அனைவருக்கும் வணக்கம்
, உயிர் மூலக்கூறுகள் பற்றிய விரிவுரைகளின் தொடரில் உங்கள் அனைவரையும் வரவேற்கிறேன், இன்று எங்கள் ஒன்பதாவது விரிவுரையாகும்.
புரதங்கள் மற்றும் அங்கு நாங்கள் உங்களுக்குத் தெரிந்த அனைத்து
ஆ வகை கட்டமைப்புகளையும் பற்றி விவாதித்தோம், இது நான்கு வகைகளாகப் பிரிக்கப்பட்டுள்ளது
ஆ முதன்மை கட்டமைப்புகள் அமினோ அமிலம் மற்றும் டிசல்பைட் பட்டைகள்
அமினோ அமிலங்களின் வகை மற்றும் அமினோ அமிலங்களின் வகை அமைப்பு
ஆ, மீண்டும் மீண்டும் வரும் பகுதியைப்
பார்ப்போம்.
விவரங்களில்
ஆல்ஃபா ஹெலிக்ஸில் ஆல்பா ஹெலிக்ஸ் மற்றும் பீட்டா பூசப்பட்ட தாள் இரண்டு வகையான
ஆ கட்டமைப்புகள் இருப்பதைக் கண்டறிந்தோம்.

ஆஹா மற்றும் பீட்டா பூசப்பட்ட விதைகளில், ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு மூலம் உங்களுக்கு எப்படி தெரியும் என்பதை நாங்கள் பார்த்தோம்
உங்களுக்கு இரண்டு ஆ சங்கிலிகள் தெரியும் என்பது உங்களுக்குத் தெரியும் ஆ,
மற்றொன்றின் ஒரு வழியில் மற்றொன்று ஏற்பாடு செய்யப்பட்டுள்ளது, அது இணையாக இருக்கலாம், இது
இணையாக இருக்கலாம், பிறகு நாங்கள் உங்களைப் பற்றி பேசினோம்.
மூன்றாம் நிலை கட்டமைப்பை அறிவோம் எனவே இடைத்
தொடர் அமைப்பைப் பற்றி நாங்கள் பேசிக் கொண்டிருந்தோம், எனவே மறைவான அமைப்பு அடிப்படையில் இது
புரதத்தில் உள்ள அனைத்து அணுக்களின் முப்பரிமாண ஏற்பாட்டாகும் , இது புரத புரத மடிப்புகளில் உள்ள அனைத்து அணுக்களின்
முப்பரிமாண ஏற்பாட்டாகும்.
கரைசலில் தன்னிச்சையாக அவற்றின் நிலைத்தன்மையை அதிகரிக்க, அவற்றின் நிலைத்தன்மையை அதிகரிக்க , கரைசலில்
புரத சக்தி எப்படி தன்னிச்சையாக இருக்கும் பிரிவை புரதத்தின் வெவ்வேறு
பிரிவுகளுக்கு இடையில் ஆ பிணைக்க ஐதரசன் பிணைப்பு
கரைசலில் இடையே இடையே
ah பிணைப்பு தொடங்கும் என்ன நடக்கும் அந்த
ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு அதன் ஒரு நிலையானது மற்றும் அதன் ஆற்றல்
குறைகிறது, அதன் ஆற்றலைக் குறைத்துக்கொண்டே இருக்கும் வரை, அது நமக்குத் தெரியும்
உங்களுக்குத் தெரியும் இயற்கையில் உள்ள ஒவ்வொரு உட்பொருளும்
குறைந்தபட்ச ஆற்றல் நிலையில் இருக்க விரும்புவது இயற்கையானது மற்றும் அது ஆ
பிணைப்பதன் மூலம் அது ஆற்றலை வெளியிடுகிறது

.

மடிப்பதன்
மூலம் அதை மடிப்பதன் மூலம் புரதத்தின் வெவ்வேறு பிரிவில் வெவ்வேறு வகையான பிணைப்பு
இருக்கும்
அணுக்களுக்கு இடையேயான ஊடாடலை நிலைப்படுத்துவது இலவச ஆற்றலை வெளியிடுகிறது மற்றும் அதிக இலவச
ஆற்றல் வெளியிடப்படுவதால் புரதம் மிகவும் நிலையானது, எனவே நான் நீங்கள் ஒரு வகையான நேரியல் அமைப்பைக் கொண்டிருந்தால்
இது நேரியல் அமைப்பு என்று கருதுங்கள் மடிந்தால் அதை இந்த மடிப்பு வழங்குகிறது
பெப்டைட் சங்கிலியில்
எரிவதற்கான அதிகபட்ச சாத்தியக்கூறு உங்களுக்குத் தெரியும் ng ஆற்றல்
இடைவினைகள் ஒவ்வொரு முறையும் அணுக்களுக்கு இடையே நிலையாக்கும்
இடைவினைகள் இருப்பது உங்களுக்குத் தெரியும்
என்று எனக்குச் சொல்லப்படுகிறது இலவச ஆற்றலை வெளியிடுவதால்

Pruthor@IITK

இந்த ஊடாடல்களின் வகைகள் என்ன என்பதை உறுதிப்படுத்துகிறது.
புரதத்தில் இடைவினையை நிறுவுவது டைசல்பைட் பிணைப்புகளை உள்ளடக்கியது, எனவே புரதமானது இரண்டு sh குழுவைக் கொண்டிருந்தால், அதை மடிப்பதன் மூலம் ஈயத்தை நீங்கள் அறிந்து
கொள்ளலாம் மேலும் இரண்டு ss குழுவும் டிஸல்பைடு
பிணைப்புகளாக மாற்றப்படலாம், எனவே இந்த சாத்தியம் சரியாக நடக்கும்.

டிஸல்பைட் பிணைப்பு இரண்டாவது இரண்டாவது ஹைட்ரஜன் பிணைப்புகள் ஆகும், முதலில் நான் இந்த பொதுவான உதாரணத்தை தருகிறேன்,
இந்த நிலைப்படுத்தும் தொடர்பு எவ்வாறு உதவுகிறது என்பதை நீங்கள் அறிவீர்கள் ஆ, புரதம் நிலையானதாக இருக்க வேண்டும் என்று உங்களுக்குத்
தெரியும் ஆ, அது மூன்றாம் நிலை கட்டமைப்பிற்கு வழிவகுக்கிறது என்று உங்களுக்குத்
தெரியும் ஆ, இப்போது ஆ மீண்டும் ஒரு
தனிப்பட்ட உதாரணத்தை தருகிறேன், அதைக் கொண்டு நான் அதை விளக்குகிறேன்
அதே பெப்டைட் சங்கிலியில் உள்ள
அடிப்படை மற்றும் அமிலப் பகுதியும் உங்களுக்குத்
தெரிந்த ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை
ஏற்படுத்தலாம் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு
அதனால் சாத்தியக்கூறுகள் உள்ளன
மூன்றாவது மின்னியல் இடை ஈர்ப்புகள் எலக்ட்ரோ நிலையான ஈர்ப்புகள் மின்னியல் ஈர்ப்பு மற்றும் நான்காவது ஹைட்ரோபோபிக் இன்டராக்ஷன் ஹைட்ரோஃபோபிக் இடைவினைகள்
அனைத்தும் சரி எனவே இவை பெப்டைட் குழுக்களுக்கு
இடையேயான நிலைப்படுத்தும் தொடர்புகள் அடிப்படையில்
இப்போது உங்களுக்குத் தெரிந்த மூன்றாம் நிலை கட்டமைப்பிற்கு வழிவகுக்கும்.
உங்களுக்கு செல்வதற்கு முன்னர் AH
Quaternary அமைப்பு எனக்குத் தெரியும்.
புரதத்தின் மூன்றாம் நிலை கட்டமைப்பிற்கு வடிவம் கொடுக்கிறது புரதத்திற்கான ஒரு குறிப்பிட்ட ஒட்டுமொத்த வடிவம் உங்களுக்குத் தெரியும்
ஆல்பா ஹெலிக்ஸ் சுருள் அமைப்பு உங்களுக்குத் தெரியும்.
ஹைட்ரஜன் பிணைப்பில் ஈடுபடக்கூடிய எச்சம் இடைவெளி சரி மற்றொன்று
பீட்டா பூசப்பட்ட விதையில் பீட்டா ப்ளீடேட் விதை உள்ளது என்று உங்களுக்குத் தெரியும் ஒரு பெப்டைட் குழுவின் கார்பனைல் மற்றும் மற்றொரு பெப்டைட் குழுவின் nh
ஆகியவை ஹைட்ரஜன் பிணைப்பில் ஈடுபடலாம்.
என்பது மற்றொன்று மேலும் இது இணையாகவோ
அல்லது இணையாகவோ இருக்கலாம் இரண்டு வகைகள் சாத்தியம் எனவே மூன்றாம் நிலை அமைப்பு புரதத்திற்கு ஒரு குறிப்பிட்ட
ஒட்டுமொத்த வடிவத்தை அளிக்கிறது மற்றும் இது பெப்டைட் சங்கிலியின் வெவ்வேறு பகுதிகளுக்கு இடையே உள்ள தொடர்பு மற்றும் வகுப்பு இணைப்புகளை உள்ளடக்கியது.

பெப்டைட் சங்கிலியின் ஒரு பகுதி,
அதை நிலைப்படுத்தலாம்
என்று நான் ஏற்கனவே குறிப்பிட்டுள்ளேன் உள்ளன என்று உங்களுக்குத் தெரியும்
ஊடாடுதலை நிலைப்படுத்துதல்
மீண்டும் அந்த இடைவினைகளுக்கு முக்கியத்துவம் கொடுக்க வேண்டும் அதனால்
ஹைட்ரோஃபோபிக் ஹைட்ரோஃபோபிக் இடைவினைகள் ஹைட்ரோஃபோபிக் மற்றும்
ஹைட்ரோஃபிலிக் இன்டராக்ஷன் ஹைட்ரோஃபோபிக் மற்றும் ஹைட்ரோஃபிலிக் இன்டராக்ஷன்
ஹைட்ரோபோபிக் மற்றும்
ஹைட்ரோஃபிலிக் மூலம் அதை நிலைப்படுத்தலாம் ஆல்கைல் குழு,
அதன் ஹைட்ரோஃபோபிக் இடைவினைகள் ஹைட்ரோஃபோபிக் இன்டராக்ஷன் என்று அழைக்கப்படுகிறது
ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு சாத்தியம் இருந்தால் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு உருவாக்கம்
ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு உருவாகும்
உங்களுக்குத் தெரிந்த இடத்தில்
உங்களுக்குத் தெரிந்த நீர் மூலக்கூறு இருந்தால், அது உங்களுக்குத் தெரிந்த ஹைட்ரோஃபிலிக்

Prutor@IITK

ஊடாடலைக் கொடுக்கலாம், அதனால்
அதில் நீர் மூலக்கூறு அல்லது ஆல்கஹால் உள்ளது, எனவே இந்த ஊடாடல் ஹைட்ரோஃபிலிக் என்று அழைக்கப்படுகிறது.

அழித்தல் சரி பிறகு இரண்டாவது உப்புத் தென்றல் உப்புத் தென்றல் உருவாக்கம் என்பது ஊடாடும் உப்புப் பாலங்களை நிலைநிறுத்துகிறது, எனவே உப்பு புஷ் உப்பு பாலங்கள் என்றால் என்ன , பெப்டைட் சங்கிலியில் கார்பாக்சிலேட்
குழு இருந்தால் கார்பாக்சிலேட் குழுவில் எதிர்மறை மின்னூட்டமும் அமினோ குழுவாக இருந்தால் அதே பெப்டைட் சங்கிலியிலும் இருக்கும்
அம்மோனியம் நிறுவனத்தில் உள்ளது, எனவே அது நேர்மறையாக சார்ஜ் செய்யப்படும், எனவே இன்னும் தெளிவுபடுத்துவதற்காக, நான் இங்கு எதிர்மறையாக மற்றும் இங்கே நேர்மறையாக இப்போது இந்த இரண்டு
கார்பாக்சிலேட் எதிர்மறையாக சார்ஜ் செய்யப்பட்டுள்ளது மற்றும் அம்மோனியம் நேர்மறையாக சார்ஜ் செய்யப்பட்டுள்ளது, இது
தங்களுக்குள் தொடர்பு கொள்ளும் அயனி தொடர்புகளை ஏற்படுத்தும்.
மற்ற ஆ சால்ட் பிரிட்ஜ்கள் அடிப்படையில் அது
சார்ஜ் செய்யப்பட்ட தொடர்புகளை நீங்கள் அறிந்தது போல் ஆகிவிடும், பிறகு மூன்றாவதாக ஹைட்ரஜன் பிணைப்புகள் ஹைட்ரஜன் பிணைப்புகள் ஹைட்ரஜன் பிணைப்புகள் ஆகும், இது ஹைட்ரஜன் பிணைப்புகள் சாத்தியம் என்று நான் ஏற்கனவே குறிப்பிட்டுள்ளேன்
அதனால் கார்போனைல் மற்றும்
ஹைட்ரஜனுடன் ஆல்கஹாலிக் மாற்றீடுகள் இருந்தால் அமில மாற்றுகள் ஏதேனும் இந்த சாராயம் நான் விடுவிக்க வாய்ப்பு உதவும்
d மற்றும் பின்னர் மீண்டும் அமிடிக் இடைவினைக்கு இது மற்றொரு உயர்வானது மற்றும் இறுதியானது உங்களுக்குத்
தெரியும் டிசல்பைடு பாலங்களைக் குறைக்கும் டைசல்பைடு பாலங்கள் உங்களுக்குத் தெரியும், இது மற்றொரு ஆ ஸ்டெபிலைசிங் இன்டராக்ஷன்
என்று உங்களுக்குத் தெரியும், ஆஹா இப்போது நான் அதை முடித்துவிட்டேன் என்று உங்களுக்குத் தெரியும் என்று கருதுகிறேன்.
மூன்றாம் நிலை அமைப்பில் உங்களுக்குத் தெரியும், எந்த வகையான தொடர்புகளை நிலைப்படுத்துவது சாத்தியம் என்று உங்களுக்குத் தெரியும் ஆ நாங்கள் ஹைட்ரோபோபிக் மற்றும் ஹைட்ரோஃபிலிக் ஊடாட்டத்துடன் தொடங்கினோம்,
பிறகு நாங்கள் ஆஹா, உப்பு பாலங்கள் கார்பாக்சிலேட் குழு இருந்தால் பாலிபெப்டைட் சங்கிலியில் இருந்தால் உப்பு பாலங்கள் சாத்தியமாகும்.

மற்றும் அம்மோனியம் குழு, அதனால்
தொடர்பு சாத்தியமாகும், பிறகு நாங்கள் ஹைட்ரஜன் பிணைப்புக்கு வந்தோம் ஆ ஹைட்ரஜன் பிணைப்பிலும் நாங்கள் பார்த்தோம் என்பது
உங்களுக்குத் தெரியும் அது மதுபானத்துடன் தொடர்புகொள்ளும் r amidic nh ah உங்களுக்குத் தெரியுமா
அமீன் nh என்பது l உங்களுக்கு தெரியும் ஆ மற்றும் ஆ இப்போது இறுதியாக நான் ஆ ஆ டிஸல்பைட் பற்றி
இந்த உருவாக்கம் பற்றி குறிப்பிடுகிறேன்
அதனால் இவை உங்களுக்கு தெரியும் மற்றும்
அனைத்து ஒன்றாக நீங்கள் ஒரு அமைப்பு செய்ய விரும்புகிறேன் என்று எனக்கு தெரியும், நான் மூன்றாம் அமைப்பு பற்றி குறிப்பிட்டுள்ள ஒரு அமைப்பு செய்ய விரும்புகிறேன் நான் இந்த கட்டமைப்பை
வரைய விரும்புகிறேன்
அதனால் நான் இந்த வரைபடம்
கவனமாக பார்க்கிறேன் மற்றும் அது உங்களுக்கு உதவும் என்று இங்கே நான் உங்களுக்குத் தெரிந்த ஹெலிகல் கட்டமைப்பை நான் மூன்றாம் நிலை கட்டமைப்பில் குறிப்பிட்டுள்ளபடி வகைகள் சொல்ல வேண்டிய வகையை மீண்டும் சொல்ல வேண்டும்,
அதனால் இது மீண்டும் வெட்டா ப்ளீட் ஆகும் தாள் மற்றும் பிரிவுகளில் உங்களுக்குத் தெரியும், பின்னர் மீண்டும் நான் இங்கே தயாரிக்கிறேன் உங்களுக்கு ஹெலிக்ஸ் தெரியும், அது உங்களுக்குத் தெரியும் அதைச் சிறப்பாகச் செய்ய நான் தயாரிக்கும் டேப் வடிவில்

Prutor@IITK

இந்தப் படத்தை இன்னும் அதிகமாகப் பெறுவேன்.
தெளிவானது மற்றும் இது உங்களுக்குத் தெரிந்த ஹெலிக்ஸ் பகுதி மற்றும்
இது உங்களுக்குத் தெரியும் ஆஹா இது இங்கே பீட்டா பூசப்பட்ட உம் விதைப் பகுதி, எனவே இது மீண்டும் பீட்டா மடிப்பு விதைப் பகுதி
மற்றும் இது நான் தயாரிக்கும் மீதமுள்ளவை இது ஆமாம், இப்போது நான் இதை முடித்துவிட்டேன், இது ஒரு
பெரிய பாலிபெப்டைட் சங்கிலி என்று உங்களுக்குத் தெரியும், இப்போது நான் உங்களுக்குத் தெரியும் எல்லா அமைப்பையும் உருவாக்குங்கள், எனவே முதலில் நான் உங்களுக்குக் காட்டுகிறேன் அடிப்படையில் உப்புப் பாலங்கள்
உப்புப் பாலங்களைக் குறிக்கும் உப்புப் பாலங்கள் நான் உங்களுக்கு வைக்கிறேன் அம்மோனியம்
தெரியும் உங்களுக்கு எஸ்டர் பகுதி தெரியும்,
அதனால் இது உப்பு பாலங்கள், பின்னர்
நான் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பைப் பிரதிநிதித்துவம் செய்வேன் வெவ்வேறு பிரிவில் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பைக் குறிக்கும்
நான் இங்கே ch2 ஓ மற்றும் மற்றொரு ch2 OS குழுவை இடுகிறேன், எனவே இது மற்றொரு ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு
எனவே இது உப்பு பாலம் இது உப்பு பாலம் மற்றும் இது ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு என்பதை இங்கே எழுதுகிறேன் , நான் எனது வரைபடத்தை இன்னும் தெளிவுபடுத்துகிறேன், எனவே ஹைட்ரஜன்
பிணைப்பைப் புரிந்துகொள்வதில் உங்களுக்கு சிரமம் இருக்க வேண்டாம், இப்போது நான் பீட்டா பூசப்பட்ட
விதையை வைக்கிறேன் உங்களுக்குத் தெரிந்த இரண்டையும் இணையாக சங்கிலிகள் இருப்பதாகவும், அங்கே இந்த ஹைட்ரஜன்
பிணைப்பு நடைபெறுவதாகவும் நீங்கள் கருதினால், உங்களுக்குத் தெரிந்த இந்த ஹைட்ரஜன் பிணைப்பைக் குறித்துக் கொள்கிறேன், எனவே இது பீட்டா ப்ளீடட் சீட் பீட்டா ப்ளீடேட் ஷீட் ஓகே இது
ஹைட்ரஜன் பிணைப்புகளும் உள்ளன, எனவே ஹைட்ரஜன் பிணைப்புகள் மீண்டும் இங்கே நான் குறிப்பிட்டுள்ளபடி டிசல்பைடு பாலங்கள்
அதனால் டைசல்பைடு பாலங்கள் பற்றி பேசுவேன்
தையல் குழுக்கள் இருந்தால் அது டிஸல்பைடு பிணைப்புகள் டிஸல்பைடு பிணைப்புகளுக்கு வழிவகுக்கும், இது ஊடாடும் இப்போது ஹைட்ரோஃபோபிக் தொடர்பு குறிப்பிடுகிறேன்.
ஹைட்ரோபோபிக்
இன்டராக்ஷனுக்கான சில ஹைட்ரோபோபிக் இடைவினைகளை நான் இங்கே பென்சைல் குழு பிணைப்புக் குழுவையும் மற்றொரு பென்சைல்
குழுவையும் அமினோ அமிலத்திலிருந்து கருதுகிறேன், எனவே இந்த இடைவினை மற்றும் அடிப்படையில்
நீங்கள் இங்கே ch 3-ஐக் கூட செய்யலாம்.
ஹைட்ரோபோபிக் இண்டராக்ஷன் ஹைட்ரோபோபிக் இன்டராக்ஷன் ஹைட்ரோபோபிக் இன்டராக்ஷன் ஹைட்ரோபோபிக் இன்டராக்ஷன் என்று அழைக்கப்படுகிறது, மேலும் இது இதை நான் உங்களுக்குச் சொன்னேன்

ஹைட்ரோஃபிலிக்
தொடர்புகளை வெளிப்படுத்த நான் இங்கே செய்வேன் நான் குறிப்பிட்டுள்ளபடி, ohs ஊடாடும் எனவே கருத்தில்
அதில் பினாலிக் ஓஜஹ் உள்ளது, மற்றொன்று ch இரண்டு உள்ளது, எனவே இந்த இடைவினை ஹைட்ரோஃபிலிக் இடைவினை எனவே ஹைட்ரோஃபிலிக் இடைவினை ஹைட்ரோஃபிலிக்
ஊடாடல் ah அடிப்படையில் தண்ணீருடன் அவர்கள் ஓ குழுவைக் கொண்டிருப்பதால்
ஆ உங்களுக்கு உப்பு பாலங்கள் தெரியும் என்பதை மீண்டும் இங்கே காட்டுங்கள்,
எனவே இந்த கார்பாக்சிலேட் மற்றும் இங்கே உங்களுக்கு வழக்கமான அமைடு குழு
தெரியும் இது உங்களுக்கு ஹைட்ரஜன் பிணைப்பைத் தெரியும் எனவே நான் இங்கே முயற்சித்தேன் என்று நம்புகிறேன்

Drutor@IITK

இவ்வளவு பெரிய
பாலிபெப்டைட் சங்கிலியின் மூலம் உங்களுக்குத் தெரியும் நீங்கள் ஒரு உதாரணம் எடுத்து இப்போது ஆ
தெரியும் ஆ உலகளாவிய புரதங்கள் குளோபுலர் புரதம் உருண்டை வடிவம் மற்றும் ஆ, அதை எடுத்துக்காட்ட நான் மயோகுளோபினை எடுத்துக்கொள்வேன்.

தசைகளுக்கு ஆக்சிஜனை அழைக்கிறது மற்றும் அதன் காரணமாக நமக்கு ஆற்றல் கிடைக்கிறது மற்றும் ஆ
இதற்கு உதாரணம் உலகளாவிய புரதம் மற்றும் நார்ச்சத்து
புரதத்தின் உதாரணம் ஆல்ஃபா கரோட்டின் ஆ போன்ற நீள நார்ச்சத்து ஆல்ஃபா கரோட்டின் ஆ ஆணி மற்றும் இறகுகளில் பீட்டா கிரியேட்டின் உள்ளது என்று உங்களுக்குத் தெரியும்.

எனவே இதை நீங்கள் மறந்துவிடக் கூடாது என்பதற்காக எழுதுகிறேன்.

செல்களில் உள்ள போக்குவரத்து மற்றும் வளர்சிதை மாற்ற வளர்சிதை மாற்றம் மற்றும் மயோகுளோபின் அடிப்படையில் ஆக்சிஜனை தசைகளுக்கு
கொண்டு செல்கிறது.
முடி கம்பளி தோல் மற்றும் நகங்கள் எனவே நார்ச்சத்து புரதம் நீண்ட நார்ச்சத்து போன்ற வடிவத்தைக் கொண்டுள்ளது நீளமான ஃபைபர் போன்ற வடிவங்கள் மற்றும் எடுத்துக்காட்டுக்கு
ஆல்பா கிரெடின்கள் ஆல்பா கிரிட்டின்கள் உருவாக்குகின்றன முடி கம்பளி தோல் மற்றும் நகங்கள் சரி
இறகு பீட்டா கிரியேட்டின் இறகுகள் பீட்டா- கெரட்டின் பீட்டா கீ மதிப்பீடுகளைக் கொண்டிருக்கின்றன.
பீட்டா ப்ளேட்டட் சிஸ்டம் அமைப்பு ct அமைப்பு பீட்டா பிளாட்டினம் ஓகே
உங்களுக்குத் தெரிந்த சில ஓவியங்களை வரையச் செய்கிறேன்
அதனால் நீங்கள் நன்றாகப் புரிந்துகொள்வதற்காக
உங்களுக்குத் தெரிந்ததை வரையலாம் ஆ, அடிப்படையில் ஆல்பா கிரியேட்டின் கட்டமைப்பை இங்கே நான் ஆல்பா
கெரட்டின் பிரதிநிதித்துவம் செய்கிறேன்.
ஆல்பா ஹெலிக்ஸ் கட்டமைப்பை சித்தரிக்க உங்களுக்குத் தெரியும்
சுருள் அமைப்பு உள்ளது என்பதை நீங்கள் பார்க்கலாம், எனவே
இந்த சுருள் கட்டமைப்புகள் எப்படி இருக்கின்றன என்பதை நீங்கள் அறிவீர்கள் என்ற உணர்வை இது உங்களுக்குத்
தரும்
நான் உங்களுக்குத் தெரிந்த குவாட்டர்னரி அமைப்புக்கு நகர்கிறேன்
நான்காம் அமைப்பு என்றால் என்ன எனவே மூன்றாம் நிலை கட்டமைப்பைப் பற்றி இப்போது பார்ப்போம் குவாட்டர்னரி கட்டமைப்பில் உள்ள குவாட்டர்னரி கட்டமைப்பைப் பற்றி பேசவும் சில புரதங்கள் சில புரதங்கள் ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட பாலிபெப்டைட் சங்கிலியைக் கொண்டுள்ளன.
குவாட்டர்னரி அமைப்பு அடிப்படையில்
ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட பாலிபெப்டைட் சங்கிலிகளைக் கொண்டுள்ளது, மேலும் இந்த பாலிபெப்டைட் சங்கிலிகள் ஒன்றுக்கொன்று மரியாதையுடன் எவ்வாறு அமைக்கப்பட்டிருக்கின்றன,
எனவே சில புரதங்கள் ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட பாலிபெப்டைடுகளை ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட பாலிபெப்டைட் சங்கிலிகளைக் கொண்டுள்ளன மற்றும் தனிப்பட்ட சங்கிலிகள் துணை அலகுகள் என அழைக்கப்படுகின்றன.
துணை அலகுகள் ஒரு துணை அலகு கொண்ட ஒரு புரதம் ஒரு ஒற்றை துணை அலகு கொண்ட ஒரு மோனோமர் என்று அழைக்கப்படுகிறது.
நான் குறிப்பிட்டது
போல், குவாட்டர்னரி அமைப்பில் சில புரதங்கள் ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட பிஓவைக் கொண்டுள்ளன
லிபெப்டைட் சங்கிலி மற்றும் தனிப்பட்ட ஆ பாலிபெப்டைட்
சங்கிலிகள் அடிப்படையில் துணைக்குழுக்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன , மேலும் நான்காம் கட்டமைப்பில்

Ptutor@IITK

இந்த பாலிபெப்டைட் சங்கிலிகள் ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட பாலிபெப்டைட் சங்கிலிகள் எவ்வாறு ஒன்றுக்கொன்று பொருத்தமாக
அமைக்கப்பட்டுள்ளன என்பதை நாங்கள் கவனிக்கிறோம்.

டெட்ராமர் அடிப்படையில் நான்கு யூனிட்கள் தெரியும், அதை எப்படி இன்னும்
தெளிவாக்குவதற்கு அவை எவ்வாறு ஏற்பாடு செய்யப்பட்டுள்ளன,
நான் இங்குள்ள கட்டமைப்பை ஒரு மோனோமர் மற்றொன்றாக உருவாக்குவேன், அது டெட்ராமராக
இருப்பதால் நான் நான்கும் வரைவேன்
அதனால் இவை உங்களுக்குத் தெரிந்தவை.

யூனிட்கள் ஒரே மாதிரியாக இருக்கலாம் இங்கே நான் உங்களுக்குத் தெரிந்தது போல் இரண்டு ஒரே இரண்டு இரண்டும் இரண்டையும் செய்துள்ளேன், அதை எடுத்துக்காட்டுவதற்கு

அது ஒரு டெட்ராமர் ஹீமோகுளோபின் ஒரு டெட்ராமர் டெட்ராமர்
எனவே இங்கே அது அடிப்படையில் ஆல்பா சங்கிலி மீண்டும் ஆல்பா சங்கிலி மற்றும் இங்கே
பீட்டா சங்கிலி பீட்டா சங்கிலி எனவே ஒரு குவாட்டர்னரி அமைப்பு புரோட்டீன்
என்பது ஒரு புரதத்தின் ஒரு குவாட்டர்னரி கட்டமைப்பைப் பொறுத்து துணைக்குழுக்கள் அமைக்கப்பட்ட
விதத்தை விவரிக்கிறது ஒரு புரதத்தின் வெவ்வேறு விசைகள் ஒன்றோடொன்று
அமைக்கப்பட்டிருக்கும் விதத்தை விவரிக்கிறது இங்கே நீங்கள் பார்க்கலாம்
நான்காக அமைப்பில் உங்களுக்குத் தெரியும் ஆ வெவ்வேறு
பாலிபெப்டைட்ஸ் சங்கிலிகள் ஒன்றுக்கொன்று மரியாதையாக அமைக்கப்பட்டிருக்கும், மேலும் இந்த பெப்டைட் சங்கிலிகள்
உங்களுக்குத் தெரிந்தவை துணை அலகுகள் என்று உங்களுக்குத் தெரியும், அதில் ஒரு துணை அலகு இருந்தால் அது மோனோமர் என்று அழைக்கப்படுகிறது சப்யூனிட்
பின்னர் அது டைமர் என்று அழைக்கப்படுகிறது, மேலும் நான்கு இருந்தால் டெட்ராமர் ஆ ஹீமோகுளோபின் என்பது
குவாட்டர்னரி கட்டமைப்பிற்கு ஒரு சிறந்த எடுத்துக்காட்டு ஆகும்
இந்த உதாரணம் ஒரு டெட்ராமர் ஆ எனவே அடிப்படையில் புரதத்தின் துணை அலகுகள் ஒரே வகையான புரதத்தின் துணை அலகுகளால்
ஒன்றாகப் பிடிக்கப்படுகின்றன காட்சி புரதச் சங்கிலிகளில் இருக்கும் தனிப்பட்ட புரதச் சங்கிலிகளை ஒரு குறிப்பிட்ட
முப்பரிமாண இணக்க முப்பரிமாண கன்ஃபார்மேஷன்
வைத்திருக்கும் அதே வகையான இடைவினைகள்
மூன்றாம் நிலை அமைப்பைப் பற்றி நாங்கள் விவாதித்தபோது அவை ஹைட்ரோபோபிக் ஹைட்ரோபோபிக் இன்டராக்ஷன் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு மற்றும் மின்னியல் ஈர்ப்பு.
மற்றும் எலக்ட்ரோ ஸ்டேடிக் இன்டராக்ஷன்கள் அடிப்படையில்
மின்னியல் ஈர்ப்புகள் எனவே ஆஹா, இப்போது நான் முடித்துள்ளேன், இந்த நான்கு
கட்டமைப்புகள் முதன்மை இரண்டாம் நிலை ஆ மூன்றாம் நிலை மற்றும் நான்காம்
கட்டமைப்புகள் அனைத்தையும் நீங்கள் அறிவீர்கள் என்று நம்புகிறேன்.

முதன்மைக் கட்டமைப்பில் நிலைப்படுத்தப்படும் ஹெலிக்ஸ் மற்றும் பீட்டா
முலாம் பூசப்பட்ட விதைகள் மூன்றாம் நிலை அமைப்பு உங்களுக்கு தெரியும், மற்ற அனைத்து வகையான
தொடர்புகளையும் உறுதிப்படுத்துவது உங்களுக்குத் தெரியும் ஆ ஒரு பங்கு வகிக்கிறது ஆ
மற்றும் நான்காம் கட்டமைப்புகளில் ஆ ஒன்றுக்கு மேற்பட்ட துணைக்குழுக்களை இணைத்து,
பின்னர் இந்த ஆ துணைக்குழுக்கள் எப்படி ஒன்றுக்கொன்று பொருத்தமாக அமைக்கப்பட்டன ஆ,
இது உங்களுக்குத் தெரிந்த நான்காம் அமைப்பு * * * *
* * * * * * * இது ஒரு
டெட்ராமரான ஹீமோகுளோபின் * துணை அலகுகளை இந்த துணைப் பிரிவுகள்

Prutor@IITK

ஒழுங்கமைக்கப்படுகின்றன.
இரண்டு ஆல்பா
மற்றும் இரண்டு ஆ பீட்டா யூனிட்கள் உள்ளன, அவை எவ்வாறு ஒழுங்கமைக்கப்பட்டுள்ளன ஆ, இவை அனைத்தையும் சுருக்கமாகச் சொல்ல, நான்
மற்றொரு திட்டவட்டமான விளக்கக்காட்சியை உருவாக்குவேன், எனவே முதலில் முதன்மைக் கட்டமைப்பை வரையவும், பின்னர் முதன்மை
அமைப்பு இரண்டாம் கட்டமைப்பிற்கு வழிவகுக்கும்.
முதன்மைக் கட்டமைப்பில்,
நான் உங்களுக்குத் தெரிந்த பாலிபெப்டைட் சங்கிலியை உருவாக்குகிறேன், எனவே இது nh ஆக இருந்தால் அது சரி , பின்னர் மீண்டும் நான் இங்கே பத்திரத்தை உருவாக்குகிறேன் , பின்னர் இந்த கார்பனைல் பேண்டை உருவாக்குகிறேன் மீண்டும், இது பெப்டைட் சங்கிலி நான் ஆஹா, இங்கே உலர்த்துவது உங்களுக்குத் தெரியும், இது ஆஹா அடிப்படையில் முதன்மை
அமைப்பைக் குறிக்கிறது இது முதன்மைக் கட்டமைப்பாகும், பெப்டைட் அமினோ அமிலங்களின் வகையையும் அமினோ அமிலங்களின் எண்ணிக்கையையும் மாற்றுகிறது, எனவே இது முதன்மைக் கட்டமைப்பு இப்போது முதன்மையானது இந்த முதன்மை நீங்கள் அறிந்திருக்கும் பெப்டைட் சங்கிலியில் உள்ள இந்த முதன்மைக் கட்டமைப்பானது மடிந்துவிடும் இரண்டாம் நிலை இரண்டாம் நிலை அமைப்பு மற்றும் அதன் பிறகு இந்த இரண்டாம் நிலை அமைப்பு பல்வேறு வகையான இசைக்குழு மூலம் உறுதிப்படுத்தப்படுவதை நீங்கள் மீண்டும் அறிவீர்கள், அது உங்களுக்கு மூன்றாம் நிலை கட்டமைப்பைக் கொடுக்கும், எனவே
இது மூன்றாம் நிலை கட்டமைப்பு மூன்றாம் நிலை கட்டமைப்பை இங்கே நான் முன்வைக்கிறேன்
.
அடிப்படையில் இந்த மூன்றாம் நிலைக் கட்டமைப்பில் இந்த
இரண்டாம் நிலை அமைப்பு மடிந்திருப்பது உங்களுக்குத் தெரியும்.
எனவே
இது தொடர் அமைப்பு மற்றும் இறுதியாக நான்காம் கட்டமைப்பில் உள்ளது
, நான் குறிப்பிட்டது போல் நான் குறிப்பிட்டுள்ளபடி , வெவ்வேறு துணை அலகுகள் ஒருவருக்கொருவர் எவ்வாறு ஒழுங்கமைக்கப்பட்டுள்ளன என்பது உங்களுக்குத் தெரியும் கட்டமைப்புகள் இது கட்டமைப்புகளுக்கான திட்டவட்டமான விளக்கக்காட்சியாகும், எனவே மீண்டும் நான் சுருக்கமாகச் சொல்ல விரும்புகிறேன்.

ஏற்பாடு ஆ மற்றும் அது ஆல்பா
ஹெலிக்ஸ் அல்லது பீட்டா மடிப்பு இருக்கைக்கு இட்டுச் செல்கிறது ஆ பிறகு நாங்கள் மூன்றாம் நிலை அமைப்பைப் பற்றி பேசுவோம் ah மற்றும் இறுதியாக ஆ நான்
குவாட்டர்னரி அமைப்பைப் பற்றி பேசினோம் ஆ நான் இன்றைய வகுப்பில் இங்கே நிறுத்த விரும்புகிறேன்
ஆ உங்களுக்குத் தெரியும் ஆ

Prutor@iitk