ஐஐடி பல்ஸ் சிறப்பு அமர்வுக்கு வரவேற்கிறோம், எனவே
இன்று ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்களைப் பற்றி விவாதிப்போம், எனவே முதலில்
ஆஹா யூ பேக் பெயரிடலைப் பற்றி விவாதிப்போம் , சில சமயங்களில் உங்களிடம் இந்த
கலவை கீட்டோன் இருப்பதாக வைத்துக்கொள்வோம், எனவே நீளமான சங்கிலியின்
எண்ணைப்
பார்த்தால் இது இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு ஏழு எட்டு மற்றும் இப்போது நீங்கள்
இரட்டையை எடுத்தால் அது ஆறு கோடு ஏழு கோடுகளாக
மாறும், இந்த கலவையின் பெயரிடல் ஆக இருக்கும், எனவே இது மாற்றாக வரும், எனவே
நீங்கள்
நீளமான சங்கிலியைக் கருத்தில் கொள்ள வேண்டும் , இங்கே இது இருக்கும்.
ஐந்து
குழு ஒரு மாற்று உள்ளது, எனவே இங்கே ஹைட்ராக்ஸி குழுவை ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு
ஐந்து ஆறு ஏழு எட்டு மற்றும் 6
கோடு 7 கோடு வைத்தால் ஐந்து ஃபீனைல் இரண்டு ஆக்டா இப்போது தெரியும், எனவே
இங்கேயும் இது மிக நீளமான சங்கிலி எனவே நீங்கள் இதை எடுக்க வேண்டும் ஒன்று மட்டும்
மற்றும்
இந்த குழு ஹைட்ராக்சிமெத் எத்தில் எனவே 5 1 ஹைட்ராக்ஸி எத்தில் மீண்டும் இரண்டு
ஆக்டனால் அல்லது ஆக்டேன் இரண்டு ஒன்று கூட பரவாயில்லை
இப்போது இந்த கலவையை எடுத்துக் கொண்டால் என்ன நடக்கிறது என்பது இங்கே இரண்டு
கார்போனைல்
குழு உள்ளது எனவே இப்போது உங்களிடம் உள்ளது இந்தச் சங்கிலியை எடுக்க ஏனெனில்
இங்கே கீட்டோன் குழு உள்ளது, எனவே இது
நீங்கள் இப்போது ஒரு இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு ஏழு என்ற எண்ணை எடுக்க
வேண்டும், இதுவே மாற்றாக இருக்கும், ஆனால்
நீங்கள் இந்தப் பக்கத்தை எடுத்துக் கொண்டால், இந்த ஐந்து என்பது உயர் நிலையைப்
பெறுகிறது.
சுயவிவரம்
இந்த பக்கத்திலிருந்து ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு ஏழு என்று நீங்கள்
எடுத்தால் மாற்றாக வரும் மூன்று ஆ மற்றும் இந்த பக்கம் அது ஐந்து வருகிறது, எனவே நீங்கள்
இந்தப் பக்கம் மட்டுமே எடுக்க வேண்டும்,
எனவே இது மூன்று சுயவிவரம் மூன்று சுயவிவரம் இப்போது வரும் ஹெப்டேன், எனவே
ஹெப்டேன் இப்போது இரண்டு மற்றும் ஆறு நிலை கெட்டோ
குழு உள்ளது, எனவே நீங்கள் ஆல்டிஹைடு எடுத்தால் இப்போது இரண்டு ஆறு டியான்
ஹெஃப்டெட் உள்ளது இந்தப் பக்கம்
எனவே இப்போது இந்த ஆல்டிஹைட் குழுதான் முக்கியக் குழுவாக
இருக்கும் மேலும் இதுவே நீளமான சங்கிலி ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு ஏழு எட்டு
எனவே இதுவே மிக நீளமான
சங்கிலி மற்றும் இந்தப் பக்க கீட்டோன் குழு உள்ளது சங்கிலியில் உங்களுக்கு கெட்டோ குழு
ஒருங்கிணைப்பு தேவையில்லை,
ஏனெனில் இது ஏழாக இருக்கும், எனவே இங்கு பெயரிடல் என்னவாக இருக்கும், எனவே
பெயரிடல் ஐந்தாக இருக்கும், எனவே இது அசிடைல் குழு அசிட்டிலீன், எனவே இந்த பெயரிடல்
ஐந்து ஐந்து அசிடைலாக இருக்கும், இது ஆக்டனெல் ஆக இருக்கும் இது ஆல்டிஹைடு எனவே
ஐந்து அசிடைல்
ஆக்டனல் இப்போது நாம் சில கைரல் சேர்மத்தைக் காண்போம், எனவே இது ரேஸ்மிக்கில்
இருந்தால்
தொடர்புடைய ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரியைக் கூறலாம், எனவே இது சுழற்சி வளையம் ஒன்று
இரண்டு மூன்று நான்கு எனவே டிரான்ஸ் ஹைட்ராக்ஸி சைக்ளோஹெக்ஸேன் மற்றும் ஒரு
நிலை ஆல்டிஹைடு
ஒரே ஒரு கார்பல்டிஹைடு இருக்கக்கூடும் , இது சிரல் வடிவம் மட்டுமே என்றால்,
இந்த ஸ்டீரியோ கெமிஸ்ட்ரி வரும் 1 ஆர் 4 ஆர் இந்த நான்கு ஹைட்ராக்சியைப் போல வரும்
என்று சொல்ல வேண்டும், எனவே பிளஸ் தொடராக இருந்தால் சிரல்
ஒரு என்ன்டியோமர் மட்டுமே இருக்கும்.
இதைப் போல நீங்கள் குழந்தைக் குழுவுடன் கார்போலைட்டை வரைய வேண்டும்,
அதனால் நான் மீண்டும் ch3 வரைகிறேன் , ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து,

அதனால் ஒன்றைப் பெறுவோம், எனவே இது என்னவாக இருக்கும் ster eo chemistry
எனவே இது r
இதுவும் r எனவே இரண்டு r மூன்று r முதலில் நாம்
கைராலிட்டிக்கு இரண்டு r மூன்று இரண்டு எத்தில் மூன்று மெத்தில் பென்டா பூஜ்யத்தைக் கொடுக்க வேண்டும், எனவே இது u பேக் ஆகும், இப்போது உங்களுக்குத் தெரிந்த கார்போனைல் குழுவைப் போல வினைத்திறன் வினைத்திறனைப் பற்றி விவாதிப்போம் இது சற்று அடிப்படையானது எனவே இது பலவீனமான அடித்தளமாகும், எனவே நீங்கள் அமிலத்தை வைத்தால் என்ன நடக்கும்
இந்த கார்போனைல் குழுக்கள் புரோட்டானேட் பெறுகின்றன, மேலும் இது செயல்படுத்தப்பட்ட கார்போனைல் குழு என்று அழைக்கப்படுகிறது, இப்போது இந்த செயல்படுத்தப்பட்ட கார்போனைல் குழு இங்கே
பலவீனமான நியூக்ளியோபில்களை நீங்கள் எதிர்வினை செய்யலாம், ஏனெனில் பலவீனமான நியூக்ளியோபில்கள் தாய் கார்போனைல்
கலவையுடன் வினைபுரியாது.
ஆனால் இந்த செயல்படுத்தப்பட்ட கார்போனைல் குழுவின் பலவீனமான நியூக்ளியோபைல் கோப்புகளான r2
os போன்ற ஆல்கஹால் வாட்டருடன் வினைபுரியும், பின்னர் நீங்கள் புள்ளி r to roh ஐப் பெறலாம், எனவே இது ஆல்கஹால் அல்லது ஹைட்ரேட்
அசிடைல் மற்றும் தண்ணீருடன் ஹைட்ரேட்டுகள் எனப்படும் போது அசிடைல்ஸ் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே நாம் விவாதிக்கலாம் அசிட்டோன் போன்ற ஒரு உதாரணம் , நீங்கள் h3o plus ஐப் போட்டால் என்ன
நடக்கும், இந்தக் குழுக்கள் புரோட்டானேட் ஆகின்றன, மேலும் ஏற்கனவே இருக்கும் தண்ணீரைப் போட்டால் , இது இப்போது அதிர்வு வடிவத்தில் உள்ளது
தண்ணீர் t இதைப் பார்க்க தண்ணீர் இப்போது வினைபுரியும்,
எனவே முதலில் நேர்மறைக் கட்டணம் இருக்கும் , இப்போது h மைனஸ் லிபரலுக்குப் பிறகு , மைனஸ் எச் மற்றும் ஹைட்ரேட்டைப் பெறலாம் எத்திலீன் டையோலுடன் எத்திலீன் டையோலுடன் நீங்கள் வினைபுரிந்தால், இது போன்ற அசைக்ளிக் அசிட்டல்கள், இது சுழற்சி அசிட்டால்கள் மற்றும் நிலைத்தன்மையின் காரணமாக, ஒரு
பாதுகாக்கும் குழுவாக செயல்படுவதால், இந்த சுழற்சி அசிடைல்கள் வேற்றுகிரக வாசிகள் மற்றும் கீட்டோன்களின் குழுவின் சாத்தியக்கூறுகளைப் பாதுகாப்பதில் பயனுள்ளதாக இருக்கும்.
அமில நிலைகளின் கீழ்
அசிடால்கள் நீராற்பகுப்பு செய்யும்,
ஆனால் வலுவான தளங்கள் மற்றும் நியூக்ளியோபில்களுக்கு நிலையானவை மற்றும் அவை எளிதில் உருவாகின்றன, மேலும் அவை எளிதில் உருவாகும் ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்கள் மற்றும் அவை
நீராற்பகுப்பு செய்யப்படுகின்றன, எனவே அவை எளிதில் பாதுகாக்கப்படுவதால் இந்த பண்புகள் நன்றாக இருக்கும்.

அதனால்தான் இது சிறந்த பாதுகாப்புக் குழு என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே ஆல்டிஹைட் கொண்ட வினைப்பொருளை நீங்கள் பயன்படுத்த விரும்பினால் என்ன நடக்கும் என்பதை இப்போது பல முறை சில பயன்பாடுகளைப்
பார்ப்போம் e குழு மற்றும் அந்த ஆல்டிஹைடு பாதுகாக்கப்பட வேண்டும், பின்னர் இதை சைக்ளோஹெக்ஸானோனிலிருந்து எப்படித் தயார் செய்ய வேண்டும் என விரும்பினால்,
இணைப்பை இணைப்பை *** இணைப்பை இலிருந்து
இதைத் தயாரிப்பதைப்
பாதுகாக்கப்பட
வேண்டும்
நீங்கள் இந்த கலவை புரோமோவில் இருந்து தொடங்கலாம், ஏனெனில் உங்களுக்கு இங்கே ஒரு நியூக்ளியோஃபைல் தேவை, மேலும் இது க்ரிக்னார்ட் ஆகும்,
எனவே நீங்கள் இதை மெக்னீசியத்துடன் வினைபுரிந்தால் ஆல்டிஹைட் வினைபுரியும், எனவே நீங்கள் செய்ய வேண்டியது முதலில் இந்த ஆல்டிஹைட் குழுவைப் பாதுகாக்க வேண்டும் , இப்போது நீங்கள் செய்தால் மெக்னீசியம் ஈதரை வைத்து,
இப்போது நீங்கள் ஜிகாண்டனைப் பெறுவீர்கள், எனவே சைக்ளோஹெக்சனோனுடன்

வினைபுரிந்த பிறகு நீங்கள் சைக்ளோஹெக்சனோனுடன் வினைபுரியலாம்,
மேலும் இந்த தயாரிப்பைப் பெறும் நீராற்பகுப்பை நீங்கள் செய்யலாம், எனவே ஆல்டிஹைட் குழு
இது கீட்டோ ஆல்டிஹைட் மற்றும் ஆல்டிஹைட் குழு   தீண்டப்படாதது ஆனால் கீட்டோன் குழு குறைக்கப்பட வேண்டும்,
அதனால் அறியப்பட்ட வினைப்பொருட்களால் அது சாத்தியமில்லை,
எனவே நீங்கள் செய்ய வேண்டியது ஆல்டிஹைட்டைப் பாதுகாக்க வேண்டும், எனவே நீங்கள் சிவப்பு நிறமாக இருந்தால் இதை இப்போது வைக்க வேண்டும் uce சோடியம் போராய்டைட் மற்றும் பின்னர் நீராற்பகுப்பு அமிலம் நீராற்பகுப்பு முழுவதும் ஆல்டிஹைட் மீண்டும் கிடைக்கும்,
எனவே இங்கே அசெட்டால் உற்பத்தியானது கீட்டோன் முன்னிலையில் ஆல்டிஹைடில் தேர்ந்தெடுக்கப்பட்ட முறையில் செய்யப்படலாம் இது என்ன விளைபொருளாக இருக்கும், எனவே இங்கே அமிலத்தை வைத்தால்
h + ஒரு ஆக்ஸிஜன் புரோட்டானேட் செய்யப்படும் , மேலும் ஆக்ஸிஜன் புரோட்டானேட் செய்யப்பட்டவுடன்
இது திறக்கப்படும், எனவே நீங்கள் இங்கு ஆக்சோனியம் அயனியைப் பெறுவீர்கள், அது இப்போது நீர் தாக்குகிறது மற்றும் ஆரம்பத்தில் அது புரோட்டானேட் செய்யப்படும்.
தாக்குதலுக்குப் பின் இந்த நீர், பின்னர்
இந்த ஆக்ஸிஜன் புரோட்டானேட் செய்யப்பட வேண்டும் , அதன் பிறகு நீங்கள் உங்கள் டயோல் பிளஸ் பெஞ்ச் மற்றும்
ஈயத்தைப் பெறுவீர்கள், எனவே இந்த அசிடைல்களின் நீராற்பகுப்பைச் செய்தால், உங்களுக்கு பென்சால்டிஹைடு மற்றும் ஒன்று கிடைக்கும் என்ற கேள்வியைக் கேட்கலாம்.
மூன்று
ப்ரொபேன் டையால் மற்றொரு கேள்விகளை நீங்கள் பிசிசி செய்தால் h3o பிளஸ் மற்றும் எத்தனால் மற்றும் அமில நிலை என்று கேட்கலாம்.

இதுவும் இப்போது உங்களிடம் இரண்டு குழுக்களும் இரட்டைப்
பிணைப்புகள் மற்றும் ஆல்டிஹைட் உள்ளன, எனவே நீங்கள் இரட்டைப் பிணைப்பு மற்றும் ஆல்டிஹைட் ஆகிய இரண்டு வினைகளையும் கருத்தில் கொள்ளலாம் அல்லது
நாங்கள் படி வாரியாகச் செய்யலாம் இந்த இரட்டைப் பிணைப்பு வினைபுரியும் மற்றும் இந்த ஆல்டிஹைட் இப்படியும் இருக்கலாம்
இந்த தயாரிப்பு ஆல்டிஹைட் ஹைட்ரேட் உருவாகலாம் மற்றும் இது உருவாகிறது என்று நீங்கள் நினைக்கலாம்,
அதனால் எந்த பொறிமுறைக்கும் அபராதம் விதிக்கப்படும், பின்னர் அமில நிலையில் என்ன நடக்கும் எனவே அமில
நிலையில் இது ஆல்டிஹைடுக்கு வினைபுரியும் அல்லது இங்குள்ள   ஆல்டிஹைட் ஹைட்ரேட்டுக்கு வினைபுரியும்.
நீர் அகற்றும்
மற்றும் இங்கே இந்த சுழற்சி கலவை உருவாகிறது, எனவே இது ஹெமியாசெட்டல் ஆகும் , இப்போது நீங்கள் எத்தனால் நிறைந்ததாகவும், அமிலத்தன்மை கொண்டதாகவும் இருந்தால் , தண்ணீர் நீங்கிவிடும், இதை நீங்கள் பெறுவீர்கள், எனவே
நீர் அகற்றப்படும், பின்னர் எத்தனால் வினைபுரியும், எனவே இது அசிடால் ஆகும்.
மற்றொரு பயன்பாடானது, இங்குள்ள தயாரிப்புக் கட்டமைப்பைப் பார்த்தால்
ஆல்டிஹைட் அப்படியே உள்ளது மற்றும் இரட்டைப் பிணைப்பு   டைக்டோனாக இருக்க வேண்டும், எனவே இரட்டைப் பிணைப்பு எங்களுக்கு கே மைனர் ஃபோர்
அல்காலி தெரியும் இல்லை நிபந்தனை அது டயோலை கொடுக்கலாம், பின்னர் குரோமியம் ஆக்சிஜனேற்றம்
கீட்டோனை கொடுக்கலாம் ஆனால்   கேமராவை வைத்தால் ஆல்டிஹைட் ஆக்சிஜனேற்றம் அடையும்,
எனவே முதலில் ஆல்டிஹைடு பாதுகாக்கப்பட வேண்டும் , இப்போது உங்களுக்கு ம.
அவரது டயல்கள் மற்றும் பிசிசி ஆக்சிஜனேற்றம் அல்லது க்ரோ3 அல்லது ஜோன்ஸ் ஆக்சிடேஷன் க்ரோ3 எச் பிளஸ் மற்றும் இப்போது அக்வஸ் அமிலம் எனவே அசிடலின் நீராற்பகுப்பு இந்த ஆல்டிஹைட் மற்றொரு எதிர்வினையை உங்களுக்கு வழங்கும் பின்னர் அது உள் மூலக்கூறு வினையை உண்டாக்கும் மற்றும் அமில நிலையில் பரிமாற்றம் செய்ய

முடியும்,
எனவே ஒரு உதாரணத்தை பார்க்கலாம், எனவே இங்கே ஹைட்ராக்சைல் குழு இருப்பதை நீங்கள் கண்டால் இதுவே அசிடல் மையக்கருத்து இப்போது அமிலத்தைப் போட்டால் என்ன நடக்கும்
அது எவ்வாறு புரோட்டானேற்றமாகிறது மற்றும் வளையத்தைத் திறக்கிறது,
அதனால் அது ஒரு
ஆக்சோனியம் அயனியை உருவாக்குகிறது, எனவே இங்கேயும் இது வேகமான ஆக்ஸினியம் அயனியை உருவாக்குகிறது, எனவே இது புரோட்டானேட்டட் ஆக்சிடியம் அயனி உருவாகிறது மற்றும் இந்த alc உருவாகிறது.
ஓஹோல்
உள்ளது, இப்போது ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து எனவே இந்த உள்மூலக்கூறு வினை நடக்கும், மேலும்
இந்தச் சேர்மத்தை எச் பிளஸ் விடுதலைக்குப் பிறகு நீங்கள் பெறுவீர்கள், எனவே இந்த ஆக்ஸிஜன் இங்கே உள்ளது, இது இங்கே
அசிடைலை உருவாக்குகிறது, எனவே நீங்கள் கவனமாக இருக்க வேண்டியது அவசியம்.

மூலக்கூறில் ஒரு ஆல்கஹால் இருந்தால் பின்னர் அமில நிலையில் அது மற்றொரு எதிர்வினை பரிமாற்றத்தை செய்ய முடியும், இது இன்னர் லிதார் உள் லிதார் மற்றும் கேள்வி என்னவென்றால், h3o பிளஸ்
இங்கு மெத்தனாலை ஒரு லிதாரில் வைக்கலாம்.
h plus என்று போட்டால் அது இப்படித்தான் வினைபுரியும்.

எனவே முன்பு அசெட்டலைப் பார்த்தோம் ஆனால் இங்கே இந்த இணைவு உள்ளது
எனவே இங்கே ஒரு ஆக்சிடியம் அயனி உருவாகும், இப்போது இங்கே தண்ணீர் சேர்க்கப்படும், இப்போது இந்த ஃபோட்டான் பரிமாற்றம் செய்யப்படும், அது மெத்தாக்ஸி குழுவிற்குச் செல்லும் எனவே நீங்கள் முதலில் கீட்டோனைப் பெறுவீர்கள்,
அதனால் நீங்கள் ஒரு கீட்டோனைப் பெறுவீர்கள் , மேலும் கீட்டோன் உருவாகும்போது என்ன நடக்கும், பிறகு
இந்த ஹைட்ரஜனின் அமிலத்தன்மை அதிகரிக்கிறது எனவே இது அமில நிலையில் இருக்கும் இது புரோட்டானேட் செய்யப்பட்டு, நீரை வெளியேற்றும்.
இந்த தயாரிப்பைப் பெறுங்கள்,
அதனால் ஆல்டால் மற்றும் கன்யே
வினைகளும் பயனுள்ள வினையாகும் நாம் ஏற்கனவே விவாதித்துள்ளோம், எனவே இப்போது சில
பயன்பாடு மற்றும் உள் மூலக்கூறு பதிப்பைப் பார்ப்போம் உள் மூலக்கூறு ஆல்டோல் என்பது பயனுள்ள எதிர்வினையாகும், எனவே உள் மூலக்கூறு ஆல்டோல் இரண்டு கார்போனைல் குழு இது போன்ற ஒரே மூலக்கூறில் இருக்கும், எனவே இது ஒரு ஐந்து டைக்டோன் அமைப்பு அல்லது நீங்கள் இதை இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு ஏழு என்று பெயரிடலாம், எனவே இது இரண்டு ஆறு f10 டியான் ஆகும்
, ஆல்டோல் எதிர்வினைக்கு சோடியம் ஹைட்ராக்சைடைப் போட்டால் என்ன நடக்கும் எனவே இது ஒரு சமச்சீர் மூலக்கூறு என்பதை நீங்கள் பார்க்கலாம்,
மேலும் இந்த ஹைட்ரஜன் அல்லது இந்த ஹைட்ரஜனை சுருக்கி எதிர்மறை மின்னூட்டத்தை உருவாக்கலாம் எனோலேட் உருவாகலாம்.
இப்போது ஐ ஐந்து மணிநேரம் டிபோடனேட் செய்யப்பட்டால் எதிர்மறையான கட்டணத்தை உருவாக்கினால், இதைப் பெறுவீர்கள் ஒன்று மற்றும் ஏழு h பிளஸ் நீக்கப்பட்டால், இப்போது இதைப் பார்த்தால்
இதைப் பெறுவீர்கள் உறுப்பினர் ஆதலால் மறுபுறம் இது நிலையற்றது
நீங்கள் ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு என்று பார்த்தால் இங்கே அது வினைபுரிந்தால் ஆறு உறுப்பினர்களைப்
பெறுவீர்கள் எனவே இது நம்பத்தகுந்த பாதையாக இருக்கும், இப்போது இந்த தாக்குதலுக்குப் பிறகு எதிர்வினைக்குப் பிறகு நீங்கள்
இதைப் பெறுவீர்கள் ஆறு உறுப்பினர் மொழியியலாளர் வடிவம் o கழித்தல் இது ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு ஏழு என்று வைத்துக்கொள்வோம், எனவே இது ஏழு ஆறு ஐந்து நான்கு மூன்று இரண்டு ஒன்று என்று நீங்கள் பார்க்கிறீர்கள், எனவே இந்த இரண்டு

Prutor@IITK

இப்போது ஒரு குவாட்டர்னரி மையமாக மாறுகிறது, இப்போது இது நீர் சுத்திகரிப்புக்குப் பிறகு ஆல்டோல் தயாரிப்பு ஆகும்.
நீங்கள் அதை சூடாக்கினால், நீங்கள் அதை சூடாக்கினால் நீரிழப்பு ஏற்படும் மற்றும் நீங்கள் எழுத்துக்கள் நிறைவுறாத கீட்டோனைப் பெறுவீர்கள், எனவே இது ஒரு ஐந்து கெட்டோ அமைப்புகளாகும்
ஐந்து ஆறு இரண்டு ஐந்து இரண்டு ஐந்து ஹெக்ஸ் மற்றும் கீழே எனவே இங்கே நீங்கள் சோடியம் ஹைட்ராக்சைடை இங்கே வைத்தால், இது இங்கேயும் டிப்ரோடனேட்டாகிவிடும், ஏனெனில்
இது மூன்று உறுப்பினர் வளையத்தை உருவாக்கும் ஆனால் இது ஐந்து உறுப்பினர்களை உருவாக்கும்
அதே போல் உங்களுக்கும் இந்த தொகுப்பு கிடைக்கும் und எனவே இந்த அச்சுறுத்தல் பின்னர் h2 மற்றும் இந்த ஐந்து உறுப்பினர் வளையம் இப்போது உருவாகும் என்று ஒரு சுழற்சியை வைத்தால் ஏற்கனவே
சுழற்சி கலவை உள்ளது dicato அமைப்புடன் உள்ளது, எனவே இங்கேயும் இது ஒன்று ஐந்து ஒன்று இரண்டு மூன்று
நான்கு ஐந்து மற்றும் இது ஆறு பத்து உறுப்பினர் மோதிரம் எனவே ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு ஏழு எட்டு ஒன்பது பத்து போன்ற எண்ணைக் கொடுக்கலாம்,
இப்போது சோடியம் ஹைட்ராக்சைடைப் போட்டால் என்ன தயாரிப்பு இருக்கும் கடந்த முறை அசைக்ளிக் கேஸைப் பார்த்தது
போல ஆறு உறுப்பினர் வளைய வடிவமும் இங்கே ஆறு ஹைட்ரஜன் சிவப்பு நிறத்தில் டிப்போட்டன்டாக இருக்கும்
, இது கார்போனைல் குழுவிற்கு வினைபுரியும் , இது ஆறு உறுப்பினர் வளையமாக மாறும், மேலும் இது ஆறு உறுப்பினர்களாக மாறும்,
எனவே இது மிகவும் நிலையானது, எனவே இரண்டு ஆறு உறுப்பினர்களின் வளையம் உருவாகும் , இது வாட்டேஜ் எனவே 1 2 3 4 5 6 7 8 ஒன்பது பத்து எனவே இது ஒன்று
கார்பன் இப்போது இங்கே வருகிறது, இந்த ஐந்து இரண்டு துண்டுகள் மற்றும் கார்போனைல் குழு எனவே இப்போது நீங்கள் அதை சூடாக்கினால் ஆல்டோல்
ஒடுக்கம் தயாரிப்பு உருவாகும், எனவே நீங்கள் இந்த லினோனைப் பெறுவீர்கள், எனவே குப்பி எதிர்வினை பற்றி நாங்கள் விவாதிக்க விரும்புகிறோம் டி இது ஒரு ரெடாக்ஸ் வினை என்றும், ஆல்பா ஹைட்ரஜன் இல்லாத கார்போனைல் சேர்மங்கள் வினைபுரியும் மற்றும் வலுவான அடித்தளம் தேவை
என்றும் எங்களுக்குத் தெரியும்.
நீங்கள் எது என்று தயாரிப்பு இருக்கும் என்று நீங்கள்
பார்த்தால் மூன்று ஆல்பா ஹைட்ரஜன் உள்ளன மற்றும் ஃபார்மால்டீஹைட் நான்கு சமமான ALDOL எதிர்வினை மற்றும் கடைசி சமமான பங்கேற்பு நாம் முதலில் நீங்கள் அதை பெற வேண்டும் என்று கேனஸ்டர் எதிர்வினை
பங்கேற்க வேண்டும் ஒரு மூலக்கூறு வினைபுரிகிறது பின்னர் மற்றொரு மூலக்கூறு வருகிறது இங்கே நீங்கள்
ஆல்பா ஹைட்ரஜன் இல்லை, இது குவாட்டர்னரி மையம் ஆல்பா ஹைட்ரஜன் இல்லை, இப்போது கேரியர் எதிர்வினை நடக்கும் , மேலும் ஃபார்மால்டிஹைட் ஒரு சிறிய ஆல்டிஹைட் என்பதால் அதற்கு ஸ்டெரிக் ரிபல்ஷன் இல்லை.
முக்கியமாக நன்கொடையாக செயல்படுகிறது, எனவே ஹைட்ரைடு விநியோகம் நடைபெறும் எனவே சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு இதனுடன் வினைபுரியும்.
இதற்குச் செல்லுங்கள், எனவே இது ch2oh என்ற தயாரிப்பைப் பெறுவீர்கள்,
எனவே இந்த ch2h கன்யே அம்புக்குறியிலிருந்து வந்தது மேலும் மூன்று ஆல்டோலில் இருந்து வந்தது
எனவே இது சமச்சீர் மூலக்கூறு ஆகும், நீங்கள் ஆய்வு செய்த மற்றொரு எதிர்வினை இது ஆலசனேற்றம், எனவே நாங்கள் ஒரு உதாரணத்தைப் பற்றி விவாதிப்போம்.

ஆதிக்கம்,
அதனால் என்ன நடக்கும் என்று வைத்துக்கொள்வோம், இந்த கீட்டோனை நீங்கள் பார்த்தால், இது அடித்தளத்திற்குப் பிறகு இது தான், நீங்கள்
இங்கே ஒரு நியூக்ளியோபிலிக் மையம், இது நியூக்ளியோபிலிக் மையம், ஆனால் நீங்கள் அமிலம் மற்றும் புரோமின் நிலையைப்

PrjEct@IITK

போடும்போது, நீங்கள் இதைப் பெறுவீர்கள் , எனவே இந்த மையம் இப்போது எலக்ட்ரோஃபிலிக் சென்டர் ஆக உள்ளது.
முன்பு இது ஒரு நியூக்ளியோபிலிக் ஆக இருந்தது, இப்போது
அது எலக்ட்ரோஃபிலிக் ஆகும், இப்போது நீங்கள் பல நியூக்ளியோபில்களை செய்யலாம்.
இங்கே அதிக வினைத்திறன் உள்ளது, இப்போது நீங்கள் இதைப் பெறுகிறீர்கள், இந்தச் சூழலில் இந்த கலவையை எப்படிப் பெறுவது என்பதுதான் கேள்வி.
நீங்கள் இங்கே துண்டிக்க
வேண்டும் மற்றும் மைனஸ் பிளஸ் நீங்கள் ப்ளஸ் ப்ளஸ் போட்டால் உண்மையில் இரட்டைப் பிணைப்பாக நீங்கள் வைக்கலாம், இது இமினியம் அயன் மற்றும் அடிப்படை நிபந்தனையின் கீழ் நீங்கள் அசிட்டோபீனோன் மற்றும் செமினியம் அயனியில் வினைபுரிந்தால்,
இந்தப் பிணைப்பைப் பெறலாம், எனவே இது வெறித்தனமான எதிர்வினை இப்போது சரி
கடைசியாக நாம் ஓசோனோலிசிஸ் பற்றி விவாதிப்போம், எனவே மகரந்தங்களின் ஓசோனோலிசிஸ் மிகவும் முக்கியமானது மகரந்தங்களின் ஆர்கனோலிசிஸ் என்பதை நாங்கள் சில எடுத்துக்காட்டுகளுடன் விவாதிப்போம், நீங்கள் மரப்
பகுப்பாய்வு செய்தால், துத்தநாக அமிலத்தின் குறைக்கும் வேலையை நீங்கள் அசிட்டிக் அமிலத்தையும் கொடுக்கலாம்,
அதனால் நீங்கள் தயாரிப்பு என்னவாக இருக்கும்
இங்கே மூன்று இரட்டைப் பிணைப்புகள் இருப்பதைப் பார்க்க முடியும் இங்கே இங்கே மற்றும் கிடைமட்டமாக நீங்கள்
இரண்டு கார்போனைல் குழுவால் இடமாற்றம் செய்ய வேண்டிய இரட்டிப்பாக வேண்டும்.
எனவே
நீங்கள் இங்கே கார்போனைல் குழுக்களைக் கொடுத்தால், இங்கே ஒரு கார்போனைலையும் இங்கே ஒரு கார்போனைலையும் பார்க்கலாம்.

இது ஆல்டிஹைடு sketone மற்றும் இப்போது ஒரு கார்போனைல் இங்கு வரும் எனவே மொத்தம்
மூன்று மூலக்கூறுகள் இருக்கும் எனவே இது ஒரு மூலக்கூறு எனவே மற்றொரு இந்த பக்கம் ஆல்டிஹைட்
இந்த பக்கம் மீண்டும் கேது மற்றும் ஃபார்மால்டிஹைட் வரும்.
ஆக்ட் பாலி கிடைமட்ட
நிலையில் பல கார்போனைல் சேர்மங்களைப் பெறுவீர்கள் எனவே இது பயனுள்ள எதிர்வினைகள் மற்றும்
சில சிக்கல்களைப் பற்றி விவாதிக்கலாம் ,
அதனால் பீட்டா மிட்சினுக்கு மூன்று பிணைப்பு இல்லை, எனவே இரட்டைப் பிணைப்பு மட்டுமே உள்ளது மற்றும் அதன் மூலக்கூறு சூத்திரம் c
10 மணி 16 மற்றும் எப்போது முட்டாள் பிளாட்டினம் 2 6 டைமிதில் ஆக்டேன் கொண்டு சிகிச்சை அளிக்கப்படுகிறது, எனவே இது 2 6 டைமிதில் ஆக்டேன் கருவிகள் இந்த பக்கம் ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு ஏழு எட்டு எனவே
ஓசோன் சிகிச்சை மூலம் இப்போது ஓசோன் சிகிச்சை மூலம் இது இரண்டு ஆறு டைமிதில் ஆக்டேன் உருவாகிறது அமிலத் துத்தநாகப் பணியைத் தொடர்ந்து a உருவாகிறது a c5h6o3 அசிட்டோன் மற்றும் இரண்டு சமமான ஃபார்மால்டிஹைடு.
எனவே மீதின் பிற்றுமின் அமைப்பு என்ன என்பதுதான் கேள்வி.

இந்த கட்டமைப்பை நீங்கள் பார்க்கலாம் இதுவே இப்போது நீங்கள் இரட்டைப் பிணைப்பை வைக்க வேண்டும்,
அதனால் என்ன அளவு இருக்கும் நிறைவுறாதது எனவே முதலில் எத்தனை இரட்டைப் பிணைப்புகள் இருக்கும் என்பதைக் கணக்கிட வேண்டும்,
எனவே இந்த சாதாரண 10 10 கார்பனை இங்கே பார்த்தால், இது c 10 h 22 ஆகவும் h கழித்தல் ஆகவும் இருக்கும் எனவே மைனஸ் c 10 இன் அளவு 16.
6 ஆக இருக்கும்.
ஹைட்ரஜன் எனவே 86 மற்றும் நீங்கள் 2 ஆல் வகுக்க வேண்டும் எனவே 6 ஆல் 2
சமம் 3 எனவே மூன்று இரட்டைப் பிணைப்புகள் இருக்கும் ஏனெனில் இது முற்றிலும் நிறைவுற்ற
அமைப்பு c 10 h 22 2 6 டைமெத்தில் ஆக்டேன் மற்றும் நீங்கள் கணக்கிட வேண்டிய

Prutor@IITK

நிறைவுறாது
எத்தனை ஹைட்ரஜனை இரண்டால் வகுத்தால் ஆறு ஹைட்ரஜன் வருகிறது
அதனால் ஒரு இரட்டை ஒன்று
கல்லீரல் உருவாகும் போது இரண்டு ஹைட்ரஜன் ஆகும் எனவே மூன்று மூன்று இரட்டைப் பிணைப்புகள்
உள்ளன, இப்போது இதை நீங்கள் பார்க்கலாம் பார்மால்டிஹைட்டின்
இரண்டு சமன்பாடு எனவே இரண்டு சமமான ஃபார்மால்டிஹைட் என்பது முனையத்தைக் குறிக்கிறது, எனவே இதன் பொருள் டெர்மினல் மெத்தில் குழு
இங்கே கருத்தில் கொள்ளப்பட வேண்டும், மேலும் அசிட்டோன் அசிட்டோன் அமைப்பைப் பார்த்தால் இது அசிட்டோன்
எனவே அசிட்டோன் இதிலிருந்து வரலாம் என்பதை நீங்கள் பார்க்கலாம் ஏனெனில் இங்கே மையக்கருத்து இருப்பதால் நான் சொன்னது
இல்லை ஏனெனில் இங்கே இந்த அசிட்டோன் வராது என்பதை நீங்கள் பார்த்தால்
இரட்டைப் பிணைப்புகள் இருக்கும், எனவே ஃபார்மால்டிஹைட்டின் இரண்டு சமன்பாடுகள் அதனால்
ஃபார்மால்டி வை உருவாகும் என்று நீங்கள் கருதினால் இங்கே இரட்டைப் பிணைப்பு உள்ளது.
டெர்மினல் ஒன்றிலிருந்து மட்டுமே உருவாகும் எனவே இங்கே ஒருமுறை
நீங்கள் இரட்டை ஒன்றைப் போட்டால் இரட்டை ஒன்றை இங்கே வைக்க வேண்டும் ஏனெனில் இது ஃபார்மால்டிஹைடைக் கொடுக்கும் மேலும்
இங்கே ஏனெனில் இது ஃபார்மால்டிஹைடைக் கொடுக்கும் எனவே இது
வைட்டமிக்ஸ் மருந்தின் அமைப்பு மற்றும் இப்போது a இன் அமைப்பு என்னவாக இருக்கும், எனவே இது பீட்டா மருந்தாகவும் , a இன் கட்டமைப்பாகவும் இருக்கும், எனவே
இங்கே பகுப்பாய்வு செய்தால் ஆல்டிஹைட் கிடைக்கும் ஆம், உங்களுக்கு ஒரு கெட்டோ கிடைக்கும், இங்கே நீங்கள் ஒரு முன்னணியைப் பெறுவீர்கள், எனவே இது ஒரு c5 ஆகும்.
h6o3 எனவே இது a மற்றும் இது
பீட்டா ஆகும், எனவே நீங்கள் முதலில் சிறிய பகுதியைப் பார்க்க வேண்டும், எனவே அசிட்டோன் இந்த பகுதியை இங்கிருந்து மற்றும் ஃபார்மால்டிஹைட் டெர்மினல் மெத்தில் குழுக்களில் இருந்து உருவாக்குவதைக் காணலாம்
அதனால் மட்டுமே நீங்கள் இரட்டைப் பிணைப்பை முனைய நிலையில் வைக்க வேண்டும்.
இங்கே நீங்கள் ஒரு இரட்டை ஒன்றை வைக்க வேண்டும்,
எனவே நாங்கள் மற்றொரு சிக்கலைப் பற்றி விவாதிக்கலாம், எனவே இதுவும் ctn a6 a16 ஆகும், எனவே இது ஒரு ஓசோன் அமில துத்தநாக கலவை c மற்றும் மற்றொரு தயாரிப்புடன் சிகிச்சையளிக்கப்படும்போது h2 பிளாட்டினத்துடன் வினைபுரிகிறது.
கேள்வி n என்பது என்ன கட்டமைப்பு சரி
கட்டமைப்புகள் கொடுக்கப்பட்டுள்ளன, எனவே b அமைப்பு கொடுக்கப்பட்டுள்ளது எனவே இது b, எனவே இது bb அமைப்பு கொடுக்கப்பட்டுள்ளது, மேலும்
c அமைப்பு கொடுக்கப்பட்டுள்ளது, c அமைப்பு இது, இது c, எனவே இது முழுமையான ah கட்டமைப்பாகும் இங்கே இப்போது நீங்கள்
இரட்டைப் பிணைப்பைப் போட வேண்டும், எனவே இங்கே எழுதப்பட்டுள்ளது அது கேமினோ 4 உடன் வினைபுரியும் போது இல்லை அது ஒமேகாவுக்கு கெமினைப் படியச்
செய்ய பழுப்பு நிறத்தை அளிக்கிறது
அதனால் பழுப்பு நிற படிவு அல்லது p இல்லாமல் இருக்கலாம், அதாவது
இரட்டைப் பிணைப்புகள் உள்ளன எனவே அன்சாச்சுரேஷன் இங்கேயும் நீங்கள் கணக்கிட வேண்டும், எனவே இங்கேயும் நிறைவுறாத அளவு நிறைவுற்றதைக் கணக்கிட வேண்டும் எனவே
அதேபோல c 10 h 22 கழித்தல் 10 h 16 என்பது h 6 க்கு சமம், அதாவது ஆறு இரண்டு மூன்று சமம் என்பது இப்போது b இன் அமைப்பு கொடுக்கப்பட்டுள்ளது எனவே b கொண்டுள்ளது ஒரு சுழற்சியானது ஒரு
நிறைவுறாதது, எனவே இரட்டைப் பிணைப்புகளின் எண்ணிக்கை மூன்று கழித்தல் ஒன்று ஆகும், எனவே இது சுழற்சியுடன் உள்ளது,
எனவே இரண்டு இரண்டு இரட்டைப் பிணைப்புகள் உள்ளன , இதுவே முக்கிய ஆல்டிஹைட் கூறுகள்
வருகிறது, எனவே இதை இங்கே பார்த்தால் நீங்கள் இதை ஒன்று இரண்டாவதாக பார்க்கவும் ரீஃபோர், இது நான்கு வரும்

NPTEL@IITK

மற்றும் இது இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு, எனவே நீங்கள் ஒன்று மற்றும் ஆறரை இணைத்தால், உங்களுக்கு ஒரு நல்ல ஆறு உறுப்பினர்
மோதிரம் கிடைக்கும், எனவே முதலில் நீங்கள் ஒன்றையும் ஆறையும் இணைக்க வேண்டும், எனவே ஒன்றையும் ஆறையும் இணைத்தால் என்ன நடக்கும் ஆல்க்கீன் இப்படியும் இதுவும் இருக்கும் எனவே இதோ இப்போது இதை இணைக்கிறீர்கள்,
இது ஒன்று இரண்டு மூன்று நான்கு ஐந்து ஆறு, இது ஒன்று மற்றும் ஆறு என்ன ஆகிறது, இங்கே நீங்கள்
அசல் உதவியின் கீழ் இரட்டைப் பிணைப்பைப் போடுகிறீர்கள் இப்போது இதைத் தரும் இங்கே கார்போனைல்
குழு மற்றும் நீங்கள் இங்கே இரட்டைப் பிணைப்பைப் போட்டால், கட்டமைப்பு தயாராகிவிடும், எனவே ஒரு கட்டமைப்பை அடையும் ஒரு கட்டமைப்பு இதுவாகும், ஏனெனில் நீங்கள் இரட்டை ஒன்று ஒரு கார்பனைப் போட வேண்டும்.
நீங்கள் அசல்
செய்தால் இங்கே இத்தாலிய இருக்கும் ஆனால் இங்கே நீங்கள் முனையத்தில் இரட்டைப் பிணைப்பு இருந்தால், ஃபார்மால்டிஹைட் உருவாகும் என்று நாங்கள் பார்த்தோம்,
எனவே மற்றொரு கலவை ஃபார்மால்டிஹைடாக மாறும்
அல்கீனுக்கு இந்த நிலைமைகள் தெரியும், எனவே துத்தநாகம் இது ரசாயனம்
க்ளெமெண்டைன் நிலை துத்தநாக கலவை என்பது அமிலம் நிபந்தனைக்குட்பட்ட அடிப்படை நிலை எரிமலை இப்போது நமக்குத் தெரியும், சோடியம் அயோடைடு அல்லது லித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரைடு மற்றும் d ஆகியவை இப்போது நமக்குத் தெரியும்.

டார்சில் க்ரூப் டிரான்சிட் கூழ்மத்தை வைக்க வேண்டும் பிறகு ஓ குரூப்பை ஆல்கீனுக்கு அகற்றலாம்
பிறகு லித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரைடு அல்லது சோடியம் போரைடு மற்றொன்று இதுதான், எனவே இவை சமநிலை
அல்ல அமிலம் என்று சொல்லும் ஆல்கஹாலை மாற்றுகிறது, எனவே இரண்டாம் நிலை ஆல்கஹால் பி.
சி.
இங்கே ஆக்சிஜனேற்றம் அமிலத்திலிருந்து கீட்டோன் வரை
அவை அமில குளோரைடிலிருந்து கெட்டோ வரை நடக்கிறது, எனவே இது
என்னவாக இருக்கும் ரீஜென்மேன் நிலை h2 பல்லேடியம் பிஎஸ்எஃப் 4 பிபி ஆக இருக்கும் பிசிசி ஒருவேளை சி அவள் லித்தியம் அலுமினியம்
ஹைட்ரைடு அல்லது சோடியம் போராய்டைட் ஆக இருக்கலாம் டி
அதனால் டி அடுத்து இதை மீண்டும் வரையவும், எனவே ஹைட்ரஜன் பல்லேடியம் சல்பேட் பல்லேடியம் பிஎஸ் ஆதரவு மன்னிக்கவும் பல்லேடியம் பா ஆதரவு
பி பிசிசி சி லித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரைடு அல்லது சோடியம் குளோவாக இருக்கும் சவாரி d ஆனது ஆக்சிஜனேற்றத்திற்காக c பெராக்சைடு அல்லது h டு
கத்தரிக்கோல் ஆக்சிஜனேற்றத்திற்காக இருக்கும் e நீங்கள் அமில குளோரைடு தொடர்புடையதாக இருக்கும்
நீங்கள் f will r dash mgbr என்று எழுதலாம் பின்னர் அமில நீர் கப் gg என்றால்
என்ன இரண்டு சமமான r டேஷ் லிட்ன் தீட்டா மற்றும் என்னவாக இருக்கும் நீங்கள் கனசதுர வீதம் அல்லது காட்மியம் என்று வைக்கலாம் எனவே கனசதுர
விகிதம் மிகவும் பிரபலமானது, எனவே நன்றி