

слородъ тѣ; оставете ги да постоѣтъ на мокрый въздухъ, и повърхность та имъ на скоро ще ся покрье отъ слой особно вещество, *рѣжда*, коя то на железо то има червень, а на цинкъ тѣ сиво-бяль цвятъ; дирнята е извѣстна подъ име *цинкова окысь*.

И тѣй, кислородъ тѣ и калый имѣтъ силна наклонность за взаимно съединяване; кислородъ тѣ и железо то ся съединявѣтъ съ по малкъ силѣ; кислородъ тѣ и цинкъ тѣ йоще по слабо, и най послѣ, злато то ся съединява съ него въ най горнь стѣпень слабо.

Тѣй като при сичкы тѣзи съединения сѣ проявава топлина, то може да ся земе за правило, че при силно то съединяване на двѣ тѣла ся развива висока стѣпень топлина, вслѣдствие на коя то много пѣти може да ся покаже пламъкъ. А ако съединение то ся извършва съ по малкъ силѣ, то и топлина та, коя при това ся развива, е по слабѣ, и по някога почти и съвсѣмъ нечувствителна.

За по голяма ясность, нека прѣдложимъ няколко опыты.

Хвърлете кѣсь отъ калый въ паницѣ съ студенѣ водѣ, и вый ще видите, че наклонность та му за съединяване съ кислородъ тѣ е толкози силна, що то той даже химически, ще разложи вода та. Водата, какъ то ще видимъ испослѣ, състои изъ кислородъ и горящъ газъ на *водородъ тѣ*. Хвърлений въ водѣ тѣ калый тосѣ-часъ ся съединява съ кислородъ тѣ на водѣ тѣ, и това съединение ся извършва съ такѣ силѣ, что то металъ тѣ става бяль червень и ся види като бляскава звѣздица, коя подскача изъ водѣ тѣ. Нѣ по причинѣ на това съединение водородъ тѣ ся освобождава, и като ся издига на горѣ, запалва ся като ся допрѣ до разгорященный калый. Ный слѣдователно имаме тука двѣ забелѣжителны явления: А) кѣсь отъ металъ ся разгорѣщава кога то ся потопи