

ство то и химическы тѣ процессы; а въ дирне време даже ся исказа мысль, че химическа та и електрическа та дѣятелность ся проявляють по причина на еднѣ общѣ силѣ и свойства на тѣла та.

По горѣ, ный изложихме химическый тѣ пѣтъ зя разлаганіе на водж тж; за допълненіе ще представимъ сега възможно ясно объясненіе на електрическый способъ за разлаганіе.

Нека земемъ цилиндръ тѣ на лампѣ тж, да го завържемъ отъ еднѣ тж стѣрнѣ съ свинскы мюхуръ (башика), да туримъ вхтрѣ *цинкова* пластинка, на коя то да е заячена доста дълга мядна тель; този цилиндръ да ся тури въ стьклена голяма чаша, въ коя то предварително треба да ся гуди *мядна* пластинка, и да ся приячи и до неѣ пакъ мядна тель. Подиръ това, като напълнемъ, какъ то чаша та, тжй и цилиндръ тѣ съ водж, да налѣемъ въ водж тж на цилиндръ тѣ малко сярна кыслота, а въ водж тж на чашѣ тж да хвърлимъ няколко кжсчета отъ меденъ купоросъ, и электро-гальваническый ны аппаратъ е готовъ.

При помощъ тж на такъвъ евтенъ снарядъ може доста успешно да ся прави гальваническо позлатяване, посребряване и най послѣ съ съвкупно дѣйствие на няколко такыва машины да ся разлага вода та на съставны тѣ и часты.

Ако краища та на два та телове ся потопятъ въ сѣдъ съ водж, нѣ тжй що то тжй да не допирятъ единъ до други, то чрезъ телове тѣ и вода та въ чешѣ тж ще трѣгне електрическый токъ, кой то разлага вода та на съставны тѣ п часты. Нека нарѣчемъ тель та, коя отива отъ *цинкова тж пластинкѣ*, *положителенъ полюсъ*, а друга та, коя е прикрепена до мяднѣ тж пластинкѣ, *отрицателенъ полюсъ*. Лесно е да ся забелѣжи, че връхъ краища та и на два та телове, кои сѣ потопены въ водж тж, ся появяють