

iit પ્લસ સ્પેશિયલ સેશનમાં આપનું સ્વાગત છે તેથી
 આજે આપણે એલ્ડીહાઇડ્સ અને કીટોન્સની ચર્ચા કરીશું જેથી પહેલા આપણે આહ તમે પેક નામકરણની ચર્ચા કરીશું અને ક્યારેક ધારો
 કે તમારી પાસે આ સંયોજન કીટોન છે
 તેથી જો તમે સૌથી લાંબી સાંકળની સંખ્યા જોશો તો
 તે આ રીતે આવે છે એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છ સાત આઠ અને હવે જો તમે
 ડબલ વન લો તો તે છ ડેશ સાત ડેશ બની જાય છે હવે આ સંયોજનનું તમે પેક
 નામકરણ હશે
 તેથી આ અવેજ તરીકે આવશે
 તેથી તમારે
 સૌથી લાંબી સાંકળ ધ્યાનમાં લેવી પડશે અને અહીં આવું થશે પાંચ જૂથ
 ત્યાં એક અવેજ છે
 તેથી પાંચ ફિનાઇલ બે ઓક્ટા હવે જાણીતું છે જો તમે અહીં આ રીતે એક હાઇડ્રોક્સી જૂથ મૂકશો તો એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છ સાત
 આઠ અને 6
 ડેશ 7 ડેશ તો અહીં પણ આ સૌથી લાંબી સાંકળ છે
 તેથી તમારે આ લેવું પડશે માત્ર એક અને
 આ જૂથ હાઇડ્રોક્સિમેથ ઇથિલ છે
 તેથી 5 1 હાઇડ્રોક્સી ઇથિલ ફરીથી બે ઓક્ટેનોલ અથવા ઓક્ટેન બે એક પણ બરાબર છે
 હવે જો તમે આ સંયોજન આ સંયોજન લો તો શું થશે અહીં બે કાર્બોનિલ
 જૂથ છે
 તેથી હવે તમારી પાસે છે આ સાંકળ લેવા માટે કારણ કે અહીં કીટોન જૂથ છે તેથી
 તમારે હવે નંબરિંગ લેવું પડશે એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છ સાત અને આ વિકલ્પ છે પણ
 જો તમે આ બાજુ લો તો શું થાય છે આ પાંચને આહ ઉચ્ચ સ્થાન મળે છે પ્રોફાઇલ
 વૈકલ્પિક રીતે આવી શકે છે જો તમે આ બાજુથી એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છ સાત વેશો તો ઠીક છે હું ફરીથી દોરીશ
 તેથી હા હવે જો તમે આ બાજુથી વેશો તો
 એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છ સાત તો નામકરણ શું હશે કારણ કે
 આ બાજુ આવી રહી છે ત્રણ આહ અને આ બાજુ તે પાંચ આવી રહી હતી
 તેથી તમારે
 આ બાજુ જ લેવાનું છે
 તેથી તે ત્રણ પ્રોફાઇલ ત્રણ પ્રોફાઇલ આવશે હવે આ હેપ્ટેન છે
 તેથી હેપ્ટેન હવે બે અને છ પોઝિશન કેટો જૂથ
 છે
 તેથી બે છ ડીઓન હવે જો તમે એલ્ડીહાઇડ લો છો આ બાજુ
 તો હવે નામકરણ શું હશે આ એલ્ડીહાઇડ જૂથ અહીં મુખ્ય જૂથ છે
 અને આ સૌથી લાંબી સાંકળ છે એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છ સાત આઠ
 તેથી આ સૌથી લાંબી
 સાંકળ છે અને આ બાજુ કેટોન જૂથ છે
 તેથી સાંકળમાં તમારે કેટો જૂથ નિવેશની જરૂર નથી
 કારણ કે આ સાત હશે
 તેથી અહીં નામ શું હશે
 તેથી નામકરણ
 પાંચ હશે
 તેથી આ એસિટિલ જૂથ એસિટિલીન છે
 તેથી આ નામકરણ પાંચ પાંચ એસિટિલ હશે અને આ ઓક્ટેનેલ છે
 તેથી આ એલ્ડીહાઇડ છે
 તેથી પાંચ એસિટિલ
 ઓક્ટેનેલ હવે આપણે કેટલાક ચિરલ સંયોજન જોશું ધારો કે આ સંયોજન,
 તેથી જો આ રેસીમિકમાં હોય તો માત્ર
 સંબંધિત સ્ટીરિયોકેમિસ્ટ્રી કહેવા માટે,
 તેથી આ ચક્રીય રિંગ છે એક બે ત્રણ ચાર
 તેથી ટ્રાન્સ હાઇડ્રોક્સી સાયક્લોહેક્સેન અને એક સ્થાન એલ્ડીહાઇડ છે
 ત્યાં એક કાર્બોલ્ડિહાઇડ હોઈ શકે છે અને જો આ માત્ર ચિરલ સ્વરૂપ છે તો
 તમારે જણાવવું પડશે કે આ સ્ટીરિયોકેમિસ્ટ્રી આવશે 1 r 4r આ જ વસ્તુ ચાર હાઇડ્રોક્સીની જેમ,
 તેથી જો તે પ્લસ સીરીઝ હોય તો માત્ર ચિરલ
 એક એન્એન્ટિઓમર હોય તો તે હશે આની જેમ એક આર ચાર આર તમારે બાળ જૂથ સાથે આની જેમ કાર્બોલાઇટ દોરવાનું છે

તેથી હું ફરીથી ch3 દોરીશ

તેથી એક બે ત્રણ ચાર પાંચ જેથી આપણને એક મળશે તો આ ster શું હશે eo રસાયણશાસ્ત્ર

તેથી આ છે r

આ પણ r છે

તેથી બે r ત્રણ r પહેલા આપણે

ચિરાવિટી બે આર ત્રણ છે બે એથિલ થ્રી મિથાઇલ પેન્ટા નવ એટલે આ યુ પેક છે હવે આપણે કાર્બોનિલ જૂથને જાણો છો તેમ પ્રતિક્રિયાશીલ પ્રતિક્રિયાની ચર્ચા કરીશું થોડો મૂળભૂત છે

તેથી આ નબળો આધાર છે

તેથી જો તમે એસિડ નાખો તો શું થાય છે પછી

આ કાર્બોનિલ જૂથો પ્રોટોનેટેડ થાય છે અને તેને સક્રિય કાર્બોનિલ જૂથ કહેવામાં આવે છે હવે આ સક્રિય કાર્બોનિલ જૂથ અહીં તમે નબળા ન્યુક્લિયોફાઇલ્સ પર પ્રતિક્રિયા કરી શકો છો કારણ કે નબળા ન્યુક્લિયોફાઇલ્સ પિત્ કાર્બોનિલ સંયોજન સાથે પ્રતિક્રિયા કરશે નહીં

પરંતુ આ સક્રિય કાર્બોનિલ જૂથની નબળી ન્યુક્લિયોફાઇલ ફાઇલો સાથે પ્રતિક્રિયા કરશે જેમ કે r2

os કે જે આલ્કોહોલનું પાણી છે અને પછી તમે બિંદુ r થી roh મેળવી શકો છો

તેથી જ્યારે તે આલ્કોહોલ અથવા હાઇડ્રેટ

એસિટિવ સાથે હોય છે અને પાણી સાથે તેને હાઇડ્રેટ કહેવામાં આવે છે ત્યારે અમે ચર્ચા કરી શકીએ છીએ એસીટોન જેવું એક ઉદાહરણ જો તમે h3o પ્લસ મુકો તો શું

થાય છે આ જૂથો પ્રોટોનેટ થાય છે અને જો તમે પાણી નાખો છો તો તે પહેલાથી જ

પાણી t છે અહીં પછી પાણી હવે આને જોવા માટે પ્રતિક્રિયા આપશે

તેથી પહેલા પોઝિટિવ ચાર્જ હશે અને હવે h માઇનસ લિબરલ પછી તે એટલું માઇનસ h વત્તા તમને હાઇડ્રેટ મળે છે ઠીક છે હવે આપણે એસીટલ અને યક્રીય એસીટલ્સની ચર્ચા કરીશું યક્રીય એસીટલ્સ વધુ સ્થિર છે.

એસાયક્લિક એસિટલ્સ જેમ કે જો તમે h પ્લસની હાજરીમાં આ કીટોનને ઇથિલિન ડાયોલ સાથે પ્રતિક્રિયા આપો છો, તો તમને મળે છે

તેથી આ યક્રીય એસિટલ્સ છે અને સ્થિરતાને કારણે એક રક્ષણાત્મક જૂથ તરીકે કાર્ય કરે છે

તેથી આ યક્રીય એસિટલ્સ એલિયન્સ અને કેટોન્સના જૂથ સંભવિત જૂથને સુરક્ષિત કરવા માટે ઉપયોગી છે.

શા માટે કારણ કે એસીટલ એસિડિક પરિસ્થિતિઓમાં હાઇડ્રોલાઇઝ થશે

પરંતુ મજબૂત પાયા અને ન્યુક્લિયોફાઇલ્સ માટે સ્થિર છે અને તે સરળતાથી રચાય છે અને

તે સરળતાથી એલ્કાઇલ્સ અને કીટોન્સ બને છે.

તેથી જ તેને આદર્શ સંરક્ષણ જૂથ કહેવામાં આવે છે

તેથી હવે અમે કેટલીક એપ્લિકેશન જોશું કે જો તમે એલ્કાઇલ ધરાવતા રીએજન્ટનો ઉપયોગ કરવા માંગતા હોવ તો શું થાય છે

e ગ્રૂપ અને તે એલ્કાઇલને સુરક્ષિત એસિટેટ હોવું જોઈએ અને પછીથી તેને નાબૂદ કરી શકાય છે

જેમ કે જો તમે આને સાયક્લોહેક્સોનોનથી તૈયાર કરવા માંગતા હોવ તો તમે આને કેવી રીતે તૈયાર કરો છો

તેથી જો

તમે આને જોશો તો જો તમે અહીં ડિસ્કનેક્ટ કરો છો તો તમારે એક ન્યુક્લિયોફાઇલની જરૂર છે અને આ ઇલેક્ટ્રોફાઇલ છે.

તમે આ કમ્પાઉન્ડ બ્રોમોથી શરૂઆત કરી શકો છો કારણ કે તમને અહીં ન્યુક્લિયોફાઇલની જરૂર છે અને સ્પષ્ટ છે કે

ગ્રિગ્નાર્ડ છે

તેથી જો તમે આને મેગ્નેશિયમ સાથે પ્રતિક્રિયા આપો છો તો એલ્કાઇલ પ્રતિક્રિયા કરશે

તેથી તમારે શું

કરવું જોઈએ પહેલા તમારે આ એલ્કાઇલ જૂથને સુરક્ષિત કરવું પડશે અને હવે જો તમે મેગ્નેશિયમ ઇથર મૂકો પછી તમને ગીગેન્ટન મળે છે હવે તમે સાયક્લોહેક્સોનોન સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકો છો

તેથી સાયક્લોહેક્સોનોન સાથે પ્રતિક્રિયા કર્યા પછી અને તમે

હાઇડ્રોલિસિસ કરી શકો છો તમને આ ઉત્પાદન સમાન રીતે મળે છે જેથી તમે અહીં જોઈ શકો કે એલ્કાઇલ જૂથ

આ કેટો એલ્કાઇલ છે અને એલ્કાઇલ જૂથ અસ્પૃશ્ય છે પરંતુ કેટોન જૂથ

ઘટાડવું પડશે જેથી તે જાણીતા રીએજન્ટ્સ સાથે શક્ય નથી

તેથી તમારે શું કરવું છે તમારે

એલ્કાઇલનું રક્ષણ કરવું પડશે

તેથી જો તમે લાવ uce સોડિયમ બોરોઇડાઇટ અને પછી હાઇડ્રોલિસિસ એસિડ હાઇડ્રોલિસિસમાં પછી તમને

એલ્કાઇલ પાછું મળે છે

તેથી અહીં કેટોનની હાજરીમાં એસીટલ ઉત્પાદન એલ્કાઇલ પર પસંદગીયુક્ત રીતે કરી શકાય છે

જેથી એસીટલના કેટલાક વધુ ઉદાહરણો જેમ કે હાઇડ્રોલિસિસ એક એ પ્રશ્ન કરી શકાય છે

કે જો તમે હાઇડ્રોલિસિસ કરો છો આ એક ઉત્પાદન શું હશે

તેથી અહીં જો તમે એસિડ નાખશો તો શું થાય છે
 h પ્લસ વન ઓક્સિજન પ્રોટોનેટ થશે અને એકવાર ઓક્સિજન પ્રોટોનેટ થઈ જશે તે ખુલશે જેથી તમને અહીં ઓક્સોનિયમ આયન મળે છે જે હવે પાણી હુમલો કરશે અને શરૂઆતમાં તે પ્રોટોનેટ થશે તેથી હુમલો કર્યા પછી આ પાણી અને પછી આ ઓક્સિજનને પ્રોટોનેટ કરવું પડશે અને પછી તમને તમારી ડાયોલ પ્લસ બેન્ય અને લીડ મળશે તેથી આ પ્રશ્ન પૂછી શકાય છે કે જો તમે આ એસિટિવનું હાઇડ્રોલિસિસ કરશો તો તમને શું મળશે જેથી તમને બેન્ઝાલ્ડીહાઇડ અને એક ત્રણ પ્રોપેન ડાયોલ અન્ય પ્રશ્નો પૂછી શકાય છે કે જો તમે પીસીસી કરો છો, તો પછી h_3o પ્લસ અને પછી ઇથેનોલ અને એસિડિક સ્થિતિ તેથી જો તમે પીસીસી પીસીસી ઓક્સિડાઇઝ કરો છો તો આલ્કોહોલને એલ્ડીહાઇડ કરો છો તેથી પ્રથમ તમને આ એક અને હવે તમારી પાસે બે જૂથો ડબલ બોન્ડ્સ તેમજ એલ્ડીહાઇડ છે જેથી તમે ડબલ બોન્ડ તેમજ એલ્ડીહાઇડ બંને પ્રતિક્રિયાઓને ધ્યાનમાં લઈ શકો અથવા અમે સ્ટેપ વાઈઝ પણ કરી શકીએ કે આ ડબલ બોન્ડ પ્રતિક્રિયા આપે છે અને આ એલ્ડીહાઇડ પણ આના જેવું છે તમે વિચારી શકો છો કે આ ઉત્પાદન પણ શક્ય છે કે એલ્ડીહાઇડ હાઇડ્રેટ રચાય છે અને આ પણ રચાય છે તેથી કોઈપણ પદ્ધતિને દંડ કરવામાં આવે છે અને પછી એસિડની સ્થિતિમાં શું થશે.

તેથી એસિડની સ્થિતિમાં આ જે એલ્ડીહાઇડ પર પ્રતિક્રિયા કરશે અથવા આ એલ્ડીહાઇડ હાઇડ્રેટ પર પ્રતિક્રિયા કરશે પાણી નાબૂદ કરશે અને અહીં આ યક્રીય સંયોજન બનશે તેથી આ હેમિયાસેટલ છે અને હવે જો તમે ઇથેનોલથી ભરપૂર પ્લસ મૂકશો તો એસિડિક સ્થિતિમાં પાણી ખતમ થઈ જશે અને તમને આ મળશે એટલે પાણી નાબૂદ થશે અને પછી ઇથેનોલ પ્રતિક્રિયા આપશે તેથી આ એસીટલ છે. બીજી એપ્લિકેશન અમે વિચારી શકીએ છીએ કે તેથી જો તમે જોશો કે અહીં ઉત્પાદનનું માળખું એલ્ડીહાઇડ અકબંધ છે અને ડબલ બોન્ડ ડાઇકેટોન હોવા જોઈએ તેથી ડબલ બોન્ડ આપણે જાણીએ છીએ k માઇનોર ચાર આલ્કલી કોઈ શરતમાં તે ડાયોલ આપી શકે છે અને પછી ક્રોમિયમ ઓક્સિડેશન કેટોન આપી શકે છે પરંતુ જો તમે કેમેરા માટે મૂકો છો, તો એલ્ડીહાઇડ ઓક્સિડાઇઝ થઈ જશે તેથી તમારે પહેલા એલ્ડીહાઇડને સુરક્ષિત રાખવું પડશે અને હવે તમે h માઈનસ માટે પૂરતું સાંભળી શકશો પછી તમે તેના ડાયલ્સ અને પીસીસી ઓક્સિડેશન અથવા cro_3 અથવા જોન્સ ઓક્સિડેશન cro_3 h પ્લસ મેળવો અને હવે જલ્વીય એસિડ જેથી એસીટલનું હાઇડ્રોલિસિસ તમને આ એલ્ડીહાઇડને બીજી પ્રતિક્રિયા આપશે જે એસીટીલ વિનિમય પણ મહત્વપૂર્ણ છે તેથી જો પરમાણુમાં હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ હોય તો પછી તે ઇન્ટ્રામોલેક્યુલર રિએક્શન કરી શકે છે અને એસિડિક સ્થિતિમાં તે વિનિમય કરી શકે છે તેથી એક ઉદાહરણ આપણે જોઈ શકીએ કે જો તમે જુઓ કે અહીં એક હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ છે અને આ એસીટલ મોટિફ છે જો તમે એસિડ નાખશો તો શું થશે જો તમે એસિડ નાખશો તો તમે જોશો આપણે પહેલેથી જ ચર્ચા કરી છે કે તે કેવી રીતે પ્રોટોનેટેડ થાય છે.

ઓહોલ

છે

તેથી હવે એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છે

તેથી આ ઇન્ટ્રામોલેક્યુલર પ્રતિક્રિયા થશે અને

તમને h પ્લસ મુક્તિ પછી આ સંયોજન મળશે

તેથી આ ઓક્સિજન અહીં છે તેથી

આ અહીં એસિટિલ બનાવે છે

તેથી આ મહત્વપૂર્ણ છે કે તમારે સાવચેત રહેવું જોઈએ

કે જ્યારે તમે પરમાણુમાં આલ્કોહોલ હોય છે તો એસિડિક સ્થિતિમાં તે બીજી પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે આ છે ઇનોર લિથાર આંતરિક

લિથાર અને પ્રશ્ન એ છે કે h_3o પ્લસ

શું ઉત્પાદન હશે જે આપણે અહીં મિથેનોલને લિથારમાં મૂકી શકીએ છીએ જો તમે h પ્લસ નાખશો તો તે

આના જેવી પ્રતિક્રિયા આપશે

તેથી અગાઉ આપણે એસીટલ જોયા છે પરંતુ અહીં આ જોડાણ છે

તેથી અહીં ઓક્સિડિયમ આયન બનશે અને હવે અહીં પાણી ઉમેરશે હવે આ ફોટોન વિનિમય કરશે

તેથી તે મેથોક્સી જૂથમાં જશે અને

તેથી તમને પ્રથમ કેટોન મળે છે
 તેથી તમને કીટોન મળે છે અને જ્યારે કેટોન બને છે ત્યારે શું થાય છે પછી
 આ હાઇડ્રોજનની એસિડિટી વધી જાય છે જેથી તે એસિડિક
 સ્થિતિમાં હશે આ પ્રોટોનેટ થશે અને પાણી દૂર થશે જેથી તમે આ ઉત્પાદન મેળવો જેથી આલ્કાબેટ અસંતૃપ્ત કીટોન રચાય
 તેથી એલ્કોલ અને કેન્યે
 પ્રતિક્રિયાઓ પણ ઉપયોગી પ્રતિક્રિયાઓ છે જે અમે પહેલાથી જ ચર્ચા કરી છે
 તેથી હવે આપણે કેટલીક
 એપ્લિકેશન અને ઇન્ટ્રા મોલેક્યુલર વર્ઝન પણ જોઈશું જેથી ઇન્ટ્રા મોલેક્યુલર એલ્કોલ પણ ઉપયોગી પ્રતિક્રિયા છે
 તેથી ઇન્ટ્રા મોલેક્યુલર એલ્કોલનો અર્થ થાય છે બે કાર્બોનિલ
 જૂથ આના જેવા જ પરમાણુમાં હશે
 તેથી આ એક પાંચ ડિકેટોન સિસ્ટમ છે
 અથવા તમે આને બે ત્રણ ચાર પાંચ છ સાત નામ આપી શકો છો
 તેથી આ હવે બે છ F10 ડાયોન છે જો તમે એલ્કોલ પ્રતિક્રિયા માટે સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ મૂકો તો
 શું થશે જેથી તમે જોઈ શકો કે આ એક સપ્રમાણ પરમાણુ છે
 અને એનોલેટ કાં તો રચના કરી શકે છે
 તેથી આ હાઇડ્રોજન અથવા આ હાઇડ્રોજનને અમૂર્ત કરી શકાય છે અને તે નકારાત્મક ચાર્જ બનાવે છે અને હવે આ જો તે
 નકારાત્મક ચાર્જ જનરેટ કરે છે જો પાંચ h પ્લસ ડિપ્રોટેનેટ થાય છે તો તમને આ મળશે એક અને જો સાત કલાક
 વતા ડિપ્રોટેનેટ થાય છે, તો તમને આ હવે મળશે જો તમે આને હમણાં જોશો, જો તમે
 અહીં પ્રતિક્રિયા કરવા માંગતા હોવ તો એક બે ત્રણ ચાર આ ચાર થશે સભ્યપદ
 તેથી આ અસ્થિર છે બીજી
 તરફ જો તમે એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છ જોશો તો અહીં જો તે પ્રતિક્રિયા આપે છે તો તમને છ સભ્ય મળે છે
 તેથી આ બુદ્ધિગમ્ય માર્ગ હશે અને હવે આ હુમલા પછી તમને પ્રતિક્રિયા
 મળે છે જેથી તમને આ એક મળે છે છ સભ્ય ભાષાશાસ્ત્રી ફોર્મ o બાદ આ છે ધારો કે એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છ સાત
 તેથી તમે જુઓ છો આ સાત છે છ પાંચ ચાર ત્રણ બે એક
 તેથી આ બે
 હવે ચતુર્થાંશ કેન્દ્ર બની ગયું છે અને હવે આ એલ્કોલ ઉત્પાદન છે પાણીની સારવાર પછી એલ્કોલ છે અને જો તમે તેને ગરમ કરો છો
 તો જો તમે તેને ગરમ કરો છો તો ડિહાઇડ્રેશન થશે અને તમને
 મૂળાક્ષર અસંતૃપ્ત કેટોન મળશે જેથી આ એક પાંચ કીટો સિસ્ટમ છે હવે અમે
 કીટો સિસ્ટમ માટે પણ એક ચર્ચા કરી શકીએ છીએ
 તેથી આને સપોર્ટ કરો
 તેથી આ એક બે ત્રણ ચાર છે પાંચ છ
 તેથી બે પાંચ બે પાંચ હેક્સ અને નીચે
 તેથી જો તમે અહીં સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ મૂકશો તો તે અહીં પણ ડિપ્રોટેનેટ થઈ જશે કારણ કે
 આ ત્રણ સભ્યોની રિંગ જનરેટ કરશે પરંતુ આ પાંચ સભ્યોવાળી જનરેટ કરશે
 અને તે જ રીતે તમને આ કોમ્પ મળશે ound
 તેથી આ અપશુકનિયાળ, પછી h2 અને પછી આ પાંચ સભ્યોની રિંગ હવે બનશે જો તમે એક ચક્ર મૂકશો કે જે પહેલાથી જ
 સાયકલ કમ્પાઉન્ડ છે જેમાં આના જેવી ડિકેટો સિસ્ટમ છે તો અહીં પણ આ એક પાંચ એક બે ત્રણ
 ચાર પાંચ છે અને આ છ છે દસ સભ્યની રીંગ જેથી આપણે એક બે ત્રણ, ચાર પાંચ છ સાત આઠ નવ દસ જેવી સંખ્યા આપી શકીએ
 અને હવે જો
 તમે સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ નાખશો તો ઉત્પાદન શું હશે છેલ્લી વખતની જેમ આપણે એસાયક્લિક કેસ જોયા છે
 છ સભ્યની રીંગ ફોર્મ અહીં પણ છ હાઇડ્રોજન લાલ પર ડિપોટન્ટ હશે અને
 આ કાર્બોનિલ જૂથ પર પ્રતિક્રિયા આપશે અને આ છ સભ્યોની રિંગ બની જશે અને આ
 પણ છ સભ્ય છે
 તેથી આ એકદમ સ્થિર છે
 તેથી બે છ સભ્યોની રિંગ બનશે અને આ વોટેજ છે જેથી 1 2 3 4 5 6 7 8 નવ દસ
 તેથી આ એક
 કાર્બન છે હવે અહીં આવે છે અને આ પાંચ ટુ પીસ અને કાર્બોનિલ જૂથ
 તેથી હવે જો તમે તેને ગરમ કરો તો એલ્કોલ
 ધનીકરણ ઉત્પાદન બનશે
 તેથી તમને આ લિનન મળશે જેથી બીજી પ્રતિક્રિયા કે અમે
 ડબ્બાની પ્રતિક્રિયા વિશે ચર્ચા કરવા માંગીએ છીએ t ટોપી આપણે જાણીએ છીએ કે આ એક રેડોક્સ પ્રતિક્રિયા છે અને કાર્બોનિલ
 જૂથો કાર્બોનિલ સંયોજનો જેમાં આલ્કા હાઇડ્રોજન નથી તે પ્રતિક્રિયા કરશે અને મજબૂત આધાર પણ જરૂરી છે
 તેથી એક પ્રશ્ન જે થોડા
 વર્ષો પહેલા આવ્યો હતો કે જો તમે એસીટાલ્ડીહાઇડ અને ચાર સમકક્ષ ફોર્માલ્ડીહાઇડને

મૂળભૂત શરતો હેઠળ મુકો છો જે q_h સ્થિતિ છે.

ઉત્પાદન શું હશે

તેથી જો તમે જોશો

કે એસીટાલ્ડીહાઇડ છે ત્યાં ત્રણ આલ્ફા હાઇડ્રોજન છે અને ચાર સમકક્ષ ફોર્માલ્ડીહાઇડ

છે તો ત્રણ સમકક્ષ એલ્ડોલ પ્રતિક્રિયામાં ભાગ લેશે અને છેલ્લી સમકક્ષ અમે

કેનિસ્ટર પ્રતિક્રિયામાં ભાગ લઈશું

તેથી પહેલા તમને આ મળશે એક એક પરમાણુ પ્રતિક્રિયા આપે છે પછી બીજો પરમાણુ આવે છે જો તમે આ જુઓ તો અહીં

કોઈ આલ્ફા હાઇડ્રોજન નથી આ ક્વાર્ટર્નરી છે કેન્દ્ર કોઈ આલ્ફા હાઇડ્રોજન નથી અને

હવે વાહક પ્રતિક્રિયા થશે અને ફોર્માલ્ડીહાઇડ એક નાનું એલ્ડીહાઇડ હોવાથી અને

તેમાં સ્ટેરિક રિસ્પેશન નથી

તેથી તે તે મુખ્યત્વે દાતા તરીકે કાર્ય કરે છે

તેથી હાઇડ્રાઇડ ડિલિવરી

કરશે જેથી સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ આની સાથે પ્રતિક્રિયા કરશે પછી તમે આના પર જાઓ

તેથી આ જમણે

તેથી તમે મેળવો છો આ ઉત્પાદન CH_2OH છે

તો આ CH_2H કેન્દ્રે એરોમાંથી આવ્યો છે અને બીજા ત્રણ એલ્ડોલમાંથી આવ્યા

છે તો આ સપ્રમાણ પરમાણુ બીજી પ્રતિક્રિયા છે જેનો તમે અભ્યાસ કર્યો છે કે તે હેલોજનેશન છે

તેથી અમે

એક ઉદાહરણની ચર્ચા કરીશું આધિપત્યનું

તેથી શું થાય ધારો કે જો તમે આ કીટોન જોશો તો આ બેઝ પછી આ છે તમે

અહીં ન્યુક્લિયોફિલિક સેન્ટર જનરેટ કરી શકો છો,

તેથી આ ન્યુક્લિયોફિલિક સેન્ટર છે પરંતુ જ્યારે તમે એસિડ અને બ્રોમિન કંડીશન મુકો છો ધારો કે

એક સમકક્ષ હોય તો તમે આ મેળવો છો

તેથી આ સેન્ટર હવે ઇલેક્ટ્રોફિલિક સેન્ટર છે.

પહેલા આ ન્યુક્લિયોફિલિક હતું હવે

તે ઇલેક્ટ્રોફિલિક છે અને હવે તમે ઘણા ન્યુક્લિયોફિલ્સ કરી શકો છો જે તમે આ સ્થિતિમાં પ્રતિક્રિયા કરી શકો છો જેમ કે

જો તમે આ એમાઇન ડાયમિથાઇલ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો તો તમને આ સંયોજન મળશે કારણ કે હીરાનું તત્વ કાર્બોનિલ સાથે

પ્રતિક્રિયા કરતું નથી

કારણ કે આ છે અહીં વધુ પ્રતિક્રિયાશીલ છે અને તમને તે હવે મળે છે પ્રશ્ન એ છે કે આ સંયોજન કેવી રીતે મેળવવું આ કિસ્સામાં તમારે અહીં

ડિસ્કનેક્ટ કરવું પડશે અને જો તમે ટી.

મરઘી તમને મળે છે અને જો તમે પ્લસ પ્લસ

મુકો છો તો વાસ્તવમાં ડબલ બોન્ડ તમે મૂકી શકો છો અને આ ઇમિનિયમ આયન છે અને મૂળભૂત સ્થિતિમાં જો તમે એસિટોફેનોન

અને સેમિનીયમ આયનમાં પ્રતિક્રિયા આપો છો તો તમને

આ બોન્ડ મળી શકે છે

તેથી આ મેનિક રિએક્શન છે હવે ઠીક છે છેલ્લે આપણે ઓઝોનોલિસિસની ચર્ચા કરીશું

તેથી પરાગનું ઓઝોનોલિસિસ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે.

પરાગનું ઓર્ગેનોલિસિસ જેની અમે

કેટલાક ઉદાહરણો સાથે ચર્ચા કરીશું ધારો કે જો તમે લાકડાનું

વિશ્લેષણ કરો છો તો ઝિંક એસિડનું રિડક્ટિવ વર્ક તમે એસિટિક એસિડ પણ આપી શકો છો તો તમે ઉત્પાદન શું હશે? અહીં જોઈ

શકો છો

કે અહીં ત્રણ ડબલ બોન્ડ છે.

સ્કેટોન અને હવે એક કાર્બોનિલ અહીં આવશે એટલે કુલ

ત્રણ પરમાણુ હશે એટલે આ એક પરમાણુ છે તો બીજી આ બાજુ એલ્ડીહાઇડ આવશે

આ બાજુ ફરીથી કેટુ અને ફોર્માલ્ડીહાઇડ આવશે

તેથી જો તમે ફરીથી આડી સ્થિતિમાં પોલીમાં કાર્ય કરો

તો તમને ઘણા કાર્બોનિલ સંયોજનો મળે છે જેથી આ ઉપયોગી પ્રતિક્રિયાઓ છે અને

અમે કેટલીક સમસ્યાઓની ચર્ચા કરી શકીએ છીએ

તેથી સમસ્યા એ છે કે બીટા મિડસિન પાસે ટ્રિપલ બોન્ડ નથી

તેથી માત્ર ડબલ બોન્ડ છે અને તેનું મોલેક્યુલર ફોર્મ્યુલા C

$10 H 16$ અને ક્યારે છે મૂર્ખ પ્લેટિનમ સાથે સારવાર કરવામાં આવે છે 2 6 ડાયમિથાઇલ ઓક્ટેન રચાય છે

તેથી આ 2 6 ડાયમિથાઇલ ઓક્ટેન ટૂલ્સ છે ઠીક છે આ બાજુ એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છ સાત આઠ તેથી

આ બે છ ડાયમિથાઇલ ઓક્ટેન બને છે જ્યારે તેને ઓઝોન સાથે ઓઝોન ટ્રીટમેન્ટ સાથે સારવાર આપવામાં આવે છે એસિડિક ઝીંક

વર્કઅપ દ્વારા અનુસરવામાં આવે છે a એ c5h6o3 એસિટોન અને બે સમતુલ્ય ફોર્માલ્ડિહાઇડ બને છે તેથી પ્રશ્ન એ છે કે

મિથિન બિટ્યુમેનનું માળખું શું છે

તેથી તમે જોઈ શકો છો કે આ ફ્રેમવર્ક છે હવે તમારે ડબલ

બોન્ડ મૂકવું પડશે

તેથી તેની ડિગ્રી શું હશે અસંતૃપ્તિ

તેથી પહેલા તમારે ગણતરી કરવી પડશે કે કેટલા ડબલ

બોન્ડ્સ હાજર હશે

તેથી જો તમે અહીં આ સામાન્ય 10 10 કાર્બન જોશો તો આ c 10 h 22 અને h માઈનસ હશે

તેથી માઈનસ c 10 ની ડિગ્રી 16 છે.

6 હાઇડ્રોજન

તેથી 86 અને તમારે 2 વડે ભાગવું પડશે

તેથી 6 બાય 2

બરાબર 3 છે

તેથી ત્રણ ડબલ બોન્ડ હાજર રહેશે કારણ કે આ સંપૂર્ણપણે સંતૃપ્ત

સિસ્ટમ c 10 h 22 એ 2 6 ડાયમિથાઇલ ઓક્ટેન છે અને અસંતૃપ્તિની તમારે ગણતરી કરવી પડશે

કેટલા હાઇડ્રોજનને બે વડે ભાગ્યા એટલે છ હાઇડ્રોજન આવે છે એટલે એક ડબલ એક

લીવર બે હાઇડ્રોજન બને છે જ્યારે તે બને છે તો ત્યાં ત્રણ ત્રણ ડબલ બોન્ડ

હોય છે અને હવે તમે જોઈ શકો છો કે આ ફોર્માલ્ડિહાઇડની બે સમતુલ્યતા છે તેથી

બે સમાનતા ફોર્માલ્ડિહાઇડનો અર્થ થાય છે ટર્મિનલ

તેથી આનો અર્થ એ છે કે ટર્મિનલ મિથાઇલ જૂથને

અહીં ધ્યાનમાં લેવું જોઈએ અને જો તમે એસિટોન એસિટોનનું માળખું જોશો તો આ એસિટોન છે

તેથી એસિટોન તમે જોઈ શકો છો કે આ આમાંથી આવી શકે છે કારણ કે અહીં ઉદ્દેશ્ય છે કારણ કે મેં કહ્યું કે કોઈ

વાંધો નથી કારણ કે અહીં જો તમે જોશો કે આ એસિટોન આવશે નહીં,

તેથી સંભવતઃ

ડબલ બોન્ડ હશે

તેથી અહીં હવે ડબલ બોન્ડ છે જો તમે ધ્યાનમાં લો કે ફોર્માલ્ડિહાઇડની બે સમકક્ષ

ફોર્માલ્ડ વાઇ રચશે માત્ર ટર્મિનલ વનથી જ બનશે

તેથી હવે અહીં એકવાર તમે

ડબલ એક મુકો એટલે તમારે અહીં ડબલ મૂકવું પડશે કારણ કે આ ફોર્માલ્ડિહાઇડ આપશે અને

અહીં પણ કારણ કે આ ફોર્માલ્ડિહાઇડ આપશે જેથી આ

વિટામિક્સ દ્વાની રચના હશે અને હવે a નું માળખું શું

હશે

તેથી આ બીટા દવા હશે અને a નું માળખું હશે

તેથી જો તમે

અહીં વિશ્લેષણ સાથે કરશો તો તમને એલ્ડિહાઇડ મળશે હા તમને કેટો મળશે અને અહીં તમને લીડ મળશે

તેથી આ c5 છે h6o3

તેથી આ એ છે અને આ

બીટા છે એટલે તમારે પહેલા નાનો અપૂર્ણાંક જોવો પડશે જેથી તમે જોઈ શકો છો

કે આ ટુકડો અહીંથી જનરેટ થઈ શકે છે અને ટર્મિનલ મિથાઇલ જૂથોમાંથી ફોર્માલ્ડિહાઇડ

માત્ર

તેથી ટર્મિનલ સ્થિતિમાં તમારે ડબલ બોન્ડ મૂકવું પડશે અને અહીં તમારે એક ડબલ મૂકવું પડશે

જેથી અમે બીજી સમસ્યાની ચર્ચા કરી શકીએ

તેથી આ પણ ctn a6 a16 છે

તેથી આ a છે અને હવે તે h2 પ્લેટિનમ સાથે પ્રતિક્રિયા આપે છે તે ત્યારે જ હોય જ્યારે a ને ઓઝોન એસિડિક ઝીંક સંયોજન c

અને અન્ય ઉત્પાદન સાથે સારવાર કરવામાં આવે.

પ્રશ્ન n એ સ્ટ્રક્ચર શું છે ઓકે

સ્ટ્રક્ચર્સ આપવામાં આવે છે

તેથી b સ્ટ્રક્ચર આપવામાં આવે છે તો આ b છે

તેથી આ bb સ્ટ્રક્ચર આપવામાં આવ્યું છે અને

c સ્ટ્રક્ચર પણ આપવામાં આવ્યું છે

તેથી c માળખું આ છે

તેથી આ c છે

તેથી આ સંપૂર્ણ આઈ ફ્રેમવર્ક છે અહીં હવે તમારે

ડબલ બોન્ડ મૂકવું પડશે

તેથી અહીં લખેલું છે કે જ્યારે તે કેમિનો 4 સાથે પ્રતિક્રિયા

આપે છે ત્યારે તે ઓમેગા માટે બ્રાઉન ટૂ પ્રિસીપીટેટ કેમિન અપ આપે છે જેથી બ્રાઉન પ્રિસીપીટેટ અથવા p ન પણ હોઈ શકે એટલે કે ડબલ બોન્ડ હાજર છે

તેથી અસંતૃપ્તિ અહીં પણ તમારે ગણતરી કરવી પડશે

તેથી અહીં પણ અસંતૃપ્તિની અસંતૃપ્તતા ડિગ્રી છે,

તેવી જ રીતે c 10 h 22 ઓછા 10 h 16 બરાબર h 6 અને તેનો અર્થ એ કે છ બાય

બે બરાબર ત્રણ હવે b નું બંધારણ આપવામાં આવ્યું છે જેથી b સમાવે છે એક ચક્ર

તેથી આ ચક્ર એક

અસંતૃપ્તિ છે

તેથી ડબલ બોન્ડની સંખ્યા ત્રણ ઓછા એક હશે

તેથી આ ચક્ર સાથે છે

તેથી બે

તેથી બે ડબલ બોન્ડ હાજર છે અને આ મુખ્ય એલ્કીહાઇડ ઘટકો આવી રહ્યા

છે

તેથી જો તમે આને અહીં જુઓ તો તમે આ જુઓ એક બે મી ree ચાર તો આ ચાર આવે છે

અને આ એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છ

તેથી જો તમે એક અને છને કનેક્ટ કરો છો તો તમને એક સરસ છ સભ્યની

રિંગ મળશે

તેથી પહેલા તમારે એક અને છને જોડવા પડશે

તેથી જો તમે એક અને છને જોડો તો શું થશે આલ્કીન આના જેવું હશે અને આ તો અહીં તમે તેને હવે આ એક સાથે જોડો છો તો

આ એક બે ત્રણ ચાર પાંચ છ છે તો શું થાય છે આ એક અને છ આહ અહીં તમે

મૂળ સહાય હેઠળ ડબલ બોન્ડ મૂકશો તે હવે આ આપશે અહીં કાર્બોનિલ

જૂથ છે અને જો તમે અહીં ડબલ બોન્ડ મુકો છો તો ફ્રેમવર્ક તૈયાર થઈ જશે

જેથી એક સ્ટ્રક્ચર પહોંચે

તેથી a નું માળખું આ છે કારણ કે તમારે ડબલ એક

મૂકવો પડશે એક કાર્બન તમારે લાવવો પડશે

તેથી c આ છે અને બીજું ઉત્પાદન

તેથી જો તમે મૂળ

અહીં કરો છો તો તે અહીં ઇટાલિયન રહેશે પરંતુ અહીં જો તમે ડબલ બોન્ડ ટર્મિનલ કરશો તો અમે જોયું છે કે ફોર્માલ્ડિહાઇડ

રચશે

તેથી બીજું સંયોજન ફોર્માલ્ડિહાઇડ બનશે હવે અમે ઘટાડાના ઓક્સિડેશનના કેટલાક સામાન્ય ઉદાહરણોની ચર્ચા કરીએ છીએ

જેથી આ એલોયાઇડ જૂથની તુલના કરી શકાય.

એલ્કીન માટે અને અમે આ સ્થિતિ જાણીએ છીએ

તેથી ઝીંક આ રાસાયણિક છે

ક્લેમેન્ટાઇન કન્ડિશન ઝીંક એમલગમ છે CL એ એસિડ કન્ડિશન્ડ છે મૂળભૂત

સ્થિતિ જ્વાળામુખી જે આપણે જાણીએ છીએ તે ઘટાડો આપણે જાણીએ છીએ સોડિયમ આયોડાઇડ અથવા લિથિયમ એલ્યુમિનિયમ

હાઇડ્રાઇડ અને d

તેથી અહીં તમે હશે

ટોર્સિલ ગ્રૂપ ટ્રાન્સિટ કોલોઇડલ મૂકવું પડશે અને પછી ઓહ જૂથને એલ્કીનમાં દૂર કરી શકાય છે

પછી લિથિયમ એલ્યુમિનિયમ હાઇડ્રાઇડ અથવા સોડિયમ બોરાઇડ બીજું આ છે

તેથી આ સંતુલન નથી

માત્ર રૂપાંતરણ આલ્કોહોલને 1d1d કહો એસિડમાં

તેથી ગૌણ આલ્કોહોલ સમાન છે.

અહીં ઓક્સિડેશન એસિડથી કેટોનમાં થઈ રહ્યું છે

તેઓ એસિડ ક્લોરાઇડથી કેટોમાં થાય છે

તેથી આ શું હશે એ રેજેનમેન સ્થિતિ છે

h2 પેલેડિયમ bsf4 શું હશે bb pcc હોઈ શકે છે કદાચ c તે લિથિયમ એલ્યુમિનિયમ

હાઇડ્રાઇડ હશે અથવા સોડિયમ બોરોઇડ શું હશે? આગળ આ ફરીથી દોરો જેથી a હશે હાઇડ્રોજન પેલેડિયમ સલ્ફેટ પેલેડિયમ bs

સપોર્ટ માફ કરશો પેલેડિયમ ba સપોર્ટ

b pcc હશે c લિથિયમ એલ્યુમિનિયમ હાઇડ્રાઇડ અથવા સોડિયમ ક્લો હશે રાઇડ d હશે c પેરોક્સાઇડ અથવા h to

શીયર ઓક્સિડેશન માટે શું હશે e તમે સંલગ્ન એસિડ ક્લોરાઇડ

હશે તમે લખી શકો છો f હશે r ડેશ mgbr પછી એસિડિક વોટર કપ શું હશે gg

હશે બે સમકક્ષ r ડેશ બિઝ થીટા અને શું હશે તમે ક્યુબ રેટ અથવા કેડમિયમ મૂકી શકો છો
તેથી ક્યુબ રેટ
સૌથી વધુ લોકપ્રિય છે
તેથી તમારો આભાર

Prutor@iitk