

зувѣтъ да образува съединения съ азотъ тъ, сир. съобщава съ него едното или другото начинъ въ минута тж на отдѣляване то му изъ някое химическо съединение, и азотъ тъ дѣйствително ся съединява съ това вещества.

Върху този законъ е и основана фабрикацията на амиакъ тъ и селитряна та кислота: нему ний дѣлжнемъ за евтиния тж на тия вещества. Стига само въ минута тж на отдѣляване то да го съобщимъ съ водородъ тъ, и тосъ частъ ще ся образува амиакъ; замѣнете водородъ тъ съ кислородъ, и вѣй ще получите селитряна кислота.

Подиръ направени тѣ забелѣжвания за свойствата на азотъ тъ, лѣсно е да ся разбере, защо въздухъ тъ, кой състои отъ сѫщи тѣ часты, какъ то и селитряна та кислота, не ся преобрѣща въ неї, не образува химическо съединение, а само прости смѣшъ; очевидно е, че причинътѣ на това ся намиратъ въ слабъ тж наклонностъ на азотъ тъ за химическо съединение съ други тѣ елементы. Ако азотъ тъ пѣмаше това свойство, тогава нещѣше да можи ся живѣе въ въздухъ тъ, земята щѣше да бѫде забикоколена не отъ откосферѣ, а отъ цялъ океанъ селитрена кислота.

Справедливостта на такова предположение ся подтвърдява отъ опиты тѣ, кои доказватъ, че при известни обстоятелства обикновеный въздухъ може да ся преобрѣне на азотникъ (селитренъ) кислотъ.

Тж на пр., ако земемъ стъклена трѣбичка, коя да бѫде извита като латинската буква U и като я обрнемъ на долу (U), да напълнимъ прави тѣ коляна съ живакъ, тж щото отъ горѣ, въ дѣлъ тж, да остане въздушно пространство; тогава стига само съ помощъ тж на електрическъ машинъ да пропустимъ електрическа искра презъ два та стъл-