

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 kohlen-sauren Kalks.*

312.686 Grm. Soole	=	0.083 Grm. 0.0265 pc. schwefelsauren Kalk oder
		0.0195 pc. kohlen-sauren Kalk.

Die Soole enthält Spuren Chlormagnium.

7. *Berechnung und Zusammenstellung der Resultate.*

Der gefundene kohlen-saure Kalk entspricht = 0.0265 pc. schwefel-sauren 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 "	
Kohlensaurer Kalk	. . .	0.0195
Chlormagnium	. . .	Spuren.

Salze	26.3858
Wasser	73.6142

100.0000