है लेकिन हम मिश्रण को उसी शुरुआती सामग्री के साथ मानते हैं अल डैगरटो और डी सोर्बोस तो यह डी टैग पैर की उंगलियों है और यह डी सर्वो है यह तब होता है जब प्रतिक्रिया होती है अगर तीसरे स्थान पर अवक्षेपण हो रहा है यदि हमला पहली स्थिति में होता है तो मैं सी पर हमला करूंगा सी पर एक हमला यहां एक सी थ्री बेस अटैक पर सी थ्री पर अटैक
इसलिए सी वन पर बेस बिल एब्सट्रैक्ट इस प्रोटॉन और यह अब इनलेट बन जाएगा देर से फर्म अब यह एनोलेट फिर से प्रोटॉन के लिए जा सकता है यह प्रोटॉन के लिए डायल में बनने के लिए जा सकता है डायल में फिर से दृढ़ है और यह डायल में फिर से डिप्रोटेशन के लिए जाएगा और हाइड्रॉक्सिल ओह के इस डिप्रोटेशन से एल्डोज का निर्माण होता है, जिसके बाद c दो स्थिति में प्रोटॉन होता है अब फिर से शीर्ष चेहरे से या दोनों चेहरों से प्रोटॉन हो सकता है। नीचे का चेहरा यदि यह दोनों चरणों से होता है, तो आप जानते हैं कि एल्डो हेक्सोस के दो संबंधित स्टीरियोइसोमर्स की ओर ले जाएगा,
इसलिए यह डी टैलोस डी टैलो है और दूसरे मामले में यदि नीचे के चेहरे से है तो डी टॉलो और यदि से शीर्ष चेहरा तो यह डी लैक्टोज का निर्माण करेगा इसलिए एक और डिग्लैक पैर की उंगलियां
इसलिए हमने डी टैगैटोस के साथ शुरुआत की और हम डी टैगैटोस डी सेर्बोस डी टॉलो और डी गैलेक्टोज डी लैक्टोज के मिश्रण के साथ समाप्त हुए,
इसलिए मूल रूप से हमें दो एल्डोज और एल्डो हेक्सोज मिले। और इस प्रतिक्रिया के माध्यम से दो केटोहेक्सोस और समग्र रूप से जो हो रहा है वह मूल रूप से मचान के माध्यम से पुनर्व्यवस्था के लिए एक डायल है, जहां आप फिर से जानते हैं कि इस प्रक्रिया के माध्यम से डिप्रोटेशन और रिप्रोटोनेशन हो रहा है और हमने क्या देखा कि डी टाइगर पैर की उंगलियों में जहां कार्बोनिल जैसा कि दो स्थिति में है, इसे या तो उल्टा स्थानांतरित किया जा रहा है या इसे नीचे की ओर स्थानांतरित किया जा सकता है यदि यह नीचे की ओर जाता है तो यह फिर से श्रृंखला में यात्रा कर सकता है और यदि यह उल्टा यात्रा करता है तो यह परिवर्तित कीटो प्राप्त कर सकता है एक खुराक में परिवर्तित हो जाएं ताकि यह समझने के लिए बहुत अच्छा उदाहरण हो,
इसलिए यदि आप ट्री टैगैटोस को एक बुनियादी जलीय घोल से उपचारित करते हैं तो आप जानते हैं कि एक मोनोसैकराइड के संतुलन में विभिन्न एल्डोस एल्डो हेक्सोस होंगे es और कीटो हेक्सोज अब हम उन प्रतिक्रियाओं के बारे में बात करते हैं जिनके बारे में आप जानते हैं मोनोसेकेराइड, विशेष रूप से मोनोसैकराइड के ऑक्सीकरण में कमी, मोनोसैकराइड के ऑक्सीकरण में कमी की प्रतिक्रियाएं मोनोसैकराइड की ऑक्सीकरण कमी प्रतिक्रियाएं क्योंकि मोनोसैकराइड में अल्कोहल कार्यात्मक समूह होते हैं और एल्डिहाइड मोनोसैकराइड द्वारा वितरित रसायन होना चाहिए। आप संबंधित समूहों के आह परिवर्तनों को जानते हैं एल्डिहाइड समूह के कीटोन समूह परिवर्तन के हाइड्रॉक्सिल समूह परिवर्तन के परिवर्तन और आह की प्रतिक्रियाओं को आप जानते हैं कि मोनोसेकेराइड को आप जानते हैं कि इस तरह से वर्गीकृत किया जा सकता है कि आप जानते हैं कि यह प्रतिक्रिया कर सकता है यदि यह एल्डोज आह है फिर इसे न्यूक्लियोफाइल के साथ प्रतिक्रिया करनी चाहिए यदि यह केटोज है तो इसे आह न्यूक्लियोफाइल आह के साथ प्रतिक्रिया करनी चाहिए और यदि यह हाइड्रोक्साइल है तो फिर से आप जान सकते हैं कि आह आवश्यक परिवर्तन दें आह जो कुछ भी अल्कोहल समूह देता है तो आइए हम पहले आपको जानते हैं कमी प्रतिक्रिया तो यहाँ मैं d mannose ले रहा हूँ जो कि एल्डो हेक्सो है एसईएस और मैं इसे कम करने वाले एजेंट को कम करने वाली घटना के साथ इलाज कर रहा हूं, यहां सोडियम बोरोहाइड्राइड डी मैनोज सोडियम बोरोहाइड्राइड द्वारा कमी एल्डिहाइड को अल्कोहल में परिवर्तित कर देगा और यह प्राथमिक अल्कोहल एल्डिहाइड प्राथमिक अल्कोहल में परिवर्तित हो जाएगा, यह कमी के बाद उत्पन्न होगा डी मैनिटोल मानोस होगा डी मैनिटोल डी मैनिटोल और एलडी लंबा उत्पन्न करें क्योंकि यह आपके द्वारा प्राप्त किया गया है, एल्डिहाइड को जानते हैं, इसे एलडी लंबा के रूप में भी जाना जाता है यदि आप डी फ्रुक्टोज फिर से सोडियम बोरोहिडा से शुरू करते हैं, तो आप जानते हैं कि प्रोटॉनिंग एजेंट की आवश्यकता है और मेरे पास हाइड्रोनियम है जिसे आप जानते हैं एसिड अभिकर्मक की फिर से आवश्यकता होती है यदि आप सोडियम बोरोहाइड्राइड की कमी और दूसरी हाइड्रोनियम प्रजाति को अब करते हैं क्योंकि यह कार्बोनिल हाइड्राइड आयन द्वारा सबसे कठिन से हमला कर सकता है या नीचे के चेहरे से हमला कर सकता है अगर यह नीचे के चेहरे से हमला करता है तो यह ग्लूसीटल देगा लेकिन अगर यह ऊपर के चेहरे से जुड़ जाता है तो यह मैनिटोल देगा यह दो स्टीरियो आइसोमर्स उत्पन्न करेगा
इसलिए यदि यह ऊपर से हमला कर रहा है आप नीचे के चेहरे को जानते हैं तो यह डी मैनिटोल उत्पन्न करेगा लेकिन अगर यह शीर्ष चरण से फिर से जुड़ जाता है तो सोडियम बोरोहाइड्राइड और दूसरा हाइड्रोनियम प्रजाति है जो कम यौगिक देगा जहां हाइड्रॉक्सिल दाईं ओर है,
इसलिए यह डी ग्लुसिटोल डिग्लुसिटल देगा अब क्या है डी मैनिटोल और केवल हाइड्रॉक्सिल समूह के उन्मुखीकरण के बीच का अंतर एक मामले में इसे छोड़ दिया जाता है, यह बाएं हाथ की ओर होता है और दूसरे मामले में यह दाहिने हाथ की ओर होता है यदि आप ऐसा देखते हैं तो केटोहेक्सोस की कमी से हमें मिश्रण मिल रहा है दो अल्कोहल डी मैनिटोल और डी ग्लुसेटोल यह आप भी जानते हैं एक एलडीटोल डी ग्लूसिटल जिसे सेर्बिटोल डी ग्लुसिटोल भी कहा जाता है, जिसे सर्विटोल भी कहा जाता है, लगभग 60 प्रतिशत मीठा होता है 60 प्रतिशत सुक्रोज जितना मीठा होता है यह प्लम पीयर चेरी और बेरी चेरी और बेरी में पाया जाता है । सुक्रोज के रूप में 60 प्रतिशत मीठा अब हम ऑक्सीकरण प्रतिक्रिया के बारे में बात करते हैं
इसलिए हमने चर्चा की कि आप कमी में कमी जानते हैं हमने देखा कि आप जानते हैं कि मैनोस मैनिटोल में कम हो सकता है जबकि मैं f हम कीटो हेक्सोज डी फ्रुक्टोज डी फ्रुक्टोज डी फ्रुक्टोज से शुरू करते हैं यह उत्पाद का मिश्रण देगा यदि हाइड्राइड ऊपर के चेहरे से हमला करेगा तो यह डिग्लुसिटल देगा यदि यह नीचे के चेहरे से हमला करता है तो यह इन दोनों को डी मैनिटोल देगा उत्पाद ah संभव है अब हम ऑक्सीकरण के बारे में बात करते हैं d ग्लूकोज ऑक्सीकरण के बाद d ग्लूकोनिक एसिड उत्पन्न करता है d ग्लूकेनिक एसिड की संरचना क्या होती है जिसे d ग्लूकोज से आसानी से उत्पन्न किया जा सकता है d ग्लूकोज ब्रोमीन पानी की उपस्थिति में एल्डिहाइड समूह में परिवर्तित हो जाता है कार्बोक्जिलिक समूह में ऑक्सीकृत हो जाता है और यह डी ग्लूकोनिक देता है और साथ ही यह प्रतिक्रिया मिश्रण में ब्रोमाइड आयरन उत्पन्न करता है जो कि रंगहीन होता है तो हम कैसे पता लगा सकते हैं कि रेक्स ऑक्सीकरण प्रतिक्रिया पूरी हो गई है यदि हम डी ग्लूकोज लेते हैं और इसके साथ व्यवहार करते हैं ब्रोमीन पानी आह यह ब्रोमीन पानी होगा जिसे आप जानते हैं कि मूल रूप से लाल ब्रोमीन के रंग के कारण भूरे रंग का होता है और प्रतिक्रिया के बाद मूल रूप से एल्डिहाइड समूह एसिड में परिवर्तित हो जाएगा। डी ग्लूकोनिक एसिड टी ग्लूकोनिक एसिड बनाते हैं और यह ब्रोमाइड आयरन उत्पन्न करेगा
इसलिए ब्रोमीन के भूरे रंग का लाल भूरा लाल भूरा रंग ग्लूकोनिक एसिड बिल में मोनोसैकराइड ग्लूकोज के ऑक्सीकरण के बाद ब्रोमाइड में परिवर्तित होने के कारण गायब हो जाएगा। रंगहीन हो जाएगा मूल रूप से ब्रोमाइड कम हो रहा है, ब्रोमीन ब्रोमाइड में कम हो रहा है और ग्लूकोज ग्लूकोनिक एसिड में ऑक्सीकृत हो रहा है, एल्डोस और किटोसिस दोनों एल्डोनिक एसिड में ऑक्सीकृत हो जाते हैं,

इसलिए यदि आप एल्डोज और किटोसिस दोनों लेते हैं तो टॉलरेंस क्षेत्र द्वारा एल्डोनिक एसिड में ऑक्सीकृत हो जाते हैं । सहिष्णुता अभिकर्मक एक मोनोकल में सहिष्णुता क्या है आप जानते हैं कि सिल्वर नाइट्रेट एजी प्लस एनएच थ्री और ओही सिल्वर नाइट्रेट है जिसे हम मूल रूप से मिश्रण सामग्री कहते हैं,
इसलिए पहले हमने ब्रोमीन पानी के साथ ग्लूकोज के ऑक्सीकरण के बारे में चर्चा की, जहां यह ग्लूकोनिक में परिवर्तित हो जाता है। एसिड जहां केवल एल्डो हेक्सोस को परिवर्तित किया गया है, हालांकि अगर हम एल खुराक और किटोसिस दोनों को परिवर्तित करना चाहते हैं तो हम वें के साथ इलाज करते हैं ई टॉलरेंस अभिकर्मक वे ऑक्सीकृत हो जाते हैं आप एल्डोनिक एसिड को जानते हैं
इसलिए मुझे वह संरचना लिखने दें जो मैं यहाँ लिख रहा हूँ केटोसिस किटोस के लिए बेसिक के तहत प्रतिनिधि संरचना क्योंकि सहिष्णुता अभिकर्मक में एक मोनोकल है आप सेलुलर नाइट्रेट्स को जानते हैं मूल रूप से आप जानते हैं कि इसका आधार भी है और एजी प्लस बुनियादी स्थिति में है जैसा कि हमने चर्चा की कि आप जानते हैं कि यह डायल आह पुनर्व्यवस्था के लिए जा सकता है और अंत डायल पुनर्व्यवस्था के कारण यह केटोस को एल्डोस में परिवर्तित कर सकता है मूल रूप से केटोस को एल्डोस में परिवर्तित किया जा सकता है,
इसलिए यह एक बन जाएगा एल्डोज अब एजी प्लस और अमोनिया की उपस्थिति में यह एल्डोज एलडी हाई के कार्बोक्जिलिक समूह के ऑक्सीकरण द्वारा कार्बोक्जिलेट आयन में परिवर्तित हो सकता है, यही कारण है कि आप जानते हैं कि सहिष्णुता अभिकर्मक एल्डोज को ऑक्सीकरण कर सकता है और किटोसिस प्लस सिल्वर शून्य फर्म है जो सहिष्णुता अभिकर्मकों में ऑक्सीकरण एजेंट है । अभिकर्मक az है प्लस यह धात्विक चांदी में कम हो जाता है यह धातु चांदी ag शून्य तक कम हो रहा है जो टेस्ट ट्यूब के अंदर बनता है जब हम d ओ प्रतिक्रिया मूल रूप से जब हम एल्डोज और एएच केटोस को अमोनिकल सिल्वर नाइट्रेट के साथ व्यवहार करते हैं जो मूल रूप से प्रकृति में बुनियादी है तो क्या हुआ कि एल्डोज संबंधित इल्डोस में परिवर्तित हो जाता है और फिर एज़ प्लस इसे ऑक्सीकरण करता है आपको पता है कि एएच कार्बोक्जिलिक समूह एल्डिहाइड कार्बोक्जिलिक में परिवर्तित हो जाता है समूह और यही कारण है कि आह यह एल्डोस और केटोस दोनों को ऑक्सीकरण कर सकता है क्योंकि बुनियादी स्थिति के तहत सभी किटोस एल खुराक में परिवर्तित हो जाते हैं,
इसलिए ऑक्सीकरण एजेंसी सहिष्णुता अभिकर्मक सहिष्णुता में है अभिकर्मक चांदी है और इसे कम किया जाता है एज़ में कम हो जाता है धात्विक चांदी मूल रूप से धात्विक चांदी बनाती है, यह टेस्ट ट्यूब की दीवार पर जमा हो जाती है, हालांकि सहिष्णुता अभिकर्मक केवल ऑक्सीकृत एल्डिहाइड का उपयोग किया जा सकता है, इसका उपयोग एल्डोस और केटोस को अलग करने के लिए किया जा सकता है, ऑक्सीकरण प्रतिक्रिया एक मूल समाधान में की जाती है जो कि केटोज को परिवर्तित कर देगी। एक दीया व्यवस्था द्वारा एक एल्डोज के लिए और फिर एल्डोस को सहिष्णुता अभिकर्मक द्वारा ऑक्सीकृत किया जाएगा,
इसलिए मैं फिर से आह दोहरा रहा हूं, हालांकि सहिष्णुता अभिकर्मक केवल ऑक्सीकृत एल्डिहाइड इसे एल्डोस और किटोस के बीच एक विशिष्ट अभिकर्मक के रूप में इस्तेमाल नहीं किया जा सकता है क्योंकि इसके लिए बुनियादी एएच प्रतिक्रिया की स्थिति की आवश्यकता होती है और मूल रूप से प्रतिक्रिया की स्थिति किटोसिस को एल्डोज में बदल देगी और फिर एल्डोस को एएच में ऑक्सीकृत किया जाएगा, जिसे आप जानते हैं कि एल्डोनिक एसिड आह अब मैं एक और अंतिम ऑक्सीकरण प्रतिक्रिया पेश करूंगा नाइट्रिक एसिड की उपस्थिति में नाइट्रिक एसिड की उपस्थिति में ऑक्सीकरण प्रतिक्रिया यह प्राथमिक अल्कोहल को भी कार्बोक्जिलिक एसिड में परिवर्तित कर देती है और एल्डिहाइड समूह भी कार्बोक्जिलिक कार्बोक्जिलिक समूह में परिवर्तित हो जाता है,
इसलिए यह डाइकारबॉक्सिलिक एसिड में परिवर्तित हो जाता है। ग्लूकेरिक एसिड डी ग्लूकेरिक एसिड और एल्डरिक एसिड पतला नाइट्रिक एसिड एक मजबूत ऑक्सीकरण जोड़ है और यह एलडी हाइड्रिक समूह दो कार्बोक्जिलिक समूह के साथ-साथ कार्बोक्जिलिक समूह को प्राथमिक अल्कोहल समूह को ऑक्सीकरण करता है, यह माध्यमिक आह हाइड्रॉक्सिल समूह को नहीं छूता है यदि आप देखते हैं कि आप जानते हैं कि इस पॉली हाइड्रॉक्सी एल्डिहाइड में कई हैं आप माध्यमिक हाइड्रॉक्साइड जानते हैं लेकिन यह नहीं करता है केवल प्राथमिक प्राथमिक अल्कोहल समूह को स्पर्श नहीं किया जा रहा है, आप जानते हैं कि कार्बोक्जिलिक समूह में ऑक्सीकरण हो रहा है और एल्डिहाइड समूह कार्बोक्जिलिक समूह में ऑक्सीकृत हो रहा है, यह डी ग्लूकेरिक एसिड बनाता है,
इसलिए अब मैं यहां रुकूंगा आह निष्कर्ष निकालने के लिए हमने चर्चा की है कि आप अलग-अलग जानते हैं आप की प्रतिक्रियाएं मूल स्थिति में एक मोनोसेकेराइड को जानती हैं और वहां हम एपिमेराइजेशन के बारे में बात करते हैं हम डायल पुनर्व्यवस्था के बारे में बात करते हैं आह हम आपके बारे में भी बात करते हैं अलग जानते हैं आह आप जानते हैं आह में डायल आह से संबंधित आह आप समस्याओं को जानते हैं कि आप जानते हैं कि कैसे एक केटोस हो सकता है आह के तहत एल्डोस और केटोस के मिश्रण में परिवर्तित किया जा सकता है यदि इसे मूल स्थिति में रखा जाता है, तो डिटेक्टरों की समस्या को लेकर हमने आह के बारे में भी चर्चा की है कि मोनोसैकराइड की कमी प्रतिक्रिया को जानते हैं और हमने देखा कि एल्डिहाइड को प्राथमिक में कैसे परिवर्तित किया जा सकता है शराब जबकि आह आप आह केटोस आह जानते हैं, आप एल्डोस के मामले में जानते हैं, यह वही मिलेगा जो आप जानते हैं प्राथमिक शराब डी मैनिटोल आह अगर हम एल्डो हेक्सोज से शुरू करते हैं, हालांकि अगर हम केटो हेक्सोज से शुरू करते हैं जो मिश्रण देगा क्योंकि आप जानते हैं कि वे हाइड्रो हैं, आप जानते हैं कि केटोस नीचे के चेहरे से हमला करेंगे, ऊपर के चेहरे से हैं और इससे आपको पता चलेगा कि आप जानते हैं कि मेरा मतलब शराब है माध्यमिक अल्कोहल कीटोन समूह की कमी से हमने ऑक्सीकरण और ऑक्सीकरण के बारे में भी बात की है हमने चर्चा की है कि आप जानते हैं कि ब्रोमीन के साथ उम ऑक्सीकरण कैसे आह की ओर ले जाएगा, आप जानते हैं कि उम आह एल्डोज का एल्डोनिक एसिड अगर हम लेते हैं एल्डो हेक्सोज़ जो एल्डोनिक एसिड आह का निर्माण करेंगे, हालांकि अगर हम आह किटोसिस लेते हैं, तो मेरा मतलब है कि उन्हें आह के साथ व्यवहार करें, मेरा मतलब है कि सहिष्णुता अभिकर्मक जो एजेंट को ऑक्सीकरण कर रहे हैं, जो आह भी प्राप्त करेंगे, मेरा मतलब है कि एल्डोनिक एसिड आह के लिए ऑक्सीकरण किया गया है क्योंकि सहिष्णुता राल है एक आह मूल अमोनियम अमोनिकल आह आप सिल्वर नाइट्रेट जानते हैं और वे सिल्वर प्लस आह में ऑक्सीकरण एजेंट हैं, हालांकि मूल स्थिति की उपस्थिति के कारण केटो को आह में परिवर्तित किया जा सकता है जिसे आप बीमार खुराक और वें जानते हैं एल्डोज एएच फॉर्म में एल्डोनिक एसिड उम टोलेंस राल भी एल्डोनिक एसिड के लिए एंडडोज को ऑक्सीकरण कर सकता है, इसलिए टॉलरेंस एजेंट एल्डोज और केटोसिस दोनों को ऑक्सीकरण कर सकता है, यहां एक महत्वपूर्ण बिंदु यह है कि हम एल्डोस और आह के बीच एक विशिष्ट ऑक्सीकरण अभिकर्मक के रूप में सहिष्णुता अभिकर्मक का उपयोग नहीं कर सकते हैं। केटोसिस क्योंकि यह दोनों आह आह को ऑक्सीकरण करता है, एल्डोसिस को पतला नाइट्रिक एसिड द्वारा ऑक्सीकृत किया जा सकता है और वहां हम डाइकारबॉक्सिलिक एसिड प्राप्त कर सकते हैं, एल्डोज़ एल्डॉक्स के एल्डिहाइड समूह कार्बन कार्बोक्जिलिक समूह में ऑक्सीकृत हो जाते हैं और प्राथमिक अल्कोहल समूह एह कार्बोक्जिलिक में ऑक्सीकृत हो जाते हैं। समूह और वह ग्लूकेरिक एसिड उत्पन्न करता है यदि हम ग्लूकोज से शुरू करते हैं तो यह डी ग्लुकारिक एसिड बनाता है आह हालांकि माध्यमिक हाइड्रॉक्सिल समूह ऑक्सीकरण नहीं करता है आह अब मैं यहां रुकूंगा हम अगली कक्षा में फिर से कार्बोहाइड्रेट रसायन के साथ आह जारी रखेंगे
धन्यवाद आप बहुत