அனைவருக்கும் வணக்கம், ஆ பயோ ஆ மூலக்கூறுகள் விரிவுரைத் தொடரில் உங்கள் அனைவரையும் வரவேற்கிறேன்.
அமினோ அமிலங்கள் மற்றும் அங்கு நாங்கள் வெவ்வேறு
வகை அமினோ அமிலங்களை அவற்றின் அமைப்புகளின் அடிப்படையில் உங்களுக்குத் தெரியும் அமிலங்களைப்
அங்கு அலிபாடிக் பக்கச் சங்கிலி அமினோ அமிலத்துடன் என்று அமினோ அமிலங்கள் என அமினோ அமிலங்கள் என அமினோ அமிலங்கள் ஆ அமினோ அமிலங்கள் மற்றும் உங்களுக்குத் தெரிந்த அமைடுகளுக்கு அசிட்டிக் தளச் சங்கிலி உள்ளது, அது அமினோ அமிலங்கள் அடிப்படை பக்கச் சங்கிலியுடன் அமினோ
அமிலங்கள் இவை அனைத்தும் உங்களுக்குத் தெரியும் ஹீட்டோரோமாடிக் கோர்கள் சங்கிலியை வான்வழி ஆ பக்கச் சங்கிலியுடன் அமினோ அமிலங்களை உங்களுக்குத் தெரியும் பக்கச் சங்கிலியை உள்ளடக்கிய
இவை அனைத்தும் உங்களுக்குத் தெரியும் ஆ உங்களுக்கு வகைப்பாடு தெரியும் ஆ மற்றும் அடிப்படை சொத்து ஆ மற்றும்
நாங்கள் எங்கே கற்றுக்கொண்டோம் ஆ என்று பொதுவாக அமினோ அமிலம் அதன் தன்மையில் இருக்கும் போக்கு உங்களுக்குத் தெரியுமா
அயனி அமைப்பு ஆ அயனி வடிவம் என்பது உங்களுக்குத் தெரியும் ஆ மொத்தத்தில் இது அடிப்படையில் நடுநிலையானது ஆனால் உங்களுக்கு
தெரியும் சாரக்கட்டு ஆ அமீன் அம்மோனியம் வடிவில் இருக்க முயல்கிறது, அதே சமயம் கார்பாக்சிலிக் குழு
கார்பாக்சிலேட் வடிவத்தில் இருக்க முயற்சிக்கிறது, மேலும் இந்த மூலக்கூறின் மக்கள்தொகை எஞ்சியிருக்கும் ph
என்பது உங்களுக்குத் தெரியும் அயனி வடிவத்தில் ah ஐசோஎலக்ட்ரிக் புள்ளி என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே நாங்கள் இங்கு விவாதித்தோம்
ஐசோ எலக்ட்ரிக் பாயிண்ட் ஆ எப்படி முக்கியம் என்பது உங்களுக்குத் தெரியும்
, மேலும் ஐசோ எலக்ட்ரிக் புள்ளியை எப்படிக் கணக்கிடுவது என்பது பற்றி நாங்கள் பேசினோம்
இரண்டு pk ஐ நீங்கள் அறிந்திருந்தால், தனிமைப்படுத்தப்பட்ட புள்ளியை நாங்கள் எளிதாக மதிப்பீடு செய்யலாம்,
அதாவது இரண்டு செயல்பாட்டுக் குழுக்கள்
உள்ளன முக்கியமாக ah ஒன்று கார்பாக்சிலிக் அமிலம் மற்றும் மற்றொன்று   ஆ அமீன் a h ஆல்பா நிலையில்
, இந்த இரண்டு செயல்பாட்டுக் குழுவின் pk உங்களுக்குத் தெரிந்தால்,
ah ஐ கூட்டி, இரண்டால் வகுப்பதன் மூலம் ah ஐசோஎலக்ட்ரிக் புள்ளியைப் பெறலாம் அமிலம் கார்பாக்சிலேட் வடிவத்தில் உள்ளது
கார்பாக்சிலிக் அமிலம் புரோட்டான் அமின்களில் மாற்றப்படும் அமினோ அமிலத்தின்
ஐசோஎலக்ட்ரிக் பாயின்ட்டை **
மாற்று மாற்றுகளுடன் அமினோ அமிலத்தின் ஐசோஎலக்ட்ரிக் புள்ளியை தீர்மானிப்பது பற்றி விவாதித்தோம்.

உங்களுக்குத் தெரியும், உம் ஹீட்டோரோமாடிக் கோர்கள் ஆ
ஐஜப் பதிலீட் என்பது உங்களுக்குத் தெரியும்

?
வழக்கத்திற்கு மாறான பக்கச் சங்கிலி, அடித்தளமாக இருந்தால்

‘ நீங்கள் அமில அமினோ
அமிலத்தை அறிவீர்கள், பின்னர் நீங்கள் கார்பாக்ஸிலிக் அமிலம் பி.
கே.
மற்றும் அமிலங்களை
மற்றொரு மாற்று அமிலங்கள் PK ஐ அறிந்திருக்கிறீர்கள்.
நான்கு
வகையான கட்டமைப்புகள் மற்றும் புரதத்தின் முதன்மைக் கட்டமைப்பில் ஆ புரதத்தின்

Priyor@IITK

அடிப்படையில் நாங்கள்
அமினோ அமிலம் வரிசையைப் பற்றி விவாதிக்கிறோம்
புரதங்களின் முதுகெலும்புகளின் அகலமானது, அது இரண்டாம் கட்டமைப்பில் ஒரு மறுபரிசீலனை முறையில் வருகிறது, இரண்டாம்
கட்டமைப்புகளில் இரண்டாம் கட்டமைப்புகள் வழக்கமான இணக்கமானவை.
உங்களுக்குத் தெரிந்த ஒரு மூன்றாம் நிலை கட்டமைப்பு என்பது குவாட்டர்னாவில் இருக்கும் போது முழு ஆ புரதத்தின் முப்பரிமாண அமைப்பு
புரோட்டீன் ஒரு polypepeDide சங்கிலி இருந்தால் புரோட்டீன் என்றால் என்னவென்றால்
, தனிநபர் PolypePeDide சங்கிலிகள் புரதத்தில் ஏற்பாடு செய்யப்படாவிட்டால், அது ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட தயாரிப்பு ஒன்றைக் கொண்டிருப்பதைக் காட்டிலும் ஒரு தயாரிப்பு இருப்பதைக் காட்டிலும்
என்னவென்றால்,
பாலிபெப்டைட் சங்கிலியின் முதன்மை
அமைப்பு மற்றும் பாலிபெப்டைட் அல்லது புரதத்தின் முதன்மைக் கட்டமைப்பை எவ்வாறு தீர்மானிப்பது, எனவே பாலிபெப்டைட் அல்லது புரதத்தின் முதன்மைக் கட்டமைப்பை எவ்வாறு தீர்மானிப்பது, எனவே பாலிபெப்டைட்டின் கட்டமைப்பைக் கண்டறிவதற்கான ஒரு வழி,
நாங்கள் அதை உடைக்க முடியும்.
பாலிபெப்டைடில் உள்ள டிசல்பைட் பாலங்கள் ஆ,
அது அடிப்படையில் ஒரு நேர்கோட்டு கட்டமைப்பை அடைய முடியும்
என்பதை நீங்கள் அறிவீர்கள், எனவே பாலிபெப்டைடின் முதன்மை கட்டமைப்பை தீர்மானிப்பதற்கான முக்கியமான மாற்றம் டிசல்பைட் பாலங்களை
உடைக்கும் டிசல்பைடு பாலங்களை உடைப்பதாகும் .
உங்களுக்கு தெரியும் டிசல்பைடு பாலங்களை உடைப்பது
மிகவும் எளிமையான ஒரு வழி டிஸல்பைட் பாலங்களைக் குறைப்பது ஒற்றை பாலிபெப்டைட் பாலிபெப்டைட் சங்கிலியைப் பெறுவதற்காக
, டிஸல்பைட் பாலங்களைக் குறைப்பதற்காக, இந்த டிஸல்பைட் பாலங்கள் , ஒரு பாலிபெப்டைட் பாலிபெப்டைட் சங்கிலியைப் பெறுவதற்காக, டிஸல்பைட் பிரிட்ஜ்களைக் குறைப்பதற்காக, இந்த மாற்றத்தை எப்படிப் பெறலாம்
, அதற்காக நாங்கள் குறைக்கும் முகவரைப் பயன்படுத்துவோம் ஆ, இரண்டு மெர்காப்டோ எத்தனால்
உடைந்துவிடும்.
டிசல்பைடு பிரிட்ஜ் என்பது உங்களுக்குத் தெரியும் குறைப்பது என்பது இரண்டு மெர்செப்டோ எத்தனால் ஆகும்,
எனவே இங்கே நாங்கள் ஒரு குறைக்கும் முகவரைப் பயன்படுத்தப் போகிறோம் அது அடிப்படையில் டிஸல்பைட் செயல்பாட்டுக் குழுவை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யும் .
முகவர் இரண்டு mercaptoethanol இரண்டு இரண்டு mercaptoethanol எனவே நான் இங்கே எழுதுகிறேன்
டைசல்பைட் பாலத்துடன் கூடிய மூலக்கூறை இது உங்களுக்குத் தெரிந்த ஒரு பாலிபெப்டைட்டின் அமைப்பு,
இது டிசல்பைட் பாலம், இது டைசல்பைட் பாலம் மற்றும் இரண்டு mercaptoethanol இரண்டு mercaptoethanol உடன் வினைபுரிவோம் .
தொடர்புடைய சல்பைடுக்கு மாற்றப்படும், அது
பெறும் தியால் உடன் சொற்களைக் குறிக்கும் AH திட சல்ஃபைடு
உங்களுக்கு தெரியும்.
எனவே AH thial தெரியும் மற்றும் கட்டி பிடிப்பு எதனால்
நீங்கள் இப்போது சல்பைட் தெரிகின்றன இப்போது நீங்கள் தெரியும் என்று உங்களுக்கு தெரியும் என்று உங்களுக்கு தெரியும் என்று உங்களுக்கு தெரியும் என்று உங்களுக்கு தெரியும் என்று உங்களுக்கு தெரியும் என்று உங்களுக்கு தெரியும் என்று உங்களுக்கு தெரியும் என்று சாத்தியம் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்பட்டு
டிசல்பைடாக மாறுகிறது, எனவே அது அயோடோசிட்டுடன் மேலும் வினைபுரியும், எனவே புரதம் தியோல் குழுவானது அயோடோஅசெட்டிக் அமிலத்துடன் சிகிச்சை அளிக்கப்படும், இதனால் அது மாற்றியமைக்கப்படும் ,
அதனால் வினைக்குப் பிறகு இப்போது அதனுடன் தொடர்புடைய இரண்டு மூலக்கூறுகளாக

Prutor@IITK

மாற்றப்படும் .
அயோடோஸ்டிக் அமிலத்துடன் எதிர்வினை இது
ஹைட்ரோஸ்டிக் அமிலம் இந்த தியால் குழு ஆக்சிஜனேற்றத்தின் விளைவாக மீண்டும்
டைசல்பைடு பிரிட்ஜ்களில் இருந்து தடுக்கிறது த்தையும்
உங்களுக்குத் தெரிந்த
அயோடோ அசிட்டிக் கொண்ட புரதத் குழுவை நீங்கள் சிகிச்சை செய்தவுடன் அமிலம்
அயோடோ ஸ்டிக் அமிலம் சல்ஃபர் ஆ அடிப்படையில் ஆக்சிஜனேற்றம் நிறுத்தப்பட்டு, அது
தொடர்புடைய வழித்தோன்றலுக்கு மாற்றப்படுகிறது எனவே இப்போது அது ag க்கு
கிடைக்கவில்லை
திரும்பப் போகிறேன், அதன் மூலம் உங்களுக்குத் தெரிந்த பாலிபெப்டைட் சங்கிலியை
டிஸல்பைட்
பிரிட்ஜ்கள் இல்லாமல் இப்போது பெறலாம் ஆ, இதன் எண்ணிக்கையைக் கொண்டு எத்தனை
டிசல்பைடு பாலங்கள் உள்ளன என்பது உங்களுக்குத் தெரியும் என்பதையும்
இது குறிக்கலாம்.
மாற்றாக ஒருவர் இப்போது தீர்மானிக்க முடியும்
, அமினோ அமிலங்களின் எண்ணிக்கை மற்றும் வகைகளை நிர்ணயம் செய்யும் அமினோ
அமிலங்களின் எண்ணிக்கை மற்றும்
வகைகளை நிர்ணயிப்பது பற்றி பேசலாம் .
மிகவும்
செறிவூட்டப்பட்ட ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலத்தில் கரைக்கப்பட்டது , இது ஆறு மோலாரில்
கரைக்கப்பட்டது, அதன் வலிமையான
ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலம் மற்றும் நூறு டிகிரி
சென்டிகிரேடில் சூடுபடுத்தப்பட்டு 24 மணி நேரம் சூடாக்கப்பட்டது, அடிப்படையில் நாங்கள்
இங்கே அனைத்து அமைட் ஆ இணைப்புகளையும் ஹைட்ரோலைஸ்
செய்கிறோம்.
குறிப்பாக அமினோ
அமிலம் அமினோ அமிலங்கள் என்று உங்களுக்குத் தெரியும், அவை ஒடுக்கப்பட்ட பிறகு அவை
உங்களுக்குத் தெரிந்த பெப்டைட் சங்கிலியை உருவாக்குகின்றன
.
மிகவும் வலிமையான அமிலம் என்பது ஆறு மோலார் ஆ ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலம் மற்றும்

அதை நூறு டிகிரி சென்டிகிரேடில் ரிஃப்ளக்ஸ்
செய்வது ஆ பெப் அடிப்படையில் அமைடு
இணைப்புகள் ஹைட்ரோலைஸ் செய்யப்பட்டு கார்பாக்சிலிக் அமிலம் மற்றும் அமீனை
உருவாக்குகிறது, எனவே மொத்தத்தில்
பாலிபெப்டைட் பாலிபெப்டைடை ஆறு மோலார் எஸ்சிஎல் டிகிரி
சென்டிகிரேடில் 24 மணிநேரத்தில் சிகிச்சை செய்தால், அமினோ அமிலங்களை
உருவாக்குகிறது, அமினோ அமிலத்தின் கலவையான அமினோ அமிலங்களை உருவாக்குகிறது.

ஒரு அமினோ அமில பகுப்பாய்வி மூலம் அனுப்பப்படுகிறது இப்போது இந்த அமினோ அமில
கலவையின் கலவை அமினோ அமில பகுப்பாய்வி அமினோ அமில பகுப்பாய்வி மூலம்
அனுப்பப்படுகிறது , அமினோ அமிலத்தை அடையாளம் காண அமினோ அமிலத்தை
அடையாளம் காணவும்.
எண் மற்றும் ஆ வகை அமினோ அமிலங்கள்
மற்றும் பெப்டைட் சங்கிலியில் உள்ள ஆ டிசல்பைடு பிரிட்ஜ்கள் இவை முதன்மைக்
கட்டமைப்பிற்குத் தேவை.

இந்த இரண்டு ஆ உருமாற்றம் மூலம் ah ஐ மதிப்பீடு செய்தல் முதலில்
பாலிபெப்டைட் சங்கிலி ah ஐ தியோ மெர்செப்டால் ஆ உடன் சிகிச்சையளிப்பதன் மூலம்
உங்களுக்குத் தெரிந்ததை நாங்கள் செய்தோம்.
சொத்துக்கள்
மீண்டும் செல்ல ஆஹா அடிப்படையில் ஆஹ் டைசல்பைடிற்கு ஆக்சிஜனேற்றம்
செய்யப்பட்டுள்ளது என்று உங்களுக்குத் தெரியும், எனவே மீண்டும்
அமில* அமில* அமிலத்துடன் ioistic அமிலத்துடன்

வினைபுரிந்து   கந்தகத்துக்கு ஆக்சிஜனேற்றப்பட்டதாக நீங்கள் அறிந்திருக்க முடியாது.
 disulfide ah, அதனால்
நாம் பாலிபெப்டைட் சங்கிலியில் இந்த மாற்றத்தின் மூலம் பாலிபெப்டைட் சங்கிலியில்
எளிதாக அடையாளம் காண முடியும் உங்களுக்கு எத்தனை டிசல்பைட்
நோய்கள் தெரியும் என்பது உங்களுக்குத் தெரியும் எத்தனை அமினோ அமிலங்கள் உள்ளன, எந்த
வகையான அமினோ அமிலங்கள் உள்ளன ஆறு மோலார் எச்.
சி.
எல் ஆ மூலம் சிகிச்சையளித்து
, 100 டிகிரி சென்டிகிரேடில் 24 மணிநேரம் சூடாக்கினால்   ஆஹா எளிதில் கற்றுக்கொள்ள முடியுமா?
யூரே மற்றும் அமினோ அமிலம் கலவை மூலம் எளிதில் அடையாளம் காணக்கூடியது ஆ
குறிப்பிட்ட பாலிபெப்டைட் சங்கிலியில்
என்ன அமினோ அமிலங்கள் உள்ளன என்று பகுப்பாய்வி உங்களுக்குத் தெரியும்
நான் உங்களுக்குத் தெரிந்த இரண்டாம் நிலை அமைப்பு பற்றிப் பேசுவேன், எனவே இரண்டாம் நிலை
அமைப்பு மீண்டும் மீண்டும் வரும் இணக்கங்களை விவரிக்கிறது ஒரு பாலிபெப்டைட்
புரதத்தின் முதுகெலும்பு சங்கிலியின் முதுகெலும்பு சங்கிலியின் பிரிவுகளால்
அனுமானிக்கப்படும் தொடர்ச்சியான இணக்கங்கள்
, வேறுவிதமாகக் கூறினால், இரண்டாம் நிலை அமைப்பு
முதுகெலும்பு மடிப்பு இரண்டாம் கட்டமைப்பின் பகுதியை விவரிக்கிறது.
 முதுகெலும்பு மடிப்பு மூன்று காரணிகள்
புரதத்தின் ஒரு பிரிவின் இரண்டாம் கட்டமைப்பை தீர்மானிக்கின்றன மூன்று காரணிகள்
அடிப்படையில் மூன்று காரணிகள்
ஒரு பிரிவின் இரண்டாம் கட்டமைப்பை தீர்மானிக்கின்றன.

ஒவ்வொரு பெப்டைட் போ ஒவ்வொரு பெப்டைட் பத்திரத்தைப் பற்றியும், ஒவ்வொரு
பெப்டிடானைப் பற்றிய அசல்
பிளானாரிட்டி, அது ஏன்
அமைட் பிணைப்பின் பகுதி இரட்டைப் பிணைப்புத் தன்மையின் பகுதியின் விளைவாக
ஏற்படுகிறது பெப்டைட் சங்கிலியின் சாத்தியமான இணக்கப்பாடுகள் பெப்டிடோஜனின்
சாத்தியமான உறுதிப்படுத்தல்களை வரம்பிடுகிறது.

எனவே ஒரு புரதத்தின் ஒரு
பிரிவின் உங்களுக்குத் தெரிந்த கட்டமைப்பை தீர்மானிக்கும் இரண்டாம்
நிலை கட்டமைப்பிற்கான மூன்று காரணிகள் எவை என்பது
ஒவ்வொரு பெப்டைட் பிணைப்பையும் பற்றிய பிராந்தியத் திட்டவட்டமாகும்.
 ஒவ்வொரு பெப்டைட் பிணைப்பும் எப்படி இருக்கிறது என்பதைத் தெரிந்துகொள்வது
உங்களுக்குத் தெரியும் , அது அமைட் ஆ உங்களுக்குத் தெரியும் செயல்பாட்டுக் குழுவின்
இரட்டைப் பிணைப்புப் பண்பு காரணமாக நிகழ்கிறது , இது பெப்டைட் சங்கிலியின்
உங்களுக்குத் தெரிந்த இணக்க சாத்தியத்தை கட்டுப்படுத்துகிறது, எனவே இரண்டாவது
காரணி குறைக்கப்படுகிறது.

ஹைட்ரஜன் பிணைப்பின்
எண்ணிக்கையை அதிகப்படுத்துவதன் மூலம் ஆற்றல் ஹைட்ரஜனின் எண்ணிக்கையை
அதிகரிப்பதன் மூலம் ஆற்றலைக் குறைக்கிறது பெப்டைட் குழுக்களுக்கு இடையேயான
ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு ஹைட்ரஜன் பிணைப்புகளின் எண்ணிக்கையை அதிகரிப்பதன் மூலம்
பிணைப்பு , அதாவது ஒரு அமினோ அமிலத்தின் கார்போனைல் ஆக்ஸிஜன் ஆக்ஸிஜன்
மற்றும் மற்றொரு ஹைட்ரஜனின் அமைடு ஹைட்ரஜன் இடையே உள்ள கார்போனைல்
ஆக்ஸிஜன் ஹைட்ரஜன் பிணைப்புக்கு இடையேயான ஹைட்ரஜன் பிணைப்புகள் ஆகும்.
 கட்டமைப்பின் மூலம் என்னைப்
பிரதிநிதித்துவப்படுத்துகிறேன், நான் இங்கு குறிப்பிட்டது போல் ஒன்றின்
கார்பனைலையும் மற்றவற்றின் கார்பனைல் குழுவையும் மற்றொன்றின் அமைட்டையும்
வைக்கிறேன், எனவே

இது ஒரு இழை, மற்றொன்று ஸ்டாண்ட்.
மற்றொன்றின் ஹைட்ரஜனின் நடுவில் உங்களுக்குத் தெரிந்த அமைடு சங்கிலியை அறிந்து கொள்ளுங்கள், மற்றவற்றின் ஹைட்ரஜனின் நடுவில் இவை
ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை உருவாக்குகின்றன, எனவே ஹைட்ரஜன் பெப்டைட் குழுக்களுக்கு இடையே ஹைட்ரஜன்
பிணைப்பை உருவாக்குகிறது, பெப்டைட் குழுக்களுக்கு இடையே ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை உருவாக்குகிறது .
ஸ்டெரிக் ஸ்ட்ரெய்ன் ஸ்டெட்டைத் தவிர்க்க,
அண்டை r குழுக்களுக்கு இடையே போதுமான பிரிப்பு தேவை.
ரிக் ஸ்ட்ரெய்ன் மற்றும் லைக் சார்ஜ்களின் மறுப்பு பிற வார்த்தைகளில்
முதுகெலும்பு முதுகெலும்பின் முதுகெலும்புகளின் முதுகெலும்புகளின் பிரிவுகளின் பிரிவுகளைப்
பற்றி நீங்கள் அறிந்திருக்கிறோம், அதைப் பற்றி அறிந்து கொள்வது உங்களுக்குத் தெரிந்த மூன்று காரணிகளை நீங்கள் அறிந்திருக்க
வேண்டும் என்று உங்களுக்குத் தெரியும் மூன்று காரணிகள் முதன்முதலாக
ஒவ்வொரு பெப்டைடு பத்திரத்தையும் பற்றி பிராந்திய பற்றாக்குறையாகும், ஏனெனில் அது எவ்வாறு நடக்கிறது என்பதைப் பொறுத்தவரை,
இரட்டை பத்திரத்தின் இரட்டை பத்திர தன்மை இரட்டை பாண்ட் குணாம்சத்தை உங்களுக்குத் தெரியும், ஏனெனில் இரட்டை பிணைப்பு இருந்தால் உங்களுக்குத் தெரியும் பண்பு ஏனெனில் அமைடு குழு அந்த நெகிழ்வுத்தன்மையை அனுமதிக்காது ஹைட்ரஜன் பிணைப்புகளின் எண்ணிக்கையை அதிகப்படுத்துவதன் மூலம் ஆற்றலைக் குறைப்பதன் மூலம் இரட்டைப் பிணைப்பு பண்பு காரணமாக பெப்டைட் சங்கிலியில் இணக்கமான ஆ நெகிழ்வுத்தன்மை இழக்கப்படுகிறது.

இயற்கையானது
குறைந்த ஆற்றல் நிலையில் இருக்க முயற்சிக்கிறது, மேலும் அனைத்து
வகையான உடல் செயல்முறைகளும் உங்களுக்குத் தெரியும்
என்பதை அடைய முயற்சிக்கிறது.

‘ ‘

பெப்டைட் சங்கிலி ah இல்
எளிதாக நிகழ்கிறது.
உங்களுக்குத் தெரியும் ஆ, நான் நடுத்தரக் குழுவைக் குறிக்கிறேன் மற்றும்
மற்றொரு நடுக் குழுவின் nh ஹைட்ரஜன் பிணைப்பில் ஈடுபடலாம் ஆ, இதிலிருந்து
தெளிவாகத் தெரிகிறது.

இந்த கார்போனைல் ஆக்சிஜனும் மற்ற அமிட் என்ஹெச்களும் ஹைட்ரஜன் எரிப்பில் எவ்வாறு ஈடுபட்டுள்ளன அண்டை r குழுக்களுக்கு இடையே ஸ்டெரிக் ஸ்ட்ரெய்ன்
ஈடுபடும் ஒரு ஸ்டெரிக் ஸ்டெரிக் என்று நீங்கள் அதை
அறிய முடியாது அதனால்
மடித்தல் நடைபெறுகிறது ஒரு வழி ஆ , உங்களுக்குத் தெரிந்த அனைத்து அண்டை ah ஆர் குழுக்கள்
ah *

வை ஒரு வழி ஆ ஒரு வழி ஆ உம் அமீன் அம்மோனியம் வடிவில் இருக்கலாம் அல்லது பக்கச் சங்கிலி
அயனியாக்கம் செய்யப்பட்ட நிலையில் இருக்கலாம் என்பது எங்களுக்குத் தெரியும் என்பது உங்களுக்குத் தெரிந்தது போல் கட்டணங்கள் உள்ளன ஆஹ் ஒருவருக்கொருவர் ஆ போன்ற குற்றச்சாட்டுகள் இருந்தால், அவை
விரட்டுதல் போன்றவற்றைக் கொண்டிருக்கலாம், எனவே இது மூன்றாவது ஆ உங்களுக்குத் தெரியும் ம்ம் ஆ காரணி ஆ இப்போது ஆ
இரண்டாம் கட்டமைப்பின் வகை
ஆ முதல் ஒன்று ஆல்பா ஹெலிக்ஸ் ஆல்பா ஹெலிக்ஸ் ஆல்பா ஹெலிக்ஸ் ஒரு வகை இரண்டாம் நிலை

Prutor@IITK

அமைப்பு ஆல்பா ஹெலிக்ஸ் இது ஒன்று மற்றும் ஆல்பா ஹெலிக்ஸில் ஆல்பா ஹெலிக்ஸில் பாலிபெப்டைட்டின் முதுகெலும்பு பாலிபெப்டைட்டின் முதுகெலும்பாகும் .
 புரத மூலக்கூறின் புரத அச்சின் நீண்ட அச்சைச் சுற்றி புரத மூலக்கூறு சுருள்கள் புரத மூலக்கூறின் நீண்ட அச்சைச் சுற்றி சுருள்கள் எனவே ஆல்பா ஹெலிக்ஸில் பாலிபெப்டைட்டின் முதுகெலும்பு புரத மூலக்கூறின் நீண்ட அச்சில் சுருள்கள் ஆஹா அதை எவ்வாறு பிரதிநிதித்துவப்படுத்துவது? நான்
கட்டமைப்பை வரைகிறேன், இது பாலிபெப்டைட் சங்கிலி, எனவே இது சுருள்
மற்றும் இது இரட்டிப்பாக நீட்டிக்கப்பட்டதால் , பாலிபெப்டைட்
சங்கிலி இந்தச் சுற்றிலும் சுருள் ஆகும்   புரத மூலக்கூறின் நீண்ட அச்சு
இப்போது அமினோ அமிலம் l கட்டமைப்பைக் கொண்டிருப்பதால் அமினோ அமிலம் l கட்டுப்பாடு உள்ளது ஆல்பா அலெக்ஸ் வலது கை அமினோ அமிலம் அல் கட்டமைப்பு உள்ளது ஆல்பா அலெக்ஸ் ஒரு வலது கை ஹெலிக்ஸ் ஆல்பா ஹெலிக்ஸ் ஒரு வலது கை ஹெலிக்ஸ் வலது கை ஹெலிக்ஸ் அது
கடிகார திசையில் சுழல்கிறது, அது கடிகார திசையில் கடிகார திசையில் சுழல்கிறது, அது கீழே சுழல்கிறது, எனவே இது கடிகார திசையில் வருகிறது, எனவே இது கடிகார திசையில் உள்ளது, நீங்கள் பார்க்க முடியும் நீங்கள் இங்கே பார்க்கலாம் ஹெலிஸின் கிழக்கே சுழல்வது போல, இந்த கிழக்கின் ஒவ்வொரு திருப்பத்திலும் 3.
6 அமினோ அமிலம் உள்ளது, 3.
6 அமினோ அமிலம் 3.
6 அமினோ அமிலங்களைக் கொண்டுள்ளது மற்றும் ஹெலிக்ஸின் ரிப்பீட் தூரம்
ஐந்து புள்ளி நான்கு ஆங்ஸ்ட்ராம் ஆகும்.
 ஐந்து
புள்ளி நான்கு ஆங்ஸ்ட்ராம் ஐந்து புள்ளி நான்கு ஆங்ஸ்ட்ராம் மற்றும் மூன்று புள்ளி கிழக்கு ஹெலிக்ஸ்
உள்ளடக்கம் மூன்று புள்ளி ஆறு அமினோ அமிலம் சரியாக மற்றும் அடிப்படையில் இது ஹைட்ரஜன் பிணைப்பைக் கொண்டுள்ளது
என்று உங்களுக்குத் தெரியும் என்று நான் சொன்னது போல் இரண்டாம் நிலை அமைப்பில் அடிப்படையில் நான்கு அமினோ அமிலம் இந்த ஹைட்ரஜன்
பிணைப்பு எடுக்கப்படுகிறது நான்கு அமினோ அமிலங்கள் தொலைவில் நான்கு அமினோ அமிலங்கள் மற்றும் ஹெலிக்கின் ரிப்பீட் தூரம்.
 எனவே ஹெலிக்ஸின் ஒவ்வொரு திருப்பத்திலும் 3.
6 அமினோ
அமிலங்கள் மற்றும் ரிபீட் டி ஹெலிக்ஸின் நிலைப்பாடு மற்றும் திரும்ப திரும்ப திரும்பும் தூரம் மற்றும் ஹெலிக்ஸ் மீண்டும் மீண்டும் வரும் தூரம் 5.
4 ஆங்ஸ்ட்ரோம் இது முக்கியமான தகவல்
அடிப்படையில் இப்போது பேசுவோம், எனவே இது ஒன்று   ஆல்பா ஹெலிக்ஸ் ஒன்று இரண்டாம் நிலை அமைப்பு
மற்றும் இரண்டாவது இரண்டாவது பீட்டா pleated விதை பீட்டா pleated விதை பீட்டா pleated விதை இரண்டாம்
வகை இரண்டாம் வகை இரண்டாம் வகை பீட்டா pleated தாள் எப்படி நான் பீட்டா pleated தாள் இரண்டு இடங்களில் நீங்கள் புரிந்து கொள்ள
வேண்டும் இதில் சித்திரோயர் AH பிரதிநிதித்துவத்தை உருவாக்கும் பீட்டா ப்ரெட் ஆபரேட்டர் தாள் எப்படி
இருக்கும்
எனவே நான் உங்களிடம் சொன்னது போல் முதலில் எதிர் இணையாக வரைகிறேன்
 அதனால் தான் நான் இந்த இரண்டு விதைகளின் எதிர் நோக்குநிலையை உருவாக்குவது உங்களுக்குத் தெரியும்,
அடிப்படையில் இவை இரண்டு விதைகள் தான் நான் குறிக்கும் திடமான கோடுகளுடன் இரண்டு இருக்கைகளும் உள்ளன.
 இவை ஒன்றுக்கொன்று எதிரெதிர் இணையாக மடிக்கப்பட்டுள்ளன, எனவே
இது ஒரு எதிர் இணையான பீட்டா மடிப்பு விதைகள் ஆகும் , பின்னர் நான் மற்றொன்றை இங்கே வரைகிறேன், எனவே மற்ற இரண்டாம் நிலை அமைப்பு
பாலிபெப்டிட் e சங்கிலிகள் இணையாக உள்ளன, எனவே இது இணையான பீட்டா பூசப்பட்ட விதை எனவே இணையான பீட்டா ப்ளேட்டட் விதை இங்கே பீட்டா பூசப்பட்ட விதையில் பீட்டா

பூசப்பட்ட விதையில் உள்ள ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு அண்டை பெப்டைட் சங்கிலிகளுக்கு இடையில் நிகழ்கிறது
இவை இரண்டு பெப்டைட் உணர்வு, எனவே அடிப்படையில் இது உங்களுக்குத் தெரியும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்புக்கு இடையில் இதேபோல்
இது எதிர் இணை மற்றும் இணையான விஷயத்திலும் நான் இங்கு பிரதிநிதித்துவப்படுத்த முடியும், எனவே பீட்டா பூசப்பட்ட விதையில் உள்ள ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு அண்டை பெப்டைட் சங்கிலிகளுக்கு இடையே அண்டை பெப்டைட் சங்கிலிகளுக்கு இடையில் ஏற்படுகிறது பீட்டா துகள்கள் விதை ஏறக்குறைய முழுமையாக நீட்டிக்கப்பட்டுள்ளது ஒரு பீட்டா மடிப்பு இருக்கை கிட்டத்தட்ட முழுமையாக நீட்டிக்கப்பட்டுள்ளது மற்றும் சராசரி இரண்டு அமினோ அமிலம் மீண்டும் மீண்டும் தூரம் ஏழு ஆங்ஸ்ட்ரோம் சராசரி இரண்டு அமினோ இரண்டு அமினோ அமிலங்கள் மீண்டும் தூரம் ஒரு ஸ்டம்பைச் சமர்ப்பிக்கிறது முதுகெலும்பின் ஒரு பகுதி புரத பின்னணியின் கட்டமைப்பாகும் ஒரு தகடு மடிப்பு விதையில் முதுகெலும்பு அமைப்பு முதுகெலும்பு பகுதியாக இருக்கும் ஒரு புரத பின்னணி அமைப்பு உள்ளது t ஒரு மடிப்பு இருக்கையில் அது ஒரு தட்டையான அம்புக்குறி மூலம் சுட்டிக்காட்டப்படுகிறது, எனவே இது தட்டையான அம்புக்குறியைக் குறிக்கிறது, எனவே இது c திசையில் சுட்டிக்காட்டும் தட்டையான அம்புக்குறியைப் பற்றி பேசுகிறேன்.
பீட்டா பிட்டட் ஷீட்டில் பீட்டா முலாம் பூசப்பட்ட விதையில்
அண்டை பெப்டைட் சங்கிலிகளுக்கு இடையே ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு நிகழ்கிறது, இந்த இரண்டிலும் நான் இங்கே காட்டியுள்ளேன் ஆஹா உங்களுக்கு ஒரு சந்தர்ப்பத்தில் இது இணையாகத்
தெரியும் மற்றொரு சந்தர்ப்பத்தில் உங்களுக்கு இணையாகத் தெரியும் எனவே பீட்டா தட்டு தாள் கிட்டத்தட்ட இருக்கும் முழுமையாக நீட்டிக்கப்பட்ட
சராசரி இரண்டு அமினோ அமிலம் ரிபீட் ஆ தூரம் ஏழு ஆங்ஸ்ட்ரோம் மற்றும்
ஒரு பீட்டா பிளேட்டில் விதையில் இருக்கும் புரதப் பின்னணியின் முதுகெலும்பு கட்டமைப்பின் பகுதி ஒரு
தட்டையான அம்புக்குறியால் குறிக்கப்படுகிறது, அது இறுதியில் c திசையை நோக்கிச் செல்லும் தட்டையான அம்பு எடுத்துக்காட்டாக, பட்டு
ஒப்பீட்டளவில் சிறிய அமினோ அமிலங்களின் பெரிய விகிதத்தைக் கொண்டுள்ளது.

எனவே பெறப்பட்ட பீட்டா பூசப்பட்ட பிரிவின் பீட்டா பூசப்பட்ட பிரிவின் பெரிய பகுதிகள் உள்ளன
பீட்டா பூசப்பட்ட விதையில் பீட்டா பூசப்பட்ட விதையில் உள்ள பக்கவாட்டு கறைகளின் எண்ணிக்கையானது உலகளாவிய புரத குளோபுலர்
புரதத்தில் இரண்டு முதல் பதினைந்து வரை இருக்கும்.
விதைப் பிரிவில் ஆறு அமினோ அமிலம் உள்ளது, எனவே இவை தசையின் மற்றொரு கம்பளி மற்றும் இழைமப் பகுதி ஆகும் பட்டு மற்றும் சிலந்தி வழிகள் பட்டு மற்றும் சிலந்தி அலைகளில் ஏற்படுகின்றன, எங்கள் வீடுகளிலும் சிலந்தி அலைகளைப் பார்க்கிறோம், சிலந்தி அலை ஆஹா உங்களுக்குத் தெரியும், அதைச் செயல்படுத்த முடியாது நீட்டிக்க வேண்டாம், எனவே நான் இங்கே
நிறுத்துகிறேன் ரீலெக்டர் மேலும் உங்களுக்குத் தெரிந்த உம் புரதத்தின்
அமைப்பு அதிலும் குறிப்பாக அடுத்த வகுப்பில் இரண்டாம் நிலை அமைப்புடன் தொடர்கிறேன் மிக்க நன்றி

Prutor@IITK