

iit paal પ્રોગ્રામમાં આપનું સ્વાગત છે આજે આપણે વર્ગ 12 એકમ 12 એલ્ડીહાઇડ્સ કીટોન્સ અને કાર્બોક્સિલિક એસિડ અને એલ્ડીહાઇડ્સ કેટોન્સ અને કાર્બોક્સિલ એસિડને કાર્બોનીલ સંયોજનો કહેવામાં આવે છે અને તેમની પાસે સામાન્ય કાર્યાત્મક જૂથ છે જે વિશે ચર્ચા કરીશું.

જેને કાર્બોનિલ કહેવામાં આવે છે અને તેને r અને r ડેશ જેવા જોડાયેલા જૂથો દ્વારા રજૂ કરી શકાય છે અને r અને r ડેશના ગુણધર્મો અને બંધારણના આધારે તેને અલગ-અલગ ડેરિવેટિવ્સ કહેવામાં આવે છે

તેથી પહેલા આપણે aldehydes r અને અથવા r ડેશમાં એલ્ડીહાઇડ્સ વિશે શીખીશું.

હાઇડ્રોજન સમાન છે

તેથી તેમાંથી એક હાઇડ્રોજન હોવો જોઈએ અને કેટોન્સમાં r અને r ધૂળ એલ્કીન અથવા કાર્બોક્સિલિક એસિડમાં એરિલ જૂથો હોવા જોઈએ, પૃથ્વીનો આડબર ઓહ હોવો જોઈએ અને કાર્બોક્સિલિક એસિડમાં અને કાર્બોક્સિલિક એસિડ એસ્ટરમાં એઓર ડેશ અથવા અથવા ડબલ હશે.

કાર્બોક્સિલિક એસિડ હવાઇડ્સમાં ડેશ જૂથ છે ડેશ ક્લોરિન બ્રોમિન આયોડિન વગેરે હશે એનહાઇડ્રાઇડ આ રચના દ્વારા રજૂ થાય છે જ્યાં r અને સરનામું સમાન અથવા અલગ હોઈ શકે છે nt અને તેને કાર્બોક્સિલિક એસિડ એનહાઇડ્રાઇડ કહેવામાં આવે છે જ્યારે તે nh 2 હોય ત્યારે તેને પ્રાથમિક એમાઇડ કહેવામાં આવે છે જ્યારે તે nh r ડેશ હોય ત્યારે તેને સેકન્ડરી એમાઇડ કહેવાય છે અને જ્યારે તે r ડસ્ટ ટુમાં હોય ત્યારે તેને તૃતીય એમાઇડ કહેવાય છે

તેથી હવે આપણે કાર્બોક્સિલિક એસિડ ડેરિવેટિવ્સની રચનાઓ જાણીએ છીએ અને અમારી પ્રથમ ચર્ચા એલ્ડીહાઇડ્સ અને કીટોન્સ પર હશે

તેથી કેટલાક એલ્ડીહાઇડ્સ અને કીટોન્સ મહત્વપૂર્ણ છે અને તે વેનીલિન સેલિસીલાઇડ અને સિનામોન એલ્ડીહાઇડ જેવા સુગંધિત પરમાણુઓ છે તે મહત્વપૂર્ણ પરમાણુઓ છે

તેથી રચનાઓ એટલી વેનીલીન છે.

અને આ બીટા અનસેચ્યુરેટેડ એલ્ડીહાઇડ છે જેને સિનેમાલાઇડ કહેવામાં આવે છે

તેથી આપણે સૌ પ્રથમ એલિયન્સના સામાન્ય નામો અને સામાન્ય રીતે એલડીઆઇ દ્વારા એલડી દ્વારા કાર્બોક્સિલિક એસિડના વિદેશી જેવા એસિટિક એસિડથી એસીટાલ્ડીહાઇડ અને વેટિન શબ્દો આલ્ફા ગામા ડેલ્ટા વગેરે દ્વારા રજૂ કરાયેલા અવેજની સ્થિતિ વિશે ચર્ચા કરીશું

અને ચાલો આપણે ચર્ચા કરીશું.

હવે કેટલાક ઉદાહરણોની ચર્ચા કરો કે આ એસિટિક એસિડ છે અને તેના અનુરૂપ એલ્ડીહાઇડ છે આ એસિટિલ ડ્રેગ સમાન છે y આ બેન્ઝોઇક એસિડ છે અને તેને અનુરૂપ એલ્ડીહાઇડને બેન્ઝાલ્ડીહાઇડ કહેવામાં આવે છે હવે ચાલો એક ઉદાહરણની ચર્ચા કરીએ અહીં આપણે આલ્ફા બીટા ગામા વગેરેની સંખ્યા આપી શકીએ

તેથી આ એલ્ડીહાઇડ કાર્બન છે અને આ આલ્ફા કાર્બન હશે આ બીટા હશે અને આ ગામા હશે

તેથી આ સામાન્ય નામ ગામા બ્રોમો બ્યુટીરીલ્ડીહાઇડ હશે તેવી જ રીતે આ બીટા મિથાઇલ પ્રોપેનાલ્ડીહાઇડ હશે કારણ કે આ બીટા પોઝીશનમાં છે મિથાઇલ ગ્રુપ બીટા પોઝીશનમાં છે

તેથી તમારે પહેલા બીટા મિથાઇલ અને પછી પેરેન્ટ ચેઇન પ્રોપેનાલ્ડીહાઇડ જેવા અવેજ લખવાનું રહેશે.

હવે આપણે અહીં કીટોન્સના સામાન્ય નામની ચર્ચા કરીશું શરૂઆતમાં ઉપસર્ગ લગાવીને તમારે એલ્કાઇલ અથવા એરીલ જૂથો આપવાના છે પછી એલ્કાઇલ જૂથો કાર્બોનીલ જૂથો સાથે જોડાય છે

તેથી આને ડાયમિથાઇલ કીટોન કહેવામાં આવે છે

તેથી આ બે મિથાઇલ જૂથો પ્રથમ આવશે અને પછી ફક્ત શબ્દ કીટોન આવી જ રીતે આવશે આને એથિલ મિથાઇલ કીટોન કહી શકાય આને સાયક્લોપ્રોપીલ કહેવાય છે આ સાયક્લોપ્રોપીલ ગ્રુપ છે

તેથી $cyclopropyl$ પ્રથમ c ના કારણે આવે છે અને પછી મિથાઇલ આવે છે

તેથી સુગંધિત કીટોન્સ માટે સાયક્લોપ્રોપીલ મિથાઇલ કીટોન આ શબ્દને સામાન્ય રીતે ફેનોનીન કહેવામાં આવે છે અને આ અનુરૂપ એસિલ જૂથ હશે

તેથી પ્રથમ ઉપસર્ગ અનુરૂપ એસિલ જૂથ હશે અને પછી તમારે ઉમેરવાનું રહેશે.

ફેનોન

તેથી આ સંયોજનનું નામ એસીટોફેનોન રાખવામાં આવશે

તેવી જ રીતે આ સંયોજનને એસીટોફેનોન તરીકે ઓળખવામાં આવશે કારણ કે આ પ્રોપિઓનલ છે

તેથી તેને પ્રોપિઓફેનોન તરીકે ઓળખવામાં આવશે, ચાલો આપણે કેટલાક વધુ ઉદાહરણની ચર્ચા કરીએ જેથી આ જૂથને બિન્જો કહેવામાં આવે છે તો તેનું નામ શું હશે તેનું નામ બિન્જો હશે phenone clear હવે આપણે upac નામો પર જઈશું પહેલા આપણે ઓપન ચેઇન એલ્ડીહાઇડ્સની ચર્ચા કરીશું અને નિયમ એ છે કે પછી us be અને નંબરિંગ એલ્ડીહાઇડ ગ્રુપમાંથી શરૂ થશે

અને ત્યારબાદ અવેજના અવેજો ક્રમાંકિત થશે

તેથી અહીં આ એક બે ત્રણ નંબરિંગ થશે.

આલ્ફા બીટા ગામા નહીં આવે અને આ ઉપસર્ગમાં હશે

તેથી અનુરૂપ એલ્કીન નામ તે પહેલાં તમારે આ સબ ઉમેરવા પડશે ઘટકો તો ચાલો આપણે કેટલાક ઉદાહરણોની ચર્ચા કરીએ જેથી સૌથી સરળ છે તેને ઇથેનોલ કહેવામાં આવે છે અને અલબત્ત આ સૌથી સરળ છે તેને મિથેનોલ કહેવામાં આવે છે

તેથી e ને 1 દ્વારા બદલવામાં આવે છે અને મેં કહ્યું હતું કે એલ્ડીહાઇડ જૂથ હંમેશા પ્રથમ નંબર મેળવશે

તેથી આ એક બે ત્રણ ચાર હશે અને મૂળાક્ષરોના ક્રમના આધારે અહીં બ્રોમો પ્રથમ આવે છે

તેથી તમારે પહેલા ચાર બોમ્બો લખવા પડશે

તેથી આ સાચી પદ્ધતિ છે

તેથી આ પેરેન્ટ ચેઇન છે વ્યુટેનોલ છે

તેથી તમારે છેલ્લે લખવું પડશે અને પછી પલ્સ કરવું પડશે પેટા વિદ્યાર્થીઓ યાલો આપણે કેટલાક વધુ ઉદાહરણોની ચર્ચા કરીએ જ્યારે અન્ય કાર્બોનિલ જૂથ એલ્ડીહાઇડ સાથે સાંકળમાં હાજર હોય ત્યારે તેને ઓક્સી કહેવામાં આવે છે

તેથી અહીં નંબરિંગ એક બે ત્રણ ચાર પાંચ હશે તો તેની અસરનું નામ શું હશે? ચાર ઓક્સી આ પાંચ સાંકળ પાંચ કાર્બન સાંકળ છે

તેથી તે અહીં પેન્ટા નવ પેન્ટેન હશે કારણ કે ત્યાં ત્રણ આહ બરાબર જૂથ છે

તેથી આપણે નંબર આપવાનું છે અને આપણે કોઈપણને પ્રાથમિકતા આપી શકતા નથી .

અહીં જૂથ અને આ સંયોજનને એક બે ત્રણ અથવા પ્રથમ પ્રોપેન પ્રકાર કાર કાર્બાલ્ડિહ ઊંચાઈ કહેવામાં આવે છે

તેથી આ કાર્બાલ્ડિહાઇડ ચો જૂથને અનુરૂપ છે તે યક્રીય સંયોજનમાં જોશે કે આ કાર્બોનેટ ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે

તેથી યાલો કેટલાક યક્રીય સંયોજનો અને સંખ્યાની ચર્ચા કરીએ.

જ્યાંથી ch જૂથ જોડે છે તે રિંગમાં કાર્બન અણુને પ્રથમ નંબર મળશે, યાલો આપણે કેટલાક ઉદાહરણોની ચર્ચા કરીએ જેને કહેવાય છે

તેથી આ પેરેન્ટ ચેઇન છે અહીં પેરેન્ટિંગ શું છે સાયક્લોહેક્સેન

તેથી સંયોજનો યુફોરેમ સાયક્લો હેક્સેન કાર્બાલ્ડિહાઇડ શું હશે? આ સંયોજનનું નામ અહીં અવેજી છે

તેથી તમારે પદાર્થને મૂળાક્ષરોના ક્રમમાં ગોઠવવો પડશે

તેથી બોમ્બો ફોર બ્રોમો થ્રી મિથાઇલ સાયક્લોહેક્સેન કાર્બાલ્ડિહાઇડ માટે યાલો આપણે કેટલાક સુગંધિત ઉદાહરણોની ચર્ચા કરીએ સુગંધિત યક્રીય સંયોજનો અહીં શું છે આ રિંગ બેન્ઝીન છે

તેથી તે મુજબ અમારો નિયમ તે બેન્ઝીન કાર્બાલ્ડિહાઇડ તરીકે ઓળખાશે પરંતુ સામાન્ય નામ બેન્ઝાલ્ડિહાઇડ છે લોકપ્રિય છે અને

તેને યુપેક નામ તરીકે પણ સ્વીકારવામાં આવ્યું છે અહીં પણ નંબરિંગ કાર્બન અણુથી શરૂ થશે જ્યાં એલ્ડીહાઇડ જૂથ જોડાયેલ છે તો તેનું નામ શું હશે થ્રી મિથાઇલ ફોર નાઇટ્રો બેન્ઝાલ્ડિહાઇડ યાલો હવે ચર્ચા કરીએ કેટોન્સના યુપેક નામ અને પ્રથમ ઓપન ચેઇન

કીટોન્સ a .

તેથી તમારે કાર્બોનિલ જૂથ ધરાવતી સૌથી લાંબી સાંકળ શોધવી પડશે અને અહીં કેટોન પછી કાર્બોનિલ જૂથ સાંકળની વચ્ચે છે

તેથી તમારે કાર્બોનિલ જૂથને લઘુત્તમ નંબર આપવો પડશે અને તમારે જે સ્થિતિ દર્શાવવી છે તે પણ દર્શાવવું પડશે.

એલ્ડીહાઇડથી અલગ કારણ કે એલ્ડીહાઇડ પોઝીશન મહત્વની નથી કારણ કે તે હંમેશા નંબર વન હેઠળ હોય છે પરંતુ કેટોન તમારે નંબરો આપીને પોઝીશન દર્શાવવું પડશે પહેલા કેટલાક ઉદાહરણોની ચર્ચા કરો

તેથી આ સૌથી લાંબી સમાન છે આ પેરેન્ટ ચેઇન છે અને હવે ન્યૂનતમ કાર્બોનિલની સંખ્યા આ બાજુથી આવશે જેથી તમે તેને જાણીતી તરીકે કોલ કરી શકો,

હા આ અગત્યનું છે કે આલ્કીન ઇ એક દ્વારા બદલાય છે

તેથી આ પેન્ટેન રિંગ છે

તેથી પેન્ટેનોન અને તમારે કાર્બોનિલની સ્થિતિ દર્શાવવી પડશે કે તમે નામની પહેલા બે ધાર આપી શકો છો જેમ કે બે પેન્ટેનોન

અથવા પેન્ટોન પછી બે અહીં નંબર શરૂ થશે જેમ કે તમારે હંમેશા ન્યૂનતમ આપવું પડશે સંખ્યા અન્ય પદાર્થ પર આધારિત છે પરંતુ સ્વતંત્ર છે

તેથી અહીં લઘુત્તમ નંબરિંગ આ બાજુથી આવશે અને જ્યારે પદાર્થ હાજર હોય ત્યારે તમારે આ રીતે આ રીતે પસંદ કરવું પડશે કારણ કે તમારે પહેલાથી જ આ નંબર આપવાનો છે

તેથી ચાર બોમ્બ ત્રણ હાઇડ્રોક્સી વ્યુટાન પોતાની માલિકી માટે છે.

મારા થોડા વધુ ઉદાહરણોની ચર્ચા કરો

તેથી અહીં નંબરિંગ કાર્બોનિલથી શરૂ થશે કારણ કે આ ફિનાઇલ છે

તેથી અમે અહીં ફિનાઇલને નંબર આપી શકતા નથી

તેથી આપણે કાર્બોનિલથી શરૂઆત કરવી પડશે

તેથી નામ ત્રણ ફિનાઇલ પ્રોપેન એક વોલ્ટ હશે માફ કરશો આ એક ફિનાઇલ છે માફ કરશો આ એક છે

તેથી એક ફિનાઇલ એક ફિનાઇલ પ્રોપેન એક પોતાનું હવે કેટલાક યક્રીય કીટોન્સની ચર્ચા કરો

તેથી અહીં પણ e ને પોતાના દ્વારા બદલવામાં આવે છે અને તમારે પેરેન્ટ સાયક્લો એહ લખવું પડશે alkene નામ અને પછી તમારે પ્રત્યય એક અને નંબરિંગ um ઉમેરવો પડશે

તેથી રિંગમાં કાર્બોનિલ જૂથમાંથી નંબરિંગ શરૂ થશે

તેથી કાર્બોનિલ જૂથ પ્રથમ નંબર મેળવશે, યાલો આપણે કેટલાક ઉદાહરણોની ચર્ચા કરીએ તો આ કાર્બોનિલ સંયોજનો યક્રીય કાર્બોનિલ અહીં મળશે.

એક માંથી ત્રણ ચાર પાંચ

તેથી તેની અસરનું નામ શું હશે અને અહીં રસપ્રદ વાત એ છે કે કાર્બોનિલ એક મેળવી રહ્યું છે

તેથી તમે અહીં કાર્બોનિલ જૂથની સ્થિતિને છોડી શકો છો

તેથી આ સંયોજનને સીધા ત્રણ મિથાઇલ સાયક્લોપેન્ટોનોન તરીકે કહી શકાય આ સંયોજનને ચાર તરીકે ઓળખવામાં આવે છે.

હાઇડ્રોક્સી ફોર હાઇડ્રોક્સી સાયક્લોહેક્સીનોન

તેથી ચક્ર અહીં પેરેન્ટ રિંગ છે અને પછી આપણે પોતાનું ઉમેરવું પડશે જ્યારે બે કાર્બોનિલ્સ જૂથ આ રીતે હાજર હોય ત્યારે તેને ડાયોન કહેવામાં આવે છે એક નંબરિંગ કાર્બોનિલ જૂથોમાંથી એક શરૂ કરશે

તેથી યુપેક નામ અહીં ફરીથી હશે પોઝીશન આવશે કે તે એક ત્રણ છે કે એક ચાર છે કે કેમ તે સંબંધ શું છે

તેથી અસરનું નામ બે મિથાઈલ સાયક્લોહેક્સ એક ત્રણ ડાયોડ સોર હશે ry આ સાયક્લોહેક્સેન હેક્સેન એક ત્રણ ડાયોડ હશે યાલો બીજા એકની ચર્ચા કરીએ આ ફરીથી બે મિથાઈલ સાયક્લોહેક્સેન સાયક્લો બે મિથાઈલ સાયક્લોહેક્સેન એક ફોટોન શું હશે આ નામ બે મિથાઈલ x સન હવે આપણે કાર્બોનિલ એક ત્રણ પાંચ ત્રિગુણની સ્થિતિ આપવાની છે તેથી યાલો અહીં તમે નામકરણ સમાપ્ત કરીએ

Prutor@iitk