അതിനാൽ ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ അടങ്ങിയ നൈട്രജനെക്കുറിച്ചുള്ള ഞങ്ങളുടെ ചർച്ചയുടെ തുടർച്ചയായി , ആരോമാറ്റിക് നൈട്രോ സംയുക്തങ്ങളുടെ ഘട്ടത്തിൽ ഞാൻ നിർത്തി, ആരോമാറ്റിക് നൈട്രോ സംയുക്തങ്ങൾ എന്നതിനർത്ഥം ബെൻസീൻ മോതിരം അല്ലെങ്കിൽ നാഫ്ഥലീൻ ആന്ത്രസീൻ ഫെനാന്ത്രീൻ പോലെയുള്ള ബെൻസീനിന്റെ ഉയർന്ന ഹോമോലോഗുകൾ ഒരു ഭാഗത്ത് ഉണ്ടായിരിക്കും, ഒന്നുകിൽ നൈട്രജൻ ഘടിപ്പിക്കണം. വളയത്തിനുള്ളിൽ അല്ലെങ്കിൽ ഒരു പകരക്കാരനായി, അതിനാൽ ഞാൻ ഒരു പകരം ബെൻസീൻ ഡെറിവേറ്റീവ് അല്ലെങ്കിൽ നൈട്രോ ബെൻസീൻ ഉപയോഗിച്ചാണ് ആരംഭിച്ചത് , ആദ്യ ഭാഗത്തിലെ ഞങ്ങളുടെ പ്രധാന ലക്ഷ്യം ആരോമാറ്റിക് അമിനുകളുടെ തയ്യാറാക്കലും ഉപയോഗവുമാണ്, അതിനാൽ ആരോമാറ്റിക് നൈട്രോ സംയുക്തത്തിൽ നിന്ന് നമുക്ക് എങ്ങനെ ആരോമാറ്റിക് അമിനുകൾ തയ്യാറാക്കാം. അത് ലളിതമായി കുറയ്ക്കുന്നതിലൂടെയാണ് , സി 2 -ൽ നൈട്രോ എഞ്ചിനെ അനിലിനാക്കി മാറ്റാൻ കഴിയുന്ന നാഷനൽ ഹൈഡ്രജൻ തയ്യാറാക്കാൻ സിങ്ക് കൊമേഴ്‌സ്യൽ സിങ്ക്, നേർപ്പിച്ച ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ് എന്നിവ പോലുള്ള ലളിതമായ റിയാഗന്റുകൾ ഉപയോഗിക്കാം . കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ട് ഉണ്ടാക്കുന്നതിനുള്ള ഇലക്ട്രോഫിലിക് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ റിയാക്ഷൻ ആണ് . ട്യൂഷൻ പ്രതികരണം ആരോമാറ്റിക് കെമിസ്ട്രിയിലെ വളരെ രസകരമായ പ്രതിഭാസമാണ് ബെൻസീൻ റിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ക്ലൗഡ് അല്ലെങ്കിൽ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രമായ വസ്തു എന്ന് ഞാൻ പറഞ്ഞതിന്റെ കാരണം അത് ഇലക്ട്രോഫൈൽ ഉപയോഗിച്ച് വളരെ എളുപ്പത്തിൽ പൈ കോംപ്ലക്സ് ഉണ്ടാക്കും, തുടർന്ന് അത് സിഗ്മ കോംപ്ലക്സ് ഉണ്ടാക്കുകയും ഉൽപ്പന്നം നൽകുകയും അല്ലെങ്കിൽ വീണ്ടും സുഗന്ധമാക്കുകയും ചെയ്യും നൈട്രോ ബെൻസീനിന്റെ ഘടന ഞാൻ ഡബിൾ ബോണ്ടിൽ ഒ, ഒ എന്നിവയിൽ എഴുതുകയാണെങ്കിൽ, ഉൽപ്പന്നം ഇപ്പോൾ നൈട്രോബെൻസീൻ ആണ് തള്ളിക്കളയരുത് . _ _ ബെൻസീൻ വളയത്തിൽ കൂടുതൽ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് ഒരു ലളിതമായ ഉദാഹരണം ഞാൻ ഇവിടെ എഴുതുന്നത് അറിയപ്പെടുന്ന സംയുക്തം രണ്ട് നാല് ആറ് ട്രൈ നൈട്രോ ടോൾവിൻ ഇതാണ് ടോലുയിൻ ഒന്ന് രണ്ട് സ്ഥാനം അവിടെ ഒരു നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ട് നാല് സ്ഥാനത്ത് ഒരു നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പും ആറ് സ്ഥാനത്ത് ഒരു നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പും ഉണ്ട്, അതിനാൽ രണ്ട് നാല് ആറ് ട്രൈ നൈട്രോ ടോലുയിൻ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു സംയുക്തമാണ്, ഇത് മറ്റ് ആവശ്യങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കുന്നതാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, ഇത് ഡൈനാമൈറ്റിലോ മറ്റ് ആഹ് സംയുക്തങ്ങളിലോ ഡൈനാമൈറ്റിന് tnt എന്ന് വിളിക്കുന്നു ഈ നൈട്രോ ഉയർന്ന ബദലുള്ള നൈട്രോ അരോമാറ്റിക്സ് പ്രകൃതിയിൽ സ്ഫോടനാത്മകമാണ്, അതിനാൽ നൈട്രജൻ സംയുക്തങ്ങൾ അടങ്ങിയ കാർബണിന്റെ അല്ലെങ്കിൽ നൈട്രജൻ അടങ്ങിയ ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളുടെ മറ്റൊരു രസകരമായ സവിശേഷതയാണിത്. സ്വഭാവത്തിൽ ഒരു കാർബോക്കേഷൻ ആയി മാറുന്നു , കൂടുതൽ നൈട്രോ സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ ഉണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് വളരെ രസകരമായ ഒരു ഫീച്ചർ കാണാൻ കഴിയും , ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത കുറയുന്നതിനാൽ സ്ഫോടനാത്മക സ്വഭാവവും വളരുന്നു, അത്തരത്തിലുള്ള ഒരു ഉദാഹരണം മറ്റ് പല ഡെറിവേറ്റീവുകളും ഉണ്ട്, കൂടാതെ മറ്റൊരു സംയുക്തം നിങ്ങൾക്കറിയാം. മതിയായ അളവിൽ നൈട്രേറ്റ് ചെയ്യുമ്പോൾ ഫിനോൾ ആയ നൈട്രോയ്ക്ക് പകരമുള്ള വസ്തുവിൽ വളരെ രസകരമാണ് ടിഎൻടിക്ക് സമാനമായ രണ്ട് നാല് ആറ് ട്രൈ നൈട്രോ ഫിനോൾ ഉപയോഗിച്ച് അവസാനിക്കുന്ന റോ ഗ്രൂപ്പ് പിക്രിക് ആസിഡ് എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന പിക്രിക് ആസിഡ് വളരെ രസകരമായ ഒരു സംയുക്തമാണ്, ഇത് ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ ചാർജ് ട്രാൻസ്ഫർ കോംപ്ലക്സും ഈ ചാർജ് ട്രാൻസ്ഫർ കോംപ്ലക്സും ഉണ്ടാകുന്നു. ഫിനാന്ത്രീൻ അല്ലെങ്കിൽ നാഫ്ഥലിൻ ദാതാവ് ആണെന്ന് പറയുക , കാരണം പകരം വയ്ക്കാൻ ഒന്നുമില്ല, പിക്രിക് ആസിഡ് വളരെ നല്ല കളർ ചാർജ് ട്രാൻസ്ഫർ കോംപ്ലക്സ് രൂപീകരിക്കാൻ സ്വീകാര്യമാണ്, അതിനാൽ പോളിയറോമാറ്റിക് ഹൈഡ്രോകാർബൺ പാഹ് പോളിയറോമാറ്റിക് ഹൈഡ്രോകാർബൺ കണ്ടെത്തുന്നതിന് അവ ഉപയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോൺ സമ്പുഷ്ടമാണ് . ബെൻസീൻ മോതിരം ഞാൻ മറ്റ് ചില ഡെറിവേറ്റീവുകൾ എടുത്തിട്ടുണ്ട് അസാധാരണമായ തരത്തിലുള്ള ഘടന പൈറീൻ മുതലായവ

അങ്ങനെ ഇലക്ട്രോൺ ദാനം ചെയ്യുന്നു, ബെൻസീൻ അടങ്ങിയ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് ഇലക്ട്രോണിനെ സ്വീകരിക്കുന്നു , അതായത് ബെൻസീൻ റിങ്ങിൽ ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പിനെ ഇട്ടുകൊണ്ട് നമുക്ക് ഒരു ബെൻസീൻ റിംഗ് ഇലക്ട്രോണിന്റെ കുറവ് ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയും. അത്തരത്തിലുള്ള ഉദാഹരണം നൈട്രോ ആണ്, മറ്റുള്ളവ ഫ്ലൂറോ അല്ലെങ്കിൽ ട്രൈഫ്ലൂറോമെതൈൽ ആയിരിക്കാം ആ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ തൽഫലമായി, എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ബെൻസീൻ വളയത്തിന് കാർബോകേഷൻ സ്വഭാവം ലഭിക്കുന്നു, തുടർന്ന് ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ഉപയോഗിച്ച് പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ നേരിട്ട് ബെൻസീൻ വളയത്തെ ആക്രമിക്കുകയും നേരിട്ട് കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ട് രൂപീകരണം സാധ്യമാകുകയും ചെയ്യും. നൈട്രോ ഫ്ലൂറോ ട്രൈഫ്ലൂറോ പോലുള്ള ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ സഹായത്തോടെ ഇലക്ട്രോൺ എടുക്കുന്നതാണ് റിംഗ് ഇലക്ട്രോ പോസിറ്റീവ് ഉത്തരം , അത് സഹായിക്കുകയും കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പ് മോഡ് ബെൻസീൻ വളയത്തിൽ കാർബോകേഷൻ സ്വഭാവം ഉണ്ടായിരിക്കുകയും തുടർന്ന് ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ അതിനെ ആക്രമിക്കുകയും ചെയ്യും. അലിഫാറ്റിക് സിസ്റ്റം ഉപയോഗിച്ച് ആക്രമിക്കുകയായിരുന്നു, അതിനാൽ ബെൻസീൻ വളയത്തിലെ ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷനും സാധ്യമാണ് , ഓർഗാനിക് കെമിസ്ട്രിയിലെ കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ട് ശരിയാക്കാനുള്ള മറ്റൊരു മാർഗമാണിത്, ബിംഗ് റിംഗിൽ എപ്പോഴാണെന്ന് ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറയാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു ഗ്രൂപ്പ് ഹാജരായിരിക്കുമ്പോൾ ഞാൻ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഒരു ഉദാഹരണം എടുത്തിട്ടുണ്ട്, എനിക്ക് ചെയ്യാൻ ആഗ്രഹമുണ്ട് അല്ലെങ്കിൽ ഞാൻ ഒരു നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് അവതരിപ്പിക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, കാരണം ഞങ്ങൾ സംസാരിക്കുന്നു നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പിൽ നോ ടു പ്ലസ് ബെൻസീൻ റിംഗിലേക്കുള്ള ആമുഖം, ഞങ്ങൾ മുൻ കേസിൽ ബെൻസീൻ ഉപയോഗിച്ച് തുടങ്ങിയത് എങ്ങനെയായിരുന്നു , നോ 2 പ്ലസ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചുവെന്ന ചോദ്യം വരുന്നു കൂടാതെ നോ ടു പ്ലസ് ലഭിക്കുന്നതിന് രസകരമായ ഒരു പ്രതികരണം നിങ്ങൾക്കറിയാം . നൈട്രിക്

ആസിഡും സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡും നൈട്രിക് ആസിഡും സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡും ചേർന്ന മിശ്രിത ആസിഡിന്റെ ചുരുക്കെഴുത്താണ് ma ma എന്ന് എഴുതിയിരിക്കുന്ന പാഠപുസ്തകം, ഇത് ഒരു o2 പ്ലസ് ഉണ്ടാക്കുന്നു, കാരണം സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ് നൈട്രിക് ആസിഡിൽ നിന്ന് ഒരു നല്ല നിർജ്ജലീകരണ ഏജന്റ് കൂടിയാണ്. ജലവും ഒരു no2 പ്ലസ് അല്ലെങ്കിൽ ഇലക്ട്രോഫൈൽ ഉണ്ടാക്കുന്നു, അങ്ങനെ ഇലക്ട്രോഫൈൽ no2 പ്ലസ് തയ്യാറാണ്, ബെൻസീൻ വളയം തയ്യാറാണ്, അവ സങ്കീർണ്ണമായ സിഗ്മ കോംപ്ലക്സിലൂടെയും പിന്നീട് അടിവസ്ത്രത്തിലൂടെയും രൂപം കൊള്ളുന്നു, അങ്ങനെ ബെൻസീൻ ഒരു ഇലക്ട്രോഫിലിക് പകരക്കാരനായി വളരെ എളുപ്പത്തിൽ നൈട്രോബെൻസീനായി മാറുന്നു. പ്രതികരണം , ബെൻസീൻ വളയത്തിലെ ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റത്തിന് പകരം വയ്ക്കുന്നത് ബെൻസീൻ വളയത്തിലെ ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളിൽ ഒന്നാണ് e ഒരു നൈട്രോബെൻസീൻ ഉണ്ടാക്കുക എന്നതാണ് എന്റെ ചോദ്യം, അവിടെ ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ടോ, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ അമ അല്ലെങ്കിൽ മിക്സഡ് ആസിഡ് ട്രീറ്റ്മെന്റ് ചെയ്യുന്നു, അത് രണ്ട് പ്ലസ് ജനറേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടുകയും അത് എവിടെ പോകുമെന്ന് പരിചയപ്പെടുത്തുകയും ചെയ്യുന്നു , രണ്ടാമത്തെ ഗ്രൂപ്പ് എപ്പോൾ എവിടേക്ക് പോകുമെന്ന് അറിയാൻ ആ പദപ്രയോഗം. ഒരു മോണോ സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂട്ടഡ് ബെൻസീൻ റിംഗ് ഉണ്ട്, പദാവലിയെ ഓറിയന്റേഷൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഓറിയന്റേഷൻ എന്താണ്, പല ഘടകങ്ങളെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്ന ഓറിയന്റേഷൻ നമുക്ക് എങ്ങനെ നിർണ്ണയിക്കാനാകും, ഒരു ഘടകം തീർച്ചയായും ഇലക്ട്രോഫൈൽ ആണ് നിങ്ങൾ ചികിത്സിക്കുന്ന രണ്ടാമത്തെ ഘടകം. ഒരു സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷനിൽ അവസാനിക്കുന്നു, അത് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ദാനം ചെയ്യുന്ന ഗ്രൂപ്പാണോ അല്ലെങ്കിൽ ഇത് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പാണോ അതോ ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പാണോ എന്ന് പറയുക, മീഥൈൽ എങ്ങനെയാണ് ഇത് ഇലക്ട്രോൺ ദാനം ചെയ്യുന്നതെന്ന് അല്ലെങ്കിൽ ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ആണെന്ന് എങ്ങനെ അറിയണം , കാരണം കാർബൺ ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ട് ഓരോന്നും ഞാൻ വിശദമായി എടുത്താൽ ഹൈഡ്രജന്റെയും കാർബണിന്റെയും ഇലക്ട്രോനെഗറ്റിവിറ്റി വ്യത്യാസം ഉള്ളതിനാൽ ഹൈഡ്രജനും കാർബണും തമ്മിലുള്ള ബോണ്ട് ഉണ്ടാക്കുന്ന ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി കാർബൺ ആറ്റത്തിലേക്ക് തള്ളപ്പെടും . മൂന്ന് വശങ്ങളിൽ നിന്ന് അത്തരം മൂന്ന് സുഷിരങ്ങൾ ഉണ്ടാകും, അതിനാൽ കാർബണിന് എന്ത് സംഭവിക്കും, ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത വർദ്ധിക്കും, ആ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത അത് വീണ്ടും ബെൻസീൻ വളയത്തിലേക്ക് റിലേ ചെയ്യും, അതിനാൽ ശരാശരി ജനറിക്കിന് എന്ത് സംഭവിക്കും, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത വർദ്ധിക്കും. benzene the toluene methyl ബദലായി benzene toluene ഇൻഡക്റ്റീവ് ഇഫക്റ്റ് കൊണ്ട് ബെൻസീൻ വളയത്തിന്റെ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത വർദ്ധിച്ചുവരികയാണ് . ഈ കാർബൺ തള്ളൽ കാരണം ഈ കാർബണിന്റെ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത വർദ്ധിക്കുന്നത് പോലെ ചില ഘടനകൾ ഉപയോഗിച്ച് എഴുതാം, അതിനാൽ ഇത് ഈ വശത്ത് ധ്രുവീകരിക്കപ്പെടാം, അതിനാൽ ഈ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഇപ്പോൾ പ്രാദേശികവൽക്കരിക്കപ്പെടുന്നുവെന്നും നിങ്ങൾ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിൽ അവസാനിക്കുന്നുവെന്നും വ്യക്തമായി ഒരു ഘടന എഴുതുക . ഇതാണ് ഈ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഇപ്പോൾ ഇവിടെ ധ്രുവീകരിക്കപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, ഇതിന് മൂന്ന് വശങ്ങളിൽ നിന്ന് ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്യാൻ കഴിയും , കൂടാതെ ആ ഡീലോക്കലൈസ്ഡ് ഘടനകളാണ് അനുരണനം ചെയ്യുന്ന ഘടന t ഇത്തരത്തിലുള്ള ഡീലോക്കലൈസേഷൻ നമുക്ക് ഈ വശത്തും ഈ നെഗറ്റീവ് ചാർജ് വീണ്ടും ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്യാം , ഇതുവഴി നമുക്ക് ch3 ch3 ch3 ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയും, കൂടാതെ നെഗറ്റീവ് ചാർജ് ഈ വശത്ത് ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്യപ്പെടുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ നെഗറ്റീവ് ചാർജ്ജ് ഇടാൻ കഴിയും കാർബൺ നമ്പർ ഒന്ന്, കാർബൺ നമ്പർ രണ്ട്, ഇത് മൂന്ന്, നാല്, അഞ്ച്, ഇത് ആറ് എന്നിങ്ങനെ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പായി മാറ്റിസ്ഥാപിച്ച ബെൻസീൻ വളയം ഇടുക, അതിനാൽ നമുക്ക് നെഗറ്റീവ് ചാർജ്ജ് ചെയ്യാനോ നെഗറ്റീവ് ചാർജ് ലോക്കലൈസ് ചെയ്യാനോ കഴിയും. സ്ഥാനവും മറ്റൊരു സ്ഥാനവുമില്ല, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോഫൈൽ രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങളിലോ ആറ് സ്ഥാനങ്ങളിലോ തുല്യമോ നാല് സ്ഥാനങ്ങളിലോ പ്രവേശിക്കണം എന്നതിന്റെ അർത്ഥമെന്താണ് , ഈ സ്ഥാനങ്ങളെ ഓർത്തോ മെറ്റാ എന്നും പാരാ എന്നും വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ രീതിയിൽ ഓർത്തോ മെറ്റാ, പാരാ

അങ്ങനെ ഒരു തരത്തിൽ നമ്മൾ ഇലക്ട്രോൺ ദാനം ചെയ്യുന്ന ഗ്രൂപ്പ് ഇലക്ട്രോൺ ദാനം ചെയ്യുന്ന ഗ്രൂപ്പുകൾ ഓർത്തോ പാരാ ഓറിയന്റിങ് ആണെന്ന് കാണാൻ കഴിയും, ബെൻസീൻ വളയത്തിൽ ചില ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ, മീഥൈൽ എന്ന ഒരു ഉദാഹരണം ഞാൻ എടുത്തിട്ടുണ്ട്, അത് നിയന്ത്രിതമല്ല. മീഥൈൽ മറ്റേതെങ്കിലും ക്ലോറോ അല്ലെങ്കിൽ ഏതെങ്കിലും ഇലക്ട്രോൺ പുഷിംഗ് ഗ്രൂപ്പ് അല്ലെങ്കിൽ ടെർഷ്യറി ബ്യൂട്ടൈൽ , അത് നേരിട്ട് ബെൻസീൻ വളയങ്ങൾ കാർബൺ ആറ്റത്തിന്റെ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത വർദ്ധിപ്പിക്കാൻ കഴിയും, അറ്റാച്ച്മെന്റ് ഉള്ളിടത്ത് അത് ഇലക്ട്രോൺ ജോഡിയെ രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങളിലോ നാല് സ്ഥാനങ്ങളിലോ ആറാം സ്ഥാനം രണ്ടിലോ റിലേ ചെയ്യാൻ കഴിയും. രണ്ട് പാരാ ഓറിയന്റിംഗും അതിനർത്ഥം ഇപ്പോൾ അത് വളരെ ലളിതമാണ് . ഓർത്തോയുടെയും പാരായുടെയും പല ഘടകങ്ങളെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു രസകരമായ ഒരു സവിശേഷത സ്റ്റെറിക് ഘടകവും പ്രതികരണ അവസ്ഥയുമാണ്, എന്നാൽ നമ്മൾ കൂടുതൽ നൈട്രേഷൻ നടത്തുകയാണെങ്കിൽ , ഞാൻ ഒരു നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് കൂടി ചേർത്താൽ ഇതിന് എന്ത് സംഭവിക്കും, അതിനർത്ഥം മതിയായ തുക എന്നാണ്. മിക്സഡ് ആസിഡ് ഇപ്പോൾ ബെൻസീൻ വളയത്തിൽ രണ്ട് ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉണ്ട്, അവിടെ മൂന്നാമത്തെ ഇലക്ട്രോഫൈൽ പ്രവേശിക്കും, എന്നാൽ ഇലക്ട്രോഫൈൽ സ്വഭാവത്തിൽ സമാനമാണ്. രണ്ട് പ്ലസ് നിർദ്ദേശിക്കില്ല, എന്നാൽ ബെൻസീൻ വളയത്തിൽ മീഥൈലും രണ്ട് പ്ലസ് ഉള്ളതുമായ ഗ്രൂപ്പുകളാണ് അതിന് അനുയോജ്യമെന്ന് അവർ പറയും, അതായത് ഇലക്ട്രോഫിലുകൾ രണ്ട് പകരമായി അല്ലെങ്കിൽ രണ്ട് നൈട്രോ ടോലുയിൻ നൽകണം അല്ലെങ്കിൽ നാല് നൈട്രോ ടോലുയിൻ ചില സ്ഥാനങ്ങളിൽ, ആ ch3 ഗ്രൂപ്പ് എന്താണെന്ന് കാണിക്കട്ടെ, ഇലക്ട്രോൺ ദാനം ചെയ്യുന്ന നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ വളരെ രസകരമായ പ്രതിഭാസമാണ് ഒന്ന് ഇലക്ട്രോൺ ദാനം ചെയ്യുന്നത് മറ്റൊന്ന് ഇലക്ട്രോൺ

പിൻവലിക്കൽ, ഇലക്ട്രോൺ സംഭാവന ചെയ്യുന്ന ഗ്രൂപ്പുകൾ ഓർത്തോ പാരാ ഓറിയന്റിംഗ് ആണെന്ന് ഞാൻ എഴുതിയിട്ടുണ്ട് . പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ മെറ്റാ ഓറിയന്റിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ ദാന ഗ്രൂപ്പുകളാണ് ഓർത്തോപീഡിക് ഓറിയന്റിംഗ് ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ മെറ്റാ ഓറിയന്റിംഗ് ആണ്, അതിനാൽ ഈ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് കാരണം ഈ സ്ഥാനം സജീവമാക്കും ഇത് ഓർത്തോ ഈ സ്ഥാനവും സജീവമാണ്, അത് ഓർത്തോ, നൈട്രോയുമായി ബന്ധപ്പെട്ട് സജീവമാണ് നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് മെറ്റാ ഓറിയന്റിങ് ആയതിനാൽ ഓർത്തോപ്പിഡ് അല്ലാത്തതിനാൽ അതേ പൊസിഷൻ സജീവമാക്കുന്നു ic സമാനമായ രീതിയിൽ ഈ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പും നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഈ സ്ഥാനത്തിന്റെ സാന്നിധ്യം കാരണം സജീവമാക്കിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങളും സജീവമാക്കാൻ എനിക്ക് മതിയായ അളവിൽ no2 പ്ലസ് ഉണ്ടെങ്കിൽ , ഓർത്തോ നൈട്രോ ടോലുയിൻ എന്ന ഈ ഘടന ഞാൻ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, രണ്ടും സഹായിക്കും മെഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഇലക്ട്രോൺ ദാനം ചെയ്യുന്നതാണ് സംഭവിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇത് ഓർത്തോയിലും പാരാ പൊസിഷനിലും പരിചയപ്പെടുത്താൻ സഹായിക്കും , ഇതാണ് ഓർത്തോ പൊസിഷൻ ഇതാണ് പാരാ പൊസിഷൻ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് മെറ്റാ ഓറിയന്റിംഗ്, മെറ്റാ ഓറിയന്റിംഗ്, ഇത് മെറ്റാ ആയ അതേ സ്ഥാനം സജീവമാക്കാനും സഹായിക്കുന്നു . മൂന്ന് സ്ഥാനം ഒന്ന് മൂന്ന് അതിനാൽ അത് മെറ്റാ ആണ്, അതിനാൽ രണ്ട് ഗ്രൂപ്പുകളും പുതിയ ഇലക്ട്രോഫിലോ അതേ ഇലക്ട്രോഫൈലോ ക്രോസ് അല്ലെങ്കിൽ വലത് എന്ന് അടയാളപ്പെടുത്തിയ സ്ഥാനത്ത് വരാൻ സഹായിക്കുന്നു, അതിനാൽ അവസാനം എന്തായിരിക്കും നിങ്ങൾ ch3 no2 no2 no2 എന്നതിൽ അവസാനിക്കും രണ്ട് സാഹചര്യങ്ങളിലും നിങ്ങൾക്ക് ഒരൊറ്റ ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കുന്നു, അതായത് മതിയായ അളവിൽ മിക്സഡ് ആസിഡുള്ള ടോലുയിൻ നൈട്രേഷൻ 2 ആറ് ട്രിനിറ്റോ ടോലുയിൻ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കണം അല്ലെങ്കിൽ ഞാൻ ഇവിടെ tnt എന്ന് എഴുതിയിരിക്കുന്നത് ഈ സാഹചര്യത്തിൽ രണ്ട് കാര്യങ്ങൾ w ഓർത്തോ, പാരാ പൊസിഷനിൽ ഇലക്ട്രോഫിലിന്റെ പ്രവേശനത്തിനായി വരാൻ സഹായിക്കുന്ന ഇലക്ട്രോൺ സംഭാവന ഗ്രൂപ്പും ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ഗ്രൂപ്പും പരസ്പര വിരുദ്ധമാണെങ്കിൽ മെറ്റാ പൊസിഷനിൽ പ്രവേശിക്കാൻ സഹായിക്കുന്നു, അവർ പരസ്പരം സഹായിച്ചാൽ വളരെ ബുദ്ധിമുട്ടാണ്. ഒന്ന് മറ്റൊന്നിന്റെ പൂരകമാണ്, അപ്പോൾ നമുക്ക് ഒരു തരത്തിലുള്ള ഉൽപ്പന്നത്തിന്റെ മതിയായ തുക ലഭിക്കും, മത്സരം നടക്കുമ്പോൾ ഇലക്ട്രോൺ സംഭാവന ചെയ്യുന്നതും ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കുന്നതും തമ്മിൽ സാധാരണ ഇലക്ട്രോൺ സംഭാവന ചെയ്യുന്ന ഗ്രൂപ്പുകൾക്ക് അൽപ്പം മുൻഗണന ലഭിക്കുന്നു, പക്ഷേ ഈ കേസിൽ

അങ്ങനെയല്ല. നൈട്രോയ്ക്ക് പകരമുള്ള ബെൻസീൻ മോതിരം ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കാവുന്ന വഴിയാണിത്, ഞാൻ പറഞ്ഞതുപോലെ കുറയ്ക്കുന്നതിലൂടെ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പിനെ അമിനോ ഗ്രൂപ്പിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യാം, അതിനാൽ ഞാൻ ഒരു നൈട്രോയ്ക്ക് പകരമുള്ള ബെൻസീൻ വളയത്തിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ചാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും എന്ന് ഞാൻ നിർത്തി, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഈ നൈട്രോ ബെൻസീൻ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കൽ ആയതിനാൽ പ്രതിധ്വനിക്കുന്ന ഘടനയുടെ സഹായത്തോടെ നമുക്ക് കാണിക്കാൻ കഴിയുന്ന മെറ്റാ പൊസിഷനിൽ മാത്രം പ്രവേശിക്കാൻ പുതിയ ഇലക്ട്രോഫൈലിനെ സഹായിക്കുക. വിംഗ് ഗ്രൂപ്പ് അത് ബെൻസീൻ വളയത്തിൽ നിന്ന് ഇലക്ട്രോണിനെ വലിക്കുന്നു , അതിനാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും, അവിടെ നമുക്ക് നെഗറ്റീവ് ചാർജ് ലഭിക്കുന്ന ഒരു ഘടന ലഭിക്കും, അവിടെ നിങ്ങൾക്ക് നെഗറ്റീവ് ചാർജ് നൈട്രോ ഭാഗത്ത് ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്യപ്പെടുകയും പോസിറ്റീവ് ചാർജ് ഓർത്തോ സ്ഥാനത്ത് പ്രാദേശികവൽക്കരിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു. ഞാൻ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പിനെ ഇതുപോലെ നിലനിർത്തുകയും ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്ത കാര്യം ഉപയോഗിച്ച് കളിക്കുകയും ചെയ്താൽ, പോസിറ്റീവ് ചാർജ് രണ്ടിൽ നിന്ന് നാല് സ്ഥാനത്തേക്ക് ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്യുന്നതായി ഞാൻ കാണുന്നു, മറ്റൊരു വിധത്തിൽ ഈ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് വീണ്ടും സാധ്യമാണ്. ആറാം സ്ഥാനത്തും ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്യപ്പെടുക, അതിനാൽ ഇവിടെ സംഭവിക്കുന്നത് ഇതാണ് ഓർത്തോ സ്ഥാനം രണ്ട് സ്ഥാനം ഇത് ആറാം സ്ഥാനം കൂടിയാണ് അല്ലെങ്കിൽ മൂന്നാം സ്ഥാനം ഇതാണ് പാരാ സ്ഥാനം അതിനാൽ ഓർത്തോ, പാരാ എന്ന ഈ മൂന്ന് സ്ഥാനം പോസിറ്റീവ് ചാർജാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു കൊണ്ടുവന്നാൽ പോസിറ്റീവ് ചാർജുള്ള ഇലക്ട്രോഫിൽ മെറ്റാ സ്ഥാനത്തേക്ക് മാത്രമായി പ്രവേശിക്കുന്ന രണ്ടാമത്തെ സാധ്യതയുള്ളിടത്ത് പ്രവേശിക്കില്ല . നൈട്രോ ബെൻസീനിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുക, ഞാൻ രണ്ട് നാല് ആറ് ട്രൈ നൈട്രോ ബെൻസീനിൽ അവസാനിക്കും, എന്താണ് ആ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് നിർജ്ജീവമാക്കും , ബെൻസീൻ വളയം ഇലക്ട്രോണിനെ വലിക്കും, രണ്ടാമത്തെ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പിനെ മെറ്റാ പൊസിഷനിൽ വരാൻ സഹായിക്കും, അതിനാൽ ഞാൻ മറ്റൊരു no2 എഴുതുകയാണ്, ആ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് ചെയ്യും ഈ പൈ കോംപ്ലക്സ് സിഗ്മ കോംപ്ലക്സിൽ പ്രവേശിക്കാം , അതേ രീതിശാസ്ത്രത്തിൽ മൂന്ന് സ്ഥാനവും ഇപ്പോൾ വളരെ രസകരമായ ഒരു കാര്യം സംഭവിച്ചു, കാരണം ഈ നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പ് ഈ മെറ്റാ പൊസിഷൻ സജീവമാക്കും, മറ്റ് നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പും അതേ മെറ്റാ പൊസിഷൻ സജീവമാക്കും, അതിനാൽ ഞാൻ കൂടുതൽ നൈട്രേഷൻ നടത്തിയാൽ രണ്ടല്ല, ഞാൻ രണ്ട് no2 no2-ൽ അവസാനിക്കും, അതായത് ഇവയിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുമ്പോൾ നമുക്ക് 1 3 5 ട്രൈ നൈട്രോ ബെൻസീൻ ഉണ്ടാക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ നൈട്രേഷനിൽ നൈട്രോ ബെൻസീൻ നൈട്രോബെൻസീൻ നൽകുന്നു, കൂടുതൽ നൈട്രജനിൽ നൈട്രോ ബെൻസീൻ നൈട്രോബെൻസീൻ നൽകുന്നു കൂടുതൽ നൈട്രേഷൻ ഒന്നിന് മൂന്ന് അഞ്ച് ട്രൈ നൈട്രോ ബെൻസീൻ നൽകണം , അതിനാൽ ലളിതമായ മിക്സഡ് ആസിഡുകളിൽ നിന്ന് ലഭിക്കുന്ന ഇലക്ട്രോഫൈലിന്റെ സഹായത്തോടെ കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ടുകൾ നിർമ്മിക്കാനുള്ള ഒരു വഴിയാണിത്. രണ്ട് പ്ലസ് ആ ഇലക്ട്രോഫൈൽ ഇപ്പോൾ മൂന്ന് സ്ഥാനങ്ങളിൽ ബെൻസീൻ വളയത്തിൽ പ്രവേശിക്കണം, ഞാൻ കൂടുതൽ നൈട്രേഷൻ നടത്തിയാൽ ഇതെല്ലാം പൂർത്തിയാകുമ്പോൾ അത് എവിടേക്ക് പോകും എന്ന ചോദ്യം വരുന്നു, യഥാർത്ഥത്തിൽ ഇപ്പോൾ അവിടെ ഒഴിഞ്ഞ സ്ഥാനമില്ല, ഇത് നല്ല മാർഗമല്ല കൂടുതൽ മുന്നോട്ട് പോകുക, കാരണം ഇത് നിരവധി കാര്യങ്ങളുടെ ഒരു വിചിത്രമായ മിശ്രിതമായിരിക്കും, അതിനാൽ ബെൻസീൻ റിംഗിൽ ഇതിനകം ഉള്ള ഗ്രൂപ്പിന്റെ സജീവമാക്കലോ സഹായമോ ഇല്ല, അതിനാൽ ഒരു ഗ്രൂപ്പ് അവിടെ എങ്ങനെ

രണ്ടാമത്തേത് എന്നതിന് ഓറിയന്റേഷന്റെ പൊതുവായ നിയമമാണിത് ഗ്രൂപ്പ് വരുന്നു, അവർ പരസ്പര പൂരകമാണെങ്കിൽ, അത് പരസ്പരം പൂരകമാണെങ്കിൽ, ഇലക്ട്രോൺ സംഭാവന ചെയ്യുന്ന ഗ്രൂപ്പുകൾക്ക് അവ പൂരകമാണെങ്കിൽ തീർച്ചയായും അൽപ്പം മുൻഗണന ലഭിക്കും , ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ പകരമുള്ള സംയുക്തം ഉണ്ടാക്കുന്നതിനുള്ള വളരെ നല്ല മാർഗമാണിത്. ബെൻസീൻ വളരെ എളുപ്പത്തിൽ നിർമ്മിക്കാനുള്ള ഒരു മാർഗമാണിത്. ചെഡ്, ഓക്സിഡേഷൻ കുറയ്ക്കൽ ഘട്ടങ്ങൾ വളരെ ലളിതമാണെന്ന് ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞതുപോലെ, നിങ്ങൾക്ക് നൈട്രോയെ അമിനിലേക്ക് വളരെ എളുപ്പത്തിൽ പരിവർത്തനം ചെയ്യാൻ കഴിയും, കൂടാതെ ഞാൻ ആരംഭിച്ച മീഥൈൽ അമിൻ പോലെയുള്ള ഈ അനിലിൻ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു ആരംഭ മെറ്റീരിയലാണ്, കാരണം ഇവിടെ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് പലതും രസകരമാക്കാൻ കഴിയും. കാർബൺ നൈട്രജൻ സംയുക്തം നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ഒരു പ്രതിപ്രവർത്തനമാണ് , താഴ്ന്ന താപനിലയിൽ നൈട്രസ് ആസിഡുമായി അനിലിൻ ചികിത്സിക്കുന്നതാണ്, 0 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് പറയൂ, നൈട്രസ് ആസിഡിനൊപ്പം സോഡിയം നൈട്രൈറ്റിന്റെയും ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡിന്റെയും ഉറവിടമായി ഞാൻ അനിലിനെ കൈകാര്യം ചെയ്താൽ എന്ത് സംഭവിക്കും? നൈട്രസ് ആസിഡ് hno2, nacl സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് എന്നിവ രൂപം കൊള്ളും, കുറഞ്ഞ താപനിലയിൽ ഈ അമിൻ ഐസ് തണുത്ത താപനിലയിൽ നൈട്രസ് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ, വളരെ രസകരമായ ഒരു കാര്യം ഞങ്ങൾ കാണും, ഇത് പോലെയുള്ള ഒരു ഇനം n മുതൽ cl മൈനസ് വരെ നിങ്ങൾ വിളിക്കുന്നതിനെ ഞാൻ പറയണം. സംയുക്തത്തിന്റെ കാരണം ഈ സാഹചര്യത്തിൽ രണ്ട് നൈട്രജൻ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതും കൌണ്ടർ അയോൺ ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡായി ക്ലോറൈഡായതിനാൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള സംയുക്തം ഉപയോഗിക്കുന്നതും എനിക്ക് കാണാൻ കഴിയും. ഡി എന്ന് വിളിക്കാം രണ്ട് മുമ്പ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് നൈട്രജൻ അതിനാൽ ഡയസ് ഒരു സംയുക്തം അല്ലെങ്കിൽ ഡയസോണിയം ഉപ്പ് അസോണിയം ലവണത്തേക്കാൾ മികച്ചതാണ് , ഈ ഡയസോണിയം ഉപ്പ് വളരെ രസകരമാണ്, രണ്ട് ആൽക്കലൈൻ ബീറ്റനാഫ്ഥാൽ ഞാൻ ഇത് എഴുതുന്നത് ബെൻസീൻ വളയമാണ് , ഇതാണ് നാഫ്ഥലീൻ ഇതാണ് ഈ സ്ഥാനം. ഓ ഗ്രൂപ്പുണ്ടെങ്കിൽ ഈ സംയുക്തത്തെ ബീറ്റ നാഫ്തോൾ അല്ലെങ്കിൽ രണ്ട് നാഫ്തോൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , ഈ ബീറ്റനാഫ്ത്തലീൻ സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ പൊട്ടാസ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ലായനി വളരെ രസകരമായ സവിശേഷത രണ്ട് ആൽക്കലൈൻ ബീറ്റനാഫ്ഥാൽ സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡിലോ പൊട്ടാസ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡിലോ ഈ ഡയഗണലൈസ്സ് അല്ലെങ്കിൽ ഡയഗ്രാ ചേർത്താൽ കോമ്പൗണ്ട് ഡയഗണലൈസ്സ് ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തങ്ങൾ വളരെ ലളിതമായ സന്ദർഭങ്ങളിൽ ഡയസോണിയം ഉപ്പ് വളരെ മനോഹരമായ ചുവന്ന നിറത്തിലുള്ള ചായം ലഭിക്കും, അതായത് , നൈട്രജൻ നൈട്രജൻ ഇരട്ട ബോണ്ടിലൂടെ മറ്റൊരു ബെൻസീൻ വളയത്തിലേക്ക് ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്ത ഒരു നാഫ്ഥലീൻ മോതിരം ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്ത ഇലക്ട്രോൺ മേഘം രൂപപ്പെടുന്നു. അതുകാരണം സംയുക്തം കടും ചുവപ്പ് നിറമായിരിക്കും, അതിനാൽ ഒരു ചുവന്ന ചായം ഈ രീതിയിൽ രൂപം കൊള്ളുന്നു, അതിനാൽ ചുവന്ന ചായത്തിന്റെ രൂപീകരണത്തിലൂടെ ആരോമാറ്റിക് അമിൻ കണ്ടെത്താനാകുമെന്ന് ഞാൻ എന്താണ് പറയേണ്ടത് , ഇത് ഡയഗണലൈസ് ചെയ്യുമ്പോൾ ആറിൽ അമിന് പ്രത്യേകിച്ച് അനിലിന് വളരെ നല്ല അനുരൂപമായ പരിശോധനയാണ്, കൂടാതെ രണ്ട് ആൽക്കലൈൻ ബീറ്റാ നാഫ്തെയ്ൽ ഡിജിറ്റൈസ് ചെയ്ത സംയുക്തം ചേർക്കുന്നത് ഓർക്കുക. മറിച്ചല്ല തണുത്ത അവസ്ഥയിൽ , അത് ഒരു ചുവന്ന ചായം ഉണ്ടാക്കുന്നു, ചുവന്ന ചായം വളരെ സ്വഭാവമാണ്, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇത് കൂടുതൽ നിറമോ ആഴത്തിലുള്ളതോ ആയതിനാൽ ഇത് വളരെ ലളിതമായ ഒരു പ്രതിഭാസത്തിലൂടെ വിശദീകരിക്കാൻ കഴിയുന്ന ഒരു പൊതു നിയമമുണ്ട് ഈ കേസിൽ ഒരു നീണ്ട സംയോജിത പോളിയിൻ സിസ്റ്റം ഉണ്ടെങ്കിൽ, നാഫ്ഥലീൻ മൂന്നാമത്തേത് പരാമർശിക്കുന്ന രണ്ടാമത്തെ ബെൻസീൻ വളയവും നൈട്രോ നൈട്രജൻ, നൈട്രജൻ ഇരട്ട ബോണ്ട് വഴി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു നീണ്ട ഡീലോക്കലൈസ്സ് സിസ്റ്റമാണ്, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോൺ മേഘം നീണ്ടുകിടക്കുമ്പോൾ അല്ലെങ്കിൽ അനേകം ആറ്റങ്ങൾ, ഈ രീതിയിൽ e h nu ന് തുല്യമാണെന്നും കൂടുതൽ സംയോജിത പോളിനെ എടുക്കുമ്പോൾ ആ ഊർജ്ജം ഭൂമിയിൽ നിന്ന് എടുക്കാൻ കഴിയുമെന്നും നിങ്ങൾ ചിന്തിച്ചാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും ഒരു ഒറ്റപ്പെട്ട ഇരട്ട ബോണ്ട് അല്ലെങ്കിൽ ലളിതമായ ബെൻസീൻ ഇതുപോലെയുള്ളതിനേക്കാൾ കൂടുതൽ സംയോജനം ഉണ്ടായാൽ ആവേശഭരിതമായ അവസ്ഥ വളരെ കുറവായിരിക്കും. ലാംഡ റിവേഴ്സ് ഓഫ് ഫ്രീക്വൻസി എന്താണ് nu ആയതിനാൽ ലാംഡ കൂടുതൽ ആയിരിക്കും, അതിനാൽ മറ്റൊരു രീതിയിൽ സംഭവിക്കുന്നത് ഒരു സിമ്പിൾ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ, നിങ്ങൾ ഒരു കരോട്ടിൻ ടെട്രാ പകരം ബ്യൂട്ടാഡീൻ അല്ലെങ്കിൽ ലോംഗ് പോളിയിൻ എടുക്കുക, നീളമുള്ള പോളി കരോട്ടിൻ അല്ല, അത് c40 ആണ് ചുവപ്പ് നിറമാണ്. തക്കാളിയിലും കാരറ്റിലും ഉള്ളത് ചുവപ്പോ ഓറഞ്ചോ നിറത്തിലാണെങ്കിലും ബ്യൂട്ടറിൻ നിറമില്ലാത്തതാണ് ഉത്തരം, അത് കൂടുതൽ സംയോജിതമായതിനാൽ ഇലക്ട്രോണിന്റെ കൂടുതൽ ഡീലോക്കലൈസ്സ് സംഭവിക്കുന്നു,

അങ്ങനെയെങ്കിൽ ആവശ്യമായ ഊർജ്ജം അതിൽ നിന്ന് എടുക്കണം . വർണ്ണത്തിന് വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട പ്രതിഭാസമായ ആവേശകരമായ അവസ്ഥയിലേക്ക് ഗ്രൗണ്ട് കുറവാണ്, ഊർജ്ജം കുറവായതിനാൽ ആവൃത്തി കുറവാണ്, ആവൃത്തി കുറവാണ്, തരംഗദൈർഘ്യം കുറവാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് 400 മുതൽ 800 വരെ നാനോമീറ്റർ 200 മുതൽ 4 വരെ നമുക്ക് കാണാം 00 എന്നത് അൾട്രാവയലറ്റ് മേഖലയാണ്, അതിനാൽ സംയുക്തങ്ങൾക്ക് നിറം ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് കാർബൺ നൈട്രജൻ കെമിസ്ട്രിയുടെ സഹായത്തോടെയുള്ള മറ്റൊരു പൊതു സാങ്കേതികതയാണ്, പ്രത്യേകിച്ച് ചില ക്രോമോഫോറിക് ഗ്രൂപ്പുകളുമായോ ഓക്സോക്രോമിക് ഗ്രൂപ്പുകളുമായോ കൂടുതൽ സംയോജിപ്പിച്ച് നിറത്തിന് നിറമില്ലാത്തതാക്കാൻ ഇത് സഹായിക്കുന്നു. അല്ലെങ്കിൽ കാർബൺ നൈട്രജൻ കെമിസ്ട്രിയുടെ ബോണസ് ആണെങ്കിൽ , ആ നേട്ടത്തിന്റെ പ്രയോജനം വളരെ വലുതാണ്, നിങ്ങൾ ഒരു ഡയസോ സംയുക്തം പരിവർത്തനം ചെയ്തുവെന്നിരിക്കട്ടെ , അനീലിംഗ് വളരെ ലളിതമായ ഒരു കേസ് എടുത്ത് നൈട്രസ് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ഡിജിറ്റൈസ് ചെയ്ത് ഡയസോ കോമ്പൗണ്ട് എടുക്കുക, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾ

ആഗ്രഹിക്കുന്നു ഡയസോ കോമ്പൗണ്ട് നീക്കം ചെയ്ത് കുറച്ച് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ ഇടുക കാരണം ഇപ്പോൾ n 2 പ്ലസ് അവിടെ നേരിട്ട് ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അത് വളരെ മനോഹരമായി ചെയ്യാൻ കഴിയും ഞാൻ ഇവിടെ എഴുതിയിരിക്കുന്ന ഒരു പദമുണ്ട് cux ഉം h x മുതൽ പ്ലസ് ഹാലൈറ്റ് അല്ലെങ്കിൽ x സയനൈഡ് ക്ലോറൈഡ് മുതലായവ അപ്പോൾ എന്താണ് സംഭവിക്കുക, ഈ എൻ ടു പ്ലസ് സിഎൽ മൈനസ് പോകും, x നേരെ അവിടെ ചേർക്കും, അതായത് ഈ ഡയസോ കോമ്പൗണ്ടിൽ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് സയാനോ ലഭിക്കും സംയുക്തവും അതുവഴി നിങ്ങൾക്ക് രസകരമായ നിരവധി ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ടാക്കാം , പിന്നീട് കുറച്ച് ഉദാഹരണങ്ങൾ എടുക്കാം, എന്നാൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണം ആദ്യം പഠിച്ചത് സാൻഡ് മേയർ ആണ്, അതിനാൽ ഇത് സാൻഡ് മിയേഴ്സ് റിയാക്ഷൻ എന്ന് അറിയപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ നിരവധി പകരം വയ്ക്കുന്ന ആരോമാറ്റിക് ഉണ്ടാക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു മാർഗമാണിത്. ഈ ഡയസോണിയം ലവണത്തിലൂടെ കാർബൺ നൈട്രജൻ സംയുക്തത്തിന്റെ സഹായത്തോടെയാണ് സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ടാകുന്നത്, തുടർന്ന് കോ x ഉം h x ഉം റിയാജന്റ് ആകുന്ന മണൽ മെയ്യർ പ്രതികരണത്തിലൂടെ x ക്ലോറൈഡ് ബ്രോമൈഡ് സയനൈഡ് മുതലായവ ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ അമിൻ ആദ്യം അലിഫാറ്റിക് ഉപയോഗിച്ചാണ് ആരംഭിച്ചത്, തുടർന്ന് അലിഫാറ്റിക് മാത്രമല്ല സുഗന്ധമുള്ള ചോദ്യവും വരുന്നു. നേരിട്ടുള്ള കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ടുകൾ ഒരൊറ്റ ബോണ്ടായ ആരോമാറ്റിക്, അവിടെ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടായി അല്ലെങ്കിൽ ഇരട്ട ബോണ്ടായി ഒരു കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ട് ഉണ്ടായിരിക്കാം, ഞാൻ ഇത്തരത്തിലുള്ള ഘടന എഴുതുകയാണെങ്കിൽ, ഞാൻ വളരെ ലളിതമായ ഒരു കേസ് എഴുതട്ടെ, അവിടെ ഞാൻ h3 chd ആയി പകരമാണ്. ഇരട്ട ബോണ്ട് തീർച്ചയായും എനിക്ക് വാലൻസി തൃപ്തിപ്പെടുത്തേണ്ടതുണ്ട്, കാരണം ഇവിടെ കേസ് വ്യത്യസ്തമാണ്, അത് ഒരൊറ്റ ബോണ്ടല്ല, പക്ഷേ ഒരു കാർബൺ കാർബൺ നൈട്രജൻ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഉണ്ട്, ഇത്തരത്തിലുള്ള സി. ഓമ്പൗണ്ടുകളും വളരെ രസകരമാണ്, ഇവയെ അമിൻ എന്നല്ല , അമിൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഞാൻ ആരംഭിച്ച രീതിയിൽ തന്നെ അവ തയ്യാറാക്കാം, നിങ്ങൾക്ക് ഈ തന്മാത്രയെ തകർത്ത് സിന്തോൺ അല്ലെങ്കിൽ സിന്തറ്റിക് തത്തുല്യമായ ചില സൂചനകൾ നേടാം, തുടർന്ന് അസെറ്റോണിന്റെ പോലെ ലളിതമായ പ്രാരംഭ പദാർത്ഥത്തിൽ അവസാനിക്കും. അമോണിയ അല്ലെങ്കിൽ അതിന്റെ ഡെറിവേറ്റീവ് അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ അസെറ്റോണിനെ ചികിത്സിച്ചാൽ ആരംഭ പദാർത്ഥങ്ങൾ അമിനും അസെറ്റോണും ചേർന്ന് എന്ത് സംഭവിക്കും ഇതാണ് ഇലക്ട്രോൺ സമ്പുഷ്ടമാണ് ഇത് ഇലക്ട്രോൺ കുറവാണെന്ന് എനിക്ക് എങ്ങനെ മനസ്സിലായി , കാരണം കാർബണിൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ കാർബൺ പോസിറ്റീവ് ചാർജുള്ള ഓക്സിജൻ നെഗറ്റീവ് ചാർജാണ് . കാർബണുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഓക്സിജൻ കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആയതിനാൽ ഒരു ധ്രുവീകരണം സാധ്യമാണ്, അതിനാൽ ബോണ്ട് രൂപപ്പെടുന്ന ഇലക്ട്രോൺ ജോഡി ഓക്സിജനിലേക്ക് കൂടുതൽ മാറ്റപ്പെടും,
അങ്ങനെ കാർബണിനെ ഇലക്ട്രോ പോസിറ്റീവ് ആക്കും,
അങ്ങനെ അമിൻ വളരെ എളുപ്പത്തിൽ അവിടെ പോകും, ആ പ്രക്രിയയിൽ നിങ്ങൾക്ക് ch3 cch മൂന്ന് o ലഭിക്കും. മൈനസും ഈ വശവും nhh രണ്ട് ആണ്, ഞാൻ ഈ രീതിയിൽ ഇട്ടാൽ ഹൈഡ്രജനിൽ ഒന്ന് ഓ മൈനർ എടുക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ch3 c c-ൽ അവസാനിക്കും h3, ഇത് ഇപ്പോൾ oh nhh ആണ് അതിനാൽ കാർബോണിൽ നിന്നും nh2 അമോണിയയിൽ നിന്നും വരുന്ന അസറ്റോൺ മൊയറ്റിയിലേക്ക് അമിൻ ഗ്രൂപ്പും oh ഗ്രൂപ്പും പരിചയപ്പെടുത്തിയത് ഇതാണ്, അപ്പോൾ ഇത്തരത്തിലുള്ള സംയുക്തങ്ങൾക്ക് എന്ത് സംഭവിക്കും എന്നത് വളരെ രസകരമാണ്. ചൂടാക്കിയാൽ വെള്ളം നഷ്ടമാകും എന്നതിനർത്ഥം ഈ നൈട്രജൻ ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിൽ ഒരെണ്ണം ഒരേ സമയം എങ്ങനെ പോകുന്നു എന്നതിനർത്ഥം ഓയും സിസ്റ്റത്തിൽ നിന്ന് പുറത്തുപോകുകയും
അങ്ങനെ h ഉം ഓ സിസ്റ്റത്തിൽ നിന്ന് പുറത്തുപോകുന്നതും ഏത് തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണമാണ് ഇതിനെ വിളിക്കുന്നത് ഒരു എലിമിനേഷൻ റിയാക്ഷൻ എലിമിനേഷൻ റിയാക്ഷൻ, എലിമിനേഷൻ റിയാക്ഷനിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ch3 ch3 ഇരട്ട ബോണ്ട് nh ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ അമിൻ അമോണിയയിൽ നിന്ന് അമിൻ ഉണ്ടാക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു ലളിതമായ മാർഗ്ഗം അല്ലെങ്കിൽ പകരം അമോണിയയും നിങ്ങൾക്ക് എടുക്കാം. കാർബോണൈൽ കാർബൺ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ അമോണിയ അല്ലെങ്കിൽ പകരം അമോണിയ ആണ്, തുടർന്ന് ഹൈഡ്രജനും ഹൈഡ്രോക്സൈലും ഒരേ സമയം ഇത്തരത്തിലുള്ള എലിമി വിടുന്ന ഒരു ഉന്മൂലന പ്രതികരണം നടക്കുന്നു. രാഷ്ട്രത്തെ ബീറ്റ എലിമിനേഷൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , കൂടാതെ രസകരമായ ഒരു സവിശേഷത ആന്റി ഗ്രൂപ്പ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഹൈഡ്രജൻ ആണ്, ഇത് വളരെ ലളിതമല്ല, ഇത് വളരെ ലളിതമായ ഒരു ഹൈഡ്രജനാണ്, അതിൽ ഒരേ സമയം സിസ്റ്റത്തിൽ നിന്ന് പുറത്തുപോകുമ്പോൾ ഇത് ബീറ്റ എലിമിനേഷൻ പ്രതികരണമാണ്. അമീനെ നിർമ്മിക്കാൻ കഴിയുന്നതിനാൽ കാർബൺ നൈട്രജൻ സിംഗിൾ ബോണ്ട് ഞങ്ങൾ വിശദമായി ചർച്ച ചെയ്ത കാർബൺ നൈട്രജൻ ഇരട്ട ബോണ്ടുകളും വളരെ പ്രധാനമാണ്, അതിൽ നിന്ന് രസകരമായ ഒരു സംയുക്തം തയ്യാറാക്കാം, വളരെ ക്രിയാത്മകമായ ഒരു സംയുക്തം തയ്യാറാക്കാൻ കഴിയുമെന്ന് എനിക്ക് പറയാൻ കഴിയും. ഈ വഴി കാർബൺ ഇരട്ട ബോണ്ട് n ആണ്, ഞങ്ങൾ കുറച്ച് പകരക്കാരനെ അവിടെ വെച്ചാൽ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടാം, ഈ ഓക്സിഡേഷൻ ഒരു ഓക്സൈഡ് ഡി നൈട്രജൻ ഓക്സിജൻ കാർബൺ അടങ്ങിയ സംയുക്തം ഉണ്ടാക്കാൻ വളരെ രസകരമാണ്, ഇവയും വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ടതും വളരെ സ്ഫോടനാത്മകവുമായ പ്രകൃതി സംയുക്തമാണ്, അതിനാൽ ഇത് മറ്റൊരു മേഖലയാണ് ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ അടങ്ങിയ നൈട്രജനിൽ നിന്നാണ് യഥാർത്ഥത്തിൽ വരുന്നത്, മൂന്നാമത്തെ കാര്യം ഞാൻ ഉപേക്ഷിച്ചത് ഒരു കാർബൺ നൈട്രജൻ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടഡ് സംയുക്തമാണ് കാർബൺ നൈട്രജൻ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടഡ് സംയുക്തം എങ്ങനെ നിർമ്മിക്കാം , അതിന്റെ ഉപയോഗം എന്താണ്, എനിക്ക് വളരെ ലളിതമായ ഒരു ഉദാഹരണം എടുക്കാം കാർബൺ ആർസി ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിന്റെ വാലൻസി തൃപ്തിപ്പെടുത്താം n സാധാരണയായി ഓർഗാനിക് കെമിസ്ട്രിയിൽ ഇവയെ സയനൈഡ് എന്ന് വിളിക്കില്ല, ഇവയാണ് നൈട്രൈൽ അതിനാൽ ഈ നൈട്രൈലുകൾ അൽപ്പം ആസിഡിന്റെയോ

ക്ഷാരത്തിന്റെയോ സാന്നിധ്യത്തിൽ ജലം ഉപയോഗിച്ച് ജലവിശ്ലേഷണം ദുരുപയോഗം ചെയ്യപ്പെടുമ്പോൾ എന്ത് സംഭവിക്കും , അതിനർത്ഥം rcn എച്ച് പ്ലസ് അല്ലെങ്കിൽ ഓ മൈനസ് സാന്നിധ്യത്തിൽ h2o ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചാൽ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ഉൽപ്പന്നം തീർച്ചയായും ഈ കാർബണിനെയും ഈ കാർബൺ നൈട്രജൻ ബോണ്ടിനെയും ആക്രമിക്കും ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട് ഒന്ന് നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിന് നേരെ ധ്രുവീകരിക്കപ്പെടും, അതിനാൽ ഞാൻ കാണുന്നത് കോ എച്ച് ഇത് പോസിറ്റീവ് ചാർജുള്ളതായിരിക്കും, തുടർന്ന് ഈ ബോണ്ടിൽ ഒരെണ്ണം മാറി, അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ മൈനസ് ആയിരിക്കും, ഇത് നെഗറ്റീവ് റീചാർജ് ആണ് ഇത്തരത്തിലുള്ള കാര്യങ്ങൾ എടുക്കുന്നത് വ്യക്തമായും ഇത് വളരെ സ്ഥിരതയുള്ള ഒരു സ്പീഷിസല്ല, അതിനാൽ എന്ത് സംഭവിക്കും, ഈ n മൈനസ് ഉപയോഗിച്ച് ഹൈഡ്രജൻ എടുക്കാം, അതിനാൽ ഇത് rcoh-ൽ അവസാനിക്കും, ഈ വശം ഇരട്ട ബോണ്ട് nh rc double bo ആയിരിക്കും nd nh ഉം ഓ, ഈ തരത്തിലുള്ള ഫീച്ചർ വീണ്ടും ഒരു ഇരട്ട ബോണ്ടഡ് വസ്തുക്കളുമായി ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടഡ് ആയി ഞങ്ങൾ അവസാനിപ്പിച്ചു, എന്നാൽ ഇത് ഇതുപോലെ സ്ഥിരപ്പെടുത്താൻ കഴിയുമെന്ന് ഞാൻ എഴുതിയാൽ ഇലക്ട്രോൺ ക്ലൗഡ് ഒന്നിൽ നിന്ന് മറ്റൊന്നിലേക്ക് മാറുന്നു. രസകരമായ പ്രതിഭാസങ്ങൾ ഇവിടെ ഞാൻ എഴുതിയത് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ഡീലോക്കലൈസേഷൻ അല്ല റിവേഴ്സിബിൾ സൈഡ് ആണ് ഇത് പ്രോട്ടോൺ ഈ സ്ഥാനത്ത് നിന്ന് ആ സ്ഥാനത്തേക്ക് മാറുന്ന ഒരു പ്രതിഭാസമാണ് പ്രോട്ടോൺ ഡീലോക്കലൈസേഷൻ ഇതിനെ വിളിക്കാനുള്ള മറ്റൊരു മാർഗമാണ് ടോട്ടോമെറിസം അതിനാൽ ടോട്ടോമെറിസം നടക്കുന്നു, ഞങ്ങൾ അവസാനിപ്പിച്ചു ഒരു സംയുക്തം rconh രണ്ട് ആണ്, എന്താണ് ആ സംയുക്തം ഇതാണ് അമൈഡ്, അതിനാൽ നൈട്രൈലിൽ നിന്ന് നമ്മൾ ഒരു അമൈഡിൽ അവസാനിച്ചു, ജലവിശ്ലേഷണം വഴി ഏത് തരം ജലവിശ്ലേഷണമാണ് ആസിഡ് കാറ്റലൈസ് ചെയ്യതോ ബേസ് കാറ്റലൈസ് ചെയ്യതോ ആർസി ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിംഗിൽ സംഭവിക്കുന്നത് അത് rconh രണ്ടായി പരിവർത്തനം ചെയ്തു അതിനാൽ നൈട്രൈലിൽ നിന്നും അമൈഡിൽ നിന്നും രൂപം കൊള്ളുന്നത് വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു ഘടനാപരമായ സവിശേഷതകളാണ് . ഡി എന്നത് വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു സവിശേഷതയാണ്, അവിടെ നൈട്രൈലിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്ന മെറ്റീരിയൽ വരുന്നു, അതിനാൽ കാർബൺ നൈട്രജൻ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടും ഇവിടെ പരാമർശിക്കപ്പെടുന്നു കാർബൺ നൈട്രജൻ സിംഗിൾ ബോണ്ട് കാർബൺ നൈട്രജൻ ഇരട്ട ബോണ്ട്, കാർബൺ നൈട്രജൻ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട്, അത് ആർ കോ, എച്ച് എന്നിങ്ങനെ പരിവർത്തനം ചെയ്യാവുന്നതാണ് രണ്ട് ചിലപ്പോൾ ഞാൻ എന്റെ വിദ്യാർത്ഥികളോട് ചോദിക്കും, ആൽക്കൈൽ സയനൈഡിൽ നിന്ന് അമൈഡിലേക്കുള്ള ഈ പ്രതികരണം ഈ രീതിയിൽ
ജലവിശ്ലേഷണത്തിലൂടെയാണ് ഞാൻ ചെയ്യതെന്ന്, നമുക്ക് ഒരു ഉദാഹരണം എടുക്കാം, ഞാൻ നിങ്ങൾക്ക് അസെറ്റമൈഡ് ch3co nh2 നൽകി, അത് എങ്ങനെ ചെയ്യാം ch3cn ആയ അസെറ്റോണൈറ്റ് സൃഷ്ടിക്കാൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു. ആളുകൾ ആശയക്കുഴപ്പത്തിലാകുന്നു, പക്ഷേ വളരെ പൊതുവായ ഒരു നിയമം, നിങ്ങൾ നൈട്രൈൽ മുതൽ അമൈഡ് വരെ ജലവിശ്ലേഷണം നടത്തുകയാണെങ്കിൽ, ജലവിശ്ലേഷണം എന്നതിനർത്ഥം അമൈഡിൽ നിന്ന് നൈട്രൈൽ വരെ, നിങ്ങൾ എന്ത് നിർജ്ജലീകരണം ചെയ്യും , നിർജ്ജലീകരണ ഏജന്റ് എന്താണ്, ധാരാളം ഫോസ്ഫറസ് പെന്റോക്സൈഡ് സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡ് എടുക്കാം. ജലത്തെ പരിപാലിക്കുന്നത് വളരെ ലളിതമാണ്, അത് അതേ പ്രതിഭാസങ്ങളെ എങ്ങനെ മുന്നോട്ട് കൊണ്ടുപോകും, കാരണം അതിന് ഒരു ആൽഫ ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റമുണ്ട് , അത് ഒരുതരം ടോട്ടോമെറിസത്തിന് വിധേയമാകും. അതെ, ഞാൻ മുമ്പത്തെ കേസിൽ കാണിച്ചിട്ടുണ്ട്, തുടർന്ന് ഇത് പോകും, ഇത് ഹൈഡ്രജൻ ഇല്ലാതാകുകയും അത് ഇല്ലാതാക്കുകയും ചെയ്യും, നിങ്ങൾ ch ത്രീ സി ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിൽ അവസാനിക്കും n
അങ്ങനെ ch ത്രീ സി ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടിംഗ് നൈട്രൈൽ അമൈഡിൽ നിന്ന് വരുന്നു നിർജ്ജലീകരണവും നൈട്രൈലും ജലവിശ്ലേഷണത്തിലൂടെ അമൈഡിലേക്ക് ജലവിശ്ലേഷണം ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ കാർബൺ നൈട്രജൻ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട് ഉണ്ടാക്കുന്നതിനുള്ള മറ്റൊരു തന്ത്രമാണിത് , അമൈഡ് പോളിമൈഡുകൾ പോലെയുള്ള പ്രധാന സംയുക്തങ്ങൾ തയ്യാറാക്കാൻ ഇത് ഉപയോഗിക്കുന്നു. ഞാൻ കൂടുതൽ പരാമർശിച്ചില്ല , ഞാൻ ഇപ്പോൾ ഒരു ബെൻസീൻ റിംഗ് എഴുതുകയാണെങ്കിൽ അത് വളരെ വ്യക്തമാവുകയും നൈട്രജൻ ആറ്റം ഉപയോഗിച്ച് കാർബണിൽ ഒരെണ്ണം നീക്കം ചെയ്യുകയും ചെയ്താൽ അഞ്ച് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾ ഇപ്പോൾ കാർബണുമായി നേരിട്ട് ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, കൂടാതെ ch- യിൽ ഒന്ന് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുന്നു നൈട്രജൻ അതിനാൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള സംയുക്തങ്ങൾ കാർബൺ നൈട്രജൻ സംയുക്തമാണ്, എന്നാൽ ഞാൻ ഏറ്റവും കൃത്യമായി പറയേണ്ടത് ഇതാണ് ഹെറ്ററോസൈക്ലിക് ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തം ഹെറ്ററോസൈക്ലിക് ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തം എന്തുകൊണ്ട് ഹെറ്ററോസൈക്ലിക് ബി കാരണം, ഹെറ്ററോടോം ഉള്ളത് എന്തുകൊണ്ട് ചാക്രികമാണ്, കാരണം ഞാൻ ഒരറ്റത്ത് നിന്ന് ആരംഭിച്ചാൽ ഞാൻ അതേ ആറ്റത്തിലാണ് അവസാനിക്കുന്നത്, അത് സുഗന്ധമുള്ളതാണ്, കാരണം ഇത് ബെൻസീൻ വളയങ്ങൾ പോലെയാണ് , പക്ഷേ കാർബണിൽ ഒന്ന് നൈട്രജൻ ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഹോഗലിന്റെ നിയമം പാലിക്കുന്നു. നാല് n പ്ലസ് ടു പൈ ഇലക്ട്രോണുകളുള്ള പ്ലാനർ സംയോജിത ചാക്രിക സംയുക്തം, അതിനാൽ ഈ നിയമങ്ങളെല്ലാം പിന്തുടരുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഹെറ്ററോസൈക്ലിക് ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തമാണ്, അതുപോലെ തന്നെ മറ്റൊരു ഘടന എഴുതുകയാണെങ്കിൽ , അഞ്ച് അംഗ വലയം , അവിടെ അംഗങ്ങളിൽ ഒരാൾ നൈട്രജനും പിന്നീട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റവുമാണ്. ഓരോന്നിനും ഉണ്ടോ, ഈ തന്മാത്രയെ ഞാൻ എവിടെയെങ്കിലും കണ്ടിട്ടുണ്ടോ, ഞാൻ ഈ തന്മാത്രയെ എവിടെയെങ്കിലും കണ്ടിട്ടുണ്ടോ എന്ന ഉത്തരം അതെ , വളയത്തിൽ ഒരു നൈട്രജൻ ഉള്ള ഒരു ഹെറ്ററോസൈക്ലിക് സംയുക്തമാണ്, ഈ സംയുക്തം സുഗന്ധമുള്ള സ്വഭാവമുള്ളതിനാൽ നമുക്ക് രണ്ട് തരം ലഭിക്കും ആരോമാറ്റിക് ഹെറ്ററോസൈക്ലിക് സംയുക്തങ്ങളിൽ ഒന്ന് അഞ്ച് അംഗങ്ങൾ മറ്റൊന്ന് ആറ് അംഗങ്ങളാണ്, ഓരോ സാഹചര്യത്തിലും നമ്മൾ കാർബൺ നൈട്രജൻ സംയുക്തങ്ങളിൽ ശ്രദ്ധ കേന്ദ്രീകരിച്ചിരിക്കുന്നു. റിംഗ് അംഗം ഒരു നൈട്രജൻ ആണ്, അതിനാൽ ഒരാളെ പൈറോൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, മറ്റൊന്നിനെ പിഡിഡി എന്ന് വിളിക്കുന്നു, വളരെ

സാധാരണമായ അടിസ്ഥാനം എന്ന് ഞാൻ എങ്ങനെ പറഞ്ഞു, കാരണം അവിടെയുള്ള ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണം നോക്കിയാൽ ഈ നൈട്രജൻ ലോൺ ജോഡി വളരെ എളുപ്പത്തിൽ ലഭ്യമാണ്, അത് സംഭാവന ചെയ്യാൻ കഴിയും ഏതൊരു അസിഡിറ്റി സംയുക്തത്തിനും ഇത് ഒരു അടിസ്ഥാന സംയുക്തമാണ് അല്ലെങ്കിൽ പിരിഡിൻ വളരെ നല്ല ലായകമാണ്, കൂടാതെ ബെൻസീൻ വളയങ്ങളിൽ നൈട്രജൻ ഉള്ള ഒരു ഹെറ്ററോസൈക്ലിക് സംയുക്തമാണ് ബെൻസീൻ വളയങ്ങളിൽ ഒന്ന് കാർബണിനെ n ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുന്നു, ഇത് പ്രകൃതിയിൽ അടിസ്ഥാനപരമാണ്. ഇത് വളരെ എളുപ്പത്തിൽ സുഗന്ധം പൂർത്തീകരിക്കുന്നു, എന്നാൽ ഈ അഞ്ച് അംഗ നൈട്രജൻ അടങ്ങിയ സംയുക്തത്തിന്റെ സ്വഭാവം എന്താണെന്ന് ഞാൻ നിങ്ങളോട് ചോദിച്ചാൽ, അത് സുഗന്ധമാണോ അതെ അത് സുഗന്ധമാണ്, കാരണം ഞാൻ ഡി ആഹ് സംയോജിത സിസ്റ്റത്തിൽ നിന്ന് രണ്ട് നൈട്രജൻ ഇലക്ട്രോൺ പ്ലസ് ഫോർ എടുക്കുന്നു, എന്തുകൊണ്ടാണിത് സംയോജിപ്പിച്ചത് കാരണം ഡബിൾ സിംഗിൾ ഡബിൾ സിംഗിൾ രണ്ട് സിംഗിൾസ് വരുന്നുണ്ടെങ്കിലും ഇത് ഡീലോക്കലൈസ് ചെയ്ത ഒരു കാര്യമാണ്, അതിനാൽ നമ്മൾ തിരിച്ചുപിടിക്കുകയോ പുനർനിർമ്മിക്കുകയോ ചെയ്താൽ അത് നാലെണ്ണമുള്ള പ്ലാനർ കൺജഗേറ്റഡ് സൈക്ലിക് സംയുക്തമായിരിക്കും. n പ്ലസ് ടു പൈ ഇലക്ട്രോൺ , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ n ഒന്ന്, അതായത് നാലിൽ നാല് പ്ലസ് ടു ആറ് പൈ ഇലക്ട്രോൺ, കൃത്യമായി അത് പ്ലാനർ ആണെന്നത് അനുയോജ്യമാണ്, എല്ലാം sp രണ്ട് ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് കാർബൺ ആണ്, ഇത് നൈട്രജനും രണ്ട് പ്ലസ് ടു പ്ലസ് ടു ആണ് ആറ് രണ്ട് ജോഡി കാർബണിൽ നിന്ന് രണ്ട്, നൈട്രജൻ ആറ്റത്തിൽ നിന്ന് രണ്ട് ,

അങ്ങനെ ആറ് ഇലക്ട്രോണുകളുടെ നിയമങ്ങളും പിന്തുടരുന്നു, ഇത് ഇപ്പോൾ പൂർണ്ണമായും സുഗന്ധമുള്ള സ്വഭാവമാണ്, എന്നാൽ ഈ പ്രക്രിയയിലൂടെ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ആറ് അംഗം ഇലക്ട്രോൺ ജോഡിയാണ്. നൈട്രജനിൽ മറ്റ് സബ്‌സ്‌ട്രേറ്റുകൾക്ക് ലഭ്യമാണ്, അതുകൊണ്ടാണ് ഞാൻ ബേസ് പൈലറ്റിംഗ് ഒരു ബേസ് എന്ന പദം എഴുതിയത്, പക്ഷേ പൈറോളിന്റെ കാര്യത്തിൽ എനിക്ക് ആ പദം എഴുതാൻ കഴിയില്ല, എന്തുകൊണ്ട് നൈട്രജന്റെ ഏക ജോഡിയായതിനാൽ അഞ്ച് അംഗങ്ങളുടെ സുഗന്ധം ലഭിക്കുന്നു യൂണിറ്റ് അതിനാൽ ഇത് ലഭ്യമല്ല, അതിനാൽ ഇത് ഒരു അസിഡിറ്റി ആയി പ്രവർത്തിക്കുന്നു, അതിനാൽ വളരെ പൊതുവായ ഒരു ചോദ്യമുണ്ട് , പൈറോൾ അസിഡിറ്റി ഉള്ളതും പിരിഡിൻ ആയതുമായ ഡീലോക്കലൈസ്ഡ് സംയുക്തം അടങ്ങിയ അഞ്ച് അംഗ നൈട്രജൻ എങ്ങനെ വന്നുവെന്ന് നല്ല ചോദ്യം ചോദിക്കുന്നു. ആറോമാറ്റിക് സംയുക്തം അടങ്ങിയ ആറംഗ നൈട്രജൻ ആൽക്കലൈൻ അല്ലെങ്കിൽ പ്രകൃതിയിൽ അടിസ്ഥാനപരമാണ് ഉത്തരം പിരിഡിൻ നൈട്രജന്റെ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത സംഭാവന ചെയ്യാൻ ലഭ്യമാണ്, എന്നാൽ പൈറോൾ യൂണിറ്റിന്റെ ഇലക്ട്രോൺ സാന്ദ്രത അതിന്റെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉള്ളിടത്ത് അഞ്ച് അംഗങ്ങളാണ്. ബെൻസീൻ വസ്തുവിന് നൽകിയത് അല്ലെങ്കിൽ സുഗന്ധം നേടുന്നതിനുള്ള അഞ്ച് അംഗ മോതിരം ലഭ്യമല്ല, അതിനാൽ അത് ഇലക്ട്രോണിന്റെ അപര്യാപ്തതയാണ്, അതിനാൽ ലൂയിസ് സിദ്ധാന്തം അനുസരിച്ച് ഒരു കണ്ടണർ ഒരു നല്ല അടിത്തറയും ഇലക്ട്രോൺ സ്വീകർത്താവ് ഒരു ആസിഡും ആയതിനാൽ പൈറോൾ ആ വിധത്തിൽ അമ്ലമാണ്. കാർബൺ നൈട്രജൻ സംയുക്തം പാർശ്വ ശൃംഖലയിൽ മാത്രമല്ല, ആരോമാറ്റിക് ഗ്രൂപ്പുമായി നേരിട്ട് ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി നേരിട്ട് ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതും മാത്രമല്ല, ഇത് മറ്റൊരു രസകരമായ പ്രതിഭാസമാണ് . എൻജിനീയറിങ് അല്ലെങ്കിൽ അഞ്ച് അംഗങ്ങൾ അല്ലെങ്കിൽ ഏഴ് അംഗങ്ങൾ അല്ലെങ്കിൽ ഉയർന്ന ശ്രേണിയിൽ നൈട്രജന്റെ പങ്ക് ജൈവ വ്യവസ്ഥയിൽ വളരെ വലുതാണ് , കാർബൺ നൈറ്റിന്റെ മറ്റൊരു പ്രധാന വിഭാഗത്തെക്കുറിച്ച് ഞാൻ ഒന്നും പറഞ്ഞില്ല റോജൻ കോമ്പൗണ്ട് ആളുകൾ പറയുന്നത് ആൻറിബയോട്ടിക്കുകൾ ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞതുപോലെ ബീറ്റാ ലാക്റ്റമുമായി ബന്ധപ്പെട്ട സംയുക്തങ്ങൾ ഒരു വിഭാഗമല്ല, നിരവധി തരം ആൻറിബയോട്ടിക്കുകൾ ഉണ്ട് ബീറ്റാ ലാക്റ്റം യൂനി വളരെ പ്രധാനമാണ്, ഇത് മറ്റൊന്നുമല്ല, കാർബൺ നൈട്രജൻ അടങ്ങിയ സംയുക്തം രണ്ടാം ഭാഗം വന്നത് അമിനോ ആസിഡാണ്. പ്രോട്ടീൻ പെപ്റ്റൈഡ് പോളിപെപ്റ്റൈഡിനുള്ള ബ്ലോക്ക് മൂന്നാമത്തെ കാര്യം, പൈറോൾ യൂണിറ്റുകൾ ഒരുമിച്ച് എടുത്താൽ, കാർബൺ ആറ്റം കൊണ്ട് ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന നാല് പൈറോൾ യൂണിറ്റുകൾ

അങ്ങനെ എഴുതിയാൽ അത് ഞാൻ എഴുതിയത് ഏകപക്ഷീയമായി ഒരു ഘടനയാണ് , അതിനിടയിൽ നാല് പൈറോൾ യൂണിറ്റുകൾ ഉണ്ട് . നാല് പൈറോൾ യൂണിറ്റുകൾ നാല് വശങ്ങളിലും ഓരോ പി റോൾ യൂണിറ്റും രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങളിലായും ഇത് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് സ്ഥാനം രണ്ട് സ്ഥാനവും അഞ്ച് സ്ഥാനവും ബന്ധിപ്പിക്കുന്ന ഈ വിഭാഗത്തിലെ സംയുക്തങ്ങളുടെ പ്രാധാന്യം നിറയ്ക്കാൻ സാധാരണയായി ഒരു കാർബൺ അല്ലെങ്കിൽ പകരം മറ്റൊന്ന് ഉണ്ട്. മറ്റൊരു കാർബൺ ആറ്റം അല്ലെങ്കിൽ അത് മറ്റൊരു പൈറോൾ യൂണിറ്റുമായി നേരിട്ട് ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കാം,

അങ്ങനെ ഘടനാപരമായ സവിശേഷതകൾ ഒരു അറ ഉണ്ടാക്കുന്നു, ഈ അറ അനേകം ലോഹ അയോണുകൾക്ക് അനുയോജ്യമാക്കുന്നത് വളരെ രസകരമാണ്, ആ തരത്തിലുള്ള സംയുക്തങ്ങൾ നൽകുന്ന ലോഹ അയോണുകൾ വളരെ രസകരമായ സവിശേഷത വളരെ രസകരമായ ജൈവ പ്രവർത്തനങ്ങൾ വളരെ രസകരമായ നിറമാണ് , ഞാൻ നിങ്ങളോട് ചോദിച്ചാൽ, ഓരോ കാർബൺ ആറ്റത്തിലൂടെയോ പകരം കാർബണിലൂടെയോ ഈ തരം നാല് പൈറോൾ യൂണിറ്റുകൾ ബന്ധിപ്പിക്കുന്നത് നിങ്ങൾ കണ്ടിട്ടുണ്ടോ? ആറ്റവും ആ വിധത്തിൽ ഒരു മോതിരം മാക്രോ സൈക്ലിക് റിംഗ് നിർമ്മിക്കുന്നത് രസകരമായ ഒരു സംഗതിയാണ്, പൊതുവിലുള്ള സംയുക്തങ്ങളെ പോർഫിറിൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു അല്ലെങ്കിൽ പോളി പി നാല് യൂണിറ്റുകൾ ഒരുമിച്ച് ഉരുട്ടുന്നു, നമ്മൾ കാണുന്ന പ്രകൃതിദത്ത ഉൽപ്പന്നങ്ങളിൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള പോർഫിറിൻ രണ്ടിൽ വളരെ കൂടുതലാണ്. മൂന്ന് രസകരമായ സംയുക്തങ്ങൾ ഞങ്ങൾ ദൈനംദിന ജീവിതത്തിൽ എന്തുചെയ്യുന്നു, അതിനാലാണ് രക്തത്തിന് ചുവപ്പ് നിറമാകുന്നത്, രക്തത്തിൽ ഹീമോഗ്ലോബിൻ ഹീം അടങ്ങിയിട്ടുണ്ടെന്ന് എല്ലാവർക്കും അറിയാം, അതാണ് പോളി പൈറോൾ യൂണിറ്റ്, അവിടെ ഒരു ലോഹ അയോൺ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഈ ഇരുമ്പ് ലോഹ അയോണാണ് പച്ച ഇലകൾ ഇലകൾക്ക് പച്ച നിറമുള്ളത് എന്തുകൊണ്ടാണോ, ഉത്തരം വളരെ ലളിതമാണ്,

അതാണ് ക്ലോറോഫിൽ, ക്ലോറോഫിൽ അടിസ്ഥാന യൂണിറ്റ് ഘടനാപരമായ യൂണിറ്റുകൾ d ഈ പോർഫിറിൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഒരു കാർബൺ ആറ്റത്തിലൂടെ രണ്ട്, അഞ്ച് സ്ഥാനങ്ങളിൽ നാല് സമാന്തര യൂണിറ്റുകൾ ബന്ധിപ്പിച്ച് ഒരു അറ ഉണ്ടാക്കുകയും അറയിൽ മഗ്നീഷ്യം അല്ലെങ്കിൽ നിരവധി അയോണുകളുടെ കാൽസ്യം ഘടിപ്പിക്കുകയും വ്യത്യസ്ത തരം വർണ്ണ ജൈവശാസ്ത്രപരമായി സജീവമായ പിഗ്മെന്റുകളും മരുന്നുകളും ഉണ്ടാക്കുകയും ചെയ്യുന്നു എന്നാണ്. ഒരു ലളിതമായ ഉദാഹരണം നിർമ്മിച്ചത് ഹീം ഗ്ലോബിൻ പ്രോട്ടീൻ ഭാഗമാണ്, രണ്ടാമത്തെ ഉദാഹരണം പച്ച നിറത്തിലുള്ള ക്ലോറോഫിൽ ആണ്, മൂന്നാമത്തെ ഉദാഹരണം സയനോകോബാലമിൻ അൽപ്പം സങ്കീർണ്ണമായ ഘടനയാണ്, എന്നാൽ അടിസ്ഥാന ഐക്യം പോളി പിറോൾ ആണ്, അത് വിറ്റാമിൻ ബി 12 ൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ആഹ് ആണ് അതിനാൽ വിറ്റാമിൻ ബി 12 ഉം ആണ് ഒരു ബൈകോംപ്ലക്സ് വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു അംഗം , അതിനാൽ ദൈനംദിന ജീവിതത്തിലോ ഔഷധ പദാർത്ഥങ്ങളിലോ മറ്റ് തരത്തിലോ കാർബൺ നൈട്രജൻ സംയുക്തത്തിന്റെ പ്രധാന സവിശേഷതകൾ ഇവയാണ്, ഇന്ന് അവസാനിപ്പിക്കാൻ ഞാൻ ഒരു കാര്യം കൂടി പറയണം , ആൻറിബയോട്ടിക്കുകൾ അല്ലാതെ അമിനോ ആസിഡുകൾ ഒഴികെയുള്ള പ്രോട്ടീൻ പെപ്റ്റൈഡുകൾ പിരിമിഡിനിലെ പൈറോൾ കിനോലിൻ പിഡിഡി പോലുള്ള അമൈഡുകളേക്കാളും ഹെറ്ററോസൈക്ലിക് സംയുക്തങ്ങളേക്കാളും ജീവനുള്ള ഡിഎൻഎ ആർഎൻഎ അനോട്ടിന്റെ നിർമ്മാണ ഘടകങ്ങളാണ് . ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ അടങ്ങിയ അവളുടെ പ്രധാന നൈട്രജൻ ആൽക്കലോയിഡുകളാണ്, അതിനാൽ ആൽക്കലോയിഡുകൾ നിർവചനം അനുസരിച്ച് ആൽക്കലി സംയുക്തം ആൽക്കലൈൻ ആണ് ചില ആൽക്കലോയിഡുകളുടെ പേര് പറയാമോ എന്ന് ഞാൻ ചോദിച്ചാൽ ഞാൻ പറഞ്ഞില്ല, അതെ കിനൈൻ നിക്കോട്ടിൻ പിരിമിഡിൻ ധാരാളം ആൽക്കലോയിഡുകൾ ഉണ്ട് , ചില മയക്കുമരുന്നുകളിൽ കാർബൺ നൈട്രജൻ യൂണിറ്റും ഉണ്ട്, അതിനാൽ കാർബൺ നൈട്രജന്റെ പ്രാധാന്യത്തെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തു. സംയുക്തങ്ങളും, നൈട്രോ ഗ്രൂപ്പിന്റെ സഹായത്തോടെ ആരോമാറ്റിക് സിസ്റ്റത്തിനായി പ്രത്യേകം തയ്യാറാക്കുന്നതെങ്ങനെ, പിന്നീട് കുറയ്ക്കുകയും നൈട്രോയെ അമിൻ ആക്കി മാറ്റുകയും ചെയ്യുന്നത് വളരെ ലളിതവും അമീനെ ഡയസോ ആക്കി മാറ്റുന്നതും സോഡിയം നൈട്രൈറ്റ് ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡ് ദഹനത്തിന് ബുദ്ധിമുട്ടുള്ള കാര്യമല്ല. മണൽ ചെളി പ്രതികരണം ഡയസോ ഗ്രൂപ്പ് ഡബ്ല്യു അവിടെ ഏത് പ്രവർത്തനവും അവതരിപ്പിക്കാൻ കഴിയും അസുഖം വരികയും പുതിയ ഗ്രൂപ്പ് വരികയും ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് പരിവർത്തനത്തിൽ ആ സംയുക്തങ്ങളുടെ ഉപയോഗം ഞാൻ അടുത്ത തവണ കാർബൺ നൈട്രജൻ സംയുക്തങ്ങളുടെ മറ്റ് വശങ്ങളുമായി തുടരും നന്ദി

Prutor@IITK