

ся образувало ново газообразно тѣло, което не увардило вонята на сѣрѣ тѣ, нѣ и не е съвсѣмъ лишено отъ воня, какъ то кислородъ тѣ, нѣ е получило нова, остра, задушлива воня. Сега, кога то ний ся увѣрихме, че отъ сѣрѣ тѣ и кислородъ тѣ ся образува сѣща сѣрна кислота, сѣкы ще ся съгласи, че химия та владѣе чудна сила — при посредство то съединения на газообразно то вещество съ твърдо тѣло, да ги преобрѣща въ жидкость (течность).

Нѣ тѣзи примѣры не ны удовлетворявѣтъ поше на пълно, и отъ това, въ слѣдющѣ тѣ главѣ, ний ще направимъ треты опытъ съ кислородъ тѣ.

3. Кислородъ и фосфоръ; кислородъ и железо то.

Настоящый опытъ ся заключава въ съединение на кислородъ съ фосфоръ тѣ.

Обикновенны тѣ запалителны прѣчици (кѣбрить), кои то ся запалвѣтъ отъ тѣрkanie то, сѣж обязаны за това си свойство на фосфоръ тѣ, съ кого то сѣж покриты крайности тѣ имѣ. Фосфоръ тѣ има свойство — то да ся запалва толкози лесно, щото за това му стига топлината, коя става отъ тѣрkanie то. Отъ него ся запалва сѣра та, съ коя то предварително сѣж покриты крайща та на прѣчици тѣ; а сѣра та, отъ своѣж стѣрнѣж запалва сама та прѣчица. Ако ний, кога то е тъмно, потриемъ съ прѣстъ, главичка та на прѣчицѣ тѣ, то, какъ то на прѣстъ тѣ ны, тѣж и на главичкѣ тѣ на прѣчицѣ тѣ ще видимъ облачець, кой ярко блѣщука; този облачець е фосфоръ тѣ, кой то лесно ся запалва. Нѣ нека забележимъ при това, че на край прѣчицѣ тѣ ся намира не чистъ фосфоръ, а покритъ отъ цѣтень (боялія) лакъ, кой то пречи на фосфоръ тѣ да ся запалва лесно; то е необходимо отъ това, за да ся отдалечятъ нещастия та, кои то