கார்பன் நைட்ரஜன்
பிணைப்புகள் அல்லது நைட்ரஜன் கரிம கலவைகள் ஆகியவற்றில் எங்கள் கலந்துரையாடலுக்கு திரும்பி வரவில்லை ஒரு கார்பன் நைட்ரஜன் பிணைப்புகள் காட்டப்படும் இரண்டு சேர்மங்களின் கட்டமைப்பைப் பற்றி நீங்கள் பார்த்தால் உயிரியல் வேறுபாடு இப்போது கவனிக்கப்படுகிறது ஆல்ஃபா பிணைப்பு
ஆர்த்தோவுடன் இதுவே ஆல்பா பிணைப்பாகும் குளோரோ பொருள் இந்த கலவை
இந்த இரண்டு ஐசோமருக்கும் இடையில் ஒரு கண்ணாடியை வைத்தால் , இடது புறம் வலது பக்கம் கண்ணாடியைப் படத்தை இந்த இரண்டு இடையே ஒரு கண்ணாடியை வைத்து அதை நான் அதை எடுத்து அதை பொருளின் மீது அதை அதை பொருத்தினால் அது
இல்லை.
சூப்பர்போஸ் ஏனெனில் கார்போனைல் இடது புறத்தில் இருக்கும்
மேலும் இந்த விஷயத்தில் கார்போனைல் வலது புறத்தில் இருப்பதால் கைத்தன்மை i இது வேறுபட்டது, எனவே
சூப்பர்போசபிள் அல்லாத கண்ணாடி பிம்ப உறவாக இருக்கும் இந்த வகை சேர்மங்கள் என்ன்டியோமர் என்று அழைக்கப்படும்,
எனவே ஒரு கலவை s கெட்டமைன் சொல்லும் பிளஸ் குறிப்பிட்ட சுழற்சியைக் கொண்ட மற்றொரு கலவை r
கெட்டமைன் கழித்தல் குறிப்பிட்ட சுழற்சி அல்லது அதற்கு நேர்மாறாக ஆனால் ஒன்று மயக்கமருந்து என்று கண்டறியப்பட்டது.
s
கெட்டமைன் போன்றவை மற்றும் மற்றொன்றின் உயிரியல் பண்புகளைப் பார்க்கவும் அது மாயத்தோற்றத்தை
மாற்றுவதால் விண்வெளியில் நோக்குநிலையை மாற்றுவதன் மூலம் ஒரு கலவை ஒரு வகை உயிரியல் செயல்பாட்டைக் கொண்டிருப்பதாகக் கண்டறியப்பட்டது, மற்றொன்று என்ன்டியோமர் முற்றிலும் வேறுபட்டது எனவே ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரி ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரியைக்
கட்டுப்படுத்துகிறது மற்றும் முழுமையான ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரி மிகவும் முக்கியமானது என்பதை அறிவதற்கு,
உயிரியல் ரீதியாக சுறுசுறுப்பாக இருக்குமா இல்லையா அல்லது செயலில் இருந்தால் எந்த வகையான உயிரியல் செயல்பாடு அது மற்றொரு முக்கியமான விஷயத்தைப் பெறும் என்று சில சமயங்களில் நாம் கேட்கிறோம்.

கார்பன் என்பது கார்பனைத் தவிர, ch irality இருக்க முடியாது
அது சரியல்ல ஆனால் மீண்டும் சில சேர்மங்கள் மற்ற அணுக்களில் இருந்து சிராலிட்டி எங்கிருந்து வருகிறது என்பதை
நைட்ரஜன் கைராலிட்டி சென்டர் கூறுகிறது.
மற்றும் மூன்று
மாற்றீடுகள் இங்கே கார்ட்டூனாகக் காட்டப்பட்டுள்ளன இளஞ்சிவப்பு சிவப்பு மற்றும் பச்சை மற்றும் மற்ற
enantiomer மீண்டும் எழுதப்பட்டிருந்தால், இது மாற்றுக் காட்சியின் பிரதிபலிப்பாகும்
ஆனால் இந்த கலவையின் தன்மையைப் பார்த்தால் நாம் எதையும் காணவில்லை.

அமீன் இன்வெர்ஷன் எனப்படும் என்ன்டியோமர்கள் பிரிக்கப்படுகின்றன, அது எப்படி ஒரு அமீனை மற்ற அமினாக மாற்றுவது என்பது மிகத் தெளிவாக எழுதப்பட்டுள்ளது இந்த அமைப்பு sp மூன்று கலப்பினமானது
கண்டறியப்பட்ட மூன்று குழுக்கள் உள்ளன r ஒன்று r இரண்டு அல்லது மூன்று வழக்கமான டெட்ராஹெட்ரான் மற்றும்
நான்காவது மாற்று எலக்ட்ரானின் தனி ஜோடி எனவே இது மாறுதல் நிலையில் sp2 கலப்பின கார்பனாக மாற்றப்படுகிறது, எனவே sp3 முதல் sp2 p சுற்றுப்பாதையானது எலக்ட்ரான்
ஜோடியை வைத்து, பின்னர் அது மீண்டும் திரும்பும் தொடக்கப் பொருளுக்கு அல்லது நைட்ரஜன் லோன் ஜோடி விமானத்தின் கீழே இருக்கும் மற்ற வடிவத்துக்கு வருகிறது ,

அதனால்
என்ன நடக்கிறது தலைகீழ் நிகழ்கிறது எனவே அமீன் தலைகீழ்   இது மிகவும் மெதுவாக அல்லது மிக வேகமாக மிகவும் பொதுவான
அறிவின்படி, தலைகீழ் தடையானது ஒரு மோலுக்கு 6 கிலோ கலோரிகள் மட்டுமே ஆகும்.
 இது அல்கைல் குழுவிற்கு 6 கிலோ கலோரி ஆகும்,
அதாவது அல்கைல் ஆக இருக்கும்
.
 ஆறு கிலோ கலோரிகளில் ஒரு எளிய   சிறிய ஆற்றல்,
அவை விரைவான சமநிலையில் உள்ளன,
 அதனால் என்ன பிரச்சனை பிரச்சனை என்னவென்றால், இந்த
என்ன்டியோமர் ஒன்றை இந்த விரைவு சமநிலைப் பொருளில் இருந்து உங்களால் பிடிக்க முடியாது நீங்கள் எப்போது ஒன்றைப் பெற விரும்புகிறீர்களோ

.

இரண்டு என்ன்டியோமர்கள் பிரிக்க முடியாதவை அல்லது விளைவான
விஷயம் ரேஸ்மிக் ஆகும், எனவே இது இன்வெர்ஷன் தடையாக இருப்பதை எப்படி மாற்றுவது என்பது மிகவும் குறைவானது மற்றொரு மிக அருமையான
தரவு அம்மோனியா வசனம் 2 முதல் 10 வரை வினாடிக்கு 11   முறை நம்பமுடியாத அளவிற்கு, அந்த அம்மோனியாவை மாற்றியமைக்கப்பட்ட அம்மோனியாவை   சிரல் வடிவில் பெற முடியாது, ஏனெனில் நீங்கள் கேட்ச் 1 ஐப் பெறப் போகும் போதெல்லாம்
அது sp2 ஆகவும் பின்னர் மற்ற வடிவமாகவும் மாற்றப்படுகிறது.

மிகக் குறைந்த வெப்பநிலை மற்றும் ஆற்றல்
தடை விதிக்கப்படாவிட்டால், மிக விரைவான சமநிலை மிகவும் கடினம், அப்போதுதான் நீங்கள் செய்ய முடியும், ஆனால் கார்பன் நைட்ரஜனைக் கொண்ட பிற கரிம மூலக்கூறுகளுக்கு நீங்கள் செய்யக்கூடிய தந்திரங்கள் உள்ளன அம்மோனியா அல்லது மாற்று அம்மோனியா போன்ற வடிகட்டப்பட்ட வளையத்தில் மூன்று உறுப்பினர் வளையத்தில் ,
தலைகீழானது வேகமாக இருக்காது, ஆனால் அது மெதுவாக இருக்கும், ஏனெனில் மூன்று உறுப்பினர்கள் பெரும்பாலும்
அறுபது டிகிரி கோணத்தில் மோதியதால், பயோஸ்ட்ரைன் கோட்பாட்டின்படி பக்கச்சார்பான திரிபு மிகவும் கடினமானதாக இருக்கும்.

அதை sp டூ ஹைப்ரிடைஸ் செய்யப்பட்ட வடிவத்திற்கு மாற்றுவதற்கு ஏனெனில் sp 3 இலிருந்து உடனடியாக செல்ல
முடியாது மற்ற sp3 க்கு செல்ல வேண்டும்   p2 வடிவம் sp3 முதல் sp2 வரை பிறகு மற்றொரு sp2 sp3 அதாவது
ஒரு இரண்டு டைமிதில் அசிரிடின் அஸிடியன்களின் இந்த என்ன்டியோமர்கள் ஒரு கார்பன் நைட்ரஜன் பிணைப்பு மற்றும் மூன்று உறுப்பினர் வளையம் கார்பனுக்குப் பதிலாக ஒரு நைட்ரஜனுக்குப் பதிலாக
நைட்ரஜன் மீதைல் மாற்று கார்பனும்   மீத்தில் கார்பன் ஆகும்.
 மாற்றாக மற்றொன்று இலவச கார்பன்
ஆகும், இது இரண்டு ஹைட்ரஜன் அணுவைக் கொண்டுள்ளது, எனவே இந்த வகை
என்ன்டியோமர் ஒன்று இரண்டு டைமிதில் அமிலத்தன்மை டென்
ஹைட்ரைடின்கள் மூன்று உறுப்பினர் நைட்ரஜனைக் கொண்ட   நைட்ரஜனைக் கொண்ட கலவை நைட்ரஜன் ஒன்று என எண்ணப்படுகிறது, எனவே n மெத்தில்
ஒரு இடத்தில் ஒரு மெத்தில் மற்றும் இரண்டு நிலை அடுத்தது ஒன்று மற்றொரு மெத்தில் எனவே ஒன்று
இரண்டு டைமிதில் அசிடைனின் என்ன்டியோமர்கள் அதிகம் பெறப்படுகின்றன எனவே இந்தச் சிக்கலைத் தீர்ப்பதற்கான ஒரு வழி
சில பாலம் அல்லது சிறிய வளையத்தை உருவாக்குவது   தலைகீழ் தடை விதிக்கப்படுகிறது, அதனால் என்ன்டியோமரில் ஒன்றைப் பிரிக்கலாம்
 அதனால் இது ஒரு கைரல் நைட்ரஜன் சேர்மத்தைப் பெறுவதற்கான தந்திரம்

எனவே நிச்சயமாக நான் ஏற்கனவே அளித்த பதில் நைட்ரஜனை அடைய முடியாது e இருபது டிகிரி பிணைப்புக் கோணம் மூன்று உறுப்பினர் வளையம் வளையம் அறுபது டிகிரி டைஹெட்ரல் கோணத்தில் இருப்பதால்   பிணைப்புப் பிணைப்பு மிகவும் கடினமாக இருக்கும் நைட்ரஜன் கலவை நைட்ரஜன் அணு
, அணுவுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளது, இது போன்ற எலக்ட்ரானின் துண்டிக்கப்படாத ஒரே ஜோடி எலக்ட்ரானை நான் இந்தப் படத்தை
இப்படிப் போட்டால், மூன்று உறுப்பினர்களைக் கொண்ட வளையம் நைட்ரஜனுடன் குளோரின் மாற்றாக இருக்கும் இது கைரல் மையம் அல்ல, ஏனெனில்
சமச்சீர்மை உள்ளது, அது மெத்தில் உள்ளது, இதுவும் மெத்தில்தான், ஆனால் இது சிரல் மையம் ஆகும், இதில்
குளோரின் கொண்ட நைட்ரஜன் நான் மற்றும் இன்னொன்று ஒற்றை ஜோடி எலக்ட்ரான் மற்றும் மற்றொரு
நான்காவது குழு ch2 ஆகும், எனவே நான்கும் வெவ்வேறு குழுக்கள் உள்ளனவா நான்காவது ஒற்றை ஜோடி
எலக்ட்ரான், எனவே இது அதன் கண்ணாடிப் படம் மற்றும் இந்த கண்ணாடிப் படம் மிகவும் சாத்தியமில்லை எனவே
இதுவும் இரண்டு ஓ ஜோடி என்ன்டியோமர்களைப் பெறலாம், அதைப் பிரிக்கலாம் மற்றும் நோக்கங்களுக்காகப் பயன்படுத்தலாம், எனவே ஒரு தந்திரம் சிறிய வளையத்தை உருவாக்குகிறது, பின்னர் நைட்ரஜன் தலைகீழ்
நிறுத்தப்படலாம், ஆனால் அது அசைக்ளிக் அம்மோனியா வழித்தோன்றலாக இருந்தால் மிகவும் கடினம், ஏனெனில் இடைமாற்றம்
மிக வேகமாக உள்ளது.

மற்றொரு உதாரணம் இங்கே என்பது ஸ்ட்ரோகாவின் அடித்தளமாகும், அங்கு கார்பன் நைட்ரஜன் கார்பன் கார்பனுடன் கூடிய பென்சீன் வளையம் அதன் சமச்சீர் இரண்டு பெஞ்ச் முனைகள் மற்றும்
மெத்திலீன் குழு மூலம் இரண்டு நைட்ரஜன் அணுக்களுக்கு இடையே ஒரு பாலம் உள்ளது இந்த வகை பாலம் பானம் அமைப்பு
மிகவும் முக்கியமானது ஒரு சிரல் வடிவத்திலும் பெறலாம், ஏனெனில் இங்கு புரட்டுவது சாத்தியமில்லை அல்லது வேறு
வழியில் இயல்பை பிரமிடு நைட்ரஜனாக மாற்றுவது   மூலக்கூறின் மாற்றத்தால் மூலக்கூறின்   மூன்று முதல் ஸ்பி இரண்டு வரை நிறுத்தப்படும் மற்றொரு சுவாரஸ்யமான அம்சம்
எங்களிடம் இருந்தால் இந்த விஷயத்தை மிகவும் கவனமாகப் பாருங்கள் xy பத்திரம் சில சமயங்களில் x எதிர்மறை மின்னூட்டத்தை வைத்திருக்கிறது மற்றும்
மற்றொரு எதிரொலிக்கும் படிவம் இங்கே வருகிறது மற்றும் y குழுவில் உள்ளமைக்கப்பட்ட அல்லது துருவப்படுத்தப்பட்ட பிணைப்பில் ஒன்று,
எனவே எதிர்மறை கட்டணம் x இலிருந்து y அல்லது y க்கு x க்கு மாறுகிறது.

ஒரு நிகழ்வில் இரண்டு ஒத்திசைவு கட்டமைப்பை அதிர்ச்சியூட்டும் நிலையில், இவை ஒரு வழக்கில் இரண்டு ஒத்திசைவு கட்டமைப்பாக இருக்கும்
.
இந்த பெட்டியில் இந்த பெட்டியில் இதைப் பார்த்தால், இரண்டு கலவைகள் ஒன்று இருந்தால் நாங்கள்
விரும்புவது நைட்ரைல் c டிரிபிள் பிணைப்பு n இதில் கார்பன் எதிர்மறை மின்னூட்டம் அது நியூக்ளியோபைல் அல்லது c இரட்டைப் பிணைப்பு n கழித்தல்

& எதிர்மறை
மின்னூட்டம் உள்ளூர்மயமாக்கப்படாதது ஆனால் நீக்கப்பட்டது சில சமயங்களில் x அணுவுடன் சில சமயங்களில் y அணுவுடன்
அதனால் அது பல பற்கள் இருப்பது போல் கடிக்கலாம் நேர்மறை சார்ஜ் செய்யப்பட்ட அடி மூலக்கூறு
அந்த வகையான நிகழ்வுகள் அல்லது அந்த வகையான
நியூக்ளியோபில்கள் சுற்றுப்புற நியூக்ளியோஃபைல் சுற்றுப்புற நியூக்ளியோபில்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன அவர்கள் அடி மூலக்கூறைத்

Prutor@IITK

தாக்குகிறார்கள் என்று பொருள்
அந்த Xyd வகை இனங்கள் அதை நாங்கள்
ambidex நியூக்ளியோஃபைல் என்று அழைக்கிறோம்
, சுற்றுச்சூழலை மாற்றுவதன் மூலம் கார்பன் அல்லது நைட்ரஜன் மூலம் தாக்குதலைக் கட்டுப்படுத்தலாம் அல்லது
சில்வர் சயனைடுடன் சிகிச்சையளிக்கப்பட்ட இந்த ஆர்பிஆர் வினையூக்கியைப் பார்ப்பதன் மூலம் தாக்குதலைக் கட்டுப்படுத்தலாம்.
மிகவும் கார்பன் நைட்ரஜன் பிணைப்பு தொடர்பான பிரச்சனை அல்கைல் புரோமைடு வெள்ளி சயனைடுடன் சிகிச்சையளிக்கப்பட்ட உங்களுக்கு கிடைக்கும் மெதுவான செயல்முறை ஏதேனும் அல்கைல் புரோமைடு மெத்தில் புரோமைடு எத்தில் புரோமைடு போன்றவை
சில்வர் சயனைடு மற்றும் ஜி.
சி.
என்.
உடன் சிகிச்சையளித்தால் அது சில்வர் புரோமைடை உருவாக்குகிறது, இது
சில்வர் நைட்ரேட் ஒரு நல்ல வினைப்பொருள் என்பதை நாம் அறிவோம்.
அதே நேரத்தில்
rbr ஆனது r plus மற்றும் cn மைனஸ் ஃபைன் ஆக துருவப்படுத்தப்படும், மேலும் இந்த எதிர்வினை மிக விரைவான பாதையைப்
பின்பற்றி, இந்த cn மைனஸைப் பார்க்க , மூன்றாவது அடைப்புக்குறியில் எழுதப்பட்டுள்ளது, ஆனால் தயாரிப்பு
rn plus மற்றும் c என்று காட்டப்படுகிறது.
மைனஸ் அதாவது நைட்ரஜனின் மூலம் cn ஆல் தாக்கப்படும் r கூட்டல்
கார்பனுக்கு அல்ல, அதாவது நைட்ரஜன் தாக்கும் இனம்.
நைட்ரைல் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இந்த வகையான பொருள் ஐசோனிட்ரைடு என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே
நாம் சில்வர் c ஐப் பயன்படுத்தும்போது இந்த விஷயத்தில் முற்றிலும் இரண்டு வெவ்வேறு வகையான பொறிமுறைகள் நடைபெறுகின்றன.
yanide நாங்கள் ஒரு வகையான தயாரிப்பைப் பெறுகிறோம்,
இது மாற்று நியூக்ளியோபிலிக் ஒற்றை மூலக்கூறு எதிர்வினையைப் பின்தொடர்கிறது எனவே இது rbr மற்றும் cn இந்த முறையில் வருகிறது, எனவே
c என்பது சயனைடு உற்பத்தி செய்யப்படும் போதெல்லாம் எதிர்மறையான முடிவு மற்றும் இந்த r ஐ கார்பன் தாக்குகிறது மற்றும் நீங்கள் rcn ஐப் பெறுவீர்கள்,
எனவே எந்த ஐசோமரைசேஷன் அல்லது எந்த படிப்படியான செயல்முறையும் இங்கே இல்லை நிலைமாற்றம்
நிலை மத்தியஸ்த செயல்முறை என்பது எங்களுக்குத் தெரியும், இது நிலைமாற்றப் படியில் மட்டுமே செல்லும் எதிர்வினை sn2 வகை என்பது
ஒரு இடைநிலை வழியாகச் செல்லும் அதாவது முதல் நிலைமாற்ற நிலை சோடியம் சில்வர் பிளஸ் என்று பதிலளிக்க முடியாது ஆர் பிளஸ் உருவாவதை ஃபார்மேட்டி மூலம் ஊக்குவிக்கிறது on
agx யின் எதிர்வினை விகிதம் மிக வேகமாக இருப்பதால் வெள்ளி x உடன் மிக விரைவாக வினைபுரிந்து
r ப்ளஸை உருவாக்குகிறது.
சோடியம் அதைச் செய்ய முடியாது
அதனால் அதிக எலக்ட்ரோநெக்டிவ் அணுவைக் கொண்டிருக்கும் தளத்திலிருந்து நியூக்ளியோபைல் தாக்குகிறது cn
c மைனஸ் அல்லது n மைனஸ் என்பது தெரிந்து கொள்ள வேண்டிய பதில் வெள்ளியானது
r plus உருவாவதை ஊக்குவிக்கிறது சில்வர் halide agx உருவாகிறது x
கவனிக்கப்படுகிறது எனவே r
plus பக்கத்திலிருந்து நியூக்ளியோஃபைல் தாக்குதல் உள்ளதா இது கார்பன் மற்றும் நைட்ரஜனில் இருந்து அதிக எலக்ட்ரோநெக்டிவ் அணுவைக் கொண்டுள்ளது,
அதில் ஒன்று அதிக எலக்ட்ரோநெக்டிவ் நைட்ரஜன், எனவே இது
மறுசீரமைக்க எந்த வாய்ப்பையும் பெறவில்லை, எனவே நீங்கள் பெறுவீர்கள் ஆர்என்சி என்பது வெள்ளியை மிகவும் கவனமாக சிந்தித்து வெள்ளியை

Prutor@IITK

உருவாக்குவதன் மூலம் சக்தியை மிக வேகமாக உருவாக்குகிறது halide
உருவாக்கும் நியூக்ளியோபைலை சாதாரணமாகத் தாக்கும் எலக்ட்ரான் எதிர்மறைப் பக்கம் கார்பனில் இருந்து முதலில் அதிக எலக்ட்ரோநெக்டிவ்வைத் தாக்க வேண்டும் மற்றும் நைட்ரஜன் நைட்ரஜன் ஆதலால்
நியூக்ளியோபைல் அதிக எலக்ட்ரோநெக்டிவ் அணுவைக் கொண்ட பக்கத்திலிருந்து தாக்குகிறது, எனவே நீங்கள் rnc ஐ sn1 பொறிமுறையால் பெறுவீர்கள்
அதேசமயம் சோடியம் பிளஸ் r ப்ளஸ் உருவாவதற்கு அத்தகைய ஊக்கத்தைக் காட்டாது, ஏனெனில்
வெள்ளி சோடியம் ப்ளஸுடன் ஒப்பிடும்போது இது மிகவும் சாதாரணமானது அல்ல.
மழைப்பொழிவை விரைவாகப் பெறுங்கள்
அதனால் அது ஒரு சாதாரண sn2 வகை எதிர்வினையைக் கொண்டுள்ளது இது கார்பனை மாற்றும் நிலையாகும், ஏனெனில்
சயனைடு na கூட்டல் cn இல் எதிர்மறை மின்னூட்டம் இப்போது கார்பனில் இருப்பதால் கார்பன்
நேரடியாக r உடன் இணைக்கப்படும் இது மற்றும் உங்களுக்கு rcn கிடைக்கிறது மிகவும் அருமையாக எடுத்துக் கொள்ளுங்கள்.
பிறகு முதல் செயல்முறை ரோனோ மிகவும் அருமை அது இரண்டு பேர் ரோனோவாக செயல்படுவது உங்களுக்குத் தெரியும்
நாங்கள் நேற்று இரண்டு கூட்டல் அல்ல எடுத்தோம்

.

ஒய் ஆ ஓனோ இரண்டு மைனஸ் இல்லை இது ஒரு லட்சிய நியூக்ளியோஃபைல் அது நைட்ரஜன் மூலம் தாக்கலாம் ஆக்ஸிஜன் மூலம்
தாக்கலாம் நிகழ்வு நிகழ்வுகளை அதே நிகழ்வுகளைத் தாக்குகிறது.
பொட்டாசியம்
நைட்ரைட் kno டூ கேஸ் பிறகு நாம் ஒரு மாற்றம் நிலையைப் பெறுகிறோம் மற்றும் தயாரிப்பு பெறப்படுகிறது rn
rorono அல்ல இது கனிம கூறுகளை வெள்ளியிலிருந்து சோடியமாக மாற்றுவதன் மூலம் இரண்டு முற்றிலும் வேறுபட்ட கலவை
ஒன்று sn1 பொறிமுறையைப் பின்பற்றுகிறது.
ஆம்பிடென்ட் நியூக்ளியோஃபைலின் மிக அருமையான பாத்திரம் சரி, கார்பன் நைட்ரஜன் ஒற்றைப் பிணைப்பு
கார்பன் நைட்ரஜன் இரட்டைப் பிணைப்பு மற்றும் சுற்றுப்புற நியூக்ளியோபைலின் மிக அருமையான வழக்கு இப்போது மற்றொரு வகையான விஷயம் மிகவும் உதவிகரமாக உள்ளது ஏனென்றால் இப்போது அமைடை எப்படி அமினாக மாற்றலாம் by hofmann degrada
நைட்ரைல் ஆர்சி டிரிபிள் பாண்டிங்கில்
இருந்து சில அமீன்களை நீங்கள் உருவாக்க விரும்பினால், நான் உங்களுக்குச் சொன்னது ஒரு சுரங்கத்தின் எதிர்வினையை நான் சொல்கிறேன் மற்றும் ஒவ்வொரு கார்பனிலும் இரண்டு ஹைட்ரஜன் சேர்க்கப்படுகிறது
மற்றும் நைட்ரஜன் அணு இரண்டு ஹைட்ரஜன் மூன்று பிணைப்பில் சேர்க்கப்படுவதால், அந்த c
வழக்கமான பிணைப்பு n ஐ ch இரண்டு nh இரண்டாக மாற்றுவது முதன்மை அமீன் அல்லது ஒரு டிகிரி அமீன் ஆகும், எனவே
அந்த செயல்முறை ஹைட்ரஜன் கூட்டல் எனப்படும்.
அல்லது குறைத்தல் எனவே
வினையூக்கி ஹைட்ரஜனேற்றம் அல்லது மற்றொரு நல்ல வினைப்பொருளின் மூலம் இந்த செயல்பாட்டுக் குழுக்களில் ஏதேனும் ஒன்றைக் குறைப்பது லித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரைடு கலந்த ஹைட்ரைடு
லித்தியம் ஹைட்ரைடு மற்றும் அலுமினியம் ஹைட்ரைடு lh 3 மற்றும் l ih ஆகியவை சேர்ந்து லில்ஹ் 4

Print@IITK

ஆகும் இரட்டைப் பிணைக்கப்பட்ட noh குழு ஆக்சிமின் உள்ளது, எனவே அதை ஆக்சைம் என்று அழைக்கப்படுகிறது ஆல்கஹாலில் உள்ள உம் மெட்டல், இது மற்றொரு குறைக்கும் முகவர் அமைப்பான சோடியம் ஆல்கஹால் பொட்டாசியம்
ஆல்கஹாலைப் பயன்படுத்துகிறது, எனவே அமீனை உருவாக்குவதற்கு நீங்கள் எளிய sn2 வகை எதிர்வினையைச் செய்ய வேண்டியிருக்கும்
இரண்டு
பிணைப்புகளும் குறைக்கப்படுவதால் ஒரு வழி ஹைட்ரஜன் அல்லது லித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரைடு மற்றொரு வழி
நைட்ரைல் அல்லது ஆக்சைமில் இருந்து தொடங்கும் நீங்கள் முதன்மை அமீனை செய்யலாம் அல்லது இந்த விஷயத்தில் மிகச் சிறந்த உதாரணம் rconr Prime
இரட்டை பிரைம் அமைடு நீங்கள் முதன்மை இரண்டாம் நிலை அல்லது மூன்றாம் நிலை அமீனைப் பெறலாம் நீங்கள்
விரும்பியபடி, மாற்றுப் பொருளின்படி, நைட்ரைடில் இருந்து அமீனைப் பெறுவதற்கான மற்றொரு தந்திரம் அல்லது மற்றொரு
நுட்பம் குறைக்கப்பட்டு, குறைக்கும் முகவர்கள் ஹைட்ரஜன் சிட்டு அல்லது லித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரைடில் உருவாகின்றன
சில சமயங்களில் மற்ற ஹைட்ரைடுகளையும் பயன்படுத்தலாம்.

பென்சிலின் மிகவும் எளிமையான மூலக்கூறுகளில்
ஒன்று yl குழுவும் உள்ளது பாக்டீரியா எதிர்ப்பு பண்புகளைக் குறிப்பிட்ட சேர்மத்தின் சில சேர்மத்தின் பாக்டீரியா எதிர்ப்பு பண்புகளை முதன்முதலாகக் கண்டறியப்பட்டது இது பாரிஸில்
உள்ள லூயிஸ்
பாஸ்டர் நிறுவனத்தில் பாரிஸில் உள்ள சல்பர் நீலமைட் நிறுவனத்திலிருந்து சல்ஃபோனைலமைடு சல்போனைல் என்பது சல்போனைல் என்பதாகும்.

nh2 மற்றும் இந்த வழக்கில் சல்போனிலாமைடு என்ற நான்கு நிலைகளில் மற்றொரு அமீன் குழு உள்ளது.

இது முதல் கந்தக மருந்தாகக் கண்டறியப்பட்டது
கூடுதல் மருந்துகளின் தேடலில் ஒருங்கிணைக்கப்பட்டது.
எனவே இது
சல்பர் மெலமைடு அல்லது சல்போனமைடு விஷயம் கண்டுபிடிப்பு புரோட்டோ ஆல்கலாய்டுகளின் விஷயத்திலும் ஒரு நல்ல திருப்புமுனையாகும்.

நிலக்கரி நிலை காஃபின் காஃபின் சிகிச்சை கிட்டத்தட்ட உள்ளது ஒவ்வொரு நாளும் நாங்கள் தேநீர் அல்லது காஃபினில் பயன்படுத்துகிறோம்,
இது மிகவும் அழகான அமைப்பைக் கொண்டுள்ளது, வலது கை ஆறு உறுப்பினர் மோதிரம் பெரிடின் வகை என்று நீங்கள் கூறலாம்,
ஆனால் மூன்று நிலைகளில் மற்றொரு நைட்ரஜன் அணு உள்ளது அதே போல் வலது கை வகை பைரோல் ஆகும், எனவே இது
ஒரு பைரோல் ஆகும்.
pyridine இணைந்தது ஆனால் மீண்டும் மூன்று நிலையில் மற்றொரு நைட்ரஜன் இருப்பதால் ஒரு
பைரோல் பகுதி மற்றொரு பெரிடின் பகுதி சற்றே வித்தியாசமான ஆக்சிஜனேற்ற நிலை இந்த பக்கம் இரண்டு கார்போனைல்
குழு இது ஒன்றும் இல்லை காஃபின் காஃபின் தேயிலை தூசியில் இருந்து பெறப்படும் காஃபின் காபி
மற்றும் பல பொருட்களில் காணப்படுகிறது இது AHH PALOKILLER செயற்பாடுகளைக் கொண்டுள்ளது ஆல்கலாய்டு என்பது இந்த ஒரு பதில் பைப் செய்யப்பட வேண்டும், ஏனெனில் பைரிடின் இது
குறைக்கப்பட்ட வடிவம் பைபிரிடைன் என்ன வகை கட்டமைப்பு இது பைரோலைடின் புரொப்பேன் என்பது மற்றொரு நல்ல
கலவை ஒரு உதாரணம் நான் உங்களுக்குக் கொடுத்தேன் குயினோலின் பென்சோ பைரிடின்

Prutor@IITK

ஐசோகுவினோலின் நைட்ரஜன்
நிலை குயினோலினில் வேறுபட்டது அது இப்போது ஒன்று அது இரண்டு நிலையில் உள்ளது டெட்ராஹைட்ரோயிசோக்வினொலின் அதாவது
ஒரு வளையம் முழுமையாகக் குறைக்கப்பட்டது அதாவது நிறைவுற்றது நான் ஏற்கனவே உங்களுக்குச் சொன்னது, கார்போனைல் குழுவின்
சில மாற்றாக இண்டிகோவை உருவாக்கும் மற்றொரு இண்டோலைக் கொண்டு இண்டோல் செய்ய வேண்டும், அது ஒன்றும்
இல்லை பென்சோ பைரோல் அதாவது பென்சீன் வளையம் மற்றும் பைரோலினிக் அதாவது ஐந்து உறுப்பினர் இணைப்புகள்
இமெடாசோல்கள் புரதங்களின் கட்டுமானத் தொகுதிகள்.
அல்லது அமினோ அமிலங்கள் ஒன்று மற்றும்
மூன்று நிலையில் உள்ள பல சேர்மங்கள் இரண்டு நைட்ரஜன் அணுக்கள் உள்ளன அது ஐந்து உறுப்பினர் வளையம் இமிடாசோல் மற்றும் ப்யூரின்கள்
ஒன்று மற்றும் மூன்று நிலை இது போன்றது அதாவது பைரிமிடின் வகை பொருள் மற்றும் ஒன்று
மூன்று உடனடியாக வகை பொருள் pyrimidine imidazole இணைந்து
, வாழ்க்கையின் கட்டுமானத் தொகுதிகளில் மிக முக்கியமான வகை சேர்மங்களை தருகிறது. பல
பொருட்கள் ப்யூரின் ஆகும், எனவே இவை அனைத்தும் நைட்ரஜன் அல்லது
கார்பன் நைட்ரஜன் பிணைப்புகளைக் கொண்ட கார்பன் சேர்மங்களைத் தவிர வேறு ஒன்றும் இல்லை, இவை இயற்கையான ஆதாரங்களில் சில
, உங்களிடமிருந்து ஆல்கலாய்டுகளைப் பெறலாம், சில படங்கள் காட்டப்படுகின்றன.

ஆம் நான் சொல்லவில்லை மற்றொரு மிக எளிய கலவையைப் பற்றி இதைப் பாருங்கள்
இது பைரோலுடன் இணைக்கப்பட்ட பைரிடைன் பைரோல் பகுதியைக் குறைப்பதன் மூலம் பைரோல் ஓரளவு குறைக்கப்படுகிறது, **
கலவை
ஒரு பைரோலுடன் இணைக்கப்பட்டிருக்கிறது
பைரோல் என்றால் அது சிரல் சென்டர் இல்லை.
enantiomer எனவே நிகோடின் ஒரு
நிகோடின் அனைத்து ஆ பானங்களிலும் உள்ளது மற்றும் பல ஆ போதைப்பொருள் செயல்பாடும் உள்ளது மற்றும்
நிகோடின் ஒரு தூண்டுதலாக மிகவும் நல்லது மேலும் இவை கார்பன் நைட்ரஜன் சேர்மத்தின் சில எடுத்துக்காட்டுகள் அல்ல,
அது நைட்ரஜன் கொண்ட கரிம சேர்மங்களான அரிகோலின் மீதிலில் உள்ளது, ஆனால் மூன்று நிலைகளில் கூச் 3 உடன் விஷயங்களை ஒன்று உங்கள் மனதில் வர வேண்டும்.

பைரிடின் மூன்று நிலைகளில்
உள்ளது இரண்டு அல்லது நான்கு நிலைகளில் ஏன் ஒரு மாற்று இருக்கிறது நாகரீகமானது அதனால்தான் பெரும்பாலும் பைரிடின் அல்லது மாற்று பைரிடைன் மாற்றீடு செய்யப்பட்ட கேஸ்
இயற்கைப் பொருட்கள் ஆனால் லாப்ளின் லோப்லைன்
என்று அழைக்கப்படும் மாற்றுப் புரதத்தை மக்கள் மற்ற நிலையில் ஒருங்கிணைக்க முடியும்
சரி இப்போது கார்பனின் சில சுவாரசியமான எதிர்வினைகளைக் காட்டுகிறேன்
நைட்ரஜன் பிணைப்பு உங்களிடம் இருந்தால் இந்த உதாரணத்தை எடுத்துக்கொள்வோம் மற்றும் h 2 இல் ch 3 ch 2 ஐ
எடுத்துக்கொள்வோம் இந்த கலவையை 1 டிகிரி அமீனாக எடுத்துக்கொள்வோம் ஒன்று நைட்ரஜனுக்கு அடுத்தது
முதல் கார்பன் ஆல்பா கார்பன் என்று அழைக்கப்படுகிறது இரண்டாவது கார்பன் அழைக்கப்படுகிறது பீட்டா கார்பன் எனவே இது ஒரு
டிகிரி ஆகும், ஏனெனில் cnh2 nh2 மூன்று மற்றும் இந்த மூலக்கூறில் ஒரு பீட்டா ஹைட்ரஜன் உள்ளது,

எனவே நீங்கள் அதிகப்படியான மெத்தில் அயோடைடைச் சிகிச்சை செய்தால்,
பீட்டா ஹைட்ரஜனுக்குப் பதிலாக எத்திலமைன் சிகிச்சை இருப்பதாக நீங்கள் நினைக்கிறீர்கள்.
மீதைல் அயோடைடு அதிகமாக இருப்பதால்
மெத்தில் அயோடைடு என்ன செய்யும் நைட்ரஜனில் இருந்து ஒற்றை ஜோடி எலக்ட்ரானை எடுத்து
கார்பன் அயோடின் பிணைப்பை உடைக்கும் இதன் விளைவாக n ch3 ஒரு ஹைட்ரஜன்
ஐயோடைடின் உதவியுடன் வெளியேற்றப்பட்டு பின்னர் நீங்கள் இன்னும் மெத்திலேஷனைச் செய்தால், ட்ரைமெதில் அல்கைல் அம்மோனியம் அயோடைடு அதாவது குவாட்டர்னரி உப்பு n பிளஸ் மற்றும் ஐ கழித்தல்
இப்போது ஹாஃப்மேன் ஒரு மிக அருமையான கண்டுபிடிப்பு செய்துள்ளார் இந்த வகை கலவை என்றால் என்ன
ஒரு குவாட்டர்னரி நைட்ரஜன் இருக்கும் இடத்தில் எதிர் அயனி ஹைலைடாக இருக்கலாம் அது பிஆர் மைனஸ் அல்லது அயோடைடு கழித்தல்
சில்வர் ஆக்சைடுடன் நீர் முன்னிலையில் சிகிச்சையளிக்கப்பட்டால் ட்ரை மெத்தில் அல்கைல் அம்மோனியம்
ஹைட்ராக்சைடு நன்றாக இப்போது இந்த கலவையை சூடுபடுத்தும் போது என்ன நடக்கும் என்று நாங்கள் குறிப்பிட்டோம்.

இந்த கலவையில் உள்ள பீட்டா ஹைட்ரஜன்
இதன் விளைவாக நேர்மறையாக சார்ஜ் செய்யப்பட்ட நைட்ரஜன் அமைப்பிலிருந்து வெளியேற்றப்பட்டது
அதனால் நீங்கள் அல்கீனைப் பெறுவீர்கள் இந்த வகையான எதிர்வினை
ஹாஃப்மேன் எலிமினேஷன் ரியாக்ஷன் என அழைக்கப்படுகிறது இரண்டு குழுக்கள்
ஒரே நேரத்தில் சிஸ்டத்தை விட்டு வெளியேறும் போது என்ன எலிமினேஷன் ரியாக்ஷன் ஆல்ஃபா ஒருவேளை பீட்டா காமா அல்லது ஒமேகா டெல்டாவாக இருக்கலாம்
அந்த வகையான எதிர்வினைகள் நீக்குதல் எதிர்வினை என்று அழைக்கப்படும்.

டிரோஜனின் அடிப்பகுதியால் எடுக்கப்படும் மற்றும் மூன்று பருமனான குழுக்கள் அல்லது மெத்தில் குழுக்கள் கொண்ட n பிளஸ்
என்பது குவாட்டர்னரி உப்பாகும்,
அதனால் பிணைப்பு மிகவும் லேபிள் அல்லது உடைக்க மிகவும் எளிதாக இருக்கும், அது ஒரு வாழும்
குழுவாகவும், ஹைட்ரஜன் மற்ற குழுவாகவும் வெளியேறும் ஆல்க்கீனுடன் நீங்கள் பெறும் செயல்முறை
இது ஹாப்மேன் எலிமினேஷன் ரியாக்ஷன் சைக்ளோஹெக்ஸேன் மெத்தில் ட்ரைமெதில் அம்மோனியம்
ஹைட்ராக்சைடு ஆல்ஃபா கார்பன்* உடன் இதைப் பொறுத்தமட்டில் இதைப் பொறுத்திருந்தால் ஆல்பா கார்பன்’ நீக்குவதற்கான ஒரு உதாரணம்.

நீங்கள் இந்தப் பக்கத்தை எடுக்கலாம்
இது காமாவாக இருக்கும் ஆனால் பீட்டா ஹைட்ரஜன் இருக்கும் போது அது விருப்பமானதாக இருக்கும், எனவே அது என்ன செய்யும் என்பதை
இங்கு மாற்றும் அந்த கார்பன் நைட்ரஜன் பிணைப்பை உடைக்கும்
டைமிதில் அமீனாக நீக்கப்பட்டு, இரட்டைப் பிணைப்பு ch2 மூலம் நீங்கள் c 6h ஐப் பெறுவீர்கள்.
அவர்
நீங்கள் பார்த்த மற்ற விஷயங்கள் என்னவென்றால், நீங்கள் ஆல்க்கீனைப் பெரும்பாலும் அதிக மாற்று நிலையில்
பெறுகிறீர்கள் ஆனால் இந்த விஷயத்தில்
നിർദ്ദേശங்கள் ஆல்க்கீன் மாற்று நிலையில் ஆல்கீனைப் பெறுகிறாய்.

உற்பத்தி செய்யப்படுவது செட் செக் தயாரிப்பு என்று அழைக்கப்படுகிறது மற்றும்
ஹாஃப்மேன் தயாரிப்புக்கு n அல்கைலின் n அல்கைல் அல்லது பருத்தி
முடிவு மிகவும் முக்கியமானது

pritor@iitk

அதனால் தான் இந்த உதாரணத்தை நீங்கள் இங்கு
எடுத்துள்ளீர்கள்.

அதனால் குறைந்த மாற்று தளத்தில் அல்கீனை உருவாக்க இது ஒரு சிறந்த வழியாகும்.
எனவே
இது ஹாப்மேன் ரியாக்ஷன் அல்லது ஹாப்மேன் தயாரிப்பு இப்போது குவாட்டர்னரி அம்மோனியம் ஹைட்ராக்சைடில் இரண்டு
அல்லது அதற்கு மேற்பட்ட சமமற்ற பீட்டா ஹைட்ரஜன் உள்ளது இதைப் பாருங்கள் சமமான பீட்டா ஹைட்ரஜன் என்றால் என்ன என்று நீங்கள் கூறுகிறீர்கள்
எனவே இந்த உதாரணம் இங்கே பீட்டா ஹைட்ரஜன் உள்ளது மற்றொரு பீட்டா ஹைட்ரஜன் உள்ளது இந்த
பக்கத்தில், தயாரிப்பு என்னவாக இருக்கும், எப்படி நீங்கள் தயாரிப்பு விதியை அடையாளம் காண முடியும்
குவாட்டர்னரி அம்மோனியம் ஹைட்ராக்சைடில் இரண்டு அல்லது இல்லை n சமமான பீட்டா ஹைட்ரஜன் சமமற்ற
பீட்டா ஹைட்ரஜன் என்றால் இது ஆல்பா இது பீட்டா இது ஆல்பா இதுவும் பீட்டா எனவே இது ஒரு வகை ஹைட்ரஜன் இது மற்றொரு வகை ஹைட்ரஜன் இதுவரை நான் எடுத்துக் கொண்ட உதாரணம்
இந்த விஷயத்தில் ஒரே ஒரு பீட்டா ஹைட்ரஜன் மட்டுமே இருந்தது.
ஆம், இங்கு ஒரே ஒரு பீட்டா ஹைட்ரஜன் மட்டுமே உள்ளது, அதனால்
எந்த தெளிவின்மையும் இல்லை ஆனால் இரண்டு பீட்டா ஹைட்ரஜன் இருக்கும் போது எது முக்கிய தயாரிப்பாக இருக்கும்
அதை ஆராய்ந்து முக்கிய தயாரிப்பு முடிவுகளைப் அதிக அல்லது அதிக அமிலத்தன்மை கொண்ட பீட்டா
ஹைட்ரஜன் அமில புரோட்டான்களின் சுருக்கத்தை இழப்பது மிகவும் எளிதாக இருக்கும் ஏனெனில் அமிலம் ஒரு புரோட்டான் நன்கொடையாளர் எனவே எந்த புரோட்டான்
அதிக அமிலத்தன்மை கொண்டதாக இருக்கும்

.

அதிக அமிலத்தன்மையை விட்டுவிடும் மற்றொன்று வெளியேறாது அல்லது அதை விட்டால் அளவு குறைவாக இருக்கும் இந்த விஷயத்தில் ஹைட்ரஜன் அதிக அமிலத்தன்மை கொண்டது என்பது ch3 என்பது தெளிவாகிறது.
இந்த இரண்டு methyl குழு கார்பன் எலக்ட்ரான் அடர்த்தியான எலக்ட்ரான் அடர்த்தியான எலக்ட்ரான் அடர்த்தியானது என்பதால், இந்த இரண்டு மையில் எலக்ட்ரோன் குழு நன்கொடை அதிகரிக்கிறது என்பதால், இந்த இரண்டு மையில் எலக்ட்ரான் அடர்த்தியானது மிகவும் எளிமையானது என்று நான் சொன்னேன் பின்னோக்கி மறுபக்கத்தில் இருந்து வந்தது

எலக்ட்ரான்
அடர்த்தி அதிகமாக இருக்கும்போது
ஹைட்ரஜன் அமிலத்தன்மை குறைவாக இருக்கும் எனவே அதிக அமிலத்தன்மை கொண்ட ஹைட்ரஜன் குறைவாக மாற்றப்படும்
ஒன்று மற்றும் நீங்கள் முக்கிய தயாரிப்பைப் பெறுவீர்கள், அதனால்தான் ஹாப்மேன் தயாரிப்பு என்றால் கெமிஸ்ட்ரி ரெஜியோ என்பது அந்த முனையத்தில்
இரட்டைப் பிணைப்பு எந்தப் பகுதியில் வரும் ,
ஹாஃப்மேன் தயாரிப்பு
மீண்டும் இரண்டு பீட்டா ஹைட்ரஜன் இருந்தால் , எலிமினேஷன் எதிர்வினையில் ஒன்று தேர்ந்தெடுக்கப்பட்ட முறையில் நீக்கப்படும்
ஒன்று அதிக அமிலமானது ஏனெனில் அதிக அமிலத்தன்மையை விட்டுவிடுவது எளிதாக இருக்கும் எது அதிக அமிலமானது என்பதை எப்படி அறிந்துகொள்வது எந்த வகையான பிற செயல்பாட்டுக் குழு அல்லது
எலக்ட்ரான் தானம் அல்லது எலக்ட்ரான் திரும்பப் பெறும் குழு உள்ளது என்பதை நீங்கள்

கணக்கிட்டு
சரிபார்த்து, நிலையான காரணியும் இதில் வரும் மீட்பு மற்றும் இது அதிக
அமிலத்தன்மை வாய்ந்தது, எனவே நீங்கள் முக்கிய தயாரிப்பு பெறுவீர்கள் என்று கூறுகிறது,
மற்றொரு சுவாரஸ்யமான அம்சத்தைப் பற்றி நான்
கூறுவேன் ஆல்கலிக் காரம் எத்தனாலிக் கோவுடன் எத்தில் ப்ரோமைடு
சிகிச்சை செய்யப்படுகிறது என்று ஒரு அல்கைல் ஹாலைடு கூறும்போது ஒரு நல்ல
நீக்குதல் எதிர்வினை உங்களுக்குத்
தெரியும் தயாரிப்பு
அதே அல்கைல் ஹைலைடை வலிமையான காரத்துடன் சிகிச்சை
செய்தால், எலிமினேஷன்
ரியாக்ஷன் கிடைக்கும் அடிப்படையில்
ஹாப்மேன் நீக்குதலின் மாறுபாடு ஒரு மூன்றாம் நிலை
அமீன் ஆக்சைடுடன் தொடங்குகிறது இது மூன்று இரண்டு ஹைட்ரஜன் மற்றும் துணை
மாற்றுகள்
இலவச ஹைட்ரஜன் இல்லை
நைட்ரஜனின் எலக்ட்ரான் எலக்ட்ரான் எலக்ட்ரான் கலவைகள் n பிளஸ் அல்லது
மைனஸைப் பெறுகிறது.
ஆக்சைடு வெள்ளை மூன்றில் இந்த நைட்ரஜன்
அனைத்து மாற்றுகளும் இலவச ஹைட்ரஜன் இல்லை ஹைட்ரஜன் அணுவைக் கொண்ட
ஹைட்ரஜன் அணுவைக் கொண்ட இந்த கார்பன்
கார்பன் கார்பன் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை மாற்றுகிறது.
இங்கே மற்றும்
கார்பன் நைட்ரஜன் பிணைப்பு இடைவெளிகளால் இது ஒரு ஹாப்மேன் வகை எதிர்வினை
HOFMANN வகை நீக்குதல் என்று சொல்ல முடியும்,
ஆனால் கூடுதல் விஷயம், அந்த ஹைட்ரஜன் அமில ஹைட்ரஜன் மற்றும்
ஒரு தயாரிப்பு கொடுக்க ஒரு சுழற்சி மாற்றம் மாநில செய்யும் என்று சொல்ல முடியும்
ஆல்க்கீன் மற்றும் முடிவடையும் டயல்கைல் ஹைட்ராக்சிலமைனைத் தவிர
வேறொன்றுமில்லை,
இந்த வகை வினையானது அவரது பெயரிலிருந்து கோப் மூலம் ஆய்வு செய்யப்பட்டது, இது
ஒரு புதிய சொல்
ஹைட்ரஜன் மற்றும் நைட்ரஜன் எந்தக் குழுக்களாக இருந்தாலும்
அல்லது எதிர்
பக்கத்தில் இருந்து வெளியேறினால் சின் நீக்குதல் என்பதன் அர்த்தம் என்ன என்பதை நீங்கள்
இங்கே பார்க்கலாம்.

முக்கியமான விஷயம் என்னவென்றால், அது விட்டுச்செல்லும் இரண்டு குழுக்களும்
ஒன்றுக்கொன்று விரோதமானவை, அது சுழற்சி
சேர்மம் என்றால் அது மிகவும் எதிர் பொருள் எதிர் அர்த்தம் மற்றும் எதிர் பார்த்தது பாவம்
என்பது ஒரே
இரண்டு குழுக்களும் வெளியேறுகின்றன,
அதனால் தான் இந்த சொற்கள் காணப்படுகின்றன இங்கே எழுதப்பட்டுள்ளது
எனவே மற்றொரு உதாரணம் காட்டப்பட்டுள்ளது, அது சைக்ளோஹெக்சைல் மெத்தில்
டைமெதிலமைன் ஆக்சைடு இரண்டு மீதைல் ஆக்சைடு o
கழித்தல் பீட்டா ஹைட்ரஜன் மற்றும் கார்பன் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு எலக்ட்ரான் ஜோடி
இங்கு கார்பன் நைட்ரஜன் பிணைப்பு உடைந்து மாறும் மீதைல்
டைமெதிலமைன் ஆக்சைடு எடுக்கும்.

மெத்திலீன் சைக்ளோஹெக்சேனின் சதவீதம், எனவே இவை கார்பன் நைட்ரஜன் பிணைப்பு
உருவாக்கம் அல்லது கார்பன்
ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை உடைத்து புதிய சேர்மங்களை உருவாக்குவதன் நன்மையாகும்.
கார்பன் நைட்ரஜன் வேதியியலின் வேறு சில சுவாரஸ்யமான நிகழ்வுகளுக்கு உங்களை நான்
இப்போது அழைத்துச்
செல்கிறேன்
ஹைட்ரஜனுடன் ஆக்சிஜன் ஆல்ஃபனாஃப்தால் என்று அழைக்கப்படுகிறது கார்பன் நைட்ரஜன்

PuTor@IITK

கலவை அல்லது நைட்ரஜனைக் கொண்ட கரிம சேர்மம் கலவையை
எவ்வாறு தயாரிப்பது என நான் உங்களிடம் கேட்டால் பதிலைத் தயாரிப்பது எப்படி என்பதை நீங்கள் பார்க்க இந்தப் பகுதியைச் சேர்க்கும்போது ஏதேனும் வழியைக்
கண்டுபிடிக்க மூலக்கூறை உடைப்பது நல்லது இது போன்ற ஒரு வழி இதன் மூலம் நீங்கள் அதை மிக எளிதாக செய்யலாம் மேலும்
இந்த பகுதியை நீங்கள் பார்ப்பது ch3 ch ch3 two nh க்கு பதிலாக nh two எனவே ch மூன்று chch three nh two bein g கலவையுடன் சிகிச்சை அளிக்கப்பட்டது, இது கார்பன் நேர்மறை நைட்ரஜன் மறைந்த துருவமுனையை சார்ந்து
, மற்ற நாள் சொன்னதைப் போலவே, சொற்பொழிவு என்பது Synthoino என்பது Synthone Carpital அல்லது Nitrogen Aion இவை Synthone ஆகும்.
தொடக்கப்
பொருள் இது மிகவும் நிலையான சேர்மம் மற்றும் மற்றொரு பதில் ch3ch ch3 nh2 இரண்டாவது
கூறு ஆகும், எனவே இது தொடக்கப் பொருள் எண் ஒன்று இது தொடக்கப் பொருள் எண் இரண்டு ஆகும், அவற்றை நாம் ஒன்றாகக் கையாள்வோமானால் அவை பிரத்தியேகமாக ஒரு வகையான விஷயத்திற்கு உட்பட வேண்டும் இது
உங்களுக்குத் தெரியும் சேர்மத்தின் வகை எபோக்சைடு எத்திலீன் ஆக்சைடு எபோக்சைடு என அழைக்கப்படுகிறது, எனவே எபோக்சைடு
நியூக்ளியோபைலுடன் சிகிச்சையளிக்கப்படும்போது அட்டாக் அது இங்கே தாக்கி இந்த கார்பன் ஆக்சிஜன்
பிணைப்பைத் திறக்கலாம் அல்லது வேறு வழியைச் செய்யலாம் என்றால் இந்த கார்பனைத் தாக்கி இந்த
கார்பன் ஆக்ஸிஜன் பிணைப்பை உடைக்க முடியும் திட அம்பு அது உடைந்த அம்புக்குறியை எடுக்கும் நடக்காது.

டிகிரி அணுகுமுறை கோணம்
இந்த பக்கத்திலும் இதுவும் நடக்கக்கூடிய எண்ணாகும், ஆனால் அந்தச் செயல்பாட்டின் போது நீங்கள் கிட்டத்தட்ட
கார்பன் pentavalent என்பது ஒரு SN2
வகை பிற்போக்குத்தனத்திற்கு ஒரு SN2 வகை பிற்போக்குத்தனத்தை விரும்புவதால், மற்றும் நீங்கள் மிகவும் கவனமாகப் பார்த்தால், இது chch2 மற்றும் இது
ch2 மட்டுமே அதாவது இங்கே இரண்டு ஹைட்ரஜன்
காரணம் குறைவான மாற்றுப் பக்கம் தாக்கப்படும் குறைவான மாற்றுப் பக்கம் தாக்கப்படும், பிறகு நீங்கள்
இந்த கலவையுடன் முடிவடையும், பிறகு எப்படி கேள்வி வரும் இவ்வளவு பெரிய மூலக்கூறை நீங்கள் தயார் செய்யலாம் பதில்
பெரியது அல்ல, அதை மீண்டும் உடைத்தால் நீங்கள் och two ch இரட்டைப் பிணைப்புடன் முடிவடையும் இதில் இருந்து இரண்டு
ஆக்ஸிஜனை எடுத்துக்கொள்வதை
நான் மீண்டும் எழுதினேன் ஏனெனில் ch இரட்டைப் பிணைப்பு ch டூ தாக்குதல்கள்
a o plus ஆக்ஸிஜன் நேர்மறையாக சார்ஜ் செய்யப்பட்டுள்ளது ஆக்ஸிஜன் நேர்மறையாக சார்ஜ் செய்யப்பட்டதற்கான ஆதாரம் எது அதுதான்
ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடாக இருக்கலாம் பெராக்சைடு இணைப்பு இருப்பது போல் எளிமையானது அல்லது
இது ஒரு நல்ல வினைப்பொருளாக இருக்கலாம் சக்தி அமில சக்தி அமிலம் என்பது ஒரு கார்பாக்சிலிக் அமிலம்
என்பது ஒரு அமில பெராக்சைடு இணைப்புகள் oo இணைப்பு இந்த வழக்கில்
இருக்கும் இரண்டு ஆக்ஸிஜன் ஏன் சமமாக இல்லை ஏனெனில் ஒரு ஆக்ஸிஜன் கார்போனிலுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளது
மற்றொரு ஆக்ஸிஜன் ஹைட்ரஜனுடன் இணைக்கப்பட்டுள்ளது எனவே இந்த வகை பெராக்சைடு
இணைப்பு எபோக்சைடுக்கு ஆல்க்கீன் ஆக்சிஜனேற்றத்திற்குத் தேவைப்படுகிறது, மேலும் இது ஓ பிளஸ் ஆகும், இது வெளிப்படையான
காரணம் இந்த ஆக்சிஜன் எடுக்கப்பட்டு, இந்த கூவாக மாற்றப்படும்.

Printer@IITK

ஹைட்ரஜன் பெராக்சைடு அல்லது மெட்டல் குளோரோ
ஒரு பென்சோயிக் அமிலம் அல்லது ஒரு பகுதி பென்சாயிக் அமிலம் அல்லது ஒரு அசிட்டிக் அமிலம் ஆகியவற்றில் இருந்து தேர்ந்தெடுக்கப்பட்ட ஒரு ஆக்சிஜன் நிகழ்வுகளின் வகைக்கு இது மிகவும் பொதுவான விதியாகும்.

இது ஆல்பா விளைவு நியூக்ளோபிலில் என்னவென்றால்,
இந்த விஷயத்தில் ஆக்ஸிஜன் ஆக்ஸிஜன் சல்பர் அல்லது நைட்ரஜன் அல்லது பிற காரியங்களுடன் இணைந்திருக்கும்
எலக்ட்ரோன் ஜோடியுடன் இணைந்திருக்கும் எலக்ட்ரானிக் ஜோடியுடன் இணைந்திருக்கலாம்
நியூக்ளியோபைல் மற்றும் அதன் காற்றை விட்டு வெளியேறும் ஒன்று எலக்ட்ரோஃபில் ஆகும்
சரி, நீங்கள்
இதைப் பார்த்து, இதுவும் மிகவும் அருவருப்பான தோற்றம் கொண்ட மூலக்கூறு என்று சொல்லலாம் எப்படி தயாரிப்பது
அவ்வளவு சிரமம்
இல்லை இதனை உடைக்க வேண்டும், நான் அதை உடைக்கவில்லை
நான் அதை உடைத்தேன்
இந்த விஷயத்தில் இரண்டு கூறுகள் ao மைனஸ் உடன் ஒரு நாப்தலீன் வழித்தோன்றலாக இருக்கும்,
மேலும் ach two ch இரட்டைப் பிணைப்பு ch two ஒரு ப்ளஸ் உடன் அந்தப் பக்கத்தில் இருக்கும்
.
பதில் ஆக்ஸிஜன் அதிக எலக்ட்ரோநெக்டிவ் ஆகும்,
எனவே எதிர்மறை மின்னூட்டம் மிகவும் நிலையானதாக இருக்கும் மற்றும் கார்பன் அதிக எலக்ட்ரோபாசிட்டிவ் ஆகும், எனவே
கார்பனின் மீது நேர்மறை மின்னூட்டத்தை
வைக்கவும் நீங்கள் ப்ரோமைடைப் போடலாம்
அயனி இது அல்லைல் புரோமைடு மிகவும் நிலையான கலவை வணிகரீதியாகக் கிடைக்கிறது, எனவே
அல்லைல் புரோமைடை ஆல்ஃபா நாப்தால் சிகிச்சை செய்யும் போது எதிர்வினை மிகவும் எளிமையாக இருக்கும் அல்லது
தாக்கும்.
கார்பன் ப்ரோமினைத் தூக்கி எறிந்தால் இரண்டைப் பெறு
ஒரு எளிய தந்திரம் இந்த பாதையின் மூலம் ஒரு சிக்கலான கட்டமைப்பை மிக எளிதாக ஒருங்கிணைக்க உதவும்.

அதாவது, இது போன்ற ஒரு கட்டமைப்பை நான் எழுதினால், இது
போன்ற ஒரு பென்சீன் வளையத்தை h இல் உள்ள கார்போனைலுடன் மற்றொரு கார்போனைலுடன் சேர்த்து, இது என்ன
வகையான கலவை என்று கேட்டால் ஆஹா, இந்த வகையான கலவையை நாங்கள் பார்த்திருக்கிறோம்
பென்சீன் வளையம் இரண்டு கார்பாக்சிலிக் அமிலம் குழுவாக இருக்கும் அதாவது இரண்டு டைகார்பாக்சி
பென்சீன் அல்லது டைகார்பாக்சிலிக் எஞ்சின் சூடுபடுத்தப்படும் போது அது ஒரு அன்ஹைட்ரைடை உருவாக்குகிறது மற்றும்
அனியோடைட் அம்மோனியாவுடன் சிகிச்சை அளிக்கப்படுகிறது

.

தாலமைடு மிகவும் சுவாரசியமானது அந்த வகையில் கேப்ரியல் தாலிமைடு தொகுப்பு ஆகும் ஒரு அடிப்படை அல்லது
மிதமான தளத்தின் உதவியுடன் நீங்கள் n மைனஸை உருவாக்கலாம் மற்றும் இந்த n மைனஸ் பல சேர்மங்களுடன் வினைபுரியலாம்.

Pictor@IITK

நான் இப்போது காட்டிய ஒரு உதாரணம் சொல்கிறேன்   அல்லைல் புரோமைடு
இங்கே தாக்கக்கூடும் என்று சொல்லலாம், மேலும் அந்த குழுவுடன் இணைக்கப்படலாம் ch two ch இரட்டைப் பிணைப்பு ch இரண்டு அந்த வகையில் தாலமைடைப் பயன்படுத்துவதன் மூலம் பல சேர்மங்களைத் தயாரிக்கலாம்
என்ன நன்மை   இந்த ஹைட்ரஜன் அமிலமானது
ஏன் என்றால் இந்த ஹைட்ரஜனை கழற்றினால் இந்த ஹைட்ரஜனை கழற்றினால்
மீதமுள்ள பொருள் கன்ஜுகேட் அடிப்படை என்பது வேறொன்றுமில்லை, இது n மைனஸ் பிளஸ் எச் பிளஸ் ஒன் மிகவும் பொதுவான விதி எது வலிமையானது அமிலம் சில சமயங்களில் பென்சாயிக் அமிலம் மற்றும் பீனால் என்று நீங்கள் பதிலளிக்க வேண்டும்.
 எதிரொலிக்கும் அமைப்பு அதேசமயம்
பென்சாயிக் அமிலத்திற்கு பென்சாயிட் அயனியின் புரோட்டானின் இழப்புக்குப் பிறகு சமச்சீர் ரெசோவின் பங்களிப்பு மிகவும் முக்கியமான இரண்டு சமச்சீர் ஒத்ததிர்வு அமைப்பை எழுதலாம்.
 அதிர்வுக் கலப்பினத்தை நோக்கிய கட்டமைப்புகள் அதிகபட்சம் மற்றும் அதன் காரணமாக கன்ஜுகேட் தளத்தின் நிலைப்புத்தன்மை அதிகமாக இருக்கும்போது புரோட்டான் இழப்பு மிகவும் எளிதாக இருக்கும்
.
 அதனால்தான் பென்சோயிக் அமிலம் பீனாலை விட வலிமையானதாக இருப்பதற்கான காரணமும்
அதுபோல் இந்த கலவை வலுவான அமிலமாகவும் இருக்கும்.

இது ஒரு சமச்சீர் ஒத்ததிர்வு அமைப்பைக் கொண்டிருக்கலாம் அங்கு எலக்ட்ரான்கள் இருபுறமும் டீலோகலைஸ் செய்யப்படுகின்றன இந்த கார்போனைல் மற்றொன்று அது இந்த நிலையில் நான்
உங்களிடம் மற்றொரு மிக எளிய கேள்வியைக் கேட்டால் nh   உடன் சல்போனைல் இணைக்கப்பட்ட ஒரு கட்டமைப்பை நான் எழுதினால், இந்த புரோட்டானின் அமிலத்தன்மையை
அல்லது இந்த சேர்மத்தின் வலிமையை நீங்கள் யூகிக்க முடியுமா அமில வலிமையைப் பொறுத்த வரை அது நம்பமுடியாதது
ஏனெனில் இந்த புரோட்டான் மிக எளிதாக இழக்கப்படுகிறது, ஏனெனில் இழந்த பிறகு ஏன் புரோட்டான்
மீதியுள்ள பகுதி so2 இந்தப் பக்கம் so2 அந்த பக்கம் நைட்ரஜன் அணு தனி ஜோடி எலக்ட்ரானைக் கொண்டிருக்கும் போது இடமாற்றம் செய்யப்படுகிறது சமச்சீர் ஒத்ததிர்வு கட்டமைப்பின் எண்ணிக்கை
மேலும் சமச்சீர் நிலைத்தன்மை இரண்டும் அயனிகளின் சமச்சீர் ஒத்ததிர்வு அமைப்பு எப்படி இந்த அயனி எவ்வாறு
உருவாகிறது என்பது   இணைந்த அடிப்படையான புரோட்டானின் இழப்பால் ஒரு இணைந்த அடிப்படை மிகவும் நிலையானதாக இருந்தால்
வெளிப்படையாக புரோட்டானின் இழப்பு இருக்கும் எளிமையானது மற்றும் நம்பமுடியாததாக இருக்கும்,
அமில வலிமை
கார்பன் நைட்ரஜன் சிஸ்டம்   அமில வலிமையைக் கொண்டதாக   சல்ஃபோனைல் சல்பர் d சுற்றுப்பாதையைக் கொண்டிருக்கும்
மேலும்,
முந்தைய வழக்கில் உங்களிடம் இரண்டு கார்போனைல் இருந்தால்,
அது நிலைப்படுத்தப்படுகிறது.
 இணைந்த அடிப்படையின் என்பது வலிமையான அமிலம் மற்றும் ஒரு முக்கியமான விஷயம் உங்களுக்குத்
தெரிந்த எலக்ட்ரோநெக்டிவ் உறுப்பு எது என்பதுதான்.
 r பதில் ஃவுளூரின் மற்றும் எந்த வகையிலும் நாம் இந்த
வகை கலவையை மிகவும் எளிமையானதாக மாற்றினால், இது செய்யக்கூடியது மற்றும் மக்கள் இதை உருவாக்கியுள்ளனர், எனவே
இந்த ஃவுளூரைனை நாம் எடுக்கலாம்.

Prutor@IITK

ஏறக்குறைய எலெக்ட்ரோபாசிட்டிவ் போன்ற சில வகைகளை நான் எப்படிக் கொண்டு வருகிறேன் என்று சொல்கிறேன்,
அது என்ன நிகழ்கிறது என்று ஓ மைனஸ் லி பிளஸ் என்று அழைக்கப்படுகிறது,
இது ஃவுளூரைனை உறிஞ்சி ஃப்ளோரின் நைட்ரஜன் பிணைப்பை உடைத்து ஹைட்ரஜனை எடுக்கும் விதத்தில்
இந்த புரதத்தை எடுக்கலாம் மீதமுள்ளவை so2 so2 n மைனஸ் ஆகும், ஏனெனில் இது மிகவும் நிலையானது
மற்றும் ஒரு செயல்முறையாக நாம் இணை மற்றும் f ஃப்ளோரின் இணைக்கப்படுகிறோம், எனவே இந்த
வகையான எதிர்வினை எலக்ட்ரோஃபிலிக் நம்பமுடியாதது எலக்ட்ரோஃபிலிக் குளோரினேட்டிங் ஏஜென்ட்
அல்லது எலக்ட்ரோஃபிலிக் குளோரினேட்டிங் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே எலக்ட்ரோஃபிலிக் புரோட்டினேஷன்
இரண்டு கார்போனைல் பொருள்
இரண்டு சல்போனைல் பாதைக்கு நீட்டிக்கப்படுவதிலிருந்து வரும் மிகவும் சுவாரஸ்யமான அம்சம், எனவே இது அமிலத்தின் வலிமை சரி, அடுத்த முறை
உங்களால் செய்ய முடியாவிட்டால் என்ன செய்ய முடியும் என்று சில சிக்கல்களைச் சொல்கிறேன்.
நான்
உங்களுக்குப் பதிலைத் தருகிறேன் தயாரிப்பின் எண் ஒன்றைக் கணிக்கவும் அனிலின் ப்ரோமைன்
மற்றும் தண்ணீரின் அடி மூலக்கூறாக இருந்தால், இரண்டாவதாக எந்த தயாரிப்பு கிடைக்கும்
இப்போது தாலிமைடு என்றால் பிரச்சனை என்றால் ஒரு c
ஓகான் மைனஸ் கே பிளஸ் என்பது அடி மூலக்கூறு பென்சில் புரோமைடு சி சிக்ஸ்
ஃபைவ் சி 2 பிஆர் கொண்டு சிகிச்சை அளிக்கப்படும்
மேலும் அந்த தயாரிப்பு கோ மற்றும் நீர்
வெப்பத்துடன் சிகிச்சையளிக்கப்பட்டால் அடுத்த தயாரிப்பு என்னவாக இருக்கும்.
நான் கீட்டோன் கோச் 3 ஐ எடுத்து
அம்மோனியா என்எச் 3 உடன் ஹைட்ரஜன் மற்றும் நிக்கல் மற்றும் அழுத்தத்தின் கீழ் சிகிச்சையளித்தால், அதன் தயாரிப்பு என்னவாக இருக்கும்
மற்றும் கடைசியாக நான் சொல்ல வேண்டியது சி டிரிபிள் பாண்ட் n ஹைட்ரஜன் நிக்கல் மூலம் சிகிச்சையளிக்கப்படும்
மற்றும் இந்த இரண்டு மூன்று மணிநேர விரிவுரையின் போது நான் விவாதித்த
இந்த நான்கு மணி நேர விரிவுரையின் போது நான் விவாதித்த இந்த தயாரிப்பு என்னவாக இருக்கும்
என்பதை சூடாக்கவும்.
நீங்கள் மிகவும் மகிழ்ச்சியடைகிறீர்கள்

Prutor@IITK