

тоиждъ изъ фосфорно-кисела варъ, химическо съединение на фосфорна кислота съ варъ. Фосфорната кислота състои изъ фосфоръ и кислородъ. При дѣйствието на топлината въглеродътъ се съединява съ кислорода и фосфорътъ се отдѣля во видъ на пари, които са егжетиравать.

1627. *За какво са ползуватъ отъ туй слабо горѣние на фосфора?* — Отъ фосфора правѣтъ химически клечици, които наричатъ и фосфорни.

1628. *Защо фосфорнитъ клечици са запалватъ като ги токо потърками о нѣкое твърдо и неравно тѣло?* — Отъ търканьето се отдѣля всѣкога една малка или голѣма топлина. Тъзи топлина причинява съединението на фосфора съ кислорода отъ въздуха и го запала. Фосфорътъ при триеньето си запалва сѣрата, а тя запалва клечицата съ помощта на кислорода, който се отдѣля изъ хлорновий или азотно-кисель кали, соль която влѣзва въ състава на клечицитъ. — Само въ Лондонъ са разнася повече 150,000 килогр. фосфоръ за правеньето на клечици наричани (люкифе матче.) Да ли не можахми и ний да са ползувами отъ многобройнитъ кости по нашитъ залехани за изважданьето на фосфоръ, и за правеньето на фосфорни клечици?

1629. *Защо нѣкои клечици са запалватъ съ прашенъе, когато други не правѣтъ никакъвъ шумъ?* — Тъзи що пращѣтъ съдържатъ хлорноватокисель кали, соль, която пламва съ трѣсъкъ, когато другитъ съдържатъ едно количество азотнокисель кали или очистена силитра. — Последията соль отдѣля кислородъ, който усиля горѣньето.

1630. *Химическитъ клечици опасни ли сж токозъ щото е потребно да са запрети праваньето имъ?* — Безеумиѣнно тѣ сж опасни; химическитъ клечици (кибрититъ) сж ставали много пѣти причина на отравянье и на пожари, по тѣзи случаи не сж тѣй честни щото да става потребно да са унищожи тѣзи екжпозѣнна промишленность.

1631. *Не е ли възможно съ нѣкакви срьдства да имъ са намали опасността?* — 1) Може да са за-