எனவே iit gawhati இலிருந்து உங்கள் அனைவரையும் இந்த வகுப்பில் iit paul திட்டத்திற்கு வரவேற்கிறோம்
கார்பஸ்கிள் கார்பன் அல்கைல் குழுவுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது,
எடுத்துக்காட்டாக, மெத்தில் குழு , அலிபாட்டிக், அரில் குழுவுடன் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது,
எனவே நறுமண திறன் அமிலம் என்று அழைக்கப்படுகிறது
c12c18 கார்பன் அணுக்கள் கொழுப்பு அமிலங்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன, இவை நீண்ட சங்கிலி கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள் மற்றும் அவை விலங்கு கொழுப்புகள் மற்றும் எண்ணெய்களின் நீராற்பகுப்பு மூலம் பெறப்படுகின்றன,
எனவே அவை கொழுப்பு அமிலங்கள் என்று அழைக்கப்படுகின்றன கார்போஹைட்ரேட்டுகள் அமில அன்ஹைட்ரைடு அமில குளோரைடு அமைடு மற்றும் எஸ்டர்களை உருவாக்க முன்னோடியாக செயல்படுகின்றன .
சாதாரண பொதுவான அமைப்பில்
உள்ள கார்பாக்சிலிக் அமிலக் கொத்து கொப்பாசிலிக் அமிலப் பெயர்கள்
லத்தியில் இருந்து பெறப்பட்டவை கார்பாக்சிலிக் அமிலத்தின் மூலத்தைக் குறிக்கும் n அல்லது கிரேக்க வார்த்தைகள்
, உதாரணமாக ஃபார்மிக் அமிலம் இந்த கார்பாக்சிலிக் அமிலத் தொடரின் முதல் உறுப்பினர் இதுவாகும்.
இந்த லத்தீன் என்பது ஃபார்மிகா என்று பொருள்படும்.
மேலும் அடுத்தது லத்தீன் மொழியில் அசிட்டிக் அமிலம் , அதாவது எளிய தாமிரத்தில் வினிகர்.
ஸ்லிக் அமிலம்
பொதுவான பெயர்களால் நன்கு அறியப்படும் பெயர்கள் கிரேக்க அல்லது லத்தீன் வார்த்தைகளிலிருந்து
பெறப்பட்டவை அவை திறன் அமிலத்தின் மூல இயற்கை மூலத்தைக் குறிக்கும் இவையே நீங்கள் அப்படிச் செல்லக்கூடிய இரண்டு எடுத்துக்காட்டுகள் மற்றும் அவற்றுக்கு எந்த பொது விதியும் இல்லை ஆனால்
நீங்கள் பார்த்தால் இது முதலில் ஃபார்மிக் அமிலம் மற்றும் அசிட்டிக் அமிலம் என்று நீங்கள் பார்த்தால், எனக்கு எல்லா
பொதுவான பெயர்களும் தெரியும், அவை பனிக்கட்டி அமிலம் அசிட்டிக் அமிலம் ஃபார்மிக் அமிலம் ப்ரோபியோனிக் அமிலம் ஐசி அமிலம் மற்றும் பியூட்ரிக் அமிலம் என்று முடிவடைகிறது, எனவே நீங்கள் எல்லாப்
பெயர்களும் ஐசியுடன் முடிவடையும்.
மற்றும் ஆசிட் ஃபார்மிக் அமிலம் அசிட்டிக் அமிலம் ப்ரோபியோனிக் அமிலம் மற்றும் பியூட்ரிக் அமிலம்
ஆகியவை மோனோ திறன் அமிலங்களுக்கு எடுத்துக்காட்டுகளாகும் உம் ஐசி அமிலம் மற்றும் இவை அரோமேடிக் ஒளிபுகா அமிலங்களுக்கான
அலிஃபாடிக் போன்ற கலப்பு அமிலங்களுக்கு எடுத்துக்காட்டுகள் , இது பென்சாயிக் அமிலம் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இது ஃபீனைல் அசிட்டிக் அமிலம் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இந்த டைபோல் காப்பர் ஸ்லிக் அமிலம் பித்தாலிக்
அமிலம் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே இவை ஆ நறுமணத்
திறன் அமிலத்திற்கான எடுத்துக்காட்டுகள் இவையே பொதுவான பெயர்கள் மற்றும் நீங்கள் அனைத்து
அமிலங்களையும் கவனித்தால் நான் முன்பு குறிப்பிட்ட சிஎன் ஸ்மித் ஐசி அமிலம் எனவே இப்போது ஐயோபாக் சிஸ்டத்தில் உள்ள ஐபாக் சிஸ்டத்தில் கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள் அல்கானிக் அமிலம் என்று அழைக்கப்படுகின்றன.
இது ஃபார்மிக் அமிலம்.
ஆல்க்கீன்
மீத்தேன் மற்றும் e என்பது ah பின்னொட்டு oic ஆல் மாற்றப்பட்டது மற்றும் acd இது மெத்தனாயிக் அமிலம் என்று அழைக்கப்படுகிறது, மேலும் இது எத்தனோயிக் அமிலம் என அழைக்கப்படுகிறது, அதே போல் இது எத்தனோயிக் அமிலம் என அழைக்கப்படுகிறது, இது தொடர்புடைய அல்கீன் ஈத்தேன் யூ சி இங்கே பார்க்கவும், e
ஆனது y ic அமிலம் மற்றும் ப்ரோபியோனிக் அமிலம் ஆகியவற்றால் மாற்றப்பட்டுள்ளது, அடிப்படையில் நௌகி பேக் அமைப்பு, செப்பு ஸ்லிக் அமிலங்களின் பெயர்கள் e என்ற பின்னொட்டை மாற்றுவதன் மூலம் e என்ற பின்னொட்டை ஓயிக் அமிலத்துடன் மாற்றுவதன் மூலம் செப்பு ஸ்லிக்

Pratibodh@IITK

அமிலங்களின் பெயர்கள் பெறப்பட்டன.
 இப்போது டைகாப்ரோசிலிக் அமிலத்திற்கான சில எடுத்துக்காட்டுகளைப் பார்ப்போம்.
 இந்த
டைகாப்ரோசிக் அமிலத்தின் பெயர் ஆக்சாலிக் அமிலம் மற்றும் இதன் பொதுவான அமைப்பு தாக்கப் பெயர் ஈத்தேன் டையோயிக் அமிலம் என்பதை நீங்கள் இங்கே பார்க்கலாம் ஈத்தேன் உள்ளது, மேலும்
நான் சாயம் மற்றும் ஓ அமிலத்தை சேர்த்துள்ளேன்.
  இதைப் போலவே இது ஆ ப்ரோபேன் டையோயிக் அமிலம் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இவை அலிபாடிக் டிகாபோலிக் அமிலங்களுக்கான எடுத்துக்காட்டுகள், எனவே இப்போது
நறுமண ஓபாசிக் அமிலங்களுக்கான எடுத்துக்காட்டுகளைப் பார்ப்போம், இது இல்லை எபாக்ட் அமைப்பு பென்சீன் கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள் பென்சாயிக் அமிலம் என்றும் அறியப்படுகிறது.
  பின் அமைப்பு எனவே இந்த
காப்பர்கிளிக் அமிலத்திற்கு இரண்டையும் பயன்படுத்தலாம், அடுத்த உதாரணம் ஆஹா இந்த கார்பாக்சிலிக் அமிலத்தின் ஐஓ பேக் பெயர் இரண்டு ஃபீனைல் எத்தனாலிக் அமிலம் என்பது நாங்கள் பார்த்தது மற்றும் நீங்கள்
எச் ave ch3 எத்தனோயிக் அமிலம் மற்றும் மற்றும் இரண்டாவது கார்பன் இப்போது ஃபீனைல் குழுவுடன் மாற்றப்பட்டுள்ளது,
எனவே இரண்டு ஃபீனைல் எத்தனோயிக் அமிலம் மற்றும் இந்த டைகார்பாக்சிலிக் அமிலத்தின் விளைவுப் பெயர் பென்சீன் ஒன்று இரண்டு டைகாப்ரோசிக் அமிலம்.
 ஐயுபாக் அமைப்பில்
e பின்னொட்டு e ஐ ஓயிக் அமிலத்துடன் மாற்றுவதன் மூலம் அவற்றின் பெயர்கள் பெறப்பட்டவை மற்றும்
எல்லா நிகழ்வுகளையும் நீங்கள் இங்கே காணலாம் மேலும் இவை அனைத்தும் எளிய கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள் என்பதை இப்போது பார்ப்போம்.

காப்பர் ஸ்லிக் ஆசிட் செயல்பாட்டுக் குழுவைக் கொண்ட மிக நீளமான சங்கிலியைக் கண்டறியவும், இது   நீளமான சங்கிலியாகும், அதை நீங்கள் கண்டறிந்ததும்,
அமிலம் போன்ற தாமிரத்திலிருந்து எண்ணைத் தொடங்க வேண்டும், பிறகு ஆஹா நாம் பெயர் மற்றும் மாற்றீட்டின் பகுதியை இணைக்க வேண்டும்
இந்த வழக்கில் கொள்ளளவு அமிலத்தின் பெயருடன், நான்கு மற்றும் ஐந்து கார்பன் அணுக்களில் மாற்றீடு உள்ளது,
எனவே நான்கு கமா ஐந்து டைமிதில் ஹெப்டானோயிக் அமிலம் தாக்கத்தின் பெயர் o   இந்த செப்பு சிலிக்கா அமிலம்
இருந்தால் நான்கு காற்புள்ளி ஃபை டைமிதில் ஹெப்டானோயிக் அமிலம் இருந்தால், எந்த கார்பாக்சிலிக் அமிலத்தையும் நாம்
பெயரிடலாம் கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களின்
சாதாரணக் கூட்டத்தைப் பார்த்த பிறகு, நீண்ட சங்கிலி கொபோசிக் அமிலத்திற்கு எப்படிப் பெயரிடுகிறீர்கள் என்பதை இப்போது
பார்ப்போம்.
 பின்வரும்
அதிர்வு அமைப்புகளின் சாத்தியக்கூறுகளின் காரணமாக, கார்போனைல் கார்பனுடன் ஒப்பிடும்போது, கார்பாக்சைல் கார்பன் மஞ்சள் குறைவான எலக்ட்ரோஃபிலிக் தன்மை கொண்டது
இப்போது
கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களைத் தயாரிப்பதைப் பார்ப்போம் முதல் உதாரணம்
ஆல்கஹாலின் ஆக்சிஜனேற்றம் திறன் அமில ஆல்கஹால்களை தாமிரமாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யலாம்.
  நடுநிலை அமில அல்லது அடிப்படை ஊடகத்தில்
k mno4 ஐப் பயன்படுத்தி ஆல்டிஹைடு வழியாக மெல்லிய அமிலம்
நாம் பொட்டாசியத்தையும் பயன்படுத்தலாம் டைக்ரோமேட் k two
cr two o ஏழு அல்லது குரோமியம் ட்ரையாக்சைடு எனவே இது பொதுவாக அமில ஊடகத்தில் மேற்கொள்ளப்படுகிறது, எனவே நீங்கள் பொட்டாசியம் வரைபட கார்பன்
டை ஆக்சைடு அசிட்டிக் ஊடகத்தையும் பயன்படுத்தலாம், இது ஆல்டிஹைட் மூலம் ஆக்சிஜனேற்றம்   ஆல்கஹாலை மேலும்

ஆக்சிஜனேற்றம் திறன் அமிலத்திற்கு இப்போது ஒரு உதாரணத்தைப் பார்ப்போம்.
 எடுத்துக்காட்டாக , நீங்கள் புரோபனோலை எடுத்துக் கொண்டால், குரோமியம் ட்ரையாக்சைடு cr two cro three ஐ அமில ஊடகத்தில் பயன்படுத்தினால், அது அனைத்து உயரத்திற்கும் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்ய முடியும், எனவே இது கார்பாக்சிலிக் அமிலத்திற்கு மேலும் ஆக்ஸிஜனேற்றப்படும், எனவே இது ஜோன்ஸ் ரியாஜென்ட் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே நீங்கள் குரோமியம் டை ஆக்சைடை கரைக்கும் போது ஆஹா, சல்பூரிக் அமிலத்தில் ஒரு நீர்த்த நிலை
இது குரோமியம் என்று அழைக்கப்படும் இந்த ஜோன்ஸ் ரியாஜென்ட் இது ஆல்கஹாலின் ஆக்சிஜனேற்றம் கொள்ளளவு அமிலங்களுக்கு பரவலாகப் பயன்படுத்தப்படுகிறது
, எனவே வழக்கமாக   கரைப்பானாக ஒரு கல்லில் மேற்கொள்ளப்படும்
இந்த எதிர்வினை இந்த வினையின் பொறிமுறையை ஒன்றுடன் ஒன்று சேர்க்கலாம் என்பதைப் பார்ப்போம்.
  இங்கே இந்த இடைநிலைக்கு நீங்கள் இந்த இடைநிலை நீரை உருவாக்கியவுடன் இந்த இடைநிலை நீர் இந்த ஹைட்ரஜனை இந்த இடைநிலையிலிருந்து அகற்றலாம்,
எனவே இது ஓ மைனஸ் யூ ப்ரோட் uce
இதிலிருந்து ஹைட்ரானியம் அயனியுடன் வினைபுரிந்து நீர் மூலக்கூறை உருவாக்க முடியும், இப்போது இது குரோமிக் குரோமேட் எஸ்டர் என்று அழைக்கப்படுகிறது, எனவே இந்த நீர் மூலக்கூறு அடித்தளமாக செயல்படுகிறது, இது இந்த ஹைட்ரஜனை அகற்றும் , இது ஆல்டிஹைடு உருவாவதற்கு வழிவகுக்கும்.

குரோமியம் இனங்கள் இது இப்போது வினைபுரிய முடியும் இதை க்ரோமெட் எஸ்டர் என்று அழைக்கப்படுகிறது, இப்போது இந்த
நீர் மூலக்கூறு இந்த ஹைட்ரஜனை அகற்றி   வினைபுரிந்து ஆல்டிஹைட் மற்றும் இந்த குரோமியம் இன ஹைட்ரோனியம் அயனியை உருவாக்குகிறது, இது குரோமியம் நான்கு இனங்களாக மாறுகிறது, எனவே
இதைப் பார்த்தால் இது ஒரு குரோமியம் ஆறு இந்த குரோம் குரோமிக் அமிலம் மதுவுடன் வினைபுரிந்து
எஸ்டரை உருவாக்குகிறது
நீங்கள் ஆல்டிஹைட்டை உருவாக்கினால், ஆல்டிஹைடு மீண்டும் வினைபுரியலாம் வினையானது
அமில ஊடகத்தில் செய்யப்படுவதால் அது அமிலத்துடன் வாட் உடன் வினைபுரியும் ஆஸ்டல் மீண்டும் இந்த குரோமிக் அமிலத்துடன் வினைபுரியும் ஒரு அசிடலை உருவாக்கலாம், அது இப்படியே தொடரலாம்
பிறகு நீங்கள் கார்பாக்சிலிக் அமிலத்துடன் முடிவடையும்
போது ஆக்சிஜனேற்ற எதிர்வினை எவ்வாறு நடைபெறுகிறது என்பது அடுத்த வினையானது அல்கைல் பென்சீனின் ஆக்சிஜனேற்றம் எடுத்துக்காட்டாக மீதைல் பென்சீன் அல்லது எத்தில் பென்சீன்
மீதைல்
குழு எத்தில் குழுவை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்ய
முடியுமா என்பதைப் பொருட்படுத்தாமல் பென்சாயிக்
அமிலமாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம் பென்சாயிக் அமிலத்தைப் பெறுவதற்கான வேலையை நீங்கள் செய்யும்போது, இதுவரை இரண்டு ஆக்சிஜனேற்றம் எதிர்வினைகளைக் கண்டோம்
ஆல்டிஹைட் வழியாக கார்பாக்சிலிக் அமிலத்திற்கு ஆல்டிஹைடாக
மாற்றப்பட்ட ஆல்டிஹைட் ஆல்டிஹைடாக மாற்றப்படுகிறது   ஆக்சிஜனேற்றம்
            ஆல்கைலின் ஆக்சிஜனேற்றம் பென்சோயிக் அமிலம் இது மிகவும் முக்கியமான எதிர்வினை மற்றும் அல்கைல் சங்கிலி அதன் மீதில் எத்தில் அல்லது மற்ற அல்கைல் க்ரூ p அவை
தொடர்புடைய கொள்ளளவு அமிலமான பென்சாயிக் அமிலத்திற்கு ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யப்படலாம் அடுத்த உதாரணம் அல்கைல் ஹாலைடில் இருந்து எதிர்வினை ஆகும் , உதாரணமாக உங்களிடம் இந்த அல்கைல் புரோமைடு இருந்தால், இந்த
அல்கைல் புரோமைடு சோடியம் சயனைடுடன் வினைபுரிந்து அதனுடன் தொடர்புடைய நைட்ரைலையும் சோடியம் புரோமைடையும் கொடுக்கலாம்.
  வினை

Ptutor@IITK

ஒருமுறை நைட்ரைலை உருவாக்கினால், நீராற்பகுப்பு மூலம் நைட்ரைலை அதற்குரிய அமைடாக மாற்றலாம் , அதனுடன் வினைபுரியும் போது அதற்குரிய அமைடாக மாற்றப்படும்
உங்களிடம் அல்கைல் ஹலைடு இருந்தால்
தொடர்புடைய கார்பாக்சிலிக் அமிலத்திற்கு
இங்கு நாம் என்ன செய்கிறோம் கார்பனைப் பார்க்கும்போது

தொடர்புடைய கார்பாக்சிலிக் அமிலம் .
கார்பாக்சிலிக் அமிலம் மற்றும் மற்ற உதாரணம்
, அல்கைல் ஹாலைடை மெக்னீசியத்துடன் வினைபுரியலாம்
இதைப் பெற கிரிக்னார்ட் ரியாஜெண்ட் மற்றும் மெக்னீசியம்
பூஜ்யம் செருகும் போது மெக்னீசியம் புரோமைடு அல்கைல் மெக்னீசியம் புரோமைடைப் பெறுவீர்கள்.

இதை நீங்கள் உருவாக்கினால் கார்பன் டை ஆக்சைடுடன் வினைபுரியலாம்.
இந்த எதிர்வினை பொதுவாக
உலர்ந்த நிலையில் டீதைல் ஈதர் அல்லது thf பிறகு இந்த இடைநிலையை நீங்கள் உருவாக்கினால், இதை கார்பாக்சிலிக் அமிலமாக மாற்றலாம்.

மூன்று கார்பன் அணுக்கள் கொண்ட அல்கைல் ஹைலைடுடன் தொடங்கினோம்
நான்கு கார்பன் அணுக்கள் கொண்ட கார்பாக்சிலிக் அமிலத்துடன் முடியும் ஒன்று கார்பன் டை ஆக்சைடில் இருந்து மேலும் ஒரு கார்பனை சேர்க்கும் போது
இது மிகவும் பயனுள்ள வினை எனவே ஆக்சிஜனேற்றத்தின் கீழ்
ஆல்கஹாலை கார்பாக்சிலிக் அமிலமாக ஆல்டிஹைட் மூலம் எப்படி மாற்றலாம் என்பதை நாங்கள் பார்த்தோம்.

அல்கைல் பென்சீனை பென்சாயிக் அமிலமாக ஆக்சிஜனேற்றம் செய்வதை நாங்கள் பார்க்கவில்லை.
இரண்டு
எடுத்துக்காட்டுகள் மற்றும் ஆல்கைல் ஹைலைடுகளுடன் ah உடன் எதிர்வினை மற்றும் nit ஐ சமநிலை மாற்று மூலம் நீங்கள் தொடர்புடைய நைட்ரைலை மாற்றலாம் ரைலை நீராற்பகுப்பு மூலம் தொடர்புடைய கொள்ளளவு அமிலமாக மாற்றலாம்
, மேலும் உங்களிடம் அல்கைல் ஹலைடு இருந்தால் அது மெக்னீசியத்துடன் வினைபுரிந்து கிரிக்னார்ட் ரீஜென்டை உருவாக்குகிறது.

அடுத்த உதாரணம் உங்கள் அமில ஹைலைடு, எடுத்துக்காட்டாக, நீங்கள் இந்த அமில ஹைலைடை தண்ணீருடன் சிகிச்சையளிக்கும்போது அது கார்பாக்சிலிக் அமிலமாக மாறலாம், அதேபோல்
உங்களிடம் அன்ஹைட்ரைடு இருந்தால், இதுவும் தண்ணீருடன் எதிர்வினைக்கு உட்படுத்தப்பட்டு
இரண்டு கார்பாக்சிலிக் அமில மூலக்கூறைக் கொடுக்கலாம்.

ஆய்வகத்தில் பொதுவாகப் பயன்படுத்தப்படுவது எஸ்டர்களின் ஹைட்ராலிக்ஸ் ஆகும் , எடுத்துக்காட்டாக , உங்களிடம் இந்த எஸ்டர் இருந்தால், இந்த
எஸ்டரை அமிலம் அல்லது பேஸ் கொண்டு சிகிச்சையளிக்கும்
போது, அதை நீராற்பகுப்பின் கீழ் கொடுக்க முடியும் எதிர்வினை எவ்வாறு நிகழ்கிறது என்பதைப் பார்க்கவும்,
அதனால் நேற்று இந்த இடைநிலையைக் கொடுக்க புரோட்டானேஷனுக்கு உட்பட்டது, எனவே இது மீளக்கூடிய மறு
செயல் இதை நீங்கள் உருவாக்கியவுடன் அது தண்ணீருடன் வினைபுரிந்து இந்த டெட்ராகோனல்
இடைநிலையைக் கொடுக்கலாம்.
கார்பாக்சிலிக் அமிலம் மற்றும் ஆல்கஹால் அமிலத்தின் அழுத்தத்தை வழங்க எஸ்டரின் ஹைட்ரோலிசிஸ் எவ்வாறு நடைபெறுகிறது என்பதற்கு ஒரு எடுத்துக்காட்டு, இதுவரை காப்பர் ஸ்லிக் அமிலம் தயாரிப்பதைப் பார்த்தோம், முதலில்

PRUtor@IITK

ஆல்கஹாலின் ஆக்சிஜனேற்றம் மற்றும் கொள்ளளவு அமிலத்தைப் பார்த்தோம், பிறகு ஆக்சிஜனேற்றத்தைப் பார்த்தோம் அல்கைல் பென்சீன் முதல்
பென்சாயிக் அமிலம் வரை, அல்கைல் ஹைலைடை கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களாக மாற்றுவது எப்படி என்பதை
நாங்கள் பார்த்தோம்.
கார்போ கார்பன்
டை ஆக்சைடுடன் தொடர்புடைய கார்பாக்சிலிக் அமிலத்துடன் வினைபுரியக்கூடிய கிரிக்னார்ட் ரீஜெண்டாக மாற்றுவதைப் பார்த்தோம் மற்றும் இந்த இரண்டு எடுத்துக்காட்டுகளையும் நாம் ஒரு கார்பனைக்
கூடுதலாகக் கொண்டிருக்கலாம், அதன் பிறகு அமில குளோரைடு அமிலம் அன்ஹைட்ரைடு மற்றும் அதனுடன் தொடர்புடைய கார்பாக்சிலிக் அமிலத்தின்
நீராற்பகுப்பைக் கண்டோம் இயற்பியல் பண்புகள் c9 கார்பன் அணுக்கள் வரை கொண்டிருக்கும் செப்பு ஸ்லிக்
அமிலங்கள் அறை வெப்பநிலையில் திரவங்கள் மற்றும் வலுவான நீரைக் காட்டுகின்றன, எனவே c9
கார்பன் அணுக்கள் அலிபாடிக் ஆக்ஸாலிக் அமிலங்களைக் கொண்ட காப்பர் ஸ்லிக் அமிலம் அறை வெப்பநிலையில் இருக்கும் திரவங்கள் அவை
வலுவான நீர் கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களைக் கொண்டுள்ளன 10 க்கும் மேற்பட்ட கார்பன் அணுக்கள் பொதுவாக அறை வெப்பநிலையில் திடப்பொருளாக இருக்கும்,
மேலும் அவை பொதுவாக மணமற்ற செப்பு மெல்லிய அமிலம் ஆகும்
கொதிநிலை அதிகரிக்கிறது மற்றும்
கொதிநிலையை ஒப்பிட்டுப் பார்த்தால் கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள் ஆல்டிஹைட்ஸ் கீட்டோன் மற்றும் ஆல்கஹால் கார்பாக்சிலிக்
அமிலங்கள் ஆல்டிஹைட்ஸ் கீட்டோன்கள் ஆல்கஹால்களுடன் ஒப்பிடும்போது அதிக கொதிநிலையைக் காட்டுகின்றன
, இது கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள் இன்டர்மாலிகுலர் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு வழியாக இணைவதால் ஏற்படுகிறது
.
கொதிநிலை 118 டிகிரி மற்றும் அதனுடன் ஒப்பிட்டுப்
பார்த்தால், இதேபோன்ற மூலக்கூறு எடை கொண்ட புரோபனோல் ஆல்கஹாலாகும், எனவே கொதிநிலை 87 ஆகும், எனவே இது கார்பாக்சிலிக் அமிலம்
இடைக்கணிப்பு ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு வழியாக இணைவதால் ஏற்படுகிறது,
எடுத்துக்காட்டாக அசிட்டிக் அமிலம் ஒரு டைமர் சம செதில்களாக உள்ளது.
கட்டம் அல்லது அப்ரோடிக் கரைப்பானில் இந்த ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு மற்றும் ஆர்காசிலிக் அமிலம் அதிக கொதிநிலை ஆல்டிஹைட்ஸ் uh கீட்டோன்ஸ் ஆல்கஹால்களுடன் ஒப்பிடுகையில் எடுத்துக்காட்டாக
அமில ஆல்கஹால்களின் கலவை ஒரே மூலக்கூறு எடையைக்
கொண்டிருக்கின்றன,

இதைவிட ஆல்கஹாலை விட இது மூலக்கூறு
h கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களின் கரைதிறன் தொடர்பான செப்பு ஸ்லிக்
அமிலங்களுக்கிடையேயான ஐட்ரோஜன் பிணைப்பு இந்த தொடரின் முதல் நான்கு அங்கத்தினர்
ஃபார்மிக் அமிலம் அல்லது மெத்தனாலிக் அமிலம் அசிட்டிக் அமிலம் ப்ரோபனோயிக் அமிலம் மற்றும் பியூட்டானிக் அமிலம் இவை தண்ணீரில் கரையக்கூடியவை.

ஆசிட் பியூட்டானிக்
அமிலம் தண்ணீரில் கரையக்கூடியது இது தண்ணீருடன் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு காரணமாகும், எனவே இந்த செப்பு மெல்லிய அமிலங்கள் இங்கே காணலாம் ஆஹா இந்த கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள்
தண்ணீருடன் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை உருவாக்குகின்றன, ஆனால் நீங்கள் இதன் அளவை அதிகரிக்கும் போது அவை தண்ணீரில் கரையும்.

Prutor@IITK

அல்கைல் குழு நீங்கள் c5 அல்லது c 7 8 9 10 க்கு செல்லும்போது அவை   அதிக ஹைட்ரோபோபிக் தன்மை கொண்டவை, அவை
நீரில் கரையாதவை மற்றும் அலிபாடிக் ஓபாசிக் அமிலங்கள் பற்றி நீங்கள் பேசும் போது நறுமண திறன்
அமிலம் அவை பென்சாயிக் அமிலம்   அல்லது நாப்தைக் அமிலம்
சரி சுருக்கமாக இன்று இந்த வகுப்பில் செப்பு ஸ்லையின் அமைப்பு பெயரிடல் தயாரிப்பு மற்றும்
இயற்பியல் பண்புகளைப் பார்த்தோம் ck அமிலங்கள் மற்றும் இத்துடன் இந்த விரிவுரையை முடிப்போம்
மேலும் கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களின் இரசாயன எதிர்வினைகள் பற்றி ஆய்வு செய்வோம், நன்றி

Pruthor@IITK