

жемъ да направимъ и съ помощъ тж на гжбчестж-тж платинж. Ако изгасимъ пламъкъ тж и доближимъ до дупкж тж на тржбичкж тж кжсче отъ гжбчестж платинж, то тжзи платина ще ся разгорѣщи, и съ това изново ще запали газъ тж, кой искача.

Защо става пламъкъ тж когато гжбчестата платина ся доближи до водородъ тж?

Ето обяснение то на това явление: гжбчестата платина ся отличава съ нѣжнж, дупчестж направж, и въ дупкы тж на този металъ ся съдържа голямо количество отъ стиснжтъ въздухъ; а платината мжчно ся съединява съ кислородъ тж, и отъ това водородъ тж, като вляза въ платинж тж, намира въ неж обилень запасъ отъ кислородъ, съ кого то ся и съединява. А това съединение, като сяко химическо съединение, ся сподирва отъ развивание на топлинж тж, коя то, като ся увеличва се помного и помного, нагорѣщява платината и най послѣ запалва водородъ тж.

Ето същностъ та на направж тж на тжй нарѣчено то *водородно огнило*, кое то навѣрно познавжтъ мнозина. То състои отъ чешж, съ растворъ, въ водж тж, отъ сяриж кислотж, и потопена въ неж камбана отъ стькло, въ коя то ся нампра топка отъ цинкъ. Растворъ отъ сяриж кислотж размякотява топката, по причина на кое то, въ камбанж тж ся развива водородъ. Кога то ся отпусти кранъ тж, кой е направень отъ горѣ на огнило то, изъ камбанж-тж, презъ тжнкж тж тржбкж, искачж водородъ тж и ся насочвж на право въ гжбчестж тж платинж, коя ся намира при кранъ тж, тя ся нагорѣщява и запалва газъ тж.— Такова водородно огнило дава богатъ материалъ за наблюдавание надъ водородъ тж.

Нъ стига; нека ся върнемъ къмъ нашый тж опытъ: той ще даде йоще нова храна на любознателность тж ны.