

Азотъ може да се добива и съ други способъ. Налейте въ боцѣ тѣ малко вода, затудете я съ гѣбѣ, докоя то предварително е прикрепена фосфорна пръчица, тѣй що то да може да овисне въ боцѣтъ, и оставете боца та на покой; подиръ като ся мине едно деиношье, вый ще намерите въ неж чистъ азотъ. Ето объяснение то на това явление: въ боцѣ тѣ ся е намирилъ обикновенъ въздухъ, сир. смѣсь отъ четири части азотъ съ една часть кислорода. Подъ влияние на фосфоръ тѣ, кой то има силна наклонность да ся съединява съ кислородъ тѣ, образува ся въ боцѣ тѣ ново вещество—фосфорна кислота. Ами кѣдѣ ти изчъзва?—може ще попитатъ. Тѣзы кислота испърво има видъ на бѣлизнева пара; нѣ тѣй като на дѣно то на боцѣ тѣ ся намира вода, то тя ся съединява съ неж, и въ останало то пространство на боцѣ тѣ си остава чистъ азотъ.

Азотъ тѣ е твърдѣ много распространенъ въ природѣ тѣ, кое то може да ся заключи и отъ това вече, че той съставя  $\frac{4}{5}$  отъ въздухъ тѣ. За животны тѣ и растения та, този газъ е главно то средство за хранение, защото само изъ азотисты вещества може да ся образува месо то. Нѣ особенно е характериченъ азотъ тѣ въ съединения та си, и отъ това нѣй ще му посвятимъ йоще нѣколко главы.

#### 24. Химическа та недѣятельность на азотѣтъ и нейны тѣ благодѣтельны послѣдствия.

Главно то, отличително то свойство на азотѣтъ, състои въ твърдѣ много слаба та му наклонность за съединяване съ други вещества

Нѣй видѣхме, че влажно то железо е надарено отъ силна наклонность за съединяване съ кислородъ тѣ и че при това съединяване ся образува рѣжда. Същѣ тѣ способность, да ся съединяватъ съ