ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് മൂലകങ്ങളായ ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് മൂലകങ്ങളുടെ രസതന്ത്രത്തെക്കുറിച്ചാണ് ഇന്ന് ഞാൻ നിങ്ങളോട് സംസാരിക്കുന്നത് അതുപോലെ തന്നെ s രണ്ട് ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങൾ, ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് മൂലകങ്ങളുടെ ഇലക്ട്രോണിക് കോൺഫിഗറേഷൻ ns2 ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതായത് അവയുടെ വാലൻസ് ഷെല്ലിൽ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങളുടെ അല്ലെങ്കിൽ ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് മൂലകങ്ങളുടെ അവസ്ഥയുടെ ഗ്രൂപ്പ് ആദ്യം ബെറിലിയത്തിലേക്ക് അമർത്തിയിരിക്കുന്നു. അടുത്ത ഒരു മഗ്നീഷ്യം കാൽസ്യം സ്ട്രോൺഷ്യം ബേരിയവും റേഡിയവും റേഡിയോ ആക്ടീവ് ആണ്, ഗ്രൂപ്പ് വൺ മൂലകങ്ങളിൽ ലിഥിയം പോലെയുള്ള ബെറിലിയം മറ്റ് മൂലകങ്ങളിൽ നിന്ന് വ്യത്യസ്തമാണ്, അതിന്റെ വലുപ്പം വളരെ ഉയർന്നതാണ് അലൂമിനിയവുമായുള്ള ബന്ധം അവസാനം ഞാൻ ഡയഗണൽ ബന്ധത്തെക്കുറിച്ചും ബെറിലിയവും ആലുവും തമ്മിലുള്ള സമാനതകളെക്കുറിച്ചും ചർച്ച ചെയ്യും മിനിമം , ആറ്റോമിക്, അയോണിക് ദൂരങ്ങൾ ഗ്രൂപ്പ് വൺ മൂലകങ്ങളേക്കാൾ ചെറുതാണ്, കാരണം ഇവിടെ അവയ്ക്ക് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, കൂടാതെ ഫലപ്രദമായ ന്യൂക്ലിയർ ചാർജിൽ വർദ്ധനവുമുണ്ട്, അതിന്റെ ഫലമായി എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, വലുപ്പം ചുരുങ്ങുന്നു, അതിനാൽ ആറ്റോമിക്, അയോണിക് ആരങ്ങൾ ചെറുതാണ്. ആ ആൽക്കലി ലോഹങ്ങളും ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങളും തമ്മിൽ താരതമ്യം ചെയ്താൽ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകളും m പ്ലസ് അയോണുകളും m ടു പ്ലസ് അയോണുകളും നീക്കം ചെയ്തുകൊണ്ട് കാറ്റാനിക് സ്പീഷീസ് എളുപ്പത്തിൽ m ടു പ്ലസ് അയോണുകളായി മാറുന്നു. വലിപ്പം കൂടുന്നതിനനുസരിച്ച് അവയുടെ സ്വതന്ത്രാവസ്ഥയിലുള്ള ആറ്റോമിക്, അയോണിക് ആരങ്ങൾ ഗ്രൂപ്പിന് താഴെയായി കുറയുന്നു, ആൽക്കലി ലോഹങ്ങളും ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങളും തമ്മിൽ സാമ്യമുണ്ട് . അനുബന്ധ ഗ്രൂപ്പ് ഒന്ന് മൂലകങ്ങളേക്കാൾ ഇവിടെ രണ്ടാമത്തെ അയോണൈസേഷൻ എന്താൽപികൾ ആദ്യ അയോണൈസേഷൻ എന്താൽപികളേക്കാൾ കുറവാണ് , കാരണം ആദ്യത്തെ അയോണൈസേഷൻ എൻതാൽപ്പിയുടെ കാര്യത്തിൽ, ജോടിയാക്കിയ ഒരു സെറ്റിൽ നിന്ന് ഇലക്ട്രോൺ നീക്കം ചെയ്യണം, അത് രണ്ട് ശരിയാണ് , അതിന് വലിയ ഊർജ്ജം ആവശ്യമാണ്, രണ്ടാമത്തെ ഇലക്ട്രോണിന്റെ ഒരു ഇലക്ട്രോൺ നീക്കം ചെയ്യുന്നത് വളരെ എളുപ്പമായിരിക്കും, അതാണ് രണ്ടാമത്തെ അയോണൈസേഷൻ എനർജി അല്ലെങ്കിൽ അയോണൈസേഷൻ എന്താൽപ്പി കാരണം. ആദ്യത്തെ അയോണൈസേഷൻ എന്താൽപ്പിയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ വളരെ കുറവാണ്, നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രേഷൻ എന്താൽപ്പി താരതമ്യം ചെയ്യുമ്പോൾ അതേ പ്രവണതകൾ പിന്തുടരുന്നു, അയോണിക് വലുപ്പം വർദ്ധിക്കുന്നതിനാൽ ഹൈഡ്രേഷൻ എന്താൽപ്പി ഗ്രൂപ്പിൽ കുറയുന്നു , തുടർന്നുള്ള ക്രമം ആൽക്കലി ലോഹങ്ങളുമായി വളരെ സാമ്യമുള്ളതാണ് ഹൈഡ്രേഷൻ എന്താൽപ്പി ബെറിലിയത്തിന് ഏറ്റവും ഉയർന്നതാണ്. പിന്നീട് മഗ്നീഷ്യം , തുടർന്ന് കാൽസ്യം സ്ട്രോൺഷ്യം, അതിനാൽ ജലാംശം എൻതാൽപിയെ സംബന്ധിച്ചിടത്തോളം ഇത് പിന്തുടരുന്ന ക്രമമാണ് , വലിപ്പം കൂടിയ ഗ്രൂപ്പ് കാരണം രണ്ട് മൂലകങ്ങൾ ഗ്രൂപ്പ് ഒന്നിനെ അപേക്ഷിച്ച് കൂടുതൽ ജലാംശം ഉള്ളവയാണ്, ഉദാഹരണത്തിന് മഗ്നീഷ്യം ക്ലോറൈഡ് , അതിനാൽ ക്ഷാരത്തിന്റെ വലിയ വലിപ്പം കാരണം മഗ്നീഷ്യം ക്ലോ, ഗ്രൂപ്പ് വൺ മൂലകങ്ങളെ അപേക്ഷിച്ച് ഭൂമിയിലെ ലോഹങ്ങൾ കൂടുതൽ ജലാംശം ഉള്ളവയാണ് ഡൈഹൈഡ്രേറ്റഡ് ആയ ലിഥിയം ക്ലോറൈഡ് നിങ്ങൾ ഓർക്കുമ്പോൾ റൈഡ് ഹെക്സ ഹൈഡ്രേറ്റഡ് ആണ്, അതിനർത്ഥം അതിൽ രണ്ട് സോൾവേറ്റ് ചെയ്ത ജല തന്മാത്രകൾ ഉണ്ടെന്നാണ്, അതേസമയം മഗ്നീഷ്യം ദ്രാവകത്തിൽ ആറ് ലായനി ജല തന്മാത്രകളുണ്ട്, സോഡിയം, പൊട്ടാസ്യം ക്ലോറൈഡുകൾ എന്നിവയുമായി താരതമ്യം ചെയ്താൽ കാൽസ്യത്തിന്റെ കാര്യത്തിലും ഇത് ശരിയാണ്. അത്തരം ഹൈഡ്രേറ്റുകൾ ഉണ്ടാക്കരുത് , ഈ ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങളെല്ലാം വെള്ളിനിറത്തിലുള്ള വെള്ള നിറമുള്ളതും മൃദുവായതും എന്നാൽ ഗ്രൂപ്പ് വൺ മൂലകങ്ങളെക്കാൾ കഠിനവുമാണ്, വീണ്ടും അവയെല്ലാം ശക്തമായി ഇലക്ട്രോ പോസിറ്റീവ് ആണ്. വാട്ടർ ഓക്സിജൻ ഹൈഡ്രജൻ നൈട്രജൻ ഹാലൊജനുകൾ ആയ വായുവുമായുള്ള അവയുടെ ഇടപെടൽ, അതിന്റെ കുറയ്ക്കൽ ശേഷി, ദ്രാവക അമോണിയയിലെ സ്വഭാവം, ഓർഗാനിക് ഭാഗങ്ങളുമായുള്ള ഇടപെടൽ എന്നിവ പരിശോധിച്ചുകൊണ്ട് വീണ്ടും പരിഗണിക്കാം . ഉദാഹരണത്തിന്, ടിയുമായി ബന്ധപ്പെട്ട ഉയർന്ന അയോണൈസേഷൻ ഊർജ്ജം കാരണം ബെറിലിയവും മഗ്നീഷ്യവും ഒരു നിറവും നൽകുന്നില്ല. കാൽസ്യത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ അത് ഇഷ്ടിക ചുവപ്പ് നിറവും സ്ട്രോൺഷ്യത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ ഇത് കടും ചുവപ്പും ആണ് , അതേസമയം ബേരിയം സ്വഭാവഗുണമുള്ള ആപ്പിൾ പച്ച നിറം നൽകുന്നു, അനുബന്ധ തരംഗദൈർഘ്യം യഥാക്രമം 662 650, 554.5 നാനോമീറ്റർ ഈ ഉദ്വമനത്തിന് ഇവിടെ നൽകിയിരിക്കുന്നു . ഉദ്വമനം ഇലക്ട്രോണിൽ നിന്ന് ഉത്തേജിതമാകുന്നതിന്റെ ഫലമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ns രണ്ട് ഇലക്ട്രോണിക് കോൺഫിഗറേഷനുണ്ട്, അതിനാൽ s ഇലക്ട്രോൺ ആവേശഭരിതമാകുമ്പോൾ നമുക്ക് ns one np ഒരു ഇലക്ട്രോണിക് കോൺഫിഗറേഷൻ ഉണ്ട്, അതായത് s ഇലക്ട്രോണുകളിൽ ഒന്ന് p-വണ്ണിലേക്ക് ഉയർത്തപ്പെടുന്നു. ഈ ഇലക്ട്രോൺ ഗ്രൗണ്ട് സ്റ്റേറ്റിലേക്ക് മടങ്ങുമ്പോൾ തീവ്രമായ നിറം നിരീക്ഷിക്കപ്പെടുന്നു, ശരി ആഹ്, അവ ഇനിപ്പറയുന്ന മേഖലയിൽ വികിരണം പുറപ്പെടുവിക്കുന്നു, ഈ നിറം എങ്ങനെ കാണപ്പെടും , ഞങ്ങൾ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിലേക്ക് നോക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഫ്ലേം ടെസ്റ്റ് നിറങ്ങൾ കാണാൻ കഴിയും വളരെ നല്ല ആപ്പിൾ പച്ച നിറം ബേരിയം, സ്ട്രോൺഷ്യം, കാൽസ്യം എന്നിവയുടെ കാര്യത്തിൽ അനുയോജ്യമായ നിറങ്ങൾ കാണാൻ കഴിയും, കാരണം ഈ നല്ല നിറങ്ങൾ കാരണം അവ പടക്കങ്ങളിലും ഉപയോഗിക്കുന്നു . ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് മൂലകങ്ങളുടെ രാസ പ്രവർത്തനക്ഷമതയും ആൽക്കലി ലോഹങ്ങളുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ വലിപ്പം കുറവായതിനാൽ അവ ശക്തമായി ജലാംശം ഉള്ളവയാണ്, മഗ്നീഷ്യവും കാൽസ്യവും ഹെക്സാ ഹൈഡ്രേറ്റഡ് ആയ ആറ് ജല തന്മാത്രകളുള്ള ഹെക്സാ ഹൈഡ്രേറ്റഡ് ആണെന്നും അവയ്ക്ക് ഉയർന്ന ലാറ്റിസ് എനർജി ഉണ്ട് മഗ്നീഷ്യം കാൽസ്യം സ്ട്രോൺഷ്യം ബേരിയം, റേഡിയം, ഫ്രീ ബെറിലിയം ടു പ്ലസ് എന്നിവയുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ബെറിലിയത്തിന് വ്യത്യസ്തമായ രസതന്ത്രമുണ്ട് , മറ്റ് ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങളിൽ നിന്ന് വ്യത്യസ്തമായി ഇത് നിലവിലില്ല , എല്ലായ്പ്പോഴും അതിന്റെ

സംയുക്തങ്ങൾ കോവാലന്റ് ആണ്, സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ പൊട്ടാസ്യം ക്ലോറൈഡ് വെള്ളത്തിൽ ഇടുമ്പോൾ ലായകമായ അയോണുകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു. നിങ്ങൾക്ക് na പ്ലസ് അയോണുകളും cl മൈനസ് അടയാളങ്ങളും കാണാൻ കഴിയും, എന്നാൽ ബെറിലിയത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ അത് സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നില്ല, പകരം ഇത് എല്ലായ്പ്പോഴും ഒരു ഏകോപിത സമുച്ചയമായി നിലനിൽക്കുന്നു, ഇത്തരത്തിലുള്ള അഹ് ഫോർമുലേഷൻ ഉള്ളതിനാൽ പല ലവണങ്ങളും വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നില്ല, ഉദാഹരണത്തിന് k two കാൽസ്യം സൾഫേറ്റ് അല്ലെങ്കിൽ സ്ട്രോൺഷ്യം സൾഫേറ്റ് അല്ല, നാലെണ്ണം ലയിക്കുന്നതാണ്, ബെറിലിയം ഒരു അപൂർവ മൂലകമാണ്, അത് ഈ ആഹ് വാർ കാലിൽ നിന്ന് വേർതിരിച്ചെടുത്തതാണ് ലെഡ് ബെറിലിന്റെ ഘടന മൂന്ന് al two si ആറ് y പതിനെട്ട് ആണ്, അതിനാൽ ഈ യുദ്ധത്തിൽ നിന്ന് ബെറിലിയം വേർതിരിച്ചെടുക്കുന്നതിനെക്കുറിച്ച് ഞാൻ സംക്ഷിപ്തമായി ചർച്ചചെയ്യുന്നു, ആദ്യം അത് സോഡിയം ഹെക്സാഫ്ലൂറോസിലിക്കേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കണം, ഇത് രണ്ട് ബീഫ് ഫോർമുല അടങ്ങിയ ഫ്ലൂറിനേറ്റഡ് സംയുക്തത്തിന്റെ രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്നു. സോഡിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ഉപയോഗിച്ചുള്ള ചികിത്സയിൽ ഇത് ബെറിലിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ബെറിലിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ഉണ്ടാക്കുന്നു, അമോണിയം ഹൈഡ്രജൻ ഡിഫ്ലൂറൈഡ് വളരെ ശക്തമായ ഫ്ലൂറിനേറ്റിംഗ് ഏജന്റാണ് . മൂലകമായ ബെറിലിയം ലഭിക്കാൻ മഗ്നീഷ്യം ഉപയോഗിക്കുന്നത് കുറയ്ക്കുന്നു, അതിനാൽ ബെറിലിൽ നിന്ന് ആഹ് ബെറിലിയം വേർതിരിച്ചെടുക്കുന്നത് ഇങ്ങനെയാണ്, വെള്ളത്തിൽ നിന്ന് ക്രിസ്റ്റലൈസ് ചെയ്യുമ്പോൾ ബെറിലിയത്തിന്റെ ലളിതമായ അൺഹൈഡ്രസ് സംയുക്തങ്ങൾ സഹസ്രാബ്ദമാണ് , ഞാൻ പറഞ്ഞതുപോലെ ലവണങ്ങൾ ഷഡ്ഭുജ ബെറിലിയം പോലെ രൂപം കൊള്ളുന്നു. ടെട്രാകപ ബെറിലിയം ടു പ്ലസ് ഹൈഡ്രേറ്റഡ് അലൂമിനിയവുമായി വളരെ സാമ്യമുള്ളതാണ് , കൂടാതെ ഇവ രണ്ടും അമ്ല സ്വഭാവമുള്ളതാണ്. ഉയർന്ന ചാർജുള്ള ചെറിയ ബെറിലിയം ടു പ്ലസ് അയോണിന്റെ ധ്രുവീകരണ ശക്തി ജലവിശ്ലേഷണത്തിന് കാരണമാകുന്നു, മറ്റ് ഹൈഡ്രേറ്റഡ് ഗ്രൂപ്പിലെ രണ്ട് കാറ്റേഷനുകൾ അവയുടെ കുറഞ്ഞ ചാർജ് സാന്ദ്രതയിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ അസിഡിറ്റി ഉള്ളതല്ല, ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾ അത് എടുത്താൽ ബിയോ എച്ച് രണ്ട് ഒ മൂന്ന് മടങ്ങ് പ്ലസ് എച്ച് ത്രീ ഒ ലഭിക്കും . അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ടെട്രാ അകാ ബെറിലിയം ടു പ്ലസ് എന്ന് വിളിക്കുന്നത് ബീഹ് 3 പോലുള്ള ph ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ബ്രിജിറ്റ് അയോണുകൾ വർദ്ധിപ്പിക്കുന്ന ശക്തമായ ആസിഡ് ലായനികളിൽ മാത്രമേ നിലനിൽക്കൂ. ബീയോയുടെ അധിക ഹൈഡ്രോക്സൈഡിൽ രണ്ടുതവണ ബിയോയും ബൂഹും രണ്ട് തവണ അലിഞ്ഞുചേർന്ന ബെറിലൈറ്റ് ഇരുമ്പ് ബിഎച്ച് രണ്ട് അല്ലെങ്കിൽ നാല് രണ്ട് പ്ലസ് ബെറിലിയത്തിന്റെ ആംഫോട്ടെറിക് സ്വഭാവം പ്രകടമാക്കുന്നു. കൂടാതെ ഓക്സിജനിലെ ഗ്രൂപ്പ് 2 ലോഹങ്ങളുടെ ജ്വലനം, സ്ട്രോൺഷ്യം ഓക്സൈഡ് ബേരിയം ഓക്സൈഡ് പോലെയുള്ള മോണോ ഓക്സൈഡ് സ്പീഷീസുകൾ നൽകുന്നു, സമ്മർദ്ദത്തിൽ ഓക്സിജൻ ആഗിരണം ചെയ്യും. പെറോക്സൈഡുകൾ നൽകുക, അതായത് സാധാരണ സാഹചര്യങ്ങളിൽ അവയെല്ലാം മോണോ ഓക്സൈഡുകൾ ഉണ്ടാക്കും, എന്നാൽ ഉയർന്ന മർദ്ദത്തിൽ സ്ട്രോൺഷ്യം, ബേരിയം എന്നിവയുടെ കാര്യത്തിൽ മാത്രമേ ഒരാൾക്ക് അനുബന്ധ പെറോക്സൈഡുകൾ തയ്യാറാക്കാൻ കഴിയൂ . രണ്ട് പ്ലസ് അയോണുകൾ വളരെ ധ്രുവീകരിക്കുകയും പെറോക്സൈഡ്, സൂപ്പർഓക്സൈഡ് ലവണങ്ങൾ മോളിലേക്ക് വിഘടിപ്പിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അവയ്ക്ക് ഉയർന്ന ലാറ്റിസ് ഊർജ്ജം ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയും ബെറിലിയം ഓക്സൈഡിന്റെ കാര്യത്തിൽ ലാറ്റിസ് ഊർജ്ജം ഒരു മോളിൽ മൈനസ് നാല് ഒമ്പത് എട്ട് കിലോ ജൂൾ ആണ്. മഗ്നീഷ്യം ഓക്സൈഡിന്റെ കാര്യത്തിൽ ഇത് ഒരു മോളിന് മൂവായിരത്തി എണ്ണൂറ് കിലോ ജൂൾ ആണ്, കാൽസ്യം ഓക്സൈഡിന്റെ കാര്യത്തിൽ 3419 കിലോജൂൾ ഒരു മോളിൽ സ്ട്രോൺഷ്യം ഓക്സൈഡ് 3222 ആണ്, എന്നാൽ ബേരിയത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ അത് ക്രമാനുഗതമായി കുറയുന്നു, എന്നിരുന്നാലും അവ വളരെ ഉയർന്ന ലാറ്റിസ് ഊർജ്ജം കാണിക്കുന്നു. ബെറിലിയം ഓക്സൈഡിന്റെ ദ്രവണാങ്കം 2500 ആണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുകയാണെങ്കിൽ അത് ദ്രവണാങ്കത്തിൽ പ്രതിഫലിക്കുന്നു, അതേസമയം 1475 ആയി കുറയുന്നു. ബേരിയം ഓക്സൈഡും ഈ കാൽസ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡും ഹൈഡ്രജൻ പെറോക്സൈഡും വെള്ളവുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് കാൽസ്യം ഓക്സൈഡ് ഉണ്ടാക്കുന്നു, അതിനാൽ കാൽസ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ജലീയ ഹൈഡ്രജൻ പെറോക്സൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് കാൽസ്യം പെറോക്സൈഡും കാൽസ്യം ഓക്സൈഡും ഉണ്ടാകുന്നു. ഹൈഡ്രോക്സൈഡുകളുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് അനുബന്ധമായ മഗ്നീഷ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡും ബേരിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡും ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് മൂലകങ്ങളിലെ എല്ലാ ഹൈഡ്രോക്സൈഡുകളിലും ഏറ്റവും സ്ഥിരതയുള്ളതും ലയിക്കുന്നതുമായ ഹൈഡ്രോക്സൈഡാണ് , ലോഹങ്ങളുടെ കാർബോക്സിലേറ്റ് ലവണങ്ങൾ മഗ്നീഷ്യം മുതൽ ബേരിയം വരെയുള്ള എല്ലാ സാധാരണ ലവണങ്ങളും ശരിയാണെങ്കിലും ബെറിലിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് കാർബോക്സിലേറ്റുകളുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു . അടിസ്ഥാന കാർബോക്സിലേറ്റുകൾക്ക് ഫോർമുല നാല് അല്ലെങ്കിൽ ആറ് കാർബോക്സിലേറ്റ് ഗ്രൂപ്പ് സർവെയിലുകൾ ആയിരിക്കും, അതിനർത്ഥം മഗ്നീഷ്യം മുതൽ ബേരിയം വരെയുള്ള കാർബോക്സിലേറ്റുകളുമായുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ വ്യത്യാസമുണ്ട്, കാരണം നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന കാർബോക്സിലേറ്റുകൾ സാധാരണ പലേഡിയം അസറ്റേറ്റ് സോഡിയത്തിന് സമാനമാണ്. ബെറിലിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് അത് നൽകുന്നതിന് പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു നാല് ബെറിലിയം ആറ്റങ്ങളും ഒരു ഓക്സിജൻ ആറ്റങ്ങളും ആറ് കാർബോക്സിലേറ്റ് ഗ്രൂപ്പുകളുമുള്ള ഒരു അടിസ്ഥാന കാർബോക്സിലേറ്റ് അവിടെയുണ്ട്, അത് എങ്ങനെയുണ്ടെന്ന് നമുക്ക് നോക്കാം, അതിനാൽ ഓക്സിജൻ ടെട്രാഹെഡ്രോണിന്റെ മധ്യഭാഗത്ത് ഇരിക്കുന്ന നാല് ബെറിലിയ ആറ്റങ്ങളുമായി ഏകോപിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നുവെന്ന് ഇവിടെ കാണാം. കാർബോക്സിലേറ്റ് ഗ്രൂപ്പുകൾ അടിസ്ഥാനപരമായി ലിഗാൻഡുകളെ ബ്രിഡ്ജ് ചെയ്യുന്നവയാണ്, ഈ ടെട്രാഹെഡ്രൽ ബെറിലിയം മൊയ്റ്റിയെ സ്ഥിരപ്പെടുത്താൻ ഈ രീതിയിൽ ബ്രിഡ്ജ് ചെയ്യുന്നു, നിങ്ങൾ അസറ്റേറ്റ് ഗ്രൂപ്പിലേക്ക് നോക്കിയാൽ ഇത് ഇതുപോലെയാണ്,

അതിനാൽ ഇത് ഒരു മോണോ അയോണിക് ലിഗാൻഡായി സുഖകരമായ ബ്രിഡ്ജ് ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾക്ക് അത്തരം ആറ് കാർബോക്സിലേറ്റ് ഗ്രൂപ്പുകളുണ്ട്. അടിസ്ഥാന കാർബോക്സിലേറ്റ് ലെഡിന് ഈ ഘടന നൽകുന്നതിന് അവർ ബെറിലിയം ആറ്റങ്ങളെ ബന്ധിപ്പിക്കുന്നു, സമാനമായ അടിസ്ഥാന കാർബോക്സിലേറ്റും മഗ്നീഷ്യം നൈട്രജനുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് മഗ്നീഷ്യം നൈട്രേറ്റ് രൂപപ്പെടുന്നു , തീർച്ചയായും മഗ്നീഷ്യം നൈട്രൈഡ് ജല ചികിത്സയിൽ വളരെ ക്രിയാത്മകമാണ് , ഇത് ലിഥിയം നൈട്രേറ്റിന് സമാനമായ ജലവിശ്ലേഷണത്തിന് വിധേയമാകുന്നു. അമോണിയയും മഗ്നീഷ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡും രൂപീകരിക്കാൻ വൗ , ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് ലോഹങ്ങൾ ദ്രാവക അമോണിയയിൽ എഫ് വരെ ലയിക്കുന്നു ആൽക്കലി ലോഹങ്ങൾക്ക് സമാനമായ സോൾവേറ്റഡ് ഇലക്ട്രോണുകൾ അടങ്ങിയ orm ബ്ലൂ ലായനികൾ എന്നാൽ അവയുടെ ലായനികൾ വളരെ കുറവാണ്, ബെറിലിയം ഒഴികെയുള്ള എല്ലാ ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് ലോഹങ്ങളും ലോഹത്തെ ഹൈഡ്രജനിൽ ചൂടാക്കുമ്പോൾ ഒരു അയോണിക് ഡൈഹൈഡ്രൈഡ് mh2 ആയി മാറുന്നു, കാരണം ബെറിലിയവുമായി ബന്ധപ്പെട്ട ഉയർന്ന അയോണൈസേഷൻ ഊർജ്ജം അതിന്റെ ഫലമായി പ്രതികരിക്കുന്നില്ല. ലളിതമായ രീതി ഉപയോഗിച്ച് ഒരാൾക്ക് ബെറിലിയം ഡൈഹൈഡ്രൈഡ് നിർമ്മിക്കാൻ കഴിയില്ല, പകരം ഒരാൾക്ക് കഠിനമായ സാഹചര്യങ്ങൾ നേരിടേണ്ടിവരും , ഉദാഹരണത്തിന് ബെറിലിയം ക്ലോറൈഡിൽ നിന്ന് തുടങ്ങാം , ലിഥിയം അലുമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡുമായി ഇടപഴകുമ്പോൾ ശരിയാകും , അതിനാൽ ഇത് ഒരു രീതിയാണ്, നിങ്ങൾക്ക് വളരെ ശുദ്ധമായ ബെറിലിയം തയ്യാറാക്കണമെങ്കിൽ. ഹൈഡ്രൈഡ് ഇതിൽ ഒരു പരോക്ഷമായ രീതിയുണ്ടോ, അതിൽ ആദ്യം ഒരു ട്രിബ്യൂട്ടൽ ബെറിലിയം സംയുക്തം ഉണ്ടാക്കണം, അത് ബെറിലിയം ക്ലോറൈഡിനെ ഗ്രിഗ്നാർഡ് റിയാജന്റ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കണം, അതായത് ടെർഷ്യറി ബ്യൂട്ടൈൽ മഗ്നീഷ്യം ക്ലോറൈഡ് , ഇത് തുടക്കത്തിൽ ഡിറ്റെർട്യൂബ്യൂട്ടൈൽ ബെറിലിയം പ്ലസ് രണ്ട് തുല്യത നൽകുന്നു. ചൂടാക്കുമ്പോൾ ബെറിലിയം ഹൈഡ്രൈഡ് പ്ലസ് ടു ഇക്യു ഉണ്ടാകുന്നു പ്രൊപൈനിന്റെ ഉപയുക്തതകൾ, ആ ഡയറ്റർ ഷ്ബുട്ടൈൽ ബെറിലിയം സംയുക്തം ബെറിലിയം ഹൈഡ്രൈഡും രണ്ട് തുല്യമായ പ്രൊപൈനും എങ്ങനെ നൽകുന്നുവെന്ന് നിങ്ങൾ ചിന്തിച്ചേക്കാം, അടിസ്ഥാനപരമായി നിങ്ങളുടെ ചില ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾ ഉള്ളപ്പോൾ എന്ത് സംഭവിക്കും, അവയ്ക്ക് വിഘടിപ്പിക്കാനുള്ള എളുപ്പവഴിയുണ്ട്, അത്തരത്തിലുള്ള ഒരു സംവിധാനം ഇവിടെ കാണാം . ബീറ്റ ഹൈഡ്രജൻ ഉന്മൂലനം നിങ്ങൾ ഇവിടെ കാണിച്ചിരിക്കുന്ന സ്ലൈഡിലേക്ക് നോക്കിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാം ലോഹത്തിൽ ഞങ്ങൾക്ക് ഒരു എഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ട് ഈ ഈഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ഉള്ള ചില ഓർഗാനിക് ഗ്രൂപ്പുകളാണ് ഈ രീതിയിൽ എഴുതുമ്പോൾ ഈ രീതിയിൽ എഴുതാം. ഇത് ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റമാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, ഇത് ലോഹത്തോട് വളരെ അടുത്ത് വരുന്നതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ നാല് അംഗങ്ങളുള്ള ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ഇവിടെയുണ്ട് . ലോഹ ഹൈഡ്രൈഡും ഒരു ആൽക്കീനും രൂപം കൊള്ളുന്നു, അതിനാൽ ഇത് പ്രധാനമായും വിഘടിപ്പിക്കലാണ് ശുദ്ധമായ ബെറിലിയം ഹൈഡ്രൈഡ് ഡിറ്റെർസെബ്യൂട്ടിൽ ബെറിലിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കാം. ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ എലിമിനേഷൻ രീതി ഉപയോഗിച്ച്, ഉദാഹരണത്തിന്, ഒരു ബെറിലിയം ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിന്റെ രൂപീകരണത്തിനായി ഇവിടെ ഞാൻ കാണിച്ചുതരാം, അത് മറ്റൊന്നുമായി ആവർത്തിക്കാം , ഞാൻ നേരത്തെ സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ ഈ രീതിയിൽ എഴുതട്ടെ , അത് നാല് അംഗങ്ങളുള്ള മോതിരമായി മാറുന്നു. ഈ ബോണ്ട് ഇവിടെ തകരുന്നു, ഈ ബോണ്ട് ഇവിടെ തകരുന്നു, ഇത് പ്ലസ് രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവിടെ രണ്ട് മീഥൈൽ പ്രൊപ്പെയ്ൻ രൂപം കൊള്ളുന്നു, അതുപോലെ തന്നെ ഈ ത്രിതീയ ബ്യൂട്ടൈൽ ഗ്രൂപ്പും ബീറ്റാ ഹൈഡ്രജൻ ഉന്മൂലനത്തിന് വിധേയമാകുന്നു ഹാലോജനുകളുമായുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ ആൽക്കലി ലോഹങ്ങളോട് വളരെ സാമ്യമുള്ളതിനാൽ , ഹാലോജനുകളുമായുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ, ഹാലൊജനുമായി നേരിട്ട് പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് അനുബന്ധ mx രണ്ട് സ്പീഷീസുകൾ തയ്യാറാക്കാം. ബെറിലിയം അയിര് ബെറിലിൽ നിന്ന് ബെറിലിയത്തിന്റെ മെറ്റലർജിക്കൽ എക്സ്ട്രാക്ഷൻ കാണിക്കുമ്പോൾ, നിങ്ങൾ ഇവിടെ എടുത്താൽ ശുദ്ധമായ ബെറിലിയം ഡിഎഫ്എൽ ലഭിക്കും. ബെറിലിയം ഓക്സൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് കാർബൺ റിഡക്ഷൻ ഉപയോഗിച്ച് uoride തയ്യാറാക്കാം , തീർച്ചയായും ഈ പ്രതികരണം അറുനൂറ് മുതൽ എണ്ണൂറ് വരെ കെൽവിൻ താപനിലയിൽ മാത്രമേ സംഭവിക്കൂ , becl ടു ബെറിലിയം ഡൈക്ലോറൈഡ് ഖരാവസ്ഥയിലുള്ള ഒരു കോവാലന്റ് പോളിമറാണ് അൺഹൈഡ്രസ് ബെറിലിയം ഹാലൈഡുകൾ പല ലായകങ്ങളിലും ലയിക്കുന്നു. മഗ്നീഷ്യം ക്ലോറൈഡ് കാൽസ്യം ക്ലോറൈഡ് സൺഷൈൻ, ബേരിയം ക്ലോറൈഡ് തുടങ്ങിയ മറ്റ് ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് മെറ്റൽ ക്ലോറൈഡുകൾ കോംപ്ലക്സുകളുടെ രൂപീകരണത്തിന് അയോണിക് വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്ന ലവണങ്ങൾ ആണ്, എന്നാൽ ഫ്ലൂറൈഡുകൾ ചെറുതായി വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നവയാണ് , ഇത് ഉയർന്ന ലാറ്റിസ് എനർജിയിലേക്ക് പോകുന്നു. സോഡിയം ഫ്ലൂറൈഡ് പൊതുവെ ആൽക്കലി മെറ്റൽ ഫ്ലൂറൈഡുകളോ ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് മെറ്റൽ ഫ്ലൂറൈഡുകളോ അലുമിനിയം ഫ്ലൂറൈഡുകളോ ആണെങ്കിലും, അവയ്ക്കെല്ലാം ഉയർന്ന ലാറ്റിസ് എനർജി ഉള്ളതിനാൽ ഒരേ ചാർജ് കാറ്റേഷനുകളിലേക്കും ചെറിയ എഫ് മൈനസ് അയോണുകളിലേക്കും നമുക്ക് നോക്കാം. ആഹ് , ഞാൻ പറഞ്ഞതുപോലെ രാസപ്രവർത്തനം നിങ്ങളുടെ കാൽസ്യം ക്ലോറൈഡിന് fcc ഘടനയുണ്ട് ബെറിലിയം ക്ലോറൈഡിന്റെ കാര്യത്തിൽ ഇത് സോഡിയം ക്ലോറൈഡിന്റെ ഘടനയോട് വളരെ സാമ്യമുള്ളതാണ്, ഇതിന് പോളിമെറിക് ഘടനയുണ്ട്, എന്തുകൊണ്ട് ഇതിന് പോളിമെറിക് ഘടനയുണ്ട് ഖരാവസ്ഥയിൽ ശരിയാണ് ഇതിന് രണ്ട് ക്ലോറൈഡുകളുള്ള ഒരു പോളിമർ ഘടനയുണ്ട്, അടുത്തുള്ള ബെറിലിയം ആറ്റങ്ങളെ ബന്ധിപ്പിക്കുന്നു, അങ്ങനെ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സ്പൈറോസൈക്ലിക് ബെറിലിയം തുടരുന്നു. ഒരു പോളിമെറിക് ശൃംഖലയുടെ രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്ന ഒരു മാനം, എന്നാൽ വാതക ഘട്ടത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ അത് മോണോമെറിക് രൂപമായി നിലവിലുണ്ട്, അത് ബെക്എൽ 2 ആണ്, കൂടാതെ ഡൈമെറിക് രൂപവും cl 2 ആണ് . ബെറിലിയം മുതൽ ബേരിയം വരെയുള്ള എല്ലാ ഗ്രൂപ്പിലെയും രണ്ട് ലോഹ സൾഫേറ്റുകളും മൂന്ന് നഷ്ടപ്പെടുകയും ശക്തമായ ചൂടിൽ ഓക്സൈഡ് രൂപപ്പെടുകയും ചെയ്യുന്നു . കാർബൺ ഡൈ

ഓക്സൈഡ് മഗ്നീഷ്യം കാൽസ്യം, സ്ട്രോൺഷ്യം എന്നിവയുടെ കാര്യത്തിൽ ഇത് ശരിയാണ് , അതേസമയം ബേരിയം കാർബണേറ്റ് ചൂടാകാൻ വളരെ സ്ഥിരതയുള്ളതാണ്, മാത്രമല്ല അത് വിഘടിക്കുന്നില്ല. ദ്രവ അമോണിയയിൽ ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങൾ അലിഞ്ഞുചേരുകയും ആൽക്കലി ലോഹങ്ങൾക്ക് സമാനമായ ആഴത്തിലുള്ള നീല നിറത്തിലുള്ള ലായനി നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു . അമോണിയയാൽ ചുറ്റപ്പെട്ട ഡൈവാലന്റ് കാറ്റേഷനും അമോണിയയാൽ ചുറ്റപ്പെട്ട ഇലക്ട്രോൺ ഫ്രീ ഇലക്ട്രോണും ഉള്ളതിനാൽ ഇത് രണ്ട് തരത്തിലുള്ള സങ്കീർണ്ണ അയോണുകൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു. കാൽസ്യം സ്ട്രോൺഷ്യവും ബേരിയവും എഥനോയിഡുകൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു, അതായത് അസറ്റിലിൻ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ അസറ്റിലൈഡുകൾ, mc രണ്ട് എന്ന തരത്തിലുള്ള സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ടാക്കുക, ഈ ഫോർമുലയിൽ നോക്കിയാൽ ഇത് സി 2 രണ്ട് മൈനസ് അയോണായി കാണപ്പെടുന്നു, ഉദാഹരണത്തിന് കാൽസ്യം കാർബൈഡ് ബെറിലിയം, മഗ്നീഷ്യം എന്നിവയും രണ്ടാണ്. മറ്റ് തരത്തിലുള്ള കാർബൈഡുകൾ, അതിനാൽ കാർബണുമായി ഡൈയൂററ്റിക് സംയോജനത്തിൽ ബെറിലിയം ഉയർന്ന താപനിലയിൽ ബെറിലിയം കാർബൈഡ് ഉണ്ടാക്കുന്നു . ഹൈഡ്രോളിസിസിലെ ഉയർന്ന ഇലക്ട്രോ പോസിറ്റീവ് മൂലകങ്ങളുടെ ഈ കാർബൈഡുകളിൽ മിക്കതിലും അനുബന്ധ ഹൈഡ്രോകാർബൺ സ്വതന്ത്രമാക്കപ്പെടുന്നു, എന്നാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഹൈഡ്രോളിസിസിൽ ബെറിലിയം കാർബൈഡ് മീഥേനും മറ്റൊരു കാർബൈഡിന് mg two c three ഉം നൽകുന്നു അല്ലെങ്കിൽ ഇത് ഈ ഫംഗ്ഷനിൽ എഴുതാം . ബെറിലിയം കാർബൈഡിന് ഇത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് വാലൻസി തൃപ്തിപ്പെടുത്താനും ശരിയായ ഘടന എഴുതാനും കഴിയും , ഗ്രൂപ്പ് 2 ലോഹങ്ങളുടെ ഏറ്റവും പ്രധാനപ്പെട്ട വാദപരമായ സംയുക്തങ്ങൾ ഗ്രിഗ്നാർഡ് റിയാഗന്റുകളാണ് , ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകൾ ധ്രുവീയ ലായകത്തിൽ മഗ്നീഷ്യം ഉപയോഗിച്ച് സംസ്കരിച്ചാണ് ഗ്രിഗ്നാർഡിയൻസ് തയ്യാറാക്കുന്നത് . ഈതർ ഓകെ പോലെ, ഈ ഗ്രിഗ്നാർഡ് റിയാജന്റ് ആർഎംജിസിഎൽ എല്ലായ്പ്പോഴും പരിഹരിക്കപ്പെടുന്നത് മഗ്നീഷ്യത്തിന് ടെട്രാഹെഡ്രൽ ജ്യാമിതി നൽകുന്ന ഈതർ വഴിയാണ്, ഓർഗാനിക് സിന്തസിസിൽ കാർബൺ കാർബൺ ബോണ്ടുകളുടെ രൂപീകരണത്തിന് വ്യാപകമായി ഉപയോഗിക്കുന്നു . ഹാലൈഡുകൾ കാർബൺ കാർബൺ ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു, ഗ്രിഗ്നാർഡ് റിയാജന്റ് ആണെങ്കിൽ ഒരാൾ പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തണം. ഡൈതൈൽ ഈഥർ പോലെയുള്ള ഒരു ധ്രുവീയ ലായകത്തിൽ, ഡൈതൈൽ ഈതർ ഈ രീതിയിൽ ഓക്സിജനെ മഗ്നീഷ്യവുമായി ഏകോപിപ്പിച്ച് ഒരു ടെട്രാഹെഡ്രൽ ജ്യാമിതി നൽകും, അതിനാൽ ഏതെങ്കിലും ഇടപെടലോ സംയോജനമോ ഇല്ലെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ rmg cl പോലുള്ള ഗ്രിഗ്നാർഡ് റിയാഗന്റുകൾ തയ്യാറാക്കുകയാണെങ്കിൽ. ഒരു ടെട്രാഹെഡ്രൽ ജ്യാമിതി ഉണ്ടായിരിക്കാൻ ഈതറിന് തുല്യമായ രണ്ട് ഘടകങ്ങൾ മഗ്നീഷ്യത്തിന് താത്കാലികമായി ഏകോപിപ്പിക്കുന്ന സാച്ചുറേഷൻ നൽകും , ഇത് ഈ ഗ്രിഗ്നാർഡ് റിയാഗന്റുകളെ സ്ഥിരപ്പെടുത്തുന്നു, അതിനാലാണ് ലായകത്തിന് വളരെ പ്രാധാന്യമുള്ളതും ഗ്രിഗ്നാർഡ് പ്രതികരണം സൃഷ്ടിക്കുമ്പോൾ ഒരു ധ്രുവീയ ലായകവും തിരഞ്ഞെടുക്കേണ്ടത്. r മുതൽ mg വരെയുള്ള ഓർഗാനോമെറ്റാലിക് സംയുക്തങ്ങൾ rmg cl എന്ന തരത്തിലുള്ള ഒരു ഇനം അറിയപ്പെടുന്നു, എന്നാൽ ഗ്രിഗ്നാർഡ് റിയാക്ടറുകളെ അപേക്ഷിച്ച് വളരെ കുറച്ച് മാത്രമേ പഠിച്ചിട്ടുള്ളൂ ഡൈമെഥൈൽ ബെറിലിയം, ഡൈമെഥൈൽ മഗ്നീഷ്യം എന്നിവയ്ക്ക് ബെറിലിയം ഹൈഡ്രൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ ബെറിലിയം ക്ലോറൈഡ് പോലെയുള്ള പോളിമെറിക് ഘടനയുണ്ട്, അതിനാൽ ഞാൻ പിന്നീട് നിങ്ങൾക്ക് കാണിച്ചുതരാം. വാലൻസ് ബോണ്ട് ആശയം പോലെ തന്നെ ലളിതമായി ഉപയോഗിച്ച് പോളിമെറിക് ഘടന എങ്ങനെ വിശദീകരിക്കാം ഓർഗാനിക് പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളിലെ വിഗ്നർ റിയാജന്റുകളുടെ ഉപയോഗത്തെക്കുറിച്ച് ഞാൻ ഇവിടെ ഒരു പ്രതികരണം കാണിക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, ഉദാഹരണത്തിന് rmg cl എടുത്ത് ഒരു കെറ്റോൺ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക, ഇത് ആദ്യം രൂപം കൊള്ളുന്നു , അസിഡിക് അവസ്ഥയിൽ ഇത് മഗ്നീഷ്യം ക്ലോറൈഡ് ഇല്ലാതാക്കുന്നതിലൂടെ അനുബന്ധ മദ്യം ഉണ്ടാക്കുന്നു. അതായത് ഗ്രിഗ്നാർഡ് റിയാജന്റ് കെറ്റോണിലേക്ക് ചികിത്സിക്കുന്നത് ത്രിതീയ ആൽക്കഹോളിന്റെ രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്നു മാത്രമല്ല, ഒരാൾക്ക് മറ്റ് വിവിധ പി ബ്ലോക്ക് എലമെന്റ് ഓർഗാനോ സംയുക്തങ്ങളിലും ഉപയോഗിക്കാം, ഉദാഹരണത്തിന് പിസിഎൽ ത്രീ ഫോസ്ഫറസ് ഡൈക്ലോറൈഡിനൊപ്പം എഥൈൽ മഗ്നീഷ്യം ബ്രോമൈഡ് പോലുള്ള ഗ്രിഗ്നാർഡ് റിയാഗന്റുകളുടെ ചികിത്സ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ആഹ് ഫോസ്ഫൈൻ ലിഗാൻഡ് ട്രൈഥൈൽ ഫോസ്ഫിൻ രൂപീകരണം ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഒരാൾക്ക് പൊതുവായ ഫോർമുല rm gx ഉള്ള മഗ്നീഷ്യത്തിന്റെ വിവിധ റിയാഗന്റുകൾ ഉപയോഗിക്കാനും അത് വ്യാപകമായി ഉപയോഗിക്കാനും കഴിയും, ഇത് ഓർഗാനിക് കെമിസ്ട്രിയിലോ p ബ്ലോക്ക് മൂലകങ്ങളിലോ ഉപയോഗിച്ച് കാർബൺ ബോണ്ടുകളിലേക്ക് മൂലകം ഉണ്ടാക്കാൻ നിങ്ങൾക്ക് കഴിയും. ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയും ഓർഗാനോമഗ്നീഷ്യം സംയുക്തങ്ങളുടെ ചില ഘടനകൾ ഞാൻ ഇവിടെ കാണിച്ചിട്ടുണ്ട്, അവയ്ക്ക് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയുന്ന ഒരു ഡൈമെറിക് ഘടന ഉണ്ടായിരിക്കാം e ഇവിടെ അവയ്ക്ക് രണ്ട് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ബ്രിഡ്ജിംഗ് ഉള്ള ഡൈമെറിക് ഘടന ഉണ്ടായിരിക്കാം അല്ലെങ്കിൽ ഒരാൾക്ക് ഇത്തരത്തിലുള്ള രണ്ട് യൂണിറ്റുകൾ ബ്രിഡ്ജിംഗ് പോലെയുള്ള പ്രാഥമിക ഘടന ഉണ്ടായിരിക്കാം അല്ലെങ്കിൽ ഒരാൾക്ക് ഈ രീതിയിൽ ഒരു ചാക്രിക ഘടന ഉണ്ടായിരിക്കാം അല്ലെങ്കിൽ ലായകം ലഭ്യമാണെങ്കിൽ അവ മോണോമെറിക് രൂപത്തിൽ നിലനിൽക്കും. അതിന്റെ കോർഡിനേറ്റീവ് സാച്ചുറേഷൻ തൃപ്തിപ്പെടുത്താൻ, നമുക്ക് ഇത്തരത്തിലുള്ള മൂന്ന് കേന്ദ്ര രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ബോണ്ടുകൾ ഉള്ളപ്പോൾ, ബെറിലിയം കാർബൺ സംയുക്തങ്ങളുടെയോ ബെറിലിയം ഹൈഡ്രൈഡ് സംയുക്തങ്ങളുടെയോ കാര്യത്തിൽ മൂന്ന് കേന്ദ്ര രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ബോണ്ടുകൾ എങ്ങനെ യാഥാർത്ഥ്യമാക്കാമെന്ന് ഞാൻ നിങ്ങൾക്ക് കാണിച്ചുതരാം. സംയുക്തം വളരെ നന്നായി ബെറിലിയം നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതായത് നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, നിങ്ങൾക്ക് p പരിക്രമണപഥത്തിൽ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇല്ല, അതിനാൽ സംയുക്ത രൂപീകരണ സമയത്ത് നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നത് s ഉം p ഉം ഒരുമിച്ച് ചേർന്ന് നാല് ഹൈബ്രിഡ് ഓർബിറ്റലുകൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു. ഇലക്ട്രോൺ പി ഓർബിറ്റലിൽ ഒന്നിലേക്ക്, ഇപ്പോൾ നമുക്ക്

നാല് എസ്പി മൂന്ന് പരിക്രമണപഥങ്ങളുണ്ട്, രണ്ടിന് ഒരു ഇലക്ട്രോണും രണ്ടിന് ഇലക്ട്രോണുകളുമില്ല, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഇവിടെ ഇതുപോലെ ഒന്ന് അവിടെ
അങ്ങനെയുണ്ടോ അതിനർത്ഥം ഞാൻ ഇവിടെ ഇത്തരമൊരു സാഹചര്യം പരിഗണിക്കുന്നു എന്നർത്ഥം നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഒന്ന് ഇവിടെയുണ്ട് ഇപ്പോൾ മറ്റൊരു ബെറിലിയം ആറ്റം ഇപ്പോൾ വരുന്നു അടിസ്ഥാനപരമായി നിങ്ങളുടെ പക്കലുള്ളത് നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രജൻ പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഒരാൾക്ക് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ഇവിടെ ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ഇവിടെ ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ഇവിടെ പരിഗണിക്കാം ഇലക്ട്രോൺ ഇവിടെ ഇല്ല, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ അടിസ്ഥാനപരമായി ഇവിടെ ഇലക്ട്രോൺ ഇല്ല ഇവിടെ ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ഉണ്ട്, ഇത് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ആണ്,
അങ്ങനെ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് മൂന്ന് കേന്ദ്രീകൃതമായ രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ബോണ്ട് രൂപം കൊള്ളുന്നു, ഇവിടെയും അതേ കാര്യം രണ്ട് ആണ്. ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ഇവിടെ ഇലക്ട്രോൺ ഇല്ല, നിങ്ങൾക്ക് മൂന്ന് കേന്ദ്രീകൃത രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് മൂന്ന് സെന്റർ രണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ട്, ഞാൻ പതിമൂന്ന് മൂലകങ്ങളുടെ ഗ്രൂപ്പിലേക്ക് പോയി ബോറോണിന്റെ ഹൈഡ്രൈഡുകളെ കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യുമ്പോൾ ഈ വശങ്ങളെ കുറിച്ച് കൂടുതൽ ചർച്ച ചെയ്യും. ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് മൂലകങ്ങളുടെ ഉപയോഗവും അവയുടെ സംയുക്തങ്ങളായ ബെറിലിയവും ലോഹസങ്കരങ്ങൾ നിർമ്മിക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്നു , ഉദാഹരണത്തിന് കോപ്പർ ബെറിലിയം അലോയ്, ഉയർന്ന ശക്തിയുള്ള സ്പ്രിംഗുകൾ നിർമ്മിക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്നു മെറ്റാലിക് ബെറിലിയം വിമാന നിർമ്മാണത്തിൽ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഭാരം കുറഞ്ഞതും കരുത്തും ഉള്ളതിനാൽ എക്സ്റേ ട്യൂബുകളുടെയും അലുമിനിയം സിങ്കും ടിന്നും അടങ്ങിയ മഗ്നീഷ്യം അലോയ്കളും ധാരാളം മെറ്റീരിയലുകളിലും മഗ്നീഷ്യം അലോയ്കളിലും ഉപയോഗിക്കുന്നു, കൂടാതെ മഗ്നീഷ്യം പൊടിയും റിബണും ഫ്ലാഷ് പൗഡർ ബൾബുകൾ കത്തിക്കയറുന്ന ബോംബുകളിൽ വ്യാപകമായി ഉപയോഗിക്കുന്നു. കൂടാതെ മഗ്നീഷ്യം ഹൈഡ്രോക്സൈഡിന്റെ സിഗ്നലുകളും സസ്പെൻഷനും മഗ്നീഷ്യയുടെ പാൽ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്നു, ഇത് ആൻറാസിഡിൽ ഉപയോഗിക്കുന്ന മഗ്നീഷ്യം കാർബൈഡ് കാർബണേറ്റ് ടൂത്ത് പേസ്റ്റിലും കാൽസ്യം ഓക്സൈഡുകളിൽ നിന്ന് ലോഹങ്ങൾ വേർതിരിച്ചെടുക്കുന്നതിനും ഉപയോഗിക്കുന്നു, ഇത് കാർബൺ ഉപയോഗിച്ച് കുറയ്ക്കാൻ പ്രയാസമാണ് . കാർബൺ ഉപയോഗിച്ച് അനുബന്ധ ലോഹ ഓക്സൈഡുകളിൽ നിന്ന് കുറയ്ക്കുന്നത് വളരെ ബുദ്ധിമുട്ടാണ്, ഒരാൾക്ക് സൗകര്യപ്രദമായി കാൽസ്യം ഉപയോഗിക്കാം, തീർച്ചയായും ഉയർന്ന താപനിലയിൽ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ നടത്തേണ്ടതുണ്ട് , കൂടാതെ കാൽസ്യം, ബെറിലിയം ലോഹങ്ങൾ ഉയർന്ന താപനിലയിൽ ഓക്സിജനും നൈട്രജനും ഉപയോഗിച്ച് അവയുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിലേക്ക് പോകുന്നു. ഫലപ്രദമായ വാക്വമിനായി വാക്വം ട്യൂബുകളിൽ നിന്നുള്ള ചെറിയ അളവിലുള്ള വായു അത് നന്നായി ഒഴിപ്പിക്കേണ്ടതുണ്ട് d വായുവിന്റെ അളവും പ്രധാനമായും ഓക്സിജനും നൈട്രജനും അടങ്ങിയ വായുവും നീക്കം ചെയ്യുന്നതിനായി ഉയർന്ന ഊഷ്മാവിൽ കാത്സ്യവും ബേരിയവും ശുദ്ധീകരിക്കുന്നതിലൂടെ ഓക്സിജനും നൈട്രജനും വളരെ ഉയർന്ന താപനിലയിൽ ഉയർന്ന അടുപ്പമുള്ളതിനാൽ ഓക്സിജന്റെയും നൈട്രജന്റെയും എല്ലാ അംശങ്ങളും സൗകര്യപൂർവ്വം ഇല്ലാതാക്കാൻ കഴിയും. വാക്വം, അതിനുശേഷം ഒരാൾക്ക് വാക്വം ട്യൂബുകൾ സൃഷ്ടിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ റേഡിയം ലവണങ്ങൾ കാൻസർ ചികിത്സയിലുള്ള റേഡിയോ തെറാപ്പിയിൽ ഉപയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ബെറിലിയം 2 പ്ലസ് അയോണിക് ആരം പരിശോധിച്ചാൽ നമുക്ക് ബെറിലിയവും അലുമിനിയവും തമ്മിലുള്ള ഡയഗണൽ ബന്ധത്തിലേക്ക് നോക്കാം. 31 പിക്കോമീറ്ററും ചാർജും വലുപ്പ അനുപാതവും വളരെ ഉയർന്നതാണ്, ഇത് അലൂമിനിയം ത്രീ പ്ലസ് വലുപ്പവുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്താവുന്നതാണ് . പാസിവേഷൻ എന്നും ബെറിലിയം എന്നും വിളിക്കപ്പെടുന്ന ആസിഡ് ആക്രമണത്തെ പ്രതിരോധിക്കും, ഒരിക്കൽ ശുദ്ധമായ ബെറിലിയം തുറന്നുകാട്ടുമ്പോൾ അത് ഉടൻ തന്നെ നേർത്തതായി മാറുന്നു. ബെറിലിയം ഓക്സൈഡിന്റെ പൂശുന്നു, അത് കൂടുതൽ ഓക്സിഡേഷനിൽ നിന്ന് തടയുന്നു , ആസിഡ് ആക്രമണത്തെ തടയാനും അല്ലെങ്കിൽ ആസിഡ് ആക്രമണത്തെ ചെറുക്കാനും കഴിയും, അതിനാൽ ബെറിലിയം ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ക്ഷാരത്തിൽ ലയിച്ച് ബെറിലൈറ്റ് ഉണ്ടാക്കുന്നു, ഇത് ബെറിലൈറ്റ് ആയി മാറുന്നു . ശക്തമായ ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ, ലയിക്കാത്ത അലുമിനിയം ട്രൈഹൈഡ്രോക്സൈഡ് , ലയിക്കുന്ന അലുമിനിയം ടെട്രാഹൈഡ്രോക്സൈഡ് ഉണ്ടാക്കുന്നു, കൂടാതെ ബെറിലിയത്തിന്റെയും അലുമിനിയത്തിന്റെയും ക്ലോറൈഡുകൾക്ക് കട്ടികൂടിയ ഘടനയുണ്ട് . അസ്ഥിരമായ ഇത് BA മുതൽ cl ഫോർ വരെ രൂപപ്പെടുന്നതിന് ഡൈമറൈസേഷന് വിധേയമാകുന്നു അല്ലെങ്കിൽ ഇതിന് ബെറിലിയത്തിന്റെയും അലുമിനിയത്തിന്റെയും ക്ലോറൈഡുകൾക്ക് ബ്രിഡ്ജ് ഘടനയുണ്ട്, തീർച്ചയായും ഇവ രണ്ടും സിസി ബോണ്ടുകൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിനുള്ള ഫെഡറൽ ക്രോപ്പ് റിയാക്ഷനിൽ ഉപയോഗിക്കുന്നു. ബെറിലിയം എഫ് നാല് രണ്ട് മൈനസ് കൂടാതെ ഹെക്സാഫ്ലൂറോ മൂന്ന് മൈനസ് ഒഴിവാക്കുക ബിസിഎൽ രണ്ടിന്റെ ഡൈമറിനായി ഒരു ഘടന നിർദ്ദേശിക്കുകയും അതിന്റെ രൂപീകരണം ബി സെൽ രണ്ട് ലൂയിസ് ആസിഡായി പ്രവർത്തിക്കുന്നതെങ്ങനെയെന്ന് വിശദീകരിക്കുകയും ചെയ്യുക . ഡൈമെറിക് അല്ലെങ്കിൽ ഒരു ഡൈമൻഷണൽ ചെയിൻ ഘടനയുടെ ബ്രിഡ്ജിംഗ് അല്ലെങ്കിൽ രൂപീകരണം സുഗമമാക്കാൻ കഴിയുന്ന ബിസിഎൽ രണ്ടിന്റെ അസിഡിക് പ്രോപ്പർട്ടി അടുത്തതായി മറ്റൊരു ചോദ്യത്തിന് ഞാൻ ഉത്തരം നൽകും, എന്തുകൊണ്ടാണ് ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് മെറ്റൽ ഹൈഡ്രോക്സൈഡിന്റെ വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നതിൻറെ അളവ് കൂട്ടുന്നത്. അതിനാൽ ആദ്യം നമുക്ക് ഒന്ന് നോക്കാം bcl ഇതുപോലെ എഴുതാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഞാൻ ഇവിടെ സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ ബെറിലിയം sp ത്രീ ഹൈബ്രിഡൈസേഷന് വിധേയമാക്കിയിട്ടുണ്ടെങ്കിൽ നമുക്ക് നാല് sp മൂന്ന് ഹൈബ്രിഡ് പരിക്രമണപഥങ്ങളുണ്ട് അതിൽ ഒന്ന് രണ്ട് sp മൂന്നിന് ഓരോ ഇലക്ട്രോണും രണ്ട് sp മൂന്ന് വീതവും ഉണ്ട് ഇലക്ട്രോൺ ഇല്ല , ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ഉള്ളവ cl യുമായി സംയോജിപ്പിച്ച് രണ്ട് bcl ബോണ്ടുകൾ ഉണ്ടാക്കാം, മറ്റുള്ളവ mt ആണ്, ഇപ്പോൾ മറ്റൊരു ബെറിലിയം ഉണ്ട് അതേ രീതിയിൽ എനിക്ക് t എഴുതാം ലൂയിസ് ഡോട്ട് ഘടന നിങ്ങൾ ഓർക്കുകയോ ഓർമ്മിക്കുകയോ ചെയ്താൽ ഇപ്പോൾ

ഈ ക്ലോറിൻ ഉണ്ട്, അതിൽ എട്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ ബാക്ൽ ബോണ്ട് ഉണ്ടാക്കുന്നതിൽ പങ്കെടുക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ ഇലക്ട്രോണുകൾ ഇവിടെ നൽകാം, ഈ ഇലക്ട്രോൺ ഇവിടെ നൽകാം. അപ്പോൾ ഇത് ആവർത്തിക്കുന്നു , കാരണം ഇവിടെ ah ബെറിലിയം ഒരു ലൂയിസ് ആസിഡായി പ്രവർത്തിക്കുകയും ബെറിലിയത്തിൽ നിന്ന് രണ്ട് ഇലക്ട്രോണുകൾ എടുക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, ആ രീതിയിൽ ah ഒരു ബെറിലിയം ലൂയിസ് ആസിഡായി പ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ ഈ ബെറിലിയം ഒരു ലൂയിസ് ബേസ് ആയി പ്രവർത്തിക്കുന്നു, നിങ്ങൾ അടുത്തതിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ ലൂയിസ് ആസിഡും ലൂയിസ് ബേസും ആയി പ്രവർത്തിക്കുന്ന അതിന്റെ പെരുമാറ്റത്തിൽ അടിസ്ഥാനപരമായി ഒരു സാമ്യമുണ്ടെന്ന് അർത്ഥമാക്കുന്നു , ഇത് ഈ ബ്രിഡ്ജിംഗ് ഓ ബോണ്ടുകളുടെ രൂപീകരണത്തിന് കാരണമാകുന്നു, ഇത് ഒടുവിൽ ഒരു ഡൈമൻഷണൽ ചെയിൻ രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഒരാൾക്ക് വിശദീകരിക്കാൻ കഴിയുന്നത് ഇങ്ങനെയാണ് ബെറിലിയത്തിന്റെ ലൂയിസ് അസിഡിറ്റി ഒരു ഡൈമൻഷണൽ ശൃംഖലയുടെ രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്നു , ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് മെറ്റൽ ഹൈഡ്രോക്സൈഡിന്റെ വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നതും ആൽക്കലി എർത്ത് മെറ്റാ ഗ്രൂപ്പിൽ താഴെയായി വർദ്ധിക്കുന്നതും എന്തുകൊണ്ട്? ഇരുമ്പിന്റെ ഹൈഡ്രോക്സൈഡ്, കാറ്റാനിക് ആരം ലാറ്റിസ് എൻതാൽപ്പിയെ സ്വാധീനിക്കും, കാരണം അയോണിക് വലുപ്പം കൂടുന്നതിനനുസരിച്ച് ലാറ്റിസ് എൻതാൽപ്പി ഹൈഡ്രേഷൻ എന്താൽപിയെക്കാൾ വളരെ കുറയുന്നു , ഗ്രൂപ്പിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ ലയിക്കുന്നത വർദ്ധിക്കുന്നു, പിന്നെ വീണ്ടും നോക്കിയാൽ ക്ഷാരത്തിന്റെ ലയിക്കുന്നതെന്തുകൊണ്ട്? എർത്ത് മെറ്റൽ കാർബണേറ്റുകളും വെള്ളത്തിലെ സൾഫേറ്റുകളും ഗ്രൂപ്പിൽ കുറയുന്നു, വാസ്തവത്തിൽ ബാ ബേരിയം കാർബണേറ്റ് വളരെ ലയിക്കാത്തതും സുസ്ഥിരവുമാണ് , കാറ്റേഷനുകളുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ അയോണുകളുടെ വലുപ്പം വളരെ വലുതായതിനാൽ ഇത് പെട്ടെന്ന് വിഘടിപ്പിക്കില്ല ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് മെറ്റൽ കാർബണേറ്റുകൾക്കും സൾഫേറ്റുകൾക്കും കണ്ടെത്തുന്നതിനനുസരിച്ച് ഗ്രൂപ്പിന്റെ ലയിക്കുന്നതിലും എൻതാൽപി കുറയുന്നു , അതിനാൽ അടുത്തതായി ഞാൻ ഇതിലേക്ക് മടങ്ങുകയാണെങ്കിൽ, ഇവിടെ ഒരു ചോദ്യമുണ്ട് , ഓ, മഗ്നീഷ്യം കാർബൈഡ് വെള്ളവുമായുള്ള പ്രതികരണം പ്രൊപ്പെയ്ൻ നൽകുന്നു എന്ന ചോദ്യത്തിലേക്ക് നോക്കുക. ഒരു മഗ്നീഷ്യം കാർബൈഡിന്റെ ജലവുമായുള്ള ശ്രദ്ധാപൂർവമായ പ്രതികരണം പ്രൊപ്പെയ്ൻ നൽകുന്നു e കാർബൈഡ് കൂടാതെ കാർബൈഡ് അയോൺ ഐസോഇലക്ട്രോണിക് ആയ ഒരു പൊതു വാതക തന്മാത്രയുടെ ഉദാഹരണം നൽകുക, അതായത് നൽകിയിരിക്കുന്ന പ്രസ്താവനയിൽ മഗ്നീഷ്യം കാർബൈഡ് ഉണ്ടെന്നും ജലം ഉപയോഗിച്ച് പ്രൊപ്പെയ്ൻ പ്രൊപ്പെയ്ൻ നൽകുമ്പോൾ മൂന്ന് കാർബണുകൾ ഉണ്ടായിരിക്കണം എന്നാണ് അർത്ഥമാക്കുന്നത് . കാർബണുകൾ ഉണ്ട്, മഗ്നീഷ്യം കാർബൈഡ് ഉണ്ട്, കാരണം ഒരാൾക്ക് mg മുതൽ c ത്രീ വരെ ചിന്തിക്കാം, കാരണം പ്രൊപ്പെയ്ൻ ഉണ്ട് ah പിന്നെ അത് നൽകുന്നുണ്ടെങ്കിൽ എന്ത് തരത്തിലുള്ള ah പ്രതികരണമാണ് ഇവിടെ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നത് എന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, അത് പ്രൊപ്പെയ്ൻ നൽകിയാൽ ഇത് ഇതുപോലെയായിരിക്കണം, ഇത് പ്രൊപ്പെയ്ൻ ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഒരാൾക്ക് ഇപ്പോൾ പ്രതികരണം എഴുതാനും കണക്കാക്കാനും കഴിയും, അതിനാൽ ഈ സമവാക്യം ഇപ്പോൾ സന്തുലിതമാണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുകയാണെങ്കിൽ, mg രണ്ട് സി മൂന്ന് പ്ലസ് ടു എച്ച് ടു ഒ നൽകുന്നു സി എച്ച് ത്രീ സി ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ട് സിഎച്ച് രണ്ട് എംഗോ അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഇതിനർത്ഥം കാർബൈഡിന്റെ രൂപീകരണം നിർദ്ദേശിച്ചിരിക്കുന്നത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ കാർബൈഡ് മില്ലിഗ്രാം രണ്ട് സി ത്രീ ആണ്, ഇത് കാർബൺ ഡൈ ഓക്സൈഡിനൊപ്പം ഐസോഇലക്ട്രോണിക് ആണ്, അതിനാൽ ഈ പ്രസ്താവന വിശകലനം ചെയ്യുന്നതിലൂടെ ഒരാൾക്ക് ശരിയായ സമവാക്യം എഴുതാം. ശരിയായ ഉത്തരത്തിൽ എത്തിച്ചേരുക, അതിനാൽ ഞാൻ എന്റെ അടുത്ത പ്രഭാഷണത്തിൽ ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങളുടെ രസതന്ത്രം പൂർത്തിയാക്കുന്നു, ബോറോൺ ഗ്രൂപ്പായ ഗ്രൂപ്പ് 13 ഘടകങ്ങളെക്കുറിച്ചാണ് ഞാൻ ചർച്ച ചെയ്യുന്നത് , അതിനാൽ ഞങ്ങൾക്ക് ഗ്രൂപ്പ് 13 ൽ ബോറോൺ അലുമിനിയം ഗാലിയം ഇൻഡിയവും താലിയവും ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഞാൻ എന്റെ അടുത്ത പ്രഭാഷണത്തിൽ ഉള്ളവയുടെ രസതന്ത്രം ചർച്ച ചെയ്യും, അതിനാൽ ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് മൂലകങ്ങളുടെ കാര്യത്തിൽ ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് മൂലകങ്ങളുടെ പ്രധാന ഭാവി സംഗ്രഹിക്കാം ah ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് മൂലകങ്ങളുടെ കാര്യത്തിലും രണ്ട് ഓക്സിജൻ നിലയും ah ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് മൂലകങ്ങളുടെ രസതന്ത്രത്തിൽ ആധിപത്യം പുലർത്തുന്നു, അതിനാൽ ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് മൂലകങ്ങളുടെ രസതന്ത്രം പ്ലസ് രണ്ട് സംസ്ഥാനത്തിന്റെ ആധിപത്യം എല്ലാ ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങളും വളരെ താഴ്ന്ന ആദ്യത്തേയും രണ്ടാമത്തേയും അയോണൈസേഷൻ എന്താൽപികളും ആവർത്തനപ്പട്ടികയിലെ നമ്മുടെ ഏറ്റവും ഇലക്ട്രോ പോസിറ്റീവ് മൂലകങ്ങളും കാണിക്കുന്നു, അതിനാൽ ബെറിലിയം രണ്ട് പ്ലസ് അതിന്റെ വളരെ ചെറിയ വലിപ്പം കാരണം കോവാലന്റ് സംയുക്തങ്ങൾ അല്ലെങ്കിൽ സോൾവെന്റഡ് അയോണുകൾ അടങ്ങിയതിനാൽ ഈ ഫ്യൂച്ചറുകൾ വിശ്രമത്തിൽ കാണുന്നില്ല. മൂലകങ്ങളിൽ ഗ്രൂപ്പ് ഒന്നിനെ അപേക്ഷിച്ച് ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് ലോഹങ്ങൾ കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ള ഏകോപന സമുച്ചയങ്ങൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു, ആൽക്കലൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങൾ ബെറിലിയുമായി അടിസ്ഥാന ഓക്സൈഡുകളായി മാറുന്നു വലിപ്പം കുറവായതിനാൽ ബെറിലിയം ഓക്സൈഡ് ആംഫോട്ടെറിക് ആണ്, അതിനർത്ഥം ബെറിലിയത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ ബെറിലിയം ഒഴികെയുള്ള എല്ലാ ആൽക്കൈൻ എർത്ത് ലോഹങ്ങളും അടിസ്ഥാന ഓക്സൈഡുകളായി മാറുന്നു, കാരണം അതിന്റെ വലിപ്പം കുറഞ്ഞ ബിയോ അലൂമിനിയം ഓക്സൈഡിന് സമാനമായ റാംഫോർഡ് റിക്ക് ഓക്സൈഡായി പ്രവർത്തിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ചർച്ച പൂർത്തിയാക്കുന്നു. ഗ്രൂപ്പ് 2 മൂലകങ്ങളുടെ രസതന്ത്രം എന്റെ അടുത്ത പ്രഭാഷണത്തിൽ ഞാൻ ബോറോൺ, അലുമിനിയം ഗാലിയം ഇൻഡിയം, താലിയം എന്നിവയിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്ന ഗ്രൂപ്പ് 13 ഘടകങ്ങളെക്കുറിച്ചാണ് ചർച്ച ചെയ്യുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് വളരെ നന്ദി