

બધાને નમસ્કાર, હું

આજે કાર્બનિક સંયોજનો ધરાવતા નાઇટ્રોજન પરની

અમારી ચર્ચાના સંબંધમાં iit ખડગપુરના પ્રોફેસર જેકે રે છે અમે કેટલાક શબ્દોને ફરીથી લખવા માંગીએ છીએ અને પછી એ જોવા માટે આગળ વધીએ કે કેવી રીતે કાર્બન નાઇટ્રોજન

સંયોજનોએ એન્ટિબાયોટિક ક્લર રસાયણશાસ્ત્ર અને અન્ય ઘણા ક્ષેત્રોમાં આક્રમણ કર્યું છે.

વિગતોમાં ક્ષેત્ર આહ કારણ કે મેં ગઈકાલે કાર્બનિક સંયોજનોની ખૂબ જ સ્પષ્ટ વ્યાખ્યા સાથે શરૂઆત કરી કારણ કે

લોકો હજી પણ કાર્બનિક સંયોજનોમાં માને છે તેનો અર્થ એ છે કે તે જીવંત સ્ત્રોતોમાંથી આવે છે, પરંતુ જો આપણે સાહિત્ય પર નજર કરીએ તો આપણને

ખૂબ જ રસપ્રદ વસ્તુઓ જોવા મળશે જે આ લાંબા સમય પહેલા જોવામાં આવે છે.

1780 ના દાયકામાં

સજીવ સ્ત્રોતોમાંથી મેળવેલા કાર્બનિક સંયોજનો અને નિર્જીવ સ્ત્રોતોમાંથી મેળવેલ અકાર્બનિક સંયોજનો તેથી

આ વ્યાખ્યા હતી અને જે પણ કાર્બનિક

1828 માં ધ્રુવીય નું પહેલું કાર્ય એમોનિયમને હિટ કરીને યુરિયાના પ્રથમ સંશ્લેષણમાં જીવંત સ્ત્રોતોમાંથી આવવા માટે ઉપયોગમાં લેવાતું હતું.

જો તમે નાઇટ્રોજન હાઇડ્રોની સંખ્યા ગણો તો તે અર્થમાં સાયનાઇડ એ નોંધપાત્ર કાર્ય છે

એમોનિયમ સાયનાઇડમાં જન કાર્બન અને ઓક્સિજન અને યુરિયામાં તમને સમાન સંખ્યામાં નાઇટ્રોજન હાઇડ્રોજન

કાર્બન અને ઓક્સિજન પરમાણુ જોવા મળશે

તેથી તે અમુક પ્રકારની પુનઃ ગોઠવણી છે પરંતુ આ અદભૂત કાર્ય

છે કારણ કે એમોનિયમ સાયનાઇડ અકાર્બનિક સ્ત્રોતોમાંથી તૈયાર કરવામાં આવ્યું હતું.

તેથી અકાર્બનિક

સ્ત્રોતોમાંથી આપણે કોઈપણ મહત્વપૂર્ણ બળનો ઉપયોગ કર્યા વિના કાર્બનિક સંયોજન મેળવી રહ્યા છીએ જેથી તે

કાર્બનિક રસાયણશાસ્ત્રની વ્યાખ્યામાં પ્રથમ સફળતા હતી જે કાર્બન સંયોજનનું રસાયણશાસ્ત્ર

છે એટલે જ મેં ગઈકાલે કહ્યું કે તે કાર્બોજેનિક સંયોજન છે અને પછી અલબત્ત ઘણા બધા

કુલ સંશ્લેષણ આંશિક સંશ્લેષણ અને અન્ય કૃત્રિમ પદ્ધતિઓ શોધી કાઢવામાં આવી છે

જ્યાં જૈવિક પ્રણાલીઓ અથવા જીવંત સ્ત્રોતોની જરૂર નથી જેથી મહત્વપૂર્ણ

બળ સિદ્ધાંત હવે તે રીતે વિપુલ પ્રમાણમાં છે કારણ કે પહેલા યુરિયા લોકો પેશાબમાંથી મેળવતા હતા

અને હવે લોકો ખૂબ જ સરળતાથી સંશ્લેષણ કરી શકે છે બે ખૂબ જ અગ્રણી રસાયણશાસ્ત્રીના કામ દ્વારા એક હેવર

તમે જાણો છો હેબર સિન્થેસિસ નિયા કે જે ઉત્પ્રેરક સ્થિતિમાં નાઇટ્રોજન અને હાઇડ્રોજન છે

અને આ એમોનિયમ મીઠું ખૂબ જ સારું ખાતર છે અને તે ખેતરમાંથી ખેતરમાં જરૂરી ઘણાં આહ ખોરાકનું ઉત્પાદન કરે છે

અને તે રીતે ક્રાંતિની શરૂઆત થઈ છે

તેથી આ એમોનિયમ

સાયનાઇડથી યુરિયા પ્રથમ કૃત્રિમ છે.

કામ કરો તો પ્રશ્ન આવે છે ઓકે ઓર્ગેનિક રસાયણશાસ્ત્ર

અગાઉ એક મહત્વપૂર્ણ બળ સિદ્ધાંત હતો.

સજીવ સ્ત્રોતો વિના કાર્બનિક સંયોજનો મેળવી શકાતા નથી પરંતુ

હવે સાહિત્ય જુઓ અને શું તમે માનો છો કે 2001 ના સર્વેક્ષણમાં કેટલા કાર્બનિક સંયોજનો છે

16 મિલિયન મળી આવ્યા હતા જે ઓપ્ટિમાઇઝ પણ નથી કેવી રીતે ઘણા વધુ શક્ય છે આકાશ એ છે કે પ્રયોગશાળાઓમાંથી

દરરોજ નીકળતા સંયોજનોની કુલ સંખ્યાની સંખ્યા વધી રહી છે

અને

તેથી આકાશ છે મર્યાદા એ કહેવું વધુ સારું છે કે આટલા બધા સંયોજનો આવશે અને

તેમાંથી આજે આપણો વિષય ચાલુ છે.

કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ અથવા નાઇટ્રોજન જેમાં

કાર્બનિક સંયોજનો હોય છે તેનો અર્થ હવે કાર્બન સંયોજન છે જેથી કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ આવશ્યક છે અને

યુરિયાને જુઓ પરમાણુ તેમાં કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ છે કોન બે એનએચ ટુ અથવા કોન બે હોલ બે

જ્યાં કાર્બન અને નાઇટ્રોજનનું સીધું બંધન છે અને જીવન એ કાર્બનિક રસાયણશાસ્ત્ર છે જો કે

તે મહત્વપૂર્ણ બળ સિદ્ધાંતમાંથી આવે છે કાર્બનિક રસાયણશાસ્ત્ર એ કાર્બનના સંયોજનોની રસાયણશાસ્ત્ર છે જે શા માટે

મેં કહ્યું કે કાર્બોજેનિક પરિભાષા કાર્બોનિક કાર્બનિક રસાયણશાસ્ત્રને વ્યાખ્યાયિત કરવા માટે વધુ યોગ્ય છે.

અહીં કેટલાક વિવાદો છે કે જ્યાં જીવનનું મૂળ શું છે તે કાર્બનિક પરમાણુ છે જે કાર્બન ધરાવે છે મિથેન કાર્બન ડાયોક્સાઇડ અથવા એમોનિયા હાઇડ્રોજન જેવી અકાર્બનિક વસ્તુઓ અને પાણી અને ત્યાં ઘણા વિવાદો છે પરંતુ લોકો માને છે કે વીજળી જેવા વિદ્યુત સ્રાવ હેઠળ આ તમામ વાયુઓ કેટલીક અત્યંત પ્રતિક્રિયાશીલ પ્રજાતિઓ ઉત્પન્ન કરે છે જે બદલામાં એમિનો એસિડ ફોર્માલ્ડિહાઇડ હાઇડ્રોજન સાયનાઇડ પ્યુરીન્સ પાયરીમિડીન ઉત્પન્ન કરે છે જે જીવનનો મુખ્ય ભાગ છે તેથી જીવનની ઉત્પત્તિ ફરીથી થઈ આ કાર્બન સંયોજન

તેથી અમે કાર્બનિક રસાયણશાસ્ત્રીઓ સાથે મળીને માનીએ છીએ કેટલાક અન્ય વાયુઓ સાથે જીવનની શરૂઆત કે મૂળ કાર્બોજેનસ સામગ્રીમાંથી આવી છે જેમ કે કાર્બન ડાયોક્સાઇડ મિથેન વગેરે જેવી સરળ છે મેં ગઈકાલે ઔદ્યોગિક રીતે મહત્વપૂર્ણ સંયોજનોમાં કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડના મહત્વ વિશે કહ્યું હતું હવે જો તમે બંધારણને જુઓ તો આ ત્રિરંગો છે જે અંદર છે.

પાયરોલ એકમ શુદ્ધ એકમ સાથેની બેન્ઝીન રિંગનો અર્થ છે પાંચ સભ્ય નાઇટ્રોજન જેમાં વસ્તુ હોય છે તે બરાબર તે બીજી અડધી સાથે જોડાયેલી હોય છે માત્ર વસ્તુ એ છે કે કાર્બોનિલ ઉપર છે અને કાર્બોનિલ નીચે છે તેની વચ્ચે કાર્બન કાર્બન ડબલ બોન્ડ છે જેથી આ પ્રકારની માળખાકીય વિશેષતાઓ ખૂબ જ રસપ્રદ રીતે મહત્વપૂર્ણ અને ઘણા હેતુઓ માટે મહત્વપૂર્ણ છે જેને ઈન્ડિગો કહેવામાં આવે છે એક કાર્બનિક પરમાણુ સ્વતંત્રતા સંગ્રામમાં યોગદાન આપે છે તે કેવી રીતે આવી રહ્યું છે સ્વતંત્રતા સંગ્રામ શું છે આ કાર્બનિક પરમાણુ કેવી ભૂમિકા ભજવે છે જો તમે જુઓ છો જે સાહિત્ય તમને બ્રિટિશ કાળ દરમિયાન જોવા મળશે, ખાસ કરીને બંગાળમાં પછી શું થયું બ્રિટિશ લોકો દ્વારા એનડીગોનું વાવેતર બળપૂર્વક કરવામાં આવ્યું હતું કેમ કે યુરોપમાં વાદળી રંગ ખૂબ જ લોકપ્રિય છે અને ઈન્ડિગોની ખેતી કરવા માટે વાવણીકારોએ તેમના ખાધ ઉત્પાદનને છોડી દેવું પડ્યું હતું અને તેઓને ઈન્ડિગોની ખેતી કરવાની ફરજ પડી હતી

અને પછી શું થાય છે ખેડૂતોને તેઓને ઘણું મળ્યું નથી પૈસા જેથી તેઓને ઈન્ડિગોની ખેતી કરવાની ફરજ પાડવામાં આવી હતી, પછી પ્રશ્ન આવે છે કે ઈન્ડિગો શું છે જે મેં બતાવ્યું તે માળખું છે અને તે ત્યાં ટોચ પર છે કે તે બેન્ઝોપાયરોલ સિવાય બીજું કંઈ નથી અમે તેને ઈન્ડોલ કહીએ છીએ બીજો બેન્ઝોપાયરોલ ઈન્ડોલ અને બે કાર્બોનિલ જૂથો છે

તેથી આ પ્રકારનું સરળ ઘણી બધી નિષ્કર્ષણ પ્રક્રિયા દ્વારા પરમાણુને ઈન્ડિગોના છોડમાંથી અલગ કરવામાં આવે છે , કેમ કે લોકો તેને સરળ રસાયણશાસ્ત્ર દ્વારા બનાવી શકતા નથી તે સમગ્ર વિશ્વમાં ઘણા રસાયણશાસ્ત્રીઓ દ્વારા હાથ ધરવામાં આવ્યું હતું અને સદ્ભાગ્યે યુકેમાં રોબિન તેણે સૌપ્રથમ ઈન્ડિગોના સંશ્લેષણ માટેની પદ્ધતિ શોધી હતી અને તે સમયથી ધીમે ધીમે ગળીની ખેતી બંધ થઈ ગઈ અને લોકો હવે કંઈ પણ કરી શકે છે અને અરે બળપૂર્વક કરવાની જરૂર નથી એક વાત મારા મગજમાં આવી સફેદ કપડાને વધુ ચમકદાર બનાવવા માટે ઈન્ડિગો શા માટે

જરૂરી છે અથવા વાદળી રંગની વસ્તુની જરૂર છે.

પીળો

લીલો લાલ કેમ નથી આટલા બધા રંગો છે મને ખાતરી છે કે તમે પણ વિચારો છો કે વાદળી રંગ કે જે રોબિન વાદળી છે અથવા આજકાલ લોકો અલ્ટ્રામરીન અને અલ્ટ્રામરીનને શા માટે કહે છે.

ક્રિસ્ટલ વાયોલેટ તે પ્રકારના રંગની

વસ્તુ શા માટે આ વાદળી રંગની જરૂર છે.

સફેદ કપડાંને વધુ તેજસ્વી વિચાર અને તમને જવાબ મળે

છે જે સફેદ રંગમાં છે તે વિવજોર વાયોલેટ ઈન્ડિગો વાદળી લીલો પીળો નારંગી લાલનું મિશ્રણ છે

અને જો આપણે કેટલીક સફેદ વસ્તુઓ રાખીએ છીએ ખુલ્લા અથવા લાંબા સમય સુધી તમે જે જુઓ છો તે પ્રકાશ અલ્ટ્રાવાયોલેટના કારણે ધૂળની ડાર્ટ અને અન્ય વસ્તુઓ દેખાય છે અને પીળા ડાઘનો વિકાસ થઈ રહ્યો છે એટલે કે જે તાણ વિકસિત થઈ રહ્યું છે તે હવે પીળો રંગનો છે તેને વધુ તેજસ્વી બનાવવા માટે તમારે પૂરકની જરૂર છે.

રંગ તો પીળાનો પૂરક રંગ કયો છે

જે વાદળી છે

તેથી વાદળી ઉમેરવામાં આવે છે જે રોબિન વાદળી અથવા અલ્ટ્રામરીન છે તો તમે તેને વધુ તેજસ્વી બનાવી રહ્યાં છો

જેથી તે ખૂબ જ પૂર્ણ છે આહ વાત એ છે કે વાદળી એ પીળા રંગનો પૂરક રંગ છે જે ધૂળની ડાર્ટ બનાવે છે જે સફેદ કપડા અથવા કોઈપણ વસ્ત્રોને થોડો પીળો રંગ બનાવે છે જેથી તેને દબાવવા

માટે પૂરક રંગની તકનીક વાદળીને આપે છે.

બીજો પ્રશ્ન આવે છે કે ઇન્ડિગો શા માટે

અન્ય કોઈ વસ્તુનો જવાબ નથી જો તમે ઇન્ડિગોનું બંધારણ જોશો તો તેમાં બેન્ઝોપાયરોલ છે

અને ડબલ બોન્ડ ડબલ બોન્ડ દ્વારા જોડાયેલ બેન્ઝોપાયરોલ છે જે ફેરવી શકાતું નથી તે એક પ્રતિબંધિત ફરતી વસ્તુ છે

તો શું થઈ રહ્યું છે કે જે કાર્બોનિલ બીજી પીરિયડ રિંગ દ્વારા એક લાંબી સંયોજિત એક બેન્ઝીન

રિંગ છે બીજી બેન્ઝીન રિંગમાં જે ઇલેક્ટ્રોનનો પ્રવાહ થઈ રહ્યો છે

તેથી આ લાંબા ઇલેક્ટ્રોન

પ્રવાહને કારણે સંયોજન રંગીન થઈ રહ્યું છે, હું તેને આ રીતે કહું છું કે જો ગ્રાઉન્ડ સ્ટેટ અને ઉત્તેજિત અવસ્થા વચ્ચેનું અંતર જોડાણ

દ્વારા ઘટાડી દેવામાં આવે છે, તો પછી શું થશે તમારે ઓછી જરૂર પડશે

ઇલેક્ટ્રોનને જમીનથી ઉત્તેજિત સ્તર સુધી લઈ જવાની ઊર્જા, પરિણામે શું થશે તેની આવર્તન

પણ Ie હશે ss અને તરંગલંબાઇ વધુ હશે તરંગલંબાઇ વધુ તેજસ્વી રંગ અથવા

રંગની વસ્તુનો રંગ અને તીવ્રતા વધુ ઊંડી હશે.

આ 200 થી 400 નેનોમીટર અલ્ટ્રાવાયોલેટ છે

400 થી 800 નેનોમીટર એ દૃશ્યમાન શ્રેણી છે જેથી

સંયુગ્મ સંયોજનો વધુ સંયોજનો બનાવે છે રંગીન હોય છે અને આમાંનું એક સારું ઉદાહરણ

ઇન્ડિગો છે જે બેન્ઝો પાયરોલ અથવા ઇન્ડોલ છે.

અન્ય બેન્ઝો પાયરોલ અથવા ઇન્ડોલ એકસાથે જોડાયેલા હોય

છે અને તેને લાંબી સંયોજિત વસ્તુ બનાવે છે જે વાદળી રંગની હોય છે જે આપણે બધા જાણીએ છીએ અને આપણે તેનો ઉપયોગ કરીએ

છીએ અને

તે સમયે કેટલાક સાહિત્ય છે શૂન્ય ચળવળ દરમિયાન ખાસ કરીને બંગાળમાં પ્રકાશિત કરવામાં આવ્યું હતું જ્યારે

લોકો લડી રહ્યા હતા કે તેઓ શૂન્ય ખેતી કરશે નહીં તેઓ વધુ ખોરાક ઉગાડવા માંગતા હતા

તેથી ઘણા આહ

સાહિત્ય બહાર આવ્યા અને લોકોએ આકોશ ઠાલવ્યો તે એક પ્રખ્યાત સાહિત્ય દીનો બંધુ મિત્રસ નીલ દર્પણ

પણ હતું.

અંગ્રેજીમાં અનુવાદિત થાય છે જેથી હવે એ યુગની જરૂર નથી તે સમસ્યા

હવે થઈ ગઈ છે કારણ કે સિન્થેટીક રસાયણશાસ્ત્રીઓએ આનો ઉકેલ લાવી દીધો છે.

રોબલેમ તેને લેબોરેટરીમાં બનાવીને હવે

ઉદ્યોગ નગરોમાં ઉત્પાદન કરી રહ્યું છે માંગને પૂર્ણ કરવા માટે અન્ય મહત્વની ક્લરિંગ

બાબત છે હરિતદ્રવ્ય સાદો પ્રશ્ન એ છે કે આપણી આસપાસના છોડને શા માટે

લીલા રંગમાં દેખાય છે તેનો જવાબ ખૂબ જ સરળ છે કારણ કે

હરિતદ્રવ્યને કારણે જવાબ ત્યાં લખાયેલો છે.

પરંતુ કયું હરિતદ્રવ્ય તે

માત્ર પાંદડાને લીલો રંગ આપે છે એટલું જ નહીં પરંતુ તે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ કાર્ય કરે છે અને જો તમે

હરિતદ્રવ્યની રચનાને જોશો તો તમને જોવા મળશે કે ત્યાં ચાર પાયરોલ એકમો છે

મેં બીજા દિવસે કહ્યું કે નબળું પાયરોલ એકમ પોલાણ બનાવે છે અને

પોલાણની અંદર જ્યારે ઘાતુના આયનને પોલાણના કદ પ્રમાણે ફીટ કરવામાં આવે

છે ક્લોરોફિલના કિસ્સામાં તે મેગ્નેશિયમ છે જે સહસંયોજક બોન્ડ સાથે બે નાઇટ્રોજન છે અને

કોઓર્ડિનેટ સહસંયોજક બોન્ડ દ્વારા અન્ય બે તેને બાંધે છે અને તે એક ટેમ્પલેટ બનાવે છે જ્યાં

પાયરોલ એકમોમાં અન્ય ઘણી બધી અવેજીઓ કમ્પાઉન્ડને ચોક્કસ રંગ બનાવે છે આ કિસ્સામાં

તે લીલો રંગનો હોય છે અને હરિતદ્રવ્ય મહત્વપૂર્ણ છે.

પાંદડા સુંદર અથવા લીલા

રંગના હોય છે જે સ્ત્રોતોમાંથી પ્રકાશને શોષી લે છે તે કાર્બન ડાયોક્સાઇડ અને પાણીને કાર્બોહાઇડ્રેટમાં રૂપાંતરિત

કરે છે જે ગ્લુકોઝ અથવા સુક્રોઝ વગેરે છે

તેથી ખૂબ જ સામાન્ય પ્રતિક્રિયા 6 કાર્બન ડાયોક્સાઇડ વત્તા 12 પાણી

વત્તા ફોટોન છે જે સૂર્ય સ્ત્રોતોમાંથી આવતા પ્રકાશ છે.

જલીય દ્રાવણમાં ગ્લુકોઝ ક્રુક્ટોઝ વગેરે અને ઓક્સિજન ગેસ અને છ પાણીનું પ્રવાહી વધુ કે ઓછું

સંતુલિત સમીકરણ છે

તેથી કાર્બન ડાયોક્સાઇડ અને પાણીમાંથી પ્રકાશ ઊર્જાની મદદથી ગ્લુકોઝ ઓક્સિજન

અને પાણીનું ઉત્પાદન કરવામાં આવે છે.

ફરી વિચારીએ છીએ કે શા માટે આપણે કાર્બોહાઇડ્રેટ ઉત્પન્ન કરી શકતા નથી જે આપણી પાસે કાર્બન ડાયોક્સાઇડ છે આપણી પાસે પાણી છે આપણી પાસે પ્રકાશ ઊર્જા છે જવાબ છે આપણી અંદર હરિતદ્રવ્ય નથી તેથી હરિતદ્રવ્ય પ્રકાશની મદદથી કાર્બન ડાયોક્સાઇડને કાર્બોહાઇડ્રેટ્સમાં રૂપાંતરિત કરવા માટે ચમત્કાર કરી રહ્યું છે અને હરિતદ્રવ્ય કે જે તે સિસ્ટમમાં જૈવઉત્પાદક છે

તેથી તે માત્ર સુંદરતા માટે જ નહીં પરંતુ રાસાયણિક પરિવર્તન માટે પણ વપરાય છે.

અને આ ફરીથી કાર્બન નાઇટ્રોજન સંયોજન કાર્બન નાઇટ્રોજન સંયોજનનો એક ભાગ છે જે મેં મેથાઇલામિન તરીકે ખૂબ જ સરળ સંયોજન સાથે શરૂ કર્યું હતું હું હવે વિગતોમાં કેટલાક વધુ એક એમાઇન્સ લઈ રહ્યો છું જ્યારે લોકો તેને કાર્બનિક એમાઇન કહે છે એટલે કે તેમાં કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ હોવું જોઈએ અને જો તે એક એમાઇન છે

તેથી દેખીતી રીતે નાઇટ્રોજનને હાઇડ્રોજન અથવા આલ્કાઇલ જૂથ સાથે બેની જગ્યાએ લેવો જોઈએ અને જો r nh_2 ના હાઇડ્રોજનમાંથી એકને બીજા r જૂથ દ્વારા બદલવામાં આવે છે, તો શું થાય છે તે પ્રાથમિક અથવા એક ડિગ્રી એમાઇન હતું જે બેને કારણે rnH_2 છે.

અવેજીમાં એક હાઇડ્રોજન જતો રહ્યો છે તેથી તે સેકન્ડરી

એમાઇન હશે જે બે ડિગ્રી છે તેવી જ રીતે ત્રીજું એલ્કાઇલ જૂથ ત્યાંથી હાઇડ્રોજનની ખોટ સાથે પ્રવેશી રહ્યું છે તેથી તે તૃતીય એમાઇન હશે

તેથી પ્રાથમિક આલ્કોહોલ સેકન્ડરી

આલ્કોહોલ તૃતીય આલ્કોહોલ જેવા એમાઇન્સ ફરીથી હોઈ શકે છે પ્રાથમિક એમાઇન સેકન્ડરી એમાઇન અને તૃતીય એમાઇન તરીકે વર્ગીકૃત કરેલ મેં કાર્બન નાઇટ્રોજન સિંગલ બોન્ડ કાર્બન નાઇટ્રોજન ડબલ બોન્ડ કાર્બન નાઇટ્રોજન ટી વિશે કહ્યું રિપલ બોન્ડ્સ સંયોજનો અને આ ત્રણ પ્રકારના એમાઇન્સ છે જે પ્રાથમિક ગોણ અને તૃતીય છે

તેથી આર જૂથ એ જરૂરી નથી કે એલ્કાઇલ હશે તે એલ્કીન હોઈ શકે છે તે એરીલ પણ હોઈ શકે છે તેથી

આ સંયોજનોનું નામકરણ પ્રાથમિક એમાઇન તરીકે કરવામાં આવે છે ગોણ એમાઇન અથવા તૃતીય સાદા એલિફેટિક એમાઇનના સામાન્ય નામ માટે

એમાઇન ગ્રૂપ સાથે હાજર રહેવા અવેજી તત્વો પર આધાર રાખીને, યાવો આપણે નાઇટ્રોજન પરના અલ્કાઇલ જૂથોનો થોડોક વ્યાયામ કરીએ જે તમારે ગણવાના છે અને અંતે એમાઇન શબ્દ જોડો.

ધારો કે બે જૂથો છે તો તમે મૃત્યુ પામો.

અથવા

ઉપસર્ગ કે જે શરૂઆતમાં એમાઇન સાથે સમાપ્ત થતા હોવા જોઈએ ત્યાં ત્રણ અલ્કાઇલ જૂથો છે પછી ચાર આલ્કાઇલ જૂથો પછી ટેટ્રાને તે રીતે અજમાવી જુઓ જેથી જો હું તમને પૂછું તો તમે આ સંયોજનનું નામ લખી શકો છો જ્યારે ch three ch two nh ch_3 જેનો અર્થ છે નાઇટ્રોજન એક મિથાઇલ એક ઈથિલ એક હાઇડ્રોજન જૂથો છે.

તેને કહી શકાય કારણ કે આ ફરીથી નાઇટ્રોજન છે

હાઇડ્રોજન માત્ર એક જ અવેજ છે

તેથી તે બે ડિગ્રી હોવી જોઈએ ee પ્રાથમિક નથી મારો મતલબ ગોણ છે

તેથી લોકો તેને એથિલ મિથાઇલ એમાઇન કહી શકે છે તે એટલું સારું નથી કારણ કે ઈ મૂળાક્ષરોમાં

પહેલા ડાબી બાજુ આવે છે જે એથિલ જૂથ જમણી બાજુ છે જે

મિથાઇલ જૂથ છે અને એકંદરે તે એમાઇન છે પરંતુ તે નથી કહો કે અવેજીકરણ

નાઇટ્રોજન પર છે કે કાર્બન પર છે જો અવેજક નાઇટ્રોજન પર છે કારણ કે તે

અહીં છે

તેથી તમારે તેને વધુ સારું n -મિથાઇલ કહે છે મિથાઇલમાં ઇથેનોમાઇન એટલે કે મિથાઇલ ઈથરમાં

નામિન એ ch 3 ch_2 nh_2 છે જે હાઇડ્રોજનમાંથી એક દ્વારા બદલવામાં આવે છે મિથાઇલ સો n મિથાઇલ ઇથેનામાઇન એ આ સંયોજનની સારી પદ્ધતિ અથવા સારું નામ છે.

તેવી જ રીતે જ્યારે નાઇટ્રોજનને ત્રણ મિથાઇલ જૂથ દ્વારા બદલવામાં આવે

છે ત્યારે તેનો અર્થ થાય છે મિથાઇલ જૂથ કાર્બન કાર્બન કાર્બન

તેથી લોકો સામાન્ય રીતે

આ પ્રકારના સંયોજનોને ટ્રાય મિથાઇલ એમાઇન તરીકે ઓળખે છે તેમાં કોઈ શંકા નથી કે તે બરાબર છે પરંતુ ફરીથી જો તમે કહો કે જ્યાં મિથાઇલ જૂથો છે તે કાર્બન પર છે અથવા તે નાઇટ્રોજન પર છે તમારે

તેને n માં ડાઇમિથાઇલ મિથેનામાઇન કહેવું જોઈએ કારણ કે મિથેનોલ હવે c1 છે કાન જે h2 માં ch3 છે તેથી તે nh2 સાથે

બે હાઇડ્રોજનને બે મિથાઇલ જૂથ દ્વારા બદલવામાં આવે છે જેથી તેને n માં ડાઇમિથાઇલ મિથેનોમાઇન કહેવામાં આવશે, તેથી જો તમે આગળની વાઇન વધુ એક વાર વાંચશો તો તમે એમાઇનથી પ્રારંભ કરો છો અને તે મોનો ડાઇ સિસ્ટમ પહેલાં તમે તે ઉપસર્ગ મૂકવો પડશે વ્યવસ્થિત નામ એ સૌથી વાંબી એલ્કીનના નામ પરથી ઉતરી આવ્યું છે જે upsc જર્નલનો નિયમ છે સૌથી વાંબી સાંકળ તે તેનું નામ શોધી કાઢે છે કે અંતિમ e કે amines e છે અને પ્રત્યય એમાઇન્સ ઉમેરીને પછી કેવી રીતે

ઇટાલિકાઇઝ્ડ લોકન્ટનો ઉપયોગ કરીને બતાવ્યા પ્રમાણે નાના અલ્કાઇલ જૂથને નિયુક્ત કરો કે જે નાઇટ્રોજન છે તેથી n ને ત્રાંસી સ્વરૂપમાં લખવા માટે વધુ સારું છે

ત્રાંસા સ્વરૂપમાં કહો કે પ્રથમ ડિસ્સામાં તે n-મિથાઇલ ઇથેનામાઇન છે બીજા

ડિસ્સામાં તે n-ઇન ડાઇમેથાઇલ મેથેનોમાઇન છે

તેથી ઘણી સાથે પ્રેક્ટિસ કરો પાઠ્યપુસ્તકમાંથી

અથવા કોઇપણ સાહિત્યમાંથી આવા ઉદાહરણથી તમે તે કરી શકશો.

જો આપણે

એરીલ એમાઇનમાં એલ્કીલામાઇનથી એરીલ એમાઇન તરફ એક પગલું આગળ વધીએ તો આપણે જોઈએ છીએ કે સુગંધિત એમાઇન્સ ત્યાં છે જે ગઈકાલે મેં કહ્યું હતું n એનિલિન અને તેના ડેરિવેટિવ્સ અને તેના

વિવિધ અન્ય બંધારણોના વિવિધ સ્વરૂપમાં રૂપાંતર જેથી સુગંધિત એમાઇન્સને ઘણીવાર એનિલિન એનિલિનના ડેરિવેટિવ્સ તરીકે નામ આપવામાં આવે

છે એ મૂળભૂત સંયોજન છે નાઇટ્રોબેન્ઝીન એ એનિલિન આપે છે અને આ

એનિલિનને બેન્ઝીન એમાઇન બેન્ઝીન એમાઇન બેન્ઝીન કહેવા જોઈએ જેથી એમાઇન બેન્ઝીન બેન્ઝીન બને.

e દૂર કરવામાં આવ્યું છે અને મિથાઇલ એનિલિનમાં

બેન્ઝીન એમાઇન બેન્ઝીન એમાઇન મૂકવામાં આવ્યું છે જો

હાઇડ્રોજનમાંથી કોઈ એક મિથાઇલ દ્વારા બદલવામાં આવે છે, તો આ સંયોજનને મિથાઇલમાં શું કહેવું જોઈએ

એનિલાઇન ખૂબ જ સામાન્ય પરિભાષા બહેતર પરિભાષા iupac સિસ્ટમ મુજબ હશે

એન-મિથાઇલ બેન્ઝીન એમાઇન કારણ કે બેન્ઝાઇલામાઇન એ પેરેન્ટ સિસ્ટમ છે

જેમાં મિથાઇલ જૂથ દ્વારા એનિલિનના બદલે નાઇટ્રોજન વન હાઇડ્રોજનને બદલવામાં આવે છે વધારાના અનન્ય

સામાન્ય નામો જ્યારે r ch3 હોય તો તમે તેને ra ch3 કહી શકો છો પેરા પોઝિશનમાં જેથી લોકો

તેને પેરા ટોલ્યુએન કહે છે.

પરિભાષા કે ટોલ્યુએન એ મિથાઇલ જૂથ સાથે બેન્ઝીન છે પેરા

સ્થિતિમાં એક એમાઇન જૂથ છે

તેથી તમે ou1d તેને પેરા ટોલ્યુએન કહો આ તુચ્છ સિસ્ટમ છે

પરંતુ ખૂબ જ લોકપ્રિય સંજ્ઞા જો r એ મેથોક્સી જૂથ och3 હોય તો તેને પેરા એનિસીડિન કહેવામાં આવે છે તેથી

આનો ઉપયોગ સંયોજનોના નામ આપવા માટે પણ થાય છે.

પેરાટોલ્યુડિન પેરાનિસીડિન જેવા ઉપયોગી શબ્દો હજુ પણ ઉપયોગમાં લેવાય છે તે રીતે

એમાઇન્સ માત્ર એલિફેટિક અને સુગંધિત એમાઇન્સ સુધી મર્યાદિત નથી તે હેટરોસાયકલિક સિસ્ટમનો એક ભાગ હોઈ શકે છે

કારણ કે મેં હરિતદ્રવ્યનું માળખું બતાવ્યું છે ઈન્ડિગોનું માળખું જ્યાં બેન્ઝોપાયરોલ અથવા

સરળ પોલિપેરોલ એકમો છે.

તેવી જ રીતે હેટરોસાયકલિક એમાઇન જ્યાં હેટરોએટમ

ચક્રીય સંયોજનનો એક ભાગ છે તે કેટલાક સરળ ઉદાહરણો છે પાયરિડિન પાયરોલ પિપાયરિડિન અને પાયરોલિડિન

એ પાયરિડિન અને પિપાયરિડિન વચ્ચે શું સંબંધ છે.

અને જો તમે પાયરિડિન માટે પાઇપલાઇન બનાવવા માંગતા હોવ તો

તમે શું કરશો તમારે ડીહાઇડ્રો કરવું પડશે હાઇડ્રોજનેશન માટે એક ખૂબ જ સરસ ટેકનિક જનરેટ કરો

હાઇડ્રોજન છે અને ડિહાઇડ્રોજનેશન માટે સામાન્ય રીતે સલ્ફર સેલેનિયમ હીટિંગ અથવા તો

પેલેડિયમ ચારકોલ હીટિંગ પણ હાઇડ્રોજનને દૂર કરવા માટે પૂરતી સારી છે અને પેલેડિયમ ચારકોલ

હાઇડ્રોજનને ખૂબ જ સરળતાથી શોષી શકે છે જે ઉત્પ્રેરક કરવામાં મદદ કરે છે જેથી

પાઇપ્રીડિન ઓક્સિડેશનમાં ફિનાઇડિનનું પુનઃપ્રાપ્તિ થાય છે.

અને તેનાથી વિપરિત આ રેડોક્સ સિસ્ટમ છે એ જ રીતે પાયરોલ જ્યાં આપણે જોઈએ છીએ કે તે એક સંયોજિત

બ્યુટાડીન સિસ્ટમ છે અને ત્યાં એક નાઇટ્રોજન અણુ છે તે હાઇડ્રોજન અણુ સાથે જોડાયેલ હોવું જોઈએ જેથી જ્યારે

તમે તે p ભૂમિકા ઘટાડશો જે nhch ડબલ 1 c h સિંગલ બોન્ડ chw 1 છે ch પછી nh

વસ્તુ પર પાછા આવો ત્યાં પાયરોલિમોઇડ પર હાઇડ્રોજન હોવો જોઈએ જો તમે ફરીથી ઘટાડશો તો તમને એક પાયરોલીડીન મળે છે જેનો અર્થ થાય છે હાઇડ્રોજનયુક્ત પાયરોલ

તેથી ડીહાઇડ્રોજનેશન પર ફરીથી પાયરોલીડીન

પછી સમાન માર્ગ પાયરોલ ઉત્પન્ન કરશે હવે સામાન્ય રીતે શું ગુણધર્મો છે

એમાઇન્સ વિશે મેં કહ્યું કે એમાઇન્સ ખૂબ જ રસપ્રદ સંયોજન છે કારણ કે તે છે

રંગીન બાબતો અને અન્ય આહ કાર્યાત્મક જૂથ પરિવર્તન માટે રંગ બનાવવા માટે વપરાય છે તેથી

તેના ભૌતિક ગુણધર્મો પણ તમારે જાણવું જોઈએ કે એમાઇન્સ સાધારણ ધ્રુવીય છે કારણ કે rn

h_2 જૂથ nh_2 એ ઇલેક્ટ્રોનથી સમૃદ્ધ છે r એ મુખ્યત્વે એલ્કાઇલ અથવા એરીલ છે

તેથી તે કાર્બન છે.

તે

સાધારણ ધ્રુવીય છે કારણ કે નાઇટ્રોજન પાસે નોન બોન્ડેડ ઇલેક્ટ્રોન જોડી હોય છે તે

કાર્બન અને નાઇટ્રોજન વચ્ચેના ઇલેક્ટ્રોનને પોતાની તરફ ખેંચી શકે છે જેથી કાર્બન અને હાઇડ્રોજનથી

સંબંધિત નાઇટ્રોજનની વધુ ઇલેક્ટ્રોનેગેટિવિટીને કારણે શું થાય છે આ પ્રકારની

ઘટના પ્રાથમિક એમાઇન અને સેકન્ડરી એમાઇનથી થાય છે.

એક ડિગ્રી અથવા બે ડિગ્રીનો અર્થ છે n

h બોન્ડ્સ હોવાને કારણે તેઓ અન્ય એક રસપ્રદ લક્ષણમાં ભાગ લઈ શકે છે તે એ છે કે આપણે તેને હાઇડ્રોજન બોન્ડ કહીએ છીએ જે આપણે

મુખ્યત્વે ફ્લોરિન ઓક્સિજન નાઇટ્રોજન જાણીએ છીએ અને આપણે તેને આ રીતે યાદ રાખીએ છીએ, પરંતુ અન્ય ઘણા તત્ત્વો પણ તેમાં ભાગ લે છે.

હાઇડ્રોજન બોન્ડિંગ જે એહ કાર્બન પણ છે પરંતુ ખૂબ જ હળવા છે તેથી

ફ્લોરિન ઓક્સિજન નાઇટ્રોજન હાઇડ્રોજનમાં ભાગ લઈ શકે છે drogen બોન્ડિંગ

તેથી જ્યારે નાઇટ્રોજનમાં હાઇડ્રોજન હોય છે

અને નજીકમાં દાતા હોય છે ત્યારે તે સંબંધને મદદ કરશે તે સ્વીકારશો નહીં જેથી

જ્યારે તમે પાણીને ઉકાળો ત્યારે શું થાય છે પછી તમે જોશો કે nh વસ્તુ

હાઇડ્રોજન સાથે પરમાણુઓ સાથે પરમાણુ રીતે બંધાયેલ છે પાણી એક ઇન્ટ્રા મોલેક્યુલર છે બીજું ઇન્ટર મોલેક્યુલર છે

તેથી ઇન્ટર મોલેક્યુલરને કારણે શું થાય છે કારણ કે એક એનિલિન પરમાણુ પાણીના પરમાણુઓની સંખ્યાને પસંદ કરી

રહ્યું છે અને તેના પરમાણુ વજનમાં વધારો થઈ રહ્યો છે અને તેના કારણે

એસોસિએશન વધુ થઈ રહ્યું છે જે પરમાણુ વધારે છે વજન અને હાઇડ્રોજન બંધન

એ રીતે મદદ કરે છે અકાર્બનિક રસાયણશાસ્ત્ર માટે એક ખૂબ જ સામાન્ય પ્રશ્ન એ છે કે શા માટે સામાન્ય સ્થિતિ

હાઇડ્રોજન સલ્ફાઇડ ગેસ છે પરંતુ પાણી પ્રવાહી છે જવાબ છે કે આ જોડાણ

પાણીમાં ખૂબ જ સરળતાથી થાય છે અને બંને મદદ કરતું નથી તે પ્રકારના હાઇડ્રોજન બોન્ડિંગમાં

કે જે આંતર પરમાણુ હાઇડ્રોજન બોન્ડિંગનો કેસ છે.

પરમાણુ અને ઇન્ટ્રા મોલેક્યુલર

એ એક અલગ પ્રકારની વસ્તુ હશે જે પછીથી આવશે

તેથી જો તમે ડેટા જોશો તો શું થાય છે

તૃતીય એટલે કે પ્રાથમિક અને ગૌણ કરતા નીચા તાપમાને ઉકળે છે પરંતુ તમામ એમાઇન્સ

પાણીમાં હાઇડ્રોજન બોન્ડ ધરાવે છે અથવા ઉત્પન્ન કરી શકે છે તો આ તફાવત શા માટે?

ઓછા પરમાણુ વજન બનાવવાનો અર્થ એ છે કે પાણીમાં દ્રાવ્ય કેવી રીતે જુઓ આ ટેબલ પર મિથાઇલ

સાયક્લોહેક્સેન કોઈ કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ નથી સાયક્લોહેક્સીલામાઇન ત્યાં કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ છે

પણ બેન્ઝીનને બદલે વચ્ચેની રીંગ છે સાયક્લોહેક્સેન અને સાયક્લોહેક્સેનોલ પણ અહીં કોઈ કાર્બન

નાઇટ્રોજન બોન્ડ નથી પરંતુ કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ છે.

શું ત્યાં તેમનું મોલેક્યુલર વજન ખૂબ

નજીક છે એક 98 કેપ્શનિંગ નથી અને ઉપલબ્ધ છે 161.

5 ડિગ્રી સેન્ટિગ્રેડ

શા માટે આ તફાવત અને પાણીની દ્રાવ્યતા જે આપણે જાણીએ છીએ કે તેના જેવા ઓગળે છે

તે દ્રાવ્યતા માટેનો ખૂબ જ સામાન્ય નિયમ છે આપણે જોઈએ છીએ કે મિથાઇલ સાયક્લોહેક્સેન

કાર્બન અને હાઇડ્રોજન ધરાવે છે બીજું કંઈ નહીં તે મોટે ભાગે કાર્બનિક સંયોજનો છે

તેથી કાર્બનિક સંયોજનો

કાર્બનિકને પસંદ કરશે ઓલ્વેન્ટ્સ

તેથી તે અદ્રાવ્ય છે સાયક્લોહેક્સેનોલ જેમાં કાર્બન કાર્બન વસ્તુઓ

હોય છે પરંતુ ઓક્સિજન અણુ અથવા આલ્કોહોલિક જૂથ છે જે એક ધ્રુવીય જૂથ છે જે હાઇડ્રોજન બંધનમાં ભાગ લઈ શકે છે પરંતુ મિથાઇલ સાયક્લોહેક્સેન કરી શકતું નથી તેથી તેની દ્રાવ્યતા ઓછી છે જે

3.

6 ગ્રામ ગ્રામ પ્રતિ 100 મિલી છે જ્યારે આ ચોક્કસ કિસ્સામાં એનિલિન અથવા સાયક્લોહેક્સેન મારો મતલબ થોડો દ્રાવ્ય છે કારણ કે તે જ વસ્તુ છે તે આંતર પરમાણુ હાઇડ્રોજન બોન્ડિંગ છે જે તેને દ્રાવ્ય કરવામાં મદદ કરે છે અને સાયક્લોહેક્સેલ એમાઇન પર કેટલાક ધ્રુવીય પાત્ર આવે છે જે કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ છે.

એમાઇન્સ વિ એમાઇડ જો આપણે હવે સરખામણી કરીએ તો એમાઇડ્સ એમાઇડ્સ કરતા ઘણા ઓછા છે, તેમ છતાં તેમના માળખાકીય સૂત્રો બંને તેથી નાઇટ્રોજન પર ઇલેક્ટ્રોનની એક અનશીયર જોડી દેખાય છે આ એમાઇન rnH_2 ને એમાઇડ rCO પર જુઓ અને H_2 નાઇટ્રોજનની એકલ જોડી બતાવવામાં આવી રહી છે.

કન્જુગેટ એસિડ કે

જે વધુ મૂળભૂત છે કે વધુ એસિડિક છે તે નક્કી કરવા માટે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ પરિબળ છે જ્યાં એમાઇડ શૂન્ય જોવા મળે છે અથવા એમાઇડ લગભગ 10 સાથે બંધાયેલો હોય છે તેનો અર્થ એ છે કે જ્યારે r એલ્કાઇલ હોય ત્યારે મેથાઇલમાઇન અથવા ઇથિલમાઇન કહો કે કન્જુગેટ એસિડનું આ પીકેએ 10 ની નજીક કેમ છે તેનો જવાબ છે એમાઇડની ઘટેલી પાયાની તાકાત છે જો કે તેમાં એનએચ₂ જૂથ હોય છે, એમાઇન પણ એનએચ₂ જૂથ ધરાવે છે પરંતુ તે એનએચ₂ એ કાર્બોનિલ જૂથ દ્વારા છે જે કાર્બોનિલ અને એમાઇન છે જે એકસાથે એમાઇડ કાર્બામાઇડ બીટા કહેવાય છે અને તેના કારણે જે થઈ રહ્યું છે તે એમાઇડના કિસ્સામાં નાઇટ્રોજનની એકમાત્ર જોડી આવી રહી છે.

કાર્બન નાઇટ્રોજન ડબલ બોન્ડ બનાવવા માટે અને તે જ સમયે કાર્બન ઓક્સિજન ડબલ બોન્ડ સિંગલ બોન્ડમાં રૂપાંતરિત થઈ રહ્યું છે જેનો અર્થ થાય છે કે ઇલેક્ટ્રોન અથવા રેઝોનન્સનું ડિલોકલાઇઝેશન થઈ રહ્યું છે,

તેથી જવાબ એ છે કે એમાઇડ્સની ઘટતી બેઝ સ્ટ્રેન્થ

બંને દ્વારા ખૂબ જ સ્પષ્ટ રીતે સમજાવવામાં આવી છે.

રેઝોનન્સ અને ઇન્ડિક્ટિવ પ્રભાવ જેમ કે એરીલ એમાઇન સાથે છે તેથી

પ્રેરક અસરનો અર્થ એ થાય છે કે જ્યારે આર જૂથ હોય છે જે ઇલેક્ટ્રોન દબાણ કરે છે ઇલેક્ટ્રોન ઘનતા વધે છે અને રેઝોનન્સ ઇફેક્ટ જેમ કે મેં તમને કહ્યું હતું કે નાઇટ્રોજનની એકલ જોડી હવે એમાઇડ પર નથી તે કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડની મદદથી ડિલોકલાઇઝેશન દ્વારા ઓક્સિજન પરમાણુમાં જઈ રહી છે જેથી કાર્બન નાઇટ્રોજન સિંગલ બોન્ડ ડબલ થઈ જાય છે અને કાર્બન ઓક્સિજન ડબલ બોન્ડ સિંગલ થઈ જાય છે અને યાર્જ અલગ થાય છે થઈ રહી છે અને ઓક્સિજન નકારાત્મક યાર્જ રાખશે

તેથી જ કારણ છે કે

એમાઇડ્સ ખૂબ નબળા તબક્કામાં છે અથવા એમાઇન હોફમેન પુનઃ ગોઠવણી કરતાં આ તે બાબત છે જેનો તમે અભ્યાસ કર્યો છે કારણ કે જ્યારે હું એમાઇડ અને એમાઇન કહું છું તો એક પ્રશ્ન આવે છે કે તમે કન્વર્ટ કરી શકો છો? એક એમાઇડને એક જીવાતમાં અથવા તમે એમાઇડને એમાઇડમાં રૂપાંતરિત કરી શકો છો.

લોકોએ શરૂ કર્યું અને ઘણી પદ્ધતિઓ છે કારણ કે જો તમે

એમાઇડને હાઇડ્રોલાઇઝ કરો છો તો તમને અનુરૂપ કાર્બોક્સલિક એસિડ મળશે જે એમોનિયમ મીઠું બનાવે છે જે તમને એસિડ ક્લોરાઇડ દ્વારા એમાઇડ મળે છે તે તમે કરી શકો છો.

તેવી જ રીતે જો તે એમાઇડ હોય તો

તમે કાર્બન ઓક્સિજન બોન્ડ કેવી રીતે દૂર કરી શકો છો અને rn અને n ને એકસાથે જોડી શકો છો આ પ્રતિક્રિયા શોધકર્તાઓ તરફથી ખૂબ પ્રખ્યાત છે.

me the hoffman rearrangement is very popular

that amines from primary amides પ્રાથમિક amides કાર્બોનિલ જૂથની ખોટ દ્વારા amines માં રૂપાંતરિત થાય છે કારણ કે મેં તમને કહ્યું હતું કે મધ્ય CO ને x ટુ અને સોડિયમની મદદથી r અને nh_2 ની વચ્ચેથી દૂર કરવું જોઈએ.

હાઇડ્રોક્સાઇડ શું છે x બે છે મોટે ભાગે બ્રોમિન અને ક્લોરિન પરંતુ અન્ય હેલોજન કરી

શકે છે પરંતુ બ્રોમિન અને ક્લોરિન વધુ સારું પરિણામ આપે છે જેથી જે થઈ રહ્યું છે તે rnH_2 ઉત્પન્ન કરે છે અને

શું થઈ રહ્યું છે તે મધ્યમ કાર્બન કે જે સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડની મદદથી સોડિયમ કાર્બોનેટમાં રૂપાંતરિત થઈ

રહ્યું છે વધારાનું બ્રોમિન અથવા ક્લોરિન જે સોડિયમ બ્રોમાઇડ બનાવે છે

તેથી આ

વાસ્તવિક તત્વને હોપમેન કહેવાય છે એક ડિગ્રી એમાઈડનું પુનઃ ગોઠવણ એક ડિગ્રી એમાઈન પ્રદાન કરે છે જે પ્રાથમિક એમાઈન છે જે દરેક વસ્તુને બીજી ડિગ્રી બે અથવા ત્રણ ડિગ્રીથી દૂષિત કર્યા વિના જાળવવામાં આવે છે જે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે માત્ર પ્રાથમિક એમાઈડ પ્રાથમિક એમાઈડ આપી રહ્યું છે કોઈપણ રૂપાંતરનો અથવા બદલવાનો અથવા ગોણમાં ફરીથી ગોઠવવાનો કોઈ પ્રશ્ન નથી અથવા તૃતીય આ પ્રતિક્રિયાઓ કાર્બન સાંકળને ટૂંકી કરવા માટે ઉપયોગી થઈ શકે છે.

આપણે જાણીએ છીએ કે હોમોલોગસ શ્રેણીમાં જો આપણે

તે કેવી રીતે કરવું તે $rnH2$ ને કેવી રીતે વધારવું હોય તો આપણે થોડી સહ મૂકવી પડશે ખૂબ જ સરળ પ્રતિક્રિયા એ છે કે તે અવેજી સાથે સહ છે અને નાઈટ્રોજન કરે છે.

ન્યુક્લિયોફિલિક સહ ઇલેક્ટ્રોફિલિક પ્રતિક્રિયા

હું તમને કહીશ કે એનિલિન છે એસીટોન લાઇટ માટે તમે કેવી રીતે એનિલિન બનાવી શકો છો?

થશે તમને n

$hcoch_3$ મળશે જેથી એસીટોન ગ્લાઈડ કરવા માટે એનિલિન

તેથી આ પ્રકારની પ્રતિક્રિયાઓ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે જે એમાઈડમાંથી કાર્બન પરમાણુની સંખ્યાને ઓછી

કરવા માટે તેને એમાઈનમાં રૂપાંતરિત કરવા માટે મેં કહ્યું કે ખૂબ જ

રસપ્રદ પ્રતિક્રિયાઓમાંની એક એમાઈન એ ખાસ કરીને એડેલેમાઈન છે જે એરીલામાઈનનું ડાયઝો સંયોજનમાં રૂપાંતર છે

અને મેં એ પણ કહ્યું કે સોડિયમ નાઈટ્રાઈટ અને હાઈડ્રોક્લોરિક

એસિડ શૂન્યથી પાંચ ડિગ્રી સેન્ટીગ્રેડના નીચા તાપમાને e એરીલ એમાઈનને એરીલ ડિગોનિયમ સંયોજનમાં રૂપાંતરિત કરે છે

અને આ એરીલ ડાયગોનિયમ સંયોજન કપ્રસ ઓક્સાઈડ ii સાથે સામાન્ય પ્રતિક્રિયા c

ઓક્સ અને એચએક્સ કહે છે જેને સેન્ડ મીઝર પ્રતિક્રિયા કહે છે પરંતુ જો તમે તેને કરો છો તો પાણીની હાજરીમાં કપ્રસ ઓક્સાઈડ અથવા કપ્રિક આયન

થોડુંક થાય છે.

ફિનોલ ક્યુપ્રેસ હેલાઈડ તમને એરીલ હેલાઈડ હેલાઈડ મળે છે

તે બ્રોમિન ક્લોરીન આયોડિન વગેરે હોઈ શકે છે q વત્તા સાયનાઈડ તમને એરીલ

નાઇટ્રાઇલ મળે છે જે c nk_i આવે છે આયોડાઈડ આ બધી વસ્તુઓ કારણ કે

આ તરંગ દ્વારા ડિજીટાઇઝ્ડ એરીલામાઇન મીઠાનું ડિજીટાઇઝ્ડ બનાવવા માટે કાર્યક્ષમતા અથવા કાર્યાત્મક જૂથની સંખ્યા રજૂ કરી શકાય છે.

ફ્લોરોબોરિક એસિડ સાથે સારવાર કરો તો તમે ફ્લોરાઈડ સાથે અંત કરો છો તે ખૂબ જ મુશ્કેલ છે

અન્યથા ફોસ્ફરસ એસિડ $h_3 po_2$ સાથે હવા f સાથે તમને સરળ બેન્ઝીન મળે છે જે એક ખૂબ જ

સામાન્ય પ્રશ્ન છે જે પૂછવામાં આવે છે કે તમે હાઇડ્રોજનમાં નાઇટ્રોજનને સંપૂર્ણપણે કેવી રીતે દૂર કરી શકો છો

ખૂબ જ સરળ જવાબ છે હાઇપોફોસ્ફરસ એસિડ h_3po_2 જે પ્રોટોનને એઆરએચ આપવા માટે આપે છે

તેથી એરીલ ક્ષણને

કન્વર્ટ કરવાની આ કેટલીક સામાન્ય તકનીક છે અનુરૂપ અવેજી સંયોજનો માટે અલ મીહું તે કાર્યાત્મક જૂથ

ફિનોલિકથી શરૂ થાય છે જે હવાઈડ

નાઈટ્રાઇલ આયોડાઈડ ફ્લોરાઈડ હાઇડ્રોજન વગેરે ઓકે અમુક જૈવિક

મહત્વ અલબત્ત દરેક વખતે એ જોવાનું રહેશે કે આપણે શું કરી રહ્યા છીએ તેનો અભ્યાસ કરીએ છીએ

તે માત્ર શું છે.

જૈવિક પ્રણાલીમાં રોજિંદા જીવનમાં પણ જો

કોઈ તમને પૂછે કે એરો અર્થ મહત્વપૂર્ણ છે કે એલિફેટિક એમાઈન્સ જૈવિક ક્ષેત્રમાં મહત્વપૂર્ણ છે

જવાબ ઘણા છે કારણ કે તમે સવારથી સાંજ સુધી વિચારીને નામ આપી શકો છો કે કેટલા એહ

આર્યલ એમાઈન ડેરિવેટિવ્સનો ઉપયોગ થઈ રહ્યો છે અથવા તમે જાણો છો એક સાદો જવાબ છે બે ફિનાઇલ ઇથિલ એમાઇન તમે

જુઓ છો બેન્ઝીન રિંગ એક અવેજી સાથે h બે c h બે nh બે આને એક પોઝિશન કહેવી જોઈએ

નાઇટ્રોજન બે પોઝિશનની બાજુમાં છે તે પછીનું કાર્બન છે જેમાં બેન્ઝીન રિંગ જોડાયેલ છે

તેથી તે બે છે ફિનાઇલ ઇથિલ એમાઇન ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ કમ્પાઉન્ડ અને આ બે ફિનાઇલથીલામાઇન જે

એક સ્થાન મિથાઇલ અને કોર દ્વારા બદલવામાં આવે છે હાઇડ્રોજન જુઓ અને જો આપણે

આ કિસ્સામાં મિથાઇલ અને હાઇડ્રોજન મૂકીએ તો તમે ખૂબ જ કાળજીપૂર્વક જોશો કે મિથાઇલ એ તૂટેલા બોન્ડ સાથે છે જેને આલ્ફા બોન્ડ કહેવામાં આવે છે

જેનો અર્થ પ્લેન નીચે છે અને હાઇડ્રોજન એક જાડું બોન્ડ છે જેનો અર્થ થાય છે બીટા બોન્ડ

એટલે કે પ્લેન ઉપર અને અન્ય બે બોન્ડ કે જે ઈન પ્લેન બોન્ડ છે તે કાર્બન કાર્બન અને કાર્બન

નાઇટ્રોજન છે

તેથી એક sp શ્રીમાં બધા સમય હાઈબ્રિડાઈઝ થાય છે તે જોશે કારણ કે તે નિયમિત ટેટ્રાહેડ્રોન છે બે એક ઉપર હશે બીજા નીચે હશે અને બે પ્લેન બોન્ડ્સમાં પ્લેનમાં હશે પ્લેનની ઉપર જાડી લીટીઓ સાથે અને પ્લેનની નીચે તૂટેલી લીટીઓ સાથે સામાન્ય લીટીઓમાં લખવામાં આવે છે તેથી આ ટેક્નોલોજી છે અને એમ્ફેટામાઇન એ એક પરસ્પર રીડિંગ છે ડેરિવેટિવ બેન્ય રીડીમ એટલે કે આ પ્રકારનું સંયોજન ઔષધીય મૂલ્ય ધરાવતું પણ ખૂબ મહત્વનું છે

તેથી આ સંયોજનોના પ્રકારો

છે ચિરલ ચિરાલિટી ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે જ્યારે સામાન્ય પરિભાષા લોકો કહે છે કે જ્યારે કાર્બન ચાર અલગ અલગ જૂથો ધરાવતો હોય છે અને જો હું અરીસો મૂકું તો મને મળે છે તેની મિરર ઇમેજ અને તે મિરર ઇમેજ લાવો અને તેના પર સુપરપોઝ કરો કે જે સુપર ઇમ્પોઝને સુપરપોઝ કરતું નથી અમે આ બે આઇસોમર્સને એન્ટિઓમર તરીકે ઓળખીએ છીએ

તેથી નોન સુપરપોઝેબલ મિરર ઇમેજ રિલેશનશિપને એન્ટિઓમર કહેવામાં આવે છે પરંતુ આ તબક્કે એક પ્રતિબંધિત શરત હું તમને કહું છું કે તે બધા ચાર

જુદા જુદા જૂથો હોવા જોઈએ અને આ આલ્ફા બીટાના બંધનને ઠીક કરવા માટે વસ્તુઓ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે એક જૂથ પ્લેનથી નીચે છે અને પ્લેન ઉપર છે અને બાકીના બે પ્લેનમાં છે તે રીતે લખવામાં આવે છે આગામી ઉદાહરણ એડેનાલિન કે જે હોર્મોન સ્રાવ છે કે એડેનાલિન શું છે શું અહીં પણ હાઇડ્રોજન અને હાઇડ્રોક્સી જૂથો છે અને તમારી પાસે એમાઇન છે જે એનએચઆર છે એટલે કે ઘણા હોર્મોન્સ સ્ટેરોઇડ્સ અને અન્ય ડેરિવેટિવ્સ હિસ્ટામાઇન ડોપામાઇન આ બધા સંયોજનો એમાઇન ડેરિવેટિવ છે

તેથી હા જવાબ મહત્વપૂર્ણ છે કે એમાઇન્સ જૈવિક પ્રવૃત્તિઓ ધરાવે છે અને તે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે બીજું ઉદાહરણ સેરોટોનિન છે અને આપણે આ માત્ર વિટામિન્સમાં જ જાણીએ છીએ જે એક મહત્વપૂર્ણ બળ છે જીવનનો e એ પાયરિડોક્સિન એ વિટામિન બી 6 છે જ્યાં આપણી પાસે એક માળખું છે જ્યાં નાઇટ્રોજન પણ હાજર હોય છે અથવા નિકોટિનિક એસિડ જ્યાં નાઇટ્રોજન પાયરિડિન મોઇટીમાં હાજર હોય છે અને કાર્બોક્સલિક એસિડ જૂથ ત્રણ સ્થિતિમાં હોય છે ત્યાં ત્રણ કાર્બોક્સી પાયરિડિન એન્ટિહિસ્ટામાઇન હોય છે જે એલર્જી છે.

હિસ્ટામાઇનના સ્રાવને કારણે લોકોને એલર્જી થાય છે તેથી તેને કેવી રીતે અટકાવી શકાય તે એન્ટિહિસ્ટામાઇન છે

તેથી એન્ટિહિસ્ટામાઇન પણ

ઉપલબ્ધ છે અને હિસ્ટામાઇન એ આલ્કાઇલ એમાઇન ch2 h2 nh2 સિવાય બીજું કંઈ નથી પરંતુ તે પાયરોલ યુનિટમાં હોય છે ત્યાં વધુ એક નાઇટ્રોજન અણુ હોય છે.

રિંગ અને

માળખાકીય સુવિધાઓ અને જૈવિક પ્રવૃત્તિ પર આધારિત અન્ય ઘણા ઉદાહરણો છે

તેથી એક લાંબી વાર્તા ટૂંકી બનાવવા માટે હું કહી શકું છું કે હા એલિફેટિક અને સુગંધિત એમાઇન્સ જૈવિક પ્રણાલી માટે ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે એટલું જ નહીં આ માત્ર કેટલાક ઉદાહરણો છે ત્યાં પુષ્કળ પ્રમાણમાં છે જાણીતા સંયોજનો જેઓ જબરદસ્ત ઔષધીય મૂલ્ય ધરાવે છે જેનો ઉપયોગ કરવામાં આવે છે

તેથી એમાઇન્સ એ કાર્બનિક સંયોજનોનો ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ વર્ગ છે જ્યાં કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડ હાજર છે તે એમાઇનનું સંશ્લેષણ કેવી રીતે કરવું કે જેની સાથે હું શરૂ થયો હતો કારણ કે કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડે અન્ય અવેજીમાં હાઇડ્રોજન અથવા ઓક્સિજન વગેરે રાખવા પડશે.

બનાવવાની સૌથી સરળ રીત

એ છે કે આલ્કાઇલ હલાઇડને એમોનિયા સાથે ટ્રીટમેન્ટ કરીને અથવા એમાઇડ આરએનએચ ટુ એનએચ ત્રણ પ્લસ આરએક્સ શું થશે તમે મીઠું મેળવશો જે એમોનિયમ છે મીઠું rn એ પ્લસ x માઇનસ ટ્રીટ છે બેઝ સાથે

તમને પ્રાથમિક એમાઇન મળે છે તે પ્રાથમિક એમાઇન બનાવવાની એક રીત છે જેથી

એમોનિયા સાથે એલ્કાઇલ હલાઇડ્સનું ન્યુક્લિયોફિલિક અવેજી એ સંશ્લેષણ માટે ખૂબ જ સામાન્ય રીત છે પ્રાથમિક એમાઇનનું જ્યાં એમોનિયાને બદલે તમે rnh2 લઈ શકો છો જેથી કરીને તમને અવેજીયુક્ત એમાઇન મળે પણ પ્રતિક્રિયા

જલીય અથવા આલ્કોહોલિક દ્રાવણમાં થઈ શકે છે કારણ કે

પ્રતિક્રિયાની ગરમીને ઓછી કરવા અને ઘટકોને વધુ સારી રીતે મિશ્રિત કરવા માટે દ્રાવકની જરૂર છે.

તેથી દ્રાવકને જબરદસ્ત જણાવવામાં આવ્યું છે કે

માત્ર યોગ્ય તાપમાન જ નહીં પરંતુ ઘટકને યોગ્ય રીતે મિક્સ કરો અને પછી

પાણી અથવા ઇથેનોલ ખૂબ જ સામાન્ય દ્રાવકનો ઉપયોગ કરવામાં આવે છે અને એમોનિયાનું સોલ્યુશન કે

જે એમોનિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ છે તે પણ ઉપલબ્ધ છે જેથી સામાન્ય $sn2$ પ્રકારની પ્રતિક્રિયા દ્વારા તમામ સામાન્ય માળખાકીય મર્યાદાઓને ઉકેલી શકાય છે જે પ્રાથમિક આલ્કાઇલ હલાઇડ છે એક ડિગ્રી

એમોનિયા સાથે સારવાર કરવામાં આવે છે તે અવેજીમાંથી પસાર થાય છે.

બ્રોમાઇનની

અવેજીમાં $nh3$ પ્લસ અને br માઇનસ દ્વારા બદલવામાં આવે છે

તેથી આ વ્યુટાઇલ એમોનિયમ બ્રોમાઇડ છે જ્યારે તૃતીય

આ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ પ્રશ્ન છે કે જ્યારે એમોનિયા સાથે સારવાર કરવામાં આવે છે ત્યારે તૃતીય બ્રોમાઇડ શા માટે

તમારામાં આઇસો વ્યુટી નો અમીન ઉત્પન્ન થાય છે હું શા માટે આપી રહ્યો છું

જ્યારે પ્રાથમિક અલ્કાઇલ બ્રોમાઇડને એમોનિયા સાથે ટ્રીટમેન્ટ કરવામાં આવે છે ત્યારે તમને વ્યુટાઇલ

એમોનિયમ બ્રોમાઇડ મળે છે જ્યાં નાઇટ્રોજન જોડવામાં આવે છે જ્યારે ત્રણ ડિગ્રી અથવા તૃતીય વ્યુટાઇલ

બ્રોમાઇડને એમોનિયા સાથે ટ્રીટમેન્ટ કરવામાં આવે છે ત્યારે તમને નાઇટ્રોજન એમોનિયા બ્રોમાઇડ તરીકે બહાર કાઢવામાં આવે છે અને

તમને

મળે છે.

આઇસોવ્યુટીન એક સાદું કાર્બન હાઇડ્રોજન સંયોજન નાઇટ્રોજન નો બ્રોમિન શા માટે તે કારણે થઇ રહ્યું

છે પ્રથમ કિસ્સામાં આ કાર્બન પર સ્ટેરિક પરિબળ એ ન્યુક્લિયોફિલિક અવેજીકરણ પ્રતિક્રિયા છે બીજો

કેસ તે પ્રકારની ન્યુક્લિયોફિલિક અવેજીની પ્રતિક્રિયા કરવા માટે સ્ટેરિક પરિબળ ભૂમિકા ભજવે છે તે શું

છે તે સ્ટેરિક પરિબળ ત્રણ મિથાઇલ જૂથોએ દાનમાં ઇલેક્ટ્રોનનું દાન કર્યું છે જે કાર્બન

સાથે જોડાયેલ છે બ્રોમિન માટે ઇલેક્ટ્રોન ઘનતામાં વધારો થવાથી સ્ટેરિક બલ્ક પણ

ન્યુક્લિયોફાઇલના અભિગમને અટકાવે છે આ કિસ્સામાં એમોનિયા બ્રોમિન પરમાણુની વિરુદ્ધ આવે છે જેથી તે શું

કરે છે તે આ કાર્બન અણુમાંથી કોઇપણ હાઇડ્રોજનને ઉપાડી શકે છે જે મિથાઇલ જૂથો છે.

સ્ટેટિકલી અવરોધિત નથી.

નાબૂદી

જો તેઓ એક કાર્બન સેકન્ડમાંથી બીજા કાર્બન સાથે જોડાયેલા હોય તો અમે

તે પ્રકારને i કહીએ છીએ સા બીટા એલિમિનેશન જેથી તે રીટે ગામા ડેલ્ટા એલિમિનેશન રિએક્શન મેળવી શકાય છે

તેથી પ્રથમ કિસ્સામાં તે એક અવેજી છે.

બીજા કિસ્સામાં તે નાબૂદી છે

તેથી તેને તૃતીય વ્યુટાઇલમાંથી

બનાવવાની ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ અને ખૂબ જ સરસ રીત છે, મારો મતલબ કે તમે ઇચ્છો તો

એમોનિયા સાથે મારો મતલબ બનાવવા માંગો છો, તમે નહીં મેળવશો તમે

બેન્જામિનાઇટ સી છ એચ પાંચ કોન બે બનાવો તમારો જવાબ હશે હું

વ્યાપારી રીતે ઉપલબ્ધ કાર્બોક્સિલિક એસિડ બેન્ઝોઇક એસિડ લઇશ તેને ફોસ્ફરસ પેન્ટાક્લોરાઇડ

અથવા થર્મલ ક્લોરાઇડ દ્વારા બેન્ઝોઇલ ક્લોરાઇડમાં રૂપાંતરિત કરો અને એમોનિયા સાથે સારવાર કરો અથવા તમે તેની આસપાસ અન્ય

રીતે કરી શકો છો.

n ફિનાઇલ બેન્ઝોમાઇડ જો તમે લો તો તે c છે બે બાજુઓ પર બે

બેન્ઝીન રિંગ્સ છે અને એચસીએલ સાથે હાઇડ્રોલાઇઝ અલબત્ત પાણીની હાજરીમાં

હોવું જોઈએ ત્યાં અને તેને ગરમ કરો તમને અનુરૂપ એરીલ એમાઇન મીઠું મળે છે કે

જે તે c six h 5 $nh3$ પ્લસ છે અને બેન્ઝોઇક એસિડ જેનો અર્થ છે કે તમે

જે મેળવી રહ્યા છો તેમાંથી તમે જે મેળવી રહ્યા છો તે એક પ્રકારનો છે જે $nh3$ પ્લસ છે અન્ય મફત કાર્બોક્સિલિક એસિડ છે જો તમે

પાણીની હાજરીમાં h માઇનસ હોય તેવા આધારની મદદથી એસિડને બદલે હાઇડ્રોલાઇઝ

કરો અને આ વસ્તુને કોઇપણ પ્રકાશને બેન્ય કરવા માટે શું થશે તે કોઇપણ વિક્રમાં રૂપાંતરિત થઈ જશે કારણ કે

તે મૂળભૂત માધ્યમમાં મીઠું ઉત્પન્ન થશે નહીં જ્યારે બેન્ઝોઇક

પહેલા કિસ્સામાં જે એસિડ હતું તે બેન્ઝોઇટમાં રૂપાંતરિત થશે કારણ કે આધાર એસિડિક

પ્રોટોન કોહને પસંદ કરશે જે h એસિડિક પ્રોટોન છે તે જ રીતે એક ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ એહ મારે કહેવું જોઈએ કે

એન્ટીબાયોટીક્સ આ આલ્ફોનામાઇડ વસ્તુમાંથી આવ્યા છે

તેથી સલ્ફોનામાઇડ્સ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે

કાર્બનિક રસાયણશાસ્ત્રનું ક્ષેત્ર કે જે કાર્યક્ષમતા સલ્ફોનામાઇડ્સ કાર્બોક્સામાઇડ કરતાં વધુ ધીમેથી હાઇડ્રોલિઝ કરે છે

પરંતુ આ ખૂબ જ રસપ્રદ ઘટના છે કે કેમ પરંતુ એસીઆઇ હેઠળ હાઇડ્રોલિસિસ થાય છે dic

કન્ડિશનમાં તે કાર્બોક્સામાઇડ કરતા ધીમી હાઇડ્રોલિસિસ થાય છે પરંતુ હાઇડ્રોલિસિસ એસિડિક સ્થિતિમાં થાય છે આ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ પ્રશ્ન છે મૂળભૂત સ્થિતિ હેઠળ એસિડિક હાઇડ્રોજનમાંથી મેળવેલા આયનોની ઝડપી રચના, નાઇટ્રોજન સાથે જોડાયેલ હાઇડ્રોજન પરમાણુ એસિડિક છે જેથી પસંદ કરી શકાય છે બેઝ દ્વારા ખૂબ જ સરળતાથી ન્યુક્લિયોફિલિક એટેકને અટકાવે છે અને હાઇડ્રોલિસિસ આ જુઓ.

rnhsો તે હાઇડ્રોજનના બે અર્પકા દસની નજીક છે hc1 પાણીની ગરમી સાથે સારવાર કરવામાં આવે છે તમને rnહ થ્રી પ્લસ અને આર્સો થ્રી એચ મળે છે એટલે કે આર્સો 3 h ભાગ તે નાઇટ્રોજન રાખતો નથી પરંતુ આર.

નાઇટ્રોજન ઉપાડી રહ્યું છે જ્યારે તમે તેને આલ્કલી માધ્યમમાં કરી રહ્યા છો તેથી એસિડને બેઝ અથવા બેઝ 2 એસિડમાં બદલવાથી ઉત્પાદનમાં જબરદસ્ત તફાવત આવે છે જ્યારે તમે તેને hc1 માં કરી રહ્યા હોવ ત્યારે તમને rn ત્રણ વત્તા આર્સો ત્રણ ક્વાક મળે છે.

પાઇલો કિસ્સો જ્યારે તમે તે કરી રહ્યા હોવ જેમાં પાણીમાં માઇનસ અને ગરમી તમે જે મેળવી રહ્યા છો તે તમને ઉછાળો આવે છે શા માટે તે s પ્રકાર so2 હવા શા માટે આ પ્રકારની વસ્તુ ખૂબ જ ખાસ છે તેનો જવાબ છે સલ્ફોનીલ ડબલ બોન્ડ o કે જે નાઇટ્રોજનના ઇલેક્ટ્રોન જોડીને ઓક્સિજનમાં સ્થાનાંતરિત કરી શકે છે માત્ર એક ઓક્સિજન જ નહીં ઉપર કે નીચે બે ઓક્સિજન છે અને અમે લખી શકીએ છીએ આ રીતે ઘણી રેઝોનેટિંગ સ્ટ્રક્ચર જેથી આ હાઇડ્રોલિસિસનો પ્રતિકાર કરે છે કેમ કે કારણ કે રેઝોનન્સ વધુ રેઝોનેટિંગ સ્ટ્રક્ચર વધુ સ્ટેબિલિટી અને જ્યારે વધુ સ્થિર સ્ટેબિલિટી હોય ત્યારે સંયોજનોની રિએક્ટિવિટી ઓછી હોય છે તેથી આ રેઝોનન્સ સ્ટેબિલાઇઝેશનને કારણે હાઇડ્રોલિસિસનો પ્રતિકાર કરે છે તેથી ખૂબ જ સરસ પ્રશ્ન સલ્ફોનામાઇડ્સ હાઇડ્રોલિસિસને વધારે છે કાર્બોક્સામાઇડ્સ કરતાં વધુ ધીરે ધીરે શા માટે, પરંતુ આ હાઇડ્રોલિસિસ ફરીથી એસિડિક સ્થિતિમાં શક્ય છે શા માટે જવાબ ખૂબ જ સરસ રીતે આપવામાં આવે છે કે જો તમે h માઇનસ સાથે સારવાર કરો છો તો તમને અનુરૂપ આયન મળે છે જ્યાં નાઇટ્રોજન પરના નકારાત્મક ચાર્જનો આ નાઇટ્રોજન આયન બે ઓક્સિજન પરમાણુમાં સ્થાનાંતરિત થાય છે સલ્ફોનીલ જૂથનું અને અન્ય એક ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ લક્ષણ જો આપણી પાસે સપ્રમાણ પરિણામી s હોય તેનું યોગદાન મહત્તમ છે કારણ કે જ્યારે તમારી પાસે બે સપ્રમાણ પ્રતિધ્વનિ માળખું હોય ત્યારે તે વધુ પ્રાધાન્યવાળું હોય તેને આપણે ઉર્જાથી જોઈ શકતા નથી.

રેઝોનન્સ હાઇબ્રિડમાં તેનું યોગદાન પાંચ કે છ ચાર્જ વિભાજિત રેઝોનેટિંગ સ્ટ્રક્ચર કરતાં ઘણું વધારે છે કેમ કે કેમ કે સપ્રમાણતા પરમાણુને સ્થિર કરે છે. મને એક ડગલું આગળ વધારવા દો તે રંગીન વસ્તુ છે જે કોકેઇન છે જો હું તમને પૂછું કે તમે તેને ક્યાંક જોયો છે અથવા શું તમને નામ ખબર છે જવાબ છે હા તે કોકાના પાંદડા છે જેનો ઉપયોગ પહેલા ઓપરેશન હેતુ માટે એનેસ્થેટિક તરીકે કરવામાં આવતો હતો પરંતુ હવે લોકો પણ તેનો ઉપયોગ કરે છે તે એક માદક દ્રવ્ય તરીકે જે ખરાબ ઉપયોગ છે. પરંતુ તે ટેટ્રાહીડ્રોક્સિન કરતાં ઓછી આનુષંગિકતા અને વિશિષ્ટતા સાથે સોડિયમ પ્લસ ચેનલોને પણ અવરોધે છે તેથી તે અન્ય દવાનો વિકલ્પ છે જે એક પ્લસ પોઈન્ટ છે અને આ કેટલાક ફૂલોમાંથી આવે છે અને તેની રચના જુઓ.

કમ્પાઉન્ડનો પ્રકાર મહત્વપૂર્ણ છે અને મેં શા માટે આ વસ્તુ ઉપાડી, મારે કહેવું જોઈએ કે આ પ્રકારનું સંયોજન કારમાં ઔષધીય મૂલ્ય ધરાવે છે બોન નાઇટ્રોજન બોન્ડ અને એક ખૂબ જ સુંદર માળખું એક બાજુ ફૂલ થ્રી છે જે એસ્ટર જૂથ છે અન્ય ococ છ h પાંચ છે જે વિપરીત દિશામાં એસ્ટર પણ છે જેથી તે પ્રકારની વસ્તુ જેમાં સાત સભ્યોની રિંગ હોય છે અને કાર્બન કાર્બન બ્રિજિંગ દ્વારા મદદ કરે છે નાઇટ્રોજનનો કે નાઇટ્રોજનનો ત્રીજો અવેજ છે મિથાઇલ કોકેઇન છે અને આ પ્રકારના સંયોજનને આલ્કલોઇડ તરીકે વર્ગીકૃત કરવું જોઈએ કેમ કે કેમ કે આલ્કલી જેવી પ્રકૃતિ નાઇટ્રોજન ધરાવતા સંયોજનો છોડમાંથી મેળવેલા ઔષધીય મૂલ્યો ધરાવે છે જેથી આ બધી વસ્તુઓ સંપૂર્ણપણે સંતુષ્ટ થઈ રહી છે તેથી સંયોજન કહેવામાં આવશે આલ્કલોઇડમાં અમુક ઔષધીય મૂલ્ય હોય છે અને બીજી એક રસપ્રદ વિશેષતા એ છે કે ઓર્ગેનિક રસાયણશાસ્ત્રી પણ જીવવિજ્ઞાનીઓને સહકાર આપે છે આજકાલ લોકો

જ્યારે બીમાર અથવા બીમાર પડે છે ત્યારે તેઓ બેક્ટેરિયલ અથવા વાઇરલ ઇન્ફેક્શન વિશે વાત કરે છે કે કેવા પ્રકારનું બન્યું છે કેટલાક ચિત્રો મેં સાહિત્યમાંથી લીધા છે અને અમે ડોક્ટરોની સલાહ જુઓ કે જો તમને વાઇરલ ઇન્ફેક્શન થાય તો એન્ટિબાયોટિક્સ ન લો કારણ કે e આ તમને મદદ કરશે નહીં પરંતુ માત્ર તે ગૌણ સુરક્ષા આપશે જેનો અર્થ છે કે જો નબળાઈને કારણે અથવા વાયરલ સંક્રમણને કારણે તમે નબળા પડો છો અને બેક્ટેરિયલ ચેપ થાય છે જે એન્ટિબાયોટિક્સ દ્વારા બંધ કરવામાં આવશે.

તેથી એક બેક્ટેરિયલ વસ્તુ છે બીજી વાયરલ વસ્તુ વાયરસ બેક્ટેરિયા પોલિઓવાયરસ આ ચિત્ર છે અને સ્ટ્રેપ્ટોકોકસ જે વાયરલ વસ્તુ છે જે બેક્ટેરિયા છે ઓહ આ વસ્તુઓ છે જે ડોક્ટરો દ્વારા ઘણા જર્નલમાં સૂચિબદ્ધ કરવામાં આવી છે શું તમે કોઈ શંકા વિશે વાઇરસને કારણે અથવા બેક્ટેરિયાના કારણે થતી બીમારી વિશે વિચારી શકો છો. ઓછામાં ઓછું જુઓ ક્યારેક બેક્ટેરિયલ ઇન્ફેક્શન માટે સ્ટેપ થ્રોટ છે ગેસ્ટ્રોએન્ટેરિટિસ કોલેરા ટ્યુબરક્યુલોસિસ ફૂડ પોઇઝનિંગ આ બધા બેક્ટેરિયલ વસ્તુ છે છોકરાઓ ન્યુમોનિયા ખીલ શું અલ્સર નથી અને વાયરલ વસ્તુઓ પણ છે સામાન્ય ફૂલ પણ વાયરલ વસ્તુ છે શરદી હીપેટાઇટિસ આ તમામ ચિકન પોક્સ મદદ કરે છે વાયરલ વસ્તુ છે ઇબોલા ત્યાં કેટલીક સામાન્ય વસ્તુઓ પણ છે જે બેક્ટેરિયલ અને વાયરલ બંને બાજુમાં ફિટ થઈ શકે છે જેથી તે વસ્તુઓને મારી નાખો વાયરલ વસ્તુઓ વાયરલ દવાઓ બજારમાં બહુ નથી પરંતુ બેક્ટેરિયલ દવાઓ જબરદસ્ત છે જે એન્ટિબાયોટિક્સ છે મેં કહ્યું કે કાર્બન નાઇટ્રોજનનું એક ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ સંયોજન એ માત્ર એમિનો એસિડ પ્રોટીન પેપ્ટાઇડ્સ જ નથી પરંતુ એન્ટિબાયોટિક્સ પણ છે જે પ્રથમ એન્ટિબાયોટિક્સ છે. માર્કેટમાં કે લોકોના ઘણા જીવો બચી ગયા હતા તે શોધાઈ હતી જે દરેક વ્યક્તિ જાણે છે કે એલેક્ઝાન્ડર ફ્લેમિંગ દ્વારા હતી જે પેનિસિલિન સિવાય બીજું કંઈ નથી.

અને એલેક્ઝાન્ડર ફ્લેમિંગને વર્ષ 1945 માં ફિઝિયોલોજીમાં નોબેલ પુરસ્કાર મળ્યો હતો , તો ફ્લેમિંગના કેટલાક ફોટોગ્રાફ્સ છે જે નોબેલ પારિતોષિક મેળવે છે અને આ શોધ કરી રહ્યા છે. શું તમે જાણો છો કે આ શોધ કેવી રીતે થઈ અને કેવી રીતે ફ્લેમિંગને મારવા માટે ખૂબ જ સારી એન્ટિબાયોટિક તરીકે પેનિસિલિનમાં આવ્યું બેક્ટેરિયા જો હું આગળની સ્વાઇડ જોઉં તો તે ખૂબ જ સ્પષ્ટ થશે કે આ એક આકસ્મિક હતો ત્રીજી સપ્ટેમ્બર 1928 ના રોજ ઇસ્કવરી ફ્લેમિંગ તેની લેબોરેટરીમાં પાછો ફર્યો હતો અને તે છોડતા પહેલા ઓગસ્ટનું વેકેશન તેના પરિવાર સાથે વિતાવ્યું હતું તે એક ખૂબ જ રસપ્રદ બાબત છે કે તેણે ફ્લેમિંગને પરત ફરતી વખતે તેની લેબોરેટરીના એક ખૂણામાં સ્ટેફાયલોકોસીની સંસ્કૃતિઓ મૂકી હતી. ફૂગથી દૂષિત હતી અને સ્ટેફાયલોકોસીની વસાહતો કે જેઓએ તરત જ તેને ઘેરી લીધી હતી તે નાશ પામી હતી તમે આ એક ખૂબ જ સ્પષ્ટ જોઈ શકો છો કે બધી વસ્તુઓનો નાશ થઈ ગયો છે જ્યારે અન્ય વસાહતો આ વસાહતો વધુ દૂર ઉગી નીકળેલી સામાન્ય ફ્લેમિંગે દૂષિત ઘાટની ઓળખ કરી હતી.

તેની કલ્ચર પ્લેટ્સ પેનિસિલિયમ જીનસમાંથી છે અને 7મી માર્ચ 1929 ના રોજ તેને પેનિસિલિન તરીકે બહાર પાડવામાં આવેલ પદાર્થનું નામ આપો

તમે જુઓ છો કે કેટલીકવાર આકસ્મિક શોધો કરવામાં આવે છે ત્યાં ઘણા ઉદાહરણો છે જે ફ્લેમિંગનું એક ખૂબ જ સરસ ઉદાહરણ છે તેથી આપણે તે પેનિસિલિયમ ફૂગને શું જોઈએ છીએ એક આકસ્મિક રીતે દૂષિત થયો હતો કારણ કે તે પેટ્રી ડીશ ધરાવે છે અગર અગર જેલી અને આ બેક્ટેરિયા જ્યાં કોઈ દૂષણ ન હતું જેમ કે આ બેક્ટેરિયાની વૃદ્ધિ થઈ રહી છે તેનો અર્થ એ છે કે કોઈ એન્ટીબેક્ટેરિયલ અસર જોવા મળી નથી પરંતુ આ કિસ્સામાં પેનિસિલિયમ ફૂગ આસપાસ છે કે બેક્ટેરિયાનો કોઈ વિકાસ નથી તેથી તેણે વિશ્લેષણ કર્યું કે તે દૂષિત શું છે.

વસ્તુ અને પછી જાણવા મળ્યું કે તે પેનિસિલિયમ વસ્તુ છે અને રચનાને
ખૂબ જ ધ્યાનથી જુઓ આ વાસ્તવિક ચિત્ર છે આ રચનામાં નાઇટ્રોજન કાર્બોનિલ કાર્બન કાર્બન સિવાય બીજું કંઈ નથી
જે ચાર સભ્ય નાઇટ્રોજન ધરાવે છે જેમાં કાર્બનિક સંયોજન હોય
છે જેને બીટા લેક્ટમ કહેવામાં આવે છે જે અલબત્ત અન્ય સાઇટ ધરાવે છે ત્યાં એક સલ્ફર છે જેમાં
બેન્ઝિલ વસ્તુની અવેજીમાં પાંચ સભ્યોવાળી રિંગ અને એનએચ હોય છે,
તેથી કાર્બન નાઇટ્રોજન સંયોજન કહેવાનો મારો અર્થ શું છે,
મારે કહેવું જોઈએ કે તેમાં જબરદસ્ત સંભવિત છે કારણ કે એન્ટિબાયોટિક પ્રથમ
ફ્લેમિંગ દ્વારા શોધાયું હતું અને આજકાલ ઘણી એન્ટિબાયોટિક્સ છે જે લોકો પેનિસિલિન સેફાલોસ્પોરિનનો ઉપયોગ કરે છે.
તે
તમામ બીટા-લેક્ટમ એન્ટિબાયોટિક્સ પણ મોનોબેક્ટર સિમ્પ છે 1e beta-lactam no sulfur અને અન્ય સાઇટ્સ
છે તેઓ પાસે સારા એન્ટીબેક્ટેરિયલ ગુણો પણ છે.

તેથી હું
કાર્બન નાઇટ્રોજન બોન્ડને લગતા અન્ય વિષયો સાથે થોડી વાર પછી ચાલુ રાખીશ તમારો આભાર