

бове на живакъ тѣ; и частъ отъ въздухъ тѣ, кой ся вамира по между нмъ, тосъ-часъ ще ся преобърне въ селитрянъ кислотъ.

Този любопитень, нѣ не напълно йоще обясненъ опытъ, из'ново подтвърдява истинность та на предпологанията за родство то на силы тѣ-химическа и електрическа.

26. Къяво вѣщо е въглеродъ тѣ?

Като разгльдахме тры тѣ най важны химическы начала: кислородъ тѣ, водородъ тѣ и азотъ тѣ, ный преминуваме къмъ четвъртый елементъ, а именно къмъ *въглеродъ тѣ*. Отъ тѣзы четыри тѣла, главно, е сложенъ цѣлый миръ, сичка природа; другы тѣ просты тѣла играять само второстепенна роль.

Нито кислородъ тѣ, нито водородъ тѣ, нито азотъ тѣ, въ природѣ тѣ, не съществувать въ чистъ видъ, макаръ съединени съ другы вещества ся срѣщать, токо рѣчи, на сякъ стѣпкъ; друга работа е въглеродъ тѣ, него вый ще намѣрите въ природѣ тѣ и въ чисто състояние.

Освѣтъ това, сичкы тѣ три упомяяты тѣла въ свободно състояние имать газообразенъ съставъ, и до сега съ никкъкъкъ силъ, нито съ искусственикъ, нито съ естественнъ, не ся е удало да ги стиснятъ до тамъ, що то да ся преобърнятъ въ течность или на твърдо тѣло. А въглеродъ тѣ, въ това отношение има свойства съвѣтъ противоположны: въ чистъ видъ, той неможе да ся преобърне нито на газъ, нито на течность; той си остава *твърдо тѣло* и въ това състояние, той служи за съставъ на цѣлый живъ миръ.

Ще ся постараемъ да изразимъ по яено тѣзи мысль.

Въ химиѣ тѣ съ извѣстны газове, кой то при силно стискане или при помощь тѣ на студъ тѣ ся превръщътъ въ течность; за примѣръ на това може да служи хлоръ тѣ, кой то е газъ зеленовато-жълтъ,