

ricu se trage afară, și că toate acestea este a însemna că acidul boric anhidru nu se volatilizează decât la o temperatură prea înaltă.

Acidul boric este un acid foarte slab, și poate fi eliminat, la temperatura ordinară, din combinațiile sale cu săruri prin cea mai mare parte din cei-lalți acizi. Că toate acestea, după fixitatea, se poate descompune la o temperatură înaltă și se știe că se compune acizi mai energici, dar mai puțin fixi decât dinșiși. Spre exemplu, dacă se calcină acidul boric cu sulfatul de sodiu, se produce borat de sodiu și acid sulfuric ce se decompune și se descompune în acid sulfuric și oxigen.

Acidul boric dizolvă prin topire oxizi metalici, și care formează și mase sticloase colorate diferite, și care se caracterizează prin aceste oxizi.

D. Ebelmen a aflat de compunere în mod nou de cristalizare foarte inușor, care este întemeiat asupra proprietății ce are acidul boric de a dizolva pe cale uscată cea mai mare parte din acizi metalici, și asupra volatilității unei săruri a acestor acizi la o temperatură înaltă. Dizolvând în acidul boric tonit aluminiu și magnezie în proporțiile ce constituie spinelul, și evaporând boratul acesta la temperatura cea înaltă a unui câmp de porcelană, acidul boric se volatilizează încet încet, și se formează un aluminat de magnezie cristalizat în octaedre regulate (MgO, Al_2O_3), identici prin toate proprietățile lor fizice și chimice cu spinelul.

D. Ebelmen a dobândit tot prin aceeași metodă cristalele de aluminat de mangan MnO, Al_2O_3 , de aluminat de cobalt și de glucină. Compusul acesta din urmă ($Cr_2O_3, 3Al_2O_3$) este identic cu sumofana cristalizată naturală.

Mai multe silicaturi, care nu se pot topi la temperatura furnalelor noastre, și-au dobândit asemenea în cristale, și este probabil că un mare număr de substanțe minerale cristalizate se vor putea reprezenta d'acum înainte artificialmente prin metoda D. Ebelmen.

Hydrogenul și gazele sunt foarte active asupra a-