

temeia asupra analizei acizilor și bazelor ce intră în sfera.

D. Berzelius în cărțile sale chemate „Proprietățile a face tabelul complet al echivalențelor corpurilor simpli”, a determinat raportul ce se află în sfera, între oxigenul bazelor și oxigenul acizilor. Berzelius a scris toate bazele și toți acizii la o serie de analize, spre a evalua proporția de oxigen și compunerea acestora, și a descoperit legea următoare ce poartă numele acestuia chimist:

În oxizurii se află totdeauna raport simplu între oxigenul oxidului și între oxigenul acidului.

În sulfat, raportul oxigenului bazei către oxigenul acidului este de . . . . . 1:3

— azotați, acest raport este de . . . . . 1:5

— carbonați — — — — — 1:2

— oxalați — — — — — 1:3

— chlorați — — — — — 1:5

— perchlorati — — — — — 1:7

— iodati — — — — — 1:5

— periodati — — — — — 1:7

— bromati — — — — — 1:5

— acetati — — — — — 1:3

— azotiti — — — — — 1:3

LEGEA LUI DALTON.

Către anul 1807, Dalton, chimist englez, a publicat o carte intitulată: „Sistemul nou de filosofie chimică”, în care a scris o teorie completă despre proporțiile chimice.

Într-această carte a întocmit el legea proporțiilor multiple ce se poate formula astfel:

Când doi corpuri se combină în mai multe proporții, măsura se ia dintr-unul și se ia unitate, atunci cantitățile din celălalt vor fi între ele în raport simplu în deosebiți compuneri.

Reprezentând corpul întâi prin A și corpul al doi-