

діе-то, сливы-тѣ), по дѣйствіе отъ топлинѣ-тѣ ся образува алкоолъ; тя ся пѣни още въ вино шампанія, у пиво, и киселы-тѣ воды; въ въздуха излиза отъ дышаніе-то на животны-тѣ.

Чиста вѣглекислота може ся добы, кога-то полѣмъ варъ съ водѣ и ѣ окиселимъ съ симпурнѣ кислотѣ въ сѣдѣ, съ какъвъ-то ся вади водородѣ.

Вѣглекислота-та е въздухообразно тѣло малко по-тѣжко отъ въздуха, бѣзцвѣтно, съ кисель вкусъ и меризмѣ; тя е тврѣдѣ отровна за тѣло-то, а между това много е полезна за пищевареніе-то *).

Въ зимниці, дѣ-то ври сладко вино има всякога вѣглекислотѣ; за това ся зарѣча да ся пазимъ отъ тѣхъ и безъ свѣщъ да не влазимъ ниѣ, гдѣ-то ся мысли, че може да ся намира вѣглекислота. Въ зимникѣ, ако угасне свѣщъ-та, то е знакъ, че тамъ и за чловѣка има страхъ да ся удуши. Вѣглекислота-та, що излиза отъ тѣла-та ни, уталожва ся въ долни-тѣ пластове на въздуха у стаѣ-тѣ, за това не е добрѣ да сѣдятъ много хора у еднѣ стаѣ, и да ся спи низеко долѣ на одѣра.

Вѣглекислота-та ся съединява още съ водорода та прави **БАРСКИЙ ГАЗЪ** ($C_2 H_4$), кой-то ся намира въ бары и рудниці, и чтомъ ся досѣгне съ пламыкѣ запалвася та праска; и **СВѢТЛИВЫЙ ГАЗЪ** ($C_4 H_4$), кой-то ся образува, кога-то малѣкѣ сѣдѣ нагрѣмъ счуканы камъны вѣ-



Фиг. 8.

*) Вѣглекислота-та ся обръща на течнo тѣло при 0° отъ налѣганіе на 36 Атмосферы.