

повърхност тък на цинкови ты късчета ся появяватъ мюхурчета; тъзы мюхурчета ся умножаватъ и издигатъ на горѣ съ шумтение, кое напомнича бж-канието на водътъ или шумтепето на праховете отъ седличъ (содовы). Подиръ малко време, не е можно да ся забелѣжи, че презъ тънкъ тъкъ трѣбичъ искача газъ, който има особенъ родъ воня. Този газъ е водородътъ, който въ чистъ видъ съвсѣмъ не вони, но тука ся получва не въ съвсѣмъ чистъ видъ, сир. въ него има смѣсени други газове, които го карятъ да вони.

Ами къкво собственно ся извирива въ боцѫ тъкъ?

Наклонността на цинкътъ за съединяване съ кислородътъ, не е толкози силна щото да разложи водата, или другче да кажемъ, да отдѣли изъ неї кислородътъ безъ помощъ тъкъ на вънкашенъ дѣятель; чрезъ този дѣятель ся и явява сѣрната кислота подъ влиянието на която, цинкътъ жедно ся съединява съ кислородътъ, а водородътъ ся издига на горѣ въ видъ на малки мюхурчета, испълня пустото пространство на боцѫ тъкъ и наченва да искача презъ тънкъ тъкъ трѣбичъ, и толкози по силно, колкото по силно ся образува газъ тъкъ въ боцѫ тъкъ.

Водородътъ е горящъ, сир. той е газъ, който като ся запали — пламнува. Въ това можемъ да ся увѣримъ и при настоящий опитъ; само тряба да забелѣжимъ, че при първо то появяване на водородътъ изъ трѣбичъ тъкъ, не тряба никъкъ той да ся запалва. За да го запалимъ, тряба да ся почака до десетъ минути и, когато престане шумтение то въ боцѫ тъкъ, да долбемъ йоще няколко капки отъ сърната кислота; другче лесно може да стане опасно пукване, и ето защо. Боцата, въ която ный добиваме водородъ, собственно да кажемъ, не е празна, а е пълна съ въздухъ, кой съдържа, какъ то вече знаемъ, кислородъ; слѣдователно, испърво изъ трѣбичъ-