

[সঙ্গীত] [হাততালি] [সঙ্গীত] [হাততালি] [সঙ্গীত] এই সমস্যা সমাধানের অধিবেশনে রসায়নে আপনাদের সকলকে স্বাগত জানাই আমরা হাইড্রোকার্বনের ধারণা ভিত্তিক সমস্যাগুলি কভার করার চেষ্টা করব কারণ আপনারা সবাই জানেন হাইড্রোকার্বন দুটি ভাগে ভাগ করা যায় আলিফ্যাটিক এবং অ্যারোমেটিক। হাইড্রোকার্বন আলিফ্যাটিক হাইড্রোকার্বনকে আরও বিভক্ত করা যেতে পারে স্যাচুরেটেড এবং অসম্পূর্ণ হাইড্রোকার্বন স্যাচুরেটেড হাইড্রোকার্বন উল্লেখ করে অ্যালকেনস অসম্পূর্ণ হাইড্রোকার্বনকে আবার অ্যালকেন এবং অ্যালকাইনে বিভক্ত করা যেতে পারে। আণবিক সূত্র C_7H_{16} যৌগের সাথে ওজোনের সাথে a এর পরে ডাইমিথাইল সালফাইড বা জলে দস্তা যৌগ তৈরি করে c এবং d যৌগ c একটি ইতিবাচক হ্যালো ফর্ম দেখায় এবং সহনশীল পরীক্ষা একটি কমা b কমা চিহ্নিত করে c এবং d এর আণবিক সূত্র থেকে আমরা ভবিষ্যদ্বাণী করতে পারি এটি একটি অ্যালকিন কারণ এটি সাধারণ সূত্র $C_n H_{2n}$ যৌগ c sho এর সাথে খাপ খায় এটি একটি ইতিবাচক হ্যালো ফর্ম এবং সহনশীল পরীক্ষা এর অর্থ হল এটিতে একটি মিথাইল গ্রুপ রয়েছে যা একটি কার্বনাইল গ্রুপের সাথে বন্ধন করা হয়েছে যখন আপনার কাছে মিথাইল গ্রুপ রয়েছে যা আপনার কার্বনাইল গ্রুপের সাথে বন্ধন করা হয়েছে এটি একটি ইতিবাচক হ্যালো ফর্ম পরীক্ষা দেখাতে পারে এবং এটি একটি ইতিবাচক সহনশীল পরীক্ষাও দেখায় এর মানে হল এটি একটি অ্যালডিহাইড যৌগ c এর গঠন হল অ্যাসিটালডিহাইড একবার যদি আপনি c এর গঠনটি জানেন তবে আমরা এই অ্যালকিনের কাঠামোর ভবিষ্যদ্বাণী করার চেষ্টা করতে পারি

তাই আপনি যখন হাইড্রোজেনেশন করেন তখন এটি এই অ্যালকেনে রূপান্তরিত হতে পারে যদি আপনি এখানে এটি দেখেন কার্বন চারটি ভিন্ন গোষ্ঠীর সাথে বন্ধন করা হয় এটি একটি চিরাল যৌগ যৌগ b এর গঠন এটি এই থেকে এখন আমরা যৌগ d এর গঠন ভবিষ্যদ্বাণী করতে পারি

তাই সহনশীলতা পরীক্ষা আপনাদের সকলের জানা উচিত এটি একটি রূপালী কমপ্লেক্স যখন আমরা দুটি সমতুল্য ব্যবহার করি অ্যালডিহাইড সহ এই সিলভার কমপ্লেক্স এটি কার্বক্লিক অ্যাসিডে অক্সিডাইজ করতে পারে যেখানে সিলভার ওয়ান সিলভার জিরোতে হ্রাস পাবে এটি প্রায়শই অণুতে জলপাই গ্রুপের উপস্থিতি খুঁজে বের করতে ব্যবহৃত হয় আর যখন আপনার কাছে মিথাইল গ্রুপ থাকে যা কার্বনাইল গ্রুপের সাথে বন্ধন করা হয় এবং যখন আপনি সোডিয়াম হাইপো হ্যালাইডের সাথে বিক্রিয়া করেন তখন এটি কার্বক্লিক অ্যাসিড এবং হ্যালো ফর্মে জারিত হতে পারে

তাই এই পরীক্ষাগুলি সাধারণত মিথাইল গ্রুপের উপস্থিতি খুঁজে বের করতে ব্যবহৃত হয়। পূর্ববর্তী কার্যকরী গোষ্ঠী
তাই এই প্রতিক্রিয়ায় অ্যালকিন যখন আমরা হাইড্রোজেনেশন করি তখন এটি একটি যৌগ b দেয় কারণ আপনি এখানে দেখতে পাচ্ছেন এটি একটি চিরাল যৌগ যা কার্বন চারটি ভিন্ন গ্রুপের সাথে বন্ধন করা হয়েছে সমুদ্র বিশ্লেষণ ইতিমধ্যেই আমরা আলোচনা করেছি এবং এই অ্যালকিনে একটি কমা রয়েছে তিনটি চক্র সংযোজন বিক্রিয়া চক্রীয় মধ্যবর্তী প্রদানের জন্য যা অস্টেনাইটকে পুনর্বিन্যাস করে
তাই এই ওশানাইড যখন আপনি ডাইমিথাইল সালফাইডের সাথে বিক্রিয়া করেন উদাহরণস্বরূপ আপনি কার্বনাইল যৌগ গঠন করতে সক্ষম হবেন এবং এটি কার্বনাইল যৌগ এবং ডাইমিথাইল সালফাইডে রূপান্তরিত হতে পারে এখন আসুন আমরা পরবর্তীতে চলে যাই সমস্যা যা হাইড্রোবোরেশন এবং অক্সিডেশন ফলন যৌগ সহ একটি আণবিক সূত্র C_8H_6 যুক্ত যৌগের প্রতিক্রিয়া জড়িত und f এর আণবিক সূত্র $C_8 H_{c8o}$ রয়েছে যা একটি ইতিবাচক ফিলিংস পরীক্ষা দেখায় যখন অ্যাসিডের উপস্থিতিতে জলের সাথে যৌগ e এর প্রতিক্রিয়া g দেয় যা একটি ইতিবাচক হ্যালো ফর্ম পরীক্ষা শনাক্ত করে e কমা f এবং g যৌগ f আণবিক সূত্র $C_8 H_{8o}$ দেখায় পজিটিভ ফিলিংস টেস্ট এর মানে হল এটি একটি অ্যালডিহাইড যৌগ জি যা একটি হ্যালো ফর্ম টেস্ট দেখায় যার মানে এটিতে একটি মিথাইল গ্রুপ রয়েছে যা একটি কার্বোনিল গ্রুপের সাথে বন্ধন রয়েছে এটি থেকে আমরা ই হাইড্রোবোরেশন অক্সিডেশনের গঠন ভবিষ্যদ্বাণী করার চেষ্টা করতে পারি যদি এটি করা যেতে পারে আপনি যখন টেক্সটাইল বোরেনের মতো বিরক্তিকর ব্যবহার করে হাইড্রোবোরেশন করেন তখনও আপনার কাছে ফেনিলালেজ থাকে যা অতিরিক্ত প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যেতে পারে, আমাদের এই অংশটি লিখতে দিন যদি আমাদের কাছে এটি থাকে তবে আপনি সোডিয়াম হাইড্রোক্সাইডের উপস্থিতিতে হাইড্রোজেন পারক্সাইড ব্যবহার করে এনোল দিতে পারবেন যা অক্সিডাইজ করতে পারে। অ্যালডিহাইডে রূপান্তর করুন যৌগ f- এর গঠন এমন একটি যা ফেনিলাস্টালডিহাইড নামে পরিচিত যদি আপনার কাছে ফেনাইলস্টেলিন থাকে যা সহ্য করতে পারে হাইড্রোবোরেশন এই ইন্টারমিডিয়েট দেওয়ার জন্য এটি এনোলকে অক্সিডাইজ করা যেতে পারে যে এনোলকে অ্যালডিহাইডে রূপান্তরিত করা যেতে পারে ফিলিং দ্রবণটি কপার সালফেট এবং স্টার্টেরিক অ্যাসিডের সোডিয়াম পটাশিয়াম লবণের মিশ্রণ যা অ্যালডিহাইডের সাথে মিশ্রিত করলে তামাকে জটিল বলে এটি কার্বক্লিক অ্যাসিডে জারিত হতে পারে যেখানে তামা 1 2 কপার ওয়ান অক্সাইডে হ্রাস পাবে যা লাল বাদামী বর্ণ হিসাবে অবক্ষেপ করবে এই পরীক্ষাটি প্রায়শই অণুতে পূর্বের কার্যকরী গুরু উপস্থিতি খুঁজে বের করতে ব্যবহৃত হয় যখন অ্যাসিডের দামে জলের সাথে ই এর প্রতিক্রিয়া যৌগিক হয় অস্টিওফেননে রূপান্তরিত হতে পারে আপনি এখানে দেখতে পারেন যৌগ জি একটি ইতিবাচক হ্যালো ফর্ম পরীক্ষা দেখায় যার অর্থ এটিতে একটি মিথাইল গ্রুপ রয়েছে যা কার্বনাইল গ্রুপের সাথে বন্ধন করা হয় যখন আপনি এই যৌগটিকে সোডিয়াম হাইপো হ্যালাইড দিয়ে চিকিত্সা করেন আপনি বেনজিলিক অ্যাসিড এবং হ্যালো ফর্মটিতে অক্সিডাইজ করতে পারেন। যৌগ ই এর গঠন এখন ফেনাইলাল স্টেলিং যদি এটি ফিনাইল অ্যাসিটিলিন হয় তবে এটি বোরেন দিয়ে বিক্রিয়া করা যেতে পারে যাতে এটি অন্তর্বর্তী হয় iate যা এই এনোলকে অক্সিডাইজ করা যেতে পারে এটি অ্যালডিহাইডে রূপান্তরিত হবে যা ইতিবাচক ফিলিং পরীক্ষা দেখাতে পারে অন্যদিকে ফেনেলাস্টাইন জল হাইড্রেশনের সাথে যৌগ করতে পারে এই এনল দেওয়ার জন্য অ্যাসিডের চাপ দিয়ে এটি কিটোনে রূপান্তরিত হবে এই কিটোনে রূপান্তরিত হতে পারে সোডিয়াম হাইপোঅ্যালয়েডের সাথে বিক্রিয়া করে কার্বক্লিক অ্যাসিড এবং হ্যালো ফর্ম এবং যৌগ g এর গঠন এখানে দেখানো হয়েছে এটি অ্যাস্ট্রোফেনল এখন আমরা পরবর্তী সমস্যায় চলে যাই নিম্নলিখিত প্রতিক্রিয়া ক্রমগুলি সম্পূর্ণ করুন প্রথম উদাহরণে অ্যারোমেটিক সিস্টেমের অ্যালকিলেশন জড়িত থাকে যদি এটি করা যেতে পারে অ্যাসিডের উপস্থিতিতে প্রোপেন থাকে এটি আইসোপ্রোপাইল ক্যাটেশন দেওয়ার জন্য প্রোটোনেশনের মধ্য দিয়ে যেতে পারে যা সুগন্ধযুক্ত বৈদ্যুতিক প্রতিস্থাপনের মাধ্যমে এই বেনজিনের সাথে বিক্রিয়া করতে পারে আইসোপ্রোপাইল বেনজিন দিতে বিকল্পভাবে যদি আপনার কাছে আইসোপ্রোপাইল ক্লোরাইড থাকে তবে আপনি অ্যালুমিনিয়াম ক্লোরাইডের সাথে বিক্রিয়া করতে পারেন যা আইসোপ্রোপাইল ক্যাটেশন তৈরি করতে পারে। সুগন্ধি বৈদ্যুতিক মাধ্যমে বেনজিন রিং সঙ্গে প্রতিক্রিয়া প্রতিস্থাপন এই জিরাটি একবার দেওয়ার জন্য যদি আপনার কাছে এটি থাকে তবে এটি দুই ধাপ প্রক্রিয়ার মাধ্যমে ফেনলে রূপান্তরিত হতে পারে প্রথমে আমাদের হাইড্রো পারক্সাইড তৈরি করার জন্য অক্সিজেনের সাথে বিক্রিয়া করতে হবে একবার আপনি হাইড্রো পারক্সাইড তৈরি করার পরে যখন আপনি অ্যাসিড দিয়ে চিকিত্সা করেন তখন এটি ফেনল দিতে পারে আপনি অক্সিজেনের সাথে মানুষের বিক্রিয়া করেন বেনজিলিক ch বন্ড ক্রমবর্ধমান পারক্সাইড দিতে অক্সিডেশনের মধ্য দিয়ে যায় যখন আপনি মহিলা হাইড্রো পারক্সাইড তৈরি করেন যখন আপনি অ্যাসিড দিয়ে চিকিত্সা করেন তখন এটি এই ওহ গ্রুপটিকে প্রোটোনেট করতে পারে এই মধ্যবর্তী এখন ফিনাইল রিংটি পুনর্বিन্যাস করতে পারে

তাই এই মধ্যবর্তী প্রদানের জন্য পানির সাথে বিক্রিয়া করে ফেনল এবং পাথরে রূপান্তরিত হতে পারে এটি একটি শিল্প প্রক্রিয়া যা আমরা ফেনল তৈরি করতে ব্যবহার করি

তাই এই ক্ষেত্রে অ্যালকাইল গ্রুপের উপর নির্ভর করে যদি আপনি এই প্রোপেনটি ব্যবহার করেন তাহলে অ্যাসিডের চাপ আপনি

প্রোটোনেট করে আইসোপ্রোপাইল ক্যাটেশন গঠন করতে পারেন ইলেক্ট্রোফাইল হিসাবে কাজ করে এখন সুগন্ধযুক্ত বৈদ্যুতিক প্রতিস্থাপনের মধ্য দিয়ে যেতে পারে এই জিরা দেওয়ার জন্য একবার আপনি এটি তৈরি করলে বেনসলে সিএইচ বন্ড আনডি করতে পারে অক্সিজেনের সাথে rgo জারণ হাইড্রো পারক্লাইড হাইড্রো পারক্লাইড তৈরি করতে অ্যাসিডের চাপ প্রোটোনেশনের মধ্য দিয়ে যেতে পারে এই মধ্যবর্তী প্রদানের জন্য কখন ফেনলজি পুনর্বিन্যাস করতে পারে এই মধ্যবর্তী দেওয়ার জন্য এটি তৈরি করতে পানির সাথে প্রতিক্রিয়া হতে পারে এবং যা ফেনলে রূপান্তরিত হতে পারে এবং যদি আপনার কাছে আইসোপ্রোপাইল ক্লোরাইড থাকে তবে আমরা অ্যালুমিনিয়াম ক্লোরাইডের মতো লুইস অ্যাসিডের সাথে বিক্রিয়া করার চেষ্টা করতে পারি এবং আপনি আইসোপ্রোপাইল ক্যাটেশন এবং অ্যালুমিনিয়াম টেট্রাক্লোরাইড গঠন করতে সক্ষম হবেন যা ইলেক্ট্রোফাইল হিসাবে কাজ করতে পারে যা বেনজিনের রিংয়ের সাথে প্রতিক্রিয়া করতে পারে। জিরা দিন যা আরও প্রতিক্রিয়া হতে পারে যেমনটি আমরা আগে দেখেছি ফিনল এবং একটি পাথরকে পণ্য হিসাবে দিতে যা এটি ফ্লাইডেল ক্রপস অ্যালকিলেশন নামে পরিচিত পরবর্তী উদাহরণে সুগন্ধযুক্ত রিং এর দোলন জড়িত এখানে বেনজিন অস্টিওফেননে রূপান্তরিত হয় এটি সম্পন্ন করা যেতে পারে যদি আপনি অ্যাসিটাইল ক্লোরাইড থাকে যা অ্যানহাইড্রাস অ্যালুমিনিয়ামের সাথে বিক্রিয়া করা যায় এই কার্বোকেশন দেওয়ার জন্য hloride এবং অ্যালুমিনিয়াম টেট্রাক্লোরাইড এটি এখন একটি ইলেক্ট্রোফাইল হিসাবে কাজ করতে পারে যা এই সুগন্ধযুক্ত রিংয়ের সাথে দোলন করতে পারে যেমনটি আমরা দেখেছি এবং আপনি এই অ্যাস্ট্রোফেনলটিকে পণ্য হিসাবে পেতে সক্ষম হবেন অন্যদিকে আপনি অ্যাসিটিক অ্যানহাইড্রাইডও ব্যবহার করতে পারেন। এটি একটি লবণাক্ত কার্বোকেশন দেওয়ার জন্য অ্যালুমিনিয়াম ক্লোরাইডের সাথে একটি বিক্রিয়াও করতে পারে যা অস্ট্রোফেনল দেওয়ার জন্য সুগন্ধযুক্ত রিং দিয়ে প্রতিক্রিয়া করতে পারে এই পণ্যটি বেনজোয়িক অ্যাসিডে অক্সিডাইজ করা যায় ঠিক আমরা আগে দেখেছি যখন আপনি সোডিয়াম হাইপো হ্যালাইডের সাথে বিক্রিয়া করেন তখন আপনি বেনজোয়িক অ্যাসিডে অক্সিডাইজ করতে পারেন। অ্যাসিড এবং হ্যালো ফর্ম এইগুলি গুরুত্বপূর্ণ প্রতিক্রিয়া হল প্রথম উদাহরণে ফ্লাইডেল শস্য অ্যালকাইলেশন জড়িত যদি আপনার অ্যালকাইল হ্যালাইড থাকে তবে লুইস অ্যাসিডের প্রভাব অ্যারোমেটিক সিস্টেমের সাথে বিক্রিয়া করে অ্যালকাইল বেনজিন দিতে পারে যা আরও দরকারী যৌগগুলিতে রূপান্তরিত হতে পারে একটি অতিরিক্ত উদাহরণ দোলন জড়িত যদি আপনার কাছে অ্যাসিড ক্লোরাইড থাকে তবে এটি ফ্রিটেল ক্রপস দোলন হিসাবে পরিচিত n অ্যালুমিনিয়াম ক্লোরাইডের সাথে বিক্রিয়া করে অ্যাসিটিলিন কার্বোকেশন তৈরি করার চেষ্টা করুন যা ইলেক্ট্রোফাইল হিসাবে কাজ করতে পারে যা সুগন্ধযুক্ত প্রতিস্থাপন প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যেতে পারে এই ক্ষেত্রে এই অস্টিওফেননকে সোডিয়াম হাইপো হ্যালাইড ব্যবহার করে বেনজোয়িক অ্যাসিডে আরও অক্সিডাইজ করা যেতে পারে এখানে নাইট্রোবেনজিনের মিশ্রণের সাথে নাইট্রিক অ্যাসিডের প্রতিক্রিয়া। সালফিউরিক অ্যাসিডের টুকরোতে অ্যাসিড দেখানো হয় আপনি একটি নাইট্রেশন প্রতিক্রিয়া দেখতে পান যখন আপনি নাইট্রিক অ্যাসিড এবং সালফিউরিক অ্যাসিডের মিশ্রণ গ্রহণ করেন আপনি অ্যানোড প্লাস তৈরি করতে সক্ষম হবেন যা ইলেক্ট্রোফাইল যা এই সুগন্ধি সিস্টেমের সাথে প্রতিক্রিয়া করতে পারে এবং এখানে আপনি ইতিমধ্যেই তা দেখেছেন আপনার কাছে এখন বিকল্প আছে এই ক্ষেত্রে নাইট্রেশন এই অবস্থানে সঞ্চালিত হবে আপনি এই এক কমা তিনটি ডাইনাইট্রোবেনজিন পাবেন পণ্য হিসাবে এই যৌগটি যখন আপনি সোডিয়াম সালফাইডের সাথে বিক্রিয়া করেন তখন এটি অন্যটিকে প্রভাবিত না করে বেছে বেছে নাইট্রো গ্রুপের একটিকে হ্রাস করতে পারে। এই যৌগ দাও সোডিয়াম সালফাইড নির্বাচনীভাবে কোন দুটি কমাতে পরিচিত হয় আমাদের ডি নাইট্রো বি আছে এনজিন এটি করতে পারে নাইট্রোগ্রাফের একটি অ্যামিনো গ্রুপে হ্রাস পাবে অন্যটি অক্ষত থাকবে এখন এই নাইট্রেশনের অবস্থানটি গুরুত্বপূর্ণ এখানে নাইট্রেশনটি মেটা অবস্থানে ঘটে কারণ আপনি যদি অনুরণন কাঠামো লিখতে চেষ্টা করেন তবে আপনি হবেন প্রতিক্রিয়াটি মেটা অবস্থানে ঘটে কিনা তা বুঝতে সক্ষম এবং আপনি নিম্নলিখিত অনুরণন কাঠামো তৈরি করতে সক্ষম হবেন আপনার কাছে ইলেক্ট্রন প্রত্যাহারকারী গ্রুপ রয়েছে এবং আপনি যদি নাইট্রেশনটি এই অবস্থানে সঞ্চালিত হন তবে আপনি একবার এই অনুরণন কাঠামোটি পেতে সক্ষম হবেন এখন এটি একটি আছে এটি আপনাকে নাইট্রেশন পণ্য দিতে এটি প্রতিক্রিয়া করতে পারে অন্যদিকে যদি নাইট্রেশনটি ঘটে উদাহরণস্বরূপ প্যারা অবস্থানে আপনি এই অনুরণন কাঠামোটি পেতে সক্ষম হবেন যদি আপনি এখানে তাকান তবে এটির ইতিবাচক চার্জ রয়েছে কম স্থিতিশীল যখন নাইট্রেশন অবস্থানে স্থান নেয় আপনার এই সমস্যা হয় অন্যদিকে প্রতিক্রিয়া ঘটে মেটা অবস্থানে আপনি করেন না এই ধরনের মধ্যবর্তী আছে তাই যখনই আপনার ইলেক্ট্রন দানকারী গ্রুপ থাকবে প্রতিস্থাপন প্রতিক্রিয়া ঘটেবে অর্থো বা প্যারাপজিশন অন্যদিকে যদি আপনার ইলেক্ট্রন প্রত্যাহারকারী গ্রুপ থাকে তবে প্রতিক্রিয়াটি মেটা অবস্থানে সংঘটিত হবে এখন আমরা পরবর্তী উদাহরণটি দেখি। এই অ্যালকিনের প্রতিক্রিয়া এই এইচসিএল এটি একটি ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যেতে পারে এবং আপনি একটি কার্বোকেশন অন্তর্ভুক্তি সেকেন্ডারি কার্বোকেশন পেতে সক্ষম হবেন যা c1 বিয়োগের সাথে বিক্রিয়া করে সংযোজন পণ্য দিতে পারে অন্যদিকে এটি একটি গৌণ কার্বোকেশন যা এখন পুনর্বিन্যাস করতে পারে এই মিথাইল গ্রুপটি টারশিয়ারি কার্বোকেশন দেওয়ার জন্য মাইগ্রেট করতে পারে

তাই এই কার্বাইড ক্যাটেশন সেকেন্ডারি কার্বন ক্যাটেশনের তুলনায় বেশি স্থিতিশীল

তাই মিথাইল গ্রুপ মাইগ্রেশন ঘটতে পারে এবং একবার আপনি এটি তৈরি করলে c1 বিয়োগ একটি প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যেতে পারে তাহলে আপনি সক্ষম হবেন এই ক্লোরো ডেরিভেটিভ গঠন করতে

তাই এই বিক্রিয়ায় আপনার কাছে যৌগের মিশ্রণ থাকবে আপনি যদি প্রধান পণ্যের দিকে তাকান তবে এটি হবে প্রধান পণ্য এবং প্রথমে অ্যালকিন এই প্রোটনের সাথে একটি কার্বোকেশন সেকেন্ডারি কার্বো ক্যাটেশন গঠনের জন্য অতিরিক্ত প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যায় এবং সেকেন্ডারি কার্বোকেশন এখন পুনর্বিন্যাসের দিকে নিয়ে যায় এই মিথাইল গ্রুপটি সত্যিই এই কার্বন থেকে এখানে চলে যায় এবং আপনি একটি টারশিয়ারি কার্বোকেশন গঠন করতে সক্ষম হবেন এটি তারপর এই ক্লোরো ডেরিভেটিভ দেওয়ার জন্য এই c1 বিয়োগ দিয়ে বিক্রিয়া করে এখন আসুন আমরা এই উদাহরণটি দেখি

তাই এই এক থ্রি ডায়নের প্রতিক্রিয়া এই hbr যোগ পণ্য দেয় এবং এই বিক্রিয়াতে যেমন আমাদের আছে দেখা এই প্রোটনের সাথে বিক্রিয়া করে একটি কার্বোকেশন দিতে পারে যা ভিআর বিয়োগের সাথে প্রতিক্রিয়ার অধীনে হতে পারে যদি আপনি এখানে দেখেন যে এই stertary কপার ক্যাটেশনটি এই stertary কপার ক্যাটেশনকে বাধা দেয় তাহলে আপনি এই অ্যালিল কার্বোকেশন গঠন করতে পারেন এটি ভারসাম্যের মধ্যে বিদ্যমান থাকতে পারে যা প্রতিক্রিয়া সহ্য করতে পারে এই অ্যালাইল ব্রোমাইডটিকে এই বিক্রিয়ায় পণ্য হিসাবে দিতে প্রথমে এটি তৃতীয় কার গঠনের জন্য প্রোটনের প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যায় বোকেশন এটি হল অ্যালিল কার্বোকেশন যা ভারসাম্য বজায় রাখতে পারে এই অ্যালিল কার্বোকেশন একবার আপনি এটি তৈরি করলে এটি sterically কম বাধাগ্রস্ত হয় যে তুলনায় তাই br বিয়োগ এখানে প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যায় এই অ্যালিল ব্রোমাইডটিকে পণ্য হিসাবে এই অ্যালকাইন দেওয়ার জন্য যখন আপনি হাইড্রোজেনের উপস্থিতির সাথে বিক্রিয়া করেন প্যালাডিয়াম কার্বন অনুঘটকের কুইনোলিনের উপস্থিতি এখানে অত্যন্ত গুরুত্বপূর্ণ এটি একটি পণ্য হিসাবে cis2 বিউটেন দেওয়ার জন্য আংশিক হাইড্রোজেনেশনের মধ্য দিয়ে যেতে পারে যখন আপনি সোডিয়াম এবং তরল অ্যামোনিয়ার সাথে বিক্রিয়া করেন এবং আপনি পণ্য হিসাবে বিউটেনে এই ট্রান্স গঠন করতে সক্ষম হবেন। সুতরাং আপনি যখন এই রূপান্তরের প্রক্রিয়াটি দেখেন যখন আপনার কাছে কাঠকয়লার উপর প্যালাডিয়াম থাকে যা হাইড্রোজেন শোষিত হয় এখন আসুন পরবর্তী উদাহরণটি দেখি এই অ্যালকাইনটি প্যালাডিয়ামের সাথে সম্পর্ক তৈরি করে তখন হাইড্রোজেন নীচের মুখটি যোগ করে এই মধ্যবর্তীটি

দেওয়ার জন্য এটি তৈরি করুন এখন এটি এখানে প্রতিক্রিয়া সহ্য করতে পারে এবং এটি হাইড্রোজেনেশন গঠন করতে সক্ষম হবে অ্যালকাইনের একই পর্যায় রাখুন আপনি পণ্য হিসাবে cis অ্যালকিন পাবেন এটি আর প্রতিক্রিয়া বাড়ায় না কারণ কুইনোলিনের উপস্থিতির কারণে যা আপনার প্যালাডিয়ামের সাথে চিলেশন তৈরি করতে পারে এটি প্যালাডিয়াম চারকালের প্রতিক্রিয়া হ্রাস করতে পারে তাই প্রতিক্রিয়া অ্যালকিন পর্যায় বন্ধ করে দেয় আমাদের কাছে কুইনোলিন নেই এমন পণ্য হিসাবে অ্যালকিন দেওয়ার জন্য এটি আরও প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যায় না এটি পণ্য হিসাবে অ্যালকিনকে আরও কমাতে পারে

তাই এই পদ্ধতিটি ব্যবহার করে আপনি এই ক্ষেত্রে পণ্য হিসাবে cis অ্যালকিন গঠন করতে সক্ষম হবেন অন্যদিকে পণ্য হিসাবে দুটি বিউটেন গঠন করুন যখন আপনি সোডিয়াম তরল অ্যামোনিয়া ব্যবহার করেন তখন আপনি ট্রান্স অ্যালকিন ট্রান্স থেকে বিউটেন গঠন করতে সক্ষম হবেন কারণ তাদের পণ্যের গঠনটি নিম্নরূপ ব্যাখ্যা করা যেতে পারে যখন আপনি সোডিয়ামের সাথে বিক্রিয়া করেন তখন অ্যালকাইন থাকে অ্যালকাইনে একটি ইলেকট্রন দিতে পারে এবং আপনি একবার র্যাডিকাল অ্যানিয়ন তৈরি করতে সক্ষম হবেন যা অ্যামোনিয়া দ্রাবক থেকে প্রোটন গ্রহণ করতে পারে। যদি এই অ্যানোনটি এই অ্যামোনিয়ার তুলনায় বেশি হয় তাই এটি এই ভিনাইল র্যাডিক্যাল তৈরি করতে দ্রাবক থেকে প্রোটন নিতে পারে এই র্যাডিকেলটি অন্য সোডিয়ামের সাথে বিক্রিয়া করে অ্যানিয়ন তৈরি করতে পারে যখন আপনি এটি তৈরি করেন যেমন আমরা দেখেছি এটি দ্রাবক থেকে প্রোটন গ্রহণ করতে পারে। পণ্য হিসাবে ট্রান্স অ্যালকিন দিন এই প্রতিক্রিয়াটি আপনি একটি উপজাত হিসাবে দুটি সমতুল্য সোডোমাইড তৈরি করেন

তাই আপনি যখন তরল অ্যামোনিয়াতে সোডিয়াম ব্যবহার করেন তখন আপনি যখন কুইনোলিনের উপস্থিতিতে হাইড্রোজেনেশন ব্যবহার করেন তখন আপনি অ্যালকাইনকে ট্রান্স অ্যালকিনে রূপান্তর করতে সক্ষম হবেন। লিশুলার ক্যাটালিস্ট হিসাবে পরিচিত আপনি অ্যালকিনকে পণ্য দেওয়ার জন্য আংশিক হাইড্রোজেনেশন চালাতে পারেন এইভাবে আপনি পণ্য হিসাবে cis অ্যালকিন গঠন করতে সক্ষম হবেন এখন আসুন অ্যালকিনের হাইড্রেশনে চলে যাই যখন আপনি অ্যাসিডের উপস্থিতিতে জলের সাথে মিথাইল সাইক্লোহেক্সেন বিক্রিয়া করেন। আপনি টারশিয়ারি অ্যালকোহল তৈরি করতে সক্ষম হবেন এটি এই প্রোটন উৎসের সাথে প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যেতে পারে আপনি তৃতীয় কার্বোকেশন তৈরি করতে সক্ষম হবেন ch জলের সাথে বিক্রিয়া করতে পারে

তাই টারশিয়ারি অ্যালকোহলকে পণ্য হিসাবে উৎপন্ন করতে পারে অন্যদিকে আপনি যদি হাইড্রোবোরেশন অক্সিডেশন করেন তবে আপনি এই অ্যালকোহলের গঠনকে অন্য আনন্দিত করতে পারবেন বোরিংয়ের সাথে অ্যালকিনের প্রতিক্রিয়া হিসাবে ব্যাখ্যা করা যেতে পারে অতিরিক্ত পণ্যটিকে প্রতিক্রিয়া দিন। স্টেরিও স্পেসিফিক কি বিরক্তিকর পস্থা কম প্রতিবন্ধকতার দিক থেকে কম প্রতিস্থাপিত কার্বন সংযোজন সংঘটিত হয় যখন আমরা এটি পাই তখন এটি হাইড্রোজেন পারক্সাইডের প্রতিক্রিয়া সহ্য করতে পারে বেসের উপস্থিতিতে যদি আপনি এখানে এই হাইড্রোজেন এবং হাইড্রোজেন দেখেন। গ্রুপটি একই দিকে আসে এবং বোরন সর্বদা কম প্রতিস্থাপিত কার্বনের কাছে যায় এবং আপনি যখন অ্যাসিড-বেস হাইড্রেশন দেখেন তখন আপনি বিপরীত রেজিও রসায়ন পেতে পারেন এবং হাইড্রোপোরেশন অক্সিডেশনের ক্ষেত্রে আপনি এই অ্যালকোহলটি পণ্য হিসাবে পান এখন আসুন দেখি পরবর্তী উদাহরণে হাইড্রোজেন পারক্সাইড চাপে এই অ্যালকিনের আরও খারাপ বিশ্লেষণ যেমন আমরা দেখেছি অ্যালকিনকে রূপান্তরিত করা যেতে পারে কার্বনাইল যৌগ অসনোলাইসিস দ্বারা এই বিক্রিয়ায় এই অ্যালকিনটি ধারণক্ষমতার অ্যাসিডের মিশ্রণে জারিত হবে আপনি এই কপাসিক অ্যাসিডের মিশ্রণ পাবেন অন্যদিকে আপনি যখন পারক্সাইডের উপস্থিতিতে হাইড্রোজেন ব্রোমাইড ব্যবহার করবেন তখন আপনি একটি র্যাডিকাল পথ দ্বারা সংযোজন প্রতিক্রিয়া সহ্য করতে পারেন। প্রেসার পারক্সাইড উদাহরণস্বরূপ আপনি যখন এই পারক্সাইড ব্যবহার করেন তখন আপনি হোমোলাইটিক ক্লিভেজের অধীনে এটি প্রতিক্রিয়া করতে পারেন এটি এখন এইচবিআর-এর সাথে প্রতিক্রিয়া করতে পারে যাতে আমরা র্যাডিক্যাল এই র্যাডিক্যাল এই অ্যালকিনের সাথে অতিরিক্ত প্রতিক্রিয়া সহ একটি গৌণ র্যাডিক্যাল গঠন করতে পারে এই র্যাডিক্যাল এখন আরও প্রতিক্রিয়া করতে পারে এইচবিআর এর সাথে এবং এইভাবে আপনি এই রেজিওকেমিস্ট্রিটি ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়ার বিপরীতে পণ্য হিসাবে গঠন করতে সক্ষম হবেন যে ব্রোমিন এই কার্বনে যোগ করবে যখন আপনি একটি র্যাডিকাল পথের মাধ্যমে বিক্রিয়াটি পরিচালনা করবেন তখন আপনি গঠন করতে সক্ষম হবেন। এই প্রাথমিক অ্যালকাইল ব্রোমাইডটি পণ্য হিসাবে বিশ্লেষণ করা হয়েছে ইতিমধ্যে আমরা অধ্যয়ন করেছি এবং এটি একটি গঠনের জন্য অতিরিক্ত প্রতিক্রিয়া সহ্য করতে পারে যখন আপনি হাইড্রোজেন পারক্সাইড দিয়ে চিকিত্সা করেন তখন এটিকে মধ্যবর্তী হিসাবে ustenite ব্যবহার করুন এই ক্ষেত্রে এটি অক্সিডেটিভ ক্লিভেজ সহ পারক্সাইডের জায়গায় এই দুটি কার্বাক্সিলিক অ্যাসিডের মিশ্রণ দিতে পারে আপনি অক্সিজেনও ব্যবহার করতে পারেন এটি তৈরি করার পরে এটি র্যাডিক্যাল তৈরি করতে পারে। র্যাডিক্যাল এটি এখানে দেখানো অতিরিক্ত প্রতিক্রিয়া সহ্য করতে পারে এবং আপনি এই অ্যালকাইল ব্রোমাইডটিকে পণ্য হিসাবে পেতে সক্ষম হবেন পরবর্তী সমস্যাটি হল নিম্নলিখিত যৌগগুলির মধ্যে সুগন্ধযুক্ত যৌগগুলি বা বা আপনি যদি সুগন্ধযুক্ত হতে একটি যৌগটির প্রয়োজনীয় বৈশিষ্ট্যগুলি দেখেন। যৌগটি চক্রাকার হওয়া উচিত আপনার ইলেকট্রন দ্বারা একটি ডিলোকালাইজড হওয়া উচিত আপনার ইলেকট্রন দ্বারা চার এন প্লাস দুই থাকা উচিত এবং এটি একটি যৌগ সুগন্ধযুক্ত হওয়ার জন্য একটি প্ল্যানার হওয়া উচিত যদি আপনি এই সমস্ত যৌগগুলিকে প্ল্যানার সাইক্লিক দেখেন তবে এই তিনটি চারটি বিন্দুকে সন্তুষ্ট করতে হবে এখন আমাদের দেখতে হবে তাদের ডিলোকালাইজড পাই ইলেকট্রন আছে কি না সেইসাথে তাদের চার এন প্লাস টু ইলেকট্রন n 0 1 2 3 হতে পারে কিনা এখন আসুন এখানে দেখি এটি একটি সাইক্লোপ্রোপ্যানল ক্যাটেশন এটিতে দুটি পাই ইলেকট্রন রয়েছে এটিতে একটি ডিলোকালাইজড পাই ইলেকট্রন রয়েছে

তাই এটি সুগন্ধযুক্ত সাইক্লোপ্রোপ্যানল কার্বোকেশন হল সবচেয়ে ছোট সুগন্ধযুক্ত যৌগ এখন আসুন এই একটি সাইক্লোপেন্টাডিনাইল অ্যানিয়ন দেখি যার ছয়টি পাই ইলেকট্রন রয়েছে ইলেকট্রন দ্বারা ডিলোকালাইজড

তাই এটিও সুগন্ধযুক্ত যখন আপনি এই যৌগটি দেখেন এতে ছয় পাই ইলেকট্রন থাকে তবে ডি স্থানীয়কৃত পাই ইলেকট্রন নেই যেহেতু আপনার এখানে ch2 আছে

তাই এই যৌগটি সুগন্ধযুক্ত নয় অন্যদিকে যখন আপনি এটি দেখেন সাইক্লো হেপ্টা ট্রাইনাল কার্বোকেশন এবং এটিতে ছয় পাই ইলেকট্রন রয়েছে এবং পাই ইলেকট্রনগুলি ডিলোকালাইজ করা হয়

তাই এটি সুগন্ধযুক্ত এটিতে 10 পাই ইলেকট্রন রয়েছে এতে d স্থানীয় পাই ইলেকট্রন রয়েছে

তাই এটি সুগন্ধযুক্ত চারটি যৌগ সুগন্ধযুক্ত এবং এই যৌগটি স্বয়ংক্রিয় নয় কারণ এর মধ্যে ইলেকট্রন দ্বারা ডিলোকালাইজেশনের অভাব রয়েছে এখন আসুন এই সমস্যার দিকে তাকাই রিয়া-এর প্রধান পণ্য সোডিয়াম ইথোক্সাইডের সাথে দুটি ব্রোমোবিউটেনের ক্রিয়া

তাই যখন আপনি সোডিয়াম মেথোক্সাইডের সাথে বিক্রিয়া করেন তখন এটি অ্যালকিনের মিশ্রণ তৈরি করতে পারে বলে u2 নির্মূল হয় অন্যদিকে আপনি যদি এই হাইড্রোজেনটি ডিপ্রোটোনেটেড করেন এবং আপনি দুটি বিউটেনের মিশ্রণ তৈরি করতে সক্ষম হবেন এবং আপনি যদি তাকান এই যৌগগুলির অনুপাতে

তাই এটিই হবে প্রধান যৌগ এবং যখন আপনি এই দুটি অ্যালকিনের তুলনা করবেন তখন এটি একটি আরও প্রতিস্থাপিত অ্যালকিন

তাই এই যৌগটি এই অ্যালকিনের স্থায়িত্বের কারণে আরও বেশি উৎপন্ন হবে এবং এখন আমাদের দেখতে হবে এখানে আপনার কাছে এর মধ্যে ট্রান্স এবং সিস অ্যালকিন রয়েছে এবং এটি হবে প্রধান যৌগ যা নিউম্যান প্রজেকশনের মাধ্যমে ব্যাখ্যা করা যেতে পারে যদি আপনি

এই দুটি ব্রোমোবিউটেনের নিউম্যান প্রজেকশনটি আঁকেন যদি আপনি এই দুটি নিশ্চিতকরণ দেখেন তবে এটি আরও অনুকূল এবং কারণ এটি কম sterically বাধাপ্রাপ্ত এবং এটি অ্যান্টি-পেরিপ্ল্যানারিটি বজায় রাখে এটি অন্যদিকে ট্রান্স ওলেফিন গঠনের দিকে পরিচালিত করতে পারে। এই কারণে cis olefin গঠনের বিজ্ঞাপন এবং এই ট্রান্স ওলেফিনের গঠন উচ্চতর হবে এবং এই প্রতিক্রিয়া এই প্রতিক্রিয়াটি e2 নির্মূলের জন্য e2 নির্মূলের মাধ্যমে এগিয়ে যায় এই হাইড্রোজেনের অ্যান্টি-পেরিপ্ল্যানারিটি এবং এখানে অপরিহার্য এবং কখন এটি হতে পারে এই অ্যালকিনটিকে প্রধান পণ্য হিসাবে দেওয়ার জন্য সহজেই u2 নির্মূল করা যেতে পারে যদিও অ্যালকিনের মিশ্রণ তৈরি হয় এবং এই দুটি সাবস্ট্র এই ই অ্যালকিনটি z অ্যালকিনের তুলনায় প্রধান পণ্য হবে সংক্ষেপে আমরা আমাদের বিশ্লেষণ সম্পর্কিত সমস্যাগুলি দেখেছি। হ্যালো ফর্ম টলারেন্স এবং ফিলিংস টেস্টের ব্যবহার দেখেছি যা সাধারণত কার্যকরী গ্রুপ হ্যালো ফর্ম পরীক্ষা খুঁজে বের করতে ব্যবহৃত হয় যেমনটি আমরা দেখেছি মিথাইল গ্রুপের উপস্থিতি খুঁজে বের করতে ব্যবহৃত হয় যা কার্বনাইল গ্রুপের সাথে বন্ধন করা হয় যখন আমরা সোডিয়ামের সাথে বিক্রিয়া করি। হাইপো হ্যালাইড এটি তামার উত্তরাধিকারে অক্সিডাইজ করা যেতে পারে এবং হ্যালো ফর্ম সহনশীলতা এবং ফিলিংস পরীক্ষাটি এলিয়েন ফাংশনাল গ্রুপের উপস্থিতি খুঁজে বের করতে ব্যবহৃত হয় সিলভার নাইট্রেট সোডিয়াম হাইড্রোক্সাইড এবং অ্যামোনিয়াম হাইড্রোক্সাইড দ্রবণ থেকে লেরেন্স রিএজেন্ট প্রস্তুত করা যেতে পারে যখন আপনি মিশ্রিত করবেন এবং আপনি একটি সিলভার কমপ্লেক্স তৈরি করতে সক্ষম হবেন যা অ্যালডিহাইডকে কপার স্লিক অ্যাসিড থেকে অক্সিডাইজ করতে পারে যেখানে সিলভারটি সিলভার শূন্যে হ্রাস পাবে এবং একইভাবে ওয়েলিং দ্রবণ যা সিলভার শূন্যে পরিণত হবে। টারটারিক অ্যাসিডের কপার সালফেট এবং সোডিয়াম পটাশিয়াম লবণ থেকে প্রস্তুত করা যেতে পারে যা অ্যালিয়াড গ্রুপের উপস্থিতি খুঁজে বের করতে ব্যবহার করা যেতে পারে ইতিমধ্যেই কপোসিক অ্যাসিডে অক্সিডাইজ করা হবে যেখানে কপার দুইটি কপার মনোক্সাইডে লাল বাদামী বর্ণণ হিসাবে হ্রাস পাবে আমরা সহজেই এই সহনশীলতা এবং ব্যর্থতা বিকারকগুলি ব্যবহার করে ইতিমধ্যে কার্যকরী গোষ্ঠীর উপস্থিতি খুঁজে বের করুন তারপর আমরা দেখেছি একটি যৌগ সুগন্ধযুক্ত হওয়ার জন্য এটির চারটি দিক সম্ভূষ্ট হওয়া উচিত প্ল্যানার হওয়া উচিত delocalized পাই ইলেকট্রনগুলির একটি চার চার এন প্লাস দুই পাই ইলেকট্রন থাকা উচিত এবং চক্রীয় হওয়া উচিত তাহলে আমরা নাইট্রো গ্রুপের কেমোসেলেক্টিভ হ্রাস দেখেছি যদি আপনার ডিনি থাকে ট্রোবেনজিন আপনি বেছে বেছে সোডিয়াম সালফাইড ব্যবহার করে নাইট্রো গ্রুপের একটি কমানোর চেষ্টা করতে পারেন আমরা একটি উদাহরণ দেখেছি তারপর আমরা সুগন্ধযুক্ত বৈদ্যুতিক প্রতিস্থাপন দেখেছি আমরা বেশ কয়েকটি প্রতিক্রিয়া দেখেছি উদাহরণস্বরূপ নাইট্রোবেনজিনের নাইট্রেশন মেটা অবস্থানে নাইট্রেশন ঘটে যখনই আপনার কাছে থাকে ইলেকট্রন প্রত্যাহারকারী গ্রুপ ইলেক্ট্রোফিলিক প্রতিস্থাপন মেটা অবস্থানে সঞ্চালিত হয় অন্যদিকে আপনার যদি ইলেকট্রন দানকারী গ্রুপ থাকে তবে প্রতিক্রিয়া সাধারণত প্যারা এবং অর্থো অবস্থানে সঞ্চালিত হয়। আমরা অ্যালকিলেশনের একটি উদাহরণ দেখেছি যদি আপনার কাছে আইসোপ্রোপাইল ক্লোরাইড থাকে তাহলে অ্যালুমিনিয়াম ক্লোরাইডের মতো লুইস অ্যাসিডের উপস্থিতিতে বেনজিনের সাথে বিক্রিয়া করার চেষ্টা করুন আমরা জিয়ার প্রস্তুতি দেখেছি যা অক্সিজেন ব্যবহার করে ক্রমবর্ধমান পারক্সাইডে জারিত করা যেতে পারে যা ক্রমবর্ধমান পারক্সাইডকে উত্তপ্ত করে ফেনলে রূপান্তরিত করা যেতে পারে এবং অ্যাসিড দিয়ে চিকিতসা করে একটি পাথরে রূপান্তরিত করা যায়। শিল্প প্রক্রিয়া আমরা একইভাবে ফিনল প্রস্তুত করতে ব্যবহার করি যদি আপনার টি থাকে অ্যালকাইল হ্যালাইড আপনি অ্যারোমেটিক ইলেক্ট্রোফিলিক প্রতিস্থাপনের মাধ্যমে বেনজিনের সাথে প্রতিক্রিয়া করার চেষ্টা করতে পারেন যা আধ্যাত্মিক ফসল অ্যালকিলেশন হিসাবে পরিচিত একইভাবে আপনি চেষ্টা করতে পারেন যদি আপনার কাছে অ্যাসিড অ্যানহাইড্রাইড অ্যাসিড ক্লোরাইড থাকে তবে আপনি দোলন চালাতে পারেন যা বসন্ত ফসলের দোলন হিসাবে পরিচিত। অ্যালুমিনিয়ামের মতো লুইস অ্যাসিড ব্যবহার করে এই প্রতিক্রিয়াটি সম্পাদন করুন তারপরে আমরা অ্যালকেনস এবং অ্যালকাইনসের হাইড্রেশন দেখেছি আপনি স্টেরিওকেমিস্ট্রি বিপরীত করতে পারেন যদি আপনি পানির চাপ অ্যাসিডের সাথে প্রতিক্রিয়াটি চালিয়ে যান তবে আপনি পণ্য হিসাবে আরও প্রতিস্থাপিত অ্যালকোহল তৈরি করতে সক্ষম হবেন। অন্য দিকে আপনি যদি হাইড্রোপোরেশন অক্সিডেশন ব্যবহার করেন তবে আপনি বাম প্রতিস্থাপিত অ্যালকোহল পান একটি পণ্য হিসাবে যদি আপনার কাছে অ্যালকিন থাকে তবে আপনি এই পদ্ধতিগুলি ব্যবহার করে অ্যালকোহলে রূপান্তর করতে পারেন একইভাবে আপনি অ্যালকাইনও জল এবং অ্যাসিডের সাথে বিক্রিয়া করতে পারেন যা এনোল দিতে পারে। কিটোনে রূপান্তরিত হওয়া অ্যালকাইনের প্রকৃতির উপর নির্ভর করে একইভাবে আপনি ভারী বোরেনের সাথেও প্রতিক্রিয়া করতে পারেন সংযোজন যৌগ দিন যা হাইড্রোস গ্রুপের মাধ্যমে অক্সিডাইজ করা যায় অ্যালডিহাইড বা কিটোনে রূপান্তরিত হতে পারে সাবস্ট্রটের প্রকৃতির উপর নির্ভর করে তারপর আমরা প্যালাডিয়াম চারকোল ব্যবহার করে অ্যালকাইনের হাইড্রোজেনেশন আংশিক হাইড্রোজেনেশন দেখেছি যা অ্যালকাইনে অ্যালকিনে কুইনোলিনের উপস্থিতি হ্রাস করে লিন্ডলার ক্যাটালিস্ট হিসাবে পরিচিত যা অ্যালকিন থেকে অ্যালকিনের আংশিক হাইড্রোজেনেশনের জন্য ব্যবহার করা যেতে পারে আপনি পণ্য হিসাবে cis অ্যালকিন পাবেন আপনি সোডিয়াম তরল অ্যামোনিয়া ব্যবহার করে ট্রান সালকিনে রূপান্তর করতে পারেন প্রতিক্রিয়াটি অধ্যয়নমূলক নির্দিষ্ট তারপর আমরা নির্মূল প্রতিক্রিয়ার একটি উদাহরণ দেখেছি। আপনি আপনার অধীনে থাকবেন পণ্য হিসাবে আরও প্রতিস্থাপিত অ্যালকিন দিয়ে শেষ হবে তারপর আমরা র্যাডিকাল প্রতিক্রিয়ার একটি উদাহরণ দেখেছি যদি আপনার কাছে পারক্সাইড থাকে যা হাইড্রোজেন হ্যালাইডের সাথে বিক্রিয়া করে একটি র্যাডিকাল প্রজাতি তৈরি করতে পারে যা অ্যালকিনের সাথে অতিরিক্ত প্রতিক্রিয়া সহ্য করতে পারে। একটি পণ্য হিসাবে অ্যালকাইল হ্যালাইড আমি আশা করি যে এই উপস্থাপনা আপনার জন্য দরকারী হবে এই দিয়ে আমরা এই বক্তৃতাটি শেষ করছি আপনাকে অনেক ধন্যবাদ