

въ студенѣ тѣ водѣ, и В) — при това пламва една отъ съставнытѣ части на водѣ тѣ.

Вторый опытъ, кога то ный ще опишеиъ, е извѣстенъ на сѣкыго, даже и на оногозы, кой то не познава химията. Преди нѣколко години, кога то йоше не сѣкы было изнабѣрены фосфорнытѣ клечици (кыбритъ), кои сега наввретъ ся употрѣблявѣтъ, тогава сѣкы ся много употреблявали тѣкы нарѣчены тѣ химически запалителны клечици. Крайща та на тѣя клечици сѣкы ся покривали отъ съставъ изъ хлорноватокислый калый и сѣра.

Хлорноватокислый калый кога то ся разложи отдѣля отъ себѣ си голямо количество чистъ кислородъ, тѣкы що то ако го докараме въ съобщение съ сѣрѣ тѣкы кислотѣ, то калый, кой влазя въ съставъ тѣ на това вещество, ся съединява толкози скоро и силно съ сѣрѣ тѣкы кислотѣ, що то при това съединяване ся показва твърдѣ высока стѣпень горѣщина. Такова разлагание на хлорноватокислый калый става и кога то ся запалѣтъ упомяанѣты тѣ химически прѣчици, сир. кога то гы натопимъ въ сѣрѣ тѣкы кислотѣ (*). По причина, че ся отдѣлява кислородъ тѣ, испѣрво ся запалва сѣрата, а послѣ и сама клѣчица та.

При сичко че объяснения та ны станахѣ искѣсо, нѣ се пакъ може да ся зебелѣжи, че какъ то при сегашный, тѣкы и при предшествовавшы тѣ ны опыты, топлина та е была само осѣзаемо проавявание отъ химический процесъ и че кога то ся усили топлина та най послѣ ся появява пламѣкъ тѣ; подирѣ това, никому неше ся види за странно, ако кажемъ, че химическымъ прѣтемъ може да стане топлина и безъ никакѣвъ пламѣкъ. Сѣкыщо така сѣкыиъ ще разбере,

[*] За да ся запали такава клечица, трѣбало е да ся потопи въ еждѣ съ сѣрѣ тѣкы кислотѣ, а това е было едно отъ главны тѣ неудобства за употреблявание то имѣ.