

CARBONATU DE STRONTIANŢ. SrO, CO_2 .

Această sare există în natură, şi poartă nume de strontianŢ carbonatată sau strontianitŢ.

Carbonatul de strontianŢ cristaliză în prisme drepte de $117^{\circ}, 32'$. Este alb, necolor, de o densitate 3,65. Se descompune ca carbonatul de baritŢ sub influenŢa unei temperaturi prea înalte. Carbonatul de strontianŢ se descompune prin clădireă ca înlesnire, fiind se spune la acŢia cărbunelui sau a aerului de apă.

Fiind-că carbonatul de strontianŢ este nesolubil în apă, se poate dobândi prin îndoită descompoziŢie, trăind o sare de strontianŢ solubilă printre carbonatŢ solubilă. Se găseşte în kite-va izvoare, unde este dizolvat prin acŢiunea acidului carbonicŢ.

CALCIUMU.

Calciumul s'a izolat prin încălzirea pilei, de Davy; o cămelă mică de calce imediat s'a amestecă de mercur; puţin pozitiv al pilei s'a pus în comunicaŢie cu lama metalică pe care sta cămela, şi puţin negativă cu mercurul; s'a produs ast-fel un amalgam de calciumŢ. Acest amalgam, sub la distilaŢie, a dat calciumŢ curat.

Calciumul este alb, ca o încălzire metalică; încălzit la aer, se transformă în calce.

Calciumul se combină în două proporŢii cu oxigenul, spre a forma protoxidul de calciumŢ CaO (calce) şi bi-oxidul CaO_2 .

PROTOXIDUL DE CALCIUMU. — CALCE. CaO .

Calcele este cunoscută foarte din antichitate; intra în mizeria întrebărilor de cei vechi.

Această bază este albă, castrică, prea alcalină; ca densitate de 1,3; înverzeşte siropul de violetă; fiind se afundă în apă şi se scoate de aci după ce aerul ce căpăndează în pori săi s'a deşchis, atunci se hidrată fiind