

Salz b.

1. Bestimmung des Wassers.

2.644 Grm. Salz bei 160° = 0.044 Grm. = 1.66 pc. Wasser.

2. Bestimmung des Chlors.

0.464 Grm. Salz = 1.102 Grm. = 237.500 pc. Chlorsilber.

0.491 " " = 1.164 " = 237.068 " "

Mittel 237.29 pc. Chlorsilber oder 96.686 pc. Chlornatrium.

3. Bestimmung der Schwefelsäure.

10.000 Grm. Salz = 0.241 Grm. schwefelsauren Baryt.

10.000 " " = 0.239 " " "

In Mittel 2.40 pc. schwefelsauren Baryt = 0.82297 pc. Schwefelsäure.

4. Bestimmung des ganzen Kalkgehalts.

10.000 Grm. Salz = 0.139 Grm. schwefelsauren Kalk.

10.000 " " = 0.144 " " "

Im Mittel = 1.415 pc. schwefelsauren Kalk.

5. Bestimmung des kohlsauren Kalks.

100.000 Grm. Salz hinterlassen 0.068 Grm. schwefelsauren Kalk
entsprechend = 0.050 kohlsauren Kalk.

6. Berechnung und Zusammenstellung der Resultate.

Der gefundene kohlsaure Kalk = 0.050 pc. entspricht 0.068 pc. schwefelsauren Kalk, die Menge des schwefelsauren Kalks entspricht daher (1.415 — 0.068 =) 1.347 pc. Diese enthält 0.79234 pc. Schwefelsäure; es ist also (0.82297 — 0.79234 =) 0.030627 pc. Schwefelsäure mit Natron verbunden zu 0.055 pc. schwefelsaurem Natron.

Demnach enthalten 100 Theile Salz:

Chlornatrium . . . 96.686.

Schwefelsaures Natron 0.055 mit 0.03062 Schwefelsäure.

Schwefelsauren Kalk . 1.347 " 0.79234 "

Kohlsauren Kalk . 0.050

Wasser 1.862

100.000