

мъкъ ть? Единственно отъ това, че цилиндръ ть играе роль на духало.

Цилиндръ ть, какъ то ся знае, е от'тулень и отъ два та си края. Прѣзь горниѣ тѣ дупкѣ неприкъснато излазя на вѣнъ нагрѣный ть въздухъ, презъ долниѣ тѣ влазя новъ въздухъ, кой то постоянно дава на пламъкъ ть кислородъ; отъ това ся развива значителна стѣпень отъ жаръ, въ коя то дымъ ть съвършено изгара, сир. съединява ся съ кислородъ ть, кой то изново пригича, и прави яркъкъ святъ на пламъкъ ть. Снимете цилиндръ ть: въздушный токъ къмъ пламъкъ ть ся прекратява и часть отъ материалъ ть, кой гори, исфиряса въ видъ на димъ.

8. Съкы-дневны химическы явления.

Какъ то вече видѣхме, химическы тѣ процессы принадлежатъ къмъ число то на съкы-дневны тѣ явления отъ нашый животъ. Поле то за наблюдавание то имъ не е далечъ. Искате ли да учите химиѣ: идете при огнище то, или запалете пещъ та и наблюдавайте единъ отъ най главны тѣ химическы процессы—процесъ ть на горение то или химическо то съединение на вѣглеродъ ть и кислородъ ть, сподирвано отъ проявявание то на огнь ть.

Дѣ е ново то вещество, кое ся образува при съединение то на тѣзы начала?

Кога то горимъ вѣгленъ ть, въ кислородъ ть ся образува *вѣглекислота*, коя то, какъ то забелѣжихме, е нищо друго освѣнъ газообразно вещество, кое то състон отъ химическы съединены вѣглени и кислородъ. Става ли сѣщо то и кога то горятъ дърва та?

На сяко огнище, въ сякѣ пещъ сѣщо така ся приготвя вѣглекислота та; съ едиѣ думѣ, пещъ та представлява цялъ заводъ за правяние на вѣглекислотѣ тѣ. Мнозина хора, това съвѣмъ го не знаатъ и много пѣти незнание то води къмъ гибелны послѣдствія.