

આ સમસ્યા નિવારણ સત્રમાં iit પોલમાં આપ સૌનું સ્વાગત છે

અમે

એલ્ડીહાઇડ કેટોન્સ અને કેપેસિટી એસિડની વિભાવના આધારિત સમસ્યાઓને આવરી લેવા કારણ કે તમે બધા સારી રીતે જાણો છો કે એલ્ડીહાઇડ કેટોન્સ અને

કાર્બોક્સલિક એસિડ અથવા સંયોજનોના મહત્વના વર્ગો તેઓ કૃત્રિમ રસાયણશાસ્ત્રમાં વ્યાપક ઉપયોગિતાઓ શોધે છે અમે પ્રયાસ કરીશું.

એલ્ડીહાઇડ્સ અને કીટોન્સ અને કોપર સ્વીક એસિડની તૈયારી અને પ્રતિક્રિયાઓ સાથે મોટાભાગની સમસ્યાઓને આવરી લે છે તેથી ચાલો ઓઝોન સાથે સંયોજન a ની પ્રતિક્રિયા સાથે શરૂ કરીએ

અને ત્યારબાદ જસત અને પાણી x અને y બંને x અને y બંને પરીક્ષણમાંથી હકારાત્મક હેલો દર્શાવે છે જ્યારે માત્ર x હકારાત્મક સહિષ્ણુતા દર્શાવે છે અને હેલિક્સ ટેસ્ટ આ પરમાણુ ફોર્મ્યુલામાંથી અલ્પવિરામ x અને y ઓળખે છે તમે સમજી શકો છો કે તે એક એલ્ડીન છે કારણ કે તે cn $h2n$ સામાન્ય સૂત્ર સાથે વિભાજિત થાય છે હવે ચાલો x અને y બંને ઉત્પાદનોના ગુણધર્મો જોઈએ જે હકારાત્મક હેલોફોર્મ ટેસ્ટ દર્શાવે છે.

એટલે કે બંને સંયોજનોમાં મિથાઇલ

જૂથ છે જે કાર્બોનિલ જૂથ સાથે બંધાયેલ છે વધુમાં સંયોજન x હકારાત્મક કોલમ બતાવે છે

અને તણાવ એટલે કે તે એલ્ડીહાઇડ છે એકવાર જો આપણે x નું માળખું જાણીએ તો આપણે

y ની રચના લખવાનો પ્રયત્ન કરી શકીએ છીએ, આપણે પહેલેથી જ જાણીએ છીએ કે તેમાં એક મિથાઇલ જૂથ છે જે કાર્બોનિક જૂથ સાથે બંધાયેલું છે,

આપણે બાકીના ત્રણ કાર્બન અણુ ઉમેરવા પડશે.

આ બે સંયોજનોમાંથી y હશે હવે તમે

ઓલેફિનનું બંધારણ લખવાનો પ્રયાસ કરી શકો છો જેમ કે આગલી સમસ્યા પર જતાં પહેલાં એલ્ડીનનું માળખું છે,

ચાલો જોઈએ આ રૂપાંતરનું મિકેનિઝમ

વિશ્લેષણ એક મહત્વપૂર્ણ પરિવર્તન કાર્બનિક સંશ્લેષણ છે.

એલ્ડીન જે ઓઝોન સાથે એક અલ્પવિરામ ત્રણ ચક્રના ઉમેરામાંથી પસાર થઈ શકે છે જેથી યક્રીય મધ્યવર્તી ઉત્પન્ન થાય જે સ્થિર નથી જે કાર્બોનિલ અને કાર્બોનિલ ઓક્સાઇડનું મિશ્રણ ઉત્પન્ન કરવા માટે રેટ્રો એક અલ્પવિરામ ત્રણ ચક્ર ઉમેરામાંથી પસાર થાય છે આ એક અલ્પવિરામ ત્રણ ચક્ર ઉમેરામાંથી પસાર થઈ શકે છે કારણ કે આ હોઈ શકે છે.

લખેલું છે કે

એકવાર તમે આને બનાવ્યા પછી

તમે ઓસ્ટેનાઇટ કરી શકશો, આ પ્રતિક્રિયાની સ્થિતિ પર આધાર રાખે છે

જ્યારે તમે ઝીનનો ઉપયોગ કરો ત્યારે આ પ્રતિક્રિયામાં તમે કાર્બોનિલ સંયોજનમાં રૂપાંતરિત કરી શકો છો c પાણીમાં તે

ઓસ્ટેનાઇટને એલ્ડીહાઇડમાં ઘટાડી શકે છે આ કિસ્સામાં જ્યારે તમે પાણીમાં ઝીંક

ઝીંક ઓક્સાઇડમાં રૂપાંતરિત થઈ જશે અને તે ઝીંકની જગ્યાએ એલ્ડીહાઇડમાં ઘટશે ત્યારે તમે ડાયમેથાઇલ સલ્ફાઇડનો પણ ઉપયોગ કરી શકો છો

જેનું ઓક્સિડાઇઝ થઈને ડાયમેથાઇલ સલ્ફોક્સાઇડ થઈ જશે અને તમે એલ્ડીહાઇડ મેળવવામાં સમર્થ હશે

તમે હાઇડ્રોજન પેરોક્સાઇડનો ઉપયોગ પણ કરી શકો છો જ્યારે તે ઓક્સિડેટીવ ક્લીવેજ દ્વારા ફોર્મિક એસિડમાં રૂપાંતરિત થશે

જેથી જ્યારે તમારી પાસે એલ્ડીન હોય જે એક અલ્પવિરામ ત્રણ ચક્ર ઉમેરામાંથી પસાર થઈ શકે છે

આ મધ્યવર્તી આપવા માટે જે સ્થિર નથી આ રેટ્રો એક અલ્પવિરામમાંથી પસાર થઈ શકે છે

આ કાર્બોનિલ ડેરિવેટિવ આપવા માટે ત્રણ ચક્ર ઉમેરણો એકવાર આપણી પાસે આ હોય ત્યારે આ

વધુ પ્રતિક્રિયા હેઠળ જવાળામુખી આપે છે જે કાર્બોનાઇલ સંયોજનમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે છે

જે પાણીમાં ઝીંકનો ઉપયોગ કરીને અથવા ડાયમિથાઇલ સલ્ફાઇડ અથવા હાઇડ્રોજન પેરોક્સાઇડનો ઉપયોગ કરીને

એલ્ડીહાઇડ કેટોન અને કાર્બોક્સલિક એસિડ બનાવે છે.

જ્યારે પણ તમારી

પાસે મિથાઇલ જૂથ હોય કે જે કાર્બોનિલ જૂથ સાથે બંધાયેલ હોય ત્યારે ફોર્મ પરીક્ષણ કરો તેને કાર્બોક્સલિક એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ કરી શકાય છે

જ્યારે તમે સોડિયમ હાઇપો હેલાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો ત્યારે તે હેલો ફોર્મમાં રૂપાંતરિત થશે

અને કોપર સ્લિક એસિડ સહિષ્ણુતા અને ભરણના સંદર્ભમાં

ટેસ્ટ ટોલરન્સ રીએજન્ટ જલીય સિલ્વર નાઇટ્રેટ સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ અને એમોનિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ દ્રાવણમાંથી બનાવી શકાય છે જ્યારે

તમે બંધાને મિશ્રિત કરો છો અને તમે રચના કરી શકો છો.

આ કોમ્પ્લેક્સ એકવાર તમારી પાસે આ હોય

ત્યારે જ્યારે તમે એલ્ડીહાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો અને તે કાર્બોક્સલિક એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ થઈ જશે

ઉદાહરણ તરીકે જ્યારે તમે એસીટાલ્ડીહાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો ત્યારે તે એસિટિક એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ થઈ જશે અને સિલ્વર એક ઘટીને શૂન્ય થઈ જશે

તેથી તમારે

બેનો ઉપયોગ કરવો પડશે સહિષ્ણુતા રીએજન્ટની સમકક્ષ સિલ્વર એક ઘટીને શૂન્ય શૂન્ય થઈ જશે આ વારંવાર આપણે પરમાણુમાં કાર્યાત્મક જૂથની હાજરી શોધવા માટે ઉપયોગ કરીએ છીએ આનો ઉપયોગ આપણે પહેલાથી જ કાર્યાત્મક જૂથના નિર્ધારણ માટે કરીએ છીએ તે જ રીતે આપણે ફિલિંગ રીએજન્ટનો પણ ઉપયોગ કરી શકીએ છીએ જેમાંથી બનાવવામાં આવે છે કોપર સલ્ફેટ સોલ્યુશન અને સોડિયમ પોટેશિયમ

ટારટેરિક એસિડનું મીઠું અને જ્યારે તમે આ કોપર 2 પર પ્રતિક્રિયા કરશો ત્યારે તમે કોપર 2 કોમ્પ્લેક્સ બનાવી શકશો એલ્ડીહાઇડ સાથે કોમ્પ્લેક્સ તે કાર્બોક્સલિક એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ થઈ શકે છે પછી કોપર 2 ઘટાડીને કોપર 1 થઈ જશે કારણ કે અવક્ષેપથી લાલ થઈ જશે અહીં તમારે કોપરના બે સમકક્ષ કોપરનો ઉપયોગ કરવો પડશે

તેને કોપર વન ઓક્સાઇડમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય

છે આ સામાન્ય પરીક્ષણો શોધવા માટે વપરાય છે પહેલાથી જ કાર્યશીલ જૂથમાંથી

હવે ચાલો આગળની સમસ્યા તરફ આગળ વધીએ કાર્બોનિલ સંયોજનોના નીચેના સેટની

ન્યુક્લિયોફાઇલ તરફ પ્રતિક્રિયાશીલતાના ક્રમમાં જો તમે અહીં જુઓ તો કાર્બોનિલ સંયોજનોના બે સેટ છે જેમાં પ્રથમ

બેન્ઝાલ્ડીહાઇડ અને અવેજી બેન્ઝાલ્ડીહાઇડનો સમાવેશ થાય છે.

પહેલાથી કાર્યરત જૂથની ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટી શોધવા માટે જો તમે અહીં જુઓ તો તમારી

પાસે પેરા પોઝિશન પર મિથાઇલ જૂથ છે.

અહીં તમારી પાસે નાઇટ્રો જૂથ છે કારણ કે તમે બધા

સારી રીતે જાણો છો કે મિથાઇલ જૂથ સુગંધિત સિસ્ટમમાં ઇલેક્ટ્રોનનું દાન કરી શકે છે તે ઘટાડી શકે છે.

કાર્બોનિલ જૂથની ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટી બીજી તરફ નાઇટ્રો જૂથ એ ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડવા માટેનું અવેજ છે

તે ઓલ્ડ જૂથમાંથી ઇલેક્ટ્રોન ખેંચી શકે છે જો તમે બેન્ઝાલ્ડીહાઇડના કાર્બન જૂથની ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટીની તુલના કરો તો આની

ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટી

પહેલેથી જ ઘટી ગઈ છે કારણ

કે મિથાઇલ જૂથની ઇલેક્ટ્રોન દાન કરવાની ક્ષમતાને કારણે બેની સરખામણીમાં એક વધુ ઇલેક્ટ્રોફિલિક હશે

હવે ચાલો જોઈએ બેન્ઝાલ્ડીહાઇડ અને ચાર નાઇટ્રોબેન્ઝાલ્ડીહાઇડ આ

છે.

વધુ ઇલેક્ટ્રોફિલિક કારણ કે નાઇટ્રો જૂથની ઇલેક્ટ્રોન પાછી ખેંચી લે છે તેથી તે

પ્રકૃતિમાં વધુ ઇલેક્ટ્રોફિલિક હશે જેથી

આ પરમાણુઓમાં અગાઉના કાર્યાત્મક જૂથની ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટીનો આ ક્રમ છે

તેથી જ્યારે તમે

ન્યુક્લિયોફાઇલની પ્રતિક્રિયાશીલતાને જોશો ત્યારે તમે જાણો છો કે ન્યુક્લિયોફાઇલ વધુ ઇલેક્ટ્રોફિલિક પ્રકૃતિ તરફ વધુ પ્રતિક્રિયાશીલ હશે

તેથી આ કાર્બોનિલ સંયોજન તરફ ન્યુક્લિયોફાઇલની પ્રતિક્રિયાશીલતાનો ક્રમ

સમાન હશે અને આ એલ્ડીહાઇડ ત્રણ વધુ ઇલેક્ટ્રોફિલિક હોવાથી

આ બંનેની તુલના વધુ પ્રતિક્રિયાશીલ હશે.

પછી બેન્ઝાલ્ડીહાઇડ વધુ પ્રતિક્રિયાશીલ હશે.

પ્રતિક્રિયાશીલ ચાર મિથાઇલ બેન્ઝાલ્ડ હશે હાઇડ આ એલ્ડીહાઇડ્સની ન્યુક્લિયોફાઇલ તરફ પ્રતિક્રિયાશીલતાનો ક્રમ છે હવે ચાલો આ

એલિફેટિક કાર્બોનિલ સંયોજનને જોઈએ જો તમે

આ કાર્બોનિલ જૂથની ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટી આની સાથે સરખાવો અને તમારી પાસે અહીં હાઇડ્રોજન છે

અહીં હાઇડ્રોજનને મિથાઇલ જૂથ સાથે બદલવામાં આવ્યો છે જે આપી શકે છે

કાર્બોનિલ કાર્બન તરફ વધુ ઇલેક્ટ્રોન ધનતા

તેથી એલ્ડીહાઇડના આ કાર્બનની સરખામણીમાં આ કાર્બોનિલ કાર્બનની ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટી

ઓછી થઈ ગઈ છે જો તમે આ કાર્બોનિલ જૂથની ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટીની સરખામણી આ સાથે

કરો અને આ મેથોક્સી જૂથ મિથાઇલ જૂથની સરખામણીમાં વધુ ઇલેક્ટ્રોન ધનતા આપી શકે છે.

આ કાર્બોનિલની ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટી તેની સરખામણીમાં વધુ ઓછી થઈ છે

તેથી જો તમે કાર્બોનિલ જૂથની ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટી જોશો તો તે ઓસ્ટ્રલ ત્રિજ્યાનો આ ક્રમ હશે આ

કાર્બન આ કેટો કાર્બોનિલ જૂથની તુલનામાં વધુ ઇલેક્ટ્રોફિલિક

છે જે એસ્ટરના આ કાર્બોનિલ જૂથની તુલનામાં વધુ વિદ્યુત રીતે છે પરમાણુ

તેથી ની પ્રતિક્રિયાશીલતા

આ કાર્બોનિલ સંયોજન તરફનો ન્યુક્લિયોફાઇલ નીચે મુજબ હશે

કેટો જૂથની તુલનામાં ખરેખર વધુ પ્રતિક્રિયાશીલ હશે જે એસ્ટર જૂથની તુલનામાં વધુ પ્રતિક્રિયાશીલ છે હવે ચાલો હવે પછીની સમસ્યા પર જઈએ કે સંયોજનનું હાઇડ્રોજનેશન જેમાં પરમાણુ સૂત્ર C_7H_5OCl નો ઉપયોગ કરીને K_1 મોલેક્યુલર ફોર્મ્યુલા ઉત્પન્ન કરે છે C_7H_6O કમ્પાઉન્ડ a with $dimethylcatmin$ એ m આપે છે જે એક હકારાત્મક $haloform$ ટેસ્ટ બતાવે છે akl અને m જો તમે કમ્પાઉન્ડ જુઓ તો a $dimethyl$ $cation$ સાથે m એ એસોસિયેટ ફોસ્ફેટ હેલોફોર્મ ટેસ્ટ આપે છે જેનો અર્થ છે કે તેમાં મિથાઇલ ગ્રુપ છે જે મિથાઇલ ગ્રુપ કાર્બોનીલ ગ્રુપ સાથે બંધાયેલ છે તેમાંથી તમે સરળતાથી બેન્ઝિલ ક્લોરાઇડ તરીકે સંયોજન a નું માળખું શોધી શકો છો જ્યારે તમારી પાસે બેન્ઝિલ ક્લોરાઇડ હોય ત્યારે જ્યારે તમે ડાયમિથાઇલ કેડમિયમ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો ત્યારે તમે એસ્ટ્રોફેનોન બનાવી શકશો જે તમને અહીં ડાયમિથાઇલકેડમિયમના 0 .

5 સમકક્ષ જોઈએ છે

અને કેડમિયમ જે કેડિયમમાં રૂપાંતરિત થશે.

ક્લોરાઇડ હળવો રીએજન્ટ છે તે

આ એસ્ટ્રોફેનોન સાથે વધુ પ્રતિક્રિયા કરશે નહીં હવે આપણે સ્ટ્રેટને શોધી શકીએ છીએ

જ્યારે તમે પેરીયમ સલ્ફેટમાં પેલેડિયમનો ઉપયોગ કરીને હાઇડ્રોજનેશન કરો છો ત્યારે 1 નું $ucture$ એ એલ્ડીહાઇડમાં ઘટાડી દેવામાં આવશે જેને કોસ તરીકે ઓળખવામાં આવે છે અને એક ઘટાડી જ્યારે તમારી પાસે એરિલ અથવા હેટરોએરિલ એસિડ ક્લોરાઇડ હોય ત્યારે તમે પેલેડિયમનો ઉપયોગ કરીને હાઇડ્રોજનેશન કરવાનો પ્રયાસ કરી શકો છો જે બારમાં સપોર્ટેડ છે.

સલ્ફેટ

આ પ્રતિક્રિયાના માર્ગ પર ખૂબ જ નિર્ણાયક દેખાવ છે.

પેલેડિયમ શૂન્ય

આ એસિડ ક્લોરાઇડ સાથે ઓક્સિડેટીવ ઉમેરામાંથી પસાર થાય છે આ પેલેડિયમ બે મધ્યવર્તી જે

હાઇડ્રોજન સાથે પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થાય છે જે ઉત્પ્રેરક ચક્રને પૂર્ણ કરવા માટે એલ્ડીહાઇડ આપવા માટે ઘટાડાના નિર્મૂલનમાંથી પસાર થાય છે

જો તમે અહીં જુઓ તો તેમાં એક ભાગ રિડ્યુક્શનનો સમાવેશ થાય છે.

એસિડ ક્લોરેટિવ એલ્ડીહાઇડનું તમારે યાદ રાખવાનો પ્રયાસ કરવો પડશે

કે પેલેડિયમ એ ફર્મા સલ્ફેટ સમર્થિત હોવું જોઈએ પછી તમે ઉત્પાદન તરીકે પહેલા

આપવા માટે હાઇડ્રોજનેશન પ્રતિક્રિયા હાથ ધરી શકો છો હવે ચાલો આગળના ઉદાહરણ

પર જોઈએ નીચેના કાર્બોક્સિલિક એસિડની એસિડિટીના વધતા ક્રમ શું

કાર્બોક્સિલિક એસિડના બે સેટ છે જેમાં પ્રથમનો સમાવેશ થાય છે બેન્ઝોઇક એસિડ અને તેના ડેરિવેટિવ્સ તમે

આ કોપોસિટ એસિડને જુઓ છો જેમ કે આપણે અહીં એલ્ડીહાઇડસની ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટી જોઈ છે બેન્ઝોઇક

એસિડમાં મિથાઇલ સબસ્ટિટ્યુઅન્ટ છે અહીં યોથા સ્થાને નાઇટ્રો સબસ્ટિટ્યુઅન્ટ છે કારણ કે આપણે અગાઉ જોયું છે

કે મિથાઇલ ગ્રુપ એરોમેટિકને ઇલેક્ટ્રોન આપી શકે છે.

સિસ્ટમ બીજા શબ્દોમાં કહીએ તો તે

આ કાર્બોક્સિલિક એસિડની એસિડિટીને ઘટાડી શકે છે બીજી તરફ નાઇટ્રો જૂથ

નાઇટ્રો જૂથના ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડવાની પ્રકૃતિને કારણે સિસ્ટમમાંથી ઇલેક્ટ્રોન ખેંચી શકે છે,

તેથી આ ક્ષમતાના એસિડની એસિડિટી

બેન્ઝોઇક એસિડની તુલનામાં વધુ હશે.

આ ચાર મિથાઇલ બેન્ઝોઇક એસિડ સાથે બેન્ઝોઇક એસિડની એસિડિટીની તુલના કરો આ ઓછી એસિડિક હશે કારણ કે મિથાઇલ જૂથ સુગંધિત રિંગ દ્વારા

ક્ષમતા એસિડને ઇલેક્ટ્રોન ઘનતા આપી શકે છે જેથી

આ કાર્બોક્સિલિક એસિડની એસિડિટીના ક્રમ નીચે મુજબ હશે ત્રણ વધુ એસિડિક હશે

જેની સરખામણી સાચી સાથે સરખામણી કરતાં વધુ એસિડિક હશે હવે ચાલો એલિફેટિક ક્ષમતા એસિડ ફ્લોરો જોઈએ એસિટિક

એસિડ ક્લોરોએસેટિક એસિડ અને

બ્રોમોસ્ટિક એસિડ અને જો તમે જોશો કે ફ્લોરલ સબસ્ટિટ્યુઅન્ટની ઇલેક્ટ્રોન પાછી ખેંચી લેતી પ્રકૃતિ

ક્લોરો સબસ્ટિટ્યુઅન્ટની સરખામણીમાં વધારે છે જે બ્રોમો સબસ્ટિટ્યુઅન્ટની સરખામણીમાં વધુ છે

તેથી કાર્બોક્સિલિક એસિડની એસિડિટી આ ક્રમમાં ફ્લોરોએસેટિક એસિડ વધુ હશે.

ક્લોરોએક્ટિક એસિડની સરખામણીમાં જે હેલોજન અવેજીની ડ્રોઇંગ પ્રકૃતિ સાથેના ઇલેક્ટ્રોનને કારણે બ્રોમોક્લિવનિક એસિડની તુલનામાં વધુ એસિડિક હશે

, હવે ચાલો આપણે પ્રતિક્રિયાઓની શ્રેણી જોઈએ

જેમાં પ્રથમમાં ક્રોમલ ક્લોરાઇડ સાથે ટોલ્યુએનની પ્રતિક્રિયાનો સમાવેશ થાય છે.

મધ્યવર્તી

તેથી જ્યારે તમે ક્રોમલ ક્લોરાઇડ સાથે ઓલિવિન પર પ્રતિક્રિયા કરો છો

અને તમે આ ક્રોમિયમ ક્રોમ્લેક્સ બનાવશો.

જ્યારે તમે હાઇડ્રોલિસિસ કરશો ત્યારે તે

એલ્ડીહાઇડમાં રૂપાંતરિત થશે અને એકટોર્મ તરીકે ઓળખવામાં આવે છે

તેથી એલ્ડીહાઇડ એમાઇન સાથે પ્રતિક્રિયા પસાર કરી શકે છે અહીં તમારી પાસે બે પ્રકારના નહ2 છે

એક છે કાર્બોનિલ જૂથ સાથે બંધાયેલ અન્ય એક નાઇટ્રોજન સાથે છે જો તમે જુઓ તો આ વધુ

ન્યુક્લિયોફિલ છે $i11ic$ આ ઊર્જા સાથે સરખામણી કરે છે કારણ કે આ કાર્બોનિલ જૂથ સાથે બંધાયેલ છે તે આ સંયોજનને રસાયણયુક્ત

રીતે આપવા માટે નિર્જલીકરણ દ્વારા ઉમેરાઈ શકે છે આ

વધુ ન્યુક્લિયોફિલિક નહ2 આ રોગપ્રતિકારક ડેરિવેટિવ્સ આપવા માટે નિર્જલીકરણ દ્વારા અનુસરવામાં આવી શકે છે

અને જો તમે અહીં જુઓ તો આ પ્રતિક્રિયામાં સામેલ છે હવે આને આપવા માટે બે અલ્પવિરામ ત્રણ

સિગ્મા ટ્રાન્સિફ પુનઃ ગોઠવણીમાંથી પસાર થઈ શકે છે જેથી તે આ ક્રોમિયમ ક્રોમ્લેક્સ આપવા માટે ક્રોમલ ક્લોરાઇડના અન્ય સમકક્ષ

સાથે વધુ પ્રતિક્રિયા હેઠળ આવી શકે

, એકવાર અમારી પાસે આ હોય જે

એલ્ડીહાઇડ આપવા માટે હાઇડ્રોલિસિસને પૂર્વવત્ કરી શકે છે આ બધી હવા સાથે વધુ પ્રતિક્રિયા આપી શકે છે આ

એમાઇન આ રોગપ્રતિકારક ડેરિવેટિવ્સ આપવા માટે એ જ રીતે ટૌરિન પણ એસિટિક એનહાઇડ્રાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા

આપી શકે છે બેન્ઝીન ડાયસ્ટેટ આપવા માટે ક્રોમિયમ પેરોક્સાઇડની હાજરી અને બેન્ઝેલડર આપવા માટે હાઇડ્રોલાઇઝ કરી શકાય

છે

કારણ કે ઉત્પાદન તરીકે આગળના ઉદાહરણમાં

બેન્ઝીન ch બોન્ડ ક્લોરીન પ્રકાશનું સંકલન શામેલ છે.

ક્લોરિન રેડિકલ આપવા માટે હોમોલિટીક ક્લીવેજમાંથી પસાર થવું જ્યારે તમે પાણી સાથે રીફ્લેક્સ કરો છો ત્યારે બેન્ઝોઇલ ક્લોરાઇડ

આપવા માટે ch બેન્ઝીન ch બોન્ડ સાથે પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે જ્યારે તે

એકસાથે રૂપાંતરિત થઈ શકે છે કારણ કે જ્યારે તમારી પાસે ક્લોરિન રેડિકલ હોય ત્યારે તે બેન્ઝોઇલ રેડિકલ આપવા માટે બેન્ઝીન

સીએચ બોન્ડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે.

જે બેન્ઝીલ ક્લોરાઇડ આપવા માટે અન્ય ક્લોરિન રેડિકલ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે

તે જ રીતે આ અન્ય રેડિકલ સાથે વધુ પ્રતિક્રિયા આપી

શકે છે જ્યારે તમે આ રચના કરો ત્યારે તમે બેન્ઝીલ ક્લોરાઇડ બનાવી શકશો

જે જ્યારે તમે પાણી સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો અને પ્રતિબિંબિત કરો છો અને તમે

બેન્ઝાલેટા રચવા માટે સમર્થ હશો ઉત્પાદન તરીકે અહીં બેન્ઝીનનું

ઓસ્ટ્રોફેનોન અને બેન્ઝીલમાં રૂપાંતર આપવામાં આવ્યું છે તે કોપર વન ક્લોરાઇડ અને એનહાઇડ્રસ એલ્યુમિનિયમ ક્લોરાઇડની

હાજરીમાં કાર્બન મોનોક્સાઇડ અને હાઇડ્રોક્લોરિક એસિડનો ઉપયોગ કરીને પરિપૂર્ણ કરી શકાય છે જેને ગેટરમેન કોય પ્રતિક્રિયા તરીકે

ઓળખવામાં આવે છે આ પ્રતિક્રિયામાં કોપર ક્લોરાઇડ

મદદ કરે છે.

ક્રોમલ ક્લોરાઇડ બનાવવા માટે કાર્બન મોનોક્સાઇડ હાઇડ્રોક્લોરિક એસિડ સાથે પ્રતિક્રિયા આપે

છે કોપર વન ક્લોરાઇડની હાજરી એકવાર તમે આ બનાવો પછી થર્મલ ક્લોરાઇડ આપો આ ગેસોલિન કાર્બોક્ષિશન

આપવા માટે નિર્જળ એલ્યુમિનિયમ ક્લોરાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે જે ઇલેક્ટ્રોફાઇલને એક્સેસ કરે છે

જે સુગંધિત ઇલેક્ટ્રોફિલિક અવેજી દ્વારા બેન્ઝોલાઇડને ઉત્પાદન તરીકે આપવા માટે સુગંધિત રિંગ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે.

તેવી જ રીતે અહીં તમે એસિટાઇલ સાથે પ્રતિક્રિયા કરવાનો પ્રયાસ કરી શકો છો.

નિર્જળ એલ્યુમિનિયમ ક્લોરાઇડની હાજરીમાં ક્લોરાઇડ અને તમે

ઓસ્ટ્રોફેનોલને ઉત્પાદન તરીકે બનાવવા માટે સમર્થ હશો.

આને ફ્રિડેલ ક્રોપ્સ રિએક્શન ફ્રિડેલ ક્રોપ્સ ઓસિલેશન રિએક્શન તરીકે ઓળખવામાં આવે છે જ્યારે પણ તમારી પાસે એસિડ

ક્લોરાઇડ હોય ત્યારે જ્યારે તમે લેવિસ એસિડ જેમ કે એનહાઇડ્રસ એલ્યુમિનિયમ ક્લોરાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરવાનો પ્રયાસ કરો છો

ત્યારે

તમે એસીટીલીન કાર્બોક્ષિશન રચવામાં સક્ષમ થાઓ જે કેટોનને ઉત્પાદન તરીકે આપવા માટે સુગંધિત ઇલેક્ટ્રોફિલ અવેજીમાં પસાર

થઈ શકે છે

, આગળના ઉદાહરણમાં નાઇટ્રિલનું કેટોનમાં રૂપાંતર સામેલ છે

અને

જ્યારે તમે પાતળા ક્લોરાઇડની હાજરી સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો ત્યારે બે પગલાની પ્રક્રિયા દ્વારા એલ્ડીહાઇડ નાઇટ્રલને એલ્ડીહાઇડમાં

રૂપાંતરિત કરી શકાય છે.

hc1 તમે

ઇમ્યુન ઇન્ટરમીડિયા રચવા માટે સક્ષમ હશે એકવાર તમે આ બનાવશો ત્યારે તે પાતળા ક્લોરાઇડને પાતળા ટેટ્રાક્લોરાઇડમાં રૂપાંતરિત કરવામાં આવશે, આને

હાઇડ્રોલિસિસ દ્વારા એલ્ડીહાઇડમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય છે અને સ્ટીવન્સ પ્રતિક્રિયા તરીકે ઓળખવામાં આવે છે તેથી જ્યારે પણ તમારી પાસે નાઇટ્રાઇલ હોય છે જેને એમાઇનમાં ઘટાડી શકાય છે ત્યારે રોગપ્રતિકારક શક્તિ એલ્ડીહાઇડમાં હાઇડ્રોલાઇઝ્ડ થઈ શકે છે જે જાણીતું છે.

ટીન ક્લોરાઇડના સ્થાને સ્ટીવન્સ પ્રતિક્રિયા તરીકે તમે ડાયસોમીટર એલ્યુમિનિયમ હાઇડ્રાઇડનો પણ ઉપયોગ કરી શકો છો ઉદાહરણ તરીકે જ્યારે તમે નાઇટ્રાઇલ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો ત્યારે તમે રોગપ્રતિકારક સંકુલ રચવા માટે સમર્થ હશે જ્યારે તમે હાઇડ્રોલિસિસ કરો છો ત્યારે તમે

ઉત્પાદન તરીકે એલ્ડીહાઇડ ઉત્પન્ન કરી શકશો.

ટીન ક્લોરાઇડ અને એચસીએલ અથવા ડાઇ બોલનો ઉપયોગ કરીને

તમે નાઇટ્રાઇલને એમાઇન કોમ્પ્લેક્સમાં ઘટાડવાનો પ્રયાસ કરી શકો છો કે જે વધુ હાઇડ્રોલાઇઝ્ડ કરી શકાય છે જેથી બધી હવાને ઉત્પાદન તરીકે આપવામાં આવે.

જ્યારે તમે મિથાઇલ મેગ્નેશિયમ બ્રોમાઇડ

સાથે પ્રતિક્રિયા કરો ત્યારે જ્યારે તમે અર્હો ગ્રિનાર્ડ રીએજન્ટ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો તે આ નિકટવર્તી ડેરિવેટિવ્ઝ

ઉત્પન્ન કરવા માટે નાઇટ્રિલ જૂથ સાથે વધારાની પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે

જે જ્યારે તમે પાણી સાથે પ્રતિક્રિયા કરશો ત્યારે તે કેટોન એસમાં રૂપાંતરિત થઈ જશે.

o નાઇટ્રિલને પાછળના પ્રદેશ સાથે પ્રતિક્રિયા કરીને કેટોનમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય છે

અને હાઇડ્રોલિસિસ દ્વારા અનુસરવામાં આવે છે, બીજી તરફ તમે

ડિબોલ અથવા ટીન ક્લોરાઇડનો ઉપયોગ કરીને નાઇટ્રાઇલને એમાઇનમાં ઘટાડી શકો છો જે રોગપ્રતિકારક શક્તિને એલ્ડીહાઇડમાં હાઇડ્રોલાઇઝ કરી શકે છે હવે યાવો આ ઉદાહરણ જોઈએ જ્યાં તમારી પાસે કોપર છે.

જેમ કે એસિડ તેમજ એસ્ટર જૂથ જો તમે આ સંયોજનને જોશો તો તેમાં

ચિરલ સેન્ટર છે અને ચિરલ સેન્ટર અકબંધ છે કોપાસિલિક એસિડ પસંદગીયુક્ત રીતે ઘટાડી દેવામાં આવે છે

તેથી જ્યારે તમે ડાયબોરેનનો ઉપયોગ કરો છો ત્યારે તે

કાર્બોક્સિલિક એસિડને અસર કર્યા વિના પસંદગીપૂર્વક ઘટાડી શકે છે.

એસ્ટર ગ્રૂપ અમે અન્ય રેડિયેશનનો ઉપયોગ કરીએ છીએ જેમ કે લિથિયમ

એલ્યુમિનાઇઝ્ડ તે તમારા પસંદગીના આ કોપર સ્વિક એસિડના ઘટાડા માટે અહીં ક્ષમતા એસિડ અને એસ્ટર બંનેને ઘટાડી શકે છે

એસ્ટર જૂથને અસર કર્યા વિના તમે ડાયબોરેનનો ઉપયોગ કરી શકો છો આ કાર્બોક્સિલિક એસિડને આલ્કોહોલમાં ઘટાડી શકે છે.

એક આ લેક્ટોનને ઉત્પાદન તરીકે આપવા માટે

એસ્ટર જૂથ સાથે ઇન્ટ્રામોલેક્યુલરલી પ્રતિક્રિયા આપી શકાય છે આ કેમોસેલેક્ટીવ માટેનું ઉદાહરણ છે એકવાર તમે આ આલ્કોહોલ બનાવ્યા પછી

એક રિડ્યુસિંગ એજન્ટ તરીકે ડાયબોરેનનો ઉપયોગ કરીને પ્રેશર એસ્ટરમાં રિડક્શન એસિડને પસંદગીયુક્ત રીતે ઘટાડી શકાય છે,

જે આ લેક્ટોનને ગરમ કરવા હેઠળ એસિડની પ્રક્રિયામાં આપવા માટે ઇન્ટ્રામોલેક્યુલરલી સાયકલાઇઝ કરી શકાય છે

, આગળના ઉદાહરણમાં ઓસ્ટિઓફેનોનને અલ્કેન

કરવા માટે કેટોનના ઘટાડાનો સમાવેશ થાય છે.

એથિલ બેન્ઝીનમાં ઘટાડી

થાય છે જે બેન્ઝોઇક એસિડમાં વધુ ઓક્સિડાઇઝ્ડ કરવામાં આવ્યો છે, બેન્ઝોઇક એસિડ પણ બ્રોમોબેન્ઝીનમાંથી ઉત્પન્ન થઈ શકે છે.

આપણે આ રૂપાંતરણ માટે યોગ્ય રીએજન્ટ્સ શોધવાના છે કેટોન અથવા કાર્બોનિલ સંયોજનને ક્લેમેન્ટાઇન રિડક્શન દ્વારા હાઇડ્રોકાર્બનમાં સરળતાથી ઘટાડી શકાય છે.

એચસીએલની હાજરી જે

એલ્ડીહાઇડ અને કીટોનને હાઇડ્રોકાર્બનમાં ઘટાડી શકે છે જેને ક્લેમેન્સ તરીકે ઓળખવામાં આવે છે અને વૈકલ્પિક રીતે ઘટાડીને તમે હાઇડ્રોકાર્બનમાં કેટોનને પણ ઘટાડી શકો છો

જૂના ધર્ષણ ઘટાડાની મદદથી જેમાં હાઇડ્રોજન બનાવવા માટે હાઇડ્રોજન સાથેની પ્રતિક્રિયાનો સમાવેશ થાય છે

એકવાર તમે હાઇડ્રો જીન બનાવ્યા પછી આ થઈ શકે છે

પોટેશિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ અને ઇથિલિન ગ્લાયકો સાથે વધુ પ્રતિક્રિયા આપે છે 1 ઊંચા તાપમાને જે હાઇડ્રોકાર્બનમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે છે, આ બે પદ્ધતિઓનો ઉપયોગ કીટોનને હાઇડ્રોકાર્બનમાં રૂપાંતરિત કરવા માટે થાય છે

એકવાર આપણી પાસે આ એથિલ બેન્ઝીન હોય ત્યારે તેને બેન્ઝોઇક એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ

કરી શકાય છે આ પોટેશિયમ પરમેંગેનેટ પ્રેશર બેઝનો ઉપયોગ કરીને પરિપૂર્ણ કરી શકાય છે જ્યારે પણ તમારી

પાસે બેન્ઝીલિક સીએચ બોન્ડ હોય છે.

આલ્કાઇલ બેન્ઝીનને બેન્ઝોઇક એસિડમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય છે પછી

ભલે તે આલ્કોહલ અવેજીમાં હોય તે મિથાઇલ એથિલ આઇસોપ્રોપીલ હોઇ શકે છે એકવાર આપણી પાસે બેન્ઝાઇલિક સીએચ બોન્ડ હોય ત્યારે આને બેન્ઝોઇક એસિડમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય છે અને બેન્ઝોઇક એસિડ પણ બ્રોમોબેન્ઝીનમાંથી ઉત્પન્ન થઇ શકે છે તેમાં તમારે પ્રથમ બે પગલાં લેવાની જરૂર છે એકવાર તમે આ બનાવી લો તે પછી ગ્રિનાર્ડ રીએજન્ટ આપવા માટે મેગ્નેશિયમ સાથે પ્રતિક્રિયા કરવા માટે તમે કાર્બન ડાયોક્સાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરવાનો પ્રયાસ કરી શકો છો જે જ્યારે તમે પ્રોટોન સ્ત્રોત સાથે સારવાર કરો છો ત્યારે મીઠું આપવા માટે વધારાની પ્રતિક્રિયા પસાર કરી શકે છે અને તમે ઉત્પાદન તરીકે બેન્ઝોઇક બનાવી શકશો અહીં ઓક્સિડેશન આલ્કોહોલનું એલ્ડીહાઇડમાં અને કાર્બોક્સિલિક એસિડ દર્શાવવામાં આવ્યું છે કે પ્રાથમિક આલ્કોહોલ પસંદગીપૂર્વક એલ્ડીહાઇડમાં ઓક્સિડાઇઝ કરી શકાય છે pcc નો ઉપયોગ કરીને pcc નું માળખું એ છે કે જ્યારે તમે ssc1 માં ક્રોમિયમ ડાયોક્સાઇડ પીરિયડના એક ઇઝ ટુ એક મિશ્રણ લો છો ત્યારે તેઓ આ મીઠું નારંગી રંગનું મીઠું બનાવી શકે છે જે ઓછી પ્રતિક્રિયાશીલ હોય છે તે આલ્કોહોલને પસંદગીપૂર્વક ઓક્સિડાઇઝ કરી શકે છે જેથી એલ્ડીહાઇડ આ પ્રતિક્રિયા ઓરડાના તાપમાને હાથ ધરવામાં આવે છે અને ડીકલોરોમેથેન દ્રાવક તે બધી હવાને કોપર સિલિકા એસિડમાં ઓક્સિડાઇઝ કરતું નથી જ્યારે તમે સલ્ફ્યુરિક એસિડમાં કાર્બન ડાયોક્સાઇડ લો છો જેને જોન્સ રીએજન્ટ તરીકે ઓળખવામાં આવે છે ત્યારે તે આલ્કોહોલને એલ્ડીહાઇડ કરવા માટે ઓક્સિડાઇઝ કરશે અને એલ્ડીહાઇડ આગળ કાર્બોક્સિલિક એસિડમાં રૂપાંતરિત થશે કારણ કે ક્રોમિયમ ડાયોક્સાઇડ મીઠાની સરખામણીમાં વધુ પ્રતિક્રિયાશીલ છે. અહીં પ્રોટીન કોમ્પ્લેક્સ આ ક્રોમિયમ ડાયોક્સાઇડને ઓછું ઇલેક્ટ્રોફિલિક ઓછું પ્રતિક્રિયાશીલ બનાવે છે તે અગાઉના તબક્કાને અટકાવે છે જ્યારે તમે ક્રોમિયમ ડાયોક્સાઇડ અને સલ્ફ્યુરિક એસિડ લો છો ત્યારે જે તેવ રચાય છે તે હેમિયાસેટલ અથવા એસિટલની પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થાય છે જે કોપર સ્લિક એસિડ આપવા માટે ક્રોમેટ્રીઓક્સાઇડ સાથે વધુ પ્રતિક્રિયા આપે છે આ પ્રતિક્રિયા દ્વારા કરવામાં આવેલ ઉત્પાદન ક્વીયસ ટોન તેથી રીએજન્ટ પર આધાર રાખે છે કે તમે પ્રાથમિક આલ્કોહોલને એલ્ડીહાઇડ અથવા કેપેસિટીક એસિડમાં પસંદગીપૂર્વક ઓક્સિડાઇઝ કરી શકો છો ત્યાં ઘણી પદ્ધતિઓ ઉપલબ્ધ છે જે આલ્કોહોલના ઓક્સિડેશન માટે એલ્ડીહાઇડ અને કાર્બોક્સિલિક એસિડ માટે ઉપયોગમાં લેવાતી સામાન્ય પદ્ધતિમાંની એક છે અહીં એલ્ડીહાઇડની પ્રતિક્રિયા કેન્દ્રિત સાથે સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ બતાવવામાં આવે છે જ્યારે પણ તમારી પાસે એલ્ડીહાઇડ હોય ત્યારે તેમાં આલ્બા હાઇડ્રોજન અણુ હોતું નથી ઉદાહરણ તરીકે આમાં આલ્બો હાઇડ્રોજન અણુ હોય છે આ બીજી તરફ એલ્ડીહાઇડ પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઇ શકે છે જ્યારે એલ્ડીહાઇડમાં ફોર્માલ્ડીહાઇડ અથવા બેન્ઝાલ્ડીહાઇડ જેવા આલ્બા હાઇડ્રોજન અણુ નથી આ એલ્ડીહાઇડ્સ જ્યારે તમે સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ અને પોટેશિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ જેવા મજબૂત આધાર સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો ત્યારે તેઓ એસિડ અને આલ્કોહોલ જેવા તાંબાનું મિશ્રણ આપવા માટે સ્વ ઓક્સિડેશન અને ઘટાડામાંથી પસાર થઇ શકે છે જે કેનિસ્ટર અથવા પ્રતિક્રિયા તરીકે ઓળખાય છે તેથી આ કિસ્સામાં તમારી પાસે ડાયલ્ડીહાઇડ છે જે સ્વ-ઓક્સિડેશનમાંથી પસાર થઇ શકે છે. સંયોજનનું મિશ્રણ આપવા માટે ઓક્સિડેશનમાં ઘટાડો, આંતર પરમાણુ પ્રતિક્રિયા આ સંયોજન પેદા કરી શકે છે તે ઉપરાંત બે જુદા જુદા પરમાણુઓ વચ્ચે આંતરપરમાણુ પ્રતિક્રિયા હશે જે રચના તરફ દોરી શકે છે જો તમે આ સંયોજનની સાંદ્રતાને જોશો તો આ વધુ હશે કારણ કે તે એક આંતર પરમાણુ પ્રતિક્રિયા છે અને આ પ્રતિક્રિયાને આગળ ઉપયોગીમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય છે. સંયોજન ઉદાહરણ તરીકે જ્યારે તમે એસિડ સાથે રિફ્લેક્સ કરો છો અને જ્યારે તમે પ્રતિક્રિયાના માર્ગને જોશો ત્યારે તમે ઉત્પાદન તરીકે લેક્ટોન બનાવવા માટે સમર્થ હશે ઉદાહરણ તરીકે જો તમે બેન્ઝાલ્ડીહાઇડ લો અને તમે કેન્દ્રિત સોડિયમ અથવા પોટેશિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો તો તમે વધારાનું સંયોજન રચવા માટે સમર્થ હશે જે અન્ય એલ્ડીહાઇડ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે તમે ઉત્પાદન તરીકે એલ્ડીહાઇડ અને આલ્કોહોલનું મિશ્રણ બનાવી શકશો જેથી તે સ્વ-ઓક્સિડેશન અને ઘટાડાને પસાર કરે છે અને તમને એસિડ અને આલ્કોહોલનું મિશ્રણ આપે છે તે ત્યારે થાય છે જ્યારે બધી હવામાં ન હોય હાઇડ્રોજન અણુ દ્વારા જો તેમાં એસિડ અથવા બેઝનું દબાણ તમામ હાઇડ્રોજન અણુ હોય તો તે તમામ શૂન્ય ધનીકરણમાંથી પસાર થઇ શકે છે અમે આલ્બા બીટા અસંતૃપ્ત કાર્બોનિલ આપીએ છીએ આલ્બા બીટા અને આવા કાર્બોનિલ સંયોજનો આપવા માટે તેઓ એલ્ડીહાઇડ કન્ડેન્સેશનમાંથી પસાર થઇ શકે છે તે તમામ આંખો અને

કીટોન્સ બંનેને કમ્પાઉન્ડ કરે છે.

જ્યારે તમે વધુ ગરમ

કરો છો ત્યારે તે ઉત્પાદન તરીકે ઇમાઈડ આપવા માટે વધુ પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે આ એક મહત્વપૂર્ણ ઘટક છે તેથી જ્યારે તમારી પાસે

આ ડાયકાર્બોક્સલિક એસિડ હોય છે જે ફેથાલિક એસિડ તરીકે ઓળખાય છે જે જ્યારે તમે બે સમકક્ષ એમોનિયા સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો ત્યારે તમે તેને ગરમ કરો છો ત્યારે તમે એમાઈડ બનાવો છો.

ઉત્પાદન તરીકે ઇમાઈડ આપવા માટે વધુ પ્રતિક્રિયા થઈ શકે છે

હવે ચાલો આ પ્રતિક્રિયાઓ જોઈએ અહીં એસ્ટર

એલ્કીહાઈડમાં પસંદગીયુક્ત રીતે રૂપાંતરિત થાય છે આંશિક ઘટાડો

આલ્કીહાઈડમાં વધુ ઘટાડો થતો નથી અહીં એસ્ટર ત્રીજા આલ્કીહાઈડમાં રૂપાંતરિત થાય છે

આંશિક ઘટાડો વહન કરી શકાય છે ડીબોલનો ઉપયોગ કરીને આપણે ડાઇ બોલનો ઉપયોગ કરીને નાઇટ્રીલનો ઘટાડો જોયો છે જેથી આઇસોબ્યુટીલ એલ્યુમિનિયમ

હાઇડ્રો આ મધ્યવર્તી આપવા માટે *ide* પ્રતિક્રિયામાંથી પસાર થઈ શકે છે આને નકારાત્મક તાપમાને

ટ્રોલિંગ દ્રાવકમાં હાથ ધરવામાં આવી શકે છે આ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે

તમારે દ્રાવક તરીકે ટોલ્યુએનનો ઉપયોગ કરવો પડશે જેથી જ્યારે તમે કામ કરો ત્યારે આ મધ્યવર્તી

ઉત્પાદન એસ્ટર કેનના તમામ ક્ષેત્રોમાં રૂપાંતરિત થશે ગ્રેનેડ રીએજન્ટ સાથે પ્રતિક્રિયા આપો.

મિથાઇલ મેગ્નેશિયમ બ્રોમાઇડના ઉત્પાદન તરીકે તૃતીય શેવાળ આપવા માટે

સારાંશમાં અમે ઓસ્નોલિસિસ રોસેનમેન

સ્ટીફન ક્લેમેન્ટસન અને જૂના જમાનાના ઘટાડાઓને આવરી લેતી સમસ્યાઓ જોઈ છે.

અમે થોટ કેટરમેન્ટ કોય

ફ્રિડેલ ક્રોપ્સ કેન્ડીસેરો અને નિયમિત પ્રતિક્રિયાઓ પણ જોઈ છે.

સહિષ્ણુતા

ભરણ અને જોન્સ રીએજન્ટ્સ અમે એક ઉદાહરણ પણ જોયું છે ડાયબોરેનનો ઉપયોગ કરીને એસ્ટરની પ્રક્રિયામાં કોપર સ્વીક એસિડના રસાયણ પસંદગીના ઘટાડા માટે

અમે

કાર્બોક્સલિક એસિડ સુગંધિત તેમજ એલિફેટિક ક્ષમતા એસિડની

એસિડિટી નક્કી કરવા માટે સંયોજનોના બે સેટ જોયા છે.

કોપર સ્વીક એસિડની એસિડિટી જ્યારે તમારી પાસે ઇલેક્ટ્રોન

ડોનેટિંગ ગ્રૂપ હોય ત્યારે તે કોપોસિક એસિડની એસિડિટીને ઘટાડી શકે છે જ્યારે તમારી

પાસે ડ્રાઇવિંગ ગ્રૂપ સાથે ઇલેક્ટ્રોન હોય ત્યારે તે કોપર સ્વીક એસિડની એસિડિટીને એ

જ રીતે વધારી શકે છે.

એલિફેટિક કાર્બોક્સલિક એસિડ ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડવાની પ્રકૃતિ

મહત્વની છે જો તમારી પાસે ડ્રોઇંગ સબસ્ટિટ્યુઅન્ટ સાથે ઇલેક્ટ્રોન હોય તો તે

ક્ષમતા એસિડની એસિડિટીને વધારી શકે છે તે જ રીતે તે કાર્બોનિલ જૂથની ઇલેક્ટ્રોફિલિસિટીને પણ અસર કરી શકે છે

અમે સંયોજનોના બે સેટ જોયા છે ન્યુક્લિયોફિલ્સ સાથેની પ્રતિક્રિયા પ્રત્યે મને આશા છે કે આ વ્યાખ્યાન તમારા માટે ઉપયોગી થશે નિષ્કર્ષ આપનો ખૂબ ખૂબ આભાર