

કાર્બનિક સંયોજનો ધરાવતાં કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ્સ અથવા નાઇટ્રોજન પરની અમારી ચર્ચા પર પાછા ફરીએ છીએ.

એક ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ વસ્તુ જેના વિશે મેં હજી સુધી વાત કરી નથી તે છે સંયોજનની સ્ટીરિયોકેમિસ્ટ્રી અને સ્ટીરિયોકેમિસ્ટ્રી જૈવિક પ્રવૃત્તિઓમાં એટલી મહત્વની ભૂમિકા ભજવે છે કે એક સ્ટીરિયોઇસોમર દ્વારા તરીકે જોવા મળે છે.

સ્ટીરિયો આઇસોમર કદાચ ઝેર પણ છે કે જે પ્રકારનો જૈવિક તફાવત હવે જોવામાં આવી રહ્યો છે જો તમે બે સંયોજનોની રચના વિશે જુઓ જ્યાં કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ બતાવવામાં આવે છે આ આલ્ફા બોન્ડ અહીં પણ આલ્ફા બોન્ડ છે અવેજી ઘટકો એ ઓર્થો સાથે બીટા સબસ્ટીટ્યુઅન્ટ છે ક્લોરો વસ્તુ આ સંયોજન જો હું આ બે આઇસોમરની વચ્ચે અરીસો મૂકું તો મને ડાબી બાજુએ જે દેખાય છે તે જમણી બાજુની અરીસાની છબી છે અને જો હું તેને લઉં અને તેને ઓબ્જેક્ટ પર ઠીક કરું તો તે પ્રથમ છે જે નથી સુપરપોઝિંગ કારણ કે કાર્બોનિલ ડાબી બાજુએ હશે અને આ કિસ્સામાં કાર્બોનિલ જમણી બાજુએ છે જેથી હાથવણાટ i અલગ છે તેથી આ

પ્રકારના સંયોજનો જે નોન સુપરપોઝેબલ મિરર ઇમેજ રિલેશનશિપ છે તેને એન્એન્ટિઓમર કહેવામાં આવશે તેથી એક સંયોજન જેમાં s કેટામાઇન કહો વત્તા ચોક્કસ પરિભ્રમણ હોય તો બીજું સંયોજન r કેટામાઇન હોય જેમાં માઇનસ ચોક્કસ રોટેશન હોય અથવા તેનાથી ઊલટું હોય પરંતુ એક એનેસ્ટેટિક હોવાનું જણાયું છે.

જેમ કે કેટામાઇન અને અન્ય એકના જૈવિક ગુણધર્મોને જુઓ કે જે ભ્રામક છે, તેથી માત્ર અવકાશમાં દિશા બદલીને એક સંયોજનમાં એક પ્રકારની જૈવિક પ્રવૃત્તિ હોવાનું જણાયું છે અને બીજું સંયોજન એન્ટિઓમર તદ્દન અલગ છે તેથી સ્ટીરિયોકેમિસ્ટ્રી

નિયંત્રણ સ્ટીરિયોકેમિસ્ટ્રી જાળવી રાખે છે અને એ જાણવું કે નિરપેક્ષ સ્ટીરિયોકેમિસ્ટ્રી ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે એટલું જ નહીં કે સંયોજન જૈવિક રીતે સક્રિય હશે કે નહીં અથવા જો સક્રિય હોય તો તે કઈ પ્રકારની જૈવિક પ્રવૃત્તિ મેળવશે તે બીજી મહત્વની બાબત ક્યારેક આપણે પૂછીએ છીએ કે લોકો હંમેશા ચિરાલિટી વિશે વાત કરે છે.

કાર્બન કાર્બન ch સિવાય અન્ય કાર્બન તરીકે હાજર છે ઇરાલિટી ત્યાં ન હોઈ શકે તે સાચું નથી પરંતુ ફરીથી કેટલાક સંયોજનો આપણને મળે છે જ્યાં અન્ય પરમાણુઓમાંથી ચિરાલિટી આવી રહી છે તે કહે છે કે નાઇટ્રોજન ચિરાલિટી સેન્ટર જો હું એવું સંયોજન લઉં જ્યાં નાઇટ્રોજન ઇલેક્ટ્રોન ટ્રાઈલેવની એકલી જોડી ધરાવતો હોય તો તે ઇલેક્ટ્રોન ડાઇની એકમાત્ર જોડી હોય છે.

અને ત્રણ અવેજી અહીં એક કાર્ટન તરીકે બતાવવામાં આવે છે ગુલાબી લાલ અને લીલો અને જો અન્ય એન્એન્ટિઓમર ફરીથી લખવામાં આવે છે તો તે સુપર પોસિબલની મિરર ઇમેજ છે તેથી આ બે એન્એન્ટિઓમર છે

પરંતુ જો આપણે આ સંયોજનની પ્રકૃતિ જોઈએ તો આપણને કોઈ દેખાતું નથી વિવિધ પ્રકારના એન્એન્ટિઓમર્સ અલગ થઈ રહ્યા છે જેને એમાઇન વ્યુટકમ કહેવામાં આવે છે.

તે શું છે કે કેવી રીતે એક એમાઇન બીજા એમાઇનમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે છે તે ખૂબ જ સ્પષ્ટ રીતે લખવામાં આવ્યું છે .

યોથો અવેજી એ ઇલેક્ટ્રોનની એકલ જોડી છે જેથી આ સંક્રમણ સ્થિતિમાં sp^2 હાઇબ્રિડાઇઝ્ડ કાર્બનમાં રૂપાંતરિત થાય છે જેથી sp^3 થી sp^2 જ્યાં p ભ્રમણકક્ષા ઇલેક્ટ્રોન

જોડીને રાખે છે અને પછી તે પાછું પાછું ફરી રહ્યું છે ક્યાં તો પ્રારંભિક સામગ્રી પર અથવા અન્ય સ્વરૂપમાં જ્યાં નાઇટ્રોજન એકલ જોડી પ્લેનની નીચે છે તો શું થઈ રહ્યું છે આ વ્યુટકમણ થઈ રહ્યું છે

તેથી એમાઇન વ્યુટકમ છે તે ખૂબ જ ધીમું અથવા ખૂબ જ ઝડપી ખૂબ જ સામાન્ય જ્ઞાન કહે છે કે વ્યુટકમ અવરોધ એ અમારા આલ્કાઇલ જૂથ માટે માત્ર 6 કિલો કેલરી પ્રતિ મોલ છે જે r એક આર બે આર ત્રણ છે જે આલ્કાઇલ હશે.

તેઓ અમે તેને ફક્ત મૂકીને એક એન્એન્ટિઓમરથી બીજા એન્એન્ટિઓમરમાં રૂપાંતરિત કરી શકીએ છીએ છ કિલો કેલરી પર એક સરળ થોડી ઊર્જા

જેથી તેઓ ઝડપી સંતુલનમાં હોય તો શું સમસ્યા છે સમસ્યા એ છે કે તમે આ ઝડપી સંતુલન વસ્તુમાંથી આમાંથી એક એન્એન્ટિઓમરને પકડી શકતા નથી જ્યારે પણ તમે એક મેળવવા માંગતા હોવ ત્યારે તે અન્યમાં રૂપાંતરિત થઈ રહ્યું છે તેથી એકંદર વસ્તુ થશે બે એન્એન્ટિઓમર્સ વિભાજિત ન હોઈ શકે અથવા પરિણામી વસ્તુ રેસીમિક છે તેથી કેવી રીતે કન્વર્ટ કરવું કે આ ઇનવર્ઝન બેરિયર છે તે ખૂબ જ નીચું છે અન્ય એક ખૂબ જ સરસ ડેટા છે જેમાં એમોનિયા છે શ્લોક 2 થી 10 સુધી 11 વખત પ્રતિ સેકન્ડ અવિશ્વસનીય તેથી તમે તે એમોનિયાને બદલે એમોનિયાને ચિરલ સ્વરૂપમાં મેળવી શકતા નથી કારણ કે જ્યારે પણ તમે કેચ 1 મેળવવા જાવ છો ત્યારે તે sp² અને પછી બીજા સ્વરૂપમાં રૂપાંતરિત થઈ રહ્યું છે અને તેથી તે છે આટલું ઝડપી સંતુલન તે ખૂબ જ મુશ્કેલ છે સિવાય કે ખૂબ નીચા તાપમાન અને ઉર્જા અવરોધ લાદવામાં આવે છે અને તે પછી જ તમે કરી શકો છો પરંતુ કાર્બન નાઇટ્રોજન ધરાવતા અન્ય કાર્બનિક અણુઓ માટે યુક્તિઓ છે જે તમે તે કરી શકો છો કે જ્યારે નાઇટ્રોજન હોય ત્યારે વ્યુલ્કમ ધીમો થઈ જાય છે તાણવાળી રિંગમાં જે ત્રણ સભ્યવાળી રિંગ હોય છે તે કિસ્સામાં એમોનિયા અથવા અવેજી એમોનિયા તે વ્યુલ્કમ ઝડપી નહીં હોય પરંતુ તે ધીમો હશે કેમ કે ત્રણ સભ્યોની રિંગ મોટે ભાગે સાઠ ડિગ્રીના ખૂણે હોય છે જે બાયોસ્ટ્રેન સિદ્ધાંત મુજબ પક્ષપાતી તાણ ખૂબ જ સખત હશે તેથી તેને sp બે વર્ણસંકર સ્વરૂપમાં રૂપાંતરિત કરવા માટે કે કારણ કે sp ત્રણથી સીધા જ અન્ય sp³ પર જઈ શકતા નથી, તેને તેમાંથી પસાર થવું પડશે p² ફોર્મ sp³ થી sp² પછી અન્ય sp² sp³ મારો મતલબ છે તેથી એક બે ડાયમિથાઇલ એઝિરીડિન એઝિડિયન્સના આ એન્ટિઓમર્સ તે સંયોજનો છે જ્યાં એક કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ હાજર છે અને કાર્બન એક નાઇટ્રોજનને બદલે ત્રણ સભ્યની રિંગ છે ત્યાં નાઇટ્રોજન મિથાઇલ છે અવેજી કાર્બન પણ મિથાઇલ છે. ફેરબદલ કરેલું બીજું એક મુક્ત કાર્બન છે જેમાં બે હાઇડ્રોજન અણુ હોય છે તેથી આ પ્રકારનું એક બે ડાયમિથાઇલ એસિડિટી ડેન હાઇડ્રાઇડિનનું એન્એન્ટિઓમર ત્રણ સભ્ય નાઇટ્રોજન છે જેમાં સંયોજન નાઇટ્રોજનને એક તરીકે ક્રમાંકિત કરવામાં આવે છે તેથી n મિથાઇલ એક પોઝિશન એક મિથાઇલ અને બે પોઝિશન આગામી છે એક એક બે ડાઇમિથાઇલ એઝિડાઇનના અન્ય મિથાઇલ સો એન્ટિઓમર ખૂબ જ મેળવવામાં આવે છે જેથી આ સમસ્યાનો ઉકેલ લાવવાનો એક રસ્તો છે અમુક પુલ બનાવવો અથવા નાની રીંગ બનાવવી જેથી ઇન્વર્ઝન બેરિયર લાદવામાં આવે અને તેથી જ એક એન્એન્ટિઓમરને અલગ કરી શકાય છે જેથી તે ચિરલ નાઇટ્રોજન સંયોજન મેળવવાની યુક્તિ છે તેથી અલબત્ત મેં પહેલેથી જ નાઇટ્રોજન આપેલો જવાબ એક પર હાંસલ કરી શકતો નથી e વીસ ડિગ્રી બોન્ડ એંગલ કારણ કે તે ત્રણ સભ્યોની રિંગ સાઠ ડિગ્રી ડાયહેડ્રલ એન્ગલમાં છે તે ખૂબ જ મુશ્કેલ હશે અને તેથી તે ચિરલ સ્વરૂપમાં બાકી રહેશે બે એન્એન્ટિઓમરને અલગ કરી શકાય છે જેથી તે ચિરલ મેળવવા માટે ખૂબ જ સરસ યુક્તિ છે. નાઇટ્રોજન સંયોજન નાઇટ્રોજન અણુ એ પરમાણુ સાથે જોડાયેલ છે જે ઇલેક્ટ્રોનની એકલા જોડીને અનશીયર કરે છે જો હું આ ચિત્રને આ રીતે મુકું તો શું થઈ રહ્યું છે નાઇટ્રોજન સાથેની ત્રણ સભ્યોવાળી રીંગ જે ક્લોરિનનો વિકલ્પ છે અને આ રચનામાં પણ આ મિથાઇલ મિથાઇલ છે. વસ્તુ આ ચિરલ કેન્દ્ર નથી કારણ કે ત્યાં સપ્રમાણતા છે જે મિથાઇલ છે તે પણ મિથાઇલ છે પણ આ ચિરલ કેન્દ્ર છે જ્યાં નાઇટ્રોજન ધરાવતા ક્લોરિનમાં c છે અને ઇલેક્ટ્રોનની એકલા જોડી છે અને બીજું ચોથું જૂથ ch₂ છે તેથી ચારેય જુદા જુદા જૂથો છે ત્યાં ચોથો ઇલેક્ટ્રોનનો એકલો જોડી છે તેથી આ તેની મિરર ઇમેજ છે અને આ મિરર ઇમેજ તેના પર અતિશય શક્ય નથી તેથી આ પણ બે છે o enantiomer ની જોડી જે મેળવી શકાય છે જેને અલગ કરી શકાય છે અને જેનો ઉપયોગ હેતુઓ માટે થઈ શકે છે જેથી એક યુક્તિ નાની રીંગ બનાવે છે તો નાઇટ્રોજન વ્યુલ્કમ અટકાવી શકાય છે પરંતુ જો તે એસાયક્લિક એમોનિયા ડેરિવેટિવ હોય તો ખૂબ જ મુશ્કેલ છે કારણ કે

આંતરરૂપાંતરણ ખૂબ જ ઝડપી છે અહીં એક વધુ ઉદાહરણ છે કે સ્ટ્રોગાનો આધાર છે જ્યાં કાર્બન નાઇટ્રોજન કાર્બન કાર્બન સાથેની બેન્ઝીન રિંગ છે ત્યાં તેના સપ્રમાણ છે બે બેન્ચ છેડા અને મિથાઇલિન જૂથ દ્વારા બે નાઇટ્રોજન અણુ વચ્ચે પુલ છે આ પ્રકારનું પુલ પીણું માળખું ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે જેથી મૂળભૂત ટ્રિગર થાય છે એક ચિરલ સ્વરૂપમાં પણ મેળવી શકાય છે કારણ કે અહીં ફ્લિપિંગ શક્ય બનશે નહીં અથવા અન્ય રીતે પિરામિડલ નાઇટ્રોજનમાં સામાન્યનું આંતરરૂપાંતરણ શક્ય બનશે નહીં કારણ કે પરમાણુમાં તાણ અથવા પરમાણુમાં પુલ જે sp નું રૂપાંતરણ કરે છે.

ત્રણથી એસપી બે બંધ થશે બીજી એક ખૂબ જ રસપ્રદ સુવિધા આ વસ્તુને ખૂબ જ કાળજીપૂર્વક જુઓ જો અમારી પાસે એ xy બોન્ડ કેટલીકવાર x નેગેટિવ ચાર્જ રાખે છે અને અન્ય એક પ્રતિધ્વનિ સ્વરૂપે તે અહીં આવી રહ્યું છે અને બોન્ડમાંથી એક

y જૂથમાં સ્થાનીકૃત અથવા ધ્રુવીકરણ થઈ રહ્યું છે

તેથી નકારાત્મક ચાર્જ x થી y અથવા y થી x પર શિફ્ટ થઈ રહ્યો છે જેને આપણે આ પ્રકાર કહીએ છીએ અસાધારણ ઘટનાના ડબલ હેડેડ એરો રેઝોનન્સમાં જેથી આ બે રેઝોનેટિંગ સ્ટ્રક્ચર છે એક કેસમાં x એ ન્યુક્લિયોફાઇલ છે અન્ય કિસ્સામાં y ન્યુક્લિયોફાઇલ છે તે ખૂબ જ સ્પષ્ટ થશે જો હું આ બોક્સમાં જોશો તો ત્યાં બે સંયોજનો છે ત્યાં એક છે આપણું પ્રાધાન્ય છે કે નાઇટ્રિલ c ટ્રિપલ બોન્ડ n જ્યાં કાર્બન એ નકારાત્મક ચાર્જ છે જે ન્યુક્લિયોફાઇલ અથવા c ડબલ બોન્ડ n માઈનસ છે જે ઇલેક્ટ્રોનની બીજી જોડી છે આ કાર્બન સાથે છે જેથી નાઇટ્રોજન એ નકારાત્મક ચાર્જ છે જેથી જ્યારે કોઈ પ્રજાતિ નકારાત્મક ચાર્જ સ્થાનિક નથી પરંતુ ડિલોકલાઈઝડ ક્યારેક x અણુ સાથે ક્યારેક y અણુ સાથે જેથી તે ડંખ કરી શકે છે જેમ કે સબસ્ટ્રેટ પર ઘણા દાંત હોય છે જે સકારાત્મક રીતે ચાર્જ થાય છે જે c પ્લસ છે તે પ્રકારની ઘટનાઓ અથવા તે પ્રકારના ન્યુક્લિયોફાઇલ્સને એમ્બીડેન્ટ ન્યુક્લિયોફાઇલ એમ્બિયન્ટ ન્યુક્લિયોફાઇલ્સ કહેવામાં આવે છે અમે ન્યુક્લિયોફાઇલ્સ નેગેટિવલી ચાર્જ્ડ અથવા નોન બોન્ડેડ ઇલેક્ટ્રોન જોડીને જાણીએ છીએ જે સબસ્ટ્રેટ ન્યુક્લિયોફાઇલ્સને દાન કરી શકે છે જે એક કરતા વધુ હોય છે સામાન્ય રીતે બે અથવા વધુ યોગ્ય પરમાણુઓ જેના દ્વારા પેટાસ્ટ્રેટ પર હુમલો કરી શકે છે તેઓ સબસ્ટ્રેટ પર હુમલો કરી રહ્યા છે એટલે કે તેઓ સબસ્ટ્રેટના આહ પોઝિટિવ છેડા પર હુમલો કરી રહ્યાં છે તેથી નકારાત્મક છેડે

સકારાત્મક છેડા પર હુમલો કરવો જોઈએ અને તે વસ્તુ કેવી રીતે થશે અને તે કોણ નિયંત્રિત કરશે કે x

હુમલો કરશે કે y હુમલો કરશે અને આપણે જેને કહીએ છીએ xyd પ્રજાતિના પ્રકારને અમે એમ્બીડેક્સ ન્યુક્લિયોફાઇલ કહીએ છીએ અને હું તમને એક ખૂબ જ સરસ ઉદાહરણ બતાવીશ જ્યાં તમે પર્યાવરણને બદલીને કાર્બન અથવા નાઇટ્રોજન દ્વારા હુમલાને નિયંત્રિત કરી શકો છો

અથવા સિલ્વર સાયનાઇડ સાથે સારવાર કરાયેલ આ આરબીઆર પર કોઈ ઉત્પ્રેરક દેખાવ મૂકી શકો છો.

ખૂબ જ કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ સંબંધિત સમસ્યા એલ્કાઇલ બ્રોમાઇડ

સિલ્વર સાઇનાઇડ સાથે સારવાર કરવામાં આવે તો તમને મળે છે ધીમી પ્રક્રિયા સિલ્વર સાયનાઇડ સાથે સારવાર કરાયેલ કોઈપણ

આલ્કાઇલ બ્રોમાઇડ મિથાઇલ બ્રોમાઇડ એથિલ બ્રોમાઇડ

વગેરે જે બનાવશે તે સિલ્વર બ્રોમાઇડ બનાવશે જે

આપણે જાણીએ છીએ કે સિલ્વર નાઇટ્રેટ એ એક સારો રીએજન્ટ છે જે આ પ્રકારની વસ્તુ

લેશે સિલ્વર નાઇટ્રાઇલ સિલ્વર મોનોવેલેન્ટ છે અને તે જ સમયે rbr

r પ્લસ અને cn માઈનસ ફાઇનમાં ધ્રુવીકરણ થઈ જશે અને આ પ્રતિક્રિયા ખૂબ જ ઝડપી માર્ગને અનુસરે

છે rnc જોવા માટે આ cn માઈનસ ત્રીજા કોઈસમાં લખવામાં આવી રહ્યું છે, પરંતુ ઉત્પાદન

દર્શાવે છે કે તે rn પ્લસ અને c છે માઈનસ એટલે કે નાઇટ્રોજન દ્વારા સીએન દ્વારા કાર્બન પર નહીં કે નાઇટ્રોજન દ્વારા r પ્લસ પર હુમલો કરવો

એનો અર્થ એ છે કે નાઇટ્રોજન એ હુમલો કરતી પ્રજાતિ છે જ્યારે માત્ર સાદા

ફેરફાર જ્યારે સોડિયમ સાયનાઇડ રાષ્ટ્ર સાથે સારવાર કરવામાં આવે ત્યારે તે જ અલ્કાઇલ બ્રોમાઇડ જે જોઈએ છીએ તે આપણને

આરસીએન મળે છે

તેથી આ

પ્રકારની વસ્તુઓ નાઇટ્રાઇલ કહેવાય છે આ પ્રકારની વસ્તુને આઇસોનિટ્રાઇડ કહેવામાં આવે છે તેથી

આ કિસ્સામાં જ્યારે આપણે સિલ્વર સીનો ઉપયોગ કરી રહ્યા છીએ ત્યારે સંપૂર્ણપણે બે અલગ અલગ પ્રકારની મિકેનિઝમ થાય છે.

યાનાઇડ અમને એક પ્રકારનું ઉત્પાદન મળી રહ્યું છે

જે અવેજી ન્યુક્લિયોફિલિક યુનિમોલેક્યુલર પ્રતિક્રિયાને અનુસરે છે જે

અહીં સ્પષ્ટ રીતે $sn1$ પ્રકાર તરીકે લખવામાં આવી રહ્યું છે અને બીજા કિસ્સામાં તે પસાર થાય છે અમે અવેજી ન્યુક્લિયોફિલિક બાયમોલેક્યુલર પ્રતિક્રિયા વિશે ચર્ચા કરી છે જે સંક્રમણ સ્થિતિ છે જેમાં કોઈ મધ્યવર્તી સામેલ થતું નથી

તેથી તે આ રીતે rbr અને cn આવે છે

તેથી c એ છે કારણ કે જ્યારે પણ

સાયનાઇડનું ઉત્પાદન કરવામાં આવે છે ત્યારે c એ નકારાત્મક અંત છે અને કાર્બન આ r પર હુમલો કરે છે અને તમને rcn મળે છે તેથી અહીં કોઈપણ આઇસોમરાઇઝેશન અથવા કોઈપણ પગલાવાર પ્રક્રિયાનો કોઈ પ્રશ્ન નથી.

સંક્રમણ

સ્થિતિ મધ્યસ્થી પ્રક્રિયા છે જે આપણે એક પ્રતિક્રિયા જાણીએ છીએ જે સંક્રમણ તબક્કામાંથી પસાર થાય છે તે માત્ર $sn2$ પ્રકારની પ્રતિક્રિયા છે જે મધ્યવર્તીમાંથી પસાર થાય છે જેનો અર્થ થાય છે પ્રથમ સંક્રમણ સ્થિતિ પછી મધ્યવર્તી

પછી બીજી સંક્રમણ સ્થિતિ પછી ઉત્પાદન માટે અમે તેને $sn1$ પ્રકાર કહીએ છીએ

તેથી શા માટે યાંદી એ કરી રહ્યું છે

કે સોડિયમ જવાબ આપી શકતું નથી સિલ્વર પ્લસ એ ફોર્મેટ દ્વારા આર પ્લસની રચનાને પ્રોત્સાહન આપે છે એજીએક્સ પર કારણ કે પ્રતિક્રિયાનો તે દર ખૂબ જ ઝડપી છે યાંદી x સાથે ખૂબ જ ઝડપથી પ્રતિક્રિયા આપે છે અને તે આર પ્લસ જનરેટ કરે છે જ્યારે સોડિયમ તે કરી શકતું નથી જેથી તે સાઇટ પરથી ન્યુક્લિયોફાઇલ હુમલો કરે છે જેમાં તેની પાસે વધુ ઇલેક્ટ્રોનેગેટિવ અણુ હોય છે તે ખૂબ જ સ્પષ્ટ જવાબ આપે છે કે ન્યુક્લિયોફાઇલ શું છે cn શું c માઇનસ કે n માઇનસ જેનો જવાબ જાણવાનો રહેશે તે છે કારણ કે યાંદી

સિલ્વર હલાઇડ agx ની રચના દ્વારા r પ્લસની રચનાને પ્રોત્સાહન આપે છે x ની રચના કરવામાં આવી રહી છે

તેથી r પ્લસ

શું બાજુથી ન્યુક્લિયોફાઇલ હુમલો છે તેમાં કાર્બન અને નાઇટ્રોજનમાંથી વધુ ઇલેક્ટ્રોનેગેટિવ અણુ હોય

છે જે વધુ ઇલેક્ટ્રોનેગેટિવ નાઇટ્રોજન છે

તેથી દેખીતી રીતે તેને

ફરીથી ગોઠવવાની કોઈ તક મળી રહી નથી

તેથી તમને rnc એ ઉત્પાદન છે જે ખૂબ જ કાળજીપૂર્વક વિચારે છે સિલ્વર

ઉપરાંત યાંદીની રચના દ્વારા શક્તિની રચનાને ખૂબ જ ઝડપથી પ્રોત્સાહન આપે છે.

સામાન્ય રીતે હુમલો કરવા માટે ન્યુક્લિયોફાઇલ જનરેટ કરતી હેલાઇડ એ શું છે કે જે વધુ ઇલેક્ટ્રોન નકારાત્મક બાજુએ

કાર્બનમાંથી પ્રથમ વધુ ઇલેક્ટ્રોનેગેટિવ પર હુમલો કરવો જોઈએ અને નાઇટ્રોજન એ નાઇટ્રોજન છે

તેથી ન્યુક્લિયોફાઇલ એ બાજુથી હુમલો કરે

છે જેમાં તેમાં વધુ ઇલેક્ટ્રોનેગેટિવ પરમાણુ હોય છે જેથી તમને $sn1$ મિકેનિઝમ દ્વારા rnc મળે છે

જ્યારે સોડિયમ પ્લસ r પ્લસની રચના માટે આવી પ્રમોશન બતાવતું નથી કારણ કે

યાંદીના સોડિયમ પ્લસની તુલનામાં તે ખૂબ જ સામાન્ય છે.

વરસાદમાં ભાગ લો કે જે ઝડપથી થાય છે

જેથી તે શું કરે છે તેની સામાન્ય $sn2$ પ્રકારની પ્રતિક્રિયા હોય છે જે એક સંક્રમણ સ્થિતિ છે જ્યાં કાર્બન કારણ કે

સાયનાઇડ ના વત્તા cn માઇનસમાં નકારાત્મક ચાર્જ કાર્બન પર હોય છે

તેથી કાર્બન

સંક્રમણ અવસ્થા દ્વારા સીધા જ r સાથે જોડાય છે જેમ કે આ અને તમને આરસીએન મળે છે ખૂબ જ સરસ એક લો તમે આરસીએન મેળવી શકો છો

જો તમે આરસીએન મેળવવા માંગતા હોવ તો સોડિયમ સાયનાઇડ જો તમે આરસીએન મેળવવા માંગતા હોવ તો સિલ્વર સોલ્ટને અનુસરો

પછી પ્રથમ પ્રક્રિયા રોનો ખૂબ જ સરસ છે કે તમે જાણો છો કે બે રોનો તરીકે અભિનય કરે છે

અમે ગઈકાલે કોઈ બે વત્તા લીધા હતા અને અમને જાણવા મળ્યું કે wa માં કોઈ બેની પ્રતિક્રિયા આપી શકાતી નથી

y આહ ઓનો

તેથી કોઈ બે ઓછા નથી આ કેસ જ્યાં તે એક મહત્વાકાંક્ષા ન્યુક્લિયોફાઇલ છે

તે નાઇટ્રોજન દ્વારા હુમલો કરી શકે છે તે ઓક્સિજન દ્વારા હુમલો કરી શકે છે જ્યારે તે $sn1$ કેસ છે વધુ ઇલેક્ટ્રોનેગેટિવ

અણુ એ જ ઘટના પર હુમલો કરે છે તે જ તર્ક જ્યારે તે rbr સોડિયમ નાઇટ્રાઇટ અથવા પોટેશિયમ

નાઇટ્રાઇટ નો બે કેસ પછી આપણને એક સંક્રમણ સ્થિતિ મળે છે અને ઉત્પાદન rn નથી રોરોનો તરીકે મેળવવામાં આવે છે

આ અકાર્બનિક ઘટકને

સિલ્વરથી સોડિયમમાં બદલીને rno બે તદ્દન અલગ સંયોજન છે એક $sn1$ મિકેનિઝમને અનુસરે છે બીજું $sn2$ પ્રકારનું મિકેનિઝમ આપે છે તેથી

આ એમ્બિએન્ટ ન્યુક્લિયોફાઇલની ખૂબ જ સરસ ભૂમિકા છે ઓકે, મેં કાર્બન નાઇટ્રોજન સિંગલ બોન્ડ

કાર્બન નાઇટ્રોજન ડબલ બોન્ડ વિશે કહ્યું હતું અને એમ્બિયન્ટ ન્યુક્લિયોફાઇલનો ખૂબ જ સરસ કિસ્સો છે કારણ કે કાર્બન નાઇટ્રોજન પસંદગીપૂર્વક કાર્બનને સબસ્ટ્રેટ પર હુમલો કરી શકાય છે જે સબસ્ટ્રેટ સાથે r અથવા નાઇટ્રોજનને જોડી શકાય છે.

r હવે બીજી પ્રકારની વસ્તુ ખૂબ જ મદદરૂપ છે કારણ કે હોફમેન ડીગ્રેડા દ્વારા તમે હવે એમાઇડને એમાઇડમાં કેવી રીતે રૂપાંતરિત કરી શકો છો તિયો પ્રતિક્રિયા મારો અર્થ એ છે કે મેં તમને કહ્યું હતું કે જો તમે નાઇટ્રિલ આરસી ટ્રિપલ બોન્ડિંગમાંથી અમુક એમાઇડ બનાવવા માંગતા હોવ તો તમે કેવી રીતે કરી શકો છો કે મૂળભૂત રીતે નાઇટ્રિલ આ છે અને એમાઇડ $rch_2 nh_2$ છે અહીં શું તફાવત છે આ ટ્રિપલ બોન્ડને સિંગલ બોન્ડમાં દૂર કરવામાં આવ્યું છે અને દરેક કાર્બનમાં બે હાઇડ્રોજન ઉમેરવામાં આવે છે અને નાઇટ્રોજન અણુ એટલે કે બે હાઇડ્રોજનને ટ્રિપલ બોન્ડમાં ઉમેરવામાં આવે છે જેથી તે c લાક્ષણિક બોન્ડ n ને ch ટુ એનએચ ટુમાં રૂપાંતરિત કરવામાં આવે જે પ્રાથમિક એમાઇડ અથવા એક ડિગ્રી એમાઇડ છે જેથી તે પ્રક્રિયાને હાઇડ્રોજન ઉમેરણ કહેવામાં આવશે અથવા ઘટાડો જેથી ઉત્પ્રેરક હાઇડ્રોજનેશન અથવા અન્ય ખૂબ જ સારા રીએજન્ટ દ્વારા આમાંના કોઈપણ કાર્યાત્મક જૂથોનો ઘટાડો એ વિથિયમ એલ્યુમિનિયમ હાઇડ્રાઇડ મિશ્રિત હાઇડ્રાઇડ વિથિયમ હાઇડ્રાઇડ અને એલ્યુમિનિયમ હાઇડ્રાઇડ $1h_3$ અને $1_1 ih$ એકસાથે $1_1 h_4$ જે એક એમાઇડ પેદા કરે છે જો તમે આ રીતે ઓક્સીક્સ લેતા હોવ તો ડબલ બોન્ડ નોહ ગ્રૂપમાં ઓક્સિમિન હોય છે તેથી તેને ઓક્સિમ કહેવામાં આવે છે જ્યારે તમે તે વસ્તુને ઓછી કરો છો ત્યારે તમે $rch_2 nh_2$ સાથે સમાપ્ત થાય છે જેનો અર્થ એ છે કે ઓક્સિન ઘણી વખત સોડી સાથે ઘટે છે આલ્કોહોલમાં અમ ઘાતુ કે જે અન્ય ઘટાડતી એજન્ટ સિસ્ટમ છે સોડિયમ આલ્કોહોલ પોટેશિયમ આલ્કોહોલ જેનો ઉપયોગ પણ કરવામાં આવે છે તેથી એમાઇડ બનાવવા માટે જરૂરી નથી કે તમારે સરળ sn_2 પ્રકારની પ્રતિક્રિયા કરવી પડશે જે તમે ટ્રિપલ બોન્ડ વસ્તુથી શરૂ કરી શકો છો.

બંને બોન્ડ્સ ઓછા થઈ રહ્યા છે તેથી એક રીતે હાઇડ્રોજન અથવા વિથિયમ એલ્યુમિનિયમ હાઇડ્રાઇડ બીજી રીતે નાઇટ્રાઇલ અથવા ઓક્સાઇમથી શરૂ કરીને તમે પ્રાથમિક એમાઇડ બનાવી શકો છો અથવા આ કિસ્સામાં ખૂબ જ સરસ ઉદાહરણ $rconr prime$ ડબલ પ્રાઇમ એમાઇડ તમે ખૂબ જ સરસ રીતે પ્રાથમિક માધ્યમિક અથવા તૃતીય એમાઇડ મેળવી શકો છો.

તમારા ઇચ્છિત મુજબ અવેજી મુજબ, તેથી નાઇટ્રાઇડમાંથી એમાઇડ મેળવવાની બીજી યુક્તિ અથવા અન્ય તકનીક છે ઘટાડો અને ઘટાડતા એજન્ટો હાઇડ્રોજન છે જે સિટ્ર અથવા વિથિયમ એલ્યુમિનિયમ હાઇડ્રાઇડમાં ઉત્પન્ન થાય છે ક્યારેક અન્ય હાઇડ્રાઇડ્સનો પણ ઉપયોગ કરી શકાય છે મેં એન્ટિબાયોટિક્સ અને તેની શોધ વિશે કહ્યું પેનિસિલિન એ ખૂબ જ સરળ પરમાણુઓમાંથી એક છે જ્યાં કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ નિ:શંકપણે હાજર છે પરંતુ ફરીથી સલ્ફોન y_1 જૂથ પણ હાજર છે આ સંયોજનોમાં એન્ટિબેક્ટેરિયલ ગુણધર્મ પણ જોવા મળે છે જે ઓગણીસ છત્રીસમાં યોક્કસ સંયોજનના એન્ટિબેક્ટેરિયલ ગુણધર્મોની પ્રથમ શોધ હતી જે પેરિસની લુઇસ પાશ્વર ઇન્સ્ટિટ્યૂટમાંથી સલ્ફર નીલામાઇટ આ પરિભાષામાં જોવામાં આવે છે. સલ્ફોનીલામાઇડ સલ્ફોનીલ સલ્ફોનીલનો અર્થ થાય છે.

nh_2 છે અને આ કિસ્સામાં અન્ય એમાઇડ જૂથ છે જેમાં ચાર સ્થાને સલ્ફોનીલામાઇડ પ્રથમ સલ્ફર દવા હોવાનું જાણવા મળ્યું હતું જેમાં સલ્ફર દવાનો ઉપયોગ માત્ર એન્ટિબેક્ટેરિયલ પ્રવૃત્તિ જ નહીં પરંતુ પછીના વર્ષોમાં સલ્ફર નિલામાઇડના માળખાકીય વિવિધતાના હજારો.

વધારાની દવાઓની શોધમાં સંશ્લેષણ કરવામાં આવ્યું હતું, તેથી સલ્ફર મેલામાઇડ અથવા સલ્ફોનામાઇડ વસ્તુની શોધ પ્રોટો આલ્કલોઇડ્સના કિસ્સામાં પણ આ એક ખૂબ જ સરસ સફળતા છે, મેં કેટલાક આલ્કલોઇડ્સ વિશે કહ્યું હતું અન્ય એક ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ આલ્કલોઇડ એ છે મેસ્કેલિન એ પેઇડ ડ્રીમ છે જેનો ઉપયોગ કરવામાં આવે છે કોલસાની સ્થિતિની સારવાર કેફીન કેફીન લગભગ છે દરરોજ આપણે આ અથવા કેફીનમાં ઉપયોગ કરીએ છીએ જેનું માળખું ખૂબ સરસ છે તમે કહી શકો છો કે જમણે હાથે આપેલી છ સભ્યોની વીટી પેરીડીન પ્રકારની છે પરંતુ ત્રણ સ્થિતિમાં અન્ય નાઇટ્રોજન અણુ છે. તેવી જ રીતે જમણા હાથનો પ્રકાર એક પાયરોલ છે

તેથી તે

પાયરોલ છે pyridine સંયુક્ત પરંતુ ફરીથી ત્રણની સ્થિતિમાં અન્ય નાઇટ્રોજન છે તેથી એક

pyrrole moiety બીજી peridine moiety કંઈક અંશે અલગ ઓક્સિડેશન સ્થિતિ આ બાજુ બે કાર્બોનિલ જૂથ છે આ બીજું કંઈ નથી પણ કેફીન કેફીન યાની ધૂળમાંથી મેળવવામાં આવે છે કેફીન કોફી અને અન્ય ઘણી વસ્તુઓમાં જોવા મળે છે.

અને તેમાં આહ પેઇનકિલર પ્રવૃત્તિઓ છે તે અન્ય પ્રકારની ઔષધીય પ્રવૃત્તિઓ ધરાવે છે અને અમુક અંશે તે વ્યસનકારક પણ છે.

તેથી કોનિસીન એ અન્ય આલ્કલોઇડ્સ છે મારી પાસે થોડી વધુ રચના છે જ્યાં આલ્કલોઇડ્સનું વર્ગીકરણ કરવામાં આવ્યું છે.

જો હું પૂછું કે શું પ્રકાર છે આલ્કલોઇડ્સનો આ એક જવાબ છે.

માળખું આ છે તે પાયરોલીટીન પ્રોપેન છે તે બીજું સરસ સંયોજન છે એક ઉદાહરણ મેં તમને ક્વિનોલિન આપ્યું છે બેન્ઝો પાયરિડિન આઇસોક્વિનોલિન નાઇટ્રોજનની સ્થિતિ ક્વિનોલિનમાં અલગ છે તે એક હતી તે હવે બે સ્થિતિમાં છે ટેટ્રાહાઇડ્રોઇસોક્વિનોલિનનો અર્થ છે એક રિંગ સંપૂર્ણપણે ઓછી થઈ ગઈ છે એટલે કે સંતૃપ્ત થાય છે કે મેં તમને પહેલેથી જ કહ્યું હતું કે કાર્બોનિલ જૂથના કેટલાક અવેજીમાં ઇન્ડોલ બનાવતા અન્ય ઇન્ડોલ સાથે ઇન્ડોલ જે કંઈ નથી પરંતુ બેન્ઝો પાયરોલ એટલે કે બેન્ઝીન રિંગ અને એક પાયરોલિનિક જે પાંચ સભ્યોની વિકસ છે ત્યાં ઇમિડાઝોલ પ્રોટીનના બિલ્ડિંગ બ્લોક્સ છે.

અથવા એમિનો એસિડ ઘણા સંયોજનો કે જે એક અને ત્રણ પોઝિશન છે ત્યાં બે નાઇટ્રોજન અણુ છે તે પાંચ સભ્યોની રિંગ છે જે ઇમિડાઝોલ છે અને પ્યુરીન્સ એક અને ત્રણ સ્થિતિ બરાબર આની જેમ છે જે પિરીમિડીન પ્રકારની વસ્તુ છે અને એક એક ત્રણ છે જે તાત્કાલિક પ્રકારની વસ્તુ છે

તેથી પાયરીમિડીન ઇમિડાઝોલ એકસાથે જીવનના નિર્માણના ભાગોમાં સંયોજનોનો એક ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ વર્ગ આપે છે.

ઘણી બધી

સામગ્રી પ્યુરિન હોય છે

તેથી આ બધું બીજું કંઈ નથી પરંતુ નાઇટ્રોજન અથવા કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ ધરાવતા કાર્બન સંયોજનો છે , આ કેટલાક કુદરતી સ્ત્રોતો છે જ્યાંથી તમે આલ્કલોઇડ્સ મેળવી શકો છો, અમુક ચિત્રો માત્ર કોકાના પાંદડા અથવા અન્ય વસ્તુઓ હા, મેં તેના વિશે કહ્યું નથી.

આના પર અન્ય એક ખૂબ જ સરળ સંયોજન જુઓ આ એક પાયરીડિન છે જે પાયરોલ સાથે જોડાયેલ છે ખૂબ જ સરળ છે બીજું કંઈ નથી પરંતુ પાયરોલ કંઈક અંશે ઘટાડીને પાયરોલ મોઇએટી ઘટાડે છે જે અમને મળ્યું છે.

અમને એક નવું ચિરલ સેન્ટર મળ્યું છે ત્યાં નહોતું

જો તે પાયરોલ હોય તો ત્યાં કોઈ ચિરલ કેન્દ્ર ન હોય તે સંયોજન ચિરલ નથી પરંતુ જ્યારે તમે તેને ઘટાડશો અને તમને એક મુખ્ય કેન્દ્ર મળે છે અને તમે વિશિષ્ટ રીતે હાઇડ્રોજન બીટા હોવ તો એક પ્રકારનો એન્એન્ટિઓમર

જો હાઇડ્રોજન આલ્ફા જે અન્ય પ્રકારનો હશે એનેન્ટિઓમર એટલે નિકોટિન એ નિકોટિન છે

તે બધા આહ પીણાંમાં પણ હાજર છે અને ઘણી આહ નાર્કોટિક પ્રવૃત્તિ પણ છે અને

નિકોટિન ઉત્તેજક તરીકે ખૂબ સારું છે આ પણ બીજું કંઈ નથી પરંતુ કાર્બન નાઇટ્રોજન સંયોજનના કેટલાક ઉદાહરણ છે

જે નાઇટ્રોજન ધરાવે છે જેમાં મિથાઇલમાં કાર્બનિક સંયોજનો એરીકોલાઇન હોય છે, પરંતુ

ત્યાં ત્રણ સ્થાને coochh3 સાથે અવેજી હોય છે, કેટલીકવાર તમારા ધ્યાનમાં એક વાત આવે છે

અને મોટાભાગે આપણે તે શું લઈ રહ્યા છીએ ત્રણ સ્થાનમાં પાયરિડીન છે

ત્યાં એક અવેજ છે શા માટે નથી બે અથવા ચાર સ્થિતિમાં જવાબ જૈવિક રીતે ખૂબ જ સરળ છે

અથવા બાયોસિન્થેટીક માર્ગ કે જેના દ્વારા આ સંયોજનો ઉત્પન્ન થઈ રહ્યા છે તેઓ

પાયરિડિન ત્રણ કાર્બોક્સલિક એસિડ પાથને અનુસરે છે જેનો અર્થ છે કે કુદરત તે બરાબર ઉત્પન્ન કરી રહી છે ફેશન

એટલે જ પાયરિડિન અથવા અવેજી પાયરિડાઇનના કિસ્સામાં મોટે ભાગે ત્રણ અવેજી કેસ

કુદરતી ઉત્પાદનો છે પરંતુ લોકો અન્ય સ્થિતિમાં સંશ્લેષણ કરી શકે છે કારણ કે આ કિસ્સામાં આ

બે પોઝિશન અવેજી પ્રોટીન છે જેને લોબ્લિન લોબેલાઇન કહેવામાં આવે છે તે સમાન પદ્ધતિ દ્વારા પણ તૈયાર કરી શકાય છે.

ઠીક છે હવે હું તમને કાર્બનની કેટલીક રસપ્રદ પ્રતિક્રિયાઓ બતાવીશ
નાઇટ્રોજન બોન્ડ ચાલો આ ઉદાહરણ લઈએ જો તમારી પાસે હોય અને ch 2 માં ch 3 ch 2
ચાલો આ સંયોજનને 1 ડિગ્રી એમાઇન તરીકે લઈએ એક વસ્તુ ત્યાં નાઇટ્રોજનની બાજુમાં છે
પ્રથમ કાર્બનને આલ્ફા કાર્બન કહેવામાં આવે છે અને બીજો કાર્બન કહેવાય છે.

બીટા કાર્બન
તેથી આ એક

ડિગ્રી વચ્ચે છે કારણ કે cnh_2 કે nh_2 ત્રણ છે અને આ પરમાણુમાં બીટા હાઇડ્રોજન હાજર છે
તેથી જો તમે મિથાઇલ આયોડાઇડની વધુ માત્રા સાથે સારવાર કરો છો તો ઉત્પાદન શું હશે
એવું લાગે છે કે તમારી પાસે બીટા હાઇડ્રોજન અવેજી ઈથિલામાઇન ટ્રીટમેન્ટ છે મિથાઇલ આયોડાઇડની વધુ પડતી સાથે
તેથી મિથાઇલ આયોડાઇડ શું કરશે નાઇટ્રોજનમાંથી ઈલેક્ટ્રોનની એકલ જોડી ઉપાડી લેશે
અને કાર્બન આયોડીન બોન્ડને તોડી નાખશે જેથી પરિણામે તમને n ch_3 એક હાઇડ્રોજન
આયોડાઇડની મદદથી બહાર કાઢવામાં આવશે અને પછી તે રીતે જો તમે આગળનું મિથાઇલેશન કરો છો તો તમે
ટ્રાઇમેથાઇલ આલ્કાઇલ એમોનિયમ આયોડાઇડ સાથે સમાપ્ત થાય છે જેનો અર્થ થાય છે ક્વાર્ટર્ની સોલ્ટ એન પ્લસ અને આઈ માઈનસ
હવે એક ખૂબ જ સરસ શોધ હોફમેન દ્વારા કરવામાં આવી હતી જો આ પ્રકારનું સંયોજન શું છે જ્યાં
એક ચતુર્થાંશ નાઇટ્રોજન હોય છે ત્યાં કાઉન્ટર આયન હવાઇડ હોઈ શકે છે જે બીઆર માઈનસ અથવા આયોડાઇડ માઈનસ છે
જેને પાણીની હાજરીમાં સિલ્વર ઓક્સાઇડ સાથે ટ્રીટમેન્ટ કરવામાં આવે છે.

તમને ટ્રાઇ મિથાઇલ આલ્કાઇલ એમોનિયમ
હાઇડ્રોક્સાઇડ ફાઇન મળે છે હવે આ સંયોજન જ્યારે ગરમ થશે તો શું થશે અમે ઉલ્લેખ કર્યો છે કે
ત્યાં છે આ સંયોજનમાં બીટા હાઇડ્રોજન હાજર હોય તો તે જોવા મળે છે કે જો તેને
હળવા આધાર સાથે અથવા પાણીમાં થોડુંક સાથે ગરમ કરવામાં આવે છે જે આ પ્રોટોનને ઉપાડે છે જે બીટા હાઇડ્રોજન છે
અને કાર્બન અને હાઇડ્રોજન વચ્ચેનું બંધન બનાવતી ઈલેક્ટ્રોન જોડી આગામી કાર્બન તરફ આગળ વધે છે
પરિણામે નાઇટ્રોજન જે પોઝિટિવલી ચાર્જ થયેલો હતો તે સિસ્ટમની બહાર ફેંકી દેવામાં આવ્યો છે
જેથી તમે જે મેળવો છો તે તમને એલ્કીન મળે છે આ પ્રકારની પ્રતિક્રિયા
હોફમેન એલિમિનેશન રિએક્શન તરીકે ઓળખાય છે જ્યારે બે જૂથો
એક સમયે સિસ્ટમ છોડી દે છે ત્યારે તેમનો સંબંધ હોઈ શકે છે આલ્ફા કદાચ બીટા ગામા અથવા ઓમેગા માટે ડેલ્ટા હોઈ શકે છે
તે પ્રકારની પ્રતિક્રિયાઓને એલિમિનેશન પ્રતિક્રિયા કહેવામાં આવશે અહીં પ્રેરક બળ શું છે
ડ્રોજન બેઝ દ્વારા ઉપાડવામાં આવે છે અને n પ્લસ ત્રણ વિશાળ જૂથો અથવા મિથાઇલ જૂથો
સાથે ચતુર્થાંશ મીઠું છે જેથી બોન્ડ વધુ ક્ષતિગ્રસ્ત અથવા તોડવા માટે ખૂબ જ સરળ હશે જેથી તે એક જીવંત
જૂથ છે અને હાઇડ્રોજન એ બીજું છોડતું જૂથ છે.

એલ્કીન સાથે તમને જે પ્રક્રિયા મળી રહી છે આ
હોપમેન એલિમિનેશન રિએક્શનનું ઉદાહરણ છે સાયક્લોહેક્સેન મિથાઇલ ટ્રાઇમેથાઇલ એમોનિયમ
હાઇડ્રોક્સાઇડ જો તમે આ ઉદાહરણ લો અને ઓહ માઈનસ કરો તો શું
થશે અને આના સંદર્ભમાં આ આલ્ફા કાર્બન છે આ બીટા કાર્બન છે તમે
આ બાજુ પણ લઈ શકો છો, કોઈ સમસ્યા નથી તમને મળશે.

આ આ ગામા હશે પરંતુ જ્યારે
બીટા હાઇડ્રોજન હાજર હોય ત્યારે તે પસંદ કરેલું હશે
તેથી તે શું કરશે તે
અહીં શિફ્ટ થશે અને તે કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડને તોડી નાખશે.

ડાઇમિથાઇલ એમાઇન તરીકે નાબૂદ થાય છે
અને તમને ડબલ બોન્ડ ch_2 દ્વારા c $6h$ મળે છે.
મને લાગે છે કે તમે આ પ્રકારની પ્રતિક્રિયા જોઈ છે
જ્યાં એલ્કીન ઉત્પન્ન થાય છે.

અને પછી t ની સરખામણીમાં અહીં તફાવત તે
અન્ય વસ્તુઓ જે તમે જોયું છે કે તમને એલ્કીન મોટે ભાગે વધુ અવેજી સ્થિતિમાં મળે છે,
પરંતુ આ કિસ્સામાં તમને ઓછી અવેજી સ્થિતિમાં એલ્કીન મળે છે શા માટે આ તફાવત
આ પ્રકારના ઉત્પાદનોને હોફમેન ઉત્પાદન કહેવાય છે અને જ્યાં વધુ અવેજી કરેલ એલ્કીન છે
ઉત્પાદિત થવાને સેટ ચેક પ્રોડક્ટ કહેવામાં આવે છે અને હોફમેન પ્રોડક્ટ માટે n આલ્કિલ અથવા કોટન n આલ્કિલનું
પરિણામ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે

તેથી જ તમે આ ઉદાહરણને

અહીં પસંદ કર્યું છે જેથી ઓછી અવેજીવાળી સાઇટ પર એલ્કીન બનાવવાની આ એક સરસ રીત છે.

તેથી

આ એક હોપમેન પ્રતિક્રિયા અથવા હોપમેન ઉત્પાદન છે જે હવે ક્વાટરનરી એમોનિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડમાં છે જેમાં બે કે

તેથી વધુ બિન સમકક્ષ બીટા હાઇડ્રોજન છે આને જુઓ.

બિન સમકક્ષ બીટા હાઇડ્રોજનનો તમારો અર્થ શું છે

તો આ ઉદાહરણ અહીં બીટા હાઇડ્રોજન છે ત્યાં અન્ય બીટા હાઇડ્રોજન છે આ બાજુમાં ઉત્પાદન શું હશે.

n સમકક્ષ બીટા હાઇડ્રોજન બિન સમકક્ષ

બીટા હાઇડ્રોજન એટલે કે આ આલ્ફા છે આ બીટા છે આ આલ્ફા છે આ પણ બીટા છે

તેથી આ એક

પ્રકારનો હાઇડ્રોજન છે આ બીજો પ્રકાર હાઇડ્રોજન છે અત્યાર સુધી મેં અગાઉ લીધેલું ઉદાહરણ

માત્ર એક બીટા હાઇડ્રોજન હતું કારણ કે આ કિસ્સામાં હા અહીં માત્ર એક બીટા હાઇડ્રોજન છે તેથી

ત્યાં કોઈ અસ્પષ્ટતા ન હતી.

પરંતુ જ્યારે ત્યાં બે બીટા હાઇડ્રોજન હોય

ત્યારે મુખ્ય ઉત્પાદન કયું હશે તમારે તેનું વિશ્લેષણ કરવું પડશે અને

જવાબ શોધવા માટે મુખ્ય ઉત્પાદન પરિણામો વધુ અથવા સૌથી વધુ એસિડિક બીટા

હાઇડ્રોજન એસિડિક પ્રોટોનનું અમૂર્તકરણ ગુમાવવું ખૂબ જ સરળ હશે કારણ કે એસિડ એ પ્રોટોન દાતા છે

તેથી કયો પ્રોટોન

વધુ એસિડિક છે જે સિસ્ટમને ઉપાડવા માટે સરળ હશે જો ત્યાં બે બીટા હાઇડ્રોજન હોય તો આ

કિસ્સામાં કયો તે વધુ એસિડિક છે જે છોડી દેશે, બીજો છોડશે નહીં અથવા જો તે છોડશે તો તે

ઓછી માત્રામાં હશે આ કિસ્સામાં તે ખૂબ જ સ્પષ્ટ છે કે CH_3 કે હાઇડ્રોજન જે થઈ રહ્યું છે તે

વધુ એસિડિક છે આ વધુ અવેજી CH_3CH_3 ઓછી એસિડિક છે મેં કેવી રીતે કહ્યું કે જવાબ ખૂબ જ

સરળ છે કારણ કે આ બે મિથાઇલ જૂથ કાર્બનને ઈલેક્ટ્રોનનું દાન કરે છે

તેથી આ કાર્બનની ઈલેક્ટ્રોન ઘનતા

વધી રહી છે જ્યારે અહીં માત્ર ત્રણ હાઇડ્રોજન છે ત્યાં કોઈ મિથાઇલ જૂથો નથી.

પોસ્ટ બીજી બાજુથી છે કે જે તે માટે સામાન્ય છે

તેથી દેખીતી રીતે

આ કાર્બન પર ઈલેક્ટ્રોનની ઘનતા આ એક કરતા વધુ હશે અને જ્યારે ઈલેક્ટ્રોનની ઘનતા વધુ હશે તો

દેખીતી રીતે હાઇડ્રોજન ઓછું એસિડિક હશે

તેથી વધુ એસિડિક હાઇડ્રોજન ઓછા અવેજી હશે

એક અને તમને આના રૂપે મુખ્ય ઉત્પાદન મળે છે કે શા માટે હોપમેન ઉત્પાદન રસાયણશાસ્ત્ર રેજિયોનો અર્થ થાય છે

કે જે પ્રદેશમાં ડબલ બોન્ડ આવશે તે ટર્મિનલમાં એક ઓછા અવેજી અથવા

વધુ અવેજી કે જે સ્વીડિશ ઉત્પાદન અથવા હોપમેન ઉત્પાદન સાથે છે હોફમેન પ્રોડક્ટ

જો ત્યાં બે બીટા હાઇડ્રોજન હોય તો જેમાંથી એકને નાબૂદી પ્રતિક્રિયામાં પસંદગીયુક્ત રીતે દૂર કરવામાં આવશે તો

જવાબ શું છે એક વધુ એસિડિક છે કારણ કે વધુ એસિડિક છોડવું સરળ હશે

કયું વધુ એસિડિક છે તે કેવી રીતે જાણવું કે અન્ય કાર્યાત્મક જૂથ અથવા

ઈલેક્ટ્રોન ડોનેટિંગ અથવા ઈલેક્ટ્રોન ઉપાડવાનું જૂથ હાજર છે કે તમારે ગણતરી કરવી પડશે અને

તપાસ કરવી પડશે અને સ્ટેટિક ફેક્ટર પણ તેમાં આવે છે.

બચાવ અને તે કહે છે કે આ વધુ

એસિડિક છે

તેથી તમને આ એક મુખ્ય ઉત્પાદન મળે છે, હું બીજી એક રસપ્રદ વિશેષતા વિશે કહીશ

ખરું કે તમે એક ખૂબ જ સરસ એલિમિનેશન પ્રતિક્રિયા જાણો છો જ્યારે એલ્કલ હલાઇડ કહે છે કે ઇથિલ

બ્રોમાઇડને આલ્કોહોલિક આલ્કલી ઇથેનોલિક કોહ સાથે સારવાર આપવામાં આવે છે ત્યારે શું છે? ઉત્પાદન

જો તમે તે જ એલ્કાઇલ હલાઇડને મજબૂત આલ્કલી સાથે ટ્રીટ કરો છો તો તમને એક એલિમિનેશન રિએક્શન

મળે છે જે તમને અનુરૂપ આલ્કોહોલ મળે છે જે Sn_2 પ્રકારની પ્રતિક્રિયા છે

તેથી બીટા એલિમિનેશન રિએક્શનમાં એટલે

કે જો આપણે કોઈ આઈનોક્સાઇડ લઈએ તો તે n ઓક્સાઇડ શું છે આ પારદર્શિતાને જુઓ

અનિવાર્યપણે હોપમેન એલિમિનેશનની ભિન્નતા એ તૃતીય એમાઈન ઓક્સાઈડથી શરૂ થાય છે જે તૃતીય એમાઈન શું છે જે ત્રણેય બે છે હાઇડ્રોજન અને પેટા અવેજીઓ છે ત્યાં કોઈ મુક્ત હાઇડ્રોજન નથી અને જ્યારે તેને ઓક્સિડાઇઝ કરવામાં આવે છે ત્યારે નાઇટ્રોજનના ઇલેક્ટ્રોનની એકલ જોડીએ બે બાદબાકી પસંદ કરી છે તેથી તે n વત્તા અથવા ઓછા છે તેથી આ

પ્રકારના સંયોજનોને ઇનોક્સાઇડ એ તૃતીય કહેવામાં આવે છે.

ઓક્સાઇડ વ્હાઇટ તૃતીયમાં કારણ કે આ નાઇટ્રોજન

બધા અવેજીમાં મુક્ત હાઇડ્રોજન નથી જે

આ કાર્બન કે આલ્ફા બીટા છે આ કાર્બનની બાજુમાં નિકટતાને કારણે તે શું કરે છે આ કાર્બન હાઇડ્રોજન પરમાણુ o

માઇનસ ધરાવતો આ હાઇડ્રોજનને કાર્બન હાઇડ્રોજન બોન્ડ શિફ્ટ કરશે અહીં અને

કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ તૂટે છે

તેથી હું કહી શકું છું કે તે હોપમેન પ્રકારની પ્રતિક્રિયા હોફમેન પ્રકાર નાબૂદી છે,

પરંતુ વધારાની બાબત એ છે કે તે હાઇડ્રોજન તે એસિડિક હાઇડ્રોજનને ચૂંટી કાઢે છે અને ઉત્પાદન

આપવા માટે લગભગ એક યક્રીય સંક્રમણ સ્થિતિ બનાવે છે જે એક આલ્ફીન અને અંતના

આ પ્રકારની પ્રતિક્રિયાનો અભ્યાસ કોપ દ્વારા તેના નામ પરથી કરવામાં આવ્યો હતો તે કોપ રિએક્શન તરીકે ઓળખાય છે

એક નવી પરિભાષા y તમે અહીં જોઈ શકો છો કે સિન એલિમિનેશનનો અર્થ શું થાય છે

એ હાઇડ્રોજન અને નાઇટ્રોજન ગમે તે જૂથો હોય તેઓ સિસ્ટમને એક જ બાજુથી છોડી દે

છે જે સિન સિનનો અર્થ એ જ બાજુથી c ' s છે અથવા જો તેઓ વિરુદ્ધ બાજુથી છોડી દે છે.

મહત્વની બાબત એ છે કે તે જે છોડે છે તે બે જૂથો એકબીજાના વિરોધી છે જો તે યક્રીય

સંયોજન હોય તો તે ખૂબ જ વિરોધી હોય છે એટલે વિરુદ્ધ હોય છે અને વિરોધીની વિરુદ્ધ જોવામાં આવે છે પાપનો અર્થ એ છે કે તે જ

બાજુ બે જૂથો છોડી રહ્યાં છે

તેથી જ આ પરિભાષા જોવામાં આવે છે અહીં લખવામાં આવી રહ્યું છે

તેથી બીજું ઉદાહરણ બતાવવામાં આવ્યું છે કે સાયક્લોહેક્સાયલ મિથાઇલ ડાયમેથાઇલમાઈન ઓક્સાઇડ બે મિથાઇલ ઓક્સાઇડ ઓ

માઈનસ એ જ રીતે બીટા હાઇડ્રોજન અને કાર્બન હાઇડ્રોજન બોન્ડ ઇલેક્ટ્રોન જોડી

અહીંથી શિફ્ટ થાય છે અને કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ તૂટી જાય છે અને તમને લગભગ 988 ટકા મળે છે.

મિથાઇલીન સાયક્લોહેક્સેનનો ટકા

તેથી આ કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડની રચના અથવા કાર્બન

હાઇડ્રોજન બોન્ડ બ્રેકિંગનો ફાયદો છે.

હવે હું તમને

કાર્બન નાઇટ્રોજન રસાયણશાસ્ત્રના અન્ય કેટલાક રસપ્રદ કિસ્સાઓ પર લઈ જઈશ, ચાલો આપણે એક સંયોજનથી શરૂઆત કરીએ જ્યાં આપણી

પાસે આ રચના જેવી રચના છે બેન્ઝીન બીજા બંધન સાથે એટલે કે

નેપ્થાલિન એક સ્થિતિમાં ઓક્સિજન હોય તો હાઇડ્રોજન સાથેનો ઓક્સિજન હોવો જેને આલ્ફનાફ્થલ કહેવાય છે

પરંતુ તે સિવાય એક ch2 choh ch2 nh chch3ch3 એક લાંબી કાર્બન સાંકળ છે જે આઇસોપ્રોપીલ જૂથ સાથે સમાપ્ત થાય છે

તેથી આ સંયોજનમાં હૃદય ઉત્તેજક હોવાનું જણાયું છે અથવા તે ખૂબ જ

સારું હૃદય ઉત્તેજક ખૂબ જ સરળ સંયોજન છે.

જો હું તમને પૂછું કે આ સંયોજન કેવી રીતે તૈયાર કરી શકાય

કારણ કે તે કાર્બન નાઇટ્રોજન કમ્પાઉન્ડ છે અથવા નાઇટ્રોજન જેમાં ઓર્ગેનિક કમ્પાઉન્ડ

છે ત્યારે જવાબ કેવી રીતે તૈયાર કરવો તે છે જ્યારે તમે આ ભાગ ઉમેરતા હોવ ત્યારે જ્યારે પણ તમે કોઈ રસ્તો શોધવા માંગતા હો

ત્યારે પરમાણુને તોડવું વધુ સારું છે એવી રીતે જેથી તમે તેને ખૂબ જ સરળતાથી બનાવી શકો

અને તમે આ ભાગ જે જુઓ છો તે છે ch3 ch ch3 two nh ને nh ટુ દ્વારા બદલવામાં આવે છે

તેથી ch

ત્રણ chch ત્રણ nh બે બેઇન g ને અમુક સંયોજનો સાથે ગણવામાં આવે છે અને મારે કહેવું જોઈએ કે એનએચ બે

એ નકારાત્મક છેડો છે

તેથી કોઈ અન્ય સંયોજનનો અર્થ થાય છે કે અન્ય કોઈ સાઇટ જ્યાં

કાર્બન હકારાત્મક રીતે ચાર્જ કરવામાં આવશે.

સુષુપ્ત ધ્રુવીયતા પર આધાર રાખે છે

અને મેં બીજા દિવસે કહ્યું તેમ પરિભાષા સિન્થોન માટે છે આ સિન્થોન કાર્બોક્ષિડેશન છે અથવા નાઇટ્રોજન એનિઓન આ સિન્થોન છે જેથી જો તે સિન્થોલ હોય તો સિન્થેટીક સમકક્ષ શું છે પ્રારંભિક સામગ્રીનો જવાબ છે સરળ ઇપોક્સાઇડ પ્રારંભિક સામગ્રી છે આ એક ખૂબ જ સ્થિર સંયોજન છે અને બીજો જવાબ છે $ch_3ch_3nh_2$ એ બીજો ઘટક છે

તેથી આ પ્રારંભિક સામગ્રી નંબર એક છે આ પ્રારંભિક સામગ્રી નંબર બે છે જો આપણે તેમની સાથે એકસાથે વ્યવહાર કરીએ તો તેમને ફક્ત એક પ્રકારની વસ્તુમાંથી પસાર થવું જોઈએ તમે આ જાણો છો સંયોજનના પ્રકારને ઇપોક્સાઇડ કહેવાય છે.

તે અહીં હુમલો કરી શકે છે અને આ કાર્બન ઓક્સિજન બોન્ડને ખોલી શકે છે અથવા તે બીજી રીતે કરી શકે છે એટલે કે તે આ કાર્બન પર હુમલો કરી શકે છે અને આ કાર્બન ઓક્સિજન બોન્ડને તોડી શકે છે જે રીતે તે થશે ઘન તીર તે તૂટેલા તીરને સ્થાન લેશે જ્યારે પણ ન્યુક્લિયોફાઇલ સબસ્ટ્રેટ પર હુમલો કરે છે અને જો તે sn_2 પ્રકારની પ્રતિક્રિયા હોય તો જીવંત જૂથ અને ન્યુક્લિયોફાઇલ એક વાક્ય અથવા 180 માં હોવા જોઈએ જ્યારે આ પ્રકારની પ્રતિક્રિયા એ sn_2 પ્રકારની પ્રતિક્રિયા સિવાય બીજું કંઈ નથી ત્યારે મને કેવી રીતે સરળ જવાબ ખબર પડી શકે છે.

ડિગ્રી એપ્રોચ એન્ગલ આ નંબર વન છે જે અહીં આ બાજુ પણ થઈ શકે છે પરંતુ તે પ્રક્રિયા દરમિયાન તમને એક સંક્રમણ સ્થિતિ મળે છે જ્યાં લગભગ કાર્બન પેન્ટાવેલેન્ટ હોય છે એટલે ખૂબ જ ભીડ હોય છે જેથી ન્યુક્લિયોફાઇલ ઓછી અવેજી કાર્બન sn_2 પ્રકારની પ્રતિક્રિયા માટે શું પસંદ કરશે અને જો તમે ખૂબ ધ્યાનથી જોશો તો આ ch_2 છે અને આ માત્ર ch_2 છે એટલે કે અહીં બે હાઇડ્રોજન છે અહીં માત્ર એક હાઇડ્રોજન છે તેથી તે

કારણ છે ઓછી અવેજી બાજુ પર હુમલો કરવામાં આવશે ઓછી અવેજી બાજુ પર હુમલો કરવામાં આવશે પછી તમે આ સંયોજન સાથે સમાપ્ત થશો તો પ્રશ્ન આવે છે કે આટલો મોટો પરમાણુ કેવી રીતે આવે છે તમે જવાબ તૈયાર કરી શકો છો તે મોટો નથી જો તમે તેને ફરીથી તોડશો તો તમે och_2 ટુ ch_2 ડબલ બોન્ડ ch_2 સાથે સમાપ્ત થશો આમાંથી બે કેવી રીતે મેં ફરીથી એપોક્સાઇડને આ રીતે કાપીને ઓક્સિજન દૂર કરવાનું લખ્યું તો જો હું તમને પૂછું કે તમે એક ડબલ બોન્ડ ય ટુને ઇપોક્સાઇડમાં કેવી રીતે કન્વર્ટ કરી શકો છો તો તમારો જવાબ હશે મારે એક ઓક્સિજન મેળવવો પડશે જે પોઝિટિવ ઓ પ્લસ છે.

કારણ કે ch_2 ડબલ બોન્ડ ch_2 બે હુમલાઓ એક ઓ પ્લસ ઓક્સિજન કે જે પોઝિટિવલી ચાર્જ થાય છે પોઝિટિવલી ચાર્જ થયેલ ઓક્સિજન માટેનો સ્રોત શું છે તે રીએજન્ટ છે તે હાઇડ્રોજન પેરોક્સાઇડ હોઈ શકે છે તે પેરોક્સાઇડ બિન્ડેજ છે તેટલું સરળ અથવા તે એક ખૂબ જ સરસ રીએજન્ટ હોઈ શકે છે પાવર એસિડ પાવર એસિડનો અર્થ એ છે કે કાર્બોક્સલિક એસિડ કોહ એ પ્રતિ એસિડ પેરોક્સાઇડ બિન્ડેજ છે oo બિન્ડેજ ત્યાં $cooh$ હશે આ કિસ્સામાં બે ઓક્સિજન સમાન નથી કેમ કારણ કે એક ઓક્સિજન કાર્બોનિલ સાથે જોડાયેલ છે હાઇડ્રોજન સાથે બીજો ઓક્સિજન જોડાયેલ છે જેથી એલ્કીનના ઇપોક્સાઇડ સાથે ઓક્સિડેશન માટે આ પ્રકારના પેરોક્સાઇડ બિન્ડેજની જરૂર પડે છે

અને તે o પ્લસ છે જે લેવામાં આવે છે તેનું સ્પષ્ટ કારણ છે કે આ ઓક્સિજન લેવામાં આવશે અને આ coo રૂપાંતરિત થશે coo માઈનસ સુધી અને તમે અનુરૂપ ઇપોક્સાઇડ સાથે અંત કરો છો તો આ એક ખૂબ જ સામાન્ય નિયમ છે કે આ પ્રકારની ઘટનાઓ શા માટે પસંદગીપૂર્વક હાઇડ્રોજન પેરોક્સાઇડ અથવા મેટલ ક્લોરો પ્રતિ બેન્ઝોઇક એસિડ અથવા લાગ બેન્ઝોઇક એસિડ અથવા પ્રતિ એસિટિક એસિડનો એક ઓક્સિજન લેવામાં આવે છે.

શું આ આલ્ફા ઇફેક્ટ ન્યુક્લિયોફાઇલ છે તે પરિભાષા શું છે જો આ કિસ્સામાં ઓક્સિજન ઓક્સિજન સલ્ફર અથવા નાઇટ્રોજન અથવા અન્ય કોઈ વસ્તુ સાથે જોડાયેલ હોઈ શકે છે તેમની વચ્ચે ઇલેક્ટ્રોન જોડી બનાવે છે જે બોન્ડ બનાવે છે તે સમાન રીતે વહેંચાયેલ નથી જે અહીં લીટીઓ મેળવે છે ન્યુક્લિયોફાઇલ અને જે તેની હવા છોડે છે તે ઇલેક્ટ્રોફાઇલ છે જેને ઇપોક્સાઇડ બનાવવા માટે ઇલેક્ટ્રોન સમૃદ્ધ એલ્કીન દ્વારા ઇલેક્ટ્રોફિલિક ઓક્સિજન લેવામાં આવશે ઠીક છે, તમે આને જોઈ શકો છો અને કહી શકો છો કે આ પણ ખૂબ જ બેડોળ દેખાતો પરમાણુ છે કે કેવી રીતે તૈયાર કરવું તે વધુ મુશ્કેલ નથી કારણ કે મેં તમને કહ્યું હતું કે તમારે તેને એવી રીતે તોડવું જોઈએ જેથી તમે તેને ખૂબ જ સરળતાથી બનાવી શકો, મેં તેને ત્યાં તોડ્યું નથી.

મેં હમણાં જ તેને ત્યાંથી તોડી નાખ્યું છે કે
આ કિસ્સામાં બે ઘટક એઓ માઇનસ સાથે નેપ્થાલિન ડેરિવેટિવ હશે
અને એ બાજુએ પ્લસ સાથે ach ટુ ch ડબલ બોન્ડ ch બે હશે શા માટે મેં
ઓક્સિજન પ્લસ અથવા કાર્બન માઇનસ મૂક્યો નથી .

જવાબ છે ઓક્સિજન વધુ ઇલેક્ટ્રોનેગેટિવ છે
તેથી નકારાત્મક ચાર્જ વધુ સ્થિર રહેશે અને કાર્બન વધુ ઇલેક્ટ્રોપોઝિટિવ છે તેથી
કાર્બન પર સકારાત્મક ચાર્જ મૂકો.

તો આ સિન્થોન શું છે
ફ્રિમ સમકક્ષ o માઇનસ k વત્તા શું છે તમે તેને મૂકી શકો છો અને અનુરૂપ આયન તમે બ્રોમાઇડ આયન મૂકી શકો છો
આ બીજું કંઈ નથી પરંતુ એવીલ બ્રોમાઇડ ખૂબ જ પ્રમાણભૂત સંયોજન છે જે વ્યવસાયિક રીતે ઉપલબ્ધ છે
તેથી જ્યારે

એવિલ બ્રોમાઇડને આલ્ફા નેપ્થોલ સાથે સારવાર આપવામાં આવે છે ત્યારે પ્રતિક્રિયા ખૂબ જ સરળ હોય છે અથવા માઇનસ
આક્રમણ કરશે શું કાર્બન બ્રોમિનને ફેંકી દે છે અને તમને och two ch ડબલ બોન્ડ ch
બે જરા પણ મુશ્કેલ નથી

તેથી એક સરળ યુક્તિ આ પાથવે દ્વારા ખૂબ જ સરળતાથી સંશ્લેષણ કરવા માટે એક જટિલ માળખું મેળવવામાં મદદ કરી શકે છે
અને હું તમને

અહીં એક વધુ રસપ્રદ સુવિધા જણાવીશ એટલે કે જો હું બીજા કાર્બોનિલ સાથે
h માં કાર્બોનિલ સાથે બેન્ઝીન રિંગ જેવી રચના લખું અને તમને પૂછું કે
આ કેવા પ્રકારનું સંયોજન છે આહ અમે આ પ્રકારનું સંયોજન જોયું છે જે
બે કાર્બોક્સિલિક એસિડ સાથે બેન્ઝીન રિંગ છે.

તે એક બે ડીકાર્બોક્સી

બેન્ઝીન અથવા ડીકાર્બોક્સિલિક એન્જિન છે જ્યારે તેને ગરમ કરવામાં આવે છે ત્યારે તે એનહાઇડ્રાઇડ બનાવે છે અને
એમોનિયા સાથે સારવાર કરવામાં આવતા એનિઓડાઇટ તમને તે પ્રકારનો ઇમી મળે છે જેથી
આને ફરીથી કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ કહેવામાં આવે છે જે થાલિમાઇડ ફથાલિમી ડી થેલીમાઇડ કહેવાય છે.

થેલામાઇડ એ ખૂબ જ રસપ્રદ સંયોજન છે જે તે અર્થમાં ગેબ્રિયલ થાલિમાઇડ

સંશ્લેષણ છે જેનો અમે પાઠ્યપુસ્તકમાં અભ્યાસ કર્યો છે

તેથી આ હાઇડ્રોજન ખૂબ જ એસિડિક હોઈ શકે છે બેઝ અથવા હળવા આધારની મદદથી ખૂબ જ એસિડિક
પણ તમે n માઇનસ જનરેટ કરી શકો છો અને આ n માઇનસ ઘણા સંયોજનો સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે

એક ઉદાહરણ કહો કે મેં હમણાં જ બતાવ્યું છે કે એલાઇલ બ્રોમાઇડ

અહીંથી હુમલો કરી શકે છે અને તે જૂથ સાથે કનેક્ટ થઈ શકે છે ch two ch ડબલ બોન્ડ ch બેમાં આ રીતે ઘણા બધા સંયોજનો

થેલામાઇડનો ઉપયોગ કરીને તૈયાર કરી શકાય છે

લાલ શું છે ફાયદો એ છે કે આ હાઇડ્રોજન એસિડિક છે

કેમ કારણ કે જો તમે આ હાઇડ્રોજનને દૂર કરો છો તો જો તમે આ હાઇડ્રોજનને દૂર કરો છો તો

બાકીની વસ્તુ શું કન્જુગેટ બેઝ એ બીજું કંઈ નથી પરંતુ આ n માઇનસ વત્તા h વત્તા એક ખૂબ જ સામાન્ય નિયમ છે કે કયો એસિડ વધુ
મજબૂત છે ક્યારેક તમારે

જવાબ આપવો પડે છે કે બેન્ઝોઇક એસિડ અને ફિનોલ ફિનાઇલમાંથી પ્રોટોનના નુકશાન પછી

અમને ફેનોક્સાઇડ આયન મળે છે અમે ત્રણ ચાર લખી શકીએ છીએ રેઝોનેટિંગ સ્ટ્રક્ચર જ્યારે બેન્ઝોઇક

એસિડ માટે પ્રોટોન બેન્ઝોઇટ એનિઓન ગુમાવ્યા પછી આપણે બે સપ્રમાણ રેઝોનેટિંગ સ્ટ્રક્ચર લખી શકીએ છીએ

જે સપ્રમાણ રેસોનું યોગદાન ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે રેઝોનન્સ હાઇબ્રિડ તરફ નેટિંગ સ્ટ્રક્ચર્સ

મહત્તમ છે અને તેના કારણે પ્રોટોનનું નુકસાન ખૂબ સરળ હશે

જ્યારે સંયોજક આધારની સ્થિરતા વધુ હોય છે જેથી બેન્ઝોઇક એસિડ

ફિનોલ કરતાં વધુ મજબૂત છે તે જ કારણ છે કે આ સંયોજન પણ વધુ મજબૂત એસિડ હશે.

તેની પાસે સપ્રમાણ રેઝોનેટિંગ માળખું હોઈ શકે છે જ્યાં ઇલેક્ટ્રોન બંને બાજુએ ડિલોકલાઇઝ થઈ રહ્યા

છે એક આ કાર્બોનિલ અને તે કાર્બોનિલ માટે હવે જો હું આ તબક્કે જો હું

તમને બીજો એક ખૂબ જ સરળ પ્રશ્ન પૂછું તો અને અલબત્ત હું તમને તેના બદલે જવાબ આપીશ

આ જો હું એક માળખું લખું કે જે nh સાથે જોડાયેલ સલ્ફોનીલ છે, તો શું તમે આ પ્રોટોનની એસિડિટી

અથવા આ સંયોજનની મજબૂતાઈનો અંદાજ લગાવી શકો છો જ્યાં સુધી એસિડની તાકાતનો સંબંધ છે તે અવિશ્વસનીય છે

કારણ કે આ પ્રોટોન આટલી સરળતાથી ખોવાઈ જાય છે કારણ કે તે ગુમાવ્યા પછી પ્રોટોન

