

най добрѣ показва, кѣкви силы владѣе химия та, или другче да кажемъ, въ кѣко състои главно то и искуство: то състои въ разлагане и съставяне на тѣлата. При упомянѫтый опытъ, ний разложихме вода та, която ся намираше въ сѫдѣ тѣ, сир. ний раздѣлихме съставни тѣ и часты; при това кислородъ тѣ ся съедини съ цинкъ тѣ, а водородъ тѣ го испустиахме презъ дупка тѣ на трѣбкѣ тѣ. Отъ това известна частъ отъ водѣ тѣ въ боцѣ тѣ ся изгуби. Ако да туряхме боца та връхъ чувствителни, сир. връхъ твърдѣ искусно направени, тѣчни кѣпуни, то лесно ще ся забелѣжи, че теглицата и ще ся намали колко то по вече ся отдѣля газъ тѣ; сѫщо така и въ боцѣ тѣ повърхността на водѣ тѣ ся синшвѣ. Слѣдователно, въ боцѣ тѣ става разлагане на водѣ тѣ. Иъ ето че ний запалваме водородъ, нахлупваме пламъкъ тѣ му и произвождаме обратно дѣйствие, сир. изново съставяме вода; водородъ тѣ, кой искача изъ боцѣ тѣ, ся съединява съ кислородъ тѣ на въздухъ тѣ и образува пакъ равно толкози вода, колко то е исчезнала въ боцѣ тѣ. При помощъ тѣ на особни, чрезвичайно вѣрни и тѣчни снареды, може лесно да ся докаже, че при това ни единъ атомъ отъ водѣ тѣ ся неизгубва.

Водородъ тѣ е $14\frac{1}{2}$ пѫти по лекъ отъ обикновенни въздухъ, и отъ това, кога то исфириясва, издига ся въ горни тѣ слоеве на атмосферѣ тѣ. Нека ся въсползвуваме отъ тѣзи му лекостъ и да направимъ слѣдниятъ опытъ. На трѣбичкѣ тѣ, изъ коя то искача водородъ тѣ, да привържимъ доста дѣлга гутта—перчева трѣбичка и свободниятъ ѹ край да го потопимъ въ сапунецъ водѣ: тосъ-частъ ще ся образува мюхурче отъ сапунъ, кое то ще ся дигне на горѣ и ще ся скрые отъ очи тѣ, ако опытъ тѣ го правимъ на открыти въздухъ. Ето ви съвършенно подобие на въздушниятъ шаръ. Аеростаты тѣ сѫщо така ся на-