

ся знае, вода та нищо не струва; нъ упомяжты тѣ вещества сж доста скжпы, а отъ това и водородъ тѣ става скжпъ.

Нъ н'ема цинкъ тѣ и сярната кислота ся изгубвжтъ? н'ема тѣ си не оставжтъ въ боцж тж? може-бы мнозина ще попитжтъ.

Не, тѣ ся не изгубвжтъ, — тѣ, какъ то и ис'преди си оставжтъ въ боцж тж; освѣнъ това, къмъ тяхъ даже ся прибавя йоще ново вещество — воденъ кислородъ. Нъ работа та е въ това, че тѣ ся съединявжтъ по между си химически и образувжтъ ново, по малко цѣнно тѣло, отъ колко то цинкъ тѣ и сярната кислота; това тѣло е извѣстно въ химиж тж подъ име *цинкова сярно-кисела окысь*.

Когато изъ боцж тж ифирасва значително количество газъ, цинкъ тѣ съвсѣмъ исчезва, остава само вода та, въ коя то плувжтъ черны парцалы, кои ставжтъ отъ нечистотж тж на цинкъ тѣ. Ами цинкъ тѣ дѣ е, кѣдѣ исчезна той? Ако процѣдимъ течность та, коя е останала въ боцж тж, презъ цѣдилка или рядка книга, и, като я излеемъ въ чешж, нека я туримъ за няколко време на топло място, на пр. въ тржбж тж на пещь тж, то скоро ще забелѣжимъ, че въ неж ся образувжтъ дѣлгы кубически кристалы, кои то сж нищо друго освѣнъ кристалы отъ сярно — кисела окысь на цинкъ тѣ или, какъ то го наричжтъ въ общегитие то, *блжлъ* (цинковъ) купоросъ. Цинковый купоросъ ся цѣни евтино, зацо то нѣма особно важно употребяване; ето зацо е скжпо да ся приготви водородъ изъ водж тж.

Нъ, чуетъ ся, изъ ново въпросъ, кого то читатели тѣ сж готовы да предложжтъ. Н'ема неможе този купоросъ да ся разложи химически и да ся добые изъ него из'ново и цинкъ и сярна кислота? «

То ся знае че може; нъ да ся направи това разлагание нужны сж вещества, кои то сж по скжпы