iit paal പ്രോഗ്രാമിലേക്ക് സ്വാഗതം ഇന്ന് നമ്മൾ ആദ്യം കാർബോണൈൽ സംയുക്തങ്ങളുടെ ഭൗതിക ഗുണങ്ങളെ കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും ഏറ്റവും ലളിതമായ കാർബോണൈൽ സംയുക്തം മെഥനോൾ അതിനാലാണ് പാരാ ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന പോളിമർ ഖരവും വാണിജ്യപരമായി ലഭ്യവുമാണ്, ലാബിൽ സാധാരണയായി പാരാ ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് എഥനോൾ അല്ലെങ്കിൽ അസറ്റാൽഡിഹൈഡ് ഉപയോഗിക്കുന്നു. ഒരു അസ്ഥിരമായ ദ്രാവകവും മറ്റ് ആൽഡിഹൈഡുകളും കെറ്റോണുകളും പൊതുവെ ഊഷ്മാവിൽ ദ്രവങ്ങളാണ് കെറ്റോണുകൾ അതിനേക്കാൾ ഉയർന്നതാണ് , ഇത് ദ്വിധ്രുവ ദ്വിധ്രുവ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ നിന്ന് ഉണ്ടാകുന്ന തന്മാത്രാ പ്രതിപ്രവർത്തനം മൂലമാണ്, അതിനാൽ ആൽഡിഹൈഡുകളിലും കെറ്റോണുകളിലും ഈ ഡൈപ്പർ ദ്വിധ്രുവ പ്രതിപ്രവർത്തനം വളരെ പ്രധാനമാണ് . അന്യഗ്രഹജീവികളുടേയും കെറ്റോണുകളുടേയും തിളപ്പിക്കൽ പോയിന്റുകളേക്കാൾ കുറവാണ് , ഇത് ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗിന്റെ അഭാവം മൂലമാണ്, ഇത് ആൽക്കഹോൾ അടങ്ങിയിട്ടുണ്ട്, എന്നാൽ ആൽഡിഹൈഡുകളിലും കെറ്റോണിലും അല്ല , അതിനാൽ നമുക്ക് ആൽക്കഹോളുകളുടെയും ആൽഡി അനുബന്ധ ആൽഡിഹൈഡുകളുടെയും അളവ് താരതമ്യം ചെയ്യാം. കെറ്റോണുകൾ അതിനാൽ അവയുടെ തന്മാത്രാ പിണ്ഡം ഏകദേശം 58 മുതൽ 60 വരെയാണ്. തന്മാത്രാ പിണ്ഡം സമാനമാണ്, പക്ഷേ അവയ്ക്ക് വ്യത്യസ്ത ബോ ഉണ്ട് ഐലിംഗ് പോയിന്റുകൾ അങ്ങനെ ആൽക്കഹോൾ കൂടുതലാണ്, ഇത് ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് മൂലമാണ് , തുടർന്ന് അവയ്ക്ക് ദ്വിധ്രുവ ദ്വിധ്രുവ പ്രതിപ്രവർത്തനം ഉണ്ട് , ഇവിടെ പ്രധാനമായും വാൻ ഡെർ വാൽസ് ഫോഴ്സ് ഉണ്ട് , താഴ്ന്ന ആൽഡിഹൈഡുകളും കെറ്റോണുകളും വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നതായി കണ്ടെത്തി , ഇതിന് കാരണം ജലവുമായി ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് ഈ ശൃംഖല പോലെയുണ്ട് , ഈ പദാർത്ഥം ലായകത കുറയ്ക്കുന്നു സി , കാരണം ഇത് ഹൈഡ്രോ ഫൈബിക് ഭാഗമാണ് ക്ഷമിക്കണം ഹൈഡ്രോഫോബിക് , ഇത് ഹൈഡ്രോഫിലിക് താഴ്ന്ന ആൽഡിഹൈഡുകൾക്ക് മൃദുവായ മൂർച്ചയുള്ള നിറമുള്ള മൂർച്ചയുള്ള മണം ഉണ്ട് . മണമുള്ളത് ഇപ്പോൾ നമ്മൾ ചില പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യും , ഏലിയൻ കെറ്റോണിന്റെ ഏറ്റവും പ്രചാരമുള്ള പ്രതികരണം ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് ഫിലിക് അഡീഷൻ റിയാക്ഷൻ ആണ്, കാരണം കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഒരു ഇലക്ട്രോഫിലിക് കേന്ദ്രമാണ്, അതിനാൽ വ്യത്യസ്ത നിക്കൽ ഫയലുകൾക്ക് അതിനോട് പ്രതിപ്രവർത്തിക്കാൻ കഴിയും, അതിനാൽ നമുക്ക് അറിയാവുന്നത് പോലെ കാർബോണൈൽ സഹിതം പകരക്കാർ പ്ലാനറിലാണ് , എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ വിമാനത്തിന് ലംബമായി സമീപിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ടെട്രാഡൽ ഇന്റെ ലഭിക്കും rmediate , ഈ പ്രക്രിയയിൽ കാർബണിൽ കാർബൺ ഇവിടെ sp-2 ആണ്, അതിനാൽ അത് അതിന്റെ ഹൈബ്രിഡൈസേഷനെ sp രണ്ടിൽ നിന്ന് sp3 ആയി മാറ്റുന്നു , ഈ ഇന്റർമീഡിയറ്റിനെ ടെട്രാഹെഡ്രൽ ഇന്റർമീഡിയറ്റ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു , പൊതുവെ ഇത് സ്ലോ സ്റ്റെപ്പ് ആണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് സന്തുലിതാവസ്ഥ എഴുതാം, ഇത് മന്ദഗതിയിലാണ് , നിരക്ക് നിർണ്ണയിക്കുന്ന ഘട്ടം ഇപ്പോൾ നമ്മൾ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തെക്കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും, അതിനാൽ കെറ്റോണുകളേക്കാൾ ആൽഡിഹൈഡുകൾ കൂടുതൽ റിയാക്ടീവ് ആണ്, ഇത് സ്റ്റെറിക്, ഇലക്ട്രോണിക് എന്നീ രണ്ട് മേഖലകൾ മൂലമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുണ്ടെങ്കിൽ അത് സ്റ്റെറിക് പ്രഭാവം വർദ്ധിപ്പിക്കും. ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾക്ക് പൊതുവെ പ്ലസ് ഐ ഇഫക്റ്റ് ഇൻഡക്റ്റീവ് ഇഫക്റ്റ് ഉണ്ടെന്ന് നമുക്കറിയാവുന്നതിനാൽ ഇലക്ട്രോൺ രണ്ട് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളെ ഇലക്ട്രോഫിലിസിറ്റി കുറയ്ക്കുന്നു,
അങ്ങനെ സംഭവിക്കുന്നത് കെറ്റോണിലെ കാർബണിൽ കാർബൺ ഈ രണ്ട് പ്ലസ് ഐ പ്രഭാവം കാരണം ഇലക്ട്രോഫിലിക് കുറവാണ്. ഇപ്പോൾ നമ്മൾ ബെൻസാൽഡിഹൈഡ്, അസറ്റാൽഡിഹൈഡ് റിയാക്റ്റിവിറ്റി എന്നിവയെക്കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും, അതിനാൽ ഏതാണ് കൂടുതൽ റിയാക്ടീവ് ബെഞ്ച് ആൽഡിഹൈഡും അസറ്റാൽഡിഹൈഡും അതിനാൽ പൊതുവെ അലിഫാറ്റിക് അൽ ഡീഹൈഡുകൾ കൂടുതൽ റിയാക്ടീവ് ആയതിനാൽ അസറ്റാൽഡിഹൈഡ് ബെൻസാൽഡിഹൈഡിനേക്കാൾ റിയാക്ടീവ് ആണ്, അതിനാൽ എന്താണ് ഇവിടെ ബെൻസീൻ ഈ ആരോമാറ്റിക് തലയുടെ കാരണം, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇത് പോലെ അനുരണന ഘടന പഠിപ്പിച്ചാൽ ഇതിനെ ഫിനൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ പ്ലസ് ആർ ഇഫക്റ്റ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, പ്ലാസ്റ്റർ ഇഫക്റ്റ് കാരണം കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഇലക്ട്രോഫിലിസിറ്റി ലഭിക്കുന്നു. ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് സങ്കലന പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളുടെ ചില ഉദാഹരണങ്ങൾ ഇപ്പോൾ നമ്മൾ ചർച്ച ചെയ്യും , ആദ്യത്തേത് ഹൈഡ്രജൻ സയനൈഡ് കൂട്ടിച്ചേർക്കലാണ്, അതിനാൽ ഉദാഹരണങ്ങൾ സാധാരണയായി കാർബോണൈൽ സംയുക്തത്തിലേക്കുള്ള ഹൈഡ്രജൻ സയനൈഡ് കൂട്ടിച്ചേർക്കൽ മന്ദഗതിയിലാണ്, എന്നാൽ നിങ്ങൾ കുറച്ച് അടിസ്ഥാനം ചേർത്താൽ കൂടുതൽ ശക്തിയേറിയ സയനൈഡ് ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ഉത്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുന്നു. പ്രതികരണം വേഗത്തിലാകും, അതുപോലെ മറ്റ് ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകളും ഉം സോഡിയം ഹൈഡ്രജൻ സൾഫൈഡ് പോലെ ചേർക്കാം , ഇത് നെഗറ്റീവ് ചാർജ് ആയതിനാൽ സൾഫറിൽ വസിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഇതിനകം തന്നെ ശക്തമായ ന്യൂക്ലിയോഫൈൽ ആയതിനാൽ ഇത് ആൽഡിഹൈഡുകളും കെറ്റോണുകളും ഉള്ള അധിക ഉൽപ്പന്നങ്ങൾ നൽകും, അതിനാൽ ഈ സൾഫോണിക് ആസിഡ് കൂടുതൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളതിനാൽ. അതിനാൽ ഇത് പ്രോട്ടോണിനെ ഓ മൈനസ് ചാർജിലേക്ക് മാറ്റും, നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ലഭിക്കും , തുടർന്ന് ജോലിയിലുടനീളം അല്ലെങ്കിൽ അസിഡിറ്റി ഉള്ളതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തം വെള്ളത്തിൽ ലയിക്കുന്നതാണ് , ഇത് ശക്തമായ ചികിത്സയിലൂടെ കാർബോണൈൽ സംയുക്തമായി പരിവർത്തനം ചെയ്യാവുന്നതാണ്, ഈ സംയുക്തം കാർബണൈൽ സംയുക്തമായി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നതിനാൽ ഈ പ്രക്രിയ കാർബണിലിന്റെ ശുദ്ധീകരണത്തിനായി ഉപയോഗിക്കുന്നു. സംയുക്തങ്ങൾ ആൽഡിഹൈഡുകൾക്ക് വലതുവശത്തും ഇടതുവശത്തും സന്തുലിതാവസ്ഥ സ്ഥിതിചെയ്യുന്നു , ഇത് സ്റ്റെറിക് പ്രദേശം മൂലമാണ്, അതിനാൽ ആൽഡിഹൈഡും കെറ്റോണുകളും സാധാരണയായി ഒരു മോണോഹൈഡ്രോക്സിക് ആൽക്കഹോൾ തന്മാത്രയുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു, കാരണം നിബന്ധനകൾ വ്യത്യസ്തമാണ്, ആദ്യം ഞാൻ ആൽഡിഹൈഡുകളോട്

പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തുന്നു, തുടർന്ന് ഞാൻ കീറ്റോണുകളുമായി പ്രവർത്തിക്കും , ഈ മോണോ ആൽക്കോക്സിയെ ഹെമിയാസെറ്റൽ എന്ന് വിളിക്കുന്നു , അതിനാൽ മോണോ ഹൈഡ്രിക് ആൽക്കലിയുടെ ഒരു തന്മാത്ര പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ അത് ഹെമിയാസെറ്റൽ ഉത്പാദിപ്പിക്കുന്നു , തുടർന്ന് ഹെമിയാസെറ്റൽ പ്രതികരിക്കുകയും ഡയൽ കോക്സി സംയുക്തം സൃഷ്ടിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു . എച്ച്സിഎൽ വാതകം പോലെയുള്ള അൺഹൈഡ്രസ് ആസിഡ് ഉപയോഗിക്കാൻ, ഈ പ്രതികരണത്തിൽ വെള്ളം ഇല്ലാതാകുകയും സന്തുലിതാവസ്ഥയെ വലതുവശത്തേക്ക് നയിക്കുകയും വേണം. നിങ്ങൾ ഈ വെള്ളം വാറ്റിയെടുക്കണം അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് മോളിക്യുലാർ ചിഹ്നങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കാം , ഡ്രീം സ്റ്റാക്ക് ഉപകരണം അല്ലെങ്കിൽ മോളിക്യുലാർ അരിപ്പ ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഈ വാറ്റിയെടുക്കൽ നടത്താം, അതുപോലെ തന്നെ കെറ്റോണുകളും പ്രതികരിക്കും , അതിനാൽ കെറ്റോണിന്റെ പദം നിർവചിച്ചിരിക്കുന്നതിനാൽ ഇതിനെ ഹെമി കെറ്റൽ എന്നും കെറ്റാമൈൻ ലെറ്റ് എന്നും വിളിക്കുന്നു. ഒരു ഉദാഹരണം ചർച്ച ചെയ്യുക, മദ്യത്തിന് ഡയോൾ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന രണ്ട് ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഉണ്ടെങ്കിൽ, നിങ്ങൾക്ക് കെറ്റോണിനെ എഥിലീൻ ഗ്ലൈക്കോജൻ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് നേരിട്ട് കെറ്റൽ ലഭിക്കും, അതിനാൽ എഥിലീൻ ഗ്ലൈക്കോൾ ഒരു ഡയോളും ഒരു തന്മാത്ര ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് കെറ്റോണും ലഭിക്കും. ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞതുപോലെ, ഇവിടെ വെള്ളം നീക്കം ചെയ്യുകയാണെങ്കിൽ , നിങ്ങൾ ഈ കെറ്റലോ അസറ്റിലോ നേർപ്പിച്ച കോശം ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുകയാണെങ്കിൽ, നിങ്ങൾ വെള്ളത്തിൽ ലയിപ്പിച്ചാൽ വെള്ളമുണ്ടാകും, അത് ഈ കെറ്റൽ അല്ലെങ്കിൽ അസറ്റൈലിനെ കാർബോണൈൽ സംയുക്തത്തിലേക്ക് ഹൈഡ്രോലൈസ് ചെയ്യും, അതുകൊണ്ടാണ് ഈ കെറ്റലും അസറ്റൈലും ചിലപ്പോൾ പ്രവർത്തിക്കുന്നത്. കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളുടെ ഒരു സംരക്ഷക ഗ്രൂപ്പെന്ന നിലയിൽ, കാരണം നിങ്ങൾക്ക് അസെറ്റിലീൻ കെറ്റീൻ എളുപ്പത്തിൽ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കാനും അതുപോലെ തന്നെ അതിനെ സംരക്ഷിക്കാനും കഴിയും , നാലാമത്തേത് ജിഗ്നൽ റിയാഗെന്റും ജിഗ്നറ്റ് അഡീഷൻ ജിഗ്നറും ചേർക്കുന്നതിനെക്കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും. ജെന്റ് ആണ് പൊതുവെ നമുക്ക് ഇവിടെ അവതരിപ്പിക്കാൻ കഴിയുന്നത് rmg x ആയതിനാൽ ജിഗ്നറുകൾ വളരെ ഉപയോഗപ്രദമായ പ്രതികരണമാണ് കൂടാതെ നിങ്ങൾക്ക് അല്ലീലുകളിൽ നിന്നും കെറ്റോണുകളിൽ നിന്നും വ്യത്യസ്തമായ ആൽക്കഹോൾ ഉത്പാദിപ്പിക്കാൻ കഴിയും, അവ ഇതിനകം യൂണിറ്റ് 11 പ്ലസ് 12 ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുള്ളതാണ് , ഈ കൂട്ടിച്ചേർക്കലിൽ നമുക്ക് പ്രാഥമിക ദ്വിതീയവും തൃതീയവും ലഭിക്കും. കാർബോണൈൽ സംയുക്തത്തിന്റെ തിരഞ്ഞെടുപ്പിനെ ആശ്രയിച്ച് മദ്യം , അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് ഉപയോഗിക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കൈക്ക് പ്രാഥമിക ക്ഷാരം ലഭിക്കും , സാധാരണയായി പ്രതികരണത്തിന് ശേഷം രണ്ടാമത്തെ ഘട്ടം നിങ്ങൾ ചികിത്സിക്കണം അല്ലെങ്കിൽ ജലീയ വർക്ക്അപ്പ് അല്ലെങ്കിൽ ആസിഡ് കട്ടിയുള്ള വർക്ക്അപ്പ്, അതിനാൽ ഇത് പ്രാഥമിക ആൽക്കഹോൾ , ഫോർമാൽഡിഹൈഡ് ഒഴികെയുള്ള മറ്റേതെങ്കിലും ആൽഡിഹൈഡ് നിങ്ങൾക്ക് ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോളും ഒരു കെറ്റോണും നൽകും, അതിനാൽ ആൽഡിഹൈഡുകളിൽ നിന്നും കെറ്റോണുകളിൽ നിന്നും വ്യത്യസ്ത തരം ആൽക്കഹോൾ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു പ്രധാന മാർഗ്ഗമാണിത് , ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ അമോണിയയും അതിന്റെ ഡെറിവേറ്റീവുകളും ചേർക്കുന്നതിനെ കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും, അത് nh മുതൽ z nh വരെ ഉണ്ടാകാം. ജലം ഇല്ലാതാകുന്നത് അതുകൊണ്ടാണ് നിങ്ങൾക്ക് വെള്ളം നീക്കം ചെയ്യാൻ കഴിയുമെങ്കിൽ, ഇത് സന്തുലിതാവസ്ഥയെ വലതുവശത്തേക്ക് നയിക്കുകയും ഈ ഉൽപ്പന്നത്തിന്റെ ഉയർന്ന വിളവ് നൽകുകയും ചെയ്യും നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന പൊതുവായ രോഗപ്രതിരോധ സംയുക്തങ്ങൾ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്നു , കൂടാതെ z ന്റെ തിരഞ്ഞെടുപ്പിനെ ആശ്രയിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് വ്യത്യസ്ത ഇമ്മ്യൂൺ ഡെറിവേറ്റീവുകൾ ലഭിക്കും, പവർ പോയിന്റിൽ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കുന്ന ആൽഡിഹൈഡുകളേയും കെറ്റോണുകളേയും അമോണിയ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുകയാണെങ്കിൽ അത് അമിൻ എന്നും അമിൻ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോഴും നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും . അപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഹൈഡ്രോക്സിൽ അമിൻ എന്നതിന് പകരം ഷിപ്പ് ബേസ് എന്ന് വിളിക്കുന്ന അമിൻ നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും, നിങ്ങൾ ചികിത്സിച്ചാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഓക്സൈം എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന എസി ഡബിൾ ബോണ്ട് നോഹ് ലഭിക്കും, തുടർന്ന് ഫിനൈൽ ഹൈഡ്രജൻ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചാൽ ഫിനൈൽ ഹൈഡ്രാസോൺ ഇരട്ട ബോണ്ടും ph- ലും ഒരു പ്രത്യേക ഹൈഡ്രജനും ലഭിക്കും. ഡൈനിട്രോഫെനൈൽ ഹൈഡ്രജന്റെ കാര്യത്തിൽ ശരിയാണ്, നിങ്ങൾ ഇത് കാർബോണൈൽ കോമ്പൗണ്ടിംഗ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ, നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് നാല് ഡൈനിട്രോഫെനൈൽ ഹൈഡ്രജൻ ah എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന ഹൈഡ്രജൻ ലഭിക്കും, ഇത് dnp ന് രണ്ട് എന്ന് ചുരുക്കത്തിൽ വിളിക്കപ്പെടുന്നു, ഇത് ഓറഞ്ച് ഖരമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ആൽഡിഹൈഡുകളുടെയും കെറ്റോണുകളുടെയും പരിശോധനയ്ക്കും ഉപയോഗപ്രദമാണ്. സെമി കാർബോഹൈഡ്രേറ്റ് ആൽഡിഹൈഡുകളും കെറ്റോണുകളും ഉപയോഗിച്ചാണ് ചികിത്സിക്കുന്നത്, നിങ്ങൾക്ക് സെമി കാർബസോൾ ലഭിക്കുന്നു, അതായത് സി ഡബിൾ ബോണ്ട് എൻഎൻഎച്ച് കോ എൻഎച്ച് 2 ഡെറിവേറ്റീവുകൾ , ഈ ന്യൂക്ലിയോഫിലിക് ഒരു എസ്പി ഉള്ളതിൽ ഖേദിക്കുന്നു തെറ്റ് തെറ്റ് ശരിയായ അക്ഷരവിന്യാസം പുതിയ സൂചനയായിരിക്കും, അതിനാൽ എല്ലാ സ്ലൈഡുകളിലും ഒന്ന് ഉണ്ടായിരിക്കണം, ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ മറ്റ് ചില പ്രതികരണങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യും , അത് കുറയ്ക്കൽ പ്രതികരണമാണ്, അതിനാൽ ആദ്യം മദ്യത്തിലേക്കുള്ള പരിവർത്തനത്തെക്കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും , സാധാരണയായി ആൽഡിഹൈഡുകൾ പ്രൈമറി ആൽക്കഹോൾ നൽകും, കെറ്റോണുകൾ ദ്വിതീയവും നൽകും നിങ്ങൾ ആൽഡിഹൈഡുകളെ സോഡിയം ബോറോഹൈഡ്രൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ ലിഥിയം അലുമിനിയം ഹൈഡ്രൈഡ് എന്നിവ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഇവ രണ്ട് സാധാരണ ഹൈഡ്രൈഡ് റിയാഗെന്റുകളാണ്, ഇത് പൊതുവെ കൂടുതൽ ശക്തമാണ്, അതിനാൽ തന്മാത്രയിലെ മറ്റ് ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പ് ഏജന്റിനെ ആശ്രയിച്ച് നിങ്ങൾ തിരഞ്ഞെടുക്കണം, അതിനാൽ ഇത് പ്രാഥമിക മദ്യവും ഏതെങ്കിലും കെറ്റോണും നൽകും. പ്രതികരണം ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോൾ നൽകും, അതേ റിയാജന്റ്

ഇവിടെയും ഉപയോഗിക്കാം , കാർബോണൈൽ സംയുക്തങ്ങളെ ഹൈഡ്രോകാർബണുകളാക്കി മാറ്റുന്ന മറ്റൊരു തരത്തിലുള്ള പ്രതികരണത്തെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ ചർച്ച ചെയ്യും . ch2 ഗ്രൂപ്പും സാധാരണയായി ഇത് രണ്ട് തരത്തിൽ ചെയ്യാം, അതിനാൽ ആദ്യത്തേത് ക്ലെമന്റൈൻ കുറയ്ക്കലാണ് ഈ രീതിയിൽ ചെയ്തിരിക്കുന്നത് സിങ്ക് അമാൽ ഗാം സാന്ദ്രീകൃത എച്ച്സിഎൽ സാന്നിധ്യത്തിൽ ch രണ്ട് ഡിനോമിനേറ്ററുകളിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ എന്താണ് മെക്കാനിസം എന്ന് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യും, അതിനാൽ സിങ്ക് സാധാരണയായി ഈ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ ഭാഗങ്ങൾ എടുക്കുകയും കാർബോണിക് സംയുക്തം ആദ്യം സിങ്കിൽ ആഗിരണം ചെയ്യപ്പെടുകയും അങ്ങനെ ഈ റാഡിക്കൽ ആദ്യം രൂപപ്പെടുകയും പിന്നീട് സിങ്ക് ഓക്സൈഡ് ഇല്ലാതാക്കുകയും ചെയ്യുന്നു. ഇത് സിങ്ക് കാർബിനോയിഡ് ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ഈ ക്ലെമന്റൈൻ കുറയ്ക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു ഇടനിലക്കാരനാണെന്ന് കണ്ടെത്തി , തുടർന്ന് എച്ച് പ്ലസ് സാന്ദ്രീകൃത എസിഎൽ-ൽ നിന്ന് വരുന്നു, അതിനാൽ ഹൈഡ്രൈഡ് ഹൈഡ്രജൻ അവിടെ പോകുന്നു, സിങ്ക് കൂടിച്ചേർന്ന് മറ്റൊന്ന് ഹൈഡ്രജൻ വരുന്നു, സിങ്ക് പ്ലസ് രണ്ട് ഇല്ലാതാക്കുന്നു,

അങ്ങനെ നിങ്ങൾ നശിപ്പിക്കപ്പെടും . ആൽക്കഹോൾ ഈ പ്രതികരണത്തിൽ ഒരു ഇടനിലക്കാരൻ അല്ല എന്ന് കണ്ടെത്തി, കാരണം നിങ്ങൾ ഈ അവസ്ഥയിൽ മദ്യം നൽകിയാൽ, ക്ലെവൻസണിന് പൂരകമായ മറ്റൊരു രീതി ഉൽപ്പന്നങ്ങൾക്ക് നൽകരുത്, കാരണം ഇവിടെ കാണുന്നതുപോലെ കിളിമഞ്ചാരോ പ്രതികരണം ആസിഡ് അവസ്ഥയും മറ്റൊരു പ്രതികരണവുമാണ് ഉപയോഗിക്കുന്നത്. അതായത് ഫോക്സ്വാഗൺ റിഡക്ഷൻ ആണ് അവിടെ നമ്മൾ കാണും അടിസ്ഥാന വ്യവസ്ഥ സാധാരണയായി ഹൈഡ്രജൻ ഉപയോഗിക്കുന്നത് ഒരു ഹൈഡ്രജൻ ഹൈഡ്രേറ്റ് ആണ്, നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ലഭിക്കും ഒന്ന് ഹൈഡ്രജനും പിന്നീട് എഥിലീൻ ഗ്ലൈക്കോൾ പോലെയുള്ള ചില ലായകങ്ങളും ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾ ചികിത്സിക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഈ പ്രതികരണത്തിന് സാധാരണയായി 150 ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിന് മുകളിലുള്ള ഉയർന്ന താപനിലയും ആവശ്യമാണ് , തുടർന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഇത് ഹൈഡ്രോകാർബൺ ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ മെക്കാനിസത്തെക്കുറിച്ച് കുറച്ച് സംസാരിക്കും . ഹൈഡ്രജൻ രൂപം കൊള്ളുന്നു , തുടർന്ന് ഞങ്ങൾ മെക്കാനിസത്തെക്കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഈ പ്രോട്ടോൺ ബേസിൽ സംഭവിക്കുന്നത് ഇല്ലാതാക്കുന്നു, തുടർന്ന് ഒരു അനുരണന ഘടന ഇതുപോലെ വരയ്ക്കാം , തുടർന്ന് ഇതിൽ കാർബൈൻ വെള്ളത്തിൽ നിന്ന് പ്രോട്ടോൺ നേടുകയും നിങ്ങൾക്ക് ലഭിക്കും അല്ലെങ്കിൽ പ്രതിപ്രവർത്തന മാധ്യമത്തിൽ നിന്ന് ഹൈഡ്രജൻ ലഭിക്കും. ഇവിടെ വരുന്നു, തുടർന്ന് വീണ്ടും ബേസ് മറ്റൊരു ഹൈഡ്രജനെ ഇല്ലാതാക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് ഒരു നൈട്രജൻ വാതകം ഇല്ലാതാകുകയും അത് സന്തുലിതാവസ്ഥയെ വലതുവശത്തേക്ക് നയിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു,

അങ്ങനെ നിങ്ങൾക്ക് ഈ കാർബണർ ലഭിക്കും, തുടർന്ന് അതിന് വെള്ളം ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഈ അധ്യായ പ്രതികരണം ഇവിടെ നിർത്തുന്നു

Prutor.ai