

между си излиза съединеніе отъ *първый рядъ*; кога-то ся съединять двѣ съединенія тогава излиза съединеніе отъ *второй рядъ*; а кога-то ся съберѣтъ двѣ отъ този послѣдній рядъ, казва ся съединеніе отъ *третій рядъ*.

На примѣръ: кога-то симпуръ (S) ся съедини съ три дѣла кислородъ (O_3) то излиза течно тѣло, кое-то ся нарича *симпурна кыслота* (SO_3). Симпурна-та кыслота е вече съединеніе отъ *първый рядъ*; кога-то ся съедини желѣзо съ кислородъ излиза съединеніе (FeO), така сѣщо отъ *първый рядъ*; а кога-то ся съедини симпурна кыслота съ желѣзенъ окысъ, то ново-то тѣло ся нарича *симпурно-кыселъ окысъ ошъ желѣзо*, ($SO_3 FeO$ сачи-кѣбрѣзъ); послѣдне-то съединеніе е отъ *второй рядъ* и пр.

8. Всичкы просты тѣла ся смятъ да ся съединять съ кислорода: произведеніе-то отъ това съединеніе ся нарича **КЫСЛОТА** или **КЫСЕЛИНА**. У кыслоты-тѣ нѣма всякога еднакво количество кислорода: у нѣкои го има повече, а у нѣкои по-малко. За да бы ся различавали една отъ другѣ кыслоты-тѣ, наспротивъ количество-то на кислорода, добывать и различни имена. Така онова съединеніе, у кое-то на два дѣла отъ какво да е просто тѣло влиза единъ дѣлъ кислородъ, нарича ся **ЗАКЫСЪ**. На пр. Hg_2O ся нарича *закысъ ошъ живакъ*; съединеніе, у кое-то влиза по равень дѣлъ отъ едно-то и друго-то тѣло нарича ся — **ОКЫСЪ**. На пр. FeO е окысъ отъ желѣзо; а онѣзи съединенія, у кои-то на единъ дѣлъ влиза единъ дѣлъ и повече кислорода, наричатъ ся — **КЫСЛОТЫ**, на пр. $Fe O_3$ ся дума желѣзна кыслота. Най-сѣтнѣ съединенія, у кои-то на единъ