

само 50 кубически сантиметра и прокарахъ сѣководородъ. За сравнение прокарахъ сѣщия газъ и прѣзь дестилирана вода. Въ единъ пластъ отъ 10 с. м. не можахъ да забѣлѣжа ни най-слабата мжтилка.

Азъ прѣдварително се бѣхъ ориентиралъ въ чувствителността на тази метода, обаче, не съ окиситѣ на живака, а съ хлоридитѣ му. Опититѣ направихъ така: разтворихъ опрѣдѣлено количество отъ хлоридъ и послѣ разрѣдяхъ разтвора съ вода до тогава, додѣто въ него не се добиваше мжтилка съ сѣководородъ.

При тия опити особено ми послужи г-нъ Станчевъ, учителъ по химия при втората дѣвическа гимназия, който разполага съ сбирка отъ добри (химически чисти) препарати.

Опититѣ показаха, че когато въ единъ Liter се намира 1 m. gr. живакъ отъ съединениятъ Hg Cl_2 (живаченъ хлоридъ) разтворѣтъ дава съ сѣководородъ въ единъ пластъ дебелъ 10 с. м. видима пжтилка.

За живачния хлорюръ количеството на живака трѣбва да бже малко по-голѣмо, така въ единъ литеръ вода трѣбваше да се намира 1.4 m. gr. живакъ, за да се появи мжтилката.

Въ изслѣдваната отъ мене вода, която се бѣше допирала до живакъ, не се намираще ни $\frac{1}{50}$ m. gr. живакъ въ единъ литеръ, тѣй като обѣма ѝ бѣше 50 пжти намаленъ и, въпрѣки това, не даде мжтилка.

Опрѣдѣленитѣ отъ мене граници за чувствителността на реакцията е обаче много широка.

Кислороднитѣ соли на живака сж много по-силно дисоциирани отъ колкото халогеннитѣ му съединения и затова почувствителни отъ тѣхъ. Отъ това слѣдва, че количеството на образуващитѣ живачни окиси далечъ ще бже по-малко отъ $\frac{1}{50}$ m. gr. въ литеръ вода.

Азъ изпарихъ прѣдпазливо до сухо и вода, която бѣше стояла заедно съ голѣмо количество живакъ при обикновена температура цѣли мѣсеци и не добихъ никаква слѣда отъ живачни съединения.

Като съпостави човѣкъ двата факта, отъ една страна се констатира, че живакѣтъ губи отъ теглото си, а отъ друга, че той не образува въ водата съединения, дохожда пакъ до тая мисльмъ, която доказахъ опитио чрѣзь редукцията на златния хлоридъ, а именно, че тукъ той се разгваря като металъ, който