

আইআইটি পালস বিশেষ অধিবেশনে স্বাগতম তাই  
আজ আমরা অ্যালডিহাইড এবং কিটোন নিয়ে আলোচনা করব  
তাই প্রথমে আমরা আলোচনা করব আহ আপনি প্যাক নামকরণ এবং কখনও কখনও ধরুন আপনার কাছে এই যৌগটি  
একটি কেটোন আছে  
তাই আপনি যদি দীর্ঘতম চেইনের সংখ্যা দেখেন তাহলে  
এটি একটি দুই তিন চারের মত আসে পাঁচ ছয় সাত আট এবং এখন যদি আপনি  
ডাবল ওয়ান নেন তাহলে এটি হয়ে যায় ছয় ড্যাশ সেভেন ড্যাশ এখন এই যৌগটির আপনি প্যাক  
নামকরণ হবে  
তাই এটি একটি প্রতিস্থাপক হিসাবে আসবে তাই  
আপনাকে সবচেয়ে দীর্ঘ চেইন বিবেচনা করতে হবে এবং এখানে এটি  
তাই হবে ফাইভ  
গ্রুপ একটি প্রতিস্থাপন আছে  
তাই পাঁচটি ফিনাইল দুই অক্টা এখন পরিচিত যদি আপনি এখানে একটি হাইড্রক্সি গ্রুপ রাখেন এইভাবে এক দুই তিন চার পাঁচ  
ছয় সাত আট এবং 6  
ড্যাশ 7 ড্যাশ  
তাই এখানেও এটি দীর্ঘতম চেইন  
তাই আপনাকে এটি নিতে হবে শুধুমাত্র একটি এবং  
এই গ্রুপটি হাইড্রোক্সিমিথ ইথাইল  
তাই 5 1 হাইড্রক্সি ইথাইল আবার দুটি অক্টানল বা অকটোন দুটি একটিও ঠিক আছে  
এখন আপনি যদি এই যৌগটি এই যৌগটি গ্রহণ করেন তবে কী হবে এখানে দুটি কার্বনাইল  
গ্রুপ রয়েছে  
তাই এখন আপনার কাছে আছে এই চেইনটি নিতে কারণ এখানে কিটোন গ্রুপ আছে  
তাই এটি  
আপনাকে এখন নম্বর নিতে হবে এক দুই তিন চার পাঁচ ছয় সাত এবং এটি বিকল্প কিন্তু  
যদি আপনি এই দিকটি নেন তাহলে কি হবে এই পাঁচটি আহ উচ্চ অবস্থান পায় প্রোফাইলটি  
বিকল্পভাবে আসতে পারে যদি আপনি এই দিক থেকে এক দুই তিন চার পাঁচ ছয় সাতটি নেন ঠিক আছে আমি আবার আঁকব  
তাই হ্যাঁ এখন আপনি যদি এই দিক থেকে নেন  
এক দুই তিন চার পাঁচ ছয় সাত তাহলে নামকরণ কী হবে কারণ  
এই দিকটি আসছে তিন আহ এবং এই দিকে এটি পাঁচটি আসছিল  
তাই আপনাকে  
শুধুমাত্র এই দিকে নিতে হবে  
তাই এটি তিনটি প্রোফাইল তিনটি প্রোফাইল আসবে এখন এটি হেপ্টেন  
তাই হেপ্টেন এখন দুই এবং ছয় পজিশন কিটো  
গ্রুপ আছে  
তাই হেফটেড দুটি ছয় ডায়ন এখন যদি আপনি অ্যালডিহাইড নেন এই দিকটি  
তাই এখন নামকরণ কি হবে এই অ্যালডিহাইড গ্রুপটি এখানে প্রধান গ্রুপ  
এবং এটি দীর্ঘতম চেইন এক দুই তিন চার পাঁচ ছয় সাত আট  
তাই এটি দীর্ঘতম  
চেইন এবং এই পাশে কিটোন গ্রুপ রয়েছে  
তাই শৃঙ্খলে আপনার keto গ্রুপ  
অন্তর্ভুক্তির প্রয়োজন নেই কারণ এটি সাতটি হবে  
তাই এখানে কি নামকরণ হবে  
তাই নামকরণটি  
হবে পাঁচটি  
তাই এটি অ্যাসিটাইল গ্রুপ অ্যাসিটিলিন  
তাই এই নামকরণটি হবে পাঁচ পাঁচটি অ্যাসিটাইল এবং এটি অক্ট্যানেল  
তাই এই অ্যালডিহাইড  
তাই পাঁচটি অ্যাসিটাইল  
অক্টানল এখন আমরা কিছু কাইরাল যৌগ দেখতে পাব এই যৌগ ধরুন, যদি এটি রেসিমিক হয় তাহলে শুধু  
আপেক্ষিক স্টেরিওকেমিস্ট্রি বলার জন্য  
তাই এটি হল চক্রাকার বলয় এক দুই তিন চার  
তাই ট্রান্স হাইড্রক্সি সাইক্লোহেক্সেন এবং একটি অবস্থান অ্যালডিহাইড  
সেখানে একটি কার্বালডিহাইড থাকতে পারে এবং যদি এটি শুধুমাত্র কাইরাল ফর্ম হয় তবে  
আপনাকে বলতে হবে এই স্টেরিওকেমিস্ট্রি আসবে 1 r 4r এই একই জিনিস চার হাইড্রক্সির মতো

তাই যদি এটি প্লাস সিরিজ হয় শুধুমাত্র কাইরাল

একটি এন্যান্টিওমার থাকে তবে এটি হবে এই এক আর চার আর এর মত আপনাকে চাইল্ড গ্রুপের সাথে এইরকম কার্বোলাইট আঁকতে হবে

তাই আমি আবার  $ch_3$  আঁকব

তাই এক দুই তিন চার পাঁচ যাতে আমরা একটি পাব

তাই এই স্টার কি হবে ইও কেমিস্ট্রি

তাই এই  $r$

এটাও  $r$

তাই দুই  $r$  তিন  $r$  প্রথমে আমাদের দিতে হবে

চিরালিটি দুই আর তিন দুই ইথাইল থ্রি মিথাইল পেন্টা নাল

তাই এটাই ইউ প্যাক সামান্য বেসিক

তাই এটি দুর্বল বেস

তাই আপনি যদি অ্যাসিড রাখেন তাহলে কি হয়

এই কার্বনিল গ্রুপ প্রোটোনেটেড হয়ে যায় এবং একে বলা হয় অ্যাক্টিভেটেড কার্বনিল গ্রুপ এখন এই অ্যাক্টিভেটেড কার্বনিল গ্রুপ এখানে আপনি

দুর্বল নিউক্লিওফাইলদের বিক্রিয়া করতে পারেন কারণ দুর্বল নিউক্লিওফাইলগুলি প্যারেন্ট কার্বনিল যৌগের সাথে বিক্রিয়া করবে না

কিন্তু এই সক্রিয় কার্বনিল গ্রুপের দুর্বল নিউক্লিওফাইল ফাইলগুলির সাথে প্রতিক্রিয়া দেখাবে যেমন  $r_2$

$os$  যা অ্যালকোহল জল এবং তারপর আপনি  $r$  থেকে  $roh$  বিন্দু পেতে পারেন

তাই এটিকে অ্যাসিটিল বলা হয় যখন এটি অ্যালকোহল বা হাইড্রেট

অ্যাসিটাইল এবং জলের সাথে এটিকে হাইড্রেট বলা হয়

তাই আমরা আলোচনা করতে পারি অ্যাসিটোনের মতো একটি উদাহরণ যদি আপনি  $h_3o$  প্লাস রাখেন তাহলে কি

হয় এই গ্রুপগুলি প্রোটোনেটেড হয়ে যায় এবং এটি এখন এর অনুরণন আকারে যদি আপনি জল রাখেন যা ইতিমধ্যেই

জল টি এখানে তারপর জল এখন প্রতিক্রিয়া করবে এটি দেখতে পেতে

তাই প্রথমে ধনাত্মক চার্জ হবে এবং এখন  $h$  বিয়োগ উদার পরে

তাই এটি এত মাইনাস  $h$  প্লাস আপনি হাইড্রেট পাবেন ঠিক আছে এখন আমরা আলোচনা করব অ্যাসিটাল এবং সাইক্লিক

অ্যাসিটাল চক্রীয় অ্যাসিটাল আরও স্থিতিশীল।

অ্যাসাইক্লিক অ্যাসিটাল যেমন আপনি  $h$  প্লাস এর উপস্থিতিতে এই ক্রটোনকে ইথিলিন ডাইওলের সাথে বিক্রিয়া করলে

আপনি পাবেন

তাই এটি হল সাইক্লিক অ্যাসিটাল এবং স্থিতিশীলতার কারণে এটি একটি সুরক্ষাকারী গোষ্ঠী হিসাবে কাজ করে

তাই এই চক্রীয় অ্যাসিটালগুলি এলিয়েন এবং কেটোনগুলির সম্ভাব্য গ্রুপকে রক্ষা করার জন্য দরকারী

কেন অ্যাসিটালগুলি অ্যাসিডিক অবস্থার অধীনে হাইড্রোলাইজ করবে

কিন্তু শক্তিশালী ঘাঁটি এবং নিউক্লিওফাইলের কাছে স্থিতিশীল এবং তারা সহজেই তৈরি হয় এবং তারা সহজেই অ্যালডিহাইড

এবং কেটোন তৈরি করে এবং আমরা ইতিমধ্যেই বলেছি যে তারা

হাইড্রোলাইজড

তাই এটি সহজেই রক্ষা করা যায়

তাই এই বৈশিষ্ট্যগুলি ভাল এবং এটি

এই কারণেই এটিকে আদর্শ রক্ষাকারী গোষ্ঠী বলা হয়

তাই এখন আমরা কিছু অ্যাপ্লিকেশন দেখতে পাব যে আপনি যদি অ্যালডিহাইডযুক্ত রিএজেন্ট ব্যবহার করতে চান তবে

কী হবে ই গ্রুপ এবং সেই অ্যালডিহাইডকে সুরক্ষিত অ্যাসিটেট করা উচিত এবং পরে এটিকে অরক্ষিত করা যেতে পারে

যেমন আপনি সাইক্লোহেক্সানোন থেকে এটিকে প্রস্তুত করতে চাইলে আপনি কীভাবে এটি প্রস্তুত করেন

তাই যদি

আপনি এটি দেখতে পান যদি আপনি এখানে সংযোগ বিচ্ছিন্ন করেন তবে আপনার প্রয়োজন একটি নিউক্লিওফাইল এবং এটি

ইলেক্ট্রোফাইল এবং

আপনি এই যৌগ ব্রোমো থেকে শুরু করতে পারেন কারণ এখানে আপনার একটি নিউক্লিওফাইল প্রয়োজন এবং সুস্পষ্ট হল

গ্রিগনার্ড

তাই যদি আপনি এটি ম্যাগনেসিয়াম দিয়ে প্রতিক্রিয়া করেন তাহলে অ্যালডিহাইড প্রতিক্রিয়া দেখাবে

তাই আপনাকে যা করতে

হবে প্রথমে আপনাকে এই অ্যালডিহাইড গ্রুপকে রক্ষা করতে হবে এবং এখন যদি আপনি ম্যাগনেসিয়াম ইথার রাখুন

তারপর আপনি গিগান্টন পাবেন এখন আপনি সাইক্লোহেক্সানোনের সাথে প্রতিক্রিয়া করতে পারেন

তাই সাইক্লোহেক্সানোনের সাথে প্রতিক্রিয়া করার পরে এবং আপনি

হাইড্রোলাইসিস করতে পারেন আপনি একইভাবে এই পণ্যটি পাবেন যাতে আপনি এখানে দেখতে পারেন অ্যালডিহাইড গ্রুপ

এটি ক্রটো অ্যালডিহাইড এবং অ্যালডিহাইড গ্রুপটি অস্পর্শ কিন্তু কেটোন গ্রুপ

কমাতে হবে যাতে পরিচিত রিএজেন্টগুলির সাথে এটি সম্ভব নয়

তাই আপনাকে যা করতে হবে আপনাকে

অ্যালডিহাইড রক্ষা করতে হবে

তাই এটি আপনাকে এখনই রাখতে হবে যদি আপনি লাল uce সোডিয়াম বোরোডাইট এবং তারপরে হাইড্রোলাইসিস অ্যাসিড হাইড্রোলাইসিস জুড়ে তারপর আপনি

অ্যালডিহাইড ফিরে পাবেন

তাই এখানে অ্যাসিটাল উৎপাদন কেটোনের উপস্থিতিতে অ্যালডিহাইডে নির্বাচনীভাবে করা যেতে পারে

তাই হাইড্রোলাইসিসের মতো অ্যাসিটালের আরও কিছু উদাহরণে প্রশ্ন করা যেতে পারে

যে আপনি যদি হাইড্রোলাইসিস করেন এটি কি পণ্য হবে

তাই এখানে আপনি অ্যাসিড রাখলে কি ঘটবে

h প্লাস ওয়ান অক্সিজেন প্রোটোনেটেড হবে এবং অক্সিজেন প্রোটোনেট হয়ে গেলে

এটি খুলবে

তাই আপনি এখানে অক্সোনিয়াম আয়ন পাবেন যা এখন পানি আক্রমণ করবে এবং প্রাথমিকভাবে এটি প্রোটোনেটেড হবে আক্রমণের পরে এই জল এবং তারপরে

এই অক্সিজেনটিকে প্রোটোনেট করতে হবে এবং তারপরে আপনি আপনার ডিওল প্লাস বেঞ্চ এবং সীসা পাবেন

তাই এই প্রশ্নটি করা যেতে পারে যে আপনি

যদি এই অ্যাসিটিলসের হাইড্রোলাইসিস করেন তবে আপনি কী পাবেন

তাই আপনি পাবেন বেনজালডিহাইড এবং একটি থ্রি

প্রোপেন ডিওল আরেকটি প্রশ্ন করা যেতে পারে যে আপনি যদি pcc করেন তাহলে h3o প্লাস এবং তারপরে ইথানল এবং অ্যাসিডিক অবস্থা

তাই আপনি যদি pcc করেন তাহলে

অ্যালডিহাইডে অ্যালকোহল অক্সিডাইজ করুন

তাই প্রথমে আপনি পাবেন এই একটি এবং এখন আপনার দুটি গ্রুপ ডাবল বন্ড

পাশাপাশি অ্যালডিহাইড রয়েছে

তাই আপনি একটি ডাবল বন্ড এবং অ্যালডিহাইড উভয়ই প্রতিক্রিয়া বিবেচনা করতে পারেন বা

আমরা ধাপ অনুসারেও করতে পারি এটিও সম্ভব যে এই ডাবল বন্ড প্রতিক্রিয়া করে এবং এই অ্যালডিহাইডটিও

এই রকম আপনি ভাবতে পারেন এই পণ্যটিও সম্ভব অ্যালডিহাইড হাইড্রেট গঠিত হয় এবং

এটিও গঠন করে

তাই যে কোনও প্রক্রিয়াকে জরিমানা করা হয় এবং তারপরে অ্যাসিড অবস্থায় কী ঘটবে

তাই অ্যাসিড অবস্থায়

এটি অ্যালডিহাইডের সাথে প্রতিক্রিয়া করবে বা এটি অ্যালডিহাইড হাইড্রেটের সাথে প্রতিক্রিয়া করবে জল নির্মূল করবে এবং এখানে এই চক্রীয় যৌগ তৈরি হবে

তাই এটি হেমিয়াসিটাল এবং এখন আপনি যদি ইথানল সমৃদ্ধ প্লাস রাখেন

তাই অ্যাসিডিক অবস্থায় জল নির্মূল হয়ে যাবে এবং আপনি এটি পান তাই

পানি নির্মূল হবে এবং তারপর ইথানল বিক্রিয়া করবে

তাই এটি অ্যাসিটাল।

অন্য একটি প্রয়োগে আমরা ভাবতে পারি যে আপনি যদি দেখেন এখানে পণ্যের গঠন

অ্যালডিহাইড অক্ষত আছে এবং ডাবল বন্ডটি ডাইকেটোন হতে হবে

তাই ডাবল বন্ড আমরা জানি k মাইনর ফোর

ক্ষার কোন শর্তে এটি ডিওল দিতে পারে এবং তারপরে ক্রোমিয়াম অক্সিডেশন কিটোন দিতে পারে

কিন্তু আপনি যদি ক্যামেরা রাখেন তাহলে অ্যালডিহাইড অক্সিডাইজ হয়ে যাবে তাই

আপনাকে প্রথমে অ্যালডিহাইডকে সুরক্ষিত করতে হবে এবং এখন আপনি h বিয়োগের জন্য যথেষ্ট শুনতে পাবেন তার

ডায়াল এবং পিসিসি অক্সিডেশন বা cro3 বা জোন্স অক্সিডেশন cro3 h প্লাস পান এবং এখন অ্যাকিয়াস অ্যাসিড

তাই অ্যাসিটালের হাইড্রোলাইসিস আপনাকে এই অ্যালডিহাইডকে আরেকটি প্রতিক্রিয়া দেবে যা এটিও

গুরুত্বপূর্ণ যেটি হল এসিটাইল এক্সচেঞ্জ

তাই যদি অণুতে একটি হাইড্রোক্সিল গ্রুপ থাকে

তারপর এটি ইন্ট্রামলিকুলার বিক্রিয়া করতে পারে এবং অম্লীয় অবস্থায় এটি বিনিময় করতে পারে

তাই একটি উদাহরণ আমরা দেখতে পারি

তাই আপনি যদি দেখেন এখানে একটি হাইড্রোক্সিল গ্রুপ রয়েছে এবং

এটি এখন অ্যাসিটাল মোটিফ যদি আপনি অ্যাসিড রাখেন তাহলে কি ঘটবে

তাই যদি আপনি অ্যাসিড রাখেন তাহলে আপনি দেখতে পাবেন আমরা

আগেই আলোচনা করেছি যে এটি কীভাবে প্রোটোনেটেড হয় এবং রিংটি খুলে দেয়

তাই এটি একটি অক্সোনিয়াম আয়ন তৈরি করে

তাই এখানেও এটি দ্রুত অক্সোনিয়াম আয়ন তৈরি করে

তাই এই প্রোটোনেটের মতো অক্সিডিয়াম আয়ন তৈরি হয় এবং এই এলক ওহল

আছে

তাই এখন এক দুই তিন চার পাঁচ  
তাই এই ইন্ট্রামলিকুলার বিক্রিয়া ঘটবে এবং আপনি  
এই যৌগটি পাবেন h প্লাস লিবারেশনের পরে আপনি পাবেন  
তাই এই অক্সিজেন এখানে আছে  
তাই এটি

এখানে এসিটাইল তৈরি করে

তাই এটি গুরুত্বপূর্ণ যে আপনাকে সতর্ক

থাকতে হবে যখন আপনি অণুতে একটি অ্যালকোহল আছে তাহলে অম্লীয় অবস্থায় এটি বিনিময় করতে পারে আরেকটি  
প্রতিক্রিয়া হল এটি হল ইনর লিথার হল ভিতরের লিথার এবং প্রশ্ন হল যে h3o প্লাস  
আমরা এখানে মিথানলকে লিথারে রাখতে পারি এমন পণ্য কী হবে এছাড়াও আপনি যদি h প্লাস দেন তাহলে এটি এভাবে  
বিক্রিয়া করবে

তাই আগে আমরা অ্যাসিটাল দেখেছি কিন্তু এখানে এই সংমিশ্রণটি রয়েছে

তাই এখানে একটি অক্সিডিয়াম আয়ন তৈরি হবে এখন এখানে জল যোগ হবে এখন এই ফোটন বিনিময় হবে

তাই এটি মেথাক্সি গ্রুপে যাবে এবং

তাই আপনি প্রথমে কেটোন পাবেন

তাই আপনি একটি কেটোন পাবেন এবং কিটোন তৈরি হলে কী ঘটে তখন

এই হাইড্রোজেনের অল্পতা বেড়ে যায়

তাই এটি অ্যাসিডিক

অবস্থায় থাকবে এটি প্রোটোনেটেড হবে এবং জল নির্মূল হবে

তাই আপনি এই পণ্যটি পান যাতে বর্ণমালার অসম্পূর্ণ কেটোন তৈরি হয়

তাই অ্যালডল এবং কানিয়ে

বিক্রিয়াগুলিও কার্যকর প্রতিক্রিয়া আমরা ইতিমধ্যে আলোচনা করেছি

তাই এখন আমরা কিছু

প্রয়োগ এবং ইন্ট্রা আণবিক সংস্করণ দেখতে পাব

তাই ইন্ট্রা আণবিক অ্যালডলও দরকারী প্রতিক্রিয়া

তাই ইন্ট্রা আণবিক অ্যালডল মানে দুটি কার্বোনিল

গ্রুপ একই অণুতে থাকবে

তাই এটি একটি পাঁচটি ডাইকেটোন সিস্টেম

বা আপনি এটির নামকরণ করতে পারেন দুই তিন চার পাঁচ ছয় সাত

তাই এটি এখন দুটি ছয় f10 ডিওন যদি আপনি অ্যালডল বিক্রিয়ার জন্য সোডিয়াম হাইড্রক্সাইড রাখেন তাহলে  
কী হবে

তাই আপনি দেখতে পাচ্ছেন যে এটি একটি প্রতিসম অণু

এবং এনোলেটটি গঠন করতে পারে

তাই এই হাইড্রোজেন বা এই হাইড্রোজেনকে বিমূর্ত করা যেতে পারে এবং ঋণাত্মক চার্জ তৈরি করতে পারে এবং এখন এটি  
যদি

একটি ঋণাত্মক চার্জ তৈরি করে যদি পাঁচ ঘন্টা প্লাস ডিপোটেনেশন হয় তবে আপনি এটি পাবেন এক এবং যদি সাত ঘন্টা

প্লাস ডিপোটেনেটেড হয়ে যায় তাহলে আপনি এখন এটি পাবেন যদি আপনি এখন এটি দেখেন যদি আপনি

এখানে প্রতিক্রিয়া জানাতে চান তাহলে এক দুই তিন চারটি হবে চারটি মেম্বারিং

তাই এটি অস্থির

অন্যদিকে যদি আপনি দেখতে পান একটি দুই তিন চার পাঁচ ছয়

তাই যদি এটি প্রতিক্রিয়া দেখায় তাহলে আপনি ছয় সদস্য পাবেন

তাই এটিই হবে যুক্তিসঙ্গত পথ এবং এখন আপনি এই আক্রমণের পরে প্রতিক্রিয়া পাওয়ার পরে এটি  
পাবেন

তাই একটি ছয় সদস্যের ভাষাবিদ ফর্ম o বিয়োগ এই ধরুন এক দুই তিন চার পাঁচ ছয় সাত

তাই আপনি দেখতে পাচ্ছেন এটি সাতটি ছয় পাঁচ চার তিন দুই এক

তাই এই দুইটি

এখন একটি চতুর্থী কেন্দ্রে পরিণত হয়েছে এবং এখন এটি হল জল চিকিত্সার পরে অ্যালডল পণ্য এবং যদি আপনি এটিকে

গরম করেন তাহলে আপনি যদি এটিকে গরম করেন তাহলে ডিহাইড্রেশন হবে এবং

আপনি বর্ণমালা অসম্পূর্ণ কিটোন পাবেন

তাই এটি একটি আহ ওয়ান ফাইভ কিটো সিস্টেম এখন আমরা

কিটো সিস্টেমের জন্য একটি নিয়ে আলোচনা করতে পারি

তাই এটিকে সমর্থন করুন

তাই এটি একটি দুই তিন চার পাঁচ ছয়

তাই দুই পাঁচ দুই পাঁচ হেক্স এবং নিচে যদি আপনি এখানে সোডিয়াম হাইড্রোক্সাইড রাখেন তাহলে এটি এখানেও ডিপ্রোটোনেটেড হবে কারণ

এটি একটি তিন সদস্যের রিং তৈরি করবে কিন্তু এটি একটি পাঁচ সদস্যযুক্ত রিং তৈরি করবে এবং একইভাবে আপনি এই কম্পানিটি পাবেন আউন্ড

তাই এই অশুভ তারপর  $h_2$  এবং তারপর এই পাঁচটি সদস্য রিং এখন তৈরি হবে যদি আপনি একটি চক্র রাখেন যে ইতিমধ্যেই

সাইক্লিক যোগ আছে একটি ডিক্যাটো সিস্টেমের সাথে এইরকম একটি

তাই এখানেও এটি একটি পাঁচ এক দুই তিন

চার পাঁচ এবং এটি ছয় দশ সদস্যের রিং

তাই আমরা সংখ্যা দিতে পারি যেমন এক দুই তিন চার পাঁচ ছয় সাত আট নয় দশ এবং এখন

আপনি যদি সোডিয়াম হাইড্রোক্সাইড রাখেন তাহলে গুণফল কী হবে গতবারের মতো আমরা অ্যাসাইক্লিক কেস দেখেছি

এখানে ছয় সদস্যের রিং ফর্মটিও ছয় হাইড্রোজেন লালের উপর ডিপোটেন্ট হবে এবং এটি কার্বনাইল

গ্রুপে প্রতিক্রিয়া জানাবে এবং এটি একটি ছয় সদস্যের রিং হয়ে যায় এবং এটি ছয় সদস্যের রিং হয়

তাই এটি বেশ স্থিতিশীল

তাই দুটি ছয় সদস্যের রিং তৈরি হবে এবং এটি ওয়াটেজ

তাই 1 2 3 4 5 6 7 8 নয় দশ

তাই এই একটি

কার্বন এখন এখানে আসে এবং এই পাঁচটি দুই টুকরা এবং কার্বোনিল গ্রুপ

তাই এখন আপনি যদি এটিকে গরম করেন তাহলে অ্যালডল

ঘনীভবন পণ্য তৈরি হবে

তাই আপনি এই লিনোন পাবেন

তাই আরেকটি প্রতিক্রিয়া যা আমরা

ক্যানিস্টার প্রতিক্রিয়া নিয়ে আলোচনা করতে চাই t হ্যাট আমরা জানি যে এটি একটি রেডক্স বিক্রিয়া এবং কার্বনাইল গ্রুপ

কার্বনাইল যোগ যার কোনো আলফা হাইড্রোজেন নেই সেগুলি বিক্রিয়া করবে এবং শক্তিশালী ভিত্তিরও প্রয়োজন

তাই একটি প্রশ্ন যা কয়েক

বছর আগে এসেছিল যে আপনি যদি প্রাথমিক অবস্থার অধীনে অ্যাসিটালডিহাইড এবং চারটি সমতুল্য ফর্মালডিহাইড

রাখেন যা qh শর্ত পণ্যটি কী হবে

তাই আপনি যদি দেখেন

যে অ্যাসিটালডিহাইড আছে সেখানে তিনটি আলফা হাইড্রোজেন রয়েছে এবং চারটি ফর্মালডিহাইডের সমতুল্য রয়েছে

তাই তিনটি সমতুল্য অ্যালডল বিক্রিয়ায় অংশগ্রহণ করবে এবং শেষ সমতুল্য আমরা

ক্যানিস্টার বিক্রিয়ায় অংশগ্রহণ করব

তাই প্রথমে আপনি এটি পাবেন একটি একটি অণু বিক্রিয়া করে তারপর আরেকটি অণু আসে এখন যদি আপনি এটিকে দেখেন এখানে

কোনো আলফা হাইড্রোজেন নেই এটি চতুর্থী কেন্দ্র নেই আলফা হাইড্রোজেন এবং

এখন বাহক প্রতিক্রিয়া ঘটবে এবং যেহেতু ফর্মালডিহাইড একটি ছোট অ্যালডিহাইড এবং

এটিতে স্টেরিক বিকর্ষণ নেই

তাই এটি মূলতঃ দাতা হিসেবে কাজ করে

তাই হাইড্রাইড ডেলিভারি

ঘটবে

তাই সোডিয়াম হাইড্রোক্সাইড এর সাথে প্রতিক্রিয়া দেখাবে তারপর আপনি এটিতে যান

তাই এই ডান

তাই আপনি পাবেন এটি হল পণ্য  $ch_2oh$

তাই এই  $ch_2h$  এসেছে kanye arrow থেকে এবং অন্য তিনটি এলডল থেকে এসেছে

তাই এটি হল প্রতিসম অণু আরেকটি প্রতিক্রিয়া যা আপনি অধ্যয়ন করেছেন সেটি হল হ্যালোজেনেশন

তাই আমরা আলোচনা করব

একটি উদাহরণ আধিপত্যের

তাই কি হবে ধরুন আপনি যদি এই কিটোন দেখতে পান তাহলে এটি হল বেস এর পরে আপনি

এখানে একটি নিউক্লিওফিলিক তৈরি করতে পারেন

তাই এটি নিউক্লিওফিলিক কেন্দ্র কিন্তু আপনি যখন অ্যাসিড এবং ব্রোমিন কন্ডিশন রাখেন ধরুন

একটি সমতুল্য তাহলে আপনি এটি পাবেন

তাই এই কেন্দ্রটি এখন ইলেক্ট্রোফিলিক কেন্দ্র

তাই আগে এটি একটি নিউক্লিওফিলিক ছিল এখন

এটি ইলেক্ট্রোফিলিক এবং এখন আপনি অনেকগুলি নিউক্লিওফাইল করতে পারেন আপনি এই অবস্থানে প্রতিক্রিয়া করতে

পারেন যেমন

আপনি যদি এই অ্যামাইন ডাইমিথাইলের সাথে প্রতিক্রিয়া করেন তবে আপনি এই যৌগটি পাবেন কারণ হীরা উপাদান কার্বনিলের সাথে বিক্রিয়া করে না

কারণ এটি এখানে আরো প্রতিক্রিয়াশীল এবং আপনি এখন এটি পেয়েছেন প্রশ্ন হল এই যৌগটি কীভাবে পাবেন এই ক্ষেত্রে আপনাকে এখানে সংযোগ বিচ্ছিন্ন

করতে হবে এবং বিয়োগ প্লাস যদি আপনি না করেন মুরগি আপনি পাবেন এবং যদি আপনি একটি প্লাস যোগ করেন তা আসলে ডবল

বন্ড আপনি লাগাতে পারেন এবং এটি ইমিনিয়াম আয়ন এবং মৌলিক অবস্থায় আপনি যদি অ্যাসিটোফেনন এবং সেমিনিয়াম আয়নে বিক্রিয়া করেন তবে আপনি

এই বন্ডটি পেতে পারেন

তাই এটি এখন ম্যানিক প্রতিক্রিয়া ঠিক আছে শেষ আমরা ওজোনোলাইসিস নিয়ে আলোচনা করব

তাই পরাগগুলির ওজোনোলাইসিস খুবই গুরুত্বপূর্ণ পরাগের অর্গানোলাইসিস যা আমরা

কিছু উদাহরণের সাথে আলোচনা করব ধরুন আপনি যদি কাঠ

বিল্লেখণ করেন তাহলে জিঙ্ক অ্যাসিডের হ্রাসকারী কাজটি আপনি অ্যাসিটিক অ্যাসিডও দিতে পারেন

তাই পণ্যটি কী হবে?

দেখতে পারেন এখানে তিনটি ডাবল বন্ড আছে এখানে এখানে এবং অনুভূমিকভাবে মানে

আপনাকে দ্বিগুণটি করতে হবে আপনাকে দুটি কার্বনিল গ্রুপ দ্বারা স্থানচ্যুত করতে হবে তাই

যদি আপনি এখানে কার্বনিল গ্রুপগুলি দেন তাহলে আপনি এখানে একটি কার্বনিল এবং এখানে একটি কার্বনিল দেখতে পাবেন তাই

এটি অ্যালডিহাইড স্কেটোন এবং এখন একটি কার্বোনিল এখানে আসবে

তাই মোট

তিনটি অণু থাকবে

তাই এটি একটি অণু

তাই আরেকটি এই পাশে অ্যালডিহাইড আসবে

এই পাশে আবার কেতু এবং ফর্মালডিহাইড

তাই যদি আপনি পুনরায় অনুভূমিক অবস্থায় পলিতে কাজ করলে

আপনি অনেকগুলি কার্বনাইল যৌগ পেতে পারেন

তাই এটি দরকারী প্রতিক্রিয়া এবং

আমরা কিছু সমস্যা নিয়ে আলোচনা করতে পারি

তাই সমস্যটি হল যে বিটা মিডসিনের কোনও ট্রিপল বন্ড নেই

তাই কেবল ডাবল বন্ড রয়েছে এবং এর আণবিক সূত্র হল c

10 h 16 এবং কখন স্ট্রুপিড প্ল্যাটিনাম দিয়ে চিকিত্সা করা হয় 2 6 ডাইমিথাইল অকটেন গঠিত হয়

তাই এটি 2 6 ডাইমিথাইল অকটেন টুলস ঠিক আছে এই দিকে এক দুই তিন চার পাঁচ ছয় সাত আট তাই

এই দুই ছয়টি ডাইমিথাইল অকটেন এখন গঠিত হয় যখন এটি ওজোন দিয়ে চিকিত্সা করা হয় অ্যাসিডিক জিঙ্ক ওয়ার্কআপ

দ্বারা অনুসরণ করে a গঠিত হয় a হল c5h6o3 অ্যাসিটোন এবং দুটি সমতুল্য ফর্মালডিহাইড

তাই প্রশ্ন হল

মিথিন বিটুমেনের গঠনটি কী

তাই আপনি দেখতে পারেন এই কাঠামোটি হল এখন আপনাকে ডাবল

বন্ধন রাখতে হবে

তাই এর ডিগ্রি কী হবে অসম্পূর্ণতা

তাই প্রথমে আপনাকে গণনা করতে

হবে কয়টি ডাবল বন্ধন থাকবে

তাই যদি আপনি এখানে এই স্বাভাবিক 10 10 কার্বন দেখতে পান তাহলে এটি হবে c 10 h 22 এবং h বিয়োগ

তাই বিয়োগ c 10 এর ডিগ্রী হল 16।

6 হাইড্রোজেন

তাই 86 এবং আপনাকে 2 দ্বারা ভাগ করতে হবে

তাই 6 দ্বারা 2

সমান 3 এর সমান

তাই তিনটি ডাবল বন্ড উপস্থিত থাকবে কারণ এটি সম্পূর্ণরূপে স্যাচুরেটেড

সিস্টেম c 10 h 22 হল 2 6 ডাইমিথাইল অকটেন এবং অসম্পূর্ণতা আপনাকে গণনা করতে হবে

কয়টি হাইড্রোজেনকে দুই দ্বারা ভাগ করলে ছয়টি হাইড্রোজেন আসছে

তাই একটি দ্বিগুণ এক

লিভার দুটি হাইড্রোজেন যখন এটি তৈরি হয়

তাই তিনটি তিনটি ডাবল

বন্দ থাকে এবং এখন আপনি দেখতে পাচ্ছেন যে এটি ফর্মালডিহাইডের দুটি সমতুল্য তাই  
দুটি সমতুল্য ফর্মালডিহাইড মানে টার্মিনাল  
তাই এর মানে টার্মিনাল মিথাইল গ্রুপটি  
এখানে বিবেচনা করা উচিত এবং আপনি যদি দেখেন অ্যাসিটোন অ্যাসিটোন গঠন  
তাই এটি অ্যাসিটোন  
তাই অ্যাসিটোন আপনি দেখতে পারেন যে এটি এই থেকে আসতে পারে কারণ এখানে মোটিফটি আছে আমি বলেছি কোন  
ব্যাপার না কারণ এখানে যদি আপনি দেখেন যে এই অ্যাসিটোন আসবে না  
তাই সম্ভবত  
ডবল বন্দ থাকবে  
তাই এখন এখানে একটি ডবল বন্দ আছে যদি আপনি বিবেচনা করেন যে ফর্মালডিহাইডের দুটি সমতুল্য  
ফর্মালডি ওয়াই তৈরি হবে শুধুমাত্র টার্মিনাল ওয়ান থেকে তৈরি হবে  
তাই এখন এখানে একবার আপনি  
ডাবল ওয়ান রাখলে আপনাকে এখানে ডাবল লাগাতে হবে কারণ এটি ফর্মালডিহাইড দেবে এবং  
এখানেও কারণ এটি একটি ফর্মালডিহাইড দেবে  
তাই এটি হবে ভিটামিন ওষুধের গঠন  
এবং এখন a এর গঠন কি হবে  
তাই এটি হবে বিটা মেডিসিন এবং a এর গঠন হবে  
তাই যদি আপনি  
এখানে বিশ্লেষণ করে এখানে অ্যালডিহাইড পাবেন হ্যাঁ আপনি একটি কেটো পাবেন এবং এখানে আপনি একটি লিড পাবেন  
তাই এটি একটি c5 h6o3  
তাই এটি একটি এবং এটি  
বিটা মানে  
তাই আপনাকে প্রথমে ছোট ভগ্নাংশটি দেখতে হবে  
তাই আপনি  
দেখতে পারেন এই খণ্ডটি এখান থেকে উৎপন্ন হতে পারে এবং টার্মিনাল মিথাইল গ্রুপ থেকে ফর্মালডিহাইড  
শুধুমাত্র  
তাই টার্মিনাল অবস্থানে আপনাকে ডাবল বন্দ রাখতে হবে এবং এখানে আপনাকে একটি  
দ্বিগুণ রাখতে হবে যাতে আমরা অন্য একটি সমস্যা নিয়ে আলোচনা করতে পারি  
তাই এটিও ctn a6 a16  
তাই এটি একটি এবং এখন এটি h2 প্লাটিনামের সাথে বিক্রিয়া করে যখন একটি ওজোন অ্যাসিডিক জিঙ্ক যৌগ c এবং  
অন্য একটি পণ্যের সাথে চিকিত্সা করা হয় প্রশ্ন n গঠনটি কি ঠিক আছে  
গঠনগুলি দেওয়া হয়েছে  
তাই b কাঠামো দেওয়া হয়েছে  
তাই এটি b  
তাই এটি bb কাঠামো দেওয়া হয়েছে এবং এছাড়াও  
c গঠন দেওয়া হয়েছে  
তাই c গঠন এটি  
তাই এটি c  
তাই এটি সম্পূর্ণ ah কাঠামো এখানে  
এখন আপনাকে ডাবল বন্দ লাগাতে হবে  
তাই এখানে লেখা আছে যে এটি ক্যামিনো 4 এর সাথে বিক্রিয়া করলে এটা হয় না এটি  
ওমেগা এর জন্য কেমিন আপ কেমিন আপ করে বাদামী দেয় সুতরাং এখানে অসম্পৃক্ততাও আপনাকে গণনা করতে হবে  
তাই এখানেও অসম্পৃক্ততার অসম্পৃক্ততা ডিগ্রী তাই  
একইভাবে c 10 h 22 বিয়োগ 10 h 16 সমান h 6 এবং তার মানে ছয় বাই  
দুই সমান তিন এখন b এর গঠন দেওয়া হয়েছে  
তাই b তে রয়েছে একটি চক্র  
তাই এই চক্রটি একটি  
অসম্পৃক্ততা  
তাই ডাবল বন্ডের সংখ্যা হবে তিন বিয়োগ এক  
তাই এটি চক্রের সাথে  
তাই দুটি  
তাই দুটি ডাবল বন্দ উপস্থিত রয়েছে এবং এটি প্রধান অ্যালডিহাইড উপাদান  
আসছে  
তাই যদি আপনি এখানে এটি দেখতে পান এটি একটি দুই তম দেখুন ree চার

তাই এই চারটি আসছে

এবং এই এক দুই তিন চার পাঁচ ছয়

তাই যদি আপনি একটি এবং ছয়টি সংযোগ করেন তাহলে আপনি একটি সুন্দর ছয় সদস্যের  
রিং পাবেন

তাই প্রথমে আপনাকে একটি এবং ছয়টি সংযোগ করতে হবে

তাই আপনি যদি এক এবং ছয়টি সংযোগ করেন তাহলে কি হবে অ্যালকিনটি এরকম হবে এবং এটি এখানে কার্বনিল  
গ্রুপ এবং আপনি যদি এখানে একটি ডাবল বন্ড রাখেন তাহলে ফ্রেমওয়ার্ক প্রস্তুত হয়ে যাবে

তাই একটি কাঠামো পৌঁছাবে

তাই a এর গঠনটি হল কারণ আপনাকে একটি ডাবল রাখতে হবে

একটি কার্বন আপনাকে আনতে হবে

তাই c হল এটি এবং আরেকটি পণ্য

তাই যদি আপনি আসলটি

এখানে করেন তবে এটি এখানে ইতালীয় থেকে যাবে কিন্তু এখানে আপনি যদি টার্মিনাল ডাবল বন্ড করেন তাহলে আমরা  
দেখেছি ফর্মালডিহাইড তৈরি

হবে

তাই আরেকটি যৌগ ফর্মালডিহাইড হবে এখন আমরা কমন অক্সিডেশনের কিছু সাধারণ উদাহরণ নিয়ে আলোচনা করব  
যাতে এই অ্যালকাইড গ্রুপটি তুলনা করা যায়

অ্যালকিনের কাছে এবং আমরা এই শর্তগুলি জানি

তাই একটি দস্তা হল রাসায়নিক

ক্লেমেন্টাইন অবস্থা জিঙ্ক অ্যামালগাম হল ক্ল অ্যাসিড শর্তযুক্ত মৌলিক

শর্ত আগ্নেয়গিরি যে আমরা এখন জানি যে হ্লাস আমরা জানি সোডিয়াম অক্সোডাইড বা লিথিয়াম অ্যালুমিনিয়াম হাইড্রাইড  
এবং d

তাই এখানে আপনি হবে

একটি টরসিল গ্রুপ ট্রানজিট কলয়েডাল লাগাতে হবে এবং তারপর ওহ গ্রুপটিকে অ্যালকিনে সরানো যেতে পারে

তারপরে লিথিয়াম অ্যালুমিনিয়াম হাইড্রাইড বা সোডিয়াম বোরাইড অন্যটি এটি

তাই এইগুলি ভারসাম্য নয়

শুধু রূপান্তর অ্যালকোহলকে ldid বলে অ্যাসিড বলে

তাই সেকেন্ডারি অ্যালকোহল বিসি একই এখানে অক্সিডেশন ঘটছে অ্যাসিড থেকে কিটোনে তারা

অ্যাসিড ক্লোরাইড থেকে কেটোতে

তাই কী হবে এটি একটি রেজেনম্যান অবস্থা

h2 প্যালাডিয়াম bsf4 কী হবে bb pcc হতে পারে সম্ভবত c সে হবে লিথিয়াম অ্যালুমিনিয়াম

হাইড্রাইড বা সোডিয়াম বোরোডাইট কী হবে d

তাই d পরের বার এটি আবার ড্র করুন

তাই a হবে হাইড্রোজেন প্যালাডিয়াম সালফেট প্যালাডিয়াম bs সাপোর্ট দুঃখিত প্যালাডিয়াম ba সাপোর্ট

b হবে pcc c হবে লিথিয়াম অ্যালুমিনিয়াম হাইড্রাইড বা সোডিয়াম ক্লো অক্সিডেশনের জন্য রাইড d হবে c পারক্লাইড  
বা h টু

শিয়ার কি হবে e আপনি অ্যাসিড ক্লোরাইড যুক্ত হবেন

আপনি লিখতে পারেন f হবে r ড্যাশ mgbr তারপর অ্যাসিডিক ওয়াটার কাপ কী হবে gg

হবে দুটি সমতুল্য r ড্যাশ লিডন থিটা এবং কী হবে আপনি কিউব রেট বা ক্যাডমিয়াম রাখতে পারেন

তাই কিউব

রেট সবচেয়ে জনপ্রিয়

তাই আপনাকে ধন্যবাদ