

Zerfetzung des Kalksteins erzeugten Kalk zu unauflösllichem Calcium = Drysulfuret, analog dem bei der Fabrication der rohen Soda entstehenden.

Das Product der Operation ist also ein Gemenge von Chlorbaryum und unauflösllichem Calcium = Drysulfuret, nebst ein wenig unzerseztem schwefelsaurem Baryt und Kohle, Kalkstein und überschüssigem Chlorcalcium.

Man laugt das Chlorbaryum von den anderen unauflösllichen Körpern aus, dampft die Auflösung ab und calcinirt den Rückstand oder läßt ihn krystallisiren.

Zum Schmelzen kann man ein Gemenge anwenden, welches besteht aus:

100	Theilen	schwefelsaurem Baryt,
35 bis 50	"	Kohle,
15 bis 25	"	Kalkstein,
40 bis 60	"	Chlorcalcium.

(Armengaud's Génie industriel, Januar 1864, S. 47.)

Ueber die Löslichkeit des salpetersauren Natrons; von E. J. Maumené.

Die Löslichkeit dieses Salzes würde nach Marx eine ganz unbegreifliche Unregelmäßigkeit darbieten. Ich hatte Gelegenheit neuerlich die Löslichkeit einiger salpetersauren Salze zu bestimmen und darunter diejenige des salpetersauren Natrons. Die große technische Wichtigkeit dieses Salzes veranlaßt mich die Resultate mitzutheilen, welche ich (nach fünf Versuchen bei verschiedenen Temperaturen) erhielt:

100 Theile Wasser lösen auf:

bei 0° C.	70,94	geschmolzenes salpetersaures Natron.
10	78,57	" "
20	87,97	" "
30	98,26	" "
40	109,01	" "
50	120,00	" "
60	131,11	" "
70	142,31	" "
80	153,72	" "
90	165,55	" "
100	178,18	" "
110	194,26	" "
119,4	213,43	" "

(Comptes rendus, t. LVIII p. 81.)

Mittel gegen die Entwicklung der salpetrigen Säure bei der Bunsen'schen Batterie.

Bekanntlich ist die Entwicklung der sauren Dämpfe aus der Salpetersäure bei der Bunsen'schen Batterie sehr lästig und sogar gefährlich. Bisher wendete man dagegen nur kostspielige und wenig wirksame Ventilmittel an. Nach Archereau soll man auf leichte und einfache Weise diese Dämpfe durch folgendes Mittel unschädlich machen können. Man nimmt ein Gefäß von passender Form und Größe und legt auf den Boden desselben eine gewisse Menge Weißblech = Abfälle und auf diese, um sie zusammenzuhalten, ein Gitter von Eisendraht; dann kehrt man das Gefäß um, so daß der Boden nach oben, die Oeffnung nach unten kommt, und bedeckt damit das galvanische Element. Die Weißblech = Abfälle, welche fast werthlos sind, absorbiren und neutralisiren die sauren Dämpfe so vollständig, daß keine einzige Blase davon (?) in das Zimmer gelangt. (Les Mondes; Armengaud's Génie industriel, December 1863, S. 320.)