എല്ലാവർക്കും ഹലോ , ആഹ് അഞ്ചാമത്തെ പ്രഭാഷണത്തിന്റെ പ്രധാന കോഴ്‌സിലേക്ക് പോകുന്നതിന് മുമ്പ് ജൈവ തന്മാത്രകളുടെ അഞ്ചാമത്തെ പ്രഭാഷണത്തിലേക്ക് നിങ്ങളെ ഞാൻ സ്വാഗതം ചെയ്യുന്നു ആഹ് അതിന്റെ മെക്കാനിസത്തെക്കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്തു, ആഹ് ഞങ്ങൾ പഞ്ചസാര കുറയ്ക്കുന്നതിനെ കുറിച്ചും കുറയ്ക്കാത്തതിനെ കുറിച്ചും സംസാരിച്ചു , ഞങ്ങൾ ഒരു സംഖ്യാ ഫലത്തെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിച്ചത് , കൂടാതെ പ്രമേഹമുള്ളവരിൽ രക്തത്തിലെ ഗ്ലൂക്കോസിന്റെ അളവ് എങ്ങനെ അളക്കാം എന്നതിനെ കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തു. ഈ കാര്യങ്ങളെല്ലാം ഞങ്ങൾ പ്രഭാഷണം നാലിൽ വീണ്ടും ചർച്ചചെയ്തു, അതേ ഭാഗം കാർബോഹൈഡ്രേറ്റ് കാർബോഹൈഡ്രേറ്റ് കെമിസ്ട്രിയിൽ തുടരുന്നു, ഇന്ന് ഞാൻ ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുന്നത് അടിസ്ഥാന പരിഹാരത്തിൽ മോണോസാക്രറൈഡുകളുടെ അടിസ്ഥാന ലായനിയിൽ മോണോസാക്കറൈഡുകളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തെക്കുറിച്ചാണ്, അവ മോണോസാക്കറൈഡുകൾക്ക് എന്ത് സംഭവിക്കും അടിസ്ഥാന ലായനിയിൽ എടുത്തതാണോ അടിസ്ഥാനപരമായി ഒരു രാസ പ്രതിഭാസം സംഭവിക്കുന്നത് അടിസ്ഥാന അവസ്ഥയിൽ അവ എപിമറൈസേഷനിലേക്ക് പോകുന്നു അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഞാൻ നിങ്ങളാണ് എപിമറൈസേഷൻ എന്ന പദം പരിചയപ്പെടുത്തുമ്പോൾ, മോണോസാക്കറൈഡ് ഒരു അടിസ്ഥാന ലായനിയിൽ എപിമറൈസേഷൻ എന്നാൽ എന്താണെന്ന് നിർവചിക്കാം ഡി ഗ്ലൂക്കോസിനെ ബേസ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചാൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നതെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്ന മെക്കാനിസ്റ്റിക് ഭാഗങ്ങൾ എന്താണെന്ന് നമുക്ക് നോക്കാം , ഏത് തരത്തിലുള്ള രസതന്ത്രമാണ് നടക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഞാൻ ഡി ഗ്ലൂക്കോസിന്റെ ഘടന വരയ്ക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് ആണ് അടിസ്ഥാനപരമായ അവസ്ഥയിൽ ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞതുപോലെ അടിസ്ഥാനം ഉപയോഗിച്ചാണ് ചികിത്സ ലഭിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇവിടെ ഞാൻ അടിസ്ഥാന അടിത്തറയുടെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ബേസ് എടുക്കുന്നു, ആൽഫ സ്ഥാനത്ത് ഈ പ്രോട്ടോണിനെ കാർബോണിലിലേക്ക് അമൂർത്തമാക്കുകയും അത് അതിനെ c2 എപ്പിമറിലേക്ക് മാറ്റുകയും ചെയ്യുന്നു,

അങ്ങനെ അത് അമൂർത്തമാകും. പ്രോട്ടോണും അത് h2o രൂപപ്പെടുകയും ചെയ്യും , അത് നവീകരണവുമായി ബന്ധപ്പെട്ട നവീകരണത്തിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടും, അതിനാൽ ഇതാണ് ഇനോലേറ്റ് അയോൺ ഇനോലേറ്റ് അയോൺ ഇപ്പോൾ ഈ എനോളേറ്റ് അയോണിന് വീണ്ടും ആ ജലത്തിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ തിരികെ പോകാനാകും തന്മാത്രയ്ക്ക് പുനർനിർമ്മാണത്തിലേക്ക് പോകാം, അതിനാൽ ഇത് പ്രോട്ടോണിന്റെ അടിസ്ഥാന അവസ്ഥയിലെ c2 സ്ഥാനം c2 സ്ഥാനമാണ്, ഇത് പ്രോട്ടോണിന്റെ തടസ്സം സംഭവിക്കുന്നു , ഇത് വീണ്ടും ഇനോലേറ്റ് അയോണായി മാറുന്നു, ഇത് ഈ എനോളേറ്റ് അയോണിനെ വീണ്ടും രൂപപ്പെടുത്തുന്നു, ഇത് ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്കറിയാം ah sp രണ്ട് ഈ ആ കാർബൺ ഹൈബ്രിഡൈസ് ചെയ്തു, ഇതിന് പിന്നോട്ട് പോകാം വീണ്ടും പുനരുൽപ്പാദനത്തിനായി, ഈ ഒറ്റ ജോഡി ഇപ്പോൾ പിന്നോട്ട് തള്ളുകയാണെങ്കിൽ, ഇവിടെ രണ്ട് സാധ്യതകൾ നിലവിലുണ്ട്, ഒന്നുകിൽ മുകളിലെ മുഖത്ത് നിന്ന് പ്രോട്ടോണേഷൻ സംഭവിക്കാം , മറ്റൊന്ന് ഈ പ്രോട്ടോണേഷൻ താഴത്തെ മുഖത്ത് നിന്ന് സംഭവിക്കാം, അതിനാൽ ഇത് താഴത്തെ മുഖത്ത് നിന്നാണെങ്കിൽ ഇത് മറ്റൊരു ആൽഡി ഹൈഡ് തന്മാത്രയെ സൃഷ്ടിക്കും , ഇത് മറ്റൊരു ആൽഡോ ഹെക്സോസ് ഡി മന്നോസ് ഡി മന്നോസ് പ്ലസ് ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പ് ah നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ഒരു സൈഡ് പ്രോഡക്ട് ആയി ഉണ്ടാകും, അതിനാൽ ഈ ബേസ് കാറ്റലൈസ്ഡ് എപിമറൈസേഷനിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് എന്ന് ഞാൻ വീണ്ടും ആവർത്തിക്കട്ടെ . തിംഗ് ബേസ് ആൽഫ കാർബണിൽ നിന്ന് ഒരു പ്രോട്ടോൺ നീക്കം ചെയ്യുന്നു , ഇനോലേറ്റ് അയോണിലെ c2 ഇനി ഒരു അസമമിതി കേന്ദ്രമല്ലെന്ന് ഒരു എനോലേറ്റ് അയോൺ അറിയിപ്പ് ഉണ്ടാക്കുന്നു, കാരണം ഇത്

അങ്ങനെയാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം . sp3-ൽ നിന്ന് sp2 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് സെന്റർ ആയി പരിവർത്തനം ചെയ്തു, അതിനാൽ ഇത് ഇപ്പോൾ അസമമായ കേന്ദ്രമല്ല , ഈ c2 പുനർനിർമ്മിക്കുമ്പോൾ പ്രോട്ടോൺ മുകളിലെ മുഖത്ത് നിന്ന് മുകളിലെ മുഖത്ത് നിന്ന് വരാം അല്ലെങ്കിൽ അത് d ഗ്ലൂക്കോസും d mannose ഉം രൂപപ്പെടുന്ന താഴത്തെ മുഖത്ത് നിന്ന് വരാം. മുകളിലെ മുഖത്ത് നിന്നാണ് വരുന്നത്, അത് ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് ഉണ്ടാക്കും , അത് താഴെയുള്ള മുഖത്ത് നിന്നാണ് വരുന്നതെങ്കിൽ അത് ഡി മിനിറ്റ് മെനുകൾ ഡി മാനോസ് ഉണ്ടാക്കും, ഇതാണ് സി ടു എപ്പർ സി ടു സി ടു എപ്പർ ഇത് സി ടു ഇ പ്രൈമർ അതിനാൽ ഞങ്ങൾ കണ്ടു അടിത്തറയുടെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഒരു ആൽഡോ ഹെക്സോസിന് മറ്റൊരു ആൽഡോ ഹെക്സോസിലേക്ക് എപിമെറൈസ് ചെയ്യാൻ കഴിയും, അടിസ്ഥാനപരമായി ആഹ് രണ്ടാം സ്ഥാനത്തുള്ള സ്റ്റീരിയോ സെന്റർ നശിക്കുകയും sp3 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് കാർബണിൽ നിന്ന് അത് sp2 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് കാർബണിലേക്ക് മാറുകയും വീണ്ടും മിശ്രിതം ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്ന ഇനോലേറ്റ് അയോണിന്റെ പുനർനിർമ്മാണത്തിന് ശേഷം aldo hexoses ah നിങ്ങൾക്കറിയാം , അവിടെ മറ്റേ സംയുക്തം ഒരേ ah-ന്റെ രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങളിൽ എപിമെറിക് ആയിരിക്കുന്നു, അടിസ്ഥാന അവസ്ഥയിൽ d ഗ്ലൂക്കോസിന്റെ കാര്യത്തിൽ നമുക്ക് ഉണ്ടായിരുന്ന ആരംഭ പദാർത്ഥം എന്താണ്, അത് d ഗ്ലൂക്കോസിന്റെയും c two tum-ന്റെയും മിശ്രിതത്തിലേക്ക് നയിച്ചേക്കാം അല്ലെങ്കിൽ d mannose നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ചർച്ച ചെയ്ത മെക്കാനിസത്തിലൂടെ ഇപ്പോൾ ഞാൻ ഈ ആ എപിമറൈസേഷനെ കുറിച്ച് വിശദമായി ചർച്ച ചെയ്യും, പ്രത്യേകിച്ചും ഈ പുനഃക്രമീകരണ പ്രക്രിയയെക്കുറിച്ച്, c2 സ്ഥാനത്ത് ഞങ്ങൾക്ക് ഒരു നിശ്ചിത സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രി ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുകയാണെങ്കിൽ അത് എങ്ങനെ സംഭവിക്കുന്നു , ഞങ്ങൾ ആ c2 സ്ഥാനത്തെ തരംതാഴ്ത്തി. sp2 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് സെന്റർ വരെ, ഈ പരിവർത്തനങ്ങളെല്ലാം സന്തുലിതാവസ്ഥയിലായതിനാൽ വീണ്ടും പുനർനിർമ്മാണത്തിലൂടെ ഞങ്ങൾ ഒരു മിശ്രിതം സൃഷ്ടിച്ചു , അതിനാൽ ഡയൽ പുനഃക്രമീകരണത്തിലെ ഡയോൾ പുനഃക്രമീകരണത്തിൽ നമുക്ക് ചർച്ച ചെയ്യാം, ഈ പ്രക്രിയയിൽ എപിമറൈസേഷൻ രൂപീകരിക്കുന്നതിനൊപ്പം ഞാൻ ഇപ്പോൾ ചർച്ച ചെയ്തത് എന്താണ്. d ഗ്ലൂക്കോസിന്റെ അടിസ്ഥാന ലായനിയിലെ c2 പ്രൈമർ, d ഫ്രക്ടോസ് രൂപീകരിക്കുന്ന ഇൻ ഡയൽ റീഅറേഞ്ച്മെന്റിനും വിധേയമാകുന്നു, അതിനാൽ കൃഷിക്ക് പുറമേ ഒരു

അടിസ്ഥാന ലായനിയിലെ c2 എപിമർ ആണ് d ഗ്ലൂക്കോസ് ഒരു ഡയൽ റീഅറേഞ്ച്മെന്റിനും വിധേയമാകുന്നു . ഏത് ഡി ഫ്രക്ടോസ് ഉണ്ടാക്കുന്നു, അത് എങ്ങനെ ഡി ഫ്രക്ടോസ് ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് ഉണ്ടാക്കുന്നു, അത് എങ്ങനെ ഡി ഫ്രക്ടോസ് ആയി മാറുന്നു, തുടർന്ന് വീണ്ടും s d ഫ്രക്ടോസിന് ഡയൽ റീഅറേഞ്ച്മെന്റിൽ മറ്റ് കീറ്റോ ഹെക്സോസുകൾ രൂപീകരിക്കാൻ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്നത് തുടരാം, കാരണം d ഫ്രക്ടോസ് വീണ്ടും കീറ്റോ ഹെക്സോസ് ആയതിനാൽ, ഡയലി ക്രമീകരണത്തിൽ മറ്റ് കെറ്റോ ഹെക്സോസുകൾ രൂപീകരിക്കുന്നതിനുള്ള അടിസ്ഥാന വ്യവസ്ഥയ്ക്ക് കീഴിലും കാർബോണൈൽ ആ വഴിയിലൂടെയും പോകാം. ഗ്രൂപ്പ് ചങ്ങലയിലൂടെ സഞ്ചരിക്കുന്നത് തുടരും, അതിനാൽ ഡയൽ പുനഃക്രമീകരിക്കുമ്പോൾ ഞാൻ ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കുമെന്ന് ഞാൻ വിശദീകരിക്കട്ടെ, എപിമറൈസേഷന്റെ കാര്യത്തിൽ നമ്മൾ കണ്ടതുപോലെ ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് ബേസുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ഇനോലേറ്റ് അയേൺ ഇനോലേറ്റ് ഇരുമ്പ് ഉണ്ടാക്കുന്നു ജല തന്മാത്രയുമായി വീണ്ടും പ്രോട്ടോണേഷനായി പോകാം , അത് ഡയലിൽ അനുബന്ധമായി നൽകും, അതിനാൽ ഇത് ഡയലിൽ ഒരു ഇന്ററർമീഡിയറ്റായി ഡയൽ രൂപത്തിലാണ് ഇപ്പോൾ ഈ ഡയലിൽ വീണ്ടും കഴിയും പ്രതികരണ മിശ്രിതത്തിൽ എന്ത് ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പ് ഉണ്ടോ അത് ഡിപ്രോട്ടണേഷനിലേക്ക് പോകാം. എനോളേറ്റ് അയോൺ വീണ്ടും ഇൻസുലേറ്റ് ഇരുമ്പ് സൃഷ്ടിക്കും, ഇപ്പോൾ ഈ ഇൻസുലേറ്റ് അയോണിന് വീണ്ടും പ്രോട്ടോണേഷനിലേക്ക് പോകാം, ഈ നെഗറ്റീവ് ചാർജ് പോസ് ചെയ്യും, അത് കൂടുതൽ പ്രോട്ടോണേഷനും അങ്ങനെ വീണ്ടും പ്രോട്ടോയും പോകും രാഷ്ട്രം ജല തന്മാത്രയിൽ നിന്നാണ് സംഭവിക്കുന്നത് , അതിനാൽ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്ന ജല തന്മാത്രയുണ്ട്, അത് ഡി ഫ്രക്ടോസ് നൽകും, ഞാൻ ഇത് വീണ്ടും വിശദീകരിക്കട്ടെ, ഈ മുഴുവൻ പ്രതിപ്രവർത്തന പ്രക്രിയ അടിത്തറയും ഒരു ആൽഫ കാർബണിൽ നിന്ന് ഒരു പ്രോട്ടോണിനെ നീക്കം ചെയ്ത് ഒരു എനലേറ്റ് അയോൺ ഉണ്ടാക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ ഈ എനോളേറ്റ് സി 2 ആകാം നമ്മൾ ഈ ഒറ്റ ജോഡിയെ തള്ളുകയാണെങ്കിൽ, ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് ഉത്പാദിപ്പിക്കാൻ c2 സ്ഥാനത്ത് കൂടുതൽ പ്രോട്ടോണേഷനിലേക്ക് പോകാം, അത് പ്രോട്ടൊണേറ്റ് ചെയ്താൽ അതിന്റെ എപ്പിമർ ഡയലിൽ രൂപം കൊള്ളുന്നു. ആദ്യത്തെ ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഡിപ്രോട്ടോണേഷൻ നടക്കുന്നു, പിന്നെ വീണ്ടും ഡി ഗ്ലൂക്കോസിലേക്ക് പോകുന്നതിൽ അതിന്റെ അവസാനം അവസാനിക്കും ഡി മന്നോസ് , ഇൻ ഡയലിന്റെ രണ്ടാമത്തെ ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഡിപ്രോട്ടോണേഷൻ നടക്കുകയാണെങ്കിൽ, അത് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ടാട്ടോമറൈസേഷനുശേഷം ഡി ഫ്രക്ടോസ് ഉത്പാദിപ്പിക്കും. ഡയൽ റീഅറേഞ്ച്മെന്റിലെ മറ്റൊന്ന് അടിസ്ഥാനപരമായി വീണ്ടും കാർബണൈൽ ഗ്രൂപ്പിനെ ഒരു കാർബൺ താഴേക്ക് തള്ളുക , ഞങ്ങൾ ആൽഡോ ഹെക്സോസുകളിൽ നിന്നാണ് ആരംഭിച്ചതെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, ഞങ്ങൾ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ആഹ് കെറ്റോ ഹെക്സോസുകളിൽ അവസാനിക്കും. ഞങ്ങൾ ഈ ഡി ഫ്രക്ടോസ് ഉപയോഗിച്ച് ഡയാലിസം ചെയ്യുകയാണെങ്കിൽ , അതേ പ്രതികരണത്തിന്റെ ക്രമത്തിൽ വീണ്ടും കാർബോണൈൽ ഗ്രൂപ്പിന് ഒരു കാർബൺ താഴേക്ക് നീക്കാൻ കഴിയുമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, ഇത് ഡയൽ പുനഃക്രമീകരിക്കുമ്പോൾ ഞാൻ ഒരു പ്രശ്നം എടുക്കും, അതിനാൽ ഡി എപ്പോൾ പ്രശ്നം പരിഹരിക്കാം ടാഗ് a twos ഒരു അടിസ്ഥാന തുല്യ ലായനി ജലീയ ലായനിയിൽ ചേർത്തു , മോണോസാക്രറൈഡുകളുടെ സന്തുലിത മിശ്രിതം ലഭിക്കുന്നു, സന്തുലിത മിക്സർ മോണോസാക്കറൈഡ് ലഭിക്കുന്നു, അവയിൽ രണ്ടെണ്ണം aldo hexoses aldo hexoses ആണ്, അതിൽ രണ്ടെണ്ണം keto exosis ആണ് eldo hexages , ke2 axis എന്നിവ ഇപ്പോൾ തിരിച്ചറിയുന്നു ഹെക്സോസുകളും കെറ്റോ എക്സോസിസും ആയതിനാൽ ഡി ടാഗർ ടുസിൽ നിന്ന് രൂപപ്പെടുന്ന ആൽഡോ ഹെക്സോസുകളും കെറ്റോ എക്സോസിസും തിരിച്ചറിയുകയാണ് ഞങ്ങളുടെ ജോലി, ഇപ്പോൾ ഞാൻ ഡി ടാഗറ്റോസിന്റെ ഘടന എഴുതാം, അതിനാൽ മോണോസാക്കറൈഡുകളുടെ വർഗ്ഗീകരണം നിങ്ങൾ ഓർക്കുന്നുണ്ടെങ്കിൽ ഡി ടാഗറ്റോസ് കെറ്റോ ഹെക്സോസ് അടിസ്ഥാനപരമായി ഡി ടെഗറ്റോസ് എടുക്കാം . ഈ ഘടന അവിടെ ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് കൂടുതൽ ആഹാ നിലവിലെ രണ്ട് മൂന്ന് നാല് അഞ്ച് ആറ് ആക്കുന്നതിന് ഞാൻ ഇവിടെ അക്കമിടാം, ഇപ്പോൾ അടിസ്ഥാന വ്യവസ്ഥയിൽ എന്ത് സംഭവിക്കും കാർബണിൽ പ്രോട്ടോണിലേക്കുള്ള ആൽഫ വീണ്ടും സംഭവിക്കും , അത് ഡയൽ ഇൻ ഡയലിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടും, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ ഡയലിൽ എഴുതുന്നു, ഇതിന് രണ്ട് ആൽഫ സ്ഥാനമുണ്ട്, ഒരു ശൂന്യ നിർദ്ദേശം കാർബൺ നമ്പർ വൺ ആണ്, മറ്റൊരു സ്ഥാനം കാർബൺ നമ്പർ മൂന്ന് ആണ്, അതിനാൽ ഇവിടെ ഞാൻ കാർബൺ നമ്പർ ത്രീ പ്രോട്ടോണിനെ അമൂർത്തീകരിക്കുകയും എൻഡ് ഐആറിലേക്ക് മാറ്റുകയും ചെയ്യുന്നു, ഇപ്പോൾ ഈ അസമമായ കേന്ദ്രം ഇപ്പോൾ വീണ്ടും അധഃപതിച്ചിരിക്കുന്നു , ഡയൽ പുനഃക്രമീകരിക്കൽ അടിസ്ഥാന വ്യവസ്ഥയിൽ നടക്കുന്നുണ്ടെങ്കിൽ , ഈ പ്രോട്ടോണിന്റെ അമൂർത്തീകരണം നടക്കുന്നുണ്ടെങ്കിൽ രണ്ട് സാധ്യതകൾ ഇവിടെ നിലവിലുണ്ട്. മുകളിലെ മുഖത്ത് നിന്ന് പ്രോട്ടോണേഷൻ നടക്കുന്നിടത്ത് അല്ലെങ്കിൽ താഴത്തെ മുഖത്ത് നിന്ന് പ്രോട്ടോണേഷൻ നടക്കുന്നിടത്ത് മിശ്രിത മിശ്രിതം ഉപയോഗിച്ച് എക്സോസിസ് രണ്ട് സ്റ്റീരിയോ ഐസോമറുകൾ ഉത്പാദിപ്പിക്കും, ഞാൻ ആ രണ്ട് സ്റ്റീരിയോ ഐസോമറുകൾ ഒന്ന് എഴുതട്ടെ , മറ്റൊന്ന് ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പ് വലതുവശത്ത്. വശം അതിനാൽ ഇത് ഡി ടാഗറ്റോസ് ആണ്, എപിമറൈസേഷൻ ആരംഭിച്ചതിന് ശേഷം ഞങ്ങൾക്ക് അതേ ആരംഭ മെറ്റീരിയൽ ലഭിച്ചു, പക്ഷേ മിശ്രിതത്തെ അതേ സ്റ്റാർട്ടിംഗ് മെറ്ററിയിൽ ഞങ്ങൾ പരിഗണിക്കുന്നു al daggertoes ഉം d sorbos ഉം ആയതിനാൽ ഇത് d tag toes ആണ്, ഇത് d servos ആണ് , ഡിപ്രോട്ടണേഷൻ നടക്കുന്നുണ്ടെങ്കിൽ മൂന്നാം സ്ഥാനത്ത് പ്രതികരിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഇത് സംഭവിക്കുന്നു, ആക്രമണമെങ്കിൽ ആദ്യ സ്ഥാനത്ത് ഡിപ്രോട്ടണേഷൻ നടക്കുന്നു, അതിനാൽ ഞാൻ c യിലെ c 1 ആക്രമണത്തിൽ ആക്രമിക്കും ഒന്ന് ഇവിടെ സി ത്രീ ബേസിൽ ആക്രമണം നടത്തുക, സി ത്രീയിൽ ആക്രമണം നടത്തുക, അതിനാൽ ബേസ് ബിൽ ഈ പ്രോട്ടോണിനെ അമൂർത്തമാക്കുക, ഇത് ഇനോലേറ്റ് രൂപീകരിക്കും, ഇത് വൈകി ഉറച്ചതാണ്, ഇപ്പോൾ ഈ എനലേറ്റിന് വീണ്ടും പ്രോട്ടോണേഷനായി പോകാം, ഇത് ഡയലിൽ പ്രോട്ടോണേഷൻ രൂപപ്പെടാൻ പോകാം ഡയലിൽ വീണ്ടും ഉറച്ചതാണ്, ഇത് വീണ്ടും ഡിപ്രോട്ടോണേഷനിലേക്ക് പോകും, കൂടാതെ

ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഓയുടെ ഈ ഡിപ്രോട്ടോണേഷൻ എൽഡോസ് രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുന്നു, തുടർന്ന് സി ടു പൊസിഷനിൽ പ്രോട്ടോണേഷനും ഇപ്പോൾ വീണ്ടും പ്രോട്ടോണേഷൻ രണ്ട് മുഖങ്ങളിൽ നിന്നോ മുകളിൽ നിന്നോ സംഭവിക്കാം. രണ്ട് ഘട്ടങ്ങളിൽ നിന്നും ഇത് സംഭവിക്കുകയാണെങ്കിൽ, അത് ആൽഡോ ഹെക്സോസുകളുടെ രണ്ട് അനുബന്ധ സ്റ്റീരിയോസോമറുകളിലേക്ക് നയിക്കുമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ ഇത് ഡി ടാലോസ് ഡി ടാലോസ് ആണ്, മറ്റ് സന്ദർഭങ്ങളിൽ , താഴെ മുഖത്ത് നിന്നാണെങ്കിൽ ഡി ടാലോകളും എങ്കിൽ മുകളിലെ മുഖം പിന്നീട് അത് ഡി ലാക്ടോസ് രൂപീകരിക്കും , അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഡി ടാഗറ്റോസിൽ നിന്ന് തുടങ്ങി , ഡി ടാഗറ്റോസ് ഡി സെർബോസ് ഡി ടാലോസ് , ഡി ഗാലക്ടോസ് ഡി ലാക്ടോസ് എന്നിവയുടെ മിശ്രിതത്തിലാണ് ഞങ്ങൾ അവസാനിക്കുന്നത്, അതിനാൽ അടിസ്ഥാനപരമായി ഞങ്ങൾക്ക് രണ്ട് എൽഡോസുകളും എൽഡോ ഹെക്സോസുകളും ലഭിച്ചു. ഈ പ്രതികരണത്തിലൂടെ രണ്ട് കെറ്റോഹെക്സോസുകളും മൊത്തത്തിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, അടിസ്ഥാനപരമായി ഇത് സ്കാർഫോൾഡിലൂടെ പുനഃക്രമീകരിക്കുന്നതിനുള്ള ഡയൽ ആണ്, അവിടെ വീണ്ടും ഡിപ്രോട്ടണേഷനും റിപ്രോട്ടണേഷനും ഈ പ്രക്രിയയിലൂടെ നടക്കുന്നുണ്ടെന്നും ഞങ്ങൾ എന്താണ് നിരീക്ഷിച്ചത്? കാർബോണൈൽ രണ്ട് സ്ഥാനങ്ങളിൽ ഉള്ളതിനാൽ അത് ഒന്നുകിൽ മുകളിലേക്ക് കൈമാറ്റം ചെയ്യപ്പെടുന്നു അല്ലെങ്കിൽ അത് താഴേക്ക് വന്നാൽ അത് താഴേക്ക് കൈമാറ്റം ചെയ്യപ്പെടും, അത് വീണ്ടും ചെയിനിലൂടെ സഞ്ചരിക്കാം, തലകീഴായി സഞ്ചരിക്കുകയാണെങ്കിൽ അതിന് പരിവർത്തനം ചെയ്ത കെറ്റോകൾ ലഭിക്കും. ഒരു ഡോസിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യുക, അത് മനസിലാക്കാൻ വളരെ നല്ല ഉദാഹരണമാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ടാഗറ്റോസ് മരത്തെ അടിസ്ഥാന ജലീയ ലായനിയിൽ ചികിത്സിച്ചാൽ മോണോസാക്കറൈഡിന്റെ സന്തുലിതാവസ്ഥയിൽ വിവിധ എൽഡോസ് ആൽഡോ ഹെക്സോസ് ഉണ്ടായിരിക്കുമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം es ഉം keto hexoses ഉം ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന മോണോസാക്കറൈഡുകൾ, പ്രത്യേകിച്ച് മോണോസാക്രറൈഡിന്റെ ഓക്സിഡേഷൻ കുറയ്ക്കൽ, മോണോസാക്കറൈഡിന്റെ ഓക്സിഡേഷൻ റിഡക്ഷൻ പ്രതികരണങ്ങൾ, മോണോസാക്കറൈഡുകളുടെ ഓക്സിഡേഷൻ റിഡക്ഷൻ പ്രതികരണങ്ങൾ, മോണോസാക്കറൈഡുകൾ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നതിനാൽ, മോണോസാക്കറൈഡുകളിൽ ആൽക്കഹോളിസ്റ്റ് ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ അടങ്ങിയിരിക്കണം . ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പ് പരിവർത്തനത്തിന്റെ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പ് പരിവർത്തനത്തിന്റെ പരിവർത്തനവും ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പിന്റെ കെറ്റോൺ ഗ്രൂപ്പിന്റെ രൂപാന്തരീകരണവും നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന മോണോസാക്കറൈഡിന്റെ പ്രതികരണങ്ങളും നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന തരത്തിൽ തരംതിരിക്കാം പിന്നീട് അത് കെറ്റോസ് ആണെങ്കിൽ ന്യൂക്ലിയോഫൈലുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കണം, അത് ആഹ് ന്യൂക്ലിയോഫൈലുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കണം, ഹൈഡ്രോക്സിൽ ആണെങ്കിൽ, അത് വീണ്ടും നിങ്ങൾക്ക് അറിയാനാകുമോ, ആഹ് ആവശ്യമായ പരിവർത്തനം നൽകൂ, ആ ആൽക്കഹോൾ ഗ്രൂപ്പുകൾ എന്ത് നൽകിയാലും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ആദ്യം നിങ്ങൾ അറിയട്ടെ റിഡക്ഷൻ റിയാക്ഷൻ ആയതിനാൽ ഇവിടെ ഞാൻ ആൽഡോ ഹെക്സോ ആയ d mannose ആണ് എടുക്കുന്നത് സോഡിയം ബോറോഹൈഡ്രൈഡ് വഴി സോഡിയം ബോറോഹൈഡ്രൈഡ് ഡി മാനോസ് കുറയ്ക്കുന്നത് ആൽഡിഹൈഡിനെ ആൽക്കഹോൾ ആക്കി മാറ്റുകയും അത് പ്രൈമറി ആൽക്കഹോൾ ആൽഡിഹൈഡ് ആയി മാറുകയും അത് പ്രൈമറി ആൽക്കഹോൾ ആയി മാറുകയും ചെയ്യും. d manitol d manitol ഉം ld ഉയരവും ജനറേറ്റുചെയ്യുക , കാരണം ഇത് ആൽഡിഹൈഡിൽ നിന്ന് ഉരുത്തിരിഞ്ഞതാണ്, നിങ്ങൾ d ഫ്രക്ടോസ് വീണ്ടും സോഡിയം ബൊറോഹിഡയിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ചാൽ ഇത് ld ഉയരം എന്നും അറിയപ്പെടുന്നു നിങ്ങൾ സോഡിയം ബോറോഹൈഡ്രൈഡ് കുറയ്ക്കുകയും രണ്ടാമത്തെ ഹൈഡ്രോണിയം സ്പീഷീസും ചെയ്താൽ ആസിഡ് റീജന്റ് വീണ്ടും ആവശ്യമാണ്, കാരണം ഈ കാർബോണിലിന് ഹൈഡ്രൈഡ് അയോണിന് ഏറ്റവും കഠിനമായതിൽ നിന്ന് ആക്രമിക്കാം അല്ലെങ്കിൽ താഴെ മുഖത്ത് നിന്ന് ആക്രമിക്കപ്പെടുകയാണെങ്കിൽ അത് താഴെയുള്ള മുഖത്ത് നിന്ന് ആക്രമിക്കപ്പെടാം. ഗ്ലൂസിറ്റൽ നൽകും, പക്ഷേ അത് മുകളിലെ മുഖത്ത് നിന്ന് ഘടിപ്പിച്ചാൽ അത് മാനിറ്റോൾ നൽകും, അത് രണ്ട് സ്റ്റീരിയോ ഐസോമറുകൾ സൃഷ്ടിക്കും, അങ്ങനെ അത് ആക്രമിക്കപ്പെടുകയാണെങ്കിൽ താഴത്തെ മുഖം അപ്പോൾ അത് ഡി മാനിറ്റോൾ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, പക്ഷേ അത് മുകളിലെ ഘട്ടത്തിൽ നിന്ന് ഘടിപ്പിച്ചാൽ വീണ്ടും സോഡിയം ബോറോഹൈഡ്രൈഡും രണ്ടാമത്തേത് ഹൈഡ്രോണിയം സ്പീഷീസുമാണ്, ഇത് ഹൈഡ്രോക്സിൽ വലതുവശത്തുള്ളിടത്ത് കുറഞ്ഞ സംയുക്തം നൽകും, അതിനാൽ ഇത് ഡി ഗ്ലൂസിറ്റോൾ ഡിഗ്ലൂസിറ്റൽ നൽകും. ഡി മാനിറ്റോളും ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഓറിയന്റേഷനും തമ്മിലുള്ള വ്യത്യാസം ഒരു സന്ദർഭത്തിൽ ഡെമോണിറ്റലിന്റെ കാര്യത്തിൽ അവശേഷിക്കുന്നു, അത് ഇടതുവശത്താണ്, മറ്റൊരു സാഹചര്യത്തിൽ , കെറ്റോഹെക്സോസ് കുറയ്ക്കുന്നതിലൂടെ നമുക്ക് മിശ്രിതം ലഭിക്കുന്നു. ഡി മാനിറ്റോൾ, ഡി ഗ്ലൂസെറ്റോൾ എന്നീ രണ്ട് ആൽക്കഹോൾ ഡി മാനിറ്റോൾ , ഡി ഗ്ലൂസിറ്റോൾ എന്നിവയും നിങ്ങൾക്കറിയാം, സെർബിറ്റോൾ ഡി ഗ്ലൂസിറ്റോൾ എന്നും വിളിക്കപ്പെടുന്ന ഒരു എൽഡി ടോൾ ഡി ഗ്ലൂസിറ്റൽ , സെർവിറ്റോൾ എന്നും അറിയപ്പെടുന്നു സുക്രോസിനോളം മധുരമുള്ള 60 ശതമാനം ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഓക്സിഡേഷൻ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കാം, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ നിങ്ങളോട് ചർച്ച ചെയ്തു, കുറയ്ക്കുന്നത് കുറയ്ക്കുമെന്ന് ഞങ്ങൾ മനസ്സിലാക്കി , മാനോസിന് മാനിറ്റോളായി കുറയുമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം. നമ്മൾ തുടങ്ങുന്നത് കെറ്റോ ഹെക്സോസ് ഡി ഫ്രക്ടോസ് ഡി ഫ്രക്ടോസ് ഡി ഫ്രക്ടോസ് ആണ് ഉൽപ്പന്നം ah സാധ്യമാണ് ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഓക്സിഡേഷൻ ഡി ഗ്ലൂക്കോസിനെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കാം ഡി ഗ്ലൂക്കോണിക് ആസിഡ് ഓക്സിഡേഷൻ ഉൽപ്പാദിപ്പിച്ചതിന് ശേഷം ഡി ഗ്ലൂക്കോണിക് ആസിഡിന്റെ ഘടന എന്താണ് , ബ്രോമിൻ ജലത്തിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് ഡി ഗ്ലൂക്കോസിൽ നിന്ന് എളുപ്പത്തിൽ ഉത്പാദിപ്പിക്കാൻ കഴിയും ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പിലേക്ക് മാറുന്നു കാർബോക്സിലിക് ഗ്രൂപ്പിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുകയും അത് ഡി ഗ്ലൂക്കോണിക് നൽകുകയും അതുപോലെ തന്നെ വർണ്ണരഹിതമായ പ്രതിപ്രവർത്തന മിശ്രിതത്തിൽ ബ്രോമൈഡ് ഇരുമ്പ്

ഉത്പാദിപ്പിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് എടുത്ത് ചികിത്സിച്ചാൽ റെക്സ് ഓക്സിഡേഷൻ പ്രതികരണം പൂർത്തിയായി എന്ന് നിങ്ങൾക്ക് എങ്ങനെ മനസ്സിലാക്കാനാകും? ബ്രോമിൻ വാട്ടർ ഓ, ഇത് ബ്രോമിൻ വെള്ളമായിരിക്കും, അത് ബ്രോമിന്റെ നിറം കാരണം ചുവപ്പ് തവിട്ട് നിറമാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, പ്രതികരണത്തിന് ശേഷം അടിസ്ഥാനപരമായി ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പ് അത് ആസിഡായി മാറും ഡി ഗ്ലൂക്കോണിക് ആസിഡ് ടി ഗ്ലൂക്കോണിക് ആസിഡ് രൂപപ്പെടുകയും അത് ബ്രോമൈഡ് ഇരുമ്പ് ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുകയും ചെയ്യും,

അങ്ങനെ മോണോസാക്കറൈഡ് ഗ്ലൂക്കോസ് ഗ്ലൂക്കോണിക് ആസിഡ് ബില്ലിലേക്ക് ഓക്സിഡേഷൻ ചെയ്തതിന് ശേഷം ബ്രോമൈഡിന്റെ തവിട്ട് നിറത്തിലുള്ള ചുവപ്പ് കലർന്ന തവിട്ട് ചുവപ്പ് കലർന്ന തവിട്ട് നിറം അത് ബ്രോമൈഡായി മാറുന്നതിനാൽ അപ്രത്യക്ഷമാകും. അടിസ്ഥാനപരമായി ബ്രോമൈഡ് കുറയുന്നു, അതായത് ബ്രോമിൻ ബ്രോമൈഡായി കുറയുന്നു , ഗ്ലൂക്കോസ് ഗ്ലൂക്കോണിക് ആസിഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു , ആൽഡോസും കെറ്റോസിസും ആൽഡോണിക് ആസിഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ എൽഡോസും കെറ്റോസിസും ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്ത് ആൽഡോണിക് ആസിഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു . ടോളറൻസ് റിയാജന്റ് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന സിൽവർ നൈട്രേറ്റ് എജി പ്ലസ് എൻഎച്ച് ത്രീ, ഓഹി സൂചിപ്പിച്ച സിൽവർ നൈട്രേറ്റ് എന്നിവയാണ് ഒരു മോണോക്കിളിലെ ടോളറൻസ് എന്ന് പറയുന്നത് . ആൽഡോ ഹെക്സോസുകൾ മാത്രം പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്ന ആസിഡ് , എന്നിരുന്നാലും, എൽ ഡോസുകളും കെറ്റോസിസും പരിവർത്തനം ചെയ്യണമെങ്കിൽ ഞങ്ങൾ ചികിത്സിച്ചാൽ ഇ ടോളറൻസ് റിയാജന്റ് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ആൽഡോണിക് ആസിഡിലേക്ക് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ടോളറൻസ് റിയാജന്റിന് ഒരു മോണോക്കിൾ ഉള്ളതിനാൽ കെറ്റോസിസ് കെറ്റോസിന്റെ പ്രതിനിധി ഘടനയാണ് ഞാൻ ഇവിടെ എഴുതുന്നത് , സെല്ലുലാർ നൈട്രേറ്റുകൾക്ക് അടിസ്ഥാനമുണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം. ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തതുപോലെ അടിസ്ഥാന വ്യവസ്ഥയിൽ എജി പ്ലസ് ഉണ്ട് , ഡയൽ അഹ് പുനഃക്രമീകരിക്കാൻ കഴിയുമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം , അവസാന ഡയൽ പുനഃക്രമീകരണം കാരണം കീറ്റോകൾ ആൽഡോസിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടും, അടിസ്ഥാനപരമായി കെറ്റോകൾ എൽഡോസിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടാം, അതിനാൽ ഇത് ഒരു രൂപമാകും ഇപ്പോൾ ആൽഡോസ്, എജി പ്ലസ്, അമോണിയ എന്നിവയുടെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഈ ആൽഡോസ് കാർബോക്സിലേറ്റ് അയോണായി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാലാണ് ടോളറൻസ് റിയാജന്റിന് എൽഡോസിനെയും കെറ്റോസിസിനെയും ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാൻ കഴിയുമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, കൂടാതെ വെള്ളിയും ടോളറൻസ് റിയാജന്റ് ടോളറൻസിലെ ഓക്സിഡൈസിംഗ് ഏജന്റാണ്. reagent ആണ് az പ്ലസ് അത് മെറ്റാലിക് സിൽവർ ആയി ചുരുങ്ങുന്നു, അത് മെറ്റാലിക് സിൽവർ എജി സീറോ ആയി കുറയുന്നു, അത് ടെസ്റ്റ് ട്യൂബിന്റെ ഉള്ളിൽ രൂപം കൊള്ളുന്നു. അടിസ്ഥാനപരമായി അടിസ്ഥാനപരമായ പ്രകൃതിദത്തമായ അമോണിയൽ സിൽവർ നൈട്രേറ്റ് ഉപയോഗിച്ച് എൽദോസിനേയും ആഹ് കെറ്റോസിനേയും ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ എന്താണ് സംഭവിച്ചത്, അതിനാൽ എന്താണ് സംഭവിച്ചത് , എൽദോസ് അനുബന്ധ ഇൽഡോസായി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുകയും പിന്നീട് az പ്ലസ് അതിനെ ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യുകയും ചെയ്യുന്നു . ഗ്രൂപ്പ്, അതാണ് ഇതിന് എൽഡോസിനെയും കെറ്റോസിനെയും ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാൻ കഴിയുന്നത് കാരണം അടിസ്ഥാന അവസ്ഥയിൽ എല്ലാ കെറ്റോസും എൽ ഡോസിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ ഓക്സിഡൈസിംഗ് ഏജൻസി ടോളറൻസ് റിയാജന്റ് ടോളറൻസ് റിയാജന്റിലുള്ളത് വെള്ളിയാണ്, അത് കുറയുന്നു അസ് മെറ്റാലിക് സിൽവർ അടിസ്ഥാനപരമായി മെറ്റാലിക് സിൽവർ രൂപീകരിക്കുന്നു , ഇത് ടെസ്റ്റ് ട്യൂബ് ഭിത്തിയിൽ നിക്ഷേപിക്കുന്നു, എന്നിരുന്നാലും ടോളറൻസ് റിയാജന്റ് ഓക്സിഡൈസ്ഡ് ആൽഡിഹൈഡ് മാത്രമേ ഓക്സിഡൈസ്ഡ് ആൽഡിഹൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ആൽഡോസ് , കെറ്റോസ് എന്നിവയെ വേർതിരിച്ചറിയാൻ ഉപയോഗിക്കൂ. ഇൻ ഡയ ക്രമീകരണം വഴി ഒരു എൽദോസിലേക്ക്, തുടർന്ന് ടോളറൻസ് റിയാജന്റ് വഴി ആൽഡോസ് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടും, അതിനാൽ ഞാൻ വീണ്ടും ആവർത്തിച്ച് പറയുന്നു, ടോളറൻസ് ആണെങ്കിലും ഓക്സിഡൈസ്ഡ് ആൽഡിഹൈഡ് മാത്രം ഓക്സിഡൈസ്ഡ് ആൽഡിഹൈഡ്, ഇത് എൽഡോകൾക്കും കെറ്റോസിനും ഇടയിലുള്ള ഒരു വ്യതിരിക്ത റിയാജന്റായി ഉപയോഗിക്കാൻ കഴിയില്ല, കാരണം ഇതിന് അടിസ്ഥാന ആഹ് പ്രതികരണ അവസ്ഥ ആവശ്യമാണ്, അടിസ്ഥാനപരമായി പ്രതികരണ അവസ്ഥ കെറ്റോസിസിനെ ആൽഡോസുകളാക്കി മാറ്റും, തുടർന്ന് വീണ്ടും ആൽഡോസ് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടും. ഓ ഇപ്പോൾ ഞാൻ മറ്റൊരു അന്തിമ ഓക്സിഡൈസിംഗ് പ്രതിപ്രവർത്തനം അവതരിപ്പിക്കും, നൈട്രിക് ആസിഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ നൈട്രിക് ആസിഡിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ഓക്സിഡേഷൻ പ്രതിപ്രവർത്തനം ഇത് പ്രാഥമിക മദ്യത്തെ പോലും കാർബോക്സിലിക് ആസിഡാക്കി മാറ്റുന്നു , ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പും കാർബോക്സിലിക് കാർബോക്സിലിക് ഗ്രൂപ്പായി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു,

അങ്ങനെ അത് ഡൈകാർബോക്സിലിക് ആസിഡായി പരിവർത്തനം ചെയ്യപ്പെടുന്നു. ഗ്ലൂകാരിക് ആസിഡ് ഡി ഗ്ലൂക്കാരിക് ആസിഡും ആൽഡെറിക് ആസിഡും നേർപ്പിച്ച നൈട്രിക് ആസിഡും ഒരു ശക്തമായ ഓക്സിഡൈസിംഗ് കൂട്ടിച്ചേർക്കലാണ്, ഇത് എൽഡി ഹൈഡ്രിക് ഗ്രൂപ്പിലെ രണ്ട് കാർബോക്സിലിക് ഗ്രൂപ്പിനെയും നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന പ്രാഥമിക ആൽക്കഹോൾ ഗ്രൂപ്പിലെ കാർബോക്സിലിക് ഗ്രൂപ്പിനെയും ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യുന്നു. ഈ പോളി ഹൈഡ്രോക്സി ആൽഡിഹൈഡിന് ഒന്നിലധികം ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, ദ്വിതീയ ഹൈഡ്രോക്സൈഡ് നിങ്ങൾക്കറിയാം, പക്ഷേ അത് ചെയ്യാം പ്രാഥമിക ആൽക്കഹോൾ ഗ്രൂപ്പിൽ മാത്രം തൊടരുത് , നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്ന കാർബോക്സിലിക് ഗ്രൂപ്പിലേക്കും ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പ് കാർബോക്സിലിക് ഗ്രൂപ്പിലേക്കും ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നു, അത് ഡി ഗ്ലൂക്കാറിക് ആസിഡായി മാറുന്നു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഞാൻ ഇവിടെ നിർത്തുന്നു, ഓ, നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന വ്യത്യസ്തമായ കാര്യങ്ങളെക്കുറിച്ച്

ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തു. നിങ്ങളുടെ പ്രതികരണങ്ങൾ അടിസ്ഥാന അവസ്ഥയിലുള്ള ഒരു മോണോസാക്കറൈഡിനെക്കുറിച്ചാണ്, അവിടെ ഞങ്ങൾ എപിമറൈസേഷനെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കുന്നു, ഞങ്ങൾ ഡയൽ പുനഃക്രമീകരിക്കുന്നതിനെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിക്കുന്നത്, ഞങ്ങൾ നിങ്ങളെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിക്കുന്നത് . ഡിറ്റക്ടറുകളുടെ പ്രശ്നം എടുത്ത് അടിസ്ഥാന അവസ്ഥയിൽ സൂക്ഷിക്കുകയാണെങ്കിൽ , ആഹ് എന്നതിന് കീഴിലുള്ള എൽഡോസ്, കെറ്റോസ് എന്നിവയുടെ മിശ്രിതത്തിലേക്ക് മാറ്റുക . ആൽക്കഹോൾ, ആഹ് , ഓ കെറ്റോസ് ഓ, എൽദോസിന്റെ കാര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്കറിയാം, ആൽഡോ ഹെക്സോസിൽ തുടങ്ങിയാൽ, നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന പ്രാഥമിക ആൽക്കഹോൾ ഡി മാനിറ്റോൾ ആഹ് ലഭിക്കും. ഞങ്ങൾ ആരംഭിക്കുന്നത് മിശ്രിതം നൽകുന്ന കീറ്റോ ഹെക്സോസിൽ നിന്നാണ്, കാരണം അവ ജലവൈദ്യുതമാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, കാരണം നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന കീറ്റോകളുടെ കാർബണൈൽ മുകളിലെ മുഖത്ത് നിന്ന് ആക്രമിക്കപ്പെടും, അത് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്നത് നൽകും, ഓ ഞാൻ ഉദ്ദേശിച്ചത് മദ്യമാണ് . സെക്കണ്ടറി ആൽക്കഹോൾ, കെറ്റോൺ ഗ്രൂപ്പിന്റെ കുറവ് വഴിയുള്ള ദ്വിതീയ ആൽക്കഹോൾ , ഓക്സിഡേഷൻ, ഓക്സിഡേഷൻ എന്നിവയെ കുറിച്ചും ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തു . ആൽഡോണിക് ആസിഡുണ്ടാക്കുന്ന ആൽഡോ ഹെക്സോസുകൾ, അഹ് കെറ്റോസിസ് എടുക്കുകയാണെങ്കിൽ, ആഹ്, ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യുന്ന ടോളൻസ് റിയാജന്റ് ഉപയോഗിച്ച് അവയെ ചികിത്സിക്കണം . a ah അടിസ്ഥാന അമോണിയം അമോണിയം ആഹ്, നിങ്ങൾക്ക് സിൽവർ നൈട്രേറ്റ് അറിയാം, അവ സിൽവർ പ്ലസ് ഓക്സിലെ ഓക്സിഡൈസിംഗ് ഏജന്റാണ്, എന്നിരുന്നാലും അടിസ്ഥാന അവസ്ഥയുടെ സാന്നിധ്യം കാരണം കെറ്റോസിന് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന മോശം ഡോസും ആയും ആയി മാറാൻ കഴിയും eldose ah, um ടോളൻസ് റെസിൻ ആൽഡോണിക് ആസിഡിലേക്ക് എൻഡോസ് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാനും കഴിയും, അതിനാൽ ടോളറൻസ് ഏജന്റിന് എൽഡോസും കെറ്റോസിസും ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യാൻ കഴിയും എന്നതാണ് ഇവിടെയുള്ള ഒരു പ്രധാന കാര്യം, ടോളറൻസ് റിയാജന്റിനെ നമുക്ക് വേർതിരിച്ചറിയുന്ന ഓക്സിഡൈസിംഗ് റിയാജന്റായി ഉപയോഗിക്കാൻ കഴിയില്ല എന്നതാണ്. കെറ്റോസിസ് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യുന്നതിനാൽ എൽഡോസിസ് നേർപ്പിച്ച നൈട്രിക് ആസിഡ് വഴി ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടും, അവിടെ നമുക്ക് ഡൈകാർബോക്സിലിക് ആസിഡ് ലഭിക്കും. ഗ്ലൂക്കോസിൽ നിന്ന് ആരംഭിച്ചാൽ ഗ്ലൂക്കറിക് ആസിഡ് ഉത്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുന്നു, അത് ഡി ഗ്ലൂക്കാറിക് ആസിഡായി മാറുന്നു, എന്നിരുന്നാലും ദ്വിതീയ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പ് ഓക്സിഡൈസ് ചെയ്യപ്പെടുന്നില്ല, ഞാൻ ഇവിടെ നിർത്തുന്നു, ഞങ്ങൾ വീണ്ടും കാർബോഹൈഡ്രേറ്റ് കെമിസ്ട്രിയുമായി തുടരും ah അടുത്ത ക്ലാസിൽ നന്ദി നിങ്ങൾ വളരെ നിങ്ങളാണ്