

બધાને નમસ્કાર, હું

આજના લેક્ચરના મુખ્ય કોર્સમાં જતાં પહેલાં બાયોમોલેક્યુલ્સ પરના પ્રવચનોની શ્રેણીમાં તમારું સ્વાગત કરું છું.

હું છેલ્લા લેક્ચરમાં કાર્બોહાઇડ્રેટ્સમાં સાંકળોને લંબાવવા વિશે ચર્ચા કરી હતી અને ત્યાં આપણે તેના વિશે વાત કરી હતી.

કિલિઆની સંશ્લેષણ અને પછી અમે સાંકળો આહને ટૂંકાવી દેવાની પણ ચર્ચા કરી જે આખા અધોગતિ દ્વારા થાય છે, અમે ડિસેકરાઇડ્સ વિશે પણ વાત કરી અને તેમાં પોલિસેકરાઇડ્સ અને સ્ટ્રુક્ચર એહ છે અને તમે જાણો છો તે સ્ટાર્યના વિશેષ સંદર્ભ સાથે અને અમે પણ ચર્ચા કરી.

આહ,

તમે જાણો છો કે કાર્બોહાઇડ્રેટ્સ સાથે સંબંધિત કેટલીક સમસ્યાઓ આજે આપણે બીજા જૈવિક પરમાણુ એમિનો એસિડ શરૂ કરીશું, તો આપણે આજના લેક્ચરમાં એમિનો એસિડ અને પ્રોટીન વિશે વાત કરીશું, આહ યાલો આપણે વ્યાખ્યાયિત કરીએ કે એમિનો એસિડ એમિનો એસિડ શું છે તમે એમિનો કેવી રીતે વ્યાખ્યાયિત કરશો? એસિડ્સ એક એમિનો એસિડ અને એમિનો એસિડ એ કાર્બોક્સિલિક એસિડ છે જેમાં પ્રોટોનેટેડ એમિનો જૂથ હોય છે અને પ્રોટોનેટેડ એમિનો જૂથ એમિનો જૂથ હોય છે ઇ આલ્ફા આલ્ફા કાર્બન તેથી એમિનો એસિડને કેવી રીતે વ્યાખ્યાયિત કરવું અને એમિનો એસિડ એ આલ્ફા કાર્બન પર એમિનો જૂથ સાથેનું કાર્બોક્સિલિક એસિડ છે જે એટલું વિશેષ છે કારણ કે આપણે જાણીએ છીએ કે એમાઇનો જૂથ મૂળ પ્રકૃતિમાં છે અને કાર્બોક્સિલિક એ એસિડ જૂથ છે વાસ્તવમાં કાર્બોક્સિલિક જૂથ એ એસિડ જૂથ છે.

તેથી એમિનો એસિડ ખૂબ જ અનોખા છે જ્યાં કુદરતે બેઝ અને એસિડને એક જ ફેમવર્કમાં એકસાથે લાવ્યા છે અને ખાસ કરીને એમિનો એસિડના કિસ્સામાં આ બેઝ ગ્રુપ કાર્બોક્સિલિક એસિડમાં આલ્ફા એડ છે તેથી તે ખૂબ જ રસપ્રદ બને છે હવે યાલો જોઈએ કે તમે જાણો છો કુદરત કેવી રીતે આ બે આહને તમે જાણો છો તે જ પાલખમાં કેવી રીતે લાવી શકે છે અમે તેની રસાયણશાસ્ત્ર અને તેની રચના વિશે શીખીશું અને જૈવિક પ્રણાલીમાં તે કેવી રીતે મહત્વપૂર્ણ છે તો યાલો હું એમિનો એસિડનું માળખું લખું જેમ મેં ઉલ્લેખ કર્યો છે કે એમાઇન પ્રોટોનેટેડ એમાઇન આલ્ફા પોઝીશન પર ગ્રુપ કરો તેથી પહેલાં હું કાર્બોક્સિલિક એસિડ ગ્રુપ દોરીશ અને આલ્ફા પોઝીશન પર હું અહીં પ્રોટોનેટેડ એમાઇન ગ્રુપ દોરું છું આ તે છે જે તમે જાણો છો જનીન એમિનો એસિડનું α માળખું જ્યાં આલ્ફા સ્થાને આપણી પાસે પ્રોટોનેટેડ એમાઇન જૂથ છે અને કાર્બોક્સિલિક એસિડ જૂથ સમાન છે સ્કેફોલ્ડમાં તમે જાણો છો તે બંધારણના આધારે અમે આ એમિનો એસિડને ઘણા પેટાજૂથોમાં વર્ગીકૃત કરી શકીએ છીએ અને ખૂબ જ પ્રથમ શું તમે એલિફેટિક સાઇડ ચેઇન જાણો છો જ્યાં એલિફેટિક સાઇડ ચેઇનમાં ભિન્નતા છે તેથી એલિફેટિક સાઇડ ચેઇનને હું પ્રથમ નામ આપીશ એલિફેટિક સાઇડ ચેઇન એમિનો એસિડ અહીં મુખ્ય કોર સમાન હશે જોકે બાજુની સાંકળ અલગ હશે

તેથી મુખ્ય કોર સમાન કાર્બોક્સિલિક જૂથ અને પ્રોટોનેટેડ છે તે આલ્ફા પોઝીશન પર ધરાવે છે તેની અવેજીમાં હાઇડ્રોજન છે.

અને આપણે જાણીએ છીએ કે આ એમિનો એસિડ ગ્લાયસીન ગ્લાયસીન તરીકે ઓળખાય છે બીજું તેમાં મિથાઇલ અવેજીકરણ અને મિથાઇલ અવેજીકરણ છે

આ એમિનો એસિડ ઈલાનાઇન ઈલાનાઇન તરીકે ઓળખાય છે બીજું ઉદાહરણ ફરીથી હું આલ્ફા પોઝીશન પર હું અવેજી તરીકે આઇસોપ્રોપીલ ધરાવે છે

અને તેને વેલાઇન વેલાઇન તરીકે ઓળખવામાં આવે છે જે આ તમામ કેસોમાં એક કિસ્સામાં ગ્લાયસીનના કિસ્સામાં અલગ અલગ હોય છે.

આલ્ફા પોઝીશન અમારી પાસે

ઇલાવાઇનના કિસ્સામાં હાઇડ્રોજેનેટેડ સબસ્ટ્રિચ્યુએન્ટ છે, અમારી પાસે CS ત્રણ છે.

આ બધા તમે જાણો છો કે આઇસોપ્રોપીલ જૂથમાં એલિફેટિક કદ

છે જે અમે વાયોલિનના કિસ્સામાં ધરાવીએ છીએ અને બીજી એલિફેટિક બાજુની સાંકળ છે જ્યાં તમે જાણો છો કે

હોમો આઇસોપ્રોપીલ જૂથ ત્યાં છે જે લ્યુસિન લ્યુસિન તરીકે ઓળખાય છે અને એલિફેટિક સાઇડ ચેઇન એમિનો એસિડનું બીજું

ઉદાહરણ જ્યાં બાજુની સાંકળમાં થોડો અલગ અવેજી હોય છે તે આઇસોમર તમે હોમો જાણો છો

આહ તમે હોમોલોગેટેડ આઇસોપ્રોપીલ ગ્રુપ જાણો છો હું તે જ કહી શકું છું કે અમારી પાસે અહીં શું છે

જેમ તમે ચાર કાર્બન એકમ જાણો છો ચાર કાર્બન આહ આલ્ફાઇલ

જૂથ છે

તેથી અહીં આપણી પાસે આલ્ફાઇલ જૂથ છે અને આઇસોલ્યુસીનના કિસ્સામાં

માત્ર મિથાઇલ ગ્રુપની સ્થિતિ જે તમે જાણો છો કે આલ્ફા પોઝિશન પર આલ્કાઇલ સાંકળ બદલાઈ રહી છે આ આઇસોલ્યુસીન આઇસોપ્રોપીલ ગ્રુપ છે અહીં સીએચ બે સાથે જોડાયેલ છે જ્યાં તમે જાણો છો કે આ મિથાઇલ જૂથની સ્થિતિ

isoleucine isoleucine ના કિસ્સામાં બદલાઈ રહી છે

તેથી તમે અહીં જોઈ શકો છો કે તમે એમિનો સાથે જાણો છો ગ્લાયસીનના

કિસ્સામાં આલ્ફા સાઇઝની સાંકળ સાથેનો એસિડ તેમાં હાઇડ્રોજન એલેનિન છે તેની વેલિનમાં સીએસ3 છે

અને લ્યુસીનમાં તે આઇસોપ્રોપીલ ગ્રુપ ધરાવે છે અને આઇસોલ્યુસીનમાં તે તમને આઇસોપ્રોપીલ સીએચ2 જાણે છે અને આઇસોલ્યુસીનમાં તે તમને આહનું આઇસોમર જાણે છે આ તમે આ એલ્કાઇલ જાણો છો આહ આઇસોલ્યુસીન કેસમાં જૂથ હવે બીજો વર્ગ હાઇડ્રોક્સી છે જેમાં એમિનો એસિડ હાઇડ્રોક્સી છે જેમાં હાઇડ્રોક્સિલમાં એમિનો એસિડ ધરાવે છે જેમાં એમિનો એસિડ હોય છે

સૌથી પહેલું એમિનો એસિડ સીરેન સેરેન સેરીન એ ch2oh તરીકે ch2oh છે કારણ કે તમે આલ્ફા પોઝિશન પર અવેજીમાં જાણો છો

સેરીન છે પછી થ્રેઓનિન છે અને બીજો પરમાણુ થ્રેઓનિન છે જ્યાં ફરીથી હાઇડ્રોક્સિલ જૂથ અવેજીનો ભાગ છે તમે આ બધા એમિનો એસિડમાં જોઈ શકો છો કે આલ્ફા પોઝિશન પર માત્ર અવેજીમાં ફેરફાર થઈ રહ્યો છે

તેથી આ થ્રેઓનાઇન છે હવે બીજો

વર્ગ સલ્ફર છે જેમાં એમિનો એસિડ સલ્ફર છે એમિનો એસિડ ધરાવતા સલ્ફર જેમાં એમિનો એસિડ હોય છે તે સિસ્ટીન છે અને એમિનો એસિડ ધરાવતા સલ્ફરનો બીજો સભ્ય મેથિઓનાઇન છે જ્યાં અવેજીમાં

શું તમે જાણો છો કે સલ્ફર થિયોએથ મૂળભૂત રીતે sch ટુ ch ટુ મેથિઓનાઇન મેથિઓનાઇન છે

તેથી આ બે સિસ્ટીનમાં સમાયેલ સલ્ફર છે અમે તમને જાણીએ છીએ

ch2 sh થિઓલ જ્યારે અહીં આલ્ફા કાર્બન મેથિઓનાઇન પર અવેજ તરીકે થિયો ઇથર

હવે એસિડિક એમિનો એસિડ છે જેથી એસિડિક

એમિનો એસિડ મતલબ કે તેમાં કાર્બોક્સલિક ગ્રુપ છે જે તમે જાણો છો તેના કરતાં વધુ

જરૂરી કોર છે કે એમાઇન ગ્રુપ અને કાર્બોક્સલિક ગ્રુપ

તેથી વધારાનું કાર્બોક્સલિક ગ્રુપ

છે તો યાવો આપણે એસિડિક એમિનો એસિડના કિસ્સામાં acd એમિનો એસિડ એસિડિક એમિનો એસિડ વિશે વાત કરીએ .

જરૂરી કોર અને પછી અવેજી આ નિષ્ણાત છે અથવા તમે જાણો છો એસ્પાર્ટિક એસિડ એક સ્પાર્ટિક એસિડ બીજું છે જે તમે જાણો છો કે લિકા સીએસ ટુ સી ટુ અને પછી કાર્બોક્સલિક એસિડ જૂથ આને ગ્લુટામિક એસિડ ગ્લુટામિક એસિડ કહેવામાં આવે છે તેથી એક લિકર તરીકે ફક્ત એક જ

ch2 હોય છે આલ્ફા પોઝિશન પર કાર્બોક્સલિક એસિડની વચ્ચે આલ્ફા પોઝિશન પર આ એસ્પાર્ટિક એસિડ છે અને ગ્લુટામિક

કેસ જેમાં બે સીએચ ટુ એક લિકર તરીકે એક અને બે અને સીએ છે rboxylic ગ્રુપ હવે

બીજો વર્ગ એસિડિક એમિનો એસિડની એમાઇડ્સ છે,

તેથી પહેલા

એસિડિક એમિનો એસિડની એમાઇડ્સ અમે એસ્પાર્ટિક એસિડથી શરૂ કરી હતી,

તેથી અમે એસ્પાર્ટિક એસિડની રચના કરીશું જે તમે

એમાઇડ્સ જાણો છો

તેથી યાવો હું જરૂરી કોર દોરો અને આ જાણીતું છે.

કારણ કે આ

એમાઇડ એસ્પર જનીન તરીકે ઓળખાય છે જે એસ્પાર્ટિક એસિડ

એસ્પાર્ટિક એસિડ એમાઇડ પ્રતિ જનીનમાંથી આવે છે અને તે જ રીતે ગ્લુટામિક એસિડ માટે એક ગ્લુટામાઇન ગ્લુટામાઇન જે

ગ્લુટામિક એસિડમાંથી મેળવવામાં આવે છે તે હવે મૂળભૂત એમિનો એસિડ છે અને બીજો

વર્ગ મૂળભૂત એમિનો એસિડ છે જે અમારી પાસે એસિડિક હતો.

એમિનો એસિડ હવે બેઝિક એમિનો એસિડ બેઝિક એમિનો એસિડ બેઝિક એમિનો એસિડ જેમ કે અમારી પાસે sd એમિનો એસિડના કિસ્સામાં છે,

અમે મૂળભૂત એમિનો એસિડના કિસ્સામાં

પણ વધારાના એસિડ જૂથ ધરાવતાં હતાં.

લાયસિન એટલે કે જે તમને એમોનિયમ સ્વરૂપમાં

ચાર કાર્બન લિકર અને એમાઇન જૂથને

ઓળખે છે જે લાયસિન તરીકે ઓળખાય છે અને આર્જિનિન કે જેમાં ત્રણ કાર્બન લિકર

અને ગ્વાનિડીનિયમ છે.

આ આર્જિનાઇન આર્જિનાઇન છે

તેથી લાઇસીન કેસમાં અલ્કાઇલ બેઝિક ગ્રુપ હોય છે જેને તમે

આલ્ફા પોઝિશન પર અવેજીમાં જાણો છો જ્યારે આર્જિનાઇન ગ્રુપમાં અલ્કાઇલ ગુઆનીડીન અવેજીમાં હોય છે બંને પ્રકૃતિમાં મૂળભૂત છે

આ બે છે જે તમે જાણો છો બેઝિક એમિનો એસિડ હવે હું તેના વિશે વાત કરીશ

બેન્ઝીન રિંગ સાથે એમિનો એસિડ સામાન્ય રીતે બેન્ઝીન રિંગ સાથે એમિનો એસિડ વચ્ચે સામાન્ય રીતે તેથી પહેલા હું અન્ય મુખ્ય કોર બનાવું છું જે ch અને બેન્ઝીન બેન્ઝીલ ગ્રૂપ ch₂ છે તેથી આ એક ફેનીલાલેનાઇન છે માત્ર ફિનાઇલ જૂથ વધારાનું છે જો તમે એનિઓન સાથે સરખામણી કરો તો તે શા માટે જાણીતું છે જેમ કે ફિનાઇલ એલા નાઇન ફાલાનિન એ ટાયરોસિનનું બીજું ઉદાહરણ છે તો શું તફાવત છે ટાયરોસિન ફાલેનોલિન ટાયરોસિન હવે

હેટરોસાયક્લિક એમિનો એસિડ હેટરોસાયક્લિક એમિનો એસિડ હેટરોસાયક્લિક એમિનો એસિડ્સ સૂચવે છે કે તમે જાણો છો કે તેમાં હેટરોસાયક્લિક કોર મુખ્ય કોર કરતાં વધુ હશે તેથી હેટરોસાયક્લિક એસિડ્સ શું આ પ્રોવાઇન છે આ તેની રચના કરે છે હેટરોસાયક્લિક કોર પ્રોવાઇન જુઓ આ બીજું ઉદાહરણ છે હિસ્ટીડાઇન એક્સક્યુઝ મી હિસ્ટીડાઇન તેના સ્કેફોલ્ડમાં તાત્કાલિક જૌલ કોર ધરાવે છે

તેથી આ હિસ્ટીડાઇન હિસ્ટીડિન છે અન્ય એક પરમાણુ ટ્રિપ્ટોફન છે જેના કોરમાં ઇન્ડોલ મિથિલિન ડોર છે

તેથી આ ટ્રિપ્ટોફન ક્વિપ્ટો ફંડ ટાઇપો ફંડ છે

તેથી હું ફરીથી પુનરાવર્તન કરીશ કે

તમે જાણો છો કે આ એમિનો એસિડ્સ કે તમે આહ સમજી શકો છો કે તમે જાણો છો કે

મને કેવી રીતે ખબર પડી કે આહ એટલી એલિફેટિક બાજુની સાંકળ શરૂ કરે છે જ્યાં અમે જોયું કે

ગ્વાયસીન ઇલાનાઇન વેલાઇનમાં અને આલ્ફા પોઝિશન પર તેમાં હાઇડ્રોજન ch₃ અને આઇસોપ્રોપીલ જૂથ છે પછી

હું લ્યુસીન પર ગયો લ્યુસીન અને આઇસોલ્યુસીન લ્યુસીન કેસમાં તે તમે આઇસોલ્યુસીનમાં

અન્ય સ્થાને ચાર કાર્બન શાખાવાળા અવેજીને જાણો છો માત્ર એક તમે જાણો છો કે તે

આલ્ફા સબસ્ટીટ્યુઅન્ટના આઇસોમર પછી હાઇડ્રોક્સી જેમાં એમિનો એસિડ ch બે ઓહ એહ સબસ્ટીટ્યુઅન્ટ

તરીકે આલ્ફા પોઝિશન પર છે જે સેરીન પછી થ્રેઓનિન હતી જેમ તમે જાણો છો કે સીએસ થ્રી યોહ

આલ્ફા પોઝિશન પર થ્રેઓનાઇન સલ્ફર જેમાં એમિનો એસિડ સિસ્ટીન હોય છે જ્યાં આલ્ફા પોઝિશનમાં

ch₂sh અને હું હોય છે થિયોનાઇન જ્યાં તમે જાણો છો કે તેણીના ch₃s ch₂ch સાથે જાંઘ પર કામ કરો પછી એમિનો એસિડનું કાર્ય કરો

જ્યાં વધારાના કાર્બોક્સિલિક જૂથ હોય તો તે કિસ્સામાં એસ્પાર્ટિક એસિડ જેવો હોય છે જ્યારે ch₂coo

h ગ્રૂપ અને ગ્લુટામિક એસિડ અહીં ch₂ch₂cooh ગ્રૂપ હોય છે જે ગ્લુટામિક એસિડ અને પછી

એસિડિક એસિડ હોય છે.

એસ્પાર્ટિક એસિડના એમિનો એસિડ સમાન એમાઇડ એમાઇડને એસ્પારાજીન તરીકે ઓળખવામાં આવે છે

જ્યાં તે વિપક્ષ બે બને છે અને તે જ રીતે ગ્લુટામિક એસિડ્સ માટે તે તમે

જાણો છો ch ટુ સીએસ ટુ કોન બે ગ્લુટામાઇન પછી મૂળભૂત એમિનો એસિડ જ્યાં

આલ્ફા પોઝિશન પર અવેજી તરીકે આલ્કિલ એમાઇન જૂથની જેમ અહીં તમે જોઈ શકો છો કે ચાર કાર્બન nh₂ જૂથ

એ લાઇસિનના કિસ્સામાં અવેજીકરણ અનુરૂપ એમોનિયમ જૂથ છે જ્યાં

આલ્ફા સ્થાન પર અવેજી તરીકે આર્જિનિન ch₂ ch₂ch₂ guanidine જૂથના કિસ્સામાં બેન્ઝીન રિંગ સાથે ફિન એમિનો

એસિડ અને

તેઓ તમે જાણો છો આહ ફિનાઇલ જૂથ જો આપણે એલાનાઇન પર મુકીએ જે ફેનીલાલેનાઇન બને છે અને

જો તમે ટાયરોસિન જાણો છો તો અમારી પાસે ch₂ ફિનાઇલ ઓહ i.g સબસ્ટી છે ટ્યુઅન્ટ અને છેલ્લું છે

હેટરોસાયક્લિક એમિનો એસિડ જ્યાં અમે જોયું કે તમે જાણો છો કે પ્રોવાઇનના કિસ્સામાં તે યક્રીય છે કે એમાઇન

જૂથ યક્ર પાયરોલિડાઇન યક્ર પાયરોડિન રિંગના સ્વરૂપમાં છે અને

તેથી જ તેને

પ્રોવાઇન આહ અને આહ તરીકે ઓળખવામાં આવે છે.

બીજું એક અવેજી તરીકે ch₂ ઇમિડાઝોલ જૂથ છે જે

હિસ્ટીડાઇન તરીકે ઓળખાય છે અને અંતિમ એક છે ટ્રિપ્ટોફન જ્યાં જરૂરી માળખા પર અવેજી તરીકે ch₂ ઇન્ડોલ

આ બધાને જોયા પછી તમે જાણો છો કે તમે વિવિધ એમિનો એસિડ્સ જાણો છો.

એમિનો એસિડના

રૂપરેખાંકન વિશે વાત કરવા ગમશે જે તમે જાણો છો કે અમે

બાયો પરમાણુમાં શર્કરાના રૂપરેખાંકનની ચર્ચા કરી છે

તેથી અહીં હું

એમિનો એસિડના એમિનો એસિડના રૂપરેખાંકન પર ફરીથી ચર્ચા કરવા માંગુ છું

તેથી પહેલા હું

સરખામણી કરવા માંગુ છું જેમ કે અમે આહ શુગર એહ ડી ગ્લિસેરાલ્ડીહાઇડ અને

એલ-ગ્લિસેરાલ્ડીહાઇડના કિસ્સામાં જોયા છે

તેથી હું અહીં d ગ્લિસેરાલ્ડીહાઇડ અને l ગ્લિસેરાલ્ડીહાઇડ લખવા માંગુ છું

તેથી આ d ગ્લિસેરોલ ડાયહાઇડ છે અને l g1 yceraldehyde જેથી d hydroxy1 માં આપણે

પહેલેથી જ ચર્ચા કરી છે કે d hydroxy1 ગ્રૂપમાં જમણી બાજુ રહે છે જ્યારે

l ah ના કિસ્સામાં તે ડાબી બાજુ રહે છે તમે અહીં જોઈ શકો છો કે d માં તે જમણી બાજુએ છે

અને માં 1 તે ડાબી બાજુ છે ઠીક છે હવે તે જ રીતે મને ગમશે

હું d એમિનો એસિડ d એમિનો એસિડ અને 1 એમિનો એસિડનું બંધારણ લખીશ હવે તમે d એમિનો એસિડના કિસ્સામાં જોઈ શકો છો કે

મેં એમોનિયમ જૂથ ns રાખ્યું છે જમણી બાજુએ ત્રણ વતા

અને 1 એમિનો એસિડનો કેસ તે તમે જાણો છો તે

d glyceraldehyde અને 1 glyceraldehyde સાથે સામ્યતા ધરાવે છે

તેથી આ d એમિનો એસિડ d એમિનો

એસિડ છે અને આ 1 એમિનો એસિડ છે ઠીક હવે હું એક વસ્તુ પર ભાર મૂકવા માંગુ છું

અહીં એ છે કે મોનોસેકરાઇડ

ડી આઇસોમરના કિસ્સામાં મોનોસેકરાઇડ મોનોસેકરાઇડ એ છે જે તમે જાણો છો કે પ્રકૃતિમાં જોવા મળે છે.

અને મોટાભાગના એમિનો એસિડ પ્રકૃતિમાં જોવા મળે છે

1 1 રૂપરેખાંકન 1 રૂપરેખાંકન સૌથી વધુ એમિનો એસિડ છે શા માટે આ શર્કરા અને 1 એમિનો એસિડ

આ ફરી એક છે ખૂબ તમે કે હવે રસાયણશાસ્ત્રી સામે પ્રશ્ન ah નો ઇન્ટરવ્યુ લઈ રહ્યા છીએ પરંતુ તમે જાણો છો કે અમે જાણીએ છીએ કે

પ્રકૃતિ ખૂબ જ વિશિષ્ટ છે અમ તમે જાણો છો કે શા માટે કોઈ કારણ હશે કે શા માટે

તેણે પ્રાધાન્યમાં એલ એમિનો એસિડનું સંશ્લેષણ કરવાનું પસંદ કર્યું છે જ્યારે તમે જાણો છો કે ખાંડના કિસ્સામાં તે આહ ધરાવે છે પસંદ કરેલ

જેમ કે તમે જાણો છો d આહ તમે જાણો છો ઉહ અમ સુગર તો આહ તમે જાણો છો કે આ હજુ પણ છે એ તમે જાણો છો એક ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ પ્રશ્ન હવે કરવાનો છે.

હવે અમે આહ વિશે વાત કરીશું તમે જાણો છો

એમિનો એસિડના એસિડ આધારિત ગુણધર્મો એમિનો એસિડ-બેઝ ગુણધર્મો જેમ મેં

શરૂઆતમાં એમિનો એસિડનો ઉલ્લેખ કર્યો છે તેમ એસિડ અમારી પાસે કાર્બોક્સિલિક જૂથ છે અને અમારી પાસે મૂળભૂત

એમિનો જૂથ છે આ બે જૂથો છે અને આપણે બધા જાણીએ છીએ કે કાર્બોક્સિલિક જૂથની

રસાયણશાસ્ત્ર અને એમાઇનો જૂથની રસાયણશાસ્ત્ર સંપૂર્ણપણે 180 થી 180 છે જે તમે જાણો છો બીજો આધાર એસિડ છે અને

તેથી તે કેવી રીતે ખૂબ જ રસપ્રદ બને છે કે તમે જાણો છો કે જો આ બે

જૂથો એક જ પરમાણુમાં હોય તો પરમાણુ કેવી રીતે હશે તો ચાલો જોઈએ કે તમે

જાણો છો કે આહ એસિડ બા એમિનો એસિડના સિંક ગુણધર્મો જેથી આપણે જાણીએ છીએ કે એસિડની હાજરીમાં બેઝ ખૂબ જ ઝડપથી

પ્રોટોનેટ થઈ જશે અને તે જ સમયે એસિડ બેઝની હાજરીમાં પ્રોટોન ગુમાવશે

અને તે તમને ખબર છે કે આહ કાઉન્ટર બનાવશે જે તમે જાણો છો તે આહ બેઝ અને

એ જ રીતે બેઝ કાઉન્ટર એસિડ બનાવશે

તેથી દરેક એમિનો એસિડમાં કાર્બોક્સિલ જૂથ અને

એમિનો જૂથ હોય છે જેમ આપણે જાણીએ છીએ અને જેમ મેં તમને કહ્યું કે બેઝ બિલમાં પ્રોટોન હોય છે જ્યારે એસિડ

એ પ્રોટોન ગુમાવવા જેવું હોય છે જે એમિનોમાં કારણ છે એસિડ એમોનિયમ જૂથને

એમોનિયમ આયનના સ્વરૂપમાં પસંદ કરે છે જ્યારે કાર્બોક્સિલિક એસિડ જૂથને

કાર્બોક્સિલેટના સ્વરૂપમાં પસંદ કરે છે જો કે આ તેની સાથે સરળતાથી સંતુલિત થઈ શકે છે.

એસિડ એ કાર્બોક્સિલેટ સ્વરૂપ હોઈ શકે છે બીજી શક્યતા જ્યાં તમે જાણો છો કે

કાર્બોક્સિલિક એસિડ એસિડ સ્વરૂપમાં રહે છે અને એમાઇન એમોનિયમ સ્વરૂપમાં હશે હવે રચના જ્યાં એમોનિયમ સ્વરૂપમાં એમાઇન

અને કાર્બોક્સિલિક એસી કાર્બોક્સિલેટ સ્વરૂપમાં ind જો સંયોજન પરનો કુલ ચાર્જ શૂન્ય છે જો તમે જુઓ

કે તેમાં એક સકારાત્મક ચાર્જ છે અને એક ઋણ ચાર્જ છે અને જો તમે એક સકારાત્મક

ચાર્જ અને એક ઋણ ચાર્જ બંનેનો સરવાળો કરો છો તો તે કુલ શૂન્ય બની જાય છે જો કે તેની અંદર શૂન્ય ચાર્જ છે .

પરમાણુ પોતે જ તેમાં બંને

ચાર્જ હોય છે અને

તેથી જ તેને જ્યુટર આયન ડ્યુટરન કહેવામાં આવે છે અને આ જ્યુટરન

ન્યુટ્રલ ph ન્યુટ્રલ ph એટલે કે એસિડિક કે મૂળભૂત નથી અને

તેથી જ હું અહીં લખી રહ્યો છું ph

સાત જ્યુટરન ફર્મ ph પર ઉપલબ્ધ છે.

સાત જો કે

જો તમારી પાસે ph 12 હોય તો તમે જાણો છો તે અમ બેઝિક બાજુએ જશો તો ત્યાં અમે જોશું કે તમને ખબર છે કે આ એમોનિયમ આયન તેના h પ્લસને દૂર કરશે અને એમાઇન સ્વરૂપમાં રહેવાનો પ્રયાસ કરો

તેથી એમાઇન અને આ કાર્બોક્સિલેટ ફોર્મ ph પર બાર અને તે જ રીતે જો આપણે એસિડિક બાજુએ જઈએ તો

તેનો અર્થ ph શૂન્ય વિવિધ ડિક બાજુએ થાય છે તે કિસ્સામાં તમે જાણો છો કે આ કાર્બોક્સિલેટ કાર્બોક્સિલિક એસિડ સ્વરૂપમાં રૂપાંતરિત થશે અને એમોનિયમ ફોર્મ માટે એમાઇન પ્રોટોનેટેડમાં હશે.

તેથી આ યાદ રાખવું ખૂબ જ મહત્વપૂર્ણ છે કે એમિનો એસિડ તમે જાણો છો તેમાં અસ્તિત્વમાં હોઈ શકે છે આ બે શક્ય અન્ય આ બે શક્ય તમે જાણો છો કે ph સાત પર ઉકેલના ph પર આધારિત રચનાઓ તે રહેવાનો પ્રયત્ન કરશે તમે ડ્યુટેરોનિક સ્વરૂપમાં જાણો છો જ્યાં એમોનિયમ સ્વરૂપમાં એમોનિયમ સ્વરૂપમાં હશે અને કાર્બોક્સિલિક એસિડનું જૂથ કાર્બોક્સિલેટ સ્વરૂપ હશે જ્યારે એસિડિક બાજુએ જ્યારે ph 0 હોય ત્યારે એમાઇન એમોનિયમમાં રૂપાંતરિત થશે અને કાર્બોક્સિલેટ કાર્બોક્સિલિક એસિડમાં રૂપાંતરિત થશે જ્યારે મૂળભૂત બાજુએ શું થાય છે કે તમે જાણો એમોનિયમ તેના પ્રોટોનને મુક્ત કરશે અને આહ તે બનાવશે જે તમે જાણો છો. એમાઇન અને કાર્બોક્સિલેટ મૂળ બાજુએ છે તે જ રીતે રહેશે તેથી આ તમે જાણો છો કે દ્રાવણના ph પર આધારિત સંભવ છે.

સાંકળ પાસે કોઈ આયનાઇઝેબલ હાઇડ્રોજન નથી આયનાઇઝેબલ હાઇડ્રોજન એટલે કે જો તે તમને એલિફેટિક સબસ્ટ્રીટ્યુઅન્ટ જાણતું હોય તો તે ફાઇન આહ છે પરંતુ જો તેમાં આયનાઇઝેબલ આહ હોય તો તમે હાઇડ્રોજન એ જાણો છો s ના સ્વરૂપમાં તમે જાણો છો કે તેમાં કાર્બોક્સિલિક એસિડ જૂથ છે કે નહીં જો તેમાં ah હોય તો તમે જાણો છો અમ ah એ અવેજી તરીકે સરેરાશ ah છે બાજુની સાંકળમાં જો તમે અવેજી તરીકે આહ હેટરોસાયકલને જાણો છો તો તે કિસ્સામાં અન્ય શક્ય છે કે તમે ah સ્ટ્રક્ચર્સ જાણો ah અન્ય સ્ટ્રક્ચર્સ પણ શક્ય છે

તેથી સ્પષ્ટ કરો કે હું હિસ્ટિડાઇન હિસ્ટિડાઇનનું એક ઉદાહરણ પરીક્ષા આપવા માંગું છું જ્યાં આપણે જાણીએ છીએ કે આલ્ફા પોઝિશન પર અવેજ તરીકે તાત્કાલિક તેલ મિથાઇલ જૂથ મિથાઇલ જૂથ છે

તેથી મને મુખ્ય કોર દોરવા દો અને પછી ઇમિડાઝોલ જૂથ હું અહીં દોરું છું

તેથી આ હિસ્ટીડિન છે હવે આ હિસ્ટીડિન

પાસે આયનાઇઝેબલ છે આહ તમે હાઇડ્રોજન જાણો છો અને ઉપયોગ કરી શકાય તેવા હાઇડ્રોજનનો અર્થ એ છે કે તમે જાણો છો કે આ એમાઇન પણ આયનોઇઝ્ડ થઈ શકે છે ઓકે આ માટે ph વિવિધ સંરચનાના આધારે આ શક્ય છે

તેથી હિસ્ટીડિન ઠીક છે આ ps4 ps4 પર શક્ય છે અમારી પાસે આ એમોનિયમ જૂથ છે અને તમે જાણો છો કે

કાર્બોક્સિલેટ જૂથ બરાબર છે અને અહીં તે ph ફોર પર પ્રોટોનેટ થાય છે

જ્યારે આપણે કાર્બોક્સિલ કરતાં વધુ એસિડિકના કિસ્સામાં વધુ એસિડિક બાજુએ જઈએ છીએ એટ ગ્રૂપ પણ પ્રોટોનેટ થઈ જશે

તેથી આ ph શૂન્ય વધુ એસિડિક બાજુએ બને છે હવે હું ન્યુટ્રલ ah ph ph 8 તરફ જઈશ

તે કિસ્સામાં આ પ્રોટોન ત્યાં રહેશે નહીં આ ph આહ પર બને છે કારણ કે મેં તમને કહ્યું હતું કે તમે

ન્યુટ્રલ બાજુ તરફ જાણો છો અને અંતિમ ખૂબ જ મૂળભૂત ph ખૂબ જ મૂળભૂત ph

તેથી ph બાર બધા આયનાઇઝેબલ તમે જાણો છો કે પ્રોટોનને મૂળભૂત પર દૂર કરવામાં આવ્યો

છે

તેથી તે માત્ર કાર્બોક્સિલેટ સ્વરૂપમાં જ છે તમે આહ જોઈ શકો છો જ્યારે

ph આહ તમે જાણો છો કે આ રીમેન જિયોટેરેનિક પર રહે છે ફોર્મ અને જો આપણે સહેજ એસિડિક જઈએ

તો તમે જાણો છો કે આયનાઇઝેબલ એહ પ્રોટોન એહ એનર્જિઝેબલ બને છે પછી ફરીથી તે

ઇમેડસ વેલ્ડિંગ એહનું મૂળભૂત નાઇટ્રોજન પ્રોટોનેટેડ થાય છે અને p પર એસિડિક બાજુ અત્યંત એસિડિક બાજુ એહ શું થાય છે

જે તમે જાણો છો તે તમે જાણો છો મારો મતલબ છે કે કાર્બોક્સિલેટ પ્રોટોનેટેડ થાય છે અને બે એમાઇન્સ પ્રોટોનેટ થાય છે

તો શું થાય છે કે તમે જાણો છો કે ph પર આધારિત એ જ પરમાણુ તમે જાણો છો તે વિવિધ રચનાઓ પર જઈ શકે છે જે તમે હવે

પ્રોટોનેટેડ સ્વરૂપો જાણો છો હું આઇસોઇલેક્ટ્રિક પોઇન્ટ આઇસોઇલેક્ટ્રિક પોઇન્ટ વિશે વાત કરીશ આહ શું છે

આઇસોઇલેક્ટ્રિક પોઇન્ટ એ એમિનો એસિડનો આઇસોઇલેક્ટ્રિક પોઇન્ટ એ એમિનો એસિડનો આઇસોઇલેક્ટ્રિક પોઇન્ટ એ ph છે કે

જેના પર તેને કોઈ નેટ ચાર્જ નથી તેની પાસે કોઈ નેટ ચાર્જ નથી તે જાણીતું hr એટલે કે તે છે જિયોથર્મિક

સ્વરૂપમાં બીજા શબ્દોમાં કહીએ તો, તે ph છે કે જેના પર એમિનો એસિડ પરના હકારાત્મક ચાર્જના સકારાત્મક ચાર્જની માત્રા

નકારાત્મક ચાર્જની માત્રાને નકારાત્મક ચાર્જ નકારાત્મક ચાર્જની રકમને બરાબર સંતુલિત કરે છે

તેથી pi ph બરાબર છે

જેના પર કોઈ યોખ્મો ચાર્જ નથી કે જેના પર કોઈ યોખ્મો ચાર્જ નથી તે કોઈ યોખ્મો ચાર્જ નથી હવે ચાલો આપણે નક્કી કરીએ

એમિનો એસિડનો પાઇ નક્કી કરવા માટે આપણે એમિનો એસિડ એહની પાઇ કેવી રીતે નક્કી કરી શકીએ

કારણ કે હું તેને વ્યાખ્યાયિત કરું છું કે એમિનોનું આઇસોઇલેક્ટ્રિક બિંદુ એસિડ એ ph છે

કે જેના પર કોઈ યોખ્મો ચાર્જ નથી અથવા બીજા શબ્દોમાં કહીએ તો એમિનો એસિડ પરનો સકારાત્મક ચાર્જ

પરમાણુ પરના નકારાત્મક ચાર્જને સંતુલિત કરે છે

તેથી pi એ ph બરાબર છે કે જેના પર કોઈ નેટ

ચાર્જ નથી હવે ચાલો નક્કી કરીએ આયનાઇઝેબલ સાઇડ ચેઇન વિના હેન્ડલિંગ રેસીડ્યુની પાઇ પાઇ નક્કી કરવી આયનાઇઝેબલ

સાઇડ ચેઇન વગર એમિનો એસિડની પાઇ નક્કી કરવી,
ચાલો હું ઇલાનિન cs થી ch નું માળખું લખું
તેથી કાર્બોક્સલિક એસિડ pk માટે આ બે કાર્યાત્મક જૂથ
માટે pk અહીં છે આ એમોનિયમ જૂથ માટે બે પોઇન્ટ ત્રણ ચાર અને pk એ નવ પોઇન્ટ છ નવ છે આપણે કેવી રીતે મૂલ્યાંકન કરી
શકીએ

pipі બરાબર છે pi બરાબર આ બે p
kapka one અને pk બે ભાગ્યા બે બે પોઇન્ટ
તેથી બે પોઇન્ટ ત્રણ ચાર વત્તા

નવ પોઇન્ટ છ નવ ભાગ્યા બે છે બરાબર બાર પોઇન્ટ શૂન્ય ત્રણ
ભાગાકાર બે બરાબર છ પોઇન્ટ શૂન્ય બે છ પોઇન્ટ શૂન્ય બે છે જે તમે જાણો છો તે પાઇ
isoઇલેક્ટ્રિક પોઇન્ટ માટે તમે જાણો છો કે આ ઇલાનિન એમિનો એસિડ હવે અમે એકનો પાઇ નક્કી કરીશું
આયનોઇઝેબલ સાઇડ ચેઇન સાથે એમિનો એસિડ એ આયનાઇઝેબલ સાઇડ ચેઇન આયનાઇઝડ દૃશ્યમાન બાજુની સાંકળ સાથે
એમિનો એસિડની vi નક્કી કરે છે,
હું અહીં વાયસિનનું ઉદાહરણ લઈશ જે
તમને એમાઇન ગ્રુપ વિશે ખબર છે.

મૂળભૂત એમિનો એસિડ છે તો ચાલો હું તેની રચના એક બે ત્રણ ચાર લખું અને પછી અમીન બધુ બરાબર તો ચાલો કાર્બોક્સલિક
જૂથ માટે

તમામ કાર્યાત્મક જૂથ pk બે પોઇન્ટ
એક આઠ પછી એમોનિયમ ગ્રુપ pk આઠ પોઇન્ટ નવ પાંચ છે
અને પછી અંતિમ બાજુની સાંકળ એમોનિયમ જૂથ pk દસ પોઇન્ટ સાત
નવ છે તમે જોઈ શકો છો કે આ એક વધુ મૂળભૂત છે તેની સરખામણીમાં તમે જાણો
છો કે કાર્બોક્સલિક જૂથની બાજુમાં તમે જાણો છો કે અમે શું કરીએ છીએ જે અમે સામાન્ય રીતે લઈએ છીએ કે તમે તમારા
કિસ્સામાં બંને મૂળભૂત જૂથો જાણો છો જો તેમાં મૂળભૂત અવેજીઓ હોય તો જાણો,
તેથી અમે તે

બંને મૂળભૂત જૂથને લઈએ છીએ જે તમે જાણો છો pk
તેથી pi બરાબર છે pi બરાબર pk 1 જે આઠ
પોઇન્ટ છે i તેમણે બંને મૂળભૂત જૂથને કહ્યું pk
તેથી આઠ પોઇન્ટ નવ પાંચ અને

pk બે છે અવેજી માટે તમે જાણો છો કે બાજુની સાંકળ મૂળભૂત બાજુની સાંકળ કે જે દસ પોઇન્ટ
સાત નવ ભાગ્યા બે પછી ઓગણીસ પોઇન્ટ સાત ચાર ભાગ્યા બે બરાબર નવ પોઇન્ટ
આઠ સાત હવે હું બીજું ઉદાહરણ એસિડનું ઉદાહરણ લઈશ
તેથી હું

ગ્લુ લઈશ ટેમિક એસિડ અહીં બાજુની સાંકળમાં ગ્લુટામિક એસિડમાં એસિડ જૂથ
છે આ કિસ્સામાં કાર્બોક્સલિક જૂથ માટે pk છે 2.

19 2.

19 અને બાજુની સાંકળ માટે કાર્બોક્સલિક

જૂથ pk છે ચાર પોઇન્ટ બે પાંચ ચાર પોઇન્ટ બે અહીં તે વધુ એસિડિક

છે ઓછું છે અને પછી એમાઇન જૂથ છે pk નવ પોઇન્ટ છ સાત નવ પોઇન્ટ છ

સાત હવે પાઇ એ આઇસોઇલેક્ટ્રિક પોઇન્ટ છે જેમ કે આપણે બેઝિક એમિનો એસિડના કિસ્સામાં જોયું છે

અમે બે મૂળભૂત જૂથના pk લીધા છે જે તમે એમાઇન જૂથને જાણો છો અને

એસિડિક એમિનો એસિડના કિસ્સામાં અવેજી કરાયેલ એમાઇનો જૂથ આહ અમે લઈ શકીએ છીએ અમે લઈશું કે તમે

એસિડિક જૂથનું ah pk જાણો છો જો તમે આહ ગ્લુટામિક એસિડ જાણો છો,

તેથી પ્રથમ pka

one બે પોઇન્ટ એક નવ છે અને પછી pk બે એ ચાર પોઇન્ટ છે બે પાંચને બે

વડે ભાગ્યા જે છ પોઇન્ટ ચાર બને છે બે ત્રણ પોઇન્ટ બે બે તેથી

આ ગ્લુટામિક એસિડ કેસ છે ગ્લુટામિક એસિડ એસિડના કિસ્સામાં

આપણે શું લઈએ છીએ એસિડ ગ્રુપના પીકે જ્યારે આઇસોઇલેક્ટ્રિક બિંદુની ગણતરી

કરીએ છીએ ત્યારે આપણી પાસે એહ એડ છે ed અને પછી તેને બે વડે વિભાજિત કરીએ જે isoelectric point ah બને
છે

જ્યારે lysine ના કિસ્સામાં lysine ના કિસ્સામાં આપણે બેઝ લીધા છે ah આ એમોનિયમ

ગ્રુપ pk તેમજ બાજુની સાંકળ તમે જાણો છો આ એમોનિયમ ગ્રુપ pk આ બે અમારી પાસે છે

તમે જાણો છો તે આહ p આઇસોઇલેક્ટ્રિક બિંદુ મેળવવા માટે બે વડે ભાગાકાર ઉમેર્યો હવે હું એ વિશે વાત કરીશ કે તમે

પ્રોટીન સ્ટ્રક્ચરનો પરિચય જાણો છો અને પ્રોટીન સ્ટ્રક્ચરનો પરિચય જાણો છો જેથી અમે જાણીએ છીએ કે પ્રોટીન એ અમ એહ

પોલિપેપ્ટાઇડથી બનેલું છે.

આહ સાંકળો અને આ પોલીપેપ્ટાઇડ સાંકળો છે અમે કહી શકીએ કે પેપ્ટાઇડ સાંકળો એમિનો એસિડ એમિનો એસિડથી બનેલી છે એ મૂળભૂત એકમ છે જે તમે જાણો છો કે તમે આહ પ્રોટીન કહી શકો છો અને પ્રોટીનની રચના વિશે જાણવા માટે અમારે એ જાણવું જરૂરી છે કે તમે જાણો છો કે આ પેપ્ટાઇડ કેવી રીતે બને છે.

પ્રોટીનમાં સાંકળો ગોઠવવામાં આવે છે અને આ એમિનો એસિડ કેવી રીતે હોય છે તે તમે જાણો છો અહ મારો મતલબ પેપ્ટાઇડ સાંકળમાં મૂકવામાં આવે છે

તેથી હું અહીં ઉલ્લેખ કરી શકું છું કે પ્રાથમિક અને આ ગોઠવણી પર આધારિત

ઘણી રચનાઓ છે પ્રાથમિક માળખું દ્વિતીય માળખું તૃતીય માળખું

અને એમિનો એસિડનું ચતુર્થાંશ માળખું સૂચવવામાં આવ્યું છે પ્રથમ અમે તમે જાણો છો તે પ્રોટીનની પ્રાથમિક રચના વિશે વાત કરીશું તેથી પ્રોટીન પ્રોટીનનું પ્રાથમિક માળખું એમિનો એસિડનો ક્રમ એમિનો એસિડ એમિનો એસિડનો ક્રમ છે.

સાંકળમાંની સાંકળમાં અને

તમામ ડિસલ્ફાઇડ પુલનું સ્થાન અને તમામ ડાયસલ્ફાઇડનું સ્થાન તમામ ડાઇ સલ્ફાઇડ પુલ,

તેથી પ્રાથમિક માળખું એ

સાંકળમાં એમિનો એસિડના ક્રમ સાથે કામ કરે છે અને આ સાંકળો તમારી સાથે કેવી રીતે જોડાયેલ છે

ડિસલ્ફાઇડ બ્રિજ જાણો અને બધાનું સ્થાન નથી.

તમે જાણો છો તે ડાયસલ્ફાઇડ બ્રિજનું લિંક સ્થાન નથી.

પછી ગોણ માળખું ગોણ માળખું એ ગોણ રચનાઓ છે જે પ્રોટીન બેકબોનના સેગમેન્ટ્સ દ્વારા ધારવામાં આવતી નિયમિત રચનાઓ છે

જ્યારે તે પ્રોટીન પ્રોટીન બેકબોનના સેગમેન્ટ્સ દ્વારા ધારવામાં આવે છે

જ્યારે તે ફોલ્ડ કરો તો ત્રીજું તૃતીય માળખું છે તૃતીય માળખું ત્રણ પરિમાણ છે

સમગ્ર પ્રોટીનની અલ રચના સમગ્ર પ્રોટીનનું ત્રિ-પરિમાણીય માળખું ત્રિ-પરિમાણીય ટોસરી માળખું એ સમગ્ર પ્રોટીનનું ત્રિ-પરિમાણીય માળખું છે.

હવે જો પ્રોટીનમાં એક કરતાં વધુ પોલીપેપ્ટાઇડ એક કરતાં વધુ પોલીપેપ્ટાઇડ સાંકળ હોય તો તેની પાસે ચતુર્થાંશ માળખું ચતુર્થાંશ માળખું પણ હોય છે.

વ્યક્તિગત

પોલિપેપ્ટાઇડ સાંકળો જે રીતે દાખલ થાય છે તે રીતે વ્યક્તિગત પોલિપેપ્ટાઇડ સાંકળો ગોઠવવામાં આવે છે પોલીપેપ્ટાઇડ સાંકળો એક બીજાના સંદર્ભમાં ગોઠવવામાં આવે છે

તેથી અમે પ્રાથમિક રચના વિશે વાત કરી છે પ્રોટીનનું પ્રાથમિક માળખું

એ સાંકળમાં એમિનો એસિડનો ક્રમ અને ડાયસલ્ફાઇડનું સ્થાન છે.

બ્રિજ સેકન્ડરી સ્ટ્રક્ચર એ પ્રોટીન બેકબોનના સેગમેન્ટ દ્વારા ધારણ કરાયેલ નિયમિત કન્ફોર્મેશન છે

જ્યારે તે ફોલ્ડ થાય છે અને તૃતીય માળખું

એ સમગ્ર પ્રોટીનનું ત્રિ-પરિમાણીય માળખું છે જ્યારે ક્વાર્ટરરી સ્ટ્રક્ચરમાં ક્વાર્ટરરી

તમે અલગ પોલિપેપ્ટાઇડ પેપને જાણો છો જો પ્રોટીન પાસે હોય તો તમે એક કરતાં વધુ જાણો છો પોલિપેપ્ટ

ક્વાર્ટરરી સ્ટ્રક્ચરમાં α હેલિક્સ કેવી રીતે પોલિપેપ્ટાઇડ સાંકળો ઇન્ટરના સંદર્ભમાં ગોઠવવામાં આવે છે તે

ચતુર્થાંશ માળખું છે અમે આ તમામ રચનાઓ વિશે વિગતવાર ચર્ચા કરીશું આહ આગળના વર્ગમાં

ધ્યાન આપવા બદલ તમારો ખૂબ ખૂબ આભાર હું અહીં જ રોકીશ