

[સંગીત] [તાળીઓ] [સંગીત] [તાળીઓ] [સંગીત] આ સમસ્યા ઉકેલવાના સત્રમાં રસાયણશાસ્ત્રમાં તમારું સ્વાગત છે અમે હાઇડ્રોકાર્બનની ખ્યાલ આધારિત સમસ્યાઓને આવરી લેવાનો પ્રયત્ન કરીશું કારણ કે તમે બધા જાણો છો કે હાઇડ્રોકાર્બનને બે જૂથોમાં વિભાજિત કરી શકાય છે એલિફેટિક અને સુગંધિત હાઇડ્રોકાર્બન્સ એલિફેટિક હાઇડ્રોકાર્બનને વધુ સંતૃપ્ત અને અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બનમાં વિભાજિત કરી શકાય છે સંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બનનો સંદર્ભ આપે છે આલ્કેન્સ અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બનને વધુ એલ્કેન્સ અને આલ્કાઇનમાં વિભાજિત કરી શકાય છે હવે ચાલો આપણે સૌપ્રથમ સમસ્યાઓ પર નજર કરીએ જેમાં પ્રથમ કમ્પાઉન્ડ c41 સંયોજનના સંયોજનના હાઇડ્રોજનેશનનો સમાવેશ થાય છે. પરમાણુ સૂત્ર c7h16 ઓઝોન સાથે સંયોજન a ની પ્રતિક્રિયા પછી પાણીમાં ડાઇમિથાઇલ સલ્ફાઇડ અથવા ઝીંક સંયોજનો c અને d સંયોજન c ઉત્પન્ન કરે છે જે હકારાત્મક પ્રભામંડળ સ્વરૂપ દર્શાવે છે અને સહનશીલ પરીક્ષણ a ના પરમાણુ સૂત્રમાંથી અલ્પવિરામ b અલ્પવિરામ c અને d ઓળખે છે અમે આગાહી કરી શકીએ છીએ તે એલ્કીન છે કારણ કે તે સામાન્ય સૂત્ર $cn\ 2n$ સંયોજન c sho સાથે બંધબેસે છે સકારાત્મક પ્રભામંડળ સ્વરૂપ અને સહનશીલ પરીક્ષણ છે તેનો અર્થ એ છે કે તેમાં મિથાઇલ જૂથ છે જે કાર્બોનિલ જૂથ સાથે બંધાયેલ છે જ્યારે તમારી પાસે મિથાઇલ જૂથ છે જે તમારા કાર્બોનિલ જૂથ સાથે બંધાયેલ છે તે હકારાત્મક પ્રભામંડળ સ્વરૂપ પરીક્ષણ બતાવી શકે છે અને તે હકારાત્મક સહનશીલ પરીક્ષણ પણ બતાવે છે. તેનો અર્થ એ છે કે તે એલ્કાઇડ છે સંયોજન c ની રચના એસીટાલ્કાઇડ છે જો તમે c ની રચના જાણતા હોવ તો અમે આ એલ્કીનની રચનાની આગાહી કરવાનો પ્રયાસ કરી શકીએ છીએ જેથી જ્યારે તમે હાઇડ્રોજનેશન કરો ત્યારે તે આ અલ્કેનમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે જો તમે અહીં જુઓ કાર્બન ચાર જુદા જુદા જૂથો સાથે બંધાયેલું છે તે એક ચિરલ સંયોજન છે સંયોજન b ની રચના આ એક છે આમાંથી હવે આપણે સંયોજન d ની રચનાની આગાહી કરી શકીએ છીએ

તેથી સહનશીલતા પરીક્ષણ તમારે બધાને જાણવું જોઈએ કે તે યાંદીના સંકુલ છે જ્યારે આપણે બે સમકક્ષનો ઉપયોગ કરીએ છીએ એલ્કાઇડ સાથેનું આ યાંદીનું સંકુલ તે કાર્બોક્સિલિક એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ થઈ શકે છે જ્યાં એક યાંદી ઘટીને યાંદીના શૂન્ય થઈ જશે, આનો ઉપયોગ અણુમાં ઓલિવ જૂથની હાજરી શોધવા માટે થાય છે. જ્યારે તમારી પાસે મિથાઇલ જૂથ હોય જે કાર્બોનિલ જૂથ સાથે બંધાયેલ હોય અને જ્યારે તમે સોડિયમ હાઇડ્રો હેલાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો ત્યારે તે કાર્બોક્સિલિક એસિડ અને પ્રભામંડળ સ્વરૂપમાં ઓક્સિડાઇઝ થઈ શકે છે, તેથી આ ટેસ્ટ સામાન્ય રીતે મિથાઇલ જૂથની હાજરી શોધવા માટે ઉપયોગમાં લેવાય છે. અગાઉના કાર્યાત્મક જૂથ તેથી આ પ્રતિક્રિયામાં જ્યારે આપણે હાઇડ્રોજનેશન કરીએ છીએ ત્યારે એલ્કીન એક સંયોજન b આપે છે કારણ કે તમે અહીં જોઈ શકો છો કે તે એક ચિરલ સંયોજન છે જે કાર્બન ચાર જુદા જુદા જૂથો સાથે બંધાયેલ છે સમુદ્ર વિશ્લેષણ અમે પહેલેથી જ ચર્ચા કરી છે અને આમાં એલ્કીન એક અલ્પવિરામથી પસાર થાય છે. યક્રીય મધ્યવર્તી આપવા માટે ત્રણ યક્ર વધારાની પ્રતિક્રિયા જે ઓસ્ટેનાઇટમાં ફરીથી ગોઠવે છે તેથી આ ઓશનાઇડ જ્યારે તમે ડાઇમિથાઇલ સલ્ફાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો, ઉદાહરણ તરીકે તમે કાર્બોનિલ સંયોજન બનાવી શકશો અને તે કાર્બોનિલ સંયોજન અને ડાઇમિથાઇલ સલ્ફાઇડમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે છે હવે ચાલો આપણે આગળ જઈએ. સમસ્યા જેમાં હાઇડ્રોબોરેશન અને ઓક્સિડેશન યીલ્ડ કોમ્પો સાથે પરમાણુ સૂત્ર c8h6 ધરાવતા સંયોજનની પ્રતિક્રિયા સામેલ છે und f મોલેક્યુલર ફોર્મ્યુલા c8 hc8o ધરાવે છે જે હકારાત્મક ભરણ પરીક્ષણ દર્શાવે છે જ્યારે એસિડની હાજરીમાં પાણી સાથે સંયોજન e ની પ્રતિક્રિયા g આપે છે જે હકારાત્મક હેલો ફોર્મ પરીક્ષણ દર્શાવે છે e અલ્પવિરામ f અને g સંયોજન f પરમાણુ સૂત્ર c8 h8o દર્શાવે છે પોઝિટિવ ફ્રિલિંગ્સ ટેસ્ટ એટલે કે તે એલ્કાઇડ કમ્પાઉન્ડ જી છે જે પ્રભામંડળ સ્વરૂપ પરીક્ષણ દર્શાવે છે એટલે કે તેમાં મિથાઇલ જૂથ છે જે કાર્બોનિલ જૂથ સાથે બંધાયેલું છે આના પરથી આપણે હાઇડ્રોબોરેશન ઓક્સિડેશનની રચનાની આગાહી કરવાનો પ્રયાસ કરી શકીએ છીએ જો તે હાથ ધરવામાં આવી શકે છે. જ્યારે તમે ટેક્સટાઇલ બોરેન જેવા બોરિંગનો ઉપયોગ કરીને હાઇડ્રોબોરેશન કરો છો ત્યારે તમારી પાસે હજી પણ ફિનીલાલેઝ છે, જે વધારાની પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે, ચાલો હું આ ભાગને એક વાર લખું કે જો અમારી પાસે આ હોય તો તમે સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડની હાજરીમાં હાઇડ્રોજન પેરોક્સાઇડનો ઉપયોગ કરીને ઓક્સિડાઇઝ કરી શકો છો જે eno1 આપશે. એલ્કાઇડમાં રૂપાંતરિત કરો સંયોજન f ની રચના એક છે જેને ફેનીલાલેસ્ટાલ્કાઇડ તરીકે ઓળખવામાં આવે છે જો તમારી પાસે ફિનાઇલસ્ટીલિન હોય જે પસાર થઈ શકે છે હાઇડ્રોબોરેશન આ મધ્યવર્તી આપવા માટે આને એનોલમાં ઓક્સિડાઇઝ કરી શકાય છે કે એનોલને એલ્કાઇડમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય છે ફ્રિલિંગ સોલ્યુશન કોપર સલ્ફેટ અને સ્ટાર્ટરિક એસિડના સોડિયમ પોટેશિયમ ક્ષારનું મિશ્રણ છે જ્યારે તમે એલ્કાઇડ સાથે મિશ્રણ કરો છો ત્યારે તે કાર્બોક્સિલિક એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ થઈ શકે છે. કોપર 1 2 કોપર વન ઓક્સાઇડમાં ઘટશે જે લાલ બ્રાઉન અવક્ષેપ તરીકે અવક્ષેપિત થશે આ પરીક્ષણનો ઉપયોગ અણુમાં અગાઉના કાર્યાત્મક ગુરૂની હાજરી શોધવા માટે થાય છે જ્યારે એસિડની કિમતમાં પાણી સાથે e ની પ્રતિક્રિયા સંયોજન g આ છે. ઓસ્ટીયોફેનોનમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે છે તમે અહીં જોઈ શકો છો સંયોજન g હકારાત્મક પ્રભામંડળ સ્વરૂપ પરીક્ષણ બતાવે છે જેનો અર્થ એ છે કે તેમાં મિથાઇલ જૂથ છે જે કાર્બોનિલ જૂથ સાથે બંધાયેલ છે જ્યારે તમે આ સંયોજનને સોડિયમ હાઇડ્રો હેલાઇડ સાથે સારવાર કરો છો ત્યારે તમે બેન્ઝીલિક એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ કરી શકો છો અને હેલો ફોર્મ કમ્પાઉન્ડ enું માળખું હવે ફિનાઇલ સ્ટેલિંગ છે જો તે ફિનાઇલ એસિટિલીન હોય તો તેને બોરેન સાથે પ્રતિક્રિયા આપી શકાય છે iate કે જે આ eno1માં ઓક્સિડાઇઝ કરી શકાય છે તે એલ્કાઇડમાં રૂપાંતરિત થશે જે હકારાત્મક ભરણ પરીક્ષણ બતાવી શકે છે બીજી તરફ ફેનેલાસ્ટાઇન પાણીના હાઇડ્રેશન સાથે ઉમેરામાંથી પસાર થઈ શકે છે આ eno1 આપવા માટે એસિડનું દબાણ આ કેટોનમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે છે. સોડિયમ હાઇડ્રોએલોઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરીને કાર્બોક્સિલિક એસિડ અને પ્રભામંડળનું સ્વરૂપ અને સંયોજન g ની રચના અહીં બતાવવામાં આવી છે આ એસ્ટ્રોફેનોલ છે હવે ચાલો આપણે આગળની સમસ્યા તરફ આગળ વધીએ નીચે આપેલા પ્રતિક્રિયા ક્રમને પૂર્ણ કરીએ. પ્રથમ ઉદાહરણમાં સુગંધિત પ્રણાલીના આલ્કલેશનનો સમાવેશ થાય છે આ હાથ ધરવામાં આવી શકે છે જો તમે એસિડની હાજરીમાં પ્રોપેન હોય તો તે આઇસોપ્રોપીલ કેશન આપવા માટે પ્રોટોનેશનમાંથી પસાર થઈ શકે છે જે સુગંધિત વિદ્યુત અવેજીકરણ દ્વારા આ બેન્ઝીન સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે અને વૈકલ્પિક રીતે આઇસોપ્રોપીલ બેન્ઝીન આપી શકે છે જો તમારી પાસે આઇસોપ્રોપીલ ક્લોરાઇડ હોય તો તમે એલ્યુમિનિયમ ક્લોરાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકો છો જે આઇસોપ્રોપીલ ક્લોરાઇડ ઉત્પન્ન કરી શકે છે. સુગંધિત વિદ્યુત દ્વારા બેન્ઝીન રીંગ સાથે પ્રતિક્રિયા જો તમારી પાસે આ જીરું હોય તો એક વાર આ જીરું આપવાનું અવેજી જો તમારી પાસે આ હોય તો તેને તેની બે-સ્ટેપ પ્રક્રિયા દ્વારા ફિનોલમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય છે, સૌપ્રથમ અમારે હાઇડ્રો પેરોક્સાઇડ બનાવવા માટે ઓક્સિજન સાથે પ્રતિક્રિયા કરવી પડશે જ્યારે તમે હાઇડ્રો પેરોક્સાઇડ બનાવશો ત્યારે જ્યારે તમે એસિડ સાથે સારવાર કરો છો ત્યારે તે ફિનોલ આપી શકે છે. તમે ઓક્સિજન સાથે માનવીય પ્રતિક્રિયા આપો છો બેન્ઝીલિક સીએચ બોન્ડ એકવાર તમે ફિમેલ હાઇડ્રો પેરોક્સાઇડ બનાવ્યા પછી સંચિત પેરોક્સાઇડ આપવા માટે ઓક્સિડેશનમાંથી પસાર થાય છે જ્યારે તમે એસિડ સાથે સારવાર કરો છો ત્યારે તે તમારા માટે આ ઓહ જૂથને પ્રોટોનેટ કરી શકે છે આ મધ્યવર્તી હવે ફિનાઇલ રિંગ ફરીથી ગોઠવણીમાંથી પસાર થઈ શકે છે તેથી આ મધ્યવર્તી આપવા માટે પાણી સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે તે ફિનોલ અને પથ્થરમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે છે તે એક ઔદ્યોગિક પ્રક્રિયા છે જેનો ઉપયોગ આપણે ફિનોલ તૈયાર કરવા માટે કરીએ છીએ

તેથી આ કિસ્સામાં આલ્કાઇલ જૂથ પર આધાર રાખે છે જો તમે આ પ્રોપેનનો ઉપયોગ એસિડના દબાણથી કરો છો તો તમે આઇસોપ્રોપીલ કેશન બનાવવા માટે પ્રોટોનેટ કરી શકો છો. ઇલેક્ટ્રોફાઇલ તરીકે કાર્ય કરો હવે આ જીરું આપવા માટે સુગંધિત વિદ્યુત અવેજીમાંથી પસાર થઈ શકે છે એકવાર તમે આ જીરું બનાવી લો તો બેન્સલી સીએચ બોન્ડ અનડે કરી શકે છે હાઇડ્રો પેરોક્સાઇડ હાઇડ્રો પેરોક્સાઇડ બનાવવા માટે ઓક્સિજન સાથે rgo ઓક્સિડેશન એસિડનું દબાણ આ મધ્યવર્તી આપવા માટે પ્રોટોનેશનમાંથી પસાર થઈ શકે છે જ્યારે ફિનોલોજી આ મધ્યવર્તી આપવા માટે ફરીથી ગોઠવણીમાંથી પસાર થઈ શકે છે આ રચના કરવા માટે પાણી સાથે પ્રતિક્રિયા પસાર કરી શકે છે અને જે ફિનોલમાં પરિવર્તિત થઈ શકે છે અને જો તમારી પાસે આઇસોપ્રોપીલ ક્લોરાઇડ હોય તો અમે એલ્યુમિનિયમ ક્લોરાઇડ જેવા લેવિસ એસિડ સાથે પણ પ્રતિક્રિયા કરવાનો પ્રયાસ કરી શકીએ

છીએ અને તમે આઇસોપ્રોપીલ કેશન અને એલ્યુમિનિયમ ટ્રેટ્રાક્લોરાઇડ બનાવી શકશો જે ઇલેક્ટ્રોફાઇલ તરીકે કાર્ય કરી શકે છે જે બેન્ઝીન રિંગ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે. જીરું આપો જે વધુ પ્રતિક્રિયા આપી શકે છે કારણ કે આપણે અગાઉ જોયું છે કે ફિનોલ અને સ્ટોન આપવાનું ઉત્પાદન તરીકે આને ફ્લિડેલ ક્રોપ્સ આલ્કલેશન તરીકે ઓળખવામાં આવે છે આગામી ઉદાહરણમાં સુગંધિત રીંગના ઓસિલેશનનો સમાવેશ થાય છે અહીં બેન્ઝીન ઓસ્ટ્રીયોફેનોનમાં રૂપાંતરિત થાય છે આ પરિપૂર્ણ કરી શકાય છે જો તમે એસીટીલ ક્લોરાઇડ હોય છે જે નિર્જળ એલ્યુમિનિયમ c સાથે પ્રતિક્રિયા આપી શકાય છે આ કાર્બોક્ષિશન આપવા માટે hloride અને એલ્યુમિનિયમ ટ્રેટ્રાક્લોરાઇડ આ હવે ઇલેક્ટ્રોફાઇલ તરીકે કામ કરી શકે છે જે આ સુગંધિત રિંગ સાથે ઓસિલેશનમાંથી પસાર થઈ શકે છે જેમ આપણે જોયું છે અને તમે આ એસ્ટ્રોફેનોલને ઉત્પાદન તરીકે મેળવી શકશો બીજી તરફ તમે એસિટિક એનહાઇડ્રાઇડનો પણ ઉપયોગ કરી શકો છો. આ પણ પારા કાર્બોક્ષિશન આપવા માટે એલ્યુમિનિયમ ક્લોરાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે જે ઓસ્ટ્રોફેનોલ આપવા માટે સુગંધિત રિંગ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે આ ઉત્પાદનને બેન્ઝોઇક એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ કરી શકાય છે, અમે અગાઉ જોયું છે જ્યારે તમે સોડિયમ હાઇપો હલાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો ત્યારે તમે બેન્ઝોઇકમાં ઓક્સિડાઇઝ કરી શકો છો. એસિડ અને પ્રભામાંડળનું સ્વરૂપ આ મહત્વપૂર્ણ પ્રતિક્રિયા છે જેમાં પ્રથમ ઉદાહરણમાં ફ્લિડેલ પાકના આલ્કલેશનનો સમાવેશ થાય છે જો તમારી પાસે આલ્કાઇલ હલાઇડ હોય તો લેવિસ એસિડની અસરોને એરોમેટિક સિસ્ટમ સાથે પ્રતિક્રિયા આપીને એલ્કાઇલ બેન્ઝીન આપી શકાય છે જે વધુ ઉપયોગી સંયોજનોમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે છે. વધારાના ઉદાહરણમાં ઓસિલેશનનો સમાવેશ થાય છે. જો તમારી પાસે એસિડ ક્લોરાઇડ હોય તો તેને ફ્લિડેલ ક્રોપ્સ ઓસિલેશન તરીકે ઓળખવામાં આવે છે n એસીટીલીન કાર્બોક્ષિશન બનાવવા માટે એલ્યુમિનિયમ ક્લોરાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરવાનો પ્રયાસ કરો જે ઇલેક્ટ્રોફાઇલ તરીકે કાર્ય કરી શકે છે જે સુગંધિત અવેજીની પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે આ કિસ્સામાં આ ઓસ્ટ્રીયોફેનોનને સોડિયમ હાઇપો હલાઇડનો ઉપયોગ કરીને બેન્ઝોઇક એસિડમાં વધુ ઓક્સિડાઇઝ કરી શકાય છે અહીં નાઇટ્રોબેન્ઝીનની પ્રતિક્રિયા નિટ્રિકના મિશ્રણ સાથે થાય છે. સલ્ફ્યુરિક એસિડના ટુકડામાં એસિડ બતાવવામાં આવે છે જ્યારે તમે નાઇટ્રિક એસિડ અને સલ્ફ્યુરિક એસિડનું મિશ્રણ લો છો ત્યારે તમને નાઇટ્રેશન પ્રતિક્રિયા દેખાય છે તમે એનોડ વ્હસ બનાવી શકશો જે ઇલેક્ટ્રોફાઇલ છે જે આ સુગંધિત સિસ્ટમ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે અને અહીં તમે પહેલાથી જ જોઈ શકો છો. તમારી પાસે હવે અવેજી છે આ કિસ્સામાં નાઇટ્રેશન આ સ્થિતિમાં થશે તમને આ એક અલ્પવિરામ ત્રણ ડાયનિટ્રોબેન્ઝીન ઉત્પાદન તરીકે મળશે આ સંયોજન જ્યારે તમે સોડિયમ સલ્ફાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો ત્યારે તે બીજા એકને અસર કર્યા વિના નાઇટ્રો જૂથમાંથી એકને પસંદગીપૂર્વક ઘટાડી શકે છે. આ સંયોજન આપો સોડિયમ સલ્ફાઇડ પસંદગીયુક્ત રીતે કોઈ બે ઘટાડવા માટે જાણીતું છે અમારી પાસે ડી નાઇટ્રો બી છે એન્જને તે કરી શકે છે એક નાઇટ્રોગ્રાફ એમિનો જૂથમાં ઘટાડી શકાય છે અને બીજો અકબંધ રહેશે હવે આ નાઇટ્રેશનની સ્થિતિ નિર્ણાયક છે અહીં નાઇટ્રેશન મેટા પોઝિશન પર થાય છે આ કારણ છે કે જો તમે રેઝોનન્સ સ્ટ્રક્ચર લખવાનો પ્રયત્ન કરશો તો તમે પ્રતિક્રિયા મેટા પોઝિશનમાં થાય છે કે કેમ તે સમજવામાં સક્ષમ અને તમે નીચેની રેઝોનન્સ સ્ટ્રક્ચર્સ રચવા માટે સક્ષમ હશો તમારી પાસે ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડવાનું જૂથ છે અને જો તમે નાઇટ્રેશન આ સ્થિતિમાં લો છો તો તમે એકવાર નીચેની રેઝોનન્સ સ્ટ્રક્ચર મેળવી શકશો આ એક છે હવે આ તમને નાઇટ્રેશન ઉત્પાદન આપવા માટે આ પ્રતિક્રિયા આપી શકે છે બીજી તરફ જો નાઇટ્રેશન ઉદાહરણ તરીકે પેરા પોઝિશનમાં થાય છે તો તમે આ રેઝોનન્સ સ્ટ્રક્ચર મેળવવા માટે સમર્થ હશો જો તમે અહીં જોશો તો તે હકારાત્મક ચાર્જ ધરાવે છે. જ્યારે નાઇટ્રેશન પોઝિશન પેરા થાય છે ત્યારે ઓછી સ્થિરતા હોય છે તો બીજી તરફ પ્રતિક્રિયા થાય છે મેટા પોઝિશન તમે નથી કરતા આ પ્રકારનું મધ્યવર્તી હોય છે તેથી જ્યારે પણ તમારી પાસે ઇલેક્ટ્રોન ડોનેટિંગ જૂથ હોય ત્યારે અવેજી પ્રતિક્રિયા થશે ઓર્થો અથવા પેરાપોઝિશન બીજી તરફ જો તમારી પાસે ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડવાનું જૂથ હોય તો પ્રતિક્રિયા મેટા પોઝિશન પર થશે હવે યાલો આગળનું ઉદાહરણ જોઈએ આ એલ્કીન આ એચસીએલની પ્રતિક્રિયા આ ઇલેક્ટ્રોફિલિક ઉમેરણ પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે અને તમે કાર્બોક્ષિશન મધ્યવર્તી ગોણ કાર્બોક્ષિશન મેળવી શકશો જે વધારાનું ઉત્પાદન આપવા માટે સીએલ માઈનસ સાથે પ્રતિક્રિયા આપી શકે છે , બીજી તરફ આ ગોણ કાર્બોક્ષિશન છે જે હવે ફરીથી ગોઠવી શકે છે. આ મિથાઇલ ગ્રૂપ તૃતીય કાર્બોક્ષિશન આપવા માટે સ્થળાંતર કરી શકે છે તેથી આ કાર્બાઇડ કેશન ગોણ કાર્બન કેશનની સરખામણીમાં વધુ સ્થિર છે તેથી મિથાઇલ જૂથનું સ્થળાંતર થઈ શકે છે અને એકવાર તમે આ બનાવો હવે સીએલ માઈનસ પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે તો પછી તમે સક્ષમ થઈ શકશો. આ ક્લોરો ડેરિવેટિવ બનાવવા માટે આ પ્રતિક્રિયામાં તમારી પાસે સંયોજનનું મિશ્રણ હશે s જો તમે મુખ્ય ઉત્પાદનને જોશો તો આ મુખ્ય ઉત્પાદન હશે અને સૌપ્રથમ કાર્બોક્ષિશન ગોણ કાર્બોક્ષિશન બનાવવા માટે આ પ્રોટોન સાથે એલ્કીન વધારાની પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થાય છે, ગોણ કાર્બોક્ષિશન હવે ફરીથી ગોઠવણ તરફ દોરી જાય છે આ મિથાઇલ જૂથ ખરેખર આ કાર્બનથી અહીં ખસેડે છે અને તમે તૃતીય કાર્બોક્ષિશન રચવા માટે સક્ષમ હશો તે પછી આ ક્લોરો ડેરિવેટિવ આપવા માટે આ c1 માઈનસ સાથે પ્રતિક્રિયા આપે છે હવે યાલો આપણે આ ઉદાહરણ જોઈએ જેથી આ એક ત્રણ ડાયની આ hbr ની પ્રતિક્રિયા ઉમેરણ ઉત્પાદન આપે છે અને આ પ્રતિક્રિયામાં જેમ આપણે છીએ જોવામાં આવેલું આ પ્રોટોન સાથે કાર્બોક્ષિશન આપવા માટે પ્રતિક્રિયા આપી શકે છે જે vr માઈનસ સાથે પ્રતિક્રિયામાં આવી શકે છે જો તમે અહીં જુઓ તો આ સ્ટીરીલી અવરોધિત આ તૃતીય કોપર કેશન આ છે તો પછી તમે આ એલિલ કાર્બોક્ષિશન બનાવી શકો છો આ સંતુલનમાં અસ્તિત્વ ધરાવે છે જે પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે. આ પ્રતિક્રિયામાં ઉત્પાદન તરીકે આ એલિલ બ્રોમાઇડ આપવા માટે પ્રથમ તે તૃતીય કાર બનાવવા માટે પ્રોટોનની પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થાય છે બોકેશન આ એલિલ કાર્બોક્ષિશન છે જેનું સંતુલન અસ્તિત્વમાં હોઈ શકે છે આ એલિલ કાર્બોક્ષિશન એકવાર તમે આ બનાવો પછી આ તેની સરખામણીમાં સ્ટીરીલી ઓછી અવરોધે છે તેથી બીઆર માઈનસ આ એલિલ બ્રોમાઇડને ઉત્પાદન તરીકે આપવા માટે અહીં પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થાય છે જ્યારે તમે હાઇડ્રોજનની હાજરી સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો પેલેડિયમ કાર્બન ઉત્પ્રેરકના ક્વિનોલિનની હાજરી અહીં નિર્ણાયક છે જ્યારે તમે સોડિયમ અને પ્રવાહી એમોનિયા સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો ત્યારે ઉત્પાદન તરીકે cis2 બ્યુટેન આપવા માટે તે આંશિક હાઇડ્રોજનેશનમાંથી પસાર થઈ શકે છે અને તમે ઉત્પાદન તરીકે બ્યુટેન માટે આ સગડ બનાવી શકશો. તેથી જ્યારે તમે ચારકોલ પર પેલેડિયમ ધરાવતું હોય ત્યારે તમે આ રૂપાંતરણની પદ્ધતિને જુઓ છો જે હાઇડ્રોજનને શોષી લે છે, હવે યાલો આપણે આગલા ઉદાહરણ પર જોઈએ કે આ આલ્કાઇન પેલેડિયમ સાથે સંબંધ બનાવે છે, પછી હાઇડ્રોજન નીચેનો યહરો ઉમેરે છે જેથી તમે એકવાર આ મધ્યવર્તી હોય. આને બનાવો હવે તે અહીં પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે અને તે હાઇડ્રોજનેશન લે છે તે રચના કરવામાં સક્ષમ હશે આલ્કીનનો એ જ તબક્કો મૂકો જે તમને ઉત્પાદન તરીકે cis alkene મળે છે તે વધુ પ્રતિક્રિયા આપતું નથી કારણ કે ક્વિનોલિનની હાજરીને કારણે જે તમારા પેલેડિયમ સાથે ચેલેશન કરી શકે છે તે પેલેડિયમ ચારકોલની પ્રતિક્રિયાત્મકતાને ઘટાડી શકે છે તેથી પ્રતિક્રિયા એલ્કીન સ્ટેજને અટકાવે છે. તે એલ્કીન આપવા માટે વધુ પ્રતિક્રિયાથી પસાર થતું નથી કારણ કે અમારી પાસે ક્વિનોલિન નથી તે ઉત્પાદન તરીકે એલ્કીનને એલ્કીનમાં વધુ ઘટાડી શકે છે તેથી આ પદ્ધતિનો ઉપયોગ કરીને તમે આ કિસ્સામાં ઉત્પાદન તરીકે cis alkene બનાવી શકશો. બીજી તરફ ઉત્પાદન તરીકે બે બ્યુટેન બનાવો જ્યારે તમે સોડિયમ લિઝિવડ એમોનિયાનો ઉપયોગ કરો છો ત્યારે તમે ટ્રાન્સ એલ્કીન ટ્રાન્સ ટુ બ્યુટેન બનાવી શકશો કારણ કે તેમની પ્રોડક્ટની રચના નીચે પ્રમાણે સમજાવી શકાય છે જ્યારે તમે સોડિયમ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો ત્યારે તમારી પાસે આલ્કીન હોય ત્યારે આલ્કાઇનને એક ઇલેક્ટ્રોન આપી શકે છે અને એકવાર તમે આમૂલ આયનોની રચના કરી લો તે પછી તમે રેડિકલ આયન બનાવી શકશો જે એમોનિયા દ્રાવકમાંથી પ્રોટોન લઈ શકે છે . જો આ એનિઓન આ એમોનિયાની તુલનામાં વધુ હોય છે તેથી તે આ વિનાઇલ રેડિકલ બનાવવા માટે દ્રાવકમાંથી પ્રોટોન લઈ શકે છે , આ રેડિકલ અન્ય સોડિયમ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે અને એકવાર

તમે આની રચના કરો છો, જેમ કે આપણે જોયું છે કે તે દ્વાવક્રમાંથી પ્રોટોન લઈ શકે છે. ઉત્પાદન તરીકે ટ્રાન્સ એલ્કીન આપો આ પ્રતિક્રિયા તમે આડપેદાશ તરીકે સોડીમાઇડના બે સમકક્ષ જનરેટ કરો છો

તેથી જ્યારે તમે પ્રવાહી એમોનિયામાં સોડિયમનો ઉપયોગ કરો છો ત્યારે બીજી તરફ જ્યારે તમે ક્વિનોલિનની હાજરીમાં હાઇડ્રોજનેશનનો ઉપયોગ કરો છો ત્યારે તમે અલ્કાઇને ટ્રાન્સ એલ્કીનમાં રૂપાંતરિત કરી શકશો. લિન્ડલર ઉત્પ્રેરક તરીકે ઓળખાય છે, તમે એલ્કેન્સને ઉત્પાદન આપવા માટે આંશિક હાઇડ્રોજનેશન હાથ ધરી શકો છો આ રીતે તમે ઉત્પાદન તરીકે cis alkene બનાવી શકશો, હવે ચાલો જ્યારે તમે એસિડની હાજરીમાં પાણી સાથે મિથાઇલ સાયક્લોહેક્સીનની પ્રતિક્રિયા કરો ત્યારે ચાલો આપણે એલ્કીનના હાઇડ્રેશન તરફ જઈએ. તમે તૃતીય આલ્કોહોલ બનાવવા માટે સક્ષમ હશો જે આ પ્રોટોન સ્ત્રોત સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે, તમે તૃતીય કાર્બોકેશન બનાવવા માટે સક્ષમ હશો ch પાણી સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે તેથી તૃતીય આલ્કોહોલને ઉત્પાદન તરીકે ઉત્પન્ન કરવા માટે બીજી બાજુ જો તમે હાઇડ્રોબોરેશન ઓક્સિડેશન કરો છો તો તમને આ આલ્કોહોલની રચનાનો આનંદ મળશે. સ્ટીરિયો યોક્કસ છે કંટાળાજનક અભિગમો ઓછી અવરોધ બાજુથી ઓછા અવેજી કાર્બન સિન ઉમેરણ થાય છે તે આપવા માટે એકવાર અમારી પાસે આ હોય તો તે બેઝની હાજરીમાં હાઇડ્રોજન પેરોક્સાઇડની પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે જો તમે અહીં જુઓ તો આ હાઇડ્રોજન અને હાઇડ્રોજન જૂથ એક જ બાજુ આવે છે અને બોરોન હંમેશા ઓછા અવેજી કાર્બનનો સંપર્ક કરે છે અને જ્યારે તમે એસિડ-બેઝ હાઇડ્રેશન જોશો ત્યારે તમે વિપરીત રેજીયો કેમિસ્ટ્રી મેળવી શકો છો અને હાઇડ્રોપોરેશન ઓક્સિડેશનના કિસ્સામાં તમને આ આલ્કોહોલ ઉત્પાદન તરીકે મળે છે હવે ચાલો જોઈએ. આગળનું ઉદાહરણ હાઇડ્રોજન પેરોક્સાઇડ દબાણમાં આ એલ્કીનનું ખરાબ વિશ્લેષણ કારણ કે આપણે જોયું છે કે એલ્કીનમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે છે આ પ્રતિક્રિયામાં ઓસ્નોલિસિસ દ્વારા કાર્બોનિલ સંયોજન આ એલ્કીનને ક્ષમતા એસિડના મિશ્રણમાં ઓક્સિડાઇઝ કરવામાં આવશે તમને આ કોપાસિક એસિડનું મિશ્રણ મળશે બીજી તરફ જ્યારે તમે પેરોક્સાઇડની હાજરીમાં હાઇડ્રોજન બ્રોમાઇડનો ઉપયોગ કરો છો ત્યારે તમે રેડિકલ પાથવે દ્વારા વધારાની પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકો છો. પ્રેશર પેરોક્સાઇડ ઉદાહરણ તરીકે જ્યારે તમે આ પેરોક્સાઇડનો ઉપયોગ કરો છો ત્યારે તમે હોમોલિટીક ક્લીવેજ હેઠળ આ પ્રતિક્રિયા આપી શકે છે આ હવે એચબીઆર પર પ્રતિક્રિયા આપી શકે છે જેથી અમે આમૂલ છીએ આ રેડિકલ આ એલ્કીન સાથે વધારાની પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે જેથી ગણ આમૂલ રચાય આ રેડિકલ હવે વધુ પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે hbr સાથે અને આ રીતે તમે આ રેજીયોકેમિસ્ટ્રી ઇલેક્ટ્રોફિલિક ઉમેરણ પ્રતિક્રિયાની વિરુદ્ધ છે તે ઉત્પાદન તરીકે રચના કરી શકશો જેમાં બ્રોમિન આ કાર્બન ઉમેરશે જ્યારે તમે આમૂલ માર્ગ દ્વારા પ્રતિક્રિયા હાથ ધરશો ત્યારે તમે રચના કરી શકશો. આ પ્રાથમિક અલ્કાઇલ બ્રોમાઇડ એ ઉત્પાદન તરીકેનું વિશ્લેષણ હતું જેનો આપણે પહેલેથી જ અભ્યાસ કર્યો છે અને તે રચના કરવા માટે વધારાની પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે. જ્યારે તમે હાઇડ્રોજન પેરોક્સાઇડ સાથે સારવાર કરો છો ત્યારે આને મધ્યવર્તી તરીકે ustenite કરો જ્યારે તમે આ કિસ્સામાં પેરોક્સાઇડના સ્થાને આ બે કાર્બોક્સિલિક એસિડનું મિશ્રણ આપવા માટે ઓક્સિડેટીવ ક્લીવેજમાંથી પસાર થઈ શકે છે, તમે ઓક્સિજનનો ઉપયોગ પણ કરી શકો છો તે એકવાર તમે રચના કરો ત્યારે તે રેડિકલ પણ પેદા કરી શકે છે. આમૂલ તે અહીં દર્શાવેલ વધારાની પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે અને તમે આ આલ્કાઇલ બ્રોમાઇડને ઉત્પાદન તરીકે મેળવી શકશો, પછીની સમસ્યા નીચેના સંયોજનોમાં છે કે સુગંધિત સંયોજનો છે અથવા અથવા જો તમે એવા લક્ષણો જુઓ કે જે સુગંધિત થવા માટે સંયોજનની જરૂર છે. સંયોજન યકીય હોવું જોઈએ તમારી પાસે ઇલેક્ટ્રોન દ્વારા ડિલોકવાઈઝ્ડ હોવું જોઈએ તમારી પાસે ઇલેક્ટ્રોન દ્વારા ચાર n વત્તા બે હોવા જોઈએ અને તે સંયોજન સુગંધિત હોય તે માટે તે પ્લાનર હોવું જોઈએ અને જો તમે આ બધા સંયોજનો પર નજર નાખો તો આ ત્રણ ચાર બિંદુઓને સંતોષવા પડશે હવે આપણે એ જોવાનું છે કે શું તેમની પાસે ડિલોકવાઈઝ્ડ પાઈ ઇલેક્ટ્રોન છે કે કેમ તેમજ તેમની પાસે ઇલેક્ટ્રોન n દ્વારા ચાર n વત્તા બે છે કે કેમ તે 0 1 2 3 હોઈ શકે છે અને તેથી વધુ હવે ચાલો અહીં જોઈએ કે આ એક સાયક્લોપ્રોપેનોલ કેશન છે તેમાં બે પાઈ ઇલેક્ટ્રોન છે અને તેમાં ડિલોકવાઈઝ્ડ પાઈ ઇલેક્ટ્રોન છે તેથી આ એરોમેટિક છે સાયક્લોપ્રોપેનોલ કાર્બોકેશન એ સૌથી નાનું એરોમેટિક કમ્પાઉન્ડ છે હવે ચાલો આ એક સાયક્લોપેન્ટાઇનાઇલ એનિઓન જોઈએ જેમાં છ પાઈ ઇલેક્ટ્રોન છે. ઇલેક્ટ્રોન દ્વારા ડિલોકવાઈઝ્ડ તેથી આ પણ સુગંધિત છે જ્યારે તમે આ સંયોજનને જુઓ છો તેમાં છ pi ઇલેક્ટ્રોન હોય છે જો કે તેમાં d સ્થાનિકકૃત pi ઇલેક્ટ્રોન નથી કારણ કે તમારી પાસે અહીં ch2 છે તેથી જ્યારે તમે આ સંયોજન જુઓ છો ત્યારે બીજી તરફ આ સંયોજન સુગંધિત નથી. સાયક્લો હેપ્ટા ટ્રાઇનલ કાર્બોકેશન અને આમાં છ pi ઇલેક્ટ્રોન પણ છે અને પાઈ ઇલેક્ટ્રોન ડિલોકવાઈઝ્ડ છે તેથી આ એરોમેટિક છે આમાં 10 pi ઇલેક્ટ્રોન છે અને તેમાં d લોકવાઈઝ્ડ pi ઇલેક્ટ્રોન છે તેથી આ એરોમેટિક છે ચાર સંયોજનો એરોમેટિક છે અને આ સંયોજન ઓટોમેટિક નથી કારણ કે તેમાં ઇલેક્ટ્રોન દ્વારા ડિલોકવાઈઝેશનનો અભાવ છે હવે ચાલો આ સમસ્યાને રીએનું મુખ્ય ઉત્પાદન જોઈએ. સોડિયમ ઇથોક્સાઇડ સાથે બે બ્રોમોબ્યુટેનની ક્રિયા એ છે કે જ્યારે તમે સોડિયમ મેથોક્સાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો ત્યારે તે એલ્કીનનું મિશ્રણ પેદા કરી શકે છે, બીજી તરફ u2 નાબૂદીનું કહેવું છે જો તમે આ હાઇડ્રોજનને ડિપ્રોટોનેટ કરો છો અને તમે બે બ્યુટેનનું મિશ્રણ બનાવી શકશો અને જો તમે જુઓ છો આ સંયોજનોના ગુણોત્તર પર તેથી આ મુખ્ય સંયોજન હશે અને જ્યારે તમે આ બે એલ્કીન્સની તુલના કરો છો ત્યારે આ એક વધુ અવેજી કરેલ એલ્કીન છે તેથી આ સંયોજન આની સરખામણીમાં આ એલ્કીનની સ્થિરતાને કારણે વધુ ઉત્પન્ન થશે અને હવે આપણે જોવાનું છે. અહીં તમારી પાસે આની વચ્ચે ટ્રાન્સ તેમજ cis alkene છે અને આ એક મુખ્ય સંયોજન હશે જેને ન્યુમેન પ્રોજેક્શન દ્વારા સમજાવી શકાય છે જો તમે આ બે બ્રોમોબ્યુટેનનું ન્યુમેન પ્રોજેક્શન દોરો તો જો તમે આ બે પુષ્ટિઓને જોશો તો આ વધુ અનુકૂળ છે અને કારણ કે તે ઓછી જંતુનાશક રીતે અવરોધે છે અને આ એન્ટિ-પેરિપ્લેનરિટી જાળવી રાખે છે તે બીજી તરફ ટ્રાન્સ ઓલેફિનની રચના તરફ દોરી શકે છે. cis olefin ની રચનાની જાહેરાત આના કારણે અને આ હશે આ ટ્રાન્સ ઓલેફિનની રચના વધુ હશે અને આ પ્રતિક્રિયા આ પ્રતિક્રિયા e2 નાબૂદી માટે e2 નાબૂદી દ્વારા આગળ વધે છે આ હાઇડ્રોજનની એન્ટિ-પેરિપ્લેનરિટી અને અહીં આવશ્યક છે અને તે ક્યારે કરી શકે છે આમાં આ એલ્કીનને મુખ્ય ઉત્પાદન તરીકે આપવા માટે સરળતાથી u2 નાબૂદીમાંથી પસાર થવું પડે છે, જોકે એલ્કીનનું મિશ્રણ ઉત્પન્ન થાય છે અને આ બે સબસ્ટ્રેટ આ e alkene z alkene ની તુલનામાં મુખ્ય ઉત્પાદન હશે સારાંશમાં અમે અમારા વિશ્લેષણ સાથે સંબંધિત સમસ્યાઓ જોઈ છે. હાલો ફોર્મ ટોલરન્સ અને ફિલિંગ્સ ટેસ્ટનો ઉપયોગ જોવામાં આવ્યો જે સામાન્ય રીતે ફંક્શનલ ગ્રૂપ હેલો ફોર્મ ટેસ્ટને શોધવા માટે ઉપયોગમાં લેવાય છે જેમ કે આપણે જોયું છે તેનો ઉપયોગ મિથાઇલ જૂથની હાજરી શોધવા માટે થાય છે જે કાર્બોનિલ જૂથ સાથે બંધાયેલ છે જ્યારે આપણે સોડિયમ સાથે પ્રતિક્રિયા કરીએ છીએ. હાઇપો હેલાઇડ તેને કોપરના વારસામાં ઓક્સિડાઇઝ કરી શકાય છે અને હેલો ફોર્મ ટોલરન્સ અને ફિલિંગ ટેસ્ટનો ઉપયોગ એલિયન ફંક્શનલ ગ્રૂપની હાજરી શોધવા માટે થાય છે. સિલ્વર નાઇટ્રેટ સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ અને એમોનિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ સોલ્યુશનમાંથી લેરેન્સ રીએજન્ટ તૈયાર કરી શકાય છે જ્યારે તમે મિશ્રણ કરો છો અને તમે સિલ્વર કોમ્પ્લેક્સ બનાવી શકશો જે એલ્કાઇલને કોપર સ્લિક એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ કરી શકે છે જ્યાં સિલ્વર એક ઘટીને સિલ્વર ઝીરો થઈ જશે અને તે જ રીતે વેલિંગ સોલ્યુશન જે ટાર્ટરિક એસિડના કોપર સલ્ફેટ અને સોડિયમ પોટેશિયમ સોલ્ટમાંથી તૈયાર કરી શકાય છે જેનો ઉપયોગ એલિયાડ ગ્રૂપની હાજરી શોધવા માટે થઈ શકે છે જે પહેલાથી જ કોપોસિક એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ કરવામાં આવશે જ્યાં કોપર બે કોપર મોનોક્સાઇડમાં રેડ બ્રાઉન અવક્ષેપ તરીકે ઘટાડવામાં આવશે. આ સહિષ્ણુતા અને નિષ્ફળતાના રીએજન્ટ્સનો ઉપયોગ કરીને પહેલેથી જ કાર્યાત્મક જૂથની હાજરી શોધી કાઢો પછી આપણે જોયું કે સંયોજન માટે સુગંધિતતા એરોમેટિક છે તે ચાર પાસાઓને સંતોષે છે તે પ્લેનર હોવું જોઈએ ડિલોકવાઈઝ્ડ પાઈ ઇલેક્ટ્રોન પાસે ચાર ચાર એન વત્તા બે પાઈ ઇલેક્ટ્રોન હોવા જોઈએ અને યકીય હોવો જોઈએ તો જો તમારી પાસે ડિની છે ટ્રોબેન્ઝીન તમે સોડિયમ સલ્ફાઇડનો ઉપયોગ કરીને નાઇટ્રો જૂથમાંથી એકને પસંદગીયુક્ત રીતે ઘટાડવાનો પ્રયાસ કરી શકો છો, અમે ઉદાહરણ જોયું

છે પછી અમે સુગંધિત ઇલેક્ટ્રિકલ અવેજીકરણ જોયું છે અમે ઘણી પ્રતિક્રિયાઓ જોઈ છે ઉદાહરણ તરીકે નાઇટ્રોબેન્ઝીનનું નાઇટ્રેશન જ્યારે પણ તમારી પાસે હોય ત્યારે નાઇટ્રેશન મેટા પોઝિશન પર થાય છે . ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડ જૂથ ઇલેક્ટ્રોફિલિક અવેજી મેટા પોઝિશન પર થાય છે બીજી તરફ જો તમારી પાસે ઇલેક્ટ્રોન દાન કરનાર જૂથ હોય તો પ્રતિક્રિયા સામાન્ય રીતે પેરા અને ઓર્થો પોઝિશન પર થાય છે અમે આલ્કલેશન માટે એક ઉદાહરણ જોયું છે જો તમારી પાસે આઇસોપ્રોપીલ ક્લોરાઇડ હોય તો તમે કરી શકો છો. એલ્યુમિનિયમ ક્લોરાઇડ જેવા લુઇસ એસિડની હાજરીમાં બેન્ઝીન સાથે પ્રતિક્રિયા કરવાનો પ્રયાસ કરો , અમે જીરુંની તૈયારી જોઈ છે જેને ઓક્સિજનનો ઉપયોગ કરીને સંચિત પેરોક્સાઇડમાં ઓક્સિડાઇઝ કરી શકાય છે અને સંચિત પેરોક્સાઇડને એસિડ સાથે સારવાર કરીને ફિનોલમાં અને પથ્થરમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય છે. ઔદ્યોગિક પ્રક્રિયા અમે ફિનોલ તૈયાર કરવા માટે ઉપયોગ કરીએ છીએ જો તમારી પાસે ટી તમે એરોમેટિક ઇલેક્ટ્રોફિલિક અવેજી દ્વારા બેન્ઝીન સાથે પ્રતિક્રિયા કરવાનો પ્રયાસ કરી શકો છો જે આધ્યાત્મિક પાક આલ્કલેશન તરીકે ઓળખાય છે તેવી જ રીતે તમે પણ પ્રયાસ કરી શકો છો જો તમારી પાસે એસિડ એનહાઇડ્રાઇડ એસિડ ક્લોરાઇડ હોય તો તમે ઓસિલેશન હાથ ધરી શકો છો જે વસંત પાકના ઓસિલેશન તરીકે ઓળખાય છે. એલ્યુમિનિયમ જેવા લેવિસ એસિડનો ઉપયોગ કરીને આ પ્રતિક્રિયા હાથ ધરો પછી અમે એલ્કેન્સ અને આલ્કાઇન્સનું હાઇડ્રેશન જોયું છે તમે સ્ટીરિયોકેમિસ્ટ્રીને ઉલટાવી શકો છો જો તમે પાણીના દબાણના એસિડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો તો તમે ઉત્પાદન તરીકે વધુ અવેજી આલ્કોહોલ બનાવી શકશો . બીજી બાજુ જો તમે હાઇડ્રોપોરેશન ઓક્સિડેશનનો ઉપયોગ કરો છો તો તમને ઉત્પાદન તરીકે ડાબી અવેજીમાં આલ્કોહોલ મળે છે જો તમારી પાસે એલ્કીન હોય તો તમે આ અભિગમનો ઉપયોગ કરીને આલ્કોહોલમાં રૂપાંતરિત કરી શકો છો તેવી જ રીતે તમે એલ્કીનને પણ પાણી અને એસિડ સાથે પ્રતિક્રિયા આપી શકાય છે જે એનોલ આપે છે. કેટોનમાં રૂપાંતરિત થવું એ આલ્કાઇનની પ્રકૃતિ પર આધાર રાખે છે તેવી જ રીતે તમે વિશાળ બોરેન સાથે પણ પ્રતિક્રિયા કરી શકો છો વધારાનું સંયોજન આપો જે હાઇડ્રોસ ગ્રૂપ દ્વારા ઓક્સિડાઇઝ કરી શકાય છે તે એલ્ડીહાઇડમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે છે અથવા કેટોન સબસ્ટ્રેટની પ્રકૃતિ પર આધાર રાખે છે પછી આપણે પેલેડિયમ ચારકોલનો ઉપયોગ કરીને અલ્કાઇનનું હાઇડ્રોજનેશન આંશિક હાઇડ્રોજનેશન જોયું છે જે ક્વિનોલિનની હાજરીને અલ્કેઇનમાં ઘટાડે છે. લિન્ડલર ઉત્પ્રેરક તરીકે ઓળખાય છે જેનો ઉપયોગ આલ્કીનથી આલ્કીનના આંશિક હાઇડ્રોજનેશન માટે થઈ શકે છે, તમને સીઆઇએસ એલ્કીન ઉત્પાદન તરીકે મળે છે જે તમે સોડિયમ લિક્વિડ એમોનિયાનો ઉપયોગ કરીને ટ્રોન સલ્ફિનમાં પણ રૂપાંતરિત કરી શકો છો, જે પ્રતિક્રિયા અભ્યાસપૂર્ણ છે પછી અમે દૂર કરવાની પ્રતિક્રિયા માટે ઉદાહરણ જોયું છે. તમે તમારા હેઠળ ઢશો તે ઉત્પાદન તરીકે વધુ અવેજીકૃત એલ્કીન સાથે સમાપ્ત થશે પછી અમે આમૂલ પ્રતિક્રિયા માટે એક ઉદાહરણ જોયું છે જો તમારી પાસે પેરોક્સાઇડ હોય જે હાઇડ્રોજન હવાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી રેડિકલ પ્રજાતિ બનાવે છે જે આપવા માટે એલ્કીન સાથે વધારાની પ્રતિક્રિયા પસાર કરી શકે છે. ઉત્પાદન તરીકે આલ્કલ હવાઇડ મને આશા છે કે આ પ્રસ્તુતિ તમારા માટે ઉપયોગી થશે આ સાથે અમે આ વ્યાખ્યાન સમાપ્ત કરીએ છીએ તમારો ખૂબ ખૂબ આભાર