

нението на водорода съ кислорода, или отъ изгарянието на водореда; въглекислотата, произлѣзла отъ съединението на въглерода, или отъ изгарянието на въглерода; най-послѣ пепельта, станала отъ минералните вещества, които са съдържатъ въ дървото и въ въглищата.

182. *Що е огнь?* — Огънътъ, като говоримъ собственно, е олицетворено горѣние; съединение на топлината и на свѣтлината, които съставятъ горѣнието. Огънъ наричами тозе купа дръва и въглища които горѣтъ на нашите огнища.

183. *Защо въгленният огнь, който гори много време е червен?* — Той е червенъ, защото е въ пълна дѣятелност; защото цѣлата масса на въглена са намърва при висока температура, тѣй що съединението му съ кислородътъ е твърдѣ дѣятелно. Подиръ червеното иде блѣдно-червеното а подиръ бѣлото, което показва едно еще по-силно горѣние.

184. *Защо долната повърхнина на горливият пъща бива по-никога червена, когато горята повърхнина е черна?* — Защото на долната си повърхнина горливото тѣло има по-висока температура, и елѣдователно може да гори, когато на горята повърхнина то относително е по-студено а не гори.

185. *Как огнь са свирши по-скоро, пламенният ли или червеният?* — Пламенният огнь е тогазъ когато водородътъ и въглеродътъ отъ горливото вещество са съединяватъ изведенътъ съ кислорода като горїжъ ведно, тѣй тукъ има двойно горѣние; въ червеният огнь, само въглеродътъ са съединява или гори, и въ този случай са извиршила едно просто горѣние.

186. *Защо въгленът, който дава пламък са ушищожава по-бавно, отъ колкото кога гори въ пламък?* — Въ първий случай, той губи въглеродъ; а въ втори и въглеродъ и водородъ.

187. *Защо има повече димъ когато огънят са кладе, отъ колкото кога въгленът почреве?* — Защото въ началото температурата не е голема до толкозъ щото да съедини съ кислородътъ всички летущи вещества, що са отдѣлажатъ и да изгорѣятъ;