

235. *Малко вода не забавя ли топлината на огъня?* — Да, додѣто тя се превърне въ пара, и ако тѣзи пара са не разлага, защото, щомъ са разложн, парата усилюва горѣнието.

236. *Кое гаси огъня по-добрь, отъ водата?* — Сѣрний цвѣтъ (кюкюртъ-чичей) или сѣра въ прахъ.

237. *Защо сѣрний цвѣтъ гаси огъня по-сѣрно отъ водата?* — Защото той се превраща въ сѣрниста кислота, която не са разлага, какъто водната пара, въ газъ способенъ да усилн горѣнието. Напротивъ, газътъ сѣрниста кислота, ако стане много то образува около огъня една набита бѣла атмосфера, която го запазва отъ всѣко досѣганье съ кислорода, и го угасява или го задушява. — Сѣрната кислота при обикновенна температура е газообразна, а при ниска температура и подъ силно налѣганье зема жидкий (водень) видъ; тя състои изъ единъ атомъ сѣра и два атома кислородъ. — Всѣкога е добро за предпазване да има нарѣзки во всѣка къща по-много сѣра въ прахъ на пр. около двѣ, двѣ и половина оки. Ако съгледами че огънь са е появилъ напримѣрь въ трѣбкитъ на куминя, то стига само да хвърлимъ на огнището запалена главня и отъ горѣ ѝ 3 или 4 шепи прахъ отъ сѣра. Подиръ съ една врачка или съ намокрена дрипа да затулимъ силно на-часа дупката на куминя.

238. *Защо плѣва или сѣно мокро могатъ да угасѣтъ огъня?* — Защото влажната плѣва или сѣно изстудяватъ вѣглищата и пречатъ на течението на въздуха при огъня, отъ което и той гаснѣе.

239. *Не можемъ ли запали дърво безъ да го досѣгами до огънь?* — Да, можемъ; като подържимъ нѣколко време единъ късъ дърво надъ огъня; той са запаля ако и да не са досѣгне до самия огънь.

240. *Защо са запаля дървото ако и да не са досѣгне до огъня?* — Защото топлината на огъня прави дървото да отпусни вѣглеродисто двуводородень газъ, който, като са нагѣрва отъ страна въ досѣганье съ дървото, а отъ друга до почервенѣли вѣглища, пламва и запалва дървото.