

нѣкои новы свойства, нѣ сѣщина-та имѣ никакѣ ся не измѣнява.

Ако бы да оставимѣ за много врѣме едно кѣсче желѣзо на влажно мѣсто, то цѣло ще ся обрне на едно жѣлто вещество, извѣстно подѣ име *ржа*. Тука става едно съединеніе: желѣзо-то захваща да ся съединява съ кислорода, кой-то то смуче изъ въздуха та ся обрѣща на ново тѣло — *желѣзенъ-окисъ* а той тѣгли изъ въздуха водны-тѣ пары, и, като ся съедини съ тѣхъ, става на воденъ окисъ отъ желѣзо или *ржа*. Такѣво съединеніе на двѣ тѣла, кога излиза отъ тѣхъ ново тѣло докрай различно отъ първы-тѣ, е едно *хымическо явленіе*. И тѣй *Хымія-ша е наука, коя-шо учи за шакыва явленія при кои-шо тѣла-ша ся измѣнявашъ въ сѣщинѣ-шѣ си*.

Хымическы-тѣ явленія чясто бывають сдружены съ физическы явленія: отпущають топлинѣ, электричество и пр. От-тукѣ ся види, че Физика-та и Хымія-та сѣ свързаны една съ другѣ, та изученіе-то на еднѣ-тѣ не може да ся отдѣли отъ изученіе-то на другѣ-тѣ.

2. РАЗДѢЛЕНІЕ НА ТѢЛА-ТА НА ПРОСТЫ И СЛОЖНЫ. — Хымици-тѣ дѣлятъ всичкы естественны тѣла на **ПРОСТЫ И СЛОЖНЫ**. Сложны наричають онѣзи тѣла, кои-то могатъ да ся разложять или разставяють на съставны-тѣ си чясти. На пр. мермеръ-тѣ е сложно тѣло, защо-то като ся нажеже въ огнь, разлага ся на въздухообразно тѣло *въглекислота* и на твърдо тѣло *варъ* (кыречъ).

Варъ-та и въглекислота-та могатъ още да ся разложять: първо-то на металъ калцій и кислородъ, второ-то на въгленъ и кислородъ: слѣдов. и двѣ-тѣ тѣзи тѣла, както и мермеръ-тѣ сѣ **СЛОЖНЫ**. Наопакы,