ഹലോ എല്ലാവരേയും ഞാൻ ഇന്ന് ആഹ് ബയോമോളിക്യൂളുകളെക്കുറിച്ചുള്ള പ്രഭാഷണ പരമ്പരയിലേക്ക് നിങ്ങളെ എല്ലാവരെയും സ്വാഗതം ചെയ്യുന്നു, ആഹ് ഞങ്ങൾ പ്രധാന വിഷയത്തിലേക്ക് പോകുന്നതിന് മുമ്പ് ആറാം പ്രഭാഷണം ആരംഭിക്കാൻ പോകുന്നു, ആഹ് ലെക്ചർ ആറിനെക്കുറിച്ചുള്ള ചർച്ച നിങ്ങൾക്ക് അറിയാമല്ലോ, അവസാന ക്ലാസിലെ അവസാന ക്ലാസിന്റെ ഒരു റീക്യാപ്പ് നൽകാൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു ഓ എപിമറൈസേഷൻ എപിമറൈസേഷനെക്കുറിച്ചും മോണോസാക്രറൈഡുകളുടെ പ്രതികരണങ്ങളുടെ ഡയൽ റീഅറേഞ്ച്മെന്റിലും ഓക്സിഡേഷൻ റിഡക്ഷൻ പ്രതികരണങ്ങളെക്കുറിച്ചും ഞങ്ങൾ ചർച്ചചെയ്തു, ഓ കാർബോഹൈഡ്രേറ്റ് വിഷയം ഇന്ന് നമ്മൾ ചർച്ച ചെയ്യും നമുക്ക് കിലിയാനി ഫിഷർ സിന്തസിസ് പ്രയോജനപ്പെടുത്താം, അതിനാൽ കിലിയാനി ഫിക്ചർ സിന്തസിസ് എന്നറിയപ്പെടുന്ന ഈ നീളം കൂട്ടാൻ കഴിയുന്ന പ്രക്രിയയെക്കുറിച്ചും ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യും, അതിനാൽ ഏത് പഞ്ചസാര തന്മാത്രയിലും നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബൺ കൂടി അവതരിപ്പിക്കണമെങ്കിൽ ആവശ്യമായത് എങ്ങനെ നൽകാം. ആ ശൃംഖല നിങ്ങൾക്ക് എങ്ങനെ നീട്ടാം എന്ന ചട്ടക്കൂട് പോളി ഹൈഡ്രോക്സി അഹ് കാർബൺ ശൃംഖലയെ കുറിച്ചാണ് ഞാൻ സംസാരിക്കുന്നത്. ഓർമേഷൻ കൈവരിക്കാൻ കഴിയും, ഞാൻ സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ, ആഹ് സ്റ്റാർട്ടിംഗ് മെറ്റീരിയലിൽ നിന്ന് ഈ പരിവർത്തനം സാധ്യമാണ്, അത് ഷുഗറും ആയും ആയിരിക്കും, അതിൽ കാളിയാനി ഫിഷർ സിന്തസിസ് പ്രയോഗിക്കുന്നതിലൂടെ ആഹ്, അതിലൂടെ ഒരു കാർബൺ ആഹ് ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പിനൊപ്പം വർദ്ധിക്കുന്നു. സ്കാർഫോൾഡിൽ നടക്കാം, അതിനാൽ നമുക്ക് ഇവിടെ കല്യാണിയുടെ സവിശേഷത സംശ്ലേഷണത്തെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കാം, ഈ പ്രതികരണത്തിന്റെ ആരംഭ മെറ്റീരിയലായി ഞാൻ എറിത്രോസ് ഉപയോഗിച്ച് ആരംഭിക്കാൻ പോകുന്നു , അതിനാൽ ഞാൻ ആദ്യം എഴുതുന്നത് എറിത്രോസ് എറിയുന്ന ഘടന നിങ്ങൾക്ക് എല്ലാവർക്കും പരിചിതമാണ് അതിനാൽ ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് എറിത്രോസിന് നാല് കാർബണുകളുണ്ടെന്നും നാല് കാർബണുകളിൽ രണ്ട് കാർബണുകൾ അസമത്വമാണെന്നും ഞങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ ഒരു കാർബൺ വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നതിന് ഇവിടെ ഒരു കാർബൺ വർദ്ധിപ്പിക്കുമെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് എങ്ങനെ അറിയാനാകും, ഞാൻ അതിനെ സയനൈഡ് അയോണുമായി പ്രതികരിക്കാൻ പോകുന്നു. ഇത് എറിയുന്നത് അടിസ്ഥാനപരമായി ആൽഡോസ് ആണ് , ഇതിന് ഒരു ടെർമിനലിൽ ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പുണ്ട് , സോഡിയം സിയിൽ നിന്ന് സയനൈഡ് നേടാൻ കഴിയുമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്ന സയനൈഡ് ഗ്രൂപ്പുമായി ഞാൻ പ്രതികരിക്കാൻ പോകുകയാണ്. യാനൈഡ് പൊട്ടാസ്യം സയനൈഡിൽ നിന്നുള്ളതാണ്, ഏത് സയനൈഡ് സ്രോതസ്സും അസിഡിറ്റിക്ക് കീഴിലുള്ള പ്രതിപ്രവർത്തന മിശ്രിതത്തിൽ സയനൈഡ് അയോൺ എളുപ്പത്തിൽ സൃഷ്ടിക്കാൻ കഴിയും, ഞാൻ അത് പ്രതികരിക്കുന്നു, അസിഡിറ്റിക്ക് ഞാൻ ഇവിടെ hcl എടുക്കുന്നു, ഈ ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പ് sp2 ഹൈബ്രിഡൈസ് ചെയ്തതാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാം. ഇത് പ്രോ ചിറൽ ആണ്, ഇതിന് രണ്ട് മുഖങ്ങളുണ്ട് ഒന്ന് മുകളിലെ മുഖവും മറ്റൊന്ന് താഴത്തെ മുഖവുമാണ്, അതിനാൽ രണ്ട് സാധ്യതകൾ ഇവിടെ നിലവിലുണ്ട്, അത് മുകളിൽ നിന്ന് പ്രതികരിക്കുകയാണെങ്കിൽ, അത് താഴെ മുഖത്ത് നിന്ന് പ്രതികരിക്കുകയാണെങ്കിൽ ആദ്യം ഞങ്ങൾ പ്രതികരിക്കാൻ പോകുന്നു മുകളിലെ മുഖത്ത് നിന്ന് അത് സയനോഹൈഡ്രിൻ നൽകും , ഇപ്പോൾ ഇവിടെ ഓർക്കേണ്ട കാര്യം ഈ പ്രോ ചിറൽ കാർബൺ താഴത്തെ മുഖത്ത് നിന്ന് പ്രതികരിക്കുകയാണെങ്കിൽ സമാനമായ മറ്റൊരു ചിറൽ കേന്ദ്രം സൃഷ്ടിക്കും, തുടർന്ന് നമുക്ക് ആൽഫ കാർബണിൽ വിപരീത സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രി ഉള്ള മറ്റൊരു സ്റ്റീരിയോ ഐസോമർ ലഭിക്കും. ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പ് എല്ലാം ശരിയാണ്, അതിനാൽ ഈ പ്രതികരണം ചെയ്തുകഴിഞ്ഞാൽ ഞങ്ങൾ ഈ നൈട്രൈൽ ഗ്രൂപ്പിനെ രണ്ട് സ്റ്റീരിയോ ഐസോമറുകൾക്കുമുള്ള നൈട്രൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ റിഡക്ഷൻ ആയി കുറയ്ക്കും,

അങ്ങനെ നമുക്കറിയാവുന്നതുപോലെ കുറയ്ക്കുന്നതിന് നമുക്ക് bso4-ൽ ആഗിരണം ചെയ്യപ്പെടുന്ന ഹൈഡ്രജനും പല്ലാഡിയം bso4 പല്ലാഡിയവും ഉപയോഗിക്കാം, അത് നൈട്രൈലിൽ നിന്ന് ഇതിലേക്ക് ഉത്പാദിപ്പിക്കപ്പെടുന്നു , ഇത് ഈ നൈട്രൈലിനെ ഭാഗികമായി കുറയ്ക്കും, അത് ഞാൻ ശരാശരി നൈട്രൈൽ മുതൽ എൽഡാമൈൻ പോയിന്റുകൾ വരെ ഉത്പാദിപ്പിക്കും എന്ന് ഓർക്കുക. അമിൻ ആൽക്കൈൽ അമൈനിലേക്ക് പരിവർത്തനം ചെയ്യാം, എന്നിരുന്നാലും ഞങ്ങൾ ഇത് ഉപയോഗിക്കുകയാണെങ്കിൽ, നമുക്ക് പലേഡിയം bso4 ഉം ഹൈഡ്രജനും ഉപയോഗിക്കാൻ കഴിയുന്ന നിയന്ത്രിത ah കുറയ്ക്കൽ നിങ്ങൾക്കറിയാം, അത് അതിനെ ldmin ആക്കി മാറ്റും, മറ്റൊരു സ്റ്റീരിയോ ഐസോമറിന് സമാനമായി ലഭിച്ചാൽ ബാക്കിയുള്ള സ്കാർഫോൾഡ് മാറ്റമില്ലാതെ തുടരും . ഇവിടെയും നൈട്രൈൽ എൽഡി ആയി കുറയ്ക്കും _ എച്ച്സിഎൽ സാന്നിധ്യത്തിൽ അത് ആൽഡിഹൈഡ് ഗ്രൂപ്പിനെ പുനരുജ്ജീവിപ്പിക്കും, മറ്റ് ഐസോമറിനും സ്റ്റീരിയോ ഐസോമറിനും നമുക്ക് ആൽഡിഹൈഡ് ലഭിക്കും , അതിനാൽ ഈ തന്മാത്രയും സൈഡ് പ്രോഡക്റ്റ് എഎംഎം ആയിരിക്കും . രണ്ട് സന്ദർഭങ്ങളിലും ഉള്ളി ഉപ്പ് , കൌണ്ടർ ഇരുമ്പ് എന്നിവ ഇവിടെ ക്ലോറൈഡ് ആകാം, ഈ അമോണിയം അമിനോ ക്ലോറൈഡ് ഇവിടെ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഡി ത്രോകളിൽ തുടങ്ങി, ഞങ്ങൾക്ക് ഡി റൈബോസും അതിന്റെ മറ്റൊരു ശല്യപ്പെടുത്തലും ഇവിടെ എന്താണ് മാറ്റമെന്ന് ഈ പ്രോട്ടോക്കോളിലൂടെ ഞങ്ങൾ കണ്ടു. രണ്ട് ഡയസ്റ്റോമയിലും സ്കാർഫോൾഡിൽ ഒരു കാർബണും ഒരു കാർബണും വർധിപ്പിക്കുന്നു, ഇത് സംഭവിക്കുന്നു, ഇത് അടിസ്ഥാനപരമായി എപിമർ സി രണ്ട് ഇപി മാർ ആഹ് അടിസ്ഥാനപരമായി നിങ്ങൾക്കറിയാം , എപി മെർസിന്റെ സി ടു ഇ പ്രൈമർ അടിസ്ഥാനപരമായി നിങ്ങൾക്കറിയാം ഒരു ജോടി സി ടു പിമ്മറുകൾ ജനറേറ്റുചെയ്യുന്നു, ക്ലിയോണി ഫിഷർ സിന്തസിസ് ഒരു ജോടി സി 2 പിമ്മറുകളിലേക്ക് നയിക്കുന്നു, ഇവിടെ എന്താണ് വ്യത്യാസം , രണ്ടാമത്തെ സ്ഥാനത്ത് സ്റ്റീരിയോ കെമിസ്ട്രി വ്യത്യസ്തമാണ് , രണ്ട് ഡിസ്ട്രോമറിനും ആരംഭ മെറ്റീരിയൽ സമാനമാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഞാൻ വീണ്ടും പറയും ആദ്യ ഘട്ടത്തിൽ ഹൈഡ്രജൻ സയനൈഡ് മുഴുവനായും പുനരാവിഷ്കരിക്കാൻ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാമോ? ഒരു അസമമിതി കേന്ദ്രത്തിലേക്ക് ആരംഭിക്കുന്ന മെറ്റീരിയലിലെ ഒനൈൽ കാർബൺ, നിങ്ങൾ ഇതിനകം സൃഷ്ടിക്കുന്ന അസമമിതി

കേന്ദ്രമാണിതെന്ന് ഞാൻ സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ , ചിറൽ ആഹ് രണ്ട് ചിറൽ സെന്ററുകൾ അവിടെയുണ്ട്, അതിനാൽ ഈ പരിവർത്തനം ഡയസ്റ്റോൾ സെലക്ടീവും രണ്ട് സ്റ്റീരിയോ സെന്ററുകളും ആഹ് ഒന്ന് ഓ പുതിയ സ്റ്റീരിയോ സെന്റർ രൂപപ്പെടുന്നു രണ്ട് ഡയസ്ട്രോമറും തൽഫലമായി, ഈ രണ്ട് ഉൽപ്പന്നങ്ങളുടെ രൂപങ്ങളും c2 സ്ഥാനത്ത് മാത്രമേ വ്യത്യസ്തമാകൂ, ഈ രണ്ട് സാഹചര്യങ്ങളിലും ഈ സ്ഥാനങ്ങൾ വ്യത്യസ്തമാണെന്നും സയനൈഡ് ഗ്രൂപ്പ് ഭാഗികമായി കുറയുന്നുവെന്നും നിങ്ങൾ കാണുകയാണെങ്കിൽ അവ വ്യത്യസ്തമാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം . നിർജ്ജീവമാക്കിയ പലേഡിയം കാറ്റലിസ്റ്റിന്റെ പൂർണ്ണമായ ദിശ, ഇത് നിർജ്ജീവമാക്കിയ നിർജ്ജീവമാക്കിയ പലേഡിയം കാറ്റലിസ്റ്റ് പല്ലാഡിയം അത്ര സജീവമല്ലെങ്കിൽ, bso4-ൽ നിങ്ങൾ കണ്ടിട്ടുണ്ടാകും, പൊതുവെ റിഡക്ഷൻ ആവശ്യങ്ങൾക്കായി ഞങ്ങൾ കരി ഓയിൽ ഉപയോഗിക്കുന്നത് വളരെ റിയാക്ടീവ് ആണ് എന്നാൽ ഇവിടെ ഞങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കുന്നു ചെറുതായി നിർജ്ജീവമാക്കിയ പല്ലാഡിയം കാറ്റലിസ്റ്റ് നിങ്ങൾക്കറിയാം , അതിനാൽ ഇത് ഇവിടെ രോഗപ്രതിരോധ രൂപീകരണത്തിന് കാരണമാകും ഞങ്ങൾ അമിൻ രൂപീകരിക്കുന്നു, ഈ എൽഡി അർത്ഥമാക്കുന്നത് മൂലകം രൂപപ്പെടുകയാണ്, അത് തീവ്രമായി ചെയ്തിട്ടുള്ള അനുബന്ധ ആൽക്കൈൽ അമിൻ നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്നതിലേക്ക് കൂടുതൽ കുറയുന്നില്ല, തുടർന്ന് വീണ്ടും അമിനുകൾ അല്ലാവസ്ഥയിൽ ജലവിശ്ലേഷണത്തിന് വിധേയമാകുന്നു . ഡി റൈബോസും അതിന്റെ രണ്ട് ഇ പ്രൈമറും ഒരു ജോടി സി രണ്ട് എപിമറുകൾ ലഭിക്കുന്നു, അവിടെ ഒരു കാർബൺ ഡി ത്രോസിനേക്കാൾ കൂടുതലാണ്, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങൾക്ക് ആകെ അറിയാവുന്ന പ്രോട്ടോക്കോൾ കിലിയാനി ഫിഷർ സിന്തസിസ് എന്നറിയപ്പെടുന്നു, അവിടെ ഞങ്ങൾ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന പഞ്ചസാര വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നു ഓ ഒരു കാർബണിന്റെ നീളം, അതേ സമയം നിങ്ങൾക്ക് ആഹ് ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പും അറിയാമെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം ചെയിൻ സാറ്റേണിംഗ് എങ്ങനെ ചെയ്യാം, ഇവിടെ പ്രോട്ടോക്കോൾ പൂർണ്ണ ഡീഗ്രേഡേഷൻ എന്നറിയപ്പെടുന്നു, വീണ്ടും ചങ്ങലയുടെ നീളം കൂട്ടുന്നതിൽ ആവർത്തിക്കാൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, ഓ, നാലിൽ നിന്ന് എങ്ങനെ ആരംഭിക്കാമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാമെന്ന് ഞാൻ ചർച്ച ചെയ്തു കാർബൺ ഷുഗർ നമുക്ക് അഞ്ച് കാർബൺ ഷുഗറിലേക്ക് എത്താം, കിലിയാനി ഫിഷർ സിന്തസിസിൽ ആവശ്യമായ പരിവർത്തനങ്ങൾ എന്തൊക്കെയാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, ആഹ് ആദ്യ ഷുഗറുകളുടെ പ്രതികരണം ആഹ് എച്ച്സിഎൻ അടിസ്ഥാനപരമായി സയനൈഡ് ഗ്രൂപ്പുണ്ടാക്കുന്ന ആഹ് സയനൈഡ് ഗ്രൂപ്പാണ് അതിനാൽ കാർബണിൽ പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു സയനൈഡ് ഗ്രൂപ്പും പഞ്ചസാരയും ചിറൽ ആയതിനാൽ ഇത് ഡീസൽ സെലക്ടീവ് റിയാക്ഷൻ ആയ ഡയസ്റ്ററിയോമറിനെ ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കും , കാർബണിലിലെ ഈ സയനൈഡ് പ്രതിപ്രവർത്തനം സയനോഹൈഡ്രിനുകളായി മാറും, ഈ സയനോഹൈഡ്രിനുകൾ നിർജ്ജീവമാക്കിയ പലേഡിയം ആഹ് ഉപയോഗിച്ച് കുറയുകയും അനുബന്ധ ഇ -യിലേക്ക് ഭാഗികമായി കുറയ്ക്കുകയും ചെയ്യുന്നു. സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രിയിലെ കാർബൺ ആഹ്, സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രിയിലെ ഒരേയൊരു സെക്കന്ററിൽ വ്യത്യസ്തമായ ഒരു ജോടി സി2 എപ്പിമറുകൾ സൃഷ്ടിക്കാൻ ഈ അമിൻ അല്ലാവസ്ഥയിലുള്ള ആൽഡിഹൈഡിലേക്ക് ഹൈഡ്രോലൈസ് ചെയ്തു. റൈബോസും മറ്റൊന്ന് എപിമറും ആയതിനാൽ എറിത്രോസിൽ ഒരു കാർബൺ എങ്ങനെ വർദ്ധിപ്പിക്കാമെന്ന് ഞങ്ങൾ കണ്ടു, ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യാൻ പോകുന്നത് എങ്ങനെയെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം ആഹ് വൺ കാർബൺ എങ്ങനെ ഉറപ്പായും ചെയ്യാൻ കഴിയും, അതിനായി പ്രോട്ടോക്കോൾ ഹോൾ ഡിഗ്രേഡേഷൻ എന്നറിയപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് ഇപ്പോൾ മുഴുവൻ ഡീഗ്രേഡേഷനെക്കുറിച്ചും സംസാരിക്കാം, ഞാൻ അടിസ്ഥാനപരമായി ഹെക്സോസ് ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് എടുക്കാൻ പോകുന്നു, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ എഴുതുന്നു ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് ഇപ്പോൾ ഈ ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് അസിഡിക് അവസ്ഥയിൽ ഹൈഡ്രോക്സിൽ അമീനുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കും, ഹൈഡ്രോക്സിലാമൈൻ എൽഡി കാർബോണൈലിന്റെ സാന്നിധ്യത്തിൽ ട്രാൻസ്ഫോർമേഷൻ ട്രെയ്സ് ആസിഡ് ആവശ്യമാണെന്ന് സുഗമമാക്കുന്നതിന് ആസിഡിന്റെ ഒരു അംശവും ആവശ്യമാണ് . നൂറ് ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ അസറ്റിക് അൻഹൈഡ്രൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ചാൽ, st can ഹൈഡ്രൈഡ് ഹൈഡ്രൈഡ് അസറ്റേറ്റുകൾ ഉണ്ടാക്കും, മുഴുവൻ സ്കാർഫോൾഡിലും ഹൈഡ്രാക്സിയൽ ഗ്രൂപ്പ് ലഭ്യമാകുന്നതെന്തും അത് അസറ്റേറ്റ് ഉണ്ടാക്കും,

അങ്ങനെ അസറ്റേറ്റ് ഒരു നല്ല ജീവനുള്ള ഗ്രൂപ്പായതിനാൽ അസറ്റേറ്റ് രൂപത്തിൽ ഇല്ലാതാകും. പരീക്ഷാ സന്ദർഭത്തിൽ അസറ്റിക് ആസിഡ് നൈട്രൈലായി മാറും, അതിനാൽ ആക്സാം നൈട്രൈലായി മാറും, അപ്പോൾ നമ്മൾ എന്തുചെയ്യും, ഈ അസറ്റേറ്റിനെ അടിസ്ഥാന അകപിയോ ഉപയോഗിച്ച് ഞങ്ങൾ ചികിത്സിക്കും യുഎസ് ബേസ് അകപസ് ബേസ് രണ്ട് കാര്യങ്ങൾ ചെയ്യും, ഇത് സ്കാർഫോൾഡിലെ എല്ലാ അസറ്റേറ്റും ഹൈഡ്രോലൈസ് ചെയ്യും , അടിസ്ഥാന അവസ്ഥയിൽ വീണ്ടും സ്കഫോൾഡിൽ നിന്ന് scm നീക്കം ചെയ്യപ്പെടും, കൂടാതെ acl നീക്കം ചെയ്യൽ ആൽഡിഹൈഡിനെ സൃഷ്ടിക്കും, ഇത് നിങ്ങൾക്ക് കീഴിൽ കാണാൻ കഴിയുന്ന സയനോഹൈഡ്രിൻ രൂപീകരണത്തിന് വിപരീതമാണ് . പെൻറോസ് ആയ ഡി അറബിനോസ് നൽകുന്ന അടിസ്ഥാന അവസ്ഥ , ഞങ്ങൾ ആഡ് ഗ്ലൂക്കോസ് ഹെക്സോസിൽ തുടങ്ങി , ഒരു കാർബണിൽ ഒരു പെന്റോസ് ഡി അറബിനോസിൽ അവസാനിക്കുന്നു, ഇത് വീണ്ടും ചുരുക്കൽ പ്രക്രിയ മുഴുവൻ ഞാൻ ആവർത്തിക്കും. മുഴുവൻ ഡീഗ്രേഡേഷൻ എന്നറിയപ്പെടുന്നു, മുഴുവൻ ഡീഗ്രേഡേഷനും കിലിയാനി ഫിഷർ സിന്തസിസിന് വിപരീതമാണ്, അവിടെ ഒരു കാർബൺ മുഴുവൻ കാർബൺ ശൃംഖലയിൽ സംഭവിക്കാൻ പോകുന്നു, ഇവിടെ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത്, ആദ്യ ഘട്ടത്തിൽ ആൽഡിഹൈഡ് ഹൈഡ്രോക്സിൽ അമിനുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ആക്സൈൻ ഉണ്ടാക്കുന്നു. ഈ സ്കാഫോൾഡിലെ ആക്സൈൻ അത് ഓക്സിജനെ രൂപപ്പെടുത്തുന്നു, ഇപ്പോൾ ഈ പരീക്ഷയെ നൂറ് ഡിഗ്രി സെന്റിഗ്രേഡിൽ സെന്റ് ക്യാൻ ഹൈഡ്രൈഡ് ഉപയോഗിച്ചാണ് ചികിത്സിക്കുന്നത്, സെന്റ് സാന്നിധ്യത്തിൽ എന്താണ് സംഭവിക്കുന്നത് ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പിനെ ഹൈഡ്രൈഡ് ചെയ്താൽ, എല്ലാ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പും അസറ്റേറ്റായി മാറും, ഇത് ഒരു ഓക് ഫോം ആണെന്നും ഇത് ഒരു നല്ല വിടവാങ്ങൽ ഗ്രൂപ്പാണെന്നും അത് നൈട്രൈൽ രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുമെന്നും ഈ ബോണ്ട്

തകരുകയും ഈ അസറ്റേറ്റ് പുറത്തുപോകുകയും ചെയ്യും. ഓ , സ്റ്റിക്ക് ആസിഡിന്റെ രൂപത്തിൽ മറ്റ് അസറ്റേറ്റ് അതേപടി നിലനിൽക്കും, അതിനാൽ അടിസ്ഥാന ജലീയ ലായനിയിൽ വീണ്ടും സ്റ്റീൻ ക്യാൻ ഹൈഡ്രൈഡുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് നൈട്രൈൽ അസറ്റേറ്റ് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാൻ തരും . ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പിനും നിങ്ങൾക്കും അറിയാമല്ലോ , അടിസ്ഥാന അവസ്ഥയിൽ അത് സ്റ്റിനെ ഇല്ലാതാക്കുന്നതിലൂടെ അനുബന്ധ ആൽഡിഹൈഡിന്റെ രൂപീകരണത്തിലേക്ക് നയിക്കുമെന്ന് ഞാൻ സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ , ഞങ്ങൾ ഇവിടെ നൈട്രൈൽ ഉണ്ടെങ്കിൽ, അടിസ്ഥാന ജലവിശ്ലേഷണത്തിന് ശേഷം ഞാൻ എന്താണ് പറയുന്നത്? നമുക്ക് സയനോഹൈഡ്രിൻ ഉണ്ടെങ്കിൽ ബാക്കിയുള്ള കാര്യങ്ങൾ അടിസ്ഥാന അവസ്ഥയിൽ സംഭവിക്കുന്നത് തന്നെ ആയിരിക്കും, ഇത് അമൂർത്തമാകും, ഇത് ഇങ്ങനെ പോകുകയും നൈട്രൈൽ പുറത്തുപോകുകയും ചെയ്യും, അതിനാൽ scn പുറത്തേക്ക് പോകുന്നു. അങ്ങനെയാണ് ഒരു കാർബൺ നെസ്റ്റ് ആയ ആൽഡിഹൈഡ് ഉണ്ടാക്കുന്നത് നിങ്ങൾക്കറിയാം, കാരണം സ്എൻ പുറത്തേക്ക് പോകുകയും അത് ഡി അറബിനോസ് ഒരു പെന്റോസിനെ അടിസ്ഥാന അവസ്ഥയിൽ സൃഷ്ടിക്കുകയും ചെയ്യും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ശൃംഖലയെക്കുറിച്ച് തീർച്ചയായും ഞാൻ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ഡിസാക്കറൈഡിനെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കും. മോണോസാക്കറൈഡുകളെ കുറിച്ച് നമ്മൾ സംസാരിച്ചത് ഇപ്പോൾ ഞാൻ ഡിസാക്കറൈഡുകളെ കുറിച്ച് സംസാരിക്കും, ഡി ഡി എന്ന പേര് തന്നെ എഴുതിയിരിക്കുന്നതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് രണ്ട് അറിയാം, അതിനാൽ മോണോസാക്കറൈഡിൽ നമുക്ക് ഒരു ഷുഗർ യൂണിറ്റ് ഉണ്ടെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, അതേസമയം ഡിസാക്കറൈഡിൽ നമുക്ക് ആഹ് ഉണ്ടാകാൻ പോകുന്നു ഒന്നിൽ കൂടുതൽ , ഈ രണ്ട് മോണോസാക്രറൈഡുകൾ യൂണിറ്റ് ഹെമി അസെറ്റൈൽ കാർബൺ ഹെമിയാസെറ്റൽ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പും മറ്റൊന്നിന്റെ മറ്റൊരു ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി ഘടിപ്പിക്കാൻ പോകുന്നു മോണോസാക്കറൈഡ് യൂണിറ്റുകൾ, അതിനാൽ നമുക്ക് അത് നിർവചിക്കാം . മോണോസാക്കറൈഡ് മറ്റൊരു മോണോസാക്കറൈഡിന്റെ ഒരു ആൽക്കഹോൾ ഗ്രൂപ്പുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് ഒരു ആൽക്കഹോളുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് അസറ്റൈൽ ഉണ്ടാക്കുന്നു . t അതിനാൽ മോണോസാക്കറൈഡിന്റെ ഹെമിയാസെറ്റൽ ഗ്രൂപ്പിൽ പരസ്പരം ബന്ധിപ്പിക്കുന്ന രണ്ട് മോണോസാക്കറൈഡുകൾ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന മറ്റൊരു ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി മറ്റൊരു മോണോസാക്കറൈഡും രൂപപ്പെടുന്ന ഗ്ലൈക്കോസൈഡ് ഒരു ഡിസാക്കറൈഡാണ്, അതിനാൽ ഡിസാക്കറൈഡുകൾ വ്യക്തമായ രണ്ട് മോണോസാക്കറൈഡുകൾ അടങ്ങിയ സംയുക്തമാണ്. ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് വഴി പരസ്പരം ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന രണ്ട് മോണോസാക്കറൈഡുകൾ ഉൾക്കൊള്ളുന്ന രണ്ട് മോണോസാക്രറൈഡുകൾ പരസ്പരം ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന രണ്ട് മോണോസാക്രറൈഡുകൾ, എനിക്ക് ഒരു ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് വഴി പറയാം, അതിനാൽ ഡിസാക്കറൈഡുകൾ യഥാർത്ഥത്തിൽ എന്താണെന്നതിന്റെ യഥാർത്ഥ ഉദാഹരണം എടുക്കാം . ഒരു ഡിസാക്കറൈഡ് ആഹ് ഇവിടെ ഞാൻ രണ്ട് മോണോസാക്രറൈഡുകൾ എടുത്ത് ആ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് വഴി പരസ്പരം ബന്ധിപ്പിക്കും, അതിനാൽ ഇവിടെ രണ്ട് മോണോസാക്കറൈഡുകൾ ആൽഫ വൺ ഫോർ പ്രൈം ഫോർ പ്രൈമുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഞാൻ ഉപയോഗിച്ചത് ഒന്ന് ഈ കാർബൺ, അതായത് ഹെമിയാസെറ്റൽ ഗ്രൂപ്പ് കാർബൺ, നാല് പ്രൈം മറ്റൊന്ന് മോണോസാക്കറൈഡ് യൂണിറ്റ് അതിനാൽ ഇവിടെ നമ്മൾ ഒരു പ്രൈം രണ്ട് പ്രൈം മൂന്ന് പ്രൈം ഫോർ പ്രൈം ഫൈവ് പ്രൈം എന്നും si എന്നും പറയും x പ്രൈം അതിനാൽ ഇത് നാല് പ്രൈം ആണ്, ഇപ്പോൾ ഈ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ആൽഫ ആൽഫയാണ്, എനോമറുകളുടെ കാര്യത്തിൽ ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തതുപോലെ നിങ്ങൾക്ക് ഓറിയന്റേഷൻ അറിയാമെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാൻ കഴിയും , അതിനാൽ ആൽഫ ഒന്ന് നാല് പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ഒന്ന് ഫോർ പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ഇത് ഒരു അസറ്റൈലാണ് അസറ്റൈൽ ഗ്രൂപ്പ് വീണ്ടും , ഇവിടെ നിങ്ങൾ ഘടന നോക്കുകയാണെങ്കിൽ, ഞങ്ങൾ രണ്ട് ഗ്ലൂക്കോസ് യൂണിറ്റ് രണ്ട് ഗ്ലൂക്കോസ് യൂണിറ്റ് ഒരുമിച്ച് ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, ഈ ഡിസാക്കറൈഡിനെ മാൾട്ടോസ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അവിടെ രണ്ട് ഗ്ലൂക്കോസ് യൂണിറ്റ് ആൽഫ വൺ ഫോർ പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ഉപയോഗിച്ച് ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, നമുക്ക് മറ്റൊരു ഉദാഹരണം എടുക്കാം. രണ്ട് ഗ്ലൂക്കോസ് യൂണിറ്റ്, പക്ഷേ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് വ്യത്യസ്തമാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ ആദ്യം ഇവിടെ വരയ്ക്കട്ടെ, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ എനിക്ക് വീണ്ടും ആൽഫ വൺ ഫോർ പ്രൈം ലഭിച്ചു , എനിക്ക് ഒന്നിന് ഒന്ന് മോണോസാക്കറൈഡും മറ്റൊന്നിന് നാല് പ്രൈമും ഉണ്ട്, എന്നിരുന്നാലും ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ബീറ്റ വൺ ഫോർ പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ആണ് ബീറ്റ 1 4 പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോ അസിഡിക് ലിങ്കേജ് ഈ സംയുക്തം ഈ ഡിസാക്കറൈഡ് എന്നറിയപ്പെടുന്നു, സെലോബയോസ് എന്നറിയപ്പെടുന്നു, അവിടെ രണ്ട് ഗ്ലൂക്കോസ് യൂണിറ്റ് ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു , അതിനാൽ ഇവ രണ്ടിലും മാൾട്ടോസിലെ ഉദാഹരണം. ഇ, സെലോബയോസിൽ, ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജിന്റെ വ്യത്യാസമെന്താണ് , മോണോസാക്കറൈഡ് ഗ്ലൂക്കോസ് മാത്രമാണെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, എന്നിരുന്നാലും രണ്ട് ഡിസാക്കറൈഡുകളും വളരെ വ്യത്യസ്തമാണ്, ഇപ്പോൾ ഞാൻ മൂന്നാമത്തെ ഉദാഹരണം ലാക്ടോസ് എടുക്കും, അവിടെ ഞാൻ രണ്ട് വ്യത്യസ്ത മോണോസാക്കറൈഡ് ലാക്ടോസ് ഉപയോഗിക്കും , അതിനാൽ സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രിയിൽ ലാക്ടോസ് വ്യത്യസ്തമാണ്. നാലാമത്തെ കാർബണും ബാക്കിയുള്ളവയും ഒരുപോലെയാണ്, അതിനാൽ ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് ഡി ഗ്ലൂക്കോസും ഡി ലാക്ടോസ് ഡി ഗ്ലൂക്കോസും ഡി ഗാലക്ടോസും ഇവിടെ വീണ്ടും ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു , നമ്മൾ അക്കമിട്ടാൽ ഇത് ഒന്ന്, ഇവിടെ നാല് പ്രൈം, ബീറ്റ ഒന്ന് ഫോർ പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ബീറ്റ 1 4 പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ഡി ഗ്ലൂക്കോസും ഡി ലാക്ടോസും തമ്മിൽ ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, ഈ ഡിസാക്കറൈഡിനെ ലാക്ടോസ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഈ ഡിസാക്കറൈഡും മാൾട്ടോസിൽ നിന്നും സെലിബിയോസിൽ നിന്നും തികച്ചും വ്യത്യസ്തമാണെന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടു . ഡി ഗ്ലൂക്കോസ് സെല്ലുലോസിലാണെങ്കിലും ഞങ്ങൾക്ക് രണ്ട് ഗ്ലൂക്കോസ് യൂണിറ്റ് ഉണ്ടായിരുന്നു , അതിനാൽ

ഡിസാക്കറൈഡിന്റെ സ്വഭാവം പൂർണ്ണമായും രണ്ട് കാര്യങ്ങളെ ആശ്രയിച്ചിരിക്കുന്നു. ഘടകമായ മോണോസാക്രറൈഡും ആയുടെ തരവും ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജുകളെ ഡിസാക്കറൈഡുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ ഞാൻ പോളിസാക്രറൈഡുകളെ കുറിച്ച് സംസാരിക്കും, പോളിസാക്രറൈഡുകൾ പോളിസാക്രറൈഡുകളിൽ പത്തിൽ താഴെ മാത്രമേ അടങ്ങിയിട്ടുള്ളൂ എന്ന് പറയുന്നു. 10 ആയിരത്തോളം മോണോസാക്രറൈഡ് ആയിരം മോണോസാക്രറൈഡ് യൂണിറ്റുകൾ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജുകളാൽ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജുകളാൽ ഒന്നിച്ചുചേർന്നതാണ്, ഇതിന് ഉദാഹരണമായി നമുക്ക് മറ്റൊരു ആഹ് പോളിസാക്രറൈഡ് അന്നജം എടുക്കാം . ഈ രണ്ട് വ്യത്യസ്ത പോളിസാക്രറൈഡുകൾ ഒന്ന് മൈലോസ് ആണ് , അത് അന്നജത്തിന്റെ 20 ശതമാനം ഉൾക്കൊള്ളുന്നു, മറ്റൊന്ന് അന്നജത്തിന്റെ എൺപത് ശതമാനം ഉൾക്കൊള്ളുന്ന അമിലോപെക്റ്റിൻ ആണ്, അവയുടെ ഘടനയെക്കുറിച്ച് നമുക്ക് സംസാരിക്കാം, ഈ മൈലോസും അമിലോപെക്റ്റിനും എങ്ങനെയുണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം. ഡിസാക്കറൈഡുകൾ ആഹ് രണ്ട് മോണോസാക്രറൈഡുകൾ ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു ഹെമിയാസെറ്റൽ ആഹ് കാർബണിൽ മറ്റൊരു മോണോസാക്കറൈഡ് ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഹെമിയാസെറ്റൽ ആഹ് കാർബണിൽ സമാനമായി ഇവിടെയും മോണോസാക്രറൈഡുകൾ ഹെമിയാസെറ്റൽ കാർ ഗ്രൂപ്പായ ah യിൽ മറ്റൊരു മോണോസാക്കറൈഡിന്റെ മറ്റൊരു ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അത് തുടരുന്നു, അതിനാൽ ഞാൻ അത് വ്യക്തമാക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു മുഴുവൻ ഘടനയും ഇവിടെ വരയ്ക്കാൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു മോണോസാക്കറൈഡ് യൂണിറ്റാണ് , ഇത് മറ്റൊരു മോണോസാക്കറൈഡ് ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന അസറ്റൈൽ ആ കാർബൺ അസെറ്റൈൽ ആ കാർബണാണെന്ന് ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് കാണാം . ഡിസാക്കറൈഡിന്റെ കാര്യത്തിൽ നമ്മൾ ഇവിടെ ചർച്ച ചെയ്തതുപോലെ, ആൽഫയും ഒന്ന്, ഇതാണ് നാല് പ്രൈം, അതിനാൽ ആൽഫ ഒന്ന് ഫോർ പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് മറ്റൊന്ന് ഇത് വളർന്നു കൊണ്ടേയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഞാൻ വർണ്ണിക്കുന്ന ലിങ്ക് ആണെന്ന് നമുക്ക് കാണാൻ കഴിയും. ചുവപ്പ് ഇവിടെ ആൽഫ വൺ ഫോർ പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് സിഡി ലിങ്കേജ് ഇവിടെയും ആൽഫ ഇതൊന്നാണ് , ഇത് മറ്റൊന്ന് എന്ന് നിങ്ങൾക്ക് എങ്ങനെ പേരിടാം, ഒന്ന് പ്രൈം രണ്ട് പ്രൈം ത്രീ പ്രൈം ഫോർ പ്രൈം ഇപ്പോൾ വീണ്ടും ഈ ലിങ്കേജുകൾക്കായി ഇത് ഒന്നായി മാറുന്നു, ഇവിടെ ഇത് വീണ്ടും മാറുന്നു, അതിനാൽ ഇവിടെ മൂന്ന് സബ് യൂണിറ്റുകൾ തുടരുന്നു, ഞങ്ങൾക്ക് ഒരു മൈലോയുടെ മൂന്ന് സബ് യൂണിറ്റ് മൈലോയുടെ മൂന്ന് സബ് യൂണിറ്റുകൾ ഉണ്ട് ഇപ്പോൾ ഞാൻ അതിനെക്കുറിച്ച് ചർച്ച ചെയ്യും അമിലോപെക്റ്റിൻ എങ്ങനെ, അങ്ങനെ അത് തുടരുന്നു, ഞാൻ മൂന്ന് ഉപയൂണിറ്റുകൾ മാത്രമേ കാണിച്ചിട്ടുള്ളൂ, എന്നാൽ അമിലോസ് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്നത് പോലെയാണ് , ആൽഫ വൺ ഫോർ പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജുമായി ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന മോണോസാക്കറൈഡ് ഇപ്പോൾ ഞാൻ എടുക്കും. ഒരു മയോപെക്റ്റിൻ എന്താണ് വ്യത്യസ്തമെന്ന് നിങ്ങൾ അറിയാൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവിടെ വീണ്ടും ലിങ്കേജുകൾ 1 4 പ്രൈം ആണ് മൈ ലോസിന്റെ കാര്യത്തിൽ നമ്മൾ കണ്ടത്, എന്നാൽ വ്യത്യസ്തമായത് ആൽഫ വൺ ഫോർ പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് മാത്രമല്ല, അതിൽ ആൽഫ വൺ ആറ് ഉണ്ട് പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് മറ്റൊന്ന്, അതിനാൽ ഞാൻ അതിനെ മറ്റൊരു ആഹ് യൂണിറ്റ് സബ് യൂണിറ്റുമായി ആറ് സ്ഥാനം ആറ് പ്രൈം പൊസിഷൻ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജുകളുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചതായി നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാം മറ്റൊരു ഉപ യൂണിറ്റുകൾ ഉപയോഗിച്ച് , പൂർണ്ണ ഘടന പൂർത്തിയാക്കാൻ എന്നെ അനുവദിക്കൂ, എനിക്ക് ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പിനെ നഷ്ടപ്പെടുത്താൻ താൽപ്പര്യമില്ല, ഇപ്പോൾ ഞാൻ എല്ലാ ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പും പൂർത്തിയാക്കി എന്ന് ഞാൻ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ ഞാൻ ഇവിടെ കാണിച്ചിരിക്കുന്നതുപോലെ ചുവപ്പ് കൊണ്ട് അടയാളപ്പെടുത്തും ഇത് ഇവയാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജുകൾക്ക് ആൽഫ വൺ ഫോർ പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ഉണ്ട് , ഇവിടെ നമുക്ക് ആൽഫ വൺ സിക്സ് പ്രൈം ഉണ്ട്, നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ കാണാം ഇതാണ് ഞാൻ ഇവിടെ ഒന്ന് കളർ കോഡ് ഉപയോഗിക്കും, ഇവിടെ ഒന്ന് പ്രൈം രണ്ട് പ്രൈം ത്രീ പ്രൈം നിങ്ങൾക്ക് അറിയാം നാല് പ്രൈം അഞ്ച് പ്രൈം, ഇത് ആറ് പ്രൈം ആണ്, കാരണം ആ ആൽഫ ഈ ലിങ്കേജിന്റെ ഓറിയന്റേഷൻ വിശദീകരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ആൽഫയാണ് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന അക്ഷീയ ഓറിയന്റേഷൻ, അതിനാൽ ആൽഫ ഒന്ന് ആറ് പ്രൈം ആറ് മറ്റൊരു ഉപ യൂണിറ്റുമായി ആവർത്തിക്കുന്നു ആറ് പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് വീണ്ടും ഇവിടെ നമുക്ക് ഒരു ആൽഫ ഒന്ന് നാല് പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ആൽഫ ഒന്ന് നാല് പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ഉണ്ട്, ഈ രണ്ട് തരങ്ങളുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന അമിലോപെക്റ്റിന്റെ അഞ്ച് ഉപ യൂണിറ്റുകൾ അമിലോപെക്റ്റിൻ ഞാൻ ഇവിടെ വരച്ചിട്ടുണ്ട്. ലിങ്കേജുകൾ , മൈ ലോസിൽ നിന്ന് വ്യത്യസ്തമായത് ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് കാണാം, ഇവ അമിലോസിൽ ഞങ്ങൾ കണ്ടത് ലീനിയർ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജുകൾ ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, എന്നാൽ രണ്ട് ലീനിയർ ആഹ് ചെയിനുകൾ പരസ്പരം ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്നതായി നിങ്ങൾക്കറിയാമെന്ന് ഇവിടെ ഞങ്ങൾ കാണും, അതിനാൽ ശക്തിയുടെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ ഒരു മൈലോപെക്റ്റിൻ ആണ്. അന്നജത്തിൽ ഒരു മൈലോയുടെ ഒരേയൊരു ആഹ് ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്നതിനേക്കാൾ ശക്തമാണ് , അടിസ്ഥാനപരമായി അന്നജം ഇരുപത് ശതമാനം മൈലോസിന്റെയും എൺപത് ശതമാനം അമിലോപെക്റ്റിന്റെയും മിശ്രിതമാണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം . ചെടിയുടെയും ഉദാഹരണത്തിന് പോരാട്ടത്തിന്റെയും ഉദാഹരണമായി ഞാൻ കോട്ടൺ കാർട്ടൂണിന്റെ ഉദാഹരണം എടുക്കും, അത് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാമെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാവുന്ന കോട്ടൺ കാർട്ടൂണിന്റെ ഉദാഹരണം ഞാൻ പറയും , ഉദാഹരണത്തിന്, നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന കോട്ടൺ ഞങ്ങളുടെ വസ്ത്രങ്ങൾക്കുള്ള പ്രാരംഭ മെറ്റീരിയൽ 90 ശതമാനം സെല്ലുലാർ സെല്ലുലോസ് അടങ്ങിയതാണ്. ഒരു മിലോസിന്റെയും അമിലോപെക്റ്റിനിന്റെയും വിവിധ ഉപഘടകമായ ahm ന്റെ മിശ്രിതമായ അന്നജത്തിന്റെ കാര്യത്തിൽ

നിങ്ങൾക്കറിയാമെന്ന് ഞാൻ സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ ഈ ഘടന എങ്ങനെയുണ്ടെന്ന് ഞാൻ എഴുതട്ടെ. ഓനോസാക്രറൈഡുകൾ അമിലോസിന്റെ കാര്യത്തിൽ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജിലൂടെ ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതേസമയം അമിലോപെക്റ്റിന്റെ കാര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന വിവിധ ഉപയൂണിറ്റുകൾ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജിലൂടെ പരസ്പരം ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു , അതിനാൽ അവ ഗ്ലൈക്കോസൈൽ ലിങ്കേജുമായി രേഖീയമായി ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, കൂടാതെ രണ്ട് രേഖീയ ശൃംഖലകളും പരസ്പരം ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു. ഈ ഹെമിയാസെറ്റൽ ആഹ് ഉപയോഗിച്ച് ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് കാർബൺ ആഹ് ഹെമിയാസെറ്റൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ ഒന്നാം സ്ഥാനത്തുള്ള കാർബണിനെ അറിയാം ആഹ് ഷുഗർ ആഹ് ഇപ്പോൾ ഞാൻ സെല്ലുലോസിന്റെ ഘടന വരയ്ക്കും, അതിനാൽ ഹെമിയാസെറ്റൽ ഗ്രൂപ്പ് നിർമ്മിക്കുന്നതിൽ ഏർപ്പെടുമെന്ന് ഞാൻ സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ ഇവിടെ വീണ്ടും ധാരാളം ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് ഉൾപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന മൈലോസിൽ നിന്ന് ഇവിടെയുള്ള വ്യത്യാസം എന്താണ് ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ്, അതിനാൽ ആദ്യം ഈ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ഇവിടെ കാണിക്കാൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, ബീറ്റാ വൺ ഫോർ പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് അതിനാൽ ഒന്ന്. ഇവിടെ ഉൾപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് എനിക്ക് ഹൈഡ്രോക്സൈലുകൾ ഉപേക്ഷിക്കാൻ താൽപ്പര്യമില്ല, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടുകളും സെല്ലുലോസിന്റെ മൂന്ന് ഉപയൂണിറ്റുകളും കാണാൻ കഴിയും സെല്ലുലോസിന്റെ ഉപ യൂണിറ്റുകൾ ആയതിനാൽ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജ് ബീറ്റ വൺ ഫോർ പ്രൈം ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജാണെന്നും സെല്ലുലോസിന്റെ കാര്യത്തിൽ ഇത് ഒരു ലീനിയർ ആണെന്നും ഞങ്ങൾ ഇവിടെ കണ്ടു, എന്നിരുന്നാലും ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് ഉൾപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന ഹൈഡ്രജൻ ബോണ്ടിംഗ് അടിസ്ഥാനപരമായി നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന പിറാമിക് ഓക്സിജനും റിംഗ് ഓക്സിജനും ആണ്. മറ്റൊരു ആഹ് ഉപയൂണിറ്റിന്റെ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പ് അതിനാൽ പോളിസാക്രറൈഡുകളെക്കുറിച്ച് ഇത്രയധികം ആഹ് ഇപ്പോൾ ഈ വിഷയത്തിൽ കുറച്ച് പ്രശ്നങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യാൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു ,
കാർബോഹൈഡ്രേറ്റുകളെക്കുറിച്ചുള്ള അടിസ്ഥാനപരമായി ഓ, പ്രശ്നം ഒന്ന് അതിനാൽ ശരിയായ പ്രസ്താവന ഞാൻ മുമ്പത്തെ ചോദ്യപേപ്പറുകളിൽ നിന്ന് എടുത്തത് ശരിയായ ശരിയായ പ്രസ്താവനയാണ് താഴെ പറയുന്ന ഡിസാക്കറൈഡുകളെ കുറിച്ച് ഡിസാക്കറൈഡ് ഡിസാക്കറൈഡാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ ആദ്യം ഡിസാക്കറൈഡിന്റെ ഘടന വേഗത്തിൽ വരയ്ക്കട്ടെ, അതിനാൽ ഇതാണ് ഇപ്പോൾ വിഭജനം എന്ന പ്രസ്താവനകൾ എഴുതാൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു . റിംഗ് ബി ഈ പ്രസ്താവന റിംഗ് a ആണ് ആൽഫ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കുള്ള പൈറനോസ് b പ്രസ്താവനയാണ് റിംഗ് a ആണ് ഫ്യൂറാനോസ് ആൽഫ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്ക് c ആണ് റിംഗ് b എന്നത് ഫ്യൂറയാണ് ആൽഫ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കുള്ള മൂക്ക് , അവസാന പ്രസ്താവന റിംഗ് ബി ബീറ്റാ ഗ്ലൈക്കോസിഡൈൻ ബീറ്റാ ഗ്ലൈക്കോസിഡൈൻ ഉള്ള ബീറ്റാ ഗ്ലൈക്കോസിഡൈൻ ഉള്ള പൈറനോസ് ആണ്, ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഇവിടെ ഒരു കാര്യം വ്യക്തമാണ്, ഒന്ന് പൈറനോസ് എ പൈറനോസ് ആണ്, ബി ഫ്യൂറനോസ് ആണ്, അതിനാൽ ഈ നാല് പ്രസ്താവനകളും നോക്കാം. പൈറനോസ് ആകാൻ ഒരു പിരമിഡ് ആയിരിക്കണം, എന്നാൽ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്ക് ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്ക് ഇവിടെയുണ്ട്, കാരണം നിങ്ങൾക്ക് ആൽഫയെ അറിയാം, കാരണം ഇത് ഒരു ഡൗൺ ആയതിനാൽ ഇത് ആൽഫയാണ്, അതിനാൽ ഇവിടെ റിംഗ് a എന്നത് ആൽഫ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് റിംഗിനൊപ്പം പൈറനോസാണ്, അതേസമയം റിംഗ് a ആണ് ശരിയായ പ്രസ്താവന ഫ്യൂറനോസ് ഇത് തെറ്റാണ് a ലിംഗ ആൽഫ ഗ്ലൈക്കോസിഡുള്ള പൈറനോസാണ്, ഇതാണ് ശരിയായ ഭാഗം വീണ്ടും റിംഗ് b ആണ് ഫ്യൂറനോസ് അത് ആൽഫ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കിനൊപ്പം ശരിയാണ് ഇവിടെ ആഹ് ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്ക് ആൽഫ അല്ല, കാരണം നിങ്ങൾ
അങ്ങനെ ചെയ്താൽ അത് വീണ്ടും ബീറ്റയായി മാറുന്നു റിംഗ് ബി പൈറോനോസ് ബീറ്റാ ഗൈക്കോസിറ്റിക് ലിങ്കിൽ എന്താണ് തെറ്റ്, ഇത് ശരിയായ ഭാഗമാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ തെറ്റായ ഉത്തരം ഇല്ലാതാക്കി, ഇപ്പോൾ ഞാൻ മറ്റൊരു പ്രശ്നത്തെ എടുക്കും രണ്ട് സെല്ലുലോസ് അധികമുള്ള ഒരു സ്റ്റൈലേഷനിൽ അസറ്റിക്, ഹൈഡ്രൈഡ് st can hydride, h2so4 catalytic എന്നിവ സെല്ലുലോസ് ടൈ സ്റ്റേറ്റ് സെലു ലോസ് ട്രൈ അസറ്റേറ്റ് നൽകുന്നു, ഇതിന്റെ ഘടന ആരുടേതാണ് , അതിനാൽ ഞാൻ നാല് ഘടനയും ഘടന വരയ്ക്കും, സെല്ലുലോസിൽ ഒരു കാര്യം വ്യക്തമാണ്, അസിഡിറ്റി അവസ്ഥയിലുള്ള എല്ലാ ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പും . നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന അനുബന്ധ അസറ്റേറ്റ് രൂപപ്പെടുത്തുക, മൂന്ന് ഹൈഡ്രോക്സിൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ മാത്രമേ അവിടെയുള്ളുവെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാവുന്നതുപോലെ , ഘടനയിൽ ഏത് തരത്തിലുള്ള ലിങ്കേജുകളാണ് ഉള്ളതെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാമെന്ന് ഞങ്ങൾ ശ്രദ്ധിക്കേണ്ടതുണ്ട്, ഓ സ്റ്റീരിയോകെമിസ്ട്രി നിങ്ങൾക്ക് എങ്ങനെ അറിയാം ഇതിൽ നിങ്ങൾക്ക് സെല്ലുലോസ് കോർ അറിയാം
അങ്ങനെ മാത്രമേ ഉണ്ടാകൂ, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ മൂന്ന് ഉപ യൂണിറ്റുകൾ വരയ്ക്കുകയും ഇതിന്റെ ആദ്യ ഓപ്ഷൻ പൂർത്തിയാക്കാൻ എന്നെ അനുവദിക്കുകയും ചെയ്യുക, സെല്ലുലോസിന്റെ കാര്യത്തിൽ ലിങ്കേജ് ബീറ്റാ ലിങ്കേജുകൾ ആവശ്യമാണെന്നും ഘടന എന്താണെന്നും ഞാൻ നിങ്ങളോട് പറഞ്ഞു. ഇവിടെ വരച്ചിട്ടുണ്ട്, ഇതിന് ബീറ്റാ ലിങ്കേജ് ഉണ്ട്, നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ട്രൈ അസറ്റേറ്റ് ഉണ്ട്, അതിനാൽ ബീറ്റാ ഗ്ലൈക്കോസിഡിക് ലിങ്കേജുകളുള്ള ആദ്യത്തെ രണ്ടാമത്തേതാണ് ഇത്, എന്നാൽ മറ്റ് ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ അസറ്റേറ്റ് എഫിൽ ഇല്ല. orm അവ നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന ഹൈഡ്രോക്സൈലാണ്, അതിനാൽ ഇത് ആത്യന്തികമായി അതിനുള്ള ട്രയാസെറ്റേറ്റ് അല്ല, അതിനാൽ ഈ നാല് ഐസോമറുകളും ഞാൻ വരയ്ക്കില്ല, കാരണം ഞാൻ ഇതിനകം മറ്റൊരു സാധ്യതയിലേക്ക് ആകർഷിച്ചു, ഇത് തെറ്റാണ് ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും ആദ്യ സന്ദർഭത്തിൽ ഞങ്ങൾക്ക് അസറ്റേറ്റ് ട്രയാസെറ്റേറ്റ് ഉണ്ട്, ഇവിടെയുള്ള ലിങ്കേജുകൾ ബീറ്റയാണ്, അത് നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന സെല്ലുലോസ് ഘടനയാണ് ബീറ്റ ഓ വൺ ഫോർ പ്രൈം, അത് ലഭ്യമായ ഏരിയയാണ്, ട്രയാസെറ്റേറ്റുകൾ ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് ആണ്, അതിനാൽ ഇതാണ് ശരി. നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന മറ്റേത് തെറ്റാണ് ഓ ഓപ്ഷനുകൾ അല്ല ഞാൻ ഇവിടെ എഴുതിയത്

മറ്റൊരു തെറ്റായ ഉത്തരം നിങ്ങളോട് കൂടി അറിയുന്നു, അവസാനത്തെ ചോദ്യം ഞാൻ എടുക്കുന്ന പ്രശ്നം മൂന്ന്, ഇനിപ്പറയുന്ന കാർബോഹൈഡ്രേറ്റ് കാർബോഹൈഡ്രേറ്റ് ആണ്, ഞാൻ വരയ്ക്കുന്ന നാല് ഓപ്ഷനുകൾ കീറ്റോ ഹെക്സോസ് കീറ്റോ ഹെക്സോസ് രണ്ടാമത്തെ ഓപ്ഷൻ ഒരു ആൽഡോ ആണ് ഹെക് ഹെക്സോസ് ഹെക്സോസ് മൂന്നാമത്തെ ഓപ്ഷൻ ആൽഫ ഫ്യൂറ നോസ് ആണ്, നാലാമത്തെ ഓപ്ഷൻ ആൽഫ പൈറനോസ് ആണ് , അതിൽ പൈറോൺ റിംഗ് ഉണ്ടെന്നും ഇതിന് പൈറനോസ് ഉണ്ടെന്നും ഒരു കാര്യം വ്യക്തമാണ്, നിങ്ങൾക്ക് ആൽഫ അറിയാമെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിന് ഹെക്സോസ് ഹെക്സോസ് കഴിയില്ല ppen കാരണം ഇത് ബീറ്റാ ഓറിയന്റേഷൻ ബീറ്റ ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ ഇത് രണ്ടും തെറ്റാണെന്നും ഇത് കെറ്റോ ഹെക്സോസ് ആവാൻ കഴിയില്ലെന്നും ഇത് ഒരു ആൽഡോ ഹെക്സ് ഹോസ് ആയിരിക്കാം, കാരണം ഈ മോതിരം രൂപപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന 1d ഉയരത്തിൽ നിന്നും ഉയർന്ന ഡക്ടൈൽ കണ്ടൻസേഷനിൽ നിന്നും നിങ്ങൾക്കറിയാം അതിനാൽ ശരിയായ ഓപ്ഷൻ b ah ഞാൻ ഇവിടെ നിർത്താം ആഹ്, അതിനാൽ കാർബോഹൈഡ്രേറ്റുകളിലെ ചെയിൻ നീളം കൂട്ടുന്ന ശൃംഖല മൂർച്ച കൂട്ടുന്നതിനെ കുറിച്ച് ഇന്ന് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തു , ഡിസാക്കറൈഡുകളുടെയും പോളിസാക്രറൈഡുകളുടെയും ഘടനയെക്കുറിച്ചും ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുണ്ട്, കൂടാതെ ആഹ് അനുബന്ധ പ്രശ്നങ്ങൾ ഞങ്ങൾ പരിഹരിച്ചു . കാർബോഹൈഡ്രേറ്റിലെ ആറ് പ്രഭാഷണങ്ങൾ ഞങ്ങൾ പൂർത്തിയാക്കി, അടുത്ത പ്രഭാഷണത്തിൽ ഞാൻ അമിനോ ആസിഡുകളെയും പ്രോട്ടീനുകളെയും കുറിച്ച് സംസാരിക്കാൻ പോകുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് വളരെ നന്ദി

Prutor@IITK