

рунтава повърхност, тогава отъ това триене ще ся усили топлина та, и фосфорътъ на клечицѫ тѫ по скоро ще ся съедини съ кислородътъ на въздуха. А най бързото химическо съединение винаги ся сподирва и отъ по голямѫ топлинѫ, коя то въ този случай е дъстатъчно, да запали сяра та на клечицѫ тѫ, сир. да я накара да ся съедини съ кислородътъ на въздухътъ; а вслѣдствие на това топлина та йоще по вече ся издига, тѫй щото и въглеродътъ на клечицата може да ся съедини съ кислородътъ на въздухътъ, сир. и сама клечица та наченва да гори.

И тѫй, кога то гори фосфорна та клечица ставатъ три много любопитни явления, които ний сега ще разглѣдаме по отъ близо.

13. По нататъшни опыты надъ запалителни тѣ клечици.

Фосфорни тѣ клечици, кога то ся употребяватъ, представятъ цялъ редъ отъ химически процеси, при които кислородътъ играе главна роля.

А въ що ся заключаватъ тѣзи процеси? Въ това, че послѣдователно, едно подири друго ся съединяватъ съ кислородътъ на въздухътъ три различни вещества, и тѣзи три съединения ся сподирватъ отъ три-кратно проявление на пламъкъ тъ и топлина та, коя постъпенио ся усилва.

И при най слабо тѣркане фосфорътъ на клечицѫ тѫ ся нагорѣщява и ся съединява съ кислородътъ на въздухътъ; при това, какъ то е известно, проявява ся святъ, кой то е вече въ известникъ степень пламъкъ. Нѣ този пламъкъ е толкози slabъ, щото ний безъ никакъ опасность можемъ да държимъ въ ръцѣ тѣси фосфорътъ, кой свѣти. Тѫй на пр. ако въ тьминкѫ тѫ драснемъ по рѣка тѫ съ фосфорнѫ тѫ клечицѫ, то тѣзи чърта ще свѣти, сир. съединява