

হ্যালো সবাইকে আমি জৈব অণুগুলির পঞ্চম বক্তৃতায় আপনাদের সবাইকে স্বাগত জানাই
আহ পঞ্চম বক্তৃতার মূল কোর্সে যাওয়ার আগে আমি
আহ বক্তৃতার চার ah এর সংক্ষিপ্ত বিবরণ দিতে চাই লেকচার ফোর এ আমরা আলোচনা করেছি যে আপনি গ্লাইকোসাইড
আহ ফর্মেশনগুলি জানেন

ah এর মেকানিজম সম্পর্কে আলোচনা করেছি আহ আমরা আহ কমানো
এবং চিনি না কমানোর বিষয়ে কথা বলেছি আমরা একটি সংখ্যাগত প্রভাব সম্পর্কে কথা বলেছি এবং আমরা আলোচনা
করেছি কিভাবে আমরা ডায়াবেটিক উপস্থিতিতে রক্তে গ্লুকোজের মাত্রা ah পরিমাপ করি
যে মূলত কোন প্রতিক্রিয়া জড়িত সেখানে এই সমস্ত বিষয়গুলি আমরা আলোচনা করেছি আলোচনা
চারটিতে আবারও একই সাথে চালিয়ে যাচ্ছেন একই অংশ কার্বোহাইড্রেট কার্বোহাইড্রেট
রসায়ন নিয়ে আজ আমি আলোচনা করতে চলেছি মনোস্যাকারাইডের বিক্রিয়া অ্যাহ প্রতিক্রিয়া
মৌলিক সমাধানে মনোস্যাকারাইডের বিক্রিয়া মৌলিক সমাধানে মনোস্যাকারাইডের কি হয় যদি
তারা মৌলিক দ্রবণে ah নেওয়া হয় মূলত একটি রাসায়নিক ঘটনা
মৌলিক অবস্থার অধীনে ঘটে যা তারা এর জন্য যায় r epimerization

তাই এখন আমি জানি আপনি
এপিমারাইজেশন শব্দটি চালু করছি আমি এপিমারাইজেশনকে সংজ্ঞায়িত করতে দিচ্ছি
একটি মৌলিক দ্রবণে এপিমারাইজেশন কী একটি মনোস্যাকারাইডকে রূপান্তরিত করে পলি হাইড্রক্সি পলি হাইড্রক্সি
অ্যালডিহাইড এবং পলি হাইড্রক্সি কিটোন পলি হাইড্রক্সি অ্যালডিহাইডের মিশ্রণে রূপান্তরিত করা হয়।

পলি হাইড্রক্সি কিটোনস
এটা কিভাবে হয় আসুন আমরা আপনাকে দেখি যে যান্ত্রিক অংশগুলি যা আপনি জানেন যে আপনি
কি জানেন d গ্লুকোজ যদি বেস দিয়ে চিকিত্সা করা হয় এবং কি ধরনের রসায়ন ঘটে তাই
আমি ডি গ্লুকোজের গঠন আঁকতে যাচ্ছি

তাই এটি হল d গ্লুকোজ d গ্লুকোজ বেসের সাথে চিকিত্সা করা হচ্ছে যেমনটি আমি
আপনাকে প্রাথমিক অবস্থায় বলেছিলাম

তাই এখানে আমি বেস বেসের উপস্থিতিতে বেস নিচ্ছি
এই প্রোটনকে আলফা অবস্থানে কার্বনিলে রূপান্তরিত করবে c2 এপিমার
তাই এটি বিমূর্ত প্রোটন তৈরি করবে এবং এটি h2o গঠন করবে এবং এটি
উদ্ভাবিত অনুরূপ উদ্ভাবনে রূপান্তরিত হবে

তাই এটি হল inolate ion inolate ion এখন এই enolate আয়ন আবার ফিরে যেতে পারে
আহ জলের অণুর উপস্থিতিতে এটি পুনঃপ্রটোনেশনের জন্য যেতে পারে

তাই এটি হল c2 অবস্থানে c2 অবস্থানের অধীনে মৌলিক
শর্তে প্রোটনের প্রতিবন্ধকতা ঘটছে এবং এটি আবার ইনোলেট আয়ন গঠন করে এই এনোলেট
আয়ন এখন এটি আপনি জানেন ah sp দুটি হাইব্রিডাইজড এই আহ কার্বন এবং এটি পুনরায় প্রটোনেশনের জন্য ফিরে
যেতে পারে

যদি এই একা জোড়া পিছনে ঠেলে এখন এখানে দুটি সম্ভাবনা বিদ্যমান একটি
হল উপরের মুখ থেকে প্রোটোনেশন ঘটতে পারে এবং অন্য এই প্রোটোনেশনটি
নীচের মুখ থেকে ঘটতে পারে

তাই যদি এটি নীচের মুখ থেকে সংঘটিত হয়

তবে এটি আরেকটি অণু আরেকটি অ্যালডি হাইড তৈরি করবে এবং এটি আরেকটি অ্যালডো হেক্সোসেস ডি মাননোজ ডি
ম্যানোজ প্লাস হাইড্রোক্সিল গ্রুপ ah থাকবে একটি

আপনি জানেন সাইড প্রোডাক্ট হিসেবে, তাহলে এই বেস ক্যাটলাইজড এপিমারাইজেশনে কী ঘটবে আমাকে
আবার এটি পুনরাবৃত্তি করতে দিন এই বেস ক্যাটলাইজড এপিমারাইজেশন প্রথম জিনিস বেস আলফা কার্বন থেকে একটি
প্রোটনকে সরিয়ে দেয়

যা একটি এনোলেট আয়ন নোটিশ তৈরি করে যেটি এনোলেট আইওতে c2 n আর
একটি অপ্রতিসম কেন্দ্র নয় কারণ এটি আপনি জানেন যে এটি sp3 থেকে sp2 হাইব্রিডাইজড
কেন্দ্রে রূপান্তরিত হয়েছে

তাই এটি আর অসমমিতিক কেন্দ্র নয় এখন যখন এই c2 রিপ্রোটোনেট করা
হচ্ছে প্রোটন উপরের মুখ থেকে উপরের মুখ থেকে আসতে পারে বা এটি করতে পারে
নীচের মুখ থেকে আসে d গ্লুকোজ এবং ডি ম্যানোজ উভয়ই তৈরি করে যদি

এটি উপরের মুখ থেকে আসে তবে এটি d গ্লুকোজ গঠন করবে এবং যদি এটি নীচের মুখ থেকে আসে তাহলে এটি d মিন
মেনু ডি ম্যানোজ গঠন করবে

এটি হল সি টু এপিমার c দুই c দুই এপিমার এটি c দুই ই প্রাইমার

তাই আমরা দেখেছি

যে বেসের উপস্থিতিতে একটি অ্যালডো হেক্সোজ অন্য একটি অ্যালডো হেক্সোসেস এপিমারাইজ করতে পারে
মূলতঃ দ্বিতীয় অবস্থানের স্টেরিও কেন্দ্রটি অবক্ষয়িত হয় এবং sp3 হাইব্রিডাইজড কার্বন থেকে এটি

sp2 হাইব্রিডাইজড কার্বনে রূপান্তরিত হয় এবং আবারো ইনোলেট আয়নের রিপ্রোটোনেশনের পরে যা মিশ্রণ তৈরি করে আপনি জানেন যে অ্যালডো হেক্সোসেসআহ যেখানে অন্য যৌগটি একই ah এর দুটি অবস্থানে এপিমেরিক হয় কি শুরু উপাদান আমাদের ছিল মৌলিক অবস্থার অধীনে d গ্লুকোজের ক্ষেত্রে এটি d গ্লুকোজ এবং c দুটি টিউমার ডি মাননোসের মিশ্রণের দিকে নিয়ে যেতে পারে

যেটি আপনি জানেন আলোচিত পদ্ধতির মাধ্যমে এখন আমি এই ah epimerization সম্পর্কে বিস্তারিত আলোচনা করব

বিশেষ করে এই পুনর্বিन্যাস প্রক্রিয়াটি কীভাবে হয় এটি মূলত ঘটছে যদি

আপনি দেখেন যে c2 অবস্থানে আমাদের একটি স্থির স্টেরিওকেমিস্ট্রি ছিল এবং আমরা সেই

c2 অবস্থানটিকে sp2 সংকরিত কেন্দ্রে অবনমিত করেছি এবং তারপরে আবার রিপ্রোটোনেশনের মাধ্যমে

আমরা একটি মিশ্রণ তৈরি করেছি যেহেতু এই সমস্ত রূপান্তরগুলি ভারসাম্যের মধ্যে রয়েছে তাই

আসুন আমরা dio1 এ আলোচনা করি ডায়াল পুনর্বিन্যাসে পুনর্বিন্যাস কি ঘটবে

এই প্রক্রিয়া চলাকালীন এপিমারাইজেশন আমি যা আলোচনা করেছি

তার c2 প্রাইমার গঠন করার পাশাপাশি একটি মৌলিক দ্রবণ d গ্লুকোজও একটি ইন ডায়াল

পুনর্বিন্যাস করে যা d ফরুক্টোজ গঠন করে

তাই চাষের পাশাপাশি এটি একটি c2 এপিমার তৈরি করে একটি মৌলিক দ্রবণ d গ্লুকোজ এছাড়াও একটি ডায়াল

পুনর্বিন্যাস এবং ডায়েরি ব্যবস্থার মধ্য দিয়ে যায় যার জন্য এমএস ডি ফরুক্টোজ যা d ফরুক্টোজ গঠন করে কিভাবে এটি d ফরুক্টোজ

d গ্লুকোজ গঠন করে কিভাবে এটি d ফরুক্টোজ গঠন করে এবং পরবর্তীতে আবার এই ডি

ফরুক্টোজ আরও যেতে পারে যা আপনি জানেন পরবর্তীতে ডায়াল পুনর্বিন্যাস করে অন্যান্য

কেটো হেক্সোস গঠন করে কারণ d ফরুক্টোজ হয় আবার এটি প্রাথমিক শর্তের অধীনে চলে যেতে পারে

পরবর্তীতে ডায়ালি বিন্যাসের জন্য অন্যান্য কেটো হেক্সোস গঠন করতে এবং

এইভাবে কার্বনাইল গ্রুপটি চেইন জুড়ে চলতে থাকবে

তাই আমাকে ব্যাখ্যা করতে দিন যে ডায়াল

পুনঃবিন্যাসে আমি ডি গ্লুকোজ ডি গ্লুকোজ দিয়ে শুরু করব বেসের সাথে প্রতিক্রিয়া দেখায় যেমনটি

আমরা দেখেছি যে এপিমারাইজেশনের ক্ষেত্রে inolate আয়ন inolate লোহা তৈরি করতে এখন এই inolate

লোহা আবার প্রোটোনেশনের জন্য যেতে পারে

জলের অণুর সাথে এবং এটি ডায়ালে অনুরূপ দেবে

তাই এটি একটি মধ্যবর্তী হিসাবে ডায়াল আকারে এখন ডায়াল করলে এটি আবার ডায়াল করলে আবার প্রতিক্রিয়া মিশ্রণে হাইড্রক্সিল গ্রুপটি কী

আছে তা ডিপ্রোটোনেশনের জন্য যেতে পারে এবং এটি আবার ইনোলেট আয়ন তৈরি করবে i inolate i ron এখন

এই inolate আয়ন প্রোটোনেশনের জন্য যেতে পারে আবার এই নেতিবাচক চার্জটি

দাঁড়াবে এবং এটি আরও প্রোটোনেশনে যাবে প্লাস আবার যে প্রোটোনেশন

জলের অণু থেকে ঘটবে

তাই জলের অণু সেখানে আছে যা

হাইড্রক্সিল তৈরি করবে এটি ডি ফরুক্টোজ দেবে আমাকে ব্যাখ্যা করতে দিন এটি আবার এই সম্পূর্ণ প্রতিক্রিয়া

প্রক্রিয়া বেস একটি আলফা কার্বন থেকে একটি প্রোটনকে সরিয়ে দেয় একটি এনোলেট আয়ন তৈরি করে এখন এই

এনোলেটটি হয় c

দুই হতে পারে যদি আমরা এই একা জোড়াকে ধাক্কা দেই তাহলে এটি d গ্লুকোজ তৈরি করতে c2 অবস্থানে আরও প্রোটোনেশনের জন্য যেতে

পারে এবং এর এপিমার হল যদি এটি প্রোটোনেটেড হয় তবে এটি ডায়ালে গঠন করে এখন এই

ডায়ালে দুটি হাইড্রক্সিল গ্রুপ রয়েছে এটিতে দুটি হাইড্রক্সিল গ্রুপ রয়েছে এখন যদি প্রথম হাইড্রক্সিল

গ্রুপের ডিপ্রোটোনেশন ঘটতে থাকে তাহলে আবার এটি ডি গ্লুকোজে গিয়ে শেষ হয় আপনি কি জানেন d ম্যানোজ

যদি ডায়ালের দ্বিতীয় হাইড্রক্সিল গ্রুপের ডিপ্রোটোনেশন ঘটতে থাকে তবে এটি ডি ফরুক্টোজ তৈরি করবে

যখন আপনি জানবেন যে ডায়াল পুনর্বিন্যাস বি-তে আরও একটি টাউটোমারাইজেশন অ্যাসিলিভাবে আবার

কার্বনাইল গ্রুপ ওয়ান কার্বনকে নিচে ঠেলে দিন যেমন আমরা দেখেছি যে আপনি জানেন যে আমরা

অ্যালডো হেক্সোসেস দিয়ে শুরু করেছি এবং আমরা যেটা জানি আহ কেটো হেক্সোসেস দিয়ে শেষ করেছি এবং আবার যদি

আমরা এই ডি ফরুক্টোজের সাথে ডায়ালিজমে করি তাহলে বিক্রিয়ার একই ক্রম সহ আবার

আপনি জানেন যে কার্বনাইল গ্রুপ আরও ভালভাবে বোঝার জন্য একটি কার্বনকে আরও ভালভাবে বুঝতে পারে

এটি ডায়াল পুনর্বিন্যাস-এ আমি একটি সমস্যা নেব

তাই একটি সমস্যা সমাধান করা যাক যখন d ট্যাগ একটি দুটি মৌলিক সমান দ্রবণ জলীয় দ্রবণ এবং ভারসাম্য মিশ্রণে যোগ করা হয় মনোস্যাকারাইডের ভারসাম্য মিশ্রণ মনোস্যাকারাইড

পাওয়া যায় যার মধ্যে দুটি হল অ্যালডো হেক্সোস অ্যালডো হেক্সোজ এবং এর মধ্যে দুটি হল কেটো এক্সসিস এলডো হেক্সোজ সনাক্ত করে

এবং ke2 অক্ষ এখন অ্যালডো হেক্সোজ এবং কেটো এক্সসিস সনাক্ত করে
তাই আমাদের কাজ হল অ্যালডো হেক্সোজ
এবং কেটো এক্সসিস সনাক্ত করা excesses এখন d tagger twos থেকে কি রূপ নেয়
আমি d tagatos এর গঠন লিখব
তাই চলুন d tagatos keto hexose মূলত d tegatos ধরি যদি আপনি শ্রেণীবিভাগ মনে রাখেন f
মনোস্যাকারাইডস
আমি সেখানে এই কাঠামোটি নিয়ে আলোচনা করেছি ঠিক আছে
তাই আমি এটিকে আরও বেশি করে তুলতে এখানে সংখ্যা দিব
AH বর্তমান দুই তিন চার পাঁচ ছয় এখন মৌলিক অবস্থার অধীনে কী হবে যে আবার আলফা থেকে
কার্বনাইল প্রোটন বিমূর্ততা ঘটবে এবং এটি পাবে ডায়াল
ইন ডায়াল-এ রূপান্তরিত হয়েছে
তাই আমি এখানে ডায়ালে লিখছি এখন এটির দুটি আলফা অবস্থান রয়েছে একটি শূন্য
প্রস্তাবটি কার্বন নম্বর এক এবং অন্য অবস্থানটি কার্বন নম্বর তিনটি
তাই এখানে
আমি কার্বন নম্বর তিন প্রোটনকে বিমূর্ত করছি এবং এন্ড আইআর-এ রূপান্তর করছি এখন এই
অসম্যাট্রিক কেন্দ্রটি এখন আবার ক্ষয়প্রাপ্ত হয়েছে যদি ডায়ালে পুনর্বিन্যাস
মৌলিক অবস্থার অধীনে সংঘটিত হয় এখানে দুটি সম্ভাবনা বিদ্যমান থাকে যদি এই প্রোটনের বিমূর্তকরণ ঘটতে থাকে তবে
এটি
এর মিশ্রণের মিশ্রণের সাথে এক্সোসিসে রূপান্তরিত হবে যেখানে প্রোটোনেশন ঘটতে
পারে উপরের মুখ বা প্রোটোনেশন নিচের মুখ থেকে ঘটতে পারে
তাই দুটি স্টেরিওইসোমার
তৈরি হবে আমাকে সেই দুটি স্টেরিওইসোম লিখতে দিন r একটি এটি একটি এবং অন্যটিতে যেখানে হাইড্রক্সিল গ্রুপটি
ডানদিকে রয়েছে
তাই এটি d ট্যাগটোস আমরা একই
প্রারম্ভিক উপাদান পেয়েছি যখন এপিমারাইজেশন একই শুরু হচ্ছে তবে আমরা
একই স্টারিং ম্যাটেরিয়াল ড্যাগারটো এবং ডি সরবোস সহ মিশ্রণটিকে বিবেচনা করি
তাই এটি d ট্যাগ পায়ের আঙ্গুল এবং এটি d servos হয় যদি প্রতিক্রিয়া হয় যদি তৃতীয় অবস্থানে ডিপ্রোটোনেশন ঘটছে
যদি প্রথম
অবস্থানে ডিপ্রোটোনেশন সংঘটিত হয় যদি আক্রমণ হয় তাহলে
আমি c-এ আক্রমণ করব c-এ এক আক্রমণ এখানে c-এ তিনটি বেস আক্রমণ থি
তাই সি ওয়ান এ আক্রমণ
তাই বেস বিল বিমূর্ত এই প্রোটন এবং এটি inolate গঠন করবে এখন দেরীতে দৃঢ় এখন এই enolate আবার
প্রোটোনেশনের জন্য যেতে পারে এই প্রোটোনেশনের জন্য যেতে পারে ডায়ালে আবার ডায়ালে গঠন করতে পারে এবং এটি
ডায়ালে দৃঢ় হয় আবার ডিপ্রোটোনেশনের জন্য যান এবং হাইড্রোক্সিলের
এই ডিপ্রোটোনেশনটি এলডোজ গঠনের দিকে নিয়ে যায় তারপর c দুই অবস্থানে প্রোটোনেশন এখন আবার প্রোটোনেশন
ঘটতে পারে উপরের মুখ থেকে বা উভয় মুখ
থেকে নিচের মুখটি যদি উভয় ফেজ থেকে হয় তাহলে আপনি জানেন যে
এটি অ্যালডো হেক্সোসের দুটি সংশ্লিষ্ট স্টেরিওইসোমারের দিকে নিয়ে যাবে
তাই এটি d talos d talos এবং অন্য ক্ষেত্রে
তাই যদি নীচের মুখ থেকে হয় তাহলে d tallows এবং
যদি উপরের মুখ থেকে হয় তাহলে এটি d ল্যাকটোজ গঠন করবে
তাই আরেকটি ডিপ্লক পায়ের আঙ্গুল তৈরি করবে
তাই আমরা d ট্যাগটোস দিয়ে শুরু করেছি এবং আমরা
d tagatos d serbos d tallows এবং d galactose d ল্যাকটোজ এর মিশ্রণে শেষ করেছি
তাই মূলত আমরা
দুটি এলডোজ এবং এলডো হেক্সোজ এবং দুটি কেটোহেক্সোজ পেয়েছি এই প্রতিক্রিয়ার মাধ্যমে এবং সামগ্রিকভাবে
যা ঘটছে তা হল স্ক্যাফোল্ডের মাধ্যমে পুনর্বিन্যাস করার জন্য একটি ইন ডায়াল
যেখানে আপনি আবার জানেন যে ডিপ্রোটোনেশন এবং রিপ্রোটোনেশন এই প্রক্রিয়ার মাধ্যমে ঘটছে
এবং আমরা কী লক্ষ্য করেছি যে d বাঘের পায়ের আঙ্গুলে যেখানে কার্বনিল হিসাবে যে দুটি অবস্থানে
আছে এটি হয় উল্টো দিকে স্থানান্তরিত হচ্ছে বা এটি এটি ডাউনসাইডে স্থানান্তরিত হতে পারে যদি এটি
নিচের দিকে যায় তাহলে এটি আবার চেইন জুড়ে ভ্রমণ করতে পারে এবং যদি এটি উল্টো ভ্রমণ করলে এটি
রূপান্তরিত হতে পারে ketos একটি ডোজে রূপান্তরিত হতে পারে যাতে বোঝার জন্য এটি খুবই ভাল উদাহরণ
তাই আপনি যদি
গাছ ট্যাগটোসকে একটি মৌলিক জলীয় দ্রবণে ব্যবহার করেন আপনি জানেন যে একটি মনোস্যাকারাইডের ভারসাম্য

থাকবে বিভিন্ন এলডোস অ্যালডো হেক্সোজ এবং কেটো হেক্সোস এখন আসুন আমরা এইগুলির সম্পর্কে কথা বলি যেগুলি আপনি জানেন যে আপনি মনোস্যাকারাইডগুলি জানেন বিশেষ

করে মনোস্যাকারাইডের অক্সিডেশন হ্রাস মনোস্যাকারাইডের অক্সিডেশন হ্রাস মনোস্যাকারাইডের অক্সিডেশন হ্রাস প্রতিক্রিয়া মনোস্যাকারাইডের অক্সিডেশন হ্রাস প্রতিক্রিয়া যেহেতু মনোস্যাকারাইডগুলিতে অ্যালকোহল ফাংশনাল গ্রুপ রয়েছে এবং অ্যালডিহাইড হল ট্রান্সসাকারাইডগুলি আপনাকে জানা উচিত

সংশ্লিষ্ট গোল্ডিগুলির হাইড্রক্সিল

গ্রুপের রূপান্তর অ্যালডিহাইড গ্রুপের কেটোন গ্রুপের রূপান্তর এবং আপনি জানেন যে মনোস্যাকারাইড আপনি জানেন এমন আহের প্রতিক্রিয়াগুলি এমনভাবে শ্রেণীবদ্ধ হতে পারে যে আপনি জানেন যে এটি প্রতিক্রিয়া করতে পারে যদি এটি অ্যালডোজ হয় তবে এটি প্রতিক্রিয়া করতে পারে নিউক্লিওফাইলের সাথে যদি

এটি কিটোজ তারপর এটিকে আহ নিউক্লিওফাইল আহের সাথে বিক্রিয়া করা উচিত এবং যদি এটি হাইড্রক্সিল হয় তবে আবার আপনি কি জানতে পারেন আহ প্রয়োজনীয় রূপান্তর দিতে পারেন আহ অ্যালকোহল গ্রুপ ah যা দেয় তাই আসুন আগে জেনে নেওয়া যাক আপনি হ্রাস প্রতিক্রিয়া জানেন

তাই এখানে আমি d নিচি ম্যানোজ যা অ্যালডো হেক্সোসেস এবং আমি এটিকে হ্রাসকারী এজেন্ট দিয়ে চিকিত্সা করছি হ্রাসকারী ইন্ভেন্ট এখানে সোডিয়াম বোরোহাইড্রাইড d ম্যানোজ সোডিয়াম বোরোহাইড্রাইড দ্বারা হ্রাস অ্যালডিহাইডকে অ্যালকোহলে রূপান্তরিত করবে এবং এটি প্রাথমিক অ্যালকোহল অ্যালডিহাইড তৈরি করবে প্রাথমিক অ্যালকোহলে রূপান্তরিত হবে যা হ্রাসের পরে তৈরি হবে d

manitol manos তৈরি করবে d manitol d manitol এবং ld tall যেহেতু এটি উদ্ভূত

হয়েছে আপনি জানেন অ্যালডিহাইড থেকে এটিকে একটি ld লম্বা হিসাবেও পরিচিত যদি আপনি d ফরুক্টোজ আবার সোডিয়াম বোরোহাইড্রাইড দিয়ে শুরু করেন এখানেও আপনি

জানেন যে প্রোটোনেটিং এজেন্ট প্রয়োজন এবং আমার আছে হাইড্রোনিয়াম যা আপনি জানেন যে অ্যাসিড বিকারক আবার প্রয়োজন যদি

আপনি সোডিয়াম বোরোহাইড্রাইড হ্রাস করেন এবং দ্বিতীয় হাইড্রোনিয়াম প্রজাতি এখন এই কার্বনাইল করতে পারেন হাইড্রাইড আয়ন দ্বারা সবচেয়ে শক্ত থেকে আক্রমণ করা হয় বা এটি নীচের মুখ থেকে আক্রমণ করতে পারে

যদি এটি নীচের মুখ থেকে আক্রমণ করে তাহলে এটি গ্লুসিটাল দেবে কিন্তু যদি

এটি উপরের মুখ থেকে সংযুক্ত হয় তাহলে এটি ম্যানিটোল দেবে এটি দুটি স্টেরিও তৈরি করবে আইসোমার তাই যদি

এটি আপনার চেনা নীচের মুখ থেকে আক্রমণ করা হয় তাহলে এটি ডি ম্যানিটোল তৈরি করবে

কিন্তু যদি এটি উপরের স্তর থেকে সংযুক্ত হয় তাহলে আবার সোডিয়াম বোরোহাইড্রাইড এবং দ্বিতীয়টি হল হাইড্রোনিয়াম প্রজাতি যা কম যৌগ দেবে যেখানে হাইড্রোক্সিল ডানদিকে থাকে

তাই এটি ডি গ্লুসিটাল ডিগ্লুসিটাল দেবে এখন

ডি ম্যানিটোল এবং শুধুমাত্র হাইড্রোক্সিল গ্রুপের ওরিয়েন্টেশনের

মধ্যে পার্থক্য কী একটি ক্ষেত্রে এটি ডেমনিটালের ক্ষেত্রে বাম দিকে থাকে এবং

অন্য ক্ষেত্রে এটি ডান দিকে থাকে যদি আপনি দেখতে পান ketohexoses হ্রাস দ্বারা আমরা

দুটি অ্যালকোহল d manitol এবং d glucitol এর মিশ্রণ পাচ্ছি এটা আপনি জানেন যে একটি

ldtol d glucital যাকে serbitol d glucitolও বলা হয় যেটিকে servitol বলা হয় 60 শতাংশ মিষ্টি

হিসাবে 60 শতাংশ সুক্রোজের মতো মিষ্টি এটি প্লাম পিয়ার চেরি এবং বেরি চেরি এবং বেরিগুলিতে পাওয়া যায় এটি সুক্রোজের মতো 60 শতাংশ

মিষ্টি এখন আসুন অক্সিডেশন প্রতিক্রিয়া সম্পর্কে কথা বলি

তাই আমরা আলোচনা করেছি

যে হ্রাসের হ্রাস আমরা দেখেছি।

আপনি জানেন যে ম্যানোজ ম্যানিটোলে কমে যেতে পারে যেখানে

আমরা যদি কেটো হেক্সোজ ডি ফরুক্টোজ ডি ফরুক্টোজ ডি ফরুক্টোজ দিয়ে শুরু করি তবে এটি পণ্যের একটি মিশ্রণ দেবে যদি হাইড্রাইড

উপরের মুখ থেকে আক্রমণ করে তাহলে এটি ডিগ্লুসিটাল দেবে নিচের মুখ তাহলে এটি

ডি ম্যানিটোল দেবে এই দুটি পণ্য আহ সম্ভব এখন আসুন অক্সিডেশন ডি গ্লুকোজের অক্সিডেশন সম্পর্কে কথা বলি

ডি গ্লুকোনিক অ্যাসিড তৈরি হওয়ার পরে ডি গ্লুকোনিক অ্যাসিডের গঠন কী যা সহজেই

d গ্লুকোজ ডি গ্লুকোজ থেকে তৈরি করা যায় ব্রোমিনের পানির উপস্থিতি অ্যালডিহাইড গ্রুপে রূপান্তরিত

হয়ে কার্বক্সিলিক গ্রুপে জারিত হয় এবং এটি ডি গ্লুকোনিক দেয় সেইসাথে

এটি বিক্রিয়া মিশ্রণে ব্রোমাইড আয়রন তৈরি করে যা বর্ণহীন

তাই কিভাবে আমরা বুঝব যে আপনি

জানেন যে রেড অক্সিডেশন প্রতিক্রিয়া সম্পন্ন হয়েছে যদি আমরা ডি গ্লুকোজ গ্রহণ করি এবং ব্রোমিন জল দিয়ে চিকিত্সা করি তাহলে এটি

ব্রোমিনের জল হবে যা আপনি জানেন যে ব্রোমিনের রেডের কারণে মূলত লাল বাদামী

রঙের হয় এবং প্রতিক্রিয়ার পর মূলতঃ অ্যালডিহাইড গ্রুপটি

অ্যাসিডে রূপান্তরিত হবে এটি d গ্লুকোনিক অ্যাসিড টি গ্লুকোনিক অ্যাসিড তৈরি করবে এবং এটি ব্রোমাইড আয়রন তৈরি করবে

তাই গ্লুকোনিক অ্যাসিডে মনোস্যাকারাইড গ্লুকোজের অক্সিডেশনের পরে ব্রোমিনের বাদামী রঙের লালচে বাদামী রঙের লালচে বাদামী বর্ণ ধারণ করে।

বিল কারণ এটি

ব্রোমাইডে রূপান্তরিত হয়ে অদৃশ্য হয়ে যাবে এটি বর্ণহীন হয়ে যাবে মূলত ব্রোমাইড কমে যাচ্ছে বলুন

ব্রোমাইন কমে যাচ্ছে ব্রোমাইডে এবং গ্লুকোজ গ্লুকোনিক অ্যাসিডে জারিত হচ্ছে অ্যালডোস এবং কেটোসিস উভয়ই অ্যালডোনিক

অ্যাসিডে অক্সিডাইজড হয়ে যাচ্ছে

তাই যদি আপনি গ্রহণ করেন এন্ডোস এবং কেটোসিস উভয়ই অক্সিডাইজ করা হয় অ্যালডোনিক অ্যাসিডে অক্সিডাইজ করা হয় সহনশীলতা বিকারক দ্বারা সহনশীলতা অঞ্চল দ্বারা একটি মনোক্ল y-এ সহনশীলতা কী? আপনি জানেন সিলভার

নাইট্রেট এজি প্লাস এনএইচ থ্রি এবং ওহি উল্লেখ করেছেন সিলভার নাইট্রেট যা আমরা বলি মূলত

মিশ্রণের বিষয়বস্তু

তাই প্রথমে আমরা ব্রোমিন জলের সাথে গ্লুকোজের অক্সিডেশন সম্পর্কে আলোচনা করেছি

যেখানে এটি গ্লুকোনিক অ্যাসিডে রূপান্তরিত হয় যেখানে শুধুমাত্র অ্যালডো হেক্সোসে রূপান্তরিত হয়

তবে আমরা যদি 1 ডোজ এবং কেটোসিস উভয়কেই রূপান্তর করতে চাই যদি আমরা টলারেন্স রিএজেন্ট দিয়ে চিকিত্সা করি তবে

তারা আপনার পরিচিত অ্যালডোনিক অ্যাসিডে অক্সিডাইজ হয়ে যায়

তাই আমাকে এখানে লিখতে দিন

কেটোসিস কেটোস-এর জন্য প্রতিনিধিত্বমূলক গঠন লিখুন যেহেতু সহনশীলতা বিকারক হল

একটি মনোকল থাকলে আপনি জানেন যে সেলুলার নাইট্রেটগুলি মূলত আপনি জানেন যে এটির বেসও রয়েছে এবং একটি জি প্লাস আছে

তাই মৌলিক অবস্থার অধীনে যেমন আমরা আলোচনা করেছি যে আপনি জানেন যে এটি

ডায়াল আহ পুনর্বিন্যাস করতে পারে এবং শেষ ডায়াল পুনর্বিন্যাস করার কারণে

এটি ketos পেতে পারে অ্যালডোসে রূপান্তরিত হন মূলত কেটোস এন্ডোসে রূপান্তরিত হতে পারে

তাই এটি একটি অ্যালডোজ তৈরি করবে এখন এই অ্যালডোজ

ag প্লাস এবং এএমএম এর উপস্থিতিতে ওনিয়া কার্বোক্সিলেট আয়নে রূপান্তরিত হতে

পারে কার্বক্সিলিক গ্রুপে 1d হাই-এর অক্সিডেশনের মাধ্যমে এই কারণেই আপনি জানেন যে সহনশীলতা

রিএজেন্ট এলডোজ এবং কেটোসিসকে অক্সিডাইজ করতে পারে প্লাস সিলভার শূন্য দৃঢ় হয় টলারেন্স রিএজেন্ট

অক্সিডাইজিং

এজেন্ট টলারেন্স রিএজেন্ট হল az প্লাস

এটি ধাতুতে কমে যায় সিলভার এটা কমে

যাচ্ছে ধাতব সিলভার এজি শূন্যতে যা টেস্ট টিউবের ভিতরে তৈরি হয়

যখন আমরা মূলত অ্যামোনিকাল সিলভার নাইট্রেট দিয়ে এলডোজ এবং আহ কেটোসকে চিকিত্সা করার সময় প্রতিক্রিয়া করি

যা মূলত প্রকৃতিতে মৌলিক

তাই কি হয়েছিলো যে এলডোজ রূপান্তরিত হয় অনুরূপ ildos এর সাথে

এবং তারপর az প্লাস এটিকে জারণ করে যা আপনি জানেন যে ah কার্বক্সিলিক গ্রুপ অ্যালডিহাইড কার্বক্সিলিক গ্রুপে রূপান্তরিত

হয় এবং সেই কারণেই এটি এলডো এবং কেটস উভয়কেই অক্সিডাইজ করতে পারে

কারণ মৌলিক অবস্থার অধীনে সমস্ত ketos -এ রূপান্তরিত হয় 1 ডোজ

তাই আহ অক্সিডাইজিং

এজেন্সি সহনশীলতা বিকারক সহনশীলতা বিকারক রূপালী এবং এটি হ্রাস করা হয়

যা লাল হয়ে যায় az ধাতব সিলভারে uced মূলত ধাতব রূপালী গঠন করে এটি টেস্ট টিউবের দেয়ালে জমা হয় যদিও

টলারেন্স রিএজেন্ট শুধুমাত্র অক্সিডাইজড

অ্যালডিহাইড এটি অ্যালডোস এবং কেটসকে আলাদা করতে ব্যবহার করা যেতে পারে অক্সিডেশন প্রতিক্রিয়া

একটি মৌলিক দ্রবণে সঞ্চালিত হয় যা একটি কেটোজে রূপান্তরিত করবে একটি এন্ডোজ একটি ইন ডায়া বিন্যাস দ্বারা এবং অ্যালডোস তারপরে সহনশীলতা বিকারক দ্বারা অক্সিডাইজ করা হবে

তাই আবার আমি আহ পুনরাবৃত্তি করছি যদিও সহনশীলতা

রিএজেন্ট শুধুমাত্র অক্সিডাইজড অ্যালডিহাইড এটি এলডোস এবং কেটসের মধ্যে একটি পার্থক্যকারী বিকারক হিসাবে ব্যবহার করা যাবে না

কারণ এটির জন্য মৌলিক আহ প্রতিক্রিয়া শর্ত প্রয়োজন এবং মূলত প্রতিক্রিয়া অবস্থাটি

কেটোসিসকে অ্যালডোসে রূপান্তরিত করবে এবং তারপরে আবার অ্যালডোস অ এর সাথে অক্সিডাইজড হয়ে যাবে যা আপনি জানেন আহ অ্যালডোনিক অ্যাসিড আহ এখন আমি আরেকটি চূড়ান্ত অক্সিডাইজিং বিক্রিয়া প্রবর্তন করব নাইট্রিক অ্যাসিডের উপস্থিতিতে অক্সিডেশন প্রতিক্রিয়া নাইট্রিক অ্যাসিডের উপস্থিতিতে এটি রূপান্তরিত করে প্রাথমিক অ্যালকোহল কার্বক্সিলিক অ্যাসিড এবং অ্যালডিহাইড গ্রুপে রূপান্তরিত হয় কার্বক্সিলিক কার্বক্সিলিক গ্রুপ

তাই এটি ডাইকারবক্সিলিক অ্যাসিড d গ্লুকোরিক অ্যাসিড d গ্লুকোরিক অ্যাসিডে রূপান্তরিত হয় এবং অ্যালডেরিচ অ্যাসিড ডাইলুট নাইট্রিক অ্যাসিড একটি শক্তিশালী অক্সিডাইজিং সংযোজন এবং এটি 1d হাইড্রিক গ্রুপ দুটি কার্বক্সিলিক গ্রুপের পাশাপাশি আপনি জানেন প্রাথমিক অ্যালকোহল গ্রুপকে কার্বক্সিলিক গ্রুপে জারিত করে স্পর্শ করে না সেকেন্ডারি আহ হাইড্রক্সিল গ্রুপ যদি আপনি দেখেন যে আপনি জানেন এই পলি হাইড্রক্সি অ্যালডিহাইডে একাধিক রয়েছে কার্বক্সিলিক গ্রুপে জারিত হয়ে এটি d গ্লুকোরিক অ্যাসিড গঠন করে

তাই এখন আমি এখানে থামব ah উপসংহারে

আমরা আলোচনা করেছি যে আপনি জানেন বিভিন্ন প্রতিক্রিয়া সম্পর্কে আপনি জানেন যে একটি মোনোস্যাকারাইড মৌলিক অবস্থায় আছে এবং সেখানে আমরা ডায়াল পুনর্বিন্যাস-এ এপিমারাইজেশন সম্পর্কে কথা বলি এছাড়াও আহ আপনার সম্পর্কে কথা বলুন বিভিন্ন আহ আপনি জানেন আহ ডায়ালে আহ সম্পর্কিত আহ আপনি জানেন

যে আপনার সমস্যাগুলি জেনে নিন কিভাবে একটি ketos কে ah এর অধীনে এন্ডোস এবং ketos-এর মিশ্রণে ah-এ রূপান্তরিত করা যায়

যদি এটিকে প্রাথমিক অবস্থায় রাখা হয় ah এর মাধ্যমে ডিটেক্টরের সমস্যাটি গ্রহণ করে আমরা মোনোস্যাকারাইডের হ্রাস প্রতিক্রিয়া সম্পর্কেও আলোচনা করেছি এবং আমরা দেখেছি যে কীভাবে অ্যালডিহাইড প্রাথমিক অ্যালকোহলে রূপান্তরিত করা যেতে পারে যেখানে আপনি ah ketos ah জানেন, আপনি eldos-এর ক্ষেত্রে জানেন যে

এটি সেই অনুরূপ পাবেন যা আপনি জানেন প্রাথমিক অ্যালকোহল d mannitol ah যদি আমরা অ্যালডো হেক্সোজ দিয়ে শুরু করি তবে যদি আমরা কেটো হেক্সোজ দিয়ে শুরু করি তবে তা হবে মিশ্রণ দিন কারণ আপনি জানেন যে এগুলি হাইড্রো কার্বোনিল যা আপনি জানেন কিটোস নিচের মুখ থেকে আক্রমণ করবে উপরের মুখের দিক থেকে এবং এটি সংশ্লিষ্ট আপনাকে জানাবেআহ আপনি জানেন আমি কিটোসের হ্রাস দ্বারা অ্যালকোহল সেকেন্ডারি অ্যালকোহল বলতে চাই

গ্রুপ আহ আমরা অক্সিডেশন এবং জারণ সম্পর্কেও কথা বলেছি

যে আমরা আলোচনা করেছি যে আপনি জানেন কিভাবে ব্রোমিনের সাথে উম অক্সিডেশন

আহের দিকে নিয়ে যাবে আপনি উম আহ এলডোসেস টি o অ্যালডোনিক অ্যাসিড যদি আমরা অ্যালডো হেক্সোস গ্রহণ করি যা অ্যালডোনিক

অ্যাসিড আহ তৈরি করবে তবে আমরা যদি আহ কেটোসিস গ্রহণ করি তাহলে আমি তাদের সঙ্গে আচরণ করি যেটি অ্যালডনিক অ্যাসিডের সাথে অক্সিডাইজ করছে সহনশীলতা বিকারক যা এজেন্টকে অক্সিডাইজ করছে যা অ্যালডোনিক অ্যাসিডের সাথে অক্সিডাইজড হয়ে যাবে।

অ্যাসিড আহ কারণ সহনশীলতা রজনে একটি ah বেসিক অ্যামোনিয়াম অ্যামোনিক্যাল অ্যাহ আছে আপনি সিলভার নাইট্রেট জানেন এবং তারা সিলভার প্লাস এহে অক্সিডাইজিং এজেন্ট কিন্তু

মৌলিক অবস্থার উপস্থিতির কারণে ketos আপনি অসুস্থ ডোজ জানেন ah এ রূপান্তরিত হতে পারে

এবং এলডোজ আহ অ্যালডোনিক অ্যাসিড তৈরি করে উম টোলেন্স রজন অ্যালডোনিক

অ্যাসিডে এলডোজগুলিকে অক্সিডাইজ করতে পারে

তাই সহনশীলতা এজেন্ট এন্ডোজ এবং কেটোসিস উভয়কেই অক্সিডাইজ করতে পারে এখানে একটি গুরুত্বপূর্ণ বিষয়

হল যে আমরা টলারেন্স রিএজেন্ট ব্যবহার করতে পারি না একটি পার্থক্যকারী অক্সিডাইজিং বিকারক হিসাবে

অ্যালডোজ এবং কেটোসিসের মধ্যে কারণ এটি ah ah উভয়কেই অক্সিডাইজ করে এবং এলডোসিসকে পাতলা নাইট্রিক অ্যাসিড দ্বারা জারিত করা যেতে পারে

এবং সেখানে আমরা পেতে পারি ডাইকারবক্সিলিক অ্যাসিড অ্যালডিহাইড গ্রুপ

ডোজ অ্যালডক্সগুলি কার্বন কার্বক্সিলিক গ্রুপে জারিত হয় এবং প্রাথমিক অ্যালকোহল গ্রুপ

অক্সিডাইজড হয়ে যায় কার্বক্সিলিক গ্রুপে এবং এটি গ্লুকোরিক অ্যাসিড তৈরি করে যদি আমরা গ্লুকোজ দিয়ে শুরু করি তবে এটি ডি গ্লুকোরি অ্যাসিড তৈরি করে তবে মাধ্যমিক হাইড্রক্সিল গ্রুপ অক্সিডাইজড হয় না

এখন আমি এখানে থামব আমরা আবার কার্বোহাইড্রেট রসায়ন চালিয়ে যাবো