

आयआयटी पल्स स्पेशल सेशनमध्ये आपले स्वागत आहे, म्हणून आज आपण अल्डीहाइड्स आणि केटोन्सवर चर्चा करू, म्हणून प्रथम आपण अह यू पॅक नामांकनावर चर्चा करू आणि काहीवेळा समजा तुमच्याकडे हे कंपाऊंड एक केटोन आहे, म्हणून जर तुम्ही सर्वात लांब साखळीची संख्या पाहिली तर ती एक दोन तीन चार अशी येईल. पाच सहा सात आठ आणि आता जर तुम्ही दुहेरी घेतले तर ते सहा डॅश सात डॅश होईल आता या कंपाऊंडचे तुमचे पॅक नामकरण असेल

त्यामुळे हे पर्याय म्हणून येईल म्हणून तुम्हाला सर्वात लांब साखळी विचारात घ्यावी लागेल आणि येथे हे असे असेल. पाच गट तेथे एक पर्याय आहे म्हणून पाच फिनाईल दोन ऑक्टा आता माहित आहे जर तुम्ही येथे एक हायड्रॉक्सी गट ठेवला तर याप्रमाणे एक दोन तीन चार पाच सहा सात आठ आणि 6 डॅश 7 डॅश येथे देखील ही सर्वात लांब साखळी आहे म्हणून तुम्हाला हे घ्यावे लागेल फक्त एक आणि हा गट हायड्रॉक्सीमिथ इथाइल आहे म्हणून 5 1 हायड्रॉक्सी इथाइल पुन्हा दोन ऑक्टॅनॉल किंवा ऑक्टॅन दोन एक देखील ठीक आहे आता जर तुम्ही हे कंपाऊंड घेतले तर काय होईल इथे दोन कार्बोनिअल गट आहेत त्यामुळे आता तुम्हाला ही साखळी घ्यावी लागेल कारण इथे केटोन ग्रुप आहे

त्यामुळे तुम्हाला आता क्रमांक घ्यावा लागेल एक दोन तीन चार पाच सहा सात आणि हा पर्याय आहे पण जर तुम्ही ही बाजू घेतली तर काय होईल या पाचला उच्च स्थान मिळते हे प्रोफाइल पर्यायाने येऊ शकते जर तुम्ही या बाजूने एक दोन तीन चार पाच सहा सात घेतले तर ठीक आहे मी पुन्हा काढतो, होय आता तुम्ही या बाजूने एक दोन तीन चार पाच सहा सात घेतले तर नामकरण काय होईल कारण या बाजूने तीन आहे येत आहेत आणि हे बाजूला ते पाच येत होते

त्यामुळे तुम्हाला ही बाजू घ्यायची आहे म्हणून ती तीन प्रोफाइल तीन प्रोफाइल येईल आता हे हेराने आहे म्हणून हेराने आता दोन आणि सहा पोझिशन केटो ग्रुप आहे म्हणून दोन सहा डायन आता हेप्टेड केले तर या बाजूने अल्डीहाइड घेतला तर काय होईल आता हे नामकरण होईल हा अल्डीहाइड गट येथे मुख्य गट आहे आणि ही सर्वात लांब साखळी आहे एक दोन तीन चार पाच सहा सात आठ

त्यामुळे ही सर्वात लांब साखळी आहे आणि या बाजूला केटोन गट आहे

त्यामुळे साखळीमध्ये तुम्हाला केटोची गरज नाही **group incorporation** कारण हे सात असेल

त्यामुळे येथे नामांकन काय असेल

त्यामुळे नामांकन पाच असेल तर हे एसिटाइल ग्रुप ऑसिटिलीन आहे

त्यामुळे हे नामांकन पाच पाच एसिटाइल असेल आणि हे ऑक्टॅनिल असेल

त्यामुळे हे अॅल्डिहाइड आहे

त्यामुळे पाच एसिटाइल ऑक्टॅनिल आता हे कंपाऊंड समजा आपण काही **chiral** कंपाऊंड पाहणार आहोत, जर हे रेसमिकमध्ये असेल तर फक्त सापेक्ष स्टिरिओकेमिस्ट्री सांगण्यासाठी, म्हणजे ही चक्रीय रिंग आहे एक दोन तीन चार

त्यामुळे ट्रान्स हायड्रॉक्सी सायक्लोहेक्सेन आणि एका स्थानावर अल्डीहाइड असू शकतो म्हणून एक कार्बोअॅल्डिहाइड आणि जर हे फक्त **chiral** फॉर्म आहे मग तुम्हाला हे सांगावे लागेल की हे स्टिरिओकेमिस्ट्री येईल **1 r 4r** या समान गोष्ट चार **hydroxy** असेल तर जर ती अधिक मालिका असेल तर फक्त **chiral** एक **enantiomer** असेल तर ते असे असेल एक **r** चार **r** तुम्हाला करावे लागेल मुलाच्या गटासह याप्रमाणे कार्बोलाइट काढा म्हणजे मी पुन्हा **ch3** काढेन म्हणजे एक दोन तीन चार पाच म्हणजे आम्हाला एक मिळेल, मग ही स्टिरिओ केमिस्ट्री काय असेल तर हे आहे **r** हे देखील **r** आहे म्हणून दोन **r** तीन **r** **first** आपल्याला **chirality** द्यावी लागेल दोन **r 3** आहेत दोन इथाइल तीन मिथाइल पॅटा नल

त्यामुळे हा यू पॅक आहे आता आपण प्रतिक्रियाशीलता प्रतिक्रिया बदल चर्चा करू कारण आपल्याला माहित आहे की कार्बोनिअल गट थोडा मूलभूत आहे म्हणून हा कमकुवत आधार आहे म्हणून आपण एसिड टाकल्यास काय होईल मग हे कार्बोनिअल गट प्रोटोनेटेड होतात आणि याला सक्रिय कार्बोनिअल गट म्हणतात आता हा सक्रिय कार्बोनिअल गट येथे आपण कमकुवत न्यूक्लियोफाइल्सवर प्रतिक्रिया देऊ शकता कारण कमकुवत न्यूक्लियोफाइल मूळ कार्बोनिअल कंपाऊंडवर प्रतिक्रिया देणार नाहीत परंतु या सक्रिय कार्बोनिअल गटाच्या कमकुवत न्यूक्लियोफाइल फाइल्सवर प्रतिक्रिया देतील जसे की **r2 os**. अल्कोहोलचे पाणी आहे आणि मग तुम्हाला आर ते रोह हा पॉइंट मिळू शकतो म्हणून जेव्हा ते अल्कोहोल किंवा हायड्रेट्स एसिटाइलसह असते आणि पाण्याबरोबर त्याला हायड्रेट्स म्हणतात तेव्हा याला एसिटिल म्हणतात, म्हणून आपण एच3ओ प्लस टाकल्यास एसीटोन सारख्या उदाहरणावर चर्चा करू शकतो तर या गटांना काय मिळते? प्रोटोनेटेड आणि हे आता याच्या रेझोनन्स फॉर्ममध्ये आहे जे आधीपासून पाणी आहे ते पाणी ठेवले तर पाणी आता प्रतिक्रिया देईल हे पाहण्यासाठी

त्यामुळे सकारात्मक **c** होईल आधी हार्ज करा आणि आता एच मायनस लिबरल नंतर ते इतके मायनस एच प्लस तुम्हाला हायड्रेट मिळेल ठीक आहे आता आपण एसीटाल्स आणि चक्रीय एसिटल्स या चक्रीय एसिटल्स अधिक स्थिर असतात आणि अॅसायक्लिक अॅसीटल्स अधिक स्थिर असतात जसे की तुम्ही एच प्लसच्या उपस्थितीत इथिलीन डायलसह या केटोनची प्रतिक्रिया केली तर हे तुम्हाला मिळते म्हणून हे चक्रीय एसिटल्स आहे आणि तिथल्या स्थिरतेमुळे एक संरक्षण गट म्हणून कार्य करते म्हणून हे चक्रीय एसिटल्स एलियन आणि केटोन्सच्या संधाव्य गटाचे संरक्षण करण्यासाठी उपयुक्त आहेत का कारण एसिटल्स अम्लीय परिस्थितीत हायड्रोलायझ होतील परंतु मजबूत तळ आणि न्यूक्लियोफाइल्ससाठी स्थिर असतात आणि ते सहजपणे तयार होतात तसेच ते सहजपणे अल्डीहाइड्स आणि केटोन्स बनतात आणि आम्ही आधीच सांगितले आहे की ते हायड्रोलायझ आहेत म्हणून ते सहजपणे काढून टाकले जाऊ शकतात म्हणून हे गुणधर्म चांगले आहेत आणि म्हणूनच याला आदर्श संरक्षण गट म्हणतात म्हणून आता आपण काही अनुप्रयोग पाहू. अनेक वेळा तुम्हाला अॅल्डिहाइड ग्रुप असलेले अभिकर्मक वापरायचे असल्यास काय होते आणि ते अॅल्डिहाइड एसिटेट संरक्षित असले पाहिजे आणि नंतर ते संरक्षित केले जाऊ शकते जसे की जर तुम्हाला हे सायक्लोहेक्सॅनोन वरून तयार करायचे असेल तर तुम्ही हे कसे तयार करता, जर तुम्हाला हे दिसले तर तुम्ही येथे डिस्कनेक्ट केले तर तुम्हाला न्यूक्लियोफाइलची आवश्यकता आहे आणि हे इलेक्ट्रोफाइल आहे आणि तुम्ही या कंपाऊंड ब्रोमोपासून सुरुवात करू शकता कारण तुम्हाला येथे न्यूक्लियोफाइलची आवश्यकता आहे आणि ग्रिग्नॉर्ड हे स्पष्ट आहे, जर तुम्ही मॅग्नेशियमसह प्रतिक्रिया दिली तर अॅल्डिहाइड प्रतिक्रिया देईल म्हणून तुम्हाला काय करावे लागेल प्रथम तुम्हाला या अल्डीहाइड समूहाचे संरक्षण करावे लागेल आणि आता जर तुम्ही मॅग्नेशियम इथर ठेवले तर तुम्हाला गिगंटन मिळेल आता तुम्ही सायक्लोहेक्सॅनोन बरोबर प्रतिक्रिया देऊ शकता. **cyclohexanone** ची प्रतिक्रिया आणि तुम्ही हायड्रोलिसिस करू शकता तुम्हाला हे उत्पादन मिळते म्हणून तुम्ही येथे **aldehyde** ग्रुप पाहू शकता हा **keto aldehyde** आहे आणि **aldehyde** ग्रुप **untouched** आहे पण केटोन ग्रुप कमी करणे आवश्यक आहे जेणेकरून ज्ञात अभिकर्मकांसह शक्य नाही

त्यामुळे तुम्ही काय करू शकता तुम्हाला अॅल्डिहाइडचे संरक्षण करावे लागेल म्हणून तुम्हाला ते आता टाकावे लागेल जर तुम्ही सोडियम बोरोइडाइट कमी केले आणि नंतर हायड्रोलिसिस एसिड हायड्रोलिसिस ओलांइन तुम्हाला अॅल्डिहाइड परत मिळेल. केटोनच्या उपस्थितीत अॅल्डिहाइडवर एसीटल उत्पादन निवडकपणे केले जाऊ शकते

त्यामुळे हायड्रोलिसिस सारख्या एसीटलची आणखी काही उदाहरणे असा प्रश्न विचारला जाऊ शकतो की जर तुम्ही याचे हायड्रोलिसिस केले तर उत्पादन काय असेल तर इथे एसिड टाकल्यास एच प्लस वन काय होते ऑक्सिजन प्रोटोनेटेड होईल आणि एकदा ऑक्सिजन प्रोटोनेशन झाला की हे उघडेल त्यामुळे तुम्हाला येथे अॅक्सोनियम आयन मिळेल ज्यावर आता पाणी आक्रमण करेल आणि सुरुवातीला ते प्रोटोनेटेड होईल म्हणून आक्रमणानंतर हे पाणी आणि नंतर हा ऑक्सिजन प्रोटोनेशन करावा लागेल आणि नंतर तुम्हाला तुमचा डायओल मिळेल. **p1us** बेंच आणि लीड

त्यामुळे हा प्रश्न विचारला जाऊ शकतो की तुम्ही या एसिटिलचे हायड्रोलिसिस केले तर तुम्हाला काय मिळेल म्हणजे तुम्हाला बॅन्झाअॅल्डिहाइड मिळेल आणि एक तीन प्रोपेन डायल आणखी एक प्रश्न विचारला जाऊ शकतो की तुम्ही **pcc** केल्यास **h3o plus** आणि नंतर इथेनॉल आणि अम्लीय स्थिती

त्यामुळे तुम्ही pcc pcc अल्कोहोलला अल्डीहाइडला ऑक्सिडायझ केले तर प्रथम तुम्हाला हे मिळेल आणि आता तुमच्याकडे दुहेरी बंध तसेच अल्डीहाइड असे दोन गट आहेत

त्यामुळे तुम्ही दुहेरी बंध तसेच अल्डीहाइडचा विचार करू शकता. हायड्रोजन प्रतिक्रिया देतात किंवा आम्ही चरणानुसार करू शकतो हे देखील शक्य आहे की हे दुहेरी बॉन्ड प्रतिक्रिया देते आणि हे अॅल्डिहाइड असे आहे तसेच तुम्हाला हे उत्पादन देखील शक्य आहे असे वाटते की अॅल्डिहाइड हायड्रेट तयार होते आणि हे देखील तयार होते म्हणून कोणत्याही यंत्रणेला दंड आकारला जातो आणि नंतर आम्ल स्थिती म्हणजे आम्ल स्थितीत काय होईल हे अॅल्डिहाइडवर प्रतिक्रिया देखील किंवा अॅल्डिहाइड हायड्रेटवर प्रतिक्रिया देखील इथले पाणी संपेल आणि येथे हे चक्रीय संयुग तयार होईल म्हणून हे हेमियासेटल आहे आणि आता जर तुम्ही इथेनॉल रिच प्लस ठेवले तर अम्लीय स्थिती पाणी संपेल आणि तुम्हाला हे मिळेल

त्यामुळे पाणी संपेल आणि नंतर इथेनॉल प्रतिक्रिया देखील म्हणून हे एसिटल आहे म्हणून दुसरा अनुप्रयोग आम्ही विचार करू शकतो की जर तुम्ही येथे उत्पादनाची रचना पाहिली तर अल्डीहाइड शाबूत आहे आणि दुहेरी बॉन्ड डायकेटोन असावा

त्यामुळे दुहेरी बंध आम्हाला k मायनर चार अल्कधर्मी स्थिती माहित आहे ते dio1 देऊ शकते आणि नंतर क्रोमियम ऑक्सिडेशन केटोन देऊ शकते परंतु जर तुम्ही कॅमेरा ठेवला तर अॅल्डिहाइड ऑक्सिडाइझ होईल ed म्हणून तुम्हाला प्रथम aldehyde संरक्षित करावे लागेल आणि आता तुम्ही h उणे पुरेसे एकू शकता मग तुम्हाला त्याचे डायल आणि pcc ऑक्सिडेशन किंवा cro3 किंवा jones oxidation cro3 h plus मिळेल आणि आता जलीय आम्ल

त्यामुळे एसीटलचे हायड्रोक्सिलस तुम्हाला देखील. या अॅल्डिहाइडची आणखी एक प्रतिक्रिया जी महत्वाची आहे ती म्हणजे एसिटाइल एक्सचेंज त्यामुळे जर रेणूमध्ये हायड्रॉक्सिल ग्रुप असेल तर ते इंट्रामोलेक्युलर रिअॅक्शन करू शकते आणि आम्लीय स्थितीत ती एक्सचेंज करू शकते म्हणून एक उदाहरण आपण पाहू शकतो म्हणजे जर तुम्हाला हायड्रॉक्सिल आहे असे दिसले तर येथे गट करा आणि हा एसीटल आकृतिबंध आहे जर तुम्ही एसिड टाकले तर काय होईल, जर तुम्ही एसिड टाकले तर काय होईल, तुम्ही पाहा की ते प्रोटोनेशन कसे होते आणि रिंग उघडते म्हणून ते ऑक्सोनियम आयन तयार करते

त्यामुळे येथे देखील ते जलद ऑक्सिडेशन तयार करते. आयन या प्रोटोनेटेड प्रमाणे ऑक्सिडियम आयन तयार होतो आणि हे अल्कोहोल तेथे आहे म्हणून आता एक दोन तीन चार पाच म्हणून ही अंतःमोलेक्युलर प्रतिक्रिया होईल आणि एच प्लस मुक्तीनंतर तुम्हाला हे संयुग मिळेल म्हणून हा ऑक्सिजन मिळेल येथे आहे म्हणून हे येथे एसिटाइल बनवते म्हणून हे महत्वाचे आहे की जेव्हा तुमच्या रेणूमध्ये अल्कोहोल असते तेव्हा अम्लीय स्थितीत ते देवाणघेवाण करू शकते याची काळजी घेणे आवश्यक आहे दुसरी प्रतिक्रिया ही आहे इनोर लिथर आतील लिथर आणि प्रश्न हे h3o plus हे उत्पादन काय असेल आपण इथे मिथेनॉल टाकू शकतो

त्यामुळे आपण लिथरमध्ये h प्लस टाकल्यास त्याची अशी प्रतिक्रिया होईल, म्हणून आपण पूर्वी एसिटल पाहिला आहे परंतु येथे हे संयुग्मन आहे त्यामुळे ऑक्सिडियम आयन तयार होईल येथे देखील आता पाणी जोडले जाईल आता हा फोटॉन बदलेल

त्यामुळे ते मेथॉक्सी गटात जाईल आणि म्हणून तुम्हाला प्रथम केटोन मिळेल

त्यामुळे तुम्हाला एक कीटोन मिळेल आणि जेव्हा केटोन तयार होईल तेव्हा काय होते या हायड्रोजनची आम्लता वाढली आहे

त्यामुळे हे खाली जाईल अम्लीय स्थिती हे प्रोटोनेटेड होईल आणि पाणी काढून टाकेल म्हणून तुम्हाला हे उत्पादन मिळेल म्हणून वर्णमाला असंतृप्त केटोन तयार होईल म्हणून अल्डॉल आणि कान्ये प्रतिक्रिया देखील उपयुक्त प्रतिक्रिया आहेत ज्याबद्दल आम्ही आधीच चर्चा केली आहे म्हणून आता आम्ही काही अनुप्रयोग पाहू आणि इंट्रा आण्विक आवृत्ती देखील इंट्रा आण्विक अल्डॉल ही देखील उपयुक्त प्रतिक्रिया आहे म्हणून इंट्रा मॉलेक्युलर अल्डॉल म्हणजे दोन कार्बोनिल गटातील समान रेणू याप्रमाणे असेल म्हणून ही एक पाच डायकेटोन प्रणाली आहे किंवा आपण याला एक दोन तीन चार पाच सहा असे नामकरण करू शकता सात म्हणजे आता हे दोन सहा f10 डायन आहे जर तुम्ही aldol प्रतिक्रिया साठी सोडियम हायड्रॉक्साईड टाकला तर काय होईल त्यामुळे तुम्हाला दिसले की हा एक सममितीय रेणू आहे आणि एनोलेट तयार होऊ शकतो म्हणून हा हायड्रोजन किंवा हा हायड्रोजन अमूर्त केला जाऊ शकतो आणि नकारात्मक चार्ज बनवतो. आणि आता हा जर नकारात्मक चार्ज निर्माण करतो जर पाच एच प्लस डिप्रोटोनेटेड झाले तर तुम्हाला हे मिळेल आणि जर सात एच प्लस डिप्रोटोनेटेड झाले तर तुम्हाला हे आता मिळेल जर तुम्ही आता हे पाहिले तर तुम्हाला इथे प्रतिक्रिया घ्यायची असेल तर एक दोन तीन चार हे चार सदस्य असतील तर दुसरीकडे हे अस्थिर आहे जर तुम्हाला एक दोन तीन चार पाच सहा दिसले तर इथे प्रतिक्रिया दिली तर तुम्हाला सहा सदस्य मिळतील

त्यामुळे हा प्रशंसनीय मार्ग असेल आणि आता तुम्हाला प्रतिक्रियेनंतर मिळेल n या हल्ल्यानंतर तुम्हाला हे मिळाले म्हणजे सहा सदस्यांचे भाषिक फॉर्म o वजा हे समजा एक दोन तीन चार पाच सहा सात आहे, तर तुम्ही पहात आहात की हे सात सहा पाच चार तीन दोन एक आहे म्हणून हे दोन आता चतुर्थांश केंद्र बनले आहे आणि आता हे वॉटर ट्रीटमेंट नंतरचे अल्डॉल उत्पादन हे अल्डॉल आहे आणि जर तुम्ही ते गरम केले तर डिहायड्रेशन होईल आणि तुम्हाला अनसॅच्युरेटेड केटोन वर्णमाला मिळेल,

त्यामुळे ही एक पाच केटो सिस्टम आहे आता आम्ही एक कीटो सिस्टमसाठी देखील चर्चा करू शकतो. याला सपोर्ट करा म्हणजे हे एक दोन तीन चार पाच सहा तर दोन पाच दोन पाच हेक्स आणि खाली जर तुम्ही इथे सोडियम हायड्रॉक्साईड टाकले तर ते इथेही डिप्रोटोनेटेड होईल कारण यामुळे तीन सदस्यांची रिंग निर्माण होईल परंतु यामुळे पाच सदस्यांची रिंग तयार होईल आणि त्याचप्रमाणे तुम्हाला हे कंपाऊंड मिळेल

त्यामुळे हे अशुभ, मग h2 आणि मग ही पाच सदस्यांची रिंग आता तयार होईल जर तुम्ही एक सायकल ठेवली की आधीच चक्रीय संयुगे यासारख्या डिकाटो सिस्टीममध्ये आहे, तर येथे देखील एक पाच एक दोन तीन फोउ आहे. r पाच आणि ही सहा दहा सदस्यांची रिंग आहे म्हणून आम्ही एक दोन तीन चार पाच सहा सात आठ नऊ दहा अशी संख्या देऊ शकतो आणि आता जर तुम्ही सोडियम हायड्रॉक्साईड टाकला तर त्याचे उत्पादन काय असेल मागील वेळी आम्ही एसायक्लिक केस सहा सदस्य पाहिले. रिंग फॉर्म येथे देखील सहा हायड्रोजन लाल रंगावर डिप्रोटेंट होईल आणि हे कार्बोनिल गटावर प्रतिक्रिया देखील आणि ही सहा सदस्यांची रिंग बनते आणि ही सहा सदस्यांची रिंग बनते,

त्यामुळे हे अगदी स्थिर आहे म्हणून दोन सहा सदस्यांची रिंग तयार होईल आणि हे वॅटेज आहे. 1 2 3 4 5 6 7 8 नऊ दहा तर हा एक कार्बन आता इथे येतो आणि हा पाच दोन तुकडा आणि कार्बोनिल गट म्हणून आता जर तुम्ही ते गरम केले तर एल्डॉल कंडेन्सेशन उत्पादन तयार होईल

त्यामुळे तुम्हाला हे लिनोन मिळेल

त्यामुळे आम्ही दुसरी प्रतिक्रिया देतो कॅनिस्टरच्या प्रतिक्रियेबद्दल चर्चा करायची आहे की आम्हाला माहित आहे की ही एक रेडॉक्स प्रतिक्रिया आहे आणि अल्फा हायड्रोजन नसलेल्या कार्बोनिल गटातील कार्बोनिल संयुगे प्रतिक्रिया देतील आणि मजबूत आधार देखील आवश्यक आहे म्हणून काही वर्षांपूर्वी एक प्रश्न आला की जर तुम्ही एसीटाॅल्डिहाइड आणि चार समतुल्य एफ. ऑर्मील्डिहाइड मूलभूत परिस्थितीनुसार qh स्थिती आहे ते उत्पादन काय असेल म्हणून जर तुम्हाला एसीटाॅल्डिहाइड दिसला तर तेथे तीन अल्फा हायड्रोजन आहेत आणि चार समतुल्य फॉर्मलडीहाइड आहेत म्हणून तीन समतुल्य अल्डॉल अभिक्रियामध्ये भाग घेतील आणि शेवटच्या समतुल्य आम्ही सहभागी होऊ कॅनिस्टर रिअॅक्शन म्हणजे आधी तुम्हाला हे एक मिळते एक रेणू प्रतिक्रिया देतो मग दुसरा रेणू येतो आता जर तुम्ही हे पाहिले तर येथे अल्फा हायड्रोजन नाही हा चतुर्थांश केंद्र नाही अल्फा हायड्रोजन आहे आणि आता वाहक प्रतिक्रिया होईल आणि फॉर्मल्डिहाइड एक लहान अल्डीहाइड असल्याने आणि त्यात स्टेरिक रिपल्शन नाही

त्यामुळे ते मुख्यत्वे दाता म्हणून काम करते

त्यामुळे हायड्राइड डिलिव्हरी होईल

त्यामुळे सोडियम हायड्रॉक्साईड याच्याशी प्रतिक्रिया देईल मग तुम्ही याकडे जा म्हणजे हा अधिकार आहे म्हणून तुम्हाला हे उत्पादन ch_2oh आहे त्यामुळे हा ch_2h कान्ये बाणातून आला आहे. आणि आणखी तीन एल्डोल मधून आले आहेत म्हणून ही सममितीय रेणू आहे ही दुसरी प्रतिक्रिया आहे ज्याचा तुम्ही अभ्यास केला आहे तो म्हणजे हॅलोजनेशन आहे म्हणून आम्ही एक माजी चर्चा करू भरपूर वर्चस्व आहे त्यामुळे काय होईल समजा तुम्हाला हे केटोन दिसले तर बेस नंतर तुम्ही येथे न्यूक्लियोफाइल निर्माण करू शकता त्यामुळे हे न्यूक्लियोफिलिक केंद्र आहे परंतु जेव्हा तुम्ही ऍसिड आणि ब्रोमिनची स्थिती ठेवली तर समजा एक समतुल्य असेल तर तुम्हाला ते मिळेल त्यामुळे हे केंद्र आता इलेक्ट्रोफिलिक केंद्र आहे म्हणून पूर्वी हे न्यूक्लियोफिलिक होते आता ते इलेक्ट्रोफिलिक आहे आणि आता तुम्ही अनेक न्यूक्लियोफिल करू शकता तुम्ही या स्थितीत प्रतिक्रिया देऊ शकता जसे की जर तुम्ही या अमाइन डायमिथाइलवर प्रतिक्रिया दिली तर तुम्हाला हे कंपाऊंड मिळेल कारण डायमंड घटक कार्बोनिलवर प्रतिक्रिया देत नाही कारण हे येथे अधिक प्रतिक्रियाशील आहे आणि तुम्हाला आता हे मिळाले आहे आणि प्रश्न असा आहे की हे कंपाऊंड कसे मिळवायचे या प्रकरणात तुम्हाला येथे डिस्कनेक्ट करावे लागेल आणि वजा प्लस जर तुम्ही केले तर तुम्हाला मिळेल आणि जर तुम्ही प्लस प्लस ठेवले तर प्रत्यक्षात दुहेरी बॉण्ड ठेवू शकता आणि हे इमिनियम आयन आहे आणि मूलभूत स्थितीत जर तुम्ही एसीटोफेनोन आणि सेमिनियम आयनमध्ये प्रतिक्रिया दिली तर तुम्हाला हा बॉण्ड मिळू शकेल म्हणून ही मॅनिक प्रतिक्रिया आहे ठीक आहे आता शेवटी आपण ओझोनोलिसिस म्हणून ओझोवर चर्चा करू परागकणांचे नॉलिसिस हे परागकणांचे अतिशय महत्त्वाचे ऑर्गनोलिसिस आहे ज्यावर आपण काही उदाहरणांसह चर्चा करू समजा जर तुम्ही लाकडाचे विश्लेषण केले तर झिंक ऍसिडचे कमी करणारे कार्य तुम्ही ऍसिटिक ऍसिड देखील देऊ शकता त्यामुळे उत्पादन काय असेल त्यामुळे तुम्हाला तीन दुप्पट दिसतील. बॉण्ड्स इथे इथे आणि क्षैतिज म्हणजे तुम्हाला दुहेरी एकासाठी तुम्हाला दोन कार्बोनिल गटाने विस्थापित करावे लागेल, जर तुम्ही येथे कार्बोनिल गट दिले तर तुम्ही येथे एक कार्बोनिल आणि येथे एक कार्बोनिल पाहू शकता, त्यामुळे हे अल्डीहाइड स्केटोन आहे आणि आता एक कार्बोनिल असेल. इथे या म्हणजे एकूण तीन रेणू असतील म्हणजे हा एक रेणू आहे तर दुसरा या बाजूचा अल्डिहाइड या बाजूला पुन्हा केतू आणि फॉर्मल्डिहाइड येईल त्यामुळे जर तुम्ही आडव्या स्थितीत पॉलीमध्ये प्रतिक्रिया दिली तर तुम्हाला अनेक कार्बोनिल संयुगे मिळतील त्यामुळे ही उपयुक्त प्रतिक्रिया आहे आणि आम्ही चर्चा करू शकतो. काही समस्या त्यामुळे समस्या अशी आहे की बीटा मिडसिनमध्ये तिहेरी बंध नसतात त्यामुळे फक्त दुहेरी बंध असतो आणि त्याचे आण्विक सूत्र $c\ 10\ h\ 16$ असते आणि जेव्हा मूर्ख प्लॅटिनम $2\ 6$ डायमिथाइलने उपचार केले जातात ऑक्टेन तयार होतो म्हणून ही $2\ 6$ डायमिथाइल ऑक्टेन टूल्स आहे ठीक आहे या बाजूला एक दोन तीन चार पाच सहा सात आठ म्हणजे हे दोन सहा डायमिथाइल ऑक्टेन आता तयार होते जेव्हा ते ओझोनसह ओझोन प्रक्रियेद्वारे उपचार केले जाते आणि त्यानंतर ऍसिटिक झिंक वर्कअप होते **formed a** आहे $c_5h_6o_3$ एसीटोन आणि दोन समतुल्य फॉर्मल्डिहाइड त्यामुळे प्रश्न असा आहे की मिथिन बिटुमेनची रचना समान आहे म्हणून आपण हे फ्रेमवर्क पाहू शकता का हे आता आपल्याला दुहेरी बॉण्ड घालावे लागेल त्यामुळे असंतृप्ततेची डिग्री किती असेल म्हणून प्रथम आपल्याला गणना करावी लागेल किती दुहेरी बंध असतील त्यामुळे जर तुम्हाला हे सामान्य $10\ 10$ कार्बन येथे दिसले तर हे $c\ 10\ h\ 22$ आणि h उणे असेल तर उणे $c\ 10$ ची डिग्री 16 आहे. 6 हायड्रोजन म्हणजे 86 आणि तुम्हाला 2 ने भागावे लागेल म्हणून 6 बाय 2 हे 3 च्या बरोबरीचे आहे म्हणून तीन दुहेरी बंध उपस्थित असतील कारण ही पूर्णपणे संतृप्त प्रणाली आहे $c\ 10\ h\ 22$ ही $2\ 6$ डायमिथाइल ऑक्टेन आहे आणि असंतृप्तता तुम्हाला मोजावी लागेल की किती हायड्रोजनला दोन ने भागले म्हणजे सहा आहेत हायड्रोजन येत आहे म्हणून एक करा $ub1e$ वन लिक्चर हे दोन हायड्रोजन असते तेव्हा ते तयार होते त्यामुळे तीन तीन दुहेरी बंध असतात आणि आता तुम्ही पाहू शकता की हे फॉर्मल्डिहाइडचे दोन समतुल्य आहे त्यामुळे फॉर्मल्डिहाइडच्या दोन समतुल्यता म्हणजे टर्मिनल म्हणजे टर्मिनल मिथाइल ग्रुपचा येथे विचार केला पाहिजे आणि जर तुम्हाला एसीटोनची एसीटोनची रचना दिसली तर हे एसीटोन आहे म्हणून एसीटोन तुम्ही पाहू शकता की हे यातून येऊ शकते कारण येथे आकृतिबंध आहे मी म्हणालो काही फरक पडत नाही कारण जर तुम्ही हे एसीटोन पाहिले तर कदाचित तेथे येणार नाही. दुहेरी बंध त्यामुळे आता येथे दुहेरी बंध आहे, जर तुम्ही विचार केला की फॉर्मल्डिहाइडचे दोन समतुल्य तयार होतील तर फॉर्मल्डी फक्त टर्मिनल एकपासून तयार होतील, म्हणून आता येथे एकदा तुम्ही दुहेरी एक टाकला तर तुम्हाला येथे दुहेरी ठेवावे लागेल कारण हे होईल फॉर्मलडीहाइड द्या आणि इथे देखील कारण हे एक फॉर्मल्डिहाइड देईल म्हणून ही व्हिटॅमिक्स औषधाची रचना असेल आणि आता a ची रचना काय असेल तर हे बीटा औषध आणि विलची रचना असेल 1 असे आहे की तुम्ही येथे विश्लेषणासह केले तर तुम्हाला अल्डीहाइड मिळेल, होय तुम्हाला एक केटो मिळेल आणि येथे तुम्हाला लीड मिळेल म्हणजे हा $c_5\ h_6o_3$ आहे तर हा a आहे आणि हा बीटा आहे म्हणजे तुम्हाला लहान अपूर्णाक पाहावा लागेल. प्रथम एसीटोन तुम्ही पाहू शकता की हा तुकडा येथून निर्माण होऊ शकतो आणि टर्मिनल मिथाइल गटांमधून फॉर्मल्डिहाइड फक्त टर्मिनल स्थितीत तुम्हाला दुहेरी बॉण्ड ठेवावा लागेल आणि येथे तुम्हाला दुहेरी बॉण्ड ठेवावा लागेल म्हणून आम्ही दुसऱ्या समस्येवर चर्चा करू शकतो. $ctn\ a_6\ a_{16}$ देखील आहे म्हणून हे a आहे आणि आता ते h_2 प्लॅटिनमसह प्रतिक्रिया देते ते फक्त जेव्हा a ला ओझोन ऍसिटिक झिंक कंपाऊंड c आणि दुसऱ्या उत्पादनासह उपचार केले जाते तेव्हा प्रश्न असा आहे की रचना काय आहे ठीक आहे संरचना दिली आहे म्हणून b रचना दिली आहे हे b आहे म्हणून ही bb रचना दिली आहे आणि c रचना देखील दिली आहे म्हणून c रचना आहे म्हणजे ही c आहे म्हणून ही पूर्ण आहे फ्रेमवर्क आहे येथे आता तुम्हाला दुहेरी बंध टाकावा लागेल म्हणून येथे असे लिहिले आहे की ते होत नाही टी जेव्हा कॅमिनो 4 सह प्रतिक्रिया दिली जाते तेव्हा ते पूर्व ते तपकिरी देते ओमेगासाठी **cipitate chemin up** **So brown precipitate** किंवा p असू शकत नाही म्हणजे दुहेरी बंध उपस्थित आहेत त्यामुळे असंतृप्तता इथेही तुम्हाला मोजावी लागेल म्हणून इथेही असंतृप्ततेची अनसॅच्युरेशन डिग्री म्हणून त्याचप्रमाणे $c\ 10\ h\ 22$ वजा $10\ h\ 16$ समान आहे 6 आणि याचा अर्थ सहा बाय दोन म्हणजे तीन बरोबर आता b ची रचना दिली आहे त्यामुळे b मध्ये एक चक्र आहे म्हणून हे चक्र एक असंतृप्ति आहे त्यामुळे दुहेरी बंधांची संख्या तीन वजा एक असेल म्हणून हे चक्रासह आहे म्हणून दोन म्हणजे दोन दुप्पट बॉण्ड्स उपस्थित आहेत आणि हे मुख्य अल्डिहाइड घटक येत आहेत, जर तुम्हाला हे एक येथे दिसत असेल तर तुम्हाला हे एक दोन तीन चार दिसले तर हे चार येत आहेत आणि हे एक दोन तीन चार पाच सहा आहेत म्हणून तुम्ही एक आणि सहा जोडल्यास तुम्हाला मिळेल एक छान सहा सदस्यांची रिंग म्हणून प्रथम तुम्हाला एक आणि सहा जोडावे लागतील, जर तुम्ही एक आणि सहा जोडले तर काय होईल म्हणजे अल्केन असे होईल आणि हे येथे तुम्ही आता हे कनेक्ट करा म्हणजे हे एक दोन तीन चार पाच सहा आहे तर हे एक आणि सहा आहे इथे काय होते तुम्ही $pu\ t$ मूळ सहाय्य अंतर्गत दुहेरी बॉण्ड हे देईल आता हा येथे कार्बोनिल गट आहे आणि जर तुम्ही येथे दुहेरी बॉण्ड लावला तर फ्रेमवर्क तयार होईल त्यामुळे एक स्ट्रक्चर पोहोचेल त्यामुळे a ची रचना ही आहे कारण तुम्हाला दुहेरी ठेवावे लागेल तुम्हाला एक कार्बन आणावा लागेल म्हणजे c हे आणि दुसरे उत्पादन आहे, जर तुम्ही मूळ येथे केले तर ते इथे इटालियन राहील पण इथे जर तुम्ही दुहेरी बॉण्ड टर्मिनल केले तर आम्ही पाहिले आहे की फॉर्मलडीहाइड तयार होईल त्यामुळे दुसरे कंपाऊंड फॉर्मल्डिहाइड होईल आता आम्ही काही चर्चा करू. कपात ऑक्सिडेशनची सामान्य उदाहरणे म्हणून या अलॉयड गटाची तुलना अल्केनशी केली जाऊ शकते आणि आम्हाला ही परिस्थिती माहित आहे म्हणून एक जस्त ही रासायनिक क्लेमेटाइन स्थिती आहे झिंक अॅमलगम आहे

सीएल आम्ल कंडिशन आहे मूलभूत स्थिती ज्वालामुखी जी आम्हाला आता कमी माहित आहे आम्हाला सोडियम माहित आहे आयोडाइड किंवा लिथियम अॅल्युमिनियम हायड्राइड आणि डी असेल म्हणून येथे तुम्हाला टॉर्सिल ग्रुप ट्रांझिट कोलॉइडल लावावे लागेल आणि नंतर ओह ग्रुप अल्केनमध्ये काढला जाऊ शकतो नंतर लिथियम अॅल्युमिनियम हायड्राइड किंवा सोडियम बोर आयडी दुसरी ही आहे म्हणून हे समतोल नाही फक्त अल्कोहोल ते एलडीआयडी म्हणा ऍसिडमध्ये परिवर्तन झाले म्हणून दुय्यम अल्कोहोल समान आहे येथे बीसी ऑक्सिडेशन ऍसिडपासून केटोनमध्ये ते ऍसिड क्लोराईड ते केटोमध्ये होत आहे तर काय असेल ही रेजेनमन स्थिती h_2 पॅलेडियम आहे bsf_4 काय असेल bb असेल pcc कदाचित c असेल ती लिथियम अॅल्युमिनियम हायड्राइड असेल किंवा सोडियम बोरोइडाइट असेल काय d असेल d पुढील ड्रॉ पुन्हा काढा म्हणजे a असेल हायड्रोजन पॅलेडियम सल्फेट पॅलेडियम bs सपोर्ट सॉरी पॅलेडियम ba सपोर्ट b असेल pcc c असेल लिथियम अॅल्युमिनियम हायड्राइड किंवा सोडियम क्लोराईड d असेल c पेरोक्साइड किंवा h ऑक्सिडेशनसाठी कातरणे म्हणजे काय असेल e आपण संबंधित ऍसिड क्लोराईड असेल आपण लिहू शकता f असेल r डॅश mgb मग ऍसिडिक वॉटर कप काय असेल gg असेल दोन समतुल्य r डॅश असेल $lidnh$ θ आणि hh काय असेल तुम्ही क्यूब रेट किंवा कॅडमियम टाकू शकता त्यामुळे क्यूब रेट सर्वात लोकप्रिय आहे म्हणून धन्यवाद

Prutor@iitk