

отъ желѣзо ($Fe_2 O_3$). Основаніе излиза и отъ съединеніе на симпуръ съ металическый радикалъ. Водородъ ся съединява съ азотъ, та дава едно ягко основаніе наречено *аміакъ* (NH_3).

10. Кога-то ся съедини кислота съ основаніе, тогава излиза трете тѣло, кое-то ся нарича **СОЛЬ**, на пр. сачикѣбрѣзъ е соль, коя-то състои отъ желѣзень окисъ и отъ симпурнаѣ кислотѣ; кога-то двѣ соли ся съединять хымическы, излиза **ДВОЙНА СОЛЬ**, като на пр. стипца е двойна соль.

Соли-ты наспротивъ количество-то на кислорода, кой-то съдрѣжавать, наричатъ ся *киселы соли*, кои-то съдрѣжатъ повече кислородъ отъ основаніе-то; *основны соли*, у кои-то има повече основаніе, и *срѣдни соли*, у кои-то има по равно количество кислотѣ и основаніе.

11. **ХЫМИЧЕСКЫ ЕКВИВАЛЕНТИ**. — По-горѣ ся споманѣ, че просты-тѣ тѣла ся съединявать едни съ другы въ извѣстнѣ мѣрѣ и по извѣстны опрѣдѣлены законы. Кога-то да ся съедини кислородъ и водородъ то всякога ся съединява 100,0 дѣлове по тѣгло кислородъ съ 12,5 дѣлове водородъ, или съкращено 8 дѣлове кислородъ съ 1 дѣлъ водородъ и отъ това съединеніе излизать 112,5 дѣлове вода (H_2O). Таквази опрѣдѣлена съразмѣрность (пропорція) е забѣлѣжена тако-речи у всички хымическы съединенія. Числа-та, кои-то показвать по колко чѣсти по тѣгло трѣба да ся земѣтъ отъ едно-то и отъ друго-то тѣло за нѣкое съединеніе, остоятъ всякога сѣщы-тѣ за това съединеніе и показвать **ХЫМИЧЕСКЫ ЕКВИВАЛЕНТЫ** (*мѣрици* или *мѣсве*).

Всяко просто тѣло си има свой извѣстенъ или опрѣдѣленъ **ЕКВИВАЛЕНТЪ**, както ся показа въ