

Metoda DD, Berzelius și Dulong s'a perfecționat de kърind de D. Dumas.

Вom da aici oare-care amърăntări асupra апаратлэи че а întревінгат D. Dumas spre а determina compoziția аpei prin sinteză (Tab. 3, fig. 2).

D. Dumas а кърtat mai кэ seamă а кърții hydroge-
nului de tot, și а prodъche în fie-care esperimentъ о кванти-
tate de апъ че се ridica пінъ ла 12 саș 15 драмъри.

Hydrogenul skos prin metoda ordinarie, întревінгуін-
dъ-se zincu, апъ și acidu sulfuric, poate kоmpinde аврї
nitrosi, acidu sulfuric, hydrogenu arsenicatu și acidu sulf-
hidricu.

Spre а avea hydrogenul foarte кърat, este de ne-
апърать treвінгуа а се опера кэ зп acidu sulfuric къртїт
de acidul sulfuric și de acidul azoticu (съ се vazь а ci-
dul sulfuric).

Afarь de аceasta, hydrogenul treвіse съ се mai сархе
și ла лъкparea oare-кърора реактивї че реіа hydrogenul
arsenicatu și acidul sulfuric. Spre аcest skos се ін-
treвінгуеазь аше тэи în formă de U în care се пне
фърмътэри de sticlă zdate de о disoluție de azotatu de
plumbu care опреше acidul sulfuric, și de о disolu-
ție de sulfatu de argintu care реіа hydrogenul arsenicatu.

Hydrogenul се зскътэ kоmpoziția prin de тэи
кэ acidu sulfuric și кэ acidu phosphoricu anhidru мърн-
дат prin фърмътэри de neatръ цоше.

Oxidul de cuprumu се пне într'я балон de sticlă
foarte tare, care съ поатъ цinea ла о кърдъръ рошіе о
zi întреарь фърь а се deforma. Балонл се інкълзеше
прінтр'о лампъ mare de alcoolu.

Балонл кнде се афь oxidul s'a сархс mai întііș ла о
зскъчїне прелзпїтэ; mai înainte de а інчене operație
се face голл în аcest балон.

Ана formатэ în esperimentъ се kondensă într'я ба-
лон, пе зрнъ într'я шір de тэи зскъторї, care опреск а-
врьл анос tras de hydrogenul de prisos:

Sintesa аpei се kоmpoziție de operațiile зрнътоаре:

1° Deraçementъ hydrogenulu în апарат spre а го-
ni аерлэ;