

ликъ, само, че не гори у водъ, а само ся вкисва, между това кога-то ся тури единъ кхсъ натрій на влажнъ ненаклеенъ дебелъ хартиѣ, той ся запалва и гори съ жълтъ пламъкъ. Зачто-то неговы-тъ свойства сѣ еднаквы съ свойствата на калий, то натрій всѣдѣ може да замѣни калия. Окысъ отъ Натрій ся нарича НАТРЪ ($Na O$); той има сѣщы-тъ свойства каквы-то и кали. Съединенъ съ кремніевъ кислотъ, натръ влиза въ направъ-тъ на стѣкло-то. Съединенъ съ мазнъ кислотъ натръ-тъ прави *коравый сапунъ*.

47. ПО-главны Натровы соли сѣ:

1. ВЪГЛЕННОКЫСЕЛЪ НАТРЪ ($CO_2 NaO$) или СОДА, коя-то ся прави отъ пепель-тъ на изгорены морскы растенія, и ся употрѣбыва за правеніе стѣкло и въглекислотъ (за правеніе киселы воды).

2. СИМПУРОКЫСЕЛЪ-НАТРЪ ($SO_3 NaO$) извѣстенъ подъ име ГЛАУБЕРОВА СОЛЬ, коя-то ся прави отъ содъ, като ся смѣси тя съ симпурнъ кислотъ. Глауберова-та соль ся употрѣбыва за лѣкъ.

Въгленнокиселы и симпурокиселы натровы соли ся правять така: най-напрѣдъ смѣшать хлоренъ Натрій (обыкновенъ соль) съ симпурнъ киселинъ (зачѣягъ) и при слабо нагрѣваніе симпурна-та кислота ся съединява съ натрія та става симпуро-киселъ натръ (Глауберова соль), кой-то ся кристализира въ видъ на прозрачны кристалы. Като ся земе симпуро-киселъ натръ, та ся смѣси съ негасенъ варъ и въгленъ, то отъ тѣхъ смѣсъ ся образува въгленнокиселъ натръ или сода.

3. ХЛОРНЫЙ-НАТРІЙ ($Cl Na$) или ОБЫКНОВЕННА СОЛЬ е съединена, както видимъ, отъ единъ металъ и единъ утровенъ газъ; а това е довольно да