

# MPESKOPTARE

## D E X I M I E

### OXIGENUL.

Oxigenulă s'a deskoperită de Priestley în 1774, și până în acel moment nu se spune că de Scheele căreia l-a izolată fără să fie avută cunoștință despre lucrările lui Priestley. Lavoisier a studiată înțeles proprietățile cele principale ale oxigenului, și a arătată importanța lui într-o mare măsură de fenomene chimice, și mai că seamănă în compoziție.

Acestă rază s'a numită mai întâi aeră defluiștiatică, apoi aeră creata, apoi aeră vită; nu se spune, cindă s'a crezută nomenclatura chimică s'a numită oxigen, din doar vorbe grecești ὀξεῖον, acru, și γεννάω, fac.

Proprietăți. Oxigenulă este ună rază permanentă, necolorată, insenită și nemipositivă: Densitatea sa, după DD. Dumas și Boussingault se apăra prin numărul 1,1057, și după D. Regnault, prin 1,10563. Acestă rază refrație nu pătrunde în lămina de kit toate razele. Este astăzi solvabilă în apă, căreia disolvă dintr-unul și a deosebită zecă și săptea parte din volumul său la temperatură opădinărie.

Oxigenulă, compriimată într-o lățime de 1 mm și la o temperatură ce trece peste  $200^{\circ}$ , și produsă o lățime de 1 cm, D. Thenard a demonstrat că în această casă, oxigenulă detinându-se compoziția oarecare constantă

НПРОДЕН Н Ч В.-ТБРНОВО