

свѣщъ, водородъ-тъ ще ся запали и ще гори ясно-сине, а ще свѣти малко. Ако похлупимъ чашкъ надъ пламыка, тя ще ся напльни отъ воднѣ нарѣ, а водна-та пâра ще ся егжети и слѣе на капчицы по студены-ты краища на чашкъ-тѣ. А отдѣ ся набира тая водна пâра? — Водородъ-тъ изново ся е съединилъ съ кислородъ отъ въздуха, та е излѣзло пакъ вода. *Оштука видимъ, че вода-та не само може да ся разлѣчи и разстави на кислородъ и водородъ, а може и да ся направи каши съ съедини водородъ съ колко-шо трѣбува кислородъ.* Съ водорода може ся направи и другъ опытъ. Доклѣ ся еще отпуска водородъ у стѣкленицкъ-тѣ, можемъ да извадимъ затыкло-то и да подръжимъ отгорѣ на устіе-то ѹеднѣ чашкъ, па да примѣкнемъ при чашкъ-тѣ запаленѣ свѣщъ; тогава щемъ видимъ, че Ѣекочи и лъсне изъ чашкъ-тѣ пламыкъ. А отчто става това? — водородъ е нахлулъ въ чашкъ-тѣ, а изъ чашкъ-тѣ минува у атмосферный въздухъ.

*Водородъ-тѣ е 14 пїжи и бѣ-легкъ отъ атмосферный въздухъ, затова ся издвига нагорѣ у въздуха.* Ако да напльнимъ съ водородъ широкъ стѣкленицѣвъ, коя-то на единъ си край е заварена па примѣкнемъ нѣкое запалено тѣло при връха на цѣвь-тѣ дѣтс водородъ-тъ ся досѣга до атмосферный въздухъ, то щемъ видимъ да гори; ако ли това запалено тѣло въвремъ на вѣтрѣ у цѣвь-тѣ, то щемъ видимъ, че пламыкъ-тъ гаснѣе. Оттука ся разбира че *водородъ наистинѣ самъ гори, кога ся примѣкне до него пламыкъ, нѣ огнь отъ него не гори.*

Кога ся смѣсять два дѣла водородъ и единъ дѣлъ кислородъ, излиза единъ *пукливъ газъ*, кой-то страшно пuka, кога ся примѣкне до него нѣкое запа-