

Колко то чудно и да ся покаже, а дѣйствително отъ тѣзы два газа може да ся приготви вода, която въ миналы тѣ времена сѣ считали за *стyxиxъ*, элементъ сир. просто тѣло; и наопаки: два та газа можѣтъ да ся получатъ кога то водата ся разложи.

Ако да ся удадеше на химици тѣ да изнамѣрѣтъ *евтенъ* способъ за добиване на кислородъ и водородъ изъ водѣ тѣ, то човѣщина та щѣше да направи грѣматна крачка на напредѣ; зашто то въ такѣвъ случай, какъ то ще видимъ по късно, палянето, освѣтяваніе то, и горящій материалъ въ готварницѣ тѣ, фабрики тѣ и др. т. почти нищо нещѣхѣ да ны струвѣтъ.

Нѣ какъ може да ся получи водородъ въ чистѣ видѣ? Водата та състои изъ кислородъ и водородъ, кои сѣ съединены по между си химически; очевидно е, че ако ный хвърлимъ въ нежъ вещество, кое има голяма наклонность да ся съедини съ кислородъ тѣ, отъ колко то водородъ тѣ, то първый газъ, като остави съединено то съ него начало, ще ся съедини съ ново то тѣло, а водородъ тѣ ще ся получи въ свободно състояние, като ся отдѣли изъ водѣ тѣ въ видѣ на мюхурче та. За да стане този любопытенъ опытъ, стига само да ся потопи кжсъ отъ калый въ водѣ тѣ.

Калый ся съединява съ кислородъ тѣ на водѣ тѣ толкози бързо, што то ся нагорѣщява и въ видѣ на свѣтлѣ звѣздицѣ подскача по водѣ тѣ; а водородъ тѣ, кой то по причина на това съединение ся отдѣля, излазя изъ водѣ тѣ и, по легкость тѣ си, бы ся издигнѣлъ на горѣ, ако да ся не запалваше отъ разгорященный калый. Слѣдователно, тозы опытъ ны показва до нейдѣ, какъ може да ся добые огънь изъ водѣ тѣ.

Нѣ калый тѣ е доста скжпѣ, и водородъ може да ся добые много по евтено съ други способъ.