

அனைவருக்கும் காலை வணக்கம் ஆ ஒரே வரியில் உள்ள மோனோசாக்கரைடுகளின் ah உள்ளமைவு அமைப்புகள் ah ah இன்று நான் eldosos eldo tetros இரண்டு ah சமச்சீரற்ற மையங்களைக் கொண்ட கட்டமைப்பைப் பற்றி விவாதிப்பேன், எனவே நான்கு சாத்தியமான ஸ்டிரியோ ஐசோமர்கள் உள்ளன, மேலும் இந்த நான்கு சாத்தியமான ஸ்டிரியோ ஐசோமர்கள் இரண்டு சர்க்கரையிலிருந்து எடுக்கப்படும்.

மற்றும் எல் சர்க்கரைகளில் இருந்து இரண்டு எனவே ஆல்டோ டெட்ரோக்களுக்கு இரண்டு சமச்சீரற்ற மையங்கள் உள்ளன, எனவே எங்கள் ஸ்டிரியோ கெமிஸ்ட்ரி விதியின்படி நான்கு ஸ்டிரியோ ஐசோமர்கள் இருக்கலாம் நான்கு இரண்டு ஐசோமர்கள் இங்கே இரண்டு ஸ்டிரியோ ஐசோமர்கள் டி சர்க்கரையிலிருந்து வருகிறது மற்றும் மற்ற இரண்டு ஸ்டிரியோ ஐசோமர்கள் 1 சர்க்கரையிலிருந்து வருகின்றன.

இரண்டையும் இப்போது

நான் உங்களுக்குத் தெரிந்த நுணுக்கமான விவரத்தை நோக்கிச் செல்வேன், அதாவது கட்டமைப்பு உள்ளது, கட்டமைப்பு உள்ளது

ure d சர்க்கரைகள் குறிப்பாக ah மற்றும் 1 சர்க்கரை முதலில் நான் d சர்க்கரை கட்டமைப்பை

வரைவேன் மற்றும் ah இன் ஆல்டோ டெட்ரோஸ் என்று பொதுவாக அழைக்கப்படும் த்ரோஸ் திஸ் மற்றும் மூன்று ஹோஸ்கள் என்றும் அழைக்கப்படுகின்றன, இப்போது இந்த இரண்டு சொற்களஞ்சியமான எரித்ரோசிஸ் மற்றும் தியோசிஸை அறிமுகப்படுத்தியுள்ளேன்.

இந்த எரித்ரோசிஸ் மற்றும் த்ரோஸிஸ் ஐ இங்கே விளக்க விரும்புகிறேன்

எரித்ரோசிஸ் என்பது கார்பன் சங்கிலியின்

அதே பக்கத்தில் உள்ள கார்பன் சங்கிலியின் அதே பக்கத்தில் ஹைட்ராக்சில் குழு

ஹைட்ராக்சைல் குழுவைக் கொண்டிருந்தது அதைத் தெளிவுபடுத்துவதற்கு எதிர் பக்கத்தில் இருக்கிறார்கள் இன்னும் தெளிவாகக் கட்டமைப்பை வரைய விரும்புகிறேன்

எரித்ரோ மற்றும் த்ரியோ ஜோடிகளை இங்கே எழுதுகிறேன், எனவே முதலில் எரித்ரோபைரை எழுதுகிறேன்,

ஹைட்ராக்சைல் குழு

ஒரே பக்கத்தில் இருக்கும், எனவே இது இப்போது டி எரித்ரோஸ் கார்பனின் எதிர் பக்கத்தில்

ஹைட்ராக்சைல் குழு இருக்கும் d three o's three os வழக்கில் நான் குறிப்பிட்டுள்ளபடி, 1 பெறப்பட்ட ஒன்றை இது 1 எரித்ரோஸ் என்றும் அடுத்தது d three o'

என்றும் எழுதுவேன்.

இங்கே நீங்கள் காணக்கூடிய சங்கிலி, இது டி த்ரீ ஓஸ் மற்றும் இறுதியாக எல்3ஓஎஸ் எனவே இவை நான்கு சாத்தியமான ஆல்டோ

டெட்ரோக்கள் உங்களுக்கு ஸ்டிரியோஐசோமர் தெரியுமா என்பது இங்கே ஒரு ஜோடி

டிடி சர்க்கரையிலிருந்து வருவதையும் மற்றொரு ஜோடி எல் சர்க்கரையிலிருந்து வருவதையும்

பார்க்கலாம் Eldo Tetros இன் நான்கு ஸ்டிரியோ ஐசோமின்களை ஒன்றாக

சேர்த்து, எட்டு ஸ்டிரியோஐசோமர்கள் மீண்டும் எட்டு ஸ்டிரியோஐசோமர்கள் சாத்தியம் மற்றும் நான்கு ஸ்டிரியோ

ஐசோமர்கள் AH நான்கு ஸ்டிரியோ மையங்கள் இருப்பதால், ஐசோமர்கள்

d சர்க்கரையில் இருந்து எட்டு ஸ்டிரியோஐசோமர்கள் மற்றும் ஆ எட்டு என்பது ah 1

சர்க்கரையில் இருந்து இரண்டு ஐசோமர்கள் ஆகும்,

இப்போது உங்களுக்குத் தெரியும் d aldosis இன் உள்ளமைவை நான் உங்களுக்கு விளக்க விரும்புகிறேன்,

எனவே t1 அளவுகளின் உள்ளமைவைப் பற்றி மீண்டும் இங்கு பேசுவோம்.

டி கிளிசெரால்டிஹைடில் இருந்து தொடங்கவும்

, இது ஒரு சிரல்

மையத்தைக் கொண்டுள்ளது, எனவே கடந்த வகுப்பில் உங்களுக்கு நினைவிருந்தால், முதலில் டி

கிளிசரால்டிஹைடை ஒரு கைரல் மையத்துடன் வரையலாம்.

டி கிளைசெரால்டிஹைட் மற்றும் எல் கிளிசரால்டிஹைட் ஐ ஆகியவற்றின் கட்டமைப்பைப் பற்றி ஆடி விவாதித்தார்,

எனவே டி கிளைசெரால்டிஹைட் ஹைட்ராக்சில் குழுவில் உள்ள டி கிளைசெரால்டிஹைட்

எப்போதும் டி கிளைசரால்ஹைடில் இருந்து கார்பன் சங்கிலியின் வலது பக்கத்தில் கிடக்கிறது நான் இதைப் பார்ப்பேன்.

அல்டோ டெட்ரோஸ் இதில் ஸ்டீரியோ சென்டர்கள் அதிக கார்பன் அணுவைக் கொண்டிருக்கின்றன eldo tetros மற்றும் இப்போது இன்னும் ஒரு விஷயம் இங்கே இருக்கப் போகிறது, அது எறிகிறது என்பது தியோஸ் ஆகும், ஏனெனில் ஹைட்ராக்சில் குழுக்கள் ஒரே தளத்தில் இருப்பதால் அது d erythrose d erie throws ஆனது இப்போது நான் ஹைட்ராக்சில் குழுக்கள் எதிர் பக்கத்தில் இருக்கும் இடத்தில் d three o ஐ வரைகிறேன் புதிய ஸ்டீரியோ சென்டர் உலர்த்தும் போது முதலில் வரும் உங்களுக்குத் தெரியும் ஆல்டோ பென்டோஸ் ஆல்டோ பென்டோஸ் என்பது ஐந்து கார்பன் சங்கிலியைக் கொண்ட சர்க்கரையைக் குறிக்கிறது, எனவே எல்டோபென்டோசிஸ் ஏற்பட்டால் முதலில் ஆல்டோ பென்டோஸ்களை வரைய விரும்புகிறேன், இது டி எரித்ரோஸ் மற்றும் டி த்ரோஸ் என்பதை உங்களுக்குப் புரிய வைப்பதற்காக இங்கே வைக்கிறேன்.

ஆல்டோ டெட்ரோக்கள் மற்றும் இந்த எல்டோ டெட்ரோக்கள் இந்த மூத்த டெட்ரோக்களில் இருந்து நான் எல்டோ பென்டோஸுக்குப் போகிறேன் எனவே தயவு செய்து அவற்றின் ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரியில் கவனம் செலுத்துங்கள் நான் எல்டோ பென்டோஸுக்குப் போகிறேன் இங்கே இந்த சர்க்கரையில் மூன்று கைரல் சென்டர் இருக்கும் மற்றும் அனைத்திலும் ஐந்து கார்பன் சங்கிலி இருக்கும் ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து மற்றும் இது இப்போது டி ரைபோஸ் என அழைக்கப்படுகிறது, இரண்டாவது ஹைட்ராக்சைல் குழு உள்வரும் ஹைட்ராக்சில் குழு எதிர் உள்ளமைவைக் கொண்டிருக்கும் மற்றும் மீதமுள்ள ஹைட்ராக்சைல் குழு d எரித்ரோஸில் உள்ளதைப் போலவே இருக்கும், எனவே இது d ஆக மாறும் அரபினோஸ் இங்கே ஒரு விஷயத்தை நினைவில் கொள்ள வேண்டும்

அது ஐந்து கார்பன் சங்கிலியையும், சாத்தியமான மூன்று ஸ்டீரியோ சென்டரின் ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரியையும் கொண்டிருக்கும் என்று நான் குறிப்பிட்டது போல, எரித்ரோ மற்றும் த்ரியோ இரண்டையும் கொண்டிருக்கும் எனவே முதலில் நான் எரித்ரோ சாத்தியத்தை வரைகிறேன் நாங்கள் d3o களில் இருந்து தொடங்கியதிலிருந்து நீங்கள் இங்கே பார்க்கலாம் முதல் ஹைட்ராக்சில் குழு உள்ளது இடது பக்கம் மற்றும் என்பது இங்கே இடது பக்கத்தில் உங்களுக்குத் தெரியும் உள்வரும் ஒன்று இதிலிருந்து எரித்ரோ தொடர் என்பதால் இது உங்களுக்குத் தெரியும் ஆ வலது பக்கம்

ஹைட்ராக்சில் குழு இந்த சர்க்கரை டி சைலோஸ் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இப்போது நான் வரைகிறேன் த்ரியோஸ் ஒன்று எனவே மீண்டும் முதல் உள்வரும் ஸ்டீரியோ மையம் மாற்றப்படும், இது டி லைசோஸ் ஆல் ரைட் ஆகும், எனவே எல்டோபென்டோசிஸ் தொகுப்பில் மூன்று கைரல் சென்டர் இருந்தால், சாத்தியமான ஸ்டீரியோசோமர்கள் டி சர்க்கரையிலிருந்து எட்டு நான்கு மற்றும்

எல் சர்க்கரைகளில் இருந்து நான்கு என சாத்தியமானதை இங்கே எழுதியுள்ளேன்.

d stereoisomers இந்த ரெஜிஸ்டர் ஐசோமர்கள் இப்போது நான் pa- க்கு ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸ்ஸுக்குச் செல்வேன், எனவே மீண்டும் இந்த நான்கும் மேலும் எட்டு ஸ்டீரியோஐசோமர்களை உருவாக்கும்.

ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸ்கள் இருந்தால் ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸின் கட்டமைப்பானது நான்கு ஸ்டீரியோ சென்டர் நான்கு ஸ்டீரியோ சென்டர்கள் இருக்கும் மற்றும் டி ரைபோஸிலிருந்து அனைத்து ஹைட்ராக்சில் குழுவும் கார்பன் சங்கிலியின் ஒரே பக்கத்தில் இருக்கும் இடத்தில் மீண்டும் d1os உங்களிடமிருந்து எழுகிறது.

உள்வரும் புதிய ஸ்டிரியோ மையத்தில் ஹைட்ராக்ஸைல் குழுவை வலது பக்கம் உள்ளதாகவும், மற்ற வாய்ப்பு உள்ளது $ah\ d\ ribose$ தெரியும், உள்வரும் ஹைட்ராக்ஸைல் குழு எனவே நான் அந்த சாத்தியத்தை வரைய விரும்புகிறேன் இந்த சர்க்கரைகளின் கட்டமைப்பை வரைவது மிகவும் எளிதானது உங்களுக்குத் தெரிந்தால் இங்கே நீங்கள் காணக்கூடிய கருத்தை நான் இங்கே வரைந்திருக்கிறேன் $d\ l\ trues$ இப்போது நான் அன்பான அம்பினோஸை எடுத்துக்கொள்கிறேன் உங்களுக்குத் தெரியும் நான் ஏற்கனவே d ரைபோஸ் சாத்தியமான $d\ l\ os$ மற்றும் $d\ l$ ட்ரோக்களை வரைந்திருக்கிறேன், இப்போது நான் $d\ aribi\ nose\ d\ arabinos$ சாத்தியமான ஜோடிகளை வரைவேன் எனவே $d\ arabinose$ நான் இங்கே எழுதுகிறேன் $d\ arabinose$ சாத்தியமான ஜோடிகளை முதலில் நான் $d\ arbinos$ இலிருந்து மூன்று ஸ்டிரியோ மையங்களையும் ஒரே மாதிரியாக வைத்திருப்பேன் , உங்களுக்குத் தெரியும் ஆ இன்கமிங் ஸ்டிரியோ சென்டர் நான் எரித்ரோஃபார்மில் வைப்பேன், பின்னர் மேலும் இது d குளுக்கோஸின் கட்டமைப்பை உங்களுக்குத் தெரியும், இதில் ஹைட்ராக்ஸைல் குழு இடது பக்கத்தில் இருக்கும் மற்றும் மீதமுள்ள ஸ்டிரியோ மையங்கள் d அராபினோஸின் விஷயத்தில் இருப்பது போலவே இருக்கும், இது d மேனோஸ் d மேனோஸாக மாறுகிறது, எனவே நான் இங்கே d யின் கட்டமைப்பை முடித்துள்ளேன்.

$ribose$ மற்றும் $d\ arbinos$ இப்போது நான் மற்ற இரண்டு எல்டோ பென்டோஸ்கள் சாத்தியமான ஸ்டிரியோசோமர்கள் d சைலோஸ் மற்றும் d லைசோஸ் ஆகியவற்றை எழுதுவேன், எனவே நான் முதலில் $d\ xylose$ ஐ எடுத்து எரித்ரோஃபார்மை வரைகிறேன் , மீதமுள்ள ஸ்டிரியோ மையங்கள் $d\ xylose$ இன் விஷயத்தில் உள்ளதைப் போலவே இருக்கும். d குளுலோஸ் d குளுலோஸ் ஆகவும், மற்றொன்றில் ஹைட்ராக்ஸைல் குழுவும் கார்பன் சங்கிலியின் இடது பக்கத்தில் இருக்கும் மற்றும் ஸ்டிரியோ சென்டர்களின் மீதமுள்ளவை ஒரே மாதிரியாக இருக்கும், இது d டோஸ் ஆகும், இப்போது நான் இறுதி d லைசோஸ் ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸை வரைகிறேன், எனவே மீண்டும் இங்கே நான் ஐ ஷோ இந்த கட்டமைப்பை எடுத்து , உள்வரும் கைரல் மையம் மற்றும் மீதமுள்ள சிரல் மையங்கள் ஒரே மாதிரியாக இருக்கும், இது d கேலக்டோஸாக மாறுகிறது , மேலும் இந்த தொடரின் கடைசி ஒன்று இதில் ஹைட்ராக்ஸில் குழு இடது பக்கத்தில் அமைந்து ஓய்வெடுக்கிறது. ஸ்டிரியோ சென்டர்கள் ஒரே மாதிரியானவை, எனவே எல்டோ ட்ரையோஸ் மூலம் உங்களுக்கு எப்படித் தெரியும் என்பதை இங்கே பார்த்தீர்கள்

எல்டோ டெட்ரோஸ்களில் இரண்டு சிரல் மையங்கள் உள்ளன ஆ, பின்னர் சாத்தியம் இரண்டு ஐசோமர்கள் நான்கு ஆ இரண்டு எல் சர்க்கரையிலிருந்து d சர்க்கரை இரண்டு ஆ நான் இங்கே வரைகிறேன் ஆ உங்களுக்கு தெரியும் உம் இரண்டு d சர்க்கரைகள் ஆ, அதாவது உம் ஸ்டிரியோஐசோமர்கள் மற்றும் பிறகு ஆ ii அதே நேரத்தில், எரித்ரோபேர் மற்றும் த்ரியோ ஜோடி என்று உங்களுக்குத் தெரியும் என்ற கருத்தை அறிமுகப்படுத்துங்கள். கார்பன் சங்கிலியின் எதிர் பக்கத்தில் $d\ d$ த்ரோஸ் மற்றும் d த்ரோஸ் மற்றும் நீங்கள் எல் சீரிஸ் சர்க்கரைகளைக் கருத்தில் கொண்டால், அது நான்கு ஸ்டிரியோஐசோமர்களை நிறைவு செய்கிறது, பிறகு நான் ஆல்டோ டெட்ரோஸிலிருந்து எல்டோ பென்டோஸ்களுக்கு செல்கிறேன் , இங்கே உங்களால் முடியும் நான் மெதுவாக மெதுவாக மெதுவாக மெதுவாக நீங்கள் இரண்டு சிரால் மையத்தில் இருக்கிறோம் பின்னர் எலுமிச்சை மையத்தில் நாம் மூன்று சிரால் மையம் மற்றும் AH ஐந்து AH கார்பன் சங்கிலி தெரியும் இங்கே நீங்கள் மீண்டும் பார்க்க முடியும் என்று நீங்கள் பார்க்க முடியும் எரித்ரோஃபார்மில் உள்ள கைரல் சென்டர் மற்றும் த்ரோ உங்களுக்குத் தெரிந்த

டி அராபினோஸை உருவாக்குகிறது உம் தொடரிலிருந்து நாங்கள் எப்படி வெவ்வேறு கார்போஹைட்ரேட்டுகளின் ஸ்டீரியோஐசோமர்களை உருவாக்குகிறோம் , இந்த ஆ எல்டோ பென்டோஸிலிருந்து நான் ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸை உருவாக்கியுள்ளீர்கள்.

ஐந்து கார்பனில் இருந்து நான் ஆறு கார்பன் கார்போஹைட்ரேட்டுகளுக்கு எப்படி சென்றேன் என்பதையும் , த்ரியோ எரித்ரோ மற்றும் தியோ பண்ணையில் ஸ்டீரியோ சென்டர்கள் மாறுபடும் என்பதையும் இங்கே பார்க்கலாம் மேலும் இது d ribose dlos மற்றும் d altrus இலிருந்து சாத்தியமானதை உருவாக்குகிறது d ribose ல் இருந்து வேறு என்ன இருக்கிறது என்பதை இங்கே நீங்கள் உள்வரும் புதிய chiral மையத்தைக் காணலாம், அங்கு dlo இன் வலது பக்கத்தில் வலப்புறம் ஹைட்ராக்சைலும் நீங்கள் தியோஸ் சாத்தியக்கூறுகள் இடதுபுறத்தில் உள்ளன என்பதை நீங்கள் அறிவீர்கள், மீதமுள்ளவை உங்களுக்குத் தெரியும் ஆஹா மூன்று ஸ்டீரியோசென்டர்கள் சென்டர்கள் ங்கள் இரண்டிலும்

டி

அரேபினோஸ் மற்றும் உள்வரும் ஆஹா நியூ சிரால் மையத்தின் விஷயத்தில் மூன்று ஸ்டீரியோ சென்டரைப் போலவே இருங்கள்.

d xylose மற்றும் d lysos ஆகியவற்றிலிருந்து பெறப்பட்ட ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸ்கள் இங்கே நினைவில் கொள்ள வேண்டிய முக்கியமான விஷயம் , ஒரே ஒரு ஸ்டீரியோ மையத்தில் உள்ளமைவில் வேறுபடும் மோனோசாக்கரைடுகள் சமச்சீரற்ற மையமாகும், அவை இப்போது எபிமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன.

ஒரே ஒரு சமச்சீரற்ற மையத்தில் உள்ளமைவில் வேறுபடும் மோனோசாக்கரைடுகள் எபிமர்கள் என அழைக்கப்படுகின்றன.

இப்போது நான் உங்களுக்குத் தெரிந்த எல்டோபென்டோசினின் இரண்டு ஸ்டீரியோ ஐசோமர்களை வரைகிறேன்.

இன்னொன்று நான் எழுதுவது d arabinose என்று நீங்கள் இந்த அமைப்பைப் பார்த்தால், இந்த இரண்டு மையங்களும் ஒரே ஸ்டீரியோ மையத்தைக் கொண்டிருக்கின்றன இந்த இரண்டு சிரல் சென்டர்களும்

இரண்டு சர்க்கரைகளிலும் ஒரே ஸ்டீரியோ வேதியியலைக் கொண்டிருக்கின்றன, எனவே இது டி ரைபோஸ் மற்றும் இது டி அர்ரிபினோஸ் எனவே இந்த இரண்டு சிரோ சென்டர் ஒரே மாதிரியான ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரியை முதலில் ஒரு வினாடியில் மட்டும் ஒரு ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரி வேறு ஒரு நிலையில் அது ஹைட்ராக்சைல் குழு உங்களுக்குத் தெரிந்த கார்பன் சங்கிலிக்கு வலது பக்கம் இருக்கும்

இரண்டு நிலை இவை இரண்டும் சி டீ எபிமர்கள் சி டீ எபிமர்கள் ஆகின்றன.

இப்போது நான் உங்களுக்கு

சி த்ரீ எபிமர்களுக்கு மற்றொரு உதாரணம் தருகிறேன் அங்கு ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரி சா மூன்று நிலையில் nge

எனவே இரண்டு ஸ்டீரியோசோமர்களை வரைகிறேன், அங்கு சிரல் மையத்தின் ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரி மூன்று நிலைகளில் மாறுகிறது, இங்கே நான் ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸிலிருந்து உதாரணம் எடுத்துள்ளேன்,

எனவே இது டை டோஸ் மற்றும் மற்றொன்று டி டைலோஸ் எனவே இது டி டாலோஸ் என்றால் இந்த இரண்டு கட்டமைப்புகளையும் நீங்கள் பார்க்கிறீர்கள்

, சி த்ரீ

நிலையின் ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரி ஒன்றுக்கொன்று எதிர் எதிராக உள்ளது , மேலும் ஒரு சிரல் மையத்தில் உள்ளமைவில் வேறுபடும் மோனோசாக்கரைடுகள் எபிமர்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன என்பதை நாங்கள் ஏற்கனவே வரையறுத்துள்ளோம்.

சிரல் சென்டர் எபிமர்ஸ் என்று அழைக்கப்படுகிறது

எபிமர்ஸ் என்று அழைக்கப்படுகிறது உங்களுக்கு தெரிந்த இரண்டு உதாரணங்களை உங்களுக்கு தெரியும் என்று காட்டியுள்ளேன் ஒன்று அம்சம் எபிமர்ஸ் என்று

அழைக்கப்படுகிறது .

சிறந்த

வழி, இப்போது சில பிரச்சனைகள் இருக்கட்டும், நான் ஒரு கேள்வியை எழுப்புகிறேன் r d irre throws and l it throws enantiomer are diastromers இரண்டின் அமைப்பையும் எழுதுகிறேன்.

எறிதல் மற்றும் r ரித்ரோக்கள் எனவே முதலில் நான் ஒரு எலைட் த்ரோக்களை வரைவேன், எனவே இது அலெரித்ரோஸ் மற்றும் இங்கே நான் எழுதுகிறேன் d எடித் த்ரோஸ் இந்த சிக்கலைப் பற்றிய விவரங்களுக்குச் செல்வதற்கு முன் இந்த சிக்கலை விளக்குகிறேன் சர்க்கரைகளின் வகைப்பாடு நாங்கள் என்பதை மீண்டும் உங்களுக்கு நினைவூட்ட விரும்புகிறேன்.

d மற்றும் l ah உங்களுக்குத் தெரியும் மாநாடு மூலம்

தொடங்கப்பட்டது, எனவே ஆல்டோ ட்ரையோசிஸிற்காக நாங்கள் ah ஹைட்ராக்சில் குழு வலது பக்கத்தில் இருந்தால் சரி என்று தொடங்கினோம், அது d glycerinaldehyde ஐப் போன்றதா என்பதை நீங்கள் அறிய விரும்புவீர்கள்

அது d சர்க்கரையாக மாறும்

இது உங்களுக்குத் தெரிந்த ஆஹ் எல் கிளைசெரால்டிஹைடுக்கு ஒத்ததாக இருந்தால் ஹைட்ராக்சைல் குழு உங்களுக்குத் தெரிந்த இடது பக்கத்தில் உள்ளது

அது எல் சர்க்கரை, எனவே எல்டோ ட்ரையோஸிலிருந்து மிகவும் தெளிவாக இப்போது நாங்கள் எல்டோ டெட்ரோஸுக்குச் செல்கிறோம்,

எனவே இங்கே நான் இருக்கிறேன் எரித்ரோஸ் விஷயத்தில் நான் குறிப்பிட்டுள்ளபடி irithrose உங்களுக்குத் தெரியும்,

உள்வரும் மற்றொரு உள்வரும் உங்களுக்குத் தெரிந்த கைரல் மையம், ஹைட்ராக்சில் குழு அதே பக்கத்தில்

உள்ளது உங்களுக்குத் தெரியும் உம் நான் சர்க்கரை என்று உங்களுக்குத் தெரியும், எனவே இங்கே நீங்கள் எரித் விஷயத்தில் பார்க்கலாம் hrose இந்த இரண்டு ஹைட்ராக்சைல் குழுக்களும் ஒரே பக்கத்தில் உள்ளன, மேலும் d மீண்டும் வீசும்போது இந்த இரண்டு ஹைட்ராக்சைல் குழுவும்

ஒரே பக்கங்களாக இருக்கும், மேலும் ஃபில்லி எங்கே என்று நீங்கள் கவனமாகப் பார்த்தால் இவை இரண்டும் அடிப்படையில்

ஒன்றுக்கொன்று பிரதிபலிக்கும் படங்கள் என்பதால் இரண்டு கலவைகளும் கலவைகள் கண்ணாடிப் படம் எனவே இரண்டுமே மேம்படுத்தப்பட்ட நகைச்சுவைகள் இரண்டும் இன்சுமர் அல்லாதவை இப்போது நான்

மற்றொரு சிக்கலை எடுத்துக்கொள்கிறேன் r1 எரித்ரோஸ் மற்றும் l த்ரீ ஓவின் என்னடியோமர்கள் டயஸ்டெரியோமர்கள் நான் ஏற்கனவே முதல் சிக்கலில் வரைந்தோம் ஆரம்ப வீசுதல்களின் கட்டமைப்பை வரையலாம்,

எனவே அல் எரித்ரோஸ் மற்றும் ஓ நான் குறிப்பிட்டது போல், இது மூன்று ஓக்கள், பிறகு ஹைட்ராக்சைல் குழு கார்பன் சங்கிலியின் எதிர் பக்கத்தில் இருக்கும்

அதில் கார்பன் சங்கிலியின் ஹைட்ராக்சைல் குழு ஹைட்ராக்சைல் குழுக்கள் எதிர் கார்பன் சங்கிலியின் பக்கம் இப்போது இந்த இரண்டு ஸ்டீரியோ மெர்ஸைப் பார்க்கவும், ஏனெனில் ஒரு கைரல் மையம் ஒன்று

அலரி த்ரோஸ் மற்றும் எல் த்ரோஸ் இரண்டிலும் ஒரே மாதிரியாக இருப்பதால் மற்றொன்று சிரல் மையம்

எதிர் உள்ளது, எனவே அது டயஸ்டெரியோமராக மாறுகிறது, ஆ இதுவரை எல்டோஸ்களில் நாங்கள் விவாதித்ததை மீண்டும் நினைவுபடுத்த விரும்புகிறேன், அதாவது

உங்களுக்குத் தெரிந்த எல்டோஸ்களின் உள்ளமைவு எல்டோ டெட்ரோஸ்கள் எல்டோ பென்டோஸ்கள் மற்றும் ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸ்கள் நாங்கள் டி தொடரைப் பற்றி

உங்களுக்குத் தெரிந்த எல்டோஸ்களின் உள்ளமைவு எல்டோ டெட்ரோஸ்கள் எல்டோ பென்டோஸ்கள் மற்றும் ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸ்கள் நாங்கள் டி தொடரைப் பற்றி

உங்களுக்குத் தெரிந்த எல்டோஸ்களின் உள்ளமைவு எல்டோ டெட்ரோஸ்கள் எல்டோ பென்டோஸ்கள் மற்றும் ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸ்கள் நாங்கள் டி தொடரைப் பற்றி

உங்களுக்குத் தெரிந்த எல்டோஸ்களின் உள்ளமைவு எல்டோ டெட்ரோஸ்கள் எல்டோ பென்டோஸ்கள் மற்றும் ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸ்கள் நாங்கள் டி தொடரைப் பற்றி

உங்களுக்குத் தெரிந்த எல்டோஸ்களின் உள்ளமைவு எல்டோ டெட்ரோஸ்கள் எல்டோ பென்டோஸ்கள் மற்றும் ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸ்கள் நாங்கள் டி தொடரைப் பற்றி

விவாதிக்கிறோம்,

அதே போல் ஆ தொடரை வரையலாம் இப்போது நான் கெட்டோசிஸின் கெட்டோசிஸ் உள்ளமைவின் உள்ளமைவைப் பற்றி பேசுவேன்

d ketosis d ketosis இன் கட்டமைப்பை முதலில் நான் டைஹைட்ராக்ஸிஅசெட்டோன் டைஹைட்ராக்ஸிஅசெட்டோனின் கட்டமைப்பை வரைகிறேன், ஏனெனில் கெட்டோசிஸ் அதன் கட்டமைப்பில் கார்போனைல் குழு கீட்டோன் குழுவைக் கொண்டிருக்கும் மற்றும் உங்களுக்குத் தெரிந்த

ஹைட்ராக்சில் அதனுடன் கார்பன்கள் இணைக்கப்பட்டுள்ளன எனவே டி கெட்டோசிஸின் முதல் உறுப்பினர்

உங்களுக்குத் தெரியுமா, கெட்டோசிஸ் என்பது டைஹைட்ராக்ஸிஅசெட்டோன் அது ஒரு ஸ்டீரியோ சென்டர் கொண்ட இந்தத் தொடரின் மற்றொரு ஆஹா சாத்தியமான உறுப்பினருக்குச் செல்வேன்.

ஓட்டங்கள் மூலம் அது ஒரு

சிரல் சென்டர் மற்றும் கெட்டோனிக் குழு மற்றும் இரண்டு ஹைட்ராக்சில் ஆ கார்பனைக் கொண்டுள்ளது, இப்போது நான் ஐந்து கார்பன் கொண்ட k க்கு செல்கிறேன் எடோசிஸ்

அதனால் எல்டோஸ் விஷயத்தில் நாம் வரையும் விதத்தில் மீண்டும் ஒரு சிரல் சென்டரை அதிகரிப்பேன்.

எனவே இது புதிய சிரல் சென்டர் மற்றும்

டி எலைட்டிலிருந்து லோஸ் வழியாக மீதமுள்ளது எனவே இப்போது அதில் ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஐந்து

கார்பன் உள்ளது மற்றும் இரண்டு கைரல் சென்டர் இது ஆல்டோசிஸில் உள்ள டி ரிபுலோஸ் ஆகும் இப்போது d zylum லோஸ் ஆகிறது, ஆ, நான் கெட்டோ ஹெக்ஸோஸ்

கெட்டோஹெக்ஸோஸுக்குச் செல்கிறேன், எனவே இது ஆறு கார்பன் டி ரிபுலோவைக் கொண்டிருக்கும், நான் மற்றொரு ஸ்டீரியோ மையத்தை அறிமுகப்படுத்துகிறேன், இது

உங்களுக்கு ஆறு கார்பன் சங்கிலியைக் கொடுக்கும்

இது புதிய ஸ்டீரியோ சென்டர் புதிய சிரல் மையம் மற்றும் இது dc cos என

அழைக்கப்படுகிறது, அங்கு ஹைட்ராக்சில் குழு இடது பக்கத்தில் இருக்கும் புதியது

சிரல் மையம் எதிர் ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரியைக் கொண்டிருக்கும், இது டி பிரக்டோஸ் என்றும் மற்ற இரண்டு பிஓ என்றும் அழைக்கப்படுகிறது.

gd xylo லோஸில் இருந்து கெட்டோஹெக்ஸோஸின் ssible ஸ்டீரியோசோமர் எனவே

முதலில் அது வலது பக்கத்தில் ஹைட்ராக்ஸைல் குழுவைக் கொண்டிருக்கும், மற்ற இரண்டு

கைரல் மையம் டெசில் லோஸிலிருந்து ஒரே மாதிரியாக இருக்கும், இது கெட்டோஹெக்ஸோஸின் கடைசி d sarbose என அழைக்கப்படுகிறது.

இடதுபுறத்தில் உள்ள ஹைட்ராக்சைல் குழுவும் மற்ற கைரல் மையங்களும் d xylulose இல்

இருந்து ஒரே மாதிரியாக இருக்கும், இது d tagatos d tagatos என அழைக்கப்படுகிறது,

எனவே d fructose d serbos d tagatoes இப்போது நான் மோனோசாக்கரைடுகளின் கட்டமைப்பு சூத்திரங்களைப் பற்றி விவாதிக்க விரும்புகிறேன்.

ஆல்

சூத்திரங்களின் கட்டமைப்பை வரைய நான் ஏற்கனவே

ஆல்டோ ஹெக்ஸோஸ் மற்றும் கெட்டோசிஸின் ஆ கட்டமைப்புகளை

அறிமுகப்படுத்தியுள்ளேன், எல்டோஸ்

விஷயத்தில் ஆல்டோ ட்ரையோஸ் எல்டோ டெட்ரோஸ் எல்டோபென்டோஸ் ஆல்டோ

ஹெக்ஸோஸ்

மற்றும் கெட்டோசிஸ் விஷயத்தில் ஆஹ் கீட்டோவைப் பார்த்தோம்.

டெட்ரோசிஸ் கெட்டோபென்டோஸ்கள் மற்றும் கெட்டோஹெக்ஸோஸ்கள் இப்போது

மோனோசாக்கரைடுகளுக்கான கட்டமைப்பு சூத்திரங்களை

எவ்வாறு பிரதிநிதித்துவப்படுத்துவது என்பது உங்களுக்குத் தெரிந்த கட்டமைப்புகளை நான் வலியுறுத்த விரும்புகிறேன்.

இப்போது நான் கட்டமைப்பைப் பற்றி விவாதிக்க விரும்புகிறேன் மோனோசாக்கரைடுகள்

எமில் ஃபிஷருக்கான சூத்திரம்

, சர்க்கரைகளின் கட்டமைப்புகளைக் குறிக்கும் வடிவமைப்பை அறிமுகப்படுத்தியது, எனவே மீன் பிடிப்பவர் d குளுக்கோஸின் கட்டமைப்பை இரு பரிமாண வடிவத்தில்

பிரதிநிதித்துவப்படுத்தினார்

இந்த வகையான சூத்திரம்

ஃபிஷர் ப்ரொஜெக்டன் என்று அழைக்கப்படுகிறது இப்போது இந்த வகை ஃபார்முலேஷன் ஃபிஷர் ப்ரொஜெக்டன் லெட் என்று அழைக்கப்படுகிறது.

ஃபிஷர் ப்ரொஜெக்டனில் டி குளுக்கோஸின் கட்டமைப்பை இரு பரிமாண வடிவில் வரைகிறேன், மேலும்

நான் குறிப்பிட்டது போல் கிராஸ் ஃபார்முலேஷன் குளுக்கோஸ் ஆல்டோஸ் ஆகும்,

அதனால் ஆல்டிஹைட் குழுவையும் உங்களுக்குத் தெரிந்த ஹைட்ராக்சில் குழுவையும் கிராஸ் ஃபார்முலேஷனில் கார்பன் சங்கிலியில் வைத்துள்ளேன்.

டி குளுக்கோஸின் ஃபிஷர் ப்ரொஜெக்டன் ஃபார்முலா ஃபார்முலாவை இப்போது நான் வேஸ்ட்லேண்ட் டேஷ்ட் வேஸ்ட் ஃபார்முலாவில் வேஸ்ட் லைன் டேஷ்ட் ஃபார்முலா வரைவேன் புள்ளியிடப்பட்ட கோடு என்பது செயல்பாட்டு

குழு எங்களிடமிருந்து தொலைவில் உள்ளது என்பதை நீங்கள் அறிந்திருப்பதைக் குறிக்கிறது மற்றும் திடமான வரி குறிக்கிறது கார்பனுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ள செயல்பாட்டுக் குழுக்கள் நம்மை நோக்கிச் செல்கின்றன, எனவே இது கோடு கோடு அடிப்படை சூத்திரம் ஆகும், எனவே இது ஃபிஷர் ப்ரொஜெக்டன் ஃபார்முலா ஆகும், இது உங்களுக்குத் தெரிந்த செயல்பாட்டுக் குழுக்கள் வகுப்பு சூத்திரத்தில் கிடைக்கும் மற்றும் ஆ வழிகளில் வரிக் கோடு அடிப்படையிலான

சூத்திரம் புள்ளியிடப்பட்ட இடத்தில் உள்ளது LINE AH என்பது நம்மிடமிருந்து விலகி இருப்பதைக் குறிக்கிறது மீ ஆ ரீகேப் ஆ இந்த விரிவுரையின் அனைத்து விவாதமும் கெட்டோசினின்

ஃபெல்டோசின் உள்ளமைவின் கட்டமைப்பைப் பற்றி விவாதித்தோம், எரித்ரோஸ்

மற்றும் தியோஸ் ஆ இப்போது ஃபிஷர் ப்ரொஜெக்டன் ஃபார்முலாவைப்

பற்றி விவாதித்தோம் அடுத்த வகுப்பில் நான் தொடங்குவேன் எர்த் ப்ரொஜெக்டன் சூத்திரம் போன்ற பிற வகை

சூத்திரத்துடன் உங்கள் கவனத்திற்கு மிக்க நன்றி