

Natura presentă acidul carbonic în stare de combinație cu cea mai mare parte din oxizi metalici, constând marșarele, tibișiră, marșare, carbonati de barit, de strontian, de fer, de cuprum, etc.

Avem a examina acidul carbonic sãzã chele trei stãri: gazos, lichid și solid.

#### ACIDUL CARBONICU GAZOSU.

Acidul carbonic gazos este neolor, cu o savoare aviea simțibilă și pãzintel akrișoar, cu un miros îndepãrtor: densitatea sa este de 1,5290. Dã tincturei chei albastre de țãrnesol o fațã vinoașã, che niere kînd se espãne la aer saș kînd se ferbe lichioarea. Kãldãra chea mai tare nu alterã acidul carbonic gazos, kare însã se descompãne printru o serie de skinte electrice în oxigen și în oxidu de carbon; fenomen foarte singlar, fiindcã, sãzã influența lichidã electrik, oxigenul și oxidul de carbon se znesk și se skimã în acidu carbonic.

Sulfu, azotu, chlorul și iodul, sînt fãru akcie asãpra acidului carbonic liber; dar hydrogenul și carbonul îl descompãne la o temperaturã înaltã. Hydrogenul îi ia zãmãtatea oxigenului sãzã, supã a forma apa, și a'ã prefãce în oxidu de carbon. Kãrãznelẽe îl transformã în oxidu de carbon.

Mai multe metale descompãne acidul carbonic. Șnele, prekãm ferul, zincu, manganesul, iașã acidele acestãia nu mai zãmãtatea oxigenului sãzã; chele-l-ãle, prekãm potasiu și sodiu, îl descompãne de tot, îi despãrt carbonul și se prefãce în oxid.

Densitatea acidului carbonic fiind prea konsiderabil, se poate transvãsa gazã acesta dîntru o epovețã într'ãlta tot așa de lesne ca un lichid. Afãru de aceasta, densitatea permite a espãka mai multe fenomene kãrioase; așa la Pouzzole, aproape de Napoli, în peșera Kinele, se vãd perînd, în kîte-vã kline, animalele de talia mikã, în vreme cu oãmeni pot a se întrodãce într'insa fãru priemejie: strãțurile de acidu carbonic, kãrpinse în inte-