

primii într'acest oxidu. Alumina este isomorfă cu sesqui-oxidul de fier a căreia formulă este $Fe^2 O^3$.

Așa dar se poate considera acești doi oxidii ca prezentă o compoziție analogă, mi așa se poate privi alumina ca este formată de doi echivalenți de metal mi trei echivalenți de oxigen $Al^2 O^3$.

Deși a ceea va fi lesne a se deduce echivalența aluminului din analiza acestui oxidu.

În neatra acru ordinarie care este un sulfat în- doit de potass mi de aluminu, se poate în locul aluminului pune fierul, manganul mi cromul, făr a scrie raportul elementelor acestei sări niți forma sa kristalină, mi se konkide de aci ca konstitația petrelor acre de fier, de manganu, de cromu este tot aceeași. Așa dar dacă se va cunoaște formula țria din acesti oxidii ce formează neatră acru țrind-se ca acidul sulfuric mi ca sulfatul de potass, atunçi se poate konkide de aci ca formularele celor-l-alti trei oxidii sint asemenea. De aceea toți chimiști se acordă a considera cei patru oxidii preceđenți ca sint formați de doi echivalenți de metal mi de trei echivalenți de oxigen. Aceste formule amezind-se o dată atunçi analizele oxidilor permit a se kalkula echivalența metalei ce konpind acesti oxidii.

Ca toate acestea, korpi ce iaș aceeași formă nu aș tot-d'asna konstitația asemenea, mi sint câte-va substanțe de kompoziție diferite ce kristaliz tot într'aceiași kip.

În sfirmit, kipi-va korpi, prekăm carbonatul de calce, acidul arseniosu, oxidul de antimoniu, șcd., țrind la doș saș mai multe forme nekompatibile, aceea ce konstitațe dimorfismul, nu se poate nega ca indiziile relative la konstitația korpilor, țrasă din forma lor cea kristalină, nu perd o parte din importanța lor.

Tabelul țrimitor de echivalenți țțelor korpilor simpli raportați la 100 de oxigen.

În fața fie-căreia korpi simplă se află: 1° simbolul săș; 2° greutatea echivalentă săș; 3° formularele mi numerele kompozilor ce se prodă prin kombinația korpilor simpli ca oxigenul.