

Doi laboranți pot fabrica pe zi mai multe mii de kilograme.

Soda brută este vîntul albăstru; este pîdintel po-roasă; esența la aerul cald, crapă și devine fragilă. Kind este fabricatul de kărpind, atînci este desigur de tare. Atînci se pîlverisează, saș se piscază, pe drum se scurge la apă caldă, care dizolvă toate părțile solubile ce kărpinde. Sulfurul saș oxi-sulfurul de calcium, kărbunele de prisos, se despart de aci prin strekărare. Disoluția se evaporă în kălduri de fier. Carbonatul de sodă se pîcînîț în fîndă vasele, de unde se ia ca o strekărtoare ca kît se depune, și se pune de se scurge.

Carbonatul deșt ast-fel, după calcinația lui într'un kăptor ca reverberaș, se dă adesea industriei în această stare.

Spre a săvîrși kărpirea, se scurge kîte o dată carbonatul de sodă la o disoluție nouă, și se evaporă acceastă disoluție pînă la uscare.

Acest produs se designă în comerț sub nume de sare de sodă. Gradul saș alkalimetric variază de la 40 pînă la 93°, după cum kărpinde kăntități mai mult saș mai puțin considerabile de sulfat de sodă saș de sare marină nedescompusă. În oare-care împrejurări, gradele se slăbesc în adins adînc și sare marină nekărată, ce provine din leșierea sodelor de varech. Gradul ordinar al sări de sodă este 80°.

Kind este să se fabrică săruri de sodă de la 92 pînă la 93°, atînci se kărpîț carbonatul de sodă prin kristalizație, spre a se lua prin apele-măse sărurile streine. Kristalele dobîndite ast-fel, lînsite prin uscare de apă caldă de kristalizație, daș sărurile cele mai bogate în grade.

Kind se pune de kristaliză de două ori carbonatul de sodă, atînci se dobîndesc niște kristale prea albe, ce se kănosk în comerț sub nume de kristale de sodă, și de care se face astăzi o mare konsumție.

Acum vom da teoria fabricației sodei artificiale.