

રસાયણશાસ્ત્ર વિભાગમાંથી હું પુણ્ય મૂર્તિ iit ગુવાહાટી હું તમને iIT પોલ પ્રોગ્રામમાં આવકારું છું આ વર્ગમાં અમે હાઇડ્રોકાર્બન વિશે અભ્યાસ કરીશું હાઇડ્રોકાર્બન એ એવા સંયોજનો છે જેમાં માત્ર કાર્બન અને હાઇડ્રોજન પરમાણુ હોય છે ઉદાહરણ મિથેન ઇથેન પ્રોપેન અને તેથી તમે બ્યુટેન પર જઈ શકો છો. જો તમે આ સંયોજનને જુઓ તો તેમાં માત્ર એક કાર્બન ચાર હાઇડ્રોજન અણુઓ સાથે બંધાયેલો છે અહીં તમારી પાસે બે કાર્બન અણુ છે અને તે એકસાથે બંધાયેલા છે અને તે ઉપરાંત દરેક કાર્બન ત્રણ હાઇડ્રોજન અણુઓ સાથે બંધાયેલ છે તેને ઇથેન કહેવાય છે અને જો તમે ત્રણ કાર્બન પરમાણુ હોય તેને પ્રોપેન કહેવાય છે અને 4ને બ્યુટેન કહેવામાં આવે છે તમે આ રીતે આગળ વધી શકો છો જેથી તેઓ રમે છે તે ઉર્જાનો મહત્વપૂર્ણ સ્ત્રોત છે તમારે એવબીજી સીએનજી પેટ્રોલ ડીઝલ પોલિથીન બેગ પેઇન્ટ ડ્રગથી પરિચિત હોવા જોઈએ અને જો તમે જુઓ તો એવબીજી સંક્લિષ્ટ છે. પ્રવાહી પેટ્રોલિયમ ગેસના સ્વરૂપનો આપણે ઘરમાં બળતણ તરીકે ઉપયોગ કરીએ છીએ અને સીએનજીનો કોમ્પ્રેસ નેચરલ ગેસ અને પેટ્રોલ ડીઝલ તે પેટ્રોલિયમમાંથી અપૂર્ણાંક નિસ્સંદન દ્વારા મેળવવામાં આવે છે જે અહીંથી મેળવવામાં આવે છે. m પૃથ્વીના પોપડાનો આપણે ઓટોમોબાઇલ ઇંધણ પોલિથીન બેગ તરીકે ઉપયોગ કરીએ છીએ અને આ એક એવી સામગ્રી છે જેમાં ઇથિલિન પણ સામેલ છે આ સામગ્રી બનાવવા માટે હાઇડ્રોકાર્બન છે અને આપણે પોલિથીન બેગ તરીકે ઉપયોગ કરીએ છીએ અને તેવી જ રીતે હાઇડ્રોકાર્બન પણ દવાઓ તેમજ પેઇન્ટ વગેરેમાં ઉપયોગ કરે છે.

તેથી તેઓ રોજિંદા જીવનમાં મુખ્ય ભૂમિકા ભજવે છે

તેથી હાઇડ્રોકાર્બન આહને ત્રણ પ્રકારોમાં વ્યાપક રીતે વર્ગીકૃત કરી શકાય છે

તેથી આપણે જોયું કે ઇંધણ એ હાઇડ્રોકાર્બનનું મિશ્રણ છે અને હવે ચાલો આપણે તેને ત્રણ પ્રકારમાં વિભાજિત કરી શકીએ સંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન સુગંધિત હાઇડ્રોકાર્બન ઉદાહરણો સંતૃપ્ત માત્ર અમે ઇથેન પ્રોપેન જોયું છે જો તમે આ પરમાણુઓને જુઓ તો તેમની પાસે કાર્બન કાર્બન સિંગલ બોન્ડ છે હાઇડ્રોકાર્બન કે જેમાં કાર્બન કાર્બન સિંગલ બોન્ડ હોય છે તે રેખીય હોઈ શકે છે તે યક્રીય પણ હોઈ શકે છે આ પરમાણુમાં ત્રણ કાર્બન અણુઓ છે રેખીય પરમાણુમાં પણ ત્રણ છે કાર્બન અણુ બરાબર તમારી પાસે છે આમાં ચાર કાર્બન પરમાણુ છે તે બંધ છે એક તેને સાયક્લોપ્રોપેન કહેવાય છે આ પ્રોપેન છે અને

તેથી આ ઉદાહરણો છે સંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન સંયોજનો માટે જેમાં કાર્બન-કાર્બન સિંગલ બોન્ડ હોય છે અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન કાર્બન સંયોજનો જેમાં કાર્બન કાર્બન બહુવિધ બોન્ડ હોય છે ઉદાહરણ તરીકે આ પરમાણુમાં કાર્બન કાર્બન ડબલ બોન્ડ હોય છે અને

તેથી તમે આ રીતે લખી શકો કે કાર્બન બે હાઇડ્રોજન અણુ સાથે ફરીથી કાર્બન સાથે બંધાયેલ છે તેમાં કાર્બન કાર્બન ડબલ બોન્ડ છે

તેથી આ પરમાણુમાં કાર્બન કાર્બન ટ્રિપલ બોન્ડ છે

તેથી આ સંયોજનોને અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન કહેવામાં આવે છે આ પણ યક્રીય હોઈ શકે છે ઉદાહરણ તરીકે જ્યારે તમારી પાસે ચાર કાર્બન અણુ હોય ત્યારે તે યક્રીય હોઈ શકે છે

તેથી જ્યારે પણ તમારી પાસે કાર્બન-કાર્બન બહુવિધ બોન્ડ હોય ડબલ બોન્ડ ટ્રિપલ બોન્ડ તે સંયોજન હાઇડ્રોકાર્બનને અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન કહેવામાં આવે છે આ બે હાઇડ્રોકાર્બન વચ્ચેનો તફાવત એ છે કે તેમાં બે કાર હાઇડ્રોજન ઓછા છે આ c 2 h 6 છે

તેથી તેમની પાસે રેખીય વન cnh 2 n પ્લસ 2 માટે સામાન્ય સૂત્ર છે. સંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન્સ રેખીય હાઇડ્રોકાર્બન સીએન બે કાર્બન અને હાઇડ્રોજન છ થશે અને જો તમે આ બેની સરખામણી કરો તો s સંયોજનમાં સામાન્ય સૂત્ર cnh2n હોય તેની સરખામણીમાં 2 હાઇડ્રોજન ઓછા હોય છે અને આ સંયોજનમાં 4 હાઇડ્રોજન ઓછા હોય છે જે અલ્કેન બે હાઇડ્રોજનની સરખામણીમાં ઓછા હોય છે ઇથિલિન આ વધુ અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન આ ઉદાહરણ આને ઇથિલિન કહેવાય છે અને આને ઇથેન કહેવાય છે. સામાન્ય સૂત્ર cnh 2 n માઇનસ 2 છે

તેથી આ સંયોજનનું નામ છે ઇથેન તમે તફાવત ઇથેન જુઓ છો

તેથી આ કિસ્સામાં ane એ ઇથેનમાં રૂપાંતરિત થાય છે જમણે a એ ઇથેનમાં બદલાય છે અને આ કિસ્સામાં a નું e રૂપાંતર થાય છે આ સંયોજનોના નામો છે જે y ઇથિલિનમાં બદલાય છે જો તમે વધુ એક કાર્બન વધારશો તો તમે આ રીતે આગળ વધી શકો છો તેને પ્રોપિન પ્રોપિન પ્રોપેન કહેવામાં આવે છે આ પ્રોપેન છે આ સંયોજન પ્રોપેન છે a માં પ્રોપેનમાં બદલાઈ ગયું છે જો તમારી પાસે અનુરૂપ હોય તો આ એક ટ્રિપલ બોન્ડ પછી પ્રોપિયન કોઈપણ રીતે આગળ વધી શકે છે આ અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન માટેના ઉદાહરણો છે અને જો તમે બધા સંયોજનો જુઓ તો તેમાં માત્ર કાર્બન અને હાઇડ્રોજન પરમાણુ સુગંધિત હાઇડ્રોકાર્બન છે. s

તેથી સંયોજનોના આ વર્ગમાં એકમ તરીકે બેન્ઝીન રિંગ હોય છે ઉદાહરણ તરીકે જો તે બેન્ઝીન અથવા ડેરિવેટિવ્સ હોઈ શકે તો અહીં તમે શું જુઓ છો આ સંયોજન એક યક્રીય સંયોજન છે તમારી પાસે ડબલ બોન્ડ સિંગલ બોન્ડ ડબલ બોન્ડ સિંગલ બોન્ડ ડબલ બોન્ડ છે જે એટલે કે તેમાં છ કાર્બન અણુ છે અને તે કાર્બન સાથે બંધાયેલ છે તે અન્ય કાર્બન ડબલ બોન્ડ સાથે બંધાયેલ છે અને તે જ સમયે તમારી પાસે ch એક સિંગલ હાઇડ્રોજન અણુ છે તેથી આ સંયોજનને સુગંધિત સંયોજન કહેવામાં આવે છે અને તે પણ વ્યુત્પન્ન છે

તેથી હાઇડ્રોજનમાંથી એક મિથાઇલ ગ્રુપ દ્વારા બદલવામાં આવે છે જેને મિથાઇલ બેન્ઝીન કહેવાય છે અને આ બેન્ઝીન છે અને આ તમારી પાસે વધુ એક રિંગ છે જેને નેપ્થાલિન કહેવાય છે

તેથી આ હાઇડ્રોકાર્બન પણ તેને જુએ છે તેમની પાસે માત્ર કાર્બન હાઇડ્રોજન પરમાણુ છે

તેથી આ પ્રકારના સંયોજનોને સુગંધિત હાઇડ્રોકાર્બન કહેવામાં આવે છે હવે આ વર્ગમાં ચાલો અમે આલ્કેન પર ધ્યાન કેન્દ્રિત કરીએ છીએ માત્ર અમે સંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન જોયા છે જેને અલ્કેન્સ કહેવામાં આવે છે અને આ શ્રેણીનો પ્રથમ સભ્ય મિથેન છે અમે હાઇડ્રોજનમાંથી એકને મિથાઇલ જૂથ સાથે બદલીએ છીએ અને પછી આપણને તે મળે છે. e આગળની શ્રેણીના ઇથેન આને મિથેન કહેવામાં આવે છે આ ઇથેન છે તમે આગળ વધી શકો છો તમે હાઇડ્રોજનને બદલી શકો છો તમને પ્રોપેન બ્યુટેન અથવા અનુરૂપ અલ્કેન્સ મળશે સૌપ્રથમ ચાલો આપણે એલ્કેન્સની રચના અને બંધન જોઈએ જેથી આ મિથેનનું માળખું છે જેને તમે જોઈ શકો. આ માળખું મિથેન છે તે જોવામાં આવે છે તે કાર્બન મિથેનની રચના સાથે બંધાયેલ છે તે ટેટ્રાહેડ્રલ ભૂમિતિ ધરાવે છે જો તમે તેને જુઓ તો તેમાં ડિટોનેટર ભૂમિતિ છે અને

તેથી તેની વચ્ચેનો બોન્ડ એંગલ એક શૂન્ય નવ પાંચ ડિગ્રી છે બોન્ડની લંબાઈ એક પોઈન્ટ શૂન્ય છે નવ આર્મસ્ટ્રોંગ આ બોન્ડની લંબાઈ અને આ કાર્બનમાં sp3 હાઇબ્રિડ ઓર્બિટલ sp3 રેસાવાળા ઓર્બિટલનો સમાવેશ થાય છે જે હાઇડ્રોજનની ઓર્બિટલ સાથે ઓવરલેપ થાય છે તમે સિગ્મા બોન્ડને સિગ્મા બોન્ડ બનાવો છો અને કાર્બનમાં ચાર ch સિગ્મા બોન્ડ છે આ બોન્ડ sp3 આલ્કિલ અથવા હાઇબ્રિડના ઓવરલેપિંગ દ્વારા બનાવવામાં આવે છે. હાઇડ્રોજનના ઓર્બિટલ સાથે કાર્બન તમે ચાર સિગ્મા બોન્ડ બનાવો છો હવે ચાલો આપણે ઇથેન માટે જઈએ

તેથી આ કાર્બનનું આ sp3 આર્બિટર આ કાર્બનના sp3 કાર્બન સાથે ઓવરલેપ થાય છે તમે કાર્બન જી બનાવો છો આર્મન્ટ સિગ્મા બોન્ડ તે ઉપરાંત આ કાર્બનનો એક sp3 હાઇબ્રિડ હાઇડ્રોજન ઓર્બિટલ સાથે ઓવરલેપ કરીને અન્ય સિગ્મા બોન્ડ બનાવે છે તેવી જ રીતે આ sp3

ઓર્બિટલ કાર્બન sp3 હાઇબ્રિડાઇઝ ઓર્બિટલને આ હાઇડ્રોજન સાથે ઓવરલેપ કરીને અન્ય સિગ્મા બોન્ડ બનાવે છે

તેથી આ ઇથેનનું માળખું છે. જો તમે તેને જુઓ અને તમારી પાસે કાર્બન કાર્બન સિગ્મા બોન્ડ છે તો આ કાર્બન પછી sp3 હાઇબ્રિડના ઓવરલેપિંગને કારણે રચાય છે અને sp3 આ કાર્બનને હાઇબ્રિડાઇઝ કરીને કાર્બન-કાર્બન સિગ્મા બોન્ડ બનાવે છે તે ઉપરાંત કાર્બન છે. હાઇડ્રોજન સિગ્મા બોન્ડ આ કાર્બનમાં ત્રણ હાઇડ્રોજન કાર્બન કાર્બન હાઇડ્રોજન સિગ્મા બોન્ડ છે અને જે આ કાર્બનના sp3 હાઇડ્રોજનના આ હાઇડ્રોજન ઓર્બિટલ સાથે ઓવરલેપ થવાને કારણે બને છે તે જ રીતે આ બે કાર્બન વચ્ચેના બોન્ડની લંબાઈ 1.54 છે. આર્મસ્ટ્રોંગ આર્મસ્ટ્રોંગ 1.09 આર્મસ્ટ્રોંગ છે તેથી કાર્બન હાઇડ્રોજન બોન્ડની લંબાઈ 1.09 આર્મસ્ટ્રોંગ છે અને આ કાર્બન-કાર્બન બોન્ડની લંબાઈ 1.54 છે આ એક માળખું અને બંધન છે f

મિથેન અને ઇથેન તમે અન્ય આલ્કેન માટે આ રીતે આગળ વધી શકો છો માત્ર અમે જોયું છે કે મિથેનનું માળખું ઇથેન છે તેઓ ટેટ્રાહેડ્રલ ભૂમિતિ ધરાવે છે અને

તેથી તેઓ તેમાં કાર્બન કાર્બન કાર્બન હાઇડ્રોજન સિગ્મા બોન્ડ ધરાવે છે હવે ચાલો આપણે નોર્મન ક્વેશર અને આઇસોમેરિઝમ જોઈએ જેથી મિથેન ઇથેન પ્રોપેન તેમની પાસે માત્ર એક જ માળખું છે મિથેન અને ઇથેન પ્રોપેન તેમને કોઈ વાંધો નથી જ્યારે તમે બ્યુટેન અથવા ઉચ્ચ અલ્કેન્સ બ્યુટેન માટે જાઓ છો ત્યારે અમે મિથેન ઇથેન પ્રોપેન કહી શકીએ છીએ

તેથી આ પરમાણુ માટે બે બંધારણો શક્ય છે

તેથી એક રેખીય છે અને બીજો વિકલ્પ આપણે પણ કરી શકીએ છીએ. અન્ય માળખું છે

તેથી બંને પાસે સમાન પરમાણુ સૂત્ર C_4H_{10} છે

તેથી તેમની પાસે સમાન પરમાણુ સૂત્ર છે પરંતુ વિવિધ બંધારણો તેઓ જુદા જુદા ગુણધર્મો દર્શાવે છે ઉત્કલન બિંદુ અલગ છે

તેથી જ્યારે તમે પેન્ડન્ટ માટે આગળ જાઓ ત્યારે ત્યાં ત્રણ બંધારણો શક્ય છે અમે આ પરમાણુઓ જોઈએ છીએ C_5H_{12} C_5H_{12} C_5H_{12} આ ત્રણેય સંયોજનો સમાન મોલેક્યુલર ફોર્મ્યુલા C_5H_{12} ધરાવે છે જો કે તેમની પાસે અલગ અલગ ગુણધર્મો છે. આ સંયોજનોને નામ આપવા માટે iupac ઇન્ટરનેશનલ યુનિયન ઓફ પ્યુર એન્ડ એપ્લાઇડ કેમિસ્ટ્રીએ આ સામાન્ય નામને અલગ પાડવા માટે કેટલાક નિયમો રજૂ કર્યા છે આ સંયોજનોને iupac નોર્મન ક્લયર કહેવામાં આવે છે

તેથી આ iupac નામકરણનો ઉપયોગ કરીને તમે બધા સંયોજનોને નામ આપી શકો છો પરંતુ જ્યારે તમે હેક્સેન માટે જાઓ છો ત્યારે તમારી પાસે હશે. વધુ સ્ટ્રક્ચર્સ અને હેપ્ટેન તમારી પાસે સાત કાર્બન અણુઓ અને ઓક્ટેન આઠ કાર્બન અણુઓ સાથે હશે જે નવ કાર્બન અણુઓમાં જાણીતા છે, દસ કાર્બન અણુઓ આ નોર્મન ક્લયરનો ઉપયોગ કરીને સંખ્યાબંધ બંધારણો ધરાવશે અને તમે બધા સંયોજનોને નામ આપી શકો છો જેને iupac નામકરણ કહેવાય છે અને ચાલો આપણે કેવી રીતે જાણીએ. તમે આ સંયોજનોને નામ આપવા માટે આ સંયોજનોને નામ આપશો તમારે કેટલીક માર્ગદર્શિકાઓનું પાલન કરવું પડશે અને

તેથી પહેલા આપણે શું કરવાનું છે તે શોધવાનું છે કે લીનિયર એલ્કીન ત્યાં કોઈ સમસ્યા નથી તમે પાંચ કાર્બન અણુઓ છે જેને તમે પેન્ટેન કહી શકો છો બ્રાન્ચેડ એક અને

તેથી આ કિસ્સામાં આપણે શું કરવાનું છે આપણે આ પરમાણુમાં સૌથી લાંબી સાંકળ શોધવાની છે અને તમે બે શક્યતાઓ હોઈ શકો છો એક બે ત્રણ આ એક સાંકળ તમારી પાસે ત્રણ કાર્બન અણુઓ છે બીજી બીજી શક્યતા એ છે કે ત્રણ ચાર જેથી તમે આ પ્રમાણે નામ આપી શકો તો એક સાંકળ તમારી પાસે ત્રણ કાર્બન અણુઓ છે જો તમે આ રીતે નામ આપો તો તે ચાર કાર્બન અણુઓ આવે છે

તેથી તમારે તમારી પાસે સૌથી લાંબી સાંકળ શોધવાની રહેશે સાંકળને નંબર આપવાનું શરૂ કરવા માટે તમારે પરમાણુમાં સૌથી લાંબી સાંકળ શોધવી પડશે,

તેથી આ પરમાણુમાં આ સૌથી લાંબી સાંકળ છે, આ એક નહીં, તમારી પાસે ફક્ત ત્રણ કાર્બન અણુઓ છે જો તમે આ રીતે જાઓ તો તમારી પાસે ચાર કાર્બન હશે. પરમાણુમાં તમારે સૌથી લાંબી સાંકળ શોધવાની છે એકવાર તમે સૌથી લાંબી સાંકળ શોધી લો હવે તમારે તેને જોવું પડશે તમારે સંયોજનને નંબર આપવાનું શરૂ કરવું પડશે

તેથી મેં નંબરિંગ પહેલા કરી દીધું છે પરંતુ પહેલા તમારે સૌથી લાંબી સાંકળ શોધવાની રહેશે પછી તમે સૌથી લાંબી સાંકળને નંબર આપવાનું શરૂ કરો છો, તમે કેવી રીતે અહીંથી નંબર આપવાનું શરૂ કરી શકો છો અથવા ત્યાંથી તમે નંબર આપવાનું શરૂ કરી શકો છો તે બે રીત છે આ યોગ્ય છે જો તમે અહીં નંબર આપવાનું શરૂ કરો છો તો ખોટું છે પરંતુ તમારે શું કરવું પડશે શું તમારે નંબર આપવાનું શરૂ કરવું પડશે જ્યાં અવેજી અંતની નજીક હાજર છે

તેથી જો તમે તેને જોશો તો આ એક અવેજી આ કાર્બનની નજીક હાજર છે આ અંત છે અને અવેજી અહીં હાજર છે

તેથી તમારે અહીંથી નંબરિંગ શરૂ કરવું પડશે આ કાર્બન આ બાજુથી નથી

તેથી એકવાર પછી નંબરિંગ થઈ ગયું છે હવે તમારે અવેજી સ્થાન શોધવાનું રહેશે અને આ એક અને તે એક સાથે જોડવું પડશે અને આ કિસ્સામાં તમારી પાસે મિથાઇલ જૂથ છે

તેથી અમે જોયું કે જ્યારે તમે હાઇડ્રોજનના ચાર અણુઓ હોય છે જેને આપણે મિથેન કહીએ છીએ

તેથી જ્યારે તમે લખેલા હાઇડ્રોજનમાંથી એકને બદલો ત્યારે અમે મિથાઇલ કહીએ છીએ

તેથી જ્યારે તમે બીજા હાઇડ્રોજનને કાઢી નાખો ત્યારે આ મિથેન છે તમારી પાસે C_2H_3 છે તો અમે તેને મિથાઇલ તરીકે ઓળખીએ છીએ જુઓ કે એ જ રીતે બદલાઈ ગયું છે. આ ઇથેન છે આ CH_3 આશરે ઉદાહરણ તરીકે હોઈ શકે છે અને

તેથી આ ઇથેન યોગ્ય છે

તેથી જ્યારે તમારી પાસે આ એક અવેજી હોય ત્યારે શું થાય છે આ કિસ્સામાં શું થાય છે આ કિસ્સામાં હાઇડ્રોજનમાંથી એકને બદલવામાં આવ્યું છે

તેથી આને ઇથિલ કહેવામાં આવે છે ઓલ રાઇટ ઇથેન ઇથિલ કે જે એક જ્યારે તમે પ્રોપેન માટે જાઓ છો ત્યારે CH_3 વડે બદલાઈ ગયું છે, પછી જ્યારે તમારી પાસે CH_3 CH_2 CH_2 અવેજીમાં હોય ત્યારે તેને પ્રોપાઇલ બ્યુટાઇલ પેન્ટાઇલ કહેવામાં આવે છે,

તેથી હવે આપણે શું અવેજીને ઉપસર્ગ તરીકે લાવવું પડશે અને આ કિસ્સામાં અને સ્થિતિ બે બે છે. મિથાઇલ બ્યુટેન તેમાં ચાર કાર્બન પરમાણુ છે

તેથી અવેજી હાજર છે અને બીજો કાર્બન પરમાણુ હાલની અવેજીમાં મિથાઇલ જૂથ છે લગભગ બે મિથાઇલ બ્યુટેન સંયોજનનું નામ બે મિથાઇલ બ્યુટેન છે તો હવે ચાલો આ પરમાણુ જોઈએ અને આ તમારે શોધવાનું છે કોઈપણ રીતે સૌથી લાંબી સાંકળ બહાર કાઢો આ બંને રીતે એકસરખું છે ત્યાં કોઈ સમસ્યા નથી, પછી તમારે સાંકળને ત્રણ કાર્બન અણુઓ છે જે અવેજી હાજર છે અને બીજા કાર્બન અણુઓ છે

તેથી તમારે બે અલ્પવિરામ બે ડાયમિથાઇલ પ્રોપેન લખવા પડશે

તેથી જો તમારી પાસે એક કાર્બન હોય તો અણુને આપણે મિથેન બે કાર્બન પરમાણુ કહીએ છીએ ઇથેન ત્રણ પ્રોપેન ચાર બ્યુટેન અને પેન્ટેન પાંચ કાર્બન પરમાણુ છ હેક્સેન સાત હેપ્ટેન અને આ કિસ્સામાં તમારી પાસે સાંકળમાં ત્રણ કાર્બન અણુ છે અને બીજું કાર્બન અણુ પર આપણી પાસે બે મિથાઇલ જૂથ છે અને

તેથી બે અલ્પવિરામ બે ડાયમિથાઇલ પ્રોપેન સંયોજનનું નામ બે અલ્પવિરામ છે બે ડાયમિથાઇલ પ્રોપેન અહીં સાચું મિથાઇલ બ્યુટેન આ પેન્ટેન છે

તેથી આ રીતે એકવાર જો તમે આને સમજો તો તમે બધા સંયોજનોને નામ આપી શકો છો તો ચાલો હવે આપણે આને જોઈએ અને બ્યુટેનના કિસ્સામાં અને એક રેખીય માળખું છે બીજું કાંસાનું માળખું છે આહ આ બ્યુટેન કહેવાય છે કોઈ સમસ્યા નથી અને આ સંયોજનનું નામ છે હવે તમારે

અહીં પણ આ સંયોજનને નંબર આપવાનું શરૂ કરવું પડશે કોઈ વાંધો નથી, તમે કોઈપણ રીતે નંબર આપવાનું શરૂ કરી શકો છો, તમારી પાસે ત્રણ કાર્બન અણુઓ છે અને હવે તમારે હાલના અવેજી સ્થાનની અવેજીની સ્થિતિ અને બીજા કાર્બન અણુની પેટા હાજરી શોધવાની છે

તેથી તમારે મિથાઇલ પ્રોપેન પર બે મિથાઇલ પ્રોપેન લખવું પડશે. અમે આ સંયોજનને નામ આપીએ છીએ

તેથી તમે આ સંયોજનનું નામ પહેલા કેવી રીતે રાખશો હવે આપણે આ પરમાણુમાં સૌથી લાંબી સાંકળ શોધવાની છે સૌથી લાંબી સાંકળ આ એક સાચી છે

તેથી સૌથી લાંબી સાંકળમાં છ કાર્બન અણુઓ છે આ સૌથી લાંબી છે સૌથી લાંબી સાંકળ શોધ્યા પછી એકવાર તમને સાંકળ મળી જાય પછી તમારે એ

શોધવાનું છે કે હવે અવેજી ક્યાં છે આ એક બે ટર્મિનલ છે આ બાજુ આ બાજુએ તમારે એ શોધવાનું છે કે કયો કાર્બન છે જે કાર્બનની ખૂબ નજીક છે. અહીં આ કિસ્સામાં એક અવેજી સમાવિષ્ટ છે

તેથી તમારે અહીંથી નંબર આપવાનું શરૂ કરવું પડશે

તેથી એકવાર નંબરિંગ થઈ જાય પછી નંબરિંગ કરવામાં આવે છે તમારે અહીં અવેજીનું સ્થાન વર્તમાન અને બીજા કાર્બન અણુઓ શોધવાનું છે અને આ કિસ્સામાં ચાર કાર્બન અણુઓ હાજર છે

તેથી હવે તમારે એક અલ્પવિરામ ચાર ડાયમિથાઇલ લખવો પડશે એટલે કે માફ કરશો બે ગામા ચાર ડાયમિથાઇલ મિથાઇલ જૂથ હાજર છે અને બીજો કાર્બન અણુ અને ચાર કાર્બન પરમાણુ ડાયમિથાઇલ હેક્સેન આ સંયોજનનું આ આઈઓપેક નામ છે

તેથી આગળ પ્રાથમિક ગોણ તૃતીય કાર્બન પરમાણુ આ પરમાણુ શું છે તે જોઈએ. અથવા મિથેન મિથેન અથવા માત્ર એક કાર્બન સાથે બંધાયેલ કાર્બન સામગ્રીઓને પ્રાથમિક કાર્બન અણુ કહેવામાં આવે છે

તેથી આ કાર્બન સાથે બંધાયેલ છે અન્યથા તમે ટર્મિનલ કાર્બન કહી શકો છો તે એક C સાથે બંધાયેલ છે. આર્બન અણુને પ્રાથમિક કાર્બન અણુ કહેવામાં આવે છે અને આ કિસ્સામાં કાર્બન બે કાર્બન અણુ સાથે બંધાયેલ હોય છે એક તૃતીય સાથે જમણી બાજુએ બીજો એક પ્રાથમિક હોય છે જેને ગોણ કાર્બન અણુ કહેવામાં આવે છે જ્યારે કાર્બન આ ત્રણ કાર્બન અણુ સાથે ચાર કાર્બન અણુ સાથે બંધાયેલ હોય છે. ક્વાટર્નરી કાર્બન પરમાણુ કહેવાય છે આને ક્વાટર્નરી કહેવાય છે તે ચાર કાર્બન અણુઓ સાથે બંધાયેલ છે બીજી બાજુ જો તેની પાસે હોય તો તેને તૃતીય કાર્બન અણુ કહેવાય છે તેથી આનો અર્થ એ છે કે આ કાર્બન ત્રણ કાર્બન અણુઓ સાથે બંધાયેલ છે અને જો તે અન્ય કાર્બન સાથે બંધાયેલ છે તો આપણે તેને ક્વાટર્નરી કહીએ છીએ. કાર્બન પરમાણુ આ નામકરણને અનુસરે છે હવે ચાલો આપણે આઇસોમેરિઝમ જોઈએ જેથી વ્યુટેન તેની બે રચનાઓ હોઈ શકે જેથી વ્યુટેન અને બે મિથાઇલ પ્રોપેન હોય અને તેઓ વિવિધ બંધારણો માટે સમાન મોલેક્યુલર ફોર્મ્યુલા C4 H10 ધરાવે છે,

તેથી આ ઉલ્કલન બિંદુ હવે તેમની પાસે વિવિધ ગુણધર્મો છે. આ બે સંયોજનો અલગ છે

તેથી પરમાણુઓમાં સમાન પરમાણુ સૂત્ર હોય છે પરંતુ વિવિધ બંધારણો વિવિધ ગુણધર્મો ધરાવે છે તેમને માળખાકીય આઇસો કહેવામાં આવે છે

mers

તેથી આ બે સંયોજનો વચ્ચેનો સંબંધ છે માળખાકીય આઇસોમર્સ પરમાણુઓમાં સમાન પરમાણુ સૂત્ર હોય છે પરંતુ અલગ માળખું તેઓ આઇસોમર્સ કહે છે આ બે વચ્ચેનો સંબંધ માળખાકીય આઇસોમર્સ છે પેન્ટેન માટે યોગ્ય છે આપણી પાસે ત્રણ માળખાં હોઈ શકે છે જેમાં વિવિધ ભૌતિક ગુણધર્મો હોય છે અને તેને માળખાકીય આઇસોમર્સ કહેવામાં આવે છે. તેમની પાસે સમાન મોલેક્યુલર ફોર્મ્યુલા C5 H12 છે ખરું કે બધા પાસે C5H12 છે પરંતુ તેમની વચ્ચેનો સંબંધ સ્ટ્રક્ચરલ આઇસોમર્સ છે, અત્યાર સુધી આપણે હાઇડ્રોકાર્બનની રચનાનું ક્વાસિક વર્ગીકરણ અને મિથેન અને ઇથેનનું બોન્ડિંગ જોયું છે તેઓએ ભૂમિતિ શોધી છે પરંતુ બોન્ડ એન્ગલ એક શૂન્ય એક છે. શૂન્ય નવ પોઈન્ટ ફાઇવ ડીગ્રી છે અને તે નોન પ્લાનર પરમાણુ છે તો પછી આપણે આલ્કેનેસનું iupac નામકરણ અને આઇસોમેરિઝમ જોયા છે આહ હવે ચાલો આલ્કેનેસની તૈયારી જોઈએ

તેથી પેટ્રોલિયમ કુદરતી ગેસ હાઇડ્રોકાર્બનનો મુખ્ય સ્ત્રોત છે કુદરતી ગેસમાં 80 ટકા મિથેન 10 ટકા ઇથેન હોય છે. 10 ટકા વધુ આલ્કેન પ્રોપેન વ્યુટેન તેથી આ i s કુદરતી ગેસ અને પેટ્રોલિયમના મિશ્રણમાં C ચાલીસ સુધીના હાઇડ્રોકાર્બન્સ હોય છે તે હાઇડ્રોકાર્બનનું મિશ્રણ છે જે પૃથ્વીના પોપડામાં એકસાથે જોવા મળે છે અને

તેથી આપણે તેને પછીથી વિગતવાર જોઈશું હવે આપણે અન્ય પદ્ધતિઓ જોઈશું જેનો ઉપયોગ આપણે પ્રયોગશાળામાં અલ્કેનેસ તૈયાર કરવા માટે કરીએ છીએ.

તેથી અમે પ્રયોગશાળામાં જે સામાન્ય પ્રતિક્રિયાનો ઉપયોગ કરીએ છીએ તેમાંથી આલ્કેનેસમાંથી આલ્કેનેસ તૈયાર કરવા માટે અને અલ્કાઇન્સ અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બનનું હાઇડ્રોજનેશન કરે છે શરૂઆતમાં આપણે કાર્બન ઇથિલિન અને એસિટિલીનને અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન તરીકે જોયા છે અને જ્યારે તમે ઉદાહરણ તરીકે પ્રોપેન પ્રોપેન આ અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન સાથે પ્રતિક્રિયા કરો છો હાઇડ્રોજનના બે પરમાણુની જરૂર છે અને જ્યારે તમે આ એલ્કીનને હાઇડ્રોજન સાથે ટ્રીટ કરો છો ત્યારે ઉત્પ્રેરકની પ્રક્રિયા જેમ કે પેલેડિયમ ચારકોલ અથવા પ્લેટિનમ અથવા નિકલ એલ્કીન હાઇડ્રોજન સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે મૂળભૂત રીતે ઉમેરામાંથી પસાર થાય છે ત્યારે તમને એલ્કેન મળે છે તેવી જ રીતે આલ્કીનને સ્ટીરીયો યોક્કસ પ્રતિક્રિયામાં પરિવર્તિત કરી શકાય છે અને શું થાય છે. આ પ્રતિક્રિયાઓમાં તમારી પાસે તમારા ઉત્પ્રેરક છે ઉદાહરણ તરીકે પેલેડિયમ ચારકોલ પેલેડિયમ ચારકોલ આ rcoa1 જ્યારે તમે સપાટી પર જોવા મળેલા હાઇડ્રોજન હાઇડ્રોજન સાથે સંપર્કમાં આવીને સારવાર કરો છો ત્યારે તમે જે હાઇડ્રોજન બનાવે છે તેને સક્રિય કરો તમે એકવાર આ પ્રકારનું મધ્યવર્તી બનાવો જો તમારી પાસે આ મધ્યવર્તી હોય તો હાઇડ્રોજન ઉત્પ્રેરક તમારા એલ્કીનની સપાટી પર શોષાય છે જ્યારે તમે આને તમારા એલ્કીન સાથે સારવાર કરો છો. a1kene પણ જટિલ રચના દ્વારા ક્રિયાપ્રતિક્રિયા દ્વારા તમારા પેલેડિયમ સાથે જોડાઈ શકે છે ઉદાહરણ તરીકે તમારી પાસે આ પ્રકારનું મધ્યવર્તી છે એકવાર તમે આ મધ્યવર્તી બનાવો પછી હાઇડ્રોજન આંતર પરમાણુ ટ્રાન્સફર કરી શકે છે તેથી હવે તમારી પાસે હાઇડ્રોજન સ્થાનાંતરિત છે તમારી પાસે પહેલેથી જ કાર્બન છે તમારી પાસે આ પ્રકારનો કાર્બન છે. મધ્યવર્તી તેથી તમારી પાસે અહીં બીજું હાઇડ્રોજન છે આ ફરીથી સ્થાનાંતરિત કરી શકે છે તમારી પાસે પ્રતિક્રિયા માધ્યમમાં ઘણો હાઇડ્રોજન છે હાઇડ્રોજન અહીં અવલોકન કરી શકે છે તે બીજા કાર્બનમાં સ્થાનાંતરિત થઈ શકે છે જેથી તમે ઘટેલો અલ્કેન જનરેટ કરશો અને તમારું ઉત્પ્રેરક ફરીથી જનરેટ થશે તેથી હવે ફરીથી તે હાઇડ્રોજન ગેસ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે તે આ રીતે આગળ વધી શકે છે

તેથી જ્યારે પણ તમે આ ઘાતુના 10 મોલ ટકાથી ઓછા પદાર્થના સંદર્ભમાં ઉપયોગ કરો છો અમે તેને ઉત્પ્રેરક તરીકે ઓળખીએ છીએ અને તે આ રીતે આગળ વધી શકે છે અને તે અન્ય હાઇડ્રોજન સાથે આ પ્રતિક્રિયાની જેમ ઉત્પ્રેરિત થઈ શકે છે

તેથી આ સામાન્ય રીતે કોઈપણ રીતે ઉપયોગમાં લેવાય છે આ ખૂબ જ સરળ એલ્કીન પરંતુ જ્યારે તમારી પાસે એક મોટું એલ્કીન હોય છે ઉદાહરણ તરીકે એકિટન જાણીતું હોય ત્યારે પ્રયોગશાળામાં ઘટાડવાનું ખૂબ જ સરળ છે. અને આપણે ખૂબ જ શુદ્ધ ઘટાડાયેલ આલ્કેન મેળવી શકીએ છીએ તેથી આલ્કીનના કિસ્સામાં જે થાય છે તે સમાન રીતે થાય છે જે પ્રથમ અલ્કેન ઘટાડીને અલ્કેનમાં થાય છે તે ઉત્પ્રેરક પર નિર્ભર કરે છે કે તમે ઉત્પ્રેરકનો શું ઉપયોગ કરો છો સક્રિય એલ્કેનને વધુ ઘટાડી શકાય છે જેથી તેમાં સમાવેશ થાય છે. તેને હાઇડ્રોજનના બે પરમાણુની જરૂર છે અને તેને એક પરમાણુ હાઇડ્રોજનની જરૂર છે અને આ પ્રતિક્રિયામાં એલ્કીન શું થાય છે જ્યારે આપણે એલ્કીન અને આલ્કીનનો અભ્યાસ કરીએ છીએ ત્યારે તમે જુઓ છો કે એલ્કીન એ પ્લાનર પરમાણુ છે એલ્કીન એ નોન પ્લાનર પરમાણુ છે રાઇટ ટ્રેટોગ્રેડ ભૂમિતિ એલ્કીન એ પ્લેનર છે પરમાણુ તમારી પાસે ઉપરનો યહેરો અથવા નીચેનો યહેરો છે અને તમારું હાઇડ્રોજન જમણી બાજુએ છે અને એલ્કીન ઉત્પ્રેરકની નજીક આવે છે આ રીતે નીચેની બાજુએ એક હાઇડ્રોજન ટ્રાન્સફર જમણે બીજા ઉત્પ્રેરક અને હાઇડ્રોજન એ બીજું હાઇડ્રોજન આવે છે મૂળભૂત રીતે બંને હાઇડ્રોજન એલ્કેનના એક જ તબક્કામાં સ્થાનાંતરિત થાય છે જે તમને એલ્કેન મળે છે પ્રતિક્રિયા એ સિન ઉમેરણ છે પ્રતિક્રિયા હજુ પણ યોક્કસ છે અને એલ્કેનના કિસ્સામાં પણ તે જ થાય છે. આ રીતે એલ્કીનનો અભિગમ આ રીતે આવે છે, ચાર બંને હાઇડ્રોજન એલ્કીનના એક જ તબક્કામાં સ્થાનાંતરિત થાય છે, પછી તમને એલ્કીન મળે છે કે એલ્કીન ફરીથી વધુ પ્રતિક્રિયા આપે છે અને તમને આ પ્રતિક્રિયા પણ મળે છે, સમન્વય વધારાની પ્રતિક્રિયા યોક્કસ રહે છે આ એક સામાન્ય પ્રતિક્રિયા છે જે અમે કરીએ છીએ. વેબોરેટરીમાં અલ્કેનેસમાંથી અલ્કેનેસ બનાવવા માટે ખૂબ જ સરળ પ્રતિક્રિયા છે, બીજું ઉદાહરણ નિયાસિન હાઇડ્રોજનનો ઉપયોગ કરીને ઘટાડો છે. અમારી પાસે બ્રોમો મિથેન અથવા બ્રોમો ઓક્ટેન જેવા અલ્કાઇલ હલાઇડ છે અથવા તે સિવાય તે ક્લોરિન હોઈ શકે છે અથવા તે આયોડિન હોઈ શકે છે, કોઈ વાંધો નથી પરંતુ જો તમને ફ્લોરિન હોય તો તે પ્રતિક્રિયા આપતું નથી. જ્યારે તમે ઝીંક એયસીએલ સાથે બ્રોમોમેથેનનો ઉપયોગ કરો છો ત્યારે તમે પ્રતિક્રિયા આપો છો જેથી તે મિથેન અને એયબીઆરમાં ઘટાડી શકાય

તેથી જો તમારી પાસે અલ્કાઇલ હોય તો આ ઘટાડો પ્રતિક્રિયા હેલાઇડ જેમ કે બ્રોમોક્લોરો આયોડો હેલાઇડ્સ તમે તેને અનુરૂપ આલ્કેન સુધી ઘટાડી શકો છો જે તમે હાઇડ્રોજન હેલાઇડને આડપેદાશ તરીકે જનરેટ કરો છો આ બીજી પ્રતિક્રિયા એલ્કેન તૈયાર કરવા માટે વપરાય છે ત્રીજું ઉદાહરણ વુડ્સ ક્લિંગ એલ્કાઇલ હેલાઇડ છે ઉદાહરણ તરીકે બ્રોમો મિથેનને એકસાથે જોડી શકાય છે જો તમે બે લો છો. આ પરમાણુ સોડિયમના બે સમકક્ષ સાથે પ્રતિક્રિયા આપે છે, તમે સોડિયમ બ્રોમાઇડના બે પરમાણુ સાથે ઇથેન સપ્રમાણતાવાળા આલ્કેન પેદા કરી શકો છો, જેને વુડ્સ ક્લિંગ કહેવાય છે અને આ પ્રતિક્રિયા શું થાય છે આ બ્રોમો મિથેન સોડિયમ સાથે પ્રતિક્રિયા કરે છે તે ઉત્પન્ન થાય છે જ્યારે તમે આ મધ્યવર્તી બનાવો ત્યારે તે અન્ય પરમાણુ સાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે. બ્રોમોમેથેનથી તમને ઇથેન અને સોડિયમ બ્રોમાઇડ મળે છે જેથી તમે સોડિયમ બ્રોમાઇડ અને ઇથેનના બે પરમાણુ જનરેટ કરો આ એક સપ્રમાણતાવાળા આલ્કેન બનાવવા માટે સારું છે પરંતુ જો તમે આલ્કાઇલ હેલાઇડનું મિશ્રણ લો ઉદાહરણ તરીકે મિથાઇલ બ્રોમાઇડ અને ઇથિલ બ્રોમાઇડ સારું નહીં હોય તો તમને અંત આવશે. સંયોજનોનું મિશ્રણ ત્રણ સંયોજનો ઉદાહરણ તરીકે મિથાઇલ બ્રોમાઇડને બદલે તમે મિથાઇલ અને ઇથનું મિશ્રણ લો y1 બ્રોમાઇડ જ્યારે તમે આ બે બ્રોમાઇડને બે સમકક્ષ સોડિયમ સાથે પ્રતિક્રિયા આપો છો ત્યારે તમારી પાસે સંયોજનોના મિશ્રણ સાથે સમાપ્ત થશે તમારી પાસે ઇથેન હશે આ આ મિથાઇલ બ્રોમાઇડની પ્રતિક્રિયામાંથી બની શકે છે તે ઉપરાંત તમારી પાસે આ બે પરમાણુઓ પણ હશે. પ્રતિક્રિયા કરી શકો છો પછી તમે વ્યુટેન જનરેટ કરી શકો છો અને જો તેઓ એકસાથે જોડાય તો તમને પ્રોપેન મળશે મૂળભૂત રીતે તમે ત્રણ સંયોજનો ઇથેન પ્રોપેન વ્યુટેનનું મિશ્રણ મેળવશો, આ હાઇડ્રોકાર્બનને અલગ કરવું ખૂબ જ મુશ્કેલ હશે તેથી સપ્રમાણ અલ્કેન્સ બનાવવા માટે વુડ્સ ક્લિંગ ખૂબ જ સારું છે. અત્યાર સુધી આપણે બે પદ્ધતિઓ જોઈ છે માત્ર સંતૃપ્ત અસંતૃપ્ત હાઇડ્રોકાર્બન જેવા કે ઇથિલીન અને આલ્કાઇનનું હાઇડ્રોજનેશન ઝીક એચસીએલનો ઉપયોગ કરીને આલ્કાઇલ હેલાઇડના ઘટાડાને એલ્કેનમાં અને જ્યાં તમે નિયાસિન હાઇડ્રોજન ઉત્પન્ન કરો છો જે અલ્કાઇલ હેલાઇડને અલ્કાઇનમાં ઘટાડે છે. વુડ્સ ક્લિંગ જોયા છે અને સપ્રમાણતાવાળા એલ્કેન્સ બનાવવું સારું રહેશે જો તમારી પાસે એફ હોય તો આગળની પ્રતિક્રિયા ડીકાર્બોક્સિલેશન પ્રતિક્રિયાઓ છે અથવા ઉદાહરણ તરીકે સોડિયમ એસીટેટ સોડિયમ કોપર ઓક્સાલેટ જ્યારે તમે સોડા યૂનો સાથે સોડિયમ કોપર ઓસીલેટની સારવાર કરો છો અને તેથી તમે આલ્કેન ઉત્પન્ન કરો છો

તેથી આમાં આડપેદાશ સોડિયમ કાર્બોનેટ છે અને જ્યારે પણ તમે સોડિયમ કાર્બોક્સિલેટ સાથે સારવાર કરો છો ત્યારે આ એક પદ્ધતિનો ઉપયોગ આલ્કેન બનાવવા માટે થાય છે. સોડા યૂનો અને તેને ગરમ કરો તમે આલ્કેન પેદા કરી શકો છો અને આડપેદાશ સોડિયમ કાર્બોનેટ છે જેને વિઘટન પ્રતિક્રિયા કહેવામાં આવે છે તમે આમાં એક કાર્બન ગુમાવો છો આમાં બે કાર્બનને બદલે તમને માત્ર એક આહ એક કાર્બન ઓછો હાઇડ્રોકાર્બન અલ્કેન્સ મળશે છેલ્લું ઉદાહરણ છે ગલ્ફ સિન્થેસિસ તમે જો તમારી પાસે સોડિયમ પોટેશિયમ કોપર સ્વેટ હોય, ઉદાહરણ તરીકે સોડિયમ એસિટેટ જ્યારે તમે ઇલેક્ટ્રોલિસિસ કરો ત્યારે તેને સપ્રમાણ એલ્કીન ઇથેનમાં રૂપાંતરિત કરી શકાય છે અને જ્યારે તમે પાણીમાં વિદ્યુત વિચ્છેદન-વિશ્લેષણ કરો છો ત્યારે તમે સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ જનરેટ કરશો જેથી તમે સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડ અને કાર્બન ડાયોક્સાઇડ હાઇડ્રોક્સાઇડ અને કાર્બન ડાયોક્સાઇડ જનરેટ કરશો. આ આડપેદાશ હશે, આ એલ્કેનેસ બનાવવાની આ પણ ખૂબ જ સામાન્ય પદ્ધતિ છે કે પ્રતિક્રિયા કેવી રીતે થાય છે એનોડ તે બે મીટર ગુમાવી શકે છે અમે સોડિયમ એસીટેટ લઈએ છીએ તેમાંથી તમે બે ઇલેક્ટ્રોન ગુમાવી શકો છો અને તમે રેડિકલ જનરેટ કરો છો આ રેડિકલ કાર્બન ડાયોક્સાઇડ જનરેટ કરી શકે છે મિથાઇલ રેડિકલ બે મિથાઇલ રેડિકલ આ બે મિથાઇલ રેડિકલ એકસાથે મળીને તમે ઇથેન જનરેટ કરો છો કેથોડ વોટર પર એનોડ પર શું થાય છે તમારી પાસે બે છે ઇલેક્ટ્રોન પછી તમે ઓહ માઈનસ પ્લસ h ડોટ જનરેટ કરો છો તેથી તે હવે આ ઓહ માઈનસ હોઈ શકે છે બે ઓહ માઈનસ પહેલાથી જ કેસ છે જેમાં પહેલાથી જ બે સોડિયમ છે વત્તા તેઓ એકસાથે પ્રતિક્રિયા કરી શકે છે આ તમે આના બે પરમાણુ લો બે લો અને પછી તમે જનરેટ કરો અને આ બે ભેગા થઈને તમે h2 જનરેટ કરો છો તેથી કેથોડ તે બે છે આ બે ઇલેક્ટ્રોન તેને ઘટાડે છે પાણી હાઇડ્રોજન ગેસમાં રૂપાંતરિત થાય છે અને સોડિયમ હાઇડ્રોક્સાઇડમાં બીજી તરફ તમે અલ્કેન કાર્બન ડાયોક્સાઇડ ઉત્પન્ન કરો છો

તેથી આ સાથે હું આજનું વ્યાખ્યાન સમાપ્ત કરું છું અને અમે તમામ પ્રકારના એલ્કેન્સને જોઈશું. આગામી પ્રવચનો તમારો ખૂબ ખૂબ આભાર