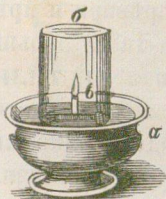


3. АЗОТЪ $N. = 175,0$.

24. Азотъ ся намира въ природѣ-тѣ у въздуха, смѣсенъ съ кислородъ и у много растенія; той ся образува тамъ, гдѣ-то гниѣтъ органически тѣла.



Фиг. 7.

Тази стихія може да ся добые, като захлупимъ въ есждъ *a*, съ стѣкленъ похлупакъ *b*, запаленъ свѣщъ *c*, коя-то е залѣпена на една дъсчицѣ и плува надъ водѣ-тѣ (фиг. 7). У похлупака ся намира въздухъ, съставенъ отъ кислородъ и азотъ; свѣщъ-та ще потрѣби всичкый кислородъ за да гори, а кога-то изгасне тогава подъ похлупака ся намира само азотъ.

Въ чистъ видъ азотъ-тѣ е газъ безъ цвѣтъ, безъ вкусъ и безъ дѣхъ; у него гасне всичко, що гори, и удушва ся всичко, що дыша, за това нѣкои го наричатъ и **ЗАДУШЛИВЪ ГАЗЪ**.

И тѣй видимъ, че кислородъ-тѣ, водородъ-тѣ и азотъ-тѣ на глѣдъ ако и да сѣ еднакви газове, нѣ все ся различаватъ единъ отъ другъ. Кислородъ-тѣ не е горливъ, нѣ у него брѣзо гори всичко; водородъ-тѣ е горливъ, нѣ съ него ся гаси всяко запалено тѣло; а азотъ-тѣ нито гори, нито подѣржа горѣніе-то.

Чистъ азотъ ако и да не влиза въ нѣкоѣхъ потрѣбѣхъ, нѣ пакъ приноси голѣмѣхъ ползѣхъ въ природѣ-тѣ, зашто-то съставя главнѣхъ часть отъ въздуха, отъ мясо-то, отъ сирение-то, и отъ много други тѣла, потрѣбны за въ работѣхъ и за лѣкъ, какво-то *азошиѣ кислосѣхъ*, *берлинско синило*, *кынинѣ* и други.