ഐഐടി പൾസ് സ്‌പെഷ്യൽ സെഷനിലേക്ക് സ്വാഗതം, അതിനാൽ ഇന്ന് നമ്മൾ ആൽഡിഹൈഡുകളും കെറ്റോണുകളും ചർച്ച ചെയ്യും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ആദ്യം ആഹ് നിങ്ങൾ പാക്ക് നാമകരണം ചർച്ച ചെയ്യും , ചിലപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഈ സംയുക്തം ഒരു കെറ്റോൺ ഉണ്ടെന്ന് കരുതുക . അഞ്ച് ആറ് ഏഴ് എട്ട്, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇരട്ടി എടുത്താൽ അത് ആറ് ഡാഷ് ഏഴ് ഡാഷ് ആയി മാറുന്നു, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ പാക്ക് നാമകരണം ആയിരിക്കും അതിനാൽ ഇത് ഒരു പകരക്കാരനായി വരും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഏറ്റവും ദൈർഘ്യമേറിയ ശൃംഖല പരിഗണിക്കണം , ഇവിടെ ഇത് അങ്ങനെയാണ്. അഞ്ച് ഗ്രൂപ്പിന് പകരം വയ്ക്കാനുള്ള സൗകര്യമുണ്ട്, അതിനാൽ ഹൈഡ്രോക്സി ഗ്രൂപ്പ് ഇട്ടാൽ അഞ്ച് ഫിനൈൽ രണ്ട് ഒക്റ്റാ ഇപ്പോൾ അറിയാം ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ഏഴ് എട്ട്, 6 ഡാഷ് 7 ഡാഷ്, അതിനാൽ ഇവിടെയും ഇതാണ് ഏറ്റവും നീളമുള്ള ചെയിൻ അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് എടുക്കണം ഒന്ന് മാത്രം, ഈ ഗ്രൂപ്പ് ഹൈഡ്രോക്സിമെത്ത് എഥൈൽ ആണ്, അതിനാൽ 5 1 ഹൈഡ്രോക്സി എഥൈൽ വീണ്ടും രണ്ട് ഒക്റ്റനോൾ അല്ലെങ്കിൽ ഒക്ടേൻ രണ്ട് ഒന്ന് കൂടി ശരിയാണ് ഈ സംയുക്തം എടുത്താൽ ഈ സംയുക്തം എടുത്താൽ ഇവിടെ രണ്ട് കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ് സംഭവിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഈ ചെയിൻ എടുക്കണം. കാരണം ഇവിടെ കെറ്റോൺ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ഏഴ് എന്ന നമ്പറിംഗ് എടുക്കണം, ഇതാണ് പകരക്കാരൻ, എന്നാൽ നിങ്ങൾ ഈ വശമെടുത്താൽ ഈ അഞ്ചിന് എന്ത് സംഭവിക്കും ആഹ് ഉയർന്ന സ്ഥാനം ഈ പ്രൊഫൈലിന് പകരമായി വരാം. നിങ്ങൾ ഈ വശത്ത് നിന്ന് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ഏഴ് എടുത്താൽ ശരി ഞാൻ വീണ്ടും വരയ്ക്കും അതിനാൽ അതേ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഈ വശത്ത് നിന്ന് എടുത്താൽ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ഏഴ്

അങ്ങനെ നാമകരണം എന്തായിരിക്കും കാരണം ഈ വശത്ത് ഇത് മൂന്ന് ആയും ഇതും വരുന്നു വശത്ത് അത് അഞ്ച് വരുന്നതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ വശം മാത്രം എടുക്കണം, അതിനാൽ ഇത് മൂന്ന് പ്രൊഫൈൽ മൂന്ന് പ്രൊഫൈൽ വരും, ഇത് ഹെപ്റ്റെയ്ൻ ആണ്, അതിനാൽ ഹെപ്റ്റെയ്ൻ ഇപ്പോൾ രണ്ട്, ആറ് പൊസിഷൻ കെറ്റോ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ട് അതിനാൽ രണ്ട് ആറ് ഡിയോൺ ഹെഫ്റ്റ് ചെയ്യു , നിങ്ങൾ ഈ വശത്ത് ആൽഡിഹൈഡ് എടുത്താൽ എന്താണ്? നാമകരണം ആയിരിക്കും ഇപ്പോൾ ഈ ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പാണ് ഇവിടെ പ്രധാന ഗ്രൂപ്പ്, ഇതാണ് ഏറ്റവും നീളമേറിയ ശൃംഖല ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ഏഴ് എട്ട്, അതിനാൽ ഇതാണ് ഏറ്റവും നീളമേറിയ ശൃംഖല, ഈ സൈഡ് കെറ്റോൺ ഗ്രൂപ്പ് ഉള്ളതിനാൽ ചെയിനിൽ നിങ്ങൾക്ക് കീറ്റോ ആവശ്യമില്ല ഗ്രൂ p സംയോജനം കാരണം ഇത് ഏഴ് ആയിരിക്കും, ഇവിടെ നാമകരണം എന്തായിരിക്കും, നാമകരണം അഞ്ച് ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് അസറ്റൈൽ ഗ്രൂപ്പ് അസറ്റിലീൻ ആണ്, അതിനാൽ ഈ നാമകരണം അഞ്ച് അഞ്ച് അസറ്റൈൽ ആയിരിക്കും, ഇതാണ് ഒക്റ്റാനൽ, അതിനാൽ ഇതാണ് ആൽഡിഹൈഡ് അതിനാൽ അഞ്ച് അസറ്റൈൽ ഒക്റ്റാനൽ ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ചില ചിറൽ സംയുക്തം കാണാം , അതിനാൽ ഇത് ആപേക്ഷിക സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രിയെ അറിയിക്കാൻ റേസ്മിക് ആണെങ്കിൽ, ഇത് ചാക്രിക വളയം ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല്, ട്രാൻസ് ഹൈഡ്രോക്സി സൈക്ലോഹെക്സെയ്ൻ , ഒരു സ്ഥാനം ആൽഡിഹൈഡ്

അങ്ങനെ ഒരു കാർബൽഡിഹൈഡ് ആകാം. ചിറൽ ഫോം മാത്രമാണെങ്കിൽ, ഈ സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രി 1 r 4r വരുമെന്ന് പറയണം , ഇത് നാല് ഹൈഡ്രോക്സി പോലെയാണ് , അതിനാൽ ഇത് പ്ലസ് സീരീസ് ആണെങ്കിൽ ചിറൽ വൺ എന്ററിയോമർ മാത്രമേ ഉള്ളൂ എങ്കിൽ അത് ഈ ഒരു r 4 r പോലെ ആയിരിക്കും നിങ്ങൾ ചെയ്യേണ്ടത് ചൈൽഡ് ഗ്രൂപ്പിനൊപ്പം ഇതുപോലെ കാർബോലൈറ്റ് വരയ്ക്കുക, അതിനാൽ ഞാൻ വീണ്ടും ch3 വരയ്ക്കും,

അങ്ങനെ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ,

അങ്ങനെ നമുക്ക് ഒന്ന് ലഭിക്കും, അപ്പോൾ ഈ സ്റ്റീരിയോ കെമിസ്ട്രി എന്തായിരിക്കും, ഇത് r ആണ്, ഇതും r ആണ്, അതിനാൽ രണ്ട് ആർ ത്രീ ആർ ഫിർ നമ്മൾ ചിരാലിറ്റിക്ക് രണ്ട് ആർ ത്രീ എന്നത് രണ്ട് എഥൈൽ മൂന്ന് മീഥൈൽ പെന്റ നൾ നൽകണം, അതിനാൽ ഇതാണ് യു പായ്ക്ക് ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ റിയാക്റ്റിവിറ്റി റിയാക്റ്റിവിറ്റി ചർച്ച ചെയ്യും കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പ് അൽപ്പം അടിസ്ഥാനമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ദുർബലമായ അടിത്തറയാണ് , അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആസിഡ് ഇട്ടാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും അപ്പോൾ ഈ കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, ഇതിനെ ഇപ്പോൾ ആക്റ്റിവേറ്റഡ് കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് ദുർബലമായ ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകളോട് പ്രതികരിക്കാൻ കഴിയും, കാരണം ദുർബലമായ ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകൾ പാരന്റ് കാർബോണൈൽ സംയുക്തവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കില്ല, എന്നാൽ ഈ സജീവമാക്കിയ കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി പ്രതികരിക്കും. ആൽക്കഹോൾ വെള്ളമാണ്, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് പോയിന്റ് r മുതൽ roh വരെ ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ആൽക്കഹോൾ അല്ലെങ്കിൽ ഹൈഡ്രേറ്റ് അസറ്റൈൽ ആയിരിക്കുമ്പോൾ ഇതിനെ അസറ്റൈൽസ് എന്നും വെള്ളത്തിനൊപ്പം ഹൈഡ്രേറ്റ്സ് എന്നും വിളിക്കുന്നു , അതിനാൽ നിങ്ങൾ h3o പ്ലസ് ഇട്ടാൽ അസെറ്റോൺ പോലുള്ള ഒരു ഉദാഹരണം നമുക്ക് ചർച്ച ചെയ്യാം , അതിനാൽ ഈ ഗ്രൂപ്പുകൾക്ക് എന്ത് സംഭവിക്കും പ്രോട്ടൊണേറ്റഡ് , ഇത് ഇപ്പോൾ ഇതിന്റെ അനുരണന രൂപത്തിലാണ്, നിങ്ങൾ ഇതിനകം വെള്ളമുള്ള വെള്ളം ഇട്ടാൽ, ഇത് കാണാൻ വെള്ളം ഇപ്പോൾ പ്രതികരിക്കും , അതിനാൽ പോസിറ്റീവ് സി ഉണ്ടാകും ആദ്യം ഹരജിക്കുക , ഇപ്പോൾ എച്ച് മൈനസ് ലിബറൽ എന്നതിന് ശേഷം അത് മൈനസ് എച്ച് പ്ലസ് നിങ്ങൾക്ക് ഹൈഡ്രേറ്റ് ലഭിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ അസറ്റലുകളും സൈക്ലിക് അസറ്റൈലുകളും സൈക്ലിക് അസറ്റലുകളെ കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും, അസൈക്ലിക് അസറ്റലുകൾ കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ളതാണ് , നിങ്ങൾ എച്ച് പ്ലസ് സാന്നിധ്യത്തിൽ എഥിലീൻ ഡയോളുമായി ഈ കെറ്റോണുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ചാൽ ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് സൈക്ലിക് അസറ്റലുകളാണ് , സ്ഥിരത കാരണം ഒരു സംരക്ഷിത ഗ്രൂപ്പായി പ്രവർത്തിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ സൈക്ലിക് അസറ്റൈലുകൾ അന്യഗ്രഹജീവികളുടെയും കെറ്റോണുകളുടെയും ഗ്രൂപ്പ് സാധ്യതയുള്ള ഗ്രൂപ്പുകളെ സംരക്ഷിക്കുന്നതിന് ഉപയോഗപ്രദമാണ് , കാരണം അസറ്റലുകൾ അല്ലാവസ്ഥയിൽ ജലവിശ്ലേഷണം ചെയ്യും , പക്ഷേ ശക്തമായ

അടിത്തറകൾക്കും ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകൾക്കും സ്ഥിരതയുള്ളതാണ് അവ എളുപ്പത്തിൽ രൂപം കൊള്ളുന്നു, അവ എളുപ്പത്തിൽ രൂപം കൊള്ളുന്ന ആൽഡിഹൈഡുകളും കെറ്റോണുകളും ആണ് , അവ ജലവിശ്ലേഷണം ചെയ്യപ്പെടുമെന്ന് ഞങ്ങൾ ഇതിനകം പറഞ്ഞിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് എളുപ്പത്തിൽ ഇല്ലാതാക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഈ ഗുണങ്ങൾ നല്ലതാണ്, അതുകൊണ്ടാണ് ഇതിനെ അനുയോജ്യമായ സംരക്ഷണ ഗ്രൂപ്പ് എന്ന് വിളിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നമുക്ക് കുറച്ച് ആപ്ലിക്കേഷൻ കാണാം .
നിങ്ങൾക്ക് ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പുള്ള ഒരു റിയാജൻറ് ഉപയോഗിക്കണമെങ്കിൽ, ആൽഡിഹൈഡ് അസിറ്റേറ്റ് സംരക്ഷിക്കപ്പെടണം, പിന്നീട് അത് ഡിപ്രൊട്ടക്റ്റ് ചെയ്യപ്പെടാം. സൈക്ലോഹെക്സനോണിൽ നിന്ന് ഇത് തയ്യാറാക്കാൻ നിങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നുവെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ഇത് എങ്ങനെ തയ്യാറാക്കുന്നു, ഇവിടെ നിങ്ങൾ ഇത് വിച്ഛേദിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആവശ്യമാണ്, ഇതാണ് ഇലക്ട്രോഫൈൽ, നിങ്ങൾക്ക് ഈ സംയുക്ത ബ്രോമോയിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കാം, കാരണം നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെയും ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആവശ്യമാണ്. വ്യക്തമാണ് ഗ്രിഗ്നാർഡ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് മഗ്നീഷ്യം ഉപയോഗിച്ച് പ്രതികരിച്ചാൽ ആൽഡിഹൈഡ് പ്രതികരിക്കും അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആദ്യം ചെയ്യേണ്ടത് ഈ ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പിനെ സംരക്ഷിക്കണം , ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ മഗ്നീഷ്യം ഈതർ ഇട്ടാൽ നിങ്ങൾക്ക് ജിഗ്നൻറൺ ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് സൈക്ലോഹെക്സാനോണുമായി പ്രതികരിക്കാം. സൈക്ലോഹെക്സനോണുമായുള്ള പ്രതികരണം, നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കുന്ന അതേ രീതിയിൽ ജലവിശ്ലേഷണം നടത്താം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാം ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പ് ഇത് കീറ്റോ ആൽഡിഹൈഡാണ്, ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പ് സ്പർശിക്കാത്തതാണ്, പക്ഷേ കെറ്റോൺ ഗ്രൂപ്പ് കുറയ്ക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ അറിയപ്പെടുന്ന റിയാക്ടറുകൾ ഉപയോഗിച്ച് ഇത് സാധ്യമല്ല. നിങ്ങൾ ആൽഡിഹൈഡിനെ സംരക്ഷിക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ സോഡിയം ബോറോയ്ഡൈറ്റ് കുറയ്ക്കുകയും പിന്നീട് ഹൈഡ്രോളിസിസ് ആസിഡ് ഹൈഡ്രോളിസിസിൽ ഉടനീളം ആൽഡിഹൈഡ് തിരികെ ലഭിക്കുകയും ചെയ്താൽ ഇത് ഇപ്പോൾ നൽകണം. കെറ്റോണിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ആൽഡിഹൈഡിൽ തിരഞ്ഞെടുത്ത് അസറ്റൽ ഉൽപ്പാദനം നടത്താം , അതിനാൽ ഹൈഡ്രോളിസിസ് ഒന്ന് പോലെയുള്ള അസറ്റലുകളുടെ ചില ഉദാഹരണങ്ങൾ നിങ്ങൾ ഇത് ജലവിശ്ലേഷണം ചെയ്താൽ ഉൽപന്നം എന്തായിരിക്കുമെന്ന് ചോദ്യം ചെയ്യാം, അതിനാൽ ഇവിടെ ആസിഡ് ഇട്ടാൽ h പ്ലസ് വണ്ണും സംഭവിക്കും. ഓക്സിജൻ പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടും , ഓക്സിജൻ പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്തുകഴിഞ്ഞാൽ ഇത് തുറക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഓക്സോണിയം അയോൺ ലഭിക്കും, അത് ഇപ്പോൾ വെള്ളം ആക്രമിക്കും , തുടക്കത്തിൽ ഇത് പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടും, അതിനാൽ ആക്രമണത്തിന് ശേഷം ഈ വെള്ളം, തുടർന്ന് ഈ ഓക്സിജൻ പ്രോട്ടൊണേറ്റ് ചെയ്യണം , തുടർന്ന് നിങ്ങളുടെ ഡയോൾ ലഭിക്കും . പ്ലസ് ബെഞ്ചും ലെഡും അതിനാൽ ഈ അസറ്റൈലുകളുടെ ജലവിശ്ലേഷണം നടത്തിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് എന്ത് ലഭിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ബെൻസാൽഡിഹൈഡും ഒരു മൂന്ന് പ്രൊപ്പെയ്ൻ ഡയോളും ലഭിക്കും എന്ന ചോദ്യം ചോദിക്കാം, നിങ്ങൾ പിസിസി ചെയ്താൽ എച്ച് 3 ഒ പ്ലസും തുടർന്ന് മറ്റൊരു ചോദ്യവും ചോദിക്കാം എത്തനോൾ , അസിഡിക് അവസ്ഥ, അതിനാൽ നിങ്ങൾ pcc pcc ആൽക്കഹോൾ ആൽഡിഹൈഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്താൽ ആദ്യം നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ലഭിക്കും , ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഗ്രൂപ്പുകളുടെ ഇരട്ട ബോണ്ടുകളും ആൽഡിഹൈഡും ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഇരട്ട ബോണ്ടും ആൽഡും പരിഗണിക്കാം. ഹൈഡ് രണ്ടും പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു അല്ലെങ്കിൽ നമുക്ക് ഘട്ടം ഘട്ടമായി പ്രവർത്തിക്കാം, ഈ ഇരട്ട ബോണ്ട് പ്രതിപ്രവർത്തിക്കും, ഈ ആൽഡിഹൈഡ് ഇതുപോലെയാണ്, ഈ ഉൽപ്പന്നവും ആൽഡിഹൈഡ് ഹൈഡ്രേറ്റ് രൂപപ്പെടുന്നതും ഇതും രൂപപ്പെടുന്നതും സാധ്യമാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ചിന്തിക്കാം , അതിനാൽ ഏത് മെക്കാനിസത്തിനും പിഴ ചുമത്തപ്പെടും, തുടർന്ന് ആസിഡ് അവസ്ഥയിൽ എന്ത് സംഭവിക്കും , ഇത് ആൽഡിഹൈഡിനോട് പ്രതിപ്രവർത്തിക്കും അല്ലെങ്കിൽ ഇത് ആൽഡിഹൈഡിനോട് പ്രതികരിക്കും അല്ലെങ്കിൽ ഇത് ആൽഡിഹൈഡ് ഹൈഡ്രേറ്റിനോട് പ്രതിപ്രവർത്തിക്കും, ഇവിടെ വെള്ളം ഇല്ലാതാകും, ഇവിടെ ഈ സൈക്ലിക് സംയുക്തം രൂപം കൊള്ളും, അതിനാൽ ഇത് ഹെമിയാസെറ്റൽ ആണ് , ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ എത്തനോൾ സമ്പുഷ്ടമാണ്. ജലം ഇല്ലാതാകുകയും നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ലഭിക്കുകയും ചെയ്യും, അതിനാൽ വെള്ളം ഇല്ലാതാകും, പിന്നീട് എത്തനോൾ പ്രതികരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് അസറ്റൽ ആണ്, അതിനാൽ മറ്റൊരു പ്രയോഗം നിങ്ങൾ ഇവിടെ കണ്ടാൽ ആൽഡിഹൈഡ് കേടുകൂടാതെയിരിക്കും, ഡബിൾ ബോണ്ട് ഡികെറ്റോൺ ആയിരിക്കണം. അതിനാൽ ഡബിൾ ബോണ്ട് നമുക്ക് അറിയാം k മൈനർ ഫോർ ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥ അത് ഡയോൾ നൽകാം, തുടർന്ന് ക്രോമിയം ഓക്സിഡേഷൻ കെറ്റോൺ നൽകാം എന്നാൽ നിങ്ങൾ ക്യാമറ വെച്ചാൽ ആൽഡിഹൈഡ് ഓക്സിഡൈസ് ആകും ed അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആദ്യം ആൽഡിഹൈഡ് സംരക്ഷിക്കേണ്ടതുണ്ട് , ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് എച്ച് മൈനസ് മതിയാകും, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് അവന്റെ ഡയലുകളും പിസിസി ഓക്സിഡേഷൻ അല്ലെങ്കിൽ ക്രോ3 അല്ലെങ്കിൽ ജോൺസ് ഓക്സിഡേഷൻ ക്രോ3 എച്ച് പ്ലസ് ലഭിക്കും , ഇപ്പോൾ ജലീയ ആസിഡും അതിനാൽ അസറ്റലിന്റെ ജലവിശ്ലേഷണം നിങ്ങൾക്ക് നൽകും. ഈ ആൽഡിഹൈഡ് മറ്റൊരു പ്രതിപ്രവർത്തനമാണ്, അത് അസറ്റൈൽ എക്സ്ചേഞ്ചാണ്, അതിനാൽ തന്മാത്രയിൽ ഒരു ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ടെങ്കിൽ അത് ഇൻട്രാമോളിക്യുലാർ പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തുകയും അസിഡിക് അവസ്ഥയിൽ അത് കൈമാറ്റം ചെയ്യുകയും ചെയ്യാം, അതിനാൽ ഒരു ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുകയാണെങ്കിൽ നമുക്ക് ഒരു ഉദാഹരണം കാണാൻ കഴിയും. ഇവിടെ കൂട്ടം, ഇതാണ് അസറ്റൽ മോട്ടിഫ് ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ആസിഡ് ഇട്ടാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആസിഡ് ഇട്ടാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും, അത് എങ്ങനെ പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടുകയും മോതിരം തുറക്കുകയും ചെയ്യുന്നു,
അങ്ങനെ അത് ഒരു ഓക്സോണിയം അയോൺ സൃഷ്ടിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവിടെയും ഇത് വേഗത്തിൽ ഓക്സിനിയം ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്നു. അയോൺ
അങ്ങനെ പ്രോട്ടൊണേറ്റഡ് ആയതിനാൽ ഓക്സിഡിയം അയോൺ രൂപപ്പെടുകയും ഈ ആൽക്കഹോൾ

ഇപ്പോൾ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ഉള്ളതിനാൽ ഈ ഇൻട്രാമോളിക്കുലാർ പ്രതികരണം സംഭവിക്കുകയും എച്ച് പ്ലസ് വിമോചനത്തിന് ശേഷം നിങ്ങൾക്ക് ഈ സംയുക്തം ലഭിക്കുകയും ചെയ്യും
അങ്ങനെ ഈ ഓക്സിജൻ ലഭിക്കും. ഇവിടെയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ അസറ്റൈലിനെ രൂപപ്പെടുത്തുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ശ്രദ്ധിക്കേണ്ടത് പ്രധാനമാണ്, നിങ്ങൾ തന്മാത്രയിൽ ഒരു ആൽക്കഹോൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ അസിഡിക് അവസ്ഥയിൽ അതിന് മറ്റൊരു പ്രതികരണം കൈമാറ്റം ചെയ്യാൻ കഴിയും ഇതാണ് ഇൻനോർ ലിത്താർ ആന്തരിക ലിത്താർ, ചോദ്യം h3o പ്ലസ് എന്തായിരിക്കും ഉൽപന്നം നമുക്ക് ഇവിടെ മെഥനോൾ വയ്ക്കാം, അതിനാൽ ഒരു ലിത്താറിൽ h പ്ലസ് ഇട്ടാൽ അത് ഇതുപോലെ പ്രതികരിക്കും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ നേരത്തെ അസറ്റൽ കണ്ടിരുന്നു, എന്നാൽ ഇവിടെ ഈ സംയോജനം ഉള്ളതിനാൽ ഒരു ഓക്സിഡിയം അയോൺ രൂപപ്പെടും ഇവിടെയും ഇപ്പോൾ വെള്ളം ഇവിടെ ചേർക്കും , ഈ ഫോട്ടോൺ കൈമാറ്റം ചെയ്യപ്പെടും,
അങ്ങനെ അത് മെത്തോക്സി ഗ്രൂപ്പിലേക്ക് പോകും , അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആദ്യം കെറ്റോൺ ലഭിക്കും, അങ്ങനെ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കീറ്റോൺ ലഭിക്കും , കീറ്റോൺ രൂപപ്പെടുമ്പോൾ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ഈ ഹൈഡ്രജന്റെ അസിഡിറ്റി വർദ്ധിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് താഴെയാകും അസിഡിക് അവസ്ഥ ഇത് പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടുകയും വെള്ളം ഇല്ലാതാക്കുകയും ചെയ്യും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ അക്ഷരമാല അപൂരിത കെറ്റോൺ രൂപം കൊള്ളുന്നു , അതിനാൽ ആൽഡോളും കാനി റിയാക്ഷനുകളും ഉപയോഗപ്രദമായ പ്രതികരണമാണ്, ഞങ്ങൾ ഇതിനകം ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുള്ളതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ കുറച്ച് പ്രയോഗങ്ങൾ കാണും. ഇൻട്രാ മോളിക്യുലർ പതിപ്പും ഉപയോഗപ്രദമായ പ്രതികരണമാണ്, അതിനാൽ ഇൻട്രാ മോളിക്യുലർ ആൽഡോൾ എന്നാൽ രണ്ട് കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പിലെ ഒരേ തന്മാത്രയിൽ ആയിരിക്കും ഇത് ഒരു അഞ്ച് ഡികെറ്റോൺ സിസ്റ്റം അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് എന്ന് നാമകരണം ചെയ്യാം. ഏഴ് അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് ആറ് എഫ് 10 ഡിയോൺ ആണ് , നിങ്ങൾ ആൽഡോൾ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ഇട്ടാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ഒരു സമമിതി തന്മാത്രയാണെന്നും എനോളേറ്റ് രൂപപ്പെടുമെന്നും അതിനാൽ ഈ ഹൈഡ്രജൻ അല്ലെങ്കിൽ ഈ ഹൈഡ്രജൻ അമൂർത്തമാക്കി നെഗറ്റീവ് ചാർജിൽ ഉണ്ടാക്കാം ഇപ്പോൾ ഇത് അഞ്ച് എച്ച് പ്ലസ് ഡിപ്രോട്ടനേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് നെഗറ്റീവ് ചാർജ് സൃഷ്ടിക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ലഭിക്കും , ഏഴ് എച്ച് പ്ലസ് ഡിപ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ പ്രതികരിക്കണമെങ്കിൽ ഇത് ഇപ്പോൾ കാണുകയാണെങ്കിൽ, ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് ഇത് നാല് അംഗങ്ങൾ ആയിരിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് കാണുകയാണെങ്കിൽ ഇത് അസ്ഥിരമാണ്, ഇവിടെ ഇത് പ്രതികരിക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ആറ് അംഗങ്ങൾ ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇത് വിശ്വസനീയമായ പാതയായിരിക്കും, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് പ്രതികരണത്തിന് ശേഷം ലഭിക്കും. n ഈ ആക്രമണത്തിന് ശേഷം നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആറ് അംഗ ഭാഷാശാസ്ത്ര രൂപം ഓ മൈനസ് ഇത് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ഏഴ് ആണെന്ന് കരുതുക , അതിനാൽ ഇത് ഏഴ് ആറ് അഞ്ച് നാല് മൂന്ന് രണ്ട് ഒന്ന് ആണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുന്നു, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് ഇപ്പോൾ ഒരു കാട്ടേണറി കേന്ദ്രമായി മാറുന്നു, ഇപ്പോൾ ഇത് ജലശുദ്ധീകരണത്തിന് ശേഷമുള്ള ആൽഡോൾ ഉൽപ്പന്നമാണ് ആൽഡോൾ, നിങ്ങൾ ഇത് ചൂടാക്കിയാൽ നിർജ്ജലീകരണം സംഭവിക്കും, നിങ്ങൾക്ക് അക്ഷരമാല അപൂരിത കീറ്റോൺ ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇത് അഞ്ച് കീറ്റോ സിസ്റ്റങ്ങളാണ്, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് കീറ്റോ സിസ്റ്റത്തെക്കുറിച്ചും ഒന്ന് ചർച്ച ചെയ്യാം. ഇതിനെ പിന്തുണയ്ക്കുക , അതിനാൽ ഇത് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ്, രണ്ട് അഞ്ച് രണ്ട് അഞ്ച് ഹെക്സും താഴേക്കും അതിനാൽ ഇവിടെ സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ഇട്ടാൽ ഇത് ഇവിടെയും ഡിപ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യും, കാരണം ഇത് മൂന്ന് അംഗ മോതിരം സൃഷ്ടിക്കും, പക്ഷേ ഇത് അഞ്ച് അംഗങ്ങളെ സൃഷ്ടിക്കും സമാനമായി നിങ്ങൾക്ക് ഈ സംയുക്തം ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ അശുഭകരമായ ശേഷം h2, തുടർന്ന് ഇത് അഞ്ച് അംഗ വലയം നിങ്ങൾ ഒരു സൈക്കിൾ ഇട്ടാൽ ഇപ്പോൾ രൂപം കൊള്ളും, ഇതിനകം സൈക്ലിക് സംയുക്തം ഇവിടെയുണ്ട്, ഇതുപോലുള്ള ഒരു ഡികാറ്റോ സിസ്റ്റമുണ്ട്, അതിനാൽ ഇവിടെയും ഇത് ഒന്ന് അഞ്ച് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് ഫൗ ആണ്. r അഞ്ച്, ഇത് ആറ് പത്ത് അംഗ മോതിരമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ഏഴ് എട്ട് ഒമ്പത് പത്ത് എന്നിങ്ങനെ നമ്പറിംഗ് നൽകാം , ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ഇട്ടാൽ ഉൽപ്പന്നം എന്തായിരിക്കും, കഴിഞ്ഞ തവണ ഞങ്ങൾ അസൈക്ലിക് കേസ് കണ്ട ആറ് അംഗം റിംഗ് ഫോം ഇവിടെയും ആറ് ഹൈഡ്രജൻ ചുവപ്പിൽ ഡിപ്രോറ്റന്റ് ആയിരിക്കും, ഇത് കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പിനോട് പ്രതികരിക്കും , ഇത് ആറ് അംഗ മോതിരവും ഇതും ആറ് അംഗങ്ങളും ആകും, അതിനാൽ ഇത് തികച്ചും സ്ഥിരതയുള്ളതിനാൽ ആറ് അംഗങ്ങളുടെ മോതിരം രൂപപ്പെടും , ഇതാണ് വാട്ടേജ്. 1 2 3 4 5 6 7 8 ഒമ്പത് പത്ത്, ഇതാണ് ഇപ്പോൾ ഇവിടെ വരുന്നത് ഒരു കാർബൺ ആണ്, ഈ അഞ്ച് രണ്ട് കഷണങ്ങളും കാർബണൈൽ ഗ്രൂപ്പും ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇത് ചൂടാക്കിയാൽ ആൽഡോൾ കണ്ടൻസേഷൻ ഉൽപ്പന്നം രൂപം കൊള്ളും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ലിനോൺ ലഭിക്കും, അതിനാൽ നമുക്ക് മറ്റൊരു പ്രതികരണം ലഭിക്കും. ഇത് ഒരു റെഡോക്സ് പ്രതികരണമാണെന്നും ആൽഫ ഹൈഡ്രജൻ ഇല്ലാത്ത കാർബണൈൽ സംയുക്തങ്ങൾ പ്രതികരിക്കുമെന്നും ശക്തമായ അടിത്തറ ആവശ്യമാണെന്നും ഞങ്ങൾക്കറിയാവുന്ന കാനിസ്റ്റർ പ്രതികരണത്തെക്കുറിച്ച് ചർച്ചചെയ്യാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, അതിനാൽ കുറച്ച് വർഷങ്ങൾക്ക് മുമ്പ് വന്ന ഒരു ചോദ്യം നിങ്ങൾ അസറ്റാൽഡിഹൈഡും നാല് തത്തുല്യമായ എഫും ഇട്ടാൽ ഓർമാൽഡിഹൈഡ് അടിസ്ഥാന വ്യവസ്ഥയിൽ qh അവസ്ഥയിൽ ഉൽപ്പന്നം എന്തായിരിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അസറ്റാൽഡിഹൈഡ് കണ്ടാൽ മൂന്ന് ആൽഫ ഹൈഡ്രജനും ഫോർമാൽഡിഹൈഡിന് തുല്യമായ നാല് ഫോർമാൽഡിഹൈഡും ഉണ്ട്, അതിനാൽ മൂന്ന് തുല്യമായത് ആൽഡോൾ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ പങ്കെടുക്കും, അവസാനം തുല്യമായതിൽ ഞങ്ങൾ പങ്കെടുക്കും. കാനിസ്റ്റർ പ്രതികരണം അതിനാൽ ആദ്യം നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഈ ഒരു തന്മാത്ര പ്രതികരിക്കുന്നു,

തുടർന്ന് മറ്റൊരു തന്മാത്ര വരുന്നു , ഇത് നിങ്ങൾ ഇവിടെ കാണുകയാണെങ്കിൽ ആൽഫ ഹൈഡ്രജൻ ഇല്ല, ഇത് ക്വാട്ടേണറി സെന്റർ ആൽഫ ഹൈഡ്രജൻ ഇല്ല, ഇപ്പോൾ കാരിയർ പ്രതികരണം സംഭവിക്കും , ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് ഒരു ചെറിയ ആൽഡിഹൈഡ് ആയതിനാൽ. ഇതിന് സ്റ്റെറിക് വികർഷണം ഇല്ല, അതിനാൽ ഇത് പ്രധാനമായും ദാതാവായി പ്രവർത്തിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഹൈഡ്രൈഡ് വിതരണം ചെയ്യും, അതിനാൽ സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ഇതിനോട് പ്രതികരിക്കും, തുടർന്ന് നിങ്ങൾ ഇതിലേക്ക് പോകുക, അതിനാൽ ഇത് ശരിയാണ് , അതിനാൽ ഇത് ഉൽപ്പന്നമാണ് ch2oh അതിനാൽ ഈ ch2h kanye അമ്പടയാളത്തിൽ നിന്നാണ് വന്നത് മറ്റ് മൂന്ന് ആൽഡോളിൽ നിന്ന് വന്നതാണ്, അതിനാൽ ഇത് സമമിതി തന്മാത്രയാണ് , നിങ്ങൾ പഠിച്ച മറ്റൊരു പ്രതികരണമാണ് ഹാലൊജനനേഷൻ, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഒരാളെ ചർച്ച ചെയ്യും സമൃദ്ധമായ ആധിപത്യം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ കെറ്റോണിനെ കണ്ടാൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് കരുതുക, അടിത്തറയ്ക്ക് ശേഷം ഇതാണ് നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് കേന്ദ്രം, അതിനാൽ ഇത് ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് സെന്റർ ആണ്, എന്നാൽ നിങ്ങൾ ആസിഡും ബ്രോമിൻ അവസ്ഥയും ഇടുമ്പോൾ തുല്യമായ ഒന്ന് ലഭിക്കുമെന്ന് കരുതുക , അതിനാൽ ഈ കേന്ദ്രം ഇപ്പോൾ ഇലക്ട്രോഫിലിക് കേന്ദ്രം നേരത്തെ ഇത് ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് ആയിരുന്നു, ഇപ്പോൾ ഇത് ഇലക്ട്രോഫിലിക് ആണ്, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് നിരവധി ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകൾ ചെയ്യാൻ കഴിയും, ഈ അമിൻ ഡൈമെഥൈലുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ സംയുക്തം ലഭിക്കും , കാരണം വജ്ര മൂലകം കാർബോണിലുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കില്ല, കാരണം ഇത് ഇവിടെ കൂടുതൽ റിയാക്ടീവ് ആണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ഇപ്പോൾ ലഭിക്കുന്നു, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഈ സംയുക്തം എങ്ങനെ ലഭിക്കും എന്നതാണ് ചോദ്യം, നിങ്ങൾ ഇവിടെ വിച്ഛേദിക്കണം, കൂടാതെ മൈനസ് പ്ലസ് വിച്ഛേദിക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും , നിങ്ങൾ ഒരു പ്ലസ് ഇട്ടാൽ യഥാർത്ഥത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇരട്ട ബോണ്ട് നൽകാം ഇതാണ് ഇമിനിയം അയോൺ, നിങ്ങൾ അസെറ്റോഫെനോണിനോട് പ്രതികരിക്കുകയും സെമിനിയം അയോണിൽ പ്രതികരിക്കുകയും ചെയ്താൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ബോണ്ട് ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇത് മാനിക് റിയാക്ഷൻ ശരിയാണ്, അവസാനമായി ഞങ്ങൾ ഓസോണോലിസിസിനെ കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും. പൂമ്പൊടികളുടെ നോലിസിസ് എന്നത് പൂമ്പൊടികളുടെ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഓർഗാനോലൈസിസ് ആണ് , നിങ്ങൾ മരം വിശകലനം ചെയ്താൽ സിങ്ക് ആസിഡിന്റെ റിഡക്റ്റീവ് വർക്ക് അസറ്റിക് ആസിഡും നൽകാം , അതിനാൽ ഉൽപ്പന്നം എന്തായിരിക്കും, അതിനാൽ മൂന്ന് ഇരട്ടി ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും. ഇവിടെ ഇവിടെയും തിരശ്ചീനമായും ഉള്ള ബോണ്ടുകൾ അർത്ഥമാക്കുന്നത് നിങ്ങൾ രണ്ട് കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളാൽ സ്ഥാനഭ്രംശം ചെയ്യേണ്ടതിന്റെ ഇരട്ടിയാകണം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇവിടെ കാർബണൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ നൽകിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഒരു കാർബോണൈലും ഇവിടെ ഒരു കാർബണൈലും കാണാം, അതിനാൽ ഇത് ആൽഡിഹൈഡ് സ്കെറ്റോണാണ്, ഇപ്പോൾ ഒരു കാർബണിൽ ആയിരിക്കും . ഇവിടെ വരൂ, ആകെ മൂന്ന് തന്മാത്രകൾ ഉണ്ടാകും, ഇത് ഒരു തന്മാത്രയാണ് , മറ്റൊന്ന് ഈ വശം ആൽഡിഹൈഡ് ഈ വശം വീണ്ടും കേതുവും ഫോർമാൽഡിഹൈഡും വരും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ തിരശ്ചീന അവസ്ഥയിൽ പോളിയെ പ്രതിപ്രവർത്തിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് ധാരാളം കാർബണൈൽ സംയുക്തങ്ങൾ ലഭിക്കും , അതിനാൽ ഇത് ഉപയോഗപ്രദമായ പ്രതികരണങ്ങളാണ്, നമുക്ക് ചർച്ച ചെയ്യാം. ചില പ്രശ്നങ്ങൾ അതിനാൽ ബീറ്റാ മിഡ്സിൻ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട് ഇല്ലാത്തതാണ് പ്രശ്നം, അതിനാൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് മാത്രമേ ഉള്ളൂ , അതിന്റെ തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യം c 10 h 16 ആണ്, കൂടാതെ മണ്ടൻ പ്ലാറ്റിനം 2 6 ഡൈമെഥൈൽ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ ഒക്ടെയ്ൻ രൂപം കൊള്ളുന്നു , അതിനാൽ ഇത് 2 6 ഡൈമെഥൈൽ ഒക്ടേൻ ടൂളുകളാണ് ശരി, ഈ വശം ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ഏഴ് എട്ട്, ഇത് രണ്ട് ആറ് ഡൈമീഥൈൽ ഒക്ടെയ്ൻ ഇപ്പോൾ ഓസോൺ ട്രീറ്റ്മെന്റ് ഉപയോഗിച്ച് ഓസോൺ ട്രീറ്റ്മെന്റും തുടർന്ന് അസിഡിക് സിങ്ക് വർക്ക്അപ്പ് എ ആണ്. രൂപീകരിച്ച a c5h6o3 അസെറ്റോണും രണ്ട് തുല്യത ഫോർമാൽഡിഹൈഡും ആണ്, അതിനാൽ മെഥൈൻ ബിറ്റുമിന്റെ ഘടന എന്താണ് എന്നതാണ് ചോദ്യം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ചട്ടക്കൂട് കാണാൻ കഴിയും ഇതാണ് ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഇടേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ അപൂരിതതയുടെ അളവ് എന്തായിരിക്കും, അതിനാൽ ആദ്യം നിങ്ങൾ കണക്കാക്കണം. എത്ര ഇരട്ട ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ടായിരിക്കും, അതിനാൽ ഈ സാധാരണ 10 10 കാർബൺ നിങ്ങൾ ഇവിടെ കാണുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് c 10 h 22 ഉം h മൈനസ് ആയിരിക്കും അതിനാൽ മൈനസ് c 10 ന്റെ ഡിഗ്രി 16 ആണ്. 6 ഹൈഡ്രജൻ
അങ്ങനെ 86 , നിങ്ങൾ 2 കൊണ്ട് ഹരിക്കേണ്ടതുണ്ട്. അതിനാൽ 6 ബൈ 2 എന്നത് 3 ന് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ മൂന്ന് ഇരട്ട ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ടായിരിക്കും , കാരണം ഇത് പൂർണ്ണമായും പൂരിത സിസ്റ്റമാണ് c 10 h 22 എന്നത് 2 6 ഡൈമെഥൈൽ ഒക്ടേൻ ആണ്, കൂടാതെ എത്ര ഹൈഡ്രജനെ രണ്ടായി ഹരിച്ചാൽ ആറ് ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ കണക്കാക്കേണ്ട അപൂരിതമാണ്. ഹൈഡ്രജൻ വരുന്നു അതിനാൽ ഒന്ന് ചെയ്യുക uble one ലിവർ രൂപപ്പെടുമ്പോൾ രണ്ട് ഹൈഡ്രജനാണ്, അതിനാൽ മൂന്ന് മൂന്ന് ഇരട്ട ബോണ്ടുകൾ നിലവിലുണ്ട്, ഇപ്പോൾ ഇത് ഫോർമാൽഡിഹൈഡിന്റെ രണ്ട് തുല്യതയാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഫോർമാൽഡിഹൈഡിന്റെ രണ്ട് തുല്യത ടെർമിനൽ എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, അതായത് ടെർമിനൽ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഇവിടെ പരിഗണിക്കണം നിങ്ങൾ അസെറ്റോൺ അസെറ്റോൺ ഘടന കാണുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് അസെറ്റോൺ ആണ് അതിനാൽ അസെറ്റോൺ നിങ്ങൾക്ക് ഇതിൽ നിന്ന് വരാം, കാരണം ഇവിടെ മോട്ടിഫ് ഉണ്ട്, ഞാൻ പറഞ്ഞിട്ട് കാര്യമില്ല, കാരണം നിങ്ങൾ ഇവിടെ കണ്ടാൽ ഈ അസെറ്റോൺ വരില്ല അതിനാൽ മിക്കവാറും ഉണ്ടാകാം ഇരട്ട ബോണ്ടുകൾ അതിനാൽ ഫോർമാൽഡിഹൈഡിന്റെ രണ്ട് തുല്യതകൾ രൂപപ്പെടുമെന്ന് നിങ്ങൾ കരുതുകയാണെങ്കിൽ ഇപ്പോൾ ഇവിടെ ഒരു ഡബിൾ ബോണ്ട് ഉണ്ട് , അതിനാൽ ഫോർമാൽഡ് ടെർമിനലിൽ നിന്ന് മാത്രമേ രൂപപ്പെടുകയുള്ളൂ, അതിനാൽ ഇവിടെ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഇരട്ട ബോണ്ടുകൾ ഇട്ടുകഴിഞ്ഞാൽ നിങ്ങൾ ഇവിടെ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഇടണം, കാരണം ഇത് ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് നൽകുക, ഇവിടെയും കാരണം ഇത് ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് നൽകും, അതിനാൽ ഇത് വൈറ്റമിക്സ് മരുന്നിന്റെ ഘടനയായിരിക്കും , ഇപ്പോൾ a

യുടെ ഘടന എന്തായിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ബീറ്റ മെഡിസിനും വിൽ ഘടനയും ആയിരിക്കും നിങ്ങൾ ഇവിടെ വിശകലനം ചെയ്താൽ നിങ്ങൾക്ക് ആൽഡിഹൈഡ് ലഭിക്കും അതെ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കീറ്റോ ലഭിക്കും, ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ലീഡ് ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇതൊരു c5 h6o3 ആണ്, അതിനാൽ ഇത് a ആണ്, ഇത് ബീറ്റയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ചെറിയ അംശം കാണേണ്ടതുണ്ട്. ആദ്യം അസെറ്റോൺ നിങ്ങൾക്ക് ഈ ശകലം ഇവിടെ നിന്നും ടെർമിനൽ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളിൽ നിന്നും ഫോർമാൽഡിഹൈഡിൽ നിന്നും ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കാൻ കഴിയുമെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ടെർമിനൽ സ്ഥാനത്ത് നിങ്ങൾ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഇടണം, ഇവിടെ നിങ്ങൾ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഇടണം, അതിനാൽ ഞങ്ങൾക്ക് മറ്റൊരു പ്രശ്നം ചർച്ച ചെയ്യാം . കൂടാതെ ctn a6 a16 അതിനാൽ ഇത് a ആണ് , ഇപ്പോൾ ഇത് h2 പ്ലാറ്റിനവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു, a ഓസോൺ അമ്ലമായ സിങ്ക് സംയുക്തം c യും മറ്റൊരു ഉൽപ്പന്നവും ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഘടന എന്താണ് എന്നതാണ് ചോദ്യം ശരി ഘടനകൾ നൽകിയിരിക്കുന്നു അതിനാൽ b ഘടന നൽകിയിരിക്കുന്നു . ഇതാണ് ബി, അതിനാൽ ഇത് ബിബി സ്ട്രക്ചർ നൽകിയിരിക്കുന്നു, കൂടാതെ സി ഘടനയും നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ സി ഘടന ഇതാണ് അതിനാൽ ഇതാണ് സി അതിനാൽ ഇതാണ് സമ്പൂർണ്ണ ആഹ് ചട്ടക്കൂട് ഇവിടെ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഡബിൾ ബോണ്ട് ഇടണം, അതിനാൽ ഇവിടെ അത് ഇല്ല എന്ന് എഴുതിയിരിക്കുന്നു കാമിനോ 4 ഉപയോഗിച്ച് പ്രതികരിക്കുമ്പോൾ അത് തവിട്ടുനിറം നൽകുന്നു ഒമേഗയ്ക്കായി സിപിറ്റേറ്റ് കെമിൻ അപ്പ് ബ്രൗൺ പ്രെസിപിറ്റേറ്റ് അല്ലെങ്കിൽ പി ആകണമെന്നില്ല, അതിനർത്ഥം ഇരട്ട ബോണ്ടുകൾ ഇവിടെ അപൂരിതമാണ്, അതിനാൽ ഇവിടെയും നിങ്ങൾ കണക്കാക്കണം , അതിനാൽ ഇവിടെയും അപൂരിതതയുടെ അപൂരിത അളവ് അതുപോലെ തന്നെ c 10 h 22 മൈനസ് 10 എച്ച് 16 h ന് തുല്യമാണ് 6 എന്നതിനർത്ഥം ആറിനാൽ രണ്ടിന് മൂന്നിന് തുല്യമാണ് ഇപ്പോൾ ബിയുടെ ഘടന നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ബിയിൽ ഒരു ചക്രം അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ ചക്രം ഒരു അപൂരിതമാണ്, അതിനാൽ ഇരട്ട ബോണ്ടുകളുടെ എണ്ണം മൂന്ന് മൈനസ് ഒന്നായിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് സൈക്കിളിനോടൊപ്പം രണ്ട് രണ്ട് ഇരട്ടിയാണ് ബോണ്ടുകൾ നിലവിലുണ്ട് , ഇതാണ് പ്രധാന ആൽഡിഹൈഡ് ഘടകങ്ങൾ വരുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് ഇവിടെ കാണുകയാണെങ്കിൽ ഇത് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല്, ഇത് നാല് വരുന്നു, ഇത് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് എന്നിങ്ങനെ നിങ്ങൾ ഒന്നിനെയും ആറിനെയും ബന്ധിപ്പിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും ഒരു നല്ല ആറ് അംഗ മോതിരം അതിനാൽ ആദ്യം നിങ്ങൾ ഒന്നിനെയും ആറിനെയും ബന്ധിപ്പിക്കണം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒന്നും ആറും ബന്ധിപ്പിച്ചാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും, അതിനാൽ ആൽക്കീൻ ഇങ്ങനെയും ഇതും ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഇതാ നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ഇത് ബന്ധിപ്പിക്കുക, അതിനാൽ ഇതാണ് ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് അപ്പോൾ ഈ ഒന്നും ആറിലും എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ഇവിടെ നിങ്ങൾ പു ഒറിജിനൽ അസിസ്റ്റിനു കീഴിലുള്ള ഇരട്ട ബോണ്ട് ഇപ്പോൾ ഇത് നൽകും, ഇതാണ് ഇവിടെ കാർബണൈൽ ഗ്രൂപ്പ്, നിങ്ങൾ ഇവിടെ ഒരു ഇരട്ട ബോണ്ട് ഇടുകയാണെങ്കിൽ , ചട്ടക്കൂട് തയ്യാറാകും, അതിനാൽ a യുടെ ഘടന എത്തുന്നു, കാരണം നിങ്ങൾ ഇരട്ടി ഇടണം. ഒരു കാർബൺ നിങ്ങൾ കൊണ്ടുവരണം, അതിനാൽ ഇത് മറ്റൊരു ഉൽപ്പന്നമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇവിടെ ഒറിജിനൽ ചെയ്താൽ ഇത് ഇവിടെ ഇറ്റാലിയൻ ആയി തുടരും എന്നാൽ ഇവിടെ നിങ്ങൾ ഇരട്ട ബോണ്ട് ടെർമിനൽ ചെയ്താൽ ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് രൂപം കൊള്ളുന്നത് ഞങ്ങൾ കണ്ടു, അതിനാൽ മറ്റൊരു സംയുക്തം ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് ആകും . റിഡക്ഷൻസ് ഓക്സിഡേഷന്റെ സാധാരണ ഉദാഹരണങ്ങൾ അതിനാൽ ഈ അലോയ് ഗ്രൂപ്പിനെ ആൽക്കീനുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്താം, ഈ അവസ്ഥകൾ നമുക്കറിയാം, അതിനാൽ ഒരു സിങ്ക് ഇതാണ് കെമിക്കൽ ക്ലെമന്റൈൻ അവസ്ഥ സിങ്ക് അമാൽഗം cl ആണ് ആസിഡ് കണ്ടീഷൻ ചെയ്ത അടിസ്ഥാന അവസ്ഥ അഗ്നിപർവ്വതം ഇപ്പോൾ നമുക്ക് അറിയാം സോഡിയത്തിന്റെ കുറവ് നമുക്ക് അറിയാം അയഡൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ ലിഥിയം അലൂമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡ് , ഡി എന്നിവയായിരിക്കും, അതിനാൽ ഇവിടെ നിങ്ങൾ ഒരു ടോർസിൽ ഗ്രൂപ്പ് ട്രാൻസിറ്റ് കൊളോയ്ഡൽ ഇടണം, തുടർന്ന് ഓ ഗ്രൂപ്പിനെ ആൽക്കീനിലേക്കും ലിഥിയം അലുമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡിലേക്കും സോഡിയം ബോറിലേക്കും മാറ്റാം. മറ്റൊന്ന് ഇതാണ്, അതിനാൽ ഇവ സന്തുലിതാവസ്ഥയല്ല, ആൽക്കഹോൾ ആസിഡിലേക്കുള്ള പരിവർത്തനങ്ങൾ മാത്രമല്ല , ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോൾ ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോൾ സമാനമാണ് ബിസി ഓക്സിഡേഷൻ ഇവിടെ ആസിഡിൽ നിന്ന് കെറ്റോണിലേക്കും ആസിഡ് ക്ലോറൈഡിൽ നിന്ന് കെറ്റോയിലേക്കും സംഭവിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് എന്തായിരിക്കും റീജൻമാൻ അവസ്ഥ h2 പല്ലാഡിയം bsf4 എന്തായിരിക്കും bb pcc ആവാം, അവൾ ലിഥിയം അലുമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ സോഡിയം ബോറോയ്ഡൈറ്റ് ആയിരിക്കും, എന്തായിരിക്കും d അപ്പോൾ ഇത് വീണ്ടും വരയ്ക്കുക , അതിനാൽ a ആയിരിക്കും ഹൈഡ്രജൻ പലേഡിയം സൾഫേറ്റ് പലേഡിയം bs സപ്പോർട്ട് ക്ഷമിക്കണം പല്ലാഡിയം ba സപ്പോർട്ട് b ആയിരിക്കും pcc c ആയിരിക്കും ലിഥിയം അലുമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് d സി പെറോക്സൈഡ് ആയിരിക്കും അല്ലെങ്കിൽ ഓക്സിഡേഷനായി ഷിയർ ചെയ്യാൻ h ആയിരിക്കും e നിങ്ങൾ ആസിഡ് ക്ലോറൈഡുമായി ബന്ധപ്പെടുത്തും നിങ്ങൾക്ക് f എന്ന് എഴുതാം r ഡാഷ് mgbr പിന്നെ അസിഡിക് വാട്ടർ കപ്പ് gg എന്നത് രണ്ട് തുല്യമായ r ഡാഷ് ആയിരിക്കും lidnh തീറ്റ, നിങ്ങൾക്ക് ക്യൂബ് നിരക്ക് അല്ലെങ്കിൽ കാഡ്മിയം ഇടാൻ കഴിയുന്ന hh എന്തായിരിക്കും, അതിനാൽ ക്യൂബ് നിരക്ക് ഏറ്റവും ജനപ്രിയമാണ്, അതിനാൽ നന്ദി