

До сега, явление то на електрическый свѣтъ йоще няма приложение въ практикѣ тѣж, зашто то изисква значително количество цинкъ и слѣдователно, става доста скъпо. Въ дирне време, въ Англиѣ намѣрили възможность да замѣнятъ цинкъ тѣж съ желязо; а единъ химикъ изнамѣрилъ способъ да приготвя отъ остатъци тѣж на това желязо (сир. съединение то на желязо то съ сярнѣ тѣж кислотѣ) много хубавы краски (бои). Ако това откритие е дѣйствително такова, какъ то го описвѣтъ, тогава въпросъ тѣж за разлаганне на водѣ тѣж, евтенно, ся разрѣшава почти свършено.

23. Нищо за азотъ тѣж.

Азотъ тѣж, кой то е извѣстенъ и подъ името *селитрородъ*, играе въ природѣ тѣж, и именно въ хранителны тѣж вещества, твърдѣ важнѣ ролѣ.

Нека по отблизю ся запознаемъ съ това газообразно тѣжло. Азотъ тѣж сящо така, какъ то кислородъ тѣж и водородъ тѣж, вънкашно, съ нищо ся не отличава отъ обикновенный въздухъ, кой то по вече то състои отъ азотъ. Воня и боя, той сящо така нѣма; при сичко това, той какъ то кога то е съединенъ съ кислородъ тѣж, тѣж и съ водородъ тѣж образува жидкости, кои ся отличава тѣж съ твърдѣ острѣ вонѣж.

Нищо нѣма по лесно, отъ колко то да ся добые една чаша азотъ. Въздухъ тѣж, кого то ный дѣхаме, е нищо друго освѣнъ смѣсъ на едикъ часть отъ кислородъ съ четири части азотъ, или да кажемъ по вярно: въ 100 кубическы фута въздухъ ся съдържа 21 кубическы футове кислородъ и 79 кубическы футове азотъ. Отъ това, стига само изсждѣ тѣж, кой то е пѣленъ съ въздухъ, да ся отдѣли кислородъ тѣж, и ный ще получимъ чистъ азотъ.

Нека ся опитае да направимъ това. Да на