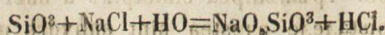


Sarea marină tonită poate cristaliza în apă prin răcire. În această stare, nu decompune kind se încălzesc.

Kind-va oxidă, și mai că seamă oxidul de plumb, descompun sarea marină dizolvată în apă produsă în clorură metalică și sodă caustică. Această reacție se face că deservă înlesnire înkă s'a dat că soteala că s'ar putea prepara industrialmente soda tratând sarea marină prin oxidul de plumb ($\text{NaCl} + \text{PbO} = \text{NaO} + \text{PbCl}$); dar atunci soda cuprinde tot-d'asna în dizolvă o cantitate foarte mare de oxidul de plumb. Modul lui Leblanc presentind afară de acestea niște foloase netrebuțite asupra tuturor celorlalte moduri de fabricație a sodii artificiale, a trebuit să se lase și să nu se mai întreprindă ingere oxidul de plumb spre descompunerea sării în prepararea sodii.

Sarea marină descompune printre altele și prin oxidul de plumb, formă și precipitat ală de oxichlorură de plumb hidratată, care devine galben prin căldură.

Kind se încălzesc o amestecătură de sare marină căscată bine și de silice, atunci nu se produce nici o reacție; dar dacă se va adăuga asupra amestecăturii și ceară de apă de apă, se formă silicatul de sodă și acidul chlorhidric:



Asupra acestei reacții este întemeiată întreprinderea sării marine spre smălțuirea unor vase de gres. Se arată în cântor oare-care cantitate de sare marină, ce se volatilizează, și care, în prezența silicei ce există în coacă vasului de gres și a aerului de apă, produce silicatul de sodă ce formă și strat sticlă pe suprafața vasului.

S'a făcut cercare foarte isbită pentru a se aplica industrialmente reacția aerului de apă asupra amestecăturii de silice și de sare marină, spre a se produce silicatul de sodă și acidul chlorhidric. Acidul ce se dobândește astfel este prea slab spre a se pune de vânzare, și iarăși silicatul de sodă ce se formă acoperă