

- 2º Kint'p'irea valoarei plin de oxidi de cupru și gol de aer;
- 3º Kint'p'irea aparatelor hotărîte a reacție ana;
- 4º Așezarea aparatelor;
- 5º Reducție;
- 6º Reacția valoarei, ceea ce de hydrogenă șprijind neînțețat;
- 7º Kint'p'irea valoarei reacție și gol de hydrogenă;
- 8º Gonirea hidrogenului din aparatelor unde este ana, printre sănătatea de aer uscat;
- 9º Kint'p'irea aparatelor unde este ana;

Din măsurile experimentale făcute de D. Dumas rezultă că ana este formată de 100 de oxigenă și de 12,50 de hidrogenă, și că prin urmare echivalentul hidrogenului este 12,50.

Așa compoziția apei în din se va desvăluji:

Oxygen	—	—	88,888
Hydrogen	—	—	11,112
Ape	—	—	100,000

Compoziția apei se poate deduce încă că din densitatea hidrogenului și hidrogenului,

Să văză că ana este formată de doar un volum de hidrogenă și de un volum de oxigenă;

$0,1384 = 2$  raport densitatea hidrogenului;

$1,1057 = 1$  raport densitatea oxigenului.

Numerile acestea sunt între dinsele prezentate 12,516 și 100.

Spre a se determina raportul că este între volumul aerului de apă și între volumele gazelor din care se face, așadar a se compara densitatea aerului de apă cu volumele că se compun de densitatea oxigenului și a hidrogenului.

Densitatea aerului de apă determinată de D. Gay-Lussac este de 0,624, și de D. Regnault de 0,622.

Adăugând la indoitul densității hidrogenului = 0,1384, densitatea oxigenului = 1,1057, sau 1,2441 se conștiște exact că indoitul densității aerului de apă,

Așa dă se vedea că un volum de oxigenă și doar