ഹലോ ഏവർക്കും കഴിഞ്ഞ ക്ലാസിൽ ഗ്ലൈക്കോളുകൾ പരിചയപ്പെടുത്തി, ഗ്ലൈക്കോളുകൾ തയ്യാറാക്കുന്നതിനുള്ള വ്യത്യസ്ത രീതികൾ എന്തൊക്കെയാണെന്നും അവയ്ക്ക് വിധേയമാകുന്ന വ്യത്യസ്ത പ്രതികരണങ്ങൾ എന്തൊക്കെയാണെന്നും ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തു, അതിൽ ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ പ്രതികരണങ്ങൾ മോണോഹൈഡ്രേറ്റിന് സമാനമാണെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു. ഇന്നത്തെ ക്ലാസ്സിൽ ആൽക്കഹോൾ തുടരുന്നു , ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ സാധാരണമായ ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ ചില പ്രതികരണങ്ങൾ ഞങ്ങൾ ചെയ്യാൻ പോകുന്നു, തുടർന്ന് ഞങ്ങൾ അവിടെ നിന്ന് ഫിനോളിലേക്ക് തുടരാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ കഴിഞ്ഞ ക്ലാസിൽ അവസാന ക്ലാസിൽ നിർത്തിയിടത്ത് നിന്ന് ആരംഭിക്കാം ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ പ്രതികരണങ്ങൾ, ഈ വിഭാഗത്തിൽ ഇന്ന് നമ്മൾ ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ ഓക്സിഡേഷൻ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തെക്കുറിച്ചാണ് പഠിക്കാൻ പോകുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഓർക്കുകയാണെങ്കിൽ ഞങ്ങൾ ആൽക്കഹോളുകളുടെ ഓക്സിഡേഷൻ മോണോഹൈഡ്രിക് ആണ്, ഇന്ന് നമ്മൾ ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ ഓക്സിഡേഷനെക്കുറിച്ചാണ് പഠിക്കാൻ പോകുന്നത്, അതിനാൽ ആദ്യം ഞാൻ പോകുകയാണ്. അസിഡിഫൈഡ് kmno4 നൊപ്പമാണ് ചർച്ച ചെയ്യുന്നത് അതിനാൽ അസിഡിഫൈഡ് kmno4 എന്നത് ഗ്ലൈക്കോളുകളെ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു റിയാഗെന്റാണ് ഒന്നുകിൽ ഒരു ആസിഡും അല്ലെങ്കിൽ ഒരു കെറ്റോണും ആകാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ഗ്ലൈക്കോളിൽ ഒരു ഡിഗ്രിയും രണ്ട് ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോൾ കോമ്പിനേഷനും ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ചാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ആസിഡിൽ അവസാനിക്കും, നിങ്ങൾ മൂന്ന് ഡിഗ്രിയിൽ തുടങ്ങിയാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കെറ്റോൺ ലഭിക്കും. കെമിനോ 4 ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ ഓക്സിഡേഷൻ ഇതാണ് സംഭവിക്കുന്നത് , നിങ്ങൾ ഗ്ലൈക്കോളിനെ kmno4 അസിഡിഫൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു, ഈ കാർബൺ-കാർബൺ ബോണ്ടുകൾക്കിടയിൽ നടക്കുന്ന വിഘടനത്തോടൊപ്പം നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് മോളുകൾ ഫോർമിക് ആസിഡും ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ കാർബൺ കാർബൺ ബോണ്ടിന്റെ വിഭജനമോ പിളർപ്പോ ഉണ്ടാകുന്നു. ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ അടങ്ങിയ രണ്ട് കാർബണുകൾ നടക്കുന്നു, അതിനാൽ കാർബൺ കാർബൺ പിളർപ്പ് സംഭവിക്കുന്നത് ഇതാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ സെക്കൻഡറി ആൽക്കഹോൾ , പ്രൈമറി ആൽക്കഹോൾ എന്നിവയിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ചാൽ ഇവ രണ്ടും പ്രാഥമിക സ്വഭാവമുള്ളതായിരിക്കും. ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് r ഗ്രൂപ്പിനെ ആശ്രയിച്ച് അനുബന്ധ കാർബോക്സിലിക് ആസിഡ് ലഭിക്കും, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു മോൾ ഫോർമിക് ആസിഡ് ലഭിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു തൃതീയ ആൽക്കോ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇവിടെ കാർബൺ കാർബൺ ബോണ്ടിന് ഇടയിൽ വീണ്ടും വിഘടനമോ പിളർപ്പോ സംഭവിക്കുന്നു. ഹോളും ഒരു ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോളും ഒരു കെറ്റോണിലും ആസിഡിലും അവസാനിക്കുന്നു, അതിനാൽ 3 ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് നമുക്ക് കെറ്റോണുകളും 1 ഡിഗ്രിയിലും 2 ഡിഗ്രിയിലും നമുക്ക് ആസിഡും ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് kmno4 അമ്ലീകരിക്കപ്പെട്ട ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ ഓക്സീകരണമാണ്. അവയുടെ ഓക്സിഡേഷനുപയോഗിക്കുന്ന മറ്റൊരു പ്രതിപ്രവർത്തനം അയോഡിക് ആസിഡാണ്, അതിനാൽ അവയെ ഹിയോ 4 പ്രതിനിധീകരിക്കുന്ന പീരിയോഡിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ എന്ത് സംഭവിക്കും അല്ലെങ്കിൽ പീരിയോഡിക് ആസിഡിന് പകരം നമുക്ക് അയോഡേറ്റിന് സോഡിയവും ഉപയോഗിക്കാം, ഇതിന് പകരം നിങ്ങൾക്ക് അയോഡേറ്റിന് സോഡിയവും ഉപയോഗിക്കാം . രണ്ട് സാഹചര്യങ്ങളിലും ഓക്സിഡേഷൻ ഒരേ രീതിയിൽ തുടരുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഗ്ലൈക്കോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ച്, kmno4-ൽ സംഭവിക്കുന്നത് പോലെ, നിങ്ങൾ അതിനെ hio4 അല്ലെങ്കിൽ naio4 ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചാൽ, ആനുകാലിക ഓക്സിഡേഷനുമായി, ഈ സ്ഥാനത്ത് ബോണ്ടിന്റെ പിളർപ്പ് സംഭവിക്കുന്നു, പക്ഷേ നിങ്ങൾ ഉണ്ടായിരുന്ന ആസിഡിന് പകരം മുമ്പ് ലഭിക്കുന്നത് ആൽഡിഹൈഡിന്റെ മിശ്രിതത്തിലാണ്, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇത് സമമിതിയായതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് മോളുകൾ ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് ജലത്തിന്റെ രൂപവത്കരണത്തോടൊപ്പം ലഭിക്കും , ഓരോ അയോഡിക് ആസിഡും അയോഡിക് ആസിഡായി കുറയുന്നു അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾ ആരംഭിച്ചാൽ സോഡിയം പെർ അയോഡേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച്, അത് നിങ്ങൾക്ക് കുറഞ്ഞ രൂപമായ naio3 നൽകുന്നു, അതിനാൽ പ്രധാനമായും ആവർത്തന ആസിഡിനൊപ്പം ഞങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് നിങ്ങളുടെ പ്ലസ് സെവൻ ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥ അയോഡിൻ ആസിഡായി മാറുമ്പോൾ പ്ലസ് 5 ഓക്സിഡേഷൻ അവസ്ഥയിലേക്ക് മാറുന്നു എന്നതാണ്. നിങ്ങൾക്ക് ഇതിൽ നിന്ന് കാണാൻ കഴിയുന്നത് പോലെ നിങ്ങൾക്ക് ആൽഡിഹൈഡുകളും അല്ലെങ്കിൽ കെറ്റോണുകളും ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവിടെ വീണ്ടും നിങ്ങൾ ഒരു ഡിഗ്രിയിലും രണ്ട് ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോളിലും ആരംഭിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ആൽഡിഹൈഡും നിങ്ങൾ മൂന്ന് ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോളിൽ ആരംഭിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് കീറ്റോണും ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇതാണ് ആനുകാലികം ഗ്ലൈക്കോളിന്റെ ഓക്സിഡേഷൻ എന്നത് നമുക്ക് കുറച്ച് ഉദാഹരണങ്ങൾ കൂടി എടുക്കാം , 2 ഡിഗ്രിയും 1 ഡിഗ്രിയും സംയോജിപ്പിച്ച് അതിനെ പീരിയോഡിക് ആസിഡുമായി ചികിത്സിക്കുന്നു , ഇവിടെ പിളർപ്പിന്റെ ഫലമായി ഫോർമാൽഡിഹൈഡിനൊപ്പം ഈ ആൽഡിഹൈഡും ഉൽപ്പന്നമാകുമെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഊഹിക്കാം. കൂടാതെ വെള്ളവും hio3 യുടെ ഒരു മോളും, നിങ്ങൾ ഒരു കാർബൺ-കാർബൺ ബോണ്ട് ജോഡികൾക്കിടയിൽ വിഘടനം നടക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഗ്ലൈക്കോളിക് യൂണിറ്റ് ഓകെ ഉള്ളപ്പോൾ hio4 ന്റെ ഒരു മോളാണ് ഉപയോഗിക്കുന്നത് എന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും. l കോമ്പിനേഷൻ അതിനെ ഹിയോ ഫോർ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക, ഞങ്ങൾ പറഞ്ഞതുപോലെ നിങ്ങൾക്ക് മൂന്ന് ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ അത് പിളർന്ന് കഴിഞ്ഞാൽ അത് ഫോർമാൽഡിഹൈഡിനൊപ്പം ഒരു കെറ്റോണും നൽകുമെന്ന് നിങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കും. നിങ്ങൾ കഴിഞ്ഞ തവണ അവതരിപ്പിച്ച ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോളുകൾ , രണ്ട് കാർബണുകളും ത്രിതീയമായി ഉള്ള ഒരു ഡയോൾ ഉള്ളപ്പോൾ ഇതിനെ പൈൻകോൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, നിങ്ങൾ പൈനാപ്പിളിനെ hio4 ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് കെറ്റോണിന്റെ തന്മാത്രകളും hio3 ഉം വെള്ളവും ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഈ പ്രതികരണത്തിന്റെ പ്രാധാന്യം ഉണ്ട്. കാർബോഹൈഡ്രേറ്റ് കെമിസ്ട്രിയിൽ

ശരി, അതിനാൽ ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനം വളരെ പ്രധാനമാണ് കാർബോഹൈഡ്രേറ്റ് കെമിസ്ട്രിയിൽ ഇത് പഞ്ചസാരയുടെ ഘടന വ്യക്തമാക്കുന്നതിന് ഉപയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ കാർബോഹൈഡ്രേറ്റുകളിൽ ധാരാളം ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു, ഇത് ഒരു പോളിഹൈഡ്രോക്സൈൽ അടങ്ങിയ സംയുക്തമാണ്, അതിനാൽ നിലവിലുള്ള ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളുടെ എണ്ണം എന്താണെന്നും എന്താണെന്നും കണ്ടെത്തുന്നതിന്. ഈ ആനുകാലിക ആസിഡ് ഓക്സിഡേഷൻ ഞങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കുന്നതാണ് അവർ പരസ്പരം ഉള്ള പൊസിഷനിംഗ് ശരി, അതിനാൽ ആനുകാലിക ഓക്സിഡേഷന്റെ ചില സാധാരണ ഉദാഹരണങ്ങൾ നോക്കാം ശരി അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇത് ഒരുമിച്ച് ചെയ്യും, നിങ്ങൾ ഇത് hio4 ഓക്സിഡേഷന് വിധേയമാക്കും, എന്താണ് ഇവിടെ ഒരു വിഘടനം സാധ്യമാകുമെന്ന് ഞങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നത് മറ്റൊന്ന് ഇവിടെ സാധ്യമാണ് , അതിനാൽ ഇതിന് രണ്ട് moles hio4 ആവശ്യമാണ്, കൂടാതെ ഹൈഡ്രോക്സിൽ വഹിക്കുന്ന ടെർമിനൽ കാർബണുകൾ ആൽഡിഹൈഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടും. മധ്യഭാഗം പൂർണ്ണമായും ആസിഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഓരോ അയോഡേറ്റ് ഓക്സിഡേഷനും ഇത് സംഭവിക്കുന്നു, നിങ്ങളുടെ മധ്യത്തിൽ ഹൈഡ്രോക്സിൽ പ്രവർത്തനക്ഷമത വഹിക്കുന്ന എല്ലാ കാർബണുകളും ആസിഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടും, അതിനാലാണ് ഇത് ഉപയോഗിക്കുന്നത്. പഞ്ചസാരയുടെ ഘടനാപരമായ വിശദീകരണത്തിൽ, നിങ്ങൾക്ക് കൂടുതൽ നീളമേറിയ ശൃംഖല ഉണ്ടെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് നാല് കാർബൺ സംവിധാനമുണ്ട്, അതിനാൽ ഈ മൂന്ന് കാർബൺ കാർബൺ ലിങ്കേജുകൾ പിളരുമെന്ന് നിങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കും, ഇതിനായി നിങ്ങൾക്ക് മൂന്ന് മോളുകൾ hio4 ആവശ്യമാണ്, ഉൽപ്പന്നം നിങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്ന ടെർമിനലിൽ നിന്നായിരിക്കും. ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് നേടുക ഓ ഫങ്ഷണാലിറ്റി അടങ്ങുന്ന രണ്ട് ആന്തരിക മധ്യ കാർബണുകൾ ഉള്ളതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ രണ്ട് മോളുകൾ ഫോർമിക് ആസിഡും മറ്റൊരു ടെർമിനലിൽ നിന്ന് ഫോർമാൽഡിഹൈഡിന്റെ ഒരു മോളും ലഭിക്കും ആർബൺ ആറ്റം അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ടെർമിനൽ ഫോർമിൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ടെങ്കിൽ പഞ്ചസാരയുടെ കാര്യത്തിൽ ഇതാണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ഈ തന്മാത്ര ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ രണ്ട് കാർബൺ ബോണ്ട് പിളർപ്പിലേക്ക് നോക്കുന്നു, രണ്ട് മോളുകൾ hio4 ഉപയോഗിച്ച് ഇത് കൈകാര്യം ചെയ്യുക, ഇപ്പോൾ ടെർമിനൽ ഫോർമിൽ ഗ്രൂപ്പ് ഫോർമിക് ആസിഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാൻ പോകുന്നു കൂടാതെ ആന്തരികമായത് ഫോർമിക് ആസിഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുകയും ഈ ടെർമിനൽ ch2oh ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് നൽകുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഏതെങ്കിലും ആൽഡിഹൈഡോ കെറ്റോണോ ഓ മുതൽ ഓ കാർബൺ ബെയറിംഗിനോട് ചേർന്ന് ഉണ്ടെങ്കിൽ ഓക്സിഡൈസ്ഡ് ലുക്ക് നിങ്ങൾക്ക് ഈ കെറ്റോൺ ഉണ്ടെങ്കിൽ ഈ ഉദാഹരണം നോക്കുക . ഇതേ ന്യായം അതിനെ രണ്ട് മോളുകൾ hio4 ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുകയും നിങ്ങൾക്ക് ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് മറ്റൊരു ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് ലഭിക്കുകയും ആന്തരിക കെറ്റോൺ കാർബോണൈൽ co2 ആയി ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കെറ്റോണോ ആൽഡിഹൈഡോ ഉണ്ടെങ്കിൽ ഇത് സംഭവിക്കുന്നു, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു co2 അല്ലെങ്കിൽ ഏതെങ്കിലും കാർബോക്സിലിക് ആണെങ്കിൽ ഫോർമിക് ആസിഡ് നൽകുന്നു ഹൈഡ്രോക്സിൽ പ്രവർത്തനക്ഷമതയുള്ള കാർബണിന് അടുത്തായി ഒരു ഈസ്റ്റർ ഗ്രൂപ്പോ മെത്തോക്സി ഗ്രൂപ്പോ ഉള്ളതിനാൽ ഇതിന്റെ ആനുകാലിക ഓക്സിഡേഷൻ നടത്തേണ്ടി വന്നാൽ ഈ പ്രതികരണം
അങ്ങനെ സംഭവിക്കില്ല. രണ്ട് ഹൈഡ്രോക്സി കാർബണുകൾക്കിടയിൽ വരുന്ന മെത്തിലീൻ പ്രവർത്തനക്ഷമതയുണ്ടെങ്കിൽ, ഈ സംയുക്തങ്ങൾ hio4 ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നില്ല , ഇത് വീണ്ടും ആനുകാലിക ആസിഡ് ഓക്സിഡേഷനിൽ നിന്ന് പ്രതിരോധിക്കും , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ ഒരു ഉൽപ്പന്നം കാണുന്നില്ല, കൂടാതെ മറ്റൊരു പ്രധാന കാര്യം ഉണ്ടായിരിക്കണം. പീരിയോഡിക് ഓക്സിഡേഷനായി ഞങ്ങൾ സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രിയും സിസ് ഗ്ലൈക്കോളുകളും പരിഗണിക്കുന്നത് സിസ് ഗ്ലൈക്കോൾസ് ആണെന്നാണ് ഇവിടെ രേഖപ്പെടുത്തിയിരിക്കുന്നത്, ഇവ hio4 ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, എന്നാൽ നിങ്ങൾ ട്രാൻസ് ഗ്ലൈക്കോളുകളിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ചാൽ ഇവ ഹിയോ ഫോർ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നില്ല, അതായത് നിങ്ങൾ ആരംഭിച്ചാൽ സൈക്ലിക് സിസ്റ്റത്തിലോ അസൈക്ലിക് സിസ്റ്റത്തിലോ ഉള്ള സിസ് സിസ് 1 മുതൽ ഡയോൾ വരെയുള്ള ഈ സിസ് വൺ ടു ഡയോൾ ഓകെയാണ് നമ്മൾ സംസാരിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇവ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്ത ഉൽപന്നം നൽകുന്നതിന് പീരിയോഡിക് ആസിഡ് നൽകുന്നതിന് ശരിയാണ്, എന്നാൽ നിങ്ങളാണെങ്കിൽ ഇവ ശരിയാണ് എന്നാൽ ഒരു കാരണവശാലും നിങ്ങൾ ട്രാൻസ് ഐസോമറിൽ ആരംഭിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഈ സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രി ഇവിടെ ഉറപ്പിച്ചിട്ടുണ്ടെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ട്രാൻസ് ഐസോമറിൽ ആരംഭിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇവ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നില്ല, അതിനാൽ എന്തുകൊണ്ട് ഇത് സംഭവിക്കുന്നു എന്നതാണ് ചോദ്യം. ടി നിങ്ങൾക്ക് സിസ് സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രി ഉപയോഗിച്ച് ഓക്സിഡേഷൻ നൽകുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ ഓക്സിഡേഷൻ നടക്കുന്ന രീതി നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ഒരു സിസ് ഗ്ലൈക്കോൾ ഉപയോഗിച്ച് തുടങ്ങും, നിങ്ങൾ ഒരു സിസ് ഗ്ലൈക്കോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുകയും പീരിയോഡിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുകയും ചെയ്താൽ ഞാൻ ഇത് വീണ്ടും വരയ്ക്കട്ടെ അതിനാൽ ആദ്യ ഘട്ടം, അയോഡിനിൽ ഈ ഒറ്റ ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകളുടെ ആക്രമണം ഉണ്ടാകുകയും നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ലഭിക്കുകയും തുടർന്ന് മറ്റ് ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഓക്സിജൻ ലോൺ ജോഡികളുടെ തുടർന്നുള്ള ആക്രമണം ഉണ്ടാകുകയും ചെയ്യുന്നു, തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഈ ചാക്രിക ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ലഭിക്കും . ഈ ചാക്രിക ഈസ്റ്റർ ഉത്പാദിപ്പിക്കാൻ ഈ ജല തന്മാത്ര ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ഓരോ അയോഡേറ്റ് എസ്റ്ററും ഇന്റർമീഡിയറ്റായി ലഭിക്കും, ഇത് ഓരോ അയോഡ ടെസ്റ്ററിന്റെ വിഘടനമാണ് ശരി, ഇത് പെർ അയോഡേറ്റ് എസ്റ്ററിന്റെ വിഘടനമാണ്, ഇത് യഥാർത്ഥത്തിൽ നിരക്ക് നിർണ്ണയിക്കുന്ന ഘട്ടമായി കണക്കാക്കപ്പെടുന്നു. ലളിതമായ ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ കാര്യത്തിൽ, ഈ ആനുകാലിക

ഓക്സിഡേഷനാണ് ഒടുവിൽ നിങ്ങളുടെ രണ്ട് കാർബോണൈലുകളും ഹായ് ത്രീ രൂപീകരണവും നൽകുന്നത്, അതിനാൽ ഇത് ഞങ്ങൾ ആയിരിക്കുമ്പോൾ നിരക്ക് നിർണ്ണയിക്കുന്ന ഘട്ടമായി കണക്കാക്കപ്പെടുന്നു. ലളിതമായ ഗ്ലൈക്കോളുകൾ കൈകാര്യം ചെയ്യുന്നുവെങ്കിലും, നിങ്ങൾ പൈൻകോളുകൾ കൈകാര്യം ചെയ്യുന്നുവെങ്കിൽ, പൈനൽ കൽക്കരിയുടെ കാര്യത്തിൽ, നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് തൃതീയ കാർബണുകൾ ഉള്ള തൃതീയ ഡയറ്ററി ഡയോൾ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ , ഈ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ വാഗ്ദാനം ചെയ്യുന്ന സ്റ്റെറിക് തടസ്സം മൂലമാണ് യഥാർത്ഥത്തിൽ കിരണങ്ങൾ നിർണ്ണയിക്കുന്നത്. സൈക്ലിക് ഇന്റർമീഡിയറ്റിന്റെ രൂപീകരണം ശരിയാണ്, ഇത് സൈക്ലിക് ഇന്റർമീഡിയറ്റിന്റെ രൂപവത്കരണമാണ്, നിങ്ങൾ പൈനൽ കൽക്കരി ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ച് അവയെ ഓക്സിഡേഷനായി ഹിയോയ്ക്ക് വിധേയമാക്കുമ്പോൾ കിരണത്തെ നിർണ്ണയിക്കുന്ന ഘട്ടമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ ചാക്രിക ഇന്റർമീഡിയറ്റിന്റെ ഈ രൂപവത്കരണമാണ് hio4 ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്ന പൈനക്കോളിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്നത്. ഇത് യഥാർത്ഥത്തിൽ സ്ലോ സ്റ്റെപ്പ് നിർണ്ണയിക്കുന്ന കിരണമാണ്, തുടർന്ന് ഇത് അനുബന്ധ ആൽഡിഹൈഡ് കെറ്റോണിലേക്ക് വിഘടിപ്പിക്കുന്നതാണ് വേഗമേറിയ ഘട്ടം ഈ ഓക്സിഡേഷനിലെ മറ്റൊരു വ്യതിയാനമാണ് മൂന്നാമത്തേത് നിങ്ങൾ ഇത് ലെഡ് ടെട്രാ അസറ്റേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച് ചെയ്യുന്നുവെങ്കിൽ, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അമ്ലീകരിക്കപ്പെട്ട kmno4 മായി ചർച്ച ചെയ്തു. ആസിഡും പിന്നെ ലെഡ് ടെട്രാ അസറ്റേറ്റ് ഓക്സിഡേഷനും ലെഡ് ടെട്രാ അസറ്റേറ്റും യഥാർത്ഥത്തിൽ ആനുകാലിക ആസിഡ് ഓക്സിഡേഷനുമായി പൂരകമാണ്, അതിനാൽ എന്തുചെയ്യും ഞങ്ങൾ അർത്ഥമാക്കുന്നത് , അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ അസറ്റിക് ആസിഡ് ഓക്സിഡേഷനിൽ ലെഡ് ടെട്രാ അസറ്റേറ്റ് എടുക്കുന്നു, ടെട്രാ അസറ്റേറ്റ് വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്ന കുറവ് ഗ്ലൈക്കോളുകൾക്ക് പ്രധാനമാണ്, അതിനാൽ ജലീയ മാധ്യമത്തിൽ കുറഞ്ഞ ലയിക്കുന്ന ഗ്ലൈക്കോളുകൾ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാൻ കൂടുതൽ അനുകൂലമായിരിക്കും. ലാറ്റ് ടെട്രാ അസറ്റേറ്റ് ഓക്സിഡേഷൻ അതിനാൽ ഇത് ആനുകാലിക ആസിഡ് ഓക്സിഡേഷനുമായി പൂരകമാണ്, കാരണം ആനുകാലിക ഓക്സിഡേഷനിൽ ഇത് ഒരു ജലീയ മാധ്യമമായിരുന്നു, ഇത് പ്രതികരണത്തിന് ഉപയോഗിച്ചുകൊണ്ടിരുന്നു, പക്ഷേ ഡയോളുകളുടെ ലെഡ് ടെട്രാ അസറ്റേറ്റ് ഓക്സിഡേഷന്റെ കാര്യത്തിൽ ബെൻസീൻ ടോൾവിൻ പോലുള്ള ഓർഗാനിക് ലായകത്തിലാണ് പ്രതിപ്രവർത്തനം നടക്കുന്നത്. dichloromethane tetrahydrofuran തുടങ്ങിയവയാണ്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇത് syn ഉം ആന്റി ഗ്ലൈക്കോളും ആണ്, അതായത് cis നും ട്രാൻസ് വൺ ടു ഡയോളിനും cis ഉപയോഗിച്ച് പ്രതിപ്രവർത്തനം ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാൻ കഴിയും, എന്നിരുന്നാലും ട്രാൻസ്-നെ അപേക്ഷിച്ച് കൂടുതൽ റിയാക്ടീവ് ആണ്. ഈ സാഹചര്യത്തിൽ , നമുക്ക് ഓപ്പൺ ചെയിനും സൈക്ലിക് ഇന്റർമീഡിയറ്റുകളും ഓകെ രൂപപ്പെടുത്തുന്നു, ഇത് cis-നെയും പരിവർത്തനങ്ങളെയും r-ലേക്ക് അനുവദിക്കുന്നു. അതിനാൽ , ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ ടെട്രാ അസറ്റേറ്റ് ഓക്സിഡേഷൻ അനുവദിക്കുന്നതിന്റെ ഉദാഹരണങ്ങളിലൊന്ന് നോക്കാം , അത് നൽകുന്ന ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ ലെഡ് ടെട്രാ അസറ്റേറ്റ് ഗ്ലേഷ്യൽ അസറ്റിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ഈ ഗ്ലൈക്കോളിനെ ചികിത്സിച്ചാൽ , പീരിയോഡിക് ആസിഡിനൊപ്പം സംഭവിക്കുന്നത് പോലെ നിങ്ങൾക്ക് ഈ കാർബൺ-കാർബൺ പിളർപ്പ് ലഭിക്കും . ഫോർമാൽഡിഹൈഡിന്റെയും ലെഡ് ടെട്രാ അസറ്റേറ്റിന്റെയും തന്മാത്രകൾ ഡയസെറ്റേറ്റായി ചുരുങ്ങുകയും അസറ്റിക് ആസിഡിന്റെ രണ്ട് തന്മാത്രകൾ രൂപപ്പെടുകയും ചെയ്യുന്നു . ഡിഗ്രി വീണ്ടും ഒരു കെറ്റോൺ ഒരു ഡിഗ്രി നൽകുന്നത് ഹിയോ ഫോറിൽ സംഭവിച്ചത് പോലെ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ആൽഡിഹൈഡ് നൽകുന്നു, ഞങ്ങൾ നേരത്തെ കണ്ടതുപോലെ നിങ്ങൾ ഒരു പൈൻകോളിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ചാൽ h io 4 ലും നിങ്ങൾക്ക് അതേ ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ ലഭിക്കും, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ കെറ്റോണായ മെക്കാനിസത്തെക്കുറിച്ച് ചിന്തിക്കുക. ഇവിടെ വീണ്ടും യാന്ത്രികമായി പ്രതികരണ സമയത്ത് എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, അത് നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഡയോളിൽ നിന്നാണ് ആരംഭിക്കുന്നത്, ലെഡ് ടെട്രാ അസറ്റേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾ അതിനെ ചികിത്സിക്കുന്നു ആദ്യ ഘട്ടം നിങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നത് പോലെ, ഈ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ലെഡിലേക്ക് ആക്രമണം നടത്തുകയും അസറ്റേറ്റുകളിൽ ഒന്നിനെ ഗ്ലൈക്കോളിക് ഓ ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് റൈറ്റ് രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്നു, ഇത് ഇവിടെ അവസാനിക്കുന്നില്ല അസറ്റിക് ആസിഡിന്റെ മറ്റൊരു തന്മാത്രയുടെ നഷ്ടം അവസാന സമവാക്യത്തിൽ അസറ്റിക് ആസിഡിന്റെ രണ്ട് തന്മാത്രകൾ നഷ്ടപ്പെടുന്നതായി ഞങ്ങൾ കണ്ടു, അതിനാൽ അസറ്റിക് ആസിഡിന്റെ മറ്റൊരു തന്മാത്ര നഷ്ടപ്പെടുന്നു, അയോഡേറ്റ് ഈസ്റ്ററിനൊപ്പം മുമ്പ് സംഭവിച്ചതുപോലെ വിഘടനത്തിന് വിധേയമാകുന്ന സൈക്ലിക് ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നു, നിങ്ങൾ നിങ്ങളുടെ മിശ്രിതത്തിൽ അവസാനിക്കുന്നു. കാർബോണൈൽ സംയുക്തങ്ങളും ലെഡ് ഡൈ അസറ്റേറ്റിന്റെ ഉത്പാദനവും ഈ സംവിധാനം വിശദീകരിക്കുന്നത് എന്തുകൊണ്ടാണ് സിസ് ഡയോളുകൾ വേഗത്തിൽ പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ഈ ഓക്സിഡേഷൻ ഉൽപന്നങ്ങൾ നിങ്ങൾക്ക് നൽകുന്നത് എന്ന് വിശദീകരിക്കുന്നു, ആദ്യ ഘട്ടത്തിൽ ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് സൃഷ്ടിച്ചുകഴിഞ്ഞാൽ ശരി , ട്രാൻസ് ഡയോളുകളുടെ കാര്യത്തിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്. ഈ രീതിയിൽ അസറ്റേറ്റ് നഷ്ടപ്പെടാനുള്ള സാധ്യതയുണ്ട് , എന്നിട്ടും ഈ കാർബൺ-കാർബൺ ബോണ്ട് ഫിഷൻ ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് അനുബന്ധ ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കും hio4 ന്റെ കാര്യത്തിൽ ഇത് സാധ്യമല്ലായിരുന്നു, എന്നിട്ടും നിങ്ങൾ ഒരേ ഉൽപ്പന്ന മിശ്രിതത്തിൽ തന്നെ അവസാനിക്കുന്നു, എന്നിരുന്നാലും cis കൂടുതൽ റിയാക്ടീവ് ആണ് cis 1 2 ഡയോളുകൾ ട്രാൻസ് വണ്ണിനെ അപേക്ഷിച്ച് കൂടുതൽ റിയാക്ടീവ് ആണ് ഈ സൈക്ലിക് ഇന്റർമീഡിയറ്റിന്റെ രൂപീകരണം കാരണം പ്രതികരണത്തെ കൂടുതൽ സുഗമമാക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് kmno4 hio4 അമ്ലീകരിക്കപ്പെട്ട വ്യത്യസ്ത റിയാക്ടറുകളുള്ള ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ ഓക്സിഡേഷൻ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തെക്കുറിച്ചാണ്, കൂടാതെ വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ടതും ജനപ്രിയവുമായ ഗ്ലൈക്കോളുകളുടെ മറ്റൊരു പ്രതികരണത്തെ ടെട്ര അസറ്റേറ്റ് ചെയ്യട്ടെ. അവസാന ക്ലാസ്സിൽ പിനാക്കിൾ പൈൻകോളൺ പുനഃക്രമീകരിക്കലും ഉണ്ട്,

അതിനാൽ പൈൻ കൽക്കരി എന്ന വാക്ക് നിങ്ങൾക്ക് ഇതിനകം പരിചിതമാണ്, രണ്ട് ഹൈഡ്രോക്സൈലുകൾ രണ്ട് തൃതീയ കാർബണുകളിലുള്ള ഒരു ഡയോളാണ്, എന്നാൽ ഇത് എങ്ങനെ സമന്വയിപ്പിക്കപ്പെടുന്നു,
അങ്ങനെ വളരെ പ്രത്യേകതയുണ്ട് കീറ്റോണുകളിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്ന ഈ പിനാക്കിളുകൾ നിർമ്മിക്കുന്ന രീതി, അതിനാൽ നിങ്ങൾ കീറ്റോണിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ച് സോഡിയത്തേക്കാൾ പ്രതിപ്രവർത്തനം കുറവുള്ള ഒരു ലോഹമായ മഗ്നീഷ്യം അല്ലെങ്കിൽ അലുമിനിയം പോലെയുള്ള ലോഹം അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കാം അമാൽഗം, ഈ ആദ്യ ഘട്ടത്തിൽ ലോഹത്തിൽ നിന്ന് കാർബോണിലിലേക്ക് ഒരൊറ്റ ഇലക്ട്രോൺ ട്രാൻസ്ഫർ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ലോഹത്തിൽ നിന്ന് കാർബോണിലിലേക്ക് ഒരൊറ്റ ഇലക്ട്രോൺ കൈമാറ്റം സംഭവിക്കുന്നു, ഇത് ഈ റാഡിക്കൽ അയോണിന്റെ രൂപീകരണത്തിന് കാരണമാകുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് വീണ്ടും ഒരു അയോൺ റാഡിക്കൽ ലഭിക്കും. നിങ്ങൾക്ക് മറ്റൊരു അയോൺ റാഡിക്കൽ നൽകുന്നതിന് കെറ്റോണിന്റെ മറ്റൊരു തന്മാത്രയുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു , തുടർന്ന് ഈ രണ്ട് അയോൺ റാഡിക്കലുകളെ അവർ ഡൈമറൈസ് ചെയ്യുന്നു, ഏതെങ്കിലും പ്രോട്ടോൺ ദാതാവിന്റെ അഭാവത്തിൽ അവ ഡൈമറൈസ് ചെയ്യുന്നു, കൂടാതെ ഡൈമറൈസ് ചെയ്യുമ്പോൾ മഗ്നീഷ്യം പൈൻകോളേറ്റ് എന്ന ഈ തന്മാത്ര നൽകുന്നു, അത് അമ്ലീകരണത്തിന് വിധേയമാകുന്നു . ആവശ്യമുള്ള പിനാക്കിൾ, അതിനാൽ ഇത് കീറ്റോണുകളിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ച് പിനാക്കിളുകൾ തയ്യാറാക്കുന്ന ഒരു രീതിയാണ് , തുടർന്ന് നമ്മൾ ഇപ്പോൾ പഠിക്കുന്നത് ഈ പിനാക്കിളുകൾ എങ്ങനെയാണ് കീറ്റോണുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നതിനെ പുനഃക്രമീകരിക്കുന്നതിന് വിധേയമാകുന്നത് എന്നതാണ്. നമുക്ക് ഇപ്പോൾ അറിയാവുന്ന പിനാക്കിൾ ഒരു രണ്ട് ഡയോൾ ഒരു ത്രിതീയ ഒന്ന് രണ്ട് തൃതീയ ഡയോൾ ആണ് അതിനാൽ ഒരു പൈനാക്കോൾ ഒരു കെറ്റോണായി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു റിയാജൻറ് എന്താണ് h2so4 അല്ലെങ്കിൽ അൺഹൈഡ്രസ് സിങ്ക് ക്ലോറൈഡ്, അതിനാൽ ഒരു പൈനൽ കൽക്കരിയെ പീനൽ കോളനാക്കി മാറ്റാൻ സാന്ദ്രീകൃത h2so4, അൺഹൈഡ്രസ് സിങ്ക് ക്ലോറൈഡ് എന്നിവയിൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം നടക്കുന്നു , ഇത് ഇങ്ങനെയാണ് കാണപ്പെടുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ പൈൻകോളിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുക. കേന്ദ്രീകൃതമായ h2so4 ഉപയോഗിച്ച് ഇത് കൈകാര്യം ചെയ്യുക, ഇത് ഒരു ജല തന്മാത്രയുടെ ഉന്മൂലനത്തിന് വിധേയമാകുന്നു, ഈ പ്രക്രിയയിൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഈ കെറ്റോണാണ് , അതിൽ കാർബൺ 1 ൽ നിന്ന് കാർബൺ 2 ലേക്ക് ഒരു ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ മൈഗ്രേഷൻ നടക്കുന്നു. അതിനാൽ ഈ പ്രതികരണത്തെ പുനഃക്രമീകരിക്കൽ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ നമ്മൾ എപ്പോഴെല്ലാം പുനഃക്രമീകരണത്തെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കുക, അത് സൂചിപ്പിക്കുന്നത് അതിൽ എന്തെങ്കിലും ഒരു മൈഗ്രേഷൻ ഉൾപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ കൽക്കരിയിൽ നിന്ന് ഈ കെറ്റോണിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യാൻ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഒരു മൈഗ്രേഷൻ ഉണ്ട്, ഇതിനെ ഇപ്പോൾ പൈൻകോളൺ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങളുടെ r അത് ഒരു മീഥൈൽ ആയിരിക്കാം. ഇത് ടെട്രാമെഥൈൽ ആകാം, ഇത് ടെട്രാ ഫിനൈൽ ആകാം, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങളുടെ പക്കലുണ്ടെങ്കിൽ, ഇത് നിങ്ങളുടെ സമമിതി പിനാക്കിളാണ് , അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് വ്യത്യസ്ത r-കൾ ഉണ്ടായിരിക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ r h മീഥൈൽ ഫിനൈൽ അല്ലെങ്കിൽ ഇവയുടെ മിശ്രിതം ആകാം. മൈഗ്രേറ്ററി ആപ്റ്റിറ്റ്യൂഡ് അതിനാൽ ഏത് ആർ മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യാൻ പോകുന്നു എന്നതാണ് ചോദ്യം, അതിനാൽ ഈ വ്യത്യസ്ത ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകൾക്കിടയിലുള്ള മൈഗ്രേറ്ററി ആപ്റ്റിറ്റ്യൂഡ് ഹൈഡ്രജൻ ക്രമം പിന്തുടരുന്നു, തുടർന്ന് ആറിലിന് ശേഷം ആൽക്കൈൽ വരുന്നു, ആൽക്കൈലിൽ വീണ്ടും കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോൺ ആൽക്കൈലിനെ ദാനം ചെയ്യുന്നതാണ് മൈഗ്രേറ്ററി അഭിരുചി.
അതിനാൽ ഇത് ഡയോളുകളുടെ വളരെ രസകരമായ പ്രതികരണമാണ്, അതിൽ ഒരു കെറ്റോൺ നൽകാനുള്ള പുനഃക്രമീകരണം ഉണ്ട്, ഈ പ്രതികരണത്തിലൂടെ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് നമുക്ക് ഹ്രസ്വമായി വിശകലനം ചെയ്യാം , അതിനാൽ കേന്ദ്രീകൃതമായ h2so4 ന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ നടക്കുന്ന ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ സംവിധാനം എന്താണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ നിങ്ങളുടെ ഡയോൾ ഡയറ്റ് ടെർഷ്യറി ഡയോളിൽ നിന്നാണ് ആരംഭിക്കുന്നത് , നിങ്ങൾ അത് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ചാണ് ചികിത്സിക്കുന്നത് ശരി നിങ്ങൾ അതിനെ അസിഡിറ്റി അവസ്ഥകൾക്ക് വിധേയമാക്കുന്നു, അതിനാൽ ഒരാൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്ന ആദ്യ പടി പിനാക്കിളിന്റെ പ്രോട്ടോണേഷനാണ്, അതിനാൽ ഇത് സംഭവിക്കുമെന്ന് പ്രതീക്ഷിക്കുന്ന ആദ്യ കാര്യം ഇതാണ് നിങ്ങളുടെ ഹൈഡ്രോക്സിൽ പ്രോട്ടൊണേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ പിനാക്കിളിന്റെ ഈ പ്രോട്ടോണേഷൻ ഉണ്ട്, ഇത് ഒരു റിവേഴ്സിബിൾ പ്രതികരണമാണ്, അതിനാൽ ഇത് പ്ലസ് ആണ്, ഇത് മൈനസ് ഇതാണ് i റിവേഴ്സിബിൾ റിയാക്ഷൻ ആണ് ആദ്യ പടി പൈകോൺ റിവേഴ്സിബിൾ സ്റ്റെപ്പ് പ്രോട്ടോണേഷൻ ആണ് അടുത്തത് ജല തന്മാത്രയുടെ നഷ്ടം ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബോകേഷൻ നൽകാം, അതിനാൽ ജല തന്മാത്രയുടെ നഷ്ടം സംഭവിക്കുന്നു, ഇത് കാർബോകേഷന്റെ രൂപീകരണത്തിന് കാരണമാകുന്നു, ഇത് രണ്ടാം ഘട്ടവും ഉൾപ്പെടുന്നു. ഒരേസമയം ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ മൈഗ്രേഷൻ
അങ്ങനെയാണെങ്കിലും എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് ഞാൻ അവർക്ക് ഓരോന്നായി കാണിക്കും, അതിനാൽ ഈ ഘട്ടം ജലനഷ്ടവും ഈ കാർബോക്കേഷന്റെ രൂപീകരണവും ഉൽപാദനവുമാണ്, ഇത് പിന്തുടരുന്നു അല്ലെങ്കിൽ അനുബന്ധമായി സംഭവിക്കുന്നു . ഈ കാർബൺ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് വഹിക്കുന്നതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത്തരത്തിലുള്ള ഒരു സൈക്ലിക് ഇന്ററീമീഡിയറ്റ് ലഭിക്കുന്നു , അതിനാൽ ഈ ഘട്ടം ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ പുനഃക്രമീകരണമോ മൈഗ്രേഷനോ ആണ്, എന്നാൽ ചോദ്യം എന്തുകൊണ്ടാണ് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ത്രിതീയതയിൽ നിന്ന് എയിലേക്ക് പോകുന്നു തൃതീയ കാർബൺ ശരിയാണ്, ഇത് ഇതിനകം ഒരു ത്രിതീയ കാർബണൈൽ ഖനിയാണ് , പക്ഷേ ഇപ്പോഴും 3 ഡിഗ്രിയിൽ നിന്ന് 3 ഡിഗ്രിയിലേക്ക് ഒരു മൈഗ്രേഷൻ നടക്കുന്നുണ്ട്, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇത് സംഭവിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇത് എവിടെയാണ് ഈ കാർബണിലെ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേഷനാണ് യഥാർത്ഥത്തിൽ ഈ ജല തന്മാത്രയെ ഇല്ലാതാക്കാൻ സഹായിക്കുന്നത്, അയൽ

ഗ്രൂപ്പിന്റെ ആശയം ഇതാണ്, ഈ കാർബണിൽ മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുമ്പോൾ അത് ഈ എച്ച്2ഒയെ പുറത്തേക്ക് തള്ളുന്നു. സുഗമമാക്കൽ എന്നത് കുടിയേറ്റത്തിന് ഉത്തരവാദിയാണ്, അല്ലാത്തപക്ഷം ഒരു തൃതീയ കാർബൺ കാർബോണിയം അയോൺ മറ്റൊരു തൃതീയ കാർബോണിയം അയോണിലേക്ക് മാറുന്നതിന് ഒരു കാരണവുമില്ല ,
അങ്ങനെ ഒരു സ്ഥിരത നൽകിയിട്ടില്ലെങ്കിൽ , മൈഗ്രേഷനിലൂടെ ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ലഭിച്ചുകഴിഞ്ഞാൽ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പ് അതിനാൽ മറ്റൊരു തൃതീയ കാർബണാണ് ഇപ്പോൾ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് വഹിക്കുന്നത്, അതിനാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി പോസിറ്റീവ് ചാർജ് ഒരു തൃതീയ കാർബണിൽ നിന്ന് മറ്റൊന്നിലേക്ക് മാറുന്നു, കാരണം ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ മൈഗ്രേഷൻ കാരണം ഇവിടെ നിന്ന് പുറത്തുപോകുന്ന ഗ്രൂപ്പിനെ ഇല്ലാതാക്കാൻ സഹായിക്കുന്ന ഒരു അയൽ ഗ്രൂപ്പാണ്. ഇത് പിന്നീട് ഒരു പ്രോട്ടോണിന്റെ നഷ്ടത്തിന് വിധേയമാകുന്നു, അതിനാൽ നമ്മൾ ഇത് ഇതുപോലെ കാണിച്ചാൽ ഇത് പ്രോട്ടോണിന്റെ നഷ്ടത്തിന് വിധേയമാകുന്നു പൈൻകോളൺ ശരിയും ഈ അനുരണന ഘടനയും ആൽക്കൈൽ മൈഗ്രേഷനെ സ്ഥിരപ്പെടുത്തുകയും നയിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ആദ്യ ഘട്ടം പഴയപടിയാക്കാവുന്നതാണെന്ന് നിങ്ങൾ ശ്രദ്ധിച്ചാൽ ഈ പ്രതികരണത്തിന്റെ പ്രധാന കാര്യം അതിൽ ഒരു കാർബോണിയം അയോണിന്റെ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് രൂപീകരണവും ആർ ഗ്രൂപ്പിന്റെ മൈഗ്രേഷനും ഉൾപ്പെടുന്നു. വിട്ടുപോകുന്ന ഗ്രൂപ്പിലേക്ക് ട്രാൻസ് ആയി സ്ഥിതിചെയ്യണം, അതിനാൽ മൈഗ്രേറ്റിംഗ് r ഗ്രൂപ്പ് വിടുന്ന ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യണം, r ന്റെ മൈഗ്രേഷനും ജലനഷ്ടവും ഒരേസമയം സംഭവിക്കുന്നു, ഇതാണ് യഥാർത്ഥത്തിൽ പ്രതികരണത്തെ മുന്നോട്ട് നയിക്കുന്നത്, നമുക്കും വിഷമിക്കാം ഇത് മൈഗ്രേറ്ററി ആപ്റ്റിറ്റ്യൂഡാണെന്ന് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്ത മൈഗ്രേറ്ററി ആപ്റ്റിറ്റ്യൂഡിനെ കുറിച്ച് അൽപ്പം, എന്നാൽ ഹൈഡ്രജന്റെ മൈഗ്രേറ്ററി ആപ്റ്റിറ്റിയൂഡിന് ശേഷം ആറിലിന് ശേഷം ആൽക്കൈലിന് ശേഷം ആൽക്കൈൽ ആണ് ഞങ്ങൾ നൽകിയ പരമ്പര, അതിനാൽ ഈ മൈഗ്രേറ്ററി ആപ്റ്റിറ്റ്യൂഡ് ചില കാര്യങ്ങളെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു ഒരു പ്രത്യേക മൈഗ്രേറ്ററി ഗ്രൂപ്പിനെ മറ്റൊന്നിനേക്കാൾ അനുകൂലമാക്കുന്നതിന് മുമ്പ് പ്രതികരണം പരിഗണിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആദ്യത്തേത് ഗ്രൂപ്പിന്റെ സ്വഭാവമാണ്, അതിനാൽ ഇത് സ്വഭാവമാണ് മൈഗ്രേറ്റിംഗ് ഗ്രൂപ്പിന്റെ മുൻഗണനാക്രമം ഇലക്ട്രോൺ സമ്പന്നമായ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഗ്രൂപ്പ് പോസിറ്റീവ് ചാർജുള്ള കാർബൺ വലത്തേയ്ക്ക് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ കുറവുള്ള സൈറ്റാണ്, അത് എവിടെയാണ് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുന്നത്, അതിനാൽ പ്രതികരണത്തിൽ സ്വാധീനം ചെലുത്താൻ ഗ്രൂപ്പ് ഇലക്ട്രോൺ സമ്പന്നമായിരിക്കണം. ഇത് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുന്നതിന് ഉദാഹരണമായി ഇതിലൂടെ ചിത്രീകരിക്കാൻ കഴിയുമെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് അല്ലാവസ്ഥയിൽ ഈ പ്രത്യേക പിനക്കിൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ രണ്ട് കാർബണുകളും തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് എവിടെയും കാർബോണിയം അയോൺ സൃഷ്ടിക്കാൻ കഴിയും,
അങ്ങനെയെങ്കിൽ ഇത് ഒരു മാറ്റവും ഉണ്ടാക്കില്ല . നിങ്ങളുടെ അടിവസ്ത്രമാണോ, ആദ്യ ഘട്ടത്തിൽ നിങ്ങൾ ഈ കാർബോണിയം അയോൺ സൃഷ്ടിച്ചു, അതിനാൽ അടുത്ത ഘട്ടം ഇപ്പോൾ ഈ രണ്ട് ഫിനൈലിനും പാരാമെത്തോക്സിഫെനൈലിനും ഇടയിലുള്ള ആറിലിനും പാരാമെത്തോക്സി ഫിനൈലിനും ഇടയിലാണ്, ഏത് ഗ്രൂപ്പാണ് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യാൻ പോകുന്നത്, അതിനാൽ ഇലക്ട്രോൺ സമ്പുഷ്ടമായ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുന്നുവെന്ന് പറയുമ്പോൾ. രണ്ട്, മെത്തോക്സിക്ക് പകരമുള്ള ബെൻസീൻ ആണ്, ഇത് കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോൺ സമ്പുഷ്ടമാണ് , അതിനാൽ ഇത് കുടിയേറുന്നതും നിങ്ങൾക്ക് ഈ കാർബോകേഷൻ മുൻഗണന നൽകുന്നു അനുബന്ധ കെറ്റോൺ പീനൽ കോളൻ പ്രധാന ഉൽപ്പന്നമാണ്, അതിനാൽ ഇതിന്റെ മൈഗ്രേഷൻ ഫിനൈലിന് മുകളിലൂടെ നടക്കുന്നു, കാരണം ഇത് ഫിനൈലിനെ അപേക്ഷിച്ച് കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോൺ സമ്പുഷ്ടമാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇത്
അങ്ങനെയാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അവകാശപ്പെടുന്നതെന്തും നമ്മൾ കണ്ടത് വഴിയാണ്. ഉൽപന്നങ്ങൾ, ഇതാണ് പ്രധാന ഉൽപ്പന്നം എന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടെത്തി, ഇതാണ് ഞങ്ങളെ ഒരു പ്രതികരണമല്ല, മറിച്ച് നിരവധി പ്രതികരണങ്ങൾ നടത്തിയതും സമാനമായ വിശകലനം അവയിലെല്ലാം കണ്ടെത്തിയതും ഇത് ഇലക്ട്രോൺ ആണെന്ന് പൊതുവായ പ്രസ്താവന നടത്താൻ ഞങ്ങളെ പ്രേരിപ്പിച്ചു. മൈഗ്രേറ്ററി ആപ്റ്റിറ്റ്യൂഡ് ആശ്രയിക്കുന്ന രണ്ടാമത്തെ കാര്യം മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യാനുള്ള തിരഞ്ഞെടുപ്പുണ്ടെങ്കിൽ മറ്റൊന്നിന് മുൻഗണന നൽകുന്ന സമ്പന്നമായ പകരക്കാരൻ കാർബോക്കേഷന്റെ സ്ഥിരതയാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ സംസാരിക്കുന്നത് ഇന്റർമീഡിയറ്റ് കാർബോക്കേഷനെയും അതിന്റെ സ്ഥിരതയെയും കുറിച്ചാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ഇവിടെ നോക്കാം പിനാക്കിൾ ഓകെ, നിങ്ങൾ h2so4 ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്ന ആദ്യ ഘട്ടം നിങ്ങൾ ഒരു കാർബോകേഷൻ സൃഷ്ടിക്കുകയാണ്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഈ രണ്ട് തൃതീയ കാർബണുകൾക്കിടയിൽ ടി ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്നതിനുള്ള രണ്ട് സാധ്യതകളുണ്ട് ഞാൻ കാർബണുകളെ ഒന്നും രണ്ടും ആയി അക്കമിട്ടാൽ അത് അങ്ങനെയാകാം,
അങ്ങനെ ഒന്നുകിൽ അത് കാർബൺ ഒന്നിൽ അല്ലെങ്കിൽ കാർബൺ രണ്ടിൽ ആയിരിക്കാം, കാർബൺ രണ്ടിൽ സംഭവിച്ചാൽ ഇതാണ് നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് , കാർബൺ 1 -ൽ സംഭവിച്ചാൽ കാർബോകേഷന്റെ ജനറേഷൻ കാർബൺ 1-ൽ ഇത് സംഭവിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് കാർബോക്കേഷനുകൾ എ, ബി എന്നിവ ലഭിക്കും, അതിനാൽ ചോദ്യം സ്ഥിരതയെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ളതാണ്, കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ളത് മുൻഗണനാക്രമത്തിൽ രൂപപ്പെടുന്നതാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഘടന നോക്കുമ്പോൾ a ഘടന b ഘടനയിൽ b പോസിറ്റീവ് ചാർജ് രണ്ട് ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബണിലാണ് , അതിനാൽ രണ്ട് ബെൻസീൻ വളയങ്ങളിൽ ചാർജ് ഡീലോക്കലൈസേഷൻ കൂടുതലാണ്, ഇത് മുൻഗണനാക്രമത്തിൽ രൂപപ്പെടും. ഇത് പുനഃക്രമീകരിക്കുമ്പോൾ പിനാക്കിൾ പിനാക്കിളിൽ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് പ്രധാന ഉൽപ്പന്നം ബിയിൽ നിന്ന് ഇന്റർമീഡിയറ്റായി ലഭിക്കും, അതിൽ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ കുടിയേറ്റവും ഈ പൈൻകോളോൺ

രൂപീകരണവും ഉൾപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഇത് പ്രധാനമായി രൂപപ്പെടുന്നു ഉൽപ്പന്നം കാരണം b എന്നത് കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ള കാർബോക്കേഷൻ ആണ്, അതിനാൽ ഇത് പ്രധാന ഉൽപ്പന്നമായി നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്ന മറ്റൊന്നിന് മുൻഗണന നൽകിക്കൊണ്ട് രൂപീകരിക്കപ്പെടും , മൈഗ്രേറ്ററി ആപ്റ്റിറ്റ്യൂഡ് തീരുമാനിക്കുന്ന മൂന്നാമത്തെ പാരാമീറ്റർ സൈക്ലിക് ഇന്റർമീഡിയറ്റിന്റെ സ്ഥിരതയാണ്, അതിനാൽ മൈഗ്രേഷൻ സമയത്ത് ഞങ്ങൾ പറഞ്ഞു മൂന്ന് അംഗങ്ങളുള്ള ഒരു ചാക്രിക ഇന്റർമീഡിയറ്റ് രൂപം കൊള്ളുന്നു, അതിനാൽ സ്ഥിരതയെ ആശ്രയിച്ച് പ്രതികരണം അതിന്റെ തെർമോഡൈനാമിക്സ് വരയ്ക്കുന്നു, അതിനനുസരിച്ച് ഒന്ന് മറ്റൊന്നിന് മീതെ രൂപം കൊള്ളുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈ കൊടുമുടി നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇരുവശവും കാർബോകേഷൻ ഉണ്ടാക്കാം. രണ്ട് കാർബണുകൾ തമ്മിൽ യാതൊരു വ്യത്യാസവുമില്ല, അതിനാൽ ഒന്നുകിൽ കാർബണുകൾ രൂപം കൊള്ളുകയാണെങ്കിൽ അത് സമാനമായ കാർബോക്കേഷൻ ആകും, അതിനാൽ നമ്മൾ ആദ്യം തന്നെ ഒഴിവാക്കിയിരിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ ചോദ്യം ഫിനൈലിനും മീഥൈലിനും ഇടയിലാണ്, അത് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുന്ന ഒന്നാണ് നമ്മൾ സംസാരിക്കുന്നത് ഇലക്ട്രോൺ സമ്പുഷ്ടമായ ഗ്രൂപ്പ് വലത്തേക്ക് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുന്ന ഒന്നിനെക്കുറിച്ചാണ്, എന്നാൽ രണ്ടിനും ഇടയിൽ ഏത് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്താലും അത് ഐയുടെ സ്വഭാവത്തെ ബാധിക്കും ഇന്റർമീഡിയറ്റ് സൈക്ലിക് ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ജനറേറ്റുചെയ്യാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്താൽ സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നത് ഇതാണ് കാർബൺ, ഇവ രണ്ടിലേതെങ്കിലും ഈ കാർബണിലേക്ക് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യും, അതിനാൽ ഈ കാർബണിലേക്ക് കുടിയേറുമ്പോൾ പെരുംജീരകം മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുന്നു ഇതാണ് ഇന്റർമീഡിയറ്റ് നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത്, മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുകയാണെങ്കിൽ, ഇതാണ് നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ ലഭിക്കുന്ന ഇന്റർമീഡിയറ്റ്, ഈ രണ്ട് ഇന്റർമീഡിയറ്റുകൾ 1 ഉം 2 ഉം താരതമ്യം ചെയ്താൽ, 2 നെ അപേക്ഷിച്ച് 1 കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ളതാണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുന്നു, കാരണം ഇത് വീണ്ടും ഒരു അനുരണനം സ്ഥിരതയുള്ള ഘടനയാണ് . പോസിറ്റീവ് ചാർജ് ഒരു ഫിനൈൽ വളയത്തിന് മുകളിലാണ്, അതിനാൽ ഇതിന് കൂടുതൽ അനുരണനം സ്ഥിരതയുള്ള ഘടനയുണ്ട് , അതിനാൽ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേഷനേക്കാൾ ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേഷനാണ് മുൻഗണന നൽകുന്നത്, അതിനാൽ ഇവിടെ നിന്നാണ് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേഷനേക്കാൾ ph ന് മുൻഗണന ലഭിക്കുന്നത് എന്ന യുക്തിസഹമാണ് ഞങ്ങൾ വരയ്ക്കുന്നത്. ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ചർച്ച ചെയ്ത യുക്തി നമുക്ക് കുറച്ച് ഉദാഹരണങ്ങൾ എടുക്കാം, ഈ പിനാക്കിൾ പിനാക്ലിയോൺ പുനഃക്രമീകരണത്തിൽ നിന്ന് ഉണ്ടാകാൻ പോകുന്ന ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ എന്തൊക്കെയാണെന്ന് നോക്കാം, അതിനാൽ നമുക്ക് ഇത് എടുക്കാം ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ പറഞ്ഞ കാര്യങ്ങൾ സാധൂകരിക്കുന്നതിനുള്ള ചില ഉദാഹരണങ്ങൾ , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് വ്യത്യസ്ത ത്രിതീയ കാർബണുകൾ ഉണ്ട് , കൂടാതെ ഓരോ തൃതീയ കാർബണുകളും നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബോകേഷൻ നൽകാൻ പ്രാപ്തമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ മൂന്ന് ഘടകങ്ങളും പരിഗണിക്കുകയാണെങ്കിൽ പ്രധാന ഉൽപ്പന്നം ഏതാണ് എന്നതാണ് ചോദ്യം. പോസിറ്റീവ് ചാർജാണ് ഇവിടെ ജനറേറ്റ് ചെയ്യുന്നതെങ്കിൽ , രണ്ട് ഫിനൈൽ വളയങ്ങൾ ഉള്ളതാണ് ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കപ്പെടാൻ പോകുന്ന ഏറ്റവും സ്ഥിരതയുള്ള കാർബോക്കേഷനും ഇതിനിടയിൽ ഉണ്ടാകേണ്ട പ്രധാന ഉൽപ്പന്നം ഈ കെറ്റോണായിരിക്കണമെന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും. അപ്പോൾ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഈ കാർബണിലേക്ക് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യും , അതിനാൽ ഇതിന് പകരം ഈ പിനാക്കിൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ അത് ഈ കെറ്റോണിലേക്ക് നയിക്കും സൈക്ലിക് ഇന്റർമീഡിയറ്റിന്റെ സ്ഥിരതയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്ന മൈഗ്രേറ്ററി ആപ്റ്റിറ്റ്യൂഡ്, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഒരു മീഥൈൽ മൈഗ്രേഷനേക്കാൾ ഫിനൈൽ മൈഗ്രേഷനാണ് മുൻഗണന നൽകുന്നത് , അതിനാൽ ഉൽപ്പന്നം h ഞങ്ങൾ പ്രധാന ഉൽപ്പന്നം ഒരു ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേഷൻ വഴിയാകുമെന്ന് പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു, ശരി ഇത് പരിഹരിക്കാൻ ശ്രമിക്കുക , അതിനാൽ ഇവിടെ ഒരു ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ് കുടിയേറുന്നത് , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ കാർബണിൽ കാർബോകേഷൻ ഉത്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുന്നുവെന്ന് ഈ സാഹചര്യത്തിൽ എഴുതാം. ശരി, അതിനാൽ ഇത് കാർബോക്കേഷനായി മാറുന്നു,
അങ്ങനെ മീഥൈൽ മൈഗ്രേഷൻ നടക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് കാർബൺ രണ്ടിൽ ഒരു കെറ്റോൺ ലഭിക്കും, മൂന്നാം നമ്പർ ആണെങ്കിൽ ശരി, ഇത് ഒരു സമമിതി സംവിധാനമല്ല, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് വ്യത്യസ്ത കാർബോകേഷനുകൾ സൃഷ്ടിക്കാനുള്ള സാധ്യതയുണ്ട്, അതിനാൽ കാർബൺ ഒന്ന് എന്ന് ഞങ്ങൾ കരുതുന്നു ഏത് ബിയറാണ് ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ് കാർബോകേഷൻ ഉണ്ടാക്കാൻ പോകുന്നത്, അതിനാൽ അത് കാർബോക്കേഷൻ രൂപപ്പെടുത്തുകയാണെങ്കിൽ മീഥൈലിന്റെയോ ഹൈഡ്രജന്റെയോ മൈഗ്രേഷൻ ഉണ്ടാകും, ഹൈഡ്രജന്റെ മൈഗ്രേറ്ററി ആപ്റ്റിറ്റിയൂഡ് പരമാവധി ആണെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു. ഈ ഹൈഡ്രൈഡ് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നം ഇതായിരിക്കും, കുറച്ച് ഉദാഹരണങ്ങൾ കൂടി നോക്കാം , അതിനാൽ ഉൽപ്പന്നം ഈ ഹൈഡ്രൈഡ് മൈഗ്രേഷനിലൂടെ ആയിരിക്കണം , നിങ്ങൾ ഇത് ആരംഭിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇത് അല്പം വ്യത്യസ്തമായിരിക്കും പിനക്കിളിന് പകരം നിങ്ങൾ ഇത് നിങ്ങളുടെ ആരംഭ വസ്തുവായി ആരംഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഡയോൾ അല്ല, എന്നാൽ നിങ്ങൾ നൈട്രസ് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ പിനക്കിളിൽ നിന്ന് ലഭിക്കുന്ന അതേ കാർബോണിയം അയോൺ ഉത്പാദിപ്പിക്കാൻ ഇതിന് കഴിയും. എന്താണ് സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നത്, ഇത് നീക്കം ചെയ്യപ്പെടും, ഈ കാർബണിൽ ഒരു കാർബോണിയം അയോൺ ഉത്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ചോദ്യം കാർബൺ 1 നും കാർബൺ 2 നും ഇടയിൽ കാർബൺ അയോൺ ഉൽപ്പാദനത്തിന്റെ സ്ഥാനം നിങ്ങൾ ഇതിനകം നിശ്ചയിച്ചിട്ടുണ്ട്, അത് കാർബൺ 2 ആണ്, അത് ഇപ്പോൾ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു. ഈ 2 ആറിൽ ഗ്രൂപ്പുകളിൽ നിന്ന് കുടിയേറുന്നത് പാരാമെത്തോക്സി അല്ലെങ്കിൽ മെറ്റാമെത്തോക്സി ബെൻസീൻ ആണ്, അതിനാൽ പാരാമെത്തോക്സിയാണ് കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോൺ സമ്പുഷ്ടമാകാൻ പോകുന്നതെന്നും അതിനാൽ ഇത് കുടിയേറുന്ന ഒന്നാണെന്നും സങ്കൽപ്പിക്കും. കൂടാതെ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു പാരാമെത്തോക്സി ഫിനൈൽ മൈഗ്രേഷൻ കാർബൺ 2 വഴിയുള്ള ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നു, കൂടാതെ കാർബൺ 1-ൽ നിങ്ങൾക്ക് മെറ്റാമെത്തോക്സി ഫിനൈൽ ഡ്രിങ്ക് ഉപയോഗിച്ച് ഈ കെറ്റോൺ ലഭിക്കുന്നു,

മറ്റൊരു ഉദാഹരണം ഒരു gno3 ഉപയോഗിച്ച് കൈകാര്യം ചെയ്യുക ശരിയാണ്. ഈ കാർബൺ 2-ൽ വീണ്ടും കാർബോകേഷൻ ഉത്പാദിപ്പിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഉൽപ്പന്നം വീണ്ടും ഉണ്ടാകാൻ പോകുന്നു , ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിനും എഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിനും ഇടയിൽ ഒരു തിരഞ്ഞെടുപ്പ് ഉണ്ടാകും , കൂടാതെ എഥൈൽ കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോൺ സമ്പുഷ്ടമായതിനാൽ നിങ്ങളെ വിട്ട് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യാൻ പോകുന്നു. ഈ അസൈൽ യൂണിറ്റ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ കാർബൺ ഉണ്ട്, ഇത് ഞാൻ ഇത് വീണ്ടും വരച്ചു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു മീഥൈലും രണ്ട് ഹൈഡ്രജനുകളുള്ള കാർബണും എഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് മൈഗ്രേഷനും ശരി മറ്റൊരു ഉദാഹരണം നിങ്ങൾ ഒരു സൈക്ലിക് ഡയോളിന്റെ ഉദാഹരണമെടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് രസകരമായി നോക്കൂ. നിങ്ങൾ ഇതുപോലെ ഒരു സൈക്ലിക് ഡയോൾ എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് ഒരു പരകോടിയാണ്, രണ്ടും ത്രിതീയ ശരിയാണ്, നിങ്ങളുടെ സൗകര്യത്തിനായി എനിക്ക് ചെയ്യാൻ കഴിയുന്നത് ഞാൻ ഈ 1 2 3 4 അഞ്ച്, ആറ് എന്നിവ അക്കമിട്ടു, അതിനാൽ കാർബൺ വണ്ണിനും കാർബൺ ആറിനും ഇടയിൽ ഒന്നാമത്തേത് അസിഡിറ്റി ഉള്ള അവസ്ഥയിൽ ഇത് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ ഒരു കാർബോകേഷൻ രൂപപ്പെടാൻ പോകുന്നത് ഏതാണ്, അതിനാൽ കാർബൺ 6 ൽ കാർബോകേഷൻ രൂപം കൊള്ളുകയാണെങ്കിൽ അത് ആറ് അംഗ വലയത്തിന്റെ ഭാഗമാണോ എന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാമെന്ന് ഞങ്ങൾക്ക് പറയാം , താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ അത് കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ളതായിരിക്കും ആരോട് n ഇത് അഞ്ച് അംഗ സംവിധാനത്തിലാണ് രൂപപ്പെടുന്നത്, അതിനാൽ അത് കാർബൺ 6-ൽ ഉൽപാദിപ്പിക്കുകയാണെങ്കിൽ, അടുത്ത കാര്യം ഈ കാർബൺ കാർബൺ ബോണ്ടിന്റെ മൈഗ്രേഷൻ ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഈ കാർബൺ കാർബൺ ബോണ്ട് ഈ സ്ഥാനത്ത് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യും, അതായത് കാർബൺ 6 നിങ്ങൾക്ക് നൽകാൻ ഈ കോമൺ കാർബണിലൂടെ രണ്ട് വളയങ്ങളും ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന സ്പൈറോസൈക്ലിക് റിംഗ് സിസ്റ്റം , ഈ കാർബൺ ഒന്ന് കാർബണിലായി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്ന ഒന്നാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ വീണ്ടും അക്കമിട്ടാൽ ഇതാണ് നിങ്ങളുടെ കാർബൺ ആറ് ശരി, ഇതാണ് ഹൈഡ്രോക്സിൽ രണ്ട് വഹിക്കുന്ന കാർബൺ ഒന്ന് 4, ഈ സ്ഥാനത്തേക്ക് സിസി ബോണ്ട് മൈഗ്രേഷൻ വഴി ഈ കാർബൺ 5 ഇപ്പോൾ കാർബൺ 6 ലേക്ക് കണക്ക് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് റിംഗ് എക്സ്പാൻഷൻ ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കുന്നു, ഇവ സ്പൈറോ സംയുക്തങ്ങളാണ്, അതിനാൽ സംഭവിക്കുന്നത് അഞ്ച് അംഗങ്ങളുടെ റിംഗ് വിപുലീകരണം ആറ് അംഗങ്ങളുള്ള വളയമായി മാറുന്നു, ശരിയാണ് അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങളുടെ പിനാകോൾ പിനാകോളോൺ പുനഃക്രമീകരണം നിങ്ങൾക്ക് ഒരു മോതിരം വിപുലീകരിച്ച ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്ന ഒരു ഉദാഹരണമാണ് ശരി , നിങ്ങൾക്ക് നാല് അംഗങ്ങളുടെയും അഞ്ച് അംഗങ്ങളുടെയും സംയോജനം ഉണ്ടെങ്കിൽ നമുക്ക് മറ്റൊരു ഉദാഹരണം എടുക്കാം . 5 അംഗങ്ങളിൽ കാർബോക്കേഷൻ ഉണ്ടാകുമോ അതോ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ 4 അംഗം 5 കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ളതാണോ എന്നത് ഒരു തിരഞ്ഞെടുപ്പാണ്, അതിനാൽ 4 അംഗ സംവിധാനത്തിൽ നിന്ന് കാർബൺ കാർബൺ മൈഗ്രേഷൻ നടക്കാൻ പോകുന്നു,
അങ്ങനെ ഒരു റിംഗ് വിപുലീകരണം ഉണ്ടാകുന്നു . നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഫ്യൂസ്ഡ് ഫൈവ് മെമ്പർഡ് റിംഗുകൾ ലഭിക്കും , മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷനിൽ വ്യത്യാസമുള്ള രണ്ട് അഞ്ച് അംഗങ്ങളുള്ള ഡയോളുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് സമാനമായി ലഭിക്കുന്ന സർപ്പിള സംയുക്തമാണിത്, അതിനാൽ ഇവിടെ വീണ്ടും അവയിലൊന്ന് റിംഗ് വിപുലീകരണത്തിന് വിധേയമാകാൻ പോകുന്നു. നിങ്ങൾക്ക് ആറ് അംഗങ്ങളുള്ള ഒരു കെറ്റോൺ നൽകുക, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ വീണ്ടും കാർബോക്കേഷൻ ഈ കാർബണിൽ ജനറേറ്റുചെയ്യുന്നു, ഇത് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുകയും ആറ് അംഗങ്ങളുള്ള ആറ് അംഗങ്ങളുടെ സംയോജനം നിങ്ങൾക്ക് ഉണ്ടെങ്കിൽ ആറ് അംഗങ്ങൾ ഒരു മീഥൈൽ മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുകയും നിങ്ങൾ അത് വിധേയമാക്കുകയും ചെയ്യുന്നു. പിനാക്കോൾ പിനാക്കിൾ കോളൻ പുനഃക്രമീകരിക്കുന്നതിന്റെ അതേ വ്യവസ്ഥകൾ, അതിനാൽ ഇവ രണ്ടിനും ഇടയിൽ കാർബോക്കേഷൻ ഉണ്ടാക്കുന്നത് ഇതാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒന്ന് റിംഗും രണ്ട് റിംഗും ഉണ്ട്, അതിനാൽ രണ്ട് റിംഗ് കാർബോക്കേഷനായി മാറുന്നു റിംഗ് വൺ കാർബൺ മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്ത് ഏഴ് അംഗങ്ങളുള്ള മോതിരം നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ 6 ഉം 7 ഉം അംഗങ്ങളുള്ള മോതിരം ലഭിക്കും, ഇത് നിങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നമാണ്, ഈ ഡൈ ഉണ്ടെങ്കിൽ മറ്റൊരു ഉദാഹരണം ഈ സൈക്ലിക്കിൽ അഞ്ച് അംഗങ്ങളുള്ള ഒരു ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഉണ്ട് . ഈ ശൃംഖല, നിങ്ങളുടെ സൗകര്യാർത്ഥം ഞാൻ അവയെ നാലഞ്ച് അക്കമിട്ടാൽ, നിങ്ങൾ അതിനെ കേന്ദ്രീകൃതമായ h2so4 അതേ വ്യവസ്ഥകളോടെയാണ് കൈകാര്യം ചെയ്യുന്നത്, നിങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്ന ഉൽപ്പന്നം, എന്താണ് സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നതെന്ന് സ്വയം ചെയ്യാൻ ശ്രമിക്കുക, അതാണ് കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ള ആറ്. അല്ലെങ്കിൽ ഒരു കാർബണൈൽ ഖനി, രണ്ട് ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പ് കാരണം ഏത് സ്ഥാനത്ത് ആറിനു വലതുവശത്ത് കൂടുതൽ സ്ഥിരത കൈവരിക്കും,
അങ്ങനെ ഒരിക്കൽ അത് ആറിന് രൂപം കൊള്ളുമ്പോൾ , വളയത്തിൽ നിന്ന് സിസി ബോണ്ടിൽ നിന്ന് ഒരു മൈഗ്രേഷൻ സംഭവിക്കും,
അങ്ങനെ അത് വീണ്ടും ഇത് കാർബണൈൽ പ്രവർത്തനക്ഷമതയുള്ള ഒരു റിംഗ് വിപുലീകരണ ഉൽപ്പന്നത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്നു, അതിനാൽ എന്താണ് സംഭവിച്ചതെന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടാൽ, ഇത് നിങ്ങളുടെ കാർബണാണ് ഓ, ഇപ്പോൾ ഒരു കെറ്റോ വഹിക്കുന്നത്, ഇതാണ് 2 3 നാല്, അഞ്ച് എന്നീ രണ്ട് ഫിനൈലുകൾ വഹിക്കുന്ന കാർബൺ 6, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് കഴിയും കാണുക t ഇത് പ്രത്യക്ഷത്തിൽ വളരെ ലളിതമായ ഒരു പ്രതികരണമാണ്, എന്നാൽ സൈക്ലിക് ഡയോളുകളുടെ കാര്യത്തിൽ റിംഗ് വിപുലീകരണത്തിന്റെ ഫലമായി ഇത് വളരെ രസകരമായ ഉൽപ്പന്നങ്ങൾക്ക് കാരണമാകുന്നു, മോണോസൈക്ലിക് ഡയോളിന്റെ കാര്യത്തിൽ മറ്റൊരു ഉദാഹരണം നിങ്ങൾ ഇത് ഓകെ ചെയ്ത് അതേ അവസ്ഥയ്ക്ക് വിധേയമാക്കിയാൽ നിങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നതുപോലെ , ആദ്യ ഘട്ടം പ്രോട്ടോണേഷനും തുടർന്ന് ഒരു ജല തന്മാത്രയുടെ നഷ്ടവും ആയിരിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ ഇതുപോലൊരു കാർബോണിയം അയോൺ ലഭിക്കാൻ പോകുന്നു, രണ്ട് സാധ്യതകളുണ്ട്, ഒന്ന് ഈ ഹൈഡ്രൈഡ് മൈഗ്രേഷൻ ഉണ്ട് എന്നത് ശരിയാണ് ഇത് ഒരു ഹൈഡ്രൈഡ് മൈഗ്രേഷൻ വഴിയോ കാർബൺ കാർബൺ

ഉണ്ടെങ്കിലോ ഇത് വലതുവശത്ത് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഇതാണ് റൂട്ട് ഒന്ന്, കാർബൺ കാർബൺ മൈഗ്രേഷൻ ഉണ്ടെങ്കിൽ റൂട്ട് രണ്ട് ആകാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ പ്രതീക്ഷിക്കുന്ന രണ്ട് ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ ഏതൊക്കെയാണ് ഹൈഡ്രജൻ ഇവിടെത്തന്നെ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് നീങ്ങാൻ പോകുന്നു, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ ഒരു സൈക്ലോഹെക്സെനോൺ ഉൽപ്പന്നമായി പ്രതീക്ഷിക്കും, എന്നാൽ ഒരു കാർബൺ-കാർബൺ ബോണ്ട് മൈഗ്രേഷൻ ഉണ്ടെങ്കിൽ , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് d റിംഗ് വിപുലീകരണത്തിന്റെ d, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു റിംഗ് കോൺട്രാക്ഷൻ ഉൽപ്പന്നം നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങളുടെ പ്രധാന ഉൽപ്പന്നമായി നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു റിംഗ് സങ്കോചമാണ്, ഇതുവരെ ഞങ്ങൾ പഠിച്ച ഉദാഹരണങ്ങൾ വിപുലീകരിച്ച ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ വാഗ്ദാനം ചെയ്യുന്നു, ഇത് ഒരു റിംഗ് കോൺട്രാക്ഷൻ ഉൽപ്പന്നമാണ്, ഇത് പ്രത്യക്ഷത്തിൽ പ്രധാന ഉൽപ്പന്നമാണ് ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ നിന്നാണ് രൂപം കൊണ്ടത്, അതായത് ഹൈഡ്രൈഡ് മൈഗ്രേഷൻ ഇഷ്ടപ്പെട്ട പാതയല്ല, ഈ ബോണ്ടിന്റെ കാർബൺ കാർബൺ മൈഗ്രേഷനാണ് മുൻഗണനാ നിയമം, അതിനാൽ ഇത് സംഭവിക്കാനുള്ള കാരണം എന്തായിരിക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ മെക്കാനിസം നോക്കിയാൽ ആദ്യത്തേത് ഈ ഡയോളിന്റെ സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രിയെക്കുറിച്ച് നമ്മൾ അറിഞ്ഞിരിക്കേണ്ട കാര്യമാണ്, അത് ഒരു സിസ് അല്ലെങ്കിൽ ട്രാൻസ് ആവാം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു സിസ് അല്ലെങ്കിൽ ട്രാൻസ് മിശ്രിതം ഉപയോഗിച്ചാണ് ആരംഭിക്കുന്നതെങ്കിൽ, അത് എങ്ങനെയായിരിക്കുമെന്ന് നമുക്ക് കസേര കൺഫർമേഷനിൽ പറയാം ട്രാൻസ് ഐസോമർ എ ട്രാൻസ് വൺ ടു ഡയോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുക, അതിനർത്ഥം ഇത് നിങ്ങളുടെ ട്രാൻസ് 1 2 സൈക്ലോഹെക്സെൻ ഡയോൾ പോലെയായിരിക്കും, ഇത് ഡയഗണൽ ആണ്, ഇത് റിംഗ് ഫ്ലിപ്പ് ചെയ്ത രൂപത്തിലും നിലനിൽക്കും, ഇത് ഞാൻ എഴുതാം ഡൈ ഇക്വറ്റോറിയൽ ആയ മറ്റൊരു രൂപമാണ്, അതിനാൽ രണ്ടും ട്രാൻസ് ഐസോമറുകൾ ഡയഗണൽ അല്ലെങ്കിൽ ഡൈ ഇക്വറ്റോറിയൽ ആണ്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ , ആദ്യ ഘട്ടം പ്രോട്ടോണേഷൻ ശരിയാണെങ്കിൽ, ഡൈ എഗ് ഷെല്ലിന്റെ കാര്യത്തിൽ ആദ്യം എന്താണ് സംഭവിക്കുക എന്ന് പറയാം, അതിനാൽ ഡയഗണലിന് ഏതെങ്കിലും ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിനോ ഹൈഡ്രൈഡിനോ മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യണമെങ്കിൽ h ഉം oh ഉം പരസ്പരം വിരുദ്ധമായിരിക്കണം, അതിനാൽ അവ പെരിപ്ലാന ആന്റി ആയിരിക്കണം ശരി ഇത് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യാനും മൈഗ്രേഷൻ നടക്കാനും അവർ ആന്റി പെരിപ്ലാനർ ആയിരിക്കണം, പക്ഷേ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ h ഉം oh ഉം ഒരു കാരണവശാലും പരസ്പരം വിരുദ്ധമാകില്ല, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക ഡയഗണലിൽ ഡൈ ഇക്വറ്റോറിയലിന്റെ കാര്യത്തിൽ ഒരു പ്രതികരണവും സാധ്യമല്ല, ഇത് പ്രോട്ടൊണേറ്റുചെയ്താൽ ശരി ഇപ്പോൾ അടുത്ത ഘട്ടം, ഇത് പ്രോട്ടൊണേറ്റ് ചെയ്യുമ്പോൾ ഇത് ശരിയാകും. ഗ്രൂപ്പിൽ നിന്ന് പുറത്തുപോകുന്നതും അയൽ ഗ്രൂപ്പും പെരിപ്ലാനർ വിരുദ്ധരായിരിക്കണം, അതിനാൽ ഈ കാർബൺ കാർബൺ ഉപേക്ഷിക്കുന്ന ഗ്രൂപ്പിന് പെരിപ്ലാനർ വിരുദ്ധമാണ് , അതിനാൽ സംഭവിക്കുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബൺ-കാർബൺ ബോണ്ട് മൈഗ്രേഷൻ ലഭിക്കുന്നു, അത് യഥാർത്ഥത്തിൽ അയൽ ഗ്രൂപ്പായി പ്രവർത്തിക്കുന്നു. ഈ സാഹചര്യത്തിൽ, റിംഗ് കോൺട്രാക്ഷൻ ഉൽപ്പന്നമായ ഒരു ഉൽപ്പന്നം മാത്രമേ നിങ്ങൾക്ക് നൽകൂ, അതിനാൽ സിസി വിടുന്ന ഗ്രൂപ്പിന് പെരിപ്ലാനർ വിരുദ്ധമാണ്, കൂടാതെ നിങ്ങൾ കോംപ്ലിമെന്ററി സിസ് എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ ഡൈ ഇക്വറ്റോറിയൽ കോൺഫോർമേഷനിൽ നിന്ന് ട്രാൻസ് ഐസോമറിൽ ആരംഭിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഉൽപ്പന്നം മാത്രമേ ലഭിക്കൂ. രണ്ട് ഹൈഡ്രോക്സിലുകളും യഥാർത്ഥത്തിൽ മധ്യരേഖാഭാഗത്തുള്ള ഈ ഡയോളിന്റെ സിസ് ഐസോമറിൽ നിന്നാണ് നിങ്ങൾ ആരംഭിക്കുന്നത്, അതിനാൽ പ്രോട്ടോണേറ്റുചെയ്താൽ ഇപ്പോൾ നിങ്ങളുടെ ഗ്രൂപ്പ് വിടുന്നത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ വിടവാങ്ങൽ ഗ്രൂപ്പ് നമുക്ക് പറയാം, നിങ്ങളുടെ അയൽ ഗ്രൂപ്പ് ആന്റി പെരിപ്ലാനർ ആയിരിക്കണം ഈ കാർബണിൽ നിന്നാണ് ഇത് സംഭവിക്കുന്നതെങ്കിൽ, അത് ഇവിടെ നിന്ന് സംഭവിക്കുകയാണെങ്കിൽ മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യാൻ പോകുന്നത് ഈ കാർബൺ കാർബണാണ്, ഈ ഹൈഡ്രൈഡാണ് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്യാൻ പോകുന്നത്, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ രണ്ട് ഓപ്ഷനുകളുണ്ട് ഒന്നുകിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ കോമ്പിനേഷൻ ഉണ്ട് അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഹൈഡ്രൈഡ് മൈഗ്രേഷനിൽ നിന്നുള്ള ഈ സിസ് ഐസോമറിന്റെ കാര്യത്തിൽ ഈ ഹൈഡ്രൈഡ് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്താൽ നിങ്ങൾക്ക് സൈക്ലോഹെക്സാനോണും കാർബൺ കാർബൺ ബോണ്ട് മൈഗ്രേറ്റ് ചെയ്താൽ നിങ്ങൾക്ക് വീണ്ടും ഈ ആൽഡും ലഭിക്കും. ehyde ആയതിനാൽ, ആൽഡിഹൈഡ് രണ്ട് വ്യത്യസ്ത പാതകളിൽ നിന്നാണ് വരുന്നത്, നിങ്ങൾ എല്ലാ സംഭാവനകളും സംഗ്രഹിച്ചാൽ , ഈ സൈക്ലിക് ഡയോഡിന്റെ ആസിഡ് കാറ്റലൈസ്ഡ് മൈഗ്രേറ്ററി സ്വഭാവം ഞങ്ങൾ നടപ്പിലാക്കുമ്പോൾ ഈ ഉൽപ്പന്നം പ്രബലമാകും, അതിനാൽ അടുത്ത ക്ലാസിൽ ഞങ്ങൾ ആരംഭിക്കാൻ പോകുന്നു. ഫിനോളുകൾക്കൊപ്പം, ആൽക്കഹോളുകളുമായി ഫിനോളുകൾക്കുള്ള സമാനതകളും വ്യത്യാസങ്ങളും എന്താണെന്ന് ഞങ്ങൾ കാണും, അതുവരെ നിങ്ങളുടെ ആൽക്കഹോൾ പുനഃപരിശോധിക്കുകയും അടുത്ത ക്ലാസിലേക്ക് ഫിനോളുകൾക്കായി തയ്യാറെടുക്കുകയും ചെയ്യുക നന്ദി