

Se întreprindează asemenea și în kite-va operații de vâpsitorie, mai că seamă în spălarea saș lemiereea torțurilor și a țeșturilor. Soda vârtă, amestecată că calce viș și spălat, dă o lăzoare ce slăjește a fabrica sâpsnă de Marseille.

BICARBONATU DE SODĂ. $\text{NaO},(\text{CO}^2),\text{HO}$.

Acestă sare este albă și kristaliză în prisme rektangulare că 4 fețe; reacția sa este alcalină; savoarea sa este sărată, dar măt mai puțin caustică decât a carbonatului neutru. 100 de părți de apă disolvă 10,04 la + 10°, și 16 п., 69 la + 70°, după D. Poggiale.

Mai sâs de 70°, o disoluție de bicarbonat de sodă încete a lăsa să se deaște acidă carbonică. Acest deșapement devine prea repede în apa feartă, și sarea, treking prin starea de sesquicarbonat, se skimă numai decât în carbonat neutru. La temperatura ordinară, o disoluție de bicarbonat de sodă se descompune asemenea, dar măt mai încet.

Bicarbonatul de sodă cășat se păstrează la aer făr a se descompune; dar kind se lasă kite-va lăni într'un aer încărcat de ămiditate, atănci perde acidă carbonică, și lasă ăni residă de carbonat neutru de sodă ce căprinde 5 еквиваленци de apă: $\text{NaO},\text{CO}^2,5\text{HO}$.

Bicarbonatul de sodă cărat că țereșă la răceală disoluția de săruri de magnesie.

Bicarbonatul de sodă se dobândește în kristale transparente, de ăni volăm kite odată konsiderabil, făr kind să treacă acidă carbonică pînă la sağıș într'o disoluție de carbonat de sodă neutru.

Se prepară adesea bicarbonatul de sodă pentru întreprinderile medicinei, sășnînd la acția acidului carbonică kristalele de carbonat de sodă de comerț. În acest căș, bicarbonatul se presentă în mase amorfe și opache.

Bicarbonatul de sodă se întreprindează în medicină supă prepararea pastilelor de Vichy și în tratamentul afecțiilor de neatră.