

bariumă disolvînd carbonatul de barită saș sulfurul de bariumă în acidul chlorhidric.

Acest chlorură se dobindește înkь înkьlzind în timp de o oră aproape, la o temperatură de 200° și, o amestecătură de echivalenți egali de sulfatū de barită și de chlorură de calciumă; se face o îndoită descompoziție, și chlorurul de calciumă se schimbă în chlorură de bariumă: $BaO,SO^3 + CaCl = CaO,SO^3 + CaCl$. Așa dar sșet înflăcarea călduri, se produce o reacție care este inversă de aceea ce se întimplă prin cale șmedă; în efect kind se toarnă o disoluție de sulfatū de calce într'o disoluție de chlorură de bariumă, atunci se formă chlorură de calciumă și sulfatū de barită: $CaO,SO^3 + BaCl = BaO,SO^3 + CaCl$.

Spre a despărți chlorurul de bariumă ce a luat naștere în reacția precedentă, trebe a pълberisa masa ce provine din calcinație, a o lăa iarșă kь apă feartă, operînd kь penezicișne, kьci într'alt kin, sulfatul de calce, în presenția chlorurului de bariumă și a apăi, ar pșenera iar nșmai dekît sulfatū de barită și chlorură de calciumă.

Spre a se dobindi mai lesne chlorurul de bariumă, se poate adșora limalie de feră și kървșne la amestecătura de sulfatū de barită și de chlorură de calciumă; se dobindește, prin topire, sulfură de feră și un compș nesolvibil format de sulfură de calciumă și de calce; dșpă aceea se despărte chlorurul de bariumă prin apă feartă.

AZOTATU DE BARITĂ. BaO, AzO^5 .

Azotatul de barită se prepară traktînd sulfurul de bariumă prin acția acidului azotică întins; dacă lăcșoașrea kșprinde oxidă de feră, se pșchinită acest oxidă prin apă de barită. Șșnsînd azotatul de barită la doș kris-talisații șkșesive, se dobindește mai tot-d'ășna prea kșrat.

Azotatul de barită kristaliză în oktaedre pșglate, nealterabile la aer și tot-d'ășna anhidre; este pșgin so-