എല്ലാവർക്കും ഹലോ, കഴിഞ്ഞ ക്ലാസ്സിൽ ഞങ്ങൾ ഫിനോൾ ആരംഭിച്ചു, വ്യാവസായിക തലത്തിലോ ലാബ് സ്കെയിലിലോ ഫിനോൾ തയ്യാറാക്കാൻ കഴിയുന്ന വിവിധ മാർഗങ്ങൾ എന്തൊക്കെയാണെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു ആൽക്കഹോളുകളിൽ നിന്ന് വ്യത്യസ്തമായി ഫിനോളുകളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ പഠിക്കാൻ നീങ്ങി, അത് ന്യൂക്ലിയസ് ഫിനോളിക് റിംഗ് അല്ലെങ്കിൽ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളെ അടിസ്ഥാനമാക്കി രണ്ട് തരത്തിൽ ചർച്ച ചെയ്യു, കൂടാതെ ഫിനോളിക് ഓയ്ക്ക് ഉള്ള സമാനതകളും വ്യത്യാസങ്ങളും എന്താണെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു . ഒരു ആൽക്കഹോളിന്റെ ഹൈഡ്രോക്സിൽ, ന്യൂക്ലിയസിലെ വിവിധ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യു, അവിടെ ഓർത്തോ, പാരാ സ്ഥാനങ്ങളെ സജീവമാക്കുന്ന ഹൈഡ്രോക്സി ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഫലമായി ന്യൂക്ലിയസ് സജീവമാകുന്നത് ഞങ്ങൾ കണ്ടു, അതിനാലാണ് ഇലക്ട്രോഫിലിക് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ പ്രതികരണം പോലുള്ള പ്രതികരണങ്ങൾ നടത്തേണ്ടിവരുമ്പോൾ. പകരം വയ്ക്കാത്ത ബെൻസീനുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഫിനോൾ വളരെ സജീവമായ ഒരു അടിവസ്ത്രമാണ്, കൂടാതെ ഒരു ഹാലോ പോലെയുള്ള പ്രതികരണങ്ങൾ എത്ര വ്യത്യസ്തമാണെന്നും ഞങ്ങൾ കണ്ടു. ജനിതക സൾഫോണേഷനും നൈട്രേഷനും ഓർത്തോ, പാരാ ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ മിശ്രിതം നൽകുന്നു, ഈ മിശ്രിതം തിരഞ്ഞെടുത്ത് ജനറേറ്റുചെയ്യാം , അതിനാൽ മിശ്രിതത്തിന് പകരം നമുക്ക് ഒരു ഐസോമർ ഒരു റിജിഡ് ഐസോമർ തിരഞ്ഞെടുക്കാം, പ്രതികരണത്തിനായി നാം തിരഞ്ഞെടുക്കുന്ന അവസ്ഥയെ ആശ്രയിച്ച് പ്രതിപ്രവർത്തനം ചലനാത്മകമാകാം. ഡ്രൈവ് ചെയ്യതോ തെർമോഡൈനാമിക്കലിയോ ഉള്ളതോ ആയ ഒരു പ്രത്യേക റീജിയോ ഐസോമർ ഇന്ന് നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഫിനോളുകളുടെ ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളിൽ തുടരാൻ പോകുകയാണ്, കൂടാതെ റിമർ ഡെമോൺ റിയാക്ഷൻ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന ഒരു പ്രധാന പ്രതികരണം ഞങ്ങൾ പഠിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഫിനോളുകളുടെ പ്രതികരണങ്ങളുമായി തുടരുകയാണ് . ന്യൂക്ലിയസ്, ഇതിൽ ഇന്നത്തെ ആദ്യ പ്രതികരണം റീമ ടെമർ പ്രതികരണമാണ്, വാസ്തവത്തിൽ ഇത് പ്രതികരണത്തെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കുമ്പോൾ ഇത്തരത്തിലുള്ള മൂന്നാമത്തേതാണ്, അതിനാൽ ഇതിൽ ഒരു പ്രധാന പ്രതികരണം ഈ രണ്ടിന്റെയും പേരിനെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ള റീമർ ഡെമോൺ പ്രതികരണമാണ്. രസതന്ത്രജ്ഞർ, അതിനാൽ പ്രതികരണം പ്രധാനമാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് എളുപ്പത്തിൽ ഊഹിക്കാൻ കഴിയുന്നതിനാൽ ഇത് ഒരു നാമ പ്രതികരണമാണ് , കാരണം ഇത് ഫോർമൈലേറ്റ് ചെയ്യ ഫിനോളിലേക്ക് ഞങ്ങൾക്ക് പ്രവേശനം നൽകുന്നു, അതിനാൽ റിയാക് ഫിനോളുകളുടെ ഓർത്തോ ഫോർമൈലേഷൻ നടത്താൻ ഞങ്ങളെ പ്രാപ്തരാക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ സഹായത്തോടെ ഒരു ഫിനോളിക് റിംഗിൽ ഒരു ഫോർമിൽ ഗ്രൂപ്പിനെ അവതരിപ്പിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ പ്രധാനമായും പ്രതികരണത്തിൽ ഉൾപ്പെടുന്നത് നിങ്ങൾ ഫിനോൾ ഒരു ബൈഫാസിക് സോൾവെന്റ് സിസ്റ്റത്തിൽ എടുക്കുക എന്നതാണ്, അതിനാൽ ബൈഫാസിക് ക്ലോറോഫോമും സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡിന്റെ ജലീയ ലായനിയും അടങ്ങിയതാണ് സോൾവെന്റ് സിസ്റ്റം , അതിനാൽ നിങ്ങൾ നവോ അകാസ് എടുക്കുന്നു, ഈ പ്രതികരണം നടത്തുമ്പോൾ, ഈ ഘടകങ്ങളെല്ലാം ഏകദേശം 70 ഡിഗ്രിയിൽ ചൂടാക്കുമ്പോൾ സാധാരണയായി ആൽക്കലിയുടെ മൂന്ന് തുല്യമായ അളവ് എടുക്കണം, തുടർന്ന് ഒരു അസിഡിക് വർക്ക്അപ്പ് നിങ്ങൾ അവസാനിപ്പിക്കും. ഫോർമൈലേറ്റ് ചെയ്യതും ഒന്ന് ഓർത്തോ ഹൈഡ്രോക്സി ബെൻസാൽഡിഹൈഡും ഉള്ളതിനാൽ, ഞങ്ങൾ ഓർത്തോ സെലിസെൽഡിഹൈഡ് എന്നും വിളിക്കുന്ന പ്രധാന ഉൽപ്പന്നമാണ് , മൈനർ ഉൽപ്പന്നം പാരാ ഐസോമറാണ്, ഇത് nacl, ജലം എന്നിവയുടെ രൂപീകരണത്തോടൊപ്പം നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നതാണ്, അതിനാൽ ഈ പ്രതികരണം പ്രധാനമാണ്, കാരണം ഇത് ഫിനോളിക് റിംഗിലെ ആൽഡിഹൈഡ് അടിവസ്ത്രത്തിലേക്ക് നമുക്ക് പ്രവേശനം നൽകുന്നു, അതിന് ജലരഹിതമായ അവസ്ഥ ആവശ്യമില്ല , അതിനാൽ റീമെർട്ടൈമർ പ്രതികരണമാണ് പ്രാധാന്യം പ്രതികരണത്തിന് ഈ ഫോർമൈലേഷൻ നടത്തുന്നതിന് ജലരഹിതമായ അവസ്ഥകൾ ആവശ്യമില്ല , ശരി , ccl4 പോലെയുള്ള ക്ലോറോഫോമിന് പകരം മറ്റൊരു റിയാജന്റ് ഉണ്ടെങ്കിൽ നമുക്ക് ലഭിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ എന്തൊക്കെയാണെന്ന് കാണാൻ നമുക്ക് കുറച്ച് ഉദാഹരണങ്ങൾ എടുക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ചികിത്സിക്കുന്ന അതേ രീതിയിൽ ഒരു ഫിനോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുക. കാർബൺ ടെട്രാക്ലോറൈഡ് ജലീയ ആൽക്കലൈൻ ലായനിയുടെ സാന്നിധ്യത്തിൽ അസിഡിക് വർക്ക്അപ്പ് , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നം ആൽഡിഹൈഡ് അല്ല, മറിച്ച് കാർബോക്സി ഡെറിവേറ്റീവ് ആണ്, അത് നിങ്ങൾക്ക് പ്രധാന ഉൽപ്പന്നമായി ലഭിക്കുന്ന ആസിഡാണ്, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഓർത്തോ ഹൈഡ്രോക്സി ബെൻസോയിക് ലഭിക്കും. ക്ലോറോഫോമിനുപകരം കാർബൺ ടെട്രാക്ലോറൈഡുമായി ഫിനോളുകളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തുമ്പോൾ ആസിഡ് അല്ലെങ്കിൽ സാലിസിലിക് ആസിഡ് പ്രധാന ഉൽപ്പന്നമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഓർത്തോയുടെയും പാരാ ഐസോമറിന്റെയും മിശ്രിതത്തിൽ അവസാനിക്കുന്നു, ഓർത്തോ പ്രധാനവും പാരാ മൈനറും ആകട്ടെ . നിങ്ങൾ ഇതിനകം തന്നെ ഒരു പാരാ ക്രെസോൾ പോലെയുള്ള സബ്പാരയ്ക്ക് പകരമുള്ള ഫിനോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ചാൽ മറ്റൊരു ഉദാഹരണം എടുക്കുക, അത് ഇതിനകം തന്നെ ആയതിനാൽ നിങ്ങൾ അതിനെ റിമെർട്ടെമർ പ്രതികരണ വ്യവസ്ഥകൾക്ക് വിധേയമാക്കുന്നു . പാരാ മാറ്റിസ്ഥാപിച്ചു, അതിനാൽ ഫോർമൈലേഷൻ ഓർത്തോ പൊസിഷനിൽ പോകുമെന്ന് നിങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കും, എന്നാൽ ഇതോടൊപ്പം അസാധാരണമായ ഒരു ഉൽപ്പന്നം ഈ കേസിൽ കാണപ്പെടുന്നു, ഈ രണ്ട് പകരക്കാരോടൊപ്പം ഈ കീറ്റോ രൂപമാണ് പാരാ പൊസിഷനിൽ, അതിനാൽ ഇത് പാരയ്ക്കൊപ്പം അസാധാരണമായ സംയുക്തമാണ്. നിങ്ങൾ ഓർത്തോ മാറ്റിസ്ഥാപിച്ച ഫിനോൾ എടുത്താൽ ഞങ്ങൾ കാണുന്നത് ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ കാണുന്ന ഉൽപ്പന്നം ഇതിനകം ഓർത്തോ മാറ്റിസ്ഥാപിച്ചതിനാൽ ഉൽപ്പന്ന മോണോ ഈ വശം മാറ്റിസ്ഥാപിച്ചു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് പാരാ ഫോർമൈലേഷൻ ആണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഈ മധുരമുള്ള മണം ലഭിക്കും വാനിലിൻ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന സംയുക്തം എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, എന്താണ് ക്ലോറോഫോം പ്രതിപ്രവർത്തനം, അത്

നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഔപചാരിക യൂണിറ്റ് നൽകുന്നു, എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് നമുക്ക് നോക്കാം പ്രതികരണത്തിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് നോക്കാം, അതിനാൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് നമുക്ക് നോക്കാം, അതിനാൽ ആദ്യ ഘട്ടം ഇതാണ് ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിലുള്ള ക്ലോറോഫോം, അടിത്തറയുടെ സാന്നിധ്യത്തിൽ, അത് നിങ്ങൾക്ക് ക്ലോറോഫോമിന്റെ പ്രോട്ടോണിനെ അമൂർത്തമാക്കുകയും നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബൺ അയോൺ നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ഈ ട്രൈക്ലോറോ കാർബോണൈൽ നൽകുന്നു . ഡിക്ലോറോ കാർബീൻ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് നിങ്ങൾക്ക് നൽകാൻ ക്ലോറൈഡ് ഇരുമ്പ് വീണ്ടും നഷ്ടപ്പെടുന്നു , അതിനാൽ ഈ പ്രതികരണത്തിൽ ഇത് സജീവമായ ഇന്റർമീഡിയറ്റും റിയാക്ടീവ് സ്പീഷീസുമായ ഈ ഡിക്ലോറോ കാർബെൻ രൂപീകരണം നടത്തുന്നു. ഇതിന് ഇലക്ട്രോഫിലിക് സ്വഭാവമുണ്ട്, അത് ഏതെങ്കിലും ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് സൈറ്റിനായി തിരയുക എന്നതാണ് അടുത്ത ലക്ഷ്യം, അതിനാൽ നമുക്ക് പ്രതികരണത്തിൽ ഉള്ളത് ജലീയ ക്ഷാരത്തിലെ ഫിനോൾ ആണ്, അത് എളുപ്പത്തിൽ സോഡിയം ഫിനോക്സൈഡ് ഇരുമ്പ് ഉണ്ടാക്കും, വാസ്തവത്തിൽ ഇത് ഈ രൂപത്തിൽ നിലനിൽക്കും. ഫിനോക്സൈഡ് അയോണും ഇലക്ട്രോഫിലിക് ആയ ഡിക്ലോറോ കാർബീനും സോഡിയം ഫിനോക്സൈഡിന്റെ രൂപത്തിൽ ഉണ്ടാകുമ്പോൾ അത് ഓർത്തോ സ്ഥാനത്ത് ന്യൂക്ലിയോഫിലിസിറ്റി വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഫിനോക്സൈഡിന്റെ ഓർത്തോ സ്ഥാനത്തെ ന്യൂക്ലിയോഫിലിസിറ്റി ഫിനോളിനെ അപേക്ഷിച്ച് വളരെ കൂടുതലാണ്. ഈ സജീവമാക്കിയ ഓർത്തോ സൈറ്റ് ഇലക്ട്രോഫിലിക് കാർബീൻ ആയ കാർബീനെ ആക്രമിക്കുന്നു, കൂടാതെ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഇന്റർമീഡിയറ്റായി ലഭിക്കുന്നത് ജലീയ സാഹചര്യങ്ങളിൽ p. പ്രോട്ടോണിനെ വലിച്ചെടുക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവയെല്ലാം ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുന്ന ക്ഷണികമായ സ്പീഷിസുകളാണ്, അടുത്ത പ്രധാന ഘട്ടം ആരോമാറ്റിസേഷൻ ആയിരിക്കും, അതിനാൽ കീറ്റോ എനോളിക് രൂപത്തിലേക്ക് മാറാൻ ശ്രമിക്കുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഓർത്തോ സ്ഥാനത്തിന് പകരം ഫിനോക്സൈഡ് അയോണിനെ തിരികെ കൊണ്ടുവരുന്നു. chcl2 ഉപയോഗിച്ച് ശരി, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഈ പ്രോട്ടോണിന്റെ നഷ്ടമുണ്ട്, അടുത്ത ഘട്ടം ജലവിശ്ലേഷണമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ chcl രണ്ട് സൃഷ്ടിച്ചാൽ ശരി, നിങ്ങൾ ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ഇവിടെ സൃഷ്ടിച്ചുകഴിഞ്ഞാൽ ഞാൻ അത് വീണ്ടും എഴുതാം , അതിനാൽ ഈ കാർബൺ വലതുവശത്തുള്ള രണ്ട് ക്ലോറിനുകൾ ഇലക്ട്രോണാണ് പ്രകൃതിയിൽ നിന്ന് പിൻവാങ്ങുന്നത് ശരിയാണ്, അവർ ഈ കാർബണിനെ ഭാഗികമായി പോസിറ്റീവ് ആക്കുന്നു, ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ ക്ലോറൈഡ് നഷ്ടപ്പെടുകയും പകരം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് പകരം വയ്ക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, പകരം രണ്ട് തവണ ഒരു ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് യൂണിറ്റ് കൂടി ചേർക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ശരിയാണ്, അവസാന ഘട്ടം ഒരു ജല തന്മാത്ര നീക്കം ചെയ്യുക എന്നതാണ് . നിങ്ങൾക്ക് ഓർത്തോ ഫോർമൈലിന് പകരമുള്ള ഫിനോക്സൈഡ് നൽകുക, അത് അസിഡിക് വർക്കപ്പിന് കീഴിൽ നിങ്ങൾക്ക് അനുബന്ധ ഓർത്തോ ഫോർമിലേറ്റഡ് ഫിനോൾ നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് റിമെർട്ടത്തിന്റെ ഏറ്റവും വിശ്വസനീയമായ സംവിധാനമാണ് er പ്രതികരണം ഓർത്തോ ഫോർമൈലേഷനിൽ കലാശിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഓർത്തോ പൊസിഷൻ സജീവമായിരിക്കുന്നതും പാരാ പൊസിഷൻ പോലും സജീവമായിരിക്കുന്നതും നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയുന്നതിനാൽ രണ്ടും ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് സൈറ്റുകളാണ്, അതിനാൽ പ്രതികരണം നമുക്ക് പാരാ ഫോർമിലേറ്റഡ് ഉൽപ്പന്നവും നൽകുന്നു, പക്ഷേ ഒരു മൈനർ ഐസോമർ ഓകെ നമുക്ക് നോക്കാം അസാധാരണമായ സാഹചര്യത്തിൽ , ക്രെസോൾ എന്ന പാരാ പകരം ഫിനോൾ ഉപയോഗിച്ച് പ്രതികരണം നടത്തുമ്പോൾ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് , അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് പാരാക്രിസോളിന്റെ ഫിനോക്സൈഡ് അയോൺ ഉണ്ട്, നിങ്ങൾ അതിനെ ഡൈക്ലോറോ കാർബീൻ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു , ഓർത്തോ സൈറ്റിൽ പ്രതികരണം സാധാരണ രീതിയിൽ സംഭവിക്കുന്നു. കുറച്ച് മിനിറ്റുകൾക്ക് മുമ്പ് ഞങ്ങൾ കണ്ടത്, നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് പാരാ പൊസിഷനിൽ മീഥൈൽ സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂട്ട് ഉപയോഗിച്ച് ലഭിക്കുന്നു, കൂടാതെ മറ്റേ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് സാധ്യമാണെന്നും ഞങ്ങൾ കാണുന്നു, അതിൽ cc12 പാരാ സ്ഥാനത്തെ ആക്രമിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് മറ്റൊരു ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ലഭിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അവയിൽ രണ്ടെണ്ണം ലഭിക്കും. ഇവിടെ നിന്നുള്ള അടുത്ത ഘട്ടം , അഭ്യർത്ഥന വ്യവസ്ഥകളിൽ ഇത് പ്രോട്ടോൺ എടുക്കാൻ പോകുന്നുവെന്ന് മുകളിൽ കണ്ട അതേ രീതിയിൽ തന്നെ ഓർത്തോ പകരം വയ്ക്കുന്നത് പ്രവർത്തിക്കും നിങ്ങൾക്ക് ഫിനോക്സൈഡ് അയോൺ നൽകുന്നതിനുള്ള അരോമൈസേഷൻ, ഇത് പിന്നീട് ആൽക്കലൈൻ ഹൈഡ്രോളിസിസിനും പിന്നീട് ആസിഡ് കാറ്റലൈസ്ഡ് വർക്ക്അപ്പിനും വിധേയമാക്കുന്നു , മറ്റ് സന്ദർഭങ്ങളിൽ ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് നിങ്ങൾക്ക് പ്രതികരണസമയത്ത് ജനറേറ്റുചെയ്യുമ്പോൾ ഇത് എന്റെ ഉൽപ്പന്നത്തിന് ഓർത്തോ നൽകുന്നു. ജലീയ അവസ്ഥയിൽ നടപ്പിലാക്കുക , ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനം രൂപപ്പെടാൻ പോകുന്നത് ഇതാണ് , അടുത്ത ഘട്ടത്തിൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം നടക്കണമെങ്കിൽ, ഇവിടെ ഒരു ഹൈഡ്രജൻ ഉണ്ടായിരിക്കണം , അത് സുഗന്ധമാക്കുന്നതിന് ഒരു പ്രോട്ടോൺ നഷ്ടപ്പെടണം, പക്ഷേ പ്രോട്ടോൺ ഇല്ലാത്തതിനാൽ പാരാ പൊസിഷനിൽ ഉള്ളതിനാൽ പ്രതികരണം ഇവിടെ നിർത്തുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ഉൽപ്പന്നമായി ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ പ്രതികരണത്തിന് സാധാരണ രീതിയിൽ മുന്നോട്ട് പോകുന്നതിന് ഹൈഡ്രജൻ ലഭ്യമല്ല , അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ നിർത്തുന്നു , ഇത് നിങ്ങൾക്ക് സൈഡ് പ്രോഡക്റ്റായി നൽകുന്നത് സുഗന്ധമാക്കുന്നില്ല. ശരി cc14 എന്ന് തുടങ്ങുമ്പോൾ കാർബൺ ടെട്രാക്ലോറൈഡിന് എന്ത് സംഭവിക്കുമെന്ന് നമുക്ക് നോക്കാം , നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നത് അനുബന്ധ ആസിഡാണ്, ഫോർമിലേറ്റഡ് സംയുക്തമല്ല, അപ്പോൾ എന്താണ് നല്ലത് cc14 ഉപയോഗിച്ച് വീണ്ടും ഫിനോൾ ഫിനോക്സൈഡ് ഉണ്ടാക്കുന്നു , അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങളുടെ ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് സൈറ്റാണ്, അത് ഇപ്പോൾ സൃഷ്ടിക്കപ്പെട്ടതാണ്, ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ മൈനസ് ആയ ക്ലോറിനുകൾ കാർബണിൽ ഈ ഡെൽറ്റ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് സൃഷ്ടിക്കുന്നു, അത് ഇപ്പോൾ ഇലക്ട്രോഫിലിക് കേന്ദ്രമാണ്, ഇത് ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് ഓർത്തോ സൈറ്റിനാൽ ആക്രമിക്കപ്പെടുന്നു. ക്ലോറൈഡ് അയോണിനെ അതിവേഗം

നഷ്ടപ്പെടുത്തുന്ന ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് നിങ്ങൾക്ക് നൽകുന്നതിന് , ഡിക്ലോറോ കാർബീൻ ചേർക്കുമ്പോൾ കാണുന്നതുപോലെ വീണ്ടും വേഗത്തിൽ സുഗന്ധപൂരിതമാകുന്ന ഇതിന്റെ രൂപവത്കരണത്തിന് ഇത് സുഗന്ധമാക്കുകയും ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ ജലവിശ്ലേഷണത്തിന് വിധേയമാകുന്ന ഈ സംയുക്തം നിങ്ങൾക്ക് നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു. ഇത് അതിവേഗം ജലത്തിന്റെ ഒരു തന്മാത്രയെ നഷ്ടപ്പെടുത്തും , തുടർന്ന് അസിഡിക് വർക്ക്അപ്പ് നടത്തുകയും ഉപ്പ് ഫിനോളായി മാറുകയും ഈ കാർബോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ രൂപീകരണത്തോടൊപ്പം അല്ലെങ്കിൽ ഓർത്തോ പൊസിഷനിൽ സ്ഥാപിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു,
അങ്ങനെയാണ് നമുക്ക് ഒരു കാർബൺ ഉള്ളപ്പോൾ നമ്മൾ കാണുന്നത്. ടെട്രാക്ലോറൈഡ് ആസിഡിൽ അവസാനിക്കുന്നു, ഔപചാരിക ഗ്രൂപ്പല്ല, ഈ ആസിഡ് വീണ്ടും പ്രധാനമാണ്, കാരണം നമുക്ക് ഇത് വിധേയമാക്കാം. എസ്റ്ററിഫിക്കേഷനിലേക്ക് സെറ്റ് ചെയ്യുക, അതിനാൽ നമ്മൾ ഇതിനെ ആൽക്കഹോൾ ആസിഡ് കാറ്റലെസ്റ്റ് അവസ്ഥയിൽ ചികിത്സിച്ചാൽ നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഈ തന്മാത്രയാണ് എസ്റ്ററിഫിക്കേഷൻ നടത്തുന്നത് ഈ തന്മാത്രയാണ്, ഇതിനെ മീഥൈൽ സാലിസിലേറ്റ് അല്ലെങ്കിൽ വിന്റർ ഗ്രീൻ ഓയിൽ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന് ഔഷധ ഗുണങ്ങളുണ്ട്, ഇത് ഉപയോഗിക്കുന്നു. പേശീവേദനയ്ക്ക് ഒരു റിലാക്സന്റ് എന്ന നിലയിൽ ശരി, അതിനാൽ ഈ സാലിസിലിക് ആസിഡിനെ മീഥൈൽ സാലിസിലേറ്റായി ഈസ്റ്റർ ഡെറിവേറ്റീവാക്കി മാറ്റാൻ കഴിയുന്ന ഒരു മാർഗമാണിത്, കൂടാതെ ഫിനോളിക് ഓ എന്ന ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ അസറ്റിലേഷൻ നടത്തുമ്പോൾ അസറ്റിക് അൻഹൈഡ്രൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് നമുക്ക് അതിന്റെ അസറ്റിലേഷൻ നടത്താനും കഴിയും. ഈ അസറ്റൈൽ സാലിസിലിക് ആസിഡ് നിങ്ങൾക്ക് നൽകാൻ അസറ്റൈൽ ലഭിക്കുന്ന ഒന്നാണ്, ഇത് ആസ്പിരിൻ എന്ന പേരിൽ അറിയപ്പെടുന്ന വേദനസംഹാരിയാണ്, അതിനാൽ സാലിസിലിക് ആസിഡ് ഈ രണ്ട് ഔഷധമായി സജീവമായ സംയുക്തങ്ങൾക്ക് ഒരു പ്രധാന മുൻഗാമിയാണ്, കൂടാതെ റൈമ ഡെമോൺ റൂട്ട് വഴി സമന്വയിപ്പിക്കാനും കഴിയും. കാർബൺ ടെട്രാക്ലോറൈഡ് റീജന്റ് ആയി ഉപയോഗിച്ചു ശരി, ഞങ്ങൾ അടുത്ത പ്രതികരണത്തിലേക്ക് നീങ്ങുന്നു, അത് വീണ്ടും കാർബോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പിനെ ഫിനോളിലും ടിയിലും നൽകുന്നു . അവന്റെ പ്രതികരണം കൽക്കരി അധിഷ്ഠിത പ്രതികരണം എന്നാണ് അറിയപ്പെടുന്നത്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ കൽക്കരി അധിഷ്ഠിത പ്രതികരണം അല്ലെങ്കിൽ കൽക്കരി ഷ്മിറ്റ് പ്രതികരണം കൈകാര്യം ചെയ്യുന്ന ചില പേര് പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളാണ് , നിങ്ങൾ ഫിനോൾ എടുത്ത് ഈ ഫിനോൾ ചൂടാക്കുക എന്നതാണ് പ്രതികരണത്തിൽ ഉൾപ്പെടുന്നത് ഫിനോക്സൈഡ് അയോണിന്റെ രൂപത്തിൽ, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ ഫിനോൾ ശരിയായി എടുക്കുകയും ഉയർന്ന താപനിലയിലും മർദ്ദത്തിലും കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡ് വാതകം ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ചൂടാക്കുമ്പോൾ 100 അന്തരീക്ഷത്തിന്റെ ക്രമത്തിൽ ഇത് അസിഡിറ്റി വർക്ക്അപ്പ് ചെയ്യുന്നു. 120 മുതൽ 140 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ നിങ്ങൾ ഇത് നടപ്പിലാക്കുമ്പോൾ ഈ ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കുന്ന സാലിസിലിക് ആസിഡായ സാലിസിലിക് ആസിഡാണ് റീമെർട്ടെമോ പ്രതികരണത്തിലൂടെ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത്. 140 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ കൂടുതലുള്ള ഊഷ്മാവിൽ നടക്കുന്നു, ശരി, നിങ്ങൾക്ക് പാരാ ഐസോമർ ലഭിക്കുന്നു, പാരാ ഹൈഡ്രോക്സി ബെൻസോയിക് ആസിഡ് നിങ്ങളുടെ പ്രധാന ഉൽപന്നമായി ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ പ്രധാനമായും നിങ്ങൾക്ക് പറയാനുള്ളത് ഇതാണ് t പ്രതികരണത്തിൽ നിങ്ങളുടെ സോഡിയം ഫിനോക്സൈഡ് ചൂടാക്കുന്നത് ഉൾപ്പെടുന്നു, അത് ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ ഫിനോൾ ഈ രൂപത്തിൽ നിലനിൽക്കും, നിങ്ങൾ അതിനെ co2 120 മുതൽ 140 ഡിഗ്രി വരെ അല്ലെങ്കിൽ 140 ഡിഗ്രിയിൽ കൂടുതലോ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് പാരാ ഐസോമർ ആണ്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും. ഓർത്തോ ഐസോമർ, എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ഇത് വീണ്ടും സജീവമാക്കിയ ഓർത്തോ സൈറ്റാണ്, കാരണം ഇത് ഫിനോക്സൈഡ് അയോണിന്റെ രൂപത്തിൽ നിലവിലുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് റിയാക്ടീവ് ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് സൈറ്റും കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡും ദുർബലമായ ഇലക്ട്രോഫൈലായും പ്രവർത്തിക്കുന്നു. ഇലക്ട്രോഫിലിക് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ റിയാക്ഷനിലേക്ക് നിങ്ങൾക്ക് ശക്തമായ കൂടുതൽ റിയാക്ടീവ് ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആണ് ഉള്ളത്, അതിനാൽ ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ ഉൾപ്പെടുന്ന മെക്കാനിസം നോക്കിയാൽ ഈ പ്രതികരണം ഇലക്ട്രോഫിലിക് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ റിയാക്ഷൻ ആണ് . ഒരു ഓക്സൈഡ് അയോണിന്റെ രൂപവും നിങ്ങളുടെ കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡും ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യത്തിൽ ഇലക്ട്രോഫൈൽ ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഇലക്ട്രോഫിലിക് പകരക്കാരനായി പ്രവർത്തിക്കുമെന്ന് പ്രതീക്ഷിക്കാം . ഫിനോക്സൈഡ് അയോണുമായുള്ള അയോൺ പ്രതിപ്രവർത്തനം നിങ്ങളുടെ എനോൾ രൂപത്തിലേക്ക് കീറ്റോ ഫോം മാറ്റങ്ങൾ നൽകുന്നതിന് ദ്രുതഗതിയിലുള്ള ടോട്ടോമറൈസേഷനിലേക്ക് നയിക്കും, ഞാൻ ഇവിടെ ഓ എന്ന് എഴുതുകയാണ് , നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഈ തന്മാത്രയാണ്, അതിനാൽ ഇത് അതിന്റെ രൂപത്തിലാണ്. സോഡിയം ഉപ്പ്, പിന്നീട് ആസിഡ് വർക്ക്അപ്പ് ചെയ്യുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് സാലിസിലിക് ആസിഡാണ്, അതിനാൽ ഇത് കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡുമായുള്ള ഫിനോളുകളുടെ പ്രതികരണമാണ് കോൾസ് റിയാക്ഷൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നത് ഓർത്തോ കാർബോക്സി ഫിനോൾ അല്ലെങ്കിൽ സാലിസിലിക് ആസിഡിന്റെ സമന്വയത്തിനായി വീണ്ടും ഉപയോഗിക്കുന്നു . മറ്റൊരു തരം പ്രതിപ്രവർത്തനം, അതിനാൽ ഫിനോളുകൾ സജീവമാക്കിയ സ്പീഷീസുകളാണ്, അവ ഓക്സീകരണത്തിന് വളരെ സാധ്യതയുള്ളവയാണ്, അതിനാൽ ഏക ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾ വഹിക്കുന്ന ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഈ ഇനങ്ങളെ ഓക്സിഡേറ്റീവ് അവസ്ഥകൾക്ക് വളരെ വിധേയമാക്കുന്നു, അതിനാൽ അവയ്ക്ക് ഉയർന്ന ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രതയുണ്ട് . വായുവിൽ പോലും ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടും, ദീർഘനേരം സൂക്ഷിക്കുമ്പോൾ അവ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടും, അവ പിങ്ക് നിറം വികസിക്കുന്നു ശരി നിങ്ങൾ വായുവിൽ സൂക്ഷിക്കുമ്പോൾ പോലും അവ പിങ്ക് നിറം നൽകുന്നു, അതിനാൽ അത് ഏരിയൽ ഓക്സിഡേഷന് വിധേയമാകും ഓക്സിഡേഷനു വിധേയമാകാൻ

സാധ്യതയുള്ള ക്രോമോഫോർ റിയാക്റ്റീവ് ആയ ഫിനോളുകൾക്കൊപ്പമാണ് ഇത് സംഭവിക്കുന്നത് , അതിനാൽ ഓക്സിജന്റെയും ലൈറ്റ് ഫിനോളിന്റെയും സാന്നിധ്യത്തിൽ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്ത് q നോൺസ് ഓകെ ആകും, നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഇത്തരത്തിലുള്ള ഒരു തന്മാത്രയാണ്, അതിനെ പാരാ ബെൻസോക്യൂനോൺ എന്നും പാരാ ബെൻസോക്വിനോൺ എന്നും വിളിക്കുന്നു. അവിടെ ലഭ്യമായ കൂടുതൽ ഫിനോൾ ഇത്തരത്തിൽ ഒരു ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടഡ് സംയുക്തം ഉണ്ടാക്കുന്നു, ഇത് ഫിനോളുകൾക്ക് പിങ്ക് നിറം നൽകുന്നതിന് കാരണമാകുന്നു, ഈ സംയുക്തം ഫിനോകുനോൺ എന്നറിയപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഇത് പിങ്ക് നിറത്തിലും പിങ്ക് നിറത്തിലും ഉള്ള തന്മാത്രയാണ്. ഫിനോളിൽ വികസിക്കുന്നത് ഈ തന്മാത്രയുടെ രൂപീകരണം കൊണ്ടാണ് ഫിനോൾസ് മറ്റ് റിയാഗന്റുകളാൽ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടാൻ കഴിയുക, നമ്മൾ നേരത്തെ പഠിച്ച ക്രോമിയം അധിഷ്ഠിത ജോൺസ് റീജന്റ്, ജോൺസ് റിയാജന്റ് ഫിനോൾ, നിങ്ങൾ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്താൽ, ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്താൽ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടും. സിൽവർ ഓക്സൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് അത് അനുബന്ധ ഓർത്തോസോമർ ഓർത്തോ ബെൻസോക്വിനോണിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, തുടർന്ന് മറ്റ് ഓക്സിഡന്റുകളും ഉണ്ട് str ഓംഗേർ പൊട്ടാസ്യം പെർമാങ്കനേറ്റ് ഡൈക്രോമേറ്റ്സ് , അത് ഫിനോളുകളുടെ ഓക്സിഡേഷൻ നടത്തുകയും നിങ്ങൾക്ക് വിവിധ തരത്തിലുള്ള പകരക്കാരോട് അനുബന്ധമായ ക്നോണുകൾ നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഓർത്തോ പേരയോ മിശ്രിതമോ ഫിനോൾ ഓക്സിഡേഷനായി ഉപയോഗിക്കുന്ന മറ്റൊരു ഓക്സിഡന്റായ പൊട്ടാസ്യം പെർ സൾഫേറ്റാണ് കോഹ് സാന്നിധ്യത്തിൽ. ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ തന്മാത്രയെ qnol എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ ഫിനോൾ qnol ആയി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ സൾഫേറ്റിലെ ആൽക്കലൈൻ പൊട്ടാസ്യവുമായി ഇത് പ്രധാനമായും പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു , ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തെ elbs per sulphate ഓക്സിഡേഷൻ പരിവർത്തനം എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ശരി, ഫിനോളുകളുടെ മറ്റൊരു പേര് പ്രതികരണം ഗാറ്റർമാന്റെ ആൽഡിഹൈഡ് സിന്തസിസ് ആണ്, ഇതുവരെ ഓർത്തോ ഫോർമിലേറ്റഡ് ഫിനോൾ ലഭിക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു മാർഗ്ഗം റീമ ടെമർ ആണെന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടു, ഇത് ഫോർമൈലേറ്റഡ് ഫിനോൾ ലഭിക്കുന്നതിനുള്ള മറ്റൊരു രീതിയാണ്, ഇത് ഗാറ്റർമാന്റെ ആൽഡിഹൈഡ് സിന്തസിസ് എന്നറിയപ്പെടുന്നു. നിങ്ങൾ ഫിനോൾ എടുത്ത് hcl, hcn an എന്നിവയുടെ മിശ്രിതം ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക d ഈ സാഹചര്യത്തിൽ അവസ്ഥകൾ ജലരഹിതമാണ്, അതുകൊണ്ടാണ് റീമ ടെമറിൽ ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞത് നല്ല കാര്യം, നിങ്ങൾക്ക് അൺഹൈഡ്രസ് അവസ്ഥ ആവശ്യമില്ല, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അൺഹൈഡ്രസ് alcl3 ഉപയോഗിക്കേണ്ടതുണ്ട്, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഇന്റർമീഡിയറ്റ് അമിൻ നൽകുന്നു, അത് ഒടുവിൽ ജലീയ പ്രവർത്തനത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് വെള്ളം ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സ നൽകും, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ഓർത്തോ ഫോർമൈലേറ്റഡ് ഫിനോൾ സെലിസാൽഡിഹൈഡ് നൽകുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ എച്ച്സിഎൽ, എച്ച്സിഎൻ എന്നിവയുടെ പങ്ക് നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, അവ പ്രധാനമായും ഫോർമിൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ദാതാക്കളാണ്, അതിനാൽ hcl ഉം hcn ഉം ചേർന്ന് ഒരു ഇന്റർമീഡിയറ്റ് അമിൻ നൽകുന്നു, അത് ക്ലോറോഅമൈനും ഫിനോളും ആണ്. ഇപ്പോൾ ഇത് ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിലല്ല, അതിനാൽ ഫിനോൾ ഫിനോൾ രൂപത്തിൽ നിലവിലുണ്ട് ശരി ഈ ഫിനോൾ അമീനുമായുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ ക്ലോറോഅമിൻ ഓർത്തോ പൊസിഷൻ ഏതായാലും ഫിനോളിൽ സജീവമാക്കപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ലെവിസ് ആസിഡ് പകരം വയ്ക്കുന്നതിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഈ പകരത്തിന് വിധേയമാകുന്നു. നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ഓർത്തോ പൊസിഷനിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ജലവിശ്ലേഷണത്തിൽ നൽകുന്ന ഓർത്തോ ഇമിയൻ പകരമുള്ള ഫിനോൾ നൽകുന്നതിന് ഉടനടി സുഗന്ധമാക്കുന്നു . അനുബന്ധ ഫോർമിൽ സംബന്ധമായ ഫിനോൾ അതിനാൽ ഓർത്തോ പൊസിഷനിൽ ഫോർമൈലേറ്റഡ് ഫിനോൾ സമന്വയിപ്പിക്കുന്നതിനുള്ള ഗാറ്റർമാന്റെ ആൽഡിഹൈഡ് സിന്തസിസാണിത്, ശരി മറ്റൊരു പ്രതികരണം ഫിനോളുകളുടെ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട പ്രതികരണമാണ് ഡിസോണിയം ഉപ്പുമായി സംയോജിപ്പിക്കുന്ന പ്രതികരണം, ഇത് വളരെ രസകരമായ ഒരു പ്രതികരണമാണ്, കാരണം നിങ്ങൾ സാന്ദ്രമായ നിറമുള്ളതായി കാണുന്നു. ഒരു ചായം പോലെയുള്ള ഉൽപ്പന്നം, ചായം അസോഡിയൻ ആണ്, അതിനാൽ അരില അർത്ഥമാക്കുന്നത് അവ ഡൈസോണിയം ലവണമായി മാറുന്നു, അതിനാൽ അരിലാമൈനുകളുടെ ഡിസോണിയം ഉപ്പ് സാൻഡ്മേർസ് പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിലൂടെയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അരിൽ ഡിസോണിയം ക്ലോറൈഡ് ലഭിക്കും, പ്രതികരണം കുറവായതിനാൽ ഇത് ചികിത്സിക്കുന്നു. ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥ അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ഫിനോൾ ഫിനോക്സൈഡിന്റെ രൂപത്തിലാണ് ഉള്ളത്, അതിനാൽ ഡിസോണിയം ഉപ്പ് ഫിനോക്സൈഡ് അയോണുമായി ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള ഒരു കപ്ലിംഗ് പ്രതികരണമാണ് സംഭവിക്കുന്നത് , ഡിസോണിയത്തിൽ നിന്ന് ക്ലോറൈഡ് അയോൺ നഷ്ടപ്പെടുകയും നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് n ആണ്. ഇരട്ട ബോണ്ട് n അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റും ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റും വീണ്ടും ലഭിക്കും, ഒരാൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നത് പോലെ സുഗന്ധമാക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു അസിഡിറ്റി ഉള്ള വർക്ക്അപ്പിൽ അസുർ ഡൈ എന്ന് ഞങ്ങൾ വിളിക്കുന്ന നിറമുള്ള സംയുക്തം ഇവിടെ നൽകുക , അതിനാൽ ഇത് ഒരു നിറമുള്ള സംയുക്തമാണ്, ഇത് പെരാ ഹൈഡ്രോക്സി അസോ ബെൻസീൻ ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ അസോ ഡൈകൾ ലഭിക്കുന്നു, അവ നിറമുള്ള സംയുക്തങ്ങളാണ്. അമിൻ ഒരു പ്രൈമറി റൈലാമൈൻ ആണെന്നും അത് ഡയസെറ്റൈസേഷനു ശേഷം ഡിസോണിയം രൂപീകരിക്കുകയും പിന്നീട് അത് ഫിനോളുകളുമായി ജോടിയാക്കുകയും വ്യത്യസ്ത തരം ഫിനോൾ വ്യത്യസ്ത തരം ഡൈകൾ ഉണ്ടാക്കുകയും ചെയ്യുന്നു , ഈ തന്മാത്രകൾ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നു, ഫിനോളുകളുടെ അടുത്ത പ്രതികരണം ഇതാണ് താലിൻ റിയാക്ഷൻ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന താലിൻ പ്രതിപ്രവർത്തനം അടിസ്ഥാനപരമായി ഒരു ഘനീഭവിക്കുന്ന പ്രതിപ്രവർത്തനമാണ് , അതിനാൽ ഘനീഭവിക്കൽ എന്നാൽ ചെറിയ തന്മാത്രകളുടെ പ്രകാശനത്തോടെ അടിവസ്ത്രങ്ങൾ പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്ന സ്പീഷീസുകളെയാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് . ഞങ്ങൾ രണ്ട്

മോളുകൾ എടുക്കുന്ന ഒരു ഫിനോൾ , ഞങ്ങൾ അതിനെ ഫത്താലിക് ആസിഡിന്റെ ഫ്ലാലിക് അൻഹൈഡ്രൈഡ് അൻഹൈഡ്രൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു, ഈ രണ്ട് മോളിൽ നിന്ന് ഫത്താലിക് അൻഹൈഡ്രൈഡ് എടുക്കുന്നു. ഇ ലെവിസ് ആസിഡിന്റെയോ സാന്ദ്രീകൃത സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെയോ സാന്നിധ്യത്തിൽ ചികിത്സിക്കുകയും അവ ഘനീഭവിപ്പിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു . ഒരു പ്രധാന ആസിഡ് ബേസ് സൂചകമാണ് ഇത് ആസിഡ് ബേസ് സൂചകമാണ്, ഇത് അസിഡിറ്റി അവസ്ഥയിൽ നിറമില്ലാത്തതും ക്ഷാരാവസ്ഥയിൽ പിങ്ക് നിറമാകുകയും ചെയ്യും, അതിനാൽ ടൈറ്ററേഷൻ നടത്തുമ്പോഴെല്ലാം ആസിഡ് ബേസ് ടൈറ്ററേഷനുകൾ നമുക്ക് ഒരു സൂചകമായി ഫിനോഫ്ഥലീൻ ഉപയോഗിക്കാം, അതിനാൽ പ്രതികരണത്തിൽ രണ്ട് ഫിനോൾ തന്മാത്രകൾ ഉൾപ്പെടുന്നു. അതിനാൽ നമുക്ക് രണ്ട് ഫിനോളുകൾ ഉണ്ട് , അവ ഒരു ഫത്താലിക് അൻഹൈഡ്രൈഡ് തന്മാത്രയുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ഫത്താലിക് അൻഹൈഡ്രൈഡ് ഇത് സിങ്ക് ക്ലോറൈഡിന്റെയോ അലുമിനിയം ക്ലോറൈഡിന്റെയോ അൺഹൈഡ്രസ് സാന്നിധ്യത്തിലാണ്, അതിനാൽ പ്രതികരണം പ്രധാനമായും ജല തന്മാത്രകളുടെ നഷ്ടത്തോടുകൂടിയ ഘനീഭവിക്കുന്നതാണ്, അതിനാൽ ഒന്ന് ഈ പാരാ ഹൈഡ്രജൻ പാരാ . ഹൈഡ്രോക്സിലിലേക്ക് മറ്റൊരു പാരാ ഹൈഡ്രോക്സിലിനും ഓക്സിജനും ആയതിനാൽ ഇത് ഘനീഭവിക്കുമ്പോൾ നഷ്ടപ്പെടുകയും നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നം ഈ തന്മാത്രയെ ഫിനോഫ്ഥാലിൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ ഇത് ഒരു ഓക്സൈഡ് അയോണിന്റെ രൂപത്തിൽ പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു, തുടർന്ന് ഇത് തുറന്ന് നിങ്ങൾക്ക് പിങ്ക് നിറം നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഫിനോളിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്ന ഫിനോൾഫ്ഥാലിൻ സമന്വയിപ്പിക്കുന്നതിന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തനമാണ് ഫിനോളിനുള്ള മറ്റൊരു പ്രതിപ്രവർത്തനം. lieberman's nitroso പ്രതികരണം ഈ പ്രതികരണം ഫിനോളുകൾ പരിശോധിക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്നു, ഇത് ഫിനോളുകൾക്കുള്ള ഒരു പരിശോധനയാണ്, കാരണം ഇത് ദൃശ്യപരമായ മാറ്റങ്ങളിലൂടെ നിരീക്ഷിക്കാൻ കഴിയുന്ന ഒരു പ്രതികരണമാണ്, അതിനാൽ ഇത് മുന്നോട്ട് പോകുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് വ്യത്യസ്ത നിറങ്ങൾ നൽകുന്നു, അതിനാൽ പ്രതികരണ സമയത്ത് എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്? ഫിനോൾ തന്മാത്ര ആണെങ്കിൽ ഫിനോൾ ഒരു ഫിനോൾ ആണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ അതിനെ നാനോ 2 സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു, നിങ്ങൾ സോഡിയം നൈട്രൈറ്റും സാന്ദ്രീകൃത സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡും ഉപയോഗിച്ച് ഫിനോൾ ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ ക്ഷണികമായ തവിട്ട് കലർന്ന ചുവപ്പ് നിറവും ക്ഷണികമായ തവിട്ടുനിറത്തിലുള്ള ചുവപ്പും നിങ്ങൾ കാണുന്നു. താമസിയാതെ നീല പച്ച നിറത്തിലേക്ക് മാറുന്നു , നിങ്ങൾ ഈ ലായനി വെള്ളത്തിൽ ലയിപ്പിച്ചാൽ നീല പച്ച നിറം സ്ഥിരമായ ചുവപ്പായി മാറുന്നു ഇപ്പോൾ ഈ ചുവപ്പ് നിറത്തിലുള്ള ലായനിയിൽ നിങ്ങൾ അടിസ്ഥാനമായ naoh ചേർത്താൽ അത് യഥാർത്ഥ നീല പച്ച നിറം പുനഃസ്ഥാപിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ വ്യത്യസ്ത നിറങ്ങളാണ് ഈ ക്ഷണികമായ നിറത്തിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ച് നീല പച്ച നിറത്തിലേക്കും ചുവപ്പിലേക്കും തിരികെ നീല പച്ചയിലേക്കും പ്രതികരണത്തിന് വിധേയമാകുന്നത്. നിങ്ങൾ നേർപ്പിക്കുമ്പോൾ നിറം നൽകുക അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾ അതിനെ ക്ഷാരം ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു, എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, എന്താണ് വ്യത്യസ്ത നിറങ്ങൾ കാരണം, അതിൽ ഉൾപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന സ്പീഷിസുകൾ എന്തൊക്കെയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ പ്രതികരണവും അതിലൂടെ കടന്നുപോകുന്നതും നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ഫിനോളിനെ nano2h2so4 ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു. അടിസ്ഥാനപരമായി നൈട്രസ് ആസിഡ് , ഇത് നൈട്രോ സ്റ്റേഷനിലേക്ക് നയിക്കുന്നു, ഇത് ഫിനോളിന്റെ ഇലക്ട്രോഫിലിക് പകരക്കാരനായി നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന പാരാ നൈട്രോസോ ഫിനോൾ പാരാ നൈട്രോസോഫെനോൾ അതിന്റെ ഐസോമറിന്റെ രൂപത്തിൽ എഴുതാം, ഇത് ഒരു ഓക്സൈം ഒരു മോണോക്സൈം, ഇത് ഒരു മോണോക്സൈം ആണ്. പാരാ ബെൻസോക്വിനോൺ
അങ്ങനെ സംഭവിക്കുന്നത്, ഫിനോൾ ഈ മോണോക്സൈഡിന്റെ രൂപത്തിൽ നിലനിൽക്കുന്ന നൈട്രോസോ ആയി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുകയും ഫിനോൾ മറ്റൊരു തന്മാത്രയെ കാണുകയും ചെയ്താൽ അത് ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ആയി മാറുന്നു എന്നതാണ്. തവിട്ട് ചുവപ്പ് പ്രാരംഭ ബ്രൗൺ ചുവപ്പ് നിറം ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് രൂപപ്പെടുത്തുന്നു , കാരണം പ്രതിപ്രവർത്തനം കേന്ദ്രീകൃതമായ h2so4 ന്റെ സാന്നിധ്യത്തിലാണ്, അതിനാൽ സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഈ തവിട്ട് ചുവപ്പ് ഇന്റർമീഡിയറ്റ് അടുത്തതായി മാറുന്നു, അതായത് നീല പച്ച നിറമാണ്, അതിനാൽ എന്താണ് സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഇത് പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടുകയും അത് ഇത്തരത്തിലുള്ള ഒരു തന്മാത്രയെ രൂപപ്പെടുത്തുകയും ചെയ്യുന്നു, അതാണ് അതിന് നീല പച്ച നിറം നൽകുന്നത്, അതിനാൽ പ്രാരംഭ നീല പച്ച നിറവും തവിട്ട് ചുവപ്പും അവ വികസിപ്പിച്ചെടുക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ അടുത്തത് എപ്പോഴാണ് നിങ്ങൾ ലായനി നേർപ്പിക്കുന്നു , അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് നേർപ്പിക്കുമ്പോൾ വെള്ളം ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് മുമ്പ് ലഭിക്കുന്ന അതേ തന്മാത്രയാണ് ചുവപ്പ് തവിട്ട് നിറം കാണിക്കുന്നത്, ഇത് ചുവപ്പ് നിറമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് എൻഡോഫെനോൾ ആയ ഈ തന്മാത്ര ലഭിക്കും, ഇത് വീണ്ടും ജലീയ നൗ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു നീല നിറത്തിലുള്ള ഈ തന്മാത്രയും ഫിനോക്സൈഡ് അയോൺ രൂപത്തിൽ നിലനിൽക്കുന്ന എൻഡോഫെനോളും നിങ്ങൾക്ക് നൽകുന്നു, അതിനാൽ ചുവപ്പിൽ നിന്ന് നീലയിലേക്കുള്ള ഈ മാറ്റം നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും , തന്മാത്ര ഒരു ഫെൻ ആണെന്നതിന്റെ അടയാളമാണ്. അതിനാൽ ഇത് യഥാർത്ഥത്തിൽ ലാബിൽ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഫിനോൾ തിരിച്ചറിയുന്നതിനുള്ള ഒരു കളർ ടെസ്റ്റാണ്, ഇത് ഫിനോളുകളുടെ മറ്റൊരു പ്രതികരണമാണ് റെസിനുകളുടെ സമന്വയത്തിലെ ഫിനോളുകളുടെ ഉപയോഗമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ബേക്കലൈറ്റ് എന്ന പേരിൽ അറിയപ്പെടുന്ന ജനപ്രിയ ഫിനോൾ ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് റെസിനുകളുടെ സമന്വയമുണ്ട്. അതിനാൽ ഫിനോൾ ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് റെസിൻ സമന്വയിപ്പിക്കുന്നത് വീണ്ടും ഒരു പേര് പ്രതികരണമാണ് . ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് രണ്ടും അധികമാണ്, നിങ്ങൾ രണ്ടിലും അധികമെടുക്കുന്നു, ക്ഷാര അല്ലെങ്കിൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ള അവസ്ഥകളിൽ അവ നിങ്ങൾക്ക് വലിയ പ്രകാശം നൽകുന്നു,

അതിനാൽ ബേക്കലൈറ്റ് രൂപപ്പെടുന്നതിന് മുമ്പ് അവ ചില സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു, അവ മെഥൈലോൾ ഡെറിവേറ്റീവാണ്, അതിനാൽ ഒരു മോളിൽ തന്നെ മോണോമെത്തിലോൾ ഫിനോൾ രൂപം കൊള്ളുന്നു. ഇതിൽ ഫോർമാൽഡിഹൈഡിന്റെ ഒരു മോളുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുകയും പിന്നീട് ഇത് ഫോർമാൽഡിഹൈഡിന്റെ മറ്റൊരു മോളുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഡൈമെത്തിലോൾ ഫിനോൾ ലഭിക്കും. ഈ തന്മാത്രകളുടെ മിശ്രിതം ഉയർന്ന ഊഷ്മാവിനും മർദത്തിനും വിധേയമാകുമ്പോൾ അവ ബേക്കലൈറ്റ് രൂപീകരണത്തിന് കാരണമാകുന്നു, അതിനാൽ ഫിനോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുന്ന സമന്വയത്തിൽ ഉൾപ്പെടുന്നതാണ് ആൽക്കലൈൻ അല്ലെങ്കിൽ അസിഡിക് അവസ്ഥകളുടെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് അതിനെ ചികിത്സിക്കുന്നത്. ഞങ്ങൾ തിരഞ്ഞെടുക്കുന്ന വ്യവസ്ഥകൾ നിങ്ങൾക്ക് വ്യത്യസ്ത തരം റെസിനുകൾ ലഭിക്കും, നിങ്ങൾ ക്ഷാര അല്ലെങ്കിൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ള അവസ്ഥകൾ തിരഞ്ഞെടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് വ്യത്യസ്ത റെസിനുകൾ ലഭിക്കും, എന്നാൽ രണ്ട് സാഹചര്യങ്ങളിലും പ്രതികരണം സാധ്യമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് മെഥൈലോൾ മോണോമെത്തിലോയിഡ് ഡെറിവേറ്റീവ് ലഭിക്കും . പാരാ പൊസിഷൻ എടുക്കുക, അങ്ങനെ നിങ്ങൾ ഓർത്തോ, പാരാ മോണോമെതൈൽ ഓയിൽ ഡെറിവേറ്റീവുകളുടെ മിശ്രിതത്തിൽ അവസാനിക്കും, അവ ഫോർമാൽഡിഹൈഡിന്റെ മറ്റൊരു തന്മാത്രയുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ അത് ഡൈമെത്തിലോൾ ഡെറിവേറ്റീവുകൾ നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ അത് ഓർത്തോ ആയേക്കാം അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് 2 6 ലഭിക്കും dimethylol അല്ലെങ്കിൽ അത് ഓർത്തോ പാരാ ആയിരിക്കാം നിങ്ങൾക്ക് 2 4 dimethylol ലഭിക്കും അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് 2 6 അല്ലെങ്കിൽ 2 4 dimethylol ഡെറിവേറ്റീവുകൾ ലഭിക്കും, ഇപ്പോൾ ഇവ ചൂടാക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പോളിമർ അല്ലെങ്കിൽ റെസിൻ ആയ ബേക്കലൈറ്റ് ലഭിക്കുന്നു, അത് പ്രതികരണ സമയത്ത് രൂപം കൊള്ളുന്ന മോണോമറുകളെ ആശ്രയിച്ച് വ്യത്യസ്ത തരം ക്രോസ് ലിങ്കിംഗ് ഉൾപ്പെടുന്ന ബേക്കലൈറ്റ്, അവ ജനറേറ്റുചെയ്യുന്ന സ്റ്റൈക്യോമെട്രി എന്നിവയെ ആശ്രയിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സങ്കീർണ്ണ ശൃംഖല ലഭിക്കും, അങ്ങനെ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സങ്കീർണ്ണ ശൃംഖല ലഭിക്കും. ഇത് മോണോമറുകളുടെ അനുപാതത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കും , പ്രാരംഭ ഘട്ടത്തിൽ ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്ന മോണോ, ഡൈ എന്നിവയും ഈ മോണോമറുകളുടെ ഉൽപാദനത്തിനായി ആസിഡ് അല്ലെങ്കിൽ ബേസ് ഉപയോഗിക്കുന്ന അവസ്ഥകളും നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഇതുപോലെയായിരിക്കും. ഒരു ക്രോസ് ലിങ്ക്ഡ് പോളിമർ ശരി , അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത്തരത്തിലുള്ള വിപുലമായ ക്രോസ് ലിങ്കിംഗ് ലഭിക്കുന്നു , അത് മോണോമറിന്റെ സ്വഭാവത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ക്രോസ് ലിങ്ക്ഡ് റെസിൻ ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ഫിനോൾ ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് റെസിൻ ഉണ്ടാക്കുന്നതിൽ ഫിനോളുകളുടെ ഉപയോഗത്തെക്കുറിച്ചാണ് മറ്റൊരു പ്രധാന പ്രതികരണം. യഥാർത്ഥത്തിൽ ഒരു പ്രതികരണമല്ല, ഒരു പുനഃക്രമീകരണ പ്രതികരണത്തെ ഫ്രൈയുടെ പുനഃക്രമീകരണം എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഫ്രൈയുടെ പുനഃക്രമീകരണം ഫിനോളുകളുടെ ഒരു പ്രധാന പ്രതികരണമാണ്, അതിൽ sl ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുന്നു. ഓർത്തോ, പാരാ സ്ഥാനത്തേക്ക്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ എന്തിനെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഫിനോളിന്റെ ത്വരിതപ്പെടുത്തലിനെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ സംസാരിച്ചത് നിങ്ങൾ ഓർക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ഫിനോളിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്നു, ശരി ഈ ഫിനോൾ ഒരു ബൈഡന്റ് ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആയി പ്രവർത്തിക്കുന്നു, നിങ്ങൾ അതിനെ വിധേയമാക്കിയാൽ ഇത് ഒരു ബൈഡന്റേറ്റ് ന്യൂക്ലിയോഫൈലാണ്. ഒരു ഫ്രൈഡൽ കരകൗശല ത്വരണം അതിന് രണ്ട് സാധ്യതകളുണ്ട്, ഒന്നുകിൽ അത് എസിലേഷൻ നടത്താം അല്ലെങ്കിൽ അതിന് ത്വരണം സംഭവിക്കാം , അതിനാൽ നിങ്ങൾ ത്വരണം നടത്തുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾ തിരഞ്ഞെടുക്കുന്ന സാഹചര്യങ്ങളെ ആശ്രയിച്ച് alcl3 യുടെ സാന്നിധ്യത്തിൽ അസറ്റൈൽ ക്ലോറൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് സി അസൈലേഷൻ ലഭിക്കും. ഒരു തെർമോഡൈനാമിക് നിയന്ത്രിത ഉൽപ്പന്നം , നിങ്ങൾ ആസിഡ് ക്ലോറൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തുമ്പോൾ, നിങ്ങൾക്ക് ചലനാത്മകമായി നിയന്ത്രിത ഉൽപ്പന്നമായ ആന്ദോളന ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ പ്രധാനമായും എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ഫ്രൈഡൽ കരകൗശലത്തിൽ ഫിനോൾ അസിലേഷൻ നടത്തുമ്പോൾ നിങ്ങൾ ഒരു ആന്ദോളനം നടത്തുകയും ഫിനോൾ ഈ എസ്റ്ററാക്കി മാറ്റുകയും ചെയ്യുന്നു. ഫിനോളിക് ഈസ്റ്റർ ശരി, ഇത് ഫിനൈൽ അസറ്റേറ്റ് ആണ് , alcl3 ന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഇത് ഫിനോളിക് എസ്റ്ററാക്കി മാറ്റി. alcl3 ഉൽപ്രേരകമെന്ന നിലയിൽ ഈ എസ്റ്ററിന് ഹൈഡ്രോക്സി ആരോമാറ്റിക് കെറ്റോണായ ഈ ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നതിന് പുനഃക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ പാരാ ഹൈഡ്രോക്സി അസെറ്റോഫെനോൺ ലഭിക്കും , അതിനാൽ alcl3 ഉത്തേജകമായി നിങ്ങൾ ഈ പ്രതികരണം നടത്തുമ്പോൾ, ഈ എസ്എൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ പാരാ സ്ഥാനത്ത് മൈഗ്രേഷൻ ഉൾപ്പെടുന്നു. 25 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ പ്രതികരണം നടത്തുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഹൈഡ്രോക്സി ആരോമാറ്റിക് കെറ്റോൺ ലഭിക്കും, നിങ്ങൾ ഈ പാരാ ഹൈഡ്രോക്സി അസെറ്റോഫെനോൺ അല്ലെങ്കിൽ ഹൈഡ്രോക്സികെറ്റോണിനെ പാരാ പൊസിഷനിൽ എടുക്കുകയും ഉയർന്ന താപനില 160 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ alcl3 കാറ്റലറ്റിക് ചികിത്സയ്ക്ക് വിധേയമാക്കുകയും ചെയ്യുന്നു. ഉൽപന്നം കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ള ഓർത്തോ ഐസോമറിലേക്ക് മാറുന്ന സാഹചര്യത്തിൽ , നിങ്ങൾക്ക് കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ള ഓർത്തോ ഐസോമർ ലഭിക്കുന്നു, അത് ഒരു തെർമോഡൈനാമിക് ഉൽപ്പന്നമാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇവിടെ കാണുന്നത് ഈ ഫ്രൈസ് പുനഃക്രമീകരണം ഓർത്തോ അല്ലെങ്കിൽ പാരാ ഐസോമറിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ നമുക്ക് സെലക്ടിവിറ്റി നൽകുമെന്നതാണ്, അതിനാൽ പാരാ ഐസോമർ താഴ്ന്ന ഊഷ്മാവിൽ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുന്ന ഒരു ചലനാത്മക ഉൽപ്പന്നമാണ്, അത് ചൂടാക്കിയാൽ അത് കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ള തെർമോഡൈനാമിക് സ്ഥിരതയുള്ള ഓർത്തോ ഐസോമറായി മാറുന്നു. നമ്മൾ ഫിനൈൽ അസറ്റേറ്റിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ച് 160 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ നേരിട്ട് alcl3 ചികിത്സയ്ക്ക് വിധേയമാക്കിയാൽ, അത് അത്തരം സാഹചര്യങ്ങളിൽ കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ള ഓർത്തോ ഐസോമർ നൽകുന്നു, അതിനാൽ രണ്ടിനും ഇടയിലുള്ള ഏത് താപനിലയിലും

നിങ്ങൾ പ്രതികരണം നടത്തിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് അവസാനിക്കും. ഓർത്തോ, പാരാ ഉൽപന്നങ്ങളുടെ മിശ്രിതം, ഓർത്തോ, പാരാ മിശ്രിതം നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുകയാണെങ്കിൽ അവ നീരാവി വാറ്റിയെടുക്കലിന്റെ സഹായത്തോടെ വേർതിരിക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഓർത്തോ ഐസോമർ അസ്ഥിരമായിരിക്കും, അതിനാൽ ഓർത്തോ ഐസോമറിന്റെ കാര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ അത് കണ്ടാൽ ഘടന നോക്കൂ, ഇത് ഓർത്തോ ഐസോമറിനെ സ്ഥിരപ്പെടുത്തുന്ന ഒരു ഇൻട്രാമോളിക്യുലാർ ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് ആയിരിക്കും , അതിനാൽ ഇത് ഒരു അസ്ഥിര ദ്രാവകമായി നിലനിർത്തുന്ന ഇന്റർമോളിക്യുലർ ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗിന് വിധേയമാകില്ല , കൂടാതെ ആവി വാറ്റിയെടുക്കലിന്റെ സഹായത്തോടെ അനുബന്ധ പാരാ ഐസോമറിൽ നിന്ന് വേർതിരിക്കാം. നിങ്ങൾക്ക് ഈ തന്മാത്രയുണ്ടെങ്കിൽ രണ്ട് ഐസോമറുകളെ വേർതിരിക്കാൻ ഞങ്ങളെ സഹായിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ തന്മാത്ര ഉണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾ അതിനെ a1cl3 ഉപയോഗിച്ച് കൈകാര്യം ചെയ്യുന്നു വീണ്ടും 25 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് താഴ്ന്ന ഊഷ്മാവിൽ ഗതിനിയന്ത്രണത്തിൽ പാരാ ഐസോമർ പ്രത്യേകമായി ലഭിക്കുമെന്ന് നിങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു , 165 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ നിങ്ങൾ ഇത് ചെയ്താൽ നിങ്ങൾക്ക് തെർമോഡൈനാമിക് ഉൽപ്പന്നമായ ഓർത്തോ ഐസോമർ പ്രത്യേകമായി ലഭിക്കും, നിങ്ങൾ ഇത് വീണ്ടും al cl ത്രീ ഉപയോഗിച്ച് ഉയർന്ന താപനിലയിൽ ചികിത്സിച്ചാൽ പാരാ ഐസോമർ ഓർത്തോയിലേക്ക് മാറുന്നു, 25 നും 165 നും ഇടയിൽ നമുക്ക് ഓർത്തോയുടെയും പാരാ ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെയും ഒരു മിശ്രിതം ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഓക്സിജനിൽ നിന്ന് കാർബണിലേക്ക് ഈ s1 ഗ്രൂപ്പിന്റെ മൈഗ്രേഷൻ ഉണ്ടെന്ന് പുനഃക്രമീകരിക്കുന്നതിൽ ഉൾപ്പെടുന്നു, അത് വ്യത്യസ്ത സാഹചര്യങ്ങളിൽ ഓർത്തോ അല്ലെങ്കിൽ പാരാ ആകാം. എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ഈ കേസിൽ a1cl ത്രീയുടെ പങ്ക് എന്താണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ നിങ്ങളുടെ എസ്റ്ററിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുമ്പോൾ a1cl3 ന്റെ പങ്ക് അത് ആരംഭ മെറ്റീരിയലുമായി ഒരു സമുച്ചയം രൂപപ്പെടുത്തുകയും അത് സജീവമാക്കുകയും ചെയ്യുന്നു എന്നതാണ്, അതിനാൽ പ്രധാനമായും അതിന്റെ പങ്ക് ആരംഭ എസ്റ്ററിനെ സജീവമാക്കുക എന്നതാണ്. ഇത് എസ്റ്ററുമായി ഒരു കോംപ്ലക്സ് രൂപപ്പെടുത്തുകയും അത് സജീവമാക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഞാൻ ഇത് ഇതുപോലെ കാണിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇത് ഒരു പോസിറ്റീവ് ചാർജ് ശരിയാണ്, തുടർന്ന് ഇത് ഈ സജീവമാക്കിയ കോംപ്ലക്സ് രൂപപ്പെടുത്തുന്നു, അത് വിഘടനത്തിന് വിധേയമാകുന്നു. ഓസിയേറ്റുകൾ, അത് വേർപെടുത്തുമ്പോൾ അത് നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് അവകാശം നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് നൽകുന്നതിന് വിഘടിപ്പിക്കുന്നു, ഇത് പിന്നീട് ഈ s1 ഗ്രൂപ്പിനെ ശരിയാക്കുന്നു, അത് വീണ്ടും മറ്റ് അനുരണന രൂപത്തിൽ എഴുതാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ സ്പീഷീസ് ലഭിക്കും, ഇപ്പോൾ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് ഈ ഓക്സിജൻ a1cl3 ശരിയാണ്, അത് ഫിനോൾ ചെയ്യുന്നത് ഇപ്പോൾ ആക്റ്റിവേറ്റഡ് ഫിനോൾ ആണ്, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങളുടെ കാർബണിനെ ഈ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് ഉപയോഗിച്ച് ആക്രമിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ ആക്രമിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ഈ കാർബണിനെ ആക്രമിക്കാൻ പോകുന്നുവെന്നും നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് എന്താണെന്നും കാണിച്ചാൽ മതി ഹൈഡ്രോളിസിസിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഓർത്തോ അസൈലേറ്റഡ് ഫിനോൾ നൽകുന്ന സജീവമായ o1cl3 ലിങ്കേജ് ആയ ഈ ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നതിന് സുഗന്ധവൽക്കരണത്തിന് വിധേയമാകുന്ന ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് , ആരംഭ മെറ്റീരിയലിന്റെയും ഉൽപ്പന്നത്തിന്റെയും ആക്റ്റിവേറ്ററായി a1cl3-ന്റെ സഹായത്തോടെ ഫ്രൈ പുനഃക്രമീകരിക്കുന്നതിനുള്ള നിർദ്ദേശിത സംവിധാനമാണിത്. അതിനാൽ, ഫിനോളുകളെ കുറിച്ചുള്ള ചർച്ചകൾ ഇതോടെ അവസാനിച്ചു . ഈതർ ആയ ഈ മൊഡ്യൂൾ അതുവരെ നിങ്ങളോട് വിട

Prutor.ai