

мически тѣ процессы; освѣтъ това, въ чисто състояние, той не може да ся видоизмѣни. Нѣ отъ това пѣкъ, като ся съедини съ други тѣ вещества, той твърдѣ лесно ся преобрѣща и въ газообразно, и въ течностно (жидко), или пѣкъ въ твърдо тѣло. То ся знае въ този случай, той престава вече да бѣде въгленъ, и става въглеродисто съединение.

29. Опыты надъ въглекислотж тѣ.

При първый си опытъ, ный видѣхме, че въгленъ тѣ гори въ кислородъ тѣ отъ яркъкъ святъ, и че при това горѣние ся образува съединение на кислородъ тѣ съ въглеродъ тѣ, кое е извѣстно подъ име въглена кислота.

Ето ви вече и газъ, образованъ изъ въгленъ тѣ чрезъ съединяване то му съ кислородъ тѣ.

Нѣ не трябва да ся мысли, че въ този случай въгленъ тѣ като че ся преврѣща въ сѣтецъ прахъ, и частици тѣ му плаватъ въ кислородъ тѣ; на противъ, въ въглекислотж тѣ не оставятъ дѣри нищо отъ кислородъ, нищо отъ въгленъ; двата тѣ ся преобрѣщатъ въ ново тѣло, кое николко не прилича на съставны тѣ му начала.

Въглекислота та, по въкашный видъ съ нищо ся не отличава отъ обикновеный въздухъ: тя сѣщо така, какъ то и въздухъ тѣ е безцвѣтна, и боца та, коя е напълнена съ въгленж кислотж, ся чини да е пуста. Ами какъ да ся узнае че въ нея е не кислородъ, не водородъ, а въглекислота?—може-бы мнозина ще попитжтъ. Въ отговоръ на това питане, азъ ще помоля да си припомнимъ свойствата на познаты тѣ намъ вече, три, газообразны тѣла. Да ли не е кислородъ въ боцж тѣхъ? За да ся увѣримъ въ това, нека спуснемъ въ боцж тѣхъ запаленж клѣчица. И що? Ще ли видимъ ный яркъкъ пламъкъ, кого то видѣхме при горѣние то на тѣла та въ кы-