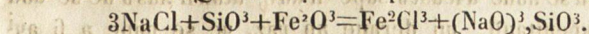


amestekătura de sa e marină și de silice, și o împiedică de a fi atakată de tot prin aerul de aer.

Sarea marină poate produce încă silicatul de sodiu, când se încălzesc cu silice și peroxidul de fier:



Întrebări și răspunsuri. — Întrebările sunt: sarea marină este un număr; uneori sarea se folosește la prepararea sodei artificiale și a sulfatului de sodiu; se întrebă de asemenea, precum am mai zis, spre utilizarea vaselor de gres. Se folosește a prepara acidul chlorhidric. Se întrebă de asemenea și în fabricarea chlorurilor decoloranți spre a produce chlorul. Economia cașnică și agricultură consomă cantități mari.

Chlorurul de sodiu este cunoscut din timpuri vechi cele mai vechi în natură. Există în cantitate foarte mare în apele sărate, în lacuri și în izvoarele sărate. Se află asemenea dens în pământ în straturi învecinate, și atunci are numele de sare de pământ sau sare de rocă.

SAREA DE PĂMÂNT

Sarea de pământ este cristalizată, și adesea în mase transparente de un albastru; are un gust sărat și este ușor solubilă. Este odată să se găsească în mase fibroase.

Mai adesea este colorată în violet printr-o cantitate mică de bitum; kite odată are o fațetă de vată în roșietică, care i se dată prin oxidul de fier.

Sarea de pământ se găsește, aici în straturi contemporane în țările de trias și mai puțin în formația marneilor ipisate (Vic, Dieuze, Norwich), aici în mase de origine posterioară, în relație cu rocile ignate, cu grămezile de gips, de bitum, și adesea de sulf, sau în țările jurasice (Bec, Salsburg), sau în țările de tertiare (Pirenei, Catalognă, Galiciei), sau și în țările de terțiare.

Sarea de pământ este kite odată de o mare cantitate: astfel este sarea de Wieliczka; dar adesea este amestecată de sulfat de calce, de apur, etc.