

Колко-то повече въглеродъ-тъ ся окиселява толкова повече отпуска и свѣтлинѣ и топлинѣ. Въ обыкновенны-тъ кандила и свѣщи вътрѣе едно голѣмо количество неокисленъ въглеродъ, кой-то може ся позна отъ това, че ся олѣпа като кадежъ на студены-тъ прѣдмѣты, кои-то ся надъ него (като на пр: на тавана, ако е собата ниска), — а това прави да ся хаби горливо-то тѣло. Напротивъ, кога-то въздухъ-тъ има свободенъ притокъ около пламыка, тогава и повече кислородъ доходи въ съприкосновение съ пламыка, та тогава ся окиселява, т. е. изгорѣва повече въглеродъ.

30. Всички-тъ горливы вещества сѣ съставены отъ въглеродъ (*C*) и водородъ (*H*); на тѣзи двѣ стихіи като прибавимъ и три дѣла кислородъ ( $O_3$ ), то запаленый въглеродъ ще земе два-та дѣла, та ще ся прѣобърне на въглекислотѣ ( $CO_2$ ), а водородъ-тъ ще земе единый дѣлъ, та ще стане вода ( $HO$ ), коя-то излиза на парѣ. У дыма, кой-то излиза изъ комины, намира ся повече-то въглекислота, водна пара и не окиселенъ въглеродъ.

За въ къщи най-много употребителны сѣ лампы-тъ съ огнище отъ стѣкленъ цилиндръ (Фиг. 9). У него фитиль-тъ е разнищенъ, какво-то въздухъ-тъ да може да прѣминува прѣзъ него (*a*), а цилиндръ-тъ отдолѣ е отворенъ та въ сѣще-то время да прѣминува въздухъ-тъ по лице-то на фитила (*b*).

Какво у такъвъ лампѣ изгаря всичкый въглеродъ, познава ся отъ това, че студень прѣдмѣтъ надъ пламыка остая си чистъ, и цилиндръ-тъ стои всякога



Фиг. 9.