

чистъ отъ горѣ до долѣ, и то колко-то е по-высокъ и по-тѣсенъ.

Отъ нужны-тѣ потрѣбы за горѣніе лесно е да ся намѣри срѣдство за гасеніе. Когато изстыне тѣло-то, що гори или кога-то му ся отнеме кислородъ-тъ, то прѣстая да гори. Това може ся постигнѣ съ силно духаніе или съ студенъ водъ. Вода-та е най-добра за гасеніе, зашто-то тя изведнажъ изстудява, и покрыва тѣло-то, що гори, тѣй щото да неможе да му притече въздухъ.

Ако искамы да гасимъ съ водъ, трѣбува да имамы доста водъ, зашто-то малко-то количество вода, кога ся сипе въ огъня вмѣсто да го изгаси, тя го раздухва, зашто-то ся разлага, та съ кислорода си подклажда огъня. Така мазъ и лой не можѣтъ ся угаси съ водъ за това, че вода-та е относително по-тѣжка отъ тѣхъ, та пада на дъното на сѣжда, дѣ-то ся обръща на паръ и распрѣсква запаленъ-тъ масть, коя-то между това отъ горѣ си остая въ съприкосновеніе съ въздуха та безпрѣстанно гори. Тѣхъ най-добрь е да гасимъ съ студенъ пепель. — Кога-то ся запалѣть сажды на коминя, то най-лесно ще ся изгасѣть, като ся поднали отдолѣ баруть или ся пушче съ пушкѣ. Отъ барута ся образувать газове, кои-то задушѣть пламыка, та го гасѣть.

5. ХЛОРЪ Cl . = 443,7.

31. Хлоръ ся намира въ природѣ-тъ съединенъ съ металъ натрій у обыкновенъ тѣ соль, съ коя-то си солимъ; въ малко количество хлоръ ся намира и у всячки воды и въ земь-тъ.

Хлоръ ся испарява въ чистъ видъ кога-то въ