Badische Landesbibliothek Karlsruhe

Digitale Sammlung der Badischen Landesbibliothek Karlsruhe

Martin Websky's Lustfeuerwerkerei

Websky, Martin Breslau, 1846

Zu Seite 145, Zeile 25

<u>urn:nbn:de:bsz:31-100139</u>

(Zu Seite 145, Zeile 25.)

Dies ist eigentlich nur richtig hinsichtlich der zu geringen Intensität der Färbung, welche mit diesem Salze zu erreichen steht, denn ich habe jezt einige Zusammensetzungen für Lichtehen gefunden, von denen zwei in diesen Nachträgen angegeben sind, welche, wie ich glaube, allen Anforderungen an einen guten brauchbaren Lichtersatz, ausser der an eine sehr tiefe Färbung vollkommen entsprechen.

(Zu Seite 145, Zeile 34.)

Ueberall da, wo der kohlensaure Strotian Anwendung findet, kann man auch anstatt desselben oxalsauren Strontian nehmen, das letztere Salz giebt eine etwas intensivere Färbung als das erstere, es äussert in den Sätzen eine grössere Färbungsfähigkeit.

Bei Anwendung für Lichtersätze ist der Unterschied der Wirkung des oxalsauren Strontian gegen den kohlensauren Strontian nicht bedeutend, sehr merklich aber bei Leuchtkugelsätzen; in Letztern leistet eine kleine Quantität oxalsaurer Strontian mehr als eine grössere Quantität kohlensaurer Strontian, so ist z. B. dieser Leuchtkugelsatz:

chlorsaures Kali 6 Theile, Schwefel 2 oxalsauer Strontian ... 1 -

vollkommen tief gefärbt und schöner als der ähnliche Satz No. 38.

Der oxalsaure Strontian wird am bequemsten, wie folgt, dargestellt:

Man löset eine beliebige Quantität salzsauren Strontian in kaltem Wasser vollkommen auf, eine gleiche Auflösung in Wasser bereitet man von sauren oxalsauren Kali, welches Salz bei allen Droguisten käuflich zu haben ist. Von der oxalsauren Kalilösung giesst man nun in die Strontiansalzlösung so lange hinein, als noch ein Niederschlag entsteht. Das erhaltene Präzipiat wird mit reinem Wasser vollkommen ausgesüsst und dann getrocknet.

Die klare Flüssigkeit, welche nach der Fällung zurückbleibt, behält noch immer eine nicht geringe Menge Strontiansalz aufgelösst zurück, welches durch einen weitern Zusatz von oxalsaurer Kalilösung nicht mehr gefällt werden kann.

Ist die erstere Fällung beendigt, so setzt man der zurückgebliebenen Flüssigkeit eine Auflösung von kohlensaurem Kali oder auch Ammoniakflüssigkeit zu, wonach sogleich alles noch aufgelöst gebliebene Strontiansalz ebenfalls in Pulverform sich abscheidet.

Das erhaltene Präparat, neutraler oxalsaurer Strontian, ist in seiner äussern Beschaffenheit nicht immer gleich; zuweilen ist es weich, pulvrig, amorph, zuweilen sandig, hart, mehr krystallinisch. Diese Verschiedenheit Webaky's Handb. d. Lustfeuerwerkerei I. Nachtrag.

s bei allen

te Flamme

ren Salzes

igemenglen

diese Ba-

id, die Veregünstigen

einem sal-

leren Flanlorkalisatz-

Lichtchen

Salpeter

ichstehen-

ofehlens-

hält, die

de Satze,

n Sätzen,

Stieh der

gen ist dis

nstatt eine

rothen Fir

der salpe

Salz nicht

wird, di

egünstigt.