

распознавать само по голѣминѣ. Така на пр. стлѣчена захарь е бѣла, сладка и ся топи както и цѣла-та топка захарь. Прахъ отъ кредж е бѣлъ и бѣли, а такъ-во е и цѣло-то кѣсче креда.

Освѣнь механическо-то дѣленіе има и друго, кое-то ся нарича *хымическо разложеніе* или *лжченіе*. Кога-то нѣкое тѣло ся лжчи или разлага хымически, излизать отъ него дѣлове нееднакви и нееднородны помежду си и не отъ едно свойство съ цѣло-то тѣло. Такыва нееднаквы дѣлове, на кои-то хымически ся разставя нѣкое тѣло, наричатъ ся *сѣшавни* дѣлове или *начала* на пр. Тучь ся прави отъ мѣдь, смѣсенж съ цинкъ; ако земемъ да испилимъ тучево нѣчто, то пилотины-ты щѣтъ бѣдѣтъ трошицы отъ тучь, нѣ всяка негова трошица има у себе сѣставны дѣлове отъ мѣдь и отъ цинкъ. Тѣла, кои-то можѣтъ да ся разставятъ, разлжчатъ хымически на двѣ или повече сѣставны начала, наричить ся *сложны* или *сѣшавены* тѣла. Така на пр. баруть-тѣ е сѣставено тѣло, зачто-то е сѣставенъ, както казахмы, отъ вѣгленъ, селитрж и жупель. А колко голѣмж разлика има измежду бѣлѣ-тѣ селитрж, коя-то е на вкусъ студена и солена и пращи кога ся врѣли въ огнь, и измежду жѣлтый жупель, кой-то гори съ синь пламыкъ и вонѣе кога ся врѣли въ огнь! А види ли ся у всяко едно отъ тыя начала нѣчто отъ свойства-та, кои-то има баруть-тѣ? — И вода-та е сѣставена отъ два строя въздухъ (газъ), *кислородъ* и *водородъ*. Така и соль-та, съ коя-то си солимъ, е сѣставена отъ единъ металл, нареченъ *натрій* и отъ единъ газъ, нареченъ *хлоръ* *).

*) *Натрій* е бѣлъ металл като сребро, мягкъ и лесно ся топи. *Хлоръ* е единъ строй зеленикъвъ газъ; меризма-та му