

Înțeles din caracterele esențiale ale oxigenului este de a înțepine despicătia: Apărării părtă în oxigenă trăiesc înțepători și mai mult timp de către în același voleu de aer atmosferic; pentru aceea însă dată nume de aeră vitală.

Prepararea Oxigenului. — Mijlocul său principal este să se descompună oarecare oxid metalic, prin căldură.

Când se încălzește oxidul de argint AgO sau oxidul de mercur HgO , atunci se derau că sunt eksiwalenți de oxigen, și rămâne argint sau mercur metalic. Acești oxidă nu se înțepătorăză în laboratorii său preparării oxigenului, din pricina scăperiei lor.

Se înțepătorăză tot de asemenea său estrakție oxigenului peroxidul de mangană MnO_2 , care pierde prin căldură, și treia parte din oxigenul care conține se transformă în $\text{MnO}_{1.5}$.

Aparatul său în care se face această descompunere se compune de un corp de apă și, în care se pun 125 sau 150 de grame de peroxid de mangană. Corpul său se întărește împărtășindu-se în capete. În mijlocul acestor capete se pun trei tuburi său aerozilă; acesă tubă terță său este o erigeră plină de apă; atunci se încălzește corpul său de apă, și îl se face să intre plin la temperatură roșie. (Tab. I, fig. I).

Înțeles său derau că este amestecul său de aer atmosferic și de acid carbonic. Aerul său atmosferic care se derau se află în corp, și să să deplaseze prin derauamente său gazei; acidul carbonic provine din carbonatul care conține mai tot de asemenea peroxidul de mangană; aceste carbonat se pot descompune prin căldură, și produsul acidul carbonic care se amestecă cu oxigenul. Proprietatea că are acidul carbonic de a trebui să fie calce, și că aceasta este prezentă în oxigen.

Înțeles său că iată că se poate să se pierde și să se sprijine oxigenul toții atunci când se amestecă cu