കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ടുകൾ അല്ലെങ്കിൽ ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ അടങ്ങിയ നൈട്രജൻ എന്നിവയെക്കുറിച്ചുള്ള ഞങ്ങളുടെ ചർച്ചയിലേക്ക് മടങ്ങുമ്പോൾ, ഞാൻ ഇതുവരെ സംസാരിച്ചിട്ടില്ലാത്ത ഒരു പ്രധാന കാര്യം സംയുക്തത്തിന്റെ സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രിയാണ്, സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രി ജീവശാസ്ത്രപരമായ പ്രവർത്തനങ്ങളിൽ വളരെ പ്രധാന പങ്ക് വഹിക്കുന്നു, ഒരു സ്റ്റീരിയോ ഐസോമർ മരുന്നായി കാണപ്പെടുന്നു. ഒരു കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ടുകൾ കാണിക്കുന്ന രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളുടെ ഘടനയെ കുറിച്ച് നോക്കിയാൽ സ്റ്റീരിയോ ഐസോമർ വിഷം പോലും ഇപ്പോൾ നിരീക്ഷിക്കപ്പെടുന്നു, ഇതാണ് ആൽഫ ബോണ്ട് ഇവിടെയും ആൽഫ ബോണ്ടിന് പകരമുള്ള ബീറ്റാ ബോണ്ട് ഓർത്തോയ്ക്ക് പകരമാണ്. ക്ലോറോ ഈ സംയുക്തം ഈ രണ്ട് ഐസോമറുകൾക്കിടയിൽ ഞാൻ ഒരു കണ്ണാടി വെച്ചാൽ ഞാൻ ഇടതുവശത്ത് കാണുന്നത് വലതുവശത്തെ മിറർ ഇമേജാണ്, ഞാൻ അത് എടുത്ത് ആദ്യം ഇല്ലാത്ത വസ്തുവിൽ ഉറപ്പിച്ചാൽ കാർബോണൈൽ ഇടത് വശത്തായിരിക്കുമെന്നതിനാൽ സൂപ്പർപോസ് ചെയ്യുന്നു, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ കാർബോണൈൽ വലതുവശത്താണ്, അതിനാൽ കൈത്തറി വ്യത്യസ്തമാണ്, അതിനാൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള കമ്പോസിഷൻ സൂപ്പർപോസബിൾ അല്ലാത്ത മിറർ ഇമേജ് ബന്ധത്തെ എൻ്റിയോമർ എന്ന് വിളിക്കും, അതിനാൽ കെറ്റാമൈൻ പറയുന്നതും നിർദ്ദിഷ്ട ഭ്രമണവും ഉള്ള ഒരു സംയുക്തം മറ്റേ സംയുക്തം r കെറ്റാമൈൻ മൈനസ് നിർദ്ദിഷ്ട ഭ്രമണമോ തിരിച്ചും ഉള്ളതാണ്, എന്നാൽ ഒന്ന് കെറ്റാമൈൻ പോലെ അനസ്തെറ്റിക് ആണെന്ന് കണ്ടെത്തി നോക്കൂ ഹാലുസിനോജെൻ ആയ മറ്റൊന്നിന്റെ ജീവശാസ്ത്രപരമായ ഗുണങ്ങൾ ബഹിരാകാശത്തെ ഓറിയൻ്റേഷൻ മാറ്റുന്നതിലൂടെ ഒരു സംയുക്തം ഒരു തരം ജൈവ പ്രവർത്തനമുള്ളതായി കണ്ടെത്തുന്നു, മറ്റേ സംയുക്തം മറ്റേ എൻ്റിയോമർ തികച്ചും വ്യത്യസ്തമാണ്, അതിനാൽ സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രി സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രി പരിപാലിക്കുകയും കേവല സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രിയാണെന്ന് അറിയുകയും ചെയ്യുന്നു. സംയുക്തം മാത്രമല്ല, ജൈവശാസ്ത്രപരമായി സജീവമാണോ അല്ലയോ എന്നത് മാത്രമല്ല, സജീവമായാൽ ഏത് തരത്തിലുള്ള ജൈവിക പ്രവർത്തനമാണ് ഇതിന് മറ്റൊരു പ്രധാന കാര്യം ലഭിക്കുക എന്നത് മാത്രമല്ല, കാർബണിന്റെ സാന്നിദ്ധ്യം ഉള്ള ചൈറാലിറ്റിയെക്കുറിച്ച് ആളുകൾ എപ്പോഴും സംസാരിക്കാൻ ഞങ്ങൾ ആവശ്യപ്പെടും. കാർബൺ ഒഴികെയുള്ള കാർബൺ ചിറാലിറ്റി അവിടെ ഉണ്ടാകില്ല, അത് ശരിയല്ല, പക്ഷേ വീണ്ടും ചില കോമ്പോസിഷൻ മറ്റ് ആറ്റങ്ങളിൽ നിന്ന് കൈരാലിറ്റി എവിടെ നിന്നാണ് വരുന്നതെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടെത്തുന്നു , ഞാൻ ഒരു സംയുക്തം എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ നൈട്രജൻ ചിരാലിറ്റി സെൻ്റർ പറയുന്നു, അവിടെ നൈട്രജൻ ഒറ്റ ജോടി ഇലക്ട്രോൺ ടെട്രാഡൽ ഉള്ള പോർട്ട് ആണ്, ഇലക്ട്രോൺ കറയുടെ ഏക ജോഡിയും മൂന്ന് പകരക്കാരും ഇവിടെ ഒരു കാർട്ടൂൺ പിങ്ക് ചുവപ്പായി കാണിക്കുന്നു. പച്ച, മറ്റേ എൻ്റിയോമർ വീണ്ടും എഴുതുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് ആ സൂപ്പർ സാധ്യമായതിന്റെ മിറർ ഇമേജാണ്, അതിനാൽ ഇവ രണ്ടും എൻ്റിയോമറുകളാണ്, എന്നാൽ ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ സ്വഭാവം നോക്കിയാൽ ഒരു തരത്തിലുള്ള എൻ്റിയോമറുകളും വേർപെടുത്തുന്നത് നമ്മൾ കാണുന്നില്ല, അതിനെ അമിൻ ഇൻവേർഷൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു . ഒരു അമിനെ എങ്ങനെ മറ്റേ അമിനിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യാം എന്ന് വളരെ വ്യക്തമായി എഴുതിയിരിക്കുന്നു ഈ ഘടന sp മൂന്ന് ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് കണ്ടെത്തി മൂന്ന് ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉണ്ട് r ഒന്നോ രണ്ടോ മൂന്ന് സാധാരണ ടെട്രാഹെഡ്രോണും നാലാമത്തെ പകരക്കാരൻ ഏക ജോഡി ഇലക്ട്രോണും ആണ്. സംക്രമണാവസ്ഥയിൽ ഒരു sp2 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് കാർബണിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു,

അങ്ങനെ sp3 മുതൽ sp2 വരെ പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അവിടെ p പരിക്രമണപഥം ഇലക്ട്രോൺ ജോഡിയെ നിലനിർത്തുകയും പിന്നീട് അത് തിരിച്ച് വരികയും ചെയ്യുന്നു. സ്റ്റാർട്ടിംഗ് മെറ്റീരിയൽ അല്ലെങ്കിൽ നൈട്രജൻ ലോൺ ജോഡി വിമാനത്തിന് താഴെയുള്ള മറ്റൊരു രൂപത്തിലേക്ക്, അതിനാൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് വിപരീതമാണ് സംഭവിക്കുന്നത്, അതിനാൽ അമിൻ വിപരീതം വളരെ സാവധാനമാണോ അല്ലെങ്കിൽ വളരെ വേഗത്തിലാണോ എന്നത് വളരെ സാധാരണമായ അറിവ് പറയുന്നത് വിപരീത തടസ്സം 6 കിലോ കലോറി മാത്രമാണ് നമ്മുടെ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഓരോ മോളിനും, അതായത് ആൽക്കൈൽ ആകും , ആറ് കിലോ കലോറിയിൽ ലളിതമായ ഒരു ചെറിയ ഊർജ്ജം നൽകിക്കൊണ്ട്, നമുക്ക് അതിനെ ഒരു എൻ്റിയോമറിൽ നിന്ന് മറ്റൊരു മെച്ചപ്പെടുത്തലിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യാൻ കഴിയും, അതിനാൽ അവ ദ്രുതഗതിയിലുള്ള സന്തുലിതാവസ്ഥയിലാണ്, അതിനാൽ എന്താണ് പ്രശ്ന പ്രശ്നം, നിങ്ങൾക്ക് ഈ ദ്രുത സന്തുലിത വസ്തുവിൽ നിന്ന് ഈ എൻ്റിയോമറുകളിൽ ഒന്നിനെ പിടിക്കാൻ കഴിയില്ല എന്നതാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഒരെണ്ണം ലഭിക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുമ്പോഴെല്ലാം അത് മറ്റൊന്നിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ മൊത്തത്തിൽ രണ്ട് എൻ്റിയോമറുകൾ വേർതിരിക്കാനാവാത്തതാണ് അല്ലെങ്കിൽ ഫലമായുണ്ടാകുന്ന കാര്യം റേസ്മിക് ആണ്, അതിനാൽ ഇത് എങ്ങനെ പരിവർത്തനം ചെയ്യാം വിപരീത തടസ്സത്തിൽ വളരെ കുറവാണ് മറ്റൊരു വളരെ നല്ല ഡാറ്റ അമോണിയ വിപരീതം 2 മുതൽ 10 വരെയുള്ള പവർ സെക്കൻഡിൽ 11 തവണ അവിശ്വസനീയമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ചിറൽ എഫിൽ അമോണിയയ്ക്ക് പകരം അമോണിയ ലഭിക്കില്ല. orm കാരണം നിങ്ങൾക്ക് ക്യാച്ച് 1 ലഭിക്കാൻ പോകുമ്പോഴെല്ലാം അത് sp2 ലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുകയും പിന്നീട് മറ്റൊരു രൂപത്തിലേക്ക് മാറുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ വളരെ വേഗത്തിലുള്ള സന്തുലിതാവസ്ഥ വളരെ കുറഞ്ഞ താപനിലയും ഊർജ്ജ തടസ്സവും ഏർപ്പെടുത്തിയില്ലെങ്കിൽ അത് വളരെ ബുദ്ധിമുട്ടാണ്. നിങ്ങൾക്ക് ചെയ്യാൻ കഴിയും, എന്നാൽ കാർബൺ നൈട്രജൻ ഉള്ള മറ്റ് ഓർഗാനിക് തന്മാത്രകൾക്കായി നിങ്ങൾക്ക് അത് ചെയ്യാൻ കഴിയും, അത് അമോണിയ അല്ലെങ്കിൽ പകരം അമോണിയ പോലെയുള്ള അമോണിയ അല്ലെങ്കിൽ പകരം വച്ച അമോണിയ പോലെയുള്ള ഞെരുക്കിയ വളയത്തിൽ നൈട്രജൻ ആയിരിക്കുമ്പോൾ വിപരീതം മന്ദഗതിയിലാകും. ബയോസ്ട്രെയിൻ സിദ്ധാന്തമനുസരിച്ച് പക്ഷപാതപരമായ സ്ട്രെയിന് അറുപത് ഡിഗ്രി കോണിൽ മൂന്ന് അംഗങ്ങൾ വളയുന്നതിനാൽ അത് സ്പി രണ്ട് ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് രൂപത്തിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യുന്നത് വളരെ ശ്രമകരമാണ് , കാരണം എസ്പിയിൽ നിന്ന് മൂന്ന് പേർക്ക് പെട്ടെന്ന് മറ്റ് എസ്പി3യിലേക്ക് പോകാൻ കഴിയില്ല. അത് ആ sp2

രൂപത്തിലൂടെ sp3 ലേക്ക് sp2 ലേക്ക് കടന്നുപോകേണ്ടിവരും, തുടർന്ന് മറ്റൊരു sp2 sp3 ലേക്ക്
കടന്നുപോകണം, അതിനാൽ ഒരു കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ട് ഉള്ള രണ്ട് ഡൈമെഥൈൽ
അസിരിഡൈൻ അസൈഡിയനുകളുടെ ഈ enantiomers ആണ് സംയുക്തം. നിലവിലുള്ളതും
കാർബണിന് പകരം മൂന്ന് അംഗ വലയം ഒരു നൈട്രജനും അവിടെ നൈട്രജൻ മീഥൈൽ പകരം
കാർബണും മീഥൈൽ പകരം മറ്റൊന്ന് രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റമുള്ള ഒരു സ്വതന്ത്ര കാർബൺ ആണ്,
അതിനാൽ ഒരു രണ്ട് ഡൈമെഥൈൽ അസിഡിറ്റി ഡെൻ ഹൈഡ്രൈഡിനുകളുടെ ഇത്തരത്തിലുള്ള
എന്റിയോമർ മൂന്ന് അംഗ നൈട്രജൻ അടങ്ങിയതാണ്. സംയുക്ത നൈട്രജൻ ഒന്നായി അക്കമിട്ടിരിക്കുന്നു,
n മീഥൈൽ ഒരു സ്ഥാനം ഒരു മീഥൈൽ, രണ്ട് സ്ഥാനം അടുത്തത് മറ്റൊരു മീഥൈൽ ആണ്, അതിനാൽ
ഒന്ന് രണ്ട് ഡൈമെഥൈൽ അസിഡിൻ എന്ന എന്റിയോമറുകൾ വളരെയധികം ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ
ഈ പ്രശ്നം പരിഹരിക്കാനുള്ള ഒരു മാർഗം കുറച്ച് പാലം ഉണ്ടാക്കുകയോ ചെറുതായി നിർമ്മിക്കുകയോ
ചെയ്യുക എന്നതാണ്. റിംഗുചെയ്യുക, അതിനാൽ ഇൻവേർഷൻ ബാരിയർ അടിച്ചേൽപ്പിക്കുന്നു,
അതുകൊണ്ടാണ് എന്റിയോമറിൽ ഒന്ന് വേർപെടുത്താൻ കഴിയുന്നത്, അതിനാൽ ഒരു ചിറൽ നൈട്രജൻ
സംയുക്തം ലഭിക്കാനുള്ള തന്ത്രമാണിത്, തീർച്ചയായും ഞാൻ ഇതിനകം നൽകിയ ഉത്തരം നൈട്രജൻ ഒരു
ഇരുപത് ഡിഗ്രി ബോണ്ട് ആംഗിൾ കൈവരിക്കാൻ കഴിയില്ല ഇത് മൂന്ന് അംഗ വലയത്തിലാണ് അറുപത്
ഡിഗ്രി ഡൈഹെഡ്രൽ ആംഗിളിൽ ഇത് വളരെ ബുദ്ധിമുട്ടായിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട്
എന്റിയോമറുകൾക്ക് കഴിയുന്ന ചിറൽ രൂപത്തിൽ തുടരും ചിറൽ നൈട്രജൻ സംയുക്തം ലഭിക്കാൻ
വളരെ നല്ല ഒരു തന്ത്രമാണ് നൈട്രജൻ ആറ്റം ആറ്റവുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നത്, ഇത് ഇതുപോലെ
ഒറ്റപ്പെട്ട ഇലക്ട്രോൺ ജോടിയാണ്, ഞാൻ ഈ ചിത്രം ഇട്ടാൽ, നൈട്രജൻ ഉള്ള മൂന്ന് അംഗ മോതിരം
എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് ക്ലോറിൻ പകരക്കാരൻ, ഈ ഘടനയിലും ഈ മീഥൈൽ മീഥൈൽ ഇതാണ്
ചീരൽ കേന്ദ്രമല്ല കാരണം സമമിതിയുണ്ട്, മീഥൈൽ ഇതാണ് മീഥൈൽ, എന്നാൽ ഇതാണ് ചിറൽ കേന്ദ്രം,
ക്ലോറിൻ സി ഉള്ള നൈട്രജൻ ഞാനാണ്, മറ്റൊന്ന് ഏകനാണ് ഒരു ജോടി ഇലക്ട്രോണും മറ്റൊരു
നാലാമത്തെ ഗ്രൂപ്പും ch2 ആണ്, അതിനാൽ നാല് വ്യത്യസ്ത ഗ്രൂപ്പുകളും അവിടെയുണ്ട് നാലാമത്തേത് ഏക
ജോഡി ഇലക്ട്രോണാണ്, അതിനാൽ ഇതാണ് അതിന്റെ മിറർ ഇമേജ്, ഈ മിറർ ഇമേജ് അതിൽ വളരെ
സാദ്ധ്യമല്ല, അതിനാൽ ഇതും രണ്ട് ജോഡിയാണ്. വേർപെടുത്താവുന്നതും ആവശ്യങ്ങൾക്ക്
ഉപയോഗിക്കാവുന്നതുമായ എന്റിയോമറിന്റെ ഒരു തന്ത്രം ചെറിയ വളയം ഉണ്ടാക്കുന്നു , അപ്പോൾ
നൈട്രജൻ വിപരീതം നിർത്താം, പക്ഷേ അത് അസൈക്ലിക് അമോണിയ ഡെറിവ് ആണെങ്കിൽ പരസ്പര
പരിവർത്തനം വളരെ വേഗമേറിയതിനാൽ വളരെ ബുദ്ധിമുട്ടാണ്, ഇവിടെ മറ്റൊരു ഉദാഹരണം
സ്ട്രോഗയുടെ അടിത്തറയാണ്, അവിടെ കാർബൺ നൈട്രജൻ കാർബൺ കാർബണുള്ള ഒരു ബെൻസീൻ
വളയം അതിന്റെ സമമിതിയിലുള്ള രണ്ട് ബെഞ്ച് എൻഡിംഗുകളും രണ്ട് നൈട്രജൻ ആറ്റങ്ങൾക്കിടയിൽ
ഒരു മെത്തിലീൻ ഗ്രൂപ്പിലൂടെ ഒരു പാലവും ഉണ്ട്. ബ്രിഡ്ജ് ഡ്രിങ്ക് ഘടനയുടെ തരം വളരെ പ്രധാനമാണ്,
അതിനാൽ ട്രിഗറുകൾ ഒരു ചിറൽ രൂപത്തിൽ ലഭിക്കും, കാരണം ഇവിടെ ഫ്ലിപ്പിംഗ് സാധ്യമാകില്ല
അല്ലെങ്കിൽ മറ്റൊരു വിധത്തിൽ പിരമിഡൽ നൈട്രജന്റെ പിരമിഡൽ നൈട്രജനിലേക്കുള്ള പരസ്പര
പരിവർത്തനം സാധ്യമാകില്ല. തന്മാത്രയിലെ തന്മാത്ര അല്ലെങ്കിൽ ബ്രിഡ്ജ് ഏത് തന്മാത്രയിൽ sp ത്രീയെ sp
two ആയി പരിവർത്തനം ചെയ്യുന്നത് നിർത്തും, വളരെ രസകരമായ മറ്റൊരു സവിശേഷത, നമുക്ക്
ആക്സി ബോണ്ട് ഉണ്ടെങ്കിൽ, ഇത് വളരെ ശ്രദ്ധാപൂർവ്വം നോക്കുക, ചിലപ്പോൾ x നെഗറ്റീവ് ചാർജും
മറ്റൊരു അനുരണന രൂപവും നിലനിർത്തുന്നു . y ഗ്രൂപ്പിലേക്ക് പ്രാദേശികവൽക്കരിക്കപ്പെടുകയോ
ധ്രുവീകരിക്കപ്പെടുകയോ ചെയ്യുന്ന ബോണ്ടുകളിൽ ഒന്ന്, അതിനാൽ നെഗറ്റീവ് ചാർജ് x-ൽ നിന്ന് y-ലേക്ക്
അല്ലെങ്കിൽ y-ലേക്ക് x-ലേക്ക് മാറുകയാണ്, ഈ തരം p എന്ന് നമ്മൾ വിളിക്കുന്നു അനുരണനത്തിൽ
ഹെനോമെന ഇരട്ട തലയുള്ള അമ്പടയാളം, അതിനാൽ ഇവ രണ്ട് അനുരണന ഘടനയാണ്, ഒരു
സാഹചര്യത്തിൽ x ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആണ് , മറ്റൊരു സാഹചര്യത്തിൽ y ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ
ആണെങ്കിൽ, ഈ ബോക്സിൽ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, അത് വളരെ
വ്യക്തമാകും. നൈട്രൈൽ സി ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട് n ആണ് മുൻഗണന. അവിടെ കാർബൺ
ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ അല്ലെങ്കിൽ സി ഡബിൾ ബോണ്ട് n മൈനസ് ആണെങ്കിൽ മറ്റൊരു ജോഡി
ഇലക്ട്രോൺ ഈ കാർബണിനൊപ്പമാണ്, അതിനാൽ നൈട്രജൻ നെഗറ്റീവ് ചാർജാണ് . നെഗറ്റീവ് ചാർജ്
പ്രാദേശികവൽക്കരിക്കില്ല, പക്ഷേ ചിലപ്പോൾ x ആറ്റം ഉപയോഗിച്ച് ചിലപ്പോൾ y ആറ്റം ഉപയോഗിച്ച്
ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു , അതിനാൽ പോസിറ്റീവ് ചാർജ്ജ് ഉള്ള അടിവസ്ത്രത്തിൽ നിരവധി
പല്ലുകൾ ഉള്ളത് പോലെ അത് കടിക്കും. ആംബിയന്റ് ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകൾ നമുക്ക് അറിയാവുന്ന
ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകൾ നെഗറ്റീവ് ചാർജുള്ളതോ അല്ലാത്തതോ ആയ ഇലക്ട്രോൺ ജോഡിയാണ്,
അവയ്ക്ക് പൊതുവെ രണ്ടോ അതിലധികമോ അനുയോജ്യമായ ആറ്റങ്ങൾ ഉള്ള സബ്സ്ട്രേറ്റ്
ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകളിലേക്ക് സംഭാവന ചെയ്യാൻ കഴിയും. അവർക്ക് അടിവസ്ത്രത്തെ ആക്രമിക്കാൻ
കഴിയും എന്നതിനർത്ഥം അവർ അടിവസ്ത്രത്തിന്റെ പോസിറ്റീവ് എൻഡിനെ ആക്രമിക്കുന്നു എന്നാണ്,
അതിനാൽ നെഗറ്റീവ് അവസാനം പോസിറ്റീവ് അവസാനം വരെ ആക്രമിക്കണം, അത് എങ്ങനെ
സംഭവിക്കും , ആരാണ് അത് നിയന്ത്രിക്കുക x ആക്രമിക്കുമോ അല്ലെങ്കിൽ y ആക്രമിക്കും,
അത്തരത്തിലുള്ള സ്പീഷിസുകളെ xyd ലോക്കലൈസ്ഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നതിനെ ഞങ്ങൾ അതിനെ
ആംബിഡെക്സ് ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , പരിസ്ഥിതിയെ മാറ്റി അല്ലെങ്കിൽ കുറച്ച് കാറ്റലിസ്റ്റ്
ലുക്ക് ഉപയോഗിച്ച് കാർബൺ അല്ലെങ്കിൽ നൈട്രജൻ ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ആക്രമണം നിയന്ത്രിക്കാൻ
കഴിയുന്ന ഒരു മികച്ച ഉദാഹരണം ഞാൻ നിങ്ങൾക്ക് കാണിച്ചുതരാം. ആർബിആർ സിൽവർ സയനൈഡ്
ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്ന കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ടുമായി ബന്ധപ്പെട്ട പ്രശ്നമാണിത് സിൽവർ
നൈട്രേറ്റ് ഒരു നല്ല റിയാജന്റാണെന്ന് നമുക്കറിയാം, സിൽവർ നൈട്രൈൽ വെള്ളി മോണോവാലന്റാണ് ,
അതേ സമയം ആർബിആർ ഡബ്ല്യു r പ്ലസിലേക്കും cn മൈനസ് ഫൈനിലേക്കും ധ്രുവീകരിക്കപ്പെടുന്നു ,
ഈ പ്രതികരണം rnc ലഭിക്കാൻ വളരെ വേഗത്തിലുള്ള പാത പിന്തുടരുന്നു, ഈ cn മൈനസ് മൂന്നാം

ബ്രാക്കറ്റിൽ എഴുതിയിരിക്കുന്നു, പക്ഷേ ഉൽപ്പന്നം rn പ്ലസ് ആണെന്നും c മൈനസ് ആണെന്നും കാണിക്കുന്നു, അതായത് r പ്ലസ് നൈട്രജൻ വഴി സിഎൻ ആക്രമിക്കപ്പെടുന്നത് കാർബണിലേക്കല്ല, അതായത് നൈട്രജൻ ആക്രമണകാരിയായ ഇനമാണ്, അതേസമയം സോഡിയം സയനൈഡ് നേഷൻ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ അതേ ആൽക്കൈൽ ബ്രോമൈഡ് മാറ്റുക, നമുക്ക് ആർസിഎൻ ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള വസ്തുക്കളെ നൈട്രൈൽ എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ഐസോണിട്രൈഡ് എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന സംഗതിയാണ് ഈ സാഹചര്യത്തിൽ, സിൽവർ സയനൈഡ് ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ, ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് യൂണിമോളിക്യുലാർ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന് പകരം ഒരു തരം ഉൽപ്പന്നം നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നു, അത് ഇവിടെ വളരെ വ്യക്തമായി sn1 തരത്തിലും രണ്ടാമത്തേതിൽ എഴുതിയിരിക്കുന്നു. ഒരു സംക്രമണാവസ്ഥയായ ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് ബൈമോളിക്യുലാർ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്ത സാഹചര്യത്തിലാണ് ഇത് ഒരു ഇന്റർമീഡിയറ്റും ഉൾപ്പെടാത്തതിനാൽ അത് rbr ഉം cn ഉം ലഭിക്കുന്നു ഈ രീതിയിൽ c ആണ്, കാരണം സയനൈഡ് ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുമ്പോഴെല്ലാം c നെഗറ്റീവ് എൻഡ് ആണ്, ഈ r-ലേക്കുള്ള കാർബൺ ആക്രമണം നിങ്ങൾക്ക് rcn ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഏതെങ്കിലും ഐസോമറൈസേഷന്റെയോ ഘട്ടം ഘട്ടമായുള്ള പ്രക്രിയയോ ഇവിടെ ഇല്ല, ഇത് ഒരു പരിവർത്തന അവസ്ഥയുടെ മധ്യസ്ഥതയുള്ള പ്രക്രിയയാണ്. സംക്രമണ ഘട്ടത്തിലൂടെ കടന്നുപോകുന്ന ഒരു പ്രതികരണം അറിയുക , sn2 തരം ഒരു പ്രതികരണമാണ്, അതായത് ഒരു ഇന്റർമീഡിയറ്റിലൂടെ കടന്നുപോകുന്ന ഒരു പ്രതികരണം, അതായത് ആദ്യം സംക്രമണാവസ്ഥ, തുടർന്ന് രണ്ടാമത്തെ സംക്രമണാവസ്ഥ, തുടർന്ന് ഉൽപ്പന്നത്തിലേക്ക് ഞങ്ങൾ അതിനെ sn1 തരം എന്ന് വിളിക്കുന്നു, എന്തുകൊണ്ടാണ് സോഡിയത്തിന് ഉത്തരം നൽകാൻ കഴിയാത്തത്? സിൽവർ പ്ലസ് agx രൂപീകരണത്തിലൂടെ r പ്ലസിന്റെ രൂപീകരണത്തെ പ്രോത്സാഹിപ്പിക്കുന്നു, കാരണം ആ പ്രതിപ്രവർത്തന നിരക്ക് വളരെ വേഗത്തിലാണ് വെള്ളി x-മായി വളരെ വേഗത്തിൽ പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുകയും അത് r പ്ലസ് ഉണ്ടാക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, എന്നാൽ സോഡിയത്തിന് അത് ചെയ്യാൻ കഴിയില്ല . ആറ്റം വളരെ വ്യക്തമായി ഉത്തരം നൽകുന്നു, ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ cn ആണ്, c മൈനസ് ആണോ n മൈനസ് ആണോ എന്ന് ഉത്തരം അറിയേണ്ടി വരും വെള്ളി r പ്ലസ് രൂപീകരണത്തെ പ്രോത്സാഹിപ്പിക്കുന്നു സിൽവർ ഹാലൈഡ് agx ന്റെ രൂപവത്കരണം നടക്കുന്നു x, അതിനാൽ r പ്ലസ് കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് നൈട്രജൻ ഉള്ള കാർബണിൽ നിന്നും നൈട്രജനിൽ നിന്നും കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആറ്റമുള്ള ഭാഗത്ത് നിന്ന് ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആക്രമണം ഉണ്ടായിട്ടുണ്ടോ, അതിനാൽ വ്യക്തമായും അതിന് അവസരമൊന്നും ലഭിക്കുന്നില്ല പുനഃക്രമീകരിക്കുന്നതിന്, നിങ്ങൾക്ക് ആർഎൻസി ലഭിക്കുന്നത് വളരെ ശ്രദ്ധാപൂർവം ചിന്തിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നമാണ്, കൂടാതെ സിൽവർ ഹാലൈഡ് രൂപം കൊള്ളുകയും ന്യൂക്ലിയോഫൈലിനെ സാധാരണഗതിയിൽ ആക്രമിക്കാൻ സഹായിക്കുന്ന ശക്തിയുടെ രൂപവത്കരണത്തെ പ്രോത്സാഹിപ്പിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു . നൈട്രജൻ നൈട്രജനാണ്, അതിനാൽ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആറ്റമുള്ള വശത്ത് നിന്ന് ആക്രമിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് എസ്എൻ1 മെക്കാനിസം വഴി ആർഎൻസി ലഭിക്കും, എന്നാൽ സിൽവർ സോഡിയവുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ സോഡിയം പ്ലസ് ആർ പ്ലസ് രൂപീകരണത്തിന് അത്തരം പ്രോത്സാഹനം കാണിക്കുന്നില്ല, കാരണം ഇത് വളരെ സാധാരണമാണ് അതിവേഗം പെയ്യുന്ന മഴയെ ഭാഗിക്കുക ide na പ്ലസ് cn മൈനസ് നെഗറ്റീവ് ചാർജാണ് ഇപ്പോൾ കാർബണിലുള്ളത്, അതിനാൽ കാർബൺ നേരിട്ട് r ലേക്ക് ഘടിപ്പിക്കപ്പെടുന്നു rcn, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് rcn ലഭിക്കുന്നത് വളരെ നല്ലതാണ്, നിങ്ങൾക്ക് rcn ലഭിക്കണമെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് rcn ലഭിക്കും, നിങ്ങൾക്ക് വേണമെങ്കിൽ സോഡിയം സയനൈഡ് പിന്തുടരുക ആർഎൻസി ഫോളോ സിൽവർ ഉപ്പ് ലഭിക്കുന്നതിന്, ആർബിആർ സിൽവർ നൈട്രൈറ്റ് എച്ച്ജിനോ 2 സ്ലോ പ്രോസസ് സിൽവർ ബ്രോമൈഡ് പോലുള്ള മറ്റ് സന്ദർഭങ്ങളിൽ ഇത് ഉപയോഗിച്ചിട്ടുണ്ട്, ആദ്യം പ്രോസസ് റോണോ വളരെ മനോഹരമാണ്, റോണോ ആയി അഭിനയിക്കുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാം, ഞങ്ങൾ ഇന്നലെ രണ്ട് പ്ലസ് എടുത്തില്ല , ഇല്ലെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടെത്തി. രണ്ടെണ്ണം ഓനോ എന്ന രീതിയിൽ പ്രതികരിക്കാം, അതിനാൽ രണ്ട് മൈനസ് അല്ല, ഇത് ഒരു അഭിലാഷ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആണെങ്കിൽ അത് നൈട്രജൻ വഴി ആക്രമിക്കാം, ഇത് ഒരു എസ്എൻ 1 കേസായിരിക്കുമ്പോൾ ഓക്സിജനിലൂടെ ആക്രമിക്കാം, കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആറ്റം അതേ പ്രതിഭാസത്തെ ആക്രമിക്കുമ്പോൾ അതേ യുക്തിയാണ് . ഒരു ആർബിആർ സോഡിയം നൈട്രൈറ്റ് അല്ലെങ്കിൽ പൊട്ടാസ്യം നൈട്രേറ്റ് കെനോ ടു കെയ്സ്, അപ്പോൾ നമുക്ക് ഒരു സംക്രമണാവസ്ഥ ലഭിക്കും , കൂടാതെ ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കുന്നത് റൊറോനോ അല്ല, ഇത് വെള്ളിയിൽ നിന്ന് അജൈവ ഘടകം മാറ്റുന്നതിലൂടെ തികച്ചും വ്യത്യസ്തമായ രണ്ട് സംയുക്തമാണ് സോഡിയത്തിലേക്ക് ഒന്ന് sn1 മെക്കാനിസം പിന്തുടരുന്നു, മറ്റൊന്ന് sn2 ടൈപ്പ് മെക്കാനിസം നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ആംബിഡന്റ് ന്യൂക്ലിയോഫൈലിന്റെ വളരെ നല്ല റോളാണ്, ഓ. കാർബൺ നൈട്രജൻ സിംഗിൾ ബോണ്ട് കാർബൺ നൈട്രജൻ ഇരട്ട ബോണ്ടിനെക്കുറിച്ചാണ് ഞാൻ പറഞ്ഞത്, കാർബൺ നൈട്രജൻ തിരഞ്ഞെടുത്ത് കാർബണിന് കഴിയും r അല്ലെങ്കിൽ നൈട്രജൻ അടിവസ്ത്രത്തിൽ ഘടിപ്പിച്ചേക്കാവുന്ന അടിവസ്ത്രത്തിലേക്ക് ആക്രമിക്കപ്പെടുക, ഇപ്പോൾ മറ്റൊരു തരം സംഗതി വളരെ സഹായകരമാണ്, കാരണം ഹോഫ്മാൻ ഡിഗ്രേഡേഷൻ റിയാക്ഷൻ വഴി നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ അമൈഡിനെ എങ്ങനെ അമിനാക്കി മാറ്റാം, ഞാൻ ഉദ്ദേശിക്കുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് വേണമെങ്കിൽ ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞ ഒരു ഖനിയിലേക്ക് നൈട്രൈൽ ആർസി ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിംഗിൽ നിന്ന് കുറച്ച് അമിൻ ഉണ്ടാക്കുക, അടിസ്ഥാനപരമായി നൈട്രൈൽ ഇതാണ് , അമിൻ rch2 nh2 ആണ്, ഇവിടെ എന്താണ് വ്യത്യാസം, ഈ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട് ഒറ്റ ബോണ്ടിലേക്ക് നീക്കി , ഓരോ കാർബണിലും രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ചേർത്തു, രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ചേർക്കുന്നു, അതായത് രണ്ട് നൈട്രജൻ ആറ്റം ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിലേക്ക് ഹൈഡ്രജൻ ചേർക്കുന്നത് ആ സി സാധാരണ ബോണ്ട് n ലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അത് പ്രൈമറി അമിൻ അല്ലെങ്കിൽ ഒരു ഡിഗ്രി അമീൻ ആയ രണ്ട് എൻഎച്ച് രണ്ട് ആണ്, അതിനാൽ ഈ പ്രക്രിയയെ ഹൈഡ്രജൻ കൂട്ടിച്ചേർക്കൽ എന്ന് വിളിക്കും. അല്ലെങ്കിൽ ഈ

ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകളിൽ ഏതെങ്കിലുമൊന്നിനെ കാറ്റലറ്റിക് ഹൈഡ്രജനേഷൻ അല്ലെങ്കിൽ മറ്റൊരു നല്ല റിയാജന്റ് കുറയ്ക്കുന്നത് ലിഥിയം അലുമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡ് മിക്സഡ് ഹൈഡ്രൈഡ് ലിഥിയം ഹൈഡ്രൈഡ്, അലുമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡ് lh 3 ഉം l ih ഉം ചേർന്ന് lilh 4 ആണ് ഡബിൾ ബോണ്ടഡ് നോഹ് ഗ്രൂപ്പിൽ ഓക്സിമിൻ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അത് കുറയ്ക്കുമ്പോൾ അതിനെ ഓക്സിം എന്ന് വിളിക്കുന്നു rch nh2, അതായത് മദ്യത്തിലെ സോഡിയം ലോഹം ഉപയോഗിച്ച് ഓക്സിനുകൾ പലപ്പോഴും കുറയുന്നു, ഇത് മറ്റൊരു കുറയ്ക്കുന്ന ഏജന്റ് സിസ്റ്റമായ സോഡിയം ആൽക്കഹോൾ പൊട്ടാസ്യം ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിക്കുന്നു. അമിൻ ഉണ്ടാക്കാൻ, നിങ്ങൾക്ക് ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടഡ് വസ്തുക്കളിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കാൻ കഴിയുന്ന ലളിതമായ sn2 തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണം നടത്തേണ്ടി വരും, അല്ലെങ്കിൽ ഒരു ഘട്ടം ഘട്ടം ഘട്ടമായി കുറയ്ക്കുക അല്ലെങ്കിൽ രണ്ട് ബോണ്ടുകളും കുറയുന്നു, അതിനാൽ ഒരു വഴി ഹൈഡ്രജൻ അല്ലെങ്കിൽ ലിഥിയം അലുമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡ് ആണ്. അല്ലെങ്കിൽ oxime നിങ്ങൾക്ക് പ്രൈമറി അമിൻ ഉണ്ടാക്കാം അല്ലെങ്കിൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ വളരെ നല്ല ഉദാഹരണം rconr പ്രൈം ഡബിൾ പ്രൈം അമൈഡ് നിങ്ങൾക്ക് പ്രൈമറി സെക്കണ്ടറി അല്ലെങ്കിൽ ടെർഷ്യറി അമിൻ ലഭിക്കും പകരം വയ്ക്കുന്നത് പോലെ നിങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നതുപോലെ , നൈട്രൈഡിൽ നിന്ന് അമിൻ ലഭിക്കുന്നതിനുള്ള മറ്റൊരു തന്ത്രമോ മറ്റൊരു വിദ്യയോ കുറയ്ക്കുകയും കുറയ്ക്കുകയും ചെയ്യുന്ന ഏജന്റുകൾ സിറ്റുവിൽ ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്ന ഹൈഡ്രജനോ ലിഥിയം അലുമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡോ ചിലപ്പോൾ മറ്റ് ഹൈഡ്രൈഡുകളും ഉപയോഗിക്കാം . കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ട് ഉണ്ടെന്ന് സംശയമില്ല, എന്നാൽ വീണ്ടും ഒരു സൾഫോണൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ സാന്നിധ്യം ഉള്ള വളരെ ലളിതമായ തന്മാത്രകളിലൊന്നായ പെൻസിലിൻ കണ്ടുപിടിച്ചു പാരീസിലെ ലൂയിസ് പാസ്ചർ ഇൻസ്റ്റിറ്റ്യൂട്ടിൽ നിന്ന് ഒരു സൾഫർ നീലമൈറ്റ് ഈ പദപ്രയോഗം നോക്കൂ, സൾഫോണൈലാമൈഡ് സൾഫോണൈൽ സൾഫോണിൽ എന്നാൽ സോ2 അമൈഡ് nh2 ആണ്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ സൾഫണിലാമൈഡ് നാല് സ്ഥാനങ്ങളിൽ മറ്റൊരു അമിൻ ഗ്രൂപ്പുണ്ട്, സൾഫർ മരുന്നായി സൾഫറിന്റെ ധാരാളം ഉപയോഗങ്ങളുണ്ട്. മരുന്ന് ആൻറി ബാക്ടീരിയൽ പ്രവർത്തനം മാത്രമല്ല, തുടർന്നുള്ള വർഷങ്ങളിൽ മറ്റ് ആയിരക്കണക്കിന് ഘടനകളും സൾഫർ നിലാമൈഡിന്റെ യൂറൽ വ്യതിയാനം അധിക മരുന്നുകളുടെ തിരയലിൽ സമന്വയിപ്പിക്കപ്പെട്ടു, അതിനാൽ സൾഫർ മെലാമൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ സൾഫോണമൈഡ് സംഗതി കണ്ടെത്തൽ പ്രോട്ടോ ആൽക്കലോയിഡുകളുടെ കാര്യത്തിലും ഇത് വളരെ നല്ല വഴിത്തിരിവാണ് കൽക്കരി അവസ്ഥയുടെ ചികിത്സയ്ക്കായി ഉപയോഗിക്കുന്ന കഫീൻ മിക്കവാറും എല്ലാ ദിവസവും ചായയിലോ കഫീനിലോ ഉപയോഗിക്കുന്ന കഫീൻ വളരെ മനോഹരമായ ഘടനയുള്ള കഫീൻ ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് പറയാം വലംകൈ ആറംഗ മോതിരം പെരിഡിൻ തരം ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് പറയാം എന്നാൽ മൂന്ന് സ്ഥാനങ്ങളിൽ മറ്റൊരു നൈട്രജൻ ആറ്റമുണ്ട്. അതുപോലെ വലത് കൈ തരം ഒരു പൈറോൾ ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പൈറോൾ പിരിഡിൻ ആണ്, എന്നാൽ വീണ്ടും മൂന്ന് സ്ഥാനങ്ങളിൽ മറ്റൊരു നൈട്രജൻ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഒരു പൈറോൾ ഘടകം മറ്റൊരു പെരിഡിൻ ഭാഗം കുറച്ച് വ്യത്യസ്തമായ ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയാണ് ഈ വശം രണ്ട് കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ് ഇത് കഫീൻ കഫീൻ അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല. ചായ പൊടിയിൽ നിന്ന് ലഭിക്കുന്ന കഫീൻ കാപ്പിയിലും മറ്റ് പല വസ്തുക്കളിലും കാണപ്പെടുന്നു, ഇതിന് വേദനസംഹാരിയായ പ്രവർത്തനങ്ങളുണ്ട്, ഇതിന് ഔഷധഗുണമുണ്ട് മറ്റ് തരത്തിലുള്ള പ്രവർത്തനങ്ങൾ ഒരു പരിധിവരെ ആസക്തിയാണ്, അതിനാൽ കോനിസിൻ മറ്റൊരു ആൽക്കലോയിഡ് ആണ്, എനിക്ക് കൂടുതൽ ഘടനയുണ്ട്, അവിടെ ഘടനാപരമായ സവിശേഷതകളെ ആശ്രയിച്ച് ആൽക്കലോയിഡുകളെ തരംതിരിച്ചിരിക്കുന്നു. കാരണം, പിരിഡിൻ ഇതാണ്, രൂപം കുറയുമ്പോൾ ബൈപിരിഡിൻ, ഇത് ഏത് തരത്തിലുള്ള ഘടനയാണ് , ഇത് പൈറോളിറ്റിൻ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആണ്, മറ്റൊരു നല്ല സംയുക്തമാണ് ഞാൻ നിങ്ങൾക്ക് നൽകിയ ഒരു ഉദാഹരണം ക്വിനോലിൻ ഒരു ബെൻസോ പിരിഡിൻ ഐസോക്വിനോലിൻ ആണ്, നൈട്രജൻ സ്ഥാനം ക്വിനോലിനിൽ വ്യത്യസ്തമാണ്, അത് ഇപ്പോൾ ഒന്നാണ് രണ്ട് പൊസിഷൻ ടെട്രാഹൈഡ്രോയ്സോക്വിനോലിൻ എന്നാൽ ഒരു മോതിരം പൂർണ്ണമായി കുറഞ്ഞു, അതായത് പൂരിത ഇൻഡോൾ എന്നർത്ഥം, ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞ കാര്യം , കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഏതെങ്കിലും പകരക്കാരൻ ഉപയോഗിച്ച് ഇൻഡിഗോ നിർമ്മിക്കുന്ന മറ്റൊരു ഇൻഡോൾ ഉപയോഗിച്ച് ഇൻഡോൾ ചെയ്യുക, അത് ബെൻസീൻ മോതിരവും പൈറോളിനിക്കും എന്നർത്ഥം വരുന്ന ബെൻസോ പൈറോൾ അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല. അഞ്ച് അംഗ ലിങ്കുകളുണ്ട്, ഇമെഡാസോളുകൾ പ്രോട്ടീനുകളുടെ നിർമ്മാണ ബ്ലോക്കുകളോ അമിനോ ആസിഡുകളോ ആയ നിരവധി സംയുക്തങ്ങളാണ്. hree പൊസിഷനിൽ രണ്ട് നൈട്രജൻ ആറ്റം ഉണ്ട്, അത് അഞ്ച് അംഗ മോതിരമാണ്, അത് ഇമിഡാസോൾ ആണ്, പ്യൂരിൻസ് ഒന്ന്, മൂന്ന് സ്ഥാനം പിരിമിഡൈൻ ടൈപ്പ് കാര്യം, ഒന്ന് മൂന്ന്, ഇമ്മട്ട് ടൈപ്പ് കാര്യം

അങ്ങനെ പിരിമിഡിൻ ഇമിഡാസോൾ ഒരുമിച്ച് വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ക്ലാസ് നൽകുന്നു. ജീവന്റെ ബിൽഡിംഗ് ബ്ലോക്കുകളിലെ സംയുക്തങ്ങളിൽ പല വസ്തുക്കളും പ്യൂരിൻ ആണ്, അതിനാൽ ഇവയെല്ലാം നൈട്രജൻ അല്ലെങ്കിൽ കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ടുകളുള്ള കാർബൺ സംയുക്തങ്ങൾ അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, ശരിയാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കലോയിഡുകൾ ലഭിക്കുന്ന പ്രകൃതിദത്ത സ്രോതസ്സുകളിൽ ചിലത് ഇവയാണ് ചില ചിത്രങ്ങൾ കാണിക്കുന്നത്. എന്നിരുന്നാലും കൊക്കയുടെ ഇലകളോ മറ്റ് കാര്യങ്ങളോ നേടുക അതെ, വളരെ ലളിതമായ മറ്റൊരു സംയുക്തത്തെ കുറിച്ച് ഞാൻ പറഞ്ഞില്ല, ഇത് ഒരു പൈറോളിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു പൈറിഡൈൻ ആണ്, മറ്റൊന്നും വളരെ ലളിതമാണ്, എന്നാൽ നമുക്ക് ലഭിച്ച പൈറോൾ മൊയറ്റി കുറയ്ക്കുന്നതിലൂടെ പൈറോൾ ഒരു പരിധിവരെ കുറയുന്നു ഞങ്ങൾക്ക് ഒരു പുതിയ ചിറൽ സെന്റർ ലഭിച്ചു, അത് പൈറോൾ ആണെങ്കിൽ അത് അവിടെ ഉണ്ടായിരുന്നില്ല, ചീരൽ കേന്ദ്രമില്ല, സംയുക്തം ചീരല്ല, പക്ഷേ നിങ്ങൾ അത് കുറയ്ക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കർദ്ദിനാൾ ലഭിക്കും കേന്ദ്രം, നിങ്ങൾ പ്രത്യേകമായി അത് ഹൈഡ്രജൻ ബീറ്റയാണെങ്കിൽ ഒരു തരം enantiomer ആണ്, ഹൈഡ്രജൻ ആൽഫ മറ്റൊരു തരം enantiomer ആയിരിക്കും, അതിനാൽ

നിക്കോട്ടിൻ ഒരു നിക്കോട്ടിൻ ആണ്, ആ പാനീയങ്ങളിലെല്ലാം ഉണ്ട്, കൂടാതെ ധാരാളം ah മയക്കുമരുന്ന് പ്രവർത്തനങ്ങളും ഉണ്ട്, കൂടാതെ നിക്കോട്ടിൻ വളരെ കൂടുതലാണ്. ഉത്തേജകമെന്ന നിലയിൽ ഇത് മറ്റൊന്നുമല്ല, കാർബൺ നൈട്രജൻ സംയുക്തത്തിന്റെ ചില ഉദാഹരണങ്ങളല്ല, നൈട്രജൻ, മീഥൈലിലെ അരിക്കോളിൻ എന്ന ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ അടങ്ങിയിട്ടുണ്ട്, എന്നാൽ മൂന്ന് സ്ഥാനങ്ങളിൽ കൂച്ച് 3 ഉപയോഗിച്ച് ഒരു ബദലുണ്ട്, ചിലപ്പോൾ ഒരു കാര്യം നിങ്ങളുടെ മനസ്സിൽ വരണം, മിക്ക ഉദാഹരണങ്ങളും എന്താണ് പിറിഡിൻ എന്ന മൂന്ന് സ്ഥാനത്താണ് ഞങ്ങൾ എടുക്കുന്നത്, എന്തുകൊണ്ട് രണ്ടോ നാലോ സ്ഥാനത്ത് ഇല്ല എന്നതിന് പകരമായി ഒരു വസ്തു ഉണ്ട്, ഉത്തരം ജൈവശാസ്ത്രപരമായി വളരെ ലളിതമാണ് അല്ലെങ്കിൽ ഈ സംയുക്തങ്ങൾ ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്ന ബയോസിന്തറ്റിക് പാതയാണ് അവ പിന്തുടരുന്നത്, അതായത് പ്രകൃതിയുടെ അർത്ഥം. കൃത്യമായി ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്നത് ആ രീതിയിലാണ് ട്യൂറൽ ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ, എന്നാൽ ആളുകൾക്ക് മറ്റ് സ്ഥാനങ്ങളിൽ സമന്വയിപ്പിക്കാൻ കഴിയും , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ, ലോബ്ലിൻ ലോബെലിൻ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങൾക്ക് പകരമുള്ള പ്രോട്ടീനും സമാനമായ രീതിയിൽ തയ്യാറാക്കാം, ശരി ഇപ്പോൾ കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ട് ലെറ്റിന്റെ രസകരമായ ചില പ്രതികരണങ്ങൾ ഞാൻ നിങ്ങൾക്ക് കാണിച്ചുതരാം. നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഉദാഹരണം എടുക്കാം , കൂടാതെ h 2 ലെ ch 3 ch 2 നമുക്ക് ഈ സംയുക്തം 1 ഡിഗ്രി അമിൻ ആയി എടുക്കാം ഒന്ന് അവിടെ നൈട്രജന്റെ അടുത്തത് ആദ്യത്തെ കാർബണിനെ ആൽഫ കാർബൺ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, രണ്ടാമത്തെ കാർബണിനെ ബീറ്റാ കാർബൺ എന്ന് വിളിക്കുന്നു അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഡിഗ്രിയാണ്, കാരണം cnh2 nh2 മൂന്ന് ആണ്, ഈ തന്മാത്രയിൽ ഒരു ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ മീഥൈൽ അയോഡൈഡ് അധികമായി ചികിത്സിച്ചാൽ ഉൽപ്പന്നം എന്തായിരിക്കും, നിങ്ങൾക്ക് ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ പകരം എഥിലാമൈൻ ഉണ്ടെന്ന് കരുതുന്നു. മീഥൈൽ അയഡൈഡ്, അതിനാൽ മീഥൈൽ അയഡൈഡ് ചെയ്യുന്നത് നൈട്രജനിൽ നിന്ന് ഒറ്റ ജോടി ഇലക്ട്രോണിനെ എടുക്കുകയും കാർബൺ അയഡിൻ ബോണ്ട് തകർക്കുകയും ചെയ്യും, തൽഫലമായി നിങ്ങൾക്ക് n ch3 ഒരു ഹൈഡ്രജൻ അയഡിഡിന്റെ സഹായത്തോടെ പുറന്തള്ളപ്പെടുന്നു. e തുടർന്ന് ആ രീതിയിൽ നിങ്ങൾ കൂടുതൽ മീഥൈലേഷൻ നടത്തിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് ട്രൈമീഥൈൽ ആൽക്കൈൽ അമോണിയം അയഡൈഡ് ലഭിക്കും , അതായത് ക്വാട്ടേണറി ഉപ്പ് n പ്ലസ്, i മൈനസ് എന്നിവ ഇപ്പോൾ ഹോഫ്മാൻ നടത്തിയ ഒരു നല്ല കണ്ടുപിടിത്തം ഹോഫ്മാൻ നടത്തിയിട്ടുണ്ട് . നൈട്രജൻ അവിടെ കൌണ്ടർ അയോൺ ഹാലൈഡ് ആയിരിക്കാം, അത് വെള്ളത്തിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ സിൽവർ ഓക്സൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ശുദ്ധീകരിക്കപ്പെട്ട ബിആർ മൈനസ് അല്ലെങ്കിൽ അയഡൈഡ് മൈനസ്, നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ ട്രൈ മീഥൈൽ ആൽക്കൈൽ അമോണിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് നന്നായി ലഭിക്കുന്നു, ഈ സംയുക്തം ചൂടാക്കിയാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും, ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ഉണ്ടെന്ന് ഞങ്ങൾ സൂചിപ്പിച്ചു ഈ സംയുക്തത്തിൽ , ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജനും കാർബണും ഹൈഡ്രജനും തമ്മിലുള്ള ബോണ്ട് ഉണ്ടാക്കുന്ന ഇലക്ട്രോൺ ജോഡിയും ഇലക്ട്രോൺ ജോഡിയും ചേർന്ന് നൈട്രജൻ അടുത്ത കാർബണിലേക്ക് മാറുന്ന ഈ പ്രോട്ടോൺ എടുക്കുന്ന നേരിയ അടിത്തറയോ വെള്ളത്തിൽ അൽപ്പമോ ചൂടാക്കിയാൽ അത് കണ്ടെത്തി. പോസിറ്റീവ് ചാർജ്ജ് ചെയ്യപ്പെട്ട സിസ്റ്റത്തിൽ നിന്ന് പുറത്തേക്ക് വലിച്ചെറിഞ്ഞു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ആൽക്കീൻ ലഭിക്കുന്നു , ഇത്തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണത്തെ ഹോഫ്മാൻ എലിമിനേഷൻ റിയാക്ഷൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, എന്താണ് എപ്പോൾ എലിമിനേഷൻ റിയാക്ഷൻ? ഗ്രൂപ്പുകൾ ഒരു സമയത്ത് സിസ്റ്റം വിട്ടുപോകുമ്പോൾ അവരുടെ ബന്ധം ആൽഫ ആയിരിക്കാം, ബീറ്റ ഒമേഗയുടെ ഗാമയോ ഡെൽറ്റയോ ആവാം, അത്തരം പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളെ എലിമിനേഷൻ റിയാക്ഷൻ എന്ന് വിളിക്കും , ഇവിടെ ഹൈഡ്രജനെ അടിസ്ഥാനവും n പ്ലസും എടുക്കുന്ന പ്രേരകശക്തി എന്താണ് മൂന്ന് ബൾക്കി ഗ്രൂപ്പുകൾ അല്ലെങ്കിൽ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ക്വാട്ടേർനറി ഉപ്പ് ആണ്, അതിനാൽ ബോണ്ട് കൂടുതൽ ലാബിൽ അല്ലെങ്കിൽ തകർക്കാൻ വളരെ എളുപ്പമായിരിക്കും,

അങ്ങനെ ഒരു ജീവനുള്ള ഗ്രൂപ്പും ഹൈഡ്രജനും ആൽക്കീനുമായി നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന ഒരു പ്രക്രിയയായി മറ്റൊരു ഗ്രൂപ്പ് വിടവാങ്ങുന്നു. ഹോപ്മാൻ എലിമിനേഷൻ റിയാക്ഷൻ സൈക്ലോഹെക്സെൻ മീഥൈൽ ട്രൈമീഥൈൽ അമോണിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ഈ ഉദാഹരണം എടുത്ത് ഒരു മൈനസ് ചെയ്താൽ, ഈ n മായി ബന്ധപ്പെട്ട് വീണ്ടും എന്ത് സംഭവിക്കും, ഇത് ആൽഫ കാർബൺ ആണ്, ഇതാണ് ബീറ്റാ കാർബൺ, നിങ്ങൾക്ക് ഈ വശം എടുക്കാം, നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ലഭിക്കില്ല . ഇതായിരിക്കും ഗാമ, എന്നാൽ ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ഉള്ളപ്പോൾ അതാണ് മുൻഗണന, അതിനാൽ അത് എന്തുചെയ്യും, അത് ഇങ്ങോട്ട് മാറുകയും ആ കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ട് തകർക്കുകയും ഡൈമെഥൈൽ ആയി ഇല്ലാതാക്കുകയും ചെയ്യും അമിൻ, ഡബിൾ ബോണ്ട് ch2 വഴി നിങ്ങൾക്ക് c 6h ലഭിക്കുന്നു, ഒരു ആൽക്കീൻ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുന്ന ഇത്തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണം നിങ്ങൾ കണ്ടിട്ടുണ്ടെന്ന് ഞാൻ കരുതുന്നു , തുടർന്ന് മറ്റ് കാര്യങ്ങളുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇവിടെയുള്ള വ്യത്യാസത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കീൻ കൂടുതലായി ലഭിക്കുന്നു. പകരം സ്ഥാനം എന്നാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കീൻ ലഭിക്കുന്നത് കുറഞ്ഞ സ്ഥാനത്താണ് ലഭിക്കുന്നത് എന്തുകൊണ്ടാണ് ഈ വ്യത്യാസം ഈ തരത്തിലുള്ള ഉൽപ്പന്നങ്ങളെ ഹോഫ്മാൻ ഉൽപ്പന്നം എന്നും കൂടുതൽ ബദലുള്ള ആൽക്കീൻ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്നത് സെറ്റ് ചെക്ക് ഉൽപ്പന്നം എന്നും ഹോഫ്മാൻ ഉൽപ്പന്നത്തിന് n ആൽക്കൈൽ അല്ലെങ്കിൽ n ആൽക്കൈലിന്റെ പരുത്തി ഫലം വളരെ പ്രധാനമാണ്, അതിനാലാണ് നിങ്ങൾ ഈ ഉദാഹരണം ഇവിടെ എടുത്തത്, അതിനാൽ ഇത് കുറച്ച് പകരം വയ്ക്കുന്ന സൈറ്റിൽ ആൽക്കീൻ ഉണ്ടാക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു നല്ല മാർഗമാണ്, അതിനാൽ ഇതൊരു ഹോപ്മാൻ റിയാക്ഷൻ അല്ലെങ്കിൽ ഹോപ്മാൻ ഉൽപ്പന്നമാണ് ഇപ്പോൾ ക്വാട്ടേണറി അമോണിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് രണ്ടോ അതിലധികമോ തത്തുല്യമല്ലാത്ത ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ നോക്കൂ, തത്തുല്യമല്ലാത്ത ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ എന്നതുകൊണ്ട് നിങ്ങൾ എന്താണ് ഉദ്ദേശിക്കുന്നത്, ഈ ഉദാഹരണം ഇവിടെ ഒരു ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ഉണ്ട്, ഈ വശത്ത് മറ്റൊരു ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ഉണ്ട് രണ്ടോ അതിലധികമോ തുല്യമല്ലാത്ത ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ

തുല്യമല്ലാത്ത ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ഉള്ള ക്വാട്ടേണറി അമോണിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡിലുള്ള ഉൽപ്പന്ന നിയമം നിങ്ങൾക്ക് എങ്ങനെ തിരിച്ചറിയാൻ കഴിയും ഉൽപ്പന്നം എന്തായിരിക്കും ഒരു തരം ഹൈഡ്രജനാണ് ഇത് മറ്റൊരു തരം ഹൈഡ്രജനാണ് , ഞാൻ നേരത്തെ എടുത്ത ഉദാഹരണം ഇതുവരെ ഒരു ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ മാത്രമേ ഉണ്ടായിരുന്നുള്ളൂ, അതെ ഇവിടെ ഒരു ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ മാത്രമേയുള്ളൂ, അതിനാൽ ഒരു അവ്യക്തതയും ഉണ്ടായിരുന്നില്ല, എന്നാൽ രണ്ട് ബീറ്റ ഉള്ളപ്പോൾ ഹൈഡ്രജൻ, അപ്പോൾ നിങ്ങൾ അത് വിശകലനം ചെയ്യുകയും ഉത്തരം കണ്ടെത്തുകയും ചെയ്യേണ്ടി വരും, കൂടുതൽ അല്ലെങ്കിൽ ഏറ്റവും അസിഡിറ്റി ഉള്ള ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ അസിഡിക് പ്രോട്ടോണുകളുടെ അമൂർത്തീകരണത്തിൽ നിന്നുള്ള പ്രധാന ഉൽപ്പന്ന ഫലങ്ങൾ നഷ്ടപ്പെടുന്നത് വളരെ എളുപ്പമാണ്, കാരണം ആസിഡ് ഒരു പ്രോട്ടോൺ ദാതാവാണ്. ഏത് പ്രോട്ടോണാണ് കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളത്, രണ്ട് ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ഉണ്ടെങ്കിൽ സിസ്റ്റത്തെ ഉയർത്താൻ എളുപ്പമായിരിക്കും , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഏതാണ് കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളത്, മറ്റൊന്ന് ഉപേക്ഷിക്കില്ല അല്ലെങ്കിൽ അത് ഉപേക്ഷിച്ചാൽ അത് പോകില്ല ഈ സാഹചര്യത്തിൽ , സംഭവിക്കുന്നത് ഹൈഡ്രജൻ കൂടുതൽ അമ്ലമാണെന്ന് ch3 വളരെ വ്യക്തമാണ്, എന്നാൽ ഈ കൂടുതൽ പകരം വയ്ക്കുന്ന ch3ch3 അസിഡിറ്റി കുറവാണ്, എങ്ങനെ ഉത്തരം വളരെ ലളിതമാണെന്ന് ഞാൻ പറഞ്ഞു, കാരണം ഈ രണ്ട് മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളും കാർബണിലേക്ക് ഇലക്ട്രോൺ സംഭാവന ചെയ്യുന്നു. ഈ കാർബണിന്റെ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത വർദ്ധിക്കുന്നു, എന്നാൽ ഇവിടെ മൂന്ന് ഹൈഡ്രജനുകൾ ഇല്ല, മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഇല്ല, മറുവശത്ത് നിന്ന് ഒരേയൊരു പോസ്റ്റ് മാത്രമേ ഉള്ളൂ, അത് അവയ്ക്ക് സാധാരണമാണ്, അതിനാൽ വ്യക്തമായും ഈ കാർബണിലെ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത ഇതിലും കൂടുതലായിരിക്കും . ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത കൂടുതലായാൽ ഹൈഡ്രജൻ അസിഡിറ്റി കുറവായിരിക്കും, അതിനാൽ കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ള ഹൈഡ്രജൻ കുറവായിരിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് പ്രധാന ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കും, അതിനാലാണ് ഹോഫ്മാൻ ഉൽപ്പന്നം കെമിസ്ട്രി റീജിയോ എന്നാൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് വരുന്ന പ്രദേശം എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് ആ ടെർമിനൽ ഒന്നോ അതിലധികമോ പകരം വയ്ക്കുന്നത് സ്വീഡിഷ് ഉൽപ്പന്നത്തോടൊപ്പമോ ഹോഫ്മാൻ ഉൽപ്പന്നത്തിലെ ഹോഫ്മാൻ ഉൽപ്പന്നത്തോടോ ഉള്ള ഒന്നോ രണ്ടോ ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ഉണ്ടെങ്കിൽ വീണ്ടും എലിമിനേഷൻ റിയാക്ഷനിൽ ഒരാളെ തിരഞ്ഞെടുത്ത് ഒഴിവാക്കും, ഏതാണ് കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളത് എന്നതാണ് ഉത്തരം, കാരണം കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളത് ഏതാണ് കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളത് എന്ന് അറിയാൻ എളുപ്പമാകും. കണക്കാക്കാനും പരിശോധിക്കാനും സ്റ്റാറ്റിക് ഫാക്ടറും രക്ഷാപ്രവർത്തനത്തിൽ വരുന്നു, ഇത് കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് പ്രധാന ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കുമെന്ന് ഇത് പറയുന്നു, രസകരമായ മറ്റൊരു സവിശേഷതയെക്കുറിച്ച് ഞാൻ പറയാം , ഒരു ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് പറയുമ്പോൾ വളരെ നല്ല ഒരു എലിമിനേഷൻ പ്രതികരണം നിങ്ങൾക്കറിയാം. എഥൈൽ ബ്രോമൈഡ് ആൽക്കഹോളിക് ആൽക്കലി എഥനോലിക് കോ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നം ഏതാണ്, അതേ ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡിനെ ശക്തമായ ആൽക്കലി ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് എലിമിനേഷൻ റിയാക്ഷൻ ലഭിക്കുന്നത് sn2 തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണമാണ്. ഒരു ഐനോക്സൈഡ് എടുക്കുക, എന്താണ് n ഓക്സൈഡ് ഈ സുതാര്യതയിലേക്ക് നോക്കുക, അടിസ്ഥാനപരമായി ഹോഫ്മാൻ ഉന്മൂലനത്തിന്റെ ഒരു വ്യതിയാനമാണ് കോപ്പ് ഒരു ത്രിതീയ അമിൻ ഓക്സൈഡിൽ ആരംഭിക്കുന്നത് മൂന്ന് രണ്ട് ഹൈഡ്രജനും സബ്സിറ്റിയുവന്റുകളുമുള്ള ഒരു തൃതീയ അമിൻ എന്താണ് , അവിടെ സ്വതന്ത്ര ഹൈഡ്രജൻ ഇല്ല , ഇത് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യുമ്പോൾ നൈട്രജന്റെ ഏക ജോഡി ഇലക്ട്രോൺ രണ്ട് മൈനസ് എടുക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് n പ്ലസ് അല്ലെങ്കിൽ മൈനസ് ആണ് അതിനാൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള സംയുക്തങ്ങളെ ഓക്സൈഡ് വൈറ്റ് ടെർഷ്യറിയിൽ ഐനോക്സൈഡ് എ ടെർഷ്യറി എന്ന് വിളിക്കുന്നു, കാരണം ഈ നൈട്രജൻ എല്ലാ ബദലുകളും സ്വതന്ത്ര ഹൈഡ്രജൻ ഇല്ല, കാരണം ആൽഫാ ബീറ്റ ഈ കാർബണിന് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റം അല്ലെങ്കിൽ മൈനസ് ഉള്ള കാർബണിന് അടുത്താണ് ഇത് ചെയ്യുന്നത് ഈ ഹൈഡ്രജൻ എടുക്കും കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ട് ഇങ്ങോട്ട് മാറുകയും കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ട് തകരുകയും ചെയ്യും, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഹോഫ്മാൻ തരം പ്രതികരണമാണ് ഹോഫ്മാൻ തരം ഉന്മൂലനം എന്ന് എനിക്ക് പറയാം, പക്ഷേ അധിക കാര്യം ആ ഹൈഡ്രജൻ ആ ഹൈഡ്രജൻ എടുത്ത് ഏതാണ്ട് ഉണ്ടാക്കുന്നതാണ് ആൽക്കീനും അവസാനിക്കുന്ന ഡയാകൈൽ ഹൈഡ്രോക്സിലാമൈനും അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ലാത്ത ഒരു ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നതിനുള്ള ഒരു ചാക്രിക സംക്രമണ അവസ്ഥ കോപ്പ് അദ്ദേഹത്തിന്റെ പേരിൽ നിന്ന് പഠിച്ചു, ഇതിനെ കോപ്പ് റിയാക്ഷൻ വൺ n എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ew ടെർമിനോളജി നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാം , ഹൈഡ്രജനും നൈട്രജനും സിൻ എലിമിനേഷൻ കൊണ്ട് എന്താണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, ഹൈഡ്രജനും നൈട്രജനും ഏത് ഗ്രൂപ്പുകളായാലും അവർ ഒരേ വശത്ത് നിന്ന് സിസ്റ്റം വിടുന്നു, അതായത് സിൻ സിൻ എന്നാൽ ഒരേ വശത്ത് നിന്ന് അല്ലെങ്കിൽ അവർ എതിർ വശത്ത് നിന്ന് പോയാൽ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു കാര്യം രണ്ട് ഗ്രൂപ്പുകൾ അത് വിട്ടുപോകുന്നത് ഒരു ചാക്രിക സംയുക്തമാണെങ്കിൽ അത് പരസ്പരം വിരുദ്ധമാണ്, അത് വളരെ വിരുദ്ധ അർത്ഥം വിപരീതമാണ് , വിപരീതമായി കാണുന്ന പാപം എന്നാൽ ഒരേ വശമാണ് രണ്ട് ഗ്രൂപ്പുകളും വിട്ടുപോകുന്നത്, അതിനാലാണ് ഈ പദപ്രയോഗം കണ്ടത് ഇവിടെ എഴുതുന്നു, അതിനാൽ മറ്റൊരു ഉദാഹരണം കാണിക്കുന്നു സൈക്ലോഹെക്സൈൽ മീഥൈൽ ഡൈമെതൈലാമൈൻ ഓക്സൈഡ് രണ്ട് മീഥൈൽ ഓക്സൈഡ് ഓ മൈനസ് ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജനും കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡിയും ഇവിടെ മാറുന്ന അതേ രീതിയിൽ കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ട് തകരുകയും നിങ്ങൾക്ക് ഏതാണ്ട് ലഭിക്കുകയും ചെയ്യും 98 ശതമാനം മെത്തിലീൻ സൈക്ലോഹെക്സേൻ മാത്രമായതിനാൽ , കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ട് രൂപീകരണത്തിന്റെയോ കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ട് ബ്രേക്കിംഗിന്റെയോ പ്രയോജനം, അവിടെ പുതിയ സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ടാക്കുന്നതിന് ഞാൻ ഇപ്പോൾ എടുക്കും. കാർബൺ നൈട്രജൻ കെമിസ്ട്രിയിലെ രസകരമായ മറ്റ് ചില സംഭവങ്ങളിലേക്ക് നമുക്ക് ആരംഭിക്കാം, നമുക്ക് സമാനമായ ഒരു ഘടനയുള്ള ഒരു സംയുക്തത്തിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കാം, ഈ ഘടന ബെൻസീൻ മറ്റൊരു ബൈൻഡിംഗുമായി

നോക്കുക എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് നാഫ്ഥലീൻ എന്നാണ്, ഒരു സ്ഥാനത്ത് ഓക്സിജൻ ഉണ്ട്, അത് ഹൈഡ്രജനുള്ള ഓക്സിജനാണെങ്കിൽ അത് ഓക്സിജനാണ്. ഇതിനെ ആൽഫനാഫ്താൽ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അല്ലാതെ ch2 choh ch2 nh chch3ch3 ഒരു ഐസോപ്രോപൈൽ ഗ്രൂപ്പിൽ അവസാനിക്കുന്ന ഒരു നീണ്ട കാർബൺ ശൃംഖലയുണ്ട്, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തത്തിന് ഹൃദയ ഉത്തേജകമുണ്ടെന്ന് കണ്ടെത്തി അല്ലെങ്കിൽ ഇത് എങ്ങനെയെന്ന് ഞാൻ നിങ്ങളോട് ചോദിച്ചാൽ ഇത് വളരെ നല്ല ഹൃദയ ഉത്തേജകമാണ്. ഒരു കാർബൺ നൈട്രജൻ സംയുക്തം അല്ലെങ്കിൽ നൈട്രജൻ അടങ്ങിയ ഓർഗാനിക് സംയുക്തം ആയതിനാൽ ഒരാൾക്ക് ഈ സംയുക്തം തയ്യാറാക്കാം, ഉത്തരം എങ്ങനെ തയ്യാറാക്കാം, നിങ്ങൾ ചേർക്കുമ്പോൾ ഈ ഭാഗം നോക്കുക, നിങ്ങൾക്ക് എന്തെങ്കിലും വഴി കണ്ടെത്തണമെങ്കിൽ തന്മാത്രയെ തകർക്കുന്നതാണ് നല്ലത് . നിങ്ങൾക്ക് ഇത് വളരെ എളുപ്പത്തിൽ നിർമ്മിക്കാൻ കഴിയും, ഈ ഭാഗം ch3 ch ch3 രണ്ട് nh-ന് പകരം nh രണ്ട്, ch three chch മൂന്ന് nh രണ്ട് ചില സംയുക്തങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു, ഞാൻ nh two i എന്ന് പറയണം നെഗറ്റീവ് എൻഡ് ആയതിനാൽ മറ്റ് ചില സംയുക്തങ്ങൾ അർത്ഥമാക്കുന്നത് കാർബൺ പോസിറ്റീവ് ചാർജുള്ള മറ്റേതെങ്കിലും സൈറ്റാണ് ഈ ആശയം കാർബൺ പോസിറ്റീവ് നൈട്രജൻ നെഗറ്റീവാക്കി മാറ്റുന്നത് അനുഭവത്തിൽ നിന്നുള്ള അറിവിൽ നിന്നാണ്, ഇത് ഒളിഞ്ഞിരിക്കുന്ന ധ്രുവീയതയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു. പദാവലി സിന്തോണിനുള്ളതാണ്, ഇവയാണ് സിന്തോൺ കാർബോക്കേഷൻ അല്ലെങ്കിൽ നൈട്രജൻ അയോൺ ഇവയാണ് സിന്തോൺ, അതിനാൽ സിന്തോൾ ആണെങ്കിൽ സിന്തറ്റിക് തുല്യമായത് എന്താണ് പ്രാരംഭ മെറ്റീരിയൽ ഉത്തരം ലളിതമാണ് എപ്പോക്സൈഡ് പ്രാരംഭ പദാർത്ഥമാണ് ഇത് വളരെ സ്ഥിരതയുള്ള സംയുക്തമാണ് . മറ്റൊരു ഉത്തരം ch3ch ch3 nh2 ആണ് രണ്ടാമത്തെ ഘടകമാണ്, അതിനാൽ ഇത് മെറ്റീരിയൽ നമ്പർ ഒന്ന് ആരംഭിക്കുന്നു, ഞങ്ങൾ അവയെ ഒരുമിച്ച് കൈകാര്യം ചെയ്താൽ ഇത് മെറ്റീരിയൽ നമ്പർ രണ്ടാണ് ആരംഭിക്കുന്നത് , നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ഒരു തരം സംഗതിക്ക് മാത്രമേ അവ വിധേയമാകൂ, ഇത്തരത്തിലുള്ള സംയുക്തത്തെ എപ്പോക്സൈഡ് എഥിലീൻ ഓക്സൈഡ് എപോക്സൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു അതിനാൽ എപോക്സൈഡ് ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ, അത് ആക്രമിക്കാൻ കഴിയുന്നിടത്ത് അത് ഇവിടെ ആക്രമിക്കുകയും ഈ കാർബൺ ഓക്സിജൻ ബോണ്ട് തുറക്കുകയും ചെയ്യാം അല്ലെങ്കിൽ അത് ചെയ്യാൻ കഴിയും അതിനർത്ഥം ഈ കാർബണിനെ ആക്രമിക്കാനും ഈ കാർബൺ ഓക്സിജൻ ബോണ്ട് തകർക്കാനും കഴിയും, അത് ഏത് വഴിയിൽ നടക്കും ഖര അമ്പടയാളം അത് സംഭവിക്കും തകർന്ന അമ്പടയാളം ഇത് സംഭവിക്കും, ഈ തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണം ഒന്നുമല്ലെങ്കിൽ വളരെ ലളിതമായ ഉത്തരം എനിക്ക് എങ്ങനെ അറിയാം എന്നാൽ ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ഒരു സബ്സ്ട്രേറ്റിനെ ആക്രമിക്കുമ്പോഴെല്ലാം ഒരു sn2 തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണം ഉണ്ടാകുന്നു, ഇത് ഒരു sn2 തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണമാണെങ്കിൽ ജീവനുള്ള ഗ്രൂപ്പും ന്യൂക്ലിയോഫൈലും ഒരു വരിയിലോ 180 ഡിഗ്രി സമീപന കോണിലോ ആയിരിക്കണം ഇത് ഇവിടെയും ഈ ഭാഗത്തും സംഭവിക്കാം. ഏതാണ് കാർബൺ പെന്റാവാലന്റ് ആയതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പരിവർത്തന അവസ്ഥ ലഭിക്കുന്നു , അതിനാൽ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ഒരു sn2 തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണത്തിന് പകരം വയ്ക്കാത്ത കാർബണാണ് ഇഷ്ടപ്പെടുന്നത്, നിങ്ങൾ വളരെ ശ്രദ്ധയോടെ നോക്കിയാൽ ഇത് chch2 ആണ്, ഇത് ch2 മാത്രമാണ്. രണ്ട് ഹൈഡ്രജനാണോ ഇവിടെ ഒരു ഹൈഡ്രജൻ മാത്രമേയുള്ളൂ, അതിനാലാണ് കുറച്ച് പകരം വയ്ക്കുന്ന വശം ആക്രമിക്കപ്പെടാനുള്ള കാരണം കുറച്ച് പകരമുള്ള വശം ആക്രമിക്കപ്പെടും, അപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഈ സംയുക്തത്തിൽ അവസാനിക്കും. stion come എങ്ങനെ ഇത്രയും വലിയ തന്മാത്ര നിങ്ങൾക്ക് തയ്യാറാക്കാൻ കഴിയും, നിങ്ങൾ അത് വീണ്ടും തകർത്താൽ വലുതല്ല എന്ന ഉത്തരം നിങ്ങൾക്ക് ഉണ്ടാക്കാം och two ch double bond ch two ഇതിൽ നിന്ന് ഞാൻ എങ്ങനെയാണ് വീണ്ടും എപ്പോക്സൈഡ് മുറിച്ച് ഓക്സിജൻ എടുത്ത് മാറ്റിയത്? അച് ഡബിൾ ബോണ്ട് സിഎച്ച് രണ്ടിനെ എപ്പോക്സൈഡാക്കി എങ്ങനെ മാറ്റാൻ കഴിയുമെന്ന് ഞാൻ നിങ്ങളോട് ചോദിക്കുന്നു , കാരണം എനിക്ക് പോസിറ്റീവ് ഒ പ്ലസ് ഉള്ള ഓക്സിജൻ ലഭിക്കണം എന്നായിരിക്കും നിങ്ങളുടെ ഉത്തരം , കാരണം സിഎച്ച് ഡബിൾ ബോണ്ട് സിഎച്ച് രണ്ട് ആക്രമിക്കുമ്പോൾ ഒ പ്ലസ് ഓക്സിജനെ പോസിറ്റീവായി ചാർജ് ചെയ്യുന്നു. ഓക്സിജൻ പോസിറ്റീവ് ചാർജുള്ള റിയാഗെന്റാണ് , അത് പെറോക്സൈഡ് ലിങ്കേജ് ഉള്ളത് പോലെ ലളിതമായി ഹൈഡ്രജൻ പെറോക്സൈഡായിരിക്കാം അല്ലെങ്കിൽ വളരെ നല്ല ഒരു റിയാഗെന്റായിരിക്കാം പവർ ആസിഡ് പവർ ആസിഡ് എന്നാൽ കാർബോക്സിലിക് ആസിഡ് കോ, പെറോക്സൈഡ് ലിങ്കേജുകൾ oo ലിങ്കേജ് ഉണ്ടാകും ഈ സാഹചര്യത്തിൽ രണ്ട് ഓക്സിജനും തുല്യമല്ല, കാരണം ഒരു ഓക്സിജൻ കാർബോണിലുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതിനാൽ മറ്റൊരു ഓക്സിജൻ ഹൈഡ്രജനുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ എപോക്സൈഡിലേക്കുള്ള ആൽക്കീന്റെ ഓക്സീകരണത്തിന് ഇത്തരത്തിലുള്ള പെറോക്സൈഡ് ലിങ്കേജ് ആവശ്യമാണ്, അത് ഒ പ്ലസ് ആണ് ഈ ഓക്സിജൻ എടുക്കപ്പെടും, ഈ കൂൺ കൂ മൈനസായി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടും, കൂടാതെ നിങ്ങൾ അനുബന്ധ എപ്പോക്സൈഡിൽ അവസാനിക്കും, അതിനാൽ ഇത് വളരെ സാധാരണമായ ഒരു നിയമമാണ്, അതിനാൽ ഹൈഡ്രജന്റെ ഒരു ഓക്സിജൻ തിരഞ്ഞെടുത്ത് എന്തിനാണ് പ്രതിഭാസങ്ങൾ ഉണ്ടാകുന്നത് പെറോക്സൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ മെറ്റൽ ക്ലോറോ പെർ ബെൻസോയിക് ആസിഡോ ഭാഗം ബെൻസോയിക് ആസിഡോ അല്ലെങ്കിൽ അസറ്റിക് ആസിഡോ എടുത്താൽ ഉത്തരം ഇതാണ് ആൽഫ ഇഫക്റ്റ് ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഓക്സിജൻ സൾഫറുമായോ നൈട്രജനുമായോ മറ്റ് വസ്തുക്കളുമായോ ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന രണ്ട് ഹെറ്ററോ ആറ്റമാണെങ്കിൽ എന്താണ് ആ പദാവലി ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി ഒന്നിച്ച് അവയ്ക്കിടയിലുള്ള ബോണ്ട് തുല്യമായി പങ്കിടുന്നില്ല, ഇവിടെ ലൈനുകൾ ലഭിക്കുന്നത് ന്യൂക്ലിയോഫൈലും അതിന്റെ വായുവിൽ നിന്ന് പുറത്തുപോകുന്നത് ഇലക്ട്രോഫൈലുമാണ്, ഇലക്ട്രോഫിലിക് ഓക്സിജൻ ഇലക്ട്രോൺ സമ്പുഷ്ടമായ ആൽക്കീൻ എടുത്ത് എപ്പോക്സൈഡ് ശരിയാക്കും. ഇത് നോക്കൂ, ഇതും വളരെ വിചിത്രമായി കാണപ്പെടുന്ന തന്മാത്രയാണെന്ന് പറയുക, ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞതുപോലെ അത്ര ബുദ്ധിമുട്ടുള്ള ഒരു തന്മാത്ര എങ്ങനെ തയ്യാറാക്കാം,

അങ്ങനെ നിങ്ങൾ ഇത് തകർക്കണം,
അങ്ങനെ നിങ്ങൾക്ക് ഞാൻ ഉണ്ടാക്കാം വളരെ എളുപ്പത്തിൽ ഞാൻ അത് അവിടെ തകർത്തില്ല, ഞാൻ അത് അവിടെ തകർത്തു . ഞാൻ ഓക്സിജൻ പ്ലസ് അല്ലെങ്കിൽ കാർബൺ മൈനസ് ഇട്ടിട്ടില്ല ഉത്തരം ഓക്സിജൻ കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആണ്, അതിനാൽ നെഗറ്റീവ് ചാർജ് കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ളതും കാർബൺ കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോപോസിറ്റീവും ആകും, അതിനാൽ കാർബണിൽ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് ഇടുക, അതിനാൽ ഇവ എന്താണ് സിന്തോണാണ് സിന്തറ്റിക് തത്തുല്യമായ o മൈനസ് കെ പ്ലസ് നിങ്ങൾക്ക് ഇടാം, നിങ്ങൾക്ക് ബ്രോമൈഡ് അയോൺ ഇടാം, ഇത് വാണിജ്യപരമായി ലഭ്യമായ വളരെ സ്റ്റാൻഡേർഡ് കോമ്പൗണ്ട് അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, അതിനാൽ അല്ലെൽ ബ്രോമൈഡ് ആൽഫ നാഫ്തോൾ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ പ്രതികരണം വളരെ ലളിതമാണ് അല്ലെങ്കിൽ മൈനസ് ഈ കാർബൺ എറിയലിനെ ആക്രമിക്കും ബ്രോമിനും നിങ്ങൾക്ക് ഓച്ച് ടു സിഎച്ച് ഡബിൾ ബോണ്ട് സിഎച്ച് രണ്ട് ഒട്ടും ബുദ്ധിമുട്ടുള്ള കാര്യമല്ല, അതിനാൽ സങ്കീർണ്ണമായ ഒരു ഘടനയെ ഈ പാതയിലൂടെ വളരെ എളുപ്പത്തിൽ സമന്വയിപ്പിക്കാൻ ഒരു ലളിതമായ ട്രിക്ക് സഹായിക്കും, ഞാൻ നിങ്ങളോട് ഒരു മാസം പറയാം ഇവിടെ രസകരമായ ഒരു സവിശേഷത , ഞാൻ മറ്റൊരു കാർബോണിൽ ഉപയോഗിച്ച് h-ൽ ഒരു കാർബോണൈൽ ഉള്ള ഒരു ബെൻസീൻ റിംഗ് ഇതുപോലെയുള്ള ഒരു ഘടന എഴുതുകയും നിങ്ങളോട് ഇത് ഏത് തരത്തിലുള്ള സംയുക്തമാണെന്ന് ചോദിക്കുകയും ചെയ്താൽ രണ്ട് കാർബോക്സിലിക് ഉള്ള ബെൻസീൻ വളയമാണ് ഇത്തരത്തിലുള്ള സംയുക്തം ഞങ്ങൾ കണ്ടത്. ഒരു രണ്ട് ഡൈകാർബോക്സി ബെൻസീൻ അല്ലെങ്കിൽ ഡൈകാർബോക്സിലിക് എഞ്ചിൻ എന്ന ആസിഡ് ഗ്രൂപ്പ് വശം ചേർന്ന് ചൂടാക്കുമ്പോൾ അത് ഒരു അൻഹൈഡ്രൈഡ് രൂപപ്പെടുകയും അമോണിയ ഉപയോഗിച്ച് അയോഡൈറ്റിനെ സംസ്കരിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് അത്തരത്തിലുള്ള ഐഎംഐ ലഭിക്കുന്നു , അതിനാൽ ഇതിനെ വീണ്ടും കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ടുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു . thalimide phthalimi d thalimide thalamide ആ അർത്ഥത്തിൽ നമ്മൾ പാഠപുസ്തകത്തിൽ പഠിച്ചിട്ടുള്ള ഗബ്രിയേൽ താലിമൈഡ് സിന്തസിസ് വളരെ രസകരമായ ഒരു സംയുക്തമാണ്, അതിനാൽ ഈ ഹൈഡ്രജൻ വളരെ അസിഡിറ്റി ഉള്ളതാണ് , ഒരു ബേസ് അല്ലെങ്കിൽ മിതമായ അടിത്തറയുടെ സഹായത്തോടെ നിങ്ങൾക്ക് സൃഷ്ടിക്കാൻ കഴിയും. n മൈനസിനും ഈ n മൈനസിനും പല സംയുക്തങ്ങളുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും, ഞാൻ ഇപ്പോൾ കാണിച്ചുതന്ന ഒരു ഉദാഹരണം പറയുക, അല്ലെൽ ബ്രോമൈഡ്, അതിന് ഇവിടെ ആക്രമിക്കാൻ കഴിയും, ആ ഗ്രൂപ്പുമായി ch two ch ഡബിൾസിൽ ബന്ധിപ്പിക്കാം ഇ ബോണ്ട് സിഎച്ച് രണ്ട് തലമൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് അത്തരത്തിലുള്ള നിരവധി സംയുക്തങ്ങൾ തയ്യാറാക്കാം, എന്താണ് ഗുണം ഈ ഹൈഡ്രജൻ അമ്ലമാണ്, കാരണം നിങ്ങൾ ഈ ഹൈഡ്രജൻ എടുത്താൽ ഈ ഹൈഡ്രജൻ എടുത്താൽ ബാക്കിയുള്ളത് സംയോജിത അടിത്തറയാണ് . ഈ n മൈനസ് പ്ലസ് എച്ച് പ്ലസ് വൺ അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, ഏതാണ് ശക്തമായ ആസിഡാണ്, ചിലപ്പോൾ ബെൻസോയിക് ആസിഡും ഫിനോളും പറയേണ്ടി വരും. ബെൻസോയിക് ആസിഡ്, ബെൻസോയിറ്റ് അയോണിന്റെ പ്രോട്ടോണിന്റെ നഷ്ടത്തിന് ശേഷം നമുക്ക് രണ്ട് സമമിതി അനുരണന ഘടന എഴുതാം, അത് അനുരണന ഹൈബ്രിഡിലേക്കുള്ള സമമിതി അനുരണന ഘടനകളുടെ സംഭാവന പരമാവധി ആണ് ബെൻസോയിക് ആസിഡ് ഫിനോളിനേക്കാൾ ശക്തമാകുന്നതിന്റെ കാരണം ബേസ് കൂടുതലാണ് . ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇരുവശത്തും ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്ന ഒരു സമമിതി പ്രതിധ്വനിക്കുന്ന ഘടന ഉണ്ടായിരിക്കുക , ഈ കാർബോണിൽ മറ്റൊന്ന് ആ കാർബോണൈലിലേക്ക് മാറ്റുന്നു, ഞാൻ ഈ ഘട്ടത്തിൽ നിങ്ങളോട് വളരെ ലളിതമായ മറ്റൊരു ചോദ്യം ചോദിച്ചാൽ തീർച്ചയായും ഇവയ്ക്ക് പകരം ഞാൻ ഉത്തരം നൽകും nh-ൽ സൾഫോണിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു ഘടന ഞാൻ എഴുതുന്നു , ഈ പ്രോട്ടോണിന്റെ അസിഡിറ്റി അല്ലെങ്കിൽ ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ ശക്തി നിങ്ങൾക്ക് ഊഹിക്കാൻ കഴിയുമോ ആസിഡ് ശക്തിയെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം ഇത് അവിശ്വസനീയമാണ്, കാരണം ഈ പ്രോട്ടോൺ വളരെ എളുപ്പത്തിൽ നഷ്ടപ്പെടും, കാരണം പ്രോട്ടോൺ നഷ്ടപ്പെട്ടതിന് ശേഷം ശേഷിക്കുന്ന ഭാഗം so2 ഈ വശം so2 ആ വശം നൈട്രജൻ ആറ്റം ഏക ജോഡി ഇലക്ട്രോൺ ഉള്ളതിനാൽ സമമിതി അനുരണന ഘടനയുടെ എണ്ണത്തിൽ ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, കൂടുതൽ സമമിതി രണ്ട് അയോണുകളുടെ സ്ഥിരത കൂടുതൽ സമമിതി അനുരണന ഘടന ഒരു സംയോജിത അടിത്തറ വളരെ സ്ഥിരതയുള്ളതാണെങ്കിൽ, പ്രോട്ടോൺ സംയോജിത അടിസ്ഥാന സംയോജിത അടിത്തറയായ പ്രോട്ടോൺ വ്യക്തമായും പ്രോട്ടോണിന്റെ നഷ്ടം എളുപ്പമായിരിക്കും, അത് അൺബെൽ ആയിരിക്കും ഈ സംയുക്തത്തിന് സാന്ദ്രീകൃത ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ് പോലെ സാധാരണ 12 ആസിഡ് ശക്തി ഉണ്ടെന്ന് കണ്ടെത്തി, സൾഫോണൈൽ സൾഫറിന് ഡി ഓർബിറ്റൽ ഉള്ളതിനാൽ ഇലക്ട്രോണിനെ കൂടുതൽ സമയം പിടിച്ചുനിർത്താൻ കഴിയുമെന്നതിനാൽ ഇത് പ്രാദേശികവൽക്കരിക്കുകയും സ്ഥിരത കൈവരിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു. മുമ്പത്തെ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ രണ്ട് കാർബോണൈൽ ഉണ്ട്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് s ososo4 eso s ഇരട്ട ബോണ്ട് അല്ലെങ്കിൽ ബോണ്ട് ഉണ്ട്, അതുകൊണ്ടാണ് കൂടുതൽ സമമിതി ഘടന ഇലക്ട്രോണുകൾ അവിടെ ചെലവഴിക്കാൻ കൂടുതൽ സമയം ചെലവഴിക്കുന്നത്, കൂടുതൽ സ്ഥിരത, സംയോജിത അടിത്തറയുടെ സ്ഥിരത അർത്ഥമാക്കുന്നു ശക്തിയേറിയ ആസിഡും ഒരു പ്രധാന കാര്യവും അറിയപ്പെടുന്ന ഏറ്റവും ഇലക്ട്രോനെഗേറ്റീവ് മൂലകം ഏതാണ് എന്നതാണ് നിങ്ങളുടെ ഉത്തരം ഫ്ലൂറിൻ ആയിരിക്കും , ഏതെങ്കിലും വിധത്തിൽ നമുക്ക് ഇത്തരത്തിലുള്ള സംയുക്തം വളരെ ലളിതമാക്കാൻ കഴിയുമെങ്കിൽ, ഇത് ചെയ്യാൻ കഴിയും , ആളുകൾ ഇത് രണ്ട് ഉണ്ടാക്കി, രണ്ട് nf എടുക്കാം ഈ ഫ്ലൂറിൻ ഈ ഘട്ടത്തിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഈ ഫ്ലൂറിൻ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് അല്ല, ഇത് ഏതാണ്ട് ഇലക്ട്രോപോസിറ്റീവ് ആണ് ഓലേറ്റ് എന്ത് സംഭവിക്കുന്നു, ഇത് ഫ്ലൂറിൻ എടുക്കുകയും ഫ്ലൂറിൻ നൈട്രജൻ ബോണ്ടിനെ തകർക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അത് ഹൈഡ്രജൻ എടുക്കുന്ന രീതിയിൽ തന്നെ അതിന് ഈ പ്രോട്ടീൻ എടുക്കാൻ കഴിയും, ബാക്കിയുള്ളത് സോ2 സോ2 n മൈനസ് ആണ് , കാരണം ഇത് വളരെ സ്ഥിരതയുള്ളതും ഒരു പ്രക്രിയയായി നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നതുമാണ്

കോ, എഫ് ഫ്ലൂറിൻ എന്നിവ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതിനാൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനത്തെ ഇലക്ട്രോഫിലിക് അവിശ്വസനീയ ഇലക്ട്രോഫിലിക് ക്ലോറിനേറ്റിംഗ് ഏജന്റ് അല്ലെങ്കിൽ ഇലക്ട്രോഫിലിക് ക്ലോറിനേഷൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോഫിലിക് പ്രോട്ടീനേഷൻ രണ്ട് കാർബോണൈൽ വസ്തുക്കളിൽ നിന്ന് രണ്ട് സൾഫോണൈൽ പാതയിലേക്ക് വ്യാപിക്കുന്നതിൽ നിന്ന് വരുന്ന വളരെ ഓഫ്ഷൂട്ട് അല്ലെങ്കിൽ വളരെ രസകരമായ ഒരു സവിശേഷതയാണ്, അതിനാൽ ഇതാണ് അവിടെ അമ്ലത്തിന്റെ ശക്തി ശരിയാണ്, അടുത്ത തവണ നിങ്ങൾക്ക് ചെയ്യാൻ കഴിയുന്നില്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് എന്തുചെയ്യാനാകുമെന്ന് ഞാൻ നിങ്ങൾക്ക് ചില പ്രശ്നങ്ങൾ പറഞ്ഞുതരാം, ഞാൻ നിങ്ങൾക്ക് ഉത്തരം നൽകും , അനിലിൻ ബ്രോമിനും വെള്ളവും ഉപയോഗിച്ച് സംസ്കരിച്ച സബ്സ്ട്രേറ്റാണെങ്കിൽ ഉൽപ്പന്ന നമ്പർ ഒന്ന് പ്രവചിക്കുക. ബെൻസിൽ ബ്രോമൈഡ് സി സിക്സ് ഫൈവ് സിഎച്ച്2 ബിആർ ഉപയോഗിച്ചുള്ള സബ്സ്ട്രേറ്റാണ് വൺ സി ഒകോൺ മൈനസ് കെ പ്ലസ് എന്ന് ഞാൻ എഴുതിയത് താലിമൈഡ് ആണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ടാമത്തെ പ്രശ്നമുണ്ടാകും ഉൽപ്പന്നം എന്തായിരിക്കും , ആ ഉൽപ്പന്നം കോഹ്, വാട്ടർ ഹീറ്റ് എന്നിവ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു, ഞാൻ ഒരു കെറ്റോൺ കോച്ച് 3 എടുത്ത് അമോണിയ nh3 ഉപയോഗിച്ച് ഹൈഡ്രജനും നിക്കലും ഉള്ള സാന്നിധ്യത്തിൽ അമോണിയ nh3 ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചാൽ അടുത്ത ഉൽപ്പന്നം എന്തായിരിക്കും മൂന്നാമത്തെ പ്രശ്നം . ഹൈഡ്രജൻ നിക്കലും ഹീറ്റും ഉപയോഗിച്ച് ഇവ ട്രീറ്റ്മെന്റ് ചെയ്യുന്ന സി ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടാണ്, അവസാനത്തേത് എന്ന് ഞാൻ പറയണം ഇല്ലെങ്കിൽ ഉത്തരം നൽകാൻ ഞാൻ അടുത്ത പ്രഭാഷണത്തിൽ ഉത്തരം നൽകും, വളരെ നന്ദി, നിങ്ങൾ ആസ്വദിക്കൂ

Prutor@IITK