आईआईटी पल्स विशेष सत्र में आपका स्वागत है इसलिए
आज हम एल्डिहाइड और कीटोन्स पर चर्चा करेंगे,
इसलिए पहले हम चर्चा करेंगे कि आप पैक नामकरण करते हैं और कभी-कभी मान लेते हैं कि आपके पास यह यौगिक एक कीटोन है,
इसलिए यदि आप सबसे लंबी श्रृंखला की संख्या देखते हैं तो
यह इस तरह आता है एक दो तीन चार पांच छह सात आठ और अब यदि आप
डबल लेते हैं तो यह छह डैश हो जाता है सात डैश अब इस परिसर का आप पैक नामकरण
होगा तो यह एक प्रतिस्थापन के रूप में आएगा
इसलिए आपको
सबसे लंबी श्रृंखला पर विचार करना होगा और यहां यह ऐसा होगा पांच
समूह एक प्रतिस्थापन है
इसलिए पांच फिनाइल दो ऑक्टा अब ज्ञात है यदि आप यहां एक हाइड्रॉक्सी समूह डालते हैं जैसे कि एक दो तीन चार पांच छह सात आठ और 6
डैश 7 डैश तो यहां भी यह सबसे लंबी श्रृंखला है
इसलिए आपको इसे लेना होगा केवल एक और
यह समूह हाइड्रॉक्सीमेथ एथिल है
इसलिए 5 1 हाइड्रॉक्सी एथिल फिर से दो ऑक्टेनॉल या ऑक्टेन दो एक भी ठीक है
अब यदि आप इस यौगिक को लेते हैं तो क्या होता है यहाँ दो कार्बोनिल
समूह हैं तो अब आपके पास है इस श्रृंखला को लेने के लिए क्योंकि यहाँ कीटोन समूह है
इसलिए यह
आपको अब नंबरिंग एक दो तीन चार पांच छह सात लेना होगा और यह विकल्प है लेकिन
यदि आप इस तरफ लेते हैं तो क्या होता है यह पांच को आह उच्च स्थान मिलता है प्रोफ़ाइल
वैकल्पिक रूप से आ सकती है यदि आप इस तरफ से एक दो तीन चार पांच छह सात लेते हैं ठीक है मैं फिर से आकर्षित करूंगा हां अब अगर आप इस तरफ से लेते हैं तो
एक दो तीन चार पांच छह सात तो नामकरण क्या होगा क्योंकि
यह पक्ष आ रहा है तीन आह और यह पक्ष यह पांच आ रहा था
इसलिए आपको
केवल इस पक्ष को लेना होगा,
इसलिए यह तीन प्रोफ़ाइल तीन प्रोफ़ाइल आएगा अब यह हेप्टेन है
इसलिए हेप्टेन अब दो और छह स्थिति केटो समूह
है तो अब दो छह डायोन भारी हो गए हैं यदि आप एल्डिहाइड लेते हैं इस तरफ
तो अब नामकरण क्या होगा यह एल्डिहाइड समूह यहां मुख्य समूह है
और यह सबसे लंबी श्रृंखला है एक दो तीन चार पांच छह सात आठ तो यह सबसे लंबी
श्रृंखला है और यह पक्ष कीटोन समूह है
इसलिए श्रृंखला में आपको कीटो समूह को शामिल करने की आवश्यकता नहीं है
क्योंकि यह सात होगा
इसलिए यहां नामकरण क्या होगा
इसलिए नामकरण
पांच होगा
इसलिए यह एसिटाइल समूह एसिटिलीन है
इसलिए यह नामकरण पांच पांच एसिटाइल होगा और यह ऑक्टानेल है
इसलिए यह एल्डिहाइड है
इसलिए पांच एसिटाइल
ऑक्टेनल अब हम देखेंगे कि कुछ चिरल यौगिक इस यौगिक को मानते हैं,
इसलिए यदि यह रेसमिक में है तो केवल
सापेक्ष स्टीरियोकेमिस्ट्री को बताने के लिए,
इसलिए यह चक्रीय वलय है एक दो तीन चार तो ट्रांस हाइड्रॉक्सी साइक्लोहेक्सेन और एक स्थिति एल्डिहाइड
हो सकता है कि एक कार्बाल्डिहाइड हो और यदि यह केवल चिरल रूप है तो आपको
यह बताना होगा कि यह स्टीरियोकेमिस्ट्री आएगी 1 r 4r इसी तरह चार हाइड्रॉक्सी की तरह है,
इसलिए यदि यह प्लस श्रृंखला है तो केवल चिरल
एक एनैन्टीओमर है तो यह होगा इस तरह एक आर चार आर आपको बच्चे के समूह के साथ इस तरह कार्बोलाइट को आकर्षित करना होगा ,
इसलिए मैं फिर से ch3 ड्रा करूंगा
इसलिए एक दो तीन चार पांच ताकि हमें एक मिल जाए तो यह क्या होगा eo केमिस्ट्री तो यह r है
यह भी r है

Pkutor@IITK

इसलिए दो r तीन r पहले हमें chirality देना होगा
दो r तीन दो एथिल तीन मिथाइल पेंटा नल हैं
इसलिए यह यू पैक है अब हम प्रतिक्रियाशील प्रतिक्रियाशीलता पर चर्चा करेंगे जैसा कि आप कार्बोनिल समूह को जानते हैं थोड़ा बुनियादी है
इसलिए यह कमजोर आधार है
इसलिए यदि आप एसिड डालते हैं तो क्या होता है
यह कार्बोनिल समूह प्रोटोनेट हो जाता है और इसे सक्रिय कार्बोनिल समूह कहा जाता है अब यह सक्रिय कार्बोनिल समूह यहां आप कमजोर न्यूक्लियोफाइल पर प्रतिक्रिया कर सकते हैं क्योंकि कमजोर न्यूक्लियोफाइल माता-पिता कार्बोनिल यौगिक के साथ प्रतिक्रिया नहीं करेंगे।

लेकिन इस सक्रिय कार्बोनिल समूह कमजोर न्यूक्लियोफाइल फाइलों जैसे आर 2
ओएस के साथ प्रतिक्रिया करेगा जो अल्कोहल पानी है और फिर आप आरओएच को बिंदु आर प्राप्त कर सकते हैं,
इसलिए इसे एसिटाइल कहा जाता है जब यह अल्कोहल या हाइड्रेट्स
एसिटाइल के साथ होता है और पानी के साथ इसे हाइड्रेट कहा जाता है,
इसलिए हम चर्चा कर सकते हैं एसीटोन जैसा एक उदाहरण यदि आप h3o plus डालते हैं तो क्या होता है कि यह समूह प्रोटोनेट हो जाते हैं और यह अब इसके प्रतिध्वनि रूप में है यदि आप पानी डालते हैं जो पहले से ही पानी नहीं है यहाँ तो पानी अब प्रतिक्रिया करेगा इसे देखने के लिए
इसलिए पहले सकारात्मक चार्ज होगा और अब एच माइनस लिबरल के बाद इतना माइनस एच प्लस आपको हाइड्रेट मिल जाएगा ठीक है अब हम एसिटल्स पर चर्चा करेंगे और चक्रीय एसिटाइल चक्रीय एसीटल अधिक स्थिर हैं एसाइक्लिक एसिटल्स जैसे कि यदि आप एच प्लस की उपस्थिति में एथिलीन डायोल के साथ इस कीटोन की प्रतिक्रिया करते हैं तो यह आपको मिलता है
इसलिए यह चक्रीय एसिटल है और स्थिरता के कारण एक रक्षा समूह के रूप में कार्य करता है
इसलिए यह चक्रीय एसिटाइल एलियंस और कीटोन के समूह संभावित समूह की रक्षा के रूप में उपयोगी है।

क्यों क्योंकि एसिटल
अम्लीय परिस्थितियों में हाइड्रोलाइज हो जाते हैं लेकिन मजबूत आधारों और न्यूक्लियोफाइल के लिए स्थिर होते हैं और वे आसानी से बनते हैं, वे आसानी से एल्डिहाइड और कीटोन बनते हैं और हम पहले ही बता चुके हैं कि वे
हाइड्रोलाइज्ड हैं
इसलिए इसे आसानी से संरक्षित किया जा सकता है
इसलिए ये गुण अच्छे हैं और वह
यही कारण है कि इसे आदर्श सुरक्षा समूह कहा जाता है,
इसलिए अब हम कुछ एप्लिकेशन को कई बार देखेंगे यदि आप एल्डीहाइड वाले अभिकर्मक का उपयोग करना चाहते हैं तो क्या होगा ई समूह और उस एल्डिहाइड को एसिटेट से संरक्षित किया जाना चाहिए और बाद में इसे संरक्षित किया जा सकता है
जैसे कि यदि आप इसे साइक्लोहेक्सानोन से तैयार करना चाहते हैं तो आप इसे कैसे तैयार करते हैं,
इसलिए यदि
आप इसे देखते हैं यदि आप यहां डिस्कनेक्ट करते हैं तो आपको एक न्यूक्लियोफाइल की आवश्यकता होती है और यह इलेक्ट्रोफाइल है और
आप इस यौगिक ब्रोमो से शुरू कर सकते हैं क्योंकि आपको यहां एक न्यूक्लियोफाइल की आवश्यकता है और स्पष्ट रूप से ग्रिग्नार्ड है,
इसलिए यदि आप इसे मैग्नीशियम के साथ प्रतिक्रिया करते हैं तो एल्डिहाइड प्रतिक्रिया करेगा
इसलिए आपको क्या
करना है पहले आपको इस एल्डिहाइड समूह की रक्षा करनी होगी और अब यदि आप मैग्नीशियम ईथर डालें तो आपको गिगेंटन मिलता है अब आप साइक्लोहेक्सानोन के साथ प्रतिक्रिया कर सकते हैं
इसलिए साइक्लोहेक्सानोन के साथ प्रतिक्रिया के बाद और आप
हाइड्रोलिसिस कर सकते हैं जो आपको यह उत्पाद मिलता है ताकि आप यहां देख सकें कि एल्डिहाइड समूह
यह केटो एल्डिहाइड है और एल्डिहाइड समूह अछूता है लेकिन कीटोन समूह
कम किया जाना है ताकि ज्ञात अभिकर्मकों के साथ संभव नहीं है
इसलिए आपको क्या करना है आपको
एल्डिहाइड की रक्षा करनी है,
इसलिए यदि आप लाल हैं तो आपको इसे अभी रखना होगा यूस सोडियम बोरोइडाइट और फिर हाइड्रोलिसिस एसिड हाइड्रोलिसिस में फिर आपको एल्डिहाइड वापस मिल जाता है,
इसलिए यहां कीटोन की उपस्थिति में एल्डिहाइड पर एसिटल उत्पादन चुनिंदा रूप से किया जा सकता है,
इसलिए हाइड्रोलिसिस जैसे एसिटल्स के कुछ और उदाहरणों पर सवाल उठाया जा सकता है
कि यदि आप हाइड्रोलिसिस करते हैं यह एक उत्पाद क्या होगा तो यहां यदि आप एसिड डालते हैं तो क्या होता है
एच प्लस एक ऑक्सीजन प्रोटोनेट हो जाएगा और एक बार ऑक्सीजन प्रोटोनेटेड

Prutor@IITK

हो जाएगा तो यह खुल जाएगा ताकि आपको यहां ऑक्सोनियम आयन मिल जाए जो अब पानी पर हमला करेगा और शुरू में इसे प्रोटॉन किया जाएगा हमले के बाद यह पानी और फिर
इस ऑक्सीजन को प्रोटॉन करना पड़ता है और फिर आपको अपना डायोल प्लस बेंच और लेड मिलता है,
इसलिए यह सवाल पूछा जा सकता है कि यदि आप
इस एसिटाइल का हाइड्रोलिसिस करते हैं तो आपको क्या मिलेगा, तो आपको बेंजाल्डिहाइड और एक मिलेगा तीन
प्रोपेन डायोल एक और सवाल पूछा जा सकता है कि यदि आप पीसीसी करते हैं तो एच 3 ओ प्लस और फिर इथेनॉल और अम्लीय स्थिति
इसलिए यदि आप पीसीसी पीसीसी करते हैं तो
अल्कोहल को एल्डिहाइड में ऑक्सीकरण करते हैं तो पहले आपको मिलता है यह एक और अब आपके पास दो समूह डबल बॉन्ड के साथ-साथ एल्डिहाइड भी है ताकि आप एक डबल बॉन्ड के साथ-साथ एल्डिहाइड दोनों पर प्रतिक्रिया
कर सकें या हम चरणबद्ध तरीके से भी कर सकते हैं यह संभव है कि यह डबल बॉन्ड प्रतिक्रिया करता है और यह एल्डिहाइड
इस तरह भी है आप सोच सकते हैं कि यह उत्पाद भी संभव है कि एल्डिहाइड हाइड्रेट बनता है और यह
भी बनता है
इसलिए किसी भी तंत्र पर जुर्माना लगाया जाता है और फिर एसिड की स्थिति में क्या होगा
इसलिए एसिड की स्थिति में यह
एल्डिहाइड पर प्रतिक्रिया करेगा या यह यहां एल्डिहाइड हाइड्रेट पर प्रतिक्रिया करेगा।
पानी खत्म हो जाएगा
और यहां यह चक्रीय यौगिक बनेगा
इसलिए यह हेमिसिएटल है और अब यदि आप इथेनॉल से भरपूर और अम्लीय स्थिति में डालते हैं तो पानी खत्म हो जाएगा और आपको यह मिल
जाएगा, पानी खत्म हो जाएगा और फिर इथेनॉल प्रतिक्रिया करेगा
इसलिए यह एसिटल है एक और अनुप्रयोग हम सोच सकते हैं कि
इसलिए यदि आप यहां उत्पाद संरचना देखते हैं
एल्डिहाइड बरकरार है और डबल बॉन्ड को डाइकेटोन होना चाहिए तो डबल बॉन्ड हम जानते हैं k माइनर चार
क्षार कोई शर्त नहीं है कि यह डायोल दे सकता है और फिर क्रोमियम ऑक्सीकरण कीटोन दे सकता है
लेकिन अगर आप कैमरा लगाते हैं तो एल्डिहाइड ऑक्सीकृत हो जाएगा
इसलिए आपको
पहले एल्डिहाइड को संरक्षित करना होगा और अब आप एच माइनस के लिए पर्याप्त सुन सकते हैं फिर आप उसकी डायल और पीसीसी ऑक्सीकरण या क्रो 3 या जोन्स ऑक्सीकरण क्रो 3 एच प्लस प्राप्त करें और अब जलीय एसिड एसिटल का हाइड्रोलिसिस आपको इस एल्डिहाइड को एक और प्रतिक्रिया देगा जो
कि एसिटाइल एक्सचेंज भी महत्वपूर्ण है,
इसलिए यदि अणु में एक हाइड्रॉक्सिल समूह है
तो यह इंट्रामोल्युलर प्रतिक्रिया कर सकता है और अम्लीय स्थिति के तहत यह विनिमय कर सकता है
इसलिए एक उदाहरण हम देख सकते हैं यदि आप देखते हैं कि यहां एक हाइड्रॉक्सिल समूह है और
यह एसिटल मोटिफ है अब यदि आप एसिड डालते हैं तो क्या होगा यदि आप एसिड डालते हैं तो आप देखते हैं हम पहले
ही चर्चा कर चुके हैं कि यह कैसे प्रोटोनेटेड हो जाता है और रिंग को खोलता है जिससे यह एक
ऑक्सोनियम आयन उत्पन्न करता है
इसलिए यहां भी यह तेजी से ऑक्सिनियम आयन उत्पन्न करता है जैसे कि यह प्रोटोनेटेड होता है
इसलिए ऑक्सीडियम आयन बनता है और यह एल्क ओहोल
है तो अब एक दो तीन चार पांच तो यह इंट्रामोल्युलर प्रतिक्रिया होगी और
आपको यह यौगिक एच प्लस मुक्ति के बाद मिलता है
इसलिए यह ऑक्सीजन यहां है इसलिए
यह यहां एसिटाइल बनाता है
इसलिए यह महत्वपूर्ण है कि आपको सावधान रहना होगा
कि जब आप अणु में अल्कोहल है तो अम्लीय स्थिति के तहत यह एक्सचेंज कर सकता है एक और प्रतिक्रिया यह है कि यह आंतरिक
लिथर आंतरिक लिथर है और सवाल यह है कि एच 3 ओ प्लस
उत्पाद क्या होगा हम मेथनॉल को यहां एक लिथर में डाल सकते हैं अगर आप एच प्लस डालते हैं तो यह इस तरह से प्रतिक्रिया करेगा
,
इसलिए पहले हमने एसिटल देखा है, लेकिन यहां यह संयुग्मन है,
इसलिए यहां एक ऑक्सीडियम आयन भी बनेगा, अब यहां पानी जुड़ जाएगा अब यह फोटॉन एक्सचेंज करेगा
इसलिए यह मेथॉक्सी समूह में जाएगा।
और
इसलिए आपको पहले कीटोन मिलता है
इसलिए आपको कीटोन मिलता है और जब कीटोन बनता है तो क्या होता
है इस हाइड्रोजन की अम्लता बढ़ जाती है

इसलिए यह अम्लीय
स्थिति में होगा यह प्रोटॉन हो जाएगा और पानी खत्म हो जाएगा ताकि आप इस उत्पाद को प्राप्त करें ताकि वर्णमाला असंतृप्त कीटोन बन जाए
इसलिए एल्डोल और कान्ये
प्रतिक्रियाएं भी उपयोगी प्रतिक्रिया हैं हम पहले ही चर्चा कर चुके हैं
इसलिए अब हम कुछ
एप्लिकेशन और इंट्रा आणविक संस्करण भी देखेंगे,
इसलिए इंट्रा आणविक एल्डोल भी उपयोगी प्रतिक्रिया है
इसलिए इंट्रा आणविक एल्डोल का मतलब है दो कार्बोनिल
समूह इस तरह एक ही अणु में होंगे
इसलिए यह एक पांच डाइकेटोन प्रणाली है
या आप इसे एक दो तीन चार पांच छह सात नाम दे सकते हैं
इसलिए यह दो छह एफ 10 डायोन है यदि आप एल्डोल प्रतिक्रिया के लिए सोडियम हाइड्रॉक्साइड डालते हैं तो
क्या होगा तो आप देख सकते हैं कि यह एक सममित अणु है
और एनोलेट या तो यह हाइड्रोजन बना सकता है या इस हाइड्रोजन को अमूर्त किया जा सकता है और नकारात्मक चार्ज बनाता है और अब यह एक अगर यह
एक नकारात्मक चार्ज उत्पन्न करता है यदि पांच घंटे से अधिक अवक्षेपित हो जाता है तो आपको यह मिलता है एक और अगर सात एच प्लस
डिप्रोटोनेटेड हो जाता है तो आप इसे अभी प्राप्त करते हैं यदि आप इसे अभी देखते हैं यदि आप
यहां प्रतिक्रिया करना चाहते हैं तो एक दो तीन चार यह चार होगा सदस्य तो यह दूसरी ओर अस्थिर है
यदि आप एक दो तीन चार पांच छह देखते हैं तो यहां यदि यह प्रतिक्रिया करता है तो आपको छह सदस्य मिलते हैं
इसलिए यह प्रशंसनीय मार्ग होगा और अब आपको इस हमले के बाद प्रतिक्रिया के बाद
मिलता है।
छह सदस्यीय भाषाविद् फॉर्म ओ माइनस यह मान लीजिए एक दो तीन चार पांच छह सात तो आप देखते हैं कि यह सात है छह पांच चार तीन दो एक तो यह दो
अब एक चतुर्धातुक केंद्र बन गया है और अब यह एल्डोल उत्पाद है जल उपचार के बाद एल्डोल है और अगर आप इसे गर्म करते हैं तो अगर आप इसे गर्म करते हैं तो निर्जलीकरण हो जाएगा और आपको
वर्णमाला असंतृप्त कीटोन मिल जाएगी
इसलिए यह आह एक पांच कीटो सिस्टम है अब हम
कीटो सिस्टम के लिए भी एक पर चर्चा कर सकते हैं
इसलिए इसे एक का समर्थन करें ताकि यह एक दो तीन चार हो पांच छह तो दो पांच दो पांच हेक्स और नीचे तो अगर आप यहां
सोडियम हाइड्रॉक्साइड डालते हैं तो यह यहां भी अवक्षेपित हो जाएगा क्योंकि
यह तीन सदस्यीय अंगूठी उत्पन्न करेगा लेकिन यह पांच सदस्यीय उत्पन्न करेगा
और इसी तरह आपको यह कॉम्प प्राप्त होगा इतना अशुभ तो h2 और फिर यह पांच सदस्यीय अंगूठी अब बनेगी यदि आप एक चक्र डालते हैं जो पहले से ही
चक्रीय यौगिक इस तरह एक dicato प्रणाली के साथ है तो यहां भी यह एक पांच एक दो तीन
चार पांच है और यह छह है दस सदस्यीय अंगूठी तो हम एक दो तीन चार पांच छह सात आठ नौ दस की तरह नंबर दे सकते हैं और अब यदि
आप सोडियम हाइड्रोक्साइड डालते हैं तो उत्पाद क्या होगा पिछली बार की तरह हमने एसाइक्लिक केस देखा
है छह सदस्य रिंग फॉर्म यहां भी छह हाइड्रोजन लाल पर डिपोटेंट होगा और
यह कार्बोनिल समूह पर प्रतिक्रिया करेगा और यह छह सदस्यीय रिंग बन जाता है और यह
भी छह सदस्यीय होता है
इसलिए यह काफी स्थिर होता है
इसलिए दो छह सदस्य रिंग बनेंगे और यह वाट क्षमता है
इसलिए 1 2 3 4 5 6 7 8 नौ दस तो यह एक
कार्बन अब यहां आता है और यह पांच दो टुकड़े और कार्बोनिल समूह
इसलिए अब यदि आप इसे गर्म करते हैं तो एल्डोल
संक्षेपण उत्पाद बन जाएगा ताकि आपको यह लिनोन एक और प्रतिक्रिया मिले जिससे हम
कनस्तर प्रतिक्रिया पर चर्चा करना चाहते हैं टी हम जानते हैं कि यह एक रेडॉक्स प्रतिक्रिया है और कार्बोनिल समूह कार्बोनिल यौगिक जिसमें कोई अल्फा हाइड्रोजन नहीं होता है, प्रतिक्रिया करेगा और मजबूत आधार की भी आवश्यकता होती है,
इसलिए कुछ साल पहले एक प्रश्न आया था
कि यदि आप एसीटैल्डिहाइड और चार समकक्ष फॉर्मलाडेहाइड
को बुनियादी परिस्थितियों में डालते हैं जो कि qh स्थिति है।
उत्पाद क्या होगा

इसलिए यदि आप देखते हैं
कि एसिटालडिहाइड में तीन अल्फा हाइड्रोजन हैं और फॉर्मल्डेहाइड के चार समकक्ष हैं,
तो तीन समकक्ष एल्डोल प्रतिक्रिया में भाग लेंगे और अंतिम समकक्ष हम
कनस्तर प्रतिक्रिया में भाग लेंगे,
इसलिए पहले आपको यह मिल जाएगा एक अणु प्रतिक्रिया करता है तो दूसरा अणु अब आता है यदि आप इसे देखते हैं तो
कोई अल्फा हाइड्रोजन नहीं है यह चतुर्धातुक केंद्र नहीं अल्फा हाइड्रोजन है और
अब वाहक प्रतिक्रिया होगी और चूंकि फॉर्मलाडेहाइड एक छोटा एल्डिहाइड है और
इसमें स्टेरिक प्रतिकर्षण नहीं है
इसलिए यह मुख्य रूप से दाता के रूप में कार्य करता है
इसलिए हाइड्राइड वितरित
करेगा
इसलिए सोडियम हाइड्रॉक्साइड इसके साथ प्रतिक्रिया करेगा तो आप इस पर जाएं तो यह सही है ताकि आपको यह उत्पाद ch2oh
मिल
जाए,
इसलिए यह ch2h कन्या तीर से आया है और अन्य तीन एल्डोल से आए हैं,
इसलिए यह सममित अणु एक और प्रतिक्रिया है जिसका आपने अध्ययन किया है कि हलोजन है
इसलिए हम एक उदाहरण पर चर्चा करेंगे
वर्चस्व का तो क्या होता है मान लीजिए कि यदि आप इस कीटोन को देखते हैं तो यह आधार के बाद है आप
यहां एक न्यूक्लियोफाइल उत्पन्न कर सकते हैं
इसलिए यह न्यूक्लियोफिलिक केंद्र है लेकिन जब आप एसिड और ब्रोमीन की स्थिति डालते हैं तो मान लीजिए कि
एक समतुल्य है तो आप इसे प्राप्त करते हैं
इसलिए यह केंद्र अब इलेक्ट्रोफिलिक केंद्र है पहले यह एक न्यूक्लियोफिलिक था अब
यह इलेक्ट्रोफिलिक है और अब आप कई न्यूक्लियोफाइल कर सकते हैं जो आप इस स्थिति में प्रतिक्रिया कर सकते हैं जैसे
यदि आप इस एमाइन डाइमिथाइल के साथ प्रतिक्रिया करते हैं तो मेरा मतलब है कि आपको यह यौगिक मिलता है क्योंकि हीरा तत्व
कार्बोनिल के साथ प्रतिक्रिया नहीं करता है
क्योंकि यह है यहां अधिक प्रतिक्रियाशील है और अब आप इसे प्राप्त करते हैं प्रश्न यह है कि इस यौगिक को कैसे प्राप्त किया जाए इस
मामले में आपको यहां डिस्कनेक्ट
करना होगा और यदि आप नहीं करते हैं तो माइनस प्लस मुर्गी आपको मिलती है और यदि आप प्लस प्लस डालते हैं तो वास्तव में डबल
बॉन्ड होता है जिसे आप डाल सकते हैं और यह इमिनियम आयन है और बुनियादी स्थिति के तहत यदि आप एसिटोफेनोन और सेमिनियम
आयन में प्रतिक्रिया करते हैं तो आपको
यह बॉन्ड मिल सकता है
इसलिए यह उन्मत्त प्रतिक्रिया है अब ठीक है अंत में हम ओजोनोलिसिस पर चर्चा करेंगे,
इसलिए परागों का ओजोनोलिसिस बहुत महत्वपूर्ण है परागों का ऑर्गेनोलिसिस हम
कुछ उदाहरणों के साथ चर्चा करेंगे मान लीजिए कि यदि आप लकड़ी का
विश्लेषण करते हैं तो जिंक एसिड का रिडक्टिव काम आप एसिटिक एसिड भी दे सकते हैं तो उत्पाद क्या होगा तो आप यहां
देख सकते हैं कि यहां तीन डबल बॉन्ड हैं और क्षैतिज रूप से इसका मतलब है कि आपको
दो कार्बोनिल समूह द्वारा विस्थापित करना होगा,
इसलिए यदि आप
यहां कार्बोनिल समूह देते हैं तो आप यहां एक कार्बोनिल और यहां एक कार्बोनिल देख सकते हैं, इसलिए
यह एल्डिहाइड है स्केटोन और अब एक कार्बोनिल यहां आएगा,
इसलिए कुल
तीन अणु होंगे
इसलिए यह एक अणु है
इसलिए दूसरा यह पक्ष एल्डिहाइड
इस तरफ फिर से केतु और फॉर्मलाडेहाइड आएगा,
इसलिए यदि आप फिर से क्षैतिज स्थिति में एक्ट पॉली में
आपको कई कार्बोनिल यौगिक मिलते हैं,
इसलिए यह उपयोगी प्रतिक्रियाएं हैं और
हम कुछ समस्याओं पर चर्चा कर सकते हैं,
इसलिए समस्या यह है कि बीटा मिडसिन में कोई ट्रिपल बॉन्ड नहीं है,
इसलिए केवल डबल बॉन्ड है और इसका आणविक सूत्र c
10 h 16 है और कब बेवकूफ प्लैटिनम के साथ इलाज किया जाता है 2 6 डाइमिथाइल ऑक्टेन बनता है
इसलिए यह 2 6 डाइमिथाइल ऑक्टेन उपकरण है ठीक है इस तरफ एक दो तीन चार पांच छह सात आठ तो
यह दो छह डाइमिथाइल ऑक्टेन अब बनता है जब इसे ओजोन के साथ ओजोन उपचार के साथ इलाज किया जाता है एसिडिक जिंक

NPTEL@IITK

वर्कअप के बाद a बनता है c5h6o3 एसीटोन और दो तुल्यता फॉर्मलाडेहाइड, तो सवाल यह है कि
मेथिन बिटुमेन की संरचना समान क्या है,
इसलिए आप देख सकते हैं कि यह ढांचा यह है कि अब आपको डबल
बॉन्ड लगाना है तो इसकी डिग्री क्या होगी असंतृप्ति तो पहले आपको गणना करनी होगी कि कितने डबल
बॉन्ड मौजूद होंगे,
इसलिए यदि आप इस सामान्य 10 10 कार्बन को यहाँ देखते हैं तो यह c 10 h 22 और h माइनस होगा
इसलिए माइनस c 10 की डिग्री 16 है।
6 हाइड्रोजन तो 86 है और आपको 2 से विभाजित करना है
इसलिए 6 से 2
बराबर 3 के बराबर है,
इसलिए तीन दोहरे बंधन मौजूद होंगे क्योंकि यह पूरी तरह से संतृप्त
प्रणाली है c 10 h 22 2 6 डाइमिथाइल ऑक्टेन है और आपको इसकी गणना करने के लिए असंतृप्ति है।

कितने हाइड्रोजन को दो से विभाजित किया जाता है तो छह हाइड्रोजन आ रहा है
इसलिए एक डबल एक
लीवर दो हाइड्रोजन होता है जब यह बनता है तो तीन तीन डबल
बॉन्ड मौजूद होते हैं और अब आप देख सकते हैं कि यह फॉर्मल्डेहाइड की दो समानता है इसलिए
दो समकक्ष फॉर्मेल्डिहाइड का अर्थ है टर्मिनल तो इसका मतलब है कि टर्मिनल मिथाइल समूह
पर यहां विचार किया जाना चाहिए और यदि आप एसीटोन एसीटोन संरचना देखते हैं तो यह एसीटोन है
इसलिए एसीटोन आप देख सकते हैं कि यह इस से आ सकता है क्योंकि यहां मूल भाव है मैंने कहा कोई
बात नहीं क्योंकि यहां यदि आप देखते हैं कि यह एसीटोन नहीं आएगा तो सबसे अधिक संभावना है कि
डबल बॉन्ड होंगे
इसलिए अब यहां एक डबल बॉन्ड है यदि आप मानते हैं कि फॉर्मल्डेहाइड की दो
समानताएं फॉर्मलडे वाई बन जाएंगी टर्मिनल वन से ही बनेगी
इसलिए अब एक बार डबल लगाने के बाद
आपको यहां डबल लगाना होगा क्योंकि इससे फॉर्मलाडेहाइड मिलेगा और यहां भी क्योंकि यह फॉर्मलाडेहाइड
देगा
इसलिए यह विटामिक्स दवा की संरचना होगी
और अब ए की संरचना क्या
होगी तो यह बीटा दवा होगी और वसीयत की संरचना ऐसी होगी यदि आप यहां विश्लेषण के साथ करते हैं तो
आपको एल्डिहाइड मिलता है, हाँ आपको कीटो मिलेगा और यहां आपको एक सीसा मिलेगा तो यह एक c5 है h6o3 तो यह एक है
और यह
बीटा है
इसलिए आपको पहले छोटे अंश को देखना होगा ताकि एसीटोन आप
देख सकें कि यह टुकड़ा यहां से उत्पन्न हो सकता है और टर्मिनल मिथाइल समूहों से फॉर्मलाडेहाइड
केवल
इसलिए टर्मिनल स्थिति में आपको डबल बॉन्ड डालना होगा और यहां आपको
एक डबल लगाना होगा ताकि हम एक और समस्या पर चर्चा कर सकें,
इसलिए यह ctn a6 a16 भी है,
इसलिए यह a है और अब यह h2 प्लैटिनम के साथ प्रतिक्रिया करता है, यह ठीक तब होगा जब a को ओजोन अम्लीय जस्ता यौगिक
c और एक अन्य उत्पाद के साथ व्यवहार किया जाता है।
प्रश्न n संरचना क्या है ठीक है
संरचनाएं दी गई हैं
इसलिए b संरचना दी गई है
इसलिए यह b है
इसलिए यह bb संरचना दी गई है और
c संरचना भी दी गई है
इसलिए c संरचना यह है
इसलिए यह c है
इसलिए यह संपूर्ण ah ढांचा है यहां अब
आपको दोहरा बंधन लगाना है,
इसलिए यहां लिखा है कि कैमिनो 4 के साथ प्रतिक्रिया करने पर यह नहीं होता है, यह
ओमेगा के लिए केमिन को अवक्षेपित करने के लिए भूरा देता है
इसलिए भूरा अवक्षेप या पी ऐसा नहीं हो सकता है इसका मतलब है कि

दोहरे बंधन मौजूद हैं तो असंतृप्ति यहां भी आपको गणना करनी होगी
 इसलिए यहां भी असंतृप्ति की डिग्री की गणना करनी होगी इसलिए
इसी तरह c 10 h 22 माइनस 10 h 16 h 6 के बराबर है और इसका मतलब है कि छह बटा दो
तीन के बराबर है अब b की संरचना दी गई है
 इसलिए b में शामिल है एक चक्र तो यह चक्र एक
असंतृप्ति है
 इसलिए दोहरे बंधनों की संख्या तीन ऋण एक होगी
 इसलिए यह चक्र के साथ है
इसलिए दो दो दोहरे बंधन मौजूद हैं और यह मुख्य एल्डिहाइड घटक आ रहे हैं
इसलिए यदि आप इसे यहां देखते हैं तो आप इसे देखें एक दो थ री फोर तो यह चार आ रहा है
और यह एक दो तीन चार पांच छह
 इसलिए यदि आप एक और छह को जोड़ते हैं तो आपको एक अच्छा छह सदस्य की अंगूठी मिलती है
इसलिए पहले आपको एक और छह को जोड़ना होगा
 इसलिए यदि आप एक और छह को जोड़ते हैं तो ऐसा क्या होता है एल्कीन इस तरह होगा और यह
 इसलिए यहां आप इसे अभी कनेक्ट करते हैं इसलिए
यह एक दो तीन चार पांच छह है तो क्या होता है यह एक और छह आह यहां आप
मूल सहायता के तहत डबल बांड डालते हैं यह अब यह देगा यह है यहां कार्बोनिल
समूह और यदि आप यहां दोहरा बंधन लगाते हैं तो ढांचा तैयार हो जाएगा
ताकि संरचना इतनी संरचना तक पहुंच सके कि यह
 इसलिए है क्योंकि आपको एक डबल कार्बन डालना है
एक कार्बन आपको लाना है
 इसलिए सी यह है और दूसरा उत्पाद है
 इसलिए यदि आप यहां मूल करते हैं तो
यह यहां इतालवी रहेगा लेकिन यहां यदि आपने टर्मिनल डबल बॉन्ड देखा है
तो हमने फॉर्मल्डेहाइड का निर्माण किया है,
 इसलिए एक और यौगिक फॉर्मल्डेहाइड होगा, अब हम कुछ सामान्य उदाहरण पर चर्चा करते
हैं ऑक्सीकरण में कमी
 इसलिए इस मिश्र धातु समूह की तुलना की जा सकती है
एल्केन के लिए और हम इस स्थिति को जानते हैं
 इसलिए एक जस्ता यह रासायनिक
क्लेमेंटाइन स्थिति है जस्ता अमलगम एसिड वातानुकूलित है बुनियादी
स्थिति ज्वालामुखी है कि अब हम जानते हैं कि कमी हम सोडियम आयोडाइड या लिथियम एल्यूमीनियम हाइड्राइड जानते हैं और डी यहां आप होंगे
एक टॉर्सिल ग्रुप ट्रांजिट कोलाइडल रखना है और फिर ओह ग्रुप को एल्केन में हटाया जा सकता है
फिर लिथियम एल्युमिनियम हाइड्राइड या सोडियम बोराइड दूसरा यह है
 इसलिए ये संतुलन नहीं हैं
बस अल्कोहल को एसिड कहते हैं,
 इसलिए सेकेंडरी अल्कोहल एक ही बीसी है यहाँ ऑक्सीकरण एसिड से कीटोन में हो रहा है
वे एसिड क्लोराइड से कीटो तक तो यह क्या होगा यह रेजेनमैन स्थिति है
h2 पैलेडियम bsf4 क्या होगा bb pcc हो सकता है शायद c वह लिथियम एल्युमिनियम
हाइड्राइड या सोडियम बोरोइडाइट होगा d ऐसा क्या होगा d   अगला ड्रा इसे फिर से करें ताकि हाइड्रोजन पैलेडियम सल्फेट
पैलेडियम बीएस सपोर्ट सॉरी पैलेडियम बीए सपोर्ट
बी पीसी होगा सी लिथियम एल्युमिनियम हाइड्राइड या सोडियम क्लो होगा ऑक्सीकरण के लिए राइड डी सी पेरोक्साइड या एच टू शीयर होगा और आप एसिड क्लोराइड से जुड़े होंगे
आप लिख सकते हैं एफ होगा आर डैश एमजीबीआर फिर अम्लीय पानी का कप क्या होगा जीजी
होगा दो बराबर आर डैश लिडन थीटा और क्या होगा एचएच बनें आप घन दर या कैडमियम डाल सकते हैं
 इसलिए घन
दर सबसे लोकप्रिय है
 इसलिए धन्यवाद