

XXIV

Daca se va considera o cantitate de sulfat de argintu de 100 părți de oxigen în oxidul de argintu, fie 1949 de părți, atunci esperiența arată că această cantitate de sulfat de argintu conține 500 părți de acid sulfic; amă:

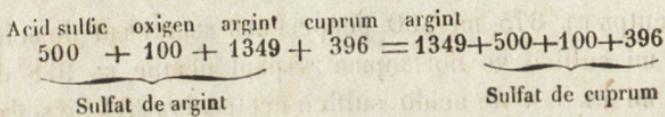
$$500 + 100 + 1349 = 1949$$

Acid sulfic oxigen argint sulfat de argint

Daca se va căuta o lămă de cupru și într-o溶解ie de această sape, atunci tot argintul se precipitează în stape metalice, iar oarecare cantitate de cupru și într-o溶解ie, să formă de sulfat de cupru.

Într'această descompunere se vede că nu se derapă nici un gaz, și se precipitează numai argint metalic.

Așa dar se poate sănătăia ceea ce următoare:



Se vede că în sulfatul de argintu sunt la esenție și în sulfatul de cupru format, raportul oxigenului din oxidul său este constantă.

Acest raport este de 100 către 500.

În reacție precedentă, în locul a 1349 părți de argintu să fie 396 de cupru și să fie format:

$$500 + 100 + 396 = 996 \text{ de sulfat de cupru.}$$

Când se împodobiește într-un sulfat de cupru, cadmium, acest metal precipitează cuprul și produce sulfat de cadmium. Își împărtășește astfel se face o simplă reacție de către metal în locul altuia, acidul sulfic în se elimină, nu se derapă oxigen; amă dar sulfatul de cadmium format poate să se represente prin $500 + 100 + Cd$. Într'această sape nu se constată raportul 100 către 500 între oxigenul oxidulu și greutatea totală a acidului. Esperiența învingindă-ne că greutatea cadmiului este de 697, amă să se poate reprezenta sapea ca în:

$$500 + 100 + 697 = 1297 \text{ de sulfat de cadmium.}$$

În fine nu sulfatul de cadmium poate fi descompus