

3. Скопчавахъ тръбата съ медъта изъ, която идеше азота съ дългата канела, прѣкарахъ дълго врѣме азота и като затваряхъ двѣтѣ канелки поставяхъ апаратъ на тѣмно да стои 48 часа, за дл видя дали не ще се редуцира хлорида.

Понеже сѫдоветѣ бѣха чисти и азота не можеше да причини никаква промѣна, никаква редукция не ставаше. Тогава азъ сипвахъ въ трѣбата на дългата канела живакъ, който измѣства въздуха, отваряхъ бавно канелката и живакътъ се стичаше подъ водата. Една частъ отъ живака оставахъ надъ канелката. Слѣдъ 24 часа, златния хлоридъ биваше пакъ редуциранъ и имаше сѫщия видъ, както когато опита става въвъздуха.

IX.

Опити съ вжгледвуокисъ.

Сѫщеврѣменно съ горнитѣ опити, при които въ водата и надъ нея имаше азотъ направихъ други съ вжгледвуокисъ.

Наистина послѣдниятъ газъ не е тъй индиферитенъ както азота, обаче той може много удобно да се добие и то тъй чистъ, както никой другъ газъ. Съ водата той образува слабата въглена киселина, обаче не можеше да се очаква, че тя ще задържи прите на благородния металъ.

Тия прѣдположения напълао се оправдаха. Прѣди всичко указа се, че и вжгледвуокиса не редуцира самъ златния трихлоридъ, значи и той е удобенъ за цѣльта. Налѣнъ живакътъ, слѣдъ 24 часа се появи характерната редукция. Нека забѣлѣжа, че опититѣ съ вжгледвуокиса бидоха направени съ сѫщо такъвъ апаратъ както и опититѣ съ азота и то по сѫщите приеми.

Отъ еднаквата бѣрзина, съ която се явява редукцията, азъ се убѣдихъ, че тута нито атмосферата, въ която става опита, нито разтворения въ водата газъ иматъ значение за него. Тукъ явленето става не чрѣзъ образование на окиси, а именно чрѣзъ дифузия на живачните пари чрѣзъ водата, която дифузия слабо ще се влияе отъ присъствието на разни газове въ водата.

X.

Разтваряне на метала въ 10% калиева основа.

Г-нъ професоръ Райковъ ми бѣше говорилъ, че той забѣлѣзалъ, какъ желѣзо, оставено въ вода, не ръждасва, ако