

кога то растворимъ сребро то въ селитрянъ (азотна) кислота може да ся получи селитрокисело (азотно-кисело) сребро, кое то сѣщо така прилича на соль-тъж. Ако сега двѣтъ тѣзы соли гы растворимъ въ водѣ, сяка въ особнѣ чашѣ, и послѣ да смѣсимъ два та раствора, то между имъ ще стане мяна отъ съставны часты: хлорътъ ще ся отдѣли отъ натрийтъ и ще ся съедини съ сребро то, а селитрена та кислота, отъ своѣ стѣрнѣ, ще доде въ съединение съ натрийтъ; и ный ще получимъ двѣ новы химически тѣла: хлористо сребро и селитро-кисель натрий.

Този законъ на измѣненія та и замѣна та на химически тѣ съединения е главна та причина на по голямъ тѣ часть отъ химически тѣ явления; за това ный счетохме за нужно да дадемъ за тяхъ някъкво си понятие.

15. Ново химическо откритие.

Тѣзи глава, ный ще я посвятимъ, на малко извѣстно то и при сичко това, важно то открывание, на кое то, може бы, въ бѣдѣще е назначено да играе велика роля.

Вече доста отъ колѣ време бѣше забелѣжено, че кога то дѣйствува електрическа та машина, развива ся особень родъ фосфорна воня, и че сѣщата та воня ся распространява и кога то ся тресне; това явление дълго време сѣ го приписвали на раздражняване то, на нервытъ, отъ электричество то.

Нѣ преди 27 години Шенбейнъ, изнамѣрачътъ на памучный прахъ, открылъ възможность та да произвожда такава воня искусственно и безъ посредство то на электричество то. Това откритие пробудило мысль та че сѣществува въ въздухътъ особно вещество, кое то при извѣстны условия развива тая воня. Това ново начало на въздухътъ было нарѣчено *озонъ*.