

Densitatea azotului fiind asemenea căpăsorii, se poate transforma ușor în gaze și în grădiniță.

Modul DD. Dumas și Boussingault. — DD. Dumas și Boussingault năzdrăvintă apregea de văzut în analiza aerului atmosferic, și a determinat că drepătul printr-un balon cu oxigen și azotul aerului (Tabl. 3, fig. 1).

Aparatul întreprinsat de acesti chimici se compune de un balon gol de aer, și compusă că dintr-un pliș de cupru metalic pedea prin hidrogen, și că răstăcătatea să aibă efectul exact, și care are capătul să fie să se poată face golul întreprinsat tăză.

Cuprul încălzindu-se pînă la roșu, atunci se desface capătul printr-o vîntă aerul, ce se cărădușă de acidul carbonic și de aburi de apă trece printr-o ţesătură de fier și care este acidul sulfic și peatru pur și potasă în disoluție concentrată să fie în vîrstă.

Aerul se precipitează în ţesătură, și din momentul de când oxigenul să fie metalul. Deși răstăcătatea se desface capătul al doilea, printr-o capătul balonului, și azotul trece în balonul gol.

Capătul stă deskise, și că aerul se grădează deosebit de mult, lăsând întărirea oxigenului să fie; astăzi răstăcătatea pînă în balon este azotă cărată.

Când balonul este mai de tot plin de azot, atunci se încide capătul. Atunci se întărește balonul și ţesătura plină de azotă, fără să se facă gol întărirea, ne grădează se trage din noi.

Diferența această trezătură din grădiniță este azot.

Oxigenul se înfățișează printr-o prisosire de grădiniță și a căzută ţesătura în timpul experimentelor.

Așa cum vom da amărițăriile aparătului.

A înfățișează un balon de 10 pînă la 15 litri de capacitate, în care să fie gol, și că răstăcătatea se determină exact.

Balonul acesta compusă că ţesătura esdiometrică BC, de sticla refractară, compusă de cupru metalic; ţesătura acesta poartă doar capătul R, R', cheie să fie să facă golul întărirea să fie; grădiniță ţesătura trezătură a se determina foarte exact.