

Acidul sulfuric ferbinte, care ține sulfatū de baritū în dizolvție masă a se depune prin răcire o sare kristalizată în ace lăcuțoare sokotitē de D. Berzelius ka zn bisulfatū de baritū $BaO, (SO^3)^2, HO$. Aceastē sare se deskompone prin apă în sulfatū neutru și în acidū sulfuricū.

Sulfatul de baritū este de tot nedeskompozabil prin căldură, dar încene a se topi sânt inflzența unei temperaturi înălțate. Aceastē sare poate, prekm s'a rekpozskt de D. Berthier, a se kombina prin cale zskatz kē sulfatul de sodū.

Se preparē artificialamente sulfatul de baritū precitind o sare de baritū solubilē prin acidul sulfuric saș printr'zn sulfatū. În acest kas, poate a se kombina kē o kuantitate mikē din sūrșile ce aș slăjit a'l prepara.

Sulfatul de baritū se întrevzingeazē ka fondant în kîte—va fonderii de aramē; întrē în kompoziticia oare—kēpora stikle; se amestekē kîte odatz kē albul de ceruzē; slăjește în laboratorii a prepara cele—l—alte sūrșri de baritū; kalçinindē'l kē kērzne, se transformē, în efekt, în sulfurū de bariumū care este atakabil prin toți acidi.

CARBONATU DE BARITŪ. BaO, CO^2 .

Aceastē sare esistē în natūrē; însocette mai tot d'azna minerale de plămē; i se dē nēme de Witheritē. Se găsesc kuantitēdii mari în Angletera, znde se întrevzingeazē în lok de arsenicū, drept șoricoaikē.

Este nekolor, kristalizē în prisme drepte romboidale de $118^{\circ}, 57'$. Densitatea sa este 4,29. Este de tot nesolubil în apă; se poate dobindi prin îndoitē deskompoziticia, traktind o sare de baritū printr'zn carbonatū solubil.

Mulț timp s'a sokotit aceastē sare ka nedeskompozabilē prin căldură; dar D. Abich a demonstrat kē daka se va înkălzi la zn fok de forgē, și se perde acidul carbonicū și se transformē în baritū. Aceastē deskompoziticia se face mult mai lesne prin mijlocirea kērznelēi.

Esistē zn carbonatū de baritū BaO, CO^2 , care se dobінде adșkind zn kșrant de acidū carbonicū în apă ka—