

XXXVI

Vanadium	Va.	855,84	Va O ² Oxidă de vanadium.
			(Va O ³ Acidă vanadică.)
Yttrium	Y.	402,31	YO Yttria.
Zinc	Zn.	406,50	Zn O Oxidă de zinc.
Zirconium	Zr.	419,73	(Zn O ² Bi-oxidă de zinc.)

НОТАЦИЕ ХІМІКЪ.

D. Berzelius a avut mai întâiș ideea de a arăta prin formulele numărătorilor egale a căror sumă să reprezinte numărul atomic al elementului.

În formule, fiecare corp simplă se reprezintă prin simbolul său; astăzi oxigenul este reprezentat prin O, carbonul prin C, chlorul prin Cl, Plumbul prin Pb, etc.

În formule, fiecare corp complex se reprezintă prin simbolul său, care cuprinde și numărul atomic al elementului și numărul atomic al elementului care îl înconjoară. Astăzi formulele sunt compuse de cei doi simboli ai corporilor simpli din care se fac: spre exemplu protoxidul de fier va avea forma de formă FeO, sau se va reprezenta prin HO.

Dacă compusul va cuprinde și un ekuivalent de un corp și mai multe ekuivalente de alt corp, atunci cifrele puse în dreapta lui dă astupră simbolului, ca exemplu al carbonică, multe ekuivalente de feru și de oxigen; formula Fe²O³ arată că sesqui-oxidul de feru este format de 2 ekuivalente de feru și de 3 ekuivalente de oxigen. O cifră puse în stînga multe ekuivalente ne poate reprezenta doar un ekuivalent de acid sulfic: 2SO³+KO arăta doar un ekuivalent de acid sulfic și numai un ekuivalent de potas.

Înțeles că trebuie să reprezintă combinația a doi corpori sănătoși, spre exemplu, un acid și o bază, atunci se descompune acidul bazic printre virgulă; astăzi sulfatul de potas se prezintă din combinația acidului sulfic SO³ și potasului KO, va avea forma KO,SO³; bisulfatul de potas se va reprezenta prin KO,2SO³. Formula SO³,HO arăta combinația acidului sulfic și un ekuivalent de apă.