ഇന്ന് നമ്മൾ ആൽക്കഹോൾസ് ഫിനോൾസ്, ഈഥറുകൾ എന്നിവയെ കുറിച്ചുള്ള ഞങ്ങളുടെ അധ്യായത്തിന്റെ മൂന്നാം ഭാഗമാണ് എടുക്കാൻ പോകുന്നത്, അതിനാൽ നേരത്തെ ഞങ്ങൾ ആൽക്കഹോൾ, ഫിനോൾ എന്നിവയെക്കുറിച്ച് ചർച്ചചെയ്തു, അവിടെ അവയുടെ ഗുണങ്ങളെക്കുറിച്ച് സംസാരിച്ചു, അവയുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളെയും അവയുടെ തയ്യാറെടുപ്പുകളെയും കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ സംസാരിച്ചു , ഇന്ന് നമ്മൾ ഒന്നും അല്ലാത്ത ഈഥറുകൾ എടുക്കാൻ പോകുന്നു. എന്നാൽ ഡൈ ആൽക്കൈൽ ഡെറിവേറ്റീവുകൾ ജലത്തിന്റെ രീതിയിലുള്ള ഡൈ ആൽക്കൈൽ ഡെറിവേറ്റീവുകൾ അതിനാൽ ഇന്നത്തെ ചർച്ചാ വിഷയം ഈതറുകളാണ്, അതിനാൽ ഈഥറുകൾ ഒന്നുമല്ല, നിങ്ങൾ അതിനെ വെള്ളവുമായി താരതമ്യം ചെയ്താൽ ജലം നമ്മുടെ h2o ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രജനുകളിലൊന്നിനെ ഒരു ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഞങ്ങൾ അത് പറയുന്നു ഒരു ആൽക്കഹോൾ ആയി മാറുന്നു , നിങ്ങൾ രണ്ട് ഹൈഡ്രജനുകളെയും മാറ്റി ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളോ ഒരു ആൽക്കൈൽ വൺ ആറിലോ രണ്ട് ആറിലോ ഗ്രൂപ്പുകളോ ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുകയാണെങ്കിൽ, അത്തരം സന്ദർഭങ്ങളിൽ ഫലമായുണ്ടാകുന്ന തന്മാത്രകളെ ഈതർ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവയെക്കുറിച്ചാണ് നമ്മൾ ഇന്ന് സംസാരിക്കാൻ പോകുന്നത്. ഇത് ഡൈ ആൽക്കൈൽ ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ അതിനെ ഒരു ഡയൽകൈൽ ഈതർ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഉദാഹരണത്തിന് r ഒരു എഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിന് തുല്യമാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾ അതിനെ എഥൈൽ ഈഥർ അല്ലെങ്കിൽ ഡൈതൈൽ ഈതർ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവയാണ് തന്മാത്രകൾ ഒരു പുതിയ തരം പ്രവർത്തനക്ഷമത അതിൽ നിങ്ങളുടെ ജലത്തിന്റെ ഹൈഡ്രജൻ R ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റി, നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രജനുകളിലൊന്നിനെ ആറിൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റിസ്ഥാപിച്ചാൽ അത് ഒരു ആൽക്കൈൽ അരിൽ ഈതറായി മാറുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ആൽക്കൈൽ അരിൽ ഈതറിന്റെ ഒരു ഉദാഹരണമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഫിനൈൽ എഥൈൽ ഈതറോ ഫിനൈലോ ലഭിക്കും. മീഥൈൽ ഈതറിനെ അനിസോൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , നിങ്ങൾക്ക് ഈ രണ്ട് പ്രവർത്തനങ്ങളും ഏരിയൽ ഗ്രൂപ്പുകളായി ഉണ്ടെങ്കിൽ, രണ്ട് അരിലുകളും ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളാണെങ്കിൽ അത് ഒരു ഡയോറൈൽ ഈതറോ ഡിഫെനൈൽ ഈതറോ ആയി മാറുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ അതിനെ ഫിനൈൽ ഈതർ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , അതിനാൽ ഇന്ന് നമ്മൾ ചിലത് മനസ്സിലാക്കാൻ പോകുന്നു. ഈതർ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന ഈ തന്മാത്രകളുടെ ഗുണപരമായ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളും തയ്യാറെടുപ്പ് രീതികളും, അതിനാൽ ഘടന നോക്കിയാൽ ജലവുമായി ചില സാമ്യതകൾ കണ്ടെത്താനാകും, അതിനാൽ ജലത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ ബോണ്ട് ആംഗിൾ 104.5 ഡിഗ്രിയും വളഞ്ഞതുമാണ്. ഘടന വെള്ളം ഒരു വളഞ്ഞ തന്മാത്രയാണ് , നിങ്ങൾ ഇതിനെ ആൽക്കഹോൾ ആക്കി മാറ്റുന്നു, ഹൈഡ്രജൻ ഒന്നിനെ r ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുന്നു, ഈ r മെഥനോളിന്റെ ഒരു മീഥൈൽ ഉദാഹരണമാകുമ്പോൾ നിങ്ങളുടെ ബോണ്ട് ആംഗിൾ 108.5 ആയി മാറുന്നു. വീണ്ടും വളഞ്ഞ തന്മാത്രയായ ആൽക്കഹോളിനെക്കുറിച്ച് പറയുമ്പോൾ നിങ്ങളുടെ ബോണ്ട് ആംഗിൾ 108 ആണ്. നിങ്ങൾ രണ്ട് ഹൈഡ്രജനുകളെയും മീഥൈൽ ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുമ്പോൾ ഞങ്ങൾ ഈ തന്മാത്രയെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിക്കുന്നത്, അത് ഡൈമെഥൈൽ ഈതറിനെക്കുറിച്ചാണ്, തുടർന്ന് ബോണ്ട് ആംഗിളിനെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിക്കുന്നത്. 111.7 ഡിഗ്രിക്ക് തുല്യമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഡൈമെതൈൽ ഈതർ ഉള്ളപ്പോൾ നിങ്ങളുടെ കോക് ബോണ്ട് ആംഗിൾ 111 ഡിഗ്രി 0.7 ആണ്, നിങ്ങൾ വെള്ളത്തിൽ നിന്ന് മെഥനോളിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ ബോണ്ട് ആംഗിളുകളിലെ മാറ്റം നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും. ഈ തന്മാത്രകളുടെ ദ്വിധ്രുവ നിമിഷത്തെക്കുറിച്ചോ ധ്രുവീയതയെക്കുറിച്ചോ സംസാരിക്കാൻ, നിങ്ങൾക്ക് ഈ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ ഓക്സിജൻ കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോൺ പിൻവലിക്കപ്പെടുന്നതിനാൽ പ്രകൃതിയിൽ നെറ്റ് ഇൻഡക്റ്റീവ് പ്രഭാവം ഓക്സിജനിലേക്ക് ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഈ തന്മാത്രകൾക്ക് ഒരു നെറ്റ് ദ്വിധ്രുവമുണ്ടാകും. തന്മാത്രകൾ ധ്രുവീയ സ്വഭാവമുള്ളതിനാൽ ഈ ഈഥറുകൾ ധ്രുവ തന്മാത്രകളാണ്, കാരണം അവയ്ക്ക് ഒരു നെറ്റ് ദ്വിധ്രുവ നിമിഷം ഉണ്ട് , ഈ ഈഥറുകളുടെ ചില ഉദാഹരണങ്ങൾ ഞാൻ സംസാരിച്ചത് ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് എന്തെങ്കിലും ലഭിക്കുമെന്ന് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തു. ഡൈ എഥൈൽ ഈതർ പോലെ എല്ലാ അലിഫാറ്റിക്കിലും നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളും ഉള്ള ഒരു ഡിഫെനൈൽ ഈതർ ഓകെ അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഏതെങ്കിലും സോൾ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന ഒരു മീഥൈൽ ഫിനൈൽ ഈതർ നിങ്ങൾക്ക് ഉണ്ടായിരിക്കാം . ഒരു ചാക്രിക വലയം ഉണ്ടാക്കുക, ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സൈക്ലിക് ഈതർ ഉള്ള ഈ തന്മാത്രയെ thf എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് ഒരു ടെട്രാഹൈഡ്രോഫുറാൻ ആണ്, ഇത് ഓർഗാനിക് പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ ലായകമായി ഉപയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ടെട്രാഹൈഡ്രോഫ്യൂറാൻ ഉണ്ട്, അതുപോലെ നിങ്ങൾക്ക് ടെട്രാഹൈഡ്രോപൈറാൻ പോലെയുള്ള ഒന്ന് ലഭിക്കും, നിങ്ങൾക്ക് കഴിയും ഡയോക്സൈൻ എന്നറിയപ്പെടുന്ന സൈക്ലിക് തന്മാത്ര എന്നറിയപ്പെടുന്ന ഈതർ ലിങ്കേജുകളിൽ രണ്ടെണ്ണം ഉണ്ടായിരിക്കുക, അതിനാൽ ഇവയെല്ലാം ഈഥറുകളുടെ ഉദാഹരണങ്ങളാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഓക്സിജനും രണ്ട് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളും ഉള്ള മൂന്ന് അംഗങ്ങളുള്ള മോതിരം ഉണ്ടായിരിക്കാം, ഇവയെ ഓക്സി റെയിൻസ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു . ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങളുടെ കാർബൺ ഓക്സിജൻ കാർബൺ ബോണ്ട് ആംഗിൾ ഏകദേശം 60 ഡിഗ്രി ആണെന്ന് സങ്കൽപ്പിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഈ തന്മാത്രകൾ വളരെ ബുദ്ധിമുട്ടുള്ള സംവിധാനങ്ങളാണ്, അതുകൊണ്ടാണ് അവ ഉയർന്ന പ്രതിപ്രവർത്തനം കാണിക്കുകയും ശരി തുറക്കുകയും ചെയ്യുന്നത്. ഈ തന്മാത്രകളുടെ ചില പ്രധാന ഫിസിക്കൽ പ്രോപ്പർട്ടികൾ ഈതറുകളുടെ ഭൗതിക സവിശേഷതകളോ ഭൗതിക സവിശേഷതകളോ ആണ്, അതിനാൽ ഈഥറുകളുടെ കാര്യത്തിൽ നിങ്ങളുടെ ഓക്സിജൻ sp3 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് ആണെന്നും തന്മാത്രകൾക്ക് നെറ്റ് ദ്വിധ്രുവ നിമിഷമുണ്ടെന്നും നിങ്ങൾ മനസ്സിലാക്കിയിട്ടുണ്ടെങ്കിൽ, നമുക്ക് ഗുണങ്ങളെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കാം ഈ തന്മാത്രകളുടെ തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റ് അനുബന്ധ ആൽക്കെയ്നുകളുടേതിന് സമാനമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ആൽക്കെയ്നുകളേക്കാൾ തിളപ്പിക്കുന്നതിന് സമാനമാണ്, പക്ഷേ ഇത് ആൽക്കഹോളുകളേക്കാൾ കുറവാണ്, തുടർന്ന് അനുബന്ധ ആൽക്കഹോൾ , അതിനാൽ നിങ്ങൾ

ആൽക്കഹോളുകളും ഈതറുകളും താരതമ്യം ചെയ്താൽ ആൽക്കഹോളുകൾക്ക് ഉയർന്നതാണ് ഈഥറുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റ്, അതിനാൽ ഞാൻ അലിഫാറ്റിക് ഹൈഡ്രോകാർബണായ n-ഹെപ്റ്റെയ്നും അതിന്റെ ഈതർ അനലോഗും തമ്മിൽ നേരിട്ട് താരതമ്യം ചെയ്താൽ, അത് വീണ്ടും ഏഴ് അംഗങ്ങളുള്ള ഒരു മീഥൈൽ n പെന്റൈൽ ഈതർ ആണ്. ഈ മൂന്നിന്റെയും തിളയ്ക്കുന്ന പോയിന്റുകൾ താരതമ്യം ചെയ്താൽ സമാനമായ n ഹെക്സൽ ആൽക്കഹോൾ നിങ്ങളുടെ n ഹെപ്റ്റെയ്ൻ 98 ഡിഗ്രിയാണ് നിങ്ങളുടെ ഈഥർ 100 ഡിഗ്രിയും നിങ്ങളുടെ n ഹെക്സൽ ആൽക്കഹോൾ 157 ഡിഗ്രി ഓകെ ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് വീണ്ടും കാണാൻ കഴിയും, ആൽക്കഹോളുകളുടെ കാര്യത്തിൽ സംഭവിക്കുന്ന ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് മൂലമാണ് തിളപ്പിക്കൽ ഉയർന്നത്, ഇത് ഞങ്ങൾ നേരത്തെ ചർച്ചചെയ്തു, എന്നാൽ ഈഥറുകളുടെ കാര്യത്തിൽ ഇൻട്രാമോളികുലാർ ഹൈഡ്രജൻ ഇല്ല. ഈതർ തന്മാത്രകൾ തമ്മിലുള്ള ബോണ്ടിംഗ്, ഇക്കാരണത്താൽ, തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റുകൾ അനുബന്ധ ആൽക്കെയ്നുകളുടേതിന് സമാനമാണ്, ശരി അവയുടെ ലയിക്കുന്ന സവിശേഷതകളുടെ കാര്യത്തിൽ അവ എങ്ങനെ പ്രവർത്തിക്കും, അതിനാൽ ഈതർ തന്മാത്രകളുടെ ലയിക്കുന്നതിനെ കുറിച്ച് നിങ്ങൾ വീണ്ടും പറയുമ്പോൾ, വെള്ളത്തിൽ അവയുടെ ലയിക്കുന്നതെങ്ങനെ? നിങ്ങൾ ആൽക്കഹോളുകൾ നോക്കുമ്പോൾ, ഈഥറുകളുടെ കാര്യത്തിൽ വിപുലമായ ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് കാരണം അവ വെള്ളത്തിൽ വളരെ ലയിക്കുന്നവയാണ്, വീണ്ടും ഓക്സിജനിലെ ഈ ഏക ജോഡി ഇലക്ട്രോണുകൾക്ക് ജല തന്മാത്രകളുമായി ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗിന് വിധേയമാക്കാൻ കഴിയും, ഇത് അതിൽ ലയിക്കുന്നതിലേക്ക് നയിക്കും. ഇവ വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നതിനാൽ അവയ്ക്ക് വെള്ളത്തിൽ അസ്വാസ്ഥ്യമുണ്ട് , നമ്മൾ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഈതറിന്റെ തരത്തെ ആശ്രയിച്ചാണ് അവയ്ക്ക് വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നത് ഈഥറുകളുടെ തന്മാത്രകൾ വ്യത്യാസപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഈതറിന്റെ തരം അനുസരിച്ച് വ്യത്യാസപ്പെടുന്നു , ഉദാഹരണത്തിന് ഒരു ഡൈ എഥൈൽ ഈതറിന് വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നത് വളരെ കുറവാണ്, അതിനാൽ ഇത് ജൈവ സംയുക്തങ്ങൾ വേർതിരിച്ചെടുക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു ലായകമായി ഉപയോഗിക്കുന്നു. വർക്ക്അപ്പ് സമയത്ത് ഡൈതൈൽ ഈതർ ഉപയോഗിക്കുന്നത് വെള്ളവുമായി ലയിക്കില്ല, പക്ഷേ thf ടെട്രാഹൈഡ്രോഫ്യൂറാൻ പോലെയുള്ള മറ്റൊരു ചാക്രിക ഈതർ ഇത് പൂർണ്ണമായും വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നതിനാൽ ലയിക്കുന്ന ഗുണങ്ങളിൽ വ്യത്യാസമുണ്ട്, കൂടാതെ ഉയർന്ന ഈതറുകളുടെ ചെയിൻ നീളം വർദ്ധിപ്പിച്ച് കൊണ്ടിരിക്കുമ്പോൾ അവ ലയിക്കുന്നില്ല. വെള്ളവും ലോവർ ഈഥറുകളും വെള്ളത്തിൽ കൂടുതൽ ലയിക്കുന്നതിനാൽ അവയ്ക്ക് വ്യത്യസ്തമായ ലയിക്കുന്ന സവിശേഷതയുണ്ട്, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഈ സംയുക്തങ്ങൾ പ്രധാനമായത്, ഈതറിൽ നിന്ന് പുറത്തുവന്ന ആദ്യത്തെ പ്രയോഗം ഏതാണ്, അത് 18-ാം നൂറ്റാണ്ടിലോ പത്തൊൻപതാം നൂറ്റാണ്ടിന്റെ തുടക്കത്തിലോ ആണ് കണ്ടെത്തിയത്. ഈ ഈഥറുകൾ ഒരു അനസ്തെറ്റിക് ആയി ഉപയോഗിക്കുന്നതിന് വളരെ പ്രധാനപ്പെട്ട ഒരു പ്രയോഗമാണ്, അതിനാൽ അവ വൈദ്യശാസ്ത്രത്തിൽ ഒരു അനസ്തെറ്റിക് ആയി ഉപയോഗിച്ചു , കാരണം അവ പ്രത്യേകിച്ച് ചികിത്സയ്ക്കായി പല്ലുമായി ബന്ധപ്പെട്ട എല്ലാ വൈകല്യങ്ങളും ഏതെങ്കിലും സത്യ ഓപ്പറേഷൻ സമയത്ത് വേദനയില്ലാത്ത പ്രക്രിയയ്ക്ക് കാരണമാകുമ്പോൾ, ഇപ്പോൾ ഇത് ഹാലൊജനേറ്റഡ് ഈതറുകളിൽ ഒന്നാണ്, ഇത് പെന്തീൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , ഇത് വളരെ പ്രചാരമുള്ള അനസ്തെറ്റിക് ആണ്, ഇത് ഹാലൊജനേറ്റഡ് ഈതറാണ് . നേരത്തെ വന്ന അനസ്തേഷ്യ ഡൈ എഥൈൽ ഈതർ ആയിരുന്നു, അതിനാൽ വൈദ്യശാസ്ത്രത്തിലെ പ്രധാനപ്പെട്ട അനസ്തേഷ്യ അനസ്തെറ്റിക്സ് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്നതുപോലെ ഈഥറുകൾക്ക് സേവിക്കാൻ കഴിയുമെന്ന് കണ്ടെത്തിയപ്പോൾ ഇത് ഒരു വഴിത്തിരിവായിരുന്നു, അതിനാൽ പ്രയോഗങ്ങൾ നോക്കുമ്പോൾ ഇത് ഒരു അനസ്തെറ്റിക് ആയി ഉപയോഗിക്കുന്നു രണ്ടാമത്തെ പ്രയോഗം . ഇത് വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കാത്തതിനാൽ ഇത് എക്സ്ട്രാക്ഷനുകളിൽ ഒരു ലായകമായി ഉപയോഗിക്കുന്നുവെന്നും ഗ്രിഗ്നാർഡ്സ് റിയാജന്റ് തയ്യാറാക്കാനും ഇത് ഉപയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവ പൊതുവായി എപ്പോൾ ഈതറുകളുടെ ചില പ്രയോഗങ്ങളാണ് നമ്മൾ ഡൈതൈൽ ഈതറിനെ കുറിച്ച് സംസാരിക്കുന്നത് ഡൈതൈൽ ഈതറിനെയാണ് സാധാരണയായി ഈതർ എന്ന് വിളിക്കുന്നത്, അതിനാൽ നമ്മൾ ഈതർ എന്ന് പറയുമ്പോൾ നമ്മൾ സംസാരിക്കുന്നത് ഡൈതൈൽ ഈതറിനെക്കുറിച്ചാണ്, ഈ തന്മാത്രയ്ക്ക് 35 തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റുണ്ട്. ഡിഗ്രികളിൽ ഇത് വളരെ ജ്വലിക്കുന്നതും വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കാത്തതുമാണ് ഇതിന്റെ ചില ഗുണങ്ങൾ ഇവയാണ് ഏറ്റവും വ്യാപകമായി ഉപയോഗിക്കുന്ന ഈഥറുകൾ , മറ്റൊരു പ്രധാന സവിശേഷത ഓക്സിജനുമായി സ്ഫോടനാത്മക പെറോക്സൈഡുകൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു, ഇത് ഓക്സിജനുമായി സ്ഫോടനാത്മക പെറോക്സൈഡുകൾ ഉണ്ടാക്കുന്നു എന്നതാണ്. ഇരുണ്ട നിറമുള്ള കുപ്പികളിൽ സൂക്ഷിക്കുന്നു, കാരണം ഇത് ഒരു പ്രകാശം ആരംഭിച്ച പ്രതിപ്രവർത്തനമാണ് , അതിനാൽ ഈതറിന്റെ ഈ ഹൈഡ്രോ പെറോക്സൈഡുകൾ രൂപീകരിക്കുന്നതിനുള്ള സംവിധാനം എന്താണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പ്രകാശ പ്രേരിത പ്രതികരണമാണ്, ഉദാഹരണത്തിന് ഞങ്ങൾ ഡൈതൈൽ ഈതറിനെ ഒരു ഉദാഹരണമായി സംസാരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പ്രകാശം മധ്യസ്ഥതയാണ് റാഡിക്കൽ പാത്ത്‌വേയിലൂടെയാണ് പ്രതിപ്രവർത്തനം നടക്കുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് പ്രകാശത്തിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഡൈ എഥൈൽ ഈതർ ഉണ്ടെങ്കിൽ , ഓക്സിജന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഇത്തരത്തിലുള്ള ഒരു പെറോക്സി ഇന്റർമീഡിയറ്റ് രൂപപ്പെടുത്താൻ കഴിയുന്ന ഈ റാഡിക്കൽ സൃഷ്ടിക്കാൻ കഴിയും , ഇത് മറ്റ് ഈതർ തന്മാത്രയിൽ നിന്ന് ഹൈഡ്രജൻ റാഡിക്കലിനെ അമൂർത്തമാക്കുന്നു. ഈ റാഡിക്കലിന്റെ തലമുറയ്ക്കൊപ്പം ഈതറിന്റെ ഹൈഡ്രോ പെറോക്സൈഡിന്റെ രൂപീകരണത്തിന് കാരണമാകുന്നു, അത് വീണ്ടും ഈ ചക്രത്തിലേക്ക് തിരികെ പോകുകയും മുന്നോട്ട് കൊണ്ടുപോകുകയും ചെയ്യുന്നു. ഈ ഹൈഡ്രോപെറോക്സൈഡ് രൂപീകരണം, അതുകൊണ്ടാണ് ഈ സ്ഫോടനാത്മക ഹൈഡ്രോ പെറോക്സൈഡുകളുടെ രൂപീകരണം തടയാൻ ഇരുണ്ട നിറമുള്ള കുപ്പികളിൽ ഈഥറുകൾ സൂക്ഷിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഈ ഹൈഡ്രോപെറോക്സൈഡുകൾ നിങ്ങളുടെ ഈതർ ബോട്ടിലിൽ രൂപം കൊള്ളുന്നുവെന്ന് നിർണ്ണയിക്കാനുള്ള ഒരു രീതി എന്താണ്, നിങ്ങൾ കുപ്പി തുറക്കുക നിങ്ങളുടെ

ഹൈഡ്രോപെറോക്സൈഡ് ഉണ്ടെന്ന് അറിയില്ല, അതിനാൽ ഈതറിൽ ഈ ഹൈഡ്രോപെറോക്സൈഡുകളോ പെറോക്സൈഡുകളോ നിർണ്ണയിക്കുന്ന രീതിയാണ്, അതിനാൽ പരിശോധനകളിൽ ഒന്ന് പൊട്ടാസ്യം അയഡൈഡ് പരിശോധനയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈതറിനെ കുലുക്കുക എന്നതാണ് നിങ്ങൾ കുറച്ച് ഈതർ എടുത്ത് 10 മില്ലി എന്ന് പറയട്ടെ നിങ്ങൾ ഇത് പൊട്ടാസ്യം അയഡൈഡിന്റെ ലായനി ഉപയോഗിച്ച് കുലുക്കുക, ശരി നിങ്ങൾ ഇത് പൊട്ടാസ്യം അയഡൈഡിന്റെ ലായനി ഉപയോഗിച്ച് കുലുക്കുക, നമുക്ക് 10 മില്ലിക്ക് ഇത് 1 മില്ലി അല്ലെങ്കിൽ 10 ശതമാനം പൊട്ടാസ്യം അയഡൈഡിന്റെ അളവ് അനുസരിച്ച് 10 ശതമാനം ഭാരവും അതിൽ കുറച്ച് തുള്ളി എച്ച്സിഎൽ കലർത്തിയും കുലുക്കുക. നിങ്ങൾ അത് കുലുക്കുമ്പോൾ, അയഡൈഡ് അയോഡിനിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നതായി നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അയോഡൈഡിൽ നിന്ന് അയോഡിൻ ലഭിക്കും, ഇത് ലായനിയുടെ നിറം മഞ്ഞയായി മാറുന്നു, അതിനാൽ ലായനി മഞ്ഞ നിറത്തിലും thi ആയി മാറുന്നു നിങ്ങൾ ഇതിലേക്ക് കുറച്ച് തുള്ളി അന്നജം ചേർക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കറുത്ത വയലറ്റ് നിറം ലഭിക്കുമെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കൂടുതൽ സ്ഥിരീകരിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഈതർ ലായനിയിൽ കുറച്ച് ഹൈഡ്രോപെറോക്സൈഡ് അടങ്ങിയിട്ടുണ്ടെന്ന് ഇത് നിർണ്ണയിക്കുന്നതിനുള്ള മറ്റൊരു മാർഗ്ഗം ഫെറസ് അമോണിയം സൾഫേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കാവുന്നതാണ്. പൊട്ടാസ്യം തയോസയനേറ്റ് ലായനി, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഈതർ ലായനി എടുത്ത് ഫെറസ് അമോണിയം സൾഫേറ്റ്, പൊട്ടാസ്യം തയോസയനേറ്റ് ജലീയ ലായനി എന്നിവയുടെ മിശ്രിതം ഉപയോഗിച്ച് കുലുക്കുക, അങ്ങനെ ചെയ്യുമ്പോൾ പെറോക്സൈഡ് ചെയ്യുന്നത് പെറോക്സൈഡ് ഫെറസ് അയോണുകളുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് അവയെ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യുന്നു. ഇത് ഫെറിക്കിലേക്കുള്ള ഓക്സിഡേഷൻ പ്രതിപ്രവർത്തനമാണ് , തുടർന്ന് ഇവ പൊട്ടാസ്യം തയോസയനേറ്റിൽ നിന്നുള്ള തയോസയനേറ്റ് അയോണുകളുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ഇത്തരത്തിലുള്ള ഫെറസ് തയോസയനേറ്റ് കോംപ്ലക്സ് ലഭിക്കുന്നു, അത് ചുവന്ന നിറമുള്ള ഫെറിക് തയോസയനേറ്റ് കോംപ്ലക്സ് ആണ്, അതിനാൽ പെറോക്സൈഡുകൾ ഉണ്ടെന്നതിന്റെ മറ്റൊരു സൂചനയാണിത്. പെറോക്സൈഡ് മാലിന്യങ്ങൾ നീക്കം ചെയ്യുന്നതെങ്ങനെയെന്ന് ഇപ്പോൾ നിങ്ങളുടെ പരിഹാരത്തിൽ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഈഥറുകളിൽ നിന്ന് പെറോക്സൈഡുകൾ നീക്കം ചെയ്യുന്നത് പ്രധാനമാണ് നിങ്ങൾ ഈതർ ഒരു ലായകമായി ഉപയോഗിക്കുമ്പോൾ എന്തെങ്കിലും അപകടങ്ങൾ ഉണ്ടാകാതിരിക്കാൻ ,

അങ്ങനെ ചെയ്യാൻ, അതിൽ മാലിന്യങ്ങൾ അടങ്ങിയിട്ടുണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടുകഴിഞ്ഞാൽ, ഒരു വഴി , ഈഥർ കഴുകുകയോ കുലുക്കുകയോ ചെയ്യാം , ഫെറസ് ഇരുമ്പുകൾ ഉപയോഗിച്ച് കഴുകുക, ശരി നിങ്ങൾ കഴുകുക ഈതർ ഫെറസ് ഇരുമ്പ് ലായനി ഉപയോഗിച്ച് പരാന്നഭോജികളുടെ ലായനി ഫെറസ് സൾഫേറ്റിന്റെ ലായനിയാകാം, അത് പെറോക്സൈഡ് കുറയ്ക്കുന്നു, അതിനാൽ പെറോക്സൈഡ് മാലിന്യങ്ങൾ നീക്കം ചെയ്യുന്നതിനുള്ള ഒരു മാർഗമാണിത് അല്ലെങ്കിൽ സാന്ദ്രീകൃത h2so4 ൽ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഈഥർ വാറ്റിയെടുക്കാം. പെറോക്സൈഡിന്റെ ഓക്സിഡേഷൻ

അങ്ങനെ പെറോക്സൈഡിനെ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യുന്നു , അതിനാൽ നമുക്ക് പെറോക്സൈഡുകളെ ദോഷകരമല്ലാത്ത രൂപങ്ങളാക്കി മാറ്റാനും നമ്മുടെ ഈഥറുകൾ വൃത്തിയാക്കാനും കഴിയുന്ന രണ്ട് വഴികളാണ് ഇത്. അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നമ്മൾ സിന്തസിസിനെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കുന്നു , ഈഥറുകൾ തയ്യാറാക്കുന്നതിനുള്ള രീതികൾ ശരി, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അടുത്തതായി സിന്തസിസിലേക്കോ ഈഥറുകളുടെ തയ്യാറെടുപ്പിലേക്കോ പോകുന്നു, അതിനാൽ മക്കിയുടെ ഏറ്റവും ജനപ്രിയമായ സിന്തറ്റിക് പ്രോട്ടോക്കോൾ ng ഈഥർ എന്നത് വില്യംസൺ സിന്തസിസ് എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന ഒരു നാമ പ്രതികരണമാണ്, അതിനാൽ വില്യംസൺ സിന്തസിസ് എന്നത് സമമിതിയില്ലാത്തതും സമമിതിയുള്ളതുമായ ഈതറുകൾ നിർമ്മിക്കാൻ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒരു രീതിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ രണ്ട് വ്യത്യസ്ത ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളെക്കുറിച്ചോ രണ്ട് സമാന ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളെക്കുറിച്ചോ സംസാരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് രണ്ടും ഉണ്ടാക്കാനുള്ള കഴിവുണ്ട്. സമമിതിയില്ലാത്തതും സമമിതിയുള്ളതുമായ ഈഥറുകൾ ഒരു സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ റിയാക്ഷന്റെ സഹായത്തോടെ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ sn2 പ്രതികരണമാണ്, അതിനാൽ വില്യംസൺ സിന്തസിസിൽ ഞങ്ങൾ ചെയ്യുന്നത് നിങ്ങൾ പ്രാഥമികമായി ഒരു ഡിഗ്രി ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് ആയ ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് എടുത്ത് സോഡിയം ആൽക്കോക്സൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക എന്നതാണ്. ശരി, ഇത് സോഡിയം ആൽകോക്സൈഡ് എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന ഒരു ആൽക്കഹോൾ സോഡിയം ലവണമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ സോഡിയം ആൽകോക്സൈഡുമായി ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡിനെ പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ സോഡിയം ഹാലൈഡിന്റെ രൂപീകരണത്തോടൊപ്പം അനുബന്ധ ഈതറും ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഞാൻ പറഞ്ഞതുപോലെ പരിമിതി ഇതാണ് ഒരു ഡിഗ്രി ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് ആകാൻ കാരണം എന്തുകൊണ്ട് ഇവിടെ ഉൾപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന പ്രതിപ്രവർത്തനം ഒരു sn2 തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു sn2 പകരം വയ്ക്കൽ പ്രതികരണമാണ്, ഉദാഹരണത്തിന് നിങ്ങൾ മെത്ത് എടുക്കുന്നു y1 ബ്രോമൈഡ്, നിങ്ങൾ അതിനെ സോഡിയം ടെർഷ്യറി ബ്യൂട്ടൈൽ ഈതർ ഉപയോഗിച്ചാണ് ചികിത്സിക്കുന്നത് , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഒരു മീഥൈൽ ടെർഷ്യറി ബ്യൂട്ടൈൽ ഈതർ ആണ്, അതിനാൽ ആൽകോക്സൈഡിന്റെ ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് പകരക്കാരൻ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ആൽകോക്സൈഡ് ഹാലിഡിനെ മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആൽകോക്സൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ഹാലൈഡ് അയോണിന്റെ ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് പകരം വയ്ക്കുന്നു . നിങ്ങളുടെ ആൽകോക്സൈഡ് അയോണും ഇത് നിങ്ങളുടെ ഒരു ഡിഗ്രി ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡും ആണെന്ന് നിങ്ങൾ സാമാന്യവൽക്കരിക്കുകയാണെങ്കിൽ , നിങ്ങൾ പുറത്തുപോകുന്ന ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഒരേസമയം നഷ്ടപ്പെടുന്ന ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആൽക്കൈലിനെ ആക്രമിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ഈഥർ ലഭിക്കും , ഇതാണ് നിങ്ങളുടെ വിടുന്ന ഗ്രൂപ്പ്. ഈ സാഹചര്യത്തിൽ, സമമിതിയില്ലാത്ത ഈഥറുകൾ നിർമ്മിക്കാൻ നമുക്ക് താൽപ്പര്യമുണ്ടെങ്കിൽ, നമ്മുടെ പരിമിതികൾ എന്തൊക്കെയാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക്

ഈ തന്മാത്ര നിർമ്മിക്കണമെന്ന് ഞങ്ങൾ കരുതുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് രണ്ട് വഴികളുണ്ട്, അതിലൂടെ നമുക്ക് ഈ തന്മാത്രകൾ നിർമ്മിക്കുന്നത് തുടരാം. തൃതീയ ബ്യൂട്ടനോളിന്റെ സോഡിയം ഉപ്പ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക , രണ്ടാമത്തെ ഓപ്ഷൻ, ഞങ്ങൾ മറ്റ് ഹാലൈഡ് ടെർഷ്യറി ബ്യൂട്ടൈൽ ക്ലോറൈഡിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ച് സോഡിയം ഉപ്പ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക എന്നതാണ്. ഈ സാഹചര്യത്തിൽ എത്തനോൾ സോഡിയം എത്തോക്സൈഡ് അതിനാൽ ഈ തന്മാത്രയെ ശരിയാക്കുന്നതിനുള്ള ശരിയായ സമീപനം രണ്ടിൽ ഏതാണ് എന്നതാണ് ചോദ്യം, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഉൽപ്പന്നം നൽകാൻ പോകുന്ന സമീപനം ഈ പ്രതികരണമായിരിക്കും , അല്ലെന്ന് ഞാൻ വിശദീകരിക്കുകയായിരുന്നു. ഈ പ്രതികരണം നമ്മൾ ഉപയോഗിക്കുന്ന ഈ ആൽകോക്സൈഡുകൾ ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകളായി പ്രവർത്തിക്കുക മാത്രമല്ല, ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകളായി പ്രവർത്തിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, എന്നാൽ അവ ഒരു മത്സരാധിഷ്ഠിത ഉന്മൂലന പ്രതികരണത്തിന് കാരണമാകുന്ന ശക്തമായ അടിത്തറയായി പ്രവർത്തിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ എല്ലായ്പ്പോഴും ഒരു നിങ്ങളുടെ ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് ഒരു ഡിഗ്രി അല്ലാത്ത പക്ഷം മത്സരിക്കുന്ന ഉന്മൂലന പ്രതികരണം സംഭവിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഡിഗ്രി ആൽകോക്സൈഡ് ഉന്മൂലനം വളരെ കുറവാണ് അല്ലെങ്കിൽ അത് ഇല്ലെങ്കിലും നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഡിഗ്രിയും മൂന്ന് ഡിഗ്രി ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകളും ഉണ്ടെങ്കിൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ എലിമിനേഷൻ ഉൽപ്പന്നം ഈതർ ഓകെ ആയ സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ പ്രൊഡക്റ്റിനൊപ്പം കാണും, അതുകൊണ്ടാണ് വില്യംസൺ സിന്തസിസിൽ നമ്മൾ sn2 സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ ചെയ്യുമ്പോൾ നല്ലത് . ഗ്രീ ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകളുപയോഗിച്ച് നടപടിക്രമം ഏറ്റവും വിജയകരമാണ്, ഈ ഈതറുകൾ സമന്വയിപ്പിക്കുന്നതിനുള്ള രണ്ടാമത്തെ രീതി, മെർക്കുറേഷൻ ഓക്സിമെർക്കുറേഷൻ ഡീമെർക്കുറേഷൻ എന്ന ആൽക്കഹോളിനെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്ത ഒരു സാമ്യമുള്ള രീതിയാണ് , ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇതിനെ l coxy mercuration demercuration എന്ന് വിളിക്കുന്നു . നേരത്തെ പഠിച്ചത് ആൽക്കഹോളുകൾക്ക് മാറ്റമൊന്നും വരുത്തിയിട്ടില്ല എന്നത് മാത്രമാണ്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ജല തന്മാത്രയ്ക്ക് പകരം ഇത് ആൽക്കീനിലേക്ക് ചേർക്കുന്ന ആൽക്കഹോൾ തന്മാത്രയായിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ആൽക്കഹോളുകളിലെ ഓക്സിമെർക്കുറേഷൻ ഡെമോക്കുലേഷന് സമാനമാണ്. നിങ്ങൾ ഒരു ആൽക്കീനിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുകയും മെർക്കുറിക് ട്രൈഫ്ലൂറോ അസറ്റേറ്റ് എന്ന മെർക്കുറി ഉപ്പ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, ഇത് മദ്യത്തിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഒരു റിയാക്ടറായി നടക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ആൽക്കോക്സി മെർക്കുറേഷനു ശേഷമുള്ള ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ആണ് , ഇത് സോഡിയം ബോറോഹൈഡ്രൈഡ് കുറയ്ക്കുമ്പോൾ നൽകുന്നു. ഈ മെർക്കുറി ഗ്രൂപ്പിന്റെ കുറവിന് ശേഷമുള്ള അനുബന്ധ മദ്യമാണ് നിങ്ങൾ എഫ് വെള്ളം ആൽക്കഹോൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിനുള്ള മാർക്കോണിക്കോവിന്റെ കൂട്ടിച്ചേർക്കലിനെ പിന്തുടരുന്നു, അതായത്, ഹൈഡ്രജൻ കാർബണിലേക്ക് ചേർക്കാൻ പോകുന്ന ഒലിഫിനിൽ വീണ്ടും വ്യത്യസ്തമായ പകരക്കാർ ഉണ്ടെങ്കിൽ, വില്യംസൺ സിന്തസിസ് ആൽക്കൈൽ ആറിൽ ഈഥറുകളിലും പ്രയോഗിക്കാം. ഞാൻ ആൽക്കൈൽ ആറിൽ ഈതറുകൾ വെവ്വേറെ എടുക്കുന്നു, പക്ഷേ രീതി വില്ല്യംസും ഈതർ സിന്തസിസും ഒന്നുതന്നെയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഫിനോൾ എടുക്കുക, ആൽകോക്സൈഡിന് പകരം സോഡിയം ഫിനോക്സൈഡ് എടുക്കാം, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യത്തിൽ സോഡിയം ഫിനോക്സൈഡ് എടുക്കാം. നിങ്ങൾ അതിനെ ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് വീണ്ടും ഒരു ആൽക്കലൈൻ ലായനി ലഭിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ഫിനോൾ ഉപയോഗിക്കുകയാണെങ്കിൽ ജലീയ നാവോ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും, നിങ്ങൾ ജലീയമായ naoh ഉപയോഗിക്കുന്നു, നിങ്ങൾ ഒരു ആൽക്കലൈൻ ലായനി നിലനിർത്തുകയും അനുബന്ധ ആൽക്കൈൽ അരിൽ ഈതർ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു. വ്യവസ്ഥകൾ ഒരു പ്രാതിനിധ്യ ഉദാഹരണമെന്ന നിലയിൽ , നിങ്ങൾ ഏതെങ്കിലും ഹാലൈഡിൽ ആരംഭിക്കുകയാണെങ്കിൽ, നമുക്ക് ഒരു ബെൻസിൽ ബ്രോമൈഡ് എന്ന് പറയാം, അത് മുൻകൂട്ടി തയ്യാറാക്കിയ സോഡിയം ഫിനോക്സൈഡ് അല്ല, മറിച്ച് ജലീയ നാവോയിലെ ഫിനോൾ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കാം. നിങ്ങൾക്ക് അനുയോജ്യമായ ആൽക്കൈൽ അരിൽ ഈതർ ശരിയായി ലഭിക്കുന്നു, ഇത് ഫിനോളുകളുള്ള ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡിന് പകരം നിങ്ങൾക്ക് ഉപയോഗിക്കാൻ കഴിയുന്ന മറ്റൊരു റിയാജന്റായിരിക്കാം, ഇത് മീഥൈൽ സൾഫേറ്റ് ആകാം , ഇത് ജലീയ നൂഹിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഈ പ്രത്യേക ഈതർ നിങ്ങൾക്ക് വീണ്ടും നൽകാം . അനിസോൾ എന്നറിയപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഈ ഉപ്പ് രൂപപ്പെടുന്നതിനൊപ്പം നിങ്ങൾക്ക് ഏതെങ്കിലും ആത്മാവ് ലഭിക്കുന്നു, ഇത് ഒരു വിലകുറഞ്ഞ റിയാഗെന്റാണ് , ഇത് അനുബന്ധ ആൽക്കൈലേറ്റിംഗ് ഏജന്റുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ ഇത് വിലകുറഞ്ഞ റിയാജന്റാണ്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ ഒരു ആൽക്കൈൽ അയോഡൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ മറ്റെന്തെങ്കിലും ആയി ഉപയോഗിക്കുമായിരുന്നതിനാൽ ഇത് വിലകുറഞ്ഞ റിയാജന്റാണ്. നിങ്ങളുടെ അനുബന്ധ മീഥൈൽ ഹാലൈഡുകൾ ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ വീണ്ടും റീജന്റ് കോമ്പിനേഷൻ നോക്കുക, നിങ്ങൾക്ക് ഈ പ്രത്യേക ഈതർ നിർമ്മിക്കാൻ താൽപ്പര്യമുണ്ടെന്ന് കരുതുക, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു വശത്ത് ശരിയായ ഗ്രൂപ്പും മറുവശത്ത് ഒരു ഫിനൈലും ഒരു പ്രൊപൈൽ ഫിനൈൽ ഈതറും ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ എങ്ങനെ പോകും നിങ്ങൾക്ക് ചിന്തിക്കാൻ രണ്ട് വഴികളുണ്ട്, അതിനാൽ ഒന്ന് നിങ്ങൾ പ്രൊപൈൽ ബ്രോമൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിച്ച് സോഡിയം ഫിനോക്സൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക, മറ്റൊരു വഴി നിങ്ങൾ സോഡിയം പി ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുക എന്നതാണ്. റോപോക്സൈഡ്, ഏരിയൽ ബ്രോമൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക ശരി, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് സോഡിയം ഫിനോക്സൈഡ് ഉപയോഗിക്കണോ അതോ എയറിൽ ബ്രോമൈഡ് ഉപയോഗിക്കണോ എന്നതാണു വീണ്ടും ചോദ്യം, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക ഭാഗം സംഭവിക്കുന്നില്ല, കാരണം പ്രതികരണം ഈ പാതയിലൂടെ കടന്നുപോകുന്നു. ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷനിലേക്ക് ഈ എയറിൽ ബ്രോമൈഡുകളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനം കുറവായതിനാൽ ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷനിലേക്ക് അരിൽ

ബ്രോമൈഡുകൾ നല്ല സബ്സ്ട്രേറ്റുകളല്ല എന്നത് യുക്തിസഹമാണ് , അതുകൊണ്ടാണ് ഞങ്ങൾ സിന്തസിസ് നടപ്പിലാക്കാൻ ഈ പ്രത്യേക കോമ്പിനേഷൻ ഉപയോഗിക്കാത്തത്. ഇത്തരത്തിലുള്ള ഈതറുകളിൽ നിന്ന് ഞങ്ങൾ മറ്റ് ഈതറുകളിലേക്ക് നീങ്ങുന്നു, ഇതുവരെ ഞങ്ങൾ സൈക്ലിക്കിനെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിച്ചത്, നിങ്ങളുടെ ഡൈ ആൽക്കൈൽ ഈഥറുകളോ അരിൽ ആൽക്കൈൽ ഈതറുകളോ പോലെ സൈക്ലിക് അല്ലാത്തതിനെക്കുറിച്ചാണ്, സൈക്ലിക് ഈതറുകൾ എങ്ങനെ പ്രവർത്തിക്കുന്നുവെന്ന് നോക്കാം അവയുടെ സമന്വയത്തിന്റെ നിബന്ധനകൾ അല്ലെങ്കിൽ സൈക്ലിക് ഈതറുകൾ തയ്യാറാക്കുന്നതിനുള്ള പൊതുവായ രീതികൾ എന്തൊക്കെയാണ്, അവയെ എപ്പോക്സൈഡുകൾ എന്നും വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ വീണ്ടും സൈക്ലിക് ഈതറിന്റെ റിംഗ് വലുപ്പത്തെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു. മൂന്ന് അംഗങ്ങൾ ഉള്ള മോതിരം ഓക്സിജൻ ആറ്റങ്ങളിൽ ഒന്ന് ഉള്ളത് നിങ്ങൾക്ക് നാല് അംഗങ്ങൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ ഓക്സിഡെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഓക്സിറ്റെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഓക്സി ഓക്സിജൻ ഉണ്ടെന്ന് പറയുന്നു , ബാക്കിയുള്ളത് ശൃംഖലയെ കുറിച്ച് പറയുന്നു. സൈക്ലിക് ഈതറിന്റെ നീളം അഞ്ച് അംഗങ്ങളാണെങ്കിൽ, കുറച്ച് മിനിറ്റുകൾക്ക് മുമ്പ് ഞങ്ങൾ അതിനെ ടെട്രാഹൈഡ്രോഫുറാൻ എന്ന് വിളിച്ചു, ഇതിനെ അഞ്ച് അംഗങ്ങൾ ഉള്ള പൊതുവായ നാമകരണമായി ഓക്സോളൻ എന്നും ആറ് അംഗങ്ങളാണെങ്കിൽ ടെട്രാഹൈഡ്രോപൈറാൻ എന്നും വിളിക്കുന്നു. ഒരു ഓക്സെൻ മോതിരമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഇതിൽ രണ്ട് ഈഥറുകളുള്ള ആറ് അംഗങ്ങൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ അതിനെ ഒരു 4 ഡയോക്സെൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , അതിനാൽ ഇത് നമുക്ക് അറിയാവുന്ന ജനപ്രിയ സൈക്ലിക് ഈതറുകളിൽ ചിലതാണ്, അതിനാൽ ഈ സൈക്ലിക് ഈതറുകൾ തയ്യാറാക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു രീതിയാണിത് എഥിലീന്റെ വായു ഓക്സിഡേഷൻ വഴിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് മൂന്ന് അംഗങ്ങളുള്ള ഒരു ഓക്സിലറി തരം മോതിരം തയ്യാറാക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുമ്പോൾ, ഏറ്റവും ലളിതമായ മാർഗ്ഗം എഥിലീൻ അല്ലെങ്കിൽ ഈഥീൻ സിൽവർ ഓക്സൈഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ 300 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ ഉൽപ്രേരകമായി വായുവിൽ ഓക്സിഡേഷൻ നടത്തുക എന്നതാണ്. നിങ്ങളുടെ ഉൽപന്നമായി അനുബന്ധ എഥിലീൻ ഓക്സൈഡ് ലഭിക്കുമ്പോൾ ശരി, വലിയ സൈക്ലിക് ഈഥറുകൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിനുള്ള മറ്റൊരു മാർഗ്ഗം ഡയോളുകളുടെ നിർജ്ജലീകരണം ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ഡയോളിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ഡയോൾ 1 4 ബ്യൂട്ടെയ്ൻ ഡയോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കാം , നിങ്ങൾ നടപ്പിലാക്കും സാന്ദ്രീകൃത സൾഫ്യൂറിക് ആസിഡുള്ള നിർജ്ജലീകരണം , നിങ്ങൾക്ക് അഞ്ച് അംഗങ്ങളുള്ള സൈക്ലിക് ഈതർ ലഭിക്കുന്നു, അത് ജല തന്മാത്രയെ ഇല്ലാതാക്കുന്നതിനൊപ്പം നിങ്ങൾക്ക് ഒരു അഞ്ച് പെന്റെയ്ൻ ഡയോൾ തിരഞ്ഞെടുക്കാം, അതിനാൽ ഇത് അഞ്ച് ശരി ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച്, വീണ്ടും നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഒരു അഞ്ച് പെന്റെയ്ൻ ഡയോൾ , ഉയർന്ന താപനില 140 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡ് കേന്ദ്രീകരിച്ച് ചൂടാക്കിയാൽ, ആറ് അംഗങ്ങളുള്ള ടെട്രാഹൈഡ്രോ പിരവും ജല തന്മാത്രകളുടെ രൂപീകരണവും ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പൊതു രീതിയാണ്, ആൽക്കഹോളുകളുടെ നിർജ്ജലീകരണം ഈഥറുകൾ തയ്യാറാക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു വ്യാവസായിക രീതിയാണ്. യഥാർത്ഥത്തിൽ എലിസൈക്ലിക് ഈതറിനായി പ്രവർത്തിക്കുക, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് സാധാരണ അസൈക്ലിക് ആൽക്കഹോൾ ഉണ്ടെങ്കിൽപ്പോലും നിങ്ങൾക്ക് അത് കേന്ദ്രീകൃതമായ h2so4 ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കാം, നിങ്ങൾക്ക് ടി ലഭിക്കുമ്പോൾ അത് ചൂടാക്കേണ്ടതുണ്ട് ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ ഒരേയൊരു ബുദ്ധിമുട്ട് ഇത് എല്ലാത്തരം ആൽക്കഹോളുകൾക്കും ഒരുപോലെ ഒപ്റ്റിമൈസ് ചെയ്തിട്ടില്ല എന്നതാണ്, ഉദാഹരണത്തിന് , മത്സര പ്രതികരണം ഈ സാഹചര്യത്തിൽ എപ്പോഴും നിലനിൽക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് എത്തനോൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ 180 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ ഈ നിർജ്ജലീകരണം നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും. എഥീൻ നിങ്ങൾക്ക് എലിമിനേഷൻ ഉൽപ്പന്നം ശരിയായി ലഭിക്കും, എന്നാൽ നിങ്ങൾ 140 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ എത്തനോളുമായി അതേ പ്രതികരണം നടത്തുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് ഡൈതൈൽ ഈതർ ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷനും എലിമിനേഷനും തമ്മിൽ മത്സരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് പകരം വയ്ക്കൽ സംഭവിക്കുമ്പോൾ ആൽക്കഹോൾ അധികവും താഴ്ന്ന ഊഷ്മാവിൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ, ആദ്യ ഘട്ടം ആൽക്കഹോൾ പ്രോട്ടോണേഷനാണ്, തുടർന്ന് രണ്ടാമത്തെ ആൽക്കഹോൾ തന്മാത്രയുടെ ആക്രമണം ഈ ഈതർ രൂപപ്പെടുത്തുന്നു, എന്നാൽ മറ്റൊരു സാഹചര്യത്തിൽ ഒരു മത്സരാധിഷ്ഠിത ഉന്മൂലന പ്രതികരണം ഉണ്ടാകുന്നു എങ്കിൽ എങ്കിൽ ഊഷ്മാവ് കൂടുതലായതിനാൽ ആൽക്കഹോളുകളുടെ നിർജ്ജലീകരണം ഈഥറുകൾ അസൈക്ലിക് ഈഥറുകൾ ലഭിക്കുന്നതിനും ബാധകമാണ്, ഇത് സാധാരണഗതിയിൽ സംഭവിക്കുന്നത് g ആണ്. നിങ്ങൾക്ക് സമമിതി ഈഥറുകൾ നൽകുന്നത് അവസാനിപ്പിക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് സമമിതി ഈഥറുകൾക്ക് മാത്രമുള്ള ഒരു നല്ല രീതിയാണ്, അതേസമയം വില്യംസൺ സിന്തസിസിന് നിങ്ങൾക്ക് അസമമായ ഈതറുകളും നൽകാൻ കഴിഞ്ഞു, സാധാരണഗതിയിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഒരു ഡിഗ്രി ആൽക്കഹോൾ ഉള്ളപ്പോൾ ഇത് നല്ലതാണ്, കാരണം വീണ്ടും 2 2 ഡിഗ്രിയും 3 ഡിഗ്രിയും നിങ്ങൾക്ക് ധാരാളം എലിമിനേഷൻ ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കും, ഇത് ഞങ്ങൾക്ക് ഒരു സൈഡ് റിയാക്ഷൻ ആണ്, ശരി ഈ സൈക്ലിക് ഈഥറുകൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിനുള്ള മറ്റൊരു രീതി വിസിനൽ ആണ് ഈ വിസിനൽ ഹാലോഹൈഡ്രിനുകളിൽ നിന്നാണ് എപ്പോക്സൈഡായി മാറുന്നത് അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ വിസിനൽ ഹാലോഹൈഡ്രിൻ , നിങ്ങൾ ഉണ്ടാക്കുന്ന ആൽക്കഹോളിനെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കുമ്പോൾ ഞങ്ങൾ ഇത് ചെയ്തുവെന്ന് നിങ്ങൾ ഓർക്കുന്നുവെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ഉണ്ടാക്കുന്ന ഹൈപ്പോ ഹാലോസ് ആസിഡ് രൂപപ്പെടാം, ഇത് ഒലിഫിൻ ഇരട്ട ബോണ്ടിൽ ഒരു അധിക പ്രതികരണത്തിന് വിധേയമാകുകയും നിങ്ങൾക്ക് ഇത്തരത്തിലുള്ള ഒരു ഹാലോഹൈഡ്രിൻ ലഭിക്കുകയും ചെയ്യും. ആൽക്കലൈൻ അവസ്ഥയിൽ , അടിത്തറയുടെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ശരി, എപ്പോക്സൈഡുകൾ രൂപപ്പെടുന്നതിന് കാരണമാകും, ഇത് ഞങ്ങൾ നേരത്തെ ചെയ്തതും ഈ ചാക്രിക ഈതറുകൾ തയ്യാറാക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു രീതിയാണ്. എപ്പോക്സൈഡിലേക്കുള്ള വിസിനൽ ഹാലോഹൈഡ്രിൻ ആണ് ശരി, അതിനാൽ ഇത് ഈഥറുകൾ തയ്യാറാക്കുന്നതിനുള്ള വ്യത്യസ്ത

രീതികളെക്കുറിച്ചായിരുന്നു, അതിനാൽ സൈക്ലിക് ഈഥറുകൾ അസൈക്ലിക് ഈഥറുകൾ തയ്യാറാക്കേണ്ടിവരുമ്പോൾ അവ രണ്ട് മൂന്ന് പൊതു തന്ത്രങ്ങളാണെന്നും അവയുടെ സ്വഭാവമനുസരിച്ച് അവയാണെന്നും ഞങ്ങൾ കണ്ടു . ഞങ്ങൾ തയ്യാറാക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്ന ഈഥർ രണ്ട് അടിവസ്ത്രങ്ങളുടെ ശരിയായ സംയോജനമാണ് ഞങ്ങൾ തിരഞ്ഞെടുക്കുന്നത് ഒന്ന് നിങ്ങൾ വില്യംസൺ സിന്തസിസ് നടത്തുകയാണെങ്കിൽ ആൽകോക്സൈഡ് ആണ്, രണ്ടാമത്തേത് ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് ആണ്, ഇത് സാധാരണയായി ഒരു ഡിഗ്രി ആൽക്കൈൽ ലൈറ്റ് ആണ്, ഇത് ഇല്ലാതാക്കുന്നത് തടയാൻ ഞങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നു. ഇത് ഒരു മത്സരാധിഷ്ഠിത പ്രതികരണമാണ്, ഇത് മിക്ക കേസുകളിലും വിളവ് കുറയ്ക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ശ്രദ്ധിക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഈഥറുകളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളും രാസപ്രവർത്തനങ്ങളും എന്തൊക്കെയാണ്, അതിനാൽ ഈതറുകൾക്ക് സാധാരണയായി അവയ്ക്ക് കഴിയുന്നത്ര വളരെ കുറച്ച് പ്രതികരണങ്ങൾ മാത്രമേ ഉണ്ടാകൂ കാരണം കാർബൺ ഓക്സിജൻ ബോണ്ട് വളരെ ശക്തമാണ് , അതിനാൽ പൊതു വിഭാഗങ്ങൾ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുടെ പ്രധാന വിഭാഗങ്ങളിലൊന്നാണ് ഈതർ പിളർപ്പ് പ്രതികരണങ്ങൾ അതിനാൽ നമുക്ക് ഈതർ ക്ലീവേജ് റിയാക് ഉണ്ട് നിങ്ങളുടെ ഈതർ ഓകെ ഉള്ളത് നിങ്ങളുടെ കോക് ബോണ്ടാണ് , നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ഉണ്ട്, അത് ഈ കാർബണിനെ ആക്രമിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ കോ ബോണ്ടിന്റെ പിളർപ്പിനെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിക്കുന്നത്,

അങ്ങനെ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ വന്ന് ആക്രമിക്കുകയാണെങ്കിൽ അത് എങ്ങനെ സംഭവിക്കും പുറകുവശത്ത് , നിങ്ങൾക്ക് ഈ പകരക്കാരൻ ഉൽപ്പന്നം നൽകാൻ നിങ്ങൾക്ക് പ്രതികരണത്തെ നിർബന്ധിക്കാൻ കഴിയും, അപ്പോൾ ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ സാധ്യത എന്താണ്, അതിനാൽ ശക്തമായ ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ നേരിട്ട് വന്ന് ഈതറുകളെ ആക്രമിച്ചാൽ അതിന് അത് നടപ്പിലാക്കാൻ കഴിയില്ലെന്ന് ഞങ്ങൾ കാണുന്നു. കോ ബോണ്ടിന്റെ പിളർപ്പ് ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ സഹബന്ധം വളരെ ശക്തമാണ് എന്നതാണ് കാരണം , രണ്ടാമത്തെ കാര്യം, ആൽകോക്സൈഡായ നിങ്ങളുടെ വിടവാങ്ങൽ ഗ്രൂപ്പ് ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇത് ഒരു മോശം വിടവാങ്ങൽ ഗ്രൂപ്പാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ആൽകോക്സൈഡ് അയോൺ ഒരു മോശം ഗ്രൂപ്പാണ്. ഈ രണ്ട് കാരണങ്ങളാൽ , ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫൈലിന്റെ ആക്രമണത്തിലൂടെ കോ-ബോണ്ടിന്റെ നേരിട്ടുള്ള പിളർപ്പ് വളരെ കുറവാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ഓക്സിഡെയ്നുകൾ ഒഴികെ ഈഥറുകൾ നേരിട്ട് ശക്തമായ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ വഴി പിളരുന്നില്ല, അതിനാൽ ഓക്സി മാത്രമാണ് ഇതിനൊരപവാദം മഴ പെയ്യുന്നിടത്ത് നേരിട്ട് കോ-ബോണ്ട് പിളരാൻ കഴിയും, കാരണം അവ വളരെ റിയാക്ടീവ് സ്പീഷിസാണ്, കാരണം ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞതുപോലെ അതിന്റെ ഒരു സ്ട്രെയിൻഡ് തന്മാത്രയാണ് സൈക്ലിക് ഈതർ ഓക്സിഡന്റ് ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫൈലിന്റെ ടാഗ് ഉപയോഗിച്ച് നേരിട്ട് വിഭജിക്കാം, പക്ഷേ അലിഫാറ്റിക് ഈതർ അല്ല പിളർപ്പ് എന്താണ്, അതിനാൽ ah കോ ബോണ്ടിന്റെ പിളർപ്പ് നടപ്പിലാക്കുന്നതിന്, ഞങ്ങൾ ആ ഈതർ ലിങ്കേജ് സജീവമാക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഈതർ ലിങ്കേജ് സജീവമാക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് തകർക്കാൻ തൃപ്തിപ്പെടേണ്ട വ്യവസ്ഥയാണ് ഈതർ ബോണ്ടുകൾ സജീവമാക്കേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഒരു സ്റ്റോയ്ചിയോമെട്രിക് അളവ് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങളെ ഉണ്ടാക്കി ഈ പിളർപ്പ് പ്രയോജനപ്പെടുത്തുന്നതാണ് ഒരു വഴി , അതിനാൽ ഓക്സിജനെ സജീവമാക്കുന്ന ഒരു ആസിഡിന്റെ സ്റ്റോയ്ചിയോമെട്രിക് അളവ് ഉപയോഗിക്കുക, അതിനാൽ അത് എന്താണ് ചെയ്യുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് നിങ്ങളുടെ ഈഥർ ഉണ്ട് , നിങ്ങൾ ഒരു ആസിഡ് ചേർക്കുന്നു, ആദ്യ ഘട്ടം ഈതറിന്റെ പ്രോട്ടോണേഷനാണ്, നിങ്ങൾ ശരി ചെയ്യണം, അത് നിങ്ങളുടെ ഓക്സിജൻ സൈറ്റിലേക്ക് ചേർക്കുന്നു, ഇത് ഇപ്പോൾ പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, ഇതിനുശേഷം അടുത്ത ഘട്ടം ആക്രമണമാകാം ന്യൂക്ലിയോഫൈലിന്റെ ഈഥർ നിങ്ങൾ സജീവമാക്കിയതിനാൽ, ന്യൂക്ലിയോഫൈലിന് sn1 പാതയിലൂടെയോ sn-ലേക്കുള്ള പാതയിലൂടെയോ വന്ന് ആക്രമിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ന്യൂക്ലിയോഫൈലിന് വന്ന് ആക്രമിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഏത് പാതയാണ് അത് വീണ്ടും തിരഞ്ഞെടുക്കാൻ പോകുന്നത് എന്നത് പ്രകൃതിയെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു. ഈതറിലെ ഈ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളിൽ, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഡിഗ്രിയും രണ്ട് ഡിഗ്രി ഈതർ കാർബണുകളും ഉണ്ടെങ്കിൽ ശരി, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ഈതറിൽ ഒരു ഡിഗ്രിയും രണ്ട് ഡിഗ്രിയും ഉള്ള ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉൾപ്പെടുന്നുണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ശക്തമായ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ഉണ്ടെങ്കിൽ, ഞാൻ സാഹചര്യങ്ങളെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിക്കുന്നത് . നിങ്ങൾക്ക് ശക്തമായ ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ഉണ്ട്, ഞങ്ങൾ ഒരു അയഡൈഡ് ഉപയോഗിച്ചാണ് പ്രവർത്തിക്കുന്നതെന്ന് പറയട്ടെ, അത് sn2 പാതയാണ് പ്രവർത്തിക്കുന്നത്, അതിനാൽ sn2 പ്രവർത്തിക്കുന്നു, നിങ്ങളുടെ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിലെ രണ്ട് കാർബണുകളിൽ ഏതിനെയാണ് ആക്രമിക്കാൻ പോകുന്നത്, എന്ത് സംഭവിക്കും തടസ്സമില്ലാത്ത കാർബണിന് നേരെയാണ് ആക്രമണം സംഭവിക്കുന്നത് എന്ന sn2 പ്രതികരണത്തിന്റെ സാധാരണ സ്വഭാവം പോലെ തടസ്സം കുറഞ്ഞ കാർബണിലായിരിക്കുക. നിങ്ങളുടെ ഈഥർ ഒരു ഡിഗ്രിയും രണ്ട് ഡിഗ്രിയും ഉള്ള ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ വഹിക്കുന്നുണ്ടെങ്കിൽ, പ്രാഥമികമായി ഇവയാണ് പ്രധാന ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ എന്നതായിരിക്കും സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നത്, അതിനാൽ അതിനെ പ്രതിനിധീകരിക്കാൻ നിങ്ങളുടെ കോക് ലിങ്കേജ് ഒരു വശത്ത് നിങ്ങളുടെ ഈതറിന്റെ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പ് രണ്ട് ഡിഗ്രിയാണ് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഒരു വശം ഇത് ഒരു ഡിഗ്രി ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ് , ആദ്യ പടി നിങ്ങളുടെ ഈതർ വലത് സജീവമാക്കുന്ന പ്രോട്ടോണേഷനാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് പ്രോട്ടൊണേറ്റഡ് ഓക്സിജൻ ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഡിഗ്രിയും രണ്ട് ഡിഗ്രി ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പും തിരഞ്ഞെടുക്കാം, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ അയഡിഡ് ഇതാണ് ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ കാർബണിന് നേരെ ഒരു ആക്രമണം നടത്താൻ പോകുന്നു, അത് തടസ്സം കുറവാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ പോയി ആക്രമിക്കുന്നു , നിങ്ങൾ ആൽക്കൈൽ അയഡൈഡ് കുറഞ്ഞ ഉൽപ്പന്നങ്ങളിൽ അവസാനിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ആൽക്കൈൽ അയഡൈഡിന് പകരം വയ്ക്കുന്നത് കുറവാണ്, നിങ്ങളുടെ മദ്യം കൂടുതൽ മാറ്റിസ്ഥാപിച്ചതിൽ അതിൽ ആൽക്കൈൽ ഭാഗം അടങ്ങിയിരിക്കുന്നു, അത് കൂടുതൽ

മാറ്റിസ്ഥാപിക്കപ്പെട്ടതാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു വ്യവസ്ഥയാണ്, രണ്ടാമത്തെ വ്യവസ്ഥ ഈതർ കാർബണുകളിൽ ഒന്ന് ഈതർ കാർബണുകളിൽ ഒന്ന് മൂന്ന് ഡി ആണെങ്കിൽ egree ok ഇപ്പോൾ മൂന്ന് ഡിഗ്രി ആണെങ്കിൽ അതിന് സ്ഥിരതയുള്ള കാർബോകേഷൻ ലഭിക്കും ശരി അത് സ്ഥിരതയുള്ള കാർബോകേഷൻ നൽകാൻ പ്രാപ്തമാണ് , ഇപ്പോൾ അവിടെ നിന്ന് ഒരു കാർബോകേഷൻ ലഭിച്ചുകഴിഞ്ഞാൽ നിങ്ങളുടെ sn1, e1 എന്നിവയിൽ പ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും, അങ്ങനെയെങ്കിൽ ഇവിടെ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് എന്ത് ലഭിക്കും ഈതറിലെ ഒരു 3 ഡിഗ്രി ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് ലഭിക്കും, അത് നിങ്ങൾക്ക് കൂടുതൽ പകരമുള്ള ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും, നിങ്ങൾക്ക് പകരം വയ്ക്കാത്ത ആൽക്കഹോൾ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ഒരു മിനിറ്റ് മുമ്പ് നമ്മൾ കണ്ടതിനെ വിപരീതമാക്കുന്നു. രണ്ട് ഡിഗ്രി, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈതർ വലതുവശത്ത് ഒരിടത്ത് മൂന്ന് ഡിഗ്രി ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് ഉണ്ടെങ്കിൽ , പ്രോട്ടോണേഷൻ എന്ന ആദ്യ ഘട്ടം ഇതിനകം സംഭവിച്ചുകഴിഞ്ഞു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ അതിന് രണ്ടെണ്ണം സ്ഥിരപ്പെടുത്താൻ കഴിയും, അത് മൂന്ന് ഡിഗ്രി കാർബോക്കേഷനിലേക്ക് സ്ഥിരത കൈവരിക്കും . ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആക്രമിക്കുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഈ ആൽക്കഹോൾ ആണ്, പകരം വയ്ക്കുന്നത് കുറവാണ്, ഈ സ്ഥിരതയുള്ള കാർബോക്കേഷനിൽ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് നൽകുന്ന ന്യൂക്ലിയോഫൈലിന്റെ ആക്രമണം ലഭിക്കും, അതിനാൽ വീണ്ടും രണ്ട് സാധ്യതകൾ ഇവിടെയുണ്ട് , അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്ക് ലഭിക്കും ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡായ y1 ഹാലൈഡ്, അല്ലെങ്കിൽ അത് എലിമിനേഷൻ റിയാക്ഷൻ ആയ ഒരു പ്രോട്ടോണിന്റെ നഷ്ടത്തിന് വിധേയമാകാം, അത് എല്ലായ്പ്പോഴും മൂന്ന് ഡിഗ്രി കാർബോകേഷനുകളുമായി മത്സരിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് അനുബന്ധ എലിമിനേഷൻ ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് എലിമിനേഷൻ ഉൽപ്പന്നവും അതുപോലെ തന്നെ ലഭിക്കും. sn1 പാത്ത്‌വേ വഴിയുള്ള സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ ഉൽപ്പന്നം ശരി, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് താരതമ്യപ്പെടുത്താവുന്ന ഓകെ ഉണ്ടെങ്കിൽ ഈഥറുകളുടെ കാര്യത്തിൽ വ്യത്യസ്ത ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളുടെ പൊതുവായ പ്രതിപ്രവർത്തനമാണിത്, അതിനാൽ താരതമ്യപ്പെടുത്താവുന്ന rs ഞങ്ങളുടെ പക്കലുണ്ടെങ്കിൽ ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് താരതമ്യേന പകരം വയ്ക്കുന്ന കാർബണുകൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ ഒരു ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ മിശ്രിതം അപ്പോൾ ഉൽപ്പന്ന വിതരണം നിയന്ത്രിക്കുന്നത് വളരെ ബുദ്ധിമുട്ടാണ്, അതിനാൽ r, r ഡാഷുകൾ 2 ഡിഗ്രി 3 ഡിഗ്രി പോലെയാണെങ്കിൽ അവയുടെ സ്ഥിരത ഓർഡറുകളിൽ സമാനമാണ്, നിങ്ങൾ അതിനെ ഹായ് ഉപയോഗിച്ച് പരിഗണിക്കുകയും നിങ്ങൾ അതിനെ പിളർപ്പിലേക്ക് കൊണ്ടുവരാൻ ആഗ്രഹിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു . ഈതർ കോ ബോണ്ട്, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾ രണ്ട് ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ മിശ്രിതത്തിൽ അവസാനിക്കും ഒന്ന് ഈ ഹാലൈഡ്, ഈ ആൽക്കഹോൾ, മറ്റൊന്ന് ഈ ഹാലൈഡ്, ഈ ആൽക്കഹോൾ എന്നിവ ആയിരിക്കും. നിങ്ങളുടെ ആർഎസ് ഒരു അരിൽ ഗ്രൂപ്പാണ്, അത് ഒരു അരിൽ ഗ്രൂപ്പാണെങ്കിൽ എന്ത് സംഭവിക്കും, ഇത് ഒരു അരിൽ ഗ്രൂപ്പാണെങ്കിൽ, sn1 ഉം sn2 ഉം ആരോമാറ്റിക് കാർബണിൽ സംഭവിക്കാൻ കഴിയില്ലെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് സങ്കൽപ്പിക്കാൻ കഴിയും sn2 ആരോമാറ്റിക് കാർബണിൽ സംഭവിക്കില്ല, sn1 പോലും സാധ്യമല്ല ആരോമാറ്റിക് കാർബണിൽ സംഭവിക്കുന്നത്, ഈ തന്മാത്ര ഫിനറ്റോൾ എഥൈൽ ഫിനൈൽ ഈതർ ആണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ അതിനെ ഹായ് ഉപയോഗിച്ച് പിളർത്താൻ ശ്രമിക്കുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയും, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ആദ്യ പടി ഈ പ്രോട്ടൊണേറ്റഡ് ഈതർ നൽകുന്ന പ്രോട്ടോണേഷനാണ്, ഇപ്പോൾ നിങ്ങളുടെ അയഡൈഡ് വരുമ്പോൾ ശരിയാണ്, ഞാൻ മൈനസ് ചെയ്യുമ്പോൾ ഇത് ഇവിടെ ആക്രമിക്കാൻ കഴിയില്ല , ഇത് സ്ഥിരതയുള്ള കാർബോക്കേഷനോ പെരുംജീരകമോ അല്ല, പിന്നിൽ നിന്ന് sn2 ഉണ്ടാകില്ല, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അവശേഷിക്കുന്ന ഒരേയൊരു ഓപ്ഷൻ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഈ രണ്ട് ഉൽപ്പന്നങ്ങളിൽ മാത്രമേ അവസാനിക്കൂ എന്നതാണ്. ഒരു ഫിനോളും ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡും ആയതിനാൽ ഇത് ആസിഡ് കാറ്റലൈസ്ഡ് ക്ളേവേജായ അസൈക്ലിക് ഈഥറുകളുടെ പിളർപ്പിനെക്കുറിച്ചാണ്, അതിനാൽ ഓക്സിഡേനുകളുടെ കാര്യത്തിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് കാണാൻ ഞങ്ങൾ വീണ്ടും ശ്രമിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഓക്സിഡേനുകളും ആസിഡ് കാറ്റലൈസ്ഡ് പിളർപ്പിന് വിധേയമാകുന്നു, അതിനാൽ സിമ്മിൽ ആദ്യത്തേത് ഓക്സിഡേനുകൾക്കുള്ള ആസിഡ് പ്രമോട്ടഡ് പിളർപ്പായ ഐലാർ രീതിയിൽ, ഈ ഓക്സിറേൻ വീണ്ടും ഞങ്ങൾക്കുണ്ട് , ആദ്യ പടി നിങ്ങളുടെ പ്രോട്ടോണേഷൻ ശരിയാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഒരു അസമമായ ഓക്സിഡെയ്നാണ്, അതിനാൽ രണ്ട് കാർബണുകളും വ്യത്യസ്തമായി മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുന്നത് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ പ്രോട്ടോണേറ്റഡ് ഓക്സിഡെയ്ൻ ലഭിക്കും . ശരി, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് കാർബണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ സി വൺ, സി രണ്ട് ഓകെ ഇപ്പോൾ ചോദ്യം ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ എവിടെയാണ് വന്ന് ആക്രമിക്കാൻ പോകുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ സി വണ്ണിനും സി ടുവിനും ഇടയിൽ ഒരു തിരഞ്ഞെടുപ്പ് നടത്തേണ്ടിവരുമ്പോൾ ഈ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് നിലനിൽക്കുകയാണെങ്കിൽ c1-ൽ ഇത് കൂടുതൽ സ്ഥിരത കൈവരിക്കും, അതിനാൽ രണ്ട് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ കാരണം ഈ c1 കാർബോക്കേഷൻ കൂടുതൽ സ്ഥിരത കൈവരിക്കും , അതിനാൽ ഈ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് c1-ൽ കൂടുതൽ സ്ഥിരതയുള്ളതിനാൽ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ c1 നെ ആക്രമിക്കാൻ ഇഷ്ടപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ നേടുന്ന ഉൽപ്പന്നത്തെ ആക്രമിക്കാൻ ഈ എപ്പോക്സൈഡിന്റെ റിംഗ് ഓപ്പണിംഗ് ന്യൂക്ലിയോഫൈലിന് പകരമായി സി വണ്ണും ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പും വഹിക്കുന്ന സി ടു ഓക്സിഡനറുകളുടെ കാര്യത്തിൽ ആസിഡിനെ പ്രോത്സാഹിപ്പിക്കുന്ന പിളർപ്പിന്റെ ഒരു വശമാണ്. ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ എവിടെയാണ് മോതിരം തുറക്കാൻ പോകുന്നത്, നമ്മൾ ഇപ്പോൾ കണ്ട റിയാക്റ്റിംഗ് സി ഒന്ന് കോൺഫിഗറേഷന്റെ വിപരീതത്തിന് വിധേയമാകുന്നു, ഇത് കോൺഫിഗറേഷന്റെ വിപരീതത്തിന് വിധേയമാകുന്നു, ഇത് പ്രതികരണം sn2 മെക്കാനിസത്തിലൂടെയാകാം എന്ന് സൂചിപ്പിക്കുന്നു, അത് ഒരു sn2 പാതയിലൂടെയാണ് കടന്നുപോകുന്നത്. ഇതിനുള്ള സംവിധാനം ഒരുപക്ഷേ ഇവിടെ സംഭവിക്കുന്നത് നിങ്ങളുടെ ഓക്സി

മഴയുള്ളതിനാൽ നിങ്ങൾ അത് പ്രോട്ടൊണേറ്റ് ചെയ്തതാണ്, അതാണ് നിങ്ങളുടെ ആദ്യ പടി നിങ്ങളുടെ ഓക്സിഡെയ്ന്റെ പ്രോട്ടോണേഷൻ ഇപ്പോൾ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ വന്ന് ആക്രമിക്കുമ്പോൾ അത് ഗണ്യമായ കാർബോകേഷൻ കാരണം കൂടുതൽ പകരമുള്ള കാർബണിനെ ആക്രമിക്കുന്നു. ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റിലെ കാർബണിന്റെ സ്വഭാവം, അത് തുറന്നാൽ പ്രതികരണത്തിന് ശേഷം നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഒരു മോതിരമാണ് h ആണെങ്കിൽ ഈ കാർബൺ ശരിയാണ്, ഇത് ഒരു വിപരീതം കാണിക്കുന്നു , ഈ കാർബൺ റിംഗ് തുറക്കുന്നതിന്റെ ഫലമായി കോൺഫിഗറേഷൻ നിലനിർത്തുന്നത് കാണിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് യോയ്ക്ക് സമാനമാണ് ബ്രോമോണിയം അയോൺ ഇന്റർമീഡിയറ്റിന് സമാനമാണ് ബ്രോമോണിയം അയോൺ ഇന്റർമീഡിയറ്റെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാമോ, അതിൽ ന്യൂക്ലിയോഫൈലിന്റെ പുറകുവശത്ത് ആക്രമണമുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് സൈക്ലിക് ഇന്റർമീഡിയറ്റാണ്, ന്യൂക്ലിയോഫൈലിന്റെ ആക്രമണം പിന്നിൽ നിന്നാണ്. ഈ c-ലെ കോൺഫിഗറേഷന്റെ വിപരീതം ശരിയാണെങ്കിൽ, അതിൽ ഒന്ന് r, r ഡാഷുകൾ എന്നിവയ്ക്ക് പകരം വയ്ക്കുന്നത് ശരിയാണ് , അതിനാൽ r, r ഡാഷുകൾ രണ്ടും മൂന്ന് ഡിഗ്രി ആണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബോക്കേഷൻ ഉണ്ടായിരിക്കും . ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ആർ ഡാഷും ആർ ഓകെയും ഉണ്ടെങ്കിൽ, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ കാർബോക്കേഷൻ ശരിയാണെങ്കിൽ, ഈ കാർബണിൽ ചാർജ് വളരെ സ്ഥിരതയുള്ളതാണെങ്കിൽ, അത് ഓകെ തുറക്കാൻ പോലും കഴിയും, അതിനാൽ ഒരു ബ്രിഡ്ജ് സൈക്ലിക് ഇന്റർമീഡിയറ്റായി തുടരുന്നതിന് പകരം അത് തുറക്കാൻ കഴിയും നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഓപ്പൺ ചെയിൻ കാർബോക്കേഷൻ നൽകുകയും നിങ്ങൾക്ക് ആ കാർബോകേഷൻ സ്പീഷീസ് ലഭിക്കുകയും ചെയ്താൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു റേസ്മിക് ഉൽപ്പന്ന മിശ്രിതം ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ കാർബോകേഷൻ ഈ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളാണെങ്കിൽ ഈ കാർബോകേഷനെ മികച്ച രീതിയിൽ സ്ഥിരപ്പെടുത്താൻ ശ്രമിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇത് ഞാൻ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആക്രമണത്തിന് മുമ്പുള്ള ആദ്യ ഘട്ടത്തിൽ വലത് തുറക്കാൻ പോകുന്നു,

അങ്ങനെയെങ്കിൽ നിങ്ങൾ ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ റേസ്മിക് മിശ്രിതം ശരിയാക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് സംഭവിക്കാനുള്ള സാധ്യതയാണ് നിങ്ങൾ അത് തുറക്കുകയും അത് നൽകുകയും ചെയ്യുന്നത് നിങ്ങളുടെ sn1 പാത്ത്‌വേയിൽ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആക്രമണം നടത്തുന്നതിന് മുമ്പ് നിങ്ങൾ ഒരു പ്രത്യേക കാർബോക്കേഷൻ ശരിയാണ് , തുടർന്ന് കോൺഫിഗറേഷൻ നിലനിർത്തിക്കൊണ്ട് രണ്ട് ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ മിശ്രിതം നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇതും മറ്റൊന്നും കോൺഫിഗറേഷന്റെ വിപരീതമായി സ്ഥാപിക്കുന്നു. ഒരേ സൈറ്റ് ശരി, അതിനാൽ പ്രതികരണ സമയത്ത് ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ഓകെ തുറന്നാൽ ഈ രണ്ട് ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ മിശ്രിതം നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും മഴ അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ പ്രൊമോട്ട് ചെയ്ത പിളർപ്പുണ്ട്, അത് ശുദ്ധമായ sn2 പാതയാണ്, ശരി ഇത് ശുദ്ധമായ sn2 ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ പ്രൊമോട്ട് ചെയ്ത പിളർപ്പാണ്, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ സംഭവിക്കുന്നത് നിങ്ങളുടെ ഓക്സി മഴയാണ് വലത്, ശക്തമായ ഒരു ന്യൂക്ലിയോഫൈലിന് വന്ന് തടസ്സമില്ലാത്ത കാർബണിനെ ആക്രമിക്കാൻ കഴിയും, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ആൽകോക്സൈഡ് നൽകുന്നു, ഇത് അസിഡിക് വർക്കപ്പിന് ശേഷം ആൽക്കഹോൾ ആയ എപ്പോക്സൈഡിന്റെ റിംഗ് ഓപ്പണിംഗിലൂടെ നിങ്ങളുടെ അന്തിമ ഉൽപ്പന്നം നൽകും, അതിനാൽ ഇത് ഈ സിസ്റ്റങ്ങളിൽ മാത്രം സംഭവിക്കുന്നു. നിങ്ങൾ അത് വ്യക്തമായി നിരീക്ഷിച്ചാൽ , ഈ വശത്ത് കോൺഫിഗറേഷൻ നിലനിർത്തുന്നത് ഈ വശത്ത് ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, കാരണം ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ഈ കാർബണിന്റെ പുറകിൽ നിന്ന് ആക്രമിക്കുന്നതിനാൽ കോൺഫിഗറേഷൻ വിപരീതമാണ് , നിങ്ങളുടെ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ സംഭവിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഗ്രിഗ്നാർഡ്സ് റിയാജന്റ് ഓക്സിഡെയ്നുകളുടെ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ അസിസ്റ്റഡ് റിംഗ് ക്ലീവേജിന്റെ സഹായത്തോടെ ഒരു പുതിയ കാർബൺ കാർബൺ ബോണ്ടിന്റെ രൂപീകരണത്തിന് കാരണമാകും, അതിനാൽ ഈഥറുകളെ കുറിച്ച് ഞാൻ പറയാൻ പോകുന്ന അവസാന ഉദാഹരണം വളരെ ജനപ്രിയമായ ഒരു പുനഃക്രമീകരണ പ്രതികരണമാണ്. കൂട്ടിയിടി പുനഃക്രമീകരിക്കൽ , അതിനാൽ ഇത് ഈഥറുകളുടെ ഒരു പ്രധാന രസകരമായ പുനഃക്രമീകരണ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളിൽ ഒന്നാണ്, കൂടാതെ ഏത് ഈഥറുകളാണ് അവ സംക്രമിക്കുമ്പോൾ ലൈൽ ആറിൽ ഈതറുകൾ കാണിക്കുന്നത് ചൂടിന് വിധേയമാകുമ്പോൾ RT മുതൽ ഓർത്തോ അലൈൽ ഫിനോൾ വരെ ഘടിപ്പിക്കൽ പുനഃക്രമീകരിക്കൽ എന്നാണ് ഇത് അറിയപ്പെടുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ അലൈൽ അരിൽ ഈതർ ഉണ്ടായിരിക്കുകയും ഏകദേശം 200 ഡിഗ്രിയിൽ ചൂടാക്കുകയും ചെയ്താൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ വശത്തും മുഴുവൻ ലൈൽ ഗ്രൂപ്പും ഉള്ള ഒരു പുനഃക്രമീകരിച്ച ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കും. ഓർത്തോ പൊസിഷനിൽ വന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഓർത്തോ അലൈലിന് പകരമുള്ള ഫിനോൾ ശരിയായി ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഓർത്തോ പൊസിഷൻ ബ്ലോക്ക് ചെയ്തിട്ടുണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാമെങ്കിൽ പിന്നെ എന്ത് സംഭവിക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ഓർത്തോ പൊസിഷൻ രണ്ട് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളാൽ തടഞ്ഞാൽ രണ്ട് മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ എന്ന് പറയാം . കൂട്ടിയിടി പുനഃക്രമീകരണത്തിന് വിധേയമായ ശേഷം , ആലൈൽ ഗ്രൂപ്പ് പാരാ പൊസിഷനിലേക്ക് നീങ്ങുന്നു, അത് നിങ്ങൾക്ക് ഈ പാരാ സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂട്ടഡ് ഫിനോൾ നൽകുന്നതിന് പാരാ പൊസിഷനിലേക്ക് നീങ്ങുന്നു, അതിനാൽ ഇത് വളരെ രസകരമായ ഒരു പ്രതികരണമാണ്, കാരണം ഇത് ഈ അല്ലെൽ മാറ്റിസ്ഥാപിച്ച ഫിനോൾ ലഭിക്കാൻ നിങ്ങളെ അനുവദിക്കുന്നു, ഒരുപക്ഷേ ഇവിടെ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് ഇത്തരമൊരു ചാക്രിക പ്രതികരണം നിങ്ങൾക്ക് ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് ആദ്യം ശരിയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു സിഎച്ച് ടു സിഎച്ച് ഡബിൾ ബോണ്ട് സിഎച്ച് രണ്ട് ഉണ്ട്, തുടർന്ന് ഇത് നിങ്ങൾക്ക് പി നൽകുന്നതിന് പിന്നിലേക്ക് നീങ്ങുന്നു ഹെനോൾ അതിനാൽ നമുക്ക് ഈ ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ ലഭിക്കുന്നത് കൂട്ടിയിടി പുനഃക്രമീകരണത്തിന്റെ ഫലമായി വളരെ ഉപയോഗപ്രദമായ ഒരു പ്രതികരണമാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ നിർത്താൻ പോകുന്നു, ഇത് ഈഥറുകളുടെ തയ്യാറെടുപ്പിനെക്കുറിച്ചാണ്, അവയുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനം അവയുടെ പിളർപ്പ് പ്രതികരണങ്ങൾ അവയുടെ ഭൗതിക സവിശേഷതകൾ, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇത് നിർത്തും. അത്

ആൽക്കഹോൾസ് ഫിനോൾസും ഈഥേഴ്സും ആയ അധ്യായത്തിന്റെ അവസാനത്തിലേക്ക് ഞങ്ങളെ എത്തിക്കുന്നു നന്ദി

Prutor@IITK