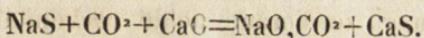


Monosulfurul și polysulfurul de sodium, care se arată tot-dată în sodiu brăză, provin din descompunerea directă a unei canticități mici de sulfat de sodiu prin cărbune. Acestei sulfurii, oxidindu-se, dacă naștere ne brăză la sulfiți și la hyposulfiți; amă dacă este de folos și să sodele brăză ca să crăpe la aer mai înainte de a le leșua.

Înlesnirea că care sulfatul de sodiu se descompune prin cărbune permite să altă teorie despre formarea sodei artificiale. Se poate admite în efect că sulfurul de sodium se formează mai întâi prin acțiunea desoxidantă a cărbunei asupra sulfatului de sodiu, și că această reacție asupra calcelui în prezența acidului carbonic, produsă sulfurii de calcium și carbonatul de sodiu:



Cândă-ximistă să dat că părere că, în fabricația sodei, sulfatul alcalin, înkăzit că carbonatul de calce, produsă carbonatul de sodiu și sulfatul de calce, și că sareea aceasta din primă se descompune după aceea prin cărbune, în sulfurii de calcium și în acidul carbonic. Această teorie nu se pare că temeinică, căci experiența demonstrează că sulfatul de sodiu calcinat că tăvășir nu formează carbonatul de sodiu.

Carbonatul de sodiu de comerț nu este cărat, și căprinde adesea chloruri de sodium și sulfatul de sodiu: se cărăță să se dissolva în apă fierbătă, și în urmăriind cristalizarea pînă ce lăcașarea să se răcească de tot. Înțărerea cristalină ce se denumește săpală ne o pînă ce căanticitatea mică de apă distilată rezolvă, ce se repetă pînă ce sareea cărăță să nu mai căprindă nici chloruri nici sulfati. Se recomandă că sareea aceasta este cărată dissolvînd-o în apă, acidulind dissolvîrea sa prin acișorul cărat, și asigurîndu-se că această dissolvare nu se întrevăză nici prin azotatul de argint, nici prin chlorurul de bariu.

Întrebări. — Carbonatul de sodiu trebuie să fie în fabricația sticlei și a săpunărilor, care conțin căanticitatea foarte mare.