

તેથી કાર્બનિક સંયોજનો ધરાવતા નાઇટ્રોજન પરની અમારી ચર્ચાને ચાલુ રાખવા માટે,
મેં સુગંધિત નાઇટ્રો

સંયોજનો સુગંધિત નાઇટ્રો સંયોજનોના તબક્કે બંધ કર્યું એટલે બેન્ઝીન રિંગ અથવા બેન્ઝીનનું ઉચ્ચ
હોમોલોગ્સ જેમ કે નેપ્થાલિન એન્થ્રાસીન ફેનથ્રેન વગેરે એક ભાગમાં હશે અને એક ભાગમાં
ટ્રોજન હોવું જોઈએ.

રિંગની અંદર અથવા અવેજી તરીકે

તેથી મેં

અવેજી બેન્ઝીન ડેરિવેટિવ અથવા નાઇટ્રો બેન્ઝીન સાથે શરૂઆત કરી અને મેં કહ્યું કે પહેલા ભાગમાં અમારો મુખ્ય ઉદ્દેશ
એરોમેટિક એમાઇન્સની તૈયારી અને ઉપયોગ હતો જેથી એરોમેટિક નાઇટ્રો સંયોજનમાંથી આપણે સુગંધિત એમાઇન્સ કેવી રીતે તૈયાર
કરી શકીએ.

તે સાદા ઘટાડા દ્વારા છે અને તેનો ઉપયોગ નેશન હાઇડ્રોજન તૈયાર કરવા માટે ઝિંક કોમ્પ્લેક્સ ઝિંક અને પાતળું હાઇડ્રોક્લોરિક
એસિડ જેવા સાદા રીએજન્ટ્સ દ્વારા કરી શકાય છે
જે C2 માં નાઇટ્રો એન્જિનને એનિલિનમાં રૂપાંતરિત કરી શકે છે
જેથી સુગંધિત એમાઇન તૈયાર
કરવું મુશ્કેલ રહેશે નહીં જો હું બે પગલાં લઈશ.

કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ અને પછી લાલ બનાવવા માટે ઇલેક્ટ્રોફિલિક અવેજીકરણ પ્રતિક્રિયા છે unction હવે ઇલેક્ટ્રોફિલિક
અવેજીકરણ

પ્રતિક્રિયા એરોમેટિક રસાયણશાસ્ત્રમાં ખૂબ જ રસપ્રદ ઘટના છે કારણ કે મેં કહ્યું કે બેન્ઝીન
રિંગ ઇલેક્ટ્રોન ક્વાઉડ અથવા ઇલેક્ટ્રોન ગાઢ વસ્તુ છે તે ઇલેક્ટ્રોફાઇલ સાથે ખૂબ જ સરળતાથી પાઇ કોમ્પ્લેક્સ
બનાવશે પછી તે સિગ્મા કોમ્પ્લેક્સ બનાવશે અને

પછી ઉત્પાદન અથવા ફરીથી એરોમેટાઇઝ કરો કે ઉત્પાદન નાઇટ્રોબેન્ઝીન છે

હવે જો હું નાઇટ્રો બેન્ઝીનનું માળખું ડબલ બોન્ડ o અને o માં લખું તો હું શું જોઉં છું

કે તમે કોઓર્ડિનેટ બોન્ડને જૂથબદ્ધ કરવા જાણો છો અને ડબલ બોન્ડ બતાવવામાં આવે છે આ કોઈ બે
જૂથમાંથી ઇલેક્ટ્રોન ખેંચશે નહીં બેન્ઝીન રીંગ દબાણ કરતી નથી

તેથી આ

બેન્ઝીન વસ્તુમાંથી ઇલેક્ટ્રોન ખેંચવાને કારણે બેન્ઝીન રીંગ બેન્ઝીન રીંગનું શું થશે તે ઇલેક્ટ્રોન

ઘનતા ગુમાવશે અને જો તે ઇલેક્ટ્રોનની ઘનતા ગુમાવશે તો તેનું કાર્બોકેશન કેરેક્ટર

બિંગિંગ રીંગમાં વિકસિત થશે અને તમે જાણો છો જો બેન્ઝીન રિંગમાં વધુ નાઇટ્રો જૂથ હોય તો એક સરળ
ઉદાહરણ હું અહીં લખી રહ્યો છું કે જાણીતું સંયોજન બે યાર છ ટ્રાઇ નાઇટ્રો છે એલવીન આ ટોલ્યુએન છે એક

બે પોઝિશન છે ત્યાં એક નાઇટ્રો ગ્રુપ છે યાર પોઝિશન છે ત્યાં એક નાઇટ્રો ગ્રુપ છે અને છ પોઝિશન છે

એક નાઇટ્રો ગ્રુપ છે

તેથી બે યાર છ ટ્રાય નાઇટ્રો ટોલ્યુએન એ એક ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ સંયોજન છે જે તમે જાણો છો કે

આનો ઉપયોગ અન્ય હેતુઓ માટે થાય છે ડાયનામાઇટ અથવા અન્ય આહ સંયોજનો માટે tnt કહેવાય છે આ તે સંયોજનો છે જેનો
ઉપયોગ કરવામાં આવે છે અને આ

નાઇટ્રો અત્યંત અવેજી કરેલ નાઇટ્રો એરોમેટિક્સ પ્રકૃતિમાં વિસ્ફોટક છે

તેથી આ

નાઇટ્રોજન સંયોજનો અથવા નાઇટ્રોજન ધરાવતા કાર્બનિક સંયોજનો ધરાવતા કાર્બનની બીજી રસપ્રદ વિશેષતાઓ છે

જ્યાં નાઇટ્રો અવેજી છે.

બેન્ઝીન રિંગની ઇલેક્ટ્રોનની ઘનતા ઘટી

જાય છે પરિણામે તે પાત્રમાં કાર્બોકેશન બની જાય છે અને જો ત્યાં વધુ નાઇટ્રો અવેજીકરણ હોય તો તમે એક ખૂબ જ રસપ્રદ લક્ષણ
જોઈ શકો છો

, કારણ કે ઇલેક્ટ્રોનની ઘનતા ઘટી રહી છે વિસ્ફોટક

પ્રકૃતિ પણ વધી રહી છે આવા એક ઉદાહરણ tnt ઘણા છે.

અન્ય ડેરિવેટિવ્સ ત્યાં છે અને તમે જાણો છો કે

અન્ય સંયોજનો પણ ખૂબ જ રસપ્રદ છે નાઇટ્રો અવેજી કરેલ વસ્તુ કે જે ફિનોલ છે જ્યારે

નાઇટ્રોની પૂરતી માત્રા સાથે નાઇટ્રેટેડ હોય છે જે ટીએનટી સમાન બે યાર છ ટ્રાઇ નાઇટ્રો ફિનોલ સાથે સમાન

થાય છે જેને પીક્રિક એસિડ કહેવામાં આવે છે પીક્રિક એસિડ પણ એક ખૂબ જ રસપ્રદ સંયોજન છે

જે હાજર છે જે જ્યારે પ્રતિક્રિયા આપે છે એક સુગંધિત સંયોજન યાર્જ ટ્રાન્સફર કોમ્પ્લેક્સ બનાવે છે

અને આ યાર્જ ટ્રાન્સફર કોમ્પ્લેક્સ જ્યાં કહે છે કે ફેનથ્રેન અથવા નેપ્થાલિન દાતા છે કારણ

કે તેમાં કોઈ અવેજીકરણ નથી અને પિક્રિક એસિડ એ ખૂબ જ સરસ રંગ યાર્જ ટ્રાન્સફર કોમ્પ્લેક્સ બનાવવા માટે સ્વીકારનાર છે

તેથી તે વસ્તુઓનો પણ ઉપયોગ થાય છે.

પોલિઆરોમેટિક હાઇડ્રોકાર્બનની શોધ

pah પોલિઆરોમેટિક હાઇડ્રોકાર્બન

તેથી તે શું કરે છે વધુ ઇલેક્ટ્રોન સમૃદ્ધ બેન્ઝીન રિંગ મેં

કેટલીક અન્ય વ્યુત્પન્ન કેટલીક અસામાન્ય પ્રકારની રચના પાયરીન વગેરે લીધી છે જેથી

બેન્ઝીન ધરાવતું ઇલેક્ટ્રોન અને નાઇટ્રો જૂથ દાન કરે ઇલેક્ટ્રોન સ્વીકારે છે જેનો અર્થ થાય છે કે આપણે બેન્ઝીન બનાવવા માટે સક્ષમ છીએ

ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડનારા જૂથને th પર મૂકીને રિંગ ઇલેક્ટ્રોનની ઉણપ e બેન્ઝીન

રિંગ એ આવા એક ઉદાહરણ નાઇટ્રો છે અન્ય ફ્લોરો અથવા ટ્રાઇફ્લોરોમેથાઇલ હોઈ શકે છે તે જૂથો ઇલેક્ટ્રોન

પાછી ખેંચી રહ્યા છે પરિણામે શું થાય છે બેન્ઝીન રિંગ કાર્બોકેશન પાત્ર મેળવે છે અને પછી તે

ન્યુક્લિયોફાઇલ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે જેથી ન્યુક્લિયોફાઇલ સીધા બેન્ઝીન રિંગ પર હુમલો કરે અને

કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડનું નિર્માણ શક્ય બનશે જેથી પ્રશ્ન આવે છે કે

તમે બેન્ઝીન રિંગને ઇલેક્ટ્રો પોઝિટિવ કેવી રીતે બનાવી શકો છો, જવાબ એ છે કે નાઇટ્રો ફ્લોરો ટ્રાઇફ્લુરો જેવા

ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડનારા જૂથની મદદથી ઇલેક્ટ્રોન લેવામાં આવે છે અને તે મદદ કરશે

અને વધુ સંખ્યામાં ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડવામાં ગ્રૂપ મોડમાં કાર્બોકેશન કેરેક્ટર

બેન્ઝીન રિંગ પર હશે અને પછી ન્યુક્લિયોફાઇલ એ એલિફેટિક સિસ્ટમ સાથે જે રીતે હુમલો કરી રહ્યો હતો તે રીતે હુમલો કરવો જોઈએ અને

તેથી તે રીતે બેન્ઝીન રિંગમાં ન્યુક્લિયોફિલિક અવેજીકરણ પણ શક્ય

છે તે કાર્બન બનાવવાની બીજી રીત છે.

કાર્બનિક રસાયણશાસ્ત્રમાં નાઇટ્રોજન બોન્ડ ઠીક છે હવે હું તમને જણાવવા માંગુ છું કે

જ્યારે બિંગિંગમાં જો ત્યાં એક જૂથ હાજર છે ત્યારે મેં મિથાઇલ જૂથનું ઉદાહરણ લીધું છે

અને હું કરવા માંગુ છું અથવા હું નાઇટ્રો જૂથનો પરિચય કરાવવા માંગુ છું કારણ કે અમે નાઇટ્રો જૂથ વિશે વાત કરી રહ્યા છીએ

બેન્ઝીન રિંગનો બે વત્તા પરિચય અમે અગાઉ કેવી રીતે કર્યું હતું જો આપણે

no2 પ્લસ સાથે ટ્રીટમેન્ટ કરેલ બેન્ઝીન સાથે શરૂ કરીએ છીએ તો પ્રશ્ન આવે છે કે નો ટુ નો સ્ત્રોત ક્યાં છે

વત્તા તમે જાણો છો કે પાઠ્યપુસ્તકમાં નો ટુ પ્લસ મેળવવા માટે એક ખૂબ જ રસપ્રદ પ્રતિક્રિયા છે જે

તેને ma ma તરીકે લખાયેલ છે મિશ્ર એસિડનું સંક્ષિપ્ત રૂપ છે

મોટે ભાગે નાઇટ્રિક એસિડ અને સલ્ફ્યુરિક એસિડ જે સંકેન્દ્રિત નાઇટ્રિક એસિડ અને સલ્ફ્યુરિક

એસિડ કરે છે તે એક o2 પ્લસ પેદા કરે છે કારણ કે સલ્ફ્યુરિક એસિડ એ નાઇટ્રિક એસિડમાંથી એક સારો ડીહાઇડ્રેટિંગ એજન્ટ પણ છે જે

તે પાણીને દૂર કરે છે અને no2 પ્લસ અથવા ઇલેક્ટ્રોફાઇલ પેદા કરે છે તેથી

ઇલેક્ટ્રોફાઇલ no2 પ્લસ તૈયાર છે અને બેન્ઝીન રિંગ તૈયાર છે અને તે જટિલ સિગ્મા કોમ્પ્લેક્સ અને પછી સબસ્ટ્રેટ દ્વારા રચના કરી શકે છે

જેથી તે રીતે બેન્ઝીન ઇલેક્ટ્રો દ્વારા ખૂબ જ સરળતાથી નાઇટ્રોબેન્ઝીનમાં રૂપાંતરિત થાય છે

ફિલિક અવેજી પ્રતિક્રિયા

બેન્ઝીન રિંગના હાઇડ્રોજન અણુમાંથી એક બેન્ઝીન રિંગના હાઇડ્રોજન પરમાણુને શું બદલવામાં આવે છે જે કોઈ બે પ્લસ દાખલ કરી રહ્યું છે

અને તે રીતે આપણે નાઇટ્રોબેન્ઝીન બનાવવા સક્ષમ છીએ મારો પ્રશ્ન એ છે કે જો ત્યાં મિથાઇલ

જૂથ હાજર હોય અને હવે તમે અમા અથવા મિશ્ર એસિડ ટ્રીટમેન્ટ કરી રહ્યા છો જે કોઈ બે વત્તા નથી જે

ઉત્પન્ન થાય છે અને રજૂ કરવામાં આવે છે જ્યાં તે પરિભાષા જાય છે તે જાણવા માટે કે

જ્યારે મોનો અવેજી બેન્ઝીન રિંગ હશે ત્યારે બીજું જૂથ ક્યાં જશે તે પરિભાષાને ઓરિએન્ટેશન કહેવાય છે

તો શું છે જૂથનું ઓરિએન્ટેશન અને અમે ઓરિએન્ટેશન કેવી રીતે નક્કી કરી શકીએ કે જે

ઘણા પરિબળો પર આધાર રાખે છે તે પૈકી એક પરિબળ અલબત્ત ઇલેક્ટ્રોફાઇલ એ એક આવશ્યક બીજું પરિબળ

છે શું તમે ટ્રિભાષી અંતને એક અવેજી સાથે સારવાર કરી રહ્યાં છો કે તે કેવા પ્રકારનું અવેજી

છે તે ઇલેક્ટ્રોન છે દાન કરતું જૂથ અથવા તે ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડવાનું જૂથ છે

કહો આ કિસ્સામાં મિથાઇલ મને કેવી રીતે જાણવું જોઈએ કે તે ઇલેક્ટ્રોન દાન કરે છે અથવા ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડ કરે છે

કારણ કે કાર્બન હાઇડ્રોજન બોન્ડ પ્રત્યેક જો હું

હાઇડ્રોજન અને કાર્બનની ઇલેક્ટ્રોનગેટિવિટી તફાવતને ઝીણવટપૂર્વક લઉં તો ત્યાં હાઇડ્રોજન અને કાર્બન વચ્ચેના બોન્ડની રચના

કરતી ઇલેક્ટ્રોન જોડી

કાર્બન પરમાણુ તરફ ધકેલવામાં આવશે જેથી આવા ત્રણ છિદ્રો ત્રણ

બાજુઓથી હશે તો શું થશે કાર્બનમાં ઇલેક્ટ્રોનની ઘનતા વધશે અને તે ઇલેક્ટ્રોનની

ઘનતા તે ફરીથી બેન્ઝીન રિંગ સાથે રિલે કરશે

તેથી સરેરાશ સામાન્યનું શું થશે

તેથી ઇલેક્ટ્રોનની

ઘનતા વધે છે

તેથી બેન્ઝીનની સરખામણીમાં ટોલ્યુએન મિથાઇલની જગ્યાએ બેન્ઝીન ટોલ્યુએન

રિંગની ઇલેક્ટ્રોન ઘનતા હવે ઇન્ડક્ટિવ ઇફેક્ટ દ્વારા વધારો થઈ રહ્યો છે જો હું
મિશ્ર એસિડમાંથી આવતા નાઇટ્રો જૂથને લાવીશ તો તે શું કરશે જે સ્થિતિમાં આ નંબર 2 જૂથ
દાખલ થશે કે આપણે અમુક બંધારણ દ્વારા લખી શકીએ જેમ કે આ દબાણને કારણે કાર્બન આ
કાર્બનને ઇલેક્ટ્રોનની ઘનતા વધી રહી છે

તેથી આ બાજુએ ધ્રુવીકરણ થઈ શકે છે
તેથી મેં કહ્યું કે સ્પષ્ટપણે એક માળખું લખો કે t તેનું ડબલ બોન્ડ હવે સ્થાનિકીકરણ થઈ રહ્યું છે અને તમે
મિથાઇલ જૂથ સાથે સમાપ્ત થઈ રહ્યા છો અને આ છે આ ડબલ બોન્ડ હવે અહીં ધ્રુવીકરણ થઈ ગયું
છે અને આ ત્રણ બાજુઓ પર ડિલોકવાઈઝ થઈ શકે છે.

અને તે ડિલોકવાઈઝ સ્ટ્રક્ચર્સ
રિઝોનેટિંગ સ્ટ્રક્ચર છે જે આ પ્રકારનું છે ડિલોકવાઈઝેશન આપણે
આ બાજુએ પણ આ નેગેટિવ ચાર્જને ફરીથી ડિલોકવાઈઝ કરી શકીએ છીએ અને આ રીતે આપણે ch3 ch3 ch3 બનાવી શકીએ
છીએ

અને ત્રણ ચાર્જ આ બાજુ ડિલોકવાઈઝ થઈ રહ્યો છે જેથી
જો હું અવેજી બેન્ઝીન મુકું તો આપણે નકારાત્મક ચાર્જ ક્યાં મૂકી શકીએ.

રિંગ જે મિથાઇલ જૂથ છે કારણ કે કાર્બન
નંબર એક આ કાર્બન નંબર બે છે આ ત્રણ છે ચાર છે પાંચ આ
છ છે

તેથી આપણે નકારાત્મક ચાર્જ બનાવી શકીએ છીએ અથવા બે સ્થાન ચાર અથવા છઠ્ઠા સ્થાન પર નકારાત્મક ચાર્જનું સ્થાનીકરણ કરી
શકીએ છીએ

અને અન્ય કોઈ નહીં સ્થિતિ તો તેનો અર્થ શું થાય છે કે ઇલેક્ટ્રોફાઇલ
બે સ્થિતિમાં અથવા છ સ્થિતિમાં દાખલ થવું જોઈએ તેઓ સમકક્ષ છે અથવા ચાર સ્થિતિમાં અને
આ સ્થિતિઓને કહેવામાં આવે છે ઓર્થો મેટા અને પેરા તો આ રીતે ઓર્થો મેટા અને પેરા આમ એક રીતે
આપણે જોઈ શકીએ છીએ કે ઇલેક્ટ્રોન ડોનેટિંગ ગ્રુપ ઇલેક્ટ્રોન ડોનેટિંગ ગ્રુપ ઓર્થો પેરા ઓરિએન્ટિંગ છે
તેનો અર્થ શું છે કે જો બેન્ઝીન રિંગમાં અમુક જૂથ હોય તો મેં એક ઉદાહરણ લીધું છે તે
મિથાઇલ છે તે અન્ય કોઈપણ ક્લોરો અથવા કોઈપણ ઇલેક્ટ્રોન પુશિંગ ગ્રુપ અથવા તૃતીય વ્યુટાઇલ સુધી મર્યાદિત નથી કે
જે ડાયરેક્ટ બેન્ઝીન રિંગ્સ કાર્બન અણુની ઇલેક્ટ્રોન ઘનતામાં વધારો કરી શકે
જ્યાં જોડાણ હોય તો તે ઇલેક્ટ્રોન જોડીને બે સ્થિતિમાં રિલે કરી શકે છે.

અથવા ચાર પોઝિશન અથવા છઠ્ઠું સ્થાન બે અને બે પેરા ઓરિએન્ટિંગ એટલે કે હવે તે ખૂબ જ
સરળ છે જો હું ટોલ્યુએન મેક એક સમકક્ષ નાઇટ્રો જૂથ સાથે શરૂ કરું તો તે
ઓર્થો અથવા પેરા અવેજી બેન્ઝીન રિંગ સાથે સમાપ્ત થશે

તેથી આ ઓર્થો મિશ્રણ છે
ઓર્થો અને પેરા અવેજી અને ઓર્થો અને પેરા ની રકમ ઘણા પરિબળો પર આધાર રાખે છે
એક રસપ્રદ લક્ષણ સ્ટેરિક પરિબળ અને પ્રતિક્રિયા સ્થિતિ છે પરંતુ જો અમે આગળ નાઇટ્રેશન કરીએ છીએ
તો તેનો અર્થ શું થશે જો હું વધુ એક નાઇટ્રો ગ્રુપ નં બે પ્લસ મુકું તો
એનો અર્થ એ છે કે મિશ્ર એસિડનો પૂરતો જથ્થો હવે બેન્ઝીન રિંગમાં પહેલાથી જ બે કાર્યાત્મક જૂથો
હાજર છે જ્યાં ત્રીજું ઇલેક્ટ્રોફાઇલ ઇલેક્ટ્રોફાઇલ હોવા છતાં પ્રવેશ કરશે.

પ્રકૃતિમાં સમાન છે જે કોઈ બે વત્તા નથી જેથી કોઈ બે વત્તા નિર્દેશિત ન કરે
પરંતુ બેન્ઝીન રિંગમાં હાજર હોય તેવા જૂથો જે મિથાઇલ છે અને કોઈ બે વત્તા તેઓ કહેશે
કે કઈ સ્થિતિ તેના માટે યોગ્ય છે તેનો અર્થ એ કે ઇલેક્ટ્રોફાઇલ્સ અંદર પ્રવેશવા જોઈએ.

બે
અવેજી અથવા બે નાઇટ્રો ટોલ્યુએન અથવા ચાર નાઇટ્રો ટોલ્યુએન અમુક સ્થિતિમાં મને બતાવવા દો કે
તે ch3 જૂથ શું છે ઇલેક્ટ્રોન ડોનેટિંગ નાઇટ્રો ગ્રુપ ઇલેક્ટ્રોન પાછી ખેંચી રહ્યું છે તે ખૂબ જ
રસપ્રદ ઘટના છે એક ઇલેક્ટ્રોનનું દાન કરવું બીજું ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડવું છે
મેં લખ્યું છે કે ઇલેક્ટ્રોન દાન કરનારા જૂથો ઓર્થો છે.

પેરા ઓરિએન્ટિંગ હું પણ લખી શકું છું
ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડનારા જૂથો ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડના જૂથો મેટા ઓરિએન્ટિંગ e1 છે એક્ટ્રોન દાન કરનારા જૂથો ઓર્થોપેડિક ઓરિએન્ટિંગ
છે

ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડનારા જૂથો મેટા
ઓરિએન્ટિંગ છે

તેથી આ મિથાઇલ જૂથને કારણે આ સ્થિતિ સક્રિય થશે
આ ઓર્થો છે આ સ્થિતિ પણ સક્રિય છે કે પણ ઓર્થો છે અને નાઇટ્રો જૂથના સંદર્ભમાં
તે જ સ્થિતિ સક્રિય થઈ રહી છે કારણ કે નાઇટ્રો ગ્રુપ મેટા ઓરિએન્ટિંગ છે ઓર્થોપેડિક

સમાન ફેશન નથી આ નાઈટ્રો જૂથ પણ નાઈટ્રો ગ્રૂપ દ્વારા આ સ્થિતિની હાજરીને કારણે સક્રિય થયેલ છે તેથી જો મારી પાસે આ બે સ્થિતિને સક્રિય કરવા માટે હવે નંબર 2 પ્લસની પૂરતી માત્રા હોય તો બંને મદદ કરશે જો હું આ માળખું લઉં તો તે છે ઓર્થો નાઈટ્રો ટોલ્યુએન શું થશે મિથાઈલ ગ્રુપ ઇલેક્ટ્રોન ડોનેટિંગ છે

તેથી આ ઓર્થો અને પેરા પોઝિશનમાં પરિચય આપવામાં મદદ કરશે આ ઓર્થો પોઝિશન છે આ પેરા પોઝિશન છે નાઈટ્રો ગ્રુપ મેટા ઓરિએન્ટિંગ છે આ પણ તે જ સ્થિતિને સક્રિય કરવામાં મદદ કરે છે જે મેટા છે આ માટે આ ત્રણ સ્થિતિ એક ત્રણ છે તેથી તે મેટા છે

તેથી બંને જૂથો મદદ કરી રહ્યાં છે o નવી ઇલેક્ટ્રોફાઇલ અથવા સમાન ઇલેક્ટ્રોફાઇલને ક્રોસ અથવા જમણે તરીકે ચિહ્નિત કરેલી સ્થિતિમાં આવવા માટે મેળવો, તેથી અંતની અંત શું હશે તમે બંને કિસ્સાઓમાં CH_3 NO_2 NO_2 સાથે સમાપ્ત થશો જેથી તમને એક જ ઉત્પાદન મળે છે જેનો અર્થ ટોલ્યુએનનું નાઈટ્રેશન થાય છે મિશ્ર એસિડની પૂરતી માત્રા સાથે 2 છ ટ્રિનિટો ટોલ્યુએન અથવા જે મેં અહીં tnt તરીકે લખ્યું છે તે ઉત્પન્ન કરવું જોઈએ જેથી આ કિસ્સામાં આપણે બે બાબતોની ચર્ચા કરી છે એક છે ઇલેક્ટ્રોન દાન આપનાર જૂથ ઓર્થો અને પેરા પોઝિશનમાં ઇલેક્ટ્રોફાઇલના પ્રવેશ માટે આવવા માટે મદદ કરે છે.

અને ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડવાનું જૂથ

મેટા પોઝિશનમાં પ્રવેશવામાં મદદ કરી રહ્યું છે જો તેઓ વિરોધાભાસ કરે તો તે ખૂબ જ મુશ્કેલ છે જો તેઓ એકબીજાને મદદ કરે છે એટલે કે એક અન્યનું પૂરક છે, તો પછી અમને એક પ્રકારના ઉત્પાદનની પૂરતી માત્રા મળે છે અને જ્યારે સ્પર્ધા થાય છે ત્યારે વચ્ચે ઇલેક્ટ્રોન ડોનેટિંગ અને ઇલેક્ટ્રોન પાછી ખેંચી લેનારા સામાન્ય રીતે ઇલેક્ટ્રોન દાન કરતા જૂથોને થોડી પ્રાધાન્યતા મળી રહી છે પરંતુ આ કિસ્સામાં એવું નથી

તેથી આ રીતે છે નાઈટ્રોની અવેજીમાં બેન્ઝીન રિંગ ઉત્પન્ન થઈ શકે છે અને મેં કહ્યું તેમ નાઈટ્રો જૂથને એમિનો જૂથમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય છે તેથી જો હું નાઈટ્રો અવેજી બેન્ઝીન રિંગથી શરૂ કરું તો શું થશે કે આ નાઈટ્રો બેન્ઝીન નવા ઇલેક્ટ્રોફાઇલને કેમ મદદ કરશે માત્ર મેટા પોઝિશનમાં દાખલ કરવા માટે કે જે આપણે રિઝોનેન્ટિંગ સ્ટ્રક્ચરની મદદથી બતાવી શકીએ છીએ કારણ કે નાઈટ્રો જૂથ ઇલેક્ટ્રોન ઉપાડવાનું જૂથ છે તે બેન્ઝીન રિંગમાંથી ઇલેક્ટ્રોન ખેંચી રહ્યું છે તો શું થશે આપણને અમુક પ્રકારનું માળખું મળે છે જ્યાં આપણને નકારાત્મક ચાર્જ મળે છે જ્યાં તમને નેગેટિવ ચાર્જ મળે છે જે નાઈટ્રો બાજુ પર ડિલોકવાઈઝ થઈ રહ્યો છે અને પોઝિટિવ ચાર્જ ઓર્થો પોઝિશન પર સ્થાનીકૃત થઈ રહ્યો છે અને જો હું નાઈટ્રો ગ્રુપને આ રીતે અકબંધ રાખું તો તે સમાન રીતે રેઝોનેન્ટિંગ સ્ટ્રક્ચર હોઈ શકે છે ડિલોકવાઈઝ વસ્તુ જે હું

જોઉં છું કે પોઝિટિવ ચાર્જ બે થી ચાર પોઝિશનમાંથી ડિલોકવાઈઝ થઈ રહ્યો છે અને બીજી રીતે આ સકારાત્મક ચાર્જ ફરીથી હોઈ શકે છે છઠ્ઠી પોઝિશનમાં પણ ડિલોકવાઈઝ છે

તેથી અહીં શું થઈ રહ્યું છે તે ઓર્થો

પોઝિશન બે પોઝિશન છે આ છઠ્ઠી પોઝિશન છે કે ત્રીજી પોઝિશન આ પેરા પોઝિશન છે

તેથી આ ત્રણ પોઝિશન કે જે ઓર્થો અને પેરા છે તે સકારાત્મક રીતે ચાર્જ થાય છે

તેથી જો તમે ઇલેક્ટ્રોફાઇલ લાવો છો

જે પોઝિટિવલી ચાર્જ થયેલ છે તે ત્યાં પ્રવેશશે નહીં જ્યાં બીજી શક્યતા છે

કે જે ફક્ત મેટા પોઝિશનમાં જ પ્રવેશ કરશે જેથી તે કારણ છે કે જો હું

નાઈટ્રો બેન્ઝીનથી શરૂ કરીશ તો હું બે ચાર છ ટ્રાય નાઈટ્રો બેન્ઝીન સાથે સમાપ્ત થઈશ

શું તે નાઈટ્રો જૂથ નિષ્ક્રિય થઈ જશે બેન્ઝીન રિંગ

બીજા નાઈટ્રો જૂથને મેટા પોઝિશનમાં આવવામાં મદદ કરશે જેથી હું બીજો નંબર 2 લખી રહ્યો છું અને તે નાઈટ્રો જૂથ

આ પાછ કોમ્પ્લેક્સ સિગ્મા કોમ્પ્લેક્સ દ્વારા દાખલ કરવામાં આવશે જે તે જ પદ્ધતિ ત્રણ પોઝિશન છે અને હવે

ખૂબ જ રસપ્રદ બાબત બની છે કારણ કે આ નાઈટ્રો જૂથ આ મેટા પોઝિશનને સક્રિય કરશે

અને અન્ય નાઈટ્રો જૂથ પણ એ જ મેટા પોઝિશનને સક્રિય કરશે જેથી જો હું ફૂ કરું તો

નાઈટ્રેશન નો ટુ વતા સાથે નો ટુ પ્લસ i નો બે નંબર 2 નંબર 2 સાથે સમાપ્ત થશે એટલે કે આમાંથી શરૂ કરીને

આપણે 1 3 5 ટ્રાય નાઈટ્રો બેન્ઝીન બનાવવા સક્ષમ છીએ જેથી નાઈટ્રેશન પર બેન્ઝીન નાઈટ્રો આપે છે

બેન્ઝીન નાઈટ્રોબેન્ઝીન વધુ નાઈટ્રોજન પર એન્જિન એકના ત્રણ ડાયનાઈટ આપી શકે છે

વધુ નાઈટ્રેશન પર ત્રણ ડિનાઈટ્રોબેન્ઝીનએ એક ત્રણ પાંચ ટ્રાઈ નાઈટ્રો બેન્ઝીન આપવી જોઈએ જેથી નો ટુ પ્લસ જેવા સાદા મિશ્રિત એસિડમાંથી મેળવેલા ઇલેક્ટ્રોફાઇલની મદદથી

કાર્બન નાઈટ્રોજન બોન્ડ બનાવવાનો આ એક રસ્તો છે જે ઇલેક્ટ્રોફાઇલ હવે

ત્રણ સ્થિતિમાં બેન્ઝીન રિંગમાં પ્રવેશ કરે છે અને જ્યારે આ બધું થઈ જાય છે જો હું આગળ નાઈટ્રેશન કરું તો પ્રશ્ન

આવે છે કે તે ક્યાં જશે વાસ્તવમાં હવે ત્યાં કોઈ ખાલી જગ્યા ઉપલબ્ધ નથી અને આ

આગળ વધવાની સારી રીત હશે નહીં કારણ કે આ ઘણી વસ્તુઓનું અણધર મિશ્રણ હશે.

થશે જેથી બેન્ઝીન રિંગમાં પહેલાથી જ હાજર જૂથ દ્વારા કોઈ સક્રિયકરણ અથવા મદદ નથી તેથી આ દિશાનિર્દેશ માટેનો સામાન્ય નિયમ છે.

en એક જૂથ ત્યાં છે કે બીજું જૂથ કેવી રીતે આવી રહ્યું છે જો બીજું જૂથ ત્યાં છે જો તેઓ એકબીજાના પૂરક છે જે મદદ કરે છે જો નહીં તો અલબત્ત ઇલેક્ટ્રોન દાન કરનારા જૂથોને થોડી પસંદગી મળે છે જો તેઓ પૂરક હોય તો તે ખૂબ જ સરસ રીત છે ઉત્પાદનોના અવેજી સંયોજન બનાવો જેથી બેન્ઝીનને ખૂબ જ સરળતાથી બનાવવાની આ એક રીત છે બીજી વસ્તુ મારે કહેવું જોઈએ કે નાઇટ્રો બેન્ઝીનથી અવેજી નાઇટ્રો બેન્ઝીન અથવા બેન્ઝીન રિંગમાં વધુ સ્થાનો વધુ નાઇટ્રો જૂથો જોડી શકાય છે અને જેમ મેં તમને કહ્યું હતું કે ઓક્સિડેશન ઘટાડાનાં પગલાં ખૂબ જ સરળ છે તમે નાઇટ્રોને એમાઇનમાં ખૂબ જ સરળતાથી રૂપાંતરિત કરી શકો છો અને આ એમાઇન જે આ એનિલાઇન છે જેમ કે મિથાઇલ એમાઇન જે મેં શરૂ કર્યું છે તે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ પ્રારંભિક સામગ્રી છે કારણ કે અહીંથી તમે ઘણા રસપ્રદ કાર્બન નાઇટ્રોજન સંયોજનો બનાવી શકો છો જે તમે જાણો છો પ્રતિક્રિયા એ નીચા તાપમાને નાઇટ્રસ એસિડ સાથે એનિલિનની સારવાર છે 0 ડિગ્રી સેન્ટીગ્રેડ કહો કે જો હું એનિલિનને નાઇટ્રસ એસિડ સાથે સારવાર કરું તો શું થશે નાઇટ્રસ એસિડના સ્ત્રોત તરીકે સોડિયમ નાઇટ્રાઇટ અને હાઇડ્રોક્લોરિક એસિડ જો હું તેમને એકસાથે ભેળવીશ તો તે નાઇટ્રસ એસિડ HNO_2 અને NaCl સોડિયમ ક્લોરાઇડ બનાવશે અને નીચા તાપમાને આ એમાઇન જ્યારે બરફના ઠંડા તાપમાને નાઇટ્રસ એસિડ સાથે સારવાર કરવામાં આવે છે ત્યારે આપણે એક ખૂબ જ રસપ્રદ બાબત જોઈ શકીએ છીએ.

મારે આના જેવી પ્રજાતિને n થી પ્લસ c1 માઇનસ કહેવું જોઈએ જેને તમે આ પ્રકારના સંયોજનને કહો છો કારણ કે આ કિસ્સામાં હું જોઈ શકું છું કે બે નાઇટ્રોજન જોડાયેલ છે અને કાઉન્ટર આયન એ ક્લોરાઇડ છે કારણ કે હાઇડ્રોક્લોરિક એસિડનો ઉપયોગ કરવામાં આવે છે તેથી આ પ્રકારનું સંયોજન હશે ડી કહેવાય છે એટલે બે પહેલાનો અર્થ થાય છે નાઇટ્રોજન તેથી ડાયઝ એ સંયોજન અથવા ડાયઝોનિયમ મીટું એઝોનિયમ મીટું કરતાં વધુ સારું છે અને આ ડાયઝોનિયમ મીટું જો બે આલ્કલાઇન બેટાનાઇથાલ હું લખી રહ્યો છું તો આ બેન્ઝીન રિંગ છે આ નેપ્થાલિન છે આ એક સ્થિતિ છે આ બે છે જો ઓહ જૂથ હોય તો આ સંયોજનને બીટા નેપ્થોલ અથવા બે નેપ્થોલ અને આ બેટાનાઇથાલિન સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ અથવા પોટાસ કહેવાય છે.

i um હાઇડ્રોક્સાઇડ સોલ્યુશન ખૂબ જ રસપ્રદ લક્ષણ બે આલ્કલાઇન બેટાનાઇથલ કાં તો સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ અથવા પોટેશિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડમાં જો આપણે આ વિકર્ષ અથવા ડાયઝા સંયોજન કર્ણયુક્ત સુગંધિત સંયોજનો ઉમેરીએ તો ખૂબ જ સરળ કેસ ડાયઝોનિયમ સોલ્ટ આના જેવા ખૂબ જ સુંદર લાલ રંગનો રંગ મેળવશે જે એક લાંબી ડી કેલો છે.

નાઇટ્રોજન નાઇટ્રોજન ડબલ બોન્ડ દ્વારા નેપ્થાલિન રિંગ અન્ય બેન્ઝીન રિંગમાં ડિલોકલાઇઝ થઈ રહી છે જેથી લાંબા સમય સુધી ડિલોકલાઇઝ ઇલેક્ટ્રોન ક્વાઇડ રચાય છે અને તેના કારણે સંયોજન ઊંડા લાલ રંગનું હોય છે

તેથી આ રીતે લાલ રંગની રચના થઈ રહી છે

તેથી હું શું કરું? એમ કહેવું જોઈએ

કે લાલ રંગની રચના દ્વારા સુગંધિત એમાઇન શોધી શકાય છે અને એરીલ એમાઇન ખાસ કરીને એનિલાઇન માટે આ એક ખૂબ જ સારી રચનાત્મક કસોટી છે જ્યારે કર્ણકરણ કરવામાં આવે છે અને યાદ રાખો કે બે આલ્કલાઇન બીટા નેપ્થોલ ડીજીટાઇઝ સંયોજન ઉમેરી રહ્યા હતા.

પછી તે લાલ રંગ બનાવે છે અને તે લાલ રંગ

ખૂબ જ લાક્ષણિકતા ધરાવે છે i c આ શા માટે વધુ રંગ છે અથવા ઊંડો રંગ શા માટે છે તે

એક ખૂબ જ સરળ ઘટના દ્વારા સમજાવી શકાય છે જો ત્યાં લાંબી સંયુક્ત પોલિએન સિસ્ટમ હોય તો એક ખૂબ જ સામાન્ય નિયમ છે

કારણ કે આ કિસ્સામાં એક ઉલ્લેખ કરે છે કે બીજી બેન્ઝીન રિંગ જે નેપ્થાલિન ત્રીજી છે એક

નાઇટ્રો નાઇટ્રોજન અને નાઇટ્રોજન ડબલ બોન્ડ દ્વારા પણ જોડાયેલ છે

તેથી તે એક લાંબી ડિલોકલાઇઝ

સિસ્ટમ છે

તેથી જ્યારે ઇલેક્ટ્રોન ક્વાઇડ લાંબા અથવા ઘણા અણુઓ પર ફેલાયેલો હોય છે તો શું

થશે જો તમે આ રીતે વિચારો છો e h nu ની બરાબર છે અને ક્યારે વધુ સંયોજિત

પોલિન લેવામાં આવી રહી છે જે તેને જમીનથી ઉત્તેજિત સ્થિતિમાં લઈ જવા માટે જો ત્યાં વધુ સંયોજન હશે તો તે ઘણી ઓછી હશે જ્યારે તે એક અલગ ડબલ બોન્ડ હોય અથવા સરળ બેન્ઝીન આના જેવું હોય તો તેનો અર્થ શું થાય છે જો ઊર્જાની જરૂર હોય તો ઓછા h છે પ્લાન્કનું સતત nu_1 પણ ઓછું હશે જો નવું ઓછું હોય તો શું છે લેમ્બડા રિવર્સ ફ્રિક્વન્સી જે nu છે

તેથી લેમ્બડા વધુ હશે તો બીજી રીતે શું થઈ રહ્યું છે એક સરળ બ્યુટેન એ અને તમે કેરોટીન ટેટ્રા અવેજી બ્યુટાડીન અથવા લોગ પોલીઇન લો જે લોગ પોલી નહીં કેરોટીન જે C_{40} છે તે કલર લાલ રંગ છે જે ટમેટા અને ગાજરમાં હાજર હોય છે તે શા માટે લાલ કે નારંગી રંગના હોય છે પરંતુ બ્યુટીરીન રંગહીન છે કારણ કે તે વધુ સંયોજિત છે.

વધુ સંયોજિત એટલે કે ઇલેક્ટ્રોનનું વધુ વિસ્થાપન થઈ રહ્યું છે અને તે કિસ્સામાં જમીનથી ઉત્તેજિત સ્થિતિમાં લઈ જવા માટે જરૂરી ઊર્જા જે રંગની વસ્તુ માટે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ ઘટના છે તે ઓછી છે જેથી ઊર્જા ઓછી આવર્તન ઓછી હોય છે.

આવર્તન ઓછી એટલે તરંગલંબાઇ વધુ આપણે જોઈ શકીએ છીએ.

400 થી 800 નેનોમીટર 200 થી 400 એ અલ્ટ્રાવાયોલેટ પ્રદેશ છે

તેથી સંયોજનો રંગીન થઈ રહ્યા છે

તેથી આ કાર્બન નાઇટ્રોજન રસાયણશાસ્ત્રની મદદથી અન્ય સામાન્ય તકનીક છે જે ખાસ કરીને વધુ જોડાણ મૂકીને રંગને રંગહીન બનાવી શકે છે.

કેટલાક ક્રોમોફોરિક જૂથ અથવા ઓક્સોક્રોમિક ગ્રૂપ સાથે જે મદદ કરે છે

તેથી આ એક ઓફશૂટ અથવા

કાર્બન નાઇટ્રોજન રસાયણશાસ્ત્રનું બોનસ છે

તેથી w ટોપી એ લાભનો ફાયદો જબરદસ્ત છે

ધારો કે તમે ડાયઝો કમ્પાઉન્ડને કન્વર્ટ કર્યું છે જે રીતે મેં કહ્યું હતું કે એનેલોગ લો એકદમ

સરળ કેસ તેને નાઇટ્રસ એસિડ વડે ડિજિટાઇઝ કરો અને ડાયઝો કમ્પાઉન્ડ મેળવો અને હવે તમે

ડાયઝો કમ્પાઉન્ડને દૂર કરવા માંગો છો અને થોડીક અવેજીમાં મૂકો કારણ કે હવે n 2 ખસ ત્યાં સીધું જ જોડાયેલ છે તમે તેને ખૂબ જ સરસ રીતે કરી શકો છો.

મેં અહીં cux અને h

x થી ખસ $halite$ અથવા x એ ઘણી બધી વસ્તુઓ હોઈ શકે છે સાયનાઇડ ક્લોરાઇડ વગેરે તો શું

થશે આખી વાત આ n બે વત્તા $C1$ માઈનસ જશે અને x ત્યાં સીધો દાખલ કરવામાં આવશે

એટલે કે આ ડાયઝો સંયોજનમાંથી તમે સાયનો સંયોજન મેળવી શકો છો અને તે રીતે

તમે ઘણા બધા રસપ્રદ સુગંધિત સંયોજનો બનાવી શકો છો અને પછી કેટલાક વધુ ઉદાહરણ લઈશું પરંતુ આ

પ્રતિક્રિયાના પ્રકારનો સૌપ્રથમ અભ્યાસ સેન્ડ મેયર દ્વારા કરવામાં આવ્યો હતો

તેથી આને સેન્ડ માયર્સ પ્રતિક્રિયા તરીકે ઓળખવામાં આવે છે

તેથી કાર્બન ની મદદથી

ઘણાબધા સુગંધિત સંયોજનો બનાવવાની એક રીત છે.

આ ડાયઝોનિયમ મીઠું દ્વારા ટ્રોજન સંયોજન અને પછી રેતી મીઝર પ્રતિક્રિયા સાથે જ્યાં co x અને h

x એ રીએજન્ટ x છે ક્લોરાઇડ બ્રોમાઇડ સાયનાઇડ વગેરે બરાબર છે

તેથી મેં એમાઇન સાથે શરૂઆત કરી પ્રથમ

એલિફેટિક પછી સુગંધિત પ્રશ્ન માત્ર એલિફેટિક અને સુગંધિત જ નહીં જ્યાં ડાયરેક્ટ

કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ એ સિંગલ બોન્ડ છે ટ્રિપલ બોન્ડ અથવા ડબલ બોન્ડ તરીકે કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ હોઈ શકે છે

જો હું આ પ્રકારનું માળખું લખું તો મને એક ખૂબ જ સરળ કેસ લખવા દો

જ્યાં હું અવેજીને h_3 chd ડબલ બોન્ડ તરીકે મૂકું છું અલબત્ત મારી પાસે છે

વેલેન્સીને સંતોષવા માટે nh તરીકે અહીં કેસ અલગ છે જે એક

બોન્ડ નથી પરંતુ કાર્બન કાર્બન નાઇટ્રોજન ડબલ બોન્ડ છે અને આ પ્રકારના સંયોજનો પણ

ખૂબ જ રસપ્રદ છે આને એમાઇન નહીં પરંતુ એમાઇન કહેવામાં આવે છે અને તે તૈયાર કરી શકાય છે.

મેં જે રીતે શરૂઆત કરી હતી

તે રીતે તમે આ પરમાણુને તોડી શકો છો અને સિન્થોન અથવા સિન્થેટિક સમકક્ષ તરીકે કેટલીક યાવી મેળવી શકો છો અને

પછી પ્રારંભિક સામગ્રી સાથે સમાપ્ત થાય છે જે એસીટોન જેટલી સરળ હોય છે અને કહો

એમોનિયા અથવા તેમાંથી વ્યુત્પન્ન છે જેથી જો તમે હવે એસીટોનની સારવાર કરો છો તો પ્રારંભિક

સામગ્રીઓ એમાઇન અને એસીટોન છે એકસાથે શું થશે આ ઇલેક્ટ્રોન સમૃદ્ધ છે

આ ઇલેક્ટ્રોનની ઉણપ છે મને કેવી રીતે ખબર પડી કારણ કે કાર્બોનિલ જૂથો કાર્બન હકારાત્મક રીતે ચાર્જ થયેલ છે ઓક્સિજન નકારાત્મક રીતે ચાર્જ થાય છે ત્યાં હશે ધ્રુવીકરણ શક્ય છે કારણ કે કાર્બનની તુલનામાં ઓક્સિજન વધુ ઇલેક્ટ્રોનેગેટિવ છે

તેથી બોન્ડ બનાવતા ઇલેક્ટ્રોન જોડ ઓક્સિજન તરફ વધુ ખસેડવામાં આવશે જેથી કાર્બનને ઇલેક્ટ્રો પોઝિટિવ બનાવે છે જેથી એમાઇન ત્યાં ખૂબ જ સરળતાથી જશે અને તે પ્રક્રિયામાં તમને ch ત્રણ cch ત્રણ ઓ મળે છે.

માઇનસ અને આ બાજુ એનએચએચ બે છે અને એક હાઇડ્રોજન જો હું તેને આ રીતે મૂકીશ તો ઓ માઇનોર દ્વારા લેવામાં આવશે

તેથી તમે ch_3 c ch_3 સાથે સમાપ્ત

થશો અને આ હવે ઓહ એનએચએચ છે

તેથી આ રીતે અમીન જૂથ અને ઓહ જૂથ એ

એસીટોન મોઇટી સાથે પરિચય આપવામાં આવ્યું છે જે કાર્બોનિલમાંથી

આવે છે અને nh_2 એમોનિયામાંથી આવે છે તો શું થાય છે આ પ્રકારના સંયોજનો ખૂબ રસપ્રદ

કારણ કે માત્ર ગરમ કરવાથી તે પાણી ગુમાવે છે.

તે પાણી ગુમાવે છે તેનો અર્થ એ છે કે આ નાઇટ્રોજન

હાઇડ્રોજન બોન્ડમાંથી એક તે જ સમયે કેવી રીતે છોડે છે તે જ સમયે ઓહ પણ સિસ્ટમ છોડી દે છે

તેથી h અને ઓહ સિસ્ટમ છોડે છે

તે જ સમયે આ કેવા પ્રકારની પ્રતિક્રિયા છે.

નાબૂદીની પ્રતિક્રિયા કહેવાય છે

નાબૂદીની પ્રતિક્રિયામાં જે થઈ રહ્યું છે તેમાં તમને ch_3 ch_3 ડબલ

બોન્ડ nh મળે છે

તેથી આ કિસ્સામાં અમીન એમોનિયામાંથી એમોનિયા બનાવવાની એક સરળ રીત અથવા અવેજી એમોનિયા

પણ તમે લઈ શકો છો તે ખૂબ જ સરળ પ્રતિક્રિયાઓ છે જ્યાં એક ન્યુક્લિયોફાઇલ છે કાર્બોનિલ કાર્બન પર હુમલો કરવાથી

ન્યુક્લિયોફાઇલ એ એમોનિયા અથવા અવેજી કરાયેલ એમોનિયા છે અને પછી એક નાબૂદીની પ્રતિક્રિયા

થાય છે જ્યાં હાઇડ્રોજન અને હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ એક જ સમયે છોડે છે આ

પ્રકારના નાબૂદીને બીટા એલિમિનેશન કહેવામાં આવે છે અને રસપ્રદ લક્ષણો પૈકી એક છે

વિરોધી જૂથનો અર્થ હાઇડ્રોજન અને જે આ ખૂબ જ સરળ જટિલ નથી આ

એક ખૂબ જ સરળ કેસ હાઇડ્રોજન છે જેમાં છોડવામાં આવે છે તે જ સમયે સિસ્ટમ

તેથી આ એક બીટા

એલિમિનેશન પ્રતિક્રિયા છે જેના દ્વારા અમે કાર્બન નાઇટ્રોજન સિંગલ બોન્ડ બનાવવા માટે સક્ષમ છીએ જેથી અમે

વિગતોમાં કાર્બન નાઇટ્રોજન ડબલ બોન્ડની ચર્ચા કરી છે તે પણ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે અને તેમાંથી ઘણા

રસપ્રદ સંયોજનો તૈયાર કરી શકાય છે.

રસપ્રદ સંયોજન હું કહી શકું છું કે એક ખૂબ જ

પ્રતિક્રિયાશીલ સંયોજન આ રીતે તૈયાર થઈ શકે છે કાર્બન ડબલ બોન્ડ n અને જો આપણે ત્યાં કેટલાક અવેજીઓ મૂકીએ તો

ઓક્સિડેશન થઈ શકે છે અને આ ઓક્સિડેશન ઓક્સાઇડ બનાવવા માટે ખૂબ જ રસપ્રદ છે

d નાઇટ્રોજન ઓક્સિજન કાર્બન ધરાવતા સંયોજનો આ છે.

આ પણ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ અને ખૂબ જ વિસ્ફોટક

પ્રકૃતિનું સંયોજન છે

તેથી આ એક બીજું ક્ષેત્ર છે જે મૂળ રૂપે નાઇટ્રોજનમાંથી આવે છે જેમાં

કાર્બનિક સંયોજનો હોય છે ઠીક ત્રીજી વસ્તુ જે મેં છોડી દીધી તે છે કાર્બન નાઇટ્રોજન ટ્રિપલ બોન્ડ સંયોજન એટલે કે

કાર્બન નાઇટ્રોજન ટ્રિપલ બોન્ડ સંયોજન કેવી રીતે બનાવવું અને શું છે તેનો ઉપયોગ હું એક ખૂબ જ સરળ ઉદાહરણ લઈ શકું છું

જે કાર્બન આરસી ટ્રિપલ બોન્ડ n ની વેલેન્સીને સંતોષવા દે છે સામાન્ય રીતે ઓર્ગેનિક રસાયણશાસ્ત્રમાં

આને સાયનાઇડ કહેવામાં આવતું નથી આ નાઇટ્રાઇલ છે

તેથી આ નાઇટ્રાઇલ જ્યારે હાઇડ્રોલાઇઝ્ડ થાય છે ત્યારે પાણીમાં

થોડું એસિડ અથવા આલ્કલીની હાજરીમાં ખરાબ રીતે ટ્રીટમેન્ટ થાય છે ત્યારે શું થશે તેનો અર્થ એ છે કે

h ખસ અથવા ઓહ માઇનસની હાજરીમાં h_2o સાથે rcn ટ્રીટમેન્ટ કરવામાં આવે તો શું થશે ઉત્પાદન ન્યુક્લિયોફાઇલ

ચોક્કસપણે

આ કાર્બન પર હુમલો કરશે અને ટ્રિપલ બોન્ડમાંથી આ કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ

નાઇટ્રોજન પરમાણુ તરફ ધ્રુવીકરણ કરવામાં આવશે

તેથી હું જે જોઉં છું તે હકારાત્મક રીતે ચાર્જ થયેલ હશે અને પછી

આ બોન્ડમાંથી એક સ્થળાંતર થશે

તેથી આ થશે અહીં માઇનસ બનો તે નકારાત્મક રિચાર્જ છે આ

પ્રકારની વસ્તુઓ થશે

તેથી દેખીતી રીતે જ આ ખૂબ સ્થિર પ્રજાતિ નથી

તેથી શું

થશે આ n માઈનસ દ્વારા હાઈડ્રોજન ઉપાડી શકાય છે

તેથી તે r_{coh} સાથે સમાપ્ત થાય છે

અને આ બાજુ થશે ડબલ બોન્ડ એનએચઆરસી ડબલ બોન્ડ એનએચ બનો અને ઓહ આ

પ્રકારનું લક્ષણ ફરીથી આપણે ડબલ બોન્ડ વસ્તુ સાથે ટ્રિપલ બોન્ડ સાથે સમાપ્ત કર્યું છે

પરંતુ જો હું લખું કે આ હોઈ શકે છે આ રીતે ગોઠવેલ છે કે ઇલેક્ટ્રોન ક્વાઉડ એકથી બીજામાં શિફ્ટ થઈ રહ્યો છે

અને એક ખૂબ જ રસપ્રદ ઘટના છે અને અહીં મેં ઉલટાવી શકાય તેવી બાજુ લખી છે

ઇલેક્ટ્રોન ડિલોકવાઈઝેશન નહીં આ એક એવી ઘટના છે જ્યાં પ્રોટોન આ સ્થિતિથી પ્રોટોન તરફ સ્થળાંતર કરી રહ્યો છે

ડિલોકવાઈઝેશન એ તેને ટોટોમેરિઝમ કહેવાની બીજી રીત છે તેથી

ટોટોમેરિઝમ થઈ રહ્યું છે અને આપણે એક સંયોજન ઈઝ કોન્ડ ટુ સાથે સમાપ્ત કર્યું છે તે સંયોજન શું છે આ એમાઈડ છે

તેથી નાઈટ્રિલમાંથી આપણે એમાઈડ સાથે સમાપ્ત કર્યું

છે કે કેવી રીતે

હાઈડ્રોલિસિસ દ્વારા કેવી રીતે હાઈડ્રોલિસિસ થાય છે કાં તો એસિડ ઉત્પ્રેરક અથવા બેઝ ઉત્પ્રેરક જે RC

ટ્રિપલ બોન્ડિંગમાં થઈ રહ્યું છે તે r_{conh} ટુમાં રૂપાંતરિત થઈ ગયું છે તેથી

નાઈટ્રાઈલ અને એમાઈડમાંથી બનેલ એમાઈડ એ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ માળખાકીય સુવિધાઓ છે અહીંથી તમે પોલિમાઇડ બનાવી

શકો છો

પછી અન્ય ઘણી પોલિમરીક સામગ્રીઓ કે જેનો ઉપયોગ થાય છે રોજિંદા જીવનમાં

તેથી પોલિમાઇડ એ એક ખૂબ જ

મહત્વપૂર્ણ લક્ષણ છે જ્યાં આહ પ્રારંભિક સામગ્રી નાઈટ્રાઈલમાંથી આવે છે

તેથી કાર્બન એન ઇટ્રોજન

ટ્રિપલ બોન્ડનો પણ અહીં ઉલ્લેખ કરવામાં આવી રહ્યો છે.

કાર્બન નાઈટ્રોજન સિંગલ બોન્ડ કાર્બન નાઈટ્રોજન ડબલ

બોન્ડ અને કાર્બન નાઈટ્રોજન ટ્રિપલ બોન્ડ અને તે r_{co} અને h ટુમાં રૂપાંતરિત થઈ શકે છે ક્યારેક

હું મારા વિદ્યાર્થીઓને પૂછું છું કે મેં આ પ્રતિક્રિયા આલ્કલ સાયનાઇડથી એમાઈડમાં કરી છે.

આ રીતે હાઈડ્રોલિસિસ દ્વારા અને ચાલો એક ઉદાહરણ લઈએ, ધારો કે મેં તમને એસીટામાઇડ $\text{CH}_3\text{CO NH}_2$ આપ્યું છે અને હું

એસીટોનાઈટ બનાવવા માંગું છું

જે CH_3CN છે કે લોકો કેવી રીતે મૂંઝવણમાં મૂકે છે પરંતુ એક ખૂબ જ સામાન્ય નિયમ એ છે કે

જો તમે નાઈટ્રિલથી એમાઇડ સુધી હાઈડ્રોલિસિસ કરો છો એટલે સ્પષ્ટપણે એમાઈડથી નાઈટ્રાઈલ સુધી પાણીથી તોડવું,

તમે ડિહાઈડ્રેશન શું કરશો અને ડિહાઈડ્રેશન એજન્ટ શું છે

ત્યાં ઘણા ફોસ્ફરસ પેન્ટોક્સાઇડ સલ્ફ્યુરિક એસિડ છે જે પાણીની કાળજી લઈ શકે

છે એટલું સરળ છે કે તે કેવી રીતે સમાન ઘટનાને આગળ ધપાવશે કારણ કે તે શું

તેની પાસે આલ્ફા હાઈડ્રોજન પરમાણુ છે તે અમુક પ્રકારના ટોટોમેરિઝમમાંથી પસાર થશે જે રીતે મેં

અગાઉના કેસમાં બતાવ્યું છે અને પછી તે આ રીતે જશે હાઈડ્રોજનને નાબૂદ કરો

અને જે નાબૂદ કરવામાં આવશે અને તમે CH ત્રણ C ટ્રિપલ બોન્ડ n સાથે સમાપ્ત કરો છો

તેથી CH ત્રણ C

ટ્રિપલ બોન્ડિંગ કે જે નાઈટ્રાઈલ છે તે એમાઈડમાંથી ડિહાઈડ્રેશન દ્વારા આવે છે અને નાઈટ્રાઈલ

હાઈડ્રોલિસિસ દ્વારા એમાઈડમાં હાઈડ્રાઈલાઈઝ થાય છે

તેથી આ એક બીજી યુક્તિ છે કાર્બન નાઈટ્રોજનને

ટ્રિપલ બોન્ડ બનાવવા અને તેનો ઉપયોગ મહત્વના સંયોજનો જેમ કે એમાઇડ્સ પોલિમાઇડ્સ અને

અન્ય તમામ મહત્વની વિશેષતાઓ તૈયાર કરવા માટે હું નાઈટ્રોજનની અન્ય રસપ્રદ વિશેષતાઓ જણાવીશ જેમાં

કાર્બનિક સંયોજનોનો મેં વધુ ઉલ્લેખ કર્યો નથી.

એટલે કે જો હું હવે બેન્ઝીન રિંગ લખું તો

તે ખૂબ જ સ્પષ્ટ છે અને નાઈટ્રોજન પરમાણુ દ્વારા કાર્બનમાંથી એકને દૂર કરો પછી પાંચ હાઈડ્રોજન અણુઓ હવે કાર્બન સાથે સીધા

જોડાયેલા છે અને એક

નાઈટ્રોજન દ્વારા બદલવામાં આવે છે

તેથી આ પ્રકારના સંયોજનો કાર્બન નાઈટ્રોજન સંયોજન છે પરંતુ મારે

સૌથી વધુ કહેવું જોઈએ ચોક્કસ રીતે આ હેટરોસાયકલિક એરોમેટિક સંયોજન છે હેટરોસાયકલિક એરોમેટિક સંયોજન શા માટે

હેટરોસાયકલિક કારણ કે હેટરોએટમ હાજર છે શા માટે ચક્રીય b કારણ કે જો હું

એક છેડેથી શરૂ કરું છું તો હું એ જ અણુ પર સમાપ્ત કરું છું અને તે સુગંધિત છે

કારણ કે તે બેન્ઝીન રિંગની જેમ જ છે પરંતુ એક કાર્બનને નાઈટ્રોજન દ્વારા બદલવામાં આવે છે

તેથી તે હોગલના નિયમને અનુસરે છે જે પ્લાનર કંજુગેટેડ ચક્રીય સંયોજન છે જેમાં ચાર હોય છે.

n

વતા બે પાઇ ઇલેક્ટ્રોન

તેથી તે બધા નિયમોનું પાલન કરવામાં આવે છે
 તેથી આ એક હેટરોસાયક્લિક એરોમેટિક
 સંયોજન છે તેવી જ રીતે જો હું બીજું માળખું લખું કે જ્યાં તે પાંચ સભ્યોની રિંગ છે જ્યાં એક સભ્ય નાઇટ્રોજન છે અને પછી હાઇડ્રોજન
 પરમાણુ છે ત્યાં
 દરેકમાં એક છે અને જો હું આ પરમાણુને જોઉં તો શું મેં આ પ્રકારનો પરમાણુ ક્યાંય જોયો છે
 જવાબ છે હા આ એક હેટરોસાયકલિક સંયોજન છે જે રિંગમાં એક નાઇટ્રોજન ધરાવે છે અને
 આ સંયોજન પ્રકૃતિમાં પણ સુગંધિત છે
 તેથી આપણે બે
 પ્રકારનાં સુગંધિત હેટરોસાયકલિક સંયોજનો મેળવી શકીએ છીએ.
 તે બે પ્રકારો એક પાંચ સભ્ય છે
 બીજો છ સભ્ય છે અને દરેક કિસ્સામાં જેમ આપણે છીએ તેમ અમે કાર્બન નાઇટ્રોજન સંયોજનો પર ધ્યાન કેન્દ્રિત કર્યું છે
 તેથી રિંગ સભ્ય પૈકી એક છે એક નાઇટ્રોજન જેથી એકને પાયરોલ કહેવામાં આવે છે બીજાને પીડીડી કહેવાય છે
 ખૂબ સામાન્ય આધાર ખૂબ સામાન્ય આધાર મેં કેવી રીતે કહ્યું કારણ કે જો હું ત્યાં ઇલેક્ટ્રોનની સંખ્યા જોઉં તો
 હું જોઈ શકું છું કે આ નાઇટ્રોજન એકલ જોડી ખૂબ જ સરળતાથી ઉપલબ્ધ છે જે તે કોઈપણ એસિડિકને દાન કરી
 શકે છે સંયોજન
 તેથી આ એક મૂળભૂત સંયોજન છે અથવા પાયરિડિન એ ખૂબ જ સારો દ્રાવક છે
 અને તે પણ ખૂબ જ સારો આધાર છે જે
 બેન્ઝીન રિંગમાંથી એક બેન્ઝીન રિંગમાં નાઇટ્રોજન ધરાવતું હેટરોસાયક્લિક સંયોજન છે જે n દ્વારા બદલવામાં આવે છે અને આ
 મૂળભૂત પ્રકૃતિ છે
 કારણ કે તે પૂર્ણ કરે છે સુગંધિતતા ખૂબ જ સરળતાથી પરંતુ જો હું તમને પૂછું કે આ
 પાંચ સભ્ય નાઇટ્રોજન ધરાવતા સંયોજનની પ્રકૃતિ શું છે તે સુગંધિત છે હા તે કેવી રીતે સુગંધિત છે કારણ કે
 હું d ah સંયોજિત સિસ્ટમમાંથી બે નાઇટ્રોજન ઇલેક્ટ્રોન વત્તા ચાર લઈ રહ્યો છું અને તે શા
 માટે સંયોજિત છે કારણ કે ડબલ સિંગલ ડબલ સિંગલ ભલે બે સિંગલ આવી રહ્યા હોય પરંતુ તે એક
 ડિલોકલાઇઝ્ડ વસ્તુ છે
 તેથી હોકલનો નિયમ જો આપણે ફરીથી કબજે કરીએ અથવા પુનઃકેપિટ્યુલેટ કરીએ તો તે પ્લેનર કન્જુગેટેડ
 ચક્રીય કોમ હશે પાઉન્ડ જેમાં ચાર n વત્તા બે પાઇ ઇલેક્ટ્રોન છે જ્યાં આ કિસ્સામાં n એ એક છે જે ચાર માંથી
 એક ચાર વત્તા બે છે પાઇ ઇલેક્ટ્રોન છે અને બરાબર એ યોગ્ય છે કે તે પ્લેનર છે બધા
 sp બે હાઇબ્રિડાઇઝ્ડ કાર્બન છે આ નાઇટ્રોજન છે અને બે વત્તા બે વત્તા બે જે કાર્બનના બે જોડીમાંથી છે બે
 અને નાઇટ્રોજન અણુમાંથી બે છે અને
 તેથી છ ઇલેક્ટ્રોન નિયમોનું પણ પાલન કરવામાં આવે છે
 અને આહ હવે પ્રકૃતિમાં સંપૂર્ણ સુગંધિત છે, પરંતુ આ પ્રક્રિયા દ્વારા શું થઈ રહ્યું
 છે આ કિસ્સામાં નાઇટ્રોજન છ સભ્ય એક ઉપલબ્ધ છે નાઇટ્રોજન પરની ઇલેક્ટ્રોન જોડી
 અન્ય સબસ્ટ્રેટ માટે ઉપલબ્ધ છે
 તેથી જ મેં બેઝ પાયલોટીંગ એ બેઝ છે એવો શબ્દ લખ્યો છે
 પરંતુ પાયરોલના કિસ્સામાં હું તે શબ્દ લખી શકતો નથી.
 શા માટે નાઇટ્રોજનની એકમાત્ર જોડી હોવાને કારણે
 હવે સુગંધિતતા લેવામાં આવી રહી છે.
 પાંચ સભ્યોનું એકમ મેળવવું
 જેથી તે ઉપલબ્ધ ન હોય તો શું થાય છે તે એસિડિટી તરીકે કામ કરે છે
 તેથી એક ખૂબ જ
 સામાન્ય પ્રશ્ન છે સરસ પ્રશ્ન પૂછવામાં આવ્યો છે કે કેવી રીતે પાંચ સભ્ય નાઇટ્રોજન કે જે ડિલોકલાઇઝ્ડ
 સંયોજન ધરાવે છે શું પાયરોલ પ્રકૃતિમાં તેજાબી છે અને પાયરીડીન જે છ સભ્યોનું નાઇટ્રોજન છે જેમાં
 સુગંધિત સંયોજન ક્ષારયુક્ત છે અથવા પ્રકૃતિમાં મૂળભૂત છે જવાબ એ
 છે કે પાયરીડીનના નાઇટ્રોજન પર ઇલેક્ટ્રોન ઘનતા દાન માટે ઉપલબ્ધ છે.
 પરંતુ તે પાયરોલ એકમની ઇલેક્ટ્રોન ઘનતા
 છે જે પાંચ સદસ્ય છે જ્યાં તેના બે ઇલેક્ટ્રોન બેન્ઝીન વસ્તુને આપવામાં આવે છે
 અથવા સુગંધ મેળવવા માટે પાંચ સભ્યની રીંગ ઉપલબ્ધ નથી
 તેથી તે કિસ્સામાં તે ઇલેક્ટ્રોનની ઉણપ
 છે
 તેથી તે લેવિસ થિયરી મુજબ એક કન્ટોનર સારો આધાર છે અને ઇલેક્ટ્રોન સ્વીકારનાર
 છે એસિડ જેથી પાયરોલ તે રીતે એસિડિક હોય છે પાયરિડિન તે રીતે મૂળભૂત છે જો આપણે ધ્યાનમાં લઈએ
 તો આ બીજી રસપ્રદ ઘટના છે જ્યાં આપણે જોઈએ છીએ કે કાર્બન નાઇટ્રોજન સંયોજન
 માત્ર બાજુની સાંકળ પર જ નથી અથવા સીધા જ સુગંધિત સાથે જોડાયેલા આલ્કિલ જૂથ સાથે જોડાયેલ છે.

જૂથ પરંતુ તે એન્જિનિયરિંગનો એક ભાગ હોઈ શકે છે અથવા પાંચ સભ્યો અથવા સાત સભ્યો હોઈ શકે છે અથવા ઉચ્ચ શ્રેણીમાં પણ હોઈ શકે છે

તેથી નાઇટ્રોજનની ભૂમિકા બાયોલોજીમાં જબરદસ્ત છે ical સિસ્ટમ મેં કાર્બન નાઇટ્રોજન સંયોજનના અન્ય મહત્વના વર્ગ વિશે કશું કહ્યું નથી લોકો કહે છે કે

એન્ટીબાયોટીક્સ એ છે જેમ મેં તમને કહ્યું હતું કે બીટા લેક્ટમ સંબંધિત સંયોજનો એક વર્ગ નથી

એન્ટીબાયોટીક્સના ઘણા વર્ગો છે બીટા લેક્ટમ યુનિ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે જે

કાર્બન સિવાય બીજું કંઈ નથી નાઇટ્રોજન ધરાવતું સંયોજન બીજો ભાગ એ એમિનો એસિડ છે જે

પ્રોટીન પેપ્ટાઇડ પોલીપેપ્ટાઇડ માટેનો બિલ્ડિંગ બ્લોક છે ત્રીજો બાબત એ છે કે જો આપણે

પાયરોલ એકમોને એકસાથે લઈએ તો ચાર પાયરોલ એકમો કાર્બન પરમાણુ દ્વારા જોડાયેલા હોય તો હું

તેને આ રીતે લખીશ મેં મનસ્વી રીતે એક માળખું લખ્યું છે

જ્યાં ચાર પાયરોલ એકમો હોય છે વચ્ચે સામાન્ય રીતે

એક કાર્બન હોય છે અથવા ફક્ત આ વર્ગના સંયોજનોના મહત્વને ભરવા માટે એક કાર્બન હોય છે

જ્યાં ચાર પાયરોલ એકમો ચાર બાજુઓ પર હોય છે અને દરેક પી રોલ યુનિટ બે સ્થિતિમાં હોય છે અને

આ ત્રણ ચાર પાંચ પોઝિશન બે પોઝિશન અને પાંચ પોઝિશન અન્ય કાર્બન અણુ દ્વારા જોડાયેલ હશે

અથવા તે b હોઈ શકે છે e સીધું જ અન્ય એક પાયરોલ એકમ સાથે જોડાયેલ છે જેથી પ્રકારની માળખાકીય

સુવિધાઓ એક પોલાણ બનાવે છે અને આ પોલાણ ઘણા ધાતુના આયનોને ફિટ કરવા માટે ખૂબ જ રસપ્રદ છે અને

તે ધાતુના આયનો તે પ્રકારના સંયોજનો આપે છે.

ખૂબ જ રસપ્રદ લક્ષણ ખૂબ જ રસપ્રદ

જૈવિક પ્રવૃત્તિઓ ખૂબ જ રસપ્રદ રંગ અને જો હું પૂછું તો તમે આ પ્રકારના

ચાર પાયરોલ એકમોને દરેક એક કાર્બન અણુ અથવા અવેજી કાર્બન અણુ દ્વારા જોડાયેલા અને

તે રીતે રિંગ મેકો ચક્રીય રિંગ બનાવતા જોયા છે.

એક રસપ્રદ બાબત એ છે કે

જનરલ્સમાં સંયોજનોના પ્રકારને પોર્ફિરિન કહેવામાં આવે છે અથવા મારે પોલી પી કહેવું જોઈએ.

ચાર એકમોને એકસાથે રોલ કરે છે અને કુદરતી ઉત્પાદનોમાં આ પ્રકારનું પોર્ફિરિન

બે ત્રણ રસપ્રદ સંયોજનોમાં જોવા મળે છે જે આપણે રોજબરોજના જીવન માટે શું કરીએ છીએ તે

શા માટે લોહીનો રંગ લાલ હોય છે તે બધા જાણે છે કે લોહીમાં હિમોગ્લોબિન હોય છે તે પોલી

પાયરોલ એકમ છે.

જ્યાં ધાતુનું આયન હોય છે તો તે આ લોખંડ ધાતુનું આયન છે જેમ કે

લીલા પાંદડા શા માટે છે પાંદડાઓ રંગમાં લીલા હોય છે જવાબ ખૂબ જ સરળ છે

કે જે હરિતદ્રવ્ય છે અને હરિતદ્રવ્યમાં મૂળભૂત એકમ માળખાકીય એકમો ફાયરિંગ માટે છે

અને આ પોર્ફિરિનનો અર્થ એ છે કે ચાર સમાંતર એકમ બે અને પાંચ સ્થિતિમાં

દરેક એક કાર્બન અણુ દ્વારા જોડાયેલા છે જેથી તે પોલાણ બનાવે છે અને પોલાણની અંદર મેગ્નેશિયમ

અથવા ઘણા આયનોનું કેલ્શિયમ ફીટ કરી શકાય છે અને વિવિધ પ્રકારના રંગ જૈવિક રીતે સક્રિય પિગમેન્ટ્સ અને

દવાઓ બનાવવામાં આવી રહી છે એક સરળ ઉદાહરણ છે હેમ ગ્લોબિન એ પ્રોટીન ભાગ છે બીજું ઉદાહરણ

છે હરિતદ્રવ્ય જે લીલો રંગનો છે અને ત્રીજું ઉદાહરણ છે સાયનોકોબાલામીનનું માળખું થોડું જટિલ છે

પરંતુ મૂળભૂત એકતા એ પોલી પિરોલ છે જે વિટામિન બી 12 માં હાજર છે

તેથી વિટામિન

બી 12 એ બાયકોમ્પ્લેક્સ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ સભ્ય છે જેથી

રોજિદા જીવનમાં કાર્બન નાઇટ્રોજન સંયોજનની આ મહત્વપૂર્ણ લાક્ષણિકતાઓ છે અથવા ઔષધીય વસ્તુઓમાં બીજી

રીતે મારે આજની વાત પૂરી કરવા માટે એક વધુ વાત કરવી જોઈએ કે એન્ટીબાયોટીક્સ સિવાય અન્ય થા n

એમિનો એસિડ પ્રોટીન પેપ્ટાઇડ્સ સિવાયના અન્ય એમાઇડ્સ અથવા હેટરોસાયક્લિક

સંયોજનો જેમ કે પાયરીમિડીનમાં પાયરોલ ક્વિનોલિન પીડીડી તે

જીવનના નિર્માણના બ્લોક્સ છે dna rna અન્ય મહત્વપૂર્ણ નાઇટ્રોજન જેમાં કાર્બનિક

સંયોજનો છે એલ્કલોઇડ્સ છે

તેથી આલ્કલોઇડ એ વ્યાખ્યા દ્વારા મોટા ભાગના ક્ષારયુક્ત સંયોજનો છે

નાઇટ્રોજન ધરાવતા કુદરતી સ્ત્રોતોમાં

કાર્બન અને અમુક ઔષધીય મૂલ્ય હોવું જરૂરી છે

તેથી ઔષધીય રીતે

મહત્વપૂર્ણ નાઇટ્રોજન ધરાવતા સંયોજનો એલ્કલોઇડ્સ છે જે પ્રકૃતિમાં આલ્કલાઇન છે

જેથી મેં તમને પૂછ્યું કે જો હું તમને પૂછું તો શું તમે કેટલાક આલ્કલોઇડ્સના નામ આપી શકો છો હા ક્વિનાઇન

નિકોટિન પાયરિમિડીન છે ઘણા આલ્કલોઇડ્સ અને કેટલાક માદક દ્રવ્યોમાં પણ

કાર્બન નાઇટ્રોજન એકમ હોય છે

તેથી સારાંશમાં આપણે કાર્બન

નાઇટ્રોજન સંયોજનોના મહત્વ વિશે અને
નાઇટ્રો જૂથની મદદથી અને પછી ઘટાડો કરીને અને પછી તેને કેવી રીતે સુગંધિત સિસ્ટમ માટે ખાસ તૈયાર કરવા તે વિશે ચર્ચા કરી છે.
નાઇટ્રોને એમાઇનમાં કન્વર્ટ કરવું ખૂબ જ સરળ છે
ડાયઝીમાં ઘટાડો અને એમાઇન બહુ મુશ્કેલ નથી જે સોડિયમ નાઇટ્રાઇટ હાઇડ્રોક્લોરિક એસિડનું પાયન છે
અને પછી રેતીના ખાડાની પ્રતિક્રિયાનો ઉપયોગ કરીને લગભગ કોઈ પણ કાર્યક્ષમતા રજૂ કરી શકાય છે જ્યાં ડાયઝી
જૂથ જશે અને નવું જૂથ આવશે અને કાર્યાત્મક જૂથમાં તે સંયોજનોનો ઉપયોગ આગલી વખતે કાર્બન નાઇટ્રોજન સંયોજનોના અન્ય
પાસાઓ સાથે હું પરિવર્તન યાવુ રાખીશ.
આભાર

Prutor@Gmail.com