

3. Bestimmung des Chlors.

1.889 Grm. Soole = 1.173 Grm. = 62.096 pc. Chlorsilber.

3.698 " " = 2.296 " = 62.088 " "

3.168 " " = 1.969 " = 62.152 " "

Mittel = 62.112 pc. Chlorsilber = 15.34938 pc. Chlor.

4. Bestimmung der Schwefelsäure.

26.622 Grm. Soole = 0.206 Grm. = 0.774 pc. schwefels. Baryt.

14.344 " " = 0.113 " = 0.787 " " "

Mittel = 0.781 pc. schwefels. Baryt = 0.4553 pc. schwefelsauren Kalk.

5. Bestimmung aller Kalksalze.

20.160 Grm. = 0.106 Grm. = 0.526 pc. schwefelsaurer Kalk.

16.642 " = 0.088 " = 0.528 " " "

Mittel = 0.527 pc. schwefels. Kalk.

6. Bestimmung des kohlen-sauren Kalks.

500.000 Grm. Soole = 0.192 Grm. = 0.0384 pc. schwefels. Kalk

600.000 " " = 0.224 " = 0.0373 " " "

Das Mittel = 0.0379 pc. schwefels. Kalk entspricht 0.0278 pc. kohlen-s. K.

In der nicht concentrirten Soole entstand keine Reaktion auf Bittererde.

7. Berechnung und Zusammenstellung der Resultate.

Nach 5 und 6 entspricht die Menge der gelösten Kalkverbindung (0.527 — 0.0378) = 0.4892 pc. schwefelsaurem Kalk; die gefundene Menge des schwefelsauren Kalks beträgt nach 4 = 0.4553 pc.; das vorhandene Chlorcalcium beträgt also 0.0276, welches entspricht = 0.0339 pc. schwefelsaurem Kalk. Das Chlorcalcium enthält 0.0176 pc. Chlor, es ist 15.3317 Chlor an Natrium gebunden. Demnach enthält diese Soole in 100 Theilen:

Chlornatrium	25.2794	mit 15.3317 Chlor.
Chlorcalcium	0.0276	" 0.0176 "
Schwefelsauren Kalk	0.4553	15.3493 Chlor.
Kohlensauren Kalk	0.0278	
Salze	25.7901	
Wasser	74.2099	
	100.000	