

CHLORURU DE SODIUMU. NaCl.

Chlorurul de sodium, p̄mit adesea sare marină, este alb, neolodur k̄ o savoare s̄rată, dar pl̄k̄z̄t̄, k̄ o densitate de 2,13. Este avia solz̄bil în alcoolul anhidru. Solz̄bitatea sa în ap̄ s'a determinat de D. Gay-Lussac:

100 p̄r̄ci de ap̄ la	15°	disolv̄	35,81	de sare marină.
100	—	la	109,7	— 40,38 —

Asha dar sarea marină este mai totasha de solz̄bil la temperatur̄a ordinarie ka la terminz̄l ferberei apei ce este satz̄rată de dinsa: de aceea disolv̄cia feartz̄, satz̄rată de chlorur̄ de sodium, lasz̄ a se depz̄ne, r̄z̄chin-dz̄-se, p̄z̄mai nișe kz̄antit̄z̄ci mic̄i de aceastz̄ sare.

Proprietatea aceasta permite a se desp̄r̄ci lesne sarea marină de cea mai mare parte din chela-l-alte s̄r̄z̄ri, și mai k̄ seamă de azotatul de potasz̄, a k̄r̄zia solz̄bitate în ap̄ se adozz̄ m̄z̄t k̄ temperatur̄a.

Se îndelece în efekt k̄ traktînd prin ap̄ feartz̄ o amestekz̄tz̄r de sare marină și de azotat̄ de potasz̄, o mare parte din azotatul de potasz̄ se depz̄ne prin r̄z̄pire, iar sarea marină r̄z̄mine în disolv̄cie în ap̄.

Sarea marină kristaliz̄ în kz̄vi sađ în gr̄z̄z̄z̄ri, ce se prodz̄k prin gr̄z̄z̄direa simetrik̄ a z̄nei m̄z̄cim̄i de kz̄vi mic̄i. Kristalele aceste sînt anhidre și dekrenit̄ foarte tare kind le ink̄lz̄z̄ce ch̄ne-va la 200 sađ 300°. Se p̄z̄streaz̄ bine la aer pe z̄n im̄i z̄skat, dar închene a intra în delikzeschenz̄ kind hygrometrul lz̄i Saussure aratz̄ 80 grade.

Kind se p̄z̄ne s̄ kristalise chlorurul de sodium în tre — 10 și — 15°, atz̄n̄ci sarea aceasta se depz̄ne în tavle eksagonale simetrike, kare kz̄prind 4 ekz̄ivalenz̄i de ap̄ dz̄nz̄ D. Mitscherlich, și 6 ekz̄ivalenz̄i dz̄nz̄ D. Fuchs. Aceste kristale per̄d apa lor prea lesne.

Chlorurul de sodium se top̄șe la k̄lz̄z̄ra romie, și se vodatilisz̄ la o temperatur̄ă mai înaltă, prodz̄kind nișe skintei mari albe. Aceastz̄ vaporisaz̄cie kreșe m̄z̄t într'z̄n k̄z̄rant de gaz.