ഹലോ, കഴിഞ്ഞ ക്ലാസിലെ എല്ലാവരേയും ഞങ്ങൾ ആൽക്കഹോളുകളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ചു, കൂടാതെ ആൽക്കഹോൾ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളെ എങ്ങനെ പ്രതിപ്രവർത്തിക്കാമെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു, ഒന്നുകിൽ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ മാറ്റിസ്ഥാപിക്കൽ ഉൾപ്പെടുന്ന ഹൈഡ്രോക്സിൽ പ്രവർത്തനം അല്ലെങ്കിൽ ഹൈഡ്രജൻ ഉള്ളവ ആൽക്കഹോളുകളുടെ അസിഡിറ്റി കാരണം ഹൈഡ്രോക്സിൽ മാറ്റിസ്ഥാപിക്കപ്പെടുന്നു, തുടർന്ന് ആൽക്കൈലും ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പും പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളിൽ ഏർപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ കൂടുതൽ ചർച്ച ചെയ്തു, ഈ പരമ്പരയിലെ ആദ്യത്തേത് ഞങ്ങൾ എടുത്തതാണ് ഓക്സിഡേഷൻ പ്രതികരണം ആൽഡിഹൈഡ് കീറ്റോണുകളിലേക്കും ആസിഡുകളിലേക്കും ആൽക്കഹോളുകളുടെ ഓക്സിഡേഷൻ, അതിനാൽ ഇവ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാവുന്ന പ്രവർത്തനങ്ങളാണ് , കൂടാതെ പൊട്ടാസ്യം പെർമാങ്കനെയ്റ്റ് ക്രോമിക് ആസിഡ് പോലുള്ള നിരവധി റിയാക്ടറുകൾ ഉപയോഗിച്ച് ഓക്സിഡേഷൻ നടത്താം, ഇത് പ്രധാനമായും നമുക്ക് അനുബന്ധ ആസിഡ് നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഇതാണ് ഞങ്ങൾ അവസാനം കണ്ടത്. നിങ്ങൾ ഒരു പ്രാഥമിക ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുകയും ജലീയ ആൽക്കലൈൻ kmno4 അല്ലെങ്കിൽ ക്രോമിക് a ഉപയോഗിച്ച് ഓക്സീകരണം നടത്തുകയും ചെയ്താൽ സിഡി നിങ്ങൾ ഒരു ആസിഡിലാണ് അവസാനിക്കുന്നതെങ്കിൽ , അതിനിടയിൽ നിർത്താൻ നിങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നുവെങ്കിൽ ആദ്യ പടി നിങ്ങളുടെ മദ്യം ആൽഡിഹൈഡായി മാറുകയും ആൽഡിഹൈഡ് പിന്നീട് ആസിഡിലേക്ക് ഓക്സീകരണത്തിന് വിധേയമാവുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ എനിക്ക് ആൽഡിഹൈഡിക് ഘട്ടത്തിൽ നിർത്തണമെങ്കിൽ എന്ത് ചെയ്യും ആൽഡിഹൈഡ് ഉൽപ്പാദിപ്പിച്ച് കഴിഞ്ഞാൽ അത് വാറ്റിയെടുക്കുക അല്ലെങ്കിൽ ആൽഡിഹൈഡിനെ ആസിഡാക്കി മാറ്റുന്നത് ഉൾപ്പെടുന്ന തുടർ പ്രതികരണത്തെ പ്രോത്സാഹിപ്പിക്കാത്ത മിതമായ ഓക്സിഡൈസിംഗ് ഏജന്റുകൾ ഉപയോഗിക്കുകയും ഈ വിഭാഗത്തിലെ അത്തരം ഒരു റിയാഗന്റ് ഉപയോഗിക്കുകയും ചെയ്യുക എന്നതാണ് ഒരു ഓപ്ഷൻ. പിറിഡിനിയം ക്ലോറോക്രോമേറ്റിനെക്കുറിച്ചാണ് നമ്മൾ സംസാരിച്ചു തുടങ്ങിയത് , അതിനാൽ ആൽക്കഹോളുകളുടെ ഓക്സിഡേഷനുള്ള മൃദുവായ ഓക്സിഡൈസിംഗ് ഏജന്റായി ഇന്ന് ഞാൻ പിറിഡിനിയം ക്ലോറോക്രോമേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ പിറിഡിനിയം ക്ലോറോക്രോമേറ്റിന്റെ ഘടനാപരമായ ഫോർമുല ഇതുപോലെ നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പിരിഡിനിയം കാറ്റേഷനും ക്ലോറോക്രോമേറ്റും ഉണ്ട് ക്രോമേറ്റ് അയോൺ ശരി, അതിനാൽ ഇത് എങ്ങനെ തയ്യാറാക്കപ്പെടുന്നു എന്നതാണ് ആദ്യത്തെ കാര്യം, ഇതിനായി നിങ്ങൾ ക്രോമിയം ട്രയോക്സൈഡ് എടുത്ത് എച്ച്സിഎൽ-ൽ ലയിപ്പിക്കുക, ഇത് ശരിയാണ്. പിരിഡിൻ ഉപയോഗിച്ചുള്ള ചികിത്സയിലൂടെ പിന്നീട് നിങ്ങൾ അതിനെ പിറിഡിൻ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുകയും ഒടുവിൽ നിങ്ങളുടെ സംയുക്തം പിരിഡിനിയം ക്ലോറോ ക്രോമേറ്റ് ലഭിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, ഈ പിരിഡിനിയം ക്ലോറോക്രോമേറ്റ് ഡൈക്ലോറോമീഥേനിൽ ലായകമായി എടുക്കുകയും ആൽക്കഹോൾ ഓക്സിഡേഷനായി ഉപയോഗിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇപ്പോഴും കൈകാര്യം ചെയ്യുന്നത് ഓർക്കുക ആൽക്കഹോളുകളുടെ ഓക്സിഡേഷൻ, ഈ പരമ്പരയിൽ ഞാൻ സംസാരിക്കുന്നത് ആൽഡിഹൈഡ് ഘട്ടത്തിൽ പ്രതികരണം തടയാൻ ഉപയോഗിക്കാവുന്ന പിരിഡിനിയം ക്ലോറോക്രോമേറ്റ് പോലെയുള്ള മൃദുവായ ഓക്സിഡൈസിംഗ് ഏജന്റിനെക്കുറിച്ചാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുകയും ഡൈക്ലോറോമീഥേനിൽ പിരിഡിനിയം ക്ലോറോക്രോമേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു . അനുബന്ധ ആൽഡിഹൈഡ് നേടുക, അതിനാൽ നിങ്ങൾ എത്തനോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ചാൽ നിങ്ങൾ അസറ്റാൽഡിഹൈഡിൽ അവസാനിക്കും, അതിനാൽ പ്രതികരണം ഈ സ്ഥലത്ത് നിർത്തുന്നു, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇതിനെ മറ്റ് ക്രോമിയം റിയാജന്റുമായുള്ള ഓക്സിഡേഷനുമായി താരതമ്യം ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് ചെയ്താൽ കഴിഞ്ഞ തവണ ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്ത മറ്റ് ക്രോമിയം റിയാക്ടറുകളുമായി താരതമ്യം ചെയ്യുക അതേ കാര്യം ജോൺസ് റിയാജന്റുമായി ബന്ധപ്പെട്ട ആസിഡുമായി ഞങ്ങൾ അവസാനിക്കുന്നു, പ്രതികരണം അവസാനിക്കില്ല കൂടുതൽ ഓക്സിഡേഷൻ തടയുന്ന പിറിഡിനിയം ക്ലോറോ ക്രോമേറ്റിന്റെ പ്രത്യേകത എന്താണെന്ന് നിങ്ങൾ ഓർക്കുകയാണെങ്കിൽ , ഞങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കുന്ന ജലീയമല്ലാത്ത അവസ്ഥകൾ ശരിയല്ലെന്നും ആൽഡിഹൈഡ് ആസിഡായി മാറുന്നതിന്റെ കാരണവും ഇവിടെ കാണാം. ഈ സന്ദർഭങ്ങളിൽ ആൽഡിഹൈഡിൽ നിന്ന് രൂപപ്പെടുന്ന ഒരു ഡൈഹൈഡ്രേറ്റ് ജലീയ സാഹചര്യങ്ങളിൽ ആൽഡിഹൈഡിൽ നിന്ന് ഉത്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുന്ന ഒരു ഡൈഹൈഡ്രോ ഉണ്ടായിരുന്നു എന്നതാണ് മറ്റ് ക്രോമിയം റിയാജന്റുകൾ . തുടർന്നുള്ള പ്രതികരണം, ഇത് ജലീയമല്ലാത്ത അവസ്ഥയിൽ നടക്കുന്നതിനാൽ, പ്രതികരണത്തെ നിയന്ത്രിക്കാനും ആൽഡിഹൈഡ് ഘട്ടത്തിൽ നിർത്താനും നമുക്ക് കഴിയും, അതിനാൽ പിറിഡിനിയം ക്ലോറോക്രോമേറ്റ് പ്രത്യേക സാഹചര്യങ്ങളിൽ ഉപയോഗിക്കുന്നതിന്റെ ഒരു പ്രധാന കാരണം ഇതാണ്, ഓക്സിഡേഷനുശേഷം ഇപ്പോൾ അടുത്ത പ്രതികരണം. ആൽക്കൈലും ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പും ഉൾപ്പെടുന്നത് ആൽക്കഹോളുകളുടെ ഡീഹൈഡ്രജനേഷൻ ആണ്, അതിനാൽ നമ്മൾ സംസാരിക്കുന്നത് ആൽക്കഹോളുകളുടെ ഡീഹൈഡ്രജനേഷൻ പ്രതികരണത്തെക്കുറിച്ചാണ് . നിങ്ങൾ ആൽക്കഹോളിൽ നിന്ന് ഒരു ഹൈഡ്രജൻ തന്മാത്രയെ നീക്കം ചെയ്യുന്നു എന്ന് പേര് പറയുന്നതുപോലെ ഒരു ഹൈഡ്രജൻ നീക്കം ചെയ്യുന്നതിൽ ഉൾപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു പ്രാഥമിക ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ച് ഒരു ഹൈഡ്രജൻ നീക്കം ചെയ്താൽ, അതിനനുസരിച്ചുള്ള ആൽഡിഹൈഡിൽ അവസാനിക്കും, എങ്ങനെ ഞങ്ങൾക്ക് ഈ പ്രതികരണം ചെയ്യാൻ കഴിയും, അതിനാൽ സാഹചര്യങ്ങൾ വളരെ കഠിനമാണ്, അവ വളരെ ഉയർന്ന താപനിലയിൽ 300 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ ഒരു ചെമ്പ് ലോഹത്തിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ നടക്കുന്നു , അതേ അവസ്ഥയിൽ നിങ്ങൾ അനുബന്ധ ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ചാൽ നിർജ്ജലീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്നത് ഇതാണ്. നിങ്ങൾ ഒരു ത്രിതീയ ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് തുടങ്ങിയാൽ ഹൈഡ്രജന്റെ പ്രകാശനത്തോടെ കെറ്റോൺ ലഭിക്കും, അത് ആൽഫ ഹൈഡ്രജൻ

വഹിക്കുന്നില്ല, ശരി, തൃതീയ ആൽക്കഹോൾക്കൊപ്പം ആൽഫ ഹൈഡ്രജൻ ലഭ്യമല്ല , അതിനാൽ ഒരു ഡീഹൈഡ്രജനേഷൻ നടക്കാനുള്ള സാധ്യതയില്ല. വാസ്തവത്തിൽ ഇത് നിങ്ങൾക്ക് അനുയോജ്യമായ നിർജ്ജലീകരണ ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നു, അതിനാൽ 3 ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോളിൽ നിന്നുള്ള ജല തന്മാത്ര നഷ്ടപ്പെടുന്നതോടെ നിങ്ങൾക്ക് നിർജ്ജലീകരണം ലഭിക്കും. ആൽക്കൈലും ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഭാഗവും ഉൾപ്പെടുന്ന മറ്റൊരു തരം പ്രതിപ്രവർത്തനം ത്രിഡിഗ്രി ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് നമ്മൾ കണ്ടത് നിർജ്ജലീകരണ പ്രതികരണമാണ്, അതിനാൽ ആൽക്കഹോളുകളുടെ നിർജ്ജലീകരണം, പേര് പറയുന്നതുപോലെ ഒരു ജല തന്മാത്രയുടെ നഷ്ടം ഉൾപ്പെടുന്നു,

അങ്ങനെയുള്ള വ്യത്യസ്ത വഴികൾ എന്തൊക്കെയാണ് നിർജ്ജലീകരണത്തെ ബാധിക്കാം, ഒന്നുകിൽ നമുക്ക് ആൽക്കഹോൾ രാസ ചികിത്സ നടത്താം, അതിനാൽ നമുക്ക് കെമിക്കൽ രീതികളുണ്ട് അല്ലെങ്കിൽ നമുക്ക് ആൽക്കഹോൾ കാറ്റലറ്റിക് നിർജ്ജലീകരണം നടത്താം, അതിനാൽ നിർജ്ജലീകരണത്തിനുള്ള കെമിക്കൽ രീതികളിൽ നിങ്ങൾ ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുകയും നിങ്ങൾ നിർജ്ജലീകരണം നടത്തുകയും ചെയ്യുന്നു. h2so4 അല്ലെങ്കിൽ സാന്ദ്രീകൃത ഫോസ്ഫോറിക് ആസിഡ്, അതിനാൽ ഇവ നിർജ്ജലീകരണം ആണ്, നിങ്ങൾ അതിനെ ചൂടാക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ പ്രതികരണം നടത്തുന്നു, അത് മറ്റൊന്നുമല്ല, ഇത് ഒരു തരം എലിമിനേഷൻ പ്രതികരണമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു മദ്യത്തിന്റെ ഉന്മൂലന പ്രതികരണമാണ്, ഇത് ഒരു പുനഃക്രമീകരണം ഉൾപ്പെട്ടേക്കാം ഇത് e1 പാതയിലൂടെയാണ് പോകുന്നത്, പകരം വയ്ക്കലുകളെക്കുറിച്ചും എലിമിനേഷൻ പ്രതികരണങ്ങളെക്കുറിച്ചും നിങ്ങൾ സംസാരിച്ചുവെന്ന് എനിക്ക് ഉറപ്പുണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ പഠിക്കുമായിരുന്നു t e1 പ്രതികരണം sn1-ലെ പോലെ തന്നെ ഒരു കാർബോക്കേഷൻ ഇന്റർമീഡിയറ്റിന്റെ രൂപീകരണം ഉൾക്കൊള്ളുന്നു, ഇതാണ് ഈ കാർബോക്കേഷൻ, നിങ്ങൾക്ക് പുനഃക്രമീകരിച്ച ഒലിഫിനുകൾ നൽകുന്നതിന് പുനഃക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയും, നിർജ്ജലീകരണത്തിനുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനം 3 ഡിഗ്രി 2 ഡിഗ്രി, 1 ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോൾ എന്നിവയുടെ ക്രമം പിന്തുടരും. നിങ്ങൾ സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്ന തൃതീയ ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് ഒരു ത്രിതീയ ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുകയും ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ചൂടാക്കുകയും ചെയ്താൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങളുടെ ഒരേയൊരു ഉൽപ്പന്നമായി നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും , അതിനാൽ താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ റിയാക്റ്റിവിറ്റി 3 ഡിഗ്രിയിലെ വ്യത്യാസം ഇതാണ്. 2 ഡിഗ്രിയും 1 ഡിഗ്രിയും വരെ ഞങ്ങൾ പറഞ്ഞ മറ്റ് നിർജ്ജലീകരണ രീതി ഉത്തേജകമാണ്, അതിനാൽ കാറ്റലറ്റിക് നിർജ്ജലീകരണം നടത്തുന്നതിന് വ്യവസ്ഥകൾ ഉൾപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ 350 ഡിഗ്രിയിൽ അലുമിന ഉപയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ മദ്യത്തിന്റെ നീരാവി കടത്തുക, ശരി നിങ്ങൾ മദ്യത്തിന്റെ നീരാവി അലൂമിനയ്ക്ക് മുകളിലൂടെ കടത്തിവിടുക . നിർജ്ജലീകരണ പ്രതികരണം ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് അതിനെക്കുറിച്ചാണ്, ഹാലോ ഫോം റിയാക്ക് എന്നറിയപ്പെടുന്ന മദ്യത്തിന്റെ മറ്റൊരു പ്രധാന പ്രതികരണം ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ഏറ്റെടുക്കുന്നു. ഹലോ ഫോം പ്രതികരണം ഇത് ആൽക്കഹോളുകളുടെ ഒരു ജനപ്രിയ പ്രതികരണമാണ്, ഈ പ്രതികരണത്തിന്റെ പ്രധാന കാര്യം ഇത് ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് വഹിക്കുന്ന ആൽക്കഹോളുകളാണ് നൽകുന്നത് എന്നതാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു എസ്എൽ പ്രവർത്തനം ഉണ്ടായിരിക്കണം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ പ്രവർത്തനം ഉണ്ടെങ്കിൽ ഇവയാണ്. ഹാലോ ഫോം പ്രതികരണത്തോട് പ്രതികരിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനർത്ഥം ഞങ്ങൾ എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, ഈ പ്രതികരണം മീഥൈൽ കെറ്റോണുകളാൽ കാണിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഇവ പ്രാഥമികമായി ഒരു ഹലോ ഫോം പ്രതികരണത്തോട് പ്രതികരിക്കാൻ പോകുന്ന അടിവസ്ത്രങ്ങളാണ് അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് മീഥൈൽ കെറ്റോൺ ഉണ്ട് ഒരു സബ്സ്ട്രേറ്റ് എന്ന നിലയിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോൾ ഉണ്ടായിരിക്കാം എന്നതാണ് വ്യവസ്ഥ , ഹൈഡ്രോക്സിൽ സമയത്ത് ഈ കാർബണുമായി ഈ ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോൾ ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കണം, കാരണം ആത്യന്തികമായി പ്രതിപ്രവർത്തന സമയത്ത് അത് ഈ മീഥൈൽ കീറ്റോ പ്രവർത്തനം സൃഷ്ടിക്കാൻ പോകുന്നു, ഇത് പ്രതികരിക്കുന്നതിന് അത് ആവശ്യമാണ്. ഹാലോ രൂപത്തിലുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് അനുകൂലമായി നിങ്ങൾക്ക് പ്രാഥമിക ആൽക്കഹോളുകളും ഉണ്ടായിരിക്കാം o ഇത് മീഥൈൽ കെറ്റോണുകൾ നൽകുന്നു, ഇത് ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോളുകൾ നൽകുന്നു, കാർബണുകളിൽ ഒന്ന് മീഥൈൽ വഹിക്കുന്നു, ഇത് പ്രാഥമിക ആൽക്കഹോൾ നൽകുന്നു , കാർബൺ കാർബണിന് അടുത്താണ്, അത് ഹൈഡ്രോക്സി വഹിക്കുന്ന കാർബണിന്റെ അടുത്താണ് അടുത്ത കാർബൺ ഒരു മീഥൈൽ കാർബൺ ആണ് . അസെറ്റാൽഡിഹൈഡാണ് നൽകുന്നത്, ഇത് പോസിറ്റീവ് ഹാലോഫോം പ്രതികരണം നൽകുന്ന ഒരേയൊരു ആൽഡിഹൈഡാണ്, അതിനാൽ എന്താണ് ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനം, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഞങ്ങൾ ഈ സബ്സ്ട്രേറ്റിന് ഇത്ര പ്രത്യേകതയുള്ളത്, അതിനാൽ ഹാലോഫോം പ്രതികരണത്തിൽ നിങ്ങൾ ഈ ഹാലോജനുമായി ചികിത്സിക്കുന്ന സംയുക്തം എടുക്കുന്നു. ക്ലോറിൻ ബ്രോമിൻ അല്ലെങ്കിൽ അയോഡിൻ ആകുക, ഇത് ഒരു ക്ഷാരത്തിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിലാണ് ചെയ്യുന്നത്, നിങ്ങൾ ക്ലോറിൻ ഉൽപ്പന്നം ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് അനുബന്ധ ഹാലോ രൂപമാണ്, നിങ്ങൾ ബ്രോമിൻ എടുക്കുമ്പോൾ ക്ലോറോഫോം ആണ് , നിങ്ങൾ അയോഡിൻ എടുക്കുമ്പോൾ അനുബന്ധ ബ്രോമോഫോം ലഭിക്കും. ബ്രോമോഫോം നിറമില്ലാത്ത ദ്രാവകമാണ് , അയോഡോ ഫോം ഇളം മഞ്ഞ ഖരമാണ്, ശരി ഇത് ഇളം മഞ്ഞ ഖരമാണ്, അതുകൊണ്ടാണ് ഈ പ്രതികരണം അയോഡോ ഫോം റിയാക്റ്റിയോ എന്ന പേരിൽ അറിയപ്പെടുന്നത്. n അതിനാൽ എല്ലാ വ്യത്യസ്ത ഹാലോജനുകൾക്കും ഇത് അയോഡിനാണ് ഇത്തരത്തിലുള്ള അടിവസ്ത്രങ്ങൾക്ക് ഏറ്റവും പ്രധാനം, കാരണം നിങ്ങൾക്ക് മഞ്ഞ നിറത്തിലുള്ള അയോഡോ നുരയായ ഒരു ഖര സംയുക്തം ലഭിക്കുന്നതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അത് എളുപ്പത്തിൽ കാണാനും ഈ പ്രത്യേക തന്മാത്രയാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് നിഗമനം ചെയ്യാനും കഴിയും. ch3co ഫംഗ്ഷണാലിറ്റി എല്ലാം അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആൽക്കഹോളുമായുള്ള ഈ പ്രതികരണത്തിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് , നിങ്ങൾ ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ചാൽ ഈ പ്രതികരണത്തിന് മൂന്ന്

ഘട്ടങ്ങൾ ആവശ്യമാണ് , ആദ്യ ഘട്ടം ഓക്സിഡേഷനാണ് , രണ്ടാമത്തേത് ഹാലൊജനേഷനും മൂന്നാമത്തേത് ജലവിശ്ലേഷണവുമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആരംഭിച്ചാൽ ഹൈഡ്രോക്സിൽ വഹിക്കുന്ന കാർബണിൽ ഒരു മീഥൈൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു ആൽക്കഹോളിനൊപ്പം, അത് ഓക്സിഡേഷനും തുടർന്ന് ഹൈഡ്രോളിസിസും തുടർന്ന് ഹാലൊജനേഷനും ഉൾപ്പെടും, എന്നാൽ നിങ്ങൾ നേരിട്ട് ആരംഭിക്കുന്നത് അസറ്റാൽഡിഹൈഡായ ഒരു ആൽഡിഹൈഡിൽ നിന്നോ അല്ലെങ്കിൽ ഇതിലെ ഒരു മീഥൈൽ കെറ്റോണായ കെറ്റോൺ ബെയറിംഗിൽ നിന്നോ ആണ്. ഈ കെറ്റോണുകളിൽ രണ്ട് ഘട്ടങ്ങൾ മാത്രമേ ഇതിൽ ഉൾപ്പെടുകയുള്ളൂ, അതിന് ഹാലൊജനേഷനും ഹൈഡ്രോളിസിസും ആയ രണ്ട് ഘട്ടങ്ങൾ മാത്രമേ ആവശ്യമുള്ളൂ, അതിനാൽ രണ്ട് ഘട്ടങ്ങൾ മാത്രമേ ആവശ്യമുള്ളൂ നിങ്ങൾക്ക് പ്രാരംഭ ഓക്സിഡേഷൻ ആവശ്യമില്ലാത്തതിനാൽ കെറ്റോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ പ്രതികരണം നോക്കുകയാണെങ്കിൽ മൊത്തത്തിലുള്ള പ്രതികരണം നോക്കാം എത്തനോൾ കൊണ്ട് എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് നമുക്ക് നോക്കാം നിങ്ങളുടെ ആരംഭം ശരിയാകുമ്പോൾ ഞങ്ങൾ എത്തനോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കാം എന്ന് പറയാം ആദ്യ ഘട്ടം അത് ഒരു ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോൾ ആണ് ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിലുള്ള ഹാലൊജനാണ് നക്ലിന്റെയും ജലത്തിന്റെയും രൂപീകരണത്തോടൊപ്പം അനുബന്ധ ആൽഡിഹൈഡും ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് സന്തുലിതമാക്കിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് മോളുകൾ നക്ലും രണ്ട് മോളുകളും നൽകാൻ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് മോളുകൾ ആവശ്യമാണ്, അതിനാൽ തുടക്കത്തിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്. നിങ്ങളുടെ ഹാലൊജൻ ഒരു ക്ലോറിൻ ആണെന്ന് പറയാം, അത് നിങ്ങൾക്ക് അനുബന്ധ ഹൈപ്പോക്ലോറൈഡ് നൽകുന്നു, അതിനാൽ സോഡിയം ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റും nacl ഉം വെള്ളവും ഇതാണ് പ്രധാനമായും സംഭവിക്കുന്നത്, ഇതാണ് യഥാർത്ഥത്തിൽ മദ്യത്തെ ആൽഡിഹൈഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യുന്നതിന് കാരണമാകുന്ന ഓക്സിഡൈസിംഗ് ഏജന്റ് . ആദ്യ ഘട്ടം ഓക്സിഡേഷൻ ആണ്, രണ്ടാമത്തെ ഘട്ടം ഹാലൊജനേഷൻ ആണ് , അതിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഹാലോജന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ അനുയോജ്യമായ അസൈലം പ്രവർത്തനം ലഭിച്ചുകഴിഞ്ഞാൽ എല്ലാം അടിസ്ഥാനമാക്കുക ആൽഡിഹൈഡിന്റെ മൂന്ന് ആൽഫ ഹൈഡ്രജൻ അല്ലെങ്കിൽ അസൈൽ യൂണിറ്റ് മൂന്ന് ആൽഫ ഹൈഡ്രജനും അനുബന്ധ ഹാലൊജനിലൂടെ മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് നക്ലിന്റെയും വെള്ളത്തിന്റെയും രൂപീകരണത്തോടൊപ്പം ഇത്തരത്തിലുള്ള ഒരു ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് സന്തുലിതമാക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് മൂന്ന് ഹാലോജൻ തന്മാത്രകൾ ആവശ്യമാണ്. naoh നിങ്ങൾക്ക് മൂന്ന് സോഡിയം ഹാലൈഡും മൂന്ന് വെള്ളവും നൽകും, ഇത് ആൽഫ ഹൈഡ്രജന്റെ പൂർണ്ണമായ ഹാലോജനേഷൻ ഉൾപ്പെടുന്ന രണ്ടാമത്തെ ഘട്ടമാണ്, ഇത് ആൽഫ ഹൈഡ്രജന്റെ പൂർണ്ണമായ ഹാലൊജനേഷൻ ഉൾപ്പെടുന്ന രണ്ടാമത്തെ ഘട്ടമാണ്, മൂന്നാമത്തെ ഘട്ടം ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ ഈ ട്രൈഹാലോജനേറ്റഡ് സംയുക്തത്തിന്റെ ജലവിശ്ലേഷണമാണ്, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് അനുയോജ്യമായ ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നു . നിങ്ങളുടെ ഹാലോ ഫോം, അതിനാൽ h hcoona രൂപീകരണത്തോടൊപ്പം നിങ്ങളുടെ ഹലോ ഫോം ഇതാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ മൂന്ന് ഘട്ടങ്ങൾക്കും മൊത്തത്തിലുള്ള സമവാക്യം എഴുതുകയാണെങ്കിൽ ഓക്സിഡേഷൻ ഹാലോജനേഷനും ഹൈഡ്രോളിസിസും ഞാൻ എഴുതുന്നത് മൂന്ന് ഘട്ടങ്ങളും സംയോജിപ്പിക്കുന്നു,

അങ്ങനെ ഒരു ആൽക്കഹോൾ ഹാലോ രൂപത്തിനുള്ള എന്റെ മൊത്തത്തിലുള്ള സമവാക്യം ഒരു ആൽക്കഹോൾ തന്മാത്ര ഹാലൊജന്റെ നാല് തന്മാത്രകളുമായും ആറ് നാവോ തന്മാത്രകളുമായും പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് അതിനനുസരിച്ചുള്ള o നൽകുന്നു. ne mole of haloform sodium formate അഞ്ച് മോൾ സോഡിയം അയഡൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ സോഡിയം ഹെലൈറ്റ് അഞ്ച് മോൾ വെള്ളം, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ആൽക്കഹോൾ ഉൾപ്പെടുന്ന ഒരു ഹാലോ ഫോം പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ മൊത്തത്തിലുള്ള സമതുലിതമായ സമവാക്യമാണ്, നിങ്ങൾ ഒരു അസൈൽ യൂണിറ്റ് ഉപയോഗിച്ചാൽ ശരിയാണ്. ഒരു അസൈൽ യൂണിറ്റിന്റെ കാര്യത്തിലും സമാനമാണ്, അതിനാൽ ഈ കേസിലെ ആദ്യ ഘട്ടം എന്താണ്, ഈ കേസിലെ ആദ്യ ഘട്ടം നേരിട്ട് ഹാലൊജനും നൗയും ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഹാലൊജനേറ്റഡ് കെറ്റോണും സോഡിയം ഹാലൈഡും വെള്ളവും ഉണ്ടാക്കുന്നതിനൊപ്പം ഹാലൊജനേറ്റഡ് കെറ്റോണും നൽകും. ഇതിന് ഈ സ്റ്റോയ്ച്ചിയോമെട്രിയുടെ ഈ മൂന്ന് മോളുകളുടെ മൂന്ന് മോളുകൾ ആവശ്യമാണ് , ഇതാണ് നമുക്ക് ലഭിക്കുന്ന രണ്ടാമത്തെ ഘട്ടം ഹാലൊജനേറ്റഡ് കെറ്റോണിന്റെ ജലവിശ്ലേഷണം തന്നെയാണ്, നിങ്ങൾ അതിനെ ഒരു മോളുമായി വീണ്ടും ചികിത്സിക്കുന്നു , സോഡിയം രൂപപ്പെടുന്നതിനൊപ്പം നിങ്ങളുടെ ഹാലോഫോം ലഭിക്കും. അനുബന്ധ ആസിഡിന്റെ ഉപ്പ് അതിനാൽ മൊത്തത്തിൽ അസൈൽ കെറ്റോണുകളുടെ ഹാലോ രൂപത്തിലുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ സമവാക്യത്തിൽ ഇനിപ്പറയുന്ന സ്റ്റോയ്ചിയോമെട്രി ഉൾപ്പെടുന്നു, നിങ്ങൾ ഒരു മോൾ എസ്സൽ കെറ്റോണിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ച് മൂന്ന് മോളുകൾ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു ഹാലോജന്റെയും നാല് മോളുകളുടെയും നാവോ, അതിനാൽ ഇത് ഹാലോഫോം പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിലെ അടിത്തറയുടെയും ഹാലോജന്റെയും സ്റ്റോയ്ക്യോമെട്രി ആവശ്യകതയാണ്, ഈ ആസിഡിന്റെ ഹാലോഫോമും സോഡിയം ലവണവും മൂന്ന് മോൾ നക്ലും മൂന്ന് മോളുകളും ഉള്ളതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് വ്യത്യാസം കാണാൻ കഴിയും. നിങ്ങൾ ഇത് ഉപയോഗിച്ച് തുടങ്ങുമ്പോൾ , ഹാലോജന്റെ ആവശ്യകതയും അടിത്തറയും കുറവായിരിക്കും, വ്യക്തമായ കാരണങ്ങളാൽ ഇവിടെ ആദ്യ ഘട്ടം ഉൾപ്പെടുന്നില്ല, ഓക്സിഡേഷൻ ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഹാലോ ഫോം പ്രതികരണത്തിന്റെ മൊത്തത്തിലുള്ള സമവാക്യ പ്രതികരണമാണ്. മെക്കാനിസം കൂടുതൽ വിശദമായി മെക്കാനിസ്റ്റിക് ഘട്ടങ്ങൾ, അതിനാൽ ആദ്യ ഘട്ടം ഓക്സിഡേഷനും ഓക്സിഡേഷനും ഹാലോജന്റെയും സോഡിയം ഹൈപ്പോക്ലോറൈറ്റ് ഉണ്ടാക്കുന്ന അടിത്തറയുടെയും സാന്നിധ്യമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് സൃഷ്ടിക്കുന്ന ആദ്യ ഘട്ടം ഞങ്ങൾ ഇതിനകം ചെയ്തുകഴിഞ്ഞു . രണ്ടാമത്തെ ഘട്ടം ഹാലൊജനേഷനിൽ നിങ്ങളുടെ ഹാലൊജനേഷൻ ആണ് അതിനോട് ചേർന്നുള്ള കാർബോണൈലിന്റെ സാന്നിധ്യം കാരണം വളരെ അസിഡിറ്റി ഉള്ളതിനാൽ അടിത്തറയുടെ സാന്നിധ്യത്തിൽ സംഭവിക്കുന്നത് ,

ബേസ് വന്ന് ഈ പ്രോട്ടോണിനെ അമൂർത്തമാക്കുന്നു,
അങ്ങനെ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കീറ്റോയ്ക്ക് അടുത്തുള്ള ഒരു ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇത് മറ്റൊന്നല്ലെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം. എനോലേറ്റ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇവിടെ സ്ഥിരതയുള്ള ഒരു ഇനോലേറ്റ് സൃഷ്ടിക്കുന്നു , ഈ എനോളേറ്റിന്റെ അനുരണനമായ ഹൈബ്രിഡ് ഘടനയായി നിങ്ങൾക്ക് ഇത് എഴുതാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഇനോലേറ്റ് രണ്ടാം ഘട്ടത്തിൽ ലഭിക്കും അല്ലെങ്കിൽ ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ കാർബണിലിക് രൂപമാണ് ഹാലൊജനിനെ എടുക്കുന്നത്. നിങ്ങളുടെ ഹാലൊജനിനെ ചെറുതായി ധ്രുവീകരിക്കുകയും അത് ഈ ഹാലൊജനിനെ എടുക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് അനുബന്ധ മോണോ ഹാലൊജനേറ്റഡ് ഉൽപ്പന്നമാണ്, ശരി, നിങ്ങൾക്ക് ഈ മോണോഹാലോജെനേറ്റഡ് ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കും , തുടർന്ന് ഇത് രണ്ട് ഹാലൊജനേറ്റഡ് തന്മാത്രകൾ ഉപയോഗിച്ച് രണ്ട് തവണ ഹാലോജനനേഷന് വിധേയമാക്കുകയും ഒടുവിൽ ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ട്രൈഹാലോജനേറ്റഡ് സംയുക്തം നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു. ഹാലൊജനേഷൻ ഘട്ടത്തിൽ ഇത് തുടർച്ചയായി മൂന്ന് തവണ സംഭവിക്കുന്നു , അതിനാൽ അവസാനം നിങ്ങൾക്ക് ട്രൈഹാലോജനേറ്റഡ് ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കുന്നു, അത് അടുത്ത ഘട്ടത്തിൽ ജലവിശ്ലേഷണത്തിന് വിധേയമാകുന്നു . ഘട്ടം ഘട്ടമായി, ഈ ട്രൈഹാലോജെനേറ്റഡ് കെറ്റോൺ നിങ്ങളുടെ പക്കലുണ്ട്, അടിത്തറയുടെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ബേസ് കാർബോണിലിനെ ആക്രമിക്കുന്നു , നിങ്ങൾക്ക് ഈ കാർബണിൽ മൂന്ന് ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഹാലൊജനുകൾ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു ,
അങ്ങനെ ഈ ഹൈഡ്രോക്സൈലിന്റെ ആക്രമണം
അങ്ങനെ ഒടുവിൽ ഇത് cx3 പ്രവർത്തനക്ഷമത നഷ്ടപ്പെടുകയും നിങ്ങൾക്ക് ഈ തന്മാത്ര ലഭിക്കുകയും ചെയ്യും. ഇത് ആസിഡിൽ നിന്ന് ഈ പ്രോട്ടോണിനെ അമൂർത്തമാക്കുന്നു, അതിനാൽ ഒരു പ്രോട്ടോൺ ട്രാൻസ്ഫർ ഉണ്ട്, അത് ആസിഡിൽ നിന്ന് പ്രോട്ടോണിനെ അമൂർത്തമാക്കുകയും നിങ്ങൾക്ക് അനുബന്ധ ഹാലോ ഫോം നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ പ്രോട്ടോണിനെ വീണ്ടും ഏറ്റെടുക്കാൻ കഴിയുന്ന അനുബന്ധ കാർബോക്സൈലേറ്റ് അയോണിന്റെ രൂപീകരണത്തോടൊപ്പം നിങ്ങൾക്ക് ഹാലോ ഫോം ലഭിക്കും. നിങ്ങൾക്ക് ആസിഡ് നൽകുന്നതിന്, നിങ്ങൾ പ്രയോഗം കാണുകയാണെങ്കിൽ ഈ പ്രതികരണത്തിന്റെ പ്രാധാന്യവും ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ പ്രാധാന്യവും ഇതിന് ആൽഡിഹൈഡുകളെയും കീറ്റോണുകളെയും വേർതിരിച്ചറിയാൻ കഴിയും എന്നതാണ് .
ആൽക്കഹോളുകളുടെ കാര്യത്തിൽ ch3 co യൂണിറ്റ് ഉത്പാദിപ്പിക്കാൻ കഴിവുള്ളവ ക്ലോറോഫോം ബ്രോമോഫോം , അയോഡോഫോം എന്നിവ തയ്യാറാക്കാനും ഉപയോഗിക്കുന്നു. ഇവ ഉപയോഗിക്കുന്നത് ഒരു ലോക്കൽ അനസ്തെറ്റിക് ആണ്, ഇത് ഒരു പൊതു അനസ്തെറ്റിക് ആണ്, ഇത് ഒരു ആന്റിസെപ്റ്റിക് ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ഈ സംയുക്തങ്ങൾ തയ്യാറാക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പ്രധാന പ്രതികരണമാണ്, ഇത് പോസിറ്റീവ് ഹാലോഫോം പ്രതികരണം നൽകുന്ന അടിവസ്ത്രങ്ങളെക്കുറിച്ച് അഭിപ്രായം പറയാൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു. ഒരു അസൈൽ യൂണിറ്റ് ഉണ്ടായിട്ടും ഹാലോ ഫോം പ്രതികരണത്തോട് പ്രതികരിക്കാത്ത സബ്സ്ട്രേറ്റുകൾ, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അസറ്റിക് ആസിഡ് എടുക്കുകയും നിങ്ങൾ അതിനെ അയോഡോ ഫോം റിയാക്ഷന് വിധേയമാക്കുകയും ചെയ്താൽ നിങ്ങൾക്ക് മഞ്ഞ പിപിടി ലഭിക്കില്ല, ശരി ഈ പ്രതികരണത്തോട് പ്രതികൂലമായി പ്രതികരിക്കും. അതുപോലെ നിങ്ങൾ മറ്റൊരു ആസിഡ് ഡെറിവേറ്റീവ് എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ അസറ്റമൈഡ് എടുക്കുന്നു, നിങ്ങൾ അസറ്റൈൽ ക്ലോറൈഡ് അസൈൽ ക്ലോറൈഡ് എടുക്കുന്നു അല്ലെങ്കിൽ മീഥൈൽ ഈസ്റ്റർ എടുക്കുന്നു, ഇവ ഓരോന്നും നെഗറ്റീവ് അയോഡോ ഫോം ടെസ്റ്റ് നൽകുന്നു, അതിനാൽ കെറ്റോണുകളും ആൽഡിഹൈഡും ഒഴികെയുള്ള ആസിഡും ആസിഡും ഡെറിവേറ്റീവുകൾ നിങ്ങളുടേതാണെന്ന് പൊതുവെ ഞങ്ങൾ പറയുന്നു. അസറ്റാൽഡിഹൈഡ് അവ പോസിറ്റീവ് അയോഡോ ഫോം പ്രതികരണം നൽകുന്നില്ല , അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ യുക്തിസഹമാക്കുകയും എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇത് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് ചിന്തിക്കുകയും ചെയ്യുക, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഈ പ്രതികരണം ക്ഷാരത്തിന് കീഴിലാണ് നടത്തുന്നതെന്ന് നിങ്ങൾ ഓർക്കുന്നു. നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ആസിഡ് ഉണ്ടെങ്കിൽ , ഇത് ആസിഡിന്റെ ഏറ്റവും അസിഡിറ്റി ഉള്ള പ്രോട്ടോൺ ആണ്, അതിനാൽ ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നത്, ഇത് ഉടൻ തന്നെ നിങ്ങൾക്ക് അനുബന്ധ സോഡിയം അസറ്റേറ്റ് നൽകും, അത് നിങ്ങൾക്ക് അനുയോജ്യമായ അയോൺ നൽകും , അത് തികച്ചും സ്ഥിരതയുള്ളതാണ് ഇത് പോകുന്നില്ല, അതിനാൽ ഇത് ഇതിനകം തന്നെ ചാർജ്ജ് ചെയ്ത ഒരു സ്പീഷീസാണ് തന്മാത്ര ഇപ്പോൾ ചാർജ്ജ് ചെയ്തിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഈ ആൽഫ ഹൈഡ്രജനുകളുടെ ഡിപ്രോട്ടോണേഷൻ വളരെ ബുദ്ധിമുട്ടാണ് , കൂടാതെ ജലവിശ്ലേഷണ ഘട്ടത്തിലെ അവസാന ഘട്ടത്തിൽ പ്രശ്നമുണ്ടാകും. ജലവിശ്ലേഷണത്തിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ജലവിശ്ലേഷണ സമയത്ത് അടിസ്ഥാനം കാർബോണിലിനെ ആക്രമിക്കുന്നതായി ഞങ്ങൾ കണ്ടു, എന്നാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ ഹാലൊജനേറ്റഡ് ഉൽപ്പന്നമാണ് ഉണ്ടാക്കുന്നതെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാമെങ്കിലും, അടിസ്ഥാനം എബിഎസിലേക്ക് പോകുന്നില്ല, മറിച്ച് കാർബോണിലിനെ ആക്രമിക്കാൻ പോകുന്നില്ല. ഈ അസിഡിക് പ്രോട്ടോൺ എടുത്ത് ഇത് രൂപപ്പെടുത്താൻ പോകുന്നു , കാരണം നിങ്ങൾക്ക് സിസ്റ്റത്തിൽ ഒരു കാർബോക്സൈലേറ്റ് അയോൺ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ വന്ന് കാർബോണിലിനെ ആക്രമിക്കാൻ പോകുന്നില്ല. ഒരു ആസിഡ് അയോഡോ ഫോം പ്രതികരണം പോസിറ്റീവായി പ്രവർത്തിക്കാത്തതിന്റെ കാരണം ഇതാണ്, ഈ അവസ്ഥയിൽ ഒരു അസറ്റാമൈഡും പ്രവർത്തിക്കാത്തത് എന്തുകൊണ്ടാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഊഹിക്കാൻ കഴിയും, ഈ അമിഡിക് പ്രോട്ടോൺ താരതമ്യേന അസിഡിറ്റി ഉള്ളതാണ്, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ഇത് വീണ്ടും നൽകും. രണ്ട് പ്രതിധ്വനിക്കുന്ന ഘടനകൾ, എസ്റ്ററിന്റെ കാര്യത്തിൽ അയോഡോ ഫോം പ്രതികരണം തുടരാൻ ഇത് കഴിവില്ലാത്തതാണ്, എന്നിരുന്നാലും ഇത് ആദ്യം ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ ഹൈഡ്രോലൈസ് ചെയ്യുകയും അനുബന്ധ ആസിഡ് നൽകുകയും ചെയ്യും, തുടർന്ന് ഞങ്ങൾ ഇവിടെ കണ്ട അതേ പ്രശ്നവും അയോഡോ ഫോം പ്രതികരണത്തോട് എസ്റ്ററുകൾ പോലും പ്രതികരിക്കാത്തതിന്റെ കാരണത്താലാണ് ആസിഡ് ഇവിടെയും

പ്രകടമാകാൻ പോകുന്നത്, പക്ഷേ നിങ്ങൾ സജീവമായ മെത്തിലീൻ ഗ്രൂപ്പുകളുള്ള സംയുക്തങ്ങൾ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ ഡൈ കീറ്റോ സംയുക്തങ്ങൾ. ഈ സംയുക്തം നിങ്ങൾ അയോഡോ ഫോം പ്രതികരണം നടത്തുന്നു , ഈ ആൽഫ ഹൈഡ്രജനും സജീവമായ മെത്തിലീൻ ch2 si യുടെ ഈ രണ്ട് ആൽഫ ഹൈഡ്രജനും തമ്മിലുള്ളതാണ് ഇത്. സജീവമായ മെത്തിലീൻ ch2 കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളതിനാൽ ഹാലൊജനേഷൻ ഘട്ടത്തിൽ ഇത് ഈ പ്രത്യേക ഹാലൊജനേറ്റഡ് ഉൽപ്പന്നം നൽകും, തുടർന്ന് ആൽക്കലൈൻ ആക്രമണം ഉണ്ടാകുന്നു, പ്രതീക്ഷിച്ചതുപോലെ നിങ്ങൾക്ക് അസറ്റിക് ആസിഡിന്റെ രൂപീകരണത്തോടൊപ്പം ഈ അനുബന്ധ അയോണും ലഭിക്കും . ഈ പ്രോട്ടോൺ എടുക്കുകയും അത് ഈ ഉൽപ്പന്നം നൽകുകയും ചെയ്യും, അതിനാൽ കാർബോണൈലുകൾ അടങ്ങിയ സജീവ മെത്തിലീൻ ഉപയോഗിച്ച് ഈ രണ്ട് ടെർമിനൽ സ്ഥാനങ്ങളിലും നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കെറ്റോണിന് പകരം ആൽഡിഹൈഡ് ഉണ്ടെങ്കിൽ ഈ പ്രതികരണം അതുപോലെ തന്നെ പോകും, ഇത് പോസിറ്റീവ് അയോഡോ ഫോം ടെസ്റ്റ് നൽകും. ഈ ആക്റ്റീവ് മെത്തിലീൻ സംയുക്തം നമ്മൾ കണ്ട രീതി ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ആൽക്കഹോളുകളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളെക്കുറിച്ചാണ്, ഹാലോ ഫോം റിയാക്ഷൻ ഞങ്ങൾ കവർ ചെയ്തിട്ടുള്ള പ്രധാന പ്രതികരണങ്ങളാണ്, എന്നിരുന്നാലും ഇത് അസൈൽ സംയുക്തങ്ങളുടെ കെറ്റോണായ മീഥൈൽ കെറ്റോണുകളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനമാണെങ്കിലും വീണ്ടും മദ്യത്തിന് ഇത് വളരെ പ്രധാനമാണ്. അനുബന്ധ മീഥൈൽ കെറ്റോണുകളിലേക്കുള്ള ഹാലോഫോം പ്രതികരണ സാഹചര്യങ്ങളിൽ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാൻ കഴിയും, അതിനാൽ മുന്നോട്ട് നീങ്ങുമ്പോൾ നമ്മൾ മോണോഹൈഡ്രിക് ആൽക്കഹോളിനെക്കുറിച്ച് സംസാരിച്ചു. ഇപ്പോൾ നമ്മൾ ഡൈഹൈഡ്രിക് ആൽക്കഹോൾ അല്ലെങ്കിൽ ഗ്ലൈക്കോൾസ് എന്നിവയെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കും, അതിനാൽ ആദ്യത്തെ കുറച്ച് പ്രഭാഷണങ്ങളിൽ ഞങ്ങൾ ഈ ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ സമന്വയത്തെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിച്ചത്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നുവെങ്കിൽ , അടുത്തുള്ള കാർബൺ ആറ്റങ്ങളോട് ചേർന്നുള്ള രണ്ട് ഹൈഡ്രോക്സി ഗ്രൂപ്പുകളുള്ള ഒരു മദ്യം നിങ്ങൾക്കറിയാം. നമ്മൾ എന്താണ് ഗ്ലൈക്കോൾസ് എന്ന് വിളിക്കുന്നത്, ആൽക്കീനുകളിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്ന വിവിധ സംശ്ലേഷണ രീതികളെക്കുറിച്ചാണ് നമ്മൾ സംസാരിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഈ ഗ്ലൈക്കോളുകളെക്കുറിച്ചും അവ നേരിടുന്ന പ്രധാന പ്രതികരണങ്ങളെക്കുറിച്ചും ഇന്നത്തെ ക്ലാസിൽ ഞങ്ങൾ കുറച്ചുകൂടി വിവരിക്കും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഡൈഹൈഡ്രിക് ആൽക്കഹോളുകളും പൊതുവായതുമായ ഗ്ലൈക്കോളുകളിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കും. സൂത്രവാക്യം ഇതാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അടുത്തുള്ള രണ്ട് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളിൽ രണ്ട് ഹൈഡ്രോക്സൈലുകൾ ഉണ്ട്, നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഡിഗ്രിയും ഉണ്ടെങ്കിൽ ഈ ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ വ്യത്യസ്ത തരം നമുക്ക് ലഭിക്കും, ഇതിനെ എഥിലീൻ ഗ്ലൈക്കോൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു . ഒന്നിൽക്കൂടുതൽ ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ, ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗിന്റെ ഫലമായി ഈ തന്മാത്രകളുടെ തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റുകളിൽ എന്ത് സ്വാധീനം ചെലുത്തും? ഇ ഒരു ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോൾ ഈ ഒരു രണ്ട് മൂന്ന് കാർബണുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇതിനെ പ്രൊപിലീൻ പ്രൊപിലീൻ ഗ്ലൈക്കോൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , നിങ്ങൾക്ക് മൂന്ന് ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോൾ ഉണ്ടെന്ന് മറ്റൊരു ഉദാഹരണമുണ്ടെങ്കിൽ , ഇത് ഈ ഒരു ഡിഗ്രിയുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് കാർബൺ ഉണ്ട് സിസ്റ്റം , നിങ്ങൾക്ക് നമ്പറിംഗ് ആരംഭിക്കണമെങ്കിൽ അത് ഒന്ന് രണ്ട് ഒന്ന് രണ്ട് ഡയോൾ ആണ്, ഇത് രണ്ട് മീഥൈൽ രണ്ട് മീഥൈൽ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ഒന്ന് രണ്ട് ഡയോൾ ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് കാർബണുകളും തൃതീയമായി ഉണ്ടെന്ന് കരുതുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ നിരവധി ഉദാഹരണങ്ങളുണ്ട്. ഹൈഡ്രോക്സി ഗ്രൂപ്പിനെ വഹിക്കുന്ന കാർബണുകൾ രണ്ടും തൃതീയ കാർബണുകളാണ്, അതിനാൽ തൃതീയ കാർബൺ ആറ്റങ്ങളിൽ രണ്ട് ഹൈഡ്രോക്സി ഗ്രൂപ്പുകളും ഉള്ളതിന്റെ ഒരു ഉദാഹരണമാണിത്, ഇത്തരത്തിലുള്ള ഡയോളുകളെ പിനാക്കിൾസ് പിനാക്കിൾസ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു , അതിൽ രണ്ട് കാർബണുകളും തൃതീയ കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ ശരിയാണ് നിങ്ങളുടെ പക്കലുണ്ടെങ്കിൽ ഇത് ഒരു ഫിനൈൽ ഫിനൈൽ ഫിനൈൽ ഫിനൈൽ ഫിനൈൽ ഫിനൈൽ , ആഹ് ഡയോൾ ആണ്, അതിനാൽ ഈ പൈനെക്കോൾ ബെൻസ് പിനാക്കോൾ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്നു, ഇത് ഒരു പൊതു നാമമാണ് , നിങ്ങൾക്ക് iupac പേര് നൽകേണ്ടി വന്നാൽ അത് 1 1 2 2 tetra phenyl 1 2 diol le ആയി മാറും നമുക്ക് ഈ തന്മാത്രകളുടെ സമന്വയത്തിലേക്ക് നീങ്ങാം ഗ്ലൈക്കോളുകൾ അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് വ്യത്യസ്ത പ്രാരംഭ സാമഗ്രികൾ ലഭിക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു മാർഗ്ഗം ശരി, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്ത ആദ്യത്തേത് മുൻ ക്ലാസുകളിൽ പറഞ്ഞതുപോലെ ആൽക്കീനുകളിൽ നിന്ന് സബ്സ്ട്രേറ്റുകളായി ആരംഭിക്കുന്നു , നിങ്ങൾ ഓർക്കുന്നുണ്ടെങ്കിൽ ആൽക്കീനുകളെ സബ്സ്ട്രേറ്റുകളായി ഞങ്ങൾ ആരംഭിച്ച കുറിപ്പുകൾ വീണ്ടും പരിശോധിക്കുക , ഡയോളുകളെ സമന്വയിപ്പിക്കുന്നതിനുള്ള വ്യത്യസ്ത രീതികൾ ഒരാൾ ജലീയമോ ക്ഷാരമോ ആയ kmno4 ഉപയോഗിക്കുന്നുണ്ടെന്ന് ഞങ്ങൾ പറഞ്ഞു , ഇത് ഞങ്ങൾക്ക് ഒരു സിസ് ഡൈഹൈഡ്രോക്സൈലേഷൻ നൽകുന്നുണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ ഓർക്കുന്നുവെങ്കിൽ, ഇത് ഒരു സിസ് ഡൈഹൈഡ്രോക്സൈലേഷൻ ആയിരുന്നു, ഓസ്മിയത്തിലും ഇത് തന്നെയാണ് സംഭവിക്കുന്നത്. ടെട്രോക്സൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ ഓസ്മിയം ടെട്രോക്സൈഡ് ഉപയോഗിച്ചുള്ള ആൽക്കീനുകളുടെ ചികിത്സ നിങ്ങൾക്ക് വീണ്ടും ഒരു ഡൈഹൈഡ്രോക്സൈലേറ്റഡ് ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നു ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തത് ഹൈപ്പോ ഹാലസ് ആസിഡുകളെ കുറിച്ചാണ്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ ഓർമ്മിച്ചാൽ ജലവിശ്ലേഷണം നടത്തുകയും നിങ്ങളെ ഓർക്കുന്നില്ലെങ്കിൽ അത് എഴുതുകയും ചെയ്യുക d നിങ്ങൾ ഹൈപ്പോഹല്ലസ് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്ന ഒരു ആൽക്കീൻ ശരിയാണ് , ആൽക്കീൻ ഇലക്ട്രോഫിലിക് സങ്കലനത്തിൽ ഒരു പതിവ് കൂട്ടിച്ചേർക്കൽ പ്രതികരണമാണ് സംഭവിക്കുന്നത്, തുടർന്ന് ജലവിശ്ലേഷണം നടന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ സോഡിയം കാർബണേറ്റ് ജലവിശ്ലേഷണം നടത്തുന്നു. ആൽക്കീനുകളിൽ നിന്ന് സബ്സ്ട്രേറ്റുകളായി ആരംഭിക്കുന്ന ഡയോളുകളുടെ സമന്വയം നടത്തുന്നതിന്, ഡയോളുകളുടെ സമന്വയത്തിനുള്ള അടുത്ത രീതി ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകളിൽ നിന്നാണ് ആരംഭിക്കുന്നത്,

അതിനാൽ ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകളിൽ നിന്ന് ഉപയോഗിക്കുന്ന വ്യവസ്ഥകൾ നിങ്ങൾ കാർബണേറ്റ് ലായനി ഉപയോഗിച്ച് ലളിതമായ ജലവിശ്ലേഷണം നടത്തുകയാണെങ്കിൽ ശരിയാണ് ഇതിനർത്ഥം നിങ്ങൾക്ക് ശരിയായ രീതിയിൽ ആരംഭിക്കാൻ ഒരു ഡൈഹാലൈഡ് ഉണ്ടായിരിക്കണം, സോഡിയം കാർബണേറ്റ് ജലീയ അവസ്ഥയിൽ നിങ്ങൾ അതിനെ ചികിത്സിക്കണം , സോഡിയം ക്ലോറൈഡിന്റെ രൂപീകരണവും കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡിന്റെ പ്രകാശനവും സഹിതം നിങ്ങൾക്ക് അനുബന്ധ ഡയോൾ ലഭിക്കും, എന്നിരുന്നാലും ഈ പ്രതികരണത്തിന്റെ പോരായ്മ ഇതാണ്. ലഭിക്കുന്ന ഡയോൾ മോശമാണ്, അതിനാൽ ഇത് വളരെ നല്ല രീതിയല്ല, പുനരവലോകനം ഈ രീതിയുടെ ed പതിപ്പ്, നിങ്ങൾ ഡൈഹാലോ സംയുക്തത്തിന്റെ അതേ ഡൈഹാലൈറ്റിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുകയും നിങ്ങൾ അതിനെ ഫ്യൂസ്ഡ് സോഡിയം അസറ്റേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച് കൈകാര്യം ചെയ്യുകയും സോഡിയം അസറ്റേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുകയും ചെയ്യുക, ഇത് ഒരു ഇതര മാർഗമാണ്, കൂടാതെ നിങ്ങൾ ഗ്ലൈക്കോൾ അസറ്റേറ്റായ അനുബന്ധ ഡയസെറ്റേറ്റിൽ അവസാനിക്കുകയും ചെയ്യും. ഇത് ആസിഡ് കാറ്റലൈസ് ചെയ്ത ഹൈഡ്രോളിസിസ് ഉയർന്ന വിളവിൽ അനുബന്ധ ഗ്ലൈക്കോൾ നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് ഡയോളുകൾ ലഭിക്കുന്നതിനുള്ള ഡൈഹാലൈറ്റുകളുടെ ജലവിശ്ലേഷണത്തിന്റെ മെച്ചപ്പെടുത്തിയ പതിപ്പാണിത്, നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന മൂന്നാമത്തെ അടിവസ്ത്രത്തിൽ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കലീൻ ഡയമിൽ നിന്നാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ആൽക്കീനുകൾ ഉപയോഗിച്ചാണ് ആരംഭിച്ചത്. പിന്നീട് ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡും ഇപ്പോൾ ആൽക്കലീൻ ഡയമിനും അതിനാൽ ആൽക്കലീൻ ഡയമൈനുകൾ നിങ്ങൾ ഇതിനെ ഒരു ഡയോളാക്കി മാറ്റണം, ശരി ഇതാണ് നിങ്ങൾക്ക് ഇതിൽ നിന്ന് വേണ്ടത്, അപ്പോൾ നിങ്ങളുടെ മനസ്സിൽ വരുന്ന പെട്ടെന്നുള്ള കാര്യം എന്താണ് ഞങ്ങൾ ഏത് റിയാജന്റ് ഉപയോഗിക്കണം, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇതിനെ നൈട്രസ് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു നൈട്രസ് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ചുള്ള അമൈൻസ് ചികിത്സയാണ് നിങ്ങൾ നിർദ്ദേശിക്കുന്നത്, അസിഡിറ്റി ഉള്ള അവസ്ഥയിൽ നാനോ 2 ൽ നിന്ന് രൂപം കൊള്ളുന്ന രണ്ട് hno2 മോളുകൾ ഉപയോഗിച്ച് ഇത് ചികിത്സിക്കുക, നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ലഭിക്കും. നൈട്രജൻ വാതകവും വെള്ളവും പുറത്തുവിടുന്നതിനൊപ്പം അയോൾ, അതിനാൽ ആൽക്കലീൻ ഡയമിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്ന ഡയോളുകൾ സമന്വയിപ്പിക്കുന്നതിനുള്ള മറ്റൊരു രീതിയാണിത്, ഞങ്ങൾ മുമ്പ് ചെയ്തതുപോലെ മറ്റൊരു രീതിയാണ് കാർബണൈൽ സംയുക്തങ്ങൾ കുറയ്ക്കുന്നത് മദ്യം ഏറ്റവും ലളിതമായി നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ അത് കുറയ്ക്കുന്നു. വിവിധ കാർബോണൈൽ സംയുക്തങ്ങൾ , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ, ഞങ്ങൾ കാർബോണൈൽ സംയുക്തങ്ങളുടെ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് റിഡക്ഷൻ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് റിഡക്ഷൻ നടത്തുന്നു എന്നതാണ് റിഡക്ഷൻ തിരഞ്ഞെടുക്കുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഗ്ലൈയോക്സലിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ചാൽ, നിങ്ങൾ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് റിഡക്ഷൻ നടത്തുന്ന ഡയൽഡിഹൈഡാണ് ഡയോളും . ഡൈ എഥൈൽ ഓക്സാലിക് ആസിഡ് എസ്റ്ററായ ഡൈസ്റ്ററിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ച് ഓക്സലേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച് വീണ്ടും നിങ്ങൾക്ക് ഒരേ കാര്യം ചെയ്യാൻ കഴിയും, രണ്ട് ആൽക്കഹോൾ തന്മാത്രകളുടെ നഷ്ടം ഉൾപ്പെടുന്ന അതേ കാര്യം നിങ്ങൾക്ക് നടത്താം. പൈറൂവിക് ആൽഡിഹൈഡായ കീറ്റോ, ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പുകൾ നിങ്ങൾക്കുണ്ടെങ്കിൽ, ഇത് ഇലക്ട്രോലൈറ്റിക് റിഡക്റ്റിനും വിധേയമാണ് അയോൺ നിങ്ങൾക്ക് അനുബന്ധമായ 1 2 ഡയോഡ് നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഒരു രണ്ട് ഡയോളുകളുടെ സമന്വയത്തിനുള്ള ഈ വ്യത്യസ്ത രീതികളെല്ലാം കാർബോണൈൽ പ്രവർത്തനമായി ആരംഭിക്കുന്ന സംയുക്തത്തെ ഉൾക്കൊള്ളുന്നു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുമായി മുന്നോട്ട് പോകുന്നു, മുമ്പ് മോണോഹൈഡ്രിക് ആൽക്കഹോളുകൾക്കായി ഞങ്ങൾ ചെയ്തതുപോലെ.
ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പ് ഒകെ കാരണം വിഭാഗങ്ങൾ ഒന്നായി വിഭജിക്കാം , കൂടാതെ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പിലെ ആൽക്കൈലും ഓ ഗ്രൂപ്പും ഉൾപ്പെടുന്ന മറ്റുള്ളവയെ നിങ്ങൾക്ക് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റത്തിന്റെ നഷ്ടം ഉൾപ്പെടുന്നവയും ഓ ഗ്രൂപ്പ് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കൽ മുഴുവനും ഉൾപ്പെടുന്നവയും വേർതിരിക്കാം. ഈ ഡയോളുകളുടെ അസിഡിറ്റി ഉൾപ്പെടുന്ന സോഡിയം ലോഹത്തിന്റെ പ്രവർത്തനത്തിലുള്ള ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പുമായി ബന്ധപ്പെട്ട പ്രതികരണങ്ങൾ ഞങ്ങൾ മുമ്പ് ആൽക്കഹോളുകൾക്കായി ചെയ്തിട്ടുണ്ട്, കാരണം ഇവ ഡൈഹൈഡ്രിക് ആൽക്കഹോൾ ആയതിനാൽ വ്യക്തമായും നിങ്ങൾക്ക് ഒരു മോണോസോഡിയവും ഡിസോഡിയം ഉപ്പും ലഭിക്കുമെന്ന് പ്രതീക്ഷിക്കാം , അതിനാൽ ഈ പ്രതികരണങ്ങളെല്ലാം ഒന്നുമല്ല. എന്നാൽ ആൽക്കഹോളുകൾക്കായി ഞങ്ങൾ നേരത്തെ ചെയ്തിട്ടുണ്ട്, പക്ഷേ ഇത് ഒരു റീക്യാപ്പ് അല്ലെങ്കിൽ ഒരുപക്ഷെ ഡയോളുകളിലും ഇത് അതേ രീതിയിൽ പ്രവർത്തിക്കുന്നുവെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാൻ വേണ്ടിയായിരിക്കാം. ഞങ്ങൾ ഇവിടെ കാണിക്കുന്ന ഒരേയൊരു കാര്യം അത് തുടർച്ചയായി ഓരോന്നായി നടക്കുന്നു എന്നതാണ്, അതിനാൽ 50 ഡിഗ്രിയിൽ താഴ്ന്ന താപനിലയിൽ നിങ്ങൾ ആദ്യത്തെ ഹൈഡ്രജനെ മാറ്റിസ്ഥാപിക്കും , തുടർന്ന് ഡയോളിൽ നിന്ന് അടുത്ത ഹൈഡ്രജൻ നീക്കം ചെയ്യുന്നതിനായി നിങ്ങൾ ഉയർത്തണം. ഊഷ്മാവ്, ഡിസോഡിയം ഉപ്പ് ലഭിക്കുന്നത് ഇങ്ങനെയാണ്, രണ്ട് ഹൈഡ്രോക്സിലുകളും ഒരു ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോൾ ആയി നിങ്ങൾ ഒരു ഡിഗ്രിയുടെയും രണ്ട് ഡിഗ്രിയുടെയും മിശ്രിതം ഉപയോഗിച്ച് തുടങ്ങുകയാണെങ്കിൽ, ഒന്നിനെ ആശ്രയിച്ച് മറ്റൊന്നിന് ചില മുൻഗണനകൾ പ്രതീക്ഷിക്കാം. ഹൈഡ്രോക്സിലിന്റെ രണ്ട് ഹൈഡ്രജനുകളുടെ ആപേക്ഷിക അസിഡിറ്റി അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഡിഗ്രിയും ഇത് രണ്ട് ഡിഗ്രിയുമാണ്, അതിനാൽ സോഡിയം ലോഹവുമായി ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനം ചെയ്യുമ്പോൾ പ്രാഥമിക ആൽക്കഹോൾ ഓയ്ക്ക് പകരമാകുമെന്ന് നിങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കും, ഇത് കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളതിനാൽ ഞങ്ങൾ നേരത്തെ ചർച്ചചെയ്തു. തുടർന്ന് ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോളിന്റെ മറ്റ് ഹൈഡ്രജനെ മാറ്റി നിങ്ങൾക്ക് ക്രമരഹിതമായ ഉപ്പ് നൽകും, അതിനാൽ ഇത് ഡയോളിന്റെ സജീവ ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റം ഉൾപ്പെടുന്ന പ്രതിപ്രവർത്തനമാണ്, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് മോണോസോഡിയം നൽകുന്നു. ഡിസോഡിയം ഉപ്പ്, അതിനാൽ ആസിഡുകളുമായുള്ള ചികിത്സയിൽ ആസിഡുകൾ ആൽക്കഹോളുകളോടാണ് ഡയോളുകളുടെ മറ്റൊരു പ്രതികരണം, എസ്റ്റേഷ് ഡയോളുകൾ വ്യത്യസ്തമല്ല, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു മോണോസ്റ്ററും ഡൈസ്റ്ററും ലഭിക്കും, അതിനാൽ

ഇത് പ്രതികരണത്തിന്റെ സ്റ്റോയിക്യോമെട്രിയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കും താപനില എല്ലാം. നിങ്ങൾ പൂർണ്ണമായും ഡൈസ്റ്റർ ആയ ഒരു ഉൽപ്പന്നത്തിൽ അവസാനിക്കുമോ അതോ ഒരു മോണോ എസ്റ്ററിന്റെയോ ഡീസലിന്റെയോ മിശ്രിതത്തിൽ അവസാനിക്കുമോ എന്ന് തീരുമാനിക്കും , അങ്ങനെ അത് റിയാക്ടറുകളുടെ സ്റ്റോയ്ക്കിയോമെട്രിയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അത് കൈകാര്യം ചെയ്യുന്ന അവസ്ഥകളും അസറ്റിക് ആസിഡും നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ആസിഡിന്റെ മറ്റൊരു തന്മാത്ര ഉപയോഗിച്ച് അതിനെ ചികിത്സിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ഡൈ ഈസ്റ്റർ ലഭിക്കുന്നു , മറ്റൊരു പ്രതിപ്രവർത്തനം അസറ്റിക് അൻഹൈഡ്രൈഡാണ് , ഇതാണ് ആൽക്കഹോളുകളുടെ അസറ്റൈലേഷനിലേക്ക് നയിക്കുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഗ്ലൈക്കോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുന്നത് പിരിഡിൻ സാന്നിധ്യത്തിൽ അസറ്റിക് അൻഹൈഡ്രൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക. നിങ്ങൾക്ക് ഡയസെറ്റിലേറ്റഡ് സംയുക്തം ലഭിക്കുന്നു, ഇവയെല്ലാം ആൽക്കഹോൾ കൊണ്ട് അറിയപ്പെടുന്ന പ്രതികരണങ്ങളാണ്, ഇവ ഇപ്പോൾ ഉൾപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു എന്നതൊഴിച്ചാൽ ഞങ്ങൾ പഠിക്കുന്ന പുതിയതായി ഒന്നുമില്ല. ing ubuntu diol system with halogen അസറ്റുകളും ഇതും ഞങ്ങൾ മുമ്പ് മോണോഹൈഡ്രിക് ആൽക്കഹോളുകൾക്കായി ചെയ്തിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഹാലൊജെൻ ആസ്തികൾ ഓർക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഞങ്ങൾ Hcl hi hbr ഉപയോഗിച്ച് അതിനെ ചികിത്സിക്കുന്നതിനെക്കുറിച്ച് സംസാരിച്ചു, എച്ച്സിഎൽ ഉപയോഗിച്ച് ഞങ്ങൾ എങ്ങനെ വിളിക്കുന്നുവെന്ന് ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞു. ലൂക്കാസ് ടെസ്റ്റ് , അത് എങ്ങനെയാണ് പ്രൈമറി സെക്കണ്ടറി അല്ലെങ്കിൽ ടെർഷ്യറി ആൽക്കഹോൾ എന്ന് നിങ്ങളോട് പറയുക, അതിനാൽ ഇവിടെയും നിങ്ങൾ ഒരു ഗ്ലൈക്കോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ച് എച്ച്സിഎൽ 160 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് ജല തന്മാത്ര ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് മോണോ പകരമായി ലഭിക്കും. മോണോ ഹാലോജനേറ്റഡ് ഉൽപ്പന്നവും താരതമ്യേന ഉയർന്ന താപനില 200 ന് തുല്യമായ മറ്റൊരു എച്ച്സിഎൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഡൈഹാലോ സംയുക്തം നൽകും, അതിനാൽ ഇത് ഹാലൊജെൻ ആസിഡിനൊപ്പം ഹാലൊജെൻ ആസിഡ് എച്ച്സിഎൽ അല്ലെങ്കിൽ എച്ച്ബിആർ ആണ് ഇത് നൽകുന്ന പ്രതികരണമാണ് എന്നാൽ നിങ്ങളുടെ ഹാലൊജെൻ ആസിഡ് ഒരു ഹായ് ആണെങ്കിൽ നിയമങ്ങൾ യഥാർത്ഥത്തിൽ ഉൽപ്പന്നം അൽപ്പം വ്യത്യസ്തമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അതിനെ ഹായ് ഓകെ എന്ന് പരിഗണിക്കുന്നു, അതിനാൽ എനിക്ക് രണ്ട് മോളുകൾ h i രണ്ട് നഷ്ടപ്പെട്ട വെള്ളത്തിന്റെ രണ്ട് മോളുകൾ നേരിട്ട് എഴുതാൻ കഴിയും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ഉൽപ്പന്നമായി ലഭിക്കും, പക്ഷേ ടി അത് തികച്ചും അസ്ഥിരമാണ്, ഒറ്റപ്പെട്ടതല്ല ഉടൻ തന്നെ ഡി ഹാലൊജനേഷനും അത് നിങ്ങൾക്ക് അനുയോജ്യമായ ഒലിഫിൻ നൽകുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ഡയോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ച് അതിന് അനുയോജ്യമായ ഡയോഡിനേറ്റഡ് സംയുക്തം ലഭിക്കുന്നതിന് പകരം ഹായ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് അനുയോജ്യമായ ഒലിഫിൻ ലഭിക്കും, നിങ്ങൾക്കും ഇത് ശരിയാണ്. ഹായ് എന്നതിനുപകരം pi3 എടുക്കുക, അതിനാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി ഇത് സ്ഥിരതയില്ലാത്ത ഡയോഡോ സ്പീഷിസാണ്, ഇത് ഈ ഉൽപ്പന്നത്തിന്റെ രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്നു, ഓ ഹാലോജൻ ആസിഡുകളോട് പ്രതിപ്രവർത്തിച്ചാൽ ഹാലൊജെൻ ആസിഡിലെ മറ്റൊരു പ്രതികരണം ശരിയാണ്, ഇത് നൈട്രിക് ആസിഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ചാൽ പിന്നെ എന്ത് സംഭവിക്കും? നേരത്തെ പഠിച്ചതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ ഡയോൾ ഉണ്ട് , നിങ്ങൾ അതിനെ നൈട്രിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ചാണ് ചികിത്സിക്കുന്നത്, രണ്ട് ഹൈഡ്രോക്സിലുകൾ ഉള്ളതിനാൽ ഞാൻ ഇത് രണ്ട് തന്മാത്രകൾ ഉപയോഗിച്ച് കാണിക്കും നൈട്രിക് ആസിഡിന്റെ രണ്ട് മോളുകൾ, എനിക്ക് ഈ ഡൈനൈട്രേറ്റ് നഷ്ടത്തോടൊപ്പം ലഭിക്കുന്നു വെള്ളത്തിന്റെ കാര്യമായതിനാൽ, നേരത്തെ pcl5 pbr3 കൈകാര്യം ചെയ്ത നേരിട്ടുള്ള പ്രതികരണങ്ങളാണ് ഇവ ഡയോളിന് എന്ത് സംഭവിക്കും, നിങ്ങളുടെ മോണോഹൈഡ്രിക് ആൽക്കഹോളിന് എന്ത് സംഭവിക്കും അത് തന്നെയാണ് ഇവിടെയും സംഭവിക്കുക pcl5 ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഈ വിഭാഗത്തിലെ ഡിക്ലോറോ സംയുക്തം പ്രധാന പ്രതികരണം ലഭിക്കും . ഈ അസറ്റൈലുകളും കെറ്റലുകളും ചാക്രിക സംയുക്തങ്ങളാണ് , ഞങ്ങൾ മൊത്തം സിന്തസിസ് അല്ലെങ്കിൽ മൾട്ടി-സ്റ്റെപ്പ് സിന്തസിസ് നടത്തുമ്പോൾ കാർബോണൈൽ അസറ്റൈലുകളുടെയും കെറ്റലുകളുടെയും രൂപത്തിൽ സംരക്ഷിക്കപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ കൊണ്ടുപോകേണ്ടി വന്നാൽ അവയെ സംരക്ഷിക്കാൻ ഇതാണ് ഉപയോഗിക്കുന്നത്. ആഴത്തിലുള്ള സംരക്ഷണം തിരഞ്ഞെടുത്ത് ഞങ്ങൾ ഒരു ആൽഡിഹൈഡിനെ അസറ്റൈലാക്കി മാറ്റുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് ഡയോൾ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു, അതിനാൽ തുടർച്ചയായി രണ്ട് ഘട്ടങ്ങളിൽ വെള്ളം നഷ്ടപ്പെടും, നിങ്ങൾക്ക് ഈ സംയുക്തം അസറ്റൈലും ലഭിക്കും നിങ്ങൾക്ക് അനുയോജ്യമായ കെറ്റോൺ നൽകുന്നതിന് ഒരു തന്മാത്ര ജലം നഷ്ടപ്പെടുത്തുക, അതിനാൽ ഇവ പ്രധാനപ്പെട്ട പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളാണ്, കാരണം ഇത് ആൽഡിഹൈഡും കീറ്റോയും ഉള്ള അടിത്തറകളിലൊന്നാണ് ne സംരക്ഷിയ്ക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഇത് പ്രൊട്ടക്ഷൻ ഡി പ്രൊട്ടക്ഷൻ സ്ട്രാറ്റജിയിൽ ഉപയോഗിക്കുന്നു, ഒരു ഡയോളിന്റെ മറ്റൊരു പ്രതികരണം നിർജ്ജലീകരണം ആണ്, അത് വീണ്ടും ഒരു ഉന്മൂലന പ്രതികരണമാണ്, കൂടാതെ നിങ്ങൾക്ക് വ്യത്യസ്ത തരത്തിലുള്ള ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ നൽകുന്നതിന് നിർജ്ജലീകരണം ചെയ്യാവുന്ന നിരവധി വ്യത്യസ്ത അവസ്ഥകൾ ഉണ്ടാകാം. നിങ്ങൾ അത് ഒന്നും ചേർക്കാതെ നേരിട്ട് ചൂടാക്കുക അല്ലെങ്കിൽ ഒരു സിങ്ക് ക്ലോറൈഡ് അൺഹൈഡ്രസ് സിങ്ക് ക്ലോറൈഡ് പോലെയുള്ള ഏതെങ്കിലും നിർജ്ജലീകരണ ഏജന്റ് ചേർക്കുക അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾ അതിനെ ഫോസ്ഫോറിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾ സാന്ദ്രീകൃത സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ചൂടാക്കിയാൽ വ്യത്യസ്ത തരം നിർജ്ജലീകരണ അവസ്ഥകൾ ഉപയോഗിക്കാം. നിങ്ങൾ സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡാണ് എടുക്കുന്നതെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ഫോസ്ഫോറിക് ആസിഡ് എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ സിങ്ക് ക്ലോറൈഡ് ചേർക്കുക , അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു രണ്ട് ഡയോൾ ഉയർന്ന താപനിലയിൽ ചൂടാക്കിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് അനുയോജ്യമായ എപ്പോക്സൈഡ് ലഭിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു റിയാജന്റ് ചേർക്കാതെ ചൂടാക്കുകയാണെങ്കിൽ ഒരു ഡയോളിൽ

നിന്നുള്ള ഉൽപ്പന്നമാണ് എപ്പോക്സൈഡ്. നിങ്ങൾ സിങ്ക് ക്ലോറൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് അതേ കാര്യം ചെയ്യുകയും നിങ്ങൾ അത് ചൂടാക്കുകയും ചെയ്താൽ അത് വീണ്ടും നഷ്ടത്തിന് വിധേയമാകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ch2 ഇരട്ട ബോണ്ട് ചോഹ് ജലനഷ്ടം നൽകുന്നു ഇവിടെയും ഇവയെല്ലാം dehy ആണ് ദ്രവീകരണ പ്രതികരണങ്ങൾ പക്ഷേ വ്യത്യസ്ത രീതികളിൽ സംഭവിക്കുന്നു, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് വിനൈൽ ആൽക്കഹോൾ അസ്ഥിരമായ ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നു , ഇത് നിങ്ങൾക്ക് അസറ്റാൽഡിഹൈഡ് നൽകുന്നതിന് ഉടനടി പുനഃക്രമീകരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ സിങ്ക് ക്ലോറൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് നിർജ്ജലീകരണം ചെയ്താൽ നിങ്ങൾക്ക് അസറ്റാൽഡിഹൈഡ് ലഭിക്കും , ശരി, മറ്റ് ഘടകാംശം ഫോസ്ഫോറിക് ആസിഡിലെ ഫോസ്ഫോറിക് ആസിഡാണ്. നിങ്ങളുടെ അനുബന്ധ ഗ്ലൈക്കോൾ നിർജ്ജലീകരണത്തിന്റെ രണ്ട് മോളുകൾ ജല തന്മാത്രയുടെ നഷ്ടം, എന്നാൽ ലിങ്ക് നോക്കൂ, ഈ എഥിലീനുകളിൽ ഒന്ന് തമ്മിൽ ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, മറ്റ് ഹൈഡ്രോക്സൈലുകൾ സൌജന്യമാണ്, അതിനാൽ ഈ നിർജ്ജലീകരണം നടത്തുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഉൽപ്പന്നമായി ലഭിക്കുന്നത് ഡൈ എഥിലീൻ ഗ്ലൈക്കോൾ ആണ്. ഫോസ്ഫോറിക് ആസിഡും ഈ ശ്രേണിയിലെ അവസാനത്തേതും ഇതിന്റെ രണ്ട് മോളുകൾ ഉപയോഗിച്ച് വീണ്ടും ആരംഭിക്കുകയും സാന്ദ്രീകൃത സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുകയും ചെയ്താൽ, ഫോസ്ഫോറിക് ആസിഡിനൊപ്പം സംഭവിക്കുന്നത് പോലെ ഒന്നിന് പകരം രണ്ട് ജല തന്മാത്രകൾ നഷ്ടപ്പെടുന്നു . ഈ സാഹചര്യത്തിൽ, രണ്ട് ജല തന്മാത്രകൾ നഷ്ടപ്പെടുന്നതിലൂടെ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നം ഈ ചാക്രിക ഈതർ ആണ്, ഇതിനെ ഡയോക്സെൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് ഒരു ജനപ്രിയ ലായകമാണ്. ഓർഗാനിക് സിന്തസിസിൽ സെഡ് ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ വ്യത്യസ്ത സാഹചര്യങ്ങളിൽ നിർജ്ജലീകരണം നടത്തുമ്പോൾ ഇത് സംഭവിക്കുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് ഒരു എപ്പോക്സൈഡ് ലഭിക്കുന്നു, നമുക്ക് ഒരു ആൽഡിഹൈഡ് ലഭിക്കുന്നു, നമുക്ക് ഒരു ഡയോക്സൈൻ ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ വ്യത്യസ്ത തന്ത്രങ്ങളെല്ലാം ഇത് വളരെ രസകരമാക്കുന്നു, അടുത്ത ക്ലാസിൽ ഞങ്ങൾ. ഈ ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ ചില പ്രധാന പ്രതികരണങ്ങൾ കൂടി എടുക്കാൻ പോകുന്നു, എനിക്ക് സംസാരിക്കാൻ കഴിയുന്ന ഒരു പ്രധാന പ്രതികരണത്തെ കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ സംസാരിക്കും പിനാക്കിൾ പിനാക്കിൾ സ്വന്തം പുനഃക്രമീകരണം ഇതാണ് ഞങ്ങൾ അടുത്ത ക്ലാസിൽ ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുന്നത്, അതിനാൽ കാത്തിരിക്കുക, ഞങ്ങൾ എന്തെല്ലാം അവലോകനം ചെയ്യുക ഇതുവരെ ചെയ്തിട്ടുണ്ട് നന്ദി

Prutor@IITK