

হ্যালো সবাইকে শেষ ক্লাসে আমরা ফেনল শুরু করেছিলাম এবং আমরা দেখেছিলাম যে বিভিন্ন উপায়ে ফেনল তৈরি করা যায় শিল্প স্তরে বা ল্যাব স্কেলের প্রস্তুতিতে সেখান থেকে আমরা ফেনলের শারীরিক বৈশিষ্ট্য সম্পর্কে কথা বলেছি এবং দেখেছি যে এগুলি কীভাবে অ্যালকোহল থেকে আলাদা এবং ফেনোলের প্রতিক্রিয়াগুলি অধ্যয়নের দিকে অগ্রসর হয়েছিল যা মূলত নিউক্লিয়াস ফেনোলিক রিং বা হাইড্রক্সিল গ্রুপের প্রতিক্রিয়ার ভিত্তিতে দুটি উপায়ে আলোচনা করা হয়েছিল এবং আমরা দেখেছি ফেনোলিকের মিল এবং পার্থক্যগুলি কী কী? ওহ একটি অ্যালকোহলের হাইড্রক্সিলের সাথে আমরা নিউক্লিয়াসের বিভিন্ন প্রতিক্রিয়া নিয়ে আলোচনা করেছি যেখানে আমরা দেখেছি যে হাইড্রক্সিল গ্রুপের কারণে নিউক্লিয়াস সক্রিয় হয় যা অর্থাৎ এবং প্যারা পজিশনগুলিকে সক্রিয় করে এবং সেই কারণে যখন আমাদের প্রতিক্রিয়া করতে হয় একটি ফেনোলের ইলেক্ট্রোফিলিক প্রতিস্থাপন প্রতিক্রিয়া এটি একটি অপরিবর্তিত বেনজিনের তুলনায় অনেক বেশি সক্রিয় স্তর এবং তারপরে আমরা এটিও দেখেছি হ্যালোজেনেশন সালফোনেশন এবং নাইট্রেশনের মতো বিভিন্ন বিক্রিয়ায় কীভাবে অর্থাৎ এবং প্যারা পণ্যের মিশ্রণ তৈরি হয় এবং এই মিশ্রণটি নির্বাচনীভাবে তৈরি করা যেতে পারে

তাই মিশ্রণের পরিবর্তে আমরা নির্বাচনীভাবে একটি আইসোমার এক অনমনীয় আইসোমার পেতে পারি যার অর্থ প্রতিক্রিয়াটির জন্য আমরা যে শর্তগুলি বেছে নিই তার উপর নির্ভর করে প্রতিক্রিয়াটি গতিগতভাবে চালিত হতে পারে বা তাপগতিগতভাবে চালিত হতে পারে যা আমাদের একটি নির্দিষ্ট রেজিও আইসোমার প্রদান করে আজ আমরা ফিনলগুলির এই বিক্রিয়াটি চালিয়ে যেতে যাচ্ছি এবং আমরা একটি গুরুত্বপূর্ণ প্রতিক্রিয়া শিখতে যাচ্ছি যাকে reamer demon প্রতিক্রিয়া বলা হয়

তাই আমরা চালিয়ে যাচ্ছি।

নিউক্লিয়াসে ফেনোলসের বিক্রিয়া

এবং এর মধ্যে আজকের প্রথম প্রতিক্রিয়া হল রিমা টেমার বিক্রিয়া এবং প্রকৃতপক্ষে এটি তার ধরণের তৃতীয় প্রতিক্রিয়া যখন আমরা প্রতিক্রিয়া সম্পর্কে কথা বলছি

তাই এই প্রতিক্রিয়ায় একটি গুরুত্বপূর্ণ প্রতিক্রিয়া হল রিমার ডেমন প্রতিক্রিয়া

এই দুই রসায়নবিদদের নামের উপর

তাই এটি একটি নাম প্রতিক্রিয়া কারণ আপনি সহজেই অনুমান করতে পারেন প্রতিক্রিয়াটি im গুরুত্বপূর্ণ কারণ এটি আমাদের ফর্মাইলেড ফেনোলের অ্যাক্সেস দেয়

তাই প্রতিক্রিয়াটি আমাদের ফিনলগুলির একটি অর্থাৎ ফর্মাইলেশন করতে সক্ষম করে

তাই এই প্রতিক্রিয়াটির সাহায্যে একটি ফেনোলিক রিংয়ের উপর একটি ফর্মাইল গ্রুপ চালু করা যেতে পারে

তাই মূলত প্রতিক্রিয়াটি কী জড়িত তা হল আপনি গ্রহণ করেন ফেনল এটিকে একটি বাইফেসিক দ্রাবক পদ্ধতিতে গ্রহণ করে

তাই বাইফেসিক দ্রাবক পদ্ধতিতে ক্লোরোফর্ম এবং সোডিয়াম হাইড্রোক্সাইডের একটি জলীয় দ্রবণ থাকে

তাই আপনি নাওহ অ্যাকোয়াস গ্রহণ করেন এবং যখন আপনি এই বিক্রিয়াটি করেন তখন আপনাকে সাধারণত তিনটি সমতুল্য ক্ষার নিতে হয় যখন আপনি এই সবগুলিকে গরম করেন।

উপাদানগুলি প্রায় 70 ডিগ্রীতে একটি অ্যাসিডিক ওয়ার্কআপ দ্বারা অনুসরণ করে

আপনি দুটি পণ্য উভয়ই ফর্মিলেটেড এবং একটি হল অর্থাৎ হাইড্রক্সিল বেনজালডিহাইড যা প্রধান পণ্য যাকে আমরা অর্থাৎ সেলিসেলডিহাইড নামেও ডাকি এবং গৌণ পণ্যটি প্যারা আইসোমার যা আপনি গঠনের সাথে পাবেন।

nacl এবং জলের

তাই এই প্রতিক্রিয়াটি গুরুত্বপূর্ণ কারণ এটি আমাদের টি-তে অ্যালডিহাইড সাবস্ট্রটের অ্যাক্সেস দিচ্ছে ফেনোলিক রিং এর জন্য অ্যানহাইড্রাস অবস্থার প্রয়োজন হয় না

তাই রিমেরটাইমার প্রতিক্রিয়ার গুরুত্ব হল এই ফর্মিলেশনটি সম্পাদন করার জন্য প্রতিক্রিয়াটির জন্য অ্যানহাইড্রাস অবস্থার প্রয়োজন হয় না ঠিক আছে আমরা এর পরিবর্তে অন্য বিকারক থাকলে আমরা কী ধরনের পণ্য পাই তা দেখতে আরও কয়েকটি উদাহরণ দেওয়া যাক।

ক্লোরোফর্মের একটি cc14 এর মতো

তাই আপনি একটি ফেনল দিয়ে শুরু করেন যেভাবে কার্বন টেট্রাক্লোরাইডের সাথে জলীয় ক্ষারীয় দ্রবণের উপস্থিতিতে চিকিত্সা করা হয় এবং তারপরে অ্যাসিডিক ওয়ার্কআপের মাধ্যমে আপনি এই ক্ষেত্রে যে পণ্যটি পান তা অ্যালডিহাইড নয় তবে এটি সংশ্লিষ্ট কার্বক্সি ডেরিভেটিভ অ্যাসিড যা আপনি প্রধান পণ্য হিসাবে পান

তাই এই ক্ষেত্রে আপনি প্রধান পণ্য হিসাবে অর্থাৎ হাইড্রক্সিল বেনজোয়িক অ্যাসিড বা স্যালিসিলিক অ্যাসিড পাবেন যখন আপনি ক্লোরোফর্মের পরিবর্তে কার্বন টেট্রাক্লোরাইডের সাথে ফেনলগুলির প্রতিক্রিয়া সম্পাদন করেন যাতে আপনি আবার অর্থাৎটির মিশ্রণ দিয়ে শেষ করেন।

এবং প্যারা আইসোমার হল অর্থাৎ প্রধান এবং প্যারাটি মাইনর হচ্ছে আমাদের আরেকটি উদাহরণ দেওয়া যাক যদি আপনি ঠিক করেন প্যারা ক্রেসলের মতো একটি সাবপ্যারা প্রতিস্থাপিত ফেনল দিয়ে সহজে শুরু করুন

এবং আপনি এটিকে রিমেরটেমার প্রতিক্রিয়া শর্তের অধীন করেন যেহেতু এটি ইতিমধ্যেই প্যারা প্রতিস্থাপিত

তাই আপনি আশা করবেন ফর্মিলেশনটি অর্থাৎ অবস্থানে যাবে কিন্তু এর সাথে এই ক্ষেত্রে একটি অস্বাভাবিক পণ্য দেখা যায় যা এই দুটি বিকল্পের সাথে এই কিতো ফর্মটি আদর্শভাবে প্যারা অবস্থানে

তাই এটি প্যারা প্রতিস্থাপিত ফেনল সহ একটি অস্বাভাবিক যৌগ যা আমরা দেখতে পাই যে আপনি যদি অর্থাৎ প্রতিস্থাপিত ফেনল গ্রহণ করেন তবে এই ক্ষেত্রে আপনি যে পণ্যটি দেখতে পাচ্ছেন যেহেতু এটি ইতিমধ্যেই রয়েছে অর্থাৎ প্রতিস্থাপিত

তাই পণ্য মনো এই দিকে প্রতিস্থাপিত হয়েছে

তাই আপনি যা পান তা হল প্যারা ফর্মিলেশন এবং আপনি এই মিষ্টি গন্ধযুক্ত যৌগটি পান যাকে ভ্যানিলিন বলা হয় আসুন বিক্রিয়ায় কী ঘটছে এবং ক্লোরোফর্মটি কীভাবে বিকারক হয় তার প্রক্রিয়াটি দেখি।

এবং এটি আপনাকে একটি আনুষ্ঠানিক ইউনিট দিচ্ছে

তাই কি ঘটছে আসুন আমরা মেকানিজমটি দেখি

তাই প্রথম ধাপ হল ক্লোরোফর্ম বেসের উপস্থিতিতে ক্ষারীয় অবস্থার অধীনে এটি আপনাকে দেয় এটি ক্লোরোফর্মের প্রোটনকে বিমূর্ত করে এবং আপনাকে একটি কার্বন আয়ন দেয়

তাই এটি আপনাকে এই ট্রাইক্লোরো কার্বনিল দেয় যা আবার একটি ক্লোরাইড আয়রন হারিয়ে আপনাকে এই মধ্যবর্তী প্রদান করে যাকে ডাইক্লোরো কার্বেন বলা হয় এই প্রতিক্রিয়াটি হল এই ডিক্লোরো কার্বিন যা সক্রিয় মধ্যবর্তী এবং প্রতিক্রিয়াশীল প্রজাতি যা ফর্মিলেশন বহন করছে

তাই একবার এই ডাইক্লোরো কার্বেন গঠিত হলে এটির ইলেক্ট্রোফিলিক চরিত্র রয়েছে পরবর্তী লক্ষ্য হবে এটি যে কোনও নিউক্লিওফিলিক সাইট সন্ধান করবে

তাই প্রতিক্রিয়ায় আমাদের যা আছে তা হল জলীয় ক্ষারতে থাকার ফেনল এটি সহজেই সোডিয়াম ফেনোক্সাইড আয়রন গঠন করবে এবং প্রকৃতপক্ষে এটি এই ফেনোক্সাইড আয়ন

এবং ডাইক্লোরো কার্বিনের আকারে বিদ্যমান থাকবে যা ইলেক্ট্রোফিলিক

তাই যখন এটি আকারে বিদ্যমান থাকে সোডিয়াম ফেনোক্সাইড এটি আসলে অর্থাৎ অবস্থানে নিউক্লিওফিলিসিটি বাড়ায়

তাই অর্থাৎ অবস্থানে নিউক্লিওফিলিসিটি ফেনলের তুলনায় একটি ফেনোক্সাইড অনেক বেশি

তাই এই সক্রিয় অর্থাৎ সাইট কার্বিনকে আক্রমণ করে যা ইলেক্ট্রোফিলিক কার্বিন এবং আপনি মধ্যবর্তী হিসাবে যা পান তা হল এই আংশিকতা যা জলীয় অবস্থায় প্রোটনকে তুলে নেয়

তাই এগুলি হল ক্ষণস্থায়ী প্রজাতি যা উৎপন্ন হচ্ছে এবং পরবর্তী মূল পদক্ষেপটি হবে অ্যারোম্যাটাইজেশন,

তাই কেটো পরিবর্তন করে এনোলিক ফর্মে পরিবর্তন করার চেষ্টা করছে,

তাই আমরা যা পাই তা হল ফেনোক্সাইড আয়ন ফিরে পাচ্ছি অর্থাৎ অবস্থানের সাথে প্রতিস্থাপিত chcl2 ঠিক আছে

তাই এই ক্ষেত্রে এই প্রোটনের ক্ষতি হয় এবং পরের ধাপ হল হাইড্রোলাইসিস

তাই আপনি একবার এই chcl দুই তৈরি করলে ঠিক আছে আমি আবার লিখব একবার আপনি এখানে এই মধ্যবর্তী উৎপন্ন করলে এই কার্বনের ডানদিকের দুটি ক্লোরিন যা ইলেক্ট্রন প্রকৃতিতে প্রত্যাহার করছে ঠিক আছে তারা এই কার্বনটিকে

আংশিকভাবে ধনাত্মক করে এবং ক্ষারীয় অবস্থায় ক্লোরাইড তৈরি করে হারিয়ে যায় এবং হাইড্রোক্সাইড দ্বারা প্রতিস্থাপিত হয় এবং প্রতিস্থাপিত হয় দুইবার আরও একটি হাইড্রোক্সাইড ইউনিট যোগ করে

তাই কি আপনি ঠিক পেয়েছেন এবং শেষ ধাপ হল একটি জলের অণু অপসারণ করা যা আপনাকে অর্থাৎ ফর্মাইল প্রতিস্থাপিত ফেনোক্সাইড দেয় যা অ্যাসিডিক ওয়ার্কআপের অধীনে আপনাকে অনুরূপ অর্থাৎ ফর্মাইলেড ফেনল দেয়

তাই এটি রিমেটেমার প্রতিক্রিয়ার জন্য সবচেয়ে যুক্তিযুক্ত প্রক্রিয়া যার ফলে অর্থাৎ ফর্মাইলেশন হয়

তাই যেহেতু আপনি দেখতে পাচ্ছেন যে অর্থাৎ পজিশন সক্রিয় হয়েছে এবং এমনকি প্যারা পজিশনটি সক্রিয় হয়েছে ঠিক উভয়ই নিউক্লিওফিলিক সাইট

তাই প্রতিক্রিয়াটি আমাদের প্যারা ফর্মিলেটেড পণ্যও দেয় তবে একটি ছোট আইসোমার হিসাবে ঠিক আছে আমাদের অস্বাভাবিক কেসটি দেখা যাক যখন প্রতিক্রিয়াটি বহন করা হচ্ছিল।

প্যারা প্রতিস্থাপিত ফেনল দিয়ে আউট যা ক্রেসোল যা ঘটছিল

তাই আপনার কাছে প্যারাক্রিসোলের ফেনোক্সাইড আয়ন রয়েছে এবং আপনি এটিকে ডিক্লোরো কার্বেন দিয়ে চিকিত্সা করেন ঠিক একই জিনিস অর্থাৎ সাইটে প্রতিক্রিয়াটি স্বাভাবিকভাবে ঘটে ঠিক যা আমরা কয়েক মিনিট আগে দেখেছিলাম আপনি পেয়েছিলেন এই প্যারা পজিশনে মিথাইল সাবস্টিটিউন্টের সাথে ইন্টারমিডিয়েট এবং আমরা অন্য ইন্টারমিডিয়াও দেখতে পাই te সম্ভব যেখানে cc12 প্যারা পজিশনে আক্রমণ করে

তাই আপনি এটিকে আরেকটি ইন্টারমিডিয়েট পাবেন যাতে আপনি তাদের দুটি পাবেন এবং এখান থেকে পরবর্তী ধাপটি হবে অর্থাৎ প্রতিস্থাপিত একইভাবে কাজ করবে যেভাবে আমরা উপরে দেখেছি অনুরোধের শর্তে এটি আপনাকে ফেনোক্সাইড আয়ন দেওয়ার জন্য অ্যারোম্যাটাইজেশনের পরে প্রোটন বাছাই করতে পাচ্ছি এবং এটি পরবর্তীতে ক্ষারীয় হাইড্রোলাইসিস এবং আরও অ্যাসিড অনুঘটক ওয়ার্কআপের সাপেক্ষে এবং এটি আপনাকে অন্য ক্ষেত্রে আমার পণ্যের জন্য অর্থাৎ দেয় যখন আপনি এই মধ্যবর্তীটি পাচ্ছেন বিক্রিয়ার সময়ও উৎপন্ন হয় এবং আপনি জলীয় অবস্থার অধীনে কাজ করেন যখন এই প্রতিক্রিয়াটি যা তৈরি হতে চলেছে তা এই মুহূর্তে প্রতিক্রিয়া সংঘটিত হওয়ার জন্য পরবর্তী পদক্ষেপের জন্য এখানে একটি হাইড্রোজেন থাকতে হবে একটি প্রোটন যা হারাতে হবে এটি সুগন্ধযুক্ত করার জন্য কিন্তু যেহেতু প্যারা অবস্থানে কোন প্রোটন উপস্থিত নেই

তাই বিক্রিয়াটি এখানে থেমে যায় এবং আপনি এটিকে পণ্য হিসাবে পান

তাই কোন হাইড্রোজেন নেই যা

স্বাভাবিক উপায়ে এগিয়ে যাওয়ার জন্য প্রতিক্রিয়ার জন্য উপলব্ধ এবং

তাই এটি এখানে থেমে যায় এবং আপনাকে এটিকে পার্শ্ব পণ্য হিসাবে প্রদান করে সুগন্ধযুক্ত করে না

ঠিক আছে আসুন দেখি কার্বন টেট্রাক্লোরাইডের সাথে কী ঘটে যখন আমরা cc14 দিয়ে ঠিক আছে দিয়ে শুরু করি আমরা বলেছিলাম যে আমরা সংশ্লিষ্ট পাচ্ছি।

অ্যাসিড এবং ফর্মিলেটেড যৌগ ঠিক না

তাই সিসিএল 4 দিয়ে যা ঘটছে তা আবার ফেনল ফেনোক্সাইড তৈরি করছে ঠিক আছে

তাই এটি আপনার নিউক্লিওফিলিক সাইট যা এখন তৈরি হয়েছে ক্লোরিন যা মাইনাস আই ইলেক্ট্রন প্রত্যাহার করে এই ডেন্টা পজিটিভ চার্জ তৈরি করে কার্বনের উপর যা এখন ইলেক্ট্রোফিলিক কেন্দ্র এবং আপনাকে এই মধ্যবর্তী প্রদানের জন্য নিউক্লিওফিলিক অর্থাৎ সাইট দ্বারা আক্রমণ করা হয় যা দ্রুত ক্লোরাইড আয়ন হারায় এবং এর ফলে এটি তৈরি হয় যা আবার দ্রুত সুগন্ধযুক্ত হয় যেমন দেখা যায় ডিক্লোরো কার্বিন যোগ করলে এটি সুগন্ধযুক্ত হয় এবং এটি আপনাকে এই যোগ দেয় যা আরও আপনাকে এই মধ্যবর্তী দিতে ক্ষারীয় অবস্থার অধীনে হাইড্রোলাইসিস হয়

দ্রুত জলের একটি অণু হারাবে এর পরে অ্যাসিডিক ওয়ার্কআপ হয় এবং অর্থাৎ অবস্থানে এই কার্বক্সিল গ্রুপের গঠন বা ইনস্টলেশনের সাথে লবণ ফেনোলে রূপান্তরিত হয় ঠিক আছে

তাই আমরা দেখতে পাই যে যখন আমাদের কার্বন টেট্রাক্লোরাইড থাকে আমরা অ্যাসিড দিয়ে শেষ করি এবং আনুষ্ঠানিক গোষ্ঠী নয় এবং এই অ্যাসিডটি আবার গুরুত্বপূর্ণ কারণ আমরা এই সম্পদটিকে ইস্টারিফিকেশনের বিষয় করতে পারি ঠিক আছে

তাই যদি আমরা এটিকে অ্যালকোহল অ্যাসিড অনুঘটক অবস্থার সাথে চিকিত্সা করি তবে আমরা কী পাই এই অণুটি ইস্টারিফিকেশন বহন করে আমরা এই অণুটি পাই যাকে মিথাইল স্যালিসিলেট বা অয়েল অফ উইন্টার গ্রিন ওকে বলা হয় তাই এই বিশেষ যোগটির গুণধি গুণ রয়েছে এবং এটি পেশী ব্যথার জন্য একটি শিথিলকরণ হিসাবে ব্যবহার করা হয় ঠিক আছে

তাই এটি এমন একটি উপায় যেখানে আমরা এই স্যালিসিলিক অ্যাসিডকে মিথাইল স্যালিসিলেট এস্টার ডেরিভেটিভ এবং এস্টার ডেরিভেটিভকে আরও ডেরিভেটাইজ করতে পারি।

আমরা যখন এই যোগটির অ্যাসিটাইলেশন করি তখন আমরা অ্যাসিটিক অ্যানহাইড্রাইডের সাথে এর অ্যাসিটাইলেশনও চালাতে পারি যেটি আপনাকে এই অ্যাসিটাইল স্যালিসিলিক অ্যাসিড দেওয়ার জন্য অ্যাসিটাইলেটেড হবে যা অ্যাসপিরিন নামে পরিচিত ব্যথা উপশমকারী ছাড়া আর কিছুই নয়

তাই স্যালিসিলিক অ্যাসিড এই দুটি ওষুধের সক্রিয় যোগের জন্য একটি গুরুত্বপূর্ণ অগ্রদূত এবং এটি ব্যবহার করে রিমা ডেমন রুটের মাধ্যমে সংশ্লেষিত করা যেতে পারে।

বিকারক হিসাবে কার্বন টেট্রাক্লোরাইড ঠিক আছে আমরা পরবর্তী বিক্রিয়ার দিকে এগিয়ে যাই যা আবার একটি ফেনোলের উপর কার্বক্সিল গ্রুপকে সজ্জিত করে এবং এই বিক্রিয়াটি কয়লা ভিত্তিক বিক্রিয়া হিসাবে পরিচিত

তাই এই মুহূর্তে এটি মূলত কিছু নাম বিক্রিয়া যা আমরা কয়লার সাথে কাজ করছি ভিত্তিক প্রতিক্রিয়া বা কয়লা স্মিট প্রতিক্রিয়া যা প্রতিক্রিয়া জড়িত তা হল আপনি ফেনল গ্রহণ করেন এবং আপনি ফেনোক্সাইড আয়ন আকারে বিদ্যমান এই ফেনলটিকে গরম করেন

তাই আপনি ক্ষারীয় অবস্থার মধ্যে ফেনলটিকে সঠিকভাবে গ্রহণ করেন এবং আপনি এটিকে উচ্চ মাত্রায় কার্বন ডাই অক্সাইড গ্যাস দিয়ে চিকিত্সা করেন তাপমাত্রা এবং চাপের মধ্যে

তাই 100 বায়ুমণ্ডলকে উত্তপ্ত করার সময় এবং এর পরে পণ্যটির অম্লীয় কাজ হয় ch আপনি যা পেয়েছেন তা হল আপনি রিমেরটেমো বিক্রিয়া দ্বারা উপরে যা পেয়েছেন তা হল স্যালিসিলিক অ্যাসিড আপনি এই পণ্যটি পান কয়লা বেস স্মিডট বিক্রিয়ার মাধ্যমেও যখন আপনি এটি 120 থেকে 140 ডিগ্রি সেন্টিগ্রেডে বহন করেন তখন আপনি এই অর্থাৎ আইসোমার পান এবং যদি একই জিনিস 140 ডিগ্রী সেন্টিগ্রেডের বেশি তাপমাত্রায় বাহিত হয় ঠিক আছে আপনি প্যারা আইসোমার পান আপনি আপনার প্রধান পণ্য হিসাবে প্যারা হাইড্রক্সি বেনজোয়িক অ্যাসিড পাবেন

তাই মূলত আপনি যা বলতে পারেন তা হল প্রতিক্রিয়াটি আপনার সোডিয়াম ফেনঅক্সাইডকে গরম করার সাথে জড়িত যা মূলত ক্ষারীয় অধীনে থাকবে কন্ডিশন ফেনল এই ফর্মে বিদ্যমান থাকবে এবং আপনি এটিকে co2 120 থেকে 140 ডিগ্রি বা 140 ডিগ্রির বেশি দিয়ে চিকিত্সা করেন যা আপনি প্যারা আইসোমার পান এবং এই ক্ষেত্রে আপনি অর্থাৎ আইসোমার পান এবং যা ঘটছে তা হল আবার এটি একটি সক্রিয় অর্থাৎ সাইট কারণ এটি ফেনোক্সাইড আয়ন আকারে বিদ্যমান

তাই এটি প্রতিক্রিয়াশীল ঠিক

তাই এটি নিউক্লিওফিলিক সাইট এবং কার্বন ডাই অক্সাইড এটি একটি দুর্বল এল হিসাবে কাজ করে ইকট্রোফিল ঠিক আছে এটি একটি দুর্বল ইলেক্ট্রোফাইল এবং আপনার ইলেক্ট্রোফিলিক প্রতিস্থাপন প্রতিক্রিয়ার প্রতি একটি শক্তিশালী আরও বেশি প্রতিক্রিয়াশীল নিউক্লিওফাইল রয়েছে

তাই মূলত প্রতিক্রিয়াটি একটি ইলেক্ট্রোফিলিক প্রতিস্থাপন প্রতিক্রিয়া যদি আপনি ক্ষারীয় অবস্থার অধীনে জড়িত প্রতিক্রিয়াটি দেখেন তবে আপনি এখন জানেন যে ফেনল একটি অক্সাইড আয়ন আকারে বিদ্যমান এবং আপনার কার্বন ডাই অক্সাইড হল এই বিশেষ ক্ষেত্রে ইলেক্ট্রোফাইল

তাই প্রত্যাশিত হিসাবে এটি ফেনোক্সাইড আয়নের সাথে একটি ইলেক্ট্রোফিলিক প্রতিস্থাপন বিক্রিয়ায় নিয়োজিত হবে এবং এটি আপনাকে কেটো ফর্ম দেওয়ার জন্য দ্রুত টাটোমারাইজেশনের দিকে নিয়ে যাবে

আপনার eno1 ফর্ম পরিবর্তন এবং আমি সরাসরি এখানে ওহ লিখছি এবং আপনি যা পাবেন এই অণু ঠিক

তাই এটি এর সোডিয়াম লবণের আকারে এবং তারপর যখন আপনি একটি অ্যাসিড ওয়ার্কআপ করেন তখন আপনি যা পান তা হল স্যালিসিলিক অ্যাসিড কার্বন ডাই অক্সাইডের সাথে ফেনলের বিক্রিয়াকে কোলস বিক্রিয়া বলা হয় আবার অর্থাৎ কার্বক্সি ফেনল সংশ্লেষণের জন্য ব্যবহৃত হয় বা এই ক্ষেত্রে স্যালিসিলিক অ্যাসিড আসুন আমরা অন্য ধরনের প্রতিক্রিয়ার দিকে তাকাই যাতে ফিনলগুলি সক্রিয় প্রজাতি এবং তারা জারণ প্রবণ

তাই ইতিমধ্যে একজোড়া ইলেকট্রন বহনকারী হাইড্রক্সিল গ্রুপ প্রজাতিটিকে অক্সিডেটিভ অবস্থার জন্য অত্যন্ত সংবেদনশীল করে তোলে উচ্চ ইলেক্ট্রন ঘনত্ব এবং এর কারণে তারা সহজেই

বাতাসে অক্সিডাইজ হয়ে যায় এমনকি দীর্ঘক্ষণ রাখার সময় তারা জারিত হয় এবং তারা একটি গোলাপী রঙ তৈরি করে ঠিক আছে তারা একটি গোলাপী রঙ দেয় এমনকি যখন আপনি এটি বাতাসে রাখেন তখন এটি বায়বীয় অক্সিডেশনের মধ্য দিয়ে যাবে

তাই কী ঘটছে যে ফেনলগুলি প্রতিক্রিয়াশীল ক্রোমোফোর অক্সিডেশনের জন্য সংবেদনশীল
তাই অক্সিজেন এবং হালকা ফেনলের উপস্থিতিতে কিউ ননস ঠিক আছে এবং আপনি যা পান তা হল এই ধরনের একটি অণু যাকে প্যারা বেনজোকুইনন বলা হয় এবং প্যারা বেনজোকুইনন আবার বেশি ফিনলের উপস্থিতিতে।

সেখানে যা পাওয়া যায় তা এই ধরনের হাইড্রোজেন বন্ডেড যৌগ গঠন করে যা আসলে গোলাপী রঙ দেওয়ার জন্য দায়ী o দীর্ঘক্ষণ ধরে রাখা ফেনল এবং এই যৌগটি ফেনোকুইনন নামে পরিচিত

তাই এই অণুটি গোলাপী রঙের এবং গোলাপী রঙ যা ফেনলে বিকাশ লাভ করে কারণ এই অণুর গঠনের কারণে ফেনোলগুলিও নিয়মিত বিকারকগুলির মতো অন্যান্য বিকারক দ্বারা জারিত হতে পারে।

যা আমরা আগে অধ্যয়ন করেছি ক্রোমিয়াম ভিন্টিক জেনস রিএজেন্টের সাথে জেন্স রিএজেন্ট ফেনোলগুলি অনুরূপ প্যারা বেনজোকোয়েননে জারিত হয় ঠিক আছে যদি আপনি এটিকে সিলভার অক্সাইড দিয়ে অক্সিডাইজ করেন তবে এটি সংশ্লিষ্ট অর্থেইসোমার অর্থে বেনজোকুইননের সাথে জারিত হয় এবং তারপরে একটি শক্তিশালী পটঅক্সাইডেন্ট রয়েছে। ডাইক্রোমেটগুলিকে পারম্যাঙ্গনেট করে যা ফেনোলের অক্সিডেশনও চালায় এবং আপনাকে বিভিন্ন ধরনের প্রতিস্থাপনের সাথে সংশ্লিষ্ট কিউনন দেয়

তাই হয় অর্থে পেরা বা অন্য একটি অক্সিডেন্ট যা ফেনোলের অক্সিডেশনের জন্য ব্যবহৃত হয় তা হল পটাসিয়াম পার সালফেট যা ক্ষারীয় পরিস্থিতিতে কোহের উপস্থিতিতে দেয়।

আপনি এই অণু যা qno1 বলা হয়

তাই এই ফেনলকে qno1-এ রূপান্তরিত করার ফলে আপনি এটি গ্রহণ করছেন মূলত ক্ষারীয় পটাসিয়াম প্রতি সালফেটের সাথে বিক্রিয়া করছেন এবং এই বিক্রিয়াটিকে বলা হয় এলবস পার সালফেট অক্সিডেশন ফেনলের কিউনল এলভস প্রতি সালফেট জারণে রূপান্তর ঠিক আছে ফেনলের আরেকটি নাম বিক্রিয়া হল গ্যাটারম্যানের সিনথে সোহাইড সোহাইড।

আপনি এতদূর দেখেছেন যে রিমা টেমার হল অর্থে ফর্মিলেটেড ফেনল পাওয়ার একটি পদ্ধতি , এটি ফর্মাইলেটেড ফেনল পাওয়ার আরেকটি পদ্ধতি এবং এটি গ্যাটারম্যানের অ্যালডিহাইড সংশ্লেষণ হিসাবে পরিচিত যেখানে আপনি একটি ফেনল যা দিয়ে শুরু করেন আপনি ফেনল গ্রহণ করেন এবং এটি দিয়ে চিকিত্সা করেন।

এইচসিএল এবং এইচসিএন এর মিশ্রণ এবং শর্তগুলি এই ক্ষেত্রে অ্যানহাইড্রাস

তাই আমি আপনাকে রিমা টেমারে বলেছিলাম যে ভাল জিনিসটি হল আপনার অ্যানহাইড্রাস অবস্থার প্রয়োজন নেই

তাই আপনাকে অ্যানহাইড্রাস অ্যালক্লু3 ব্যবহার করতে হবে এবং এটি আপনাকে একটি মধ্যবর্তী অ্যামাইন দেয় যা অবশেষে জলীয় ওয়ার্কআপে আপনাকে জল দিয়ে চিকিত্সা দেবে এটি আপনাকে

অর্থে ফর্মিলেটেড ফেনল সেলিস্যালডিহাইড দেয় আপনি যদি এইচসিএল এবং এইচসিএন-এর ভূমিকা দেখেন তারা মূলত ফর্মাইল গ্রুপের প্রদানকারী

তাই এইচসিএল এবং এইচসিএন একসাথে একটি মধ্যবর্তী অ্যামাইন দেয় যা একটি ক্লোরোমাইন এবং ফেনল এখন এটি ক্ষারীয় অবস্থার অধীনে নয়

তাই ফেনল আকারে বিদ্যমান।

phenol এর ঠিক আছে এই ফেনলটি অ্যামাইনের সাথে বিক্রিয়ায় ক্লোরোমাইনের সাথে অর্থে অবস্থান যাইহোক একটি ফেনলে সক্রিয় হয়

তাই এটি লেভিস অ্যাসিড প্রতিস্থাপনের উপস্থিতিতে এই প্রতিস্থাপনের মধ্য দিয়ে যায় এবং আপনি এই মধ্যবর্তী একটি গড়টি অর্থে অবস্থানে সংযুক্ত পান এবং এটি অবিলম্বে সুগন্ধযুক্ত হয় আপনাকে অর্থে আইমেন প্রতিস্থাপিত ফেনল দিতে যা হাইড্রোলাইসিসে আপনাকে অনুরূপ ফর্মাইল সম্পর্কিত ফেনল দেয়

তাই এটি হল গ্যাটারম্যানের অ্যালডিহাইড সংশ্লেষণ আবার অর্থে অবস্থানে ফর্মাইলেড ফেনল সংশ্লেষণের জন্য ঠিক আছে ফেনলগুলির আরেকটি খুব গুরুত্বপূর্ণ প্রতিক্রিয়া হল ডিজোনিয়াম লবণের সাথে মিলিত বিক্রিয়া।

এটি একটি খুব আকর্ষণীয় প্রতিক্রিয়া কারণ আপনি শেষ পর্যন্ত একটি ঘন রঙের পণ্য তৈরি করা যা একটি রঞ্জকের মতো এবং আমরা যে রঞ্জককে অ্যাজোডিয়ান বলি

তাই অ্যারিলা মানে মূলত তারা ডিজোনিয়াম লবণ তৈরি করে

তাই স্যান্ডমেরার প্রতিক্রিয়ার মাধ্যমে অ্যারিলামাইনের ডিজোনিয়াম লবণ তৈরি করে যাতে আপনি অ্যারিল ডিজোনিয়াম ক্লোরাইড পান এবং এটির সাথে চিকিত্সা করা হয় কারণ প্রতিক্রিয়াটি ক্ষারীয় অবস্থার অধীনে

তাই আপনার ফেনোলটি ফেনোক্সাইড আকারে বিদ্যমান

তাই যখন ডিজোনিয়াম লবণকে ফেনোক্সাইড আয়ন দিয়ে চিকিত্সা করা হয় তখন কী ঘটে এই ধরনের একটি সংযোগ বিক্রিয়া ক্ষারীয় অবস্থার অধীনে ঘটে ডিজোনিয়াম থেকে ক্লোরাইড আয়ন হারিয়ে যায় এবং কী কী আপনি পাবেন n ডাবল বন্ড n

তাই আপনি এই মধ্যবর্তী এবং এই মধ্যবর্তীটি আবার পাবেন যেমন কেউ আশা করে যে এখানে অনুরূপ ফেনোক্সাইড দিতে সুগন্ধযুক্ত করতে চাই যা অ্যাসিডিক ওয়ার্কআপে আপনাকে রঙিন যৌগ দেবে যাকে আমরা অ্যাজুর ডাই হিসাবে বলি

তাই এটি হল একটি রঙিন যৌগ এবং এটি পেরা হাইড্রক্সি অ্যাজো বেনজিন

তাই আপনি এই অ্যাজো রঞ্জকগুলি পাবেন যা রঙিন যৌগ এবং তারা i n আসলে এটি দেখার একটি উপায় যে অ্যামাইন

একটি প্রাথমিক একটি রাইলামাইন এবং এটি ডায়াজেটাইজেশনের পরে ডিজোনিয়াম গঠন করে এবং তারপরে এটি ফেনোলের সাথে মিলিত হয়ে বিভিন্ন ধরণের ফেনল বিভিন্ন ধরণের রঞ্জক তৈরি করে এবং আপনি এই অণুগুলি ঠিকঠাক পরবর্তী প্রতিক্রিয়াতে পান

ফেনলগুলির একটি থ্যালাইন বিক্রিয়াকে বলা হয় থ্যালাইন বিক্রিয়া মূলত একটি ঘনীভবন বিক্রিয়া

তাই একটি ঘনীভবনের অর্থ হল যে প্রজাতিগুলি সাবস্ট্রেটগুলি ছোট অণুর মুক্তির সাথে বিক্রিয়া করছে

তাই নামটি বলে থ্যালাইন বিক্রিয়া এবং এটি ফেনলগুলির একটি বিক্রিয়া একটি সাবস্ট্রেট হল একটি ফেনল যা আমরা দুটি মোল নিই এবং আমরা এটিকে phthalic অ্যাসিডের phthalic অ্যানহাইড্রাইড অ্যানহাইড্রাইড দিয়ে চিকিত্সা করি এবং phthalic অ্যানহাইড্রাইড এক মোল নেওয়া হয় এই দুটিকে একটি লেভিস অ্যাসিড বা এমনকি ঘনীভূত সালফিউরিক অ্যাসিডের উপস্থিতিতে চিকিত্সা করা হয় এবং তারা ঘনীভূত হয়।

মানে তারা একটি অণুর ক্ষতির মধ্য দিয়ে যাচ্ছে যা এই ক্ষেত্রে জল এবং আপনি যে পণ্যটি পান তা হল ca lled ফেনোফথালিন যা একটি বর্ণহীন যৌগ কিন্তু এটি একটি গুরুত্বপূর্ণ অ্যাসিড বেস সূচক কারণ এটি একটি অ্যাসিড বেস নির্দেশক এটি

অ্যাসিডিক অবস্থায় বর্ণহীন এবং ক্ষারীয় অবস্থায় গোলাপী হয়ে যায়

তাই যখনই আমরা অ্যাসিড বেস টাইট্রেশনগুলি পরিচালনা করি তখনই আমরা ফেনোফথালিন ব্যবহার করতে পারি একটি সূচক

তাই প্রতিক্রিয়াটিতে ফেনলের দুটি অণু জড়িত

তাই আমাদের দুটি ফেনল রয়েছে এবং তারা phthalic অ্যানহাইড্রাইডের একটি অণুর সাথে বিক্রিয়া করে

তাই আপনার phthalic অ্যানহাইড্রাইড এটি জিঙ্ক ক্লোরাইড বা অ্যালুমিনিয়াম ক্লোরাইড অ্যানহাইড্রাইডের উপস্থিতিতে তাই বিক্রিয়াটি মূলত ক্ষতির সাথে ঘনীভূত হয় জলের অণুগুলির

তাই একটি এই প্যারা হাইড্রোজেন প্যারা থেকে হাইড্রোক্সিল আরেকটি প্যারা হাইড্রোক্সিল এবং অক্সিজেন

তাই এটি ঘনীভবনের সময় হারিয়ে যায় এবং আপনি যে পণ্যটি পান তা হল এই অণু যাকে ফেনোফথালিন বলা হয়

তাই ক্ষারীয় অবস্থায় এটি রূপান্তরিত হয় একটি অক্সাইড আয়ন আকারে এবং তারপর এটি খোলে এবং এটি আপনাকে গোলাপী রঙ দেয়

তাই টি ফেনল থেকে শুরু করে ফেনোফথালিনের সংশ্লেষণের একটি প্রতিক্রিয়া

হল ফেনলের আরেকটি প্রতিক্রিয়া হল লাইবারম্যানের নাইট্রোসো প্রতিক্রিয়া এই প্রতিক্রিয়াটি আসলে ফেনল পরীক্ষা করার জন্য ব্যবহৃত হয় এটি ফেনলগুলির জন্য একটি পরীক্ষা কারণ এটি একটি প্রতিক্রিয়া যা চামুচ পরিবর্তনের মাধ্যমে পর্যবেক্ষণ করা যেতে পারে

তাই এটি আপনাকে দেয় বিভিন্ন রং যখন এটি এগিয়ে যায়

তাই প্রতিক্রিয়ার সময় যা ঘটে তা হল আপনি ফেনল দিয়ে শুরু করুন যদি অণুটি একটি ফেনল হয় যদি হাতে থাকা যৌগটি একটি ফেনল হয় আপনি এটিকে nano2 সালফিউরিক অ্যাসিড দিয়ে চিকিত্সা করেন যখন আপনি ফেনলকে সোডিয়াম নাইট্রাইট এবং ঘনীভূত সালফিউরিক অ্যাসিড দিয়ে চিকিত্সা করেন আপনি একটি ক্ষণস্থায়ী বাদামী লাল রঙের একটি ক্ষণস্থায়ী বাদামী লাল রঙের বিকাশ দেখতে পাচ্ছেন যা শীঘ্রই একটি নীল সবুজ রঙে পরিবর্তিত হয় এবং আপনি যদি এই দ্রবণটিকে জল দিয়ে মিশ্রিত করেন তবে জল দিয়ে মিশ্রিত করার

ফলে নীল সবুজ স্থায়ী লাল রঙে পরিবর্তিত হয় এবং এখন এই লালে রঙিন সমাধান যদি আপনি বেস নাহ যোগ করেন তবে এটি আসল নীল সবুজ রঙ পুনরুদ্ধার করে

তাই এইগুলি ভিন্ন রঙের চ্যাং es প্রতিক্রিয়াটি এই ক্ষণস্থায়ী রঙ থেকে শুরু করে একটি নীল সবুজ রঙ থেকে লাল রঙে এবং নীল সবুজ রঙে ফিরে আসে যখন আপনি এটিকে পাতলা করেন বা আপনি এটিকে ক্ষার দিয়ে চিকিত্সা করেন

তাই কী ঘটছে বিভিন্ন রঙের কারণে এবং কী কী? প্রজাতি জড়িত

তাই আপনি যদি এই প্রতিক্রিয়াটি দেখেন এবং এটি কী ঘটছে তা দেখে আপনি ফেনলকে nano2h2so4 দিয়ে চিকিত্সা করেন যা মূলত নাইট্রোস অ্যাসিড এবং আমরা এটি আগে করেছি যে এটি নাইট্রোসেটেশনে নিয়ে যায় ফেনলের ইলেক্ট্রোফিলিক প্রতিস্থাপনের জন্য আপনি প্যারা পাবেন নাইট্রোসো ফেনল প্যারা নাইট্রোসোফেনলকে

এর আইসোমার আকারে লেখা যেতে পারে যা একটি অক্সিম এবং মনোক্সাইম এটি প্যারা বেনজোকুইনোনের একটি মনোক্সাইম

তাই কি হয় যে একবার ফেনলটি নাইট্রোসোতে রূপান্তরিত হয় যা এই মনোক্সাইডের আকারে বিদ্যমান থাকে এবং এটি দেখতে পায় ফেনলের আরেকটি অণু এটি মধ্যবর্তী গঠন করে যা বাদামী লাল এবং প্রাথমিক বাদামী লাল রঙ যা আমরা দেখতে পাই এটি মধ্যবর্তী গঠন করে কারণ প্রতিক্রিয়াটি ঘনীভূত h2so4 এর উপস্থিতি

তাই সালফিউরিক অ্যাসিডের উপস্থিতিতে এই বাদামী লাল মধ্যবর্তী এটি পরেরটিতে পরিবর্তিত হয় যা নীল সবুজ বর্ণে পরিণত হয়

তাই কী ঘটে যে এটি সালফিউরিক অ্যাসিডের উপস্থিতিতে প্রোটোনেটেড হয়ে যায় এবং এটি এই ধরণের একটি অণু গঠন করে যা এটি একটি যা এটিকে নীল সবুজ রঙ দেয়

তাই প্রাথমিক নীল সবুজ রঙ এবং বাদামী লাল রঙ এগুলি বিকাশ করে এবং এখন পরেরটি হল যখন আপনি দ্রবণটি পাতলা করেন যাতে আপনি এটিকে পাতলা করার উপর জল দিয়ে চিকিত্সা করেন

আপনি একই অণু যা পান আপনি আগে লাল বাদামী রঙ দেখাচ্ছিলেন এটি লাল রঙ

তাই আপনি এই অণুটি পাচ্ছেন যা এন্ডোফেনল এবং এটি আবার জলীয় নাওহ দিয়ে চিকিত্সা করার পরে আপনাকে এই

অণুটি দেয় যা নীল রঙের এবং এটির ফেনক্লাইড আয়নে এন্ডোফেনলও বিদ্যমান।

ফর্ম

তাই আপনি লাল থেকে নীলে এই পরিবর্তনটি পান এবং যা একটি চিহ্নিতকারী যে অণুটি একটি ফেনল

তাই এটি আসলে ফেনল সনাক্তকরণের জন্য একটি রঙ পরীক্ষা ich ল্যাবে ব্যবহার করা হয় ফেনলের আরেকটি প্রতিক্রিয়া হল রেজিনের সংশ্লেষণে ফেনলের ব্যবহার

তাই আমাদের কাছে জনপ্রিয় ফেনল ফর্মালডিহাইড রজনগুলির সংশ্লেষণ রয়েছে যা সাধারণত বেকেলাইট নামে পরিচিত তাই ফেনল ফর্মালডিহাইড রেজিনের সংশ্লেষণ এটি আবার একটি নাম।

বেকেলাইটের সংশ্লেষণের জন্য নেতার প্রতিক্রিয়া

এবং এখানে যে কাঁচামাল জড়িত তা আবার আপনি ফেনল গ্রহণ করেন আপনি এটিকে ফর্মালডিহাইড দিয়ে চিকিত্সা করেন এগুলি রেজিনের দুটি উপাদান

তাই আপনার কাছে ফেনল ফর্মালডিহাইড উভয়ই অতিরিক্ত আছে ঠিক আছে আপনি দুটির অতিরিক্ত গ্রহণ করেন এবং ক্ষারীয় বা অম্লীয় অবস্থায় ঠিক আছে তারা আপনাকে বড় আলো দেয়

তাই প্রথমে বেকেলাইট তৈরির আগে তারা কিছু যৌগ তৈরি করে যা মিথাইলল ডেরিভেটিভ

তাই আপনি যখন এর একটি মোল ফর্মালডিহাইডের এক মোলের সাথে বিক্রিয়া করে ঠিক তখনই আপনি মনোমিথাইলল ফেনল তৈরি করেন।

ফর্মালডিহাইডের আরেকটি মোলের সাথে প্রতিক্রিয়া হয় আপনি ডাইমিথাইলল ফেনল এবং এই অণুর মিশ্রণ পান s যখন তারা আরও উচ্চ তাপমাত্রা এবং চাপের শিকার হয় তখন তারা বেকেলাইট তৈরি করে

তাই এই সংশ্লেষণের সাথে জড়িত যে আপনি ফিনল দিয়ে শুরু করেন

ক্ষারীয় বা অম্লীয় অবস্থার উপস্থিতিতে ফর্মালডিহাইড দিয়ে চিকিত্সা করা হয়

তাই আমরা যে শর্তগুলি বেছে নিয়েছি তার উপর নির্ভর করে।

আমরা বিভিন্ন ধরনের রেজিন পাই ঠিক আছে যদি আপনি ক্ষারীয় বা অম্লীয় অবস্থা বেছে নেন তবে আপনি ভিন্ন রেজিন পাবেন তবে প্রতিক্রিয়া উভয় অবস্থাতেই সম্ভব আপনি মিথাইলল মনোমিথাইললেড ডেরিভেটিভ পেতে পারেন

তাই ch দুই ওহ হয় অর্থাৎ অবস্থান দখল করতে পারে বা এটি প্যারা অবস্থান দখল করতে পারে সুতরাং আপনি অর্থাৎ এবং প্যারা মনোমিথাইল তেলের ডেরিভেটিভের মিশ্রণের সাথে শেষ করবেন এবং যখন তারা ফর্মালডিহাইডের অন্য একটি অণুর সাথে প্রতিক্রিয়া দেখাবে

তখন এটি আপনাকে ডাইমিথাইলল ডেরিভেটিভ দেয় ঠিক আছে

তাই এখন এটি উভয়ই অর্থাৎ হতে পারে

তাই আপনি 2 6 ডাইমিথাইলল পেতে পারেন বা এটি হতে পারে অর্থাৎ প্যারা আপনি একটি 2 4 ডাইমিথাইলল পাবেন

তাই আপনি একটি 2 6 বা একটি 2 4 ডাইমিথাইলল ডেরিভেটিভস পাবেন এবং এখন যখন এগুলি h আপনি বেকেলাইট পান যা একটি পলিমার বা রজন যার মধ্যে বিভিন্ন ধরনের ক্রস লিঙ্কিং জড়িত থাকে যা প্রতিক্রিয়ার সময় গঠিত

মনোমারগুলির উপর নির্ভর করে এবং যে স্ট্যাচিওমেট্রিতে সেগুলি তৈরি হয় তার উপর নির্ভর করে

আপনি একটি জটিল নেটওয়ার্ক পাবেন

তাই আপনি বেকেলাইটের গঠন আবার নির্ভর করবে i হিসাবে বলছিলেন যে এটি মনোমারের অনুপাতের উপর নির্ভর করবে মনো ও রঞ্জক যা প্রাথমিক ধাপে তৈরি হয় এবং এই মনোমারগুলির প্রজন্মের জন্য অ্যাসিড বা বেস ব্যবহার করা হচ্ছে এবং আপনি যা পাবেন তা এইরকম কিছু হবে

তাই এটি এটি একটি ক্রস লিঙ্কযুক্ত পলিমার ঠিক আছে

তাই আপনি এই ধরনের বিস্তৃত ক্রস লিঙ্কিং পাবেন যা মনোমারের প্রকৃতির উপর নির্ভর করবে

তাই আপনি একটি ক্রস লিঙ্কযুক্ত রেজিন পাবেন ঠিক আছে

তাই এটি ফেনল ফর্মালডিহাইড রেজিন তৈরিতে ফেনল ব্যবহার সম্পর্কে আরেকটি প্রতিক্রিয়া গুরুত্বপূর্ণ প্রতিক্রিয়া যা আসলে একটি বিক্রিয়া নয় কিন্তু একটি পুনর্বিন্যাস বিক্রিয়াকে ফ্রাইয়ের পুনর্বিন্যাস বলা হয়

তাই ফ্রাইয়ের পুনর্বিন্যাস একটি গুরুত্বপূর্ণ রিয়া ফেনলের ক্রিয়া যেখানে এসএল গ্রুপটি অর্থাৎ এবং প্যারা অবস্থানে স্থানান্তরিত হয়

তাই আমরা কী সম্পর্কে কথা বলছি

তাই যদি আপনি মনে করেন যখন আমরা ফেনলের ত্বরণ সম্পর্কে কথা বলেছিলাম

তাই আপনি ফেনল দিয়ে শুরু করেন ঠিক আছে এই ফেনলটি মূলত একটি বিডেন্ট নিউক্লিওফাইল হিসাবে আচরণ করে একটি বিডেন্ট নিউক্লিওফাইল যদি আপনি এটিকে একটি ফ্রাইডেল ক্রাফ্টস ত্বরণের অধীন করেন তবে দুটি সম্ভাবনা

রয়েছে এটি হয় এসি অ্যাসিলেশনের মধ্য দিয়ে যেতে পারে বা এটি o ত্বরণের মধ্য দিয়ে যেতে পারে

তাই আপনি যদি ত্বরণটি চালান তবে আপনার চয়ন করা শর্তের উপর নির্ভর করে আসুন আমরা উপস্থিতিতে এসিটাইল ক্লোরাইডের সাথে বলি a1c13-এর আপনি সি অ্যাসিলেশন পান যা একটি তাপগতি নিয়ন্ত্রিত পণ্য এবং আপনি অ্যাসিড

ক্লোরাইডের সাথে প্রতিক্রিয়া সম্পাদন করেন আপনি দোলন পণ্য পান যা একটি গতিগতভাবে নিয়ন্ত্রিত পণ্য

তাই অপরিহার্যভাবে কী ঘটছে যে

যখন আপনি একটি দোলন চালান তখন ফিনলগুলির ফ্রাইডেল ক্রাফ্ট অ্যাসিলেশন এবং ফেনলকে এই এস্টারে রূপান্তরিত করে ফেনোলিক এস্টার ঠিক আছে এটি ফিনাইল অ্যাসিটা te এটিকে ফেনোলিক এস্টারে রূপান্তর করেছে a1c13 এর

উপস্থিতিতে a1c13 এর উপস্থিতিতে অনুঘটক হিসাবে এই এস্টারটি আপনাকে এই পণ্যটি দেওয়ার জন্য একটি পুনর্বিন্যাস

করতে পারে যা হাইড্রক্সি অ্যারোমেটিক কিটোন

তাই আপনি এই প্যারা হাইড্রক্সি অ্যাসিটোফেনন পাবেন

তাই আপনি যখন এই প্রতিক্রিয়াটি সম্পাদন করেন অনুঘটক হিসাবে a1c13 এর সাথে প্যারা অবস্থানে এই SL গ্রুপের স্থানান্তর জড়িত থাকে যখন প্রতিক্রিয়াটি 25 ডিগ্রি সেন্টিগ্রেডে সঞ্চালিত হয়

তাই আপনি এই হাইড্রক্সি অ্যারোমেটিক কিটোন পাবেন এবং যদি আপনি এই প্যারা হাইড্রক্সি অ্যাসিটোফেনন বা হাইড্রক্সিকিটোন প্যারা অবস্থানে নেন এবং আপনি উচ্চ তাপমাত্রা 160 ডিগ্রী সেন্টিগ্রেডে এটিকে a1c13 অনুঘটক চিকিত্সার সাথে সাপেক্ষে সেক্ষেত্রে পণ্যটি আরও স্থিতিশীল অর্থাৎ আইসোমারে পরিবর্তিত হলে আপনি আরও স্থিতিশীল অর্থাৎ আইসোমার পাবেন যা একটি থার্মোডাইনামিক পণ্য

তাই আমরা এখানে যা দেখছি তা হল এই ফ্লাইস পুনর্বিন্যাস অর্থাৎ বা প্যারা আইসোমারের পরিপ্রেক্ষিতে আমাদের সিলেক্টিভিটি দিন যাতে প্যারা আইসোমার একটি গতিশীল পণ্য w তাপমাত্রা উত্পন্ন হয় এবং যদি এটিকে উত্তপ্ত করা হয় তবে এটি আরও স্থিতিশীল তাপগতিগতভাবে স্থিতিশীল অর্থাৎ আইসোমারে রূপান্তরিত হয় এবং আমরা যদি ফিনাইল অ্যাসিটেট থেকে শুরু করি এবং সরাসরি এটিকে 160 ডিগ্রি সেন্টিগ্রেডে a1c13 চিকিত্সার অধীন করি তবে এটি সেই পরিস্থিতিতে আমাদের আরও স্থিতিশীল অর্থাৎ আইসোমার দেয়।

যদি আপনি উভয়ের মধ্যে যে কোনো তাপমাত্রায় প্রতিক্রিয়া সম্পাদন করেন তবে আপনি অর্থাৎ এবং প্যারা পণ্যের মিশ্রণ এবং অর্থাৎ এবং প্যারা মিশ্রণের সাথে শেষ করতে পারেন যদি আপনি পান তবে সেগুলিকে বাষ্প পাতনের সাহায্যে আলাদা করতে হবে

তাই বাষ্প পাতন কারণ অর্থাৎ আইসোমারটি উদ্বায়ী হবে

তাই আপনি যদি দেখতে পান যে অর্থাৎ আইসোমারের ক্ষেত্রে আপনি যদি কেবল কাঠামোটি দেখেন তবে এটি একটি আন্তঃআণবিক হাইড্রোজেন বন্ধন হবে যা অর্থাৎ আইসোমারকে স্থিতিশীল করেছে এবং

তাই এটি আন্তঃআণবিক হাইড্রোজেন বন্ধনের মধ্য দিয়ে যাবে না যা এটি রাখে একটি উদ্বায়ী তরল এবং এটি বাষ্প পাতনের সাহায্যে সংশ্লিষ্ট প্যারা আইসোমার থেকে আলাদা করা যেতে পারে

তাই এটির বাষ্পের সাথে এর অস্থিরতাই আমাদের দুটি আইসোমারকে আলাদা করতে সাহায্য করে যদি আপনার কাছে এই অণু থাকে

তাই যদি আপনার কাছে এই অণু থাকে এবং আপনি এটিকে a1c13 দিয়ে আবার 25 ডিগ্রি সেন্টিগ্রেড কম তাপমাত্রার গতি নিয়ন্ত্রণে চিকিত্সা করেন তবে আপনি প্যারা আইসোমারটি একচেটিয়াভাবে পাওয়ার আশা করেন এবং যদি আপনি 165 ডিগ্রি সেন্টিগ্রেডে এটি করুন আপনি একচেটিয়াভাবে অর্থাৎ আইসোমারটি থার্মোডাইনামিক পণ্যটি পাবেন এবং আপনি যদি উচ্চ তাপমাত্রায় অ্যালক্ল থ্রি দিয়ে এটিকে আবার ব্যবহার করেন তবে প্যারা আইসোমার অর্থাৎ পরিবর্তিত হয় এবং 25 থেকে 165 এর মধ্যে আমরা অর্থাৎ এবং প্যারা পণ্যগুলির মিশ্রণ পাই।

এই পুনঃবিন্যাস এর সাথে জড়িত যে এই SL গ্রুপের অক্সিজেন থেকে কার্বনে স্থানান্তর হয় যা বিভিন্ন পরিস্থিতিতে অর্থাৎ বা প্যারা হতে পারে

তাই কি ঘটছে এবং এই ক্ষেত্রে a1c1 থ্রি এর ভূমিকা কি

তাই আপনি যখন আপনার এস্টার দিয়ে শুরু করবেন a1c13 এর ভূমিকা হল যে এটি প্রারম্ভিক উপাদানের সাথে একটি কমপ্লেক্স গঠন করে এবং এটি সক্রিয় করে

তাই মূলত এর ভূমিকা হল প্রারম্ভিক এস্টার সক্রিয় করা ঠিক আছে

তাই এটি এস্টারের সাথে একটি কমপ্লেক্স গঠন করে এবং এটি সক্রিয় করে ঠিক আছে

তাই যদি আমি এটিকে এভাবে দেখাই এটি একটি ধনাত্মক চার্জ সঠিক এবং তারপরে এটি এই সক্রিয় কমপ্লেক্স গঠন করে যা বিচ্ছিন্নতার মধ্য দিয়ে যায় এটি বিচ্ছিন্ন হয়ে যায় এবং যখন এটি বিচ্ছিন্ন হয় এটি আপনাকে এই মধ্যবর্তী অধিকার দেয়

তাই এটি আপনাকে এই মধ্যবর্তী প্রদানের জন্য বিচ্ছিন্ন করে যা পরবর্তীকালে এই SL গ্রুপটিকে সঠিকভাবে সজ্জিত করে যা আবার অন্য অনুরণিত আকারে লেখা যেতে পারে যাতে আপনি এই প্রজাতিটি পেতে পারেন এবং এখন কী ঘটে যে সেখানে যা অবশিষ্ট থাকে তা এই অক্সিজেন a1c13 ডান এবং কী ফেনল এটি করে সক্রিয় ফেনল এখন ঠিক আছে

তাই এটি এই ধনাত্মক চার্জ দিয়ে আপনার কার্বনকে আক্রমণ করে ঠিক আছে

তাই এটি এখানে আক্রমণ করবে

তাই যদি আমাকে দেখাতে হয় যে এটি এই কার্বনকে আক্রমণ করতে যাচ্ছে এবং আপনি যা পাবেন তা হল এই মধ্যবর্তী যা এই পণ্যটি দেওয়ার জন্য সুগন্ধিকরণের মধ্য দিয়ে যাবে যা এখনও সক্রিয় o1c13 লিঙ্কেজ যা হাইড্রোলাইসিসে আপনাকে এই অর্থাৎ অ্যাসিটেটেড ফেনল দেয়

তাই এটি f এর জন্য প্রস্তাবিত প্রক্রিয়া প্রারম্ভিক উপাদান এবং পণ্যের একটি অ্যাক্টিভেটর হিসাবে a1c13 এর সাহায্যে ry-এর পুনর্বিন্যাস

তাই এর সাথে আমরা ফেনল নিয়ে আলোচনার শেষে এসেছি যা আমরা কভার করেছি তা বেশ বিস্তৃত এবং পরের বার আমরা এর অবশিষ্ট অংশ শুরু করতে যাচ্ছি।

মডিউল যা ইথার

তাই ততক্ষণ পর্যন্ত

আপনাকে বিদায়