

তাই আপনাদের সকলকে স্বাগত জানাই iIT পল প্রোগ্রামে আমি নিজে পুণ্য মূর্তি রসায়ন বিভাগ থেকে iii গভহাটি আজ আমরা অ্যালকেনস সম্পর্কে শেষ ক্লাসের দ্বিতীয় অংশ নিয়ে অধ্যয়ন করব আমরা অ্যালকেনসের প্রথম অংশ এবং গঠন নামকরণ আইসোমেরিজম প্রস্তুতি এবং অ্যালকেনসের শারীরিক বৈশিষ্ট্য দেখেছি। অ্যালকেনসের রাসায়নিক বৈশিষ্ট্যগুলি সম্পর্কে অধ্যয়ন করবে অ্যালকেনগুলি y ইলেকট্রন থাকার সমৃদ্ধ উত্স

তাই তারা সংশ্লিষ্ট সংযোজন পণ্য দেওয়ার জন্য ইলেক্ট্রোফাইলগুলিকে সংযোজন প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যায়

তাই আজ আমরা হাইড্রোজেনের সংযোজন

তাই হ্যালোজেনের সংযোজন সাধারণ প্রতিক্রিয়াগুলির কিছু দেখতে যাচ্ছি। হাইড্রোজেন হাইলাইট যোগ করা সালফিউরিক অ্যাসিডের সংযোজন জলের অক্সিডেশন বিক্রিয়ায় সালফিউরিক অ্যাসিডের সংযোজন

তাই দুই ধরনের বিক্রিয়া হবে আমরা অ্যালকিনের অক্সিডেশন ডায়াল এবং কার্বিক্লিক অ্যাসিড অধ্যয়ন করব তারপর ডিকার্বনিল যৌগগুলি যেমন সব ডিমের কিটোন যা ওসেনোলাইসিস হয় শেষে আমরা অধ্যয়ন করব পলিমারাইজেশন এগুলি খুবই গুরুত্বপূর্ণ বিক্রিয়া এবং আসুন এখন আমরা অ্যাডিটির উপর ফোকাস করি হাইড্রোজেনের উপর যেমন আমরা দেখেছি অ্যালকেনস থেকে অ্যালকেনসের হাইড্রোজেনেশনের শুরু এবং

তাই অ্যালকেনগুলি সহজেই এক সমতুল্য হাইড্রোজেনের ব্যবহার করে অ্যালকেনে রূপান্তরিত হতে পারে উদাহরণস্বরূপ যদি আপনার এখানে ইথিলিন থাকে এবং আপনি যখন ইথিলিনকে হাইড্রোজেনের সাথে চিকিত্সা করেন তখন হাইড্রোজেনের একটি অণু প্যালাডিয়াম প্ল্যাটিনাম এবং নিকেলের মতো অনুঘটকের উপস্থিতিতে হাইড্রোজেন অ্যালকিনের সাথে যুক্ত হতে পারে আপনি অ্যালকেন পেতে পারেন যদি আপনি প্রতিক্রিয়াটি দেখেন যেমনটি আমি আগে উল্লেখ করেছি প্রতিক্রিয়া স্টেরিও নির্দিষ্ট, উভয় হাইড্রোজেন পরমাণু অ্যালকিনের একই দিকে আসে এটি হতে পারে নীচের দিক বা উপরের দিকে একই সংযোজন ঘটে এবং এই প্রতিক্রিয়াতে যেমন আমি আগেই বলেছি যে আপনার ধাতু পৃষ্ঠের ধাতু পৃষ্ঠে হাইড্রোজেন প্রথমে শোষিত হয় তারপর আপনার অ্যালকিনও ধাতব পৃষ্ঠে শোষিত হয় আপনার দ্বারা কার্বন কার্বন দ্বিগুণ হয়। বন্ড এখন একবার বাইপড এবং আপনার ধাতুর মধ্যে মিথস্ক্রিয়া হবে উদাহরণ স্বরূপ আপনি যখন হাইড্রোজেন পাস করবেন তখন হাইড্রোজেন তম পৃষ্ঠে শোষিত হবে ই ধাতু এবং আপনি যখন অ্যালকিন যোগ করেন তখন অ্যালকিন এখন এটি শোষণ করতে পারে এটি আপনার ধাতুর সাথে মিথস্ক্রিয়া করতে পারে এখানে অ্যালকিন এখন ধাতু পৃষ্ঠ থেকে যা কিছু পর্যবেক্ষণ করা হয় হাইড্রোজেন অ্যালকিনে স্থানান্তরিত করা যেতে পারে আপনি এই ধরনের ধাতু অ্যালকাইল মধ্যবর্তী পাবেন মধ্যবর্তী এখন আরেকটি হাইড্রোজেন যখন আহ যেহেতু হাইড্রোজেন চাপের উপস্থিতিতে বিক্রিয়া চালানো হলে অন্য হাইড্রোজেন এখানে বাঁধতে পারে এই হাইড্রোজেন আবার পরিবহন করতে পারে আপনি আপনার অ্যালকেন পাবেন এটি উভয় হাইড্রোজেন অ্যালকিনের একই দিকে যোগ করা হয় প্রতিক্রিয়াটি সিন হয় সংযোজন প্রতিক্রিয়া স্টেরিও নির্দিষ্ট

তাই যখন আপনি বিভিন্ন প্রতিস্থাপন করবেন তখন প্রতিক্রিয়া অবশ্যই আপনি নির্বাচনী সংযোজন পণ্য পাবেন

তাই পরবর্তী উদাহরণ হল হ্যালোজেনের সংযোজন আপনি ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়া দেখতে পান এবং আপনার কাছে যখন অ্যালকিন থাকে যেমন ইথিলিন থাকে যখন আপনি ইথিলিনের সাথে বিক্রিয়া করেন উদাহরণস্বরূপ br2 বা ক্লোরিন এই উহ আয়োডিনের অধীনে অ্যালকাইনের স্বাভাবিক অবস্থার সাথে যুক্ত হয় না তবে ব্রোমিন সহজেই cc14-এর উপস্থিতিতে প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যান যখন আপনি প্রতিক্রিয়াটি সম্পাদন করেন তখন ব্রোমিনের সংযোজন সান্নিধ্যে ডিব্রোমো যৌগ প্রদান করে এবং একইভাবে ক্লোরিনও যোগ করা যেতে পারে আপনি ডিগালো অ্যালকেনসে একটি পেতে পারেন

তাই এই প্রতিক্রিয়াগুলিতে আপনি যদি প্রক্রিয়া সম্পর্কে আহেন তাহলে আমাদের দেখা যাক ব্রোমিনেশন বিক্রিয়া অ্যালকিন ডাবল বন্ড ব্রোমিনকে আক্রমণ করে আপনি ব্রোমিডিয়াম ইন্টারমিডিয়েট পাবেন

তাই এই ব্রোমিন আয়ন ইন্টারমিডিয়েট এই BR বিয়োগের সাথে প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যায় যা একটি নিউক্লিওফাইল এটি এটিকে আক্রমণ করে এটি এই কার্বনকে আক্রমণ করতে পারে বা কার্বন ধরুন যদি এটি এখানে এই বিরোধী প্রতিক্রিয়া করে ব্রোমিন আপনি অ্যালকেনসের পরীক্ষায় এটি পাবেন

তাই আপনি যদি এই যৌগটির দিকে তাকান তবে এটিও স্টেরিও নির্দিষ্ট প্রতিক্রিয়ায় ব্রোমিনের এই সংযোজন ঘটে এবং সংযোজন যদি আপনি এটি দেখেন এবং এটি এই ব্রোমিনের ঠিক বিপরীতে আপনি এই অ্যান্টি-অ্যাডিশন পাবেন প্রোডাক্ট ধরুন আপনি যদি এই অ্যালকিন ট্রান্স থেকে বিউটেনের সাথে ব্রোমিনের সাথে বিক্রিয়া করেন তবে আপনি এই ডিব্রোমো পাবেন দুই তিন ডিব্রোমোবিউটেন যদি আপনার কাছে থাকে cis2 বিউটেন এটি এনটিওমারের মিশ্রণের দিকে নিয়ে যেতে পারে আপনি এই প্রতিক্রিয়াগুলির স্টেরিও কেমিস্ট্রি অধ্যয়ন করবেন আমাদের উচ্চ শ্রেণীতে উচ্চ শ্রেণীতে সাবস্ট্রটের উপর নির্ভর করে যখন আপনার এই ধরনের সাবস্ট্রট থাকে তখন আপনি স্টেরিওআইসোমার পেতে পারেন আপনি এই ক্ষেত্রে এনন চিহ্ন পেতে পারেন। অবশ্যই এই ক্ষেত্রে আপনি একটি যৌগ পাবেন যার প্ল্যানার প্রতিসাম্য রয়েছে এবং এটি একটি মিসো যৌগ আমরা উচ্চ শ্রেণীতে বিশদ অধ্যয়ন করব পরবর্তী বিক্রিয়াটি অ্যালকেনসের সাথে হাইড্রোজেন অনুঘটকের সংযোজন এটিও উহ ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন প্রতিক্রিয়া মাত্র আমরা সংযোজন দেখেছি ব্রোমিন থেকে অ্যালকিন ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়ার একটি উদাহরণ এবং এই ক্ষেত্রে অ্যালকাইল হ্যালাইডের বিক্রিয়া হল হাইড্রোজেন আয়োডাইড এইচসিবিআরের তুলনায় বেশি প্রতিক্রিয়াশীল, এইচসিবিআর এইচসিএলের তুলনায় বেশি প্রতিক্রিয়াশীল এটি অ্যালকিনের দিকে হাইড্রোজেন হাইলাইটের একটি প্রতিক্রিয়াশীলতা অর্ডার এখন নেওয়া যাক hbr যদি আপনি গ্রহণ করেন যদি আপনি প্রতিসাম্য অ্যালকেনসের সাথে বিক্রিয়া করেন

তাই আপনি অন্য হাতে দুটি ব্রোমোবিউটেন পাবেন যদি আপনি অপ্রতিসম অ্যালকেনস অ্যালকেনস নেন প্রোপেন যখন আপনি প্রোপেনের সাথে hbr এর সাথে বিক্রিয়া করেন

তাই আপনি যৌগের মিশ্রণের সাথে শেষ হয়ে যাবেন এই দুটি যৌগ গঠনের সম্ভাবনা রয়েছে এবং তবে এই ক্ষেত্রে এটি হবে প্রধান যৌগ এটি একটি গৌণ পণ্য হবে

তাই আসুন দেখি প্রতিক্রিয়ার প্রক্রিয়াটি আমরা বুঝতে পারি

তাই আমি উল্লেখ করেছি এটি ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়ার একটি উদাহরণ

তাই অ্যালকিন এই এইচবিআর এর সাথে কার্বোকেশন ইন্টারমিডিয়েট তৈরি করতে বিক্রিয়া করে

তাই এই কার্বোকেশন ইন্টারমিডিয়েট ব্রোমিন ভিআর বিয়োগ পণ্যের সাথে বিক্রিয়া করে

তাই যদি বিকল্পভাবে এটিও গঠন করতে পারে একটি প্রাথমিক কার্বোকেশন

তাই এই ক্ষেত্রে যদি নীল কার্বোকেশনটি ভিআর বিয়োগের সাথে প্রতিক্রিয়া করে তবে আপনি প্রাথমিক আহ অ্যালকাইল হ্যালাইড পাবেন

তাই এই উভয় কার্বোকেশনের গঠনের সম্ভাবনা রয়েছে তবে প্রাথমিক কার্কেস ক্যাটেশনের তুলনায় সেকেন্ডারি কার্বোকেশন আরও স্থিতিশীল

তাই এই ক্ষেত্রে এই প্রাধান্যের গঠন

তাই এবং আমরা এটিকে একটি প্রধান পণ্য হিসাবে পাই কারণ আমরা আবার উচ্চ শ্রেণীতে অধ্যয়ন করব। যখন আপনার কাছে আরও

প্রতিস্থাপিত কার্বোকেশন থাকে যেমন টারশিয়ারি কার্বোকেশন বা সেকেন্ডারি কার্বোকেশন সেগুলি হাইপার কনজুগেশনের পাশাপাশি ইন্টারেক্টিভ প্রভাব দ্বারা আরও স্থিতিশীল হয় এবং

তাই এই কার্বোকেশনের এই গঠনের ঘনত্ব এটির চেয়ে বেশি স্থিতিশীল

তাই আমরা এটি পাই প্রধান যৌগ

তাই 1963 সালে রাশিয়ান বিজ্ঞানীকে মারকোনিকো বলা হয় তিনি এই সাবস্ট্রটের সাথে একাধিক পরীক্ষার প্রতিক্রিয়া অধ্যয়ন করে দেখেছেন যে তিনি এটি লক্ষ্য করেছেন এবং

তাই অ্যালকিনে হাইড্রোজেন হ্যালাইড যোগ করার মত ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন প্রতিক্রিয়া এবং সর্বদা বিআর বিয়োগ নেতিবাচক আয়ন প্রজাতিগুলি কার্বনের সাথে যুক্ত হয় যার মধ্যে কম হাইড্রোজেন পরমাণু থাকে এবং এই ক্ষেত্রে আপনি যদি এটি দেখেন তবে এটিতে একটি হাইড্রোজেন পরমাণু রয়েছে

তাই এখানে BR বিয়োগ যোগ হয় এবং আপনি এটিকে একটি প্রধান যৌগ পান যাকে আমরা বলি এটি মরগ্যানিক্যাল অনুসরণ করে। রুল প্রোডাক্ট

তাই বিক্রিয়ার অবস্থার উপর নির্ভর করে এবং অ্যালকেন হাইড্রোজেন হ্যালাইডের সাথে যুক্ত হতে পারে s উদাহরণস্বরূপ হাইড্রোজেন ব্রোমাইড দ্বিতীয়টিকে আরও প্রতিস্থাপিত অ্যালকাইল ব্রোমাইড দিতে অন্য দিকে যদি প্রতিক্রিয়াটি অনুরূপ পারক্লাইডের উপস্থিতিতে সংঘটিত হয় তবে আপনি বিপরীত সংযোজন পণ্য পাবেন অন্যথায় রেজিও আইসোমার এবং আপনি যখন প্রতিক্রিয়া করবেন তখন আমাদের এই প্রতিক্রিয়াটি দেখা যাক। হাইড্রোজেন ব্রোমাইডের সাথে প্রোপেন পেরক্লাইড বি এর উপস্থিতি আপনি যৌগের মিশ্রণ পান এটি একটি প্রধান পণ্য এই ক্ষুদ্র পণ্যটি আমরা দেখেছি ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়ার ক্ষেত্রে তারা সর্বদা এটি প্রধান পণ্য তবে আপনি যখন প্রতিক্রিয়া সম্পাদন করেন তখন এর উপস্থিতি পারক্লাইড এটি প্রধান পণ্য হতে চলেছে এটি ছোট পণ্য হতে চলেছে এটিকে মার্কোনিকো পণ্য বলা হয় এবং এই বিক্রিয়ায় বিশেষত যখন আপনি প্রতিক্রিয়াটি সম্পাদন করেন তখন পারক্লাইডের উপস্থিতি আপনি পান এটিই প্রধান পণ্য এখন আসুন দেখি এই ক্ষেত্রে পারক্লাইডের প্রক্রিয়াটি কী ঘটবে আমাদের বেনজাইল পারক্লাইড গ্রহণ করা যাক যখন আপনি বিক্রিয়াকে উত্তপ্ত করেন তখন পারক্লাইড আলোর দামের সমতুল্যতা সহ্য করতে পারে Iso এটি হোমোলাইসিসের অধীনে একটি র্যাডিকেল দিতে পারে যাতে এটি কার্বন ডাই অক্সাইড হারাতে পারে আপনি ফিনাইল র্যাডিকেলের দুটি অণু পেরেক র্যাডিকেল তৈরি করলে এই র্যাডিক্যাল আপনার এইচবিআরের সাথে প্রতিক্রিয়া দেখাতে পারে বেনজিন গঠনের দিকে পরিচালিত করতে পারে এবং আমরা এই বি র্যাডিকেলের মৌলবাদী এখন অ্যালকিনের সংযোজন হতে পারে এবং তারপরে আপনি এই কার্বনের সাথে যোগ করতে পারেন তাহলে আপনি যদি এই দুটি র্যাডিকেলের দিকে তাকান তবে আপনি প্রাথমিক র্যাডিক্যাল পাবেন যেমনটি আমরা দেখেছি যখন আপনার সেকেন্ডারি কার্বোকেশন তুলনামূলকভাবে বেশি স্থিতিশীল থাকে। প্রাথমিক কার্বোকেশনে কারণ এটি হাইপার কনজুগেশনের মাধ্যমে স্থিতিশীল হতে পারে এখানেও একই জিনিস এবং এই সেকেন্ডারি র্যাডিকেলটি প্রাথমিকের তুলনায় আরও স্থিতিশীল

তাই এই র্যাডিক্যালের গঠন আরও তুলনামূলক হবে যে আপনি একবার এই র্যাডিক্যাল তৈরি করলে এই র্যাডিক্যাল এখন প্রতিক্রিয়া করতে পারে অন্য এইচবিআর এর সাথে

তাই এটি হাইড্রোজেন পরমাণুকে বিমূর্ত করতে পারে

তাই আপনি অ্যালকাইল হ্যালাইড প্রাথমিক অ্যালকাইল হ্যালাইড পাবেন এবং একইভাবে এটি এইচবিআরের সাথে প্রতিক্রিয়া করতে পারে আপনি হাইড্রোজেন পরমাণুকে বাধা দিতে পারেন সুতরাং আপনি এই ক্ষেত্রে সেকেন্ডারি অ্যালকাইল হ্যালাইড পাবেন

তাই যখনই আপনি পারক্লাইডের উপস্থিতিতে প্রতিক্রিয়া সম্পাদন করেন

তাই আমরা এই প্রাথমিক অ্যালকাইল হ্যালাইডটিকে প্রধান যৌগ হিসাবে পাই কারণ এই ক্ষেত্রে সেকেন্ডারি র্যাডিকাল গঠন হয় এবং আপনি এটি একটি প্রধান যৌগ পাবেন অ্যান্টি মার্কোনিকো প্রোডাক্ট বলা হয় এটি 1933 সালে একটি হয়রানিকারী মায়ে দ্বারা আবিষ্কৃত হয়েছিল এবং তারা চাপ পারক্লাইডে অ্যালকিনেসের সাথে হাইড্রোজেন হ্যালাইডের এই সংযোজন আবিষ্কার করেছে এবং তারা দেখতে পেয়েছে যে যখন চাপ পারক্লাইডে প্রতিক্রিয়া চালানো হয় তখন সর্বদা প্রাথমিক অ্যালকাইল হ্যালাইড গঠিত হয়। একটি প্রধান পণ্য হিসাবে এবং তবে আপনি যদি অ্যালকেনেসের হাইড্রোজেন হাইলাইটগুলির এই দুটি সংযোজন দেখেন তবে পূর্বের ক্ষেত্রে ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়া এবং হাইড্রোজেন আয়োডাইড হাইড্রোজেন ক্লোরাইড হাইড্রোজেন ব্রোমাইড সবই অ্যালকিনে যোগ করা যেতে পারে কিন্তু এই ক্ষেত্রে পারক্লাইড পরিস্থিতিতে শুধুমাত্র হাইড্রোজেন ব্রোমাইডের মধ্য দিয়ে যায় অ্যালকিনের সংযোজন এবং হাইড্রোজেন হিস্টল এই পরিস্থিতিতে প্রতিক্রিয়া দেখায় না বন্ধন শক্তিশালী এবং i n হাইড্রোজেন আয়োডাইডের ক্ষেত্রে এবং কী ঘটবে যখন আপনি i র্যাডিকাল এই দুটি i র্যাডিকেল একত্রে একত্রিত করেন আপনি i2 তে রূপান্তর করেন

তাই এই প্রতিক্রিয়া বিশেষ করে হাইড্রোজেন হাইড্রোজেন ব্রোমাইডের সংযোজন অ্যালকিন প্রিসেপ্টর অক্সাইড এইচসিএলের সাথে খুব ভাল কাজ করে এবং হাই কাজ করে না এই অবস্থার মধ্যে এ পর্যন্ত আমরা দেখেছি ah তিন ধরনের তিনটি বিক্রিয়া প্রথম হাইড্রোজেনের সংযোজন আমরা দেখেছি অ্যাহ একটি স্টেরিও নির্দিষ্ট সংযোজন বিক্রিয়া তারপর আমরা হ্যালোজেনের সংযোজন দেখেছি এটি একটি ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়া যা আমরা দেখেছি হাইড্রোজেন হ্যালাইড অ্যালকেনেস প্রথমে আমরা ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়া দেখেছি পরে আমরা র্যাডিকাল বিক্রিয়া দেখেছি যেখানে হাইড্রোজেন ব্রোমাইড প্রাথমিক অ্যালকাইল ব্রোমাইড দেওয়ার জন্য অ্যালকিনের সাথে যুক্ত হয় এখন আসুন অ্যালকিনে সালফিউরিক অ্যাসিডের সংযোজন অ্যালকাইল সালফেট দিতে দেখি। যখন আপনি একটি ঠান্ডা সালফিউরিক অ্যাসিড ঘনীভূত সালফিউরিক অ্যাসিড ঠাণ্ডা অবস্থায় প্রোপেন ব্যবহার করেন তখন প্রোপেনকে উদাহরণ হিসাবে নিন এই বিক্রিয়ার প্রধান পণ্য হিসাবে দেওয়া এবং সেকেন্ডারি অ্যালকাইল সালফেটের সাথে rgoes যোগ করা এই বিক্রিয়াতে ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়াও জড়িত এবং এই ক্ষেত্রে কী হবে যদি আপনি মেকানিজমের দিকে তাকান যেমনটি আমরা আগে দেখেছি ডাবল বন্ড এটিকে সংযুক্ত করে আপনি আরও স্থিতিশীল গঠন করেন। সেকেন্ডারি কার্বোকেশন এই কার্বোকেশনের সাথে বিক্রিয়া করে সংশ্লিষ্ট অ্যালকাইল সালফাইড দিতে এটি ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়ার একটি উদাহরণ এবং এই কার্বোকেশন একটি প্ল্যানার অণু ঠিক এই উহ এটি সালফেট উহ এই

তাই 4 ঘন্টা বিয়োগ উপরের দিকে বা নীচের দিকে যোগ করতে পারে কার্বোকেশন কিন্তু আপনি সেকেন্ডারি অ্যালকাইল সালফেট পাবেন পরের উদাহরণ হল জলের অ্যালকিন যোগ করা জলে কয়েক ফোঁটা সালফিউরিক অ্যাসিডের উপস্থিতিতে সেকেন্ডারি অ্যালকোহল দেওয়ার জন্য জলে অ্যালকিন যোগ করা যেতে পারে। আপনার উপস্থিতি সালফিউরিক অ্যাসিডের ফোঁটা এটি হাইড্রেশনের মধ্য দিয়ে সেকেন্ডারি অ্যালকোহল দেওয়ার জন্য প্রধান পণ্য এটিও একটি ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন প্রতিক্রিয়ার জন্য আপনি যে প্রক্রিয়াটি অক্সোনিয়াম ইন্টারমিডিয়েট গঠন করেন এবং এটি আমাদের অ্যালকিনের সাথে প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যায়

তাই আপনি কার্বোকেশন তৈরি করেন যেমনটি আমরা আগে দেখেছি এই কার্বোকেশন এখন আপনার জলের নিউক্লিওফাইলের সাথে যোগ হচ্ছে এটি প্রোটন অপসারণ করতে পারে আপনি সেকেন্ডারি অ্যালকোহল পান পরবর্তী উদাহরণ অক্সিডেশন প্রতিক্রিয়া

তাই আমরা এটি দেখতে যাচ্ছি দুটি ধরণের জারণ বিক্রিয়া প্রথম অ্যালকিনের অক্সিডেশন ডায়াল করার জন্য অ্যাহ পটাসিয়াম পারম্যাঙ্গনেট

ব্যবহার করে যখন আপনি অ্যালকিনকে পার্ম্যাঙ্গনেট নামক জলীয় পাতলা দিয়ে চিকিত্সা করেন এবং আহ রুট জিরো ডিগ্রি এই অ্যালকিনটি সংশ্লিষ্ট ডায়াল ডিজিটালে অক্সিডেশনের মধ্য দিয়ে যেতে পারে। এই ক্ষেত্রে ডায়াল করুন হাইড্রোজেন বা ওহ গ্রুপিটি অ্যালকিনের একই দিকে আসে এটি যোগ বিক্রিয়ায় এবং প্রতিক্রিয়া শর্তগুলি খুবই গুরুত্বপূর্ণ আপনাকে ah জলীয় পাতলা km104 এবং ঠান্ডা প্রতিক্রিয়া শর্তগুলি ব্যবহার করে প্রতিক্রিয়া মুদু প্রতিক্রিয়া শর্তগুলি সম্পাদন করতে হবে তারপরে আপনি যদি অন্য দিকে ডায়াল করতে অ্যালকেনগুলিকে আংশিকভাবে অক্সিডাইজ করতে পারেন আপনি অ্যাসিডিক kmno4 বা পটাশিয়াম ডিগ্রোমেট ব্যবহার করে অ্যালকিনকে অক্সিডাইজ করুন গরম করার পরিস্থিতিতে এই অ্যালকিনকে আরও জারিত করা যেতে পারে কপোসিক অ্যাসিড আহ এই ক্ষেত্রে সাবস্ট্রেটের উপর নির্ভর করে এবং এটি অ্যাসিটিক অ্যাসিড এবং কার্বন ডাই অক্সাইডে জারিত হবে এবং এটি অম্লীয় হলে প্রতিক্রিয়া অবস্থার উপর নির্ভর করে। অ্যাসিডের মতো তামার ওভার অক্সিডাইজড হবে যদি আপনি প্রতিক্রিয়া চালান এবং হালকা প্রতিক্রিয়া ঠান্ডা হলে আপনি শূন্য ডিগ্রী তাপমাত্রা এবং খুব পাতলা পটাশিয়াম পারম্যাঙ্গনেট ব্যবহার করেন তবে আপনি অক্সিডেশন প্রতিক্রিয়া বন্ধ করার চেষ্টা করতে পারেন অন্যদিকে আপনি যদি শক্তিশালী অক্সিডাইজিং ব্যবহার করেন এজেন্ট যেমন অ্যাসিডিক k104 এবং উষ্ণ অবস্থা এবং তারপর এটি সংশ্লিষ্ট কার্বক্লিক অ্যাসিডের মধ্যে আরও অক্সিডেশনের মধ্য দিয়ে যেতে পারে এবং এটি সাবস্ট্রেটের উপর নির্ভর করে উদাহরণস্বরূপ আপনি যদি এটি ব্যবহার করেন তবে আপনি অ্যাসিটিক অ্যাসিড এবং কার্বন ডাই অক্সাইড পাবেন এবং আপনি যদি এই প্রতিক্রিয়া শর্তগুলি প্রয়োগ করেন তবে আপনি এই অ্যালকিন ব্যবহার করেন আপনি এখানে কিটোন পাবেন আপনি একটি পাথর এবং অ্যাসিটিক অ্যাসিড পাবেন সাবস্ট্রেটের উপর নির্ভর করে এবং আপনি কেটোন বা কার্বক্লিক অ্যাসিড বা কার্বন ডিও পাবেন xide তাই আপনি আমাদের উচ্চতর অধ্যয়নের বিশদ বিবরণে এই প্রতিক্রিয়াটির প্রক্রিয়াটি অধ্যয়ন করবেন তবে এই প্রতিক্রিয়া এবং এই অ্যালকিনে মূলত কী ঘটে আমরা উদাহরণ স্বরূপ এই ইথিলিনটি নেওয়া যাক এবং এটি আপনার kmno4 এর সাথে যুক্ত হয়ে কী ঘটে তাই km104 প্লাস সেভেন স্টেট এবং কী ঘটে এই অ্যালকিন যোগ করে এই ইলেক্ট্রনটি ম্যাঙ্গানিজে আসে এবং এটি এই কার্বনের সাথে যোগ করে এবং মূলত একটি চক্র যোগ হয় দুই প্লাস তিন চক্র যোগ বিক্রিয়া আপনি প্রথমে একটি চক্রীয় মধ্যবর্তী পাবেন এটি এই চক্রীয় মধ্যবর্তী গঠন করে এবং প্রতিক্রিয়া অবস্থার উপর নির্ভর করে যদি খুব আহ যদি আপনি পাতলা জলীয় k 104 এবং ঠান্ডা অবস্থা ব্যবহার করেন এবং এটি কি হয় এটি হাইড্রোলাইসিস এর মধ্য দিয়ে যায় আপনি অন্য দিকে dio1 পাবেন যদি আপনি ah অ্যাসিডিক পটাশিয়াম পারম্যাঙ্গনেট একটি ডিগ্রোমিটার ব্যবহার করেন তবে এটি ক্লিভেজ হয় আপনি অ্যালডিহাইড পাবেন আপনি অ্যালডিহাইড পাবেন যে অ্যালডিহাইড আপনার জলের সাথে আরও প্রতিক্রিয়া করে জলীয় মাধ্যম আপনার কাছে জল আছে এটি তৈরি করতে পারে এবং এটি আরও তামাতে অ্যাসিডের মতো জারিত হতে পারে এখানে ঘটে এবং এটি পদার্থ এবং প্রতিক্রিয়া অবস্থার উপর নির্ভর করে আপনি বেছে বেছে cis dio1 বা সংশ্লিষ্ট কার্বক্লিক অ্যাসিডে রূপান্তর করার চেষ্টা করতে পারেন , পরবর্তী উদাহরণ হল ওজোন ব্যবহার করে অষ্টম কী টোন বা কার্বক্লিক অ্যাসিডে সহজেই রূপান্তর করা যেতে পারে এবং এই বিক্রিয়ায় ওজোন এই অ্যালকিনের সাথে যোগ করে এবং ফর্ম তৈরি করে প্রথমে আমাকে পণ্যটি লিখতে দিন এই ক্ষেত্রে আপনি ডাই অ্যালডিহাইড এবং অ্যাসিটালডিহাইড এবং ফর্মালডিহাইড পাবেন এবং আপনি যদি মেকানিজমটি দেখেন যে অ্যালকিন ওজোনের সাথে যুক্ত হয় তবে আসুন আমরা ইথিলিন গ্রহণ করি যা ওজোনের সাথে যোগ করে। এক কার এক কমা তিন চক্র সংযোজন বিক্রিয়া এটি স্থিতিশীল নয় মধ্যবর্তী এটি বিভাজনের মধ্য দিয়ে যায় আপনি একে বলতে পারেন রেটিটো এক তিন সাইক্লোঅ্যাডিশন বিক্রিয়া আপনার কাছে কার্বনাইল অক্সাইড থাকবে এবং একটি কার্বোনিল গ্রুপ থাকবে কিভাবে এটি আরও চক্র সংযোজন প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যেতে পারে একে ওজোনের সংযোজন ওসিনয়েড বলা হয় অ্যালকিন ফর্মের সাথে এটি এই মধ্যবর্তী অরসোনয়েড দেয় একবার আমাদের এটি আবার নির্ভর করে কর্মের অবস্থা যেমন আপনি যদি পানিতে দস্তা ব্যবহার করেন তবে এটি ফর্মালডিহাইডের দুটি অণুতে রূপান্তরিত হতে পারে অন্যদিকে আপনি যদি হাইড্রোজেন পারক্সাইডের মতো অক্সিডাইজিং এজেন্ট দিয়ে চিকিত্সা করেন তবে এটি ফরমিক অ্যাসিডে জারিত হবে

তাই মনে করুন আমি যদি ইথিলিন গ্রহণ করি তার উপর নির্ভর করে আহ কি ফরমালডিহাইডের দুটি অণু পাবে অন্যদিকে এটি সমুদ্র বিশ্লেষণের একটি প্রক্রিয়া যা এটি একটি তিনটি কমা চক্র যোগ করে এবং একবার যদি আমরা এই মধ্যবর্তী গঠন করি তবে এটি আবার এই কার্বনিল গ্রুপ এবং কার্বন কার্বনিল অক্সি অক্সাইড প্রজাতি দেওয়ার জন্য একটি রেট্রোসাইক্লিডেশন প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যায় যা এই অস্টেনাইট দেওয়ার জন্য আরও প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যায় যখন আপনি জিঙ্ক জল দিয়ে চিকিত্সা করেন তখন সংশ্লিষ্ট অ্যালডিহাইডে রূপান্তরিত হয় এবং ইথিলিনের পরিবর্তে আপনি যদি অন্যান্য অ্যালকেনগুলি গ্রহণ করেন যেমন প্রোপেনের মতো অপ্রতিসম অ্যালকেনগুলি গ্রহণ করেন যখন আপনি ওজোন দিয়ে প্রোপেনকে চিকিত্সা করেন এবং আপনার উপস্থিতি ahead হবে। এই প্রোপেনের সাথে ওজোনের এই মধ্যবর্তী সংযোজন যখন আপনি এই মধ্যবর্তী ডাবলু ব্যবহার করেন তখন এই মধ্যবর্তী আহ দিতে পারে দস্তার সাথে আপনি একইভাবে অ্যাসিটালডিহাইড এবং ফর্মালডিহাইড পাবেন যখন আপনি এই প্রতিস্থাপিত অ্যালকিনে প্রতিক্রিয়া দেখান, উদাহরণস্বরূপ এটি তখন আপনি ওজোন দিয়ে চিকিত্সা করেন এবং জিঙ্ক দ্বারা অনুসরণ করেন এই ক্ষেত্রে আপনি একটি পাথর পাবেন এবং ফর্মালডিহাইড হল একটি ক্লিভেজ অক্সিডেটিভ ক্লিভেজ বিক্রিয়া আপনি বেছে বেছে কিটোন পেতে পারেন। এবং অ্যালডিহাইড এটি সাবস্ট্রেটের উপর নির্ভর করে আপনি কার্বনাইল যোগগুলি পাবেন পরবর্তী উদাহরণ প্রতিক্রিয়া হল পলিমারাইজেশন

তাই আমরা সবাই জানি এবং

তাই পলিথিন ব্যাগ এবং প্লাস্টিকের পাত্র যেমন খাস্তা বোতলের পাশাপাশি টিভি এবং কম্পিউটার কেবিনগুলি সবই পলিমার দিয়ে তৈরি তারা এক সাধারণ পলিমারগুলির মধ্যে যেমন পলিথিন ব্যাগগুলি আপনি জানেন যে পলিথিন পলিথিন পলিমার থেকে তৈরি হয় এবং

উদাহরণস্বরূপ যখন আপনার কাছে ইথিলিন থাকে এবং একটি অনুঘটক ব্যবহার করে উচ্চ চাপ এবং তাপমাত্রা এই তিনটি খুব গুরুত্বপূর্ণ এবং এই অ্যালকিন ইথিলিনকে একটি বড় অণুতে রূপান্তর করা যেতে পারে এই এক অণুকে বলা হয় মনোমার এবং যখন আপনার থাকে তখন তারা একসাথে প্রতিক্রিয়া করতে পারে এবং বিশেষ অবস্থা উচ্চ তাপমাত্রা এবং চাপ এবং অনুঘটক এবং বড় পলিমার দিন

তাই আমরা এভাবে লিখি

তাই একে পলিমার বলা হয় এটি পলিথিন ব্যাগ এবং কুইজ বোতল তৈরি করার উপাদান এবং আপনি যদি শিল্পগুলি দেখেন এবং তারা প্রায় 80 মিলিয়ন পদ পলিথিন উত্পাদন করে প্রতি বছর আমরা ব্যবহার করি এবং অবশ্যই বায়োডিগ্রেডেবল পলিমার নয় কিন্তু তবুও ব্যবহার করা হয় এবং বার্ষিক তারা বিভিন্ন অ্যাপ্লিকেশনের জন্য প্রায় 8 মিলিয়ন টন পলিথিন উত্পাদন করে এবং একইভাবে আপনি যখন আরও প্রোপেন প্রোপাইন ব্যবহার করেন তখনও পলিপ্রোপিলিন এবং উচ্চ চাপের তাপমাত্রায় রূপান্তরিত হতে পারে। অনুঘটক আপনি এই পার্লে প্রোপিলিন উত্পাদন করতে পারেন প্রায় 50 মিলিয়ন ডন পেরিয়ার এবং পলি প্রোপিলিন উত্পাদিত হয় উদাহরণস্বরূপ বালতি আমরা একটি উপাদান হিসাবে ব্যবহার করি এবং এগুলি ব্যাপকভাবে ব্যবহৃত হয় এবং বিভিন্ন অ্যাপ্লিকেশনের জন্য প্লাস্টিক এবং যদি এটি সর্বোচ্চ পলিমার হয় এবং পলিথিন ভিত্তিক উপাদানগুলি প্রায় 8 মিলিয়ন উত্পাদন করে প্রতি বছর টন এবং এটি একটি দ্বিতীয় বৃহত্তম পলিমার প্রতি বছর প্রায় 50 মিলিয়ন টন উত্পাদিত হয় এবং আমরা বিভিন্ন অ্যাপ্লিকেশনের জন্য ব্যবহার করি এবং আজকে শেষ করা যাক আমরা অ্যালকেনের রাসায়নিক বৈশিষ্ট্যগুলি কী দেখেছি আমরা AH 8 ধরণের প্রতিক্রিয়া দেখেছি প্রথমে আমরা যা দেখেছি আমরা হাইড্রোজেন যোগ করতে দেখেছি এবং অ্যালকেনসের সাথে যে অ্যালকেনস হতে পারে তা একটি স্টেরিও নির্দিষ্ট প্রতিক্রিয়া সংযোজন। প্রতিক্রিয়া তখন

আমরা হ্যালোজেন আহের সংযোজন দেখেছি আপনি তাই করতে পারেন

তাই আয়োডিন অ্যালকেনের সাথে যোগ হয় না তবে ক্লোরিন এবং ব্রোমিন অ্যালকেনের সাথে যুক্ত হতে পারে এবং আপনি ভিসিনাল ডিহাইলা যৌগ পেতে পারেন আমরা যৌগটিতে অ্যালকিন আছে কি না তা পরীক্ষা করার জন্যও এটি ব্যবহার করি। যৌগটির ডবল বন্ড থাকে তাদের অসম্পূর্ণ যৌগ বলা হয় আহ আপনার যৌগটি স্যাচুরেটেড অ্যালকেন নাকি অসম্পূর্ণ যৌগ অ্যালকিন কিনা তা পরীক্ষা করার জন্য এটি একটি পরীক্ষা এবং আমরা যখন এই যৌগটিকে ব্রোমিন ব্রোমিন দিয়ে চিকিত্সা করি তখন আমরা কী করি এটি একটি লালচে কমলা তরল এবং যখন আপনি দ্রবীভূত হন কার্বন টেট্রাক্লোরাইডের এই যৌগটি ব্রোমিন যোগ করে যদি রঙ চলে যায় তবে আমরা বলি যে যৌগটি অসম্পূর্ণ তা আমরা পরীক্ষা করার জন্য ব্যবহার করা ক্লাসিক্যাল পরীক্ষাগুলির মধ্যে একটি। ব্রোমিন যোগ করার মাধ্যমে যৌগটি অসম্পূর্ণ হয় কিনা এবং আপনি ব্রোমিন বা ক্লোরিন এবং কার্বন টেট্রাক্লোরাইড যোগ করলে কী ঘটে যা ভিসারাল ডিহাইলাইড দিতে অ্যালকিনের সাথে অতিরিক্ত প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যেতে পারে তা হল ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়ার উদাহরণ পরবর্তীতে আমরা হাইড্রোজেন হাইড্রোজেন ব্রোমাইডের সংযোজন দেখেছি। আয়োডাইড হাইড্রোজেন ক্লোরাইডও অ্যালকিনে যোগ করা যেতে পারে গৌণ বা আরও বেশি প্রতিস্থাপিত অ্যালকাইল হ্যালাইড দিতে এবং এটি একটি হাইড্রোজেন ব্রোমাইড গ্রহণ করে ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়ার একটি উদাহরণ যা আমরা দেখেছি এবং আপনি এটিকে একটি প্রধান পণ্য হিসাবে আরও প্রতিস্থাপিত ব্রোমো যৌগ গঠন করতে পারেন।

ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়া ব্যবহার করে এবং এটি আপনার কারণে মধ্যবর্তী হিসাবে আরও স্থিতিশীল কার্বোকেশন তৈরি করে যা বিআর বিয়োগের সাথে প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যায় আপনি অ্যালকাইল হ্যালাইড তৈরি করেন এবং তাই এই হ্যালাইট হাইড্রোজেন ব্রোমাইড আয়োডাইডের প্রতিক্রিয়া হাইড্রোজেন ব্রোমাইড হাইড্রোজেন ব্রোমাইড হাইড্রোজেন ব্রোমাইডের তুলনায় আরও বেশি প্রতিক্রিয়াশীল। হাইড্রোজেন ক্লোরাইডের তুলনায় তখন আমাদের আছে হাইড্রোজেন ব্রোমাইড সংযোজন বিক্রিয়ায় পারঅক্সাইড প্রভাব দেখা যায় এবং এই অবস্থায় শুধুমাত্র হাইড্রোজেন ব্রোমাইড অ্যালকিনের সাথে যোগ করে প্রাথমিক অ্যালকাইল ব্রোমাইড দেয় এবং এই ধরনের হাইড্রোজেন ক্লোরাইডের অধীনে এবং সেইসাথে হাইড্রোজেন আইও চাপ পারঅক্সাইডে অ্যালকেনগুলির সাথে প্রতিক্রিয়া করে না এবং হাইড্রোজেন ক্লোরাইডের ক্ষেত্রে এইচবিআর বন্ডের চেয়ে শক্তিশালী বন্ধনটি ছিন্ন করা খুব কঠিন এবং হাইড্রোজেন আয়োডাইডের ক্ষেত্রে যে আয়োডিন র্যাডিকেলের মধ্য দিয়ে যায় একটি ডিমেরোসা অন্য আয়োডিন র্যাডিকালের সাথে প্রতিক্রিয়া করতে পারে আপনি আয়োডিন পাবেন এবং তবে হাইড্রোজেন ব্রোমাইড অ্যালকিনে যোগ করা যেতে পারে। এই ক্ষেত্রে প্রাথমিক অ্যালকাইল ব্রোমাইড দিন আপনি র্যাডিক্যাল উহ মধ্যবর্তী প্রথম হাইড্রোজেন গ্রো করেন ব্রোমাইড র্যাডিকাল আপনার অ্যালকিনের সাথে যোগ করে আপনি সেকেন্ডারি র্যাডিকেল তৈরি করেন যা প্রাইমারি র্যাডিক্যালের তুলনায় বেশি স্থিতিশীল

তাই সেকেন্ডারি র্যাডিকাল এমনকি hbr-এর সাথে প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে যায়। প্রাথমিক অ্যালকালি হ্যালাইড দেওয়ার জন্য এটিকে পারঅক্সাইড প্রভাব বলা হয় এটি প্রক্রিয়া দ্বারা আবিষ্কৃত হয়েছিল ১৯৩৩ সালে শিকাগো ইউনিভার্সিটিতে ss হয়রানি হয় এবং একে বলা হয় পারঅক্সাইড প্রভাব এবং মূলত আপনি অ্যান্টি-মারকোকনিকো পণ্য পান ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন প্রতিক্রিয়ার ক্ষেত্রে সর্বদা আপনি পণ্যের মর্গানিক পান যা আরও স্থিতিশীল কার্বো ক্যাটেশন এর নেতিবাচক অংশের সাথে প্রতিক্রিয়া দেয়। ইলেক্ট্রো উহ রিএজেন্ট তাহলে আমরা দেখেছি কিভাবে আপনি অ্যালকিনকে অ্যালকাইল সালফেটে রূপান্তর করতে পারেন এই ক্ষেত্রেও পণ্যটি মার্কনি সংযোজন উহ নিয়ম অনুসারে গঠিত হয় কারণ ইলেক্ট্রোফিলিক সংযোজন বিক্রিয়া আপনি কার্বোকেশন তৈরি করেন যে প্রতিক্রিয়ার মধ্য দিয়ে আপনি অ্যালকাইল সালফেটকে সেকেন্ডারি পান। অ্যালকাইল সালফেট একটি প্রধান পণ্য হিসাবে তারপরে আমরা অ্যালকিনে জল যোগ করতে দেখেছি যেখানে আপনি এই অবস্থায় সেকেন্ডারি অ্যালকোহল তৈরি করতে পারেন আপনাকে যা করতে হবে আপনাকে কয়েক ফোঁটা সালফিউরিক অ্যাসিডের উপস্থিতিতে জল দিয়ে চিকিত্সা করতে হবে প্রতিক্রিয়াটি বেশ সুন্দরভাবে ঘটে। আপনি সেকেন্ডারি অ্যালকোহল পান এবং তারপরে আমরা দেখেছি পটাসিয়াম পারম্যাঙ্গানেট ব্যবহার করে অক্সিডেশন অক্সিডেশন বিক্রিয়ার উপর নির্ভর করে tion কন্ডিশনে আপনি বেছে বেছে অ্যালকিনকে অক্সিডাইজ করতে পারেন ডায়াল করতে ah sin এ ছাড়াও মূলত উভয় ওহ গ্রুপই অ্যালকিনের একই দিকে আসে এবং আমরা যা কিছু দেখেছি সবই খুব সাধারণ সাব স্টেট। অতিরিক্ত পণ্যটি আপনি একই দিকে ডায়াল করতে পারবেন যদি আপনি শূন্য ডিগ্রিতে জলীয় পাতলা ঠান্ডা k104 ব্যবহার করেন আপনি ডায়াল পণ্যটি পান একটি ডায়াল করার জন্য পণ্যটি এবং অন্যদিকে আপনি যদি উহ সামান্য শক্তিশালী বিকারক বিক্রিয়া ব্যবহার করেন যেমন অ্যাসিডিক পটাসিয়াম পারম্যাঙ্গানেট ডাইক্রোমেট এবং তারপর অ্যালডিহাইড দেওয়ার জন্য এটি আরও অক্সিডেশনের মধ্য দিয়ে যেতে পারে যে সমস্ত মাথাকে আমার স্লিক অ্যাসিডে আরও জারিত করা যেতে পারে মূলত আপনি কার্বক্সিলিক অ্যাসিড পণ্যটি পান এই ক্ষেত্রে পটাসিয়াম অ্যামোনিট একটি উপজাত হিসাবে ম্যাঙ্গানিজ ডাই অক্সাইডে হ্রাস করা হয় অবশ্যই প্রক্রিয়াটি আপনি করবেন উচ্চ শ্রেণীতে অধ্যয়ন করুন এবং তারপরে আমরা দেখেছি যে অ্যালডিহাইড বা কেটোনের সাথে কার্বন কার্বন ডাবল বন্ধন বা তারপরে আপনি বিচ্ছিন্ন করার জন্য সমুদ্র বিশ্লেষণ একটি খুব ভাল পরীক্ষা। আপনি যখন ওজোন 13 সাইক্লোঅ্যাডিশন বিক্রিয়ার মাধ্যমে অ্যালকিনের সাথে যোগ করে তখন ব্যবহার করতে পারেন যাতে আপনি আর্সেনাইডের মধ্যবর্তী আর্সেনাইড দিতে পারেন যখন আপনি জিঙ্ক বা হাইড্রোজেন সালফাইডের সাথে কাজ করেন তখন তারা সংশ্লিষ্ট অ্যালডিহাইড বা কেটোনগুলি দেওয়ার জন্য বিভাজনের মধ্য দিয়ে যায় এটি প্রতিক্রিয়া অবস্থার উপর নির্ভর করে আপনি অবশ্যই হাইড্রোজেন পারঅক্সাইডের মতো অক্সিডাইজিং এজেন্ট ব্যবহার করেন এটি আবার কার্বক্সিলিক অ্যাসিডে জারিত হতে পারে অন্যদিকে আপনি যদি সোডিয়াম বা হাইড্রাইডের মতো হ্রাসকারী এজেন্ট ব্যবহার করেন তবে অ্যালডিহাইডও অ্যালকোহলে হ্রাস পেতে পারে প্রতিক্রিয়া অবস্থার উপর নির্ভর করে এবং আপনি রূপান্তর করতে পারেন। অ্যালকিন আপনি ক্লিভ করতে পারেন তারপর আপনি আরও প্রস্তুত উহ অ্যালকোহল বা অ্যালডিহাইড কিটোন বা কার্বক্সিলিক অ্যাসিডগুলিতে রূপান্তর করতে পারেন শেষে প্রক্রিয়াটির কাজের উপর নির্ভর করে আমরা পলিমারাইজেশন দেখেছি কীভাবে আপনি অ্যালকেনগুলিকে বড় অণুতে রূপান্তর করতে পারেন এই ইথিলিনকে সংযুক্ত করা যেতে পারে। একসাথে আপনি একটি বড় অণু তৈরি করুন যেটি পলিমার যা আমরা প্লাস্টের মতো অত্যন্ত গুরুত্বপূর্ণ বাণিজ্যিক অ্যাপ্লিকেশন তৈরি করতে ব্যবহার করি আইসি ব্যাগ কন্টেইনার বোতলের পাশাপাশি কম্পিউটার এবং টিভি ক্যাবিনেট এবং

তাই আমরা ব্যবহার করি এবং অবশ্যই আমরা প্লাস্টিকের উদ্দেশ্যে ব্যবহার করি এবং তাই বেশিরভাগ পলিথিন প্রায় আমি উল্লেখ করেছি যে বিশ্বে বছরে প্রায় 80 মিলিয়ন টন উত্পাদিত হয় এবং একইভাবে পলিপ্রোপিলিন দ্বিতীয়। সবচেয়ে বড় পলিমার তৈরি হয় এবং এটি বিভিন্ন অ্যাপ্লিকেশনের জন্যও ব্যবহার করা হয় এবং একইভাবে অন্যান্য অ্যালকেনগুলিও পলিমারে রূপান্তরিত হতে পারে আমরা তারা বিসৃত অ্যাপ্লিকেশন খুঁজে পাই এবং এই সমস্ত পলিমারগুলি বিভিন্ন প্রতিক্রিয়া অবস্থা এবং উচ্চ তাপমাত্রার চাপ এবং অনুঘটক ব্যবহার করে তৈরি করা হয় এইগুলি পাওয়ার জন্য খুবই গুরুত্বপূর্ণ। পলিমার উপযুক্ত দৈর্ঘ্য এবং নির্দিষ্ট স্টেরিওকেমিস্ট্রি এছাড়াও পলিথিন ঠিক আছে কিন্তু আপনি যখন অন্যান্য অ্যালকেনিসের জন্য যান তখন স্টেরিওকেমিস্ট্রিটিও খুব গুরুত্বপূর্ণ যে তারা উপযুক্ত প্রতিক্রিয়া শর্তগুলি ব্যবহার করে নিয়ন্ত্রণ করা যেতে পারে এবং এটি দিয়ে আমি আপনার আজকের বক্তৃতাটি শেষ করছি