ഹലോ ഞാൻ ഡോ. രമേശ് രാമപ്പണിക്കർ, ഞാൻ ഇന്ത്യൻ ഇൻസ്റ്റിറ്റ്യൂട്ട് ഓഫ് ടെക്നോളജി കാൺപൂരിലെ കെമിസ്ട്രി ഡിപ്പാർട്ട്മെന്റിൽ കെമിസ്ട്രിയിൽ അസോസിയേറ്റ് പ്രൊഫസറാണ്, അതിനാൽ 12-ാം ക്ലാസ് വിദ്യാർത്ഥികൾക്കായി എൻസിആർടിയുടെ കെമിസ്ട്രി പുസ്തകത്തിന്റെ യൂണിറ്റ് 10-ൽ ഉൾപ്പെടുത്തിയിരിക്കുന്ന ഭാഗങ്ങൾ ഞാൻ ഇന്ന് ചർച്ച ചെയ്യും. ഈ പ്രത്യേക അധ്യായം നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്നതുപോലെ ഹാലോ ആൽക്കീനുകളും ഹാലോ ആർഹീനുകളും ഉൾക്കൊള്ളുന്നു, ഈ തരം സംയുക്തങ്ങളെ ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകൾ എന്നും അരിൽ ഹാലൈഡുകൾ എന്നും അറിയപ്പെടുന്നു, അവ ജൈവ സംയുക്തങ്ങളുടെ ഒരു വിഭാഗമാണ്, അവിടെ ഒരു ഹൈഡ്രോകാർബണിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റത്തിന് പകരം ഒരു ഹാലൊജൻ ആറ്റം വരുന്നു. ഒന്നിലധികം ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളെ ഒന്നിലധികം ഹാലൊജൻ ആറ്റങ്ങളാൽ മാറ്റിസ്ഥാപിക്കാം , അത്തരം സന്ദർഭങ്ങളിൽ രണ്ടെണ്ണം ഒരേ വിഭാഗത്തിൽ പെടുന്നു, എന്നിരുന്നാലും അവയുടെ അനുയോജ്യമായ പേരുകൾ ഹാലോ ആൽക്കീനുകളും ഹാലോ അറേനുകളും ആണ്, എന്നാൽ സാധാരണയായി ലഭ്യമായതും ഏറ്റവും സാധാരണമായതുമായ സംയുക്തങ്ങളെ സാധാരണയായി പരാമർശിക്കുന്നത് നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും. ഹാലോ ആൽക്കെയ്നുകളേക്കാൾ ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകളായി, എന്നിരുന്നാലും ചിട്ടയായ നാമകരണത്തിന് അവയെ ഹാലോ ആൽക്കീനുകൾ എന്ന് വിളിക്കേണ്ടതുണ്ട് ഓർഗാനിക് സംയുക്തത്തിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഹാലോജന്റെ, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തങ്ങളുടെ നാമകരണവും ഈ തന്മാത്രകളെ എങ്ങനെ തരംതിരിച്ചിരിക്കുന്നു എന്നതും ഞങ്ങൾ കൈകാര്യം ചെയ്യും, തുടർന്ന് ലളിതമായ ആരംഭ വസ്തുക്കളിൽ നിന്ന് അവ എങ്ങനെ തയ്യാറാക്കാമെന്ന് ഞങ്ങൾ തുടർന്നും സംസാരിക്കും, അവസാനം അവയുടെ ഗുണങ്ങളെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കും. തുടർന്ന് മനുഷ്യരാശിക്ക് ഉപയോഗപ്രദമായ അല്ലെങ്കിൽ ഇപ്പോൾ സ്വാഭാവികമായി ലഭ്യമായിട്ടുള്ള ഈ സംയുക്തങ്ങളുടെ ഏതാനും ഉദാഹരണങ്ങൾ നോക്കുക, നിങ്ങൾ ഒരു ആൽക്കൈൽ കാണിക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നപ്പോഴെല്ലാം ഈ തന്മാത്രകളുടെ പൊതുവായ ഒരു പ്രതിനിധാനം എന്ന് ഞാൻ പറയാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു. ഒരു പൊള്ളയായ ആൽക്കെൻ എന്നത് ഒരു ലളിതമായ പ്രാതിനിധ്യത്തിലൂടെ ഹൈലൈറ്റ് ചെയ്യുക, ഞങ്ങൾ സാധാരണയായി ഉപയോഗിക്കുന്ന താപനില rx ആണ്, ഇവിടെ r എന്നത് നിങ്ങൾക്ക് ഇതിനകം അറിയാവുന്ന ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിനെ സൂചിപ്പിക്കുന്നു, x എന്നാൽ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിലും ഓർഗാനിക് തന്മാത്രകളിലും ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഹാലൊജൻ ആറ്റത്തെ സൂചിപ്പിക്കുന്നു. നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തുന്ന ഹാലൊജെൻ ആറ്റങ്ങൾ ഫ്ലൂറിൻ ക്ലോറിൻ ബ്രോമിൻ, അയോഡിൻ എന്നിവയാണ്, അഞ്ചാമത്തെ ഹാലൊജൻ ആറ്റം, ഗ്രൂപ്പ് 17 ലെ അസ്റ്റാറ്റിൻ മൂലകത്തിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന അഞ്ചാമത്തെ ആറ്റം ഞങ്ങൾ കാണില്ല. ഓർഗാനിക് തന്മാത്രകളിൽ സാധാരണയായി കാണപ്പെടാത്തതിനാൽ ഹാലോ ആൽക്കൈനുകൾ കൊണ്ട് ഞങ്ങൾ അർത്ഥമാക്കുന്നത് ഫ്ലൂറിൻ ക്ലോറിൻ ബ്രോമിൻ, അയോഡിൻ എന്നിവയുടെ സംയുക്തങ്ങളെ മാത്രമേ ഞങ്ങൾ അർത്ഥമാക്കൂ, അതുപോലെ ഹാലോ അറൈനുകളെ ആർക്സ് പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നു, ഇവിടെ ar എന്നത് അരിൽ ഗ്രൂപ്പിനെയോ ആരോമാറ്റിക് ഗ്രൂപ്പിനെയോ സൂചിപ്പിക്കുന്നു, x എന്നത് ഹാലൊജൻ ആറ്റമാണ്. ഇവിടെ x എന്നത് മുൻ സന്ദർഭത്തിലെ പോലെ ഫ്ലൂറിൻ ക്ലോറിൻ ബ്രോമിൻ, അയോഡിൻ എന്നിവയാകാം . ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡിന് ഹാലൊജൻ ആറ്റം sp3 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് കാർബൺ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കും, അതായത് കാർബൺ ആറ്റം പൂർണ്ണമായി പൂരിതമാകുമെന്നർത്ഥം , അത് ഏതെങ്കിലും ഇരട്ട അല്ലെങ്കിൽ ഒന്നിലധികം അല്ലെങ്കിൽ ട്രിപ്പിൾ ബോണ്ടുകളുടെ ഭാഗമാകില്ല, മറിച്ച് ഒരു ഹാലൊജൻ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന p3 ഹൈബ്രിഡൈസ് ചെയ്ത പൂരിത കാർബൺ ആറ്റമാണ്. പലപ്പോഴും ഒരു ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ ഒരു ഹാലോ ആൽക്കെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്നു, പിന്നീട് അരിൽ ഹാലൈഡുകളിൽ കാർബൺ ഹൈബ്രിഡൈസ് ചെയ്യുന്നതിനായി ഒരു sp-യിൽ ഘടിപ്പിക്കണം, എന്നാൽ മിക്കപ്പോഴും ഒരു ആറിൽ ഹാലൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ ഒരു ഹാലോ അറ n അവ ഒരു ആരോമാറ്റിക് മോതിരത്തിലോ ഉയർന്ന ക്രമത്തിലുള്ള ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തത്തിലോ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു എന്നാണ് ഞങ്ങൾ അർത്ഥമാക്കുന്നത്, അതിനാൽ വരുന്ന സ്ലൈഡുകളിലെ ഈ വർഗ്ഗീകരണങ്ങളും പേരുകളും ഞങ്ങൾ പരിശോധിക്കും, അതിനാൽ ഞാൻ മുന്നോട്ട് പോകുന്നതിന് മുമ്പ് ഇത്തരത്തിലുള്ള തന്മാത്രകളാണെന്ന് പറയാൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു. ഈ സംയുക്തങ്ങൾ എന്താണെന്ന് അറിയാതെ തന്നെ രസതന്ത്രജ്ഞരും നോൺ-കെമിസ്റ്റുകളും വ്യാപകമായി ഉപയോഗിക്കുന്നത് ഈ തന്മാത്രകളുടെ ഏറ്റവും സാധാരണമായ പ്രയോഗങ്ങളിലൊന്നാണ്, ഈ വിഭാഗത്തിലെ സംയുക്തങ്ങളുടെ താഴത്തെ അംഗങ്ങൾ ദ്രാവകങ്ങളാണ്, അതിനാൽ അവ ലായകങ്ങളായി ഉപയോഗിക്കുകയും അവ ലയിപ്പിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു. മറ്റ് ഒട്ടുമിക്ക ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളും സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് പൊട്ടാസ്യം അയഡൈഡ്, സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് പൊട്ടാസ്യം അയഡൈഡ് എന്നിവയിൽ നിന്ന് വ്യത്യസ്തമായി ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ . ഈ ധ്രുവേതര ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളെ അലിയിക്കുന്നതിനുള്ള ലായകങ്ങളായി സാധാരണയായി ഉപയോഗിക്കുന്നു, അവ സിന്തറ്റിക് സ്റ്റാർട്ടിംഗ് മെറ്റീരിയലുകളായി വളരെ ഉപയോഗപ്രദമാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ആവശ്യമുള്ളപ്പോഴെല്ലാം ഒന്നിലധികം ഫങ്ഷണൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉൾക്കൊള്ളുന്ന ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ തയ്യാറാക്കാൻ , ഇത്തരത്തിലുള്ള സംയുക്തങ്ങൾ നിർമ്മിക്കുന്നതിനുള്ള ആരംഭ പോയിന്റുകളിലൊന്ന് ഓർഗാനോ ഹാലൊജൻ സംയുക്തങ്ങൾ അല്ലെങ്കിൽ ഹാലോ ആൽക്കെയ്നുകൾ അല്ലെങ്കിൽ ഹാലോ ക്രമീകരണങ്ങളാണ്, അതിനാൽ ഹാലൊജൻ ആറ്റം അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ഈ കോമ്പ് ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങളെ ഓർഗാനോഹലോജൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു എന്നും ഞാൻ പറയാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു. സംയുക്തങ്ങൾ അല്ലെങ്കിൽ ഓർഗാനോഹാലോ സംയുക്തങ്ങൾ
അങ്ങനെ പലതും ഈ കാണ്ഡങ്ങൾ ഇടയ്ക്ക് മാറിമാറി ഉപയോഗിക്കുന്നതായി നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും അല്ലെങ്കിൽ ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ അടങ്ങിയ ഹാലൊജൻ എന്ന് പറയുന്നതിന്
അങ്ങനെ മറ്റു ചില ഉദാഹരണങ്ങൾ ഇവിടെ പട്ടികപ്പെടുത്തിയിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഇവയും ചില ഉദാഹരണങ്ങളാണെന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും. നിങ്ങളുടെ പുസ്തകത്തിൽ ഹാലൊജൻ ആറ്റങ്ങൾ

അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ എന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും, അതിനാൽ അവയിൽ ആദ്യം ഇവിടെ ക്ലോറാംഫെനിക്കോൾ ആണ്, അതിനാൽ ഇതൊരു ആൻറിബയോട്ടിക്കാണ് ഈ പ്രത്യേക തന്മാത്ര ഒരു ആൻറിബയോട്ടിക്കാണ്, അതിൽ രണ്ട് ക്ലോറിൻ ആറ്റങ്ങൾ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതായി നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും. ഇത് ആൻറി ബാക്ടീരിയൽ ഗുണങ്ങളുള്ള ഒന്നാണ്, അതിനാൽ ഇത് വെറിയോയ്ക്ക് കാരണമാകുന്ന ബാക്ടീരിയ അണുബാധകൾക്കെതിരെ ഉപയോഗിക്കാം ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തമായ ക്ലോറാംഫെനിക്കോൾ ടൈഫോയിഡിനെതിരെ ഉപയോഗിക്കുന്നു, ഇത് പ്ലേഗിനെതിരെയും മറ്റുള്ളവയ്ക്കെതിരെയും നല്ലതാണ്, പക്ഷേ ഇത് ടൈഫോയിഡിനെതിരെ സാധാരണയായി ഉപയോഗിക്കുന്ന ഒന്നാണ്, അതിനാൽ ക്ലോറിൻ ഉള്ളതിനാൽ ഇതിന് രണ്ട് ക്ലോറിൻ ആറ്റങ്ങളുണ്ട്, ഈ ക്ലോറിൻ ആറ്റങ്ങളും നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും. ഒരു sp3 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് കാർബൺ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഹാലോ ആൽക്കെയ്നിന്റെ ഒരു ഉദാഹരണമാണ് നാല് അയഡിൻ ആറ്റങ്ങളും ആരോമാറ്റിക് വളയങ്ങളിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ സജീവമായ രൂപത്തിൽ അയോഡിൻ ആറ്റങ്ങളിലൊന്ന് അതിൽ നിന്ന് നഷ്ടപ്പെട്ടു, ഇത് ഒരു ട്രൈ അയോഡോ സംയുക്തമായിരിക്കും, അത് സജീവവും സമാനവുമാണ്, ഈ പ്രത്യേക എൻസൈം നമ്മുടെ ശരീരത്തിൽ രൂപം കൊള്ളുന്നു. ഇതിന്റെ കുറവുണ്ടെങ്കിൽ ഇത് വാമൊഴിയായി എടുക്കുന്ന മരുന്നായി ഉപയോഗിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ പോളി ഹാലൊജൻ സംയുക്തം ഒരു അരോമാറ്റിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന നാല് അയോഡിൻ ആറ്റങ്ങൾ അടങ്ങിയ സംയുക്തമാണ് എന്ന് കാണിക്കുന്നതിനുള്ള ഒരു ഉദാഹരണം മാത്രമാണ് ഇത്. ഐസി റിംഗ് ഒരു ജൈവശാസ്ത്രപരമായി സജീവമായ സംയുക്തമാണ്, നമ്മുടെ ശരീരത്തിൽ നാം ഉൽപ്പാദിപ്പിക്കുന്ന ഒന്നാണ്, മൂന്നാമത്തെ ഉദാഹരണം ക്ലോറോക്വിൻ, ഇത് മലേറിയയ്ക്കെതിരായ മരുന്നായി ഉപയോഗിക്കുന്നു, ഇത് മലേറിയ ബാധിക്കാതിരിക്കാൻ മുൻകൂട്ടി എടുക്കുന്നു അല്ലെങ്കിൽ ഇത് ഉപയോഗിക്കാം. ഒരു മരുന്നെന്ന നിലയിൽ ഇതിന് ഒരു ആരോമാറ്റിക് മോതിരത്തിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു ക്ലോറിൻ ആറ്റമുണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ കാണുന്നതുപോലെ ഇത് രണ്ട് വളയങ്ങൾ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു സംയുക്തമാണെങ്കിലും ക്ലോറിൻ ആരോമാറ്റിക് വളയങ്ങളിലൊന്നിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതിനാൽ ഇത് ഒരു ഹാലോ അറേയുടെ ഉദാഹരണമാണ് അതിനാൽ ഞാൻ നിങ്ങൾക്ക് കാണിച്ചുതന്ന ആദ്യത്തെ മൂന്ന് സംയുക്തങ്ങൾക്ക് സങ്കീർണ്ണമായ ഘടനകളുണ്ടെന്ന് മനസ്സിലാക്കാൻ പ്രയാസമാണ്, എന്നാൽ നാലാമത്തെ ഘടന നോക്കൂ, ഇതിൽ രണ്ട് കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ മാത്രമേയുള്ളൂ , ആദ്യത്തെ കാർബൺ മൂന്ന് ഫ്ലൂറിൻ ആറ്റങ്ങളുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു. രണ്ടാമത്തേത് ഒരു ക്ലോറിൻ, ബ്രോമിൻ എന്നിവയുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, ഇതിനെ ഹാലോത്തെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് ഒരു പൊതു അനസ്തെറ്റിക് ആയതിനാൽ, ശസ്ത്രക്രിയയ്ക്ക് വിധേയമാകുന്നതിന് മുമ്പ് ഇത് രോഗികൾക്ക് നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തത്തിന് കഴിയും ഒരു വ്യക്തിക്ക് അനുഭവിക്കേണ്ടി വരുന്ന വേദനയോ മെഡിക്കൽ പ്രക്രിയയോ നിങ്ങൾക്ക് അനുഭവപ്പെടാതിരിക്കാൻ ഈ കൂട്ടം സംയുക്തങ്ങൾ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ആശയം നൽകുന്നു . ഓർഗാനോ ഹാലൊജൻ സംയുക്തങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കുന്നതിന്, പ്രകൃതിദത്ത സാഹചര്യങ്ങളിൽ ഹാലൊജനേറ്റഡ് ഓർഗാനിക് സംയുക്തങ്ങൾ വളരെ സാവധാനത്തിൽ വിഘടിക്കുന്നു എന്ന ഒരു പ്രത്യേക വസ്തുതയെക്കുറിച്ച് നമ്മൾ അറിഞ്ഞിരിക്കണം, അതായത് പരിസ്ഥിതിയിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ മണ്ണിലേക്ക് പോകുകയാണെങ്കിൽ, അവ ലഭിക്കാൻ സാധാരണയായി ധാരാളം സമയമെടുക്കും. ശിഥിലമാകുകയോ ജീർണിക്കുകയോ ചെയ്യതിന്റെ ഫലമായി അവ പരിസ്ഥിതിയിൽ തുടരുന്നു, ചിലപ്പോൾ അവ ജീവജാലങ്ങളിൽ തുടരുകയും അവയിൽ ഭൂരിഭാഗവും പ്രശ്നങ്ങൾ ഉണ്ടാക്കുകയും ചെയ്യും, അതിനാൽ തുടക്കത്തിൽ വ്യാവസായിക ആവശ്യങ്ങൾക്കായി ഹാലൊജൻ സംയുക്തങ്ങൾ അവതരിപ്പിക്കാൻ തുടങ്ങിയെങ്കിലും അവ ഇന്ന് വ്യാപകമായി അംഗീകരിക്കപ്പെട്ടിരുന്നു. അവയുടെ ഉപയോഗം പരിമിതപ്പെടുത്താൻ ഇഷ്ടപ്പെടുന്നു, കാരണം അവ പരിസ്ഥിതിക്ക് പ്രശ്നങ്ങൾ ഉണ്ടാക്കും, കാരണം അവ ലഭിക്കാനുള്ള കാരണങ്ങളിലൊന്ന് സാവധാനത്തിൽ തരംതിരിക്കപ്പെടുന്നു, കാരണം മണ്ണിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ബാക്ടീരിയകൾക്ക് അവയുടെ സാധാരണ ജൈവ സംയുക്തങ്ങളെ വിഘടിപ്പിക്കുന്ന രീതികളാൽ വിഘടിപ്പിക്കാൻ കഴിയില്ല, അതിനാൽ ഇത് ഈ തന്മാത്രകളെ മണ്ണിൽ കൂടുതൽ നേരം നിലനിർത്തുന്നു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ചെയ്യാൻ കഴിയുന്ന അടുത്ത കാര്യം ഇതാണ്. ഈ കൂട്ടം സംയുക്തങ്ങളുടെ വളരെ ലളിതമായ ഉദാഹരണങ്ങൾ നോക്കുക, തുടർന്ന് അവയെ എങ്ങനെ തരംതിരിക്കാം എന്ന് നോക്കാൻ ശ്രമിക്കുക, അതുവഴി ഈ സംയുക്തങ്ങളിലൊന്ന് കാണുമ്പോഴെല്ലാം നമുക്ക് അവയെ തിരിച്ചറിയാനും അവയെ ഒരു പ്രത്യേക ക്ലാസിൽ ഉൾപ്പെടുത്താനും തുടർന്ന് മനസ്സിലാക്കാനും കഴിയും. നമ്മുടെ വീക്ഷണകോണിൽ നിന്ന് നല്ലത് ഓ , ഹാലൊജൻ ആറ്റങ്ങളുടെ എണ്ണത്തിന്റെ അടിസ്ഥാനത്തിലാണ് നമുക്ക് ഏറ്റവും ലളിതമായ വർഗ്ഗീകരണം സാധ്യമാകുന്നത് , അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആദ്യം എടുത്താൽ ഒരു ഹാലൊജൻ ആറ്റം അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ഒരു ഓർഗാനിക് സംയുക്തം കാണുമ്പോൾ നമുക്ക് അവ പരിശോധിക്കാം. എത്ര ഹാലൊജൻ ആറ്റങ്ങൾ ഉണ്ടെന്ന് നോക്കൂ, അതിനാൽ എനിക്ക് ഇവിടെ ഹാലൊജൻ ആറ്റത്തിന് പകരമുള്ള ഈഥെയ്ൻ തന്മാത്രയുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഞാൻ സൂചിപ്പിച്ചതുപോലെ x ന്റെ ഒരു മോണോ ഹാലോ ആൽക്കീനാണ്, അതായത് ഫ്ലൂറിൻ ക്ലോറിൻ ബ്രോമിൻ അല്ലെങ്കിൽ അയോഡിൻ

അങ്ങനെ t അവന്റെ ഒരു മോണോ ഹാലോ ആൽക്കെയ്ൻ ഒരു ഹാലൊജൻ ആറ്റം അതിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, രണ്ടാമത്തേത് ഒരു ഡൈഹാലോ ആൽക്കെയ്ൻ ആണ്, ഞാൻ ഈഥേനിലെ രണ്ട് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളിൽ ഓരോ ഹാലൊജൻ ആറ്റം വീതം വെച്ചിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഡൈഹാലോ ആൽക്കെയ്ൻ ആണ്, അതിനാൽ അവയെ സാധാരണയായി ഡൈ എന്നും വിളിക്കുന്നു ഹാലൊജൻ ആറ്റവും പിന്നീട് അതിനോട് യോജിക്കുന്ന ആൽക്കീനും മൂന്നാമത്തേത് ട്രൈഹാലോഅൽക്കെയ്ൻ ആണ്, അവിടെ പ്രൊപ്പെയ്ൻ അധിഷ്ഠിത തന്മാത്രയുടെ മൂന്ന് വ്യത്യസ്ത കാർബൺ ആറ്റങ്ങളുമായി മൂന്ന് ഹാലൊജൻ ആറ്റങ്ങൾ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു , ആരോമാറ്റിക് സംയുക്തങ്ങളുടെ കാര്യത്തിലും

വർഗ്ഗീകരണം ഒരേ രീതിയിൽ തന്നെ തുടരുന്നു, അതിനാൽ മോണോ ഹാലോ ആറീൻ എന്നത് ഒരു ഹാലോജൻ ആറ്റം മാത്രമുള്ള ഒരു സംയുക്തമാണ്, രണ്ട് ഹാലൊജൻ ആറ്റങ്ങൾ ട്രൈഹാലോറിൻ ഉള്ളപ്പോൾ അത് ഡൈഹൈലോറിങ് ആകും, അതിനാൽ ഈ ഹാലൊജൻ ആറ്റങ്ങൾ ഒരുപോലെ ആയിരിക്കണമെന്നില്ല, അതിനാൽ ഞാൻ x എഴുതുമ്പോഴെല്ലാം അവയിലൊന്ന് ആകാം. ഒരു ഫ്ലൂറിൻ മറ്റൊന്ന് ഒരു ക്ലോറിൻ ആകാം മൂന്നാമത്തേത് ഒരു അയോഡിൻ ആകാം
അങ്ങനെ എല്ലാ സംയുക്തങ്ങളും ഉണ്ടാക്കാം, ആ സംയുക്തങ്ങളിൽ ഏറിയ പങ്കും അടുത്തതായി അറിയാം, നമുക്ക് മുന്നോട്ട് പോകാം, അപ്പോൾ നമുക്ക് പറയാം. ഒരു തന്മാത്രയിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ഹാലൊജൻ ആറ്റങ്ങളുടെ എണ്ണം തിരിച്ചറിഞ്ഞുകഴിഞ്ഞാൽ അടുത്തതായി ചെയ്യേണ്ടത് ആ തന്മാത്രയിലേക്ക് നോക്കുകയും തന്മാത്രയിൽ ഈ ഹാലൊജൻ ആറ്റം കൃത്യമായി എവിടെയാണ് ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതെന്ന് നോക്കുകയും ചെയ്യുക,
അങ്ങനെ അവയെ സംയുക്തങ്ങളായി തരംതിരിക്കാം ഹാലൊജൻ ബോണ്ടിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന പൂരിത കാർബൺ ആറ്റങ്ങളാണ് sp3 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് കാർബൺ ആറ്റം, അതിനാൽ ഇത് സാധാരണയായി നമ്മൾ ചർച്ച ചെയ്യാൻ തുടങ്ങിയ എല്ലാ ലളിതമായ ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകളും ഹാലോ ആൽക്കൈനുകളും ഈ വിഭാഗത്തിൽ പെടുന്നു, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തങ്ങളിൽ ഭൂരിഭാഗവും ഈ വിഭാഗത്തിൽ പെടുന്നു. rx ആയി കാണിച്ചിരിക്കുന്നു കൂടാതെ ഈ തരം സംയുക്തങ്ങൾക്കുള്ള ഒരു പൊതു പ്രാതിനിധ്യം, തന്മാത്രയ്ക്കുള്ളിൽ അപൂരിത ബോണ്ട് ഇല്ലെങ്കിൽ c nh 2 n പ്ലസ് 1 x ആയിരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് cnh ആയ പൂരിത ഹൈഡ്രോകാർബണിന്റെ പൊതുവായ പ്രാതിനിധ്യത്തിൽ നിന്ന് ഉരുത്തിരിഞ്ഞതാണ്. 2 n പ്ലസ് 2 ആയതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളിലൊന്ന് നീക്കം ചെയ്യുകയും ഒരു ഹാലൊജൻ ആറ്റം സ്ഥാപിക്കുകയും ചെയ്തു, ഏറ്റവും ലളിതമായ ഉദാഹരണം ഒരു മീഥൈൽ ഹാലൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ ഒരു ഹാലോമീഥേൻ ആണ്, അതിനാൽ എനിക്ക് ഇവിടെ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു. n x ഇപ്പോൾ ഞാൻ കാർബൺ ആറ്റത്തെ നീല നിറത്തിൽ കാണിച്ചിരിക്കുന്നു, ഇവിടെയുള്ള ഹാലൊജനുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന പ്രത്യേക ആറ്റത്തിൽ ശ്രദ്ധ കേന്ദ്രീകരിക്കാൻ ഞാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു , ഈ സി ആറ്റം മൂന്ന് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതായി നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും. ഞങ്ങൾ അതിനെ ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഹാലോമിഥേൻ ആണ്, അടുത്ത ഉദാഹരണം എനിക്ക് ഏതാണ്ട് ഒരേ ഘടനയാണ് ഉള്ളത്, ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളിലൊന്ന് ഒരു ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പായി മാറ്റി, മൂന്നാമത്തെ ഘടനയിൽ ഞാൻ രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളെ രണ്ടായി മാറ്റി. ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളും ഐയും എല്ലാ ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളെയും ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളായി മാറ്റി, അതിനാൽ ഹാലൊജൻ ആറ്റം ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബണിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളുടെ എണ്ണത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കി ഈ തന്മാത്രകളെ ഇപ്പോൾ പ്രാഥമിക ദ്വിതീയ അല്ലെങ്കിൽ തൃതീയ ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകൾ അല്ലെങ്കിൽ ഹലോ ആൽക്കെയ്നുകൾ എന്ന് വിളിക്കാം. അതിനാൽ വീണ്ടും ഈ വർഗ്ഗീകരണങ്ങൾ ഹാലൊജൻ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബൺ ആറ്റത്തിൽ ലഭ്യമായ പകരക്കാരുടെ എണ്ണത്തെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ളതാണ്, അതിനാൽ കാർബൺ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒന്നാണ് പ്രാഥമിക പൊള്ളയായ ആൽക്കീൻ ഹാലൊജനിനെ ഒരു ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി മാത്രമേ ബന്ധിപ്പിച്ചിട്ടുള്ളൂ, രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾ ഉള്ളപ്പോൾ രണ്ട് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉള്ളപ്പോൾ അവയെ ദ്വിതീയമെന്നും മൂന്ന് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ ഉള്ളപ്പോൾ തൃതീയമെന്നും വിളിക്കുന്നു, നിങ്ങൾക്ക് പ്രാഥമിക ദ്വിതീയം എഴുതാൻ താൽപ്പര്യമില്ലെങ്കിൽ സാധാരണ നൊട്ടേഷൻ ലളിതമായ നൊട്ടേഷനാണ്. എല്ലാ സാഹചര്യങ്ങളിലും ത്രിതീയത എന്നത് മുകളിൽ ഡിഗ്രി ചിഹ്നമുള്ള ഒന്ന് ഉപയോഗിക്കും, എന്നാൽ ഇത് ഒരു ഡിഗ്രിയായി വായിക്കരുത്, രണ്ട് ഡിഗ്രി മൂന്ന് ഡിഗ്രി എന്നിങ്ങനെ വായിക്കരുത്, പകരം നിങ്ങൾ ഡിഗ്രിയിൽ ഒന്നായി എഴുതുക. മുകളിൽ അവ പ്രാഥമിക ദ്വിതീയവും തൃതീയവുമായി വായിക്കേണ്ടതാണ്, ഈ സംയുക്തത്തെ ഒരു ഡിഗ്രി ആൽക്കൈൽ ക്ലോറൈഡ് രണ്ട് ഡിഗ്രി ആൽക്കൈൽ ക്ലോറൈഡ് എന്ന് പരാമർശിക്കുന്ന ആളുകളെ ഞാൻ പലപ്പോഴും കാണാറുണ്ട് . അപൂരിത കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ ഹാലൊജനുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിട്ടില്ലാത്ത സംയുക്തങ്ങളാണ് ഇവ , നിങ്ങൾക്ക് കാണാനാകുന്നതുപോലെ ഹാലൊജൻ ആറ്റം ഒരു സിയിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന അലീൽ ഹാലൈഡുകൾ എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന ഈ തരം സംയുക്തങ്ങളും നമുക്ക് ലഭിക്കും. h2 അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക കാർബൺ ഞാൻ ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് കാണിച്ചുതരാം . ഹാലൊജെൻ ആറ്റം sp3 ഹൈബ്രിഡൈസ് ചെയ്ത കാർബണിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, എന്നാൽ അതേ കാർബൺ ഒരു ഇരട്ട ബോണ്ടിലും ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഹാലൊജൻ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബൺ ആറ്റം ഇരട്ട ബോണ്ടിനോട് ചേർന്നുള്ള ഇത്തരം സംയുക്തങ്ങളെ അല്ലെലിക് ഹാലൈഡുകൾ അല്ലെങ്കിൽ അല്ലെൽ എന്ന് വിളിക്കുന്നു. ഹാലൈഡുകൾ പൊതുവെ എനിക്ക് അത്തരം മൂന്ന് ഉദാഹരണങ്ങളുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ഓപ്പൺ ചെയിൻ കോമ്പൗണ്ടായ ഒരു ലീനിയർ കോമ്പൗണ്ട് ആണെന്ന് ഇവിടെ നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, അവിടെ എനിക്ക് ഇരട്ട ബോണ്ട് ch two ഉം x ഉം ഉണ്ട്, രണ്ടാമത്തെ ഉദാഹരണം എനിക്ക് ഡബിൾ ബോണ്ട് ഉള്ളിടത്താണ് അത്
അങ്ങനെയാണ് ആറ് അംഗങ്ങളുള്ള കാർബൺ മോതിരം അതിനാൽ ഇത് സൈക്ലോഹെക്സെൻ മോതിരമാണ്, അതിനാൽ ഈ സൈക്ലോഹെക്സെനിൽ എനിക്ക് ഒരു ഇരട്ട ബോണ്ട് ഉണ്ട് , അതിനാൽ ഇത് സൈക്ലോഹെക്സീനാണ്, ഇരട്ട ബോണ്ടിന് തൊട്ടുപിന്നാലെയുള്ള കാർബണിൽ ഒരു ഹാലോജൻ ആറ്റമുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് വീണ്ടും ഒരു അലലിക് ഹാലൈഡാണ്, മൂന്നാമത്തെ ഉദാഹരണത്തിൽ എനിക്കൊരു സൈക്ലോപെന്റീൻ റിംഗ് എന്നാൽ ഇപ്പോൾ ഇരട്ട ബോണ്ടിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ch2 വലയത്തിൽ നിന്ന് പുറത്തേക്ക് പോകുന്നു, പക്ഷേ ഇത് ഒരു ഹാലൊജൻ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് വീണ്ടും ഒരു അല്ലെലിക് ഹാലൈഡാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇരട്ട ബോണ്ടുള്ള സംയുക്തങ്ങളുടെ വിഭാഗമാണ് അല്ലെലിക് ഹാലൈഡുകൾ . മറ്റൊരു ch2 ലേക്ക് ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, തുടർന്ന് ഒരു x ആണ്, അതിനാൽ ഈ മൂന്ന് ഘടനകളിൽ നിന്ന് ഇവയെല്ലാം ഈ കാർബൺ ഒരു

ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളുമായും രണ്ട് ഹൈഡ്രജനുമായും ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതായി നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പ്രാഥമിക അല്ലെൽ ഹാലൈഡാണ്, അതേസമയം ഈ കാർബൺ രണ്ട് വ്യത്യസ്ത ഗ്രൂപ്പുകളുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു. ഒരു ഇരട്ട ബോണ്ടും ഇതും ഇതിൽ ഒരു ഹൈഡ്രജൻ മാത്രമേ ഉള്ളൂ, അതിനാൽ ഇത് ദ്വിതീയ അല്ലെൽ ഹാലൈഡാണ്, എന്നാൽ ഇത് വീണ്ടും ഒരു പ്രൈമറി അല്ലെൽ ഹാലൈഡാണ്, അതിനാൽ ഇവ അല്ലീൽ ഹൈലൈറ്റുകളുടെ വർഗ്ഗീകരണങ്ങളാണ്, അവയെല്ലാം ഹാലോ ആൽക്കെയ്നുകളാണ്, കാരണം ഹാലോജൻ ഘടിപ്പിച്ചിട്ടില്ല ഇരട്ട ബോണ്ട് പകരം അത് ഒരു പൂരിത കാർബൺ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ മറ്റേ ക്ലാസ് ബെൻസിലി ഹാലൈഡാണ്, അതിനാൽ ഇവ ഹാലൊജനുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബൺ ഒരു ആരോമാറ്റിക് വളയത്തിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന സംയുക്തങ്ങളാണ് ഒരു phenyl ring ലേക്ക് സേ, അതിനാൽ ഇതൊരു പ്രാഥമിക benzylic ഹാലൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ ഒരു benzyl halide ആണ്, അവിടെ ആരോമാറ്റിക് മോതിരം ch2, an x എന്നിവയിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, രണ്ടാമത്തെ ഉദാഹരണത്തിൽ ഈ കാർബൺ മറ്റൊരു r ഗ്രൂപ്പിലും ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, r ഗ്രൂപ്പും ഒരു ആരോമാറ്റിക് ആയിരിക്കാം റിംഗ് ഇത് ഒരു ആൽക്കൈൽ റിംഗ് രണ്ട് ആകാം, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അതിനെ രണ്ടാമത്തെ റിബൺ സെൽ ഹാലൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, രണ്ട് r ഗ്രൂപ്പുകളും ഒരു ഫിനൈൽ റിംഗും ഉണ്ടെങ്കിൽ ഞങ്ങൾ അതിനെ ത്രിതീയ ബെൻസിൽ ഹാലൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഈ രണ്ട് r ഗ്രൂപ്പുകളിൽ നിന്ന് ഒന്നോ രണ്ടോ അവയിൽ ആരോമാറ്റിക് മോതിരം ആകാം, അതിനാൽ നമ്മൾ അവയെ ഇപ്പോഴും ബെൻസേൽ ഹാലൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അവ ത്രിതീയമായിരിക്കും, കാരണം ഹാലൊജൻ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബണിൽ ഹൈഡ്രജൻ ഘടിപ്പിച്ചിട്ടില്ലാത്തതിനാൽ അവ ത്രിതീയമായിരിക്കും sp2 cx ബോണ്ടുകൾ, അതിനാൽ ഇവ ഹാലൊജനുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബൺ sp2 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് ആയ സംയുക്തങ്ങളാണ് കാർബൺ ആറ്റം ഹൈബ്രിഡൈസ് ചെയ്യാൻ ഒരു sp ലേക്ക് പോയി , എന്നാൽ എല്ലാ sp രണ്ട് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളും ഒരു ആരോമാറ്റിക് റിങ്ങിൽ ആയിരിക്കേണ്ടതില്ലെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം , ഉദാഹരണത്തിന് ഈ സംയുക്തങ്ങൾ ഈ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങളും ഇവിടെ വിനൈൽ ഹാലൈഡുകളായി മാറുന്നു, അതിനാൽ എനിക്ക് ഇരട്ട ബോണ്ടും കാർബണും ഉണ്ടെന്നാണ് ഇതിനർത്ഥം. ഇരട്ട ബോണ്ടിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഇരട്ട ബോണ്ടിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നത് ഒരു ഹാലൊജൻ ആറ്റത്തിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇവ വിനൈൽ ഹാലൈഡുകളുടെ ഉദാഹരണങ്ങളാണ്, അവ ഓപ്പൺ ചെയിൻ സംയുക്തങ്ങളാകാം അല്ലെങ്കിൽ ചാക്രിക സംയുക്തങ്ങൾ ആകാം, ഇപ്പോൾ ഹാലൊജനുള്ള ആ സംയുക്തങ്ങളെ മാത്രമേ ഞങ്ങൾ അരിൽ ഹാലൈഡുകൾ എന്ന് വിളിക്കൂ . തീർച്ചയായും ഒരു sp2 കാർബണിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, എന്നാൽ ആരോമാറ്റിക് മോതിരം എല്ലാ സാഹചര്യങ്ങളിലും ബെൻസീൻ ആയിരിക്കണമെന്നില്ല, അത് നാഫ്ഥലീൻ ആകാം, അത് മറ്റേതെങ്കിലും ഉയർന്ന ഓർഡറാകാം ah ആരോമാറ്റിക് വളയങ്ങൾ , പക്ഷേ അവ ഹാലൊജൻ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നിടത്തോളം കാലം ആരോമാറ്റിക് റിംഗ് എന്ന് വിളിക്കപ്പെടുന്ന ഇവയെ അരിൽ ഹാലൈഡുകൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തങ്ങളെ തരംതിരിക്കുന്നതിനുള്ള വളരെ ലളിതമായ മാർഗമാണിത്, അതിനാൽ ഈ തന്മാത്രകളെ എങ്ങനെ തരം തിരിക്കാം എന്നതിനെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ സംസാരിച്ചു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അവയുടെ നാമകരണം നോക്കും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു പ്രത്യേക തരം സംയുക്തങ്ങളെക്കുറിച്ച് അറിഞ്ഞുകഴിഞ്ഞാൽ, അവയ്ക്ക് പേരുകൾ നൽകാൻ ഞങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നുവെന്ന് ഇതിനകം അറിയുക,

അങ്ങനെ ഞങ്ങൾ ഒരു പേര് വിളിക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുമ്പോഴെല്ലാം പേരുമായി ബന്ധപ്പെട്ട ഒരു ഘടന നിങ്ങളുടെ മനസ്സിൽ വരും, അതിനാൽ ഇതാണ് നാമകരണത്തിന്റെ മുഴുവൻ പ്രവർത്തനവും. ശുദ്ധവും പ്രായോഗികവുമായ രസതന്ത്രത്തിനുള്ള അന്താരാഷ്ട്ര യൂണിയൻ ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്ന iupsc ആണ് നാമകരണം എന്ന പദം നൽകിയിരിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ യൂണിയൻ എന്ത് ചെയ്യുന്നു iupac ചെയ്യുന്നു, അത് രസതന്ത്രം എങ്ങനെ കാണണം, എങ്ങനെ ചർച്ച ചെയ്യണം എന്നതിനെ അടിസ്ഥാനമാക്കിയുള്ള ഒരു കൂട്ടം നിയമങ്ങൾ സജ്ജമാക്കുന്നു രസതന്ത്രം പിന്തുടരുന്ന ആളുകൾ, അവരുടെ പ്രധാന മാനദണ്ഡങ്ങളിലൊന്ന്, സംയുക്തങ്ങൾക്ക് വളരെ ചിട്ടയായ രീതിയിൽ പേരിടാൻ കഴിയുന്ന നിയമങ്ങൾ രൂപപ്പെടുത്തുക എന്നതാണ്,

അങ്ങനെ ഞാൻ നിർദ്ദേശിക്കുന്നതോ ഞാൻ പറയുന്നതോ ആയ പേര് ഉടൻ തന്നെ പേര് കേൾക്കുന്ന വ്യക്തിയാണ് ഒരു പ്രത്യേക രാസഘടനയുമായി ബന്ധപ്പെടുത്താൻ കഴിയുന്നതിനാൽ ഇന്ന് നാം കാണുന്ന എല്ലാ സംയുക്തങ്ങൾക്കും ഒരു iupac നാമം ഉണ്ടായിരിക്കാം, എന്നിരുന്നാലും ചില സംയുക്തങ്ങൾ നന്നായി സ്ഥാപിക്കപ്പെട്ടിരുന്നു, അവ ഐയുവിന് മുമ്പ് തന്നെ അറിയപ്പെട്ടിരുന്നു. ps അതിന്റെ റോളുകൾ സ്ഥാപിക്കാൻ തുടങ്ങി, അതിനാൽ അത്തരം സംയുക്തങ്ങൾ ചിലപ്പോൾ അവയുടെ പൊതുവായ പേരുകളിൽ അറിയപ്പെടുന്നു, കാരണം രാസവസ്തുക്കൾ വളരെ സാധാരണമായതിനാൽ ആളുകൾ അവയെ പതിറ്റാണ്ടുകളായി ഉപയോഗിച്ചിരുന്ന പേരുകൾ ഉപയോഗിച്ച് ഉടനടി തിരിച്ചറിയും, അതിനാൽ ഇതിനെ അടിസ്ഥാനമാക്കി ചില സംയുക്തങ്ങൾക്ക് ഉണ്ടാകും ഒരു iupac നാമം, അവയ്ക്കൊപ്പം അവർക്ക് ഇപ്പോൾ ഒരു പൊതുനാമം ഉണ്ടായിരിക്കും, അത് ശരിയാണ് പൊതുവായ പേര് നിങ്ങൾക്കറിയില്ലെങ്കിൽ, എന്നാൽ നിങ്ങൾക്ക് എല്ലായ്പ്പോഴും ഒരു സംയുക്തത്തിന് ഒരു iupac പേര് എഴുതാൻ കഴിയണം, പക്ഷേ ഞങ്ങൾ ഏറ്റവും പൊതുവായ പേരുകൾ ചർച്ച ചെയ്യും പൊതുവായ സംയുക്തങ്ങൾ, തുടർന്ന് നമ്മൾ ഇവിടെ കാണുന്ന മിക്ക സംയുക്തങ്ങളുടെയും iupac നാമം ചർച്ച ചെയ്യുക , അതിനാൽ പോയിന്റുകൾ നിങ്ങളുമായി ചർച്ച ചെയ്യാൻ എനിക്ക് ഇവിടെ ഉദാഹരണങ്ങളുണ്ട്, അതിനാൽ എന്റെ ആദ്യ സംയുക്തം മൂന്ന് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളും ഒരു ബ്രോമിനുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു ഹാലോ ആൽക്കീനാണ്. ആറ്റം ഒരു വശത്ത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ iupac-ൽ പഠിച്ച നാമകരണം പോലെ, ഒരു സംയുക്തം കാണുമ്പോഴെല്ലാം ഞങ്ങൾ ആദ്യം എന്താണ് ചെയ്യുന്നത്, ഈ പ്രത്യേക പകരം വയ്ക്കുന്ന കാർബൺ ആറ്റത്തെ ഞങ്ങൾ തിരിച്ചറിയുക എന്നതാണ് . സംയോജിപ്പിച്ച്

ഏറ്റവും ദൈർഘ്യമേറിയ കാർബൺ ശൃംഖല തിരിച്ചറിയുക, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇത് ഒരു നേരായ ശൃംഖലയാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾക്ക് അതിൽ പ്രശ്നങ്ങളൊന്നുമില്ല, അതിനാൽ ഈ ശൃംഖലയിൽ മൂന്ന് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളുണ്ട്, അത് ഒരു അറ്റത്ത് ഒരു ബ്രോമിൻ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ കാർബൺ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു ബ്രോമിൻ ആറ്റത്തെയാണ് നമ്മൾ കാർബൺ നമ്പർ വൺ എന്ന് വിളിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തത്തിന് മൂന്ന് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളുണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഈ സംയുക്തത്തെ ബ്രോമോ-സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂട്ടഡ് പ്രൊപ്പെയ്ൻ എന്നും ഐഒപ്ലിനെ ആ സംയുക്തത്തിന്റെ പേര് എന്നും വിളിക്കാൻ കഴിയും. ഒരു ബ്രോമോപ്രൊപ്പെയ്ൻ ആകുക, അതായത് ആദ്യത്തെ കാർബൺ ആറ്റവുമായി ബ്രോമിൻ ആറ്റം ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു പ്രൊപ്പെയ്ൻ നമുക്കുണ്ട് , അതായത് ശൃംഖലയുടെ അറ്റത്ത് ഇപ്പോൾ വീണ്ടും ഈ സംയുക്തം പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആയതിനാൽ ഇതിനെ സാധാരണ പ്രൊപൈൽ ബ്രോമൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു. സാധാരണ പ്രൊപ്പൽ ബ്രോമൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ എൻ-പ്രൊപൈൽ ബ്രോമൈഡ് എന്നിവയുമായി യോജിക്കുന്ന ഒരു നിസ്സാര നാമം, അതിനാൽ ഈ പേരും ഉപയോഗിക്കുന്നതായി നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ വരച്ച ചുവപ്പ് നിറങ്ങളാണ് എല്ലാ iupac പേരുകളും നീല പേരുകൾ പൊതു പേരുകളും അതിനാൽ അത് എ നിങ്ങൾക്ക് യുപിസി പേരുകൾ അറിയാമെന്നതും നിങ്ങൾക്ക് ഐയുപിഎസ് പേരുകൾ എഴുതാൻ കഴിയുന്നതും പ്രധാനമാണ്, പൊതുവായ പേരുകൾ നമ്മിൽ ആർക്കെങ്കിലും നൽകാൻ തുടങ്ങുന്ന ഒന്നല്ല, കാരണം അവ ഇതിനകം സ്ഥാപിച്ച പേരുകളാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അവ അറിയില്ലെങ്കിൽ അർത്ഥമാക്കുന്നത്. നിങ്ങൾ അവരെക്കുറിച്ച് കേട്ടിട്ടില്ല, പക്ഷേ നമ്മൾ ആദ്യമായി ഒരു തന്മാത്രയെ കാണുകയാണെങ്കിൽപ്പോലും ഒരു തന്മാത്രയ്ക്ക് നൽകാൻ കഴിയുന്ന ഒന്നാണ് iupac നാമങ്ങൾ, അതിനാൽ ഒരാൾ പരിശീലിക്കേണ്ടതും ഒരു തന്മാത്രയ്ക്ക് നൽകാൻ കഴിയുന്നതുമായ പേരുകൾ ഇവയാണ് ഇവിടെ രണ്ടാമത്തെ സംയുക്തം അതിനാൽ ഇത് വീണ്ടും ഒരു പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആണ്, എന്നാൽ ഇത്തവണ ബ്രോമിന് പകരം എനിക്ക് ഒരു ക്ലോറിൻ ഉണ്ട്, രണ്ടാമത്തെ കാർബൺ ആറ്റത്തിൽ ക്ലോറിൻ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ അത് ശൃംഖലയുടെ അവസാനത്തിലല്ല, അത് മധ്യത്തിലാണ്, അപ്പോൾ നമ്മൾ എന്താണ് നമ്മൾ കാർബൺ ആറ്റങ്ങളെ ഒരു വശത്ത് നിന്ന് അക്കമിടാൻ തുടങ്ങുന്നു, അതിനാൽ നമുക്ക് ഒന്നും രണ്ടും മൂന്നും ഉണ്ട്, ക്ലോറിൻ ആറ്റം രണ്ടാമത്തെ കാർബൺ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അതിനെ രണ്ട് ക്ലോറോ എന്നും പിന്നെ തീർച്ചയായും പ്രൊപ്പെയ്ൻ എന്നും വിളിക്കുന്നു, കാരണം മൂന്ന് കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ മാത്രമേ ഉള്ളൂ. ചങ്ങലയിൽ
അങ്ങനെ ഇതിന്റെ iupac പേര് രണ്ട് ക്ലോറോപ്രോപെയ്ൻ ആണ് ഐസോപ്രോപൈൽ ക്ലോറൈഡ് പോലെ, പ്രോപൈൽ ഗ്രൂപ്പിന്റെ മധ്യ കാർബൺ ആറ്റത്തിന് പകരം വയ്ക്കുന്നത് ഐസോപ്രോപൈൽ ആണ്, ഇപ്പോൾ മൂന്നാമത്തെ ഉദാഹരണം ഐസോബ്യൂട്ടൈൽ അയോഡൈഡ് ആണ്, അതിനാൽ ഐസോപ്രോപൈൽ ഗ്രൂപ്പുമായി ഇതിന് ചില സാമ്യതകളുണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ ഉടൻ പറയും, കാരണം യഥാർത്ഥത്തിൽ മൂന്ന് കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ ഞാൻ നിങ്ങൾക്ക് കാണിച്ചുതരാം. ഒരു പ്രൊഫൈൽ പോലെ കാണപ്പെടുന്നു, രണ്ടിന്റെ പകരക്കാരൻ ഞാൻ മധ്യ കാർബണിൽ നിന്ന് പോകുന്നു, അതുകൊണ്ടാണ് പൊതുനാമത്തിൽ ഇതിനെ ഐസോബ്യൂട്ടൈൽ ഗ്രൂപ്പ് എന്ന് വിളിക്കുന്നത്, ഇത് ഒരു അയഡൈഡ് ആണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇതിനെ ഐസോബ്യൂട്ടൈൽ ഹൈഡ്രേറ്റ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, തുടർന്ന് ഇത് വളരെ ബുദ്ധിമുട്ടാണെന്ന് നിങ്ങൾ വീണ്ടും കാണുന്നു. ഈ പൊതുനാമം സാർവത്രികമായി നൽകുന്നതിന് ഇവിടെ നിയമങ്ങളൊന്നും പാലിക്കാത്തതിനാൽ ഐയുപാക് നാമം തന്മാത്രയ്ക്ക് എല്ലായ്പ്പോഴും നൽകാവുന്ന ഒന്നാണ്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നമുക്ക് നോക്കാം e തന്മാത്ര ഒരിക്കൽ കൂടി, അതിനാൽ ഇത് നാല് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളും ഒരു അയഡൈഡും ഉള്ള ഒരു തന്മാത്രയാണ്, എന്നാൽ നിങ്ങൾ ചെയ്യേണ്ടത്, i യിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബൺ ഞങ്ങൾ തിരിച്ചറിയുകയും തുടർന്ന് ഏറ്റവും നീളമുള്ള കാർബൺ ശൃംഖല ഉണ്ടാക്കുകയും വേണം. നിങ്ങൾക്ക് ഇതിൽ മൂന്ന് കാർബൺ ശൃംഖല മാത്രമേ നിർമ്മിക്കാനാകൂ എന്ന് നിങ്ങൾ കാണും, അതിനാൽ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളിലൊന്ന് ഇതോ ഇതോ പകരം വയ്ക്കണം, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ പേര് ഒരു അയോഡോ രണ്ട് മീഥൈൽ പ്രൊപ്പെയ്ൻ എന്നായിരിക്കും. മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ, അതിനാൽ ഞാൻ പോകാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്ന ശൃംഖലയാണിതെന്ന് ഞാൻ അനുമാനിക്കുന്നുവെങ്കിൽ, ഞാൻ i ch2 ch ch3-ൽ ആരംഭിക്കുന്നുവെന്നും രണ്ടാമത്തെ കാർബൺ ആറ്റത്തിന് ഒരു ch3 ഗ്രൂപ്പുണ്ടെന്നും നിങ്ങൾ കാണുന്നു, അതിന് ഞാൻ എങ്ങനെ പേരിടും എന്ന് ഞാൻ നൽകുന്നു അക്ഷരമാലാക്രമത്തിൽ ആദ്യത്തെ അക്ഷരമാല ഉള്ള പേരിന് പകരം നൽകേണ്ട പേര് ആദ്യം നൽകണം, അതിനാൽ അതിൽ അയോഡിനും കാർബണും നമ്പർ വണ്ണും ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു അയോഡോ രണ്ട് മീഥൈൽ പ്രൊപ്പെയ്ൻ പ്രൊപ്പെയ്ൻ മാത്രമായിരിക്കും. മൂന്ന് ചങ്ങലകൾ അതിനാൽ ഇത് വളരെ ലളിതമായ ഒരു നിയമമാണ് ഒരിക്കൽ നമ്മൾ അത് ഉപയോഗിക്കാൻ തുടങ്ങിയാൽ ഇപ്പോൾ നമുക്ക് അതിനെ നന്നായി പേരിടാം നിങ്ങൾ ക്ലോറിൻ ക്ലോറിൻ എന്ന് എഴുതുന്നത് ഇങ്ങോട്ടോ ഇങ്ങോട്ടോ എഴുതാം എന്നാൽ ഒരു ആൽക്കൈൽ ശൃംഖലയിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ക്ലോറിൻ ആറ്റം കണ്ടയുടനെ ക്ലോറിൻ ആറ്റമുള്ള കാർബണിന് ആദ്യം നമ്പർ നൽകണം ക്ലോറിൻ മധ്യത്തിലാണെങ്കിൽ ആ കാർബൺ സാധ്യമായ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യ നേടുക, അതിനാൽ നമുക്ക് ആ ഉദാഹരണം കാണാം, അതിനാൽ ഇവിടെ ഈ സംയുക്തം ഒരു ക്ലോറോബ്യൂട്ടെയ്ൻ ആണ് അല്ലെങ്കിൽ അതിന്റെ നിസ്സാരമായ പേര് n-butyl ക്ലോറൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ സാധാരണ ബ്യൂട്ടൈൽ ക്ലോറൈഡ് ആണ്. iupac പേരുകൾ പൊള്ളയായ ആൽക്കെനുകൾ പോലെ കാണപ്പെടുന്നു, നിസ്സാരമായ പേരുകൾ അല്ലെങ്കിൽ പൊതുവായ പേരുകൾ ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകളുമായി പൊരുത്തപ്പെടുന്നു, അതിനാൽ അവർ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിനെ ആദ്യം നാമകരണം ചെയ്യുന്നു, തുടർന്ന് ഒരു ഹാലൈഡായി ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന ഹാലോജനും ഈ പേരുകൾക്കും മോർ ഉണ്ട്. e ഞങ്ങൾ സോഡിയം ക്ലോറൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്ന അജൈവ സംയുക്തങ്ങളുമായുള്ള സാമ്യം, ഉദാഹരണത്തിന് സോഡിയം ഒരു n-butyl ഗ്രൂപ്പ് ഉപയോഗിച്ച്

മാറ്റിസ്ഥാപിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇതിന് പ്രകൃതിയിൽ നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തുന്ന മറ്റെല്ലാ ക്ലോറൈഡുകളിൽ നിന്നും വ്യത്യസ്ത തരം രസതന്ത്രജ്ഞരിൽ നിന്നും ഒരു വംശമുണ്ട് . എന്നാൽ ഓർഗാനിക് രസതന്ത്രജ്ഞൻ അവയെ ഒരു ക്ലോറോബ്യൂട്ടെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, അതിനാൽ അവ കേൾക്കുന്ന എല്ലാവർക്കും അവരുടെ പേരുകൾ വളരെ വ്യക്തമാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ക്ലോറോബ്യൂട്ടെയ്ൻ ആണ് , രണ്ടാമത്തെ ഉദാഹരണം കൂടുതൽ രസകരമാണ്, കാരണം ഇവിടെ എനിക്ക് നാല് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളുണ്ട്, പക്ഷേ ക്ലോറിൻ അല്ല. ആദ്യത്തേതിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതിനാൽ ഇപ്പോൾ എനിക്ക് ഇത് ഇറക്കത്തിൽ നിന്നോ ഈ അറ്റത്ത് നിന്നോ പേരിടാൻ തുടങ്ങാം, അതിനാൽ ഞാൻ ഇടതുവശത്ത് നിന്ന് പേരിടാൻ തുടങ്ങിയാൽ ക്ലോറിൻ ആറ്റം ഇവിടെയുള്ള രണ്ടാമത്തെ കാർബൺ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നത് ഞാൻ കാണും, പക്ഷേ ഞാൻ അതിൽ നിന്ന് അക്കമിടാൻ തുടങ്ങിയാൽ വലതുവശത്ത് മൂന്നാമത്തെ കാർബണിൽ ക്ലോറിൻ ഘടിപ്പിച്ചിട്ടുണ്ടെന്ന് ഞാൻ കണ്ടെത്തും, അതിനാൽ ക്ലോറിനുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബണിന് ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യ ലഭിക്കുന്ന വിധത്തിൽ നിങ്ങൾ എല്ലായ്പ്പോഴും വശത്ത് നിന്ന് നമ്പറിംഗ് ആരംഭിക്കണം, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് ആണ് ഓ ക്ലോറോബ്യൂട്ടേൻ , മൂന്ന് ക്ലോറോബ്യൂട്ടേൻ അല്ല, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ എല്ലായ്പ്പോഴും ഇവിടെ നിന്ന് ബ്യൂട്ടെയ്ൻ എന്ന് പേരിടാൻ തുടങ്ങും, കാരണം നാല് ചങ്ങലകൾ രണ്ട് ഉള്ളതിനാൽ രണ്ടാമത്തെ കാർബൺ ക്ലോറോയിൽ ക്ലോറിൻ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, കാരണം ഇത് ഒരു ക്ലോറോ ആയതിനാൽ ഞാൻ ക്ലോറൈഡിന് പകരം വെച്ചാൽ അത് ബ്രോമിൻ ആയിരിക്കും രണ്ട് ബ്രോമോബ്യൂട്ടേനും മറ്റും , ഈ സംയുക്തം അതിന്റെ പൊതുനാമമാണ് ദ്വിതീയ ബ്യൂട്ടൈൽ ക്ലോറൈഡ്, ചിലപ്പോൾ s ബ്യൂട്ടൈൽ ക്ലോറൈഡ് എന്ന് തിരിച്ചുവരുന്നു, കാരണം ഇവിടെ ബ്യൂട്ടെയ്നിൽ ക്ലോറിൻ ഒരു ദ്വിതീയ കാർബൺ ആറ്റവുമായി ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അത് രണ്ട് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബൺ ആറ്റമാണ്. ദ്വിതീയ ബ്യൂട്ടൈൽ ക്ലോറൈഡ് എന്ന് പൊതുനാമത്തിൽ വിളിക്കുന്നു . വൺ ക്ലോറോ ടു മീഥൈൽ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആയതിനാൽ അതാണ് iupac നാമം, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇതിൽ പ്രശ്നങ്ങളൊന്നുമില്ലെന്ന് കരുതുക, ഈ സ്ലൈഡിലുള്ള അവസാന സംയുക്തം നോക്കൂ, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക കോം പൗണ്ടിന് വളരെ രസകരമായ ഒരു ഘടനയുണ്ട്, ഇത് മൂന്ന് ch3 കളിലും ക്ലോറിൻ ആറ്റത്തിലും ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു കാർബൺ ആറ്റമാണ്, അതിനാൽ തീർച്ചയായും ഇത് ഒരു ത്രിതീയ ആഹ് ഹാലോ ആൽക്കെയ്നാണ്, കാരണം ക്ലോറിൻ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബൺ ഇതിനകം മൂന്ന് ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, പക്ഷേ ഈ സംയുക്തത്തിന് പേരിടണം യുപിഎസ്സി നിയമങ്ങൾ ശരിയായി പാലിക്കുമ്പോൾ ഞങ്ങൾ ചെയ്യേണ്ടത് ക്ലോറിൻ ആറ്റമുള്ള ഏറ്റവും നീളമേറിയ ആൽക്കൈൽ ശൃംഖലയിലേക്ക് നോക്കുക എന്നതാണ്, അതിനാൽ cl, ch3 എന്നിവയിൽ ഒരു ch3 ac ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നതായി നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഈ പ്രത്യേക ആൽക്കൈൽ ശൃംഖല നിങ്ങൾ പരിഗണിച്ചുകഴിഞ്ഞാൽ ക്ലോറിനുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബണിൽ ഒരു ch3 ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു , അതിനാൽ ഏറ്റവും നീളമേറിയ ശൃംഖല മൂന്ന് കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ മാത്രമായതിനാൽ ഇത് ഒരു പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആണ്, ക്ലോറിൻ ആറ്റം മധ്യ കാർബണിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് ക്ലോറോയും ഒരേ കാർബണും ആണ്. ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് ക്ലോറോ രണ്ട് മീഥൈൽ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇതിനെ വിളിക്കുന്ന രീതിയാണിത്, അതിനാൽ ഏറ്റവും നീളമേറിയ ശൃംഖലയുള്ള ഈ സംയുക്തത്തിന് ഞങ്ങൾ പേരിടും, ഞങ്ങൾ ഇതിനെ ഒരു ക്ലോറോയും ഒരു മീറ്ററും ഉള്ള പ്രൊപ്പെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കും. etal പകരക്കാരൻ ഇപ്പോൾ ഏത് പേരിടണം, നമ്മൾ എപ്പോഴും ക്ലോറോയ്ക്ക് മീഥൈലിന് മുമ്പ് പേര് നൽകും, കാരണം ക്ലോറോ അക്ഷരമാലാക്രമത്തിൽ ആദ്യം വരുന്ന c യിൽ ആരംഭിക്കുന്നു , മീഥൈൽ രണ്ടാമതായി വരുന്നു, കാരണം അതിന് m ഉള്ളതിനാൽ സംഖ്യകൾക്ക് ഈ പകരക്കാർക്ക് ഉള്ള പേരുകൾ ഉണ്ടായിരിക്കണം. സാധ്യമായ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യകൾ ഇപ്പോൾ എനിക്ക് മറ്റ് തരം സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അവിടെ ലളിതമായ ഹാലോ ആൽക്കീനുകൾ ഉപേക്ഷിച്ചു, ഞങ്ങൾ കൂടുതൽ മുന്നോട്ട് പോയി ഇരട്ട ബോണ്ടുകളുള്ള ഈ സംയുക്തങ്ങളെ നോക്കുകയാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഇവിടെ കാണുന്നത് ഒരു എഥൈൻ തന്മാത്രയാണെന്ന് നോക്കൂ, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് എല്ലാവരെയും അറിയാം എഥൈൻ കഴിക്കുന്നത് ch2 ഇരട്ട ബോണ്ട് ch2 ആണെന്ന് അറിയുക , ഇപ്പോൾ ഹൈഡ്രജനിൽ ഒന്ന് ക്ലോറിൻ ആറ്റം ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റി, അതിനാൽ ഇതിനെ ക്ലോറോ ഈഥീൻ എന്നും അതിന്റെ പൊതുവായ പേര് വിനൈൽ ക്ലോറൈഡ് എന്നും വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇതിനെ വിനൈൽ ക്ലോറൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നതിന് പ്രത്യേക കാരണമൊന്നുമില്ല . ഒരു ഇരട്ട ബോണ്ടിനെ ലളിതമായ ഇരട്ട ബോണ്ടിനെ വിനൈൽ സംയുക്തങ്ങൾ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ക്ലോറൈഡ് ആണെങ്കിൽ ഞങ്ങൾ അതിനെ വിനൈൽ ഫ്ലൂറൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒരു പൊതുനാമമാണ് , നിങ്ങൾക്കെല്ലാവർക്കും pvc പോളി വിനൈൽ ക്ലോറൈഡ് ഉണ്ടായിരുന്നിരിക്കാം h എന്നത് ഒരു പോളിമറാണ് . ഒരു അലൈൽ ബ്രോമൈഡ് ആണ് , എന്നാൽ ഐയുപാക് നാമം അതിനെ അല്ലെൽ ബ്രോമൈഡ് എന്ന് വിളിക്കാൻ നിങ്ങളെ അനുവദിക്കുന്നില്ല, പകരം ഞങ്ങൾ ഇതിനെ പ്രൊപ്പീൻ ഡെറിവേറ്റീവ് എന്ന് വിളിക്കും, കാരണം മൂന്ന് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളും ഇരട്ട ബോണ്ടും ഉള്ളതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അത് അറിയാമായിരിക്കും . പാരന്റ് ഹൈഡ്രോകാർബണാണോ ഇവിടെ ഇത് സാധാരണ പ്രൊപ്പെയ്ൻ ആണ്, കാരണം ഇരട്ട ബോണ്ട് ഉള്ളതിനാൽ പ്രൊപൈൻ പാരന്റ് ഹൈഡ്രോകാർബണാണ്, ബ്രോമിൻ ആറ്റം ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നത് ഇരട്ട ബോണ്ടിൽ അല്ല, ഇരട്ട ബോണ്ടിന് ശേഷം വരുന്ന കാർബണിലാണ്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഈ തന്മാത്രയെ അത്തരത്തിൽ അക്കമിടാൻ തുടങ്ങും. ഇരട്ട ബോണ്ടിന് സാധ്യമായ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യ ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് കാർബൺ നമ്പർ ഒന്നിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്നു, അത് കാർബൺ നമ്പർ രണ്ടിലേക്ക് പോകുന്നു, മൂന്നാമത്തെ കാർബണിൽ നമുക്ക് ബ്രോമിൻ ആറ്റം ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ അതിനെ വിളിക്കുന്നു d മൂന്ന് പ്രൊമോ പ്രൊപീൻ അല്ലെങ്കിൽ, ഇരട്ട ബോണ്ട് യഥാർത്ഥത്തിൽ ബ്രോമിൻ ആയ കാർബണിലല്ല, എന്നാൽ നിങ്ങൾ

മൂന്ന് ബ്രോമോപ്രൊപ്പെയ്ൻ അളന്നാൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് കൃത്യമായി ഓണല്ലെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് പറയാൻ വേണ്ടി മധ്യഭാഗത്ത് ഒരെണ്ണം ഇട്ടു . ബ്രോമിൻ ആറ്റമുള്ള കാർബണിന് സംഖ്യ നൽകാനുള്ള കൂടുതൽ ഉചിതമായ മാർഗ്ഗം ത്രീ ബോംബ് പ്രോപ് 1 ഇൻ 3 ബ്രോമോ പ്രൊപ്പെയ്നും നല്ലതാണ്. ഗ്രൂപ്പ് ഫ്ലൂറിനുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, പക്ഷേ iupac നാമം ഇവിടെ വളരെ രസകരമാണ്, കാരണം ഇത് ഫിനൈലിലും ഫ്ലൂറിനിലും ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പായി കാണേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇതിനെ ഫ്ലൂറോഫെനൈൽ മീഥേൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് ഫിനൈൽ ഫ്ലൂറോമീഥേൻ അല്ല, ഇതിന് മറ്റൊരു തരത്തിലും നൽകാം. ഇതിനെ ബെൻസീനിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന മീഥൈൽ ഫ്ലൂറൈഡ് എന്നും വിളിക്കാം, അതിനാൽ ഇത് ഫ്ലൂറോ മീഥേൻ ബെൻസീൻ ആണ്, മീഥൈൽ ബെൻസീൻ ആണ് ഇതിന്റെ മറ്റൊരു പേര്, എന്നാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് എല്ലായ്പ്പോഴും ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പായി കാണാൻ കഴിയും. ഫ്ലൂറിനും ഒരു ഫിനൈൽ റിംഗും ആയതിനാൽ ഇതിനെ iupac-ൽ ഫ്ലൂറോഫെനൈൽ മീഥെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നമ്മൾ മുന്നോട്ട് പോകും, പോളിഹാലോജനേറ്റഡ് അല്ലെങ്കിൽ ഡൈഹാലോജെനേറ്റഡ് സംയുക്തങ്ങൾ നോക്കാം, അതിനാൽ ഇവിടെ എനിക്ക് രണ്ട് ക്ലോറിൻ ആറ്റങ്ങളുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഈഥെയ്ൻ തന്മാത്രയുണ്ട്, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ ഉദാഹരണത്തെക്കുറിച്ചാണ് സംസാരിക്കുന്നത്. മധ്യ ശ്രേണി ആദ്യത്തേത്, അതിനാൽ ഇത് രണ്ട് ക്ലോറിൻ ആറ്റങ്ങളുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു ഈഥെയ്ൻ തന്മാത്രയാണ്, ഇതിനെ നമ്മൾ ഒരു ഡിക്ലോറോ ഈഥെയ്ൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇത് ക്ലോറിൻ ആറ്റങ്ങൾ ഒരേ കാർബൺ ആറ്റത്തിലായതിനാൽ ഞങ്ങൾ നൽകുകയും രണ്ട് പകരക്കാർ ഘടിപ്പിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു അതേ കാർബൺ ആറ്റത്തെ ഞങ്ങൾ അക്കമിടുന്നു, ഞങ്ങൾ സംഖ്യ രണ്ടുതവണ നൽകുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഒരു കോമ ഒന്ന് എന്ന് പറയുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഒന്ന് ഡിക്ലോറോ ഈഥെയ്ൻ ആണ്, അതിന്റെ നിസ്സാരമായ പേര് എഥിലീഡിൻ ക്ലോറൈഡ് ആണ്, അതിനാൽ ഇത് എഥിലീനെഡിൻ എന്നത് യഥാർത്ഥത്തിൽ ഉള്ളതിന് സമാനമായ ഒരു ആശയത്തിൽ നിന്നാണ് വരുന്നത് . ഒരു ഇരട്ട ബോണ്ട്, കാരണം ഇവിടെ നമ്മൾ രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങളെ മാറ്റിസ്ഥാപിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തങ്ങളെ പൊതുനാമത്തിൽ എഥിലീനെഡൈൻ ക്ലോറൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ പേരുകൾ നിങ്ങൾക്ക് ഹൃദ്യമായി അറിയാമെങ്കിലും നിങ്ങൾക്ക് അറിയാവുന്ന എന്തെങ്കിലും reas upsc പേരുകൾ എല്ലായ്പ്പോഴും നമുക്ക് നൽകാൻ കഴിയുന്ന ഒന്നാണ്, അതിനാൽ ഇവിടെ രണ്ടാമത്തെ സംയുക്തം ഒന്ന് രണ്ട് ഡൈക്ലോറോ ഈഥെയ്ൻ ആണ്, അതിനാൽ ഇത് ഇതിന്റെ ഒരു ഐസോമറാണ്, രണ്ടാമത്തെ സംയുക്തം ആദ്യത്തേതിന്റെ ഒരു ഐസോമറാണ്, അല്ലാതെ ക്ലോറിൻ രണ്ടാമത്തേതിലേക്ക് നീങ്ങി. ഒരു കോമ രണ്ട് കാർബൺ ആറ്റത്തിൽ ഇതിന് രണ്ട് പകരക്കാരുണ്ട് എന്ന് പറയുക, തുടർന്ന് അത് ഒരു e ആണ്, തുടർന്ന് ഒന്ന് രണ്ട് ഡിക്ലോറോ ഈഥെയ്ൻ ആണ്, ഇതിനെ സാധാരണയായി എഥിലീൻ ഡൈക്ലോറൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു, എഥിലീൻ എന്താണ് എഥിലീൻ ഈഥെയ്ൻ എന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ക്ലോറിൻ ചേർത്തത് പോലെയാണ്. ഒരു എഥിലീനിലെ ഓരോ കാർബൺ ആറ്റങ്ങളിലും ഈഥീൻ അല്ലെങ്കിൽ എഥിലീൻ, രണ്ട് ക്ലോറിൻ ആറ്റങ്ങൾ എന്നിവയുണ്ട് , അതിനാൽ അവയെ എഥിലീൻ ഡൈക്ലോറൈഡ് എന്ന് പൊതുനാമത്തിൽ വിളിക്കുന്നു, ഈ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങൾക്കും വളരെ രസകരമായ ഒരു പേരുമുണ്ട്, ചിലപ്പോൾ ആളുകൾ അവയെ ഇങ്ങനെ വിളിക്കുന്നു. ഒരു ജെർമിനൽ ഡൈഹാലൈഡ് എന്നതിനാൽ, ജെർമിനൽ സമയത്ത് നമ്മൾ യഥാർത്ഥത്തിൽ അർത്ഥമാക്കുന്നത് രണ്ട് ഹാലൊജൻ ആറ്റങ്ങളും ഒരേ കാർബൺ ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു എന്നതാണ്, അതിനാൽ ഹാലൊജൻ ആറ്റങ്ങൾ തൊട്ടടുത്തുള്ള സിയിൽ ഘടിപ്പിച്ചിട്ടുണ്ടെങ്കിൽ അതിനെ ജെർമിനൽ ഡൈഹാലൈഡ് എന്ന് വിളിക്കുന്നു. അർബൺ ആറ്റങ്ങൾ പരസ്പരം അടുത്താണ്, ഈ രണ്ട് കാർബ് ഹാലൊജൻ ആറ്റങ്ങളും പരസ്പരം സമീപത്താണെന്ന് ഞങ്ങൾ പറയുന്നു, തുടർന്ന് അവയെ ബൈസോണൽ ഡൈഹൈലൈറ്റ്സ് എന്ന് വിളിക്കാം, അതിനാൽ ഇവ രണ്ട് പേരുകളാണ്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ജെമിനൽ ഡൈഹാലൈഡ് ആണ്, ഇത് ഒരു വിസിനൽ ഡൈഹയാനിഡാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ കണ്ടേക്കാം ഈ പേരുകൾ ഓർഗാനിക് കെമിസ്ട്രിയിൽ ഉപയോഗിച്ചുവരുന്നു . പരസ്പരം വളരെ അകലെയാണ്, എന്നാൽ അടുത്തുള്ള കാർബൺ ആറ്റങ്ങളിൽ മൂന്നാമത്തെ ഉദാഹരണം മീഥേൻ ഡെറിവേറ്റീവാണ്, രണ്ട് ഹാലൊജനുകൾ മീഥേനിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനെ ഡൈക്ലോറോമീഥേൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ iupac നാമം വളരെ ലളിതമാണ് , ഞങ്ങൾ ക്ലോറോ മീഥേൻ എന്ന് പറയും, ഒന്നിൽ കൂടുതൽ ക്ലോറിൻ ഉണ്ടെങ്കിൽ ഞങ്ങൾ ഒരു രണ്ട് ക്ലോറിൻ ആറ്റങ്ങൾ ഉള്ളതിനാൽ ഇത് ഡൈക്ലോറോമീഥേനും അവസാനത്തേത് ട്രൈ ബ്രോമോമീഥേനും ആയതിനാൽ ഈ രണ്ട് സംയുക്തങ്ങൾക്കും മൂന്ന് ബ്രോമിൻ എന്ന നിസ്സാര പേരുകൾ ഉള്ളതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ മരിക്കുക nds dichloromethane മെത്തിലീൻ ക്ലോറൈഡാണ്, അതിനാൽ ഇത് എഥിലീന് സമാനമാണ്, കാരണം രണ്ട് ഹൈഡ്രജൻ ആറ്റങ്ങൾ ക്ലോറിൻ ഉപയോഗിച്ച് മാറ്റി, അവസാനത്തേതിന് കൂടുതൽ രസകരമായ പേര് ബ്രോമോഫോം ഉണ്ട് , അനുബന്ധ ക്ലോറിൻ അനലോഗ് ക്ലോറോഫോം ആണ്, അത് നിങ്ങൾക്ക് ഇതിനകം അറിയാവുന്ന ബ്രോമോ ഫോം, ക്ലോറോഫോം എന്നിവ നിങ്ങളുടെ upsc അംഗീകരിക്കുന്നു. ഐയുപാക് നാമകരണത്തിന്റെ കർശനമായ നിയമങ്ങൾക്കനുസൃതമല്ലെങ്കിലും അവ ബെൻസീൻ ടോള്യൂണിനോട് സാമ്യമുള്ള പദമാണ്, അതിനാൽ ശരിയാണ് ഇപ്പോൾ ഞാൻ അവസാന ഉദാഹരണം ഇവിടെ ഇട്ടിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്ത എല്ലാ പോയിന്റുകളും നമുക്ക് സംഗ്രഹിക്കാം. ഈ സംയുക്തങ്ങൾ ഓരോന്നും പെന്റൈൻ ആണ്, അതിനാൽ അവയ്ക്കെല്ലാം അഞ്ച് കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ ഉണ്ട്, എന്നാൽ നിങ്ങൾ നിയമങ്ങൾ ശരിയായി പാലിച്ചാൽ അവയുടെ iupac പേരുകൾ വ്യത്യാസപ്പെടും, ഞങ്ങൾക്ക് അവയ്ക്ക് പേരിടാൻ കഴിയും, അവയ്ക്ക് പൊതുവായ പേരുകൾ ഉണ്ടാകണമെന്നില്ല, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തങ്ങൾ അവയ്ക്ക് പൊതുവായി പേരിടാത്തത്ര സങ്കീർണ്ണമായതിനാൽ ഈ സംയുക്തത്തെക്കുറിച്ച് സംസാരിക്കാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്ന ഒരു വ്യക്തിക്ക് ഉടനടി ഓർമ്മിക്കാനും പറയാനും കഴിയുന്ന ഒരു പേര് ഉണ്ടായിരിക്കില്ല. ഞങ്ങൾ ഉപയോഗിക്കുന്ന iupac പേരുകൾ ഉണ്ട് , എന്നാൽ നിങ്ങൾക്കറിയില്ലെങ്കിലും പേരുകളിൽ iups ഉണ്ട്, അത് നിങ്ങൾക്ക് നൽകാൻ കഴിയുന്ന ഒന്നാണ്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഈ തന്മാത്രയെ നോക്കാം, അതിനാൽ ഈ

തന്മാത്രയ്ക്ക് ഇരട്ട ബോണ്ടും ഇതിന് ബ്രോമിൻ ആറ്റവും ഉണ്ട് ഇരട്ട ബോണ്ട് സംയുക്തത്തിന്റെ പേര് മാറ്റുന്നതിനാൽ, പാരന്റ് ഹൈഡ്രോകാർബൺ ഇപ്പോൾ പെന്റൈൻ എന്നറിയപ്പെടുന്നു, അത് ആൽക്കെയ്നുകളുമായി യോജിക്കുന്ന ഒരു എനിലാണ് അവസാനിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഇത് ഒരു ആൽക്കീനാണ്, അതിനാൽ ഇരട്ട ബോണ്ടിന് സാധ്യമായ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യ ലഭിക്കണം. ch3-ൽ നിന്ന് ഈ അറ്റത്ത് നിന്ന് പേരിടാൻ തുടങ്ങുക,

അങ്ങനെ ഈ പ്രത്യേക സംയുക്തത്തിന് നമ്പർ രണ്ട് ലഭിക്കുന്നു, തുടർന്ന് ഇരട്ട ബോണ്ട് മൂന്ന് എന്ന നമ്പറിലേക്ക് തുടരുന്നു, ഒടുവിൽ ബ്രോമിൻ നാലാമത്തെ കാർബണിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, തുടർന്ന് ch3, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഏറ്റവും നീളമുള്ള അലിഫാറ്റിക് ശൃംഖല ഉണ്ടെന്ന് കാണാൻ കഴിയും. ആ ശൃംഖലയ്ക്ക് കാർബൺ നമ്പർ രണ്ടിനും മൂന്നിനും ഇടയിൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഉണ്ട്, നാലാമത്തെ കാർബണിൽ ബ്രോമിൻ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഓണായിരിക്കുന്നതിനാൽ അതിൽ അഞ്ച് കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ ഉള്ളതിനാൽ ഇതിനെ നാല് ബ്രോമോ പെന്റീൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു . രണ്ടാമത്തെ കാർബൺ അതിനാൽ ഇതിനെ നാല് ബ്രോമോപെന്റീൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ നമുക്ക് ഇവിടെ രണ്ടാമത്തെ സംയുക്തം നോക്കാം അഞ്ച് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളുണ്ട്, എന്നാൽ നിങ്ങൾ ഇത് നോക്കുകയാണെങ്കിൽ നാല് കാർബൺ ശൃംഖലകൾ മാത്രമേ വരയ്ക്കാൻ കഴിയൂ, ഈ ch3 ഇവിടെ എപ്പോഴും കാണേണ്ടതുണ്ട് . ഒരു പകരക്കാരൻ, ഞാൻ മുമ്പ് സൂചിപ്പിച്ച ഇരട്ട ബോണ്ടിന് ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യ ലഭിക്കുന്ന വിധത്തിൽ നാമതിന് പേര് നൽകും, അതിനാൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് n-ൽ ഒന്നിൽ നിന്ന് ആരംഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് ch2 ഇരട്ട ബോണ്ട് ഉള്ള ch2-ൽ ഞങ്ങൾ ഒന്ന് നമ്പർ നൽകാൻ തുടങ്ങും . ബ്രോമിൻ മൂന്നാമത്തെ കാർബണിലാണ് , അത് ഒരു ch3 ആണ്, അതിനാൽ ഇവിടെയുള്ള ch3 ഇത് ഒരു പകരക്കാരനായി കാണേണ്ടതുണ്ട്, അതിനാൽ ഈ ch3 ഇവിടെ ഒരു പകരക്കാരനാണ്, അതിനാൽ ഇതിന് പേരിടാൻ ശ്രമിക്കുമ്പോൾ ബ്രോമിൻ മൂന്നാമത്തേതാണെന്ന് ഞങ്ങൾ പറയുന്നു. കാർബൺ ആറ്റം ഒന്ന് രണ്ട് മൂന്ന് മൂന്നാമത് കാർബൺ ആറ്റം പിന്നെ മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് രണ്ടാമത്തേതാണ്, അതിനാൽ ഇത് മൂന്ന് ബ്രോമോ രണ്ട് ലോഹവും ഇത് ബ്യൂട്ടീനുമാണ്, കാരണം ഏറ്റവും നീളമേറിയ ശൃംഖലയിൽ നാല് കാർബണുകൾ മാത്രമേ ഉള്ളൂ, മൂന്ന് ബ്രോമോ രണ്ട് മീഥൈൽ എന്നാൽ ഇതിൽ ഒന്ന്. ഇൻ ഉടൻ നിങ്ങളോട് പറയും, ഡി ouble ബോണ്ട് ആദ്യത്തെ കാർബണിലാണ്, അതിനാൽ ഈ ഐപാക് പേരുകളിൽ എന്താണ് നല്ലത്, ഈ സംയുക്തം ആർക്കെങ്കിലും നൽകുകയും ആരെങ്കിലും അപ്പുകൾ പിന്തുടരുകയും ചെയ്താൽ നിങ്ങൾ കർശനമായി ഉരുട്ടിയാൽ അവയെല്ലാം ഒരേ പേരിൽ വരും, സംയുക്തങ്ങൾ ഉണ്ടായാലും ഇല്ല ആദ്യമായിട്ടാണ് കാണുന്നത്, ഈ പേര് നിങ്ങൾക്ക് നൽകിയാൽ സമാനമായി ഈ നിയമങ്ങൾ പാലിച്ച് അവർക്ക് ഒരു അദ്വിതീയ നാമം എഴുതാൻ കഴിയും, നിങ്ങൾക്ക് iupsa റോളുകൾ അറിയാമെങ്കിൽ ഒരു ഘടന എഴുതാൻ നിങ്ങളോട് ആവശ്യപ്പെടുകയാണെങ്കിൽ, അതിന് അനുയോജ്യമായ ഒരു ഘടന മാത്രമേ നിങ്ങൾ വരയ്ക്കൂ. ഈ തന്മാത്രയെക്കുറിച്ചുള്ള രസകരമായ വസ്തുത ഇതാണ് , ശുദ്ധവും പ്രായോഗികവുമായ രസതന്ത്രത്തിനുള്ള അന്താരാഷ്ട്ര യൂണിയൻ ഈ നിയമങ്ങൾ കൊണ്ടുവരുന്നതിന്റെ കൃത്യമായ കാരണം ഇതാണ്, അതിനാൽ നമ്മൾ കാണുന്ന ഓരോ ജൈവ സംയുക്തത്തിനും അദ്വിതീയമായി പേര് നൽകാം. കാൽമുട്ടിനെ അടിസ്ഥാനമാക്കി വേർതിരിച്ചറിയാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഇത് പൂർത്തിയാക്കുന്നതിനുള്ള അവസാന ഘടകം നോക്കാം, അതിനാൽ ഇതിന് വീണ്ടും നാല് കാർബൺ ശൃംഖലയിൽ പകരമായി ഒരു മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പുണ്ട്, അവസാനത്തേതിൽ ബ്രോമിൻ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, പക്ഷേ ഞങ്ങൾ ഒരു ഇരട്ട ബോണ്ടിന് സാധ്യമായ ഏറ്റവും ചെറിയ സംഖ്യ ലഭിക്കുന്ന വിധത്തിൽ ഈ സംയുക്തത്തിന് പേര് നൽകണം, അതിനാൽ ഇവിടെ നിന്നോ ഇവിടെ നിന്നോ ഒരു സംഖ്യ രണ്ടാം കാർബണിൽ നിന്നാണോ ഇരട്ട ബോണ്ട് ആരംഭിക്കുന്നത് എന്നത് പ്രശ്നമല്ല, അപ്പോൾ ഞങ്ങൾ അതിന് പേരിടാൻ തുടങ്ങും. ബ്രോമിനുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബണിന്, ബ്രോമിൻ പകരത്തിനും കുറഞ്ഞ സംഖ്യ ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തത്തിന് ഒരു ബ്രോമോ എന്നും രണ്ടാമത്തെ കാർബണിൽ ഒരു ബ്രോമോ രണ്ട് ലോഹം എന്നാൽ രണ്ട് മെറ്റൽ ഗ്രൂപ്പെന്നും പേരിടണം, അതിനാൽ ഇതാണ് പ്രധാന കാര്യം. ഞങ്ങൾ ഇതിനെ നാല് ബ്രോമോ ത്രീ മീഥൈൽ ബ്യൂട്ടൈൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നത് മറ്റേ അറ്റത്ത് നിന്ന് നാമകരണം ചെയ്യാൻ തുടങ്ങുന്നു, അതിനാൽ ഇരട്ട ബോണ്ട് ഇപ്പോഴും കാർബൺ നമ്പർ രണ്ടിലാണെങ്കിലും പകരക്കാരായ മീഥൈലും ബ്രോമിനും കാർബൺ നമ്പർ മൂന്ന് , നാല് എന്നിവയിലേക്ക് പോകുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അത് അനുവദിക്കരുത്. ഈ രണ്ട് പകരക്കാർക്കും സാധ്യമായ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യകൾ ലഭിക്കുന്ന വിധത്തിൽ നാമത് എപ്പോഴും പേരിടണം, അതിനാൽ ഇതിനെ വൺ ബ്രോമോ ടു മെറ്റൽ ബ്യൂട്ടെയ്ൻ എന്ന് നാമകരണം ചെയ്യണം, അതിനാൽ ഞാൻ അലിഫാറ്റിക്ക് പേരിടുന്നത് നിർത്തും ഹാലോ ആൽക്കെയ്നുകളുടെ വാണിജ്യം, ഞാൻ മുന്നോട്ട് പോയി ഹൈലൂറോണിനുകളെ കുറിച്ച് സംസാരിക്കാൻ തുടങ്ങും, അതിനാൽ സാധാരണയായി ക്രമീകരിച്ചിരിക്കുന്ന എല്ലാ ഹാലോകൾക്കും ഒരേ പൊതുനാമവും ഐയുപിസി പേരും ഉണ്ട്, അതിനാൽ ചില കാരണങ്ങളാൽ അവർ യുപിസി ഐയുപിസിക്ക് മുമ്പുതന്നെ അവരെ എപ്പോഴും വിളിക്കുന്ന നിയമങ്ങൾ സ്ഥാപിച്ചു. പവിത്രമായ രീതിയിൽ ക്രമീകരിച്ചിരിക്കുന്നതിനാൽ ഇവിടെ ഏറ്റവും ലളിതമായത് എനിക്ക് ഇവിടെ ഒരു ബ്രോമോബെൻസീൻ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇതിനെ iupsc യിലും സാധാരണക്കാരിലും ബ്രോമോബെൻസീൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇതിനെ ബെൻസൽ ബ്രോമൈഡ് എന്ന് വിളിക്കില്ല, കാരണം ബെൻസാൽ ബ്രോമൈഡ് മറ്റെന്തെങ്കിലും ആണെന്ന് നിങ്ങൾക്കറിയാം, ഇതിനെ ഫിനൈൽ ബ്രോമൈഡ് എന്ന് പോലും വിളിക്കുന്നില്ല. അല്ലെങ്കിൽ ഐയുപാക് നാമകരണത്തിലും ഈ തന്മാത്രകളെ പൊതുവായി വിളിക്കുന്ന രീതിയിലും സാധാരണയായി ബ്രഹ്മ ബെൻസീൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നതെന്തും , എനിക്ക് രണ്ട് ബ്രോമിൻ ആറ്റങ്ങൾ ഉണ്ടെങ്കിൽ അത് ഐയുപാക്കിൽ വളരെ ലളിതമാണ്, ഈ രണ്ട് ബ്രോമിൻ എന്ന രീതിയിൽ നിങ്ങൾ അത് അക്കമിട്ടാൽ മതി ആറ്റങ്ങൾക്ക് സാധ്യമായ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യ ലഭിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് 1 2 ഡൈബ്രോമോബെൻസീൻ ആണ്, അതിനാൽ പൊതുവായ നാമകരണത്തിലെ ഒരേയൊരു വ്യത്യാസം നിങ്ങൾ കാണ്ഡം ഓർത്തോമെറ്റയും പാരായും പഠിച്ചു, അതിനാൽ പകരക്കാരൻ

അടുത്തുള്ള കാർബൺ ആറ്റത്തിലാണെങ്കിൽ y നിങ്ങൾ അതിനെ ഓർത്തോഡിബ്രോമോബെൻസീൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അത് പരസ്പരം ഒരു കാർബൺ അകലെയാണെങ്കിൽ ഞങ്ങൾ അതിനെ മെറ്റാഡിബ്രോമോബെൻസീൻ എന്നും അവ നാലിലൊന്ന് സ്ഥാനത്താണെങ്കിൽ ഞങ്ങൾ അതിനെ പൈറോഡിബ്രോമോബിൻസിഡ് എന്നും വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഓർത്തോ മെറ്റായും പാരായും പൊതുവായവയുമായി ബന്ധപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു. പേരിടൽ പാറ്റേൺ , ഐയുപിഎസ്സിയിൽ ഈ സംയുക്തങ്ങൾക്ക് പേരിടാനുള്ള വഴികൾ ഒന്ന് രണ്ട് ഒന്ന് മൂന്ന്, ഒന്ന് നാല് ആണ്, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ മനഃപൂർവ്വം ഒരു ഉദാഹരണം ഇട്ടിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഇവിടെ ഒരു ബ്രോമിൻ ആറ്റവും രണ്ട് ക്ലോറിൻ ആറ്റങ്ങളും ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും. നമ്മൾ അവയ്ക്ക് എങ്ങനെ പേരിടും, അതിനാൽ ഈ ക്ലോറിൻ ഉള്ള കാർബണിനെ ഞാൻ ഒന്നായി വിളിക്കുകയാണെങ്കിൽ, എനിക്ക് രണ്ടാമത്തെ ക്ലോറിൻ ആറ്റം രണ്ടിലും ബ്രോമിൻ ആറ്റവും കാർബൺ നമ്പർ 4 ഉം ഉണ്ട്, എന്നാൽ ഞാൻ ബ്രോമിനിൽ നിന്ന് അക്കമിടാൻ തുടങ്ങിയാൽ കാർബൺ നമ്പർ ഒന്നിന് ബ്രോമിൻ ലഭിക്കുന്നത് മൂന്ന്, നാലിന് ക്ലോറിൻ ലഭിക്കുന്നത് ഞാൻ കാണും, അതിനാൽ രണ്ട് സാഹചര്യങ്ങളിലും ആദ്യത്തെ കാർബണിന് പകരം ഇത് രണ്ടാമത്തെ പകരക്കാരനാണ്, അതിനാൽ ഈ നമ്പറുകൾ ഇവിടെ എഴുതാൻ ശ്രമിക്കാം. ഞാൻ അങ്ങനെ ചെയ്യുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് അവരെ നന്നായി കാണാൻ കഴിയുമെന്ന് ഞാൻ പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഞാൻ ഇതിനെ 1 2 3 എന്നും 4 എന്നും വിളിക്കും, അതിനാൽ ഞാൻ
അങ്ങനെ ചെയ്യുമ്പോൾ പകരക്കാർ ഒന്നിൽ രണ്ടിലും നാലിലുമുണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും കാർബൺ ആറ്റങ്ങൾ ഇപ്പോൾ മറുവശത്ത്, ഞാൻ മുന്നോട്ട് പോയി ബ്രോമിനെ ഒന്നായി അക്കമിടാൻ തുടങ്ങിയാൽ, ഞാൻ ഇതിനെ ഒന്ന് , ഇത് രണ്ട്, ഇത് നാല് എന്ന് വിളിക്കുകയാണെങ്കിൽ ഈ നമ്പർ ഇവിടെയും നൽകാം, അതിനാൽ ഇതിന് പേരിടാനുള്ള മറ്റൊരു മാർഗമാണിത് . ബ്രോമിൻ ആറ്റം ആദ്യത്തെ കാർബണിൽ ആണ്, പിന്നെ എന്റെ രണ്ടാമത്തെ രണ്ട് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷനുകൾ മൂന്ന്, മൂന്നാമത്തെയും നാലാമത്തെയും കാർബണിലാണ്, അതിനാൽ ഇത് എനിക്ക് ആവശ്യമില്ലാത്ത കാര്യമാണ്, കാരണം ആഹ് എന്റെ സംഖ്യകൾ കൂടുതലാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ എല്ലായ്പ്പോഴും ഇതിന് പേര് നൽകണം നിങ്ങൾ ഈ സംഖ്യകൾ മൊത്തത്തിൽ നോക്കുമ്പോൾ, നിങ്ങൾ ഈ സംഖ്യകൾ സംഗ്രഹിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് സാധ്യമായ ഏറ്റവും കുറഞ്ഞ സംഖ്യയാണ് ലഭിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അതിനെ ഒന്ന് രണ്ട്, നാല് പകരമുള്ള സംയുക്തങ്ങൾ എന്ന് വിളിക്കും എന്നാൽ ഇപ്പോൾ നമ്മൾ ആദ്യം എന്താണ് എഴുതേണ്ടത് ആദ്യം ക്ലോറോ അല്ലെങ്കിൽ ബ്രോമോ ആദ്യം എഴുതുക കാർബൺ നമ്പറിന് പകരം ബ്രോമിൻ ആണെങ്കിലും നമ്മൾ ആദ്യം എഴുതുന്നു നാല് ഞങ്ങൾ നമ്പർ ചെയ്യുന്നില്ല, ആദ്യം ഉഹ് എന്ന സംഖ്യയുമായി ബന്ധപ്പെട്ട സംഖ്യയെ ആ പ്രത്യേക പകരക്കാരുമായി ബന്ധപ്പെടുത്തരുത്, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അക്ഷരമാല മാത്രമേ നോക്കൂ, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ബ്രോമോ നാലാമത്തെ കാർബൺ ആറ്റത്തിലാണെങ്കിലും അക്ഷരമാലാക്രമത്തിൽ ബി ആണ് ആദ്യം വരുന്നത്. അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഇതിനെ 4 ബ്രോമോ 1 2 ഡൈക്ലോറോബെൻസീൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നു, അതിനാൽ യുപിസി നിയമങ്ങൾ അനുസരിച്ച് ഈ സംയുക്തത്തിന് നിങ്ങൾ നൽകുന്ന മറ്റേതെങ്കിലും പേര് ഇതായിരിക്കണം, കുഴപ്പമില്ല, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ എന്റെ അവസാനത്തെ ഘടകം നോക്കൂ, അതിനാൽ ഇത് ഒരു സംയുക്തമാണ് അതൊരു ക്ലോറിൻ ആറ്റവും ഒരു ch3 ആണ്, അതിനാൽ ഒരു ലോഹഗ്രൂപ്പിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ch3 ഗ്രൂപ്പിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ബെൻസീൻ വളയം toluene ആണെന്ന് ഞങ്ങൾക്കറിയാം, അതിനാൽ toluene ഒരു അംഗീകൃത iupac നാമമാണ്, അതിനാൽ benzene toluene ഇവ രണ്ടും സ്വീകരിക്കപ്പെടും, അല്ലാത്തപക്ഷം നിങ്ങൾക്ക് ഇതിനെ വിളിക്കാം methyl benzene കാരണം iupsu ഈ പേര് സ്വീകരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ക്ലോറോ 2 മീഥൈൽ ബെൻസീൻ ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ കാണുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ക്ലോറിൻ എന്ന് വിളിക്കും, കാരണം ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ക്ലോറിൻ ആഹ് എല്ലായ്പ്പോഴും മുമ്പായി വരുന്ന ആദ്യത്തെ അക്ഷരമാലയാണ്. അതുകൊണ്ടാണ് നമ്മൾ ഇതിനെ ഒരു ക്ലോറോ ടു മീഥൈൽ ബെൻസീൻ എന്ന് വിളിക്കുന്നത് അല്ലെങ്കിൽ രണ്ട് ക്ലോറോടോലുയിൻ എന്നും വിളിക്കാം, അതിനാൽ ഇത് ഒരു കാർബൺ നമ്പർ രണ്ട് എന്നതിന് പകരമുള്ള ടോലുയിൻ ആണ്, എന്നിരുന്നാലും സാധാരണ സിസ്റ്റത്തിൽ ഈ തന്മാത്ര ഒരു ക്ലോറിൻ ആറ്റമുള്ള ഒരു ടോലുയിൻ തന്മാത്രയാണ്. ഓർത്തോ പൊസിഷനിൽ, ഇതിനെ ഓർത്തോ ക്ലോറോടോലുയിൻ എന്ന് വിളിക്കണം, അതിനാൽ ഇത് സാധാരണയായി ഐയുപാക് പേരുകളെക്കുറിച്ചാണ്, പൊതുവായ പേരുകൾ നിങ്ങൾ പതിവായി കാണുന്നതും ആളുകൾ പരാമർശിക്കുന്നതുമായ എന്തെങ്കിലും ഉണ്ടെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് കഴിയുന്നത്ര അർത്ഥമാക്കാവുന്ന എല്ലാ പൊതുവായ പേരുകളും ഓർമ്മിക്കാൻ ശ്രമിക്കുക. നിങ്ങൾ അവരെ കണ്ടുമുട്ടുമ്പോഴെല്ലാം പൊതുവായ പേരുകൾ ഉപയോഗിച്ച് അവ അറിയുന്നത് ശരിയാണ് അവയിൽ ചിലത് ഓർക്കുന്നത് ശരിയാണ്, പക്ഷേ നിങ്ങൾക്ക് കഴിയുന്നില്ലെങ്കിലും അത് വലിയ തെറ്റല്ല, കാരണം നിങ്ങൾ കാണുന്ന എല്ലാ പേരുകളും നിങ്ങൾ ഓർക്കേണ്ടതില്ല . ദ്വിതീയവും എന്നാൽ കഥയും ഐസോപ്രോപൈൽ ഐസോബ്യൂട്ടൈൽ പോലെയുള്ള അവയിൽ ചിലത് ഓർക്കുക, അല്ലാതെ മറ്റെല്ലാ പൊതുവായ പേരുകളും നിങ്ങൾക്ക് ഒഴിവാക്കാം, എന്നാൽ ഏത് മോളിക്കിനും ശരിയായ ഐപാക് നമ്പർ നൽകാൻ നിങ്ങൾക്ക് കഴിയുമെന്ന് ഉറപ്പാക്കുക. നിങ്ങളുടെ വഴിക്ക് വരുന്ന ule, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഈ നിയമങ്ങൾ പാലിക്കാനും അവ ശരിയായി പേരിടാനും കഴിയണം, നിങ്ങളുടെ പാഠപുസ്തകത്തിൽ ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ നാമകരണവുമായി ബന്ധപ്പെട്ട ചില പ്രശ്നങ്ങൾ പോലും നിങ്ങളുടെ പാഠപുസ്തകത്തിലുണ്ട് എന്നതിന് ധാരാളം ഉദാഹരണങ്ങളുണ്ട്, അതിനാൽ അവ എഴുതാൻ ഞാൻ നിർദ്ദേശിക്കുന്നു. സാധ്യമായ എല്ലാ യുപിഎസ്സി പേരുകളും നിങ്ങൾക്ക് എഴുതാൻ കഴിയുമെന്ന് ഉറപ്പാക്കുക, അതിനാൽ ഈ സംയുക്തത്തിന് എങ്ങനെ പേര് നൽകാമെന്ന് ഞങ്ങൾ ഇതിനകം ചർച്ച ചെയ്തിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഈ സംയുക്തങ്ങൾക്ക് പേരുകൾ നൽകാൻ കഴിയും, അതിനാൽ ഞങ്ങൾക്ക് അത് ചെയ്യാൻ കഴിഞ്ഞാൽ അടുത്ത കാര്യം ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ ഈ സംയുക്തത്തിന്റെ രസതന്ത്രം ശരിക്കും നോക്കാൻ

തുടങ്ങുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ഓർഗാനോഹലോജൻ സംയുക്തം കാണുന്നു , നിങ്ങൾക്ക് ഇത് തിരിച്ചറിയാൻ കഴിയുന്നില്ലെങ്കിലും ഇപ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് തിരിച്ചറിയാൻ കഴിയും, നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ ഇതിന് ശരിയായ പേര് നൽകാൻ കഴിയും, അതിനാൽ മറ്റൊരാൾക്ക് കേൾക്കാൻ കഴിയും നിങ്ങൾ സംസാരിക്കുന്ന ഘടകത്തെക്കുറിച്ചാണ് നിങ്ങളിൽ നിന്ന്, എന്നാൽ അടുത്ത പ്രധാന കാര്യം, ഈ സംയുക്തങ്ങളുടെ പ്രതിപ്രവർത്തനങ്ങളെക്കുറിച്ചും ഈ സംയുക്തങ്ങൾ എങ്ങനെ തയ്യാറാക്കാം എന്നതിനെക്കുറിച്ചും ഞങ്ങൾ ഇപ്പോൾ സംസാരിക്കാൻ തുടങ്ങുന്നു,

അങ്ങനെ ഒരിക്കൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഹാലോ ആൽക്കെയ്ൻ യോ ഇല്ല. നിങ്ങൾക്ക് അവയെ എങ്ങനെ നിർമ്മിക്കാം എന്നറിയാൻ നിങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നു , അതിനാൽ ഒരു ഹാലോജൻ ആറ്റം ഒരു കാർബൺ ആറ്റവുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുമ്പോൾ കൃത്യമായി എന്താണ് ചെയ്യുന്നതെന്ന് അറിയേണ്ടത് എല്ലായ്പ്പോഴും പ്രധാനമാണ്, അതിനാൽ ഹാലോ ആൽക്കെയ്നുകൾക്ക് വ്യത്യസ്ത ഗുണങ്ങളുണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ ഊഹിച്ചിട്ടുണ്ടാകും. ലളിതമായ ഹൈഡ്രോകാർബണുകളുമായി താരതമ്യപ്പെടുത്തുമ്പോൾ, ഹാലൊജൻ ആറ്റം കാർബൺ ആറ്റത്തേക്കാൾ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു കാർബൺ ആറ്റം ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുമ്പോഴെല്ലാം അത് പരസ്പരം ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന രണ്ട് കാർബൺ ആറ്റങ്ങളെപ്പോലെയല്ല. കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആറ്റവുമായി ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന കാർബൺ, എല്ലാ ഹാലൊജനുകൾ ഗ്രൂപ്പ് 17 മൂലകങ്ങളും കാർബണേക്കാൾ ഇലക്ട്രോണെഗറ്റീവ് ആണ്, അതിനാൽ അവർ എന്താണ് ചെയ്യേണ്ടത്, ഇലക്ട്രോണുകളെ അവയിലേക്ക് കൂടുതൽ വലിച്ചിടാൻ അവർ ശ്രമിക്കുന്നു,

അങ്ങനെ ഒരു കാർബണും ഹാലൊജൻ ആറ്റവും ah രൂപപ്പെടുന്ന ഇലക്ട്രോണുകളെ ബന്ധിപ്പിക്കുന്നതിൽ ഏർപ്പെടുമ്പോൾ ഈ സ്ലൈഡിൽ ഞാൻ കാണിച്ചിരിക്കുന്നതുപോലെ ബോണ്ട് ഹാലൊജനിലേക്ക് കൂടുതൽ വലിച്ചെടുക്കപ്പെടുകയും കാർബൺ ആറ്റത്തിൽ നിന്ന് അകന്നുപോകുകയും ചെയ്യുന്നു, കാരണം കാർബണിന് എല്ലായ്പ്പോഴും നേരിയ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് അനുഭവപ്പെടുന്നതായി നിങ്ങൾ കാണും. y ബോണ്ടിനായി ഒരു ഇലക്ട്രോൺ സംഭാവന ചെയ്തു, എന്നാൽ ആ ഇലക്ട്രോൺ ഇപ്പോൾ കാർബണിന് ഇഷ്ടപ്പെട്ടതിനേക്കാൾ അൽപ്പം കൂടുതൽ ഹാലൊജനിലേക്ക് നീങ്ങിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ കാർബണിന് നേരിയ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് ഉണ്ട്, ഹാലൊജനിന് നെഗറ്റീവ് ചാർജ് നിലനിർത്തുന്നതിൽ സന്തോഷമുണ്ട്, അതിനാൽ നമുക്ക് ഇത് വരയ്ക്കണമെങ്കിൽ ബോണ്ട് ഒരു ചെറിയ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് വരയ്ക്കുന്നത് പോലും അനുയോജ്യമായിരിക്കാം, ഇത് സാധാരണയായി ഒരു ചെറിയ ഡെൽറ്റ സിന് ഡെൽറ്റ പോസിറ്റീവ്, ഡെൽറ്റ നെഗറ്റീവ് എന്നിവ പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഡെൽറ്റ പോസിറ്റീവ് കാർബൺ ആറ്റത്തിലും ഡെൽറ്റ നെഗറ്റീവ് ഹാലൊജൻ ആറ്റത്തിലും വസിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഇത് ഇതാണ്. പ്രത്യേക സംയുക്തം ഇപ്പോൾ ധ്രുവീകരിക്കപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, ഈ പ്രത്യേക ബോണ്ട് ഇപ്പോൾ ധ്രുവീകരിക്കപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ എല്ലാ ഓർഗാനോ ഹാലൊജൻ സംയുക്തങ്ങളും സാധാരണയായി ധ്രുവീകരിക്കപ്പെട്ടിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ അവ ഈ ബോണ്ടുകളാണ് ധ്രുവീകരിക്കപ്പെട്ടിരിക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഈ തന്മാത്രകൾക്ക് ദ്വിധ്രുവ നിമിഷമുണ്ട്, നിങ്ങൾക്കറിയാവുന്നതുപോലെ ദ്വിധ്രുവ നിമിഷം സാധാരണയായി അളക്കുന്നത് യൂണിറ്റ് d യിലെ ഉപകരണത്തിലാണ്. ശരി ഇപ്പോൾ ഞാൻ ഇവിടെ മീഥൈൽ ഹാലൈഡുകൾ പട്ടികപ്പെടുത്തിയിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഹാലോമീഥേൻ തന്മാത്ര ഫ്ലൂറിൻ ക്ലോറിൻ ബ്രോമിൻ, അയോഡിൻ എന്നിവയിൽ തുടങ്ങുന്നു, അതിനാൽ എനിക്ക് ഫ്ലൂറോമീഥേൻ ക്ലോറോമീഥേൻ ഉണ്ട് ബ്രോ ഇവിടെ എന്റെ ടേബിളിൽ momethane ഉം iodomethane ഉം ഇടത് വശത്തെ കോളവും നിങ്ങൾ ഈ കോളത്തിൽ കണ്ടെത്തും, അടുത്ത കോളത്തിൽ എനിക്ക് ഉള്ളത് ബോണ്ട് ദൈർഘ്യമാണ്, അതിനാൽ കാർബണും ഫ്ലൂറിനും കാർബൺ ഫ്ലൂറിൻ ബോണ്ട് നീളം ഘടിപ്പിക്കുമ്പോൾ നിങ്ങൾക്ക് കാണാൻ കഴിയും ഇവ പിക്കോമീറ്ററുകളിലാണ് നൽകിയിരിക്കുന്നത്, അതിനാൽ കാർബൺ ഫ്ലൂറിൻ ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം 139 പിക്കോമീറ്ററുകൾ അല്ലെങ്കിൽ 1.39 ആംഗ്സ്ട്രോം ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ താഴേക്ക് പോകുമ്പോൾ ഈ ബോണ്ട് നീളം വർദ്ധിക്കുന്നതായി നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഫ്ലൂറിനിൽ നിന്ന് അയോഡിനിലേക്ക് പോകുമ്പോൾ ബോണ്ട് ദൈർഘ്യത്തിൽ വലിയ വ്യത്യാസമുണ്ട്. ബോണ്ട് ദൈർഘ്യം കൃത്യമായി പ്രതീക്ഷിക്കുന്നു , കാരണം യഥാർത്ഥത്തിൽ ബോണ്ട് രൂപപ്പെടുന്ന ആറ്റങ്ങളുടെ മധ്യഭാഗം തമ്മിലുള്ള ദൂരമാണ് ബോണ്ട് രൂപപ്പെടുന്നത്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് അയോഡിൻ പോലെയുള്ള വലിയ ആറ്റമുള്ളപ്പോൾ അയോഡിൻ ഗ്രൂപ്പിൽ വളരെ താഴെയാണ്, അതിനാൽ അയോഡിൻ വളരെ വലുതാണെന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും. ഫ്ലൂറിനുമായുള്ള താരതമ്യം അതിനാൽ അയഡിനും കാർബണും ഒരുമിച്ച് ചേരുമ്പോൾ ബോണ്ട് ദൈർഘ്യമേറിയതാണ്,

അങ്ങനെ അത് ക്രമാനുഗതമായി പോകുന്നു അതിനാൽ കാർബൺ ക്ലോറിൻ ബോണ്ട് കാർബൺ ഫ്ലൂറിൻ ബോണ്ടിനെക്കാൾ നീളമുള്ളതാണ് കാർബൺ ബ്രോ മൈൻ ബോണ്ട് കാർബൺ ക്ലോറിൻ ബോണ്ടിനെക്കാൾ നീളമുള്ളതാണ്, കാർബൺ അയഡിൻ ബോണ്ട് കാർബൺ ബ്രോമിൻ ബോണ്ടിനെക്കാൾ നീളമുള്ളതാണ്, അതിനാൽ ഇത് പ്രതീക്ഷിക്കുന്ന പ്രവണതയാണ്, ബോണ്ടുകളുടെ ശക്തിയെക്കുറിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് ഇപ്പോൾ കണ്ടെത്താനാകും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഇത് കാണാൻ കഴിയും മീഥൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ഫ്ലൂറിനുമായി ഘടിപ്പിക്കുമ്പോൾ കാർബണിന് രണ്ട് sp3 ഹൈബ്രിഡൈസ്ഡ് ഓർബിറ്റൽ വലത് കാർബൺ രണ്ടാം കാലഘട്ടത്തിൽ വീഴുന്നു, അതിനാൽ രണ്ടാമത്തെ പരിക്രമണപഥത്തിൽ അതിന്റെ ബാലൻസ് ഇലക്ട്രോണുകൾ ഉണ്ട്, അതിനാൽ ഇതിന് രണ്ട് sp3 പരിക്രമണപഥം ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും. ഫ്ലൂറിനും

അങ്ങനെയാണ്, അതിനാൽ ഇവ രണ്ടും ഒരേ വലിപ്പമുള്ളതിനാൽ അവയുടെ പരിക്രമണപഥങ്ങൾ ഒരേ വലിപ്പമുള്ളവയാണ്, അതിനാൽ പരിക്രമണപഥങ്ങളുടെ ഓവർലാപ്പ് വഴി രൂപപ്പെടുന്ന ബോണ്ടിന്റെ ക്ലാസിക്കൽ ആശയങ്ങൾ അനുസരിച്ച് നമുക്ക് യഥാർത്ഥത്തിൽ ഏതാണ്ട് ഒരേ വലുപ്പമുള്ള രണ്ട് പരിക്രമണപഥങ്ങൾ ഉണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും. അതിനാൽ അവയുടെ ഓവർലാപ്പ് ഉൾപ്പെട്ടിരിക്കുന്ന രണ്ട് ആറ്റങ്ങളെയും തൃപ്തിപ്പെടുത്തും, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് വളരെ ശക്തമായ ഒരു ബോണ്ട് ലഭിക്കും,

പരിക്രമണ ഓവർലാപ്പുകൾ തികച്ചും പൂർണ്ണമാണ്, അതിനാൽ ഇത് വളരെ ശക്തമായ ബോണ്ടിന് കാരണമാകുന്നു. ഈ ബോണ്ടിന്റെ രൂപീകരണത്തിന്റെ എൻതാൽപിയിൽ പ്രതിഫലിക്കുന്നതിനാൽ, ഒരു മോളിൽ 452 കിലോജൂൾ കാർബൺ ഫ്ലൂറിൻ ബോണ്ടിന് 234 ആയി കുറയുമ്പോൾ, കാർബൺ അയഡിൻ ബോണ്ടിന് 234 ആയി കുറയുന്നു, അതിനാൽ അയോഡിൻ അതിന്റെ വലിയ
പരിക്രമണപഥങ്ങളോടൊപ്പം വരുന്നതായി സങ്കൽപ്പിക്കുക. ഒരു ചെറിയ പരിക്രമണപഥം മാത്രമേ വാഗ്ദാനം ചെയ്യുന്നുള്ളൂ, അതിനാൽ അവ അയോഡിനെ ഓവർലാപ്പ് ചെയ്യുമ്പോൾ ഓവർലാപ്പ് പൂർണ്ണമായും തൃപ്തികരമല്ല, അതിനാൽ ബോണ്ടിംഗ് തന്നെ ചെറുതായി ദുർബലമായതായി നിങ്ങൾ കണ്ടെത്തും, അതിന്റെ ഫലമായി ഒരു കാർബൺ അയഡിൻ ബോണ്ടിന്റെ ബോണ്ട് ഊർജ്ജം ദുർബലമാണെന്ന് നിങ്ങൾ എപ്പോഴും കണ്ടെത്തും . കാർബൺ ക്ലോറിൻ ബോണ്ടിനേക്കാൾ വലുതായ ഒരു കാർബൺ ബ്രോമിൻ ബോണ്ട്, കാർബൺ ഫ്ലൂറിൻ ബോണ്ട് ഇപ്പോൾ ഏറ്റവും ശക്തമാണ്, ദ്വിധ്രുവ നിമിഷത്തിൽ കാര്യമായ വ്യത്യാസമില്ല, അതിനാൽ ഞാൻ സൂചിപ്പിച്ച എല്ലാ ഹാലോജൻ ആറ്റങ്ങളും കൂടുതൽ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആണെന്ന് നിങ്ങൾ കാണും. ബോണ്ട് എനർജികളുടെ പാറ്റേണുകളിലെ ബോണ്ടിംഗ് വ്യത്യാസത്തിന്റെ പാറ്റേണുകളിലെ ഈ വ്യത്യാസമാണോ
അങ്ങനെയെങ്കിൽ ആത്യന്തികമായി ദ്വിധ്രുവ നിമിഷം വളരെ വ്യത്യസ്തമല്ല, അവയെല്ലാം ഏകദേശം 1.8 ൽ വീഴുന്നു കാർബൺ അയഡിൻ ബോണ്ടിനെ ഒഴിവാക്കുക, കാരണം അതാണ് ഈ പ്രത്യേക സാഹചര്യത്തിൽ ഏറ്റവും ദുർബലമായത്, അതിനാൽ അയോഡിൻ ഇലക്ട്രോനെഗറ്റീവ് ആയി കുറയാൻ തുടങ്ങുന്നു, അതിനാൽ ഈ സാഹചര്യത്തിൽ ഇത് അൽപ്പം താഴ്ന്നതാണ്, പിന്നെ അത് വളരെ കുറവല്ല, അത് 1.64 ആണ്. ഈ കാർബൺ ഹാലൊജെൻ ബോണ്ടുകൾ ധ്രുവീകരിക്കപ്പെട്ടവയാണ്, അവയ്‌ക്കെല്ലാം ദ്വിധ്രുവ നിമിഷവും താരതമ്യപ്പെടുത്താവുന്ന ദ്വിധ്രുവ നിമിഷങ്ങളുമുണ്ട്, കാർബൺ അയഡിൻ ബോണ്ട് ഒഴികെയുള്ള മറ്റുള്ളവയേക്കാൾ ന്യായമായും കുറവാണ്, അതിനാൽ ഇത് നിങ്ങൾ കാണുമ്പോഴെല്ലാം ഒരു cx ബോണ്ട് എങ്ങനെയാണെന്നതിനെക്കുറിച്ചുള്ള നല്ല ആശയം നൽകുന്നു. ഒരു കാർബണിൽ ഘടിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഹാലൊജൻ ഉടൻ തന്നെ ഓർക്കുക, കാർബൺ പോസിറ്റീവ് ചാർജുള്ളതാണെന്ന് അല്ലെങ്കിൽ മറ്റൊരു വിധത്തിൽ പറഞ്ഞാൽ, കാർബൺ ഇപ്പോൾ ഇലക്ട്രോണുകളെ തിരയുന്നു, എന്നാൽ നെഗറ്റീവ് ചാർജുമായി ഹാലൊജൻ പുറപ്പെടാൻ തയ്യാറാണ്, അത് ഇതിനകം തന്നെ കാർബണിൽ നിന്ന് ഇലക്ട്രോണുകളെ തന്നിലേക്ക് അൽപ്പം വലിച്ചു. കാർബൺ ഉപേക്ഷിച്ച് പോസിറ്റീവ് ചാർജുള്ള കാർബണിനെ ഉപേക്ഷിക്കാൻ തയ്യാറാണ്, അതിനാൽ എവിടെ നിന്നെങ്കിലും കാർബൺ ഇലക്ട്രോണുകൾ ലഭിച്ചാൽ അത് ഹാലൊജനെ വിടാൻ അനുവദിക്കും, അതിനാൽ ഇതിന് ഓ വഴിയുമായി വളരെയധികം ബന്ധമുണ്ട്. rgano halogen സംയുക്തങ്ങൾ അല്ലെങ്കിൽ ഹാലോ ആൽക്കെയ്നുകൾ പ്രതികരിക്കുന്നു, അതിനാൽ ഞങ്ങൾ അവയുടെ പ്രതികരണങ്ങളിലേക്ക് പിന്നീട് വരാം , അതിനാൽ ഞങ്ങൾ ഈ കാര്യങ്ങളെക്കുറിച്ചെല്ലാം സംസാരിച്ചതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഞങ്ങൾ ഓകെ ചെയ്യുമ്പോൾ ഓർക്കേണ്ട കാര്യമാണിത്, ഞാൻ അടുത്തതായി ചർച്ചചെയ്യുന്നത് അതിന്റെ തയ്യാറെടുപ്പിനെക്കുറിച്ചാണ് കറ്റാർ ആൽക്കെയ്നുകൾ എങ്ങനെയാണ് ഹാലോ ആൽക്കെയ്നുകൾ തയ്യാറാക്കുന്നത്, അതിനാൽ ഹാലോ ആൽക്കെയ്നിന്റെ ഏറ്റവും ലളിതമായ തയ്യാറെടുപ്പ് തീർച്ചയായും ലഭ്യമായ ഏറ്റവും ലഭ്യമായ തന്മാത്രകളിൽ നിന്നായിരിക്കണം, അതിനാൽ ഏറ്റവും എളുപ്പത്തിൽ ലഭ്യമാകുന്ന തന്മാത്രകൾ ഹൈഡ്രോകാർബണുകളാണ്, കാരണം അവ പെട്രോകെമിക്കലുകളിൽ നിന്നാണ് വരുന്നത്, അതിനുശേഷം അവ ആൽക്കഹോളുകളാണ്. ധാരാളം ഓർഗാനിക് തന്മാത്രകളുടെ സമന്വയത്തിനുള്ള ഒരു നല്ല ആരംഭ പോയിന്റ്, ഹൈഡ്രോകാർബണുകൾ ഇപ്പോൾ തന്നെ പ്രവർത്തനക്ഷമമായതിനാൽ അത് ഇതിനകം ഒരു കാർബൺ ഓക്സിജൻ ബോണ്ടാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ആൽക്കഹോൾ പ്രവർത്തനക്ഷമമാക്കണമെങ്കിൽ ഞങ്ങൾ ചെയ്യേണ്ടത് കാർബൺ ഓക്സിജൻ ബോണ്ട് തകർത്ത് പുതിയത് സ്ഥാപിക്കുക എന്നതാണ്. ബോണ്ട് അപ്പോൾ അതിനാൽ ഹാലോ ആൽക്കെയ്നുകളുടെ ഈ തയ്യാറെടുപ്പും ആൽക്കഹോളുകളിൽ നിന്നാണ് ആരംഭിക്കുന്നത് അവയിൽ ഏറ്റവും ലളിതമാണ്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ എനിക്ക് വളരെ ലളിതമായ ഒരു റീ ഉണ്ട് ആൽക്കഹോൾ ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ഹൈഡ്രോഫ്ലൂറിക് ഉപയോഗിച്ച് മദ്യം ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ ആൽക്കഹോൾ ഘടനയ്ക്ക് കാരണമാകുന്ന ഹൈഡ്രോക്സൈൽ ഗ്രൂപ്പിനെയാണ് r സൂചിപ്പിക്കുന്നത്, ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിനെ r സൂചിപ്പിക്കുന്നത് ഒരു roh ആയി പ്രതിനിധീകരിക്കുന്ന ഒരു ആൽക്കഹോൾ എന്റെ പക്കലുണ്ടെന്ന് നിങ്ങൾ കണ്ടാൽ ഇവിടെ ആദ്യത്തേത് എഴുതിയിരിക്കുന്നു ഹൈഡ്രോബ്രോമിക് ഹൈഡ്രാറ്റിക് മുതലായവ ഹൈഡ്രോഹാലിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ നമുക്ക് ലഭിക്കുന്നത് ഒരു ഹലോ ആൽക്കെയ്നും ഒരു ജല തന്മാത്രയും ആണ്, അതിനാൽ ഇത് എങ്ങനെ സംഭവിക്കുമെന്ന് അറിയാൻ നിങ്ങൾ ആഗ്രഹിക്കുന്നുവെങ്കിൽ, എന്തുകൊണ്ടാണ് ഇത് തകരാറിലായത് എന്നത് കൃത്യമായി സംഭവിക്കുന്നത് ആഹ് ഹൈഡ്രോഹാലിക് ആണ് ആസിഡ് വിഘടിപ്പിക്കുന്നു, അത് ഇപ്പോൾ എച്ച് പ്ലസ്, എക്സ് മൈനസ് എന്നിവയുടെ ലായനിയിൽ വിഘടിക്കുന്നു , ഉദാഹരണത്തിന് ഏത് ആസിഡിലും അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ഈ എച്ച് പ്ലസ് മദ്യത്തിന്റെ ഓക്സിജൻ ആറ്റവുമായി ഇടപഴകാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്നു, അത് മദ്യത്തിന്റെ ഓക്സിജൻ ആറ്റത്തെ പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യും . ഇവിടെ ആൽക്കഹോളിൽ o ഇതിനകം ഒരു r ഗ്രൂപ്പുമായും ഒരു ഹൈഡ്രജനുമായും ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്നു, ഇപ്പോൾ മറ്റൊരു h പ്ലസ് വന്ന് ഓക്സിജനുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുന്നുവെങ്കിൽ അത് ഒരു h ആണ് പ്ലസ് അതിന് ഒരു ഇലക്ട്രോൺ ഇല്ല അത് വന്ന് ഓക്സിജനുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുന്നു അതിനാൽ ഓക്സിജൻ പ്രോട്ടോണേറ്റും ഓക്സിജനും പോസിറ്റീവ് ചാർജ് ലഭിക്കുന്നു, പോസിറ്റീവ് ചാർജ് കാരണം ഈ ഓ 2 ഗ്രൂപ്പ് യഥാർത്ഥത്തിൽ ഒരു ജല തന്മാത്ര പോലെയാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ പറയാൻ ഉദ്ദേശിക്കുന്നത്, നിങ്ങൾ ഇപ്പോൾ നിങ്ങളുടെ റോയെ എച്ച് പ്ലസ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുമ്പോൾ അത് റോഹ് 2 പോസിറ്റീവ് ആയി മാറുന്നു എന്നതാണ് . അല്ലെങ്കിൽ ഈ പ്രത്യേക ഗ്രൂപ്പ് ഒരു പോസിറ്റീവ് ചാർജ് നിലനിർത്തിയിട്ടുണ്ട്, അതിനാൽ ഇപ്പോൾ ഇത് വെള്ളമായി പോകാൻ ആഗ്രഹിക്കുന്ന ഒന്നാണ്, അതിനാൽ നിങ്ങളുടെ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പിന് ഒരു പുതിയ ഗ്രൂപ്പ് ആവശ്യമുണ്ട്, അതിനാൽ

ഹൈഡ്രോഹാലിക് ആസിഡുകൾ ധ്രുവീകരിക്കപ്പെട്ടതാണെന്ന് ഞങ്ങൾ ഇതിനകം സൂചിപ്പിച്ചു, അതിനാൽ എനിക്ക് ഇപ്പോൾ h പ്ലസും x മൈനസും ഉണ്ട് വെള്ളം വിട്ടുപോകുമ്പോൾ ഈ r ന് ആവശ്യമായത് നെഗറ്റീവ് ചാർജ്ജുള്ള ഒന്നാണ്, അതിനാൽ ഇത് അവിടെയുള്ള x മൈനസുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിച്ച് നിങ്ങൾക്ക് rx നൽകും,

അങ്ങനെയാണ് ആൽക്കഹോൾ ഉപയോഗിച്ച് ആൽക്കൈൽ ഹാലൈഡുകൾ നിർമ്മിക്കുന്നത് , അതിനാൽ നിങ്ങൾ ഒരു ആൽക്കഹോൾ എടുത്ത് ഇട്ടാൽ ഇത് ഒരു എച്ച്എക്സ് ഹൈഡ്രോഹൈലിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിച്ച് നമുക്ക് ജലത്തിന്റെ തന്മാത്രയ്ക്കൊപ്പം ഞാൻ ഇവിടെ കാണിച്ചിരിക്കുന്ന ഹാലോ ആൽക്കീൻ ലഭിക്കും, അതിനാൽ വെള്ളം പുറത്തുവരുന്നത് നിങ്ങൾ കാണും, അതിനാൽ ഈ പ്രതികരണത്തെ പ്രതിനിധീകരിക്കുന്നതിനുള്ള ഏറ്റവും ലളിതമായ മാർഗമാണിത്, പക്ഷേ എല്ലാ മദ്യവും നൽകുന്നില്ല നിങ്ങളുടെ പ്രതികരണം അതേ പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ പൊതു ക്രമം, ദ്വിതീയ പ്രതികരണത്തേക്കാൾ ദ്വിതീയ പ്രതിപ്രവർത്തനം പ്രൈമറിയെക്കാൾ വേഗത്തിലാണ് ത്രിതീയ പ്രതിപ്രവർത്തനം, മീഥൈൽ ഇപ്പോൾ മന്ദഗതിയിലുള്ള പ്രൈമറി, സെക്കണ്ടറി ആൽക്കഹോളുകൾ ഹൈഡ്രോഹൈലിക് ആസിഡുകൾ ആയ h x മായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുന്നു .

അങ്ങനെ അല്ലാത്തപക്ഷം പ്രതികരണങ്ങൾ സംഭവിക്കുന്നു, പക്ഷേ അവ വളരെ സാവധാനത്തിലാണ്, നിങ്ങൾ അത് ചൂടാക്കേണ്ടി വന്നേക്കാം, നിങ്ങൾക്ക് കൂടുതൽ സമയം പ്രതികരണം ഉപേക്ഷിക്കേണ്ടി വന്നേക്കാം, അതേസമയം ത്രിതീയ ആൽക്കഹോൾ പരിശോധനയ്ക്കൊപ്പം ഉടനടി പ്രതികരിക്കും, അതിനാൽ ഇത് എന്തുകൊണ്ട് വ്യത്യസ്തമാണ്, അതിനാൽ ഇതിന് എന്തെങ്കിലും ബന്ധമുണ്ട് ഞാൻ ഇവിടെ എഴുതിയ സമവാക്യം, OS പ്രോട്ടോണേറ്റ് ചെയ്യപ്പെടുകയും ഈ r ന് പോസിറ്റീവ് ചാർജ് അനുഭവപ്പെടാൻ തുടങ്ങുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ പൊതുവെ ഈ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് നന്നായി പിടിക്കാൻ കഴിയുന്ന ഒന്ന്, അതിനാൽ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് നിലനിർത്താൻ കഴിയുന്ന ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പ് ആയിരിക്കും മികച്ച രീതിയിൽ പ്രതികരിക്കുന്ന ഒന്ന്, oh2 ഗ്രൂപ്പ് വിടുമ്പോൾ പോസിറ്റീവ് ചാർജ് കൈകാര്യം ചെയ്യുന്നതിൽ തൃതീയ ആൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകൾ മികച്ചതാണെന്ന് നിങ്ങൾ പിന്നീട് കാണും. അതിൽ നിന്ന് അകന്ന് അത് വേഗത്തിൽ പ്രതികരിക്കുന്നതിന്റെ കാരണം ഇതാണ്, എന്നാൽ നിങ്ങൾ ദ്വിതീയവും പ്രാഥമികവുമായി പോയിക്കഴിഞ്ഞാൽ പ്രതിപ്രവർത്തനം കുറയുന്നു, അതിനാൽ സിങ്ക് ക്ലോറൈഡ് കൃത്യമായി ചെയ്യുന്നത് ഇപ്പോൾ കുറയ്ക്കുന്നു, സിങ്കിനും ഓക്സിജനുമായി ഒരു അടുപ്പമുണ്ട്, അതിനാൽ നിങ്ങൾ സിങ്ക് ക്ലോറൈഡ് എടുക്കുമ്പോൾ ലൂയിസ് ആണ് ഹൈഡ്രജൻ ബന്ധിപ്പിക്കുന്നതിന് മുമ്പുതന്നെ അത് ഒയുമായി ബന്ധിപ്പിക്കുന്നു, അതിനാൽ കാർബൺ ഓക്സിജൻ ബോണ്ട് തകർക്കാനും ഹൈഡ്രോക്സി ഗ്രൂപ്പുകളെ വേഗത്തിൽ നീക്കം ചെയ്യാനും ഇത് അനുവദിക്കുന്നു, അതിനാലാണ് ഈ പ്രതികരണത്തിൽ ഞങ്ങൾ ഒരു ഉൽപ്രേരകം ഉപയോഗിക്കുന്നത്, അതിനാൽ പ്രതികരണം മന്ദഗതിയിലാണെങ്കിൽ സിങ്ക് ക്ലോറൈഡ് സഹായിക്കും. ശരി ഇപ്പോൾ ചിലപ്പോൾ നിങ്ങൾ ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡിനെക്കുറിച്ച് കേട്ടിട്ടുണ്ടാകും, നിങ്ങൾ നിങ്ങളുടെ ലാബിൽ പോകുമായിരുന്നു , എന്നിട്ട് നിങ്ങളുടെ ലാബിൽ ഹൈഡ്രോക്ലോറിക് ആസിഡുകൾ നിങ്ങളുടെ സ്കൂളുകളിലെ മിക്ക ലാബുകളിലും ഉണ്ടെന്ന് കാണുമായിരുന്നു, എന്നാൽ ഇപ്പോൾ മറ്റ് ചില ഹൈഡ്രോഹാലിക് ആസിഡുകൾ ഇല്ല പൊതുവായി ലഭിക്കുന്നത് അവ പ്രതികരണ മിശ്രിതത്തിൽ ഉണ്ടാക്കിയേക്കാം, അതിനാൽ അതിനുള്ള ഒരു ലളിതമായ മാർഗ്ഗം മുമ്പത്തെപ്പോലെ ഒരു ആൽക്കൈൽ ആൽക്കഹോൾ എടുത്ത് സോഡിയം അയഡൈഡ് അല്ലെങ്കിൽ പൊട്ടാസ്യം അയഡൈഡ് സോഡിയം ബ്രോമൈഡ് ഒ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കുക എന്നതാണ്. r പൊട്ടാസ്യം ബ്രോമൈഡും മറ്റും ഒരു ആസിഡിനൊപ്പം

അങ്ങനെ സോഡിയം അയഡൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ആൽക്കൈൽ അയഡൈഡ് ഉണ്ടാക്കുകയാണെങ്കിൽ നിങ്ങൾ ചെയ്യേണ്ടത് ഹൈഡ്രോ അയോഡിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിക്കേണ്ടതില്ല എന്നതാണ്, നിങ്ങൾക്ക് അയോഡിൻ സോഡിയം ഉപ്പ് ഉപയോഗിക്കാം. ഇതോടൊപ്പം ഒരു ആസിഡും ഇടുക, ഈ സാഹചര്യത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ഫോസ്ഫോറിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിക്കാം, അതിനാൽ അത് നൽകുന്നത് ആൽക്കൈൽ അയഡൈഡും ഫോസ്ഫോറിക് ആസിഡിന്റെ സോഡിയം അല്ലെങ്കിൽ പൊട്ടാസ്യം ഉപ്പും ആണ്, അതിനാൽ നിങ്ങൾക്ക് സിറ്റുവിൽ ഉള്ള ഉപ്പ് ഉള്ള ഒരു ആസിഡും ഉപയോഗിക്കാം. പ്രതിപ്രവർത്തന മിശ്രിതത്തിൽ നിങ്ങൾക്ക് ആൽക്കൈൽ ബ്രോമൈഡുകളുടെ ഒരു തയ്യാറെടുപ്പ് ആവശ്യമായ ഹൈഡ്രോഹാലിക് ആസിഡ് ഇവിടെ നൽകിയിരിക്കുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ ആൽക്കഹോൾ എടുത്ത് സോഡിയം ബ്രോമൈഡും h2so4 ഉം ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചാൽ നമുക്ക് ആൽക്കൈൽ ബ്രോമൈഡും സോഡിയം ഉപ്പും വെള്ളവും ലഭിക്കും, അതിനാൽ ഇത് ഇതാണ് ഈ തന്മാത്രയെ ശരിയാക്കുന്നതിനുള്ള വളരെ ലളിതമായ മാർഗം, അതിനാൽ മദ്യം ഉപയോഗിച്ച് എന്തുചെയ്യാൻ കഴിയുമെന്നത് ഞാൻ തുടരുന്നു, അതിനാൽ നിങ്ങൾ മദ്യം എടുത്ത് ഫോസ്ഫറസ് ട്രൈഹാലൈഡ് ഫോസ്ഫറസ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിച്ചാൽ ഓക്സിജനുമായി ഒരു അടുപ്പം ഉള്ളതിനാൽ അതിന് ഓക്സിജനെ വലിച്ചെടുക്കാൻ കഴിയും n ഏതെങ്കിലും തന്മാത്രയിൽ നിന്ന് മൂന്ന് ഹാലൊജനുകൾ ഉള്ളതിനാൽ മൂന്ന് ആൽക്കഹോൾ തന്മാത്രകൾ ഇതിനോട് പ്രതിപ്രവർത്തിക്കും, തുടർന്ന് ഫോസ്ഫറസ് ആസിഡ് h3po3 സഹിതം നിങ്ങൾക്ക് ഒരു ഹാലോ ആൽക്കീൻ നൽകും, അതിനാൽ ഒരു ഹൈഡ്രോഹൈലിക് ആസിഡ് ഉപയോഗിക്കുന്നതിന് പകരം നിങ്ങൾക്ക് px3 ഉപയോഗിക്കാം , ചിലപ്പോൾ x ബ്രോമിൻ ആയിരിക്കുമ്പോൾ അല്ലെങ്കിൽ അയോഡിൻ നിങ്ങൾക്ക് ഫോസ്ഫറസ് ട്രൈഹാലൈഡ് പോലും ആവശ്യമില്ല, നിങ്ങൾക്ക് ഇത് എല്ലായ്പ്പോഴും ചുവന്ന ഫോസ്ഫറസിൽ നിന്നും അനുബന്ധ ഹാലൊജനിൽ നിന്നും സി 2 ൽ ഉണ്ടാക്കാം,

അങ്ങനെയെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് മദ്യം എടുത്ത് റെഡ് ഫോസ്ഫറസും ഹാലോജനും ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കാം, കൂടാതെ നിങ്ങൾ ഈ px3 സ്പീഷീസ് സി 2 ൽ സൃഷ്ടിക്കും. നിങ്ങൾക്ക് ക്ലോറൈഡ് വേണമെങ്കിൽ pc15 ഉപയോഗിച്ചും പ്രതികരണം നടത്താം . തുടർന്ന് ക്ലോറിൻ ആറ്റങ്ങളിൽ ഒന്ന് പോയി ഇതിനൊപ്പം ഘടിപ്പിക്കുന്നു, അവസാന പ്രതികരണം തൈറോക്ലോറൈഡിനൊപ്പമാണ് , ഏറ്റവും രസകരമാണ്, കാരണം അത് ആൽക്കഹോളുമായി പ്രതിപ്രവർത്തിക്കുമ്പോൾ ചെറിയ ഫ്ലൂറൈഡ്

നിങ്ങൾക്ക് ആർസിഎൽ നൽകുന്നു, തുടർന്ന് സൾഫർ ഡയോക്സ് പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിൽ രൂപം കൊള്ളുന്ന ഈ രണ്ട് ഉപോൽപ്പന്നങ്ങളും വാതകങ്ങളാണ് ഡയോക്സൈഡും എച്ച്സിഎല്ലും ഇവ രണ്ടും വാതകങ്ങളാണ്, അതിനാൽ അവ പ്രതികരണ മിശ്രിതത്തിൽ നിന്ന് രക്ഷപ്പെടുകയും നിങ്ങൾക്ക് ആവശ്യമുള്ള ഉൽപ്പന്നം ലഭിക്കുകയും ചെയ്യുന്നു, അതിനാൽ തയ്യാറെടുപ്പിനെക്കുറിച്ച് ഞാൻ പറയാൻ ആഗ്രഹിച്ചത് സംഗ്രഹിക്കാം, ഇത് മദ്യത്തിൽ നിന്ന് നിങ്ങൾക്ക് സാധ്യമായ ഏറ്റവും ലളിതമായ മണ്ടത്തരമായ സിന്തസിസാണ്. നിങ്ങൾക്ക് അവയെ ഫോസ്ഫറസ് ഹാലൈഡുകൾ ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കാം അല്ലെങ്കിൽ നിങ്ങൾക്ക് അവയെ ചെറിയ ക്ലോറൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ചികിത്സിക്കാം, കാർണൽ ക്ലോറൈഡ് ഉപയോഗിച്ച് ആൽക്കൈൽ ക്ലോറൈഡുകൾ നിർമ്മിക്കുന്നത് ഏറ്റവും എളുപ്പമുള്ള ഒന്നാണ്, കാരണം ഉപോൽപ്പന്നങ്ങൾ വാതകമാണ്, അതിനാൽ ഞാൻ ഇവിടെ നിർത്തുന്നു. ഈ ക്ലാസ്സിനായി, തുടർന്ന് അടുത്ത ക്ലാസ്സിൽ ഹാലോആൽക്കെയ്നുകൾ തയ്യാറാക്കുന്നതിനെക്കുറിച്ച് ഞങ്ങൾ ചർച്ച ചെയ്യുന്നത് തുടരും, നന്ദി

Prutor@IITK