

като по-високи могжть да прѣминжть прѣзъ онкож долинж безъ да патять нѣчто.

Вѣгленна-та кыселина ся топи у водѣ, оттова такъва вода нѣколко расхлажда и кыселѣе, кога иж піе чловѣкъ. Така сѫщо у капливы тѣла, кои врѣть и шупватъ, има вѣгленнѣ кыселинѣ напр. у ново вино, пиво, шампанско вино, у хлѣбъ кога вѣзиде и пр. По нѣкога ся набира у водѣ-тѣ доста вѣгленна кыселина и такъва вода ся нарича *кысела вода*; каквато е на пр. прочута-та *Билинска* вода у Чесско, *Рохычка* вода у Штириj, и *Ямничка* и *Ласинска* вода у Маджарско.

*Вѣглероденъ водородъ*. Вѣглеродъ-тѣ ся съединява не само съ кыслородъ, а и съ водородъ. Тука най-напрѣдъ трѣбува да спомянемъ за *тяжкий вѣглеродный водородъ*. Тоя газъ състои отъ 4 мѣрицы (4 дѣлове по тягло) водородъ и 4. мерицы (24 дѣлове по тягло) вѣглеродъ; най-много влиза въ работѣ като *свѣтливъ газъ*, съ кой-то ся освѣтлѣвать ношѣ улицы, кѣщи, гостинницы и пр. Свѣтливый газъ много ся вади отъ камънны вѣглица, кои-то ся распалвать у чугунены валове, па ся прѣчства и ся прѣкарва у особны вмѣстилища, наречены газометри и кои-то личать на голѣмы звѣнцы, покрыты отъ вси странь съ водѣ; а отъ тѣхъ послѣ ся пропраща по чугунены трѣбы въ фенеры, дѣ-то ся запалва та свѣти.

Има и другъ строй *вѣглероденъ водородъ*, кой-то ся нарича *легкъ* или *руднический*. У тоя газъ има по-малко вѣглеродъ отъ колко-то у свѣтливый газъ; той слабо свѣти, кога ся запали, и излиза изъ блатны мѣста и рудници, дѣ-то гнijжть растенія; намира ся най-много по пещери, дѣ-то ся копаїтъ камънны вѣглица. Кога ся смѣси съ кыслорода у атмосферный вѣздухъ може да ся подпали отъ рударски-ты фенеры та да прысне и избие