

3. *Bestimmung des Chlors.*

2.285 Grm. Soole = 1.452 Grm. oder 63.588 pc. Chlorsilber.

3.197 " " = 2.032 " " 63.559 " "

Mittel 63.57 pc. Chlorsilber = 25.9021 pc. Chlornatrium.

4. *Bestimmung der Schwefelsäure.*

17.994 Grm. Soole = 0.143 Grm. = 0.7947 pc. schwefelsaures Baryt.

15.004 " " = 0.119 " = 0.7934 " " "

Mittel 0.794 pc. schwefelsauren Baryt = 0.2722 pc. Schwefelsäure.

5. *Bestimmung des ganzen Kalks.*

24.314 Grm. Soole = 0.115 Grm. = 0.473 pc. schwefelsauren Kalk.

15.964 " " = 0.075 " = 0.469 " " "

Mittel 0.471 pc. schwefelsauren Kalk.

6. *Bestimmung des kohlsauren Kalks.*

312.686 Grm. Soole = 0.083 Grm. 0.0265 pc. schwefelsauren Kalk oder

0.0195 pc. kohlsauren Kalk.

Die Soole enthält Spuren Chlormagnium.

7. *Berechnung und Zusammenstellung der Resultate.*

Der gefundene kohlsaure Kalk entspricht = 0.0265 pc. schwefelsauren Kalk, an schwefelsauren Kalk sind also in der Lösung (0.471 — 0.0265) = 0.4445 pc. Diese enthalten 0.2611 pc. Schwefelsäure; es bleibt also (0.2722 — 0.2611) = 0.0111 Schwefelsäure verbunden mit Natron zu 0.0197 pc. schwefelsauren Natron.

Demnach die Soole in 100 Theilen

Chlornatrium . . . 25.9021

Schwefelsaur. Natron 0.0197 mit 0.0111 Schwefelsäure.

Schwefelsauren Kalk 0.4445 „ 0.2611 „

Kohlsaurer Kalk . . 0.0195

Chlormagnium . . . Spuren.

Salze 26.3858

Wasser 73.6142

100.0000