హలో ప్రతి ఒక్కరికీ
, ఈరోజు ఉపన్యాసం యొక్క ప్రధాన కోర్సుకు వెళ్లే
ముందు బయోమాలిక్యూల్స్‌పై ఉపన్యాసాల శ్రేణిలో మీ అందరినీ నేను స్వాగతిస్తున్నాను.

కిలియాని సంశ్లేషణ ఆపై మేము గొలుసులను కుదించడం గురించి కూడా చర్చించాము,
ఇది మొత్తం క్షీణత ద్వారా జరుగుతుంది, మేము డైసాకరైడ్‌ల గురించి కూడా మాట్లాడాము
మరియు నిర్మాణం పాలీశాకరైడ్‌లు మరియు స్ట్రక్చర్ ఆఫ్ మరియు
మీకు తెలిసిన పిండి పదార్థాల గురించి ప్రత్యేక సూచనతో కూడా చర్చించాము.

ఈరోజు మీకు తెలిసిన కార్బోహైడ్రేట్‌లకు సంబంధించిన కొన్ని సమస్యలు మీకు తెలుసా మేము మరొక బయో
మాలిక్యూల్ అమినో యాసిడ్ ఆఫ్ ని ప్రారంభిస్తాము,
కాబట్టి మేము ఈ రోజు ఉపన్యాసంలో అమైనో ఆమ్లాలు మరియు ప్రోటీన్ల గురించి మాట్లాడుతాము, అమినో ఆమ్లాలు
అమైనో ఆమ్లాలు
అంటే ఏమిటి అని నిర్వచిద్దాం.

ఆమ్లాలు అమైనో ఆమ్లం అమైనో ఆమ్లం కార్బాక్సిలిక్ ఆమ్లం , ఇది ప్రోటోనేటెడ్ అమైనో సమూహంతో ప్రోటోనేటెడ్
అమైనో సమూహంతో ఉంటుంది ఇ ఆల్ఫా ఆల్ఫా కార్బన్ కాబట్టి అమైనో ఆమ్లం మరియు అమైనో ఆమ్లం
అనేది ఆల్ఫా కార్బన్ వద్ద అమైనో సమూహంతో కూడిన కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌ని ఎలా నిర్వచించాలి అంటే
అమైన్ గ్రూప్ అనేది ప్రాథమిక స్వభావం అని మరియు కార్బాక్సిలిక్ అనేది యాసిడ్ గ్రూప్ నిజానికి కార్బాక్సిలిక్
సమూహం
ఒక యాసిడ్ గ్రూప్ అని మనకు తెలుసు.
కాబట్టి అమైనో ఆమ్లాలు చాలా ప్రత్యేకమైనవి ఇక్కడ ప్రకృతి ఒకే ఫ్రేమ్‌వర్క్‌లో బేస్ మరియు యాసిడ్‌లను
ఒకచోట చేర్చింది మరియు ముఖ్యంగా అమైనో ఆమ్లం విషయంలో ఈ బేస్ గ్రూప్
కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌కి ఆల్ఫా యాడ్ కాబట్టి ఇది చాలా ఆసక్తికరంగా మారుతుంది కాబట్టి ఇప్పుడు మీకు తెలిసిన
వాటిని చూద్దాం
ప్రకృతి ఈ రెండింటినీ ఎలా తీసుకురాగలదు మీకు తెలిసిన అదే స్కాఫోల్డ్‌లోకి మేము దాని
కెమిస్ట్రీ మరియు ఆఫ్ దాని నిర్మాణం గురించి నేర్చుకుంటాము మరియు జీవ వ్యవస్థలో ముఖ్యమైనవి ఎలా
ఉంటాయి కాబట్టి
నేను నేను పేర్కొన్న విధంగా అమైనో ఆమ్లం యొక్క నిర్మాణాన్ని వ్రాయనివ్వండి అమైన్ ప్రోటోనేటెడ్ అమైన్
ఆల్ఫా స్థానం వద్ద సమూహాన్ని రూపొందించండి
కాబట్టి ముందుగా నేను కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ సమూహాన్ని గీస్తాను మరియు ఆల్ఫా స్థానం వద్ద నేను
ఇక్కడ ప్రోటోనేటెడ్ అమైన్ సమూహాన్ని గీస్తున్నాను ఇది మీకు తెలిసిన జన్యువు యొక్క నిర్మాణం
అమైనో ఆమ్లం యొక్క రాల్ స్ట్రక్చర్ ఆల్ఫా పొజిషన్‌లో ఒక ప్రోటోనేటెడ్ అమైన్ గ్రూప్
మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ గ్రూప్‌ని కలిగి ఉన్నాము మరియు అదే పరంజా నిర్మాణం ఆధారంగా మేము
ఈ అమైనో ఆమ్లాన్ని అనేక ఉప సమూహంలో వర్గీకరించగలము మరియు మొదటిది
అలిఫాటిక్ సైడ్ చైన్‌లో వైవిధ్యం ఉన్న అలిఫాటిక్ సైడ్ చైన్ మీకు తెలుసా,
కాబట్టి అలిఫాటిక్ సైడ్ చైన్‌లో నేను మొదట అలిఫాటిక్ సైడ్ చైన్ అమినో యాసిడ్ అని పేరు పెడతాను ఇక్కడ
మెయిన్ కోర్ ఒకేలా ఉంటుంది, అయితే
సైడ్ చైన్ భిన్నంగా ఉంటుంది కాబట్టి మెయిన్ కోర్ అదే కార్బాక్సిలిక్
గ్రూప్ మరియు ప్రోటోనేటెడ్ ఇది ఆల్ఫా స్థానంలో ఉంది,
ఇది ప్రత్యామ్నాయంలో హైడ్రోజన్‌ను కలిగి ఉంటుంది మరియు ఈ అమైనో ఆమ్లాన్ని గ్లైసిన్ గ్లైసిన్ అని పిలుస్తారు,
మరొకటి మిథైల్ ప్రత్యామ్నాయం మరియు మిథైల్ ప్రత్యామ్నాయం ఉంటుంది
ఈ అమైనో ఆమ్లాన్ని ఎలానైన్ ఎలానైన్ అని పిలుస్తారు, మరొక ఉదాహరణ నేను ఆల్ఫా స్థానంలో ఉన్నాను
ఐసోప్రొపైల్ ప్రత్యామ్నాయంగా ఉంది మరియు దీనిని వాలైన్ వాలైన్ అని పిలుస్తారు, ఇది ఈ అన్ని
సందర్భాలలో విభిన్నంగా ఉంటుంది ఆల్ఫా పొజిషన్‌కు హైడ్రోజనేటెడ్ ప్రత్యామ్నాయం
ఉంది ఎలలైన్ విషయంలో మాకు cs మూడు ఉన్నాయి మీకు తెలిసిన అలిఫాటిక్ సైజు ఐసోప్రొపైల్
గ్రూప్‌లో వయోలిన్ విషయంలో మేము కలిగి ఉన్నాము మరియు మీకు తెలిసినట్లుగా
హోమో ఐసోప్రొపైల్ గ్రూప్ ఉన్న మరొక అలిఫాటిక్ సైడ్ చైన్ ఉంది.
లూసిన్ లూసిన్ అని పిలుస్తారు మరియు అలిఫాటిక్ సైడ్ చైన్ అమినో యాసిడ్‌కు మరొక ఉదాహరణ , సైడ్ చైన్
కొద్దిగా భిన్నంగా ఉండే ఐసోమర్ ఆఫ్ యు నో హోమో
ఓహో హోమోలోగేటెడ్ ఐసోప్రొపైల్ గ్రూప్ మీకు తెలుసా అని నేను చెప్పగలను
మీకు తెలిసినట్లుగా మీకు తెలిసినట్లుగానే నాలుగు కార్బన్ ఆఫ్ ఆల్కైల్
గ్రూప్ కాబట్టి ఇక్కడ మేము ఆల్కైల్ గ్రూప్‌ని కలిగి ఉన్నాము మరియు ఐసోలూసిన్ విషయంలో ఆల్ఫా
పొజిషన్‌లో మీకు తెలిసిన ఆల్కైల్ గొలుసుపై ఉన్న మిథైల్ సమూహం యొక్క

స్థానం మార్చబడుతోంది, ఇది ఐసోలూసిన్ ఐసోప్రొపైల్ సమూహం
ఇక్కడ ch రెండుతో జతచేయబడింది ఐసోలూసిన్ ఐసోలూసిన్ విషయంలో ఈ మిథైల్ సమూహం యొక్క స్థానం మారుతుందని మీకు తెలుసు కాబట్టి మీరు అమినోతో తెలుసుకునే వాటిని ఇక్కడ చూడవచ్చు గ్లైసిన్
విషయంలో ఆల్ఫా సైజ్ చైన్‌తో కూడిన యాసిడ్‌లో హైడ్రోజన్ ఎలెనిన్ ఉంది, ఇందులో వాలైన్‌లో cs3 ఉంది, ఇది ఐసోప్రొపైల్ గ్రూప్‌ని కలిగి ఉంటుంది మరియు లూసిన్‌లో
మీకు ఐసోప్రొపైల్ ch2 తెలుసు మరియు
ఐసోలూసిన్‌లో ఇది మీకు తెలిసిన ఐసోమర్ ఆఫ్ ఆహ్ ఆల్కైల్ అని మీకు తెలుసు.
ఇప్పుడు ah isoleucine కేస్‌లోని సమూహం
మరొక తరగతి హైడ్రాక్సీ కలిగి ఉన్న అమైనో ఆమ్లం హైడ్రాక్సీ అమైనో ఆమ్లం కలిగిన హైడ్రాక్సిల్‌లో అమైనో ఆమ్లాలను కలిగి ఉంటుంది
మొట్టమొదటి అమైనో ఆమ్లం నిర్మలమైన నిర్మలమైన సెరైన్ ch2oh అని ch2oh అని మీకు తెలిసినట్లుగా ఆల్ఫా స్థానం వద్ద ప్రత్యామ్నాయంగా ఉంటుంది.

సెరైన్ తర్వాత థ్రెయోనిన్ మరొక అణువు థ్రెయోనిన్, ఇక్కడ మళ్లీ హైడ్రాక్సిల్ సమూహం ప్రత్యామ్నాయంలో భాగమవుతుంది, ఈ అన్ని అమైనో ఆమ్లాలలో ఆల్ఫా స్థానం వద్ద ప్రత్యామ్నాయం మాత్రమే మార్చబడడాన్ని మీరు చూడవచ్చు
కాబట్టి ఇది థ్రెయోనిన్ ఇప్పుడు మరొక
తరగతి సల్ఫర్ అమైనో ఆమ్లం సల్ఫర్ కలిగి ఉంటుంది అమైనో ఆమ్లాలు కలిగిన సల్ఫర్ అమైనో ఆమ్లాలను కలిగి ఉంటుంది , ఇది సిస్టీన్ మరియు అమైనో ఆమ్లం కలిగిన సల్ఫర్‌లోని మరొక సభ్యుడు మెథియోనిన్, ఇక్కడ ప్రత్యామ్నాయం
మీకు తెలుసా సల్ఫర్ థియోత్ ప్రాథమికంగా sch two ch two methionine methionine కాబట్టి ఈ రెండూ సిస్టీన్‌లో ఉన్న సల్ఫర్ అని మీకు తెలుసు
ch2 sh thiol అయితే ఇక్కడ థియో ఈథర్
ఆల్ఫా కార్బన్ మెథియోనిన్ వద్ద ప్రత్యామ్నాయంగా ప్రస్తుతం ఆమ్ల అమైనో ఆమ్లాలు ఆమ్ల అమైనో ఆమ్లాలు కాబట్టి అంటే మీకు తెలిసిన దానికంటే అదనంగా కార్బాక్సిలిక్ గ్రూప్ ఉంది
అంటే అమైన్ గ్రూప్ మరియు కార్బాక్సిల్ గ్రూప్ అవసరం కాబట్టి అదనపు కార్బాక్సిలిక్ గ్రూప్ ఉంది కాబట్టి మనం అసిడిక్ అమైనో యాసిడ్ విషయంలో acd అమైనో యాసిడ్ అమినో యాసిడ్ గురించి మాట్లాడుకుందాం నేను ముందుగా గీస్తాను అవసరమైన కోర్ ఆపై ప్రత్యామ్నాయం ఇది నిపుణులైనది లేదా మీకు అస్పార్టిక్ యాసిడ్ ఒక స్పార్టిక్ యాసిడ్ అని మీకు తెలుసు, మరొకటి మీకు లింకా సిఎస్ రెండు సిహెచ్ టూ తెలుసు, ఆపై కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ గ్రూప్ దీనిని గ్లుటామిక్ యాసిడ్ గ్లుటామిక్ యాసిడ్ అంటారు కాబట్టి ఒకరికి లింకర్‌గా ఒక సిహెచ్2 మాత్రమే ఉంటుంది
ఆల్ఫా స్థానం వద్ద కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ మధ్య ఆల్ఫా స్థానం వద్ద ఇది అస్పార్టిక్ యాసిడ్ మరియు గ్లుటామిక్ కేసులు రెండు ch రెండుని లింకర్‌గా కలిగి ఒకటి మరియు రెండు మరియు ca rboxylic సమూహం ఇప్పుడు మరొక తరగతి ఆమ్ల అమైనో ఆమ్లాల అమైడ్‌లు ఆమ్ల అమైనో ఆమ్లాల అమైడ్‌లు కాబట్టి ముందుగా
మేము అస్పార్టిక్ ఆమ్లాలతో ప్రారంభించాము, కాబట్టి మేము మీకు
తెలిసిన అస్పార్టిక్ ఆమ్లాలను ఏర్పరుస్తాము కాబట్టి నాకు అవసరమైన కోర్ని గీయనివ్వండి మరియు ఇది తెలుసు అస్పార్టిక్ యాసిడ్ అస్పార్టిక్ యాసిడ్ అమైడ్ ప్రతి జన్యువు నుండి వచ్చిన ఈ అమైడ్‌ను అస్పర్ జన్యువు అని పిలుస్తారు మరియు అదే విధంగా గ్లుటామిక్ యాసిడ్ కోసం ఒక గ్లుటామైన్ గ్లుటామైన్ గ్లుటామిక్ యాసిడ్ నుండి తీసుకోబడింది, ఇది ఇప్పుడు ప్రాథమిక అమైనో ఆమ్లాలు, మరొక
తరగతి బేసిక్ అమైనో ఆమ్లాలు మనకు ఆమ్లంగా ఉంటాయి అమైనో ఆమ్లం ఇప్పుడు ప్రాథమిక అమైనో ఆమ్లం ప్రాథమిక అమైనో ఆమ్లాలు ప్రాథమిక అమైనో ఆమ్లాలు sd అమైనో
ఆమ్లం విషయంలో మనకు అదనపు యాసిడ్ సమూహం ఉంది ప్రాథమిక అమైనో ఆమ్లం విషయంలో కూడా మేము మీకు తెలిసిన మరొక అదనపు ప్రాథమిక సమూహాన్ని కలిగి ఉండాలి మరియు మొదటి ఉదాహరణ లైసిన్ అంటే మీలాంటిది నాలుగు కార్బన్ లింకర్ మరియు అమ్మోనియం రూపంలో ఉన్న అమైన్ గ్రూప్‌ను లైసిన్ అని పిలుస్తారు ఇది అర్జినైన్ అర్జినైన్ కాదు కాబట్టి లైసిన్ కేస్ ఆల్ఫా పొజిషన్‌లో మీకు తెలిసిన ఆల్కైల్ బేసిక్ గ్రూప్‌ను
కలిగి ఉంటుంది, అయితే అర్జినైన్ గ్రూప్‌లో ఆల్కైల్ గ్వానిడైన్ ప్రత్యామ్నాయంగా ఉంటుంది, రెండూ కూడా ప్రాథమిక స్వభావం కలిగి ఉంటాయి, ఈ రెండూ మీకు తెలిసినవే.
ప్రాథమిక అమైనో ఆమ్లం గురించి ఇప్పుడు నేను మాట్లాడతాను
బెంజీన్ రింగ్‌తో కూడిన అమైనో ఆమ్లాల మధ్య సాధారణంగా బెంజీన్ రింగ్ అమైనో ఆమ్లాలు ఉంటాయి ఫినైల్ ఎలా నైన్ ఫలానిన్ మరొక ఉదాహరణ టైరోసిన్ కాబట్టి తేడా ఏమిటి టైరోసిన్ ఫాలెనోలిన్ టైరోసిన్ ఇప్పుడు హెటెరోసైక్లిక్ అమైనో
ఆమ్లాలు హెటెరోసైక్లిక్ అమైనో ఆమ్లాలు హెటెరోసైక్లిక్ అమైనో ఆమ్లాలు పేరులోనే
ఇది ప్రధాన కోర్ కంటే హెటెరోసైకిల్ కోర్ ఎక్కువగా ఉంటుందని మీకు తెలుసు కాబట్టి హెటెరోసైక్లిక్ ఆమ్లం ఇది

ప్రోలిన్, ఇది ఏర్పడే
హెటెరోసైక్లిక్ కోర్ ప్రోలైన్, ఇది మరొక ఉదాహరణ హిస్టిడిన్ క్షమించండి.
హిస్టిడిన్ దాని పరంజాలో తక్షణ జోల్ కోర్ని కలిగి ఉంది కాబట్టి ఇది హిస్టిడిన్ హిస్టిడిన్ మరొక అణువు ట్రిప్టోఫాన్ , దాని కోర్‌లో ఇండోల్ మిథైలీన్ డోర్ ఉంటుంది కాబట్టి ఇది ట్రిప్టోఫాన్ క్రిప్టో ఫండ్ ట్రైపో ఫండ్ కాబట్టి నేను మీకు తెలిసిన అహ్ అమైనో ఆమ్లాలన్నింటినీ పునరావృతం చేస్తాను.

మీరు ఎలా ఉందో తెలుసుకోవచ్చని నేను అర్థం చేసుకున్నాను,
అలీఫాటిక్ వైపు గొలుసు మొదలవుతుంది,
గ్లైసిన్ ఎనిలాన్ వాలెన్లో మరియు ఆల్ఫా స్థానంలో అది హైడ్రోజన్ ch3 మరియు ఐసోప్రోపిల్ గ్రూప్ను కలిగి ఉన్నాయని నేను తెలుసుకున్నాను Leucine మరియు ఐసోడ్యూసిన్ లో లూసిన్ మరియు ఐసోడ్యూసిన్ ఇది
ఐసోలోసిన్లోని ఇతర స్థానానికి చెందిన ఇతర కార్బన్ను భర్తీ
చేసింది సెరైన్ తర్వాత థ్రెయోనిన్ మీకు తెలిసినట్లుగా మేము కలిగి ఉన్నాము cs త్రీ చో థియోనిన్ మీకు తెలిసినట్లుగా ఆమె ch3s ch2chతో తోడను కలిగి ఉంటుంది, ఆపై అమైనో ఆమ్లాలు పనిచేస్తాయి.

అస్పార్టిక్ యాసిడ్ యొక్క అమైడ్ అమైడ్ అస్పార్టిక్ యాసిడ్ను ఆస్పరాజైన్ అని పిలుస్తారు,
ఇక్కడ అది ప్రతికూలంగా మారుతుంది మరియు అదే విధంగా గ్లూటామిక్ యాసిడ్‌లకు ఇది మీకు
తెలిసిన ch రెండు cs రెండు conh రెండు గ్లుటామిన్ తర్వాత ప్రాథమిక అమైనో ఆమ్లం ఆల్ఫా స్థానంలో
ప్రత్యామ్నాయంగా ఆల్కైల్ అమైన్ సమూహం వలె ఉంటుంది
ఇక్కడ మీరు నాలుగు కార్బన్ nh2 సమూహం లైసిన్ విషయంలో ప్రత్యామ్నాయ సంబంధిత అమ్మోనియం సమూహమని చూడవచ్చు,
ఇక్కడ అర్జినైన్ ch2 ch2ch2 గ్వానిడిన్
సమూహంలో ఆల్ఫా స్థానంలో ప్రత్యామ్నాయంగా ఆపై బెంజీన్ రింగ్‌తో ఫిన్ అమైనో ఆమ్లం మరియు
అవి మీకు తెలిసినవే.
ఆహ్ ఫినైల్ గ్రూప్‌లో మనం పెనిలాలనైన్‌గా మారే ఎలనైన్‌ని ఉంచినట్లయితే మరియు
టైరోసిన్ గురించి మీకు తెలిసినట్లయితే, మనకు ch2 ఫినైల్ ఓహ్ IG సబ్‌స్టి ఉంటుంది ట్యూయెంట్ మరియు
చివరిది
హెటెరోసైక్లిక్ అమైనో యాసిడ్, ఇక్కడ ప్రోలిన్ విషయంలో సైక్లిక్ అని మేము చూశాము అది
సైకిల్ పైరోలిడిన్ సైకిల్ పైరోడిన్ రింగ్ రూపంలో ఉంటుంది, అందుకే
దీనిని ప్రోలిన్ ఆహ్ మరియు ఆహ్ అని పిలుస్తారు మరొకటి ch2 ఇమిడాజోల్ సమూహం, దీనిని హిస్టిడిన్ అని పిలుస్తారు
మరియు చివరిది ట్రిప్టోఫాన్ ఇక్కడ ch2 ఇండోల్ అవసరమైన ఫ్రేమ్‌వర్క్‌లో ప్రత్యామ్నాయంగా ఉంటుంది,
వీటన్నింటిని పరిశీలించిన తర్వాత , మీకు తెలిసిన వివిధ అమైనో ఆమ్లాల నిర్మాణాలు మీకు తెలుసు.
బయో మాలిక్యూల్‌లో చక్కెరల కాన్ఫిగరేషన్
గురించి మేము ఇప్పటికే చర్చించామని మీకు తెలిసిన అమైనో ఆమ్లాల కాన్ఫిగరేషన్ గురించి
మాట్లాడాలనుకుంటున్నాను
కాబట్టి ఇక్కడ నేను అమైనో
ఆమ్లాల అమినో యాసిడ్ కాన్ఫిగరేషన్ కాన్ఫిగరేషన్ గురించి మళ్లీ చర్చించాలనుకుంటున్నాను కాబట్టి ముందుగా నేను పోల్చాలనుకుంటున్నాను ah షుగర్స్ ah d glyceraldehyde మరియు
l-glyceraldehyde విషయంలో చూశాను కాబట్టి నేను ఇక్కడ d glyceraldehyde మరియు l glyceraldehyde అని వ్రాయాలనుకుంటున్నాను కాబట్టి ఇది d glycerol dihyde మరియు ll gl yceraldehyde కాబట్టి d హైడ్రాక్సిల్‌లో మేము
ఇప్పటికే చర్చించినట్లుగా, d హైడ్రాక్సిల్ సమూహంలో కుడి వైపున మిగిలి ఉంటుంది, అయితే
l ah ఇది ఎడమ వైపున మిగిలి ఉంటే మీరు ఇక్కడ d లో కుడి వైపున
మరియు లోపలికి చూడవచ్చు.
అది ఎడమ వైపు సరే ఇప్పుడు అదే విధంగా నేను ఇష్టపడతాను
నేను d అమైనో ఆమ్లం d అమైనో ఆమ్లం మరియు l అమైనో ఆమ్లం యొక్క నిర్మాణాన్ని వ్రాస్తాను,
నేను అమ్మోనియం సమూహం nsని ఉంచిన d అమైనో ఆమ్లం విషయంలో మీరు ఇప్పుడు చూడవచ్చు.
మూడు ప్లస్
కుడి వైపున మరియు l అమైనో ఆమ్లం విషయంలో ఇది మీకు తెలిసిన
d glyceraldehyde మరియు l glyceraldehyde తో పోలి ఉంటుంది కాబట్టి ఇది d అమైనో ఆమ్లం d అమైనో
ఆమ్లం మరియు ఇది l అమైనో ఆమ్లం సరే ఇప్పుడు నేను ఒక విషయాన్ని నొక్కి చెప్పాలనుకుంటున్నాను
ఇక్కడ మోనోశాకరైడ్‌ల మాదిరిగా కాకుండా మోనోశాకరైడ్
డి ఐసోమర్ ప్రకృతిలో లభించే మోనోశాకరైడ్ మరియు ప్రకృతిలో లభించే చాలా అమైనో ఆమ్లం

Prutor@IITK

1 కాన్ఫిగరేషన్ 1 కాన్ఫిగరేషన్‌లో అత్యంత అమైనో ఆమ్లం ఉంది, ఎందుకు ఈ చక్కెరలు మరియు ఎల్ అమైనో ఆమ్లం
ఇది మళ్లీ ఒక చాలా మీరు కె ఇప్పుడు రసాయన శాస్త్రవేత్త ముందు ప్రశ్న ఆహ్ ని ఇంటర్వ్యూ చేస్తున్నాము, అయితే ప్రకృతి చాలా నిర్దిష్టమైనదని మాకు తెలుసు,
అమినో యాసిడ్‌ను ప్రాధాన్యతతో సంశ్లేషణ చేయడానికి ఎంచుకోవడానికి కొన్ని కారణాలు ఉన్నాయని
మీకు తెలుసు, అయితే షుగర్ విషయానికి వస్తే అది ఆహ్ అని మీకు తెలుసు
మీకు తెలిసినట్లుగా ఎంపిక చేయబడింది, ఉమ్ షుగర్‌లు మీకు తెలుసు కాబట్టి ఓహ్, ఇది మీకు తెలుసా, ఇది ఇప్పటికీ మీకు
తెలుసు, పరిష్కరించాల్సిన ముఖ్యమైన ప్రశ్న ఇప్పుడు మేము
అమినో యాసిడ్‌ల యాసిడ్ ఆధారిత లక్షణాల గురించి మాట్లాడుతాము.

అమైనో యాసిడ్‌లో నేను మొదట్లో పేర్కొన్న ఆమ్లం మనకు కార్బాక్సిలిక్ సమూహం ఉంది మరియు మాకు ప్రాథమిక అమినో గ్రూప్ ఉంది ఈ రెండు గ్రూపులు మరియు కార్బాక్సిలిక్ గ్రూప్
కెమిస్ట్రీ మరియు అమైన్ గ్రూప్ కెమిస్ట్రీ పూర్తిగా 180 నుండి ఒకదానికొకటి మీకు తెలిసినవి అని మనందరికీ తెలుసు ఆధారం మరొకటి యాసిడ్
మరియు ఇది ఎలా చాలా చాలా ఆసక్తికరంగా మారుతుంది ఈ రెండు సమూహాలు
ఒకే అణువులో ఉన్నట్లయితే ఆ అణువు ఎలా ఉంటుందో మీకు తెలుసు కాబట్టి ఆహ్ మీకు
తెలుసా యాసిడ్ బా అమైనో ఆమ్లం యొక్క sic లక్షణాలు కాబట్టి మనకు తెలిసినట్లుగా, యాసిడ్ సమక్షంలో బేస్ చాలా త్వరగా
ప్రోటోనేట్ అవుతుంది మరియు అదే సమయంలో యాసిడ్ బేస్ సమక్షంలో ప్రోటాన్‌ను కోల్పోతుంది
మరియు ఇది మీకు తెలిసిన ఆహ్ సంబంధిత ఆహ్ కౌంటర్‌ను ఏర్పరుస్తుంది.

అదే విధంగా బేస్ కౌంటర్ యాసిడ్‌ను ఏర్పరుస్తుంది కాబట్టి ప్రతి అమైనో ఆమ్లం కార్బాక్సిల్ సమూహం మరియు అమైనో సమూహాన్ని కలిగి ఉంటుంది మరియు నేను మీకు చెప్పినట్లు బేస్ బిల్లులో ప్రోటాన్‌ని కలిగి ఉంటుంది, అయితే
ఆమ్లం ప్రోటాన్‌ను కోల్పోవడాన్ని ఇష్టపడుతుంది.
అమైన్ సమూహం
అమ్మోనియం అయాన్ రూపంలో ఉండటానికి ఇష్టపడుతుంది, అయితే కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ సమూహం
కార్బాక్సిలేట్ రూపంలో ఉండటానికి ఇష్టపడుతుంది, అయితే ఇది దానితో సులభంగా సమతౌల్యం చేయగలదు
, ఇక్కడ అమ్మోనియం అమైన్ రూపంలో మరియు
కార్బాక్సిలిక్‌గా ఉండే ఇతర సంస్థ మీకు తెలుసు.
యాసిడ్ అనేది కార్బాక్సిలేట్ రూపం అని మీకు తెలిసిన ఇతర అవకాశం
కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ యాసిడ్ రూపంలో ఉంటుంది మరియు అమైన్ ఇప్పుడు అమ్మోనియం రూపంలో ఉంటుంది, అమ్మోనియం రూపంలో అమీన్
మరియు కార్బాక్సిలిక్ ఎసి కార్బాక్సిలేట్ ఫారమ్‌లోని id లో సమ్మేళనంపై మొత్తం ఛార్జ్ సున్నాగా ఉంటుంది
అది ఒక ధనాత్మక చార్జ్ మరియు ఒక నెగటివ్ ఛార్జ్ మరియు మీరు ఒక ధన
ఛార్జ్ మరియు ఒక నెగటివ్ ఛార్జ్ రెండింటినీ కలిపితే అది మొత్తం సున్నా అవుతుంది, అయితే దాని లోపల సున్నా ఛార్జ్ ఉంటుంది
అణువణువూ దానికే ఛార్జీలు రెండూ ఉంటాయి మరియు
అందుకే దీనిని జ్విటర్ అయాన్ డ్యూటెరాన్ అని పిలుస్తారు మరియు ఈ
జుటెరాన్ తటస్థ ph న్యూట్రల్ ph వద్ద సాధ్యమవుతుంది అంటే ఆమ్లం లేదా ప్రాథమికమైనది కాదు మరియు
అందుకే నేను ఇక్కడ వ్రాస్తున్నాను ph
సెవెన్ జుటెరాన్ సంస్థ ph వద్ద అందుబాటులో ఉంది ఏడు అయితే మీరు ph 12ని కలిగి ఉన్నట్లయితే, మీకు తెలిసిన ఉమ్ బేసిక్ వైపుకు వెళితే,
అక్కడ ఈ అమ్మోనియం అయాన్ దాని హెచ్ ప్లస్‌ని తీసివేసి
, అమైన్ రూపంలోనే ఉండటానికి ప్రయత్నిస్తుందని మేము చూస్తాము, కాబట్టి అమైన్ మరియు ఈ కార్బాక్సిలేట్ రూపంలో ph వద్ద ఉంటుంది పన్నెండు మరియు అదే విధంగా మనం
ఆమ్ల పక్షం వైపు వెళితే ph జీరో వివిధ డిక్ సైడ్ అని అర్థం
కాబట్టి ఇది గుర్తుంచుకోవడం చాలా ముఖ్యం మీకు తెలిసిన వాటిలో అమైనో ఆమ్లం ఉండవచ్చని
ఈ రెండూ సాధ్యమే, ఈ రెండూ సాధ్యమే ద్రావణం యొక్క ph ఆధారంగా ph ఆధారంగా నిర్మాణాలు
మీకు తెలుసు మీకు తెలిసిన డ్యూటెరోనిక్ రూపంలో ఉండటానికి ప్రయత్నిస్తుంది
అమీన్ అమ్మోనియం రూపంలో ఉంటుంది మరియు కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ సమూహం కార్బాక్సిలేట్ రూపంలో ఉంటుంది, అయితే
ఆమ్ల వైపు ph 0 అయినప్పుడు అమైన్ అమ్మోనియంగా మారుతుంది మరియు కార్బాక్సిలేట్

కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్‌గా మారుస్తుంది, అయితే ప్రాథమిక వైపు మీరు ఏమి చేస్తారు అమ్మోనియం దాని ప్రోటాన్‌ను విడుదల చేస్తుందని తెలుసుకోండి
మరియు ఆహ్, ఇది మీకు తెలిసిన అమైన్‌ను ఏర్పరుస్తుంది మరియు కార్బాక్సిలేట్
ప్రాథమిక వైపున అలాగే ఉంటుంది కాబట్టి ఇవి మీకు తెలిసినవి ఆహ్ స్ట్రక్చర్‌లు పరిష్కారం యొక్క ph ఆధారంగా అయితే ఇది వైపు గొలుసు ఏ అయనీకరణం చేయగల హైడ్రోజన్‌లను కలిగి ఉండదు, ఐరన్ చేయదగిన హైడ్రోజన్ అంటే అది మీకు అలిఫాటిక్ ప్రత్యామ్నాయాన్ని కలిగి ఉంటే, అది బాగానే ఉంటుంది, కానీ అది అయనీకరణం చేయగలిగిన ఆహ్‌ని కలిగి ఉంటే మీకు హైడ్రోజన్ a అని తెలుసు.
ఇది కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ గ్రూప్‌ని కలిగి ఉందో లేదో మీకు తెలుసు
ఆ నిర్మాణాలు
ఆహ్ ఇతర నిర్మాణాలు కూడా సాధ్యమే కాబట్టి నేను హిస్టిడిన్ హిస్టిడిన్‌కి ఉదాహరణగా పరీక్ష చేయాలనుకుంటున్నాను,
ఇక్కడ ఆల్ఫా పొజిషన్‌లో ప్రత్యామ్నాయంగా తక్షణ ఆయిల్ మిథైల్ గ్రూప్ మిథైలీన్ గ్రూప్ ఉందని మాకు తెలుసు కాబట్టి నన్ను మెయిన్ కోర్ గీయనివ్వండి.
imidazole గుంపు నేను ఇక్కడ గీస్తున్నాను కాబట్టి ఇది హిస్టిడిన్ ఇప్పుడు ఈ హిస్టిడిన్‌లో అయోనైజబుల్ అయ్యో మీకు తెలుసు హైడ్రోజన్‌లు మరియు ఉపయోగించగల హైడ్రోజన్‌లు అంటే మీకు ఈ అమైన్ అయోనైజ్ చేయబడుతుందని మీకు తెలుసు సరే ఆహ్ కాబట్టి దీని కోసం ph వివిధ నిర్మాణం ఆధారంగా ఇది సాధ్యమవుతుంది కాబట్టి హిస్టిడిన్ సరే ఇది ps4 ps4 వద్ద సాధ్యమవుతుంది మరియు మాకు ఈ అమ్మోనియం సమూహం ఉంది మరియు మీకు తెలుసు
కార్బాక్సిలేట్ సమూహం సరే మరియు ఇక్కడ
మనం ఎక్కువ ఆమ్లం ఉన్న పక్షంలో కార్బాక్సిల్ కంటే ఎక్కువ ఆమ్లం ఉన్న పక్షంలో ph4 వద్ద ప్రోటోనేట్ అవుతుంది.
తిన్న సమూహం కూడా ప్రోటోనేట్ అవుతుంది కాబట్టి ఇది ph జీరో ఎక్కువ ఆమ్లం వైపు అవుతుంది ఇప్పుడు నేను తటస్థ ah ph ph ఎనిమిది వైపు వెళ్తాను
, ఆ సందర్భంలో ఈ ప్రోటాన్ అక్కడ ఉండదు, ఇది తటస్థ వైపు మీకు తెలుసు అని నేను మీకు చెప్పినట్లు ఇది ph ఎనిమిదికి అవుతుంది
మరియు ఆఖరిది చాలా ప్రాథమికమైన ph చాలా ప్రాథమికమైన ph కాబట్టి ph పన్నెండు ఇస్త్రీ చేయదగినవి మీకు తెలిసిన ప్రోటాన్
ప్రాథమికంగా తీసివేయబడింది, కాబట్టి ఇది కార్బాక్సిలేట్ రూపంలో మాత్రమే మీరు చూడగలరు ఆహ్ అయితే ph ఎనిమిది ఈ రీమాన్ జియోటెరానిక్‌లో మిగిలి ఉంది రూపం మరియు మేము కొద్దిగా ఆమ్లంగా మారితే అప్పుడు మీకు తెలిసిన అయనీకరణం చేయగల ah ప్రోటాన్ ఆహ్ శక్తిని పొందుతుంది, ఆపై మళ్లీ ఇమెడస్ వెల్డింగ్ ah యొక్క ప్రాథమిక నైట్రోజన్
ప్రోటోనేట్ అవుతుంది మరియు p వద్ద ఆమ్ల వైపు అధిక ఆమ్లం వైపు ఆహ్ ఏమి జరుగుతుంది
అని మీకు తెలిసినదంతా మీకు తెలుసు నా ఉద్దేశ్యం కార్బాక్సిలేట్ ప్రోటోనేట్ అవుతుంది మరియు రెండు అమైన్‌లు ప్రోటోనేట్ అవుతాయి
కాబట్టి ph ఆధారంగా మీకు తెలిసినది అదే అణువు ఇప్పుడు మీకు తెలిసిన విభిన్న నిర్మాణాలకు వెళ్లవచ్చు నేను ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్ ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్ గురించి మాట్లాడతాను ah ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్ అంటే ఏమిటి ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్ అమైనో ఆమ్లం యొక్క ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్ అమైనో ఆమ్లం యొక్క ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్ అంటే దానికి
నికర ఛార్జ్ లేని ph అంటే దానికి నికర ఛార్జ్ ఉండదు hr అంటే అది భూఉష్ణ
రూపంలో మరో మాటలో చెప్పాలంటే, అమైనో ఆమ్లంపై ధనాత్మక చార్జ్ మొత్తం ధనాత్మక చార్జ్ మొత్తం ఋణ చార్జ్ మొత్తాన్ని నెగటివ్ చార్జ్ నెగటివ్ ఛార్జ్ మొత్తాన్ని సరిగ్గా బ్యాలెన్స్ చేస్తుంది
కాబట్టి pi phకి సమానం
నికర ఛార్జ్ లేని దానిలో నికర ఛార్జ్ లేదు నికర ఛార్జ్ కాదు ఇప్పుడు
అమైనో ఆమ్లం యొక్క పైని నిర్ణయించడం ద్వారా మనం అమైనో ఆమ్లం యొక్క పైని ఎలా గుర్తించగలం అని నిర్ధారిద్దాం
ah నేను అమైనో యొక్క ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్ అని నిర్వచించినట్లుగా
యాసిడ్ అనేది నికర ఛార్జ్ లేని p అయనీకరణం చేయదగిన సైడ్ చైన్ అయనీకరణం చేయదగిన సైడ్ చైన్ లేకుండా అవశేషాలను నిర్వహించడం యొక్క పై పైని నిర్ణయించడం, అయోనైజబుల్ సైడ్ చైన్ లేకుండా అమైనో ఆమ్లం
యొక్క పైని నిర్ణయించడం, కార్బాక్సిలిక్ యాసిడ్ pk కోసం ఈ రెండు ఫంక్షనల్ గ్రూప్‌ల కోసం ఎలానిన్ cs త్రీ ch కాబట్టి pk నిర్మాణాన్ని వ్రాయనివ్వండి.
రెండు పాయింట్ మూడు నాలుగు మరియు ఈ అమ్మోనియం సమూహానికి pk తొమ్మిది పాయింట్లు ఆరు తొమ్మిది అని మనం ఎలా
మూల్యాంకనం చేయవచ్చు pipi ఈజ్ ఈక్వల్ pi ఈ రెండు p

Tutor@IITK

kapka వన్ మరియు pk రెండు సమ్మేషన్‌కు సమానం రెండు రెండు పాయింట్లు కాబట్టి రెండు పాయింట్ మూడు నాలుగు ప్లస్
తొమ్మిది పాయింట్ ఆరు తొమ్మిదిని రెండుతో భాగించగా పన్నెండు పాయింట్ల సున్నా మూడు
భాగించబడి రెండుతో సమానం ఆరు పాయింట్ సున్నా రెండు ఆరు పాయింట్ సున్నా రెండు మీకు తెలిసిన పై
ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్ మీకు తెలుసా ఆహ్ ఈ ఎలానిన్ అమినో యాసిడ్ ఇప్పుడు మేము ఒక పైని నిర్ణయిస్తాము
అయోనైజబుల్ సైడ్ చెయిన్‌తో కూడిన అమైనో ఆమ్లం , అయనీకరణం చేయగల సైడ్ చైన్ అయోనైజ్ విజిబుల్ సైడ్ చైన్‌తో అమైనో ఆమ్లం యొక్క viని నిర్ణయించడం, మీకు తెలిసిన అమైన్ గ్రూప్ వంటి లైసిన్‌ని నేను ఇక్కడ ఉదాహరణగా
తీసుకుంటాను ప్రాథమిక అమైనో ఆమ్లం కాబట్టి నేను దాని నిర్మాణాన్ని ఒకటి రెండు మూడు నాలుగు వ్రాసి, ఆపై అమీన్ ఆల్ రైట్ అని వ్రాస్తాను కాబట్టి
కార్బాక్సిలిక్ గ్రూప్ టూ పాయింట్
వన్ ఎనిమిది కోసం మొత్తం ఫంక్షనల్ గ్రూప్ pk యొక్క pkని తెలియజేయండి, ఆపై అమ్మోనియం సమూహం pk ఎనిమిది పాయింట్ తొమ్మిది ఐదు
ఆపై ఫైనల్ సైడ్ చైన్ అమ్మోనియం సమూహం pk పది పాయింట్లు ఏడు
తొమ్మిది ,
ఇది మీకు తెలిసిన కార్బాక్సిలిక్
సమూహం పక్కన ఉన్న ఒకటి మీకు తెలిసిన దానితో పోల్చితే ఇది మరింత ప్రాథమికమైనది అని మీరు చూడవచ్చు
ఇది ప్రాథమిక ప్రత్యామ్నాయాలను కలిగి ఉన్నట్లయితే, మేము దానిని తీసుకుంటాము, కాబట్టి
మీకు తెలిసిన రెండు ప్రాథమిక సమూహం pk కాబట్టి piకి సమానం pi pk 1కి సమానం అంటే ఎనిమిది పాయింట్ నేను వారు రెండు ప్రాథమిక సమూహానికి చెప్పారు pk కాబట్టి ఎనిమిది పాయింట్ తొమ్మిది ఐదు మరియు pk రెండు మీకు తెలిసిన ప్రత్యామ్నాయం కోసం సైడ్ చైన్ బేసిక్ సైడ్ చైన్ అంటే పది పాయింట్లు
ఏడు తొమ్మిదిని రెండుతో భాగించగా పందొమ్మిది పాయింట్ ఏడు నాలుగుని రెండుతో భాగిస్తే తొమ్మిది పాయింట్లు ఎనిమిది ఏడు అంటే నేను మరొక ఉదాహరణ ఆమ్లాల ఉదాహరణ తీసుకుంటాను కాబట్టి నేను
గ్లూ తీసుకుంటాను టామిక్ యాసిడ్ ఇక్కడ గ్లుటామిక్ యాసిడ్ సైడ్ చెయిన్‌లో యాసిడ్ గ్రూపును కలిగి ఉంటుంది
, ఈ సందర్భంలో కార్బాక్సిలిక్ గ్రూప్ pk కోసం pk 2.
19 2.
19 మరియు సైడ్ చైన్ కార్బాక్సిలిక్
గ్రూప్ pk నాలుగు పాయింట్లు రెండు ఐదు నాలుగు పాయింట్ రెండు ఐదు ఇక్కడ ఇది మరింత ఆమ్లంగా ఉంటుంది
ఇది తక్కువగా ఉంటుంది ఆపై అమైన్ సమూహం pk తొమ్మిది పాయింట్లు ఆరు ఏడు తొమ్మిది పాయింట్లు ఆరు ఏడు ఇప్పుడు pi అనేది ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్‌కి సమానం ప్రాథమిక అమైనో ఆమ్లం విషయంలో మేము చూసినట్లుగా
మేము మీకు తెలిసిన అమైన్ సమూహం రెండు ప్రాథమిక సమూహం యొక్క pkని తీసుకున్నాము మరియు అసిడిక్ అమైనో యాసిడ్ విషయంలో ప్రత్యామ్నాయం అమైన్ సమూహం ఆహ్, మేము తీసుకోగలము, మీకు ఆమ్ల సమూహం యొక్క ah pk తెలుసు అని మీకు తెలుసు ah గ్లూటామిక్ యాసిడ్ కాబట్టి మొదట pka ఒకటి రెండు పాయింట్లు ఒక తొమ్మిది ఆపై pk రెండు నాలుగు పాయింట్లు రెండు ఐదుని రెండుతో భాగించగా అది ఆరు పాయింట్లు నాలుగుగా భాగించబడి రెండు మూడు పాయింట్లు రెండు అవుతుంది కాబట్టి
ఇది యాసిడ్ విషయంలో గ్లూటామిక్ యాసిడ్ కేస్ గ్లుటామిక్ యాసిడ్ ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్‌ను లెక్కించేటప్పుడు యాసిడ్ సమూహం యొక్క pkని మనం తీసుకుంటున్నాము
ed ఆపై దానిని రెండుగా భాగిస్తే అది ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్ ఆహ్ అవుతుంది,
అయితే లైసిన్ విషయంలో లైసిన్ విషయంలో మేము బేస్‌లను తీసుకున్నాము ah ఈ అమ్మోనియం
గ్రూప్ pk అలాగే మీకు తెలిసిన సైడ్ చైన్ ఈ అమ్మోనియం గ్రూప్ pk ఈ రెండూ మా వద్ద ఉన్నాయి
మీకు తెలిసిన ah p ఐసోఎలెక్ట్రిక్ పాయింట్‌ని పొందడానికి రెండుతో భాగించబడి ఇప్పుడు నేను ఆహ్ మీకు తెలిసిన పరిచయం
గురించి మాట్లాడతాను ప్రోటీన్ స్ట్రక్చర్‌కి పరిచయం, కాబట్టి ఆహ్, ఆ ప్రోటీన్‌తో తయారైందని
మీకు తెలుసు ఆహ్ గొలుసులు మరియు ఈ పాలీపెప్టైడ్ గొలుసులు పెప్టైడ్
గొలుసులు అమినో యాసిడ్ అమినో యాసిడ్‌తో నిర్మితమయ్యాయని మేము చెప్పగలం మీకు తెలిసిన ప్రాథమిక యూనిట్ మీరు ఆహ్ ప్రోటీన్ అని చెప్పవచ్చు
మరియు ప్రోటీన్ యొక్క నిర్మాణం గురించి తెలుసుకోవడానికి ఈ పెప్టైడ్ ఎలా ఉంటుందో మీకు తెలుసని మేము తెలుసుకోవాలి
గొలుసులు ప్రోటీన్‌లో అమర్చబడి ఉంటాయి మరియు ఈ అమైనో యాసిడ్‌లు ఎలా ఉన్నాయో మీకు తెలుసు ఓహ్ నా ఉద్దేశ్యం
పెప్టైడ్ చైన్‌లో ఉంచబడిందని నేను ఇక్కడ పేర్కొనగలను , ప్రాథమిక మరియు ఈ అమరిక ఆధారంగా అనేక నిర్మాణాలు ఉన్నాయి ప్రాథమిక నిర్మాణం ద్వితీయ నిర్మాణం
మరియు అమైనో ఆమ్లం యొక్క తృతీయ నిర్మాణం మరియు చతుర్భుజి నిర్మాణం మొదటగా మేము మీకు తెలిసిన

ప్రోటీన్ యొక్క ప్రాథమిక నిర్మాణం గురించి మాట్లాడుతాము
కాబట్టి ప్రోటీన్ ప్రోటీన్ యొక్క ప్రాథమిక నిర్మాణం అమైనో ఆమ్లం యొక్క శ్రేణి, అమైనో ఆమ్లాలు అమైనో ఆమ్లాల క్రమం.
గొలుసులోని గొలుసులో మరియు
అన్ని డైసల్ఫైడ్ వంతెనల స్థానం మరియు అన్ని డైసల్ఫైడ్ యొక్క స్థానం అన్ని డై సల్ఫైడ్ వంతెనలు కాబట్టి ప్రాథమిక నిర్మాణం
గొలుసులోని అమైనో ఆమ్లం యొక్క మీకు తెలిసిన క్రమం మరియు ఈ గొలుసులు మీతో ఎలా అనుసంధానించబడి ఉన్నాయి అనే దానితో వ్యవహరిస్తుంది.

డైసల్ఫైడ్ బ్రిడ్జ్‌లను తెలుసుకోండి మరియు మీకు తెలిసిన డైసల్ఫైడ్ బ్రిడ్జ్‌ల లింక్ లొకేషన్ కాదు అన్నింటి లొకేషన్ అప్పుడు సెకండరీ స్ట్రక్చర్ సెకండరీ స్ట్రక్చర్‌లు అనేవి సెకండరీ స్ట్రక్చర్‌లు ప్రొటీన్‌ల వెన్నెముక యొక్క విభాగాల ద్వారా ఊహించిన
క్రమమైన ఆకృతీకరణలు.
మడతలు ఆపై మూడవది తృతీయ నిర్మాణం తృతీయ నిర్మాణం మూడు పరిమాణం al
మొత్తం ప్రోటీన్ యొక్క మొత్తం త్రిమితీయ నిర్మాణం యొక్క త్రిమితీయ నిర్మాణం త్రీ డైమెన్షనల్ టోస్సరీ నిర్మాణం మొత్తం ప్రోటీన్ యొక్క త్రిమితీయ నిర్మాణం ఇప్పుడు ఒక ప్రోటీన్‌లో ఒకటి కంటే ఎక్కువ పాలీపెప్టైడ్ ఒకటి కంటే ఎక్కువ పాలీపెప్టైడ్ గొలుసు ఉంటే అది కూడా క్వాటర్నరీ స్ట్రక్చర్ క్వాటర్నరీ స్ట్రక్చర్‌ను కలిగి ఉంటుంది.
వ్యక్తిగత
పాలీపెప్టైడ్ గొలుసులు ప్రవేశించే విధానం వ్యక్తిగత పాలీపెప్టైడ్ గొలుసులు అమర్చబడి ఉంటాయి పాలీపెప్టైడ్ గొలుసులు ఒకదానికొకటి సంబంధించి అమర్చబడి ఉంటాయి కాబట్టి మేము ప్రాథమిక నిర్మాణం గురించి మాట్లాడాము ప్రోటీన్ యొక్క ప్రాథమిక నిర్మాణం గొలుసులోని
అమైనో ఆమ్లాల క్రమం మరియు డైసల్ఫైడ్ స్థానం.

బ్రిడ్జ్‌ల సెకండరీ స్ట్రక్చర్ అనేది ప్రొటీన్‌ల వెన్నెముక యొక్క సెగ్మెంట్ ద్వారా క్రమబద్ధంగా భావించబడుతుంది
, అది మడత పెట్టినప్పుడు మరియు తృతీయ నిర్మాణం అనేది
మొత్తం ప్రోటీన్ యొక్క త్రిమితీయ నిర్మాణం అయితే క్వాటర్నరీ స్ట్రక్చర్‌లో క్వాటర్నరీ
మీకు విభిన్నమైన పాలీపెప్టైడ్ పెప్ తెలుసు, ఒక ప్రోటీన్ మీకు ఒకటి కంటే ఎక్కువ తెలిస్తే పాలీపెప్ట్
పాలీపెప్టైడ్ చైన్‌లు ఇంటర్‌కి సంబంధించి ఎలా అమర్చబడి ఉంటాయి అనేది క్వాటర్నరీ స్ట్రక్చర్‌లోని ide చైన్‌లు అంటే
క్వాటర్నరీ స్ట్రక్చర్‌ని మేము ఈ అన్ని నిర్మాణాల గురించి వివరంగా తదుపరి క్లాస్‌లో చర్చిస్తాము ఆహ్
శ్రద్ధకు చాలా ధన్యవాదాలు నేను మీతో ఆపేస్తాను

Pruto@IITK