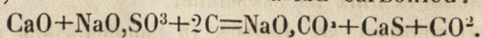


Esperiența demonstră că în această fabricație se poate pune calce caustică în locul carbonatului de calce, aceea ce arată că acidul carbonic al țivșirului se degrațe, și nu joacă nici o rolă în producția carbonatului de sodiu. Atita numai, fiind-că acest acid carbonic se degrațe la căldura roșie în prezența unei mase ce cuprinde mult cărbune, se îndelece că o parte de acest gaz se poate skimba în oxidul de carbon, care, arzând, adaugă temperatura căptorului.

Acidul sulfuric al sulfatului de sodiu se descompune prin cărbune, și cei 3 echivalenți de oxigeni ce cuprinde, printru și echivalentul de oxigeni al calcei, printru, ca 2 echivalenți de carbon, 2 echivalenți de acid carbonic. Unul din acești echivalenți de acid carbonic se zăncește ca soda spre a da naștere de carbonat de sodiu, și calciul combinându-se cu sulfurul, formează sulfurul de calcium: așa dar rezultă din această reacție un echivalent de carbonat de sodiu, un echivalent de sulfurul de calcium, și un echivalent de acid carbonic:



Că toate acestea trebuie să spunem că reacția nu este așa simplă printru o reprezintă forma precedentă.

Așa, nu ia naștere sulfurul de calcium cărat, ci un oxisulfur de calcium. Acest corp este însă mai puțin solubil în apă decât monosulfurul de calcium, și este lesne dăptă calcinare a desprind, prin mijlocirea apei, oxisulfurul de calcium din carbonatul de sodiu ce s'a produs.

Carbonatul de sodiu este amestecat adesea de sodiu caustic, ce provine din acția cărbunelui asupra carbonatului de sodiu, ce descompune această sare în oxidul de carbon și în sodiu.

Proportia de sodiu liber este ca atita mai mare în carbonatul de sodiu ca și cât s'a adăugat mai mult dosa cărbunelui, și ca și cât s'a încălzit amestecătura la o temperatură mai înaltă. Se află în comerț și sode, prea căutate însă pentru oare-care întrebări, care cuprind 10 până la 15 la 100 de alcali liber.