ഐഐടി ഗവതിയിൽ നിന്നുള്ള പുണ്യ മൂർത്തി ഈ ക്ലാസിലെ ഐഐടി പാൽ പ്രോഗ്രാമിലേക്ക് നിങ്ങളെ സ്വാഗതം ചെയ്യുന്നു ഈഥേനും അവയ്ക്ക് പൊതുവായ സൂത്രവാക്യം cnh രണ്ട് n മൈനസ് രണ്ട് ഉണ്ട്, ആൽക്കെയ്നുകളെ കുറിച്ച് നമ്മൾ മുമ്പ് കണ്ട ക്ലാസ്സുകളിൽ ഇത് പൂരിത ഹൈഡ്രോകാർബൺ ആണ് , നിങ്ങൾ ഇത് നോക്കിയാൽ അവർക്ക് പൊതുവായ സൂത്രവാക്യം cnh രണ്ട് n പ്ലസ് ടു ഉണ്ട്, അടുത്തതായി ഞങ്ങൾ ആൽക്കീനുകളെ കുറിച്ച് കണ്ടു അവയും അപൂരിത ഹൈഡ്രോകാർബണുകൾ ഉണ്ട്, അവയ്ക്ക് കുറഞ്ഞത് ഒരു കാർബൺ-കാർബൺ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഉണ്ട്, അവയ്ക്ക് പൊതുവായ സൂത്രവാക്യം cn h2n ഉണ്ട് , നിങ്ങൾ ഈ മൂന്ന് ഹൈഡ്രോകാർബണുകൾ താരതമ്യം ചെയ്താൽ ആൽക്കെയ്നുകൾക്ക് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളുടെ എണ്ണം കുറവാണ് , ഉദാഹരണത്തിന് ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് കാർബൺ ആറ് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾ ഉണ്ട്. നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ നാല് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾ മാത്രമേ ഉള്ളൂ, നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾ മാത്രമേ ഉള്ളൂ അവയ്ക്ക് പൊതുവായ സൂത്രവാക്യം cnh രണ്ട് n മൈനസ് രണ്ട് അതിനാൽ നമുക്ക് കാർബൺ സിയുടെ ഘടന നോക്കാം നിങ്ങൾ ഈ തന്മാത്രയുടെ പരിക്രമണ ഘടന നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഈ ഓരോ കാർബണും ഇതിന് രണ്ട് sp ഹൈബ്രിസ് ഓർബിറ്റൽ ah ഉണ്ട്, അതിൽ ബോണ്ട് രൂപീകരണവും ഈ കാർബണിന്റെ മറ്റൊരു sp ഹൈബ്രിസ് പരിക്രമണവുമായി ഈ കാർബണിന്റെ ഒരു sp ഭ്രമണപഥത്തിന്റെ ഓവർലാപ്പിംഗും ഉൾപ്പെടുന്നു . സിഗ്മ ബോണ്ടിന്റെ രൂപീകരണം

അങ്ങനെ രണ്ട് sp rb ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് ഓർബിറ്റലിൽ നിന്ന് കാർബൺ കാർബൺ ബോണ്ടിന്റെ രൂപീകരണം ഉൾപ്പെടുന്നു, ശേഷിക്കുന്ന sp ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് ഓർബിറ്റൽ ഹൈഡ്രജന്റെ ഈ ഭ്രമണപഥവുമായി ഓവർലാപ്പ് ചെയ്ത് കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ സിഗ്മ ബോണ്ട് രൂപപ്പെടുത്തുന്നു. ഈ കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ സിഗ്മ ബോണ്ട് രൂപീകരിക്കാൻ ഹൈഡ്രജന്റെ ഈ ഹൈഡ്രജന്റെ പരിക്രമണവുമായി ഓവർലാപ്പ് ചെയ്യാൻ കഴിയും , ഹൈബ്രിസ് പി ഓർബിറ്റലിൽ രണ്ടെണ്ണം ഉണ്ട് , ഈ കാർബണിന്റെ ഈ പി പരിക്രമണപഥത്തിൽ ഒന്ന്, ഉദാഹരണത്തിന് ഹൈബ്രിട്ടീഷ് പി ഓർബിറ്റലിന് ഇതിന്റെ പി ഓർബിറ്റലുമായി ഓവർലാപ്പ് ചെയ്യാൻ കഴിയും. കാർബൺ ആഹ്, ഈ രണ്ട് പരിക്രമണപഥങ്ങളും സമാന്തരമാണ്, അവയ്ക്ക് അടുക്കുമ്പോൾ ഓവർലാപ്പ് ചെയ്യാൻ കഴിയും e രണ്ട് പി ഓർബിറ്റലുകളും ഹൈബ്രിസ് പി ഓർബിറ്റലുകളും ഈ ദ്വി ബോണ്ടിന്റെ രൂപീകരണത്തിന് കാരണമാകുന്നു, ഈ പരിക്രമണപഥത്തിന് ലംബമായി ഒരു അൺഹൈബ്രിസ് പി ഓർബിറ്റൽ കൂടി ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഈ കാർബൺ കാർബൺ കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ സിഗ്മ ബോണ്ട് എല്ലാം രേഖീയ തന്മാത്രയിലും ലംബമായും നിങ്ങൾക്ക് p പരിക്രമണമുണ്ട്. അവ ഓവർലാപ്പ് ചെയ്യുന്നു, തുടർന്ന് അവ ആ p പരിക്രമണപഥത്തിന് ലംബമായി ബൈ ബോണ്ടിന്റെ രൂപീകരണം ഉണ്ടാക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് മറ്റൊരു p പരിക്രമണപഥമുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഈ ഓർബിറ്ററുമായി ഓവർലാപ്പ് ചെയ്യാം, ഈ പരിക്രമണപഥത്തിന് ഇതിലേക്ക് ഓവർലാപ്പ് ചെയ്യാൻ കഴിയും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇതിലേക്ക് നോക്കിയാൽ ഇതാണ് ആഹാ ഇത് ഈ രണ്ട് ഭ്രമണപഥങ്ങൾക്കിടയിലുള്ള ആ 90 ഡിഗ്രിക്ക് ലംബമാണ്, അവയ്ക്ക് ബോണ്ട് വഴി മറ്റൊന്ന് നിർമ്മിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് നോക്കുകയാണെങ്കിൽ മൂന്ന് സിഗ്മ ബോണ്ടുകൾ ഒരു കാർബൺ കാർബൺ സിഗ്മ ബോണ്ടും നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബൺ കാർബൺ സിഗ്മ ബോണ്ടും രണ്ട് കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ സിഗ്മ ബോണ്ടും ഉണ്ട്. നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് y ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ട് , ഈ രണ്ട് അൺഹിബ്രിസ് പി ഓർബിറ്റലുകളുടെ ഓവർലാപ്പ് കൊണ്ടാണ് ഈ y ബോണ്ടുകൾ രൂപപ്പെടുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ നോക്കിയാൽ വലതുവശത്ത് സിലിണ്ടർ പോലെയാണ് നിങ്ങൾക്ക് മുകളിലും താഴെയും മീ ഇലക്ട്രോൺ ക്ലൗഡും ബൈ ഇലക്ട്രോൺ ക്ലൗഡും അതുപോലെ തന്നെ ഈ ആഹ് തന്മാത്രയും ഈ തന്മാത്രയെ രേഖീയമാക്കുന്ന ഒരു ബയോ ഇലക്ട്രോൺ മേഘം ഉണ്ടെന്നും അതിനു ചുറ്റും ഈ കാർബൺ കാർബൺ ബോണ്ടും സിഎച്ച് ബോണ്ടും തമ്മിലുള്ള ബോണ്ട് കോൺ 180 ആണെന്ന് ഞങ്ങൾ കാണുന്നു ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം ഒരു പോയിന്റ് രണ്ട് ആംസ്ട്രോങ് ആണ് , കാർബൺ കാർബൺ ഇരട്ട ബോണ്ടിനേക്കാൾ ചെറുതാണ് കാർബൺ-കാർബൺ സിംഗിൾ ബോണ്ട്, ഈ ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം 1.09 ആംസ്ട്രോങ് ആണ്, ഇത് എല്ലാത്തരം ഘടനയാണ്, ഞങ്ങൾ ഈ ഘടന കണ്ട ഒരു ഉദാഹരണമാണ് എടുത്തത്. കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ സിഗ്മ ബോണ്ട് രൂപീകരിക്കുന്നതിന് കാർബൺ ഓർബിറ്റൽ ഹൈഡ്രജനുമായി ഓവർലാപ്പുചെയ്യുന്ന [കരഘോഷം] [സംഗീതം] sp ഹൈബ്രിസ് ഓർബിറ്റൽ ഉൾപ്പെടുന്നു, അതുപോലെ ഈ കാർബണിന്റെ ഈ sp ഹൈബ്രിസ് ഓർബിറ്റലും ഈ കാർബൺ എസ്പി ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് ഓർബിറ്റലുമായി ഓവർലാപ്പ് ചെയ്യുന്നു. സിഗ്മ ബോണ്ട് ഇപ്പോൾ നമുക്ക് i ipac സിസ്റ്റത്തിലെ ആൽക്കൈനുകളുടെ നാമകരണവും ഐസോമെറിസവും നോക്കാം, ആൽക്കൈനുകളുടെ പേരുകൾ ബന്ധപ്പെട്ട ആൽക്കെയ്നുകളിൽ നിന്ന് ഉരുത്തിരിഞ്ഞതാണ് b y പ്രത്യയം a, e എന്നിവ മാറ്റി y, e എന്നിവ ഉപയോഗിച്ച് ഉദാഹരണങ്ങൾക്ക് അനുബന്ധ ആൽക്കെയ്ൻ ഇതാണ് ഈ തന്മാത്രയുടെ iupac നാമം ആൽക്കൈൻ ഇതാണ് ഈ ആൽക്കൈൻ ശ്രേണിയിലെ iupac നാമം ഈ ആൽക്കൈനിന്റെ iupac നാമം ഈതൻ ആണ്, നിങ്ങൾ നോക്കിയാൽ അനുബന്ധ ആൽക്കെയ്ൻ ഈഥേൻ ആണ് അതിൽ a, e എന്നീ പ്രത്യയങ്ങൾ y ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റി , e നമുക്ക് അടുത്ത ഉദാഹരണം നോക്കാം, അതിനാൽ ഈ ആൽക്കെയ്നിന്റെ പാക്ക് പേര് പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആണ്, അനുബന്ധ ആൽക്കീൻ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആണ്, അതിനാൽ ഈ ശ്രേണിയിലെ ആദ്യത്തെ രണ്ട് uh അംഗങ്ങൾക്ക് ആൽക്ക ഈഥെയ്ൻ എന്ന ഒരേയൊരു ഘടന മാത്രമേയുള്ളൂ. പ്രൊപ്പെയ്ൻ ഈഥീൻ പ്രൊപൈൻ, ഈഥെയ്ൻ പ്രൊപ്പെയ്ൻ എന്നിവ അടുത്ത അംഗമായ ബ്യൂട്ടെയ്നിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ ബ്യൂട്ടേണിന്റെ കാര്യത്തിൽ രണ്ട് ഘടനകൾ സാധ്യമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഇതൊന്ന് നോക്കാം , ഇതിനെ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കാം , രണ്ട് ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ചെയ്യുക , ഈ സംയുക്തങ്ങളുടെ ഐയുപാക് നാമം. രണ്ട് ഈ തന്മാത്രയിൽ നിലവിലുള്ള ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിന്റെ സ്ഥാനത്തെ സൂചിപ്പിക്കുന്നു c5h8 എന്ന തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യം ഉള്ള അടുത്ത തന്മാത്രയിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ മൂന്ന് സാധ്യമായ ഘടനകൾ ഉണ്ട് മൂന്ന് സാധ്യമായ struc ഉണ്ട് ഈ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളും ഇരട്ട ബോണ്ടുകളുടെ സ്ഥാനത്ത് വ്യത്യാസപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ പേര്

പെന്റ് രണ്ട് പെന്റെയ്ൻ ആണ് , ഇത് ഒരു പെന്റെയ്ൻ വളച്ചതാണ് , ഈ സംയുക്തം മൂന്ന് മീഥൈൽ വൺ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ആണ്, അതിനാൽ ഈ ഘടനകൾ നിങ്ങൾ കാണുകയാണെങ്കിൽ ഇവ രണ്ടും ഈ പിൻ ഐസോമറുകളാണ്. ഇവിടെ കാർബൺ സി 2 നും 3 നും ഇടയിൽ കാർബൺ 1 നും 2 നും ഇടയിൽ വ്യത്യസ്ത സ്ഥാനങ്ങളിൽ കാണപ്പെടുന്ന കാർബൺ കാർബൺ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട് ഇവിടെ കാണുന്നു , അതിനാൽ ഈ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളും തമ്മിലുള്ള ഈ ബന്ധത്തെ പൊസിഷണൽ ഐസോമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , അതുപോലെ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഈ കാർബൺ ഒന്ന്, രണ്ട് എന്നിവയ്ക്കിടയിലുള്ള ട്രിപ്പിൾ ഒന്ന് ഇവിടെ രണ്ട്, മൂന്ന് ഇവയെ പൊസിഷണൽ ഐസോമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , നിങ്ങൾ ഈ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളും താരതമ്യം ചെയ്താൽ ഇതൊരു ലീനിയർ ഒരു ട്രാൻസിറ്റ് ആണ് , ഈ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളും തമ്മിലുള്ള ബന്ധം ചെയിൻ ഐസോമറുകൾ ആണ്. കാരണം ഇതൊരു രേഖീയമാണ്. ഒരേ തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യം എന്നാൽ വ്യത്യസ്ത ഘടനകൾ അതിനാൽ ഇവ രേഖീയ ഘടനകളാണ്, അതിനാൽ അവ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിന്റെ സ്ഥാനത്ത് വ്യത്യാസപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, തുടർന്ന് അവയെ പൊസിഷണൽ ഐസോമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, എന്നാൽ നിങ്ങൾ ഇതുമായി താരതമ്യം ചെയ്യുമ്പോൾ അവയെ ചെയിൻ ഐസോമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് ഒരു ശാഖിതമായ ഒന്നാണ്. ലീനിയർ ഒന്ന് അതിനാൽ നമുക്ക് ആൽക്കൈനുകൾ തയ്യാറാക്കാൻ രണ്ട് പൊതു രീതികൾ ഉപയോഗിക്കുന്നു , ആദ്യത്തെ സമീപനം കാൽസ്യം ക്ലോറൈഡ് വെള്ളവുമായി പ്രതികരിക്കുമ്പോൾ കാത്സ്യം ക്ലോറൈഡിന്റെ പ്രതികരണമാണ്. ഈ രീതി ഉപയോഗിച്ച് എഥൈൻ തയ്യാറാക്കാൻ ഈ വ്യവസായം ഉപയോഗിക്കുന്നു, കാരണം ഇത് പ്രധാനപ്പെട്ട ആൽക്കൈനുകളിൽ ഒന്നാണ്, കാരണം പുതിയ ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിനും പദാർത്ഥങ്ങൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിനും കാൽസ്യം കാർബൈഡ് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ ഈ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട വ്യാവസായിക പ്രക്രിയയ്ക്കും ഈഥൻ ഞങ്ങൾ വ്യാപകമായി ഉപയോഗിക്കുന്നു. വെള്ളത്തിനൊപ്പം ഇതിന് ഓസ്റ്റർലിൻ നൽകാം, ഈ ഏഥൻ അഭയം ഒരു പൊതുനാമമാണ് , ഇത് ഒരു ഖര സംയുക്തമാണ്, ഖര സംയുക്തം ഖരം എന്ന് പറയുക നിങ്ങൾ വെള്ളത്തിൽ ശുദ്ധീകരിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഈഥെയ്ൻ വാതകമായും കാൽസ്യം കാർബണേറ്റിൽ നിന്ന് കാൽസ്യം കാർബണേറ്റിൽ നിന്ന് കാത്സ്യം കാർബണേറ്റും ഉത്പാദിപ്പിക്കാൻ കഴിയും. രണ്ട് ജല തന്മാത്രകൾ ഉൾക്കൊള്ളുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആഹ് ഉണ്ടാക്കാം , ഇത് പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ ഉൾപ്പെടുന്നതാണ് കാൽസ്യം കാർബണേറ്റ് നിങ്ങൾ ചൂടാക്കുമ്പോൾ കാൽസ്യം ഓക്സൈഡും ഈ കാൽസ്യം ഓക്സൈഡ് കാർബണുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ കാൽസ്യം ഓക്സൈഡും ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്നു. ഈഥെയ്ൻ വാതകം ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കാൻ കഴിയും,

അങ്ങനെ വ്യവസായം എങ്ങനെയാണ് ഈഥെയ്ൻ തയ്യാറാക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന അടുത്ത uh സമീപനം ഈഥൻ തയ്യാറാക്കുന്നതിനുള്ള പൊതു സമീപനം ഉം ഡീഹൈഡ്രോ ഡീഹാലോജെനേഷൻ പ്രതികരണങ്ങൾ ഉദാഹരണം നിങ്ങളുടെ കൈവശമുണ്ടെങ്കിൽ ഇത് ഒരു ഡൈ ഹലോ സംയുക്തം ഉണ്ടെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ഇത് കൈകാര്യം ചെയ്യുമ്പോൾ ഇത് ആൽക്കഹോൾ ഉള്ള ഡിബ്രോമോ ആൽക്കെയ്ൻ ഒരു ബേസ് ആണ്, അതിനാൽ ഇതിന് ഈ ഹൈഡ്രജനെ നീക്കം ചെയ്യാൻ കഴിയും, ഇത് നീക്കം ചെയ്യാൻ കഴിയുന്ന അടിത്തറയാണ് e, ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾ ഈ ഹൈഡ്രജൻ നീക്കം ചെയ്താൽ, നിങ്ങൾ സൃഷ്ടിക്കുന്ന ഹൈഡ്രജനിൽ ഒന്ന് ഇതുപോലെ എഴുതാം, ബേസിന് പ്രോട്ടോൺ നീക്കം ചെയ്യാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ബേസ് ഈ പ്രോട്ടോണിനെ നീക്കം ചെയ്യും, നിങ്ങൾ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്ന ആൽകെനൈൽ ബ്രോമൈഡിനെ വിനൈൽ ബ്രോമൈഡ് ഇന്റർമീഡിയറ്റ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ഈ ആൽക്കീനും പൊട്ടാസ്യം ബ്രോമൈഡും വെള്ളവും ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്ന ശക്തമായ അടിത്തറയുമായി കൂടുതൽ പ്രതികരിക്കേണ്ടതുണ്ട്, ഇത് ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ ഉപോൽപ്പന്നമായിരിക്കും , അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് രൂപീകരിച്ചാൽ പൊട്ടാസ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ആൽക്കഹോൾ കെ. ഈ പ്രോട്ടോൺ നീക്കം ചെയ്യാൻ പര്യാപ്തമല്ല ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഈ പ്രോട്ടോൺ നീക്കം ചെയ്യണം , അതിനാൽ നിങ്ങൾ സോഡോമൈഡ് പോലുള്ള ശക്തമായ അടിത്തറ ഉപയോഗിക്കേണ്ടതുണ്ട്, ഇത് ഇപ്പോൾ ns2 ഇതാണ് പ്രോട്ടോൺ നീക്കം ചെയ്യാൻ കഴിയുന്ന മറ്റൊരു ഡീഹൈഡ്രേറ്റർ ഹാലൊജനനേഷൻ നിങ്ങൾക്ക് ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കാൻ കഴിയുന്ന അടിസ്ഥാനപരമായി രണ്ട് ഘട്ടങ്ങൾ ഇതിൽ ഉൾപ്പെടുന്നു . ബൈറ്റ് ഉൽപ്പന്നം സോഡിയം ബ്രോമൈഡും അമോണിയയും ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ആദ്യം ഇവിടെയുള്ള ആൾഗൽ ആ പ്രോട്ടോണിൽ ഒന്ന് നീക്കം ചെയ്യുന്നു , ഇത് യഥാർത്ഥത്തിൽ നിങ്ങൾ ചെയ്യുന്നതാണ് dehydro halogenation കൂടാതെ ഈ ആൽകെനൈൽ ബ്രോമൈഡിൽ നിന്ന് പ്രോട്ടോൺ നീക്കം ചെയ്യാൻ ശക്തമായ അടിത്തറ ഉപയോഗിക്കേണ്ടതുണ്ട്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈനിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യാം, ആൽക്കൈനുകൾ നിർമ്മിക്കാൻ ഞങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കുന്ന മറ്റൊരു പ്രക്രിയയാണിത് , കാർബൺ-കാർബൺ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിന്റെ ഘടന ഞങ്ങൾ കണ്ടു, പിന്നെ സാധാരണ സംസ്കാര ഐസോമെറിസം. ആൽക്കൈനുകൾ തയ്യാറാക്കുന്നത് ഞങ്ങൾ രണ്ട് സമീപനങ്ങൾ കണ്ടു ഒന്ന്, നിങ്ങൾ ചൂടാക്കുമ്പോൾ കാത്സ്യം കാർബണേറ്റ് കാൽസ്യം കാർബണേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച് വ്യവസായം എങ്ങനെ താപവും വാതകവും തയ്യാറാക്കാം എന്നതാണ് കാത്സ്യം കാർബൈഡ് നൽകുക, നിങ്ങൾ വെള്ളത്തിൽ ശുദ്ധീകരിക്കുമ്പോൾ കാർബൈഡിന് കാരണമാകുന്നത് അത് ഈഥെയ്ൻ വാതകം ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കും, അടുത്തതായി ഞങ്ങൾ കണ്ടു, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു വിസിനൽ ഡൈഹാലോ സംയുക്തമുണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ബേസ് ഫസ്റ്റ് ആൽക്കഹോൾ കോഹ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കാം, നിങ്ങൾക്ക് വിനൈൽ ഹാലൈഡാക്കി മാറ്റാം. ശക്തമായ അടിത്തറയുണ്ടെങ്കിൽ, ആൽക്കൈനുകളെക്കുറിച്ചും ആൽക്കീനുകളെക്കുറിച്ചും ഞങ്ങൾ മുൻ ക്ലാസുകളിൽ കണ്ടതുപോലെ ആൽക്കൈനിന്റെ അടുത്ത ഭൗതിക ഗുണങ്ങൾ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും. ഈതൻ പ്രൊപൈൻ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ പരമ്പരയിലെ ആദ്യത്തെ മൂന്ന് അംഗങ്ങൾ വാതകമാണ് , അടുത്ത എട്ട് അംഗങ്ങൾ സി ഫി 2 സി 13 സി 5 ഹെക്‌ർ 2 ഇരുപത്തിനാല് ദ്രവരൂപത്തിലുള്ളവയാണ്. ആൽക്കെയ്നുകൾ പോലെ നിറമില്ലാത്ത സംയുക്തങ്ങൾ, ഈഥേൻ ഒഴികെ നിറമില്ലാത്ത ആൽക്കീനുകൾ വെളുത്തുള്ളി ക്രമം നൽകുന്നു , ബാക്കിയുള്ളവ ജലരഹിതമാണ്, ആൽക്കീനുകളുടെ സാന്ദ്രത, നമ്മൾ

നേരത്തെ കണ്ടതുപോലെ, ആൽക്കീനുകൾ ഒന്നിൽ താഴെയാണ്, അതിനാൽ അവയും കുറവാണ്. ധ്രുവ സംയുക്തങ്ങൾ അവ വെള്ളവുമായി നന്നായി കലരുന്നില്ല, എന്നിരുന്നാലും അവ ജൈവ ലായകങ്ങളിൽ നന്നായി ലയിക്കുന്നു , നിങ്ങൾ ദ്രവണാങ്കവും തിളപ്പിക്കൽ സാന്ദ്രതയും നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ തന്മാത്രാ ഭാരം വർദ്ധിപ്പിക്കുമ്പോൾ ഇവയും വർദ്ധിക്കുന്നു. ആൽക്കെയ്നും ആൽക്കീനുകളും ഹോമോലോജസ് സംയുക്തങ്ങളും ആൽക്കീനുമായും ആൽക്കെയ്നുകളുമായും താരതമ്യം ചെയ്താൽ ഉയർന്ന തിളപ്പിക്കലും ദ്രവണാങ്കങ്ങളും കാണിക്കുന്നു, കാരണം അവ രേഖീയ തന്മാത്രയാണ്. ഹേയ് , ആൽക്കീനുകളുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ വളരെ എളുപ്പത്തിൽ പരസ്പരം അടുക്കാൻ കഴിയും, അതുകൊണ്ടാണ് അവ ഉയർന്ന തിളപ്പിക്കലും ദ്രവണാങ്കവും കാണിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ആൽക്കൈനുകളുടെ രാസ ഗുണങ്ങൾ നോക്കാം ആദ്യം ഈഥാൻ നോക്കാം , കാർബണിന്റെ sp ഹൈബ്രിസ് പരിക്രമണപഥത്തെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തു . ഈ കാർബണും ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഹൈഡ്രജനും തമ്മിലുള്ള സിഗ്മ ബോണ്ട് രൂപീകരണം നിങ്ങൾ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, sp2 ഹൈബ്രി എസ്പി ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് ഓർബിറ്റൽ കാർബൺ ഹൈഡ്രജന്റെ ഈ പരിക്രമണപഥവുമായി ഓവർലാപ്പ് ചെയ്യുകയും കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ സിഗ്മ ബോണ്ട് രൂപപ്പെടുകയും ചെയ്യുന്നു. ഇതിൽ sp3 ഹൈബ്രിസ് ഓർബിറ്റൽ ഉൾപ്പെടുന്ന ആൽക്കെയ്ൻ കണ്ടാൽ ഈ സ്വഭാവം വർദ്ധിക്കും. 50 ശതമാനം അതായത് ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത, ബോണ്ട് രൂപീകരണത്തിൽ ഉൾപ്പെടുന്ന ഇലക്ട്രോൺ കാർബണിനോട് വളരെ അടുത്താണ് , ഇലക്ട്രോ മറ്റൊരു രീതിയിൽ പറഞ്ഞാൽ ഇലക്ട്രോനെഗ് ഈ കാർബണിൽ s സ്വഭാവം കൂടുതലായതിനാൽ ഈ കാർബണിന്റെ പ്രവർത്തനക്ഷമത വർദ്ധിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ബേസ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ അടിസ്ഥാനത്തിന് ഹൈഡ്രജനെ പ്രോട്ടോണായി എളുപ്പത്തിൽ നീക്കംചെയ്യാൻ കഴിയും , ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങൾ ഒരു സോഡിയം ലിക്വിഡ് അമോണിയ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ, അത് ഉൽപാദിപ്പിക്കുന്ന ഈ പ്രോട്ടോൺ എളുപ്പത്തിൽ നീക്കംചെയ്യാൻ കഴിയും. സോഡിയം ഓസ്റ്റിനൈറ്റ് അതുപോലെ തന്നെ ഇതിന് മറ്റൊരു സോഡിയം പ്രതിപ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും , ഇതിന് സമാനമായി ഇത് ഉത്പാദിപ്പിക്കാനും കഴിയും, സോഡ അമൈഡുമായി നമുക്ക് പ്രതിപ്രവർത്തിക്കാം, തീർച്ചയായും നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കാം, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഭാഗം ജോടിയാക്കാം, ഇത് വളരെ ഉപയോഗപ്രദമായ പ്രതികരണമാണ്. ആൽക്കൈനുകളുമായും ആൽക്കെയ്നുകളുമായും നിങ്ങൾ ആൽക്കൈനുകളുടെ അസിഡിറ്റി താരതമ്യം ചെയ്താൽ , അവർ ഈ ക്രമം പിന്തുടരുന്നു, ഇത് ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞതുപോലെ കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളതാണ്, കൂടാതെ മോറിയസ് സ്വഭാവം കാരണം ഇതിന്റെ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റിവിറ്റി വർദ്ധിക്കുകയും അടിത്തറയ്ക്ക് ഹൈഡ്രജനെ എളുപ്പത്തിൽ നീക്കം ചെയ്യാൻ കഴിയും . ഒരു പ്രോട്ടോണും ഇത് കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളതും ആൽക്കൈനുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇത് അസിഡിറ്റി കുറവാണ്, എന്നിരുന്നാലും ആൽക്കെയ്നുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഈ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ പ്ലാസ്റ്റിക് മൂന്ന് ഹൈഡ്രോകാർബണുകളും ഇവ രണ്ടും പൂരിത അപൂരിത പൂരിത ഹൈഡ്രോകാർബണുകളാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ വ്യത്യസ്ത ആൽക്കൈനുകൾ തമ്മിൽ താരതമ്യം ചെയ്താൽ ഇത് താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ആയിരിക്കും, കാരണം നിങ്ങൾക്ക് മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉള്ളതിനാൽ ഈ സിസ്റ്റത്തിന് ഇലക്ട്രോൺ നൽകാൻ കഴിയും , നിങ്ങൾ മുന്നോട്ട് പോയാൽ ഇത് ഏറ്റവും കുറവായിരിക്കും. എല്ലാ തരത്തിലുമുള്ള അസിഡിറ്റി ക്രമത്തിന്റെ ഈ അസിഡിറ്റിയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇത് കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ആണ്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ചില പ്രധാന പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ നോക്കാം ഹൈഡ്രജൻ ആൽക്കൈനുകൾ ചേർക്കുന്നത് പോലെയുള്ള ഉൽപ്രേരകത്തിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഹൈഡ്രജനുമായി എളുപ്പത്തിൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്താം. പല്ലാഡിയം പ്ലാറ്റിനം നിക്കൽ ആൽക്കീൻ നൽകുന്നതിന് പുറമേ ആൽക്കീൻ ആൽക്കീനായി കുറയ്ക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആൽക്കൈൻ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ കാറ്റലറ്റിക് കാറ്റലറ്റിക് സിസ്റ്റത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു , നിങ്ങൾ പല്ലാഡിയം കാറ്റലിസ്റ്റ് ഉപയോഗിച്ചാൽ ഹൈഡ്രജന്റെ വിലയിൽ അത് നേരിട്ട് ആൽക്കെയ്ൻ ആയി കുറയ്ക്കാം. ആദ്യം അത് ആൽക്കീനായി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അത് ആൽക്കീൻ ആൽക്കീനായി കുറയുന്നു. ഞാൻ നിങ്ങൾക്ക് കാണിച്ചുതന്ന ആദ്യത്തെ ക്ലാസ്സിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് എന്ന് നിങ്ങൾ കാണിച്ചുതന്നിരിക്കുന്നു , അവസാനം വിഭജിച്ച ലോഹ പ്രതലത്തിന്റെ ഉപരിതലത്തിൽ ഈ ഹൈഡ്രജൻ ആഡ്സോർബ് കാണുന്നു , തുടർന്ന് നിങ്ങളുടെ ആൽക്കൈനും അഡ്സോർബ് ആക്കി മാറ്റുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് y ബോണ്ട് ഇടപെടൽ ഉണ്ടെങ്കിൽ ലോഹവുമായി സംവദിക്കാൻ കഴിയും , ഒരിക്കൽ അത് സംവദിക്കാം ഉപരിതലത്തിൽ നിരീക്ഷിക്കപ്പെടുന്നു, തുടർന്ന് ഹൈഡ്രജൻ ആൽക്കൈനിലേക്ക് കൈമാറ്റം ചെയ്യപ്പെടുന്നു , തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈൽ മെറ്റൽ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ലഭിക്കും , അത് മറ്റൊരു ഹൈഡ്രജനുമായി കൂടുതൽ പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കീൻ ലഭിക്കും, ഈ രീതിയിൽ ആൽക്കീനിനെ കൂടുതൽ ആൽക്കെയ്നാക്കി മാറ്റാം . മറുവശത്ത്, നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഘട്ടത്തിൽ പ്രതികരണം നിർത്താനും കഴിയും , നിങ്ങൾ ഒരു ലീനിയർ കാറ്റലിസ്റ്റ് ഉപയോഗിക്കുകയാണെങ്കിൽ ക്വിനോലിൻ സാന്നിദ്ധ്യവും ഈ ഉൽപ്രേരകത്തിന്റെ പ്രവർത്തനത്തിന് എന്ത് സംഭവിക്കും, നിങ്ങൾ ആൽക്കീൻ രൂപപ്പെടുമ്പോൾ, അതിന് കൂടുതൽ ആൽക്കീനിനെ ആൽക്കെയ്നിലേക്ക് കുറയ്ക്കാൻ കഴിയില്ല, അത് ആൽക്കെയ്നിലേക്ക് കുറയ്ക്കാൻ കഴിയില്ല . നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കീൻ അല്ലെങ്കിൽ ആൽക്കെയ്ൻ ലഭിക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്ന പ്രതികരണ സാഹചര്യങ്ങൾ ആൽക്കൈനിൽ നിന്ന് ലഭിക്കും കൂടാതെ ഹൈഡ്രജൻ ഒരേ s ചേർക്കുന്ന കാറ്റലറ്റിക് ഹൈഡ്രജനേഷൻ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കുകയും ചെയ്യാം. കാർബൺ-കാർബൺ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിന്റെ ആശയം കൂടാതെ, ആൽക്കീനുകൾ, ആൽക്കെയ്നുകൾ, ആൽക്കീനുകൾ എന്നിവയെ കുറിച്ചുള്ള ചർച്ചയിൽ സ്റ്റീരിയോ സ്പെസിഫിക് പ്രതികരണമാണ് നമ്മൾ കണ്ടത്. ട്രാൻസ് ആൽക്കീനുകൾ തയ്യാറാക്കുന്ന സമയത്ത് അടുത്ത പ്രതിപ്രവർത്തനം ഹാലൊജൻ ആൽക്കൈനുകളുമായി കൂട്ടിച്ചേർക്കപ്പെടുന്നതായി ഞങ്ങൾ കണ്ടു , ഉദാഹരണത്തിന്, ബ്രോമിൻ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ, ഈ കാർബൺ കാർബൺ

ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട് ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് കൂട്ടിച്ചേർക്കാൻ കഴിയും. വൺ ടു ഡിബ്രോമോ ഈഥീൻ ആഹ് രൂപപ്പെടുത്തുക, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ വിസിനൽ രണ്ട് കാർബണുകളും ഈ ബ്രോമിനുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, ഈ കൂട്ടിച്ചേർക്കൽ പ്രതികരണം ഇലക്ട്രോഫിലിക് സങ്കലന പ്രതികരണമാണ്, മാത്രമല്ല ഇത് സങ്കലനത്തിന് വിധേയമാകുന്ന അവസാന ക്ലാസ് ഞങ്ങൾ കണ്ടു. ഡിബ്രോമോ സംയുക്തം ഇത് മറ്റൊരു ബ്രോമിനുമായി കൂടുതൽ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് വിധേയമാകുകയും നിങ്ങൾക്ക് ടെട്രാ ബ്രോം കഴിക്കുകയും ചെയ്യാം ഒഥേൻ നിങ്ങൾക്ക് ഈ സംയുക്തം ഉണ്ടാക്കാം , ഇതിൽ ഇലക്ട്രോഫിലിക് അഡീഷൻ റിയാക്ഷൻ ഉൾപ്പെടുന്നു, ഹൈഡ്രജൻ ഹാലൈഡ് ചേർക്കുന്നത് മെക്കാനിക്സ് ആൽക്കീനുകൾക്ക് ഇന്നലെ കണ്ടതിന് സമാനമാണ് , ഹൈഡ്രജൻ ഹാലൈഡിന്റെ കാര്യത്തിൽ, നിങ്ങൾ പ്രൊപ്പെയ്നെ ഹൈഡ്രജൻ ഹൈഡ്രജൻ ബ്രോമൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ നമുക്ക് പ്രൊപാനസ് ഉദാഹരണം എടുക്കാം. ഒരു മാർഗോണിക്കോ ഉൽപ്പന്നത്തിലൂടെ പ്രതിപ്രവർത്തനം നടക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇതിന് ആഹ് ടു ടു തായ് ബ്രോമോ ആ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ഉത്പാദിപ്പിക്കാനാകും മറ്റൊരു എച്ച്ബിആർ വിആർ മൈനസ് ഉപയോഗിച്ച് ഈ കാർബോക്കേഷനുമായി പ്രതികരിക്കാൻ കഴിയും , നിങ്ങൾ ഇത് നോക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇതിനെ ജെമിനൽ ഡൈബ്രോമൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് തൊട്ടടുത്തുള്ള കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ ഇതിനെ വിഷണൽ ബ്രോമൈഡ് വിസിനൽ ഡൈബ്രോമൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ആദ്യം ഹൈഡ്രജൻ ചേർക്കുന്നത് കണ്ടു. നിങ്ങൾക്ക് പരിചയപ്പെടുത്താൻ കഴിയുന്ന ഹാലോജൻ കണ്ടു, നിങ്ങൾക്ക് ടെട്രാ ഹാലോ സംയുക്തം ഉണ്ടാക്കാം , അടുത്തതായി ഞങ്ങൾ കണ്ടത് അഡിറ്റിയോ ഈ രീതി ഉപയോഗിച്ച് ഹൈഡ്രജൻ ഹാലൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ജെമിനൽ ഡൈഹാലോ സംയുക്തം ഉണ്ടാക്കാം , ഈ പ്രതികരണത്തിന് കീഴിലുള്ള രണ്ട് ഹാലോജനും നാമമാത്രമായ സങ്കലനത്തിലൂടെയാണ് സംഭവിക്കുന്നത്, അടുത്ത ഉദാഹരണം വെള്ളം ചേർക്കുന്നതാണ്, ഓ അവസാനത്തെ ക്ലാസ് ഈ ആൽക്കീനും വാട്ടർ ക്യാനിനൊപ്പം ചേർക്കാം. ഒരു കാർബോണൈൽ സംയുക്തം നൽകുക , നിങ്ങൾ ഒരു വെള്ളവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ഉദാഹരണമായി എടുക്കാം , നിങ്ങൾ ഏകദേശം 50 മുതൽ 60 ഡിഗ്രി സെൽഷ്യസ് വരെ ചൂടാക്കുമ്പോൾ അത് സങ്കലന പ്രതികരണത്തിന് വിധേയമാകും കീറ്റോൺ ഓസ്റ്റിയോ ആയി ഐസോമറൈസ് ചെയ്യാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ആൽക്കൈൻ ആൽക്കൈനെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു ടെർമിനൽ ആൽക്കൈൻ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ അത് ആഹ് ഒരു കല്ലായി പരിവർത്തനം ചെയ്യാം നിങ്ങൾ ഈഥെയ്ൻ എടുത്താൽ നിങ്ങൾ ജലാംശം നടത്തുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് അസറ്റാൽഡിഹൈഡ് ലഭിക്കും , അതിനാൽ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഈ പ്രതികരണം നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും . hso4, സൾഫ്യൂറിക് അമ്ലം, ആൽക്കെയ്ൻ എന്നിവയ്ക്ക് ഈ ആന്തരിക രൂപം നൽകുന്നതിന് വെള്ളത്തിനൊപ്പം ചേർക്കാൻ കഴിയും, ഇത് കാർബോണൈൽ സംയുക്തത്തിന് n നൽകാൻ ഐസോമറൈസ് ചെയ്യാൻ കഴിയും . ഉദാഹരണം ഓസ്നോലിസിസ് ആണ്, അതിനാൽ ആൽക്കെയ്ന് ഓസോണുമായി പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് വിധേയമാകാം , ഉദാഹരണത്തിന്, ഓസോണുമായി ഈ സംയുക്തം പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നതിനെ ചികിത്സിച്ചാൽ ഓസോണുമായി ഒരു പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് വിധേയമാകാം ഓസോണൈഡ് നൽകുന്നതിന് ഇത് ഓസോണൈഡിന് വിധേയമാകാം, നിങ്ങൾ വെള്ളവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ ഇത് അലോസരപ്പെടുത്തും. നിങ്ങൾ വെള്ളവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ ഈ ഓസോണൈഡ് ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഈ ഡൈകെറ്റോൺ നൽകുന്നതിന് പിളർപ്പിന് വിധേയമാകാം , അതിനാൽ ഓക്സിഡേഷൻ ഹൈഡ്രജൻ പെറോക്സൈഡിനായി നിങ്ങൾ മറ്റൊരു റിയാജന്റ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ ഇത് കാർബോക്സിലിക് ആസിഡായി മാറും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈൻ ഉണ്ടെങ്കിൽ ആൽക്കെയ്ൻ ആഹ് ഓസോണുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ഓസോണൈറ്റ് നൽകുകയും ഓസോണൈറ്റ് നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു, ഇത് കാർബോണൈൽ സംയുക്തം മരിക്കും, ഇത് വളരെ ഉപയോഗപ്രദമായ പ്രതികരണം സിന്തറ്റിക് കെമിസ്ട്രി അവസാന ഉദാഹരണം പോളിമറൈസേഷൻ പ്രതികരണമാണ്, അതിനാൽ ആൽക്കൈൻ ഉപയോഗിച്ച് രണ്ട് തരത്തിലുള്ള പോളിമറൈസേഷൻ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ സാധ്യമാണ് , ഒന്ന് ഒരു രേഖീയമാണ് , ഉദാഹരണത്തിന്, ഓസ്റ്റലിൻ പോളിമറൈസേഷന് വിധേയമാകുന്നു, പോളിമറിന് ഇത് ഒരു ge ആണ്. നേരൽ ഫോർമുല നിങ്ങൾ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ അവ ഒരു സംയോജിത സംവിധാനമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഇതുപോലുള്ള ഇരട്ട ബോണ്ട് സിംഗിൾ ബോണ്ട് ഡബിൾ ബോണ്ട് ഉണ്ട്, അതിനാൽ നല്ല കണ്ടക്ടറുകൾ , ലോഹങ്ങളുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഭാരം കുറവാണ് , അവ നല്ല കണ്ടക്ടറുകളായി ഉപയോഗിക്കുന്നു, ഇത് ഒരു ഉദാഹരണമാണ് ലീനിയർ പോളിമറുകൾ കൂടാതെ അവയ്ക്ക് സൈക്ലിക് സംയുക്തം നൽകാനും പ്രതികരിക്കാൻ കഴിയും, ഉദാഹരണത്തിന്, ബെൻസീൻ ഒന്നിച്ച് പ്രതികരിക്കുമ്പോൾ, അലിഫാറ്റിക് സംയുക്തത്തെ ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തമാക്കി മാറ്റുന്നതിനുള്ള വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഉദാഹരണം, ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾ ഏകദേശം 600 ഡിഗ്രി സെൽഷ്യസിൽ ഈ ആൽക്കൈൻ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, അവയ്ക്ക് ട്രൈമറൈസേഷൻ നടത്താം. ബെൻസീൻ ഡെറിവേറ്റീവുകൾ ഉണ്ടാക്കുന്നതിനും ഡൈകളിലും മറ്റ് പ്രയോഗ ഭാഗങ്ങളിലും ഉപയോഗപ്രദമായ അനുബന്ധ സംയുക്തങ്ങൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിനും ബെൻസീനിന് ഈ വളരെ ഉപയോഗപ്രദമായ പ്രതികരണം നൽകുന്നതിന് ലളിതമായ ഈഥെയ്ന് പകരം പ്രൊപ്പെയ്ൻ ഉപയോഗിക്കാം. ഈ ട്രൈമീഥൈലിന് പകരം ബെൻസീൻ നൽകാൻ ഈ വ്യവസ്ഥകൾ വളരെ ഉപയോഗപ്രദമായ പ്രതികരണങ്ങളാണ്, അതിനാൽ അനുവദിക്കുക ഇന്ന് നിങ്ങൾ പഠിച്ചതെന്തും ഞങ്ങൾ സംഗ്രഹിക്കുക, അതിനാൽ ആദ്യം ഞങ്ങൾ കാർബൺ കാർബൺ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിന്റെ ഘടന കണ്ടു, നാമകരണ ഐസോമെറിസം പിന്നീട് രാസ ഗുണങ്ങളേക്കാൾ എല്ലാത്തരം ഭൗതിക ഗുണങ്ങളും തയ്യാറാക്കുന്നത് ഞങ്ങൾ കണ്ടു. ഉദാഹരണത്തിന്, ആൽക്കൈനെ ആൽക്കീനുകളോ ആൽക്കെയ്നുകളോ ആക്കി ചുരുക്കാം, കൂടാതെ സ്റ്റീവ് പ്രതികരണം പ്രത്യേകമാണ് , നിങ്ങൾക്ക് സിസ് ആൽക്കീൻ ഉണ്ടാക്കണമെങ്കിൽ ഹൈഡ്രോളിക് ഹൈഡ്രജനേഷൻ നടത്താം , പല്ലാഡിയം ലിൻഡ്ലർ കാറ്റലിസ്റ്റ് ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു

സിസ് ആൽക്കീൻ ഉണ്ടാക്കാം. ട്രാൻസ് ആൽക്കീൻ എനിക്ക് ഇന്നലെ സോഡിയം ലിക്വിഡ് അമോണിയ ഉപയോഗിക്കാം , അത് സിംഗിൾ ഇലക്ട്രോൺ ട്രാൻസ്ഫർ റിയാക്ഷനിലൂടെയും മറ്റൊന്ന് നിങ്ങൾ നന്നായി വിഭജിച്ച പലേഡിയം പ്ലാറ്റിനം നിക്കൽ അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ള കാറ്റലിസ്റ്റ് പോലെ ഉപയോഗിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഹൈഡ്രജൻ കൂടുതൽ പ്രതിപ്രവർത്തിക്കും. ലീനിയർ കാറ്റലിസ്റ്റായ ആൽക്കൈൻ സിയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ആൽക്കീൻ അഹ് നേരിട്ട് ആൽക്കെയ്നുകളായി കുറയുന്നത് അടുത്തതായി നമ്മൾ കണ്ടു, ഹാലൊജനും ആൽക്കെയ്നും ഹാലൊജനിന്റെ രണ്ട് തന്മാത്രകളുമായി ഒരു പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് വിധേയമാകുന്നത് ടെട്രാ ഹാലോ സംയുക്തം നൽകും, കൂടാതെ ഇതിന് ഹൈഡ്രജൻ ഹാലൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്താനും കഴിയും , ഉദാഹരണത്തിന് , ഇത് ഇലക്ട്രോഫിലിക് സങ്കലന പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിലൂടെ പോകുന്നു. മാർക്കോവ്നിക്കോവ് നിയമം പിന്തുടരുന്നു, ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രജൻ ബ്രോമൈഡ് ചേർത്താൽ, നിങ്ങൾക്ക് ജെർമിനൽ ഡൈഹാലോ സംയുക്തം ലഭിക്കും , ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾക്ക് ബ്രോമിൻ ആറ്റങ്ങളും ഒരേ കാർബൺ ആറ്റവും ചേർക്കാം, ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾ പ്രൊപ്പെയ്ൻ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് 2 2 ഡിബ്രോമോ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ലഭിക്കും . ഉപയോഗപ്രദമായ പ്രതികരണം ഞങ്ങൾ കണ്ടു , ഹൈഡ്രജൻ ഹാലൈഡുമായുള്ള ആ പ്രതിപ്രവർത്തനം അത് ഇഷ്ടപ്പെടുന്നു, അത് വെള്ളത്തിനൊപ്പം ചേർക്കാനും കഴിയും ഇലക്ട്രോഫിലിക് സങ്കലന പ്രതിപ്രവർത്തനം, ഇത് ഒരു മാർഗോണിക്കൽ നിയമം പിന്തുടരുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് കാർബോണൈൽ സംയുക്തമായി പരിവർത്തനം ചെയ്യാം , ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന അടിവസ്ത്രത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു. ആൽഡിഹൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ കെറ്റോൺ ഈ പ്രതികരണം സാധാരണയായി മിതമായ താപനിലയിൽ നടത്തപ്പെടുന്നു, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് കഴിയുന്ന സമുദ്രവിശ്ലേഷണം ഞങ്ങൾ കണ്ടു. ആൽക്കൈനെ ഡൈകാർബണൈൽ സംയുക്തമാക്കി മാറ്റുകയും ഓസോണിനൊപ്പം ആൽക്കെയ്ൻ കൂട്ടിച്ചേർക്കുകയും ഓസോണോയിഡ് ഉണ്ടാക്കുകയും ചെയ്യാം , അത് ഉചിതമായ റിയാജന്റുമായി കൂടുതൽ പ്രതികരിക്കുകയും അതാത് സംയുക്തം ലഭിക്കുകയും ചെയ്യും, ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങൾ വെള്ളത്തിൽ ട്രീറ്റ് ചെയ്താൽ ഡൈഹാലോ ഡൈ കാർബണിൽ ലഭിക്കും. നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രജൻ പെറോക്സൈഡ് ഉപയോഗിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഡികാപാക് ആസിഡുകൾ ലഭിക്കുന്നതിന് അതിനെ കൂടുതൽ വിഭജിക്കാനാകും , കൂടാതെ ഞങ്ങൾ കണ്ട പ്രഭാഷണത്തിന്റെ അവസാന ഭാഗവും പുതിയ ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളും വസ്തുക്കളും നിർമ്മിക്കുന്നതിന് ഈഥൻ വളരെ പ്രധാനമാണ് , ഞങ്ങൾ ഇത് കാണുന്നു. കാത്സ്യം ഓക്സൈഡിന്റെയും കാർബണിന്റെയും പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ നിന്നാണ് ഈതൻ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്നത്, അതിനാൽ കാൽസ്യം ഓക്സൈഡിന് കാത്സ്യം കാർബൈഡ് ഉത്പാദിപ്പിക്കാൻ കാർബണുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും, നിങ്ങൾ വെള്ളത്തിൽ ശുദ്ധീകരിക്കുമ്പോൾ അത് ഈഥെയ്ൻ വാതകം നൽകും, ഇത് വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു തുടക്ക മുൻഗാമിയാണ് വിവിധ ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾക്ക് , ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾക്ക് ലീനിയർ പോളിമറൈസേഷൻ ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയും, ഇത് സംയോജിത പോളിമറുകൾ നൽകാം. y good uh കണ്ടക്ടർ, വിവിധ ആപ്ലിക്കേഷനുകൾക്കായി വ്യാപകമായി ഉപയോഗിക്കപ്പെടുന്നു , നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ഒരു ഭാരം കൂടിയാണ് , ലോഹങ്ങളുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ അവയ്ക്ക് ഭാരം കുറവാണ്, കൂടാതെ ബെൻസീനും അനുബന്ധ സംയുക്തങ്ങളും നൽകാൻ അവയ്ക്ക് ട്രൈമറൈസേഷൻ നടത്താനും കഴിയുമെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു . ഫാർമസ്യൂട്ടിക്കൽ വ്യവസായങ്ങളിലെ ചായങ്ങളിലും മറ്റ് ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തങ്ങളിലും വളരെ പ്രധാനമാണ്, ഞാൻ എന്റെ പ്രഭാഷണം അവസാനിപ്പിക്കുന്നു, വളരെ നന്ദി