

това не трябва да ся вижда за чудно, ако кажемъ, че нѣма вода въ свѣтъ тѣ, коя—бы ся не съставила тѣй; исъврво сж ся появили двѣ тѣ и съставны начала: водородъ тѣ и кислородъ тѣ, и само тогава, кога то тѣ сж ся съединили по между си химически, образувала ся е вода та.

Нѣ къква е ползата, може—бы мнозина ще ны възразятъ, ако знаешъ, изъ що състои водата. Такова знание, какъ то ще видимъ по долу, е твърдѣ важно за практическый животъ.

Кой бы помислилъ, че въ една чешж водж ся заключава запасъ отъ кислородъ, кой то е доста за това, що то да топли стаята цялъ день, и запасъ отъ водородъ, кой е доста да освѣти живѣлице то ны за цяло дено—нощие? Лесно е да ся разбере, че, при днешня тж скжпотия на топливо то и освѣтяване то, ако ся откриеше евтенъ способъ за разлагание на водж тж, то щѣше да бжде истинно благодѣяние за човѣщинж тж; кога то ся има кислородъ въ единъ сѣдъ, а водородъ въ други, стигаше само да ся пусне въ пещь тж струж отъ водороденъ газъ и да ся запали: пещь та щѣше да ся на топли неимовѣрно горѣщо. А за освѣтявание стигаше само да ся пропусти чрезъ кжсъ отъ тебиширъ, на кръсть, струя отъ водородъ и кислородъ, и стаята щѣше да ся освѣти отъ такъвъ яркъкъ святъ, какъвъ то няма да ны даде ни една лампа въ свѣтъ тѣ.

Нѣ защо не топлятъ и не освѣтяватъ стаитѣ съ водж? Кой и що бърка на това?

Бърка—то, че химията до сега йоще не е намѣрила срѣдства да разлага водата съ евтенъ способъ, или да кажемъ друг'че: не е намѣрила йоще възможность да отдѣля лесно началата, кои влазятъ въ съставъ тѣ на водж тж.

Ный видяхме вече, че да ся разложи водата, трябва да ся употрѣби цинкъ и сярна кислота. То