

tricitate, și că metalul se precipită, nu se dă în apă, în starea de acid a dioxidului, dacă hydrogenul unei descompuneri se pedes oxidul metalic, dacă oxidul s'a pedes d'a dreptul prin electricitate, să dacă hydrogenul și electricitatea aș lăcrat tot d'o dată. Este de prezintă că aceste trei cazuri pot să se apate după natura surselor și intensitatea curenților electrici.

Săzind la influența electricității o soluție salină simplă să curenții mai multe surse, se constată că compuneri se se fixează pe lamele polare (electrode) pot fi de compoziție prea variabilă, și se pot combina între dinși în mai multe cazuri, spre a produce compuneri secundare, a căror compoziție este că nenținuă câte o dată a se fixa a priori.

Se dovedesc tot produsele aceluși cind se combină efectele și se așază aparatele așa ca reacțiile chimice să se facă să se oprească.

Electricitatea de tensie slabă s'a aplicat, în anii aceștia din urmă, de D. Becquerel spre prepararea și pentru mare de corpi cristalizate.

D. Becquerel a putut produce că electricitatea, cristalizări de metale, de oxidii, de sulfuri, de surse nesolubile, ce nu s'ar fi putut dovedi prin metodele ordinare de cristalizare.

Aceia metalelor asupra soluțiilor lor saline. — Cind se așază într'o soluție salină ce curenți și metal din cele patru secții din urmă, și metal al și din aceste secții și care are mai multă afinitate pentru oxigenul decât metalul ce se află în soluție, atunci metalul așază în în general locul metalului suri și lă precipită.

De multe ori, metalul precipitat se prinde de metalul precipitant, că care formează și element de apă ce pricinăse descompoziția complexă a sursei. Metalul, depunându-se încet, ia câte o dată niște forme cristaline frumoase.

Cristalizarea cea mai remarcabilă este aceea ce se găsește arăzarea lui Saturn, și care se do-