ഈ പ്രശ്നപരിഹാര സെഷനിൽ നിങ്ങളെയെല്ലാം രസതന്ത്രത്തിലേക്ക് സ്വാഗതം ചെയ്യുന്നു , ഹൈഡ്രോകാർബണുകളെ അലിഫാറ്റിക്, ആരോമാറ്റിക് എന്നിങ്ങനെ രണ്ട് ഗ്രൂപ്പുകളായി തിരിക്കാം എന്ന് നിങ്ങൾക്കെല്ലാവർക്കും അറിയാവുന്നതിനാൽ ഹൈഡ്രോകാർബണുകളുടെ ആശയാധിഷ്ഠിത പ്രശ്നങ്ങൾ ഉൾപ്പെടുത്താൻ ഞങ്ങൾ ശ്രമിക്കും. ഹൈഡ്രോകാർബണുകൾ അലിഫാറ്റിക് ഹൈഡ്രോകാർബണുകളെ പൂരിതവും അപൂരിതവുമായ ഹൈഡ്രോകാർബണുകളായി വിഭജിക്കാം പൂരിത ഹൈഡ്രോകാർബണുകൾ ആൽക്കെയ്നുകളെ റഫർ അപൂരിത ഹൈഡ്രോകാർബണുകളെ ആൽക്കീനുകൾ, ആൽക്കൈനുകൾ എന്നിങ്ങനെ വീണ്ടും വിഭജിക്കാം, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ആദ്യത്തേത് സംയുക്തത്തിന്റെ ഹൈഡ്രജനേഷൻ ഉൾപ്പെടുന്ന പ്രശ്നങ്ങൾ നോക്കാം c7h14 തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യം b a. തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യം c7h16 സംയുക്തത്തിന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തനം a ഓസോണിനൊപ്പം ഡൈമെഥൈൽ സൾഫൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ വെള്ളത്തിൽ സിങ്ക് സംയുക്തങ്ങൾ ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്നു c, d സംയുക്തം c ഒരു പോസിറ്റീവ് ഹാലോ ഫോം കാണിക്കുന്നു, സഹിഷ്ണുത പരിശോധന a യുടെ തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യത്തിൽ നിന്ന് ഒരു കോമ b കോമ c, d എന്നിവ തിരിച്ചറിയുന്നു cn h2n സംയുക്തം c sho എന്ന പൊതു ഫോർമുലയുമായി യോജിക്കുന്നതിനാൽ ഇത് ഒരു ആൽക്കീനാണ് ഒരു പോസിറ്റീവ് ഹാലോ ഫോമും ടോളറന്റ് ടെസ്റ്റും അതിനർത്ഥം കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ് നിങ്ങളുടെ കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉള്ളത്, ഇതിന് ഒരു പോസിറ്റീവ് ഹാലോ ഫോം ടെസ്റ്റ് കാണിക്കാൻ കഴിയും , കൂടാതെ ഇത് ഒരു പോസിറ്റീവ് ടോളറന്റ് ടെസ്റ്റും കാണിക്കുന്നു. അതായത് ഇത് ഒരു ആൽഡിഹൈഡാണ്, c എന്ന സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടന ഒരിക്കൽ അസറ്റാൽഡിഹൈഡ് ആണ് , c യുടെ ഘടന അറിയാമെങ്കിൽ നമുക്ക് ഈ ആൽക്കീനിന്റെ ഘടന പ്രവചിക്കാൻ ശ്രമിക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രജനേഷൻ നടത്തുമ്പോൾ അത് ഈ ആൽക്കെയ്നിലേക്ക് മാറും. കാർബൺ നാല് വ്യത്യസ്ത ഗ്രൂപ്പുകളുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, ഇത് ഒരു ചിറൽ സംയുക്തമാണ് b എന്ന സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടന ഇതിൽ നിന്നാണ് ഇപ്പോൾ നമുക്ക് സംയുക്തം d യുടെ ഘടന പ്രവചിക്കാൻ കഴിയും അതിനാൽ ടോളറൻസ് ടെസ്റ്റ് രണ്ട് തുല്യമായത് ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ ഇത് ഒരു വെള്ളി സമുച്ചയമാണെന്ന് നിങ്ങൾ എല്ലാവരും അറിഞ്ഞിരിക്കണം ആൽഡിഹൈഡുള്ള ഈ വെള്ളി സമുച്ചയത്തിന് കാർബോക്സിലിക് ആസിഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാൻ കഴിയും, അവിടെ വെള്ളി പൂജ്യമായി കുറയും , തന്മാത്രയിലെ ഒലിവ് ഗ്രൂപ്പിന്റെ സാന്നിധ്യം കണ്ടെത്താൻ ഇത് പലപ്പോഴും ഉപയോഗിക്കുന്നു . നിങ്ങൾക്ക് കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉള്ളപ്പോൾ, സോഡിയം ഹൈപ്പോ ഹാലൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ അത് കാർബോക്സിലിക് ആസിഡിലേക്കും ഹാലോ രൂപത്തിലേക്കും ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടാം, അതിനാൽ ഇവ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ സാന്നിധ്യം കണ്ടെത്താൻ സാധാരണയായി ഉപയോഗിക്കുന്ന പരിശോധനയാണ്. മുമ്പത്തെ പ്രവർത്തന ഗ്രൂപ്പായതിനാൽ ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിലെ ആൽക്കീൻ നമ്മൾ ഹൈഡ്രജനേഷൻ നടത്തുമ്പോൾ അത് ഒരു സംയുക്തം b നൽകുന്നു, ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് കാണാനാകുന്നതുപോലെ ഇത് ഒരു ചീരൽ സംയുക്തമാണ് കാർബൺ നാല് വ്യത്യസ്ത ഗ്രൂപ്പുകളുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു സമുദ്രവിശ്ലേഷണം ഞങ്ങൾ ഇതിനകം ചർച്ചചെയ്തിട്ടുണ്ട് , ഈ ആൽക്കീൻ ഒരു കോമയ്ക്ക് വിധേയമാകുന്നു. ഓസ്റ്റിനൈറ്റിലേക്ക് പുനഃക്രമീകരിക്കുന്ന സൈക്ലിക് ഇന്റർമീഡിയറ്റ് നൽകുന്നതിനുള്ള മൂന്ന് സൈക്കിൾ സങ്കലന പ്രതികരണം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഡൈമെഥൈൽ സൾഫൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ ഈ ഓഷ്യനൈഡ് നിങ്ങൾക്ക് കാർബോണൈൽ സംയുക്തം രൂപീകരിക്കാൻ കഴിയും, കൂടാതെ ഇത് കാർബോണൈൽ സംയുക്തമായും ഡൈമെഥൈൽ സൾഫോക്സൈഡായും പരിവർത്തനം ചെയ്യാം, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് അടുത്തതിലേക്ക് പോകാം. ഹൈഡ്രോബോറേഷനും ഓക്സിഡേഷനും ചേർന്ന് c8h6 എന്ന തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യം ഉള്ള സംയുക്തത്തിന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തനം ഉൾപ്പെടുന്ന പ്രശ്നം und f മോളിക്യുലർ ഫോർമുല c8 hc8o ഉള്ളത് പോസിറ്റീവ് ഫില്ലിംഗ് ടെസ്റ്റ് കാണിക്കുന്നു, അതേസമയം ആസിഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ജലവുമായുള്ള സംയുക്തം e യുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനം g നൽകുന്നു, ഇത് ഒരു പോസിറ്റീവ് ഹലോ ഫോം ടെസ്റ്റ് കാണിക്കുന്നു e കോമ എഫ്, g എന്നിവ തന്മാത്രാ ഫോർമുല c8 h8o കാണിക്കുന്നു. പോസിറ്റീവ് ഫില്ലിംഗ് ടെസ്റ്റ്, അതായത് ഇത് ഒരു ആൽഡിഹൈഡ് സംയുക്തം g ആണ്, ഇത് ഒരു ഹാലോ ഫോം ടെസ്റ്റ് കാണിക്കുന്നു, അതായത് ഒരു കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുണ്ട് . ടെക്സ്റ്റൈൽ ബോറെൻ പോലെയുള്ള ബോറിങ് ഉപയോഗിച്ച് ഹൈഡ്രോബോറേഷൻ നടത്തുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോഴും ഫിനൈലാലേസ് ഉണ്ട്, അത് സങ്കലന പ്രതികരണത്തിന് വിധേയമാകാൻ കഴിയും, ഈ ഭാഗം ഒരിക്കൽ എഴുതട്ടെ, ഇത് ഞങ്ങളുടെ പക്കലുണ്ടെങ്കിൽ സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഹൈഡ്രജൻ പെറോക്സൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാൻ കഴിയും, അത് എനോൾ നൽകും. ആൽഡിഹൈഡായി പരിവർത്തനം ചെയ്യുക, എഫ് എന്ന സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടനയാണ് നിങ്ങൾക്ക് വിധേയമാകാൻ കഴിയുന്ന ഫിനൈൽസ്റ്റീലിൻ ഉണ്ടെങ്കിൽ, അതിനെ ഫെനൈലാലാസ്റ്റാൽഡിഹൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് നൽകാനുള്ള ഹൈഡ്രോബോറേഷൻ, ഇനോൾ ആൽഡിഹൈഡ് ഫില്ലിംഗ് ലായനിയായി മാറ്റാൻ കഴിയും , ഇത് കോപ്പർ സൾഫേറ്റ്, സോഡിയം പൊട്ടാസ്യം ലവണങ്ങൾ എന്നിവയുടെ മിശ്രിതമാണ്. ചെമ്പ് 1 2 കോപ്പർ വൺ ഓക്സൈഡായി കുറയും, അത് ചുവന്ന തവിട്ട് നിറത്തിലുള്ള അവശിഷ്ടമായി മാറും , തന്മാത്രയിൽ നേരത്തെയുള്ള പ്രവർത്തനപരമായ ഗുരുവിന്റെ സാന്നിധ്യം കണ്ടെത്താൻ ഈ പരിശോധന പലപ്പോഴും ഉപയോഗിക്കാറുണ്ട്, അതേസമയം ആസിഡിന്റെ വിലയിൽ ഇ യുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനം സംയുക്തമാണ് g ഇത് ഓസ്റ്റിയോഫെനോൺ ആയി പരിവർത്തനം ചെയ്യാൻ കഴിയും നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയും g എന്ന സംയുക്തം പോസിറ്റീവ് ഹാലോ ഫോം ടെസ്റ്റ് കാണിക്കുന്നു , അതായത് സോഡിയം ഹൈപ്പോ ഹാലൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ഈ സംയുക്തത്തെ ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുണ്ട്. e എന്ന സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടന ഇപ്പോൾ ഫിനൈലാൽ

സ്റ്റെല്ലിംഗ് ആണ്, അത് ഫിനൈൽ അസറ്റിലീൻ ആണെങ്കിൽ, ബോറേനുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ഈ ഇടനില നൽകാൻ കഴിയും ഈ എനോളിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടാൻ കഴിയുന്ന iate ഇത് ആൽഡിഹൈഡായി മാറും, ഇത് പോസിറ്റീവ് ഫില്ലിംഗ് ടെസ്റ്റ് കാണിക്കാൻ കഴിയും, മറുവശത്ത്, ഫെനൈലാസ്റ്റൈൻ ജല ജലാംശം ഉപയോഗിച്ച് അമ്ലത്തിന്റെ മർദ്ദം വർദ്ധിപ്പിക്കും, ഈ എനോൾ നൽകുന്നതിന് ഇത് കെറ്റോണായി മാറ്റും, ഈ കെറ്റോണിനെ പരിവർത്തനം ചെയ്യാൻ കഴിയും . കാർബോക്സിലിക് ആസിഡും ഹാലോ രൂപവും സോഡിയം ഹൈപ്പോഅലോയ്റ്റുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് g എന്ന സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടന ഇവിടെ കാണിച്ചിരിക്കുന്നത് ഇതാണ് ആസ്ട്രോഫിനോൾ, ഇനി നമുക്ക് അടുത്ത പ്രശ്നത്തിലേക്ക് പോകാം ഇനിപ്പറയുന്ന പ്രതികരണ ക്രമങ്ങൾ പൂർത്തിയാക്കുക ആദ്യ ഉദാഹരണം ആരോമാറ്റിക് സിസ്റ്റത്തിന്റെ ആൽക്കൈലേഷൻ ഉൾപ്പെടുന്നു. ആസിഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ഉള്ളതിനാൽ അത് പ്രോട്ടോണേഷനിലൂടെ ഈ ബെൻസീനുമായി പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തി ഐസോപ്രോപൈൽ ബെൻസീൻ നൽകുകയും ഐസോപ്രോപൈൽ ക്ലോറൈഡ് ഉണ്ടെങ്കിൽ അലൂമിനിയം ക്ലോറൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ഐസോപ്രോപൈൽ കാറ്റേഷൻ ഉത്പാദിപ്പിക്കുകയും ചെയ്യാം. വൈദ്യുതമായി ആരോമാറ്റിക് വഴി ബെൻസീൻ വളയവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു ഒരിക്കൽ ഈ ജീരകം നൽകുന്നതിന് പകരമായി ഇത് നിങ്ങളുടെ പക്കലുണ്ടെങ്കിൽ രണ്ട് ഘട്ടമായുള്ള പ്രക്രിയയിലൂടെ ഫിനോൾ ആയി മാറ്റാം ആദ്യം നമ്മൾ ഓക്സിജനുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ഹൈഡ്രോ പെറോക്സൈഡ് രൂപപ്പെടണം, ഒരിക്കൽ ഹൈഡ്രോ പെറോക്സൈഡ് ഉണ്ടാക്കുമ്പോൾ ആസിഡിൽ ട്രീറ്റ് ചെയ്യുമ്പോൾ അത് ഫിനോൾ നൽകും . നിങ്ങൾ മനുഷ്യനുമായി ഓക്സിജനുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ, ബെൻസൈലിക് ബോണ്ട് ക്യുമുലേറ്റീവ് പെറോക്സൈഡ് നൽകുന്നതിന് ഓക്സീകരണത്തിന് വിധേയമാകുന്നു , നിങ്ങൾ ആസിഡുമായി ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ പെൺ ഹൈഡ്രോ പെറോക്സൈഡ് രൂപപ്പെടുമ്പോൾ അത് ഈ ഓഹ് ഗ്രൂപ്പിനെ പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യും വെള്ളവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ ഫിനോൾ ആയും കല്ലായും മാറാൻ കഴിയും, ഇത് ഫിനോൾ തയ്യാറാക്കാൻ ഞങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു വ്യാവസായിക പ്രക്രിയയാണ്, അതിനാൽ ഈ പ്രോപ്പീൻ ഉപയോഗിച്ചാൽ ആസിഡിന്റെ മർദ്ദം പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്ത് ഐസോപ്രോപൈൽ കാറ്റേഷൻ ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയും. ഇലക്ട്രോഫിലായി പ്രവർത്തിക്കുക, ഇപ്പോൾ ഈ ജീരകം നൽകുന്നതിന് ആരോമാറ്റിക് ഇലക്ട്രിക്കൽ സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷന് വിധേയമാക്കാം. ഹൈഡ്രോ പെറോക്സൈഡ് ഹൈഡ്രോ പെറോക്സൈഡ് രൂപീകരിക്കാൻ ഓക്സിജനുമായി rgo ഓക്സിഡേഷൻ , ആസിഡിന്റെ മർദ്ദം പ്രോട്ടോണേഷനു വിധേയമാകുമ്പോൾ ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് നൽകുന്നതിന് ഫിനോളജി പുനഃക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയുമ്പോൾ, ഇത് ജലവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തുകയും ഇത് രൂപപ്പെടുകയും ഫിനോൾ ആയി മാറുകയും ചെയ്യും. നിങ്ങൾക്ക് ഐസോപ്രോപൈൽ ക്ലോറൈഡ് ഉണ്ടെങ്കിൽ, അലൂമിനിയം ക്ലോറൈഡ് പോലെയുള്ള ലൂയിസ് ആസിഡുമായി പ്രതികരിക്കാനും നിങ്ങൾക്ക് ശ്രമിക്കാം , കൂടാതെ നിങ്ങൾക്ക് ഐസോപ്രോപൈൽ കാറ്റേഷനും അലുമിനിയം ടെട്രാക്ലോറൈഡും ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയും, അത് ഇലക്ട്രോഫൈലായി പ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും , ഇത് ബെൻസീൻ റിംഗുമായി പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് വിധേയമാകും. നമ്മൾ നേരത്തെ കണ്ടതുപോലെ കൂടുതൽ പ്രതികരിക്കാൻ കഴിയുന്ന ജീരകത്തിന് ഫിനോളും ഒരു കല്ലും നൽകുക അൺഹൈഡ്രസ് അലുമിനിയം സിയുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കാവുന്ന അസറ്റൈൽ ക്ലോറൈഡ് ഉണ്ട് ഈ കാർബോക്കേഷനും അലുമിനിയം ടെട്രാക്ലോറൈഡും നൽകാൻ ക്ലോറൈഡിന് ഇപ്പോൾ ഒരു ഇലക്ട്രോഫിലായി പ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും , അത് ഞങ്ങൾ കണ്ടതുപോലെ ഈ ആരോമാറ്റിക് റിംഗ് ഉപയോഗിച്ച് ആന്ദോളനത്തിന് വിധേയമാക്കാം , നിങ്ങൾക്ക് ഈ ആസ്ട്രോഫിനോൾ ഉൽപ്പന്നമായി ലഭിക്കും , മറുവശത്ത് നിങ്ങൾക്ക് അസറ്റിക് അൻഹൈഡ്രൈഡും ഉപയോഗിക്കാം. ഇതിനും അലുമിനിയം ക്ലോറൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്താം ആസിഡും ഹാലോ രൂപവും ഇവയാണ് പ്രധാന പ്രതിപ്രവർത്തനം ഫ്രൈഡൽ വിളകളുടെ ആൽക്കൈലേഷൻ ഉൾപ്പെടുന്നു , നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് ഉണ്ടെങ്കിൽ ലൂയിസ് ആസിഡിന്റെ ഫലങ്ങൾ ആരോമാറ്റിക് സിസ്റ്റം ഉപയോഗിച്ച് പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ആൽക്കൈൽ ബെൻസീൻ നൽകാം, ഇത് കൂടുതൽ ഉപയോഗപ്രദമായ സംയുക്തങ്ങളാക്കി മാറ്റാം. നിങ്ങൾക്ക് ഏകദേശം ആസിഡ് ക്ലോറൈഡ് ഉണ്ടെങ്കിൽ ഇത് ഫ്രിറ്റൽ വിളകളുടെ ആന്ദോളനം എന്നറിയപ്പെടുന്നു n അലൂമിനിയം ക്ലോറൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ഇലക്ട്രോഫൈലായി പ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയുന്ന അസറ്റിലീൻ കാർബോക്കേഷൻ ഉണ്ടാക്കാൻ ശ്രമിക്കുക. നൈട്രിക് ആസിഡിന്റെയും സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെയും മിശ്രിതം നിങ്ങൾ എടുക്കുമ്പോൾ ഒരു നൈട്രേഷൻ പ്രതികരണം നിങ്ങൾ കാണുന്നുവെന്ന് കാണിച്ചിരിക്കുന്നു സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെ കഷണത്തിലെ ആസിഡ് , ഈ ആരോമാറ്റിക് സിസ്റ്റത്തിൽ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് വിധേയമാകുന്ന ഇലക്ട്രോഫൈൽ ആയ ആനോഡ് പ്ലസ് നിങ്ങൾക്ക് രൂപം കൊള്ളാൻ കഴിയും , ഇവിടെ നിങ്ങൾ ഇതിനകം നോക്കുന്നു. ഈ സാഹചര്യത്തിൽ, നൈട്രേഷൻ ഈ സ്ഥാനത്ത് നടക്കും , സോഡിയം സൾഫൈഡുമായി നിങ്ങൾ പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ ഈ സംയുക്തം ഉൽപ്പന്നമായി ഈ ഒരു കോമ മൂന്ന് ഡൈനിട്രോബെൻസീൻ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും . സോഡിയം സൾഫൈഡ് എന്ന സംയുക്തം നമുക്ക് ഡി നൈട്രോ ബി ഉള്ള രണ്ടെണ്ണം തിരഞ്ഞെടുത്ത് കുറയ്ക്കും. എൻസീൻ നൈട്രോഗ്രാഫിൽ ഒന്ന് അമിനോ ഗ്രൂപ്പായി കുറയും മറ്റൊന്ന് കേടുകൂടാതെയിരിക്കും ഇപ്പോൾ ഈ നൈട്രേഷന്റെ സ്ഥാനം നിർണായകമാണ് ഇവിടെ നൈട്രേഷൻ മെറ്റാ പൊസിഷനിൽ നടക്കുന്നു, കാരണം നിങ്ങൾ അനുരണന ഘടന എഴുതാൻ ശ്രമിക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങളായിരിക്കും പ്രതിപ്രവർത്തനം മെറ്റാ പൊസിഷനിൽ നടക്കുന്നുണ്ടോ എന്ന് മനസിലാക്കാൻ കഴിയും , നിങ്ങൾക്ക് ഇനിപ്പറയുന്ന അനുരണന ഘടനകൾ രൂപീകരിക്കാൻ കഴിയും, നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ട് , നിങ്ങൾ നൈട്രേഷൻ ഈ സ്ഥാനത്ത് നടക്കുന്നുവെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് ഇനിപ്പറയുന്ന അനുരണന ഘടന ഉണ്ടായിരിക്കും. ഇത് ഇപ്പോൾ ഉണ്ടോ, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് നൈട്രേഷൻ ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നതിനായി പ്രതികരിക്കും , മറുവശത്ത്

നൈട്രേഷൻ നടക്കുന്നുണ്ടെങ്കിൽ, ഉദാഹരണത്തിന് പാരാ പൊസിഷനിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ അനുരണന ഘടന ഉണ്ടായിരിക്കും , നിങ്ങൾ ഇവിടെ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇതിന് പോസിറ്റീവ് ചാർജ് ഉണ്ട് നൈട്രേഷൻ നടക്കുമ്പോൾ സ്ഥിരത കുറയുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ഈ പ്രശ്നമുണ്ട്, മറുവശത്ത് പ്രതികരണം മെറ്റാ പൊസിഷനിൽ സംഭവിക്കുന്നു. ഇത്തരത്തിലുള്ള ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ഉണ്ടായിരിക്കുക, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോൺ ദാനം ചെയ്യുന്ന ഗ്രൂപ്പ് ഉള്ളപ്പോഴെല്ലാം പകരം വയ്ക്കൽ പ്രതികരണം ഓർത്തോ അല്ലെങ്കിൽ പാരാപോസിഷനും നടക്കും , നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ടെങ്കിൽ, പ്രതികരണം മെറ്റാ പൊസിഷനിൽ സംഭവിക്കും ഇപ്പോൾ നമുക്ക് അടുത്ത ഉദാഹരണം നോക്കാം. ഈ ആൽക്കീനിന്റെ ഈ എച്ച്സിഎൽ പ്രതികരണത്തിന് ഇത് ഒരു ഇലക്ട്രോഫിലിക് അഡീഷൻ റിയാക്ഷന് വിധേയമാകാം , കൂടാതെ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബോക്കേഷൻ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് സെക്കണ്ടറി കാർബോക്കേഷൻ ഉണ്ടായിരിക്കും, അത് c1 മൈനസുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് സങ്കലന ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നതിന് മറുവശത്ത് ഇത് ഒരു ദ്വിതീയ കാർബോക്കേഷനാണ്, അത് ഇപ്പോൾ പുനഃക്രമീകരിക്കാം ദ്വിതീയ കാർബൺ കാറ്റേഷനുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഈ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിന് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഈ കാർബൈഡ് കാറ്റേഷൻ ദ്വിതീയ കാർബൺ കാറ്റേഷനുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ളതാണ്, അതിനാൽ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേഷൻ സംഭവിക്കാം , നിങ്ങൾ ഇത് രൂപീകരിച്ചുകഴിഞ്ഞാൽ c1 മൈനസ് ഒരു പ്രതികരണത്തിന് വിധേയമാകും, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് കഴിയും ഈ ക്ലോറോ ഡെറിവേറ്റീവ് രൂപപ്പെടുത്തുന്നതിന്, ഈ പ്രതികരണത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് സംയുക്തത്തിന്റെ ഒരു മിശ്രിതം ഉണ്ടാകും നിങ്ങൾ പ്രധാന ഉൽപ്പന്നം നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് പ്രധാന ഉൽപ്പന്നമായിരിക്കും , ആദ്യം ആൽക്കീൻ ഈ പ്രോട്ടോണുമായി ഒരു കാർബോകേഷൻ സെക്കണ്ടറി കാർബോ കാറ്റേഷൻ രൂപപ്പെടുത്തുന്നതിന് സങ്കലന പ്രതികരണത്തിന് വിധേയമാകുന്നു, ദ്വിതീയ കാർബോകേഷൻ ഇപ്പോൾ പുനഃക്രമീകരിക്കുന്നതിലേക്ക് നയിക്കുന്നു, ഈ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഈ കാർബണിൽ നിന്ന് ഇങ്ങോട്ട് ശരിക്കും നീങ്ങുന്നു. ഈ ക്ലോറോ ഡെറിവേറ്റീവ് നൽകുന്നതിന് ഈ c1 മൈനസുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ത്രിതീയ കാർബോക്കേഷൻ ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയും, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഈ ഉദാഹരണം നോക്കാം, അതിനാൽ ഈ ഒരു ത്രീ ഡൈനിൻ്റെ പ്രതികരണം ഈ എച്ച്ബിആർ സങ്കലന ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നു , ഈ പ്രതികരണത്തിൽ നമുക്ക് ഉള്ളതുപോലെ കണ്ടത് ഈ പ്രോട്ടോണുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ഒരു കാർബോകേഷൻ നൽകാം , ഇത് നിങ്ങൾ ഇവിടെ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ വിആർ മൈനസുമായി പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് വിധേയമാകാൻ കഴിയും, ഇത് ഈ ത്രിതീയ കോപ്പർ കാറ്റേഷനെ നിശിതമായി തടസ്സപ്പെടുത്തി, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഈ അലൈൽ കാർബോക്കേഷൻ രൂപപ്പെടുത്താം ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിലെ ഉൽപ്പന്നമായി ഈ അല്ലൈൽ ബ്രോമൈഡ് നൽകുന്നതിന് ആദ്യം അത് പ്രോട്ടോണിന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് വിധേയമായി ത്രിതീയ കാർ രൂപീകരിക്കുന്നു ബോകേഷൻ, ഈ അലീൽ കാർബോക്കേഷൻ സന്തുലിതാവസ്ഥയിൽ നിലനിൽക്കാൻ കഴിയുന്ന അലൈൽ കാർബോക്കേഷനാണ്, നിങ്ങൾ ഇത് ഉണ്ടാക്കിയാൽ , അതിനോട് താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇതിന് തടസ്സം കുറവാണ് . പല്ലാഡിയം കാർബൺ കാറ്റലിസ്റ്റിന്റെ കഃിനോലിൻ സാന്നിധ്യം ഇവിടെ പ്രധാനമാണ്   ഹൈഡ്രജനെ ആഗിരണം ചെയ്യുന്ന പല്ലേഡിയം കരിയിലായിരിക്കുമ്പോൾ ഈ പരിവർത്തനത്തിന്റെ സംവിധാനം നിങ്ങൾ നോക്കുമ്പോൾ, ഈ ആൽക്കൈൻ പലേഡിയവുമായി ബന്ധപ്പെട്ടതിന്റെ അടുത്ത ഉദാഹരണം നോക്കാം, അപ്പോൾ ഹൈഡ്രജൻ ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് നൽകുന്നതിന് താഴെയുള്ള മുഖം ചേർക്കുന്നു. ഇത് രൂപപ്പെടുത്തുന്നത് ഇപ്പോൾ ഇവിടെ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് വിധേയമാകുകയും ഹൈഡ്രജനേഷൻ എടുക്കൽ രൂപപ്പെടുത്തുകയും ചെയ്യും നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന ആൽക്കൈനിന്റെ അതേ ഘട്ടം തന്നെ സിസ് ആൽക്കൈൻ ഉൽപന്നമായി വയ്ക്കുക, അത് കൂടുതൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം വളർത്തിയെടുക്കില്ല, കാരണം നിങ്ങളുടെ പല്ലാഡിയം ഉപയോഗിച്ച് ചേലേഷൻ ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയുന്ന കഃിനോലിൻ സാന്നിദ്ധ്യം കാരണം അത് പല്ലാഡിയം കരിക്കിന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തനം കുറയ്ക്കും, അതിനാൽ പ്രതികരണം ആൽക്കീൻ ഘട്ടത്തെ നിർത്തുന്നു. ഞങ്ങൾക്ക് കഃിനോലിൻ ഇല്ലാത്ത ഉൽപ്പന്നമായതിനാൽ ആൽക്കീൻ നൽകുന്നതിന് കൂടുതൽ പ്രതികരണത്തിന് വിധേയമാകില്ല, ഇത് ഉൽപ്പന്നം എന്ന നിലയിൽ ആൽക്കീനിനെ ആൽക്കീനാക്കി കുറയ്ക്കാൻ കഴിയും , അതിനാൽ ഈ രീതി ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഉൽപ്പന്നമായി സിസ് ആൽക്കീൻ രൂപപ്പെടുത്താൻ കഴിയും. നിങ്ങൾ സോഡിയം ലിക്വിഡ് അമോണിയ ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ രണ്ട് ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ഉൽപന്നമായി രൂപപ്പെടുത്തുക, മറുവശത്ത്, നിങ്ങൾ സോഡിയവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ ആൽക്കൈൻ ഉണ്ടാകുമ്പോൾ അവയുടെ ഉൽപന്ന രൂപീകരണം ഇനിപ്പറയുന്ന രീതിയിൽ വിശദീകരിക്കാം. ആൽക്കൈനിലേക്ക് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ നൽകാം , അമോണിയ ലായകത്തിൽ നിന്ന് പ്രോട്ടോൺ എടുക്കാൻ കഴിയുന്ന റാഡിക്കൽ അയോൺ രൂപപ്പെടുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു റാഡിക്കൽ അയോൺ രൂപീകരിക്കാൻ കഴിയും. ഈ അമോണിയയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഈ അയോൺ ഉയർന്നതാണ്, അതിനാൽ ഈ വിനൈൽ റാഡിക്കൽ രൂപപ്പെടുന്നതിന് ലായകത്തിൽ നിന്ന് പ്രോട്ടോൺ എടുക്കാൻ കഴിയും , ഈ റാഡിക്കലിന് മറ്റൊരു സോഡിയവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് അയോൺ ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയും ട്രാൻസ് ആൽക്കീൻ ഉൽപന്നമായി നൽകുക, ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനം ഒരു ഉപോൽപ്പന്നമായി സോഡോമൈഡിന് തുല്യമായ രണ്ട് ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ദ്രാവക അമോണിയയിൽ സോഡിയം ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ, കഃിനോലിൻ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഹൈഡ്രജനേഷൻ ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈനെ ട്രാൻസ് ആൽക്കീനാക്കി മാറ്റാൻ കഴിയും . ലിൻഡ്‌ലർ കാറ്റലിസ്റ്റ് എന്നറിയപ്പെടുന്നത്, നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കീനുകൾക്ക് ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നതിന് ഭാഗിക ഹൈഡ്രജനേഷൻ നടത്താം , ഈ രീതിയിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഉൽപ്പന്നമായി സിസ് ആൽക്കീൻ രൂപപ്പെടുത്താൻ കഴിയും , ആസിഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ മീഥൈൽ സൈക്ലോഹെക്സീനെ വെള്ളവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ നമുക്ക് ആൽക്കീനിന്റെ ജലാംശത്തിലേക്ക് നീങ്ങാം. നിങ്ങൾക്ക് ഈ പ്രോട്ടോൺ ഉറവിടം ഉപയോഗിച്ച് പ്രതികരണത്തിന്

വിധേയമാക്കാൻ കഴിയുന്ന ത്രിതീയ ആൽക്കഹോൾ രൂപീകരിക്കാൻ കഴിയും ch വെള്ളവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ത്രിതീയ ആൽക്കഹോൾ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കാൻ കഴിയും, മറുവശത്ത് നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രോബോറേഷൻ ഓക്സിഡേഷൻ നടത്തുകയാണെങ്കിൽ, മറ്റൊന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ആനന്ദം ലഭിക്കും , ഈ മദ്യത്തിന്റെ രൂപവത്കരണത്തെ ബോറടിപ്പിക്കുന്ന ആൽക്കീനിന്റെ പ്രതികരണമായി വിശദീകരിക്കാം. സ്റ്റീരിയോ സ്റ്റീരിയോ സ്പെസിഫിക് ആണോ തടസ്സം കുറവുള്ള ഭാഗത്ത് നിന്നുള്ള ബോറടിപ്പിക്കുന്ന സമീപനങ്ങൾ, പകരം കാർബൺ സിൻ കൂട്ടിച്ചേർക്കൽ നടക്കുന്നു ഗ്രൂപ്പ് ഒരേ വശത്തേക്ക് വരുന്നു , ബോറോൺ എല്ലായ്പ്പോഴും പകരം വയ്ക്കാത്ത കാർബണിനെ സമീപിക്കുന്നു , നിങ്ങൾ ആസിഡ്-ബേസ് ഹൈഡ്രേഷൻ കാണുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് വിപരീത റീജിയോ കെമിസ്ട്രി ലഭിക്കും, കൂടാതെ ഹൈഡ്രോപോറേഷൻ ഓക്സിഡേഷന്റെ കാര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ആൽക്കഹോൾ ഉൽപ്പന്നമായി ലഭിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് നോക്കാം മർദ്ദത്തിലുള്ള ഹൈഡ്രജൻ പെറോക്സൈഡിലെ ഈ ആൽക്കീനിന്റെ മോശമായ വിശകലനം അടുത്ത ഉദാഹരണം , നമ്മൾ കണ്ടതുപോലെ ആൽക്കീനായി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടാം ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ ഓസ്നോലിസിസ് വഴി കാർബോണൈൽ സംയുക്തം ഈ ആൽക്കീൻ ശേഷിയുള്ള ആസിഡിന്റെ മിശ്രിതമായി ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടും , പെറോക്സൈഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഹൈഡ്രജൻ ബ്രോമൈഡ് ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഈ കോപ്പാസിക് ആസിഡിന്റെ മിശ്രിതം ലഭിക്കും . ഉദാഹരണത്തിന് പ്രഷർ പെറോക്സൈഡ് ഈ പെറോക്സൈഡ് ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഹോമോലിറ്റിക് പിളർപ്പിന് കീഴിൽ ഇത് പ്രതികരിക്കാൻ കഴിയും , ഇത് എച്ച്ബിആർ യോട് പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് നമ്മൾ സമൂലമായി രൂപപ്പെടും എച്ച്ബിആർ ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഈ റീജിയോകെമിസ്ട്രി ഇലക്ട്രോഫിലിക് സങ്കലന പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് വിപരീതമായ ഉൽപ്പന്നമായി രൂപപ്പെടുത്താൻ കഴിയും , അതിൽ ബ്രോമിൻ ഈ കാർബണിൽ ചേർക്കും, നിങ്ങൾ ഒരു സമൂലമായ പാതയിലൂടെ പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് രൂപപ്പെടുത്താൻ കഴിയും. ഈ പ്രാഥമിക ആൽക്കൈൽ ബ്രോമൈഡ് ഉൽപന്നം ഞങ്ങൾ ഇതിനകം പഠിച്ച ഒരു വിശകലനമാണ് , കൂടാതെ ഇത് ഒരു രൂപീകരണത്തിന് കൂട്ടിച്ചേർക്കൽ പ്രതികരണത്തിന് വിധേയമാകാം നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രജൻ പെറോക്സൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ, പെറോക്സൈഡിന് പകരമായി ഈ രണ്ട് കാർബോക്സിലിക് ആസിഡുകളുടെ മിശ്രിതം നൽകുന്നതിന് ഓക്സിഡേറ്റീവ് പിളർപ്പിന് വിധേയമാകാൻ കഴിയും , നിങ്ങൾക്ക് ഓക്സിജൻ ഉപയോഗിക്കാനും കഴിയും, നിങ്ങൾ ഇത് രൂപീകരിച്ചുകഴിഞ്ഞാൽ ഇത് സമൂലമായി സൃഷ്ടിക്കാനും കഴിയും. സമൂലമായ ഇതിന് ഇവിടെ കാണിച്ചിരിക്കുന്ന സങ്കലന പ്രതികരണത്തിന് വിധേയമാകാം, നിങ്ങൾക്ക് ഈ ആൽക്കൈൽ ബ്രോമൈഡ് ഉൽപ്പന്നം എന്ന നിലയിൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും അടുത്ത പ്രശ്നം ഇനിപ്പറയുന്ന സംയുക്തങ്ങളിൽ ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തങ്ങൾ ആണ് അല്ലെങ്കിൽ അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾ ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തത്തിന് ആവശ്യമായ സവിശേഷതകൾ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ സംയുക്തം ചാക്രികമായിരിക്കണം, നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോണുകളാൽ ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്തിരിക്കണം, നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോണുകളാൽ നാല് n പ്ലസ് ടു ഉണ്ടായിരിക്കണം, കൂടാതെ ഒരു സംയുക്തം സുഗന്ധമാകണമെങ്കിൽ അത് ഒരു പ്ലാനറായിരിക്കണം, ഈ സംയുക്തങ്ങളെല്ലാം നോക്കിയാൽ ഈ മൂന്ന് നാല് പോയിന്റുകൾ തൃപ്തിപ്പെടുത്തേണ്ടതുണ്ട്. അവയ്ക്ക് ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്ത പൈ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ടോയെന്നും ഇലക്ട്രോണുകൾ പ്രകാരം അവയ്ക്ക് നാല് n പ്ലസ് ടു ഉണ്ടോ എന്നും നോക്കേണ്ടതുണ്ട്. ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഇവിടെ നോക്കാം ഇത് ഒരു സൈക്ലോപ്രോപനോൾ കാറ്റേഷനാണ് , ഇതിന് രണ്ട് പൈ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, ഇതിന് ഡീലോക്കലൈസ്ഡ് പൈ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ആരോമാറ്റിക് സൈക്ലോപ്രോപനോൾ കാർബോക്കേഷൻ ആണ് ഏറ്റവും ചെറിയ ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തമാണ് ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഈ ഒരു സൈക്ലോപ്രൊപ്പനോൾ ആനിയോൺ നോക്കാം, ഇതിൽ ആറ് പൈ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്. ഇലക്ട്രോണുകളാൽ ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്തതിനാൽ , ഈ സംയുക്തം നോക്കുമ്പോൾ ഇതും സുഗന്ധമാണ്, ഇതിന് ആറ് പൈ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, എന്നിരുന്നാലും നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെയുള്ള ch2 ഉള്ളതിനാൽ ഡി ലോക്കലൈസ്ഡ് പൈ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇല്ല , അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് നോക്കുമ്പോൾ ഈ സംയുക്തം മണമുള്ളതല്ല. സൈക്ലോ ഹെപ്റ്റ ട്രൈനൽ കാർബോക്കേഷനും ഇതിൽ ആറ് പൈ ഇലക്ട്രോണുകളും ഉണ്ട്, പൈ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്തിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ആരോമാറ്റിക് ആണ്, ഇതിന് 10 പൈ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, ഡി ലോക്കലൈസ്ഡ് പൈ ഇലക്ട്രോണുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ആരോമാറ്റിക് ആണ് , നാല് സംയുക്തങ്ങളും ആരോമാറ്റിക് ആണ്, ഈ സംയുക്തം ഓട്ടോമാറ്റിക് അല്ല കാരണം ഇലക്ട്രോണുകളുടെ ഡീലോക്കലൈസേഷൻ ഇല്ലാത്തതിനാൽ, റിയയുടെ പ്രധാന ഉൽപ്പന്നമായ ഈ പ്രശ്നം നോക്കാം സോഡിയം എത്തോക്സൈഡിനൊപ്പം രണ്ട് ബ്രോമോബ്യൂട്ടേന്റെ പ്രവർത്തനമാണ് സോഡിയം മെത്തോക്സൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ, ഈ ഹൈഡ്രജനെ ഡിപ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്താൽ u2 ഉന്മൂലനം എന്ന ആൽക്കീൻ മിശ്രിതം ഉത്പാദിപ്പിക്കാൻ കഴിയും, നിങ്ങൾ നോക്കിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ബ്യൂട്ടെയ്ൻ മിശ്രിതം ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയും. ഈ സംയുക്തങ്ങളുടെ അനുപാതത്തിൽ ഇത് പ്രധാന സംയുക്തമായിരിക്കും , നിങ്ങൾ ഈ രണ്ട് ആൽക്കീനുകളും താരതമ്യം ചെയ്യുമ്പോൾ ഇത് കൂടുതൽ പകരമുള്ള ആൽക്കീനാണ്, അതിനാൽ ഇതിനെ അപേക്ഷിച്ച് ഈ ആൽക്കീനിന്റെ സ്ഥിരത കാരണം ഈ സംയുക്തം കൂടുതൽ ഉത്പാദിപ്പിക്കപ്പെടും , ഇപ്പോൾ നമ്മൾ നോക്കേണ്ടതുണ്ട്. ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് ട്രാൻസ് ആൽക്കീനും സിസ് ആൽക്കീനും ഉണ്ട് , ഈ രണ്ട് ബ്രോമോബ്യൂട്ടേന്റെ ന്യൂമാൻ പ്രൊജക്ഷൻ വരച്ചാൽ ന്യൂമാൻ പ്രൊജക്ഷനിലൂടെ വിശദീകരിക്കാൻ കഴിയുന്ന പ്രധാന സംയുക്തമാണിത്. കാരണം ഇതിന് തടസ്സം കുറവാണ്. ഇക്കാരണത്താൽ സിസ് ഒലെഫിൻ രൂപപ്പെടുന്നതും ഇതായിരിക്കും ഈ ട്രാൻസ് ഒലെഫിന്റെ രൂപീകരണം കൂടുതലും ഈ പ്രതികരണം e2 ഉന്മൂലനം വഴി ഈ ഹൈഡ്രജന്റെ ആന്റി-പെരിപ്ലനാരിറ്റി ഇല്ലാതാക്കുന്നു , ഇവിടെ അത് അത്യാവശ്യമാണ്. ആൽക്കീനുകളുടെ ഒരു മിശ്രിതം ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുന്നുണ്ടെങ്കിലും ഈ ആൽക്കീനിനെ ഇതിലെ പ്രധാന ഉൽപന്നമായി

നൽകുന്നതിന് u2 ഉന്മൂലനം എളുപ്പത്തിൽ നടത്താം, കൂടാതെ ഈ രണ്ട് ഉപഘടകങ്ങളും z ആൽക്കീനുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഈ ഇ ആൽക്കീനാണ് പ്രധാന ഉൽപ്പന്നം . ഹാലോ ഫോം ടോളറൻസും ഫില്ലിംഗ് ടെസ്റ്റും സാധാരണയായി ഉപയോഗിക്കുന്ന ഫംഗ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് ഹാലോ ഫോം ടെസ്റ്റ് കണ്ടുപിടിക്കുന്നത് നമ്മൾ കണ്ടതുപോലെ സോഡിയവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ സാന്നിധ്യം കണ്ടെത്താൻ ഉപയോഗിക്കുന്നു. ഹൈപ്പോ ഹാലൈഡ് ചെമ്പിന്റെ പാരമ്പര്യത്തിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാവുന്നതാണ് സിൽവർ നൈട്രേറ്റ് സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് , അമോണിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ലായനി എന്നിവയിൽ നിന്ന് ലറൻസ് റിയാജന്റ് തയ്യാറാക്കാം , നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സിൽവർ കോംപ്ലക്സ് ഉണ്ടാക്കാം, അത് ആൽഡിഹൈഡിനെ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്ത് കോപ്പർ സ്ലിക്ക് ആസിഡാക്കി മാറ്റും . ടാർടാറിക് ആസിഡിന്റെ കോപ്പർ സൾഫേറ്റ്, സോഡിയം പൊട്ടാസ്യം ഉപ്പ് എന്നിവയിൽ നിന്ന് തയ്യാറാക്കാം, ഇത് അലിയാഡ് ഗ്രൂപ്പിന്റെ സാന്നിധ്യം കണ്ടെത്താൻ ഉപയോഗിക്കാം, ഇത് ഇതിനകം തന്നെ കോപ്പോസിക് ആസിഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടും, അവിടെ കോപ്പർ രണ്ട് കോപ്പർ മോണോക്സൈഡായി ചുരുങ്ങും. ഈ സഹിഷ്ണുതയും പരാജയപ്പെടുന്ന ഘടകങ്ങളും ഉപയോഗിച്ച് ഇതിനകം പ്രവർത്തനക്ഷമമായ ഗ്രൂപ്പിന്റെ സാന്നിധ്യം കണ്ടെത്തുക, തുടർന്ന് ഒരു സംയുക്തം സുഗന്ധമുള്ളതാകുന്നതിനുള്ള സുഗന്ധം ഞങ്ങൾ കണ്ടു, അത് നാല് വശങ്ങളെ തൃപ്തിപ്പെടുത്തണം, പ്ലാനർ ആയിരിക്കണം, ഡീലോക്കലൈസ്ഡ് പൈ ഇലക്ട്രോണുകൾക്ക് നാല് നാല് എൻ പ്ലസ് രണ്ട് പൈ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ടായിരിക്കണം . ചാക്രികമായിരിക്കണം അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഡിനി ഉണ്ടെങ്കിൽ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പിന്റെ കീമോസെലക്ടീവ് റിഡക്ഷൻ ഞങ്ങൾ കണ്ടു ട്രോബെൻസീൻ സോഡിയം സൾഫൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പുകളിലൊന്ന് തിരഞ്ഞെടുത്ത് കുറയ്ക്കാൻ ശ്രമിക്കാം, ഞങ്ങൾ ഒരു ഉദാഹരണം കണ്ടു, പിന്നെ ആരോമാറ്റിക് ഇലക്ട്രിക്കലി സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ ഞങ്ങൾ കണ്ടു , ഉദാഹരണത്തിന് നൈട്രോബെൻസീനിന്റെ നൈട്രേഷൻ, നിങ്ങൾക്ക് ഉള്ളപ്പോഴെല്ലാം മെറ്റാ പൊസിഷനിൽ നൈട്രേഷൻ നടക്കുന്നു . ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പ് നിങ്ങൾക്ക് ഇലക്ട്രോൺ ദാനം ചെയ്യുന്ന ഗ്രൂപ്പുണ്ടെങ്കിൽ, ഇലക്ട്രോഫിലിക് പകരം വയ്ക്കൽ മെറ്റാ സ്ഥാനത്ത് നടക്കുന്നു അലുമിനിയം ക്ലോറൈഡ് പോലെയുള്ള ലൂയിസ് ആസിഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ബെൻസീനുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കാൻ ശ്രമിക്കുക , ജീരകം തയ്യാറാക്കുന്നത് ഞങ്ങൾ കണ്ടു, ഇത് ഓക്സിജൻ ഉപയോഗിച്ച് ക്യുമുലേറ്റീവ് പെറോക്സൈഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാവുന്നതാണ്, ചൂടാക്കിയാൽ ക്യുമുലേറ്റീവ് പെറോക്സൈഡ് ഫിനോളായും ആസിഡുമായി സംസ്കരിച്ച് കല്ലായും മാറ്റാം . നിങ്ങൾക്ക് ടി ഉണ്ടെങ്കിൽ സമാനമായി ഫിനോൾ തയ്യാറാക്കാൻ ഞങ്ങൾ വ്യാവസായിക പ്രക്രിയ ഉപയോഗിക്കുന്നു ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് നിങ്ങൾക്ക് ആരോമാറ്റിക് ഇലക്ട്രോഫിലിക് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ വഴി ബെൻസീനുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കാൻ ശ്രമിക്കാം. അലൂമിനിയം പോലെയുള്ള ലൂയിസ് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ഈ പ്രതികരണം നടത്തുക , ആൽക്കീനുകളുടെയും ആൽക്കൈനുകളുടെയും ജലാംശം ഞങ്ങൾ കണ്ടു, നിങ്ങൾ വെള്ളവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തിയാൽ സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രിയെ റിവേഴ്സ് ചെയ്യാം, പ്രഷർ ആസിഡിന്റെ ഉൽപ്പന്നമായി നിങ്ങൾക്ക് കൂടുതൽ പകരം മദ്യം ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയും . മറുവശത്ത് നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രോപോറേഷൻ ഓക്സിഡേഷൻ ഉപയോഗിക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കീൻ ഉണ്ടെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് ഇടത് പകരം വയ്ക്കുന്ന മദ്യം ഒരു ഉൽപ്പന്നമായി ലഭിക്കും, ഈ സമീപനങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കഹോൾ ആക്കി മാറ്റാം, അതുപോലെ തന്നെ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈനും വെള്ളവും ആസിഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് എനോൾ നൽകാം. കെറ്റോണായി മാറുന്നത് ആൽക്കൈനിന്റെ സ്വഭാവത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, അതുപോലെ തന്നെ നിങ്ങൾക്ക് ബൾക്കി ബോറേനുമായി പ്രതികരിക്കാം ഹൈഡ്രോസ് ഗ്രൂപ്പിലൂടെ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാവുന്ന സങ്കലന സംയുക്തം ആൽഡിഹൈഡായി അല്ലെങ്കിൽ കെറ്റോണായി പരിവർത്തനം ചെയ്യാൻ കഴിയും , അത് അടിവസ്ത്രത്തിന്റെ സ്വഭാവത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, തുടർന്ന് പലേഡിയം ചാർക്കോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആൽക്കൈനിന്റെ ഹൈഡ്രജനേഷൻ ഭാഗിക ഹൈഡ്രജനേഷൻ ഞങ്ങൾ കണ്ടു, ഇത് ആൽക്കൈനെ ആൽക്കീനാക്കി ക്വിനോലിൻ സാന്നിധ്യം കുറയ്ക്കുന്നു . ലിൻഡ്‌ലർ കാറ്റലിസ്റ്റ് എന്നറിയപ്പെടുന്നു, ഇത് ആൽക്കൈനിലേക്കുള്ള ഭാഗിക ഹൈഡ്രജനേഷനായി ഉപയോഗിക്കാം, സോഡിയം ലിക്വിഡ് അമോണിയ ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് സിസ് ആൽക്കീൻ ഉൽപ്പന്നമായി ട്രോൺ സൾക്കിൻ ആക്കി മാറ്റാം. ഹൈഡ്രജൻ ഹാലൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് സമൂലമായ സ്പീഷീസ് ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയുന്ന പെറോക്സൈഡ് നിങ്ങളുടെ പക്കലുണ്ടെങ്കിൽ സമൂലമായ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിനുള്ള ഒരു ഉദാഹരണം ഞങ്ങൾ കണ്ടു. ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് ഒരു ഉൽപ്പന്നമെന്ന നിലയിൽ ഈ അവതരണം നിങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗപ്രദമാകുമെന്ന് ഞാൻ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു നിങ്ങൾ ഈ പ്രഭാഷണം അവസാനിപ്പിക്കുന്നു, വളരെ നന്ദി