

5. Какво нѣщо е химическото съединение?

За да уяснимъ най главны тѣ съединения на кислородъ тѣ съ други тѣ вещества, ный треба предварително да обяснимъ, какво нѣщо е химическото съединение. А за това намъ е нужно да ся запознаемъ съ главнѣ тѣ задачѣ на химия тѣ.

Почти сичкы предметы, кои съществуватъ въ природѣ тѣ, не състоятъ отъ едно просто вещество, а отъ нѣколко различни вещества. Само едни метали, какъ то: злато, сребро, мядъ, железо, олово, цинкъ и др, съставятъ прости тѣла, кои ся срѣщатъ въ сѣкъдневный животъ. Задача та на химия тѣ ся заключава въ това, да опредѣли: колко именно съществуватъ прости тѣла, изъ които е сложенъ цѣльный миръ. Велика та наука пѣтемъ на постоянны и най разнообразны опыты е открыва, че сичкы предметы на земь тѣ ся съставены изъ 60 прости тѣла, кои то, като ся съединяватъ по между си, съставятъ милионы различни предметы, кои съществуватъ врѣхъ земный шаръ. Другъ че да кажемъ: на Всевышный было необходимо да създаде само 60 тѣла, що то отъ тѣзы 60 тѣла и различни тѣ между нмъ съединения да образува цяль миръ.

Ный дадохме вече като примѣръ отъ такова, съединение готварска та соль. Кой бы повярвалъ, че готварска та соль състои отъ двѣ вещества: изъ металъ и ядовитъ газъ; металъ тѣ ся нарича *натрий*, а газъ тѣ *хлоръ*. И тѣй, соль та е сложное вещество. Нѣ не треба да ся мысли че само изъ натрий може да ся направи готварска та соль, и че хлоръ тѣ ся не годи за нищо друго, освѣнъ за съединяване съ натрий, за да ся образува соль та. Натрий ся съединява съ много други вещества и образува много различни тѣла. Сѣщо то може да ся каже и за сичкы други прости вещества, кои то, като ся съединятъ по между си, образуватъ различни тѣла,