iit paal പ്രോഗ്രാമിലേക്ക് സ്വാഗതം ഞങ്ങൾ ഇന്ന് ആൽഡിഹൈഡ്സ് കെറ്റോണുകളും കാർബോക്സിലിക് ആസിഡും എന്ന അദ്ധ്യായം തുടരും, ആദ്യം നമ്മൾ കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഘടനയെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കും, അതിനാൽ കാർബൺ രണ്ട് എച്ച് രണ്ട് പി രണ്ട് ഹൈബ്രിഡൈഡ്സ് ആണെന്നും കാർബണിൽ ഗ്രൂപ്പിൽ കാർബൺ sp2 ഹൈബ്രിഡൈഡ്സ് ആണെന്നും നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും. സ്പി2 ഹൈബ്രിഡൈസേഷനിൽ ഗ്രൗണ്ട് സ്റ്റേറ്റിൽ രണ്ട് എസ് ഇലക്ട്രോണും രണ്ട് പി ഇലക്ട്രോണും കാണും, ആവേശഭരിതമായ അവസ്ഥയിൽ ഒരു ഇലക്ട്രോൺ എസ് ഓർബിറ്റലിൽ നിന്ന് പി ഓർബിറ്റലിലേക്ക് ചാടുന്നു, അതിനുശേഷം ഹൈബ്രിഡൈസേഷൻ സംഭവിക്കുന്നു, അങ്ങനെ ഓരോ sp രണ്ട് പരിക്രമണപഥത്തിനും ഒരു ഇലക്ട്രോണും അനയും ലഭിക്കും. ഹൈബ്രിഡൈഡ്സ് പി ഓർബിറ്റലിന് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ എസ്പി സിഗ്മ ബോണ്ടുകളിൽ നിന്ന് രണ്ട് പരിക്രമണപഥങ്ങൾ ഉണ്ടാകുന്നു, അതേസമയം ഹൈബ്രിഡൈസ് ചെയ്യാത്ത പി ഓർബിറ്റലുകൾ പൈ ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു, ഈ പൈ ബോണ്ടുകൾ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിന്റെ പി പരിക്രമണവുമായി ഓക്സിജൻ ആറ്റവുമായി സംഭവിക്കുന്നു, അവിടെ ഒരു ഇലക്ട്രോൺ വസിക്കുന്നു, ഒടുവിൽ ഓക്സിജൻ ആറ്റവും. ഈ മൂന്ന് സിഗ്മ ബോണ്ടുകളും ഒരു തലത്തിൽ തന്നെ നിലകൊള്ളുന്നു, അതുകൊണ്ടാണ് ഈ ആറ്റങ്ങൾ കാർബൺ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിക്കുന്നതും കോ പ്ലാനർ ആയതിനാൽ ഈ ജ്യാമിതിയെ ടൈഗറോൺ എന്ന് വിളിക്കുന്നു . e അല്ലെങ്കിൽ copalander ഉം pi ഇലക്ട്രോൺ ക്ലൗഡും വിമാനത്തിന് മുകളിലും താഴെയുമായി വസിക്കുന്നു, അതിനാൽ കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ധ്രുവീയതയെക്കുറിച്ച് ഇപ്പോൾ നമ്മൾ ചർച്ച ചെയ്യും, ഓക്സിജൻ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആയതിനാൽ കാർബണിൽ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തിലും ഡെൽറ്റയിലും ഒരു ഡെൽറ്റ മൈനസ് ഉണ്ട് . കാർബൺ ആറ്റം, ഇലക്ട്രോണുകളുടെ അധികമായതിനാൽ ഇത് എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് , ഈ ഓക്സിജൻ ആറ്റം ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് കേന്ദ്രമാണ്, ഇതിന് ഒരു ലൂയിസ് ബേസ് ആയി പ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും, ഈ കാർബൺ ആറ്റം ഇലക്ട്രോഫിലിക് കേന്ദ്രമാണ്, കൂടാതെ ഒരു ലൂയിസ് ആസിഡ് കേന്ദ്രമായും പ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും, കൂടാതെ ഒരു ദ്വിധ്രുവവും ഉണ്ട് കാർബണൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഉയർന്ന ധ്രുവത വിശദീകരിക്കുന്ന കാർബോണൈൽ ഉയർന്ന ധ്രുവീയത വിശദീകരിക്കുന്ന പുനരുൽപ്പാദന ഘടന ഇപ്പോൾ നമ്മൾ ആൽഡിഹൈഡുകളുടെയും കെറ്റോണുകളുടെയും സമന്വയത്തിനുള്ള പൊതു നടപടിക്രമത്തെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കും, അതിനാൽ ആദ്യം ചെയ്യുക ആൽക്കഹോളുകളുടെ ഓക്സിഡേഷൻ ഓക്സിഡേഷൻ ആണ് , ഈ ഓക്സിഡേഷൻ യൂണിറ്റിൽ വിപുലമായി ചർച്ച ചെയ്യപ്പെട്ടിട്ടുണ്ട്. 11. അതിനാൽ ഇവിടെ പ്രാഥമിക ആൽക്കഹോൾ ഓക്സിഡേഷനിലുള്ള പ്രൈമറി ആൽക്കഹോൾ ആൽഡിഹൈഡുകളും ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോളുകളും നൽകുന്നു, കൂടാതെ ഓക്സി ഓക്സൈഡായി പ്രവർത്തിക്കുന്ന വിവിധ റിയാഗന്റുകളുമുണ്ട്. ഇത്തരത്തിലുള്ള ഓക്സീകരണത്തിനുള്ള ഏജന്റുകൾ pcc പിരിഡിനിയം ക്ലോറോക്രിൻ, മിനറൽ ആസിഡിലോ മീഡിയം ആസിഡിലോ ഉള്ള ക്രോമിയം ട്രയോക്സൈഡ്, ഇത് ആൽക്കഹോൾ ആൽഡിഹൈഡുകളിലേക്കുള്ള ഓക്സീകരണത്തിനുള്ള സെലക്ടീവ് റിയാജന്റാണ്, അതിനാൽ ആൽഡിഹൈഡിന്റെ കൂടുതൽ ഓക്സീകരണം സംഭവിക്കാതിരിക്കാൻ രണ്ടാമത്തെ നടപടിക്രമം ആൽക്കഹോളുകളുടെ ഡീഹൈഡ്രജനേഷൻ ആണ്. വ്യാവസായിക രീതിയും അസ്ഥിരമായ ആൽക്കഹോളുകൾക്ക് അനുയോജ്യവുമാണ്, ഈ പ്രക്രിയയിൽ ആൽക്കഹോൾ വെള്ളി അല്ലെങ്കിൽ ചെമ്പ് ഉൽപ്രേരകത്തിലൂടെ കടന്നുപോകുന്നു, അതിനാൽ മറ്റൊരു പ്രധാന രീതി ഹൈഡ്രോകാർബണുകളിൽ നിന്നുള്ളതാണ് , ആദ്യത്തെ രീതി ഓസോണോലിസിസ് ആണ്, ഇത് യൂണിറ്റ് 13 - ലും ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഉത്ഭവ വിശകലനത്തിൽ എന്താണ് ഓസോൺ ഉപയോഗിച്ചുള്ള ചികിത്സയ്ക്ക് ശേഷം റിഡക്റ്റീവിൽ ഒരു ആൽക്കീൻ സംഭവിക്കുകയും റിഡക്റ്റീവ് വർക്ക്അപ്പ് രണ്ട് കാർബണൈൽ സംയുക്തങ്ങൾ നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു , പകരം രണ്ട് ആൽഡിഹൈഡുകൾ അല്ലെങ്കിൽ രണ്ട് കെറ്റോണുകൾ ആൽഡിഹൈഡുകളുടെ മിശ്രിതമാണ്, കീറ്റോണുകൾ മറ്റൊരു രീതിയാണ് ആൽക്കൈനുകളിൽ നിന്ന് ചെയ്യുന്നത് . ഇത് അസറ്റിലീൻ അസറ്റിലീൻ ആണ്, എന്നാൽ മറ്റേതെങ്കിലും ആൽക്കൈൻ ടെർമിനൽ ആൽക്കൈൻ അല്ലെങ്കിൽ ഇന്റേണൽ ആൽക്ക് yne അത് കീറ്റോണിനെ തരുന്നതെന്തും ഇതും ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുണ്ടെന്ന് ഞാൻ കരുതുന്നു യൂണിറ്റ് 13 ക്ലാസ് 12. അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ചില പ്രത്യേക തയ്യാറെടുപ്പുകൾ ചർച്ച ചെയ്യും അന്യഗ്രഹ ജീവികളുടെ പ്രത്യേക തയ്യാറെടുപ്പ് ഞങ്ങൾ ആദ്യം ചർച്ച ചെയ്യും അസൈൽ ക്ലോറൈഡിൽ നിന്ന് ഇത് ചെയ്യുക, ഇത് റോസൻ മോണ്ട് റിയാക്ഷൻ എന്നാണ് പേര് പ്രതികരണം . പത്തൊൻപത് പതിനെട്ടിൽ ഇത് കണ്ടെത്തി, അതിനാൽ ഇവിടെ ഈ ആസിഡ് കൊളോയിഡ് ഉപയോഗിക്കുന്നു, ഇത് തിരഞ്ഞെടുത്ത് ആൽഡിനായി ചുരുക്കിയിരിക്കുന്നു, ഇവിടെ ബേരിയം സൾഫേറ്റ് വളരെ പ്രധാനമാണ് , കാരണം ഇതിന് താഴ്ന്ന ഉപരിതല വിസ്തീർണ്ണം ഉള്ളതിനാൽ ഇത് പല്ലേഡിയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനം കുറയ്ക്കുന്നു . പാരലലിഡിയത്തിന്റെ പ്രവർത്തനത്തിൽ, തയോഡിയ ക്വിനോലിൻ തുടങ്ങിയ ചില വിഷങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കുന്നു, ആൽഡിഹൈഡിന്റെയും കെറ്റോണുകളുടെയും സമന്വയത്തിന് നൈട്രൈലുകൾ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ആരംഭ വസ്തുവാണ് ജലവിശ്ലേഷണം ഗിബ് ആൽഡിക്കിൽ ജലവിശ്ലേഷണം ചെയ്യപ്പെടുന്നു , ഇതാണ് പ്രതികരണത്തിന്റെ പേര്, ഇതിനെ സ്റ്റിഫെൻ റിയാക്ഷൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , നൈട്രൈലുകളിൽ നിന്നുള്ള മറ്റൊരു നടപടിക്രമം ഡൈ ഐസോബ്യൂട്ടൈൽ അലൂമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡ് എന്ന ഡൈവർ എച്ച് എന്ന പൂർണ്ണനാമം ഉണ്ടോ , അലൂമിനിയത്തിൽ രണ്ട് ഐസോബ്യൂട്ടൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതിനാൽ ഒരൊറ്റ ഹൈഡ്രജൻ മാത്രമേയുള്ളൂ, അതിനാലാണ് ഇത് ലിഥിയം അലുമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡിനേക്കാൾ മൃദുവായതും എന്നാൽ സോഡിയം ബോറോയ്ഡൈറ്റിനേക്കാൾ ശക്തവുമാണ് നിങ്ങൾ നൈട്രൈലുകൾക്ക് തുല്യമായ ഒന്ന് നൽകിയാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും, അതിനാൽ ഈ ദോഷം ആൽഡെമിൻ രൂപം കൊള്ളുന്നു, ഇത് ആൽഡിഹൈഡുകൾക്ക് ജലവിശ്ലേഷണം നൽകുന്നു, ഇത് ഒരു പ്രധാന സമന്വയമാണ്, കാരണം നിങ്ങൾക്ക് ആൽഫ ബീറ്റ അപൂരിത നൈട്രൈഡുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ, ഇത് തിരഞ്ഞെടുത്ത് ആൽഡിഹൈഡുകൾക്ക് ഒരു കുറവും വരുത്തുന്നില്ല. ഡൈവേർജ്

ഉപയോഗിച്ച് ഡബിൾ ബോണ്ട് എസ്റ്ററുകൾ കുറയ്ക്കാൻ ഉപയോഗിക്കാം, അത് ആൽഡിഹൈഡുകളും നൽകുന്നു, എന്നാൽ പ്രത്യേക അവസ്ഥയിൽ, നിങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കേണ്ട ഒരു തത്തുല്യ ഡൈവാലെ എച്ച് ആണ് പ്രത്യേക അവസ്ഥയിൽ, ടോലുയിൻ ആണ് ഇവിടെ തിരഞ്ഞെടുക്കാനുള്ള ഭീമൻ ലായകമായത് . മുറിയിലെ ഊഷ്മാവ് അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് കുറച്ച് മദ്യം ലഭിക്കും , അതിനാൽ നിങ്ങൾ തുല്യമായ ഒന്ന് ചേർത്താൽ എന്ത് സംഭവിക്കും ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ഫോമിൽ ഒരു ഹൈഡ്രൈഡ് ഡെലിവറി മാത്രമേ നടക്കൂ. ഇത് താഴ്ന്ന ഊഷ്മാവിലും ജലവിശ്ലേഷണത്തിലും സ്ഥിരതയുള്ളതാണ്, ഈ സംയുക്തം ജലവിശ്ലേഷണത്തിൽ അത് ഉണ്ടാക്കുന്ന ആൽഡൈറ്റുകളിൽ മാത്രമേ ചെയ്യൂ, കാരണം നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രൈഡ് അധികമായാൽ ഇത് അല്ലെങ്കിൽ പുറത്തുവരും, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് മദ്യം ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ആരോമാറ്റിക് ആൽഡിഹൈഡുകളുടെ പ്രത്യേക തയ്യാറെടുപ്പിനെക്കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും. മീഥൈൽ ബെൻസീൻ ആരോമാറ്റിക് ഹൈഡ്രൈഡുകളാക്കി ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാം, ഇത് രണ്ട് വഴികളിലൂടെ ചെയ്യാം, ആദ്യം ഒന്ന് ഉം ക്രോമിയം ഡയോക്സൈഡും അസിഡിക് കനേഡിയൻ മിശ്രിതവും, അതിനാൽ ആദ്യത്തേത് ക്രോമോസ് ക്ലോറൈഡുമായുള്ള ആദ്യ ഓക്സിഡേഷനെക്കുറിച്ചാണ് ചർച്ച ചെയ്യുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇവിടെ ടോലുയിൻ പോലെ മീഥൈൽ ബെൻസീൻ വെച്ചാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും കാർബൺ ഡൈസൾഫൈഡിന്റെ സാന്നിദ്ധ്യം നിങ്ങൾക്ക് ബെൻസാൽഡിഹൈഡ് ലഭിക്കുന്നു , എന്താണ് മെക്കാനിസം, അതിനാൽ ഇതിനെ പ്രതിപ്രവർത്തനം എന്ന് വിളിക്കുന്നു ആദ്യ ഘട്ടം പ്രതിപ്രവർത്തനമായിരിക്കാം,

അങ്ങനെയുള്ള പ്രതികരണത്തിൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഇവിടെ രൂപം കൊള്ളുന്നു, തുടർന്ന് ഇത് ഒരു എസിഎൽ മൈനസ് വരാം, ഒന്നുകിൽ വീണ്ടും രണ്ട് സാധ്യതകളുണ്ട്. ഈ ക്രമം സംഭവിക്കുന്നത് മറ്റൊരു ക്രോമോസ്കോറൈഡുള്ള ഇൻ രണ്ട് ത്രീ സിഗ്മ ട്രോപ്പിക്കാണ് , തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഈ സംയുക്തം ലഭിക്കും , ഇത് ജലവിശ്ലേഷണത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് നേരത്തെ നൽകും പകരമായി, acl മൈനസിന് ഇത് ഡിപ്രോട്ടേറ്റ് ചെയ്യാമെന്നും നിങ്ങൾക്ക് നേരിട്ട് നേരത്തെ ലഭിക്കുമെന്നും നമുക്ക് ചിന്തിക്കാം, അതിനാൽ ഒന്നുകിൽ സാധ്യത സംഭവിക്കാം , അതിനാൽ ക്രോമിയം ഡയോക്സൈഡ് അമ്ലവും അയോഡൈഡും മീഥൈൽ ബെൻസീനിനെ ബെൻസീൻ ഡെറിവേറ്റീവുകളിലേക്കുള്ള ഓക്സീകരണത്തിനുള്ള നല്ലൊരു റിയാഗന്റാണ് . ക്രോമോസ്കലൈഡ് പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് സമാനമായി, ജലവിശ്ലേഷണത്തിൽ ആൽഡിഹൈഡും ക്രോമിയം ട്രയോക്സൈഡും അസറ്റിക് ആസിഡിൽ ക്രോമിയം ട്രയോക്സൈഡും നൽകുന്നു . രണ്ടാമത്തെ നടപടിക്രമം ഇവിടെയും മീഥൈൽ ബെൻസീനുകൾ ഉപയോഗിക്കുന്നു , ലൈറ്റ് ബെൻസിൽ ക്ലോറൈഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ക്ലോറിൻ രൂപം കൊള്ളുന്നു, ഇത് ബെൻസിൽ ലെഡിനെ ജലവിശ്ലേഷണം ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ക്ലോറിനും മറ്റേതെങ്കിലും ലൂയിസ് ആസിഡും ഇട്ടാൽ സൈഡ് ചെയിൻ ക്ലോറിനേഷൻ വളരെ പ്രധാനമാണ്. പിന്നീട് മെത്തിയിൽ സെലക്ടീവ് ക്ലോറിനേഷനായി ക്ലോറിനേഷൻ ചെയിനിൽ നടക്കും l ഗ്രൂപ്പിൽ നിങ്ങൾ ഈ യുവി ലൈറ്റ് ഇടണം, അതിനാൽ ഏകോപനം സംഭവിക്കുന്ന റാഡിക്കൽ രീതി ബെൻസീനുകളും ആരോമാറ്റിക് ആൻഡ്രോയിഡുകളുടെ സമന്വയത്തിനും ഉപയോഗിക്കാം, കൂടാതെ വിവിധ രീതികളുണ്ട്, ഞങ്ങൾ പ്രധാനമായും രണ്ട് രീതികൾ ചർച്ച ചെയ്യും ആദ്യം ഒന്ന് ഗാറ്റർമാൻ കോച്ച്, അതിനാൽ എന്താണ് ഈ കാർബൺ മോണോക്സൈഡും എസെല്ലും മറ്റൊരു രീതിയാണ് ഉപയോഗിക്കുന്നത്, അതിനെ ബിൽസ്മിയർ ഹാക്ക് എന്ന് വിളിക്കുന്നതിനെ കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ കുറച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും, അതിനാൽ ബെൻസീനിനായി നിങ്ങൾ ഒരു കാർബൺ ആറ്റവും പ്യൂവർ സി 3 പോലെയുള്ള ഈ ഒരൊറ്റ കാർബൺ യൂണിറ്റും കൊണ്ടുവരേണ്ടതുണ്ട്. അല്ലെങ്കിൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണത്തിൽ പങ്കെടുക്കുന്ന dmf അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ആദ്യം ഗാറ്റർമാൻ കോച്ച് പ്രതികരണത്തെക്കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും , ഇവിടെ നിങ്ങൾ കുറച്ച് കാറ്റലിസ്റ്റും അൺഹൈഡ്രസ്, cl3 എന്നിവയും ഇടേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഫ്രൈഡൽ കപ്പ് തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണമാണ്, ഇതാണ് ഞാൻ ലൂയിസ് മുമ്പത്തെ സ്ലൈഡ് നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞതുപോലെ. നിങ്ങൾക്ക് ബെൻസീൻ വളയം പ്രവർത്തനക്ഷമമാക്കണമെങ്കിൽ ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ചിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഇവിടെ ഈ കാറ്റലിസ്റ്റ് ഗർഭപിണ്ഡത്തിന്റെ കാവിയറിനെ സഹായിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ പ്രതികരണത്തിന്റെ മെക്കാനിസം എന്താണ്, അതിനാൽ കാർബൺ മോണോക്സൈഡ് ഇതുപോലെ വരയ്ക്കാം , തുടർന്ന് ടി . കാർബൺ മോണോക്സൈഡിൽ നിന്ന് എൽസിഎൽ 3-ൽ നിന്നും എച്ച്സിഎൽ-ൽ നിന്നും ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്ന സജീവ റിയാജന്റാണ് അവന്റേത്, ഇത് ഫിഡിൽ കപ്പ് പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തുന്നു, അതിനാൽ ഫിഡിൽ കപ്പ് റിയാക്ഷൻ മെക്കാനിസം ഇത്തരത്തിലുള്ളതും മൈനസ് എച്ച് പ്ലസ് നിങ്ങൾക്ക് ഉൽപ്പന്നം നൽകും എന്നതാണ് . പ്രതിപ്രവർത്തനം ഇവിടെ pocl3 ഉം dmf ഉം ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ശുദ്ധമായ cl3, dmf എന്നിവ കലർത്തിയാൽ ഈ സ്പീഷീസ് രൂപപ്പെടുന്നു , ഇത് ഫിഡിൽ കപ്പ് പ്രതികരണത്തിൽ ഭാഗങ്ങൾ എടുക്കുന്ന സജീവമായ പ്രതിപ്രവർത്തനമാണ് , അതിനാൽ ആദ്യം ഇതിന് ഫോമുകളും തുടർന്ന് ഇമിനിയം അയോൺ ജനറേറ്റുചെയ്തതും ഇമിനിയം അയോണും ജലവിശ്ലേഷണത്തിൽ ഒരു ഡെന്റ് നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ കെറ്റോണുകളുടെ പ്രത്യേക തയ്യാറെടുപ്പിനെക്കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും, അതിനാൽ ആദ്യം നൈട്രൈലുകളിൽ നിന്നോ ആസിഡ് ക്ലോറൈഡുകളിൽ നിന്നോ ആസിഡ് ക്ലോറൈഡിൽ നിന്നുള്ള ആസ്ട്രോണിൽ നിന്ന് ആസിഡ് കൊളോയിഡിനെ സമന്വയിപ്പിക്കാൻ കഴിയുമെന്ന് ഞങ്ങൾ നേരത്തെ കണ്ടിരുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ആൽഡിഹൈഡുകളുടെ സമന്വയത്തിന് ഉപയോഗിക്കാം. കെറ്റോണുകളുടെ സമന്വയത്തിനും ഇവിടെ സാധാരണയായി ഉപയോഗിക്കുന്ന ജിഗ്നറ്റ് റീജന്റ് പോലെയും കാഡ്മിയം ക്ലോറൈഡിനൊപ്പം ആസിഡ് കൂട്ടിയിടിയും ഉപയോഗിക്കുമെന്ന് കാണും, അതിനാൽ കാഡ്മിയം ആർ ടു ആർ ടു കാഡ്മിയം ഇവിടെ സജീവമായ ഇനമാണ്, അതിനാൽ എന്താണ് ആദ്യ ഘട്ടം സംഭവിക്കുന്നത് രണ്ട് rmgx ആണ്, ഇത് gigner reagent b ആണ് , തുടർന്ന് ആസിഡ് ക്ലോറൈഡുകൾ അങ്ങനെ ചെയ്യുന്നു ഈ r രണ്ട് കാഡ്മിയം പിന്നീട് ആസിഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുകയും r2 കാഡ്മിയം gigna reagent നെക്കാൾ മൃദുവായതിനാൽ അത് കെറ്റോണിൽ നിലനിൽക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അല്ലാത്തപക്ഷം നിങ്ങൾ ചികിത്സിച്ചാൽ ത്രിതീയ ആൽക്കഹോൾ ജിഗ്ന റിയാജന്റ് ഉപയോഗിച്ച്

ക്ലോറൈഡ് ചെയ്യുന്നതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ടെർഷ്യറി ആൽക്കഹോൾ ലഭിക്കും , കെറ്റോണുകളുടെ സമന്വയത്തിനും നൈട്രൈലുകൾ ഉപയോഗിക്കാമെന്ന് ഞാൻ നേരത്തെ പറഞ്ഞിരുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ചർച്ച ചെയ്യും , ഇവിടെ എപ്പോഴും നിങ്ങൾക്ക് r ഇവിടെയും നൈട്രോ പോലെയുള്ള മറ്റൊരു ഗ്രൂപ്പ് ആവശ്യമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ കൊണ്ടുവരണം . r പോലെയുള്ള മറ്റൊരു ഗ്രൂപ്പിനെ അവഗണിക്കാം, അതിന് കീറ്റോണുകൾ ലഭിക്കും , ഇത് ഇവിടെ കെറ്റാമൈൻ ആണ്, അതിനാൽ മുമ്പ് ആൽഡെമിൻ രൂപപ്പെട്ടതാണ് ഇപ്പോൾ കെറ്റാമൈൻ , അതിനാൽ കെറ്റാമൈൻ രൂപപ്പെടുകയും ജലവിശ്ലേഷണത്തിലെ കെറ്റാമൈൻ കെറ്റോണുകൾ നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു , അവസാനത്തേത് ബെൻസീനിൽ നിന്നുള്ളതാണെന്ന് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യും. ബെൻസീനിൽ നിന്ന് നമ്മൾ മുമ്പ് അതിന്റെ ബെൻസാൽഡിഹൈഡുകളുടെയോ അരോമാറ്റിക് ആൽഡിഹൈഡുകളുടെയോ സമന്വയം കണ്ടിട്ടുണ്ട്, ഇപ്പോൾ നമ്മൾ കെറ്റോണുകളുടെ സമന്വയം കാണും, അതിനാൽ കെറ്റോണുകളുടെ സമന്വയത്തിനായി നിങ്ങൾക്ക് ആസിഡ് സി ഉപയോഗിച്ച് ഫിഡിൽ ഗുഹ പ്രതികരണം നടത്താം. hloride അത് അലിഫാറ്റിക് ആസിഡ് ക്ലോറൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ ആരോമാറ്റിക് ആസിഡ് ക്ലോറൈഡ് ആകാം, കാറ്റലിസ്റ്റ് ആനിഡൊാസ് അലുമിനിയം ക്ലോറൈഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് കെറ്റോൺ ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഫ്രൈഡൽ ക്രാഫ്റ്റ് റിയാക്ഷനുകളാണ്, അതിനാൽ ഇത് വ്യത്യസ്ത സുഗന്ധ സംയുക്തങ്ങൾ ലഭിക്കുന്നതിനുള്ള ശക്തമായ പ്രതികരണമാണ് , ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ ഇവിടെ സിന്തസിസ് ഭാഗം അവസാനിപ്പിക്കും. നിങ്ങൾ

Prutor@IITK