

acidului borică; ca toate acestea, kind trece în cant de chloră sciat la o temperatură înaltă asupra unei amestecături de carbune și de acidă borică, carbunele ia oxigenul acestă acid, și chlorul formă ca borul în chlorură de boră lichid, prea volatil, ce se poate strânge în refrigeranță înconștrănă de rădă și de sare ordinarie.

Carbunele lăcrează tot în același timp asupra aluminei, și poate, în prezența chlorului, forma chlorură de de aluminiumă anhidru.

Așa dar afinitatea carbunelă pentru oxigenă, și la afinitatea chlorului pentru boră saș pentru aluminiumă, determină o descompoziție ce năma chlorul saș carbunele n'ar putea produce.

Acidul borică, înclezit ca potassiumul, de oxigenul săș acestă metal, și se descompune în boră și în oxigenă ce se unește ca potassiumul; se formă potassă ce se combină ca acidul borică nedescompus spre a produce borată de potassă.

Bom adăce aminte ca prin mijlocirea aceste reacții DD. Gay-Lussac și Thenard aș isolat borul.

Acidul borică kristalizat cuprinde 43,6 la 100 de apă, are pentru formă $\text{BO}_3, 6\text{HO}$. La 160° , se scimeț, dă DD. Ebelmen și Bouquet, într'în coră sticlă, omopun, ce regine a șasea parte din apă cuprinsă în acidă kristalizat. Așa dar rămine în hidrată BO_3, HO ce cuprinsă prin compoziția sa la boraxul anhidru NaO, BO_3 .

Înclezit la o temperatură prea înaltă, acidul borică se transformă în acidă anhidru; degrațământă celă din șră ecvivalent de apă trăce oare-care cantitate de acidă borică.

Acidul deshidratat nă maș perde din greutatea sa print' o tonire prelănită la căldură romie; atăci se poate țărna întocmaș ca o sticlă transparentă ce se trăce în fire prea sășțire.

Plăcele de acidă borică tonit ce se lasă de se răcesc plăsesc, crapă, și fie-care crăpătură devine lăminoasă în întăneră.