ഗുഡ് ആഫ്റ്റർനൂൺ എല്ലാവർക്കും, അതിനാൽ ഇന്ന് ഞങ്ങൾ ഏകോപന സംയുക്തങ്ങളെക്കുറിച്ചുള്ള ഞങ്ങളുടെ മൂന്നാം ക്ലാസ് തുടരും , ഈ കോർഡിനേഷൻ സംയുക്തങ്ങൾക്കെല്ലാം ഏറ്റവും പ്രധാനപ്പെട്ട കാര്യത്തെക്കുറിച്ചാണ് ഞങ്ങൾ ഇവിടെ സംസാരിക്കുന്നത് , അനുബന്ധ കോർഡിനേഷൻ നമ്പറാണ് , അതായത് ഞങ്ങൾ 1 ന്റെ എണ്ണം നോക്കാൻ ശ്രമിക്കുന്നു സെൻട്രൽ മെറ്റൽ അയോണിനെ ചുറ്റിപ്പറ്റിയുള്ള ഗ്രൂപ്പുകൾ അല്ലെങ്കിൽ ലോഹ ആറ്റം സ്പീഷീസുകൾ വളരെ പ്രധാനമാണ്, കാരണം ഇത് ഒരു പ്ലെയിൻ പേപ്പറിലോ ബ്ലാക്ക് ബോർഡിലോ എഴുതുമ്പോഴെല്ലാം നമ്മൾ കാണുന്നത് ബോർഡിൽ എല്ലാം വളരെ വേഗത്തിൽ എഴുതുന്നു, പക്ഷേ ദൃശ്യവൽക്കരണം സംഗതി ചിലപ്പോൾ വളരെ ബുദ്ധിമുട്ടാണ്, കാരണം ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി ഒരു ത്രിമാന ഘടനയാണ് , കൂടാതെ ഈ അഷ്ടഹെഡ്രൽ ഘടന ആറിന്റെ കോർഡിനേഷൻ നമ്പറിനായി ഞങ്ങൾ മനോഹരമായി എഴുതിയാൽ നമുക്ക് ഒരു സാധാരണ ചതുര തലം ഉണ്ടെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടെത്തുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് എങ്ങനെ കഴിയുമെന്ന് ഞങ്ങളുടെ മുൻ ക്ലാസിൽ കണ്ടു. സി സ്പ്ലാറ്റിൻ എന്ന് പറയുന്നതിന് നാലിന്റെ ഏകോപന സംഖ്യ ഉണ്ടായിരിക്കണം, ഈ രണ്ട് ലിഗാൻഡുകൾ അമോണിയ ലിഗാൻഡുകളും രണ്ട് ക്ലോറിൻ ഗ്രൂപ്പുകളും അല്ലെങ്കിൽ ക്ലോറൈഡ് ഗ്രൂപ്പുകളും ആണ്. പ്ലാറ്റിനം കേന്ദ്രത്തിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതിനാൽ ഇവിടെ വളരെ ലളിതമായ ഒരു സംഗതി, ഒരു സാധാരണ ചതുര തലത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ള ഏകോപന സംഖ്യ നാലാണ്, അത് നമ്മൾ നീങ്ങുമ്പോൾ നാല് കോണുകൾക്കും അനുബന്ധ തീറ്റ മൂല്യങ്ങൾക്ക് കാരണമാകുന്നു, ഇത് നമ്മൾ എയിൽ നിന്ന് നീങ്ങുമ്പോൾ വളരെ പ്രധാനമാണ്. ഏകോപന സംഖ്യയുടെ നാല് രണ്ട് ഇനം കോർഡിനേഷൻ നമ്പർ ആറ് നമുക്ക് ചെയ്യാൻ കഴിയുന്നത് നമുക്ക് മറ്റ് രണ്ട് ഗ്രൂപ്പുകളെ ഒന്ന് ഈ തലത്തിന് മുകളിലും മറ്റൊന്ന് ഈ തലത്തിന് താഴെയും കൊണ്ടുവരിക, അനുബന്ധ ഹീമോഗ്ലോബിൻ അല്ലെങ്കിൽ മയോഗ്ലോബിൻ എന്നിവയെക്കുറിച്ച് നമുക്ക് കുറച്ച് അറിയാമെങ്കിൽ ഇത് വളരെ സത്യമാണ് . നമ്മുടെ രക്തത്തിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നതിനാൽ ജൈവ തന്മാത്രകളിലും ഈ തുടക്കത്തിൽ രൂപപ്പെട്ട ഇരുമ്പ് ഇരുമ്പ് നാല് നൈട്രജൻ ദാതാക്കളുടെ ആറ്റങ്ങളുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുന്ന അതേ സാഹചര്യം നമുക്കുണ്ട് വളരെ ഉപയോഗപ്രദമായ ഒരു ലിഗാൻഡ് ആണ്, ഇത് ഒരു പോർഫിറിൻ ലിഗാൻഡ് ആണ്, ഈ പോർഫിറിൻ ലിഗാൻഡ് ആ രീതിയിൽ വളരെ ഉപയോഗപ്രദമാണ്, കാരണം ഇത് നൈട്രജൻ വഴി ചില ഏകോപനത്തിന് കാരണമാകുന്നു. നമ്മുടെ ഗ്ലോബിൻ ശൃംഖലയായ ഒരു പ്രോട്ടീൻ ശൃംഖലയുടെ ബയോളജിക്കൽ സിസ്റ്റത്തിൽ സാവധാനത്തിൽ നിങ്ങൾ കാണും, തുടക്കത്തിൽ ഒരു സാധാരണ സ്കവയർ പ്ലാനർ ലിഗാൻഡ് നൽകിക്കൊണ്ട് ഈ ഏകോപന ഭാഗം എങ്ങനെ വികസിപ്പിക്കാം , അത് മാക്രോസൈക്ലിക് ലിഗാൻഡ് എന്ന് ഞങ്ങൾ വിളിക്കുന്നു . പ്രോട്ടീൻ ഭാഗത്ത് നിന്നുള്ള ഗ്ലോബിൻ ശൃംഖലയാണ് പ്രോട്ടീൻ ശൃംഖല , ഈ പ്രോട്ടീൻ ശൃംഖല ഒരു മോണോഡെന്റഡ് ലിഗാൻഡായി പ്രവർത്തിക്കുന്നു, കാരണം ഇത് പ്രോട്ടീൻ ശൃംഖലയിലെ അമിനോ ആസിഡിന്റെ ഉടനടി ജൂൾ റിംഗിൽ നിന്ന് ഒരു നൈട്രജൻ നൽകുന്നു , ഇത് ഇരുമ്പിന്റെ അഞ്ചാമത്തെ ഏകോപന സൈറ്റിലേക്ക് ഏകോപിപ്പിക്കുന്നു. ഞങ്ങൾ ആദ്യം അനുബന്ധ കോർഡിനേഷൻ നമ്പർ മാറ്റുകയാണ്, ലിഗാൻഡ് നാല് നൽകുന്നു, തുടർന്ന് പ്രോട്ടീൻ നൽകുന്നു, അതിനാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി ഒരു സങ്കീർണ്ണമായ സാഹചര്യമാണ്, ഇവിടെ നമുക്ക് മറ്റൊരു വശം ഉണ്ടായിരിക്കാം, ആറാമത്തെ കോർഡിനേഷൻ സൈറ്റ് ഡയോക്സിജൻ തന്മാത്രയുമായി ബന്ധിപ്പിക്കാൻ ലഭ്യമാകും. ഓക്സിഹെമോഗ്ലോബിൻ, ഓക്സിമോഗ്ലോബിൻ എന്നിവ ശ്വസിക്കുമ്പോൾ നമ്മുടെ നിലനിൽപ്പിനായി ഓക്സിജൻ ഉപയോഗിക്കുന്നു. ഈ ഡയോക്സിജന്റെ ഇരുമ്പ് കേന്ദ്രവുമായി ഏകോപിപ്പിക്കപ്പെടുന്നതിനാൽ രക്തത്തിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ഹീമോഗ്ലോബിനും മയോഗ്ലോബിനും പൂരിതമാകുന്നു , അതിനാൽ ഈ സാധാരണ ഉദാഹരണം നമുക്ക് ഈ ആശയങ്ങളെല്ലാം നൽകുന്നു, നമ്മൾ നോക്കുന്ന ഒരു ഏകോപന നമ്പർ ആറ് മാത്രമല്ല ഈ ഭാഗവും. നിങ്ങളുടെ കാർബൺ മോണോക്സൈഡ് പോലെയുള്ള വാതകമായ ഡയോക്സിജൻ തന്മാത്ര നിക്കൽ ടെട്രാകാർബോണിലിന്റെ കാര്യത്തിൽ നമ്മൾ കണ്ടത് വായുവിൽ നിന്ന് വരുന്ന ഈ o2 ഇരുമ്പ് കേന്ദ്രത്തിന് ചുറ്റും ഒരു പ്രത്യേക സ്ഥാനം വഹിക്കുന്ന ഒരു ലിഗാന്റായി പ്രവർത്തിക്കുന്നു. ഓക്സിജൻ ഉള്ള നമ്മുടെ ഹീമോഗ്ലോബിന്, അതായത് ഓക്സി ഹീമോഗ്ലോബിൻ സ്പീഷീസ് എന്നതിനർത്ഥം, അതിനാൽ ഈ ഏകോപന നമ്പർ നാല് വളരെ പ്രധാനമാണ്, ഈ ഏകോപന നമ്പർ ആറ് എങ്ങനെയാണ് നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നത് , ഈ ഏകോപന നമ്പർ മറ്റൊരു ഉദാഹരണത്തിനായി കൃത്രിമമായി തയ്യാറാക്കിയ തന്മാത്രയാണെന്ന് ഇവിടെ നിന്ന് കാണാൻ കഴിയും . ഈ കോബാൾട്ടുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന നാല് അമോണിയ തന്മാത്രകളുള്ള കോബാൾട്ട് കേന്ദ്രം ഉണ്ടായിരിക്കും, അതിനാൽ നമുക്ക് നാല് കൊബാൾട്ട് നൈട്രജൻ ബോണ്ടുകളും ഉണ്ട്. രണ്ട് കോവാലന്റ് ക്ലോറിൻ ബോണ്ടുകളും രണ്ട് വ്യത്യസ്ത ജ്യാമിതിയിലുള്ള മറ്റൊരു തന്മാത്രയും സിസ് ഫോം ആണ്, ഇത് ഫോർമുല ഒന്നുതന്നെയാണ്, ഇവ രണ്ടും കാറ്റാനിക്സ് കാറ്റാനിക് മാർഗങ്ങൾ ഒരു കോബാൾട്ട് ട്രൈവാലന്റ് അവസ്ഥയാണ്, കാരണം മറ്റ് രണ്ട് ചാർജുകൾ തൃപ്തികരമാണ് ക്ലോറൈഡ് ഗ്രൂപ്പുകൾ ഇവിടെയും സമാനമായി മറ്റ് രണ്ട് ഗ്രൂപ്പുകളിലെ ചാർജുകൾ ക്ലോറൈഡ് ഗ്രൂപ്പുകൾ തൃപ്തിപ്പെടുത്തുന്നു, അതിനാൽ ഇതിനെ ഞങ്ങൾ സിസ് എന്നും ട്രാൻസ് എന്നും വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവ രണ്ടും 180 ഡിഗ്രി അകലത്തിലായിരിക്കുമെന്ന് നിങ്ങളുടെ ഓർഗാനിക് കെമിസ്ട്രി പഠനത്തിൽ നിന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാവുന്ന അറിവാണ്. ക്ലോറിൻ കോബാൾട്ട് ക്ലോറിൻ ബോണ്ട് 180 ഡിഗ്രി ആയിരിക്കും , അതിനാൽ അവ മധ്യഭാഗത്ത് നിന്ന് അകലെയാണ്, അതിനാൽ അവ 90 ഡിഗ്രി അകലത്തിലല്ല, അതിനാൽ നമുക്ക് ഒരു ട്രാൻസ് സാഹചര്യം ലഭിക്കുന്നു , അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക ചതുര തലം പരിഗണിക്കുകയും ആ പ്രത്യേക ചതുര തലവുമായി ബന്ധപ്പെട്ട് നമ്മൾ എന്താണ് ന്യായം ഈ ചതുരാകൃതിയിലുള്ള തലത്തെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം ഒരു ക്ലോറിൻ ഈ തലത്തിന് മുകളിലും മറ്റൊരു ക്ലോണിൻ ഈ തലത്തിന് താഴെയുമാണെന്ന് ഇപ്പോൾ ചർച്ചചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു തുമ്പിക്കൈ സാഹചര്യത്തിന് കാരണമാകുന്നു . ഐസോമെറിസം പഠിക്കുന്നു, എന്നാൽ കോഓർഡിനേഷൻ നമ്പർ മറ്റൊന്ന് cl കോബാൾട്ട് cl ബോണ്ട് 90 ഡിഗ്രി അല്ല 180 ഡിഗ്രി ആണ്, ഇത് അനുബന്ധ സിസ് കോൺഫിഗറേഷന് കാരണമാകുന്നു, അതിനാൽ ഏകോപന നമ്പർ ആറിൽ നമുക്ക് രണ്ട് സാഹചര്യങ്ങൾ ഉണ്ടാകാം ഒന്ന് cis,

മറ്റൊന്ന് ട്രാൻസ്

അങ്ങനെ ഈ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളുടെയും ഗുണങ്ങളിൽ ചില മാറ്റങ്ങളും കൊണ്ടുവരുന്നു , 6 ന്റെ ഏകോപന സംഖ്യയ്ക്ക് സമാനമായി, നമുക്ക് ഒരു ബൈഡൻറേറ്റ് ലിഗാൻഡ് ലഭിക്കുമ്പോൾ എളുപ്പത്തിൽ കൈവരിക്കാനാകും, അതിനാൽ ഒരു ബൈഡൻറേറ്റ് ഓക്സിജൻ ലിഗാൻഡ്, അതായത് o2 തരം ലിഗാൻഡ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, തന്മാത്ര

അങ്ങനെയായിരിക്കുമ്പോൾ അല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല. ഇവിടെ നമ്മുടെ ഓക്സലേറ്റ് അയോൺ ഉണ്ട്, ഓ മൈനസ് ഓ മൈനസ് എന്ന രണ്ട് ചാർജുകളിലൂടെ ഓക്സലേറ്റ് അയോൺ ഇരുമ്പ് കേന്ദ്രത്തിലേക്ക് ഒരു ബിഡന്റ് ചേലേഷൻ ഉണ്ടാക്കുന്നു, അവയിൽ മൂന്നെണ്ണം ബന്ധപ്പെട്ട ഇരുമ്പ് കേന്ദ്രത്തെ ചുറ്റിപ്പറ്റിയാണ്, അതിനാൽ ഇത് ട്രൈസ് ഓക്സലാറ്റോ സ്പീഷിസാണ് അതിനാൽ മരങ്ങൾ ഓക്സലേറ്റ് ആണ് അതിന്റെ ആകെ ആറാമത്തെ ചാർജിന് കാരണമാകുന്ന ജീവിവർഗങ്ങൾ , ഇരുമ്പ് ഫെറിക് അവസ്ഥയിലാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് മൂന്ന് മൈനസ് നെഗറ്റീവ് ചാർജ് ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക സങ്കീർണ്ണ ഭാഗം അയോണിക് സ്വഭാവമാണ്. h എന്നത് പൊട്ടാസ്യം അയോണാൽ സന്തുലിതമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് അവിടെ മൂന്ന് പൊട്ടാസ്യം അയോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നമ്മുടെ ഹെക്സാമൈൻ കോവാലന്റ് ത്രീ ക്ലോറൈഡിന് സമാനമായി മൂന്ന് ക്ലോറൈഡ് അയോണുകൾ ചാർജ്ജ് ചെയ്യുന്നു, അതുപോലെ തന്നെ മൂന്ന് ക്ലോറൈഡ് അയോണുമായി ഞങ്ങൾ ചാർജ് ചെയ്യുന്നു. അയോണുകൾ അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യം ഇതാണ്, അതിനാൽ ത്രിമാന ഘടന ഇതുപോലെയായിരിക്കും, ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി നമുക്ക് കുറച്ച് ആശയം നൽകുന്നു, ഇത് ഒരു കടലാസിൽ വരയ്ക്കുമ്പോൾ ഇത് മനസിലാക്കാൻ വളരെ ബുദ്ധിമുട്ടാണ്, ഇത് ഞങ്ങൾ പ്രത്യേകം പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ. ലോഹ കേന്ദ്രവും ഈ രണ്ട് ഗ്രൂപ്പുകളും പേപ്പറിന്റെ തലത്തിലാണ്, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് ഗ്രൂപ്പുകളും പേപ്പറിന്റെ തലത്തിന് മുകളിലായിരിക്കും, മറ്റ് രണ്ട് ഗ്രൂപ്പുകൾ പേപ്പറിന്റെ തലത്തിന് താഴെയാകും , ആ രീതിയിൽ നമ്മൾ മനസ്സിലാക്കിയാൽ ലിഗാൻറ് അപ്പോൾ എവിടെയാണെന്ന്. ബൈഡന്റ് ചേലേഷൻ ഉള്ളപ്പോൾ നമുക്ക് എന്തെങ്കിലും ലഭിക്കും, അതിനാൽ ബൈഡന്റ് ലിഗാൻഡിന്റെ ആദ്യത്തെ ഓക്സിജൻ ആറ്റം പേപ്പറിന്റെ തലത്തിലോ ബോർഡിന്റെ തലത്തിലോ ആണെങ്കിൽ രണ്ടാമത്തേത് s-ന് പുറകിലേക്ക് പോകും . സമാനമായി ഇത് ബോർഡിന്റെ തലത്തിലാണെങ്കിൽ, ഇത് മുന്നോട്ട് വരും, അതായത് ഇത് പേപ്പറിന്റെ തലത്തിന് മുകളിലാണ്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഒന്ന് പേപ്പറിന്റെ തലത്തിന് താഴെയാണ്, മറ്റൊന്ന് പേപ്പറിന്റെ തലത്തിന് മുകളിലായിരിക്കും അതിനാൽ നമുക്ക് സാധാരണ ദൃശ്യവൽക്കരണം ഉണ്ടായിരിക്കണം , ഇത് വ്യക്തമായും ഈ പ്രത്യേക ഗ്രൂപ്പുകളുടെ സാന്നിധ്യം ഈ ഗ്രൂപ്പുകളുടെ സാന്നിധ്യം നമ്മോട് പറയുന്നു, കാരണം ഓക്സിജനുകൾ എല്ലാം ചുവപ്പ് നിറത്തിലാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഇതിന്റെ ഘടനയല്ല, പക്ഷേ ഞങ്ങൾ നേരത്തെ ചർച്ച ചെയ്തതിൽ നിന്ന് വ്യത്യസ്തമായ സംയുക്തമാണിത് വാഴപ്പഴത്തിലെ അസറ്റൈൽ അസെറ്റോണേറ്റ് ഒന്നിൽ ഞങ്ങൾ കണ്ട നിങ്ങളുടെ അസറ്റൈൽ അസെറ്റോൺ ലിഗാൻഡിന്റെത്, അതിനാൽ ഇത് ട്രൈസ് മാംഗനീസ് അസറ്റൈൽ അസറ്റോണേറ്റ് സംയുക്തമാണ്, ഐസോമെറിക് രൂപവുമായി ബന്ധപ്പെട്ട ഈ നാമകരണം ഞങ്ങൾ പിന്നീട് വിശദമായി ചർച്ച ചെയ്യും , കൂടാതെ ഞങ്ങൾ കരുതുന്ന ചിലതും ഉണ്ട് ചില നീട്ടൽ കാരണം നീളം കൂടിയത് ഭൗതികമായി നമുക്ക് പരിഗണിക്കാവുന്നത് എന്താണെന്ന് നമുക്ക് കണക്കാക്കാം . n ഗ്രൂപ്പുകളും എല്ലാ മാംഗനീസ് ഓക്സിജൻ ബോണ്ട് ദൂരങ്ങളും ഒരേ അളവിലുള്ളതല്ലെങ്കിൽ , അവയിൽ ചിലത് ചെറുതും അവയിൽ ചിലത് ദൈർഘ്യമേറിയതും അവയിൽ നാലെണ്ണം അടുത്ത പരിധിയിലാണെന്ന് കണ്ടെത്തിയാൽ നമുക്ക് സാഹചര്യം ഉണ്ടാകാം. അവയിൽ രണ്ടെണ്ണം ദൈർഘ്യമേറിയ അവസ്ഥയിലാണ്, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക തലം ഒരു ചതുരാകൃതിയിലുള്ള തലമാണ്, അതിനാൽ ചതുരാകൃതിയിലുള്ള തലത്തിന് മുകളിലുള്ളതും ചതുരാകൃതിയിലുള്ള തലത്തിന് താഴെയുള്ളതും നീളമുള്ളതും നീളമുള്ളതുമാണ് അതിനാൽ നീളത്തിന്റെ സ്വഭാവം ചതുരാകൃതിയിലുള്ള നീളമേറിയതാണ്. ഈ മാംഗനീസ് ഓക്സിജന്റെ പ്രത്യേക ബോണ്ടുകളുമായി ബന്ധപ്പെട്ട് ഒരു ചതുരാകൃതിയിലുള്ള തലം അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ള ഒരു ബോണ്ട് ദൈർഘ്യമേറിയതും മറ്റേ ബോണ്ട് ദൈർഘ്യമേറിയതുമാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ കണ്ടെത്തുന്നത്,

അങ്ങനെ നമ്മൾ കണ്ടതുപോലെ ചില ഐസോമെറിക് രൂപങ്ങൾ ഉണ്ടാകാം. ഐസോമെറിസം അങ്ങനെ നമുക്ക് എങ്ങനെ ഈ ഐസോമറുകൾ ഉണ്ടാകുന്നു, നമുക്ക് ഒരു അഷ്ടാഹെഡ്രൽ കോംപ്ലക്സ് ഉണ്ടാകുമ്പോൾ രണ്ട് വ്യത്യസ്ത ലിഗാണ്ടുകളിൽ രണ്ടോ അതിലധികമോ രണ്ടോ അതിലധികമോ ലിഗാൻഡുകൾ ഉണ്ടാകുമ്പോൾ, നമുക്ക് m l 4 ഉം രണ്ടെണ്ണവും ഉള്ള ഒരു സമുച്ചയം ഉണ്ടാകുമെങ്കിൽ wha t നമുക്ക് രണ്ട് ക്ലോറൈഡ് ഉണ്ടാകാമെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു, അതിനാൽ നമുക്ക് ലോഹ അയോണിന് ചുറ്റും രണ്ട് ലിഗാണ്ടുകൾ ലഭിക്കുന്നു, രണ്ട് തരം ലിഗാൻഡുകൾ ഒന്ന് l ആണ്, അവ അടിസ്ഥാനപരമായി വസ്തുക്കളെ സൃഷ്ടിക്കുമ്പോൾ നമുക്ക് രണ്ട് വ്യത്യസ്ത സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ടാകാം . ഇത് വ്യക്തമായ ഒരു നിരീക്ഷണമാണ്, അതിനാലാണ് ഈ ഏകോപന സംയുക്തങ്ങൾ കൈകാര്യം ചെയ്യുന്നത് ജൈവ സംയുക്തങ്ങളുടെ കാര്യത്തിൽ നമുക്ക് ലഭിക്കുന്ന മിക്ക സംയുക്തങ്ങളും ലായനിയിലാണെന്നും വേർതിരിച്ചെടുക്കാൻ കഴിയുമെങ്കിൽ അവയെല്ലാം നിറമില്ലാത്തതും വെളുത്ത നിറമുള്ളതുമാണ്, അതിനാൽ വർണ്ണത്തിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ നമുക്ക് ഈ രണ്ട് കാര്യങ്ങളും വേർതിരിച്ചറിയാൻ കഴിയില്ല, എന്നാൽ ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യത്തിൽ നമുക്ക് രണ്ട് ഐസോമെറിക് രൂപങ്ങളുണ്ടാകാമെന്നും അതേ പെട്രിറ്റിസിൽ ഐസോമറുകളിൽ ഒന്ന് പിങ്ക് കലർന്ന നിറത്തിലും മറ്റൊന്ന് പച്ചകലർന്ന നിറത്തിലും ആണെന്നും നമ്മൾ കാണുന്നു പ്രത്യേക നിറം ഒരു പ്രത്യേക ഐസോമറിനാണെന്നും മറ്റേ നിറം മറ്റൊരു ഐസോമറിനാണെന്നും വേർതിരിച്ചറിയാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഇടത് ഭാഗത്തേക്കാണ്, ഡിക്ലോറോ കോബാൾട്ട് iii ക്ലോറൈഡിലുള്ള സിസ്റ്റമാണ് അതിനാൽ ഒരേ കോംപ്. എവിടെയാണ് സിസ് സംയുക്തം പിങ്ക് കലർന്ന നിറമുള്ളത്, അതിനാൽ ടെട്രാ അമിൻ ഡിക്ലോറോ സംയുക്തം എന്നാൽ ട്രാൻസ് കോമ്പൗണ്ടായ ട്രാൻസ് ടെട്രാമൈൻ ഡിക്ലോറോ കോവാലന്റ് ത്രീ ക്ലോറൈഡ് പച്ച നിറമാണ്, അതിനാൽ സിന്തറ്റിക് രീതികൾ ഉണ്ട്, സിസ്കോ അനലോഗ്

തയ്യാറാക്കാൻ സാധാരണ സിന്തറ്റിക് രീതികൾ പിന്തുടരാം. ട്രാൻസ് അനലോഗ് അതിനാൽ ഈ ഏകോപന സംയുക്തങ്ങൾക്ക് പേരിടുമ്പോൾ ഈ ഗ്രൂപ്പുകളുടെ സ്ഥാനനിർണ്ണയം അർത്ഥമാക്കുന്ന ഈ ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകളും ഉൾപ്പെടുത്താം, അതിനാൽ ഈ കോർഡിനേഷൻ സംയുക്തങ്ങൾക്ക് എങ്ങനെ പേര് നൽകാമെന്ന് അറിയാൻ വളരെ എളുപ്പമാണ്, കാരണം ചിലപ്പോൾ ഞങ്ങൾ ഫോർമുല നൽകുകയും അത് വായിക്കുകയും ചെയ്യുമ്പോൾ. സൂത്രവാക്യം ഇവയെല്ലാം നാമകരണം ചെയ്യുന്നതല്ല, എന്നാൽ ലോഹ അയോണിന്റെ പേര് ലിഗാൻഡിന്റെ പേര് ഈ അനുബന്ധ ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയും അയോണിക് ഭാഗവും അല്ലെങ്കിൽ നമ്മുടെ പോലെ ചാർജ് ന്യൂട്രലൈസേഷന് ആവശ്യമായ കാറ്റാനിക് ഭാഗവും ഓർഡർ ചെയ്യണം. സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് പോലെയുള്ള ലളിതമായ അജൈവ ലവണങ്ങളുടെ ലളിതമായ നാമകരണം ഞങ്ങൾ ആദ്യം സോഡിയത്തിനോട് പറയുന്നു, അതായത് കാറ്റേഷനെ ഫാസ്റ്റ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു എന്നാണ്. പിന്നീട് ക്ലോറൈഡ് അതിനാൽ അവയെ സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഈ ഏകോപന സംയുക്തങ്ങൾക്ക് ആദ്യം കാറ്റേഷനും പിന്നീട് ഇരുമ്പും എന്ന് നാമകരണം ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് ഈ k3 fec ഉം മുഴുവൻ 6 ഉം co, h3 4 cl2 cl യും ഉണ്ടെങ്കിൽ ഈ സംയുക്തം ഞങ്ങൾ അവസാന രണ്ടായി കാണുന്നു. ക്ലാസുകളും എല്ലാ സമയത്തും ഞങ്ങൾ ഈ കോബാൾട്ട് അമിൻ സംയുക്തങ്ങളുടെ ഉദാഹരണമാണ് എടുക്കുന്നത്, ചില ക്ലോറൈഡ് ഗ്രൂപ്പുകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിലവിലുള്ള സ്പീഷിസുകളെ ആശ്രയിച്ച് കാറ്റേഷനുകൾ ഒരു സന്ദർഭത്തിൽ പൊട്ടാസ്യം ആണ്, മറ്റൊരു സാഹചര്യത്തിൽ ഇത് സങ്കീർണ്ണമായ ഇനമാണ്, പക്ഷേ നമുക്ക് അത് ആവശ്യമാണ്. ഇവ രണ്ടിനും ആദ്യം പേര് നൽകുക, പൊട്ടാസ്യം അനുബന്ധ കാറ്റേഷനും സങ്കീർണ്ണമായ സ്പീഷീസും അനുബന്ധ കാറ്റഷനും ആണ്, അതിനാൽ ഇത് പൊട്ടാസ്യം ഹെക്സ അയോണോ എക്സ്ട്രാ സയാനോ അയേൺ ത്രീ ആണ്, ഇതിനെ നമ്മൾ പൊതുവായി വിളിക്കുന്ന പൊതുനാമം പൊട്ടാസ്യം ഫെറി സയനൈഡ് ആണ്, പിന്നെ കോംപ്ലക്സിനുള്ളിൽ നമ്മൾ കാണുന്നത് ലിഗാന്റുകൾക്ക് ആദ്യം പേര് നൽകിയിരിക്കുന്നത് അക്ഷരമാലാക്രമത്തിലാണ്, അതിനാൽ ലിഗാൻഡിന്റെ പേരിടൽ എബിസിഡി ആണെങ്കിൽ, ലിഗാൻഡിന്റെ പേര് ഞങ്ങൾ അറിയണം, അതിനാൽ എഥിലീൻ ഡയമിൻ എന്ന് നിങ്ങൾ പേരിടുമ്പോൾ എഥിലീൻ ഡയമിൻ എന്നാണ് ഞങ്ങൾ കണക്കാക്കുന്നത്. t അതിന് സമാനമായി ah ഡൈതൈലൊൻഡ് ട്രയാമിൻ ഉണ്ട്, ആ ട്രൈഥേനിയം ടെട്രാമൈൻ ഉള്ളപ്പോൾ അതിന് t ഉണ്ട്, അതിനാൽ പേരുകളിൽ പ്രത്യേക അക്ഷരമാലാക്രമത്തിൽ മുൻഗണന ലഭിക്കുന്നു, ഈ ലിഗാണ്ടുകളുടെ പേരുകൾ അറിയുമ്പോൾ, അതുപോലെ തന്നെ ഓക്സാലിറ്റ ഗ്രൂപ്പിനും എല്ലാത്തിനും ഒ. മറ്റ് സൃഷ്ടിക്കുന്ന ലിഗാൻഡുകളും അതുപോലെ ചേലേറ്റിംഗ് അല്ലാത്ത ലിഗാണ്ടുകളും അയോണിക് ലിഗാണ്ടുകളുടെ പേര് o എന്ന അക്ഷരത്തിൽ അവസാനിക്കുന്നു, അതിനാൽ o എന്ന അക്ഷരം അവിടെയുണ്ട് , അതേസമയം ന്യൂട്രൽ ലിഗാൻഡിനെ സാധാരണയായി തന്മാത്രയുടെ പേര് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ നമ്മൾ തന്മാത്രയുടെ പേര് മാറ്റില്ല ഇത് ജല തന്മാത്ര പോലെ നിഷ്പക്ഷമായ ഒന്നാണ്, അതിനാൽ ആറ് ജല തന്മാത്രകൾ ചില ഹെക്സ അകാ സംയുക്തങ്ങളിൽ ഇരുമ്പ് കേന്ദ്രത്തിന് ചുറ്റും വരുമ്പോൾ ജലം ഏകോപിപ്പിക്കപ്പെടുമ്പോൾ അകവ എന്ന് ഞങ്ങൾ ലളിതമായി പറയുന്നു, അതിനാൽ അമിൻ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉള്ളപ്പോൾ ഹെക്സാ അകാ ഇരുമ്പ് മൂന്ന് ഞങ്ങൾ അവരോട് പറയും . co nh3 മുഴുവനായും ആറ് ത്രീ പ്ലസ് കാറ്റാനിക് ഭാഗം ആയതിനാൽ അത് ഹെക്സാ അമിൻ കോബാൾട്ട് മൂന്ന് കോംപ്ലക്സ് ഭാഗമാണെന്നും അതുപോലെ കാർബോണൈൽ ഭാഗത്തെ കാർബോണൈലിന് കാർബോണൈൽ എന്നും നാമകരണം ചെയ്തിട്ടുണ്ട്, ഇത് ആഹ് ദി നിക്കോ ഹോൾ ആണ്. 4 ടെട്രാകാർബണൈൽ സംയുക്തം ടെട്രാ കാർബണൈൽ നിക്കൽ പൂജ്യം എന്നാൽ അമോണിയ പോലെ ഒന്നിൽ കൂടുതൽ ലിഗാന്റുകൾ ഉള്ളപ്പോൾ ക്ലോറൈഡ്, അതിനാൽ ഡൈ ട്രൈ ടെട്രാപെന്റൻ ഹെക്സ എന്ന വലിയ പ്രിഫിക്സുകളോടെ അവയെ എഴുതുന്നു. നിലവിൽ നമ്മൾ ടെട്രയാണ് ഉപയോഗിക്കുന്നത്, എന്നാൽ ലിഗാന്റിന് തന്നെ ചില ഡയറ്റ് ഭാഗം ഉള്ളപ്പോൾ ഞങ്ങൾ അടിസ്ഥാനപരമായി ബിസിന് ഗ്രീക്ക് നാമകരണം ഉപയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഡൈ ആകും അപ്പോൾ ബിസ് ട്രൈ ആകും അപ്പോൾ മരങ്ങളും ടെട്രയും ടെട്രാ കേസ് ആകും

അങ്ങനെ രണ്ട് എഥിലീൻ ഡയമിൻ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉണ്ടാകുമ്പോൾ ബിസ് എഥിലീൻ ഡയമിന് ഞങ്ങൾ ഗ്രീക്ക് പ്രിഫിക്സുകൾ ഉപയോഗിക്കുന്നു, കാരണം ഇതിനകം തന്നെ ഡൈ ഭാഗം അമിനിൽ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഓക്സിഡേഷൻ നമ്പർ അടുത്തതായി ഞങ്ങൾ ഓക്സിഡേഷൻ സംഖ്യ പരിഗണിക്കും, അതിനാൽ ലിഗാണ്ടിന്റെ സ്വഭാവം ചാർജ്ജ് ചെയ്താലും ഇല്ലെങ്കിലും ഞങ്ങൾ പരിഗണിക്കും . ലോഹ അയോണിന്റെ തിരിച്ചറിയൽ, സങ്കീർണ്ണമായ സ്പീഷിസുകളുടെ മൊത്തത്തിലുള്ള ചാർജ് നോക്കി എങ്ങനെയാണ് ചാർജ് ഉപയോഗിക്കുന്നത് എന്ന് നമ്മോട് പറയും, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക കാറ്റാനിക് കോംപ്ലക്സിൽ അത് ഉണ്ട്. e പോസിറ്റീവ് ചാർജ്, അതിനാൽ ക്രോമിയം ത്രിവാലന്റ് അവസ്ഥയിലാണ്, അതിനാൽ ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി ഞങ്ങൾ എഴുതുന്നത് ബ്രാക്കറ്റിനുള്ളിലെ റോമൻ സംഖ്യ ഉപയോഗിച്ചാണ്, അതിനാൽ ഇത് ടെട്രാ അമിൻ ഡിക്ലോറോ ക്രോമിയം 2 ആയിരിക്കും, അതിനാൽ അമിൻ എ അക്ഷരമാലാക്രമത്തിൽ ക്രമപ്പെടുത്തുന്നതാണ് അമിൻ ആദ്യം വരുന്നത്. ത്രിവാലന്റ് ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിലുള്ള ക്രോമിയത്തിന് ചുറ്റുമുള്ള ക്ലോറോ ലിഗാൻഡിനെ അപലപിക്കുന്നു, എന്നാൽ സമുച്ചയം ഒരു ഇരുമ്പ് ആയിരിക്കുമ്പോൾ, അത് പൊട്ടാസ്യമാണെന്നും അയോണിക് ഭാഗത്തിന് അനുബന്ധമായി നാമകരണം ചെയ്യാമെന്നും പറയാൻ ശ്രമിക്കും. എട്ട് എട്ടിൽ അവസാനിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ ഹെക്സ സയാനോ ഫംഗ്ഷൻ അവിടെയുണ്ട്, അതിനാൽ ഹെക്സാസിനോഫെറേറ്റ് രണ്ട്, അത് കെ ഫോർ ഫെക്, ഹോൾ 6 എന്നിവയാകുമ്പോൾ അത് പൊട്ടാസ്യം ഹെക്സാസിയാനോഫെറേറ്റായിരിക്കും, പക്ഷേ അയോണിനെ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ അത് ഹെക്സാനോഫറാ2 അയോണിന് സമാനമായ ഫാഷനായിരിക്കും. ആറ് സയനൈഡ് ഗ്രൂപ്പുകൾ ഘടിപ്പിക്കുമ്പോൾ അയോണിക് കോംപ്ലക്സിലെ ലോഹത്തിന്റെ പേര് ഫെറേറ്റായി അനുബന്ധ ഇനം അനുബന്ധ ഇരുമ്പായി കാണപ്പെടുന്നു. ഇരുമ്പിനോട് ഞങ്ങൾ പറയുന്നില്ല, അത് ഇരുമ്പ് മൂന്ന് ആണെന്ന് ഞങ്ങൾ പറയുന്നില്ല, അത് ഫെറ്റ് ത്രീ ആയിരിക്കും,

അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇത് ഫെററ്റ് എന്ന് എഴുതുന്നു, അതുപോലെ മറ്റെല്ലാ ലോഹ അയോണുകളും അനുബന്ധ പാരന്റ് ലോഹ കേന്ദ്രത്തിന്റെ പേരിനൊപ്പം മാറിക്കൊണ്ടിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആ പ്രത്യേക നാമകരണം ലഭിക്കുന്ന അയോണുകൾക്ക് പേര് അയോണിക് കോംപ്ലക്സിലെ ലോഹം അലുമിനിയം ആണെങ്കിൽ അത് അലുമിനേറ്റ് ആയിരിക്കും, അതുപോലെ ഇരുമ്പ് ആണെങ്കിൽ അത് നിക്കൽ ആണെങ്കിൽ അത് നിക്കലറ്റ് ആണെന്നും സിങ്ക് ആണെങ്കിൽ അത് നിക്കലറ്റ് ആണെന്നും നമ്മൾ കണ്ടു, ഇതെല്ലാം വളരെ ഉപയോഗപ്രദമാണ് വളരെ ലളിതമായ ഗ്രൂപ്പുകൾക്ക് , കോപ്പറിന്റെ കാര്യത്തിൽ കോപ്പർ പ്ലസ് ടു ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിലും ചെമ്പ് പ്ലസ് വൺ ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിലും ആയിരിക്കുമെന്ന് ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ കണ്ടു, ഞങ്ങൾ അത് എഴുതുമ്പോൾ നിങ്ങൾ എന്താണ് കാണുന്നത് ക്യൂബ് നിരക്ക് അതിനാൽ ക്യൂബ് നിരക്ക് ഫ്ലാസ്ക് ടു ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിലും ക്യൂബ് നിരക്ക് പ്ലസ് വൺ ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിലുമാകാം, അതിനാൽ നമ്മൾ ആ പ്രത്യേക ക്യൂബ് നിരക്ക് ഒന്നിന്റെ റോമൻ സംഖ്യയിലോ രണ്ടിന്റെ റോമൻ സംഖ്യയിലോ വ്യക്തമാക്കണം. ചെമ്പ് ഓക്സിഡേഷൻ n അവസ്ഥ സമാനമായി ഈ ഫെററ്റ് പ്ലസ് ടു, പ്ലസ് ത്രീ ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിൽ ഇരുമ്പിനും ആകാം , എന്നാൽ ലോഹ അയോണിന്റെ അനുബന്ധ ഓക്സിഡേഷൻ നമ്പർ ഞങ്ങൾ പ്രത്യേകം പരാമർശിക്കും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇവയാണ് നിങ്ങളുടെ എൻസിആർഡി പുസ്തകത്തിൽ നിന്ന് ഞങ്ങൾ എടുത്ത ഉദാഹരണങ്ങൾ. സാധാരണ പേരുകൾ, കാരണം ഇത് ഒരുതരം പരിശീലനമാണ് , ഇത് പരീക്ഷയിലോ ഏതെങ്കിലും മത്സര പരീക്ഷയിലോ നിങ്ങളോട് ചോദിക്കുമെന്നല്ല, മറിച്ച് ഞങ്ങൾ എങ്ങനെ പരിഗണിക്കും, അതിനാൽ ഇത് നാല് വ്യത്യസ്ത തരം കോംപ്ലക്സുകൾ പറയുന്നതിന്റെ ചില ഉദാഹരണമാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഈ ലോഹ സമുച്ചയങ്ങൾ എങ്ങനെ വായിക്കുന്നു ഇവിടെ സൂത്രവാക്യങ്ങളും വ്യത്യസ്തമായതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഈ ഫോർമുല എഴുതുമ്പോൾ, ഇവയാണ് ന്യൂട്രൽ ലിഗാൻഡെന്ന് ഞങ്ങൾ കാണുന്നു, ഇവിടെ നമുക്ക് അയോണിക് ലിഗാൻഡും ഇവിടെ അയോണിക് ലിഗാൻഡും ഇവിടെ വീണ്ടും ന്യൂട്രൽ ലിഗാൻഡും ഉണ്ട്, പക്ഷേ അത് ചേലിംഗ് ആണ് , ക്ലോറൈഡ് ഗ്രൂപ്പുകൾ അവിടെയുണ്ട്. കോർഡിനേറ്റ് സ്ഫിയർ, അതിനാൽ അതിന്റെ അനുബന്ധ സിന്ത നാമകരണത്തിനായി ഞങ്ങൾ ഇവ എങ്ങനെ എഴുതുന്നു എന്നത് നിഷ്പക്ഷമാണ്, അതിനാൽ അനുബന്ധ നാമകരണത്തെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ വിഷമിക്കേണ്ടതില്ല, എന്നാൽ കാർബോണൈൽ ഗ്രോ മാത്രം ഉയർന്നുവരുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ടെട്രാ കാർബണൈൽ ലീക്കേജ് സീറോ ആണ്, അതിനാൽ അത്തരം നാല് കാർബണൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ സീറോ ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിൽ ആ പ്രത്യേക നിക്കലുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അത് ടെട്രാ കാർബണൈൽ ലീക്കേജ് സീറോ ഉണ്ടെന്ന് ഞങ്ങളോട് പറയുക, നിങ്ങളുടെ പാഠപുസ്തകത്തിൽ നിന്ന് മറ്റൊരു ഉദാഹരണം ഞങ്ങൾ കണ്ടെത്തും. ഇരുമ്പ് കേന്ദ്രത്തിന് ചുറ്റും കൂടുതൽ കാർബോണൈൽ ഫംഗ്ഷനുകൾ ഉള്ള അനുബന്ധ ഇരുമ്പ് സംയുക്തമാണ്, അത് വീണ്ടും സീറോ ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിലാണ്, അതിനാൽ ഫെക്കോ ഹോൾ അഞ്ച് ആണ്, അതിനാൽ ടെട്രയ്ക്ക് പകരം അത് പെന്റാ ആയിരിക്കും രണ്ടാമത്തേത്. അനുബന്ധ ചതുര ബ്രാക്കറ്റ് എഴുതരുത്, കാരണം ഇത് ചതുര ബ്രാക്കറ്റിന് കീഴിലായിരിക്കും സോഡിയം ക്വാഡ്രന്റ് ഗോളത്തിന് പുറത്തായിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് എവിടെയാണെന്ന് ആശയക്കുഴപ്പത്തിലാക്കാൻ ഇത് മനഃപൂർവം നൽകിയിട്ടില്ല, അതിനാൽ കാറ്റാനിക് ഭാഗം സോഡിയം പ്ലസ് ആണ്, അയോണിക് ഭാഗം auf ആണ് 4 മൈനസ് അതിനാൽ ഇത് ഒരു uf4 മൈനസ് ആണ്, അതിനാൽ ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി ടെട്രാഫ്ലൂറോറേറ്റ് ആയ അനുബന്ധ അയോണിക് കോംപ്ലക്സിന്റെ സോഡിയം ലവണമാണ്, അതിനാൽ സ്വർണ്ണത്തിൽ നിന്ന് ടെട്രാഫ്ലോ നമുക്ക് ലഭിക്കും ah Rh so o നിരക്ക് മൂന്ന് ചിലപ്പോൾ ഇത് ഓറേറ്റ് ആയിരിക്കാമെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടെത്തുന്നു, അതായത് മോണോവാലന്റ് ഓക്സിഡേഷൻ സ്റ്റേറ്റിൽ സ്വർണ്ണ അയോൺ ഉണ്ടെന്ന് അർത്ഥമാക്കുന്നത് നമ്മുടെ ടെട്രാഫ്ലൂറോബോറേറ്റിനെ പോലെയാണ്, ഇത് നമുക്കെല്ലാവർക്കും നന്നായി അറിയാം, അതിനാൽ bf4 മൈനസ് സമാനമായി ഇത് 4 മൈനസ് ആണ്, അത് ടെട്രാഫ്ലൂറോബോറേറ്റും ഇത് ടെട്രാഫ്ലൂറോറേറ്റ് ആണ് , ഇത് ഫെററ്റ് ത്രീയുടെ പൊട്ടാസ്യം ഷഡ്ഭുജമാണ്, ഇത് ഞങ്ങൾ ഇതിനകം ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുണ്ട്, അതുപോലെ തന്നെ നമുക്ക് പൊട്ടാസ്യം എക്സിയാനോ ഫെററ്റ് രണ്ട് ലഭിക്കും, ഇത് ആ ഫെറോസയനൈഡിന് വേണ്ടിയുള്ളതാണ് , അവസാനത്തേത് അടിസ്ഥാനപരമായി ട്രൈസ് കോംപ്ലക്സാണ്, അത് എഥിലീൻ ഡയമിൻ ആണ്, അതിനാൽ ട്രൈസ് എഥിലീനെഡിയമൈൻ ആണ്. ഹെക്സാമൈൻ കോബാൾട്ട് ത്രീ ക്ലോറൈഡ് പോലെയുള്ള ക്രോമിയം ത്രീ ക്ലോറൈഡ്, അതിനാൽ ഇത് മരങ്ങൾ എഥിലീനെഡിയമൈൻ ആണ്, അതിനാൽ ഈ ഫംഗ്ഷൻ നമുക്ക് അറിയാവുന്ന കാറ്റാനിക് ഭാഗമാണ് മരങ്ങൾ ഒന്ന് അങ്ങനെ ക്രോമിയം കേന്ദ്രത്തിന് ചുറ്റുമുള്ള ബിഡന്റഡ് ലിഗാണ്ടുകളിൽ മൂന്ന്, ഇപ്പോൾ വിപരീത ദിശയിൽ ഇതെല്ലാം നന്നായി മനസ്സിലാക്കിയാൽ. റണ്ണിംഗ് വാക്യത്തിൽ നമ്മൾ എഴുതുകയാണെങ്കിൽ ഒരു റിവേഴ്സ് വേ, ഞങ്ങൾ അടിസ്ഥാനപരമായി ചിലപ്പോൾ കോംപ്ലക്സ് ഇതുപോലെയാണ് എഴുതുന്നത്, അതിനാൽ ഞാൻ അർത്ഥമാക്കുന്നത് ടെട്രാഗൺ ക്രോമിയം 2 സൾഫേറ്റ്

അങ്ങനെയാണ് ഞങ്ങൾ ഇത് വായിക്കുന്നു, അതിനാൽ തന്മാത്ര ഇതുപോലെയുള്ള എന്തെങ്കിലും ഞങ്ങൾ കാണുന്നു എന്ന സിഗ്നൽ നിങ്ങൾക്ക് അയയ്ക്കാൻ കഴിയുന്ന സന്ദേശം വായന ഉടൻ അയയ്ക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ പക്കലുള്ളത് ഇതാണ്, അതായത് അമിൻ, ടെട്രാക്കോർ ക്രോമിയം രണ്ട് സൾഫേറ്റ് , അതിനാൽ ഇത് ഞങ്ങൾ എന്താണ് ചെയ്യുന്നത് ഈ രൂപത്തിലുള്ളത് ശരിയല്ല എന്ന് മനസിലാക്കുക, അയ്യോ , അഷ്ടാഹെഡ്രൽ സംയുക്തത്തിന് നമുക്ക് എന്താണ് വേണ്ടത്, അവയിൽ രണ്ടെണ്ണം പ്രവർത്തനക്ഷമമാണ്, അതിനാൽ ഇത് അമിൻ ടെട്രാഗണോ ക്രോമിയം രണ്ട് സൾഫേറ്റോ അല്ല, ഇത് ഡയമിൻ ആയിരിക്കണം അതിനാൽ അമിൻ രണ്ടായിരിക്കണം എണ്ണത്തിലോ ജല തന്മാത്രയിലോ അഞ്ച് ആയിരിക്കണം, കാരണം നിങ്ങൾക്ക് എളുപ്പത്തിൽ നേടാനാകുന്ന ചില സാധാരണ ജ്യാമിതികൾ ഉണ്ടായിരിക്കാം, അത് ഞങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നു, കാരണം ഈ രൂപത്തിലുള്ള പെന്റ ഏകോപനം ക്രോമിയം നേടുന്നത് അത്ര എളുപ്പമല്ല, കാരണം ഒരിക്കൽ നിങ്ങൾക്ക് ക്രോമിയം ക്രോമിയം ലഭിക്കുകയാണെങ്കിൽ. ടെട്രാഹെഡ്രൽ ജ്യാമിതിയിൽ സ്ഥിരത കൈവരിക്കുകയും ഉടൻ തന്നെ അത് ഒക്ടാഹെഡ്രൽ ജ്യാമിതിയിലേക്ക്

പോകുകയും ചെയ്യും, അതിനാൽ പെന്റ ന്യൂക്ലിയർ ആഹ് പെന്റ ഏകോപനം ഉടൻ തന്നെ ജലത്തെ ആകർഷിക്കുന്നു. അത് പൂർത്തിയാക്കാൻ മറുവശത്ത് നിന്നുള്ള തന്മാത്രയും അഷ്ടഹെഡ്രൽ രൂപവും എന്നാൽ ചാർജ് ന്യൂട്രലൈസേഷൻ വളരെ ലളിതമാണ് സൾഫേറ്റ് അയോണിൽ നിന്നുള്ള രണ്ട് ചാർജുകളും അമോണിയയിൽ നിന്നുള്ള ഒരു ചാർജും അതിനാൽ സൾഫേറ്റ് ഉണ്ടെങ്കിൽ സൾഫേറ്റ് അമോണിയ ആണെങ്കിൽ യുക്തി വളരെ ലളിതമാണ്. ലിഗാൻഡ് അതിനാൽ ഇതിനെ ചുറ്റിപ്പറ്റിയുള്ള ജല തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണം അഞ്ചായിരിക്കും, അതിനാൽ ശരിയായ പേര് അമിൻ പെന്റ എക്കോ ക്രോമിയം രണ്ട് സൾഫേറ്റ്, പൊട്ടാസ്യം ഷഡ്ഭുജാകൃതിയിലുള്ള ഫെററ്റ് എന്നായിരിക്കും. സിസ് പ്ലാറ്റിൻ എന്നതിനർത്ഥം പ്ലാറ്റിനം സംയുക്തം ഈ സ്ഥാനത്ത് എന്തോ ഉണ്ടെന്ന് അർത്ഥമാക്കുന്നത് , അതിനനുസൃതമായ ക്യാൻസർ മരുന്നാണ്, അതിനാൽ തന്നെ പെൻസിലിൻ എന്ന മരുന്നും ഉണ്ടെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ സിസ്പ്ലാറ്റിൻ എന്നാണ് ശരിയായ പേര് കാരണം ഇത് ഏറ്റവും സാധാരണയായി നിർദ്ദേശിക്കപ്പെടുന്ന ഒന്നാണ്, അതുപോലെ തന്നെ രോഗനിർണ്ണയിക്കപ്പെട്ട പല അർബുദങ്ങൾക്കും ആദ്യത്തേതും വിജയകരവുമായ ചികിത്സയാണ്, അതിനാൽ ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി നൽകുന്നു രണ്ട് അമിൻ ഫംഗ്ഷനുകളെക്കുറിച്ചും രണ്ട് ക്ലോറൈഡ് ഫംഗ്ഷനുകളെക്കുറിച്ചും നമ്മൾ വിളിക്കുന്നുണ്ടോ എന്ന് അർത്ഥമാക്കുന്ന സംയുക്തമാണ് ഇത് എന്ന് ഞങ്ങൾക്ക് ചില ധാരണകൾ ഉണ്ട്, അവ സിസ് പൊസിഷനിലുള്ള രണ്ട് ക്ലോറൈഡ് ഫംഗ്ഷനുകളെക്കുറിച്ചും നാല് കോർഡിനേഷൻ സംഖ്യയും ഒരു സ്ക്വയർ പ്ലാനർ കോമ്പൗണ്ടും ആണ്, അപ്പോൾ നമ്മൾ നീങ്ങുന്നു ഐസോമെറിസത്തിലേക്ക് നമ്മൾ ഇപ്പോൾ കാണുന്നത് രണ്ട് ഉദാഹരണങ്ങളിൽ നമുക്ക് ഒരു സിസ് സംയുക്തം ഉണ്ടാകാം അല്ലെങ്കിൽ നമുക്ക് ഒരു ട്രാൻസ് കോമ്പൗണ്ട് ഉണ്ടാകാം, അതിനാൽ നമ്മൾ ഇപ്പോൾ ഇതിന് നാമകരണം ചെയ്യുന്നു, അതുപോലെ തന്നെ ട്രാൻസ്പ്ലറ്റെൻ എന്നാൽ ഈ പ്ലാറ്റിൻ നാമകരണവും നമുക്ക് നൽകാം . വളരെ സാധാരണമായ പേര് ഇത് iupac അംഗീകൃത നാമമല്ല, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അനുബന്ധമായത് എഴുതിയാൽ ഹൈഫൻ ഇല്ല, ഇത് പ്ലാറ്റിനം ആണ്, അതിനനുസൃതമായി അനുബന്ധ ട്രാൻസ്പ്ലാൻറേഷൻ എന്തായിരിക്കണമെന്ന് നമുക്ക് കുറച്ച് ധാരണയുണ്ടാക്കാം, അതിനാൽ ഈ ഐസോമെറിസം കേസിൽ ഐസോമറുകൾ എന്താണ് കാണുന്നത് അവിടെ നമുക്ക് അറിയാവുന്ന ഐസോമർ എന്താണ്, അവയ്ക്ക് ഒരേ കെമിക്കൽ ഫോർമുലയാണെന്നും എന്നാൽ ആറ്റങ്ങളുടെ വ്യത്യസ്ത ക്രമീകരണമാണെന്നും അതിനാൽ ആറ്റങ്ങളുടെ ക്രമീകരണം വ്യത്യാസപ്പെട്ടിരിക്കുമെന്ന് നമുക്ക് അറിയാം. സംയുക്തം ഒരു സിസ് സംയുക്തമാണെങ്കിൽ വാടകയ്ക്ക് എടുക്കുക, സംയുക്തം ട്രാൻസ് വൺ ആണെങ്കിൽ അതിന്റെ ക്രമീകരണം തികച്ചും വ്യത്യസ്തമാണ്, ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ പരിഗണിക്കുന്ന രണ്ട് ബോണ്ടുകളും അവയുമായി എൺപത് ഡിഗ്രി അകലവും മറ്റ് രണ്ട് ബോണ്ടുകൾ തൊണ്ണൂറ് ഡിഗ്രി അകലവുമാണ് . ഒരു എൺപത് ഡിഗ്രി അകലത്തിലുള്ള ബോണ്ടിംഗ് ട്രാൻസ് ഐസോമറും, സിസ് ഐസോമറുകളായ രണ്ട് സമാന ഗ്രൂപ്പുകളുടെ ലിഗാണ്ടുകളുടെ തൊണ്ണൂറ് ഡിഗ്രി അകലത്തിലുള്ള ബോണ്ടിംഗും ആയിരിക്കും, അതിനാൽ നമുക്ക് രണ്ട് തരം ഐസോമെറിസം ഉണ്ടാകാം, അതിനെ ഘടനാപരമായ ഐസോമെറിസം ആയി കണക്കാക്കാം . ഒരു ഏകോപന സംയുക്തത്തെക്കുറിച്ചും ആ ഏകോപന സംയുക്തത്തെക്കുറിച്ചും നോക്കുമ്പോൾ, ഈ കോർഡിനേഷൻ സംയുക്തത്തിന് അതിന്റെ ജ്യാമിതിയുമായും ജ്യാമിതിയുമായും നേരിട്ട് ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന ഒരു നിശ്ചിത കോർഡിനേഷൻ സംഖ്യ ഉണ്ടെന്ന് നമ്മൾ കാണുന്നത് ത്രിമാന ഘടനയാണ് , ത്രിമാന ഘടന ഒരു ബഹുമുഖ ക്രമീകരണം അല്ലെങ്കിൽ ത്രിമാന ഘടന പുറപ്പെടുവിക്കും. മീഥേനിൽ നാല് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളോടും ജിയോയോടും ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു പ്രത്യേക കാർബൺ കേന്ദ്രം എന്ന് നമുക്കെല്ലാവർക്കും അറിയാവുന്ന ഒരു പോളിഹെഡ്രോൺ മെട്രി എന്നത് ഒരു ടെട്രാഹെഡ്രൽ ജ്യാമിതി ആണെന്ന് നമുക്കെല്ലാവർക്കും അറിയാം, അതിനാൽ ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി ഒരു അനുബന്ധ പോളിഹെഡ്രൽ ക്രമീകരണമാണ് , അതിനാൽ കാർബൺ കേന്ദ്രത്തിൽ ഉള്ള ബഹിരാകാശത്തെ ഈ ടെട്രാഹെഡ്രൽ ക്രമീകരണം നമുക്ക് ആ പോളിഹെഡ്രൽ ക്രമീകരണം ലഭിക്കും, അതിനാൽ പ്രത്യേക ഏകോപന ജ്യാമിതി അറിയുമ്പോൾ അതിനർത്ഥം ആറ്റങ്ങളുടെ അനുബന്ധ എണ്ണം മധ്യഭാഗത്തെ ചുറ്റിപ്പറ്റിയുള്ളത്, അത് നാലാണെങ്കിൽ, നമുക്ക് ഇതിന് ഒരു പ്രത്യേക പോളിഹെഡ്രൽ ക്രമീകരണം ഉണ്ടാക്കാം, അതിനാൽ ഈ ജ്യാമിതി ഘടനയുമായി ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആ പ്രത്യേക ഏകോപന സംയുക്തത്തിന്റെ ഘടനയും ഇവയിൽ എന്തെങ്കിലും വ്യത്യാസമുണ്ടെങ്കിൽ കോർഡിനേഷൻ നേച്ചർ അയോണൈസേഷനും ലായക തന്മാത്രകളുടെ സാന്നിധ്യവുമായി ബന്ധപ്പെട്ട കണക്റ്റിവിറ്റിയിലേക്ക്, നമ്മൾ കണ്ടെത്തുന്നത് അനുബന്ധ ഐസോമർ എന്ന് വിളിക്കാവുന്ന എന്തെങ്കിലും കണ്ടെത്തും, അതിനാൽ ഈ ഐസോമറുകൾ ഘടനകൾക്ക് ലഭിക്കും വ്യത്യസ്ത ഘടനകൾ നമുക്ക് ഇവിടെ ലഭിക്കുന്നത് ഒരിക്കൽ. ആദ്യത്തേത് നിങ്ങളുടെ ലിങ്കേജ് ഐസോമർ ആയിരിക്കാം, ലിങ്കേജുകൾ വ്യത്യസ്തമാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ പേര് വായിക്കണം വളരെ ശ്രദ്ധയോടെ കണക്ടിവിറ്റി വ്യത്യസ്തമായതിനാൽ നമുക്ക് ഒരു ലിങ്കേജ് ഐസോമെറിസം ലഭിക്കുന്നു, പിന്നെ കോർഡിനേഷൻ ഐസോമെറിസം ലഭിക്കുന്നു, സി, ട്രാൻസ് തുടങ്ങിയ ലോഹ അയോണിന് ചുറ്റുമുള്ള സ്ഥാനത്തെ ആശ്രയിച്ച് ഏകോപന ഗോളം വ്യത്യസ്തമാണ് , അതിനാൽ ഇത് ജ്യാമിതീയ ഐസോമെറിസത്തിന് ജ്യാമിതിയുടെ കീഴിൽ വരും . എന്തെങ്കിലും ഏകോപിപ്പിക്കപ്പെടുന്നു , എന്തെങ്കിലും ഏകോപിപ്പിക്കുന്നില്ല, അത് ഏകോപനം ഐസോമെറിസത്തിന് കാരണമാകും, ഈ രണ്ട് ഒബ്സ്റ്റട്രിക് ഐസോമെറിസവും ഘടനാപരമായ ഐസോമെറിസവും തമ്മിൽ ആശയക്കുഴപ്പത്തിലാക്കരുത്, തുടർന്ന് അയോണൈസേഷൻ ഐസോമെറിസം സ്റ്റീരിയോ ഐസോമറുമായി ബന്ധപ്പെട്ടതല്ല, അതായത് ബഹിരാകാശത്തെ ഐസോമറുകളും അനുബന്ധ ലായകവും . സോൾഡ് ഐസോമെറിസവും ഈ സ്റ്റീരിയോ ഐസോമെറിസവും വളരെ സാധാരണവും പ്രധാനപ്പെട്ടതുമാണ്, ജ്യാമിതീയ ഐസോമെറിസം ഉണ്ടെന്നും ആ ജ്യാമിതീയ ഐസോമെറിസത്തിനുള്ളിൽ എന്തെങ്കിലും അനുബന്ധ ഒപ്റ്റിക്കൽ ഐസോമെറിസം കാണിക്കുന്നുണ്ടോ ഇല്ലയോ എന്ന് കണ്ടെത്താനും നമുക്ക് ഇവ രണ്ടും ഒരുമിച്ച്

ചേർക്കാം. നിങ്ങളെയും ഓർക്കാൻ ചാർട്ട് വളരെ ഉപയോഗപ്രദമാണ് എന്തുകൊണ്ടാണ് ഈ ഐസോമറുകളെ കുറിച്ച് നമ്മൾ സംസാരിക്കുന്നതെന്ന് ഈ ഫ്ലോചാർട്ടിന് നന്നായി ഓർമ്മിക്കാൻ കഴിയും, ഈ ഐസോമറുകൾക്ക് ഒരേ ഫോർമുലയും എന്നാൽ വ്യത്യസ്ത ഗുണങ്ങളും ഉണ്ടായിരിക്കും, ഞങ്ങൾ അനുബന്ധ ഘടനാപരമായ ഐസോമറുകളിലേക്ക് പോകുന്നു, തുടർന്ന് ഞങ്ങൾ രണ്ട് മാത്രമല്ല, ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ചർച്ച ചെയ്ത നാല് തരം ലിങ്കേജ് ആണ്. അയോണൈസേഷനും ലായകവും ഏകോപിപ്പിക്കുക, അതിനാൽ നമുക്ക് ഈ ഐസോമെറിസത്തിന്റെ നാല് തരങ്ങളുണ്ട്, വലതുവശത്ത് സ്റ്റീരിയോ ഐസോമർ സ്റ്റീരിയോ എന്നാൽ സ്പേസ് സ്പെഷ്യൽ ഭാഗം, അതായത് ഒരേ ബോണ്ടുകൾ, എന്നാൽ വ്യത്യസ്ത സ്പേഷ്യൽ ക്രമീകരണങ്ങൾ, അതിനാൽ ബോണ്ടുകൾ നമുക്ക് ഉണ്ടാകില്ല വസ്തുവിന്റെ ലിങ്കേജ് തരം അല്ലെങ്കിൽ കോർഡിനേഷൻ തരം, എന്നാൽ നിങ്ങളുടെ സി സ്പ്ലാറ്റിംഗ്, ട്രാൻസ്പ്ലാൻറ് എന്നിവ പോലെയുള്ള ക്രമീകരണങ്ങൾ വ്യത്യസ്തമാണ്, അവ ജ്യാമിതീയ ഐസോമറുകളാണ്, കാരണം സ്പേഷ്യൽ ക്രമീകരണം അവിടെയുണ്ട്, ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ കണ്ടതുപോലെ ഈ സംയുക്തങ്ങളുടെ അനുബന്ധ നിറവും വളരെ വലുതാണ്. വ്യത്യസ്തമായ ഒന്ന് നമ്മൾ ഇപ്പോൾ കണ്ടത് ഒന്ന് പിങ്ക് നിറത്തിലും മറ്റൊന്ന് പച്ച നിറത്തിലും സമാനമാണ് ഒപ്റ്റിക്കൽ ഐസോമെറിസം എന്നർത്ഥം വരുന്ന അടിസ്ഥാന സ്വത്ത്, അതിനാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി നമ്മോട് ശരി കളർ ശരിയാണെന്ന് പറയുന്നു, നമുക്ക് ഒരു പ്രത്യേക സംയുക്തത്തെ വലുപ്പ വൈവിധ്യമായും മറ്റേ സംയുക്തത്തെ ട്രാൻസ് വെറൈറ്റിയായും വിശേഷിപ്പിക്കാം, എന്നാൽ പിന്നീട് അവയുടെ പ്രയോഗവും മറ്റ് ഭൗതികവും രാസപരവും പരിഗണിക്കുമ്പോൾ അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങളുടെ സിസ് പ്ലാറ്റിനം പോലെയുള്ള ചില നല്ല മരുന്നായി നമുക്ക് അവ പ്രയോഗിക്കാനാകുമോ എന്ന ബയോകെമിക്കൽ വശങ്ങൾ , എന്തുകൊണ്ട് സി സ്പ്ലേട്ടൺ മാത്രം സജീവമാണ്, പറിച്ചുനടൽ എന്നത് ഒരു പ്രധാന മേഖലയല്ല , കടൽ വൈവിധ്യത്തിന് മാത്രമേ ചില പ്രവർത്തനക്ഷമതയുള്ളൂ എന്ന് ഞങ്ങൾ മനസ്സിലാക്കുന്നതോ അറിവോ ആണ്. ചില ജൈവ തന്മാത്രകൾ അതിന്റെ ഔഷധമൂല്യം നൽകുന്നതിന് അറ്റാച്ചുചെയ്യുന്നു , അതുകൊണ്ടാണ് ഇത് വളരെ നല്ല മരുന്നായി ഉപയോഗിക്കാൻ കഴിയുന്നത്, പക്ഷേ ട്രാൻസ് വ്യത്യസ്തമായി പ്രതികരിക്കുന്നു, അതുകൊണ്ടാണ് ട്രാൻസ് ഐസോമറുകളും വ്യത്യസ്തവും ധാരണയുടെയും ഗവേഷണത്തിന്റെയും വലിയ മേഖലയും. വിത്തുകളുടെ ഇനം എങ്ങനെ സമന്വയിപ്പിക്കാമെന്നും ട്രാൻസ് ഇനം എങ്ങനെ സമന്വയിപ്പിക്കാമെന്നും നമുക്ക് പറയാൻ കഴിയുന്നിടത്ത് ജോലിയുണ്ട് ed അതിനാൽ ഈ ലോഹ സമുച്ചയങ്ങൾ എങ്ങനെ സമന്വയിപ്പിക്കപ്പെടുന്നു എന്നതും പിന്നീട് പ്രത്യേക ഇനം അല്ലെങ്കിൽ പ്രത്യേക സ്റ്റീരിയോ ഐസോമർ അല്ലെങ്കിൽ പ്രത്യേക സ്ട്രക്ചറൽ ഐസോമർ എങ്ങനെ സമന്വയിപ്പിക്കാം എന്നത് വളരെ രസകരമാണ് ഐസോമെറിസം അതിനാൽ ആംബിഡന്റഡ് ലിഗാൻഡ് അടങ്ങിയ സംയുക്തം മനസിലാക്കാൻ ലിങ്കേജ് ഐസോമെറിസം വളരെ ലളിതമാണ്, അതിനാൽ നമ്മൾ വശങ്ങൾ പോലെ ലിഗാൻഡുകളെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിക്കുന്നത് , ഞങ്ങൾ വ്യത്യസ്ത തരം ലിഗാൻഡുകളെ തരംതിരിച്ചു, ഈ ഐസോമെറിസത്തെക്കുറിച്ച് ഒരിക്കൽ പറഞ്ഞാൽ നമ്മൾ വിളിക്കുന്ന ചിലത് കാണാം. ആംബിഡന്റഡ് ലിഗാൻഡ് ഇതുവരെ ഞങ്ങൾ പരിഗണിക്കുന്നത് ചില ഗ്രൂപ്പുകളെയും ചില ലിഗാൻഡുകളെയും മാത്രമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ആദ്യം എടുക്കാവുന്ന ഒരു ഉദാഹരണം n ത്രീ മൈനസ് ആണ്, അത് അഗൈഡ് അയോണാണ് , അത് ട്രൈ ആറ്റോമിക് അയോണാണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ ഞങ്ങൾക്ക് nnn ന്റെ കണക്റ്റിവിറ്റി ഉണ്ട് ചാർജും ലൂയിസ് ഡോട്ട് ഘടനയും നിങ്ങൾക്ക് വരയ്ക്കാം, ആ പ്രത്യേക തരം ക്രമീകരണവും ഏകാന്തതയുടെ എണ്ണവും ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് എത്ര ബോണ്ടുകൾ അവിടെ ലഭിക്കും ജോഡികൾ അവിടെയുണ്ട്, അതിനാൽ ഈ നൈട്രജനിൽ നിന്നും ഈ നൈട്രജനിൽ നിന്നും ഒറ്റ ജോഡികൾ ലഭ്യമാകും, അതിനാൽ അവയ്ക്ക് പ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഈ നൈട്രജൻ ഒറ്റ ജോഡിയെ ഒരു ലോഹവുമായി ഒരു ബോണ്ടിലേക്ക് ഏകോപിപ്പിക്കാൻ ഉപയോഗിക്കാം. രണ്ട് മീറ്റർ വരെ, എന്നാൽ നമ്മൾ ഒരു മോണോ ന്യൂക്ലിയർ സംയുക്തത്തിനായി പോകുമ്പോൾ ഒരു വ്യത്യാസവും ഇല്ലാത്ത ഒരു മോണോ ന്യൂക്ലിയർ സംയുക്തം, അതിനാൽ ആ പ്രത്യേക ബോണ്ട് ഇടത് കൈ നൈട്രജനിൽ നിന്നോ വലതു കൈയുടെ അളവിൽ നിന്നോ രൂപപ്പെട്ടാലും അതേ അസൈഡിനെ ലോഹ കേന്ദ്രത്തിലേക്ക് ബന്ധിപ്പിക്കാൻ കഴിയും . ഒരേ സംയുക്തം , എന്നാൽ ഈ n ഉള്ളിടത്ത് അതേ സംയുക്തം നമുക്ക് ലഭിച്ചാൽ തയോസയനേറ്റ് അവിടെ n cs ഉണ്ട്, നമുക്ക് വീണ്ടും ചാർജ് ഉണ്ട്, ഈ പ്രത്യേക ah രണ്ട് നൈട്രജനുകൾക്ക് പകരം നമുക്ക് കാർബണും സൾഫർ ഗ്രൂപ്പും ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു എന്ന് പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ. അതിനാൽ മൊത്തത്തിലുള്ള മൊത്തം ഇലക്ട്രോണുകളുടെ എണ്ണവും തുല്യമാണ്, എന്നാൽ ഈ ചാർജ് ഈ സൾഫറിൽ നിന്ന് ഈ നൈട്രജനിലേക്ക് നീങ്ങാൻ കഴിയും , ഇത് ഏക ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകളേയും ജിവി ആയ ലൂയിസ് ഡോട്ട് ഘടനയേയും ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു. സൾഫർ ഗോളത്തിലോ നൈട്രജൻ ഗോളത്തിലോ അധിക ഇലക്ട്രോണിന്റെ വാസസ്ഥലം ഉണ്ടെന്ന് അർത്ഥമാക്കുന്ന ചാർജിന്റെ ചലനം, അയോണിന്റെ നൈട്രജനോ അയോണിന്റെ സൾഫറോ ലോഹവുമായി ഏകോപിപ്പിക്കാൻ കഴിയുമ്പോൾ സ്ഥിതി അൽപ്പം വ്യത്യസ്തമാണ്. മഞ്ഞ നിറത്തിലുള്ള അക്വാ ലായനിയിലെ ലായനിയിലെ ഫെറിക് അയോണിനെ തിരിച്ചറിയുന്നതിനുള്ള വിശകലന പരിശോധനയും ഇത് തന്നെയാണെന്ന് ഞങ്ങൾ കരുതുന്നുവെങ്കിൽ, ഇത് നമ്മുടെ റിയാഗെന്റും ആ റിയാജന്റെ കൂട്ടിച്ചേർക്കലുമാകാം. ഇത് ചില പ്രതികരണങ്ങൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു, നിങ്ങൾ പ്രതികരണം എങ്ങനെ നിരീക്ഷിക്കുന്നു എന്നതിന്റെ നിറത്തിലുള്ള മാറ്റമാണ് ഒരു ടെസ്റ്റ് ട്യൂബിലോ മറ്റേതെങ്കിലും പ്രതികരണ പ്രവാഹത്തിലോ നിരീക്ഷിക്കുന്നത് വളരെ എളുപ്പമാണ് . അനുബന്ധ കോഓർഡിനേഷൻ സംയുക്ത രൂപീകരണം അല്ലെങ്കിൽ ഏകോപന കോംപ്ലക്സ് രൂപീകരണം, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക ഇരുമ്പിന് ഓപ്ഷൻ ഉണ്ടായിരിക്കും, അതിനാൽ ഒന്നുകിൽ fe ത്രീ പ്ലസിലെ ഈ ഇരുമ്പ് ncs-ലേക്ക് ഏകോപിപ്പിക്കുന്നു അല്ലെങ്കിൽ അതിന് കഴിയും നൈട്രജൻ വഴിയോ സൾഫറിലൂടെയോ യോജിപ്പിക്കാൻ Scn-നെ ഏകോപിപ്പിക്കുക, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക വർണ്ണ മാറ്റത്തിനായി ഞങ്ങൾ തിരയുന്നത് പുതിയ ഇരുമ്പ് നൈട്രജൻ ബോണ്ടാണോ അതോ പുതിയ ഇരുമ്പ് സൾഫർ ബോണ്ടാണോ എന്ന് ഞങ്ങൾ അന്വേഷിക്കുന്നു.

രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളും ഒരു സാഹചര്യത്തിൽ ഞങ്ങൾ ആദ്യ ഏകോപനത്തിനായി പോകുന്നു, കാരണം അത് ജല മാധ്യമത്തിൽ ആയിരിക്കുമ്പോൾ ഈ പ്രത്യേക ഇരുമ്പ് കേന്ദ്രത്തിന് ചുറ്റും ആറ് ജല തന്മാത്രകൾ ഉണ്ടെന്ന് നമുക്കറിയാം, അതിനാൽ ഈ നൈട്രജൻ ഈ ബോണ്ടിനെ ഏകോപിപ്പിക്കുന്നു,

അങ്ങനെ അത് ഉടനടി നിറവും മാറ്റും. നമുക്ക് തിരിച്ചറിയാൻ കഴിയുന്ന നിറം രക്തത്തിലെ ചുവപ്പ് നിറമാണ്, അതിനാൽ വളരെ പഴക്കമുള്ളത് മുതൽ രക്ത ചുവപ്പ് നിറം വരെ നിങ്ങൾക്ക് നൈട്രജൻ വഴി തൈറോയ്ഡ് അയോണിന്റെ അനുബന്ധ ഏകോപനം ഉണ്ടെന്ന് സൂചിപ്പിക്കും, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യവും ഈ പ്രത്യേക ലിങ്കേജ് ഐസോമെറിസത്തിന് കാരണമാകുന്നു . ലോഹ കേന്ദ്രം നൈട്രജനുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു അല്ലെങ്കിൽ ലോഹ കേന്ദ്രം സൾഫറുമായി ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, അത് നൈട്രജനുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുമ്പോൾ നമുക്ക് ഒരു പ്രത്യേക നിറം ലഭിക്കും സൾഫർ സൾഫറുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുമ്പോൾ നമുക്ക് മറ്റൊരു പ്രത്യേക തരം ആഹ് നിറം ലഭിക്കുന്നു, ചില സന്ദർഭങ്ങളിൽ ഈ പ്രത്യേക തൈറോയിഡിനെ ബന്ധിപ്പിക്കാൻ നിർബന്ധിക്കുമ്പോൾ നമുക്ക് ലോഹ കേന്ദ്രവുമായി ബന്ധിപ്പിക്കാൻ കഴിയുമെന്നത് ഇവിടെ ശ്രദ്ധിക്കേണ്ടതാണ്. കോപ്പർ സെന്റർ ഉള്ളതിനാൽ ചെമ്പിന് രണ്ട് ഓക്സിഡേഷൻ ഉണ്ടാകുമെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം ചെമ്പ് രണ്ട് പ്ലസ്, വൺ പ്ലസ് എന്നിങ്ങനെ രണ്ട് ക്ലോറൈഡ് ഗ്രൂപ്പുകളുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന നിങ്ങളുടെ ഒരു മൈനസ് q പ്ലസ് ആയിരിക്കാം. രണ്ടിന്റെ കോർഡിനേഷൻ നമ്പർ ഞങ്ങൾ ഇതിനകം തന്നെ സമാനമായി കണ്ടിട്ടുണ്ട്, അതായത് ഈ സിഎൽ മൈനസ് എസ്സിഎൻ മൈനസ് ആയിരം ഗ്രൂപ്പുകൾക്ക് മാറ്റാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഈ ആയിരം ഗ്രൂപ്പുകളുടെ ബൈൻഡിംഗ് ഞങ്ങളെ ഇത്തരത്തിലുള്ള ചില ഗ്രൂപ്പുകളിലേക്ക് നയിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് മൊത്തത്തിൽ ഇത് ചെയ്യാൻ കഴിയും ചെമ്പ് പ്ലസ് വൺ ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിലാണെങ്കിൽ മൈനസ്, അതുപോലെ തന്നെ കോപ്പർ ടു പ്ലസ് എന്നതിലേക്ക് പോയാൽ നമുക്ക് ncs എന്ന് എഴുതാം, അത് മൂന്ന് മൈനസ് അല്ലെങ്കിൽ നാല് ആണ്, അത് നാല് മൈനസ് ചാർജുള്ളതിനാൽ ഇത് സ്വഭാവത്തിൽ അൽപ്പം മൃദുവായതിനാൽ ഞാൻ മൃദുവായതും കഠിനവുമാണ്, ഈ ഹെറ്ററോ ആറ്റങ്ങളിൽ വ്യത്യസ്ത ഗ്രൂപ്പുകളുള്ള ഗ്രൂപ്പുകൾ സൾഫറുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ നൈട്രജൻ കഠിനമാണ്, അതിനാൽ സൾഫറിന്റെ അറ്റം ചെമ്പിനെ പ്ലസ് വൺ ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിൽ സ്ഥിരപ്പെടുത്താൻ വരുമെന്നും നൈട്രജൻ വരുമെന്നും ചില ആശയങ്ങൾ പറയുന്നു. സൾഫറിലൂടെയും നൈട്രജനിലൂടെയും ലോഹ കേന്ദ്രവുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുന്നതിന് ഈ ലിഗാൻഡ് തയോസിനിക്കിന്റെ ആംബിഡന്റഡ് പെരുമാറ്റത്തിന്റെ ഈ ഉദാഹരണത്തിൽ ഈ അനുബന്ധ സംയുക്തത്തെ കുപ്രിക് അവസ്ഥയിൽ ബന്ധിപ്പിക്കാൻ വരൂ . ഇളം മഞ്ഞ നിറത്തിലുള്ള ഫെറിക് അവസ്ഥ, ഫെറിക് കടുപ്പമുള്ളതിനാൽ, ചെറുതായതിനാൽ, ഹാർഡ് മെറ്റൽ അയോൺ സെന്റർ തൈറോയ്ഡ് ലിഗാൻഡിന്റെ നൈട്രജൻ അറ്റം മാത്രം ആകർഷിക്കാൻ ശ്രമിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ഒരു രേഖീയമാണ്. scn തന്മാത്ര, അതിനാൽ ലീനിയർ scn തന്മാത്ര ഈ പ്രത്യേക നൈട്രജൻ കേന്ദ്രത്തെ നിങ്ങളുടെ fe3 പ്ലസ് കേന്ദ്രത്തിലേക്ക് ആകർഷിക്കാൻ ശ്രമിക്കും, അതിനാൽ s ബോണ്ട് i രൂപപ്പെടുന്നില്ലെങ്കിൽ അത്തരം ബോണ്ട് രൂപപ്പെടുന്നില്ല. അതിനുപകരം ആയിരം വഴിയുള്ള ഫെൻ ബോണ്ട് മാത്രമേ നൽകാൻ കഴിയൂ, പിന്നെ നമ്മൾ ഏകോപനത്തെക്കുറിച്ച് എന്താണ് സംസാരിക്കുന്നത് എന്നതിനെ ആശ്രയിച്ച് ഏകോപന സ്വഭാവം അല്ലെങ്കിൽ ഏകോപനം അല്ലെങ്കിൽ ബൈൻഡിംഗ് പരസ്പരം ഐസോമെറിസത്തിന് കാരണമാകും, അവിടെ ലിഗാൻഡുകൾ തമ്മിലുള്ള കൈമാറ്റം സംഭവിക്കുന്നു. ഒരു സമുച്ചയത്തിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന വ്യത്യസ്ത ലോഹ അയോണുകളുടെ കാറ്റാനിക്, അയോണിക് എന്റിറ്റികൾ, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പ്രത്യേക സംയുക്തമാണ്, അതിൽ അമോണിയ ഗ്രൂപ്പുകൾ കോബാൾട്ടും സയനൈഡ് ഗ്രൂപ്പുകളും ക്രോമിയം കേന്ദ്രവുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ പ്രത്യേകത്തിന് ഒരു നിശ്ചിത തരം സ്ഥിരത കൈവരിക്കാനാകും. ഇതിനർത്ഥം, കോബാൾട്ടിന് പകരം സയനൈഡ് ലിഗാൻഡുകൾക്ക് ക്രോമിയത്തിന് നല്ല മുൻഗണന നൽകാം, അത് ഇപ്പോൾ ഏകോപനത്തിനായി അമോണിയ ആഹ് തന്മാത്രകളെയാണ് ഇഷ്ടപ്പെടുന്നത്, ഇപ്പോൾ ഒരു കൈമാറ്റം ഉണ്ടായാൽ, അതായത് കോബാൾട്ട് ഇവിടെ വരും, ക്രോമിയം അവിടെ വരും. അടിസ്ഥാനപരമായി കൊബാൾട്ട് സയനൈഡ് ഗ്രൂപ്പുകളുമായി ബന്ധിപ്പിക്കാനും ക്രോമിയം കോറുമായി ബന്ധിപ്പിക്കാനും പോകുമ്പോൾ ഒരു യാഥാർത്ഥ്യവും അമോണിയ തന്മാത്രകൾ അല്ലെങ്കിൽ അമോണിയ ലിഗാൻഡ്, അതിനാൽ ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി ലോഹത്തിന്റെ സ്വഭാവവും ലോഹ അയോണിന്റെ സ്വഭാവവും ലോഹത്തെ പറയുന്നു കോംപ്ലക്സിന്റെ കാറ്റാനിക് ഭാഗത്ത് അല്ലെങ്കിൽ സമുച്ചയത്തിന്റെ അയോണിക് ഭാഗത്ത് ലോഹ അയോൺ ഉണ്ടോ, ചിലപ്പോൾ ഇത് വളരെ എളുപ്പമാണ്. ഈ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഒരു ഭാഗമാണെങ്കിൽ, ഇത് ഒരു യാഥാർത്ഥ്യമാണെന്ന് ഞങ്ങൾ കണക്കാക്കുമ്പോൾ, നിങ്ങൾക്ക് അതിനെ പരിഹാരത്തിൽ നിന്ന് വേർതിരിച്ചെടുക്കാൻ കഴിയും, നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ലായനിയിൽ നിന്ന് ഇതുണ്ടാക്കാം, വീണ്ടും നിങ്ങൾക്ക് അത് തകർക്കാൻ കഴിയും കാരണം ഈ ഹെക്സാമൈൻ കോവാലന്റ് മൂന്ന് നമുക്കറിയാവുന്ന ക്ലോറൈഡും പൊട്ടാസ്യം ആഹ് ഹെക്സ സയാനോ ക്രോമേറ്റും നമുക്കറിയാം, നമുക്കത് ഉണ്ടാക്കാം, പിന്നീട് മെറ്റാറ്റെസിസ് റിയാക്ഷൻ അല്ലെങ്കിൽ ഡബിൾ റെസിപിറ്റേഷൻ റിയാക്ഷൻ വഴി ഈ സംയുക്തം ലഭിക്കാൻ നമുക്ക് കഴിയും. ഒരു പരിസ്ഥിതി, ഈ പ്രത്യേക കാര്യം ഇലക്ട്രോൺ ട്രാൻസ്ഫർ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾക്കായി നന്നായി പഠിച്ചിട്ടുണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ കണക്കിലെടുക്കുമ്പോൾ, ഇത് പ്ലസ്സിലെ രണ്ട് കേന്ദ്രങ്ങൾക്കും സ്ഥിരത കൈവരിക്കുന്നു എന്നാണ്. ടു പ്ലസ് ത്രീ ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥ , എന്നാൽ എന്തെങ്കിലും അവിടെ പോയാൽ ഒരു പ്രത്യേക കേന്ദ്രം അവിടെയുണ്ട്, ഒരു പ്രത്യേക കേന്ദ്രത്തിന് മറ്റൊന്നിലേക്ക് ഇലക്ട്രോൺ ട്രാൻസ്ഫർ ആഹ് നോക്കാം,

അങ്ങനെ ഒരിക്കൽ ഈ പ്രത്യേക കേന്ദ്രത്തെ ഹൃദയമാക്കി മൃദുവാക്കിയാൽ അത് അനുബന്ധ ലിഗാൻഡിനോടുള്ള അനുബന്ധ ബന്ധവും മാറിക്കൊണ്ടിരിക്കും, നിങ്ങളുടെ എറൈറ്റ് സയനൈഡ് പോലെയുള്ള സയനൈഡ് പോലെയുള്ള ഒരു പ്രത്യേക ലിഗാൻഡ് മറ്റൊന്നുമല്ല, നിങ്ങളുടെ അസൈഡിന് കാർബണിലൂടെ ബന്ധിപ്പിക്കാനും നൈട്രജനിലൂടെ ബന്ധിപ്പിക്കാനും കഴിയുന്ന ചില ഇന്റർമീഡിയറ്റ്

സ്പീഷീസുകൾ നമുക്ക് ലഭിക്കും . ആ പ്രത്യേക സാഹചര്യത്തിൽ അയോണൈസേഷൻ അയോണൈസേഷനുമായി ബന്ധപ്പെട്ട നല്ല ബ്രിഡ്ജിംഗ് ലിഗാൻഡ് എല്ലായ്പ്പോഴും വളരെ പ്രധാനമാണ്, കൂടാതെ വൈദ്യുതചാലകതയുമായി ബന്ധപ്പെട്ട പരിഹാരവും പരിഗണിക്കുമ്പോൾ ഈ അയോണൈസേഷൻ എങ്ങനെ സംഭവിക്കുമെന്ന് നാം മറക്കരുത് . ലോഹ സമുച്ചയങ്ങളുടെ പ്രസക്തമായ ഹെക്സാ അമിൻ കോവാലന്റ് ത്രീ സംയുക്തത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ നമ്മൾ കണ്ട രീതി പ്രധാനമാണ്. കോബാൾട്ട് ത്രീ ക്ലോറൈഡ് പരിശോധിക്കുക , ലായനിയിൽ ഇത് ത്രിവാലന്റ് കാറ്റേഷനായും മൂന്ന് സിഎൽ മൈനസ് ലായനിയിൽ അനുബന്ധ അയോണിക് രൂപമായും ഉണ്ടെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു, അതിനാൽ സങ്കീർണ്ണമായ ഉപ്പിലെ കൌണ്ടർ ഇരുമ്പ് തന്നെയാണെങ്കിൽ അയോണൈസേഷൻ ഐസോമെറിസം നമുക്ക് ലഭ്യമാകും. ക്ലോറൈഡുകൾ കോർഡിനേഷൻ ഗോളത്തിനുള്ളിൽ ആയിരിക്കാം , ക്ലോറൈഡ് ഒരു ലിഗാൻഡ് ആയി അത് കാസ്റ്റ്, സ്റ്റിയർ അല്ലെങ്കിൽ കോർഡിനേഷൻ പരിതസ്ഥിതിയിലാകാം അല്ലെങ്കിൽ ചാർജിനെ സന്തുലിതമാക്കാൻ പുറത്തേക്ക് പോകാം എന്ന് ആദ്യ ക്ലാസ് മുതൽ തന്നെ നമ്മൾ ചർച്ച ചെയ്ത സാധ്യതയുള്ള ലിഗാൻഡ് അല്ലെങ്കിൽ ചാർജ് നിർവീര്യമാക്കാം, അതിനാൽ ലിഗാന്റിന് സാധ്യതയുണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ലോഹ കേന്ദ്രവുമായി ഏകോപിപ്പിക്കാം അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് അത് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കാം അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് അനുബന്ധ സൾഫേറ്റ് ഗ്രൂപ്പ് ഉള്ള ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യം ഞങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നിടത്ത് എന്തെങ്കിലും നൽകാം . ചതുർഭുജത്തിനും ഗോളത്തിനും ഉള്ളിലാണ്, മറ്റൊരു സന്ദർഭത്തിൽ, ഏകോപന ഗോളത്തിന് പുറത്ത് നമുക്ക് സൾഫർ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഈ രണ്ട് ഗ്രൂപ്പുകളും സ്വാഭാവികമായും നമ്മൾ അറിഞ്ഞിരിക്കണം സൾഫേറ്റ് ഫംഗ്ഷന്റെ ഏകോപനത്തിന്റെ ഇ, ഞങ്ങൾക്ക് ഏതെങ്കിലും അയോണിക് ഗ്രൂപ്പോ കാറ്റാനിക് ഗ്രൂപ്പോ ഉള്ളപ്പോഴെല്ലാം, ഇതിന് നിങ്ങളുടെ പെർക്ലോറേറ്റ് പോലെ സൾഫേറ്റ് ഫംഗ്ഷനും സൾഫേറ്റും ഉണ്ടെന്നും രണ്ട് മൈനസ് ചാർജുള്ളതിനാലും ഈ സൾഫർ വളരെ കൂടുതലാണ്. സാച്ചുറേറ്റഡ് ഒരു ടെട്രാഹെഡ്രൽ ഒന്നാണ്, അതിനാൽ ഈ സൾഫറുകളിൽ ലഭ്യമായ ഏക ജോഡികൾ നിങ്ങളുടെ അഹ് അനുബന്ധ ലോഹ കേന്ദ്രവുമായി ഏകോപിപ്പിക്കാൻ ലഭ്യമല്ല, അതുകൊണ്ടാണ് ഞങ്ങൾ സൾഫർ വഹിക്കുന്ന ലായകമായ ഡൈമെഥൈൽ സൾഫോക്സൈഡ് ആയ മറ്റൊരു സൾഫും കാണിക്കുന്നത്, അതിനാൽ സൾഫർ അവിടെയുണ്ട്. ഓക്സിജനും അവിടെയുണ്ട്, പക്ഷേ ഓക്സിജനിലൂടെ മാത്രമേ ലോഹ കേന്ദ്രവുമായി ഏകോപിപ്പിക്കാൻ കഴിയൂ, കാരണം ഓക്സിജൻ ടെർമിനൽ പോയിന്റാണ്, അതുപോലെ തന്നെ ഈ സൾഫേറ്റ് ഗ്രൂപ്പുകൾക്ക് ഈ ഓക്സിജനിലൂടെ ലോഹ കേന്ദ്രവുമായി ബന്ധിപ്പിക്കാൻ കഴിയും , കൂടാതെ നാല് ഓക്സിജനും ബൈൻഡിംഗിനായി ഏർപ്പെടാം, പക്ഷേ തുടക്കത്തിൽ ഇത്

അങ്ങനെയാണ്. ഒരു ബൾക്കി ഗ്രൂപ്പിന് ഒരു മോണോറെന്റഡ് ലിഗാൻഡായി പ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും അല്ലെങ്കിൽ അത് ഒരു ബൈഡന്റഡ് ലിഗാൻഡായി പ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ആദ്യ കേസിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, അത് നമ്മൾ കാണുന്നത് ഇ സൾഫേറ്റ് കോർഡിനേറ്റ് ഗോളത്തിനുള്ളിലാണ്, ഇതിനകം അഞ്ച് അമോണിയ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഈ കോബാൾട്ട് കേന്ദ്രത്തിന് ചുറ്റുമുള്ള ഒക്ടാഹെഡ്രൽ ജ്യാമിതിക്ക് ഈ സൾഫേറ്റ് ഓക്സിജൻ നിങ്ങളുടെ കോബാൾട്ട് കേന്ദ്രത്തിലേക്ക് ഒരു മോണോഡെന്റേറ്റ് ലിഗാൻഡായി പ്രവർത്തിക്കണം, അതിനാൽ കോബാൾട്ട് പരിസ്ഥിതി n5 ആണ്. ബ്രോമിൻ മോണോറെന്റഡ് ആണെന്നും കോബാൾട്ട് ഒരു ത്രിവാലന്റ് ആണെന്നും നമുക്കെല്ലാവർക്കും അറിയാം, അതിനാൽ ബ്രോമൈഡ് അയോണിൽ നിന്ന് ലോഹ അയോൺ കേന്ദ്രത്തിലേക്ക് സൾഫേറ്റ് ആയി കോർഡിനേറ്റ് ചെയ്യുന്ന ചാർജ് ന്യൂട്രലൈസേഷൻ നടക്കുന്നു, അതിനാൽ തുടക്കത്തിൽ ഇവ രണ്ടും വളരെ മനോഹരമായി ചിത്രീകരിക്കാം. ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് സ്വഭാവം വ്യത്യസ്തമായതിനാൽ, ഇത് ഒരു തരം ഇലക്ട്രോലൈറ്റ് ആണ്, നിങ്ങളുടേത് രണ്ട് തരം ഇലക്ട്രോലൈറ്റാണ്, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോലൈറ്റിന്റെ സ്വഭാവം, അതായത് ലാംഡ എം മൂല്യങ്ങൾ വ്യത്യസ്തമാണ്, അതിനാൽ മൂലധന ലാംഡ എം മൂല്യങ്ങൾ ബ്രോമൈഡ് ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്ന ഏകോപന സംയുക്തത്തിന്റെ അയോണൈസേഷന്റെ പാറ്റേൺ വ്യത്യസ്തമായതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അയോണൈസേഷൻ ഐസോമെറിസം ഉണ്ടെന്ന് ഉടൻ ഞങ്ങളോട് പറയുക. n മാധ്യമത്തിൽ നിന്ന് സിൽവർ ബ്രോമൈഡിനെ വേർപെടുത്താൻ ആദ്യത്തെ കേസിൽ സിൽവർ നൈട്രേറ്റ് ചേർത്താൽ ലായനിയും ലായനിയിലെ സൾഫേറ്റും വിശകലനപരമായി തിരിച്ചറിയാൻ കഴിയും. കൂടാതെ സിൽവർ ബ്രോമൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ സിൽവർ ബേരിയം സൾഫേറ്റ് എന്നിവ മാധ്യമത്തിൽ നിന്ന് തിരിച്ചറിയുന്നതിലൂടെ, ഈ ബ്രോമൈഡ് ക്വാഡ്രന്റ് ഗോളത്തിന് പുറത്താണെന്നും സൾഫേറ്റ് കോർഡിനേറ്റ് ഗോളത്തിന് പുറത്താണെന്നും ശരിയാണെന്ന് പറയാം, ഒരേ തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യമുള്ള ഈ രണ്ട് ഉദാഹരണങ്ങളും അയോണൈസേഷൻ ഐസോമെറിസത്തിലേക്ക് നമ്മെ നയിക്കുന്നു. ലായക ഐസോമെറിസവും രസകരമാണ് . ആ കോപ്പർ സൾഫേറ്റിനൊപ്പം അഞ്ച് ജല തന്മാത്രകളും ഉണ്ടെന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഹൈഡ്രേറ്റ് ഐസോമെറിസം ജലം ഐ ആണോ എന്ന് നമ്മോട് പറയും അയണൈസേഷൻ ഐസോമെറിസത്തിന് സമാനമായി അയണൈസേഷൻ ഐസോമെറിസത്തിന് സമാനമായി വെള്ളം പുറത്തേക്ക് പോകുമ്പോൾ വെള്ളം പുറത്തേക്ക് പോകുന്നു എന്നർത്ഥം, അതായത് നമുക്ക് എന്തെങ്കിലും ലഭിക്കുന്നു, തുടർന്ന് ചില അയോണുകൾ രണ്ട് എ എന്ന് പറയുന്നു. മൂന്ന് മുതലായവ പിന്നീട് ചില ജല തന്മാത്രകൾ , അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ചാർജ് ന്യൂട്രലൈസേഷനോ മറ്റെന്തെങ്കിലുമോ വെള്ളം ആവശ്യമില്ലാത്തതിനാൽ, ഈ ജല തന്മാത്രകൾ ക്രിസ്റ്റലൈസേഷന്റെ ലായകമായി ഉണ്ടായിരിക്കണമെന്ന് നമുക്ക് കാണാം, ഇതിനെ നമ്മൾ ലായകമെന്ന് വിളിക്കുന്നു , എന്നാൽ മറ്റൊരു സാഹചര്യത്തിൽ ഇവ ചില ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിൽ ലോഹം ഉള്ള ലോഹ കേന്ദ്രത്തിലേക്ക് ഉപ്പുവെള്ള തന്മാത്രകൾക്ക് വന്ന് ഏകോപിപ്പിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ലായകമായി ജല തന്മാത്രകളുടെ എണ്ണം കുറവായിരിക്കും, ഈ ജല തന്മാത്ര ഈ ജല ഏകോപന ഗോളത്തിനകത്തേക്ക് പോകും , ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി ഒരു ലിഗാൻഡാണ്. ക്വാഡ്സോൺ ഗോളത്തിന് പുറത്തായിരിക്കുമ്പോൾ അത് ലിഗാന്റല്ല , അതിനാൽ ഇതിന് ഒരു സാഹചര്യത്തിൽ രണ്ട് പ്രതീകങ്ങൾ ഉണ്ടാകാം , മറ്റൊരവസരത്തിൽ ഇത് ഒരു ലിഗാൻഡാകാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇവിടെ കാണുന്നത് അതിന്

കഴിയില്ല ഒരു ലായക തന്മാത്രയെ ലോഹ അയോണുമായി നേരിട്ട് ബന്ധിപ്പിച്ചാൽ ഈ പ്രത്യേക സോൾവെന്റ് ഐസോമറുകൾ നന്നായിരിക്കും, അതിനാൽ അത് ലോഹ അയോണുമായി നേരിട്ട് ബന്ധിപ്പിച്ചാൽ നമുക്ക് ഐസോമറിന് ഒരു കോമ്പോസിഷൻ ലഭിക്കും, അത് ക്വാഡ്രാറ്റിക് ഗോളത്തിന് പുറത്താണെങ്കിൽ ക്രിസ്റ്റൽ ലാറ്റിസിനുള്ളിലെ പ്രത്യേക സങ്കീർണ്ണമായ അല്ലെങ്കിൽ ക്രിസ്റ്റലൈസേഷന്റെ ലായകത്തിന്റെ ലായകമായി നിലനിൽക്കും, കാരണം പ്രതിപ്രവർത്തന മാധ്യമത്തിൽ നിന്ന് അതിനെ വേർതിരിക്കുമ്പോൾ നമുക്ക് ചില സിംഗിൾ ക്രിസ്റ്റൽ ലഭിക്കും, ചിലപ്പോൾ നമുക്ക് ലഭിക്കുന്ന പരലുകൾക്ക് അവയ്ക്ക് കുറച്ച് ലാറ്റിസ് ഉണ്ട്, ലാറ്റിസ് ചിലത് കുടുക്കുന്നു. ലായക തന്മാത്രകൾ അതിനാൽ ഈ ലായക തന്മാത്രകൾ എത്തനോൾ പോലെയുള്ള മെഥനോൾ അല്ലെങ്കിൽ അസെറ്റോണിട്രൈൽ പോലെയുള്ള ചില ജൈവ ലായകങ്ങളിൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തിയാലും ഈ ലായക തന്മാത്രകൾ കുടുങ്ങിപ്പോകുന്നു, ആ ലായക തന്മാത്രകൾ ക്രിസ്റ്റൽ ലാറ്റിസിനുള്ളിൽ കുടുങ്ങിപ്പോകാൻ സാധ്യതയുണ്ട്, പക്ഷേ ചിലപ്പോൾ ആ തന്മാത്രകൾ ഏകോപിപ്പിക്കുന്നതിന് ക്വാഡ്രോസ്ഫിയറിനുള്ളിലേക്ക് പോകാം. ഈ അനുബന്ധ സമുച്ചയത്തിന് ഉത്തരവാദികളായ ലോഹ അയോണിലേക്ക് അടുത്തതായി വരുന്നത് ജ്യാമിതീയ ഐസോമെറിസം എന്നാണ്. ജ്യാമിതിക്ക് നമുക്ക് അനുയോജ്യമായ ഐസോമെറിസത്തെ എങ്ങനെ നിയന്ത്രിക്കാൻ കഴിയുമെന്ന് റിക്കൽ ഐസോമറുകൾ , ഈ ജ്യാമിതീയ ഐസോമെറിസം നമ്മൾ കണ്ടതും പ്ലാറ്റിനത്തിന് മുമ്പ് അറിയാവുന്നതുമായ രണ്ട് അമോണിയ തന്മാത്രകൾ ഒരു പ്രത്യേക ക്രമീകരണം കണ്ടെത്തുന്നിടത്ത് ചിലത് പറയുന്നു. ഇടത്, അത് 90 ഡിഗ്രി അകലെയാണ് , അവയിൽ രണ്ടെണ്ണം ട്രാൻസ്പോസിഷനിലാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഒരു സിസ് പ്ലാറ്റിൻ അല്ലെങ്കിൽ തന്മാത്രകളിലെ ട്രാൻസ്പ്ലാൻറ് ആയി ലഭിക്കുന്നു , എന്തുകൊണ്ട് അവ വളരെ പ്രധാനമാണ്, കാരണം വൈദ്യശാസ്ത്രപരമായി ഒന്ന് മയക്കുമരുന്നാകാം, മറ്റൊന്ന് കഴിയില്ലെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു.

മരുന്നായിരിക്കുക, ഇത് ഒരു പ്ലാറ്റിനം വഹിക്കുന്ന ലോഹ അയോൺ ആയതിനാൽ ഇത് നമുക്ക് വിഷലിപ്തമായേക്കാം, കാരണം പ്ലസ് ടു ഓക്സിഡൈസിംഗ് അവസ്ഥയിലുള്ള മൂലക പ്ലാറ്റിനവും അയോണിക് പ്ലാറ്റിനവും പ്ലസ് ഫോർ അല്ലെങ്കിൽ മറ്റേതെങ്കിലും ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിൽ പോലും ചിലപ്പോൾ വളരെ മാരകമാണ്. അർബുദ കോശത്തെ ചികിത്സിക്കുന്നതിനുള്ള അനുബന്ധ മരുന്നായി ഇത് കഴിക്കുമ്പോൾ കോശത്തിന് കേടുപാടുകൾ വരുത്താതെ കോശത്തെ അനാവശ്യമായി നശിപ്പിക്കാൻ കഴിയുന്ന നമ്മുടെ കോശത്തിനുള്ള നമ്മുടെ നിലനിൽപ്പിന് രണ്ട് ഐസോമറുകൾ എന്തുകൊണ്ട് ഇറക്കുമതി ചെയ്യുന്നു ഉറുമ്പ് , കാരണം അതിനനുസൃതമായ നിറത്തിൽ ഒരു വ്യത്യസ്തത ഉണ്ടെന്ന് ഞങ്ങൾ ഇതിനകം കണ്ടിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഈ നിറം 3d 4d അല്ലെങ്കിൽ 5d മെറ്റൽ അയോൺ ആണെങ്കിലും അനുബന്ധ ട്രാൻസിഷൻ മെറ്റൽ ലൈനുകളെ കുറിച്ച് പറയുമ്പോൾ ഈ ഭാഗം വളരെ പ്രധാനമാണ്. അല്ലെങ്കിൽ മനസ്സിലാക്കുക , നിറം വ്യത്യസ്തമായിരിക്കണം എന്ന് മനസ്സിലാക്കുക .

വ്യത്യസ്തമായിരിക്കുക , വെള്ളത്തിലെ അവയുടെ ലയിക്കുന്നതും വളരെ പ്രധാനമാണ്, നിങ്ങളുടെ കൈയിൽ ഒരു ഖര സംയുക്തം ലഭിച്ചുകഴിഞ്ഞാൽ, ഞങ്ങൾ സിസ് പ്ലാറ്റിൻ എന്ന സംയുക്തവും പറിച്ചുനടലിനും തയ്യാറെടുക്കുകയാണെന്ന് കരുതുക, ഇതിന് ബാധകമായ ചില നിറവ്യത്യാസം ഉണ്ടെന്ന് കണ്ടെത്താൻ ഞങ്ങൾക്ക് കഴിയില്ല. അടിസ്ഥാനപരമായി നിറവ്യത്യാസമൊന്നും ഇല്ലാത്തതിനാൽ, സോളബിലിറ്റി പരിശോധിക്കാൻ ഞങ്ങൾ പോകുന്നു, ആ കോയുടെ നിരവധി മില്ലിഗ്രാം സംയുക്തങ്ങൾ ഞങ്ങൾ എടുക്കുന്നു. അതിലേക്ക് ഒരു മില്ലിലിറ്റർ അല്ലെങ്കിൽ അര മില്ലിലിറ്റർ അല്ലെങ്കിൽ കുറച്ച് തുള്ളി ജല തന്മാത്രകൾ ഇടുക, കാലാവസ്ഥ പരിശോധിക്കുമ്പോൾ അവ രണ്ടിനും ഒരേ ലായകതയാണുള്ളത്, അതിനാൽ ദ്രവത്വ വ്യത്യാസങ്ങളും ദ്വിധ്രുവ നിമിഷവും ഉണ്ടാകും, ജൈവ തന്മാത്രകൾക്ക് സി. ഈ പ്ലാറ്റിനം ക്ലോറിൻ ബോണ്ടും ഈ പ്ലാറ്റിനം ക്ലോറൈഡ് ബോണ്ടും നമുക്ക് ഒരു ചാർജ് വേർതിരിവ് ഉണ്ടെന്ന് നമുക്ക് അറിയാവുന്ന ചില അനുബന്ധ ഡൈ ക്ലോറൈഡ് സംയുക്തങ്ങൾ ട്രാൻസ് കോമ്പൗണ്ട് തുക , അപ്പോൾ ബോണ്ട് ദ്വിധ്രുവങ്ങൾ സിസ് സംയുക്തത്തിന് ഉണ്ട്, ബോണ്ട് ദ്വിധ്രുവങ്ങൾ പ്രകൃതിയിൽ ചേർക്കപ്പെടും, അതിനാൽ അവ പ്രകൃതിയിൽ അഡിറ്റീവാണ്, എന്നാൽ ട്രാൻസ് കേസിൽ അത് റദ്ദാക്കപ്പെടും, അതിനാൽ ഈ പ്ലാറ്റിനം പലേഡിയത്തിനായുള്ള ചതുരാകൃതിയിലുള്ള പ്ലാനർ ജ്യാമിതിയിലുള്ള ട്രാൻസ് ഐസോമറുകൾ നിക്കൽ സംയുക്തത്തിൽ പോലും അവയുടെ ദ്വിധ്രുവ നിമിഷം പൂജ്യത്തിനടുത്തായിരിക്കും അല്ലെങ്കിൽ ചിലപ്പോൾ നമ്മൾ സൈദ്ധാന്തികമായി പ്രവചിക്കുന്നത് പൂജ്യമായിരിക്കും. cs ഐസോമറിന്റെ കാര്യത്തിൽ, നമുക്ക് ഒരു ദ്വിധ്രുവ നിമിഷമുണ്ട്, അതിനാൽ ദ്വിധ്രുവ നിമിഷം അളക്കൽ അല്ലെങ്കിൽ മറ്റേതെങ്കിലും ഫിസിക്കൽ സ്വഭാവ വിദ്യ സിസ് ജ്യാമിതിയിലോ ട്രാൻസ് ജ്യാമിതിയിലോ മറ്റേതെങ്കിലും സംയുക്തമോ മറ്റ് തരത്തിലുള്ള ജ്യാമിതീയ ഐസോമെറിസമോ ഉള്ളതായി തിരിച്ചറിയാൻ അനുബന്ധ ദ്വിധ്രുവ മൂല്യങ്ങളെക്കുറിച്ചുള്ള ആശയം ഉപയോഗപ്രദമാകും. ഒരു പ്രത്യേക അഷ്ടഹെഡ്രൽ ജ്യാമിതിയെക്കുറിച്ച് നമ്മൾ സംസാരിക്കുന്ന അനുബന്ധ പരിതസ്ഥിതിയിലെ ലിഗാന്റുകളുടെ ഓറിയന്റേഷൻ, അതിനാൽ m അവിടെയുണ്ട്, ഈ m അഷ്ടാഹെഡ്രൽ സംയുക്തം രൂപപ്പെടുത്തുന്നുവെന്ന് ഞങ്ങൾ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ, അതുപോലെ തന്നെ ഈ m ന് മറ്റൊരു അഷ്ടഹെഡ്രൽ സംയുക്തം രൂപപ്പെടുത്താനുള്ള കഴിവുണ്ട്. ഒരു തരം, മറ്റൊന്ന് b ടൈപ്പ് , അതായത് നമുക്ക് m ഉം b ടൈപ്പും ഉണ്ടെങ്കിൽ അവ തുല്യ സംഖ്യ ആണെങ്കിൽ ഞങ്ങൾ കണ്ടതിനാൽ വളരെ വേഗം നിങ്ങൾക്ക് അത് മനോഹരമായി എഴുതാൻ കഴിയും, ഒരു സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് 4 b 2 തരവും ഒപ്പം ഇത് 4 ബി 2 തരമായിരിക്കുമ്പോൾ നമുക്ക് സിസ് ഐസോമർ ഉണ്ടാകാം , മറ്റേ സംയുക്തം ma ത്രീ ബി ത്രീ ആണെങ്കിൽ ട്രാൻസ് ഐസോമറും സമാനമായി ട്രാൻസ് ഐസോമറും ഉണ്ടാകാം . ചിത്രത്തിലേക്ക് വരൂ, അതിനാൽ നമുക്ക് രണ്ട് ഓറിയന്റേഷനുകൾ ഉണ്ടാകാം, അതിനാൽ നമുക്ക് ഇത് ലളിതമായി ഉണ്ടെങ്കിൽ അത് എഴുതാൻ ശ്രമിക്കുകയാണെങ്കിൽ നമുക്ക് ഇത് എങ്ങനെ എഴുതാം, ഈ മൂന്ന് എഴുതണം, അതിനാൽ ഈ മൂന്ന് എഴുതണം, അതിനാൽ നമുക്ക് ഇത് എഴുതാം. aaa, bb, b എന്നിങ്ങനെ, ഇത് ഒരു പ്രത്യേക ഓറിയന്റേഷനാണ്, അതിനാൽ ഈ ഓറിയന്റേഷനെ ഞങ്ങൾ എങ്ങനെ അറിയുന്നു, എങ്ങനെ വേർതിരിക്കാം, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ചെയ്യാൻ കഴിയുന്ന ഒരേയൊരു കാര്യമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു

ലിഗാൻഡ് ആണ് ഇത് രണ്ടാമത്തെ ലിഗാൻഡ് ആണ്, ഒരു തരത്തിലുള്ള ഈ മൂന്നാമത്തെ ലിഗാൻഡ് ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ ഇവിടെ a പോലെ തന്നെ ഇടുക a ഇവിടെയും ഞങ്ങൾ ഇവിടെ ഇടുന്ന മൂന്നാമത്തേത് ഇവിടെ വയ്ക്കില്ല ഇവിടെ വയ്ക്കില്ല, അതിനാൽ വ്യക്തമായും ഈ പ്രത്യേക സ്ഥാനം വഹിക്കുന്ന b ഇവിടെ വരും, അതിനാൽ b ഉണ്ടോ b ഉണ്ടോ കൂടാതെ ബി അവിടെ ഉണ്ടോ അതിനാൽ ഇവ അടിസ്ഥാനപരമായി മറ്റൊരു ക്രമീകരണമാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ അടിസ്ഥാനപരമായി ലഭിക്കുന്നത് ഒരു പ്രത്യേക സാഹചര്യമല്ലാതെ മറ്റൊന്നുമല്ല, നിങ്ങൾ എയുടെ എല്ലാ ആമങ്ങളും അമകളും എല്ലാം 90 ഡിഗ്രിയാണ്, അതിനാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി ഞങ്ങൾ അവിടെയുള്ള എന്തെങ്കിലും നേടുന്നു, അതിനാൽ അത് നിങ്ങളുടേതാണ് പുസ്തകവും ഇതിൽ നന്നായി എഴുതിയിട്ടുണ്ട് ഫോം അതിനാൽ ഇത് ഒക്ടാഹെഡ്രോണിന്റെ ഒരു ത്രികോണ മുഖമാണ്, മറ്റൊന്നിന് സമാനമായി മറ്റേ ഘട്ടം ബി ഘട്ടവും ab ഘട്ടമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് എല്ലാ a യുടെയും എല്ലാ b ആറ്റങ്ങളുടെയും ab ഘട്ട നിർമ്മാണവും ഉണ്ട്, അതിനാൽ നമ്മുടെ cs ന്റെ പോലെയുള്ള ഐസോമർ ട്രാൻസ് ഐസോമറും അതിനാൽ ഇത് വളരെ സാമ്യമുള്ളതാണ്, കാരണം അവയെല്ലാം 90 ഡിഗ്രിയാണ്, എല്ലാ a-കളും ഉള്ളപ്പോൾ a ma കോണുകൾ എല്ലാം 90 ഡിഗ്രിക്ക് അടുത്താണ്, പിന്നെ bm b കോണുകൾ എല്ലാം 90 ഡിഗ്രിക്ക് അടുത്താണ്, അവിടെ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് നമ്മുടെ സാധാരണ ഫേഷ്യൽ ഐസോമർ അതിനാൽ നമുക്ക് അനുബന്ധ ഫേഷ്യൽ ഐസോമർ ലഭിക്കുന്നു, അതായത് ഒരു ഘട്ടം ഈ പ്രത്യേക ഗ്രൂപ്പുകൾ കൈവശപ്പെടുത്തിയിരിക്കുന്നു, മറ്റൊരു ഘട്ടം ബി ഗ്രൂപ്പുകളും ഉൾക്കൊള്ളുന്നു, അതുപോലെ തന്നെ ഞങ്ങൾ ഈ കാര്യം നീക്കുമ്പോൾ ഇത് ലഭിക്കും, അതായത് a കൾ വ്യത്യസ്തമാണ് ഇത് പ്രത്യേകിച്ചും ഈ a കളുടെ സ്ഥാനനിർണ്ണയവും b യുടെ മറ്റ് സ്ഥാനനിർണ്ണയവുമാണ്, ഇത് ഒരു അനുബന്ധ ഗോളത്തിനുള്ളിലാണെന്നും അതിനാൽ അനുബന്ധ ഗോളത്തിനുള്ളിലാണെന്നും ഞങ്ങൾ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് ഗോളത്തിന്റെ ഒരു മെറിഡിയൻ ആണ്, ഇത് ഗോളത്തിന്റെ മറ്റൊരു മെറിഡിയൻ ആണ്, അതിനാലാണ് ഇത് n ഇവ അവിടെയുണ്ട് , ഈ അമാകോണിൽ രണ്ടെണ്ണം തൊണ്ണൂറ് ഡിഗ്രിയാണ്, എന്നാൽ ഒന്ന് അമാകോണാണ്, അതിനാൽ അവയിലൊന്ന് ഒരു അമാകോണും വീണ്ടും 1 ബിഎംബി കോണും ഇവ 180 ഡിഗ്രിക്ക് അടുത്താണ്, ഇവ 180 ഡിഗ്രിക്ക് അടുത്താണ്. മറ്റൊരു സാഹചര്യം നേടുക ,

അങ്ങനെ സാഹചര്യം ഇതിന് വിപരീതമാണ്, നമ്മുടെ സിയുടെ വൈവിധ്യത്തിന് ദൃശ്യ വൈവിധ്യത്തിന് വിപരീതമാണ്, തുടർന്ന് ട്രാൻസ് വെറൈറ്റി മുതൽ മെറിഡിയനൽ ഇനം വരെ വിവാഹിതരായ ഡ്യുവോ നൾ ഓകെ മെറിഡിയണൽ, കൂടാതെ ഞങ്ങൾ ഇവിടെ എഴുതുന്നത് സിസ് വെറൈറ്റി പോലെ ചുരുക്കി ഫേഷ്യൽ ഐസോമറായും ഈ ഐസോമറുകൾ ആൺ ഐസോമറായും അതിനാൽ ജ്യാമിതീയ ഐസോമെറിസത്തിന് വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഇത്തരത്തിലുള്ള കാര്യം, അടുത്ത ദിവസം നമുക്ക് ഇവിടെ നിന്ന് തുടങ്ങാം, ഈ കാര്യം എങ്ങനെ അറിയാമെന്നത് നമുക്ക് തുടരാം, കാരണം ഈ ധാരണ വളരെ പ്രധാനമാണ്, കാരണം ഇവയെല്ലാം ഇപ്പോൾ aa, bbb എന്നിവ മോണോഡന്റേറ്റ് ലിഗാൻഡുകളാണെന്ന് ഞങ്ങൾ പരിഗണിക്കുന്നു. നിങ്ങൾ എന്തുചെയ്യും, ഞങ്ങൾക്ക് ഒരു ലിഗാൻഡ് ഉള്ളിടത്ത് അല്ലെങ്കിൽ ഒരു അറ്റം a ഉം മറ്റൊരു അറ്റം b ഉം ഉള്ള ഡെന്റേറ്റ് ടൈപ്പ് ഉപയോഗിച്ച് ഞങ്ങൾ എന്തെങ്കിലും ചെയ്യും, ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യം നിങ്ങൾക്ക് ഉണ്ടാകാമെന്ന കാര്യം മറക്കരുത് ബൈഡന്റേറ്റ് ലിഗാൻഡ് ഒരു തരവും ബൈഡന്റേറ്റ് ലിഗാൻഡ് bb ടൈപ്പും ആകാം എന്നർത്ഥം വരുന്ന മറ്റ് സാഹചര്യങ്ങൾക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇവയെല്ലാം എങ്ങനെ കൂട്ടിച്ചേർക്കുന്നു, അതിനുള്ള ഐസോമറുകൾ എന്തൊക്കെയാണ്, ഈ വസ്തുക്കളുടെ നാമകരണം എന്തൊക്കെയാണ് എന്നതും പ്രധാനമാണ്, കാരണം ഇത്തരത്തിലുള്ള ഞങ്ങൾ മൾട്ടിഡെന്റേറ്റ് ലിഗാൻഡുകൾക്കായി പോകുമ്പോൾ അവിടെയും ഉണ്ട്

Prutor@IITK