

1. *Bestimmung des Wassers.*

1.121 Grm. Salz verliert bei $160^{\circ} = 0.006$ Grm. = 0.535 pc. Wasser.

2. *Bestimmung des Chlors.*

0.474 Grm. Salz = 1.150 Grm. = 242.716 pc. Chlorsilber.

0.433 " " = 1.051 " = 242.725 pc. " "

Mittel 242.721 pc. Chlors. = 98.900 pc. Chlornatr.

3. *Bestimmung der Schwefelsäure.*

10.000 Grm. Salz = 0.087 Grm. = 0.87 pc. schwefelsauren Baryt.

10.000 " " = 0.086 " = 0.86 pc. " "

Mittel 0.865 pc. " = 0.296 pc. Schwefels.

4. *Bestimmung des ganzen Kalkgehalts.*

10.000 Grm. Salz = 0.051 Grm. = 0.51 pc. schwefelsauren Kalk.

10.000 " " = 0.050 " = 0.50 pc. " "

Im Mittel = 0.505 pc. " "

5. *Bestimmung des kohlensauren Kalks.*

200.000 Grm. Salz geben = 0.014 Grm. = 0.007 pc. schwefelsaur. Kalk.

Diese entsprechen = 0.005 pc. kohlensauren Kalk.

Die concentrirte Lösung von 20.000 Grm. Salz zeigt nach 24 Stunden noch keine Reaktion auf Bittererde.

6. *Berechnung und Zusammenstellung der Resultate.*

In der Lösung des Salzes sind 0.505—0.007 pc. schwefelsaurer Kalk (nach 4 und 5) = 0.498 pc., welche Menge 0.293 pc. Schwefelsäure enthält. Es bleiben also nur 0.003 pc. Schwefelsäure an Natron gebunden, diese bilden aber 0.0053 schwefelsaures Natron.

In 100 Theilen Kochsalz sind also

Chlornatrium		98.900	
Schwefelsaures Natron	0.005 mit 0.003 Schwefelsäure.		
" Kalk	0.498 " 0.293 "		
Kohlensaurer "	0.005 0.296 "		
Wasser	0.602		
		<hr/>	
		100.000	