ഐഐടി പോൾ പ്രോഗ്രാമിലേക്ക് നിങ്ങളെ എല്ലാവരെയും സ്വാഗതം ചെയ്യുന്നു. ഫോർമുല cn two n, ഉദാഹരണങ്ങൾ ethane propane ah ഇത് ഈ ശ്രേണിയിലെ ഏറ്റവും ചെറിയ അംഗമാണ്, ആഹ് ഈ സംയുക്തം രണ്ട് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളും മൂന്ന് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളുള്ള ആൽക്കീനും ഉള്ള ഈ സംയുക്തം നിങ്ങൾക്ക് ഇതുപോലെ തുടരാം, നിങ്ങൾ നോക്കിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് അടുത്ത ബ്യൂട്ടെയ്നിലേക്ക് പോകാം ഈ സംയുക്തങ്ങളുടെ ഘടനയിൽ നമുക്ക് എഥിലീൻ ഉദാഹരണമായി എടുക്കാം , തുടർന്ന് ആ സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടന നോക്കാം, ഇത് എഥിലീന്റെ ഘടനയാണ്, ഈ രണ്ട് ബോണ്ടുകൾക്കിടയിലുള്ള ബോണ്ട് കോൺ ഒരു പ്ലാനർ തന്മാത്രയും രണ്ട് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളും നാല് ഹൈഡ്രജനും ആണ്. ഒരേ തലവും ഇതിന് ഇടയിലുള്ള ബോണ്ട് കോണും 117 ഡിഗ്രിയാണ് , ഈ ch ബോണ്ടും കാർബൺ-കാർബൺ ഇരട്ട ബോണ്ടും തമ്മിലുള്ള ബോണ്ട് കോൺ 122 ഡിഗ്രിയാണ് c തമ്മിലുള്ള ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം ആർബൺ കാർബൺ സംയുക്തം 1.34 ആംസ്ട്രോങ് ആണ് , ch ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം 1.09 ആംസ്ട്രോങ് ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ സംയുക്തം നോക്കുകയാണെങ്കിൽ അഞ്ച് സിഗ്മ ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ട്, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബൺ കാർബൺ സിഗ്മ ബോണ്ടും നാല് കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ സിഗ്മ ബോണ്ടുകളും ഉണ്ട്, അതിനുപുറമേ നമുക്ക് ഒരു ബൈ ബോണ്ട് ഉണ്ട്, അതിനാൽ സിഗ്മ ബോണ്ട് മറ്റൊരു കാർബണുമായി sp2 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് ഓർബിറ്റൽ കാർബണുമായി ഓവർലാപ്പുചെയ്യുന്നതിലൂടെയാണ് രൂപീകരണം നടക്കുന്നത്. കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ സിഗ്മ ബോണ്ട് ജനറേറ്റുചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ബൈഫോണ്ട് രൂപീകരണം ഇത് തലത്തിൽ നടക്കുന്നു, നാല് എല്ലാ ആറ്റങ്ങളും കാർബണും നാല് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളും ആ എഫ്ലിക്ക് ലംബമായി ഭ്രമണപഥത്തിലാണ് ഈ രണ്ട് p പരിക്രമണപഥങ്ങളും ഓവർലാപ്പുചെയ്യുന്നു. സിഗ്മ ബോണ്ട് , ഈ രണ്ട് ഓർബിറ്റലുകളെ ഉയർത്തി ഈ ഓവർലേ ഞങ്ങൾ y ബോണ്ട് ആക്കുന്നു, ഈ എസ്സിയുടെ ബൈപോഡ് രൂപീകരണവും ഹൈബ്രിഡിലേക്ക് ഓവർലാപ്പിംഗും നൽകുന്നു മറ്റൊരു കാർബൺ sp2 പരിക്രമണപഥം ഉപയോഗിച്ച് കാർബണിന്റെ പരിക്രമണപഥം സിഗ്മ ബോണ്ട് സൃഷ്ടിച്ചു , അതിനാൽ ഇതും നമുക്ക് ഇതുപോലെ എഴുതാം, നിങ്ങൾ ഇത് നോക്കൂ, വിമാനത്തിന് താഴെയുള്ള ഒരു വില്ലു നോക്കൂ , ഡി പ്രാദേശികവൽക്കരണം നടക്കുന്നു, ഈ രണ്ട് പരിക്രമണപഥങ്ങൾ ബൈ ബോണ്ടിന്റെ രൂപീകരണത്തിന് കാരണമാകുന്നു. ഈ കാർബൺ കാർബൺ ഇരട്ട ബോണ്ട് ബൈപോഡ് രൂപീകരണം കാർബൺ കാർബൺ ബോണ്ടിന്റെ ഭ്രമണത്തെ പരിമിതപ്പെടുത്തുന്നു, അല്ലാത്തപക്ഷം നമുക്ക് കാർബൺ കാർബൺ സിംഗിൾ ബോണ്ട് ഉണ്ടെങ്കിൽ ബോണ്ടിന് കറങ്ങാൻ കഴിയും, എന്നാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഈ കാർബൺ-കാർബൺ ഡബിൾ പൈ ബോണ്ട് കാരണം ഈ തന്മാത്രകൾ കാരണം ഭ്രമണം അനുവദനീയമല്ല ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകളുടെ രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിച്ചേക്കാം , എഥിലീനിന്റെ ഘടന നാം കണ്ടുകഴിഞ്ഞു, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ആഘാത വ്യവസ്ഥയിലെ നാമകരണം നോക്കാം, a, e എന്ന പ്രത്യയം മാറ്റി e, e എന്നിവ ഉപയോഗിച്ച് അനുബന്ധ ആൽക്കെയ്നുകളിൽ നിന്നാണ് ആൽക്കീനുകളുടെ പേരുകൾ ഉരുത്തിരിഞ്ഞത്. ഞങ്ങൾ ഇതിനകം ഈഥെയ്ൻ ആയി പഠിച്ചിട്ടുള്ള അനുബന്ധ ആൽക്കെയ്ൻ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇതിനെ ഈഥീൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , ഇവിടെ എന്താണ് ചെയ്തിരിക്കുന്നത്, ഈ a, e എന്നിവ മാറ്റിസ്ഥാപിച്ചു e ഉം e ഉം ആൽക്കീനിന്റെ കാര്യത്തിൽ നമുക്ക് ഒരു ഉദാഹരണം കൂടി എടുക്കാം , ഇതിനെ പ്രൊപൈൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , അനുബന്ധ ആൽക്കെയ്ൻ ആണ് പ്രൊപ്പെയ്ൻ ഇതിനെ ബ്യൂട്ടേ വൺ ഗെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഒന്ന് ഇരട്ട ബോണ്ടിന്റെ സ്ഥാനത്തെ സൂചിപ്പിക്കുന്നു, അനുബന്ധ ആൽക്കീൻ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ആണ് മറ്റേ ഐസോമർ ഇത് mu2n ആണ് , നിങ്ങൾ ഈ ആൽക്കീനുകളെല്ലാം നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, ane എന്ന പ്രത്യയത്തിന് പകരം e , e എന്നിവ വന്നിരിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് അൽപ്പം വലിയ തന്മാത്രയിലേക്ക് നോക്കാം, അതിനാൽ ആൽക്കീനിന്റെ പേര്

അങ്ങനെയാണ്, ഞങ്ങൾ കണ്ടത് പോലെ നമ്പറിംഗ് ആരംഭിക്കേണ്ടതുണ്ട് . ആൽക്കെയ്ൻ, ഡബിൾ ബോണ്ട് അവസാനത്തോട് വളരെ അടുത്ത് ഉള്ളിടത്തെല്ലാം ഇവിടെ നിന്ന് ആരംഭിക്കണം, ഇത് രണ്ടാണ്, അതിനാൽ ആൽക്കെയ്നിന്റെ കാര്യം നമ്മൾ കണ്ടതുപോലെ സംയുക്തത്തിന്റെ പേര് ആയിരിക്കും, ഞങ്ങൾ ആദ്യം പകരക്കാരനെ സ്ഥാപിക്കണം. കേസ് ഫോർ മീഥൈൽ വ്യൂ ആഹ് പെയിന്റ് ഒരറ്റം ഇതാണ് ഈ തന്മാത്രയുടെ iupac നാമം , ഇതാണ് ഇരട്ട ബോണ്ടിന്റെ സ്ഥാനവും കാർബൺ ആറ്റം നാലിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന മീഥൈൽ പകരക്കാരനും അതിനാൽ നാല് മീഥൈൽ വൺ പ്രിന്റിംഗ് എന്ന് വിളിക്കാം കൂടുതൽ ഉദാഹരണം എടുക്കുക , അതിനാൽ ഈ കേസ് ഞങ്ങൾ നമ്പറിംഗ് ആരംഭിക്കണം, നിങ്ങൾ ഈ വശത്ത് നിന്ന് വേണം ഇരട്ട ബോണ്ട് ഉള്ള ഏറ്റവും നീളമേറിയ ശൃംഖല ഇതാണ്, ഞങ്ങൾ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഈ വശത്തിന് അടുത്താണ് , അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇതുപോലെ നമ്പറിംഗ് ആരംഭിച്ചു പകരം വയ്ക്കുന്നത് ഈ കേസിൽ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ് , മീഥൈൽ നിലവാരമില്ലാത്ത കാർബൺ നമ്പർ 4 ന്റെ സ്ഥാനം അതിനാൽ ഇതിനെ വിളിക്കുന്നു ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ ഐപാക് നാമം നാല് മീഥൈൽ ഹെക്സ രണ്ട് അടുത്തത് ഐസോമെറിസം ആയതിനാൽ എഥിലീൻ പ്രൊപ്പെയ്ൻ അവയ്ക്ക് ഘടനാപരമായ ഒന്നും ഇല്ല. ഐസോമറുകൾ നിങ്ങൾ ബ്യൂട്ടെയ്നിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ രണ്ട് കഴിഞ്ഞ മൂന്ന് ഐസോമറുകൾ സാധ്യമാണ് , അതിനാൽ ഇവ രണ്ടിനും ഒരേ തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യം ഉണ്ട്, എന്നാൽ ഇവ രണ്ടും വ്യത്യസ്ത ഘടനകൾ നിങ്ങൾ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇരട്ട ബോണ്ടിന്റെ ഭാഗം വ്യത്യസ്തമാണ്, ഇത് ഒരു ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ഇതാണ് രണ്ട് ബ്യൂട്ടെയ്ൻ അതിനാൽ ഇവയെ പൊസിഷണൽ ഐസോമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , അവ തമ്മിലുള്ള ബന്ധം കാരണം ഇത് ആദ്യ കാർബൺ ആറ്റമായ വൺ ബ്യൂട്ടിൽ ഉള്ള ഇരട്ട ബോണ്ടാണ്. ഇവ രണ്ടും ബ്യൂട്ടീനാണ് , ഇരട്ട ബോണ്ടിന്റെ ഭാഗം വ്യത്യസ്ത സ്ഥലങ്ങളിലാണ് ഉള്ളത് എങ്കിലും നമ്മൾ ഇതിനെ പൊസിഷണൽ ഐസോമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , ഇവ രണ്ടും ഒന്നും മൂന്ന് രണ്ടും മൂന്നും തമ്മിലുള്ള ബന്ധത്തെ ചെയിൻ ഐസോമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അവ ശൃംഖലയിൽ വ്യത്യാസപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു ഒന്ന് ശാഖയുണ്ട് മറ്റൊന്ന് രേഖീയമാണ് അതിനാൽ ഇവ രണ്ടിനെയും ചെയിൻ ഐസോമറുകൾ എന്നും ഇവയെ ചെയിൻ ഐസോമറുകൾ എന്നും വിളിക്കുന്നു, എന്നാൽ ഇവയെ പൊസിഷൻ ഐസോമറുകൾ എന്നും വിളിക്കുന്നു, എന്നാൽ എല്ലാം ഘടനാപരമായ ഐസോമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അവ

ഘടനയിൽ വ്യത്യാസമുണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഉയർന്ന ആൽക്കീനിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് കൂടുതൽ ഐസോമറുകൾ ഉണ്ടാകും. കാർബൺ-കാർബൺ ഇരട്ട ബോണ്ടുകളുടെ നിയന്ത്രിത ഭ്രമണം കാരണം ആൽക്കീന് ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകൾ പ്രദർശിപ്പിക്കാൻ കഴിയുന്ന ഘടനകളെ കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തപ്പോൾ, ഈ സംയുക്തം നമുക്ക് ഈ ഉദാഹരണമെടുക്കാം, അതിനാൽ നമുക്ക് രണ്ട് രൂപങ്ങൾ എഴുതാം, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ രണ്ട് ch3-ലും നോക്കാം. ഒരേ വശം ആയതിനാൽ ഇതിനെ സിസ് മ്യൂട്ട് ടു ഇൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ എതിർവശത്ത് രണ്ടും ട്രാൻസ് സോ എന്ന് വിളിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇതും രൂപാന്തരപ്പെടാം ഇവയെ ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഒരേ വശത്തിന് കീഴിലുള്ള സിസ് ബട്ട് ടിൻ എന്നും ഈ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിനെ എതിർവശം എന്നും വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇതിനെ ട്രാൻസ് എന്നാൽ രണ്ട് ഇൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഈ സംയുക്തങ്ങൾ നോക്കാം. ഇവിടെ മൂന്ന് സംയുക്തങ്ങൾ എഴുതിയിരിക്കുന്നു , നിങ്ങൾ സീസൺ പരിവർത്തനം എഴുതുകയാണെങ്കിൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ സിസ്ട്രോണ്ടുകളൊന്നും ഉണ്ടാകില്ല, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് കാർബൺ ആറ്റത്തിൽ അതേ പകരക്കാരൻ ഉള്ളപ്പോൾ അവയ്ക്ക് സിസ് നിലനിൽക്കാനും രൂപാന്തരപ്പെടുത്താനും കഴിയില്ല, അതിനാൽ ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകൾക്ക് ഇത് ചെയ്യാൻ കഴിയില്ല . നിങ്ങൾ രണ്ടും നോക്കിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റം ഉണ്ടാകും, അതിനാൽ സോമാറ്റിക് ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകൾ അവിടെ നിലനിൽക്കില്ല, എന്നിരുന്നാലും ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇതും നിങ്ങൾക്ക് മറ്റൊരു രൂപവും ഉണ്ടാകാം, അതിനാൽ ഇത് ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകളായി നിലനിൽക്കും, കാരണം ഇവ രണ്ടിനും ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകൾ പ്രദർശിപ്പിക്കാൻ കഴിയില്ല. നിങ്ങൾക്ക് ഈ കാർബൺ ആറ്റത്തിന് അതേ പകരക്കാരൻ ഉണ്ട്, അതുപോലെ തന്നെ നിങ്ങൾക്ക് അതേ പകരക്കാരനുമുണ്ട് , ഇതും ആൽക്കെയ്നുകളുടെ കാർബൺ ആറ്റം തയ്യാറാക്കലും t
ആൽക്കെയ്നുകൾ ഉണ്ടാക്കാൻ നിരവധി മാർഗങ്ങളുണ്ട്, നമ്മൾ ആദ്യം കാണാൻ പോകുന്നത് ആൽക്കഹോളുകളുടെ അസിഡിറ്റി നിർജ്ജലീകരണമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആൽക്കഹോളുകളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനം താരതമ്യം ചെയ്യുമ്പോൾ ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോൾ ദ്വിതീയ മദ്യവുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോൾ കൂടുതൽ റിയാക്ടീവ് ആണ്. ഉദാഹരണത്തിന് , നിങ്ങൾ സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിനോടും ചൂടിൽ സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡിനോടും എഥനോളിനോട് പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ നിർജ്ജലീകരണത്തിന് വിധേയമാകുമ്പോൾ ഈഥീനിന്റെ ഉപോൽപ്പന്നം ജലം ഉന്മൂലനം ചെയ്യപ്പെടും. ആൽക്കൈലിന് ഈ ലളിതമായ ആൽക്കഹോൾ നൽകാൻ നിർജ്ജലീകരണം നടത്തുക , ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾ അസമമായ ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോൾ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ , ഇത് ഒരു പ്രാഥമിക മദ്യം, സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചൂടാക്കുമ്പോൾ ഈ മദ്യം ദ്വിതീയ മദ്യമാണ്. ആൽക്കീനുകളുടെ മിശ്രിതം നൽകുന്നതിന് നിർജ്ജലീകരണത്തിന് വിധേയമാകാം , അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നമുക്ക് ഒരു മിശ്രിതം ലഭിക്കും ആൽക്കീനുകളുടെ e, ഒന്ന് ah പകരം കൂടുതൽ പകരമുള്ള ആൽക്കീനുകൾ മറ്റൊന്ന് ടെർമിനൽ ആൽക്കീൻ ആണ്, നമുക്ക് ഇവിടെ ലഭിക്കുന്നു , ഈ സംയുക്തങ്ങളുടെ അനുപാതം താരതമ്യം ചെയ്താൽ ഇത് വലുതായിരിക്കും, ഇത് മൈനർ സംയുക്തവും നാല് മടങ്ങ് എൺപത് ശതമാനവും ആയിരിക്കും. ആൽക്കീൻ സംഭവിക്കുന്നു , ശേഷിക്കുന്ന ഇരുപത് ശതമാനം ഈ ആൽക്കീൻ ആയിരിക്കും, ഈ കാര്യങ്ങൾ ഞങ്ങൾ പിന്നീട് പഠിക്കും, കാരണം നിങ്ങൾക്ക് കൂടുതൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് പകരം വയ്ക്കുമ്പോൾ ഇത് കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ളതാണ് , ഈ ആൽക്കീനിന്റെ ഈ രൂപീകരണം അതിനെ അപേക്ഷിച്ച് വളരെ കാര്യക്ഷമമായി നടക്കുന്നു , ഇപ്പോൾ ഞാൻ കാണിച്ചുതരാം ഈ രണ്ട് ആൽക്കീനുകളുടെ രൂപീകരണം എങ്ങനെ സംഭവിക്കുന്നു എന്നതിനെക്കുറിച്ചോ അല്ലെങ്കിൽ മദ്യം സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡുമായി നിങ്ങൾ ഈ ആൽക്കഹോളിനെ ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ എങ്ങനെയാണ് സംഭവിക്കുന്നത് എന്നതിന്റെ പ്രതികരണ പാത , റിവേഴ്സിബിൾ ആന്റ് ഫാസ്റ്റ്, ഓയുടെ പ്രോട്ടോണേഷൻ എന്നിവയ്ക്കായി നമുക്ക് h പ്ലസ് ഇത് എഴുതാം. കാർബൺ ഓക്സിജൻ ബോണ്ട് പിളർപ്പ് കാർബോക്കേഷനും വെള്ളവും ഉണ്ടാകുന്നതിന് ഇടയിൽ സംഭവിക്കുന്നു , അതിനാൽ ഓ ഈ സ്പീഷിസ് ഒ ആയി മാറുന്നു നിങ്ങൾ ഇതിനെ ആൽക്കൈൽ ഓക്സോണിയം ഇന്റർമീഡിയറ്റ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഒരിക്കൽ നിങ്ങൾ ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് രൂപീകരിച്ചാൽ കോ- ബോണ്ട് പിളർപ്പ് സംഭവിക്കുന്നു, ഞങ്ങൾ ഒരു കാർബോക്കേഷൻ ഇന്റർമീഡിയറ്റും വെള്ളവും ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്നു, ഇത് സാവധാനത്തിലുള്ള ഒരു ഘട്ടമാണ് , ഇതിനെ അപൂർവ നിർണ്ണയ ഘട്ടം എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് വേഗതയേറിയതാണ്, ഇത് പഴയപടിയാക്കാനാകും. ഇപ്പോൾ ഒരു പിളർപ്പ് നടക്കുന്നു , അത് കാർബോക്കേഷൻ രൂപപ്പെടാൻ ഇടയാക്കും , അത് മന്ദഗതിയിലുള്ള ഘട്ടമാണ് , ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളുണ്ട്, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളുണ്ട്, ഈ ജല തന്മാത്രയ്ക്ക് ഈ പ്രോട്ടോണിനെ നീക്കം ചെയ്യാൻ കഴിയും, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് കഴിയും ഈ ജല തന്മാത്ര ഈ പ്രോട്ടോണിനെ നീക്കം ചെയ്താൽ, പാത്ത് എന്നതിന് അനുബന്ധമായ ആൽക്കീൻ നേടുക, അതിനാൽ ജല തന്മാത്ര ഈ പ്രോട്ടോൺ നീക്കം ചെയ്താൽ മറുവശത്ത് നിങ്ങൾക്ക് ഈ ആൽക്കീൻ ലഭിക്കുമെന്ന് ഞാൻ എഴുതട്ടെ, ഇതാണ് പാത b ഈ ഹൈഡ്രജൻ നീക്കം ചെയ്യുക, അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും ഇരട്ട ബോണ്ട് കുറവ് പകരം വയ്ക്കപ്പെട്ട ഇരട്ട ബോണ്ട്, ഇതുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇത് കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ളതാണ്, ഇതിന്റെ അനുപാതം നോക്കുകയാണെങ്കിൽ ഈ ടോൾക്കീനുകളുടെ ഇനം ഇത് ഒരു പ്രധാന സംയുക്തമാകുമെന്ന് ഞാൻ സൂചിപ്പിച്ചു , ഇത് ചെറുതാണ്, ഇത് ഓ, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഉപോൽപ്പന്നം ഇതായിരിക്കും , ഈ ഓക്സിലറി ഇതിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടും , ഇതിനെ ഹൈഡ്രോണിയം അയോൺ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , ഇത് വെള്ളവും എച്ച് ആയി പരിവർത്തനം ചെയ്യും കൂടാതെ , ഇത് നിങ്ങൾ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഞങ്ങൾ ഇത് എഴുതുന്നത് തീർച്ചയായും ഇത് ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകളുടെ മിശ്രിതമാണ് , നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളുടെ മിശ്രിതം ഉണ്ടാകാം, കൂടാതെ ഇത് ട്രാൻസ് ടു ബ്യൂട്ടീൻ ആണ്, ഇതിനിടയിൽ ഇത് വീണ്ടും ഇതാണ് അളവ്. മൈനർ ആയിരിക്കും ആഹ് ഇവയെ ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , ഇത് പ്രധാന ah സംയുക്തമായിരിക്കും ഇത് മൈനർ ആയിരിക്കും, നിങ്ങൾ ഇവ

രണ്ടിന്റെയും അനുപാതം താരതമ്യം ചെയ്താൽ ഇത് പ്രധാന ഉൽപ്പന്നമായിരിക്കും , നിങ്ങൾ ത്രിതീയ ആൽഗലിലേക്ക് പോകുകയാണെങ്കിൽ അതിനുള്ള സാധ്യതയും ഉണ്ട്. കാർബോകേഷൻ പുനഃക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയുമോ, അപ്പോൾ ഇരട്ട ബോണ്ട് രൂപീകരണം നടക്കുന്നു, അതിനാൽ അടുത്ത പ്രതികരണം ഡീഹൈഡ്രോ ഹാലൊജനേഷൻ പ്രതികരണമാണ് , ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങൾക്ക് ഈ ആൽക്കൈൽ എച്ച് ഉള്ളപ്പോൾ അലൈഡ് ബ്രോമൈഡ് , ഓ എന്നതിനുപകരം നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ബിയർ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ സംയുക്തത്തെ ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ ഓ ഉം സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് പൊട്ടാസ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ഒരു ബേസ് ആണ് , ഈ കോഹ് വീണ്ടും ആൽക്കൈൽ ആ ഹാലൈഡിനെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ബീറ്റാ കാർബണിലെ ഹൈഡ്രജൻ ആഹ് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാം. ഈ കാർബണിലേക്കും ഈ അടിത്തറയിലേക്കും ആറ്റം ഓ മൈനസിന് ഈ പ്രോട്ടോണിനെ നീക്കം ചെയ്യാൻ കഴിയും , ഉന്മൂലനം നടക്കുന്നതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കീൻ ലഭിക്കും, പ്രൊപ്പെയ്ൻ ഉപോൽപ്പന്നം പൊട്ടാസ്യം ബ്രോമൈഡും വെള്ളവും ആയിരിക്കും, അതിനാൽ പ്രതികരണ അവസ്ഥ വളരെ പ്രധാനമാണ്, നിങ്ങൾ ആൽക്കഹോൾ കോഹ് ഉപയോഗിക്കേണ്ടതുണ്ട്, തുടർന്ന് പ്രവർത്തിക്കുക ഒരു ബേസ് അല്ലാത്തപക്ഷം ഇത് ഒരു സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ റിയാക്ഷൻ ആയിരിക്കും, പക്ഷേ ഇത് നിങ്ങൾ ആൽക്കലി അക്കോസ് എഴുതേണ്ടതുണ്ട്, തുടർന്ന് എലിമിനേഷൻ പ്രതികരണം നടക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കീൻ ലഭിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തന നിരക്ക് വേണമെങ്കിൽ അയോഡിഡിന് കൂടുതൽ പ്രതിപ്രവർത്തന പ്രതിപ്രവർത്തനം ഉണ്ടായിരിക്കും. ആറിൽ ബ്രോ ആൽക്കൈൽ ബ്രോമൈഡ് , ആൽക്കൈൽ ബ്രോമൈഡ് എന്നിവയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ആൽക്കൈൽ ക്ലോറൈഡുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ആൽക്കൈൽ ഹെക്ടറിന്റെ പ്രതിപ്രവർത്തന ക്രമം കൂടുതൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം കാണിക്കും. ആൽക്കീനുകൾ നൽകാൻ ആൽക്കഹോൾ കോസിനു നേരെയുള്ള ലൈഡുകൾ, നിങ്ങൾക്ക് വിസിനൽ ഹാലൈഡുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ, ഡിഹാലോ സംയുക്തത്തെ ആൽക്കീനുകളാക്കി മാറ്റുകയും ചെയ്യാം , ഉദാഹരണത്തിന്, ഡിബ്രോമോ സംയുക്തം ഉണ്ടെങ്കിൽ, രണ്ടിലും ബ്രോമിൻ ആറ്റങ്ങൾ ഇവിടെ കാണാം. അടുത്തതായി ഇതിനെ വിസിനൽ ഡൈബ്രോമൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു , നിങ്ങൾ ഈ സംയുക്തം ആൽക്കഹോളിലെ സിങ്ക് പൊടി സംസ്കരിക്കുമ്പോൾ അവ അടുത്ത കാർബൺ ആറ്റങ്ങളിൽ കാണപ്പെടുന്നു, സാധാരണയായി എത്യോപ്യയിൽ ഈ സംയുക്തത്തെ സിങ്ക് പൊടി ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ എഥൈൽ ആൽക്കഹോൾ ലായകമായി ഉപയോഗിക്കുന്നു , നിങ്ങൾക്ക് അനുയോജ്യമായ ആൽക്കീനുകളായി പരിവർത്തനം ചെയ്യാൻ കഴിയും. ഒരു ബ്യൂട്ടീൻ പ്ലസ് സിങ്ക് ബ്രോമൈഡ് നേടുക ഇത് ഒരു ഉപോൽപ്പന്നമാണ് , ഈ കാർബൺ ഹാലൊജൻ ബോണ്ടിൽ സിങ്ക് എങ്ങനെ പ്രതിപ്രവർത്തനം നടക്കുന്നു എന്നതിന്റെ ഒരു ഉപോൽപ്പന്നമാണ് നിങ്ങൾ ആദ്യം ഉൽപാദിപ്പിക്കുന്ന നിർദ്ദേശം സിങ്ക് രണ്ടായി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു , നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ലഭിച്ചുകഴിഞ്ഞാൽ ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ലഭിക്കും ആൽക്കെയ്നുകൾ ഐ ഉണ്ടാക്കുന്നതിനുള്ള അടുത്ത സാധാരണ പ്രതികരണം ആൽക്കീനുകൾക്ക് നൽകുന്നതിന് ഇത് ഉന്മൂലനം ചെയ്യപ്പെടാം ഹൈഡ്രജനേഷൻ അതിന്റെ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട പ്രതികരണമാണ് , നിങ്ങൾക്ക് എല്ലാ ആൽക്കൈൻ ആൽക്കീനും ആൽക്കീനായി പരിവർത്തനം ചെയ്യാൻ കഴിയും, നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കെയ്നുകൾ ഉണ്ടാക്കാം , ഒന്ന് കാറ്റലിറ്റിക് ഹൈഡ്രജനേഷൻ , ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈൻ ഉണ്ടെങ്കിൽ, ഈ ആൽക്കൈൻ അനുബന്ധ സിസ് ആൽക്കീനായി കുറയ്ക്കാം. ക്വിനോലിൻ അമർത്തുമ്പോൾ ബേരിയം സൾഫേറ്റ് പിന്തുണയ്ക്കുന്ന പെരിയം സൾഫേറ്റ് പാലിയേറ്റീവ് ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ , നിങ്ങൾ ഈ സംയുക്തത്തെ ഹൈഡ്രജൻ ക്വിനോലിൻ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ, ഇത് ഭാഗികമായി സിസ് 2 ബ്യൂട്ടെയ്നായി കുറയ്ക്കാം, അതിനാൽ പ്രതികരണം സ്റ്റീരിയോ സ്പെസിഫിക് ആണ്. നിങ്ങൾ ഇവിടെ ചെയ്യുന്നത് കാർബൺ കാർബൺ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിലേക്ക് ഹൈഡ്രജൻ വാതകം ചേർക്കുന്നത് പ്രതികരണ സ്റ്റീരിയോ സ്പെസിഫിക് പ്രതികരണമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ah cis 2 ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ഉപയോഗിച്ച് അവസാനിപ്പിക്കാം ബേരിയം സൾഫേറ്റ് അല്ലെങ്കിൽ കാൽസ്യം സൾഫേറ്റ് എന്നിവയിലും ക്വിനോലിൻ വിലയിലും ഈ കന്നുകാലികളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനം സിൻ സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രി ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് കാർബൺ കാർബൺ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടും കാർബൺ കാർബൺ ഇരട്ട ബോണ്ടും ഭാഗികമായി കുറയ്ക്കാം, പ്രതികരണം എങ്ങനെ സംഭവിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് പരിയം സൾഫേറ്റിൽ പിന്തുണയുള്ള പല്ലേഡിയത്തിന്റെ ഉത്തേജക അളവ് ആവശ്യമാണ്, ആദ്യം എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് . ലോഹത്തിന്റെ ഉപരിതലത്തിൽ ഹൈഡ്രജൻ നിരീക്ഷിക്കപ്പെട്ടാൽ ഉപരിതല ലോഹ പ്രതലത്തിൽ ഹൈഡ്രജൻ നിരീക്ഷിക്കപ്പെടുന്നു, തുടർന്ന് ആൽക്കീൻ ആൽക്കൈൻ നിരീക്ഷിച്ച ഹൈഡ്രജനെ സമീപിക്കുകയും ഹൈഡ്രജൻ ഗതാഗതം ആൽക്കൈനിന്റെ അതേ വശത്ത് കൂടി നടക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ സിൻ ആൽക്കീനുകളോടെ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ അവസാനിക്കുന്നു. ആൽക്കൈനിന്റെ താഴത്തെ മുഖത്തിന്റെ അതേ ഘട്ടം നടക്കുന്നു, നിങ്ങൾ ഒരു സിസ് മുതൽ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ വരെ അവസാനിക്കുന്നു ബ്യൂട്ടെയ്ൻ സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രി മുമ്പത്തേതിൽ നിന്ന് വ്യത്യസ്തമാണ് ലീനിയർ കാറ്റലിസ് ഉപയോഗിച്ച് കാറ്റലറ്റിക് ഹൈഡ്രജനേഷൻ നിങ്ങൾക്ക് സിസ് ആൽക്കീൻ ലഭിക്കുമെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടിട്ടുണ്ട്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ സോഡിയം ലിക്വിഡ് ലിക്വിഡ് അമോണിയ ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ സോഡിയത്തിന്റെ സ്റ്റോയ്ചിയോമെട്രിക് അളവ് ഉപയോഗിക്കണം , തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ട്രാൻസ് ആൽക്കീൻ ലഭിക്കുന്നു, ഈ പ്രതികരണവും സ്റ്റീരിയോ സ്പെസിഫിക് ആയി നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും ആൽക്കീൻ, നിങ്ങൾ സോഡിയം , ലിക്വിഡ് അമോണിയ എന്നിവ ഉപയോഗിക്കേണ്ട പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിനും ഇത് ഉദാഹരണമാണ്, അതിനാൽ സോഡിയത്തിന് നൽകാൻ കഴിയുന്ന പ്രതികരണ മെക്കാനിസത്തെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം ഇത് ഒരൊറ്റ ഇലക്ട്രോൺ ട്രാൻസ്ഫർ പ്രക്രിയയാണ്, അത് ആൽക്കൈനിലേക്ക് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ നൽകാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അത് സൃഷ്ടിക്കുന്ന റാഡിക്കൽ അയോണിനെ സൃഷ്ടിക്കാൻ കഴിയും. സോഡിയം ആൽക്കൈനിലേക്ക് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ

നൽകുമ്പോൾ അത് ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു റാഡിക്കൽ അയോൺ ഉണ്ടായാൽ അതിന് നിങ്ങളുടെ ദ്രാവക അമോണിയയുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും അമോണിയയിൽ നിന്ന് ഒരു പ്രോട്ടോണിനെ നീക്കം ചെയ്യാം. കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോൺ നിങ്ങൾ ഈ അയോൺ ജനറേറ്റുചെയ്യുന്നു, ഈ അയോൺ അമോണിയയിൽ നിന്ന് പ്രോട്ടോൺ എടുക്കുന്നു, അങ്ങനെ നിങ്ങൾക്ക് ബ്യൂട്ടെയ്‌നും സോഡിയം സോഡാമൈഡും കൈമാറ്റം ചെയ്യപ്പെടും , അതിനാൽ സ്റ്റീരിയോകെമിസ് ഈ ഘട്ടത്തിൽ പരീക്ഷിച്ചുനോക്കൂ, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ആഹ് ട്രാൻസ് ജ്യാമിതി ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും , അത് മറ്റൊരു സോഡിയവുമായി വീണ്ടും പ്രതികരിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് അയോണുണ്ട്, ഈ അയോൺ ഞങ്ങൾക്കുണ്ട് ഒരിക്കൽ ഇത് അമോണിയയിൽ നിന്ന് പ്രോട്ടോൺ എടുക്കാൻ കഴിയും, നിങ്ങൾക്ക് തിരഞ്ഞെടുത്ത് ട്രാൻസ് ലഭിക്കും ബ്യൂട്ടെയ്നിലേക്ക്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈനുമായി ബന്ധപ്പെട്ട് രണ്ട് തുല്യമായ സോഡിയം ആവശ്യമാണെന്ന് ഇതിനർത്ഥം , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ സോഡിയം ലിക്വിഡ് അമോണിയ ഉപയോഗിച്ച് ആൽക്കീൻ കൂടുതൽ കുറയ്ക്കുന്നതിന് വിധേയമാകില്ല , നിങ്ങൾക്ക് ട്രാൻസ് ആൽക്കീനുകൾ നിർമ്മിക്കാൻ താൽപ്പര്യമുണ്ടെങ്കിൽ വളരെ നല്ല പ്രതികരണമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഈ രീതി ഉപയോഗിക്കാം. നിങ്ങൾ പെട്രോളിയം 500 മുതൽ 800 ഡിഗ്രി സെൽഷ്യസ് വരെ ചൂടാക്കുമ്പോൾ അടുത്ത പ്രതികരണം പൊട്ടുന്നതാണ് , അത് ചെറിയ ആൽക്കീൻ ആൽക്കെയ്നിലേക്കും ഹൈഡ്രജനിലേക്കും വിള്ളലുണ്ടാക്കാം, ഉദാഹരണത്തിന് , നിങ്ങൾ പ്രൊപ്പെയ്ൻ 600 ഡിഗ്രി സെൽഷ്യസിൽ ചൂടാക്കുമ്പോൾ അത് ഒരു സമൂലമായ പിളർപ്പിന് വിധേയമാകും പ്രതിപ്രവർത്തനം മീഥേൻ ഹൈഡ്രജൻ അതിനാൽ പെട്രോൾ വ്യവസായങ്ങളിൽ വിള്ളലുകളും ആൽക്കെയ്നുകളും ഉണ്ടാക്കുമ്പോൾ ഇത് ഉപയോഗിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് വലിയ അളവിൽ ആൽക്കീനുകൾ ഉത്പാദിപ്പിക്കാൻ കഴിയും പോൺ നിങ്ങളുടെ പക്കൽ വലിയ ആൽക്കെയ്നുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കീനുകളുടെ മിശ്രിതം ലഭിക്കും ഇതുവരെ ആൽക്കീനുകളുടെ ഘടനയും തയ്യാറെടുപ്പും ഞങ്ങൾ കണ്ടു , ഈ ശ്രേണിയിലെ ആദ്യത്തെ മൂന്ന് അംഗങ്ങളായ ആൽക്കീനുകളുടെ ഭൗതിക സവിശേഷതകൾ നോക്കാം 18 പ്രൊപ്പെയ്ൻ , ബ്യൂട്ടെയ്ൻ അവയുടെ വാതകങ്ങൾ മുറിയിലെ ഊഷ്മാവ് ഈ ശ്രേണിയിലെ ആദ്യത്തെ മൂന്ന് അംഗങ്ങൾ 18 പ്രൊപ്പെയ്ൻ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ അവരുടെ വാതകങ്ങളും അടുത്ത 14 അംഗങ്ങളും c52 c17 കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന കോൾക്കിനുകളും c5 മുതൽ c17 വരെ കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ ഉൾക്കൊള്ളുന്ന സൽക്കിനുകൾ ശ്രേണിയിലെ അടുത്ത 14 അംഗങ്ങൾ അവ സാധാരണയായി ദ്രാവകങ്ങളാണ്, അവ ദ്രാവക ആൽക്കീനുകളാണ് സി പതിനെട്ടിൽ കൂടുതൽ കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നവ സാധാരണയായി ഖരവസ്തുക്കളാണ്, അതിനാൽ ആൽക്കീനുകൾ വാതക ദ്രാവകമോ ഖരമോ ആകാം തന്മാത്രാ ഭാരത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു , ഉദാഹരണത്തിന്, ആദ്യത്തെ മൂന്ന് സംയുക്ത ആൽക്കീനുകൾ അവ വാതകങ്ങളും അടുത്ത പ്രോട്ടീൻ സി അടങ്ങിയ ആൽക്കീനുമാണ്. phi two c എഴുപത് കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ അവ പൊതുവായ ദ്രാവകങ്ങളാണ്, കൂടാതെ c 18-ൽ കൂടുതൽ കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ആൽക്കീനുകൾ ഉയർന്ന ഹോമോലോജസ് ആണ്. അവ സോളിഡ് ആൽക്കീനുകളാണ്, ക്ലോറോഫോം ആഹ് പോലെയുള്ള ഓർഗാനിക് ലായകത്തിൽ നന്നായി ലയിക്കുന്നവയാണ്, ആൽക്കീനുകൾ, അവ നന്നായി ലയിക്കുന്നവയാണ് . ആൽക്കീനിന്റെ തന്മാത്രാ ഭാരം ദ്രവണാങ്കവും തിളപ്പിക്കലും വർദ്ധിക്കുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് പെന്റൈൻ തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റ് 32 ഡിഗ്രി സെൽഷ്യസ് ആണെന്ന് എടുക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആൽക്കീനുകളുടെ തന്മാത്രാ ഭാരം വർദ്ധിപ്പിക്കുമ്പോൾ തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റും ദ്രവണാങ്കവും തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റുകളും വർദ്ധിക്കുന്നു. ആൽക്കീനിന്റെ തന്മാത്രാഭാരം തിളച്ചുമറിയുകയും ഉരുകുകയും ചെയ്യുന്നു , അതിനാൽ ഈ ക്ലാസിൽ നമ്മൾ ആൽക്കീനുകളുടെ ആദ്യ ഭാഗത്തെ കുറിച്ച് കണ്ടു, ആദ്യം എഥിലീന്റെ ഘടനയും ബോണ്ടിംഗും കണ്ടു, നാമകരണവും ഐസോമെറിസവും കണ്ടു. ആൽക്കീനുകൾ തയ്യാറാക്കുന്നത് കണ്ടു, തുടർന്ന് ആൽക്കീനുകളുടെ ഭൗതിക ഗുണങ്ങൾ ഇവിടെ കാണാം. സീരീസിലെ hree അംഗങ്ങൾ ഊഷ്മാവിൽ അവയുടെ വാതകങ്ങളാണ്, അടുത്ത um c5 മുതൽ c17 വരെ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന 14 അംഗങ്ങൾ ആൽക്കൈൻ സാധാരണയായി ദ്രാവകങ്ങളും c 18 കാർബൺ ആറ്റങ്ങളിൽ കൂടുതൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ആൽക്കീനുകളും ഖരവസ്തുക്കളും അവ ധ്രുവേതര സംയുക്തങ്ങളുമാണ്. ഓർഗാനിക് ലായകങ്ങളിൽ നന്നായി പരിഹരിക്കപ്പെടുന്നു, തന്മാത്രാ ഭാരം കൂടുന്നതിനനുസരിച്ച് തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റും ദ്രവണാങ്കവും വർദ്ധിക്കുന്നു , അതിനാൽ അടുത്ത ക്ലാസിൽ ഞങ്ങൾ ആൽക്കീനുകളുടെ രാസ ഗുണങ്ങളെക്കുറിച്ച് പഠിക്കും.