

prin răcire cristale de azotați de barit care se căzesc prin doză cristalizării sesquioxide de carbon streini care pot fi amestecate; kind acesat sare căzând azotați de sesqui-oxid de fier, atunci se trage prin apă de barit care precipită ferul în stare de peroxid hidratat.

Azotatul de barit fiind ast-fel preparat, nu mai rămâne alt decât al calcia spre a scoate dintr'insă barit; acesat calciație trece căzând într'un carbon de porcelan, iar nu într'un carbon de pământ în care se află tot-d'azna destă oxid metalic spre a da baritei o față vință prea înkis.

Azotatul de barit începe a se topi și se zmfă măt în momentul kind se descompune; trece tot-d'azna a lăsa un carbon de porcelan prea mare și a înțuca gradat temperatură; căci într'alt kind, azotatul tonit ar veni numai decât pe rită carbonă care este pece și i ar pricină spargere; calciația azotului de barit trece a fi dăstă pînă se nu se mai degate avră rășină și o-xigen.

BI-OXIDUL DE BARIUM. BaO^2 .

Bi-oxidul de barium este al înkis, nu are savoare simțit; kind se pune în contact cu apă, atunci crapă, dar făr a produce căldură, și formă un hidrat care, dăstă DD. Liebig și Woebler, are pentru formă: $BaO^2, 6HO$.

Încălzit la o temperatură prea înțucată, bi-oxidul de barium perde oxigenul său și se transformă în barit. Trece a se konsidera ca un oxidant energic; dacă se încălzește în gaz hydrogen, avsoare gază acesă, devine incandescent și dă naștere de hidrat de barit.

Cărbunele, săv înțuca căldură, îl transformă într'o amestecătură de barit și de carbonat de barit. Într'o stare care disoluție metalice prăz disoluție de mangan, de zinc, de cuprum, de nickel, elimină oxidul metalic și-l face să treacă în maximum de oxidare.

Bi-oxidul de barium, care se zmește kite odată b a-