ஐஐடி பால் திட்டத்திற்கு வரவேற்கிறோம் இன்று ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்களின் ஆக்சிஜனேற்றம் பற்றி விவாதிப்போம், எனவே ஆல்டிஹைடுகள் ஆக்சிஜனேற்றத்தில் கீட்டோன்களுடன் வேறுபடுவது கண்டறியப்பட்டுள்ளது, எனவே முதலில் ஆல்டிஹைடுகளின் ஆக்சிஜனேற்றத்தைப் பற்றி விவாதிப்போம்.

k mno4 அமிலம் போன்ற வலுவான ஆக்சிஜனேற்ற முகவர்களும்
லேசான ஆக்சிஜனேற்ற முகவர், இது சிறிது நேரம் கழித்து விவாதிக்கப்படும், எனவே ஆல்டிஹைடுகளில் கார்பன் அணு தக்கவைக்கப்படுகிறது, ஆனால் இப்போது கீட்டோன்களைக் காணலாம், எனவே c ஒரு சி இரண்டு பிணைப்பு முறிவு ஏற்பட்டால், இந்த இரண்டு அமிலம் உருவாகும்.
மேலும் கீட்டோன் ஆக்சிஜனேற்றத்தில் உள்ள கீட்டோன்கள் பிணைப்பை உடைப்பதும் சாத்தியமாகும் என்பது மற்றொரு சாத்தியம் மற்றும் இங்கே c two c மூன்று பிணைப்பு கருப்பு பிஞ்ச் சில எடுத்துக்காட்டுகள் நீங்கள் அசிட்டோபெனோனை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்தால் பென்சாயிக் அமிலம் கிடைக்கும் மேலும் இப்போது ஆல்டிஹைடுகளை எவ்வாறு வேறுபடுத்துவது என்பதை நாங்கள் விவாதிப்போம்.
கீட்டோன்கள் மற்றும் இரண்டு சோதனைகள் செய்யப்படலாம், அங்கு ஆல்டிஹைடுகள் பதிலளிக்கும் மற்றும் கீட்டோன்கள் முதலில் பதிலளிக்காது , சகிப்புத்தன்மை சோதனை மற்றொரு i குணப்படுத்தும் சோதனை எனவே முதலில் சகிப்புத்தன்மை சோதனை பற்றி விவாதிப்போம், எனவே சகிப்புத்தன்மை மறுஉருவாக்கம் என்றால் என்ன, இப்போது இது அம்மோனியாகல் சில்வர் நைட்ரேட் ஆகும், எனவே இந்த எதிர்வினை அடிப்படை ஊடகத்தின் கீழ் செய்யப்படுகிறது, எனவே ஆல்டிஹைடுகளை அம்மோனியாகல் சில்வர் நைட்ரேட்டுடன் சிகிச்சை செய்தால், இந்த வெள்ளி கண்ணாடி கண்ணாடியைப் பார்க்கலாம்.
மற்றும் கூட்டாளிகள் பதிலளிப்பார்கள் எனவே சோதனை தோல்வியடையும் சோதனை மற்றும் மூன்று மூலக்கூறுகள் என்ன என்பதை நீங்கள் பெறுவீர்கள், எனவே இந்த க்யூப்ரிக் கரைசல் உங்களுக்குத் தெரியும், பின்னர் கிரிப்டிக் சல்பேட் நீலம் மற்றும் குப்ரிக் ஆக்சைடு நீங்கள் சிவப்பு பழுப்பு நிறத்தைப் பெறுவீர்கள், மேலும்
அலிபாடிக் ஆல்டிஹைடுகள் மட்டுமே சகிப்புத்தன்மையுடன் இருக்கும்.
பொதுவாக இரண்டு ஆல்டிஹைடுகளும் நறுமண மற்றும் அலிபாடிக் ஆல்டிஹைடுகள் பதிலளிக்கும், ஆனால் இங்கே அலிபாடிக்கல் நரம்புகள் மற்றும் சகிப்புத்தன்மை மட்டுமே அதன் தோல்விகள் மறுஉருவாக்கம் அடிப்படையில் இரண்டு தீர்வு ஆகும், இது தோல்வியடைதல் a என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே இது ஹெல்லிங் a மற்றும் b ஆகியவற்றின் கலவையாகும் மற்றும் பொதுவாக எதிர்வினைக்கு முன் நீங்கள் செய்ய வேண்டும் நிரப்புதல் மற்றும் பி ஆகியவற்றை சம மோலார் அளவுகளில் கலந்து பின்னர் ஆல்டிஹைடுகளுடன் சிகிச்சை செய்ய வேண்டும், எனவே அது காரத்தன்மை கொண்டது.
ஜெல்லி எனவே நீங்கள் அவற்றைக் கலந்தால் என்ன ஆகும், அது சியை உருவாக்குகிறது, எனவே வடிவத்தின் டென்ட் காம்ப்ளக்ஸ் மூலம் வடிவம் மற்றும் நீல நிறத்தில் இருக்கும் ஒரு சிறப்பு எதிர்வினையை இப்போது விவாதிப்போம், இது ஒளிவட்ட வடிவ எதிர்வினை மற்றும் இந்த பெயர் இந்த எதிர்வினை ஒளிவட்டத்தில் இருந்து வந்தது.
அயோடோஃபார்ம் போன்ற வடிவம் உருவாகும் ,
அதனால் ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்கள் கொண்ட எதிர்வினை என்ன, எனவே ஆக்ஸிஜனேற்ற முகவர் சோடியம் ஹைப்போ ஹாலைடு மற்றும் தயாரிப்பு கார்பாக்சிலிக் அமிலம் ஒரு குறைவான கார்பன் அணுவைக் கொண்டுள்ளது மற்றும் கார்பன் அணு ஒளிவட்ட வடிவத்திற்கும் ஒளிவட்ட வடிவத்திற்கும் செல்கிறது.
கார்போனிலுடன் இணைக்கப்பட்ட குழு இந்த குழுவில் இருக்க வேண்டும் என்று நாம் நினைக்கலாம், எனவே சோதனை கொடுக்கக்கூடிய ஆல்டிஹைட் மட்டுமே அசிடால்டிஹைட் ஆகும், ஏனெனில் நீங்கள் ஹைட்ரஜனைத் தவிர வேறு ஏதேனும் ஒன்றை வைத்து அது கீட்டோனாக மாறினால், இந்த வகையான கலவை ஆக்ஸிஜனேற்றப்பட்ட ஆல்கஹால்களைக் கவனிக்கிறது.
கீட்டோனுடன் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்பட்டவை ஹாலிஃபான் சோதனைக்கும் பதிலளிக்கலாம், எனவே சோடியம் ஹைட்ராக்சைடால் உருவாக்கப்படும் c ஐப் பார்க்கும் சோதனை என்ன? மேலும் ஆலசன்
அதனால் நீங்கள் சோடியம் ஹைபலைட்டைப் பெறுவீர்கள், பிறகு நீங்கள் பெறுவீர்கள், அது x என்றால் அயோடினுக்குச் சமமாக இருந்தால், சி 3 கிடைக்கும் , இது அயோடோஃபோரம் ஆகும், இது அயோடோஃபோன் என்று அழைக்கப்படுகிறது, மேலும் மஞ்சள் படிவு கிடைக்கும், மேலும்

இது கீட்டோன்கள் மற்றும் ஆல்டிஹைடுகளின் கலவையை சோதிக்கிறது.
ஒரு coch3 குழுவில் நீங்கள் சோடியம் ஹைபலைட் அல்லது சோடியம் ஹைப்போ அயோடைடுடன் சிகிச்சையளித்தால், நீங்கள் அதைப் பெறுவீர்கள்,
எனவே நீங்கள் அசிட்டோபீனாலுடன் சிகிச்சையளித்தால், நாங்கள் உதாரணத்தைப் பற்றி விவாதிக்கலாம் மற்றும் அதன் பொறிமுறையைப்
பற்றி விவாதிக்கலாம்.
இப்போது ஆ சி அமிலத்தன்மையும்
அதனால் இந்த அம் கார்பன் அயனி உருவாகிறது மற்றும் இது எனோலேட் மூலம் அதிர்வு நிலைப்படுத்தப்படலாம்
, பின்னர் அது அயோடினாக இருந்தால் அது அயோடினுடன் வினைபுரிகிறது என்று வைத்துக்கொள்வோம், பின்னர் நீங்கள் இதைப் பெறுவீர்கள் , பின்னர் மீண்டும் மீண்டும் ஹைட்ரஜனும் அயோடின் மூலம் மாற்றப்படுகிறது.
பின்னர் அடித்தளம் உள்ளது, எனவே நீங்கள் தாக்குதலைப் பெற்றால் அது ஹைட்ரோலைஸ் செய்யப்படும்.
ee அயோடின் இந்த ஒரு பென்சோயிக் அமிலம் மற்றும் மைனஸ் சி மைனஸ் i 3 ஐப் பெறுகிறது, மேலும் இந்த வலுவான அமிலம் அதன் மீது போடப்படுவதால், அதன் மீது அயோடோ வடிவத்தை வைக்கும் மற்றும் எதிர்வினையில் அயோடோஃபோரின் மழைவீழ்ச்சியைப் பெறுவீர்கள், எனவே இது அடிப்படை மத்தியஸ்த எதிர்வினையாகும்.
எனவே ஆல்பா ஹைட்ரஜனின் அமிலத்தன்மையைப் பற்றி இன்னும் சில எடுத்துக்காட்டுகளைப் பற்றி விவாதிப்போம், எனவே ஆல்பா ஹைட்ரஜனின் அமிலத்தன்மை இப்போது சிறிது விவாதிக்கப்படும், எனவே ஆல்பா ஹைட்ரஜனைக் கொண்ட கார்போனைல் கலவைகள் இது போன்ற உயர் நிறத்தில் இருக்கலாம், எனவே இந்த ஹைட்ரஜன் அமிலமானது மற்றும் அது காரணமாகும்.
இரண்டு காரணங்களுக்காக ஒன்று எலக்ட்ரான் திரும்பப் பெறும் கார்போனைல் குழு உள்ளது , இது ஆல்பா ch இன் ஆல்பா நிலையும் உள்ளது , மேலும் ஆல்பா எதிர்வினையின் அடிப்படையில் நீங்கள் அதை டிபோடினேட் செய்தால், நீங்கள் அதிர்வு உறுதிப்படுத்தலைப் பெறுவீர்கள், எனவே அதிர்வு கார்பனியனின் உறுதிப்படுத்தலை உறுதிப்படுத்துகிறது.
மற்றும் இது முக்கியமானது, ஏனென்றால் கட்டணத்தின் இடமாற்றம் நிகழும்போது, அது ம லும் உறுதிப்படுத்தப்படும், இ ்போது சில எதிர்வினைகளைப் பற்றி வ வாதிப்போம் ஆல்பா ஹைட்ரஜனின் அமிலத்தன்மையை ஆய்வு செய்கிறது மற்றும் முதலாவது ஆல்டோல் கண்டன்சேஷன் ஆல்டோல் வினையாகும், எனவே ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்கள் ஆல்பா ஹைட்ரஜனைக் கொண்டிருக்கின்றன, எனவே அவற்றை
நீர்த்த காரத்துடன் சிறிது நீர்த்த காரத்துடன் சிகிச்சை செய்தால், பின்னர் பீட்டா ஹைட்ராக்ஸி கார்பனைல் கலவை பீட்டா ஹைட்ராக்ஸி ஆல்டிஹைடு இது ஆல்டோல் அல்லது பீட்டா ஹைட்ராக்ஸி கீட்டோன் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது கீட்டோன் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது ஆல்டோல் எதிர்வினை என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே நாம் உதாரணத்தை சிறிது விவாதிப்போம், எனவே நீங்கள் அசிடால்டிஹைடு டிலுட்டோ எச் மைனஸ் சிகிச்சை செய்தால் என்ன நடக்கும் என்று வைத்துக்கொள்வோம், இது பீட்டா ஹைட்ராக்ஸி ஆல்டிஹைட் மற்றும் இது உண்மையில் உள்ளது ஆல்டோல் தயாரிப்பு மற்றும் நீங்கள் அதை சூடாக்கினால் , நீரிழப்பு ஏற்படும் மற்றும் நீங்கள் நிறைவுறா ஆல்ஃபாவைப் பெறுவீர்கள் , அந்த எதிர்வினை பின்னர் அது ஆல்டோல் ஒடுக்கம் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே நீங்கள் இதைப் பெற்றால் ஆல்டோல் சேர்த்தல் என்று அழைக்கப்படுகிறது, ஆனால் நீங்கள் அதை சூடாக்கினால் மற்றும் நீரை நீக்குகிறது.
நிகழ்கிறது மற்றும் நீங்கள் அல்டிஹைடு போன்ற எழுத்துக்களைப் பெறுவீர்கள், அதன் பிறகு ஆல்டார் ஒடுக்க எதிர்வினை என்று அழைக்கப்படுகிறது, அதே போல் கீட்டோனும் 1 ஐகே அசிட்டோன் என்பது நீங்கள் பெறும் லேசான அடிப்படை பேரியம் ஹைட்ராக்சைடு மற்றும் இந்த கெட்டோ என்பது சில சமயங்களில் ஆல்டோல் பயன்படுத்தப்படும் பொதுவான வார்த்தையாகும், எனவே இது கூடுதலான தயாரிப்பு மற்றும் நீங்கள் சூடாக்கினால் , நீங்கள் பூரிதமற்ற எழுத்துக்களைப் பெறுவீர்கள், எனவே ஆல்டால் பொதுவான சொல் இரண்டிற்கும் பயன்படுத்தப்படுகிறது.
ஆல்டர்கள் மற்றும் கீட்டோன்கள் கெட்டோல் மிகவும் பெரியதாக இல்லை, எனவே ஆல்டோல் ஒடுக்கம் மற்றும் அதே மூலக்கூறு மட்டுமே சமமானதாக பயன்படுத்தப்படுவதை நீங்கள் காண்கிறீர்கள், அது ஹோமோமோல்டால் என்றும் அழைக்கப்படுகிறது, மேலும் இரண்டு வெவ்வேறு ஆல்டிஸ் இரண்டு வெவ்வேறு கீட்டோன்களுக்கு இடையில் குறுக்கு கோண எதிர்வினை குறுக்கு

ஹால்டன் எதிர்வினை என்பது பற்றி கொஞ்சம் விவாதிப்போம்.
இரண்டு ஆல்டிஹைடுகளும் ஆல்பா ஹைட்ரஜனைக் கொண்டிருப்பதாகக் கருதினால், நீங்கள் அசிடால்டிஹைட் மற்றும் ப்ரோபனால்டிஹைடு ஆகியவற்றைக் கையாளினால், இரண்டும் ஆல்பா ஹைட்ரஜனாகப் பார்க்கப்படும் , அதாவது ஹோமோர்டுவல் ஹோமோல்டோன் மற்றும் க்ராஸ்ஹேர் டாட் ஆகிய நான்கு சாத்தியக்கூறுகள் இருக்கும்.
பின்னர் குறுக்கு ஆல்டோலில் ஒருவர் நன்கொடை அளிப்பவராக இருப்பார், மற்றொரு சந்தர்ப்பத்தில் மற்றொருவர் நன்கொடை பிரித்தெடுப்பவராக இருப்பார், எனவே நாங்கள் செய்வோம் ஆல்டோல் டீஹைட்ரேஷன் தயாரிப்புகள் என்னவாக இருக்கும் என்று நான் பார்க்கிறேன் எனவே இதை ஹோமோ ஹோமோ என்றும் கன்டென்சேஷன் என்றும் அழைக்கும்போது, இது ஹோமோ எல்டர் கன்டென்சேஷன் என்றும் , கிராஸ் ஆல்டாலில் இருந்து மேலும் இரண்டு பொருட்கள் உருவாகும்,
அதனால் இந்த தயாரிப்பை எப்போது பெறலாம் அசிடால்டிஹைட் ஏற்றுக்கொள்ளப்படும் மற்றும் ப்ரொபனால்டிஹைட் மற்றொரு சந்தர்ப்பத்தில் இல்லை , இந்த விஷயத்தில் அசிடால்டிஹைட் நன்கொடையாளர் மற்றும் இது ஏற்றுக்கொள்பவர், எனவே இவை குறுக்கு கைப்பிடி தயாரிப்புகள், எனவே நீங்கள் யூகிக்க முடியும் என நீங்கள் யூகிக்க முடியும்.
ch alpha ch உள்ளது பின்னர் தயாரிப்புகளின் கலவை உள்ளது, ஆனால் அவற்றில் ஒன்று ஆல்பா ch இல்லை என்றால், நீங்கள் அசிட்டோபீனோன் மற்றும் பென்சால்டிஹைடுக்கு இடையேயான எதிர்வினை போன்ற ஒரு தயாரிப்பைத் தேர்ந்தெடுத்துப் பெறலாம், எனவே அசிட்டோபெனோனில் ஆல்பா உள்ளது இந்த ஆல்பா ch உள்ளது ஆனால் பெஞ்ச் ஆல்டிஹைடில் உள்ளது இல்லை ஆல்பா இல்லை ஆல்பா ஹைட்ரஜன் உண்மையில் இந்த பக்கத்தில் ஆல்பா கார்பன் இல்லை எனவே ஆல்பா ஹைட்ரஜன் இல்லை எனவே நீங்கள் அடிப்படை சிகிச்சை செய்தால் என்ன நடக்கும் அல்லது இது ஏற்பி அல்ல, எனவே நீங்கள் அதை சூடாக்கினால், இந்த பாகங்கள் அசிட்டோபீனோனிலிருந்து வந்தவை, இது பென்சால்டிஹைட், எனவே நீங்கள் அதை அடித்தளமாகக் கருதி, பின்னர் அதை சூடாக்கினால், இது அல்டரல் ஒடுக்கப் பொருளாகும்
.
இதை
சூடாக்கினால், ஒரு மூன்று கீட்டோன் ஒரு மூன்று டைக்டோன் கிடைக்கும்,
அதனால் எனோலேட் வினைபுரிந்து எத்தனால் எலிமினேட்டர் ஆகிறது, எனவே இதை நீங்கள் பெறுவீர்கள், இது க்ளைசென் கன்டென்சேஷன் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே ஆல்பா ஹைட்ரஜன் இருக்கும் கார்போனைல் சேர்மங்களின்
எதிர்வினை ஆல்டோல் ஒடுக்கம் ஆகும்.
ஆல்டிஹைடுகள் பதிலளிக்கின்றன மற்றும் அதற்கு ஆல்பா ஹைட்ரஜன்கள் இல்லை, அது கேனிஸ் எதிர்வினை என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே ஆல்டிஹைட்கள் இல்லை ஆல்பா ஹைட்ரஜன் மற்றும் உங்களுக்கு வலுவான அடித்தளம் தேவை, எனவே ஆல்டோல் எதிர்வினையுடன் ஒப்பிடும்போது இங்கே லேசான அடித்தளம் அல்லது மிதமான கழிவு போதுமானது, ஆனால் இந்த விஷயத்தில் உங்களுக்கு வலுவான அடித்தளம் தேவை.
இந்த எதிர்வினையில் என்ன நடக்கிறது என்பதும் ஆக்ஸிஜனேற்றப்படுகிறது மற்றொரு மூலக்கூறு ஆல்கஹாலாகக் குறைக்கப்படுகிறது, எனவே இந்த வகையான எதிர்வினை calle ஆகும்.
d ஏற்றத்தாழ்வு எதிர்வினை எனவே இது இந்த விகிதாச்சாரமாகும், எனவே ஃபார்மால்டிஹைட் ஃபார்மால்டிஹைடில் ஆல்பா கார்பன் இல்லை, எனவே ஆல்பா ஹைட்ரஜன் செறிவூட்டப்பட்ட kh போன்ற கேள்வி இல்லை, அதை நீங்கள் சூடாக்க வேண்டும், பின்னர் நீங்கள் பொட்டாசியம் வடிவத்தைப் பெறுவீர்கள்.
ஃபார்மேட் இது உண்மையில் அமிலம், பின்னர் நீங்கள் மெத்தனால் பெறுவீர்கள் பென்சால்டிஹைட் பென்சால்டிஹைடு அதே போல் பென்சால்டிஹைட் பென்சால்டிஹைடு ஒரு ஆல்டோல் வினையில் அது நன்கொடையாக ஏற்றுக்கொள்கிறது மற்றும் அதில் ஆல்பா ஹைட்ரஜன் இல்லை, எனவே பென்சால்டிஹைட்டின் இரண்டு மூலக்கூறுகள் வினைபுரியும் மற்றும் நீங்கள் அதை சூடாக்கினால் ஒரு மூலக்கூறு பென்சாயிக் அமிலத்திற்கு ஆக்சிஜனேற்றம் பெறுகிறது , அது இப்போது உப்பு மற்றும் மற்றொரு மூலக்கூறு பென்சைல் ஆல்கஹாலாகக் குறைக்கப்படுகிறது, கிராஸ் க்ராஸ் ஸ்கேனிங் கைரோ ரியாக்ஷன் மற்றும் கிராஸ் கேரி ஜெனரல் ரியாக்ஷன் பற்றி விவாதிப்போம் பொதுவாக ஆல்பா ஹைட்ரஜன் இல்லாமல் வித்தியாசமாக இருக்கிறது.
ஃபார்மால்டிஹைட் என்றால் கண்டுபிடிக்கப்பட்டது, எனவே ldi இல் ஆல்பா ஹைட்ரஜன்

இல்லாதபோது இது முக்கியமானது alyzable
பின்னர் ஃபார்மிக் அமிலத்திற்கு என்ன ஆனது மற்றும் இந்த ஆல்டிஹைட்டின் ஆல்கஹால் உருவாகிறது,
அதனால் தேர்ந்தெடுக்கப்பட்ட ஃபார்மால்டிஹைட் ஆக்ஸிஜனேற்றப்படுகிறது, ஆனால் மற்ற தகுதியற்ற ஆல்டிஹைட் குறைக்கப்படுகிறது, எனவே அதை நாம் இப்போது பார்ப்போம், மேலும் விவாதிப்போம்.
கேண்டிடாவின் பொறிமுறையும் கூட,
அதனால் என்ன நடக்கிறது ஃபார்மால்டிஹைடுக்கு வேறு எந்த குழு r குழுவும் இல்லை, அதனால்தான் ஃபார்மால்டிஹைட்டின் எலக்ட்ரோபிலிசிட்டி மற்ற ஆல்டிஹைடுகளுடன் ஒப்பிடும்போது அதிகமாக உள்ளது, எனவே நீங்கள் மற்ற ஆல்டிஹைடுகளின் முன்னிலையில் ஃபார்மால்டிஹைடை ஹைட்ராக்சைடுடன் சிகிச்சை செய்தால், ஹைட்ராக்சைடு மற்றும் தேர்ந்தெடுக்கும் தன்மை செல்கிறது.
ஃபார்மால்டனுக்கு இது அதிக எலக்ட்ரோஃபிலிக் அதிக எலக்ட்ரோஃபிலிக் ஆகும் , பின்னர் நீங்கள் பென்சால்டிஹைடுக்கு சிகிச்சையளித்தால் இது இங்கே முக்கியமான படியாகும், ஏனெனில் இது அமிலத்தன்மை கொண்டது, எனவே அது அதன் புரோட்டானைக் குறைக்கும் மற்றும் அமில சிகிச்சைக்குப் பிறகு பென்சைல் ஆல்கஹால் கிடைக்கும், அதற்கு நான் வருந்துகிறேன்.
சில ஸ்லைடுகளில் ஆக்சிஜனேற்றச் சொல்லை நீக்க மறந்துவிட்டேன், ஏனெனில் சில எதிர்வினைகள் ஆக்சிஜனேற்ற எதிர்வினை அல்ல.
இப்போது நாம் ஆல்டிஹைடுகளின் பயன்பாட்டைப் பற்றி விவாதிப்போம்,
எனவே ஃபார்மால்டிஹைட் கிருமிநாசினி மற்றும் இது பொதுவாக அனைத்து பாக்டீரியாக்களையும் கொல்லும், அதனால்தான் இது உயிரியல் பாதுகாப்பாளராகப் பயன்படுத்தப்படுகிறது, முன்னாள் பென்சால்டிஹைடு நல்ல பாதாம் சுவையையும் கொண்டுள்ளது, அதனால்தான் இது ஐஸ் போன்ற பல உணவுகளில் சுவை கலவையாகப் பயன்படுத்தப்படுகிறது.
கிரீம் சாக்லேட் போன்றவை இதேபோல் இலவங்கப்பட்டை டீஹைட்ரேட், இலவங்கப்பட்டை சுவை சிட்ரலும் ஆண்டிசெப்டிக் வாசனை திரவியங்கள் மற்றும் வெண்ணிலின் போன்றவற்றையும் பயன்படுத்துகிறது, அதனால்தான் முதல் வகுப்பில் வரையப்பட்ட அமைப்பும் முக்கியமான கலவையாகும், மேலும் இது வெண்ணிலா சுவை கொண்டது, மேலும் நாங்கள் இங்கே முடிக்கிறோம் நன்றி

Prutor@IITK