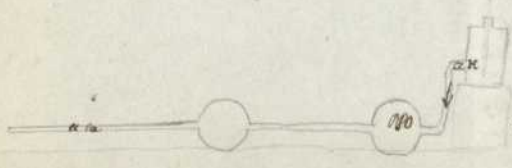
Salzsäuren:

Spec. Gew.		Procentgehalt an HCl
1,21	—	42,43
1,20		40,60
1,19		38,38
1,18		36,36
1,17		34,34
1,16		32,32
1,14		30,30
1,12		28,28
1,10		20,20
1,09		18,18
1,08		16,16
1,07		14,14
1,06		12,12
1,05		10,10
1,04		8,08
1,03		6,06
1,02		4,04
1,01		2,02

1 Dtl. HO v. 0° absorbirt 500 Dtl. HCl
[illegible] Salzsäure.
Will 1 Dtl. trockenes HCl gef.
so muß es = Dtl. entsprechen werden.
Dichtigk. d. HO b. 0° mit HCl
so ist 1 spec. Gew. d. Flüss. = 1,21,
m. das 100 gr.:
57,57 gr HO = 42,43 gr HCl
entsprechen.
d. HO war mehr b. [illegible] v. HCl
f. Volumen, mehr + mit
100 Dtl. HO — 135 Dtl. Flüss.
bilden.
d. Gew. ist. mengenmäßig Flüss.
H. 1 spec. Gew. = 1,16.
Beim Mischen concentrirter Säure
[illegible] Kabel [illegible] mischen
[illegible] H Cl entweichen.
Mischt 1 [illegible] Vol. erhält so
[illegible] gasf. Flüss. mit
[illegible] Vol. = 100° [illegible] spec.
Gew. bei 1,15.
D. auf [illegible] Flüss. 110°
[illegible] Salzsäure 110°.
[illegible] spec. Gew. v. 1,105.
[illegible] 110° [illegible].
d. Flüss. war [illegible]
[illegible] viele Metalle wie K, Na, Zn
H Cl H [illegible].
Zn
1 gr wie Cu, Pb, Hg verb. v
[illegible] [illegible].
[illegible] v. HCl
Metalloxyd [illegible] 1 Molekül [illegible],
[illegible]
H Cl
M X
z. b. [illegible] v. 1 Atom. Ba entsp.
z. b.
H Cl
Ba O Cl₂ (Chlor. Ba
[illegible] Oxyde, wie Eisenoxyd [illegible],
Chlormetalle, mit + [illegible]