

лага всяко тѣло, у кое-то има водородъ, зашто-то жьдно ся съединява съ него, та образува **ХЛОРИСТОВОДОРОДНА** кислотѣ. Така също има голѣмо хымическо сродство и съ металь-тѣ: всякой металъ щомъ падне въ чистъ хлоръ изгаря и ся прѣобрьща на сипкѣ соль, която ся нарича *хлорный мешаль*.

Употрѣбеніе-то на хлора и на негово-то съединенія е значително въ техникѣ-тѣ, и въ медицинѣ-тѣ. Смѣсенъ съ варъ употрѣбява ся за бѣленіе боядисаны платове, и ветхары отъ кои-то ся правять хартіи; за отмахване на смрадъ и отровны міазмы у въздуха (дезинфекція), за чистеніе подземны зимници и каналы.

Бѣленіе-то на платна-та и на вълнѣ-тѣ на слънце, зависи отъ хлора, кой-то ся намира по на малко количество у всякаквѣ водѣ, и кой-то по вліяніе-то на слънце-то лесно разлага органически-тѣ шарове.

32. Хлоръ ся съединява съ кислорода, та дава **ХЛОРНА** кислотѣ ($Cl\ O_2$), коя-то заедно съ основанія-та образува соли, знамениты по тоза, че съдържатъ много кислородъ, кой-то съ нагрѣваніе може ся отдѣли отъ тѣхъ.

Най знаменито хымическо съединеніе на хлора е: **ХЛОРИСТОВОДОРОДНА-ТА** кислота ($Cl\ H$). Тя състои отъ хлоръ и водородъ, кои-то смѣсени, съединяватъ ся съ пукоть, като щомъ паднѣтъ слънчеви лучи на тѣхъ. Хлористоводородна-та кислота ся образува въ видъ на бѣлѣ парѣ, когато на kwasена обыкновенена соль ся полѣе съ симпурнѣ кислотѣ. Парата жьдно ся смѣша съ водѣ-тѣ и прѣобрьща ся на течнѣ кислотѣ, коя-то има бѣлѣ или оттворено-жѣлтѣ шаръ и хлорнѣ меризмѣ. Тя са распознава по това, че ся пуши въ въздуха и употрѣбява ся въ