

творъ отъ сярна кислота въ водѣ тѣ има свойства отличны отъ свойства та на водѣ тѣ и чиста та сярна кислота. Тѣй напр., този растворъ, какъ то видѣхме, растворя цинкъ тѣ, тогава кога то нито сярна та кислота, нито вода та отдѣлно не правятъ таква растворяне. Казано то е доста; що то да ся увѣримъ, че при съединяването на рѣчени тѣ течности ся образувало ново вещество.

Ето въ що състои сличность та отъ различитѣ на химическо съединяване и проста смѣсъ.

Слѣдователно, кога то казвѣтъ, че атмосферный въздухъ състои изъ азотъ и кислородъ, това значи, че два та тѣзи газове не сѣ съединены по между си химически, а само сѣ смѣсены въ извѣстна пропорция; а кога то химически ся соединявѣтъ, образува ся съвсѣмъ друго тѣло, кое то нѣма никѣкво сходство нито съ азотъ тѣ, нито съ кислородъ тѣ, нито съ въздухъ тѣ, а именно силно воняща и паряща *селитрена кислота* (силна ракия).

25. Съединявания та на азотъ тѣ.

Какъ то съ кислородъ тѣ, тѣй и съ водородъ тѣ азотъ тѣ може да ся соединява химически, и тѣзи съединявания сѣ твърдѣ забележителны. Кога то ся соедини съ кислородъ тѣ, какъ то вече забележихме, азотъ тѣ образува остра воня паряща течность—селитрена та кислота. А кога то той ся соедини съ водородъ тѣ, получва ся газъ, кой то има не помалко остра воня, *аммиакъ*, когото вода та като поглѣща жедно, образува за сѣкыго извѣстный тѣ нишадженъ спиртъ.

Нѣ какъ може да ся възбуди въ азотъ тѣ наклонность та за соединяване съ други тѣ начала?

Това ся извършва по твърдѣ любопитенъ начинъ, кой то йоще по отблизо ще ны запознае съ закони тѣ на химия тѣ.