

# Aufnahme einer Leitfähigkeitskurve

Ziel war es einer bestimmten Menge (10ml) HCl (Salzsäure), in gleich bleibenden Schritten(1ml pro Messung), Natronlauge hinzuzufügen und anschließend mithilfe eines Leitfähigkeitsmessgerätes die Leitfähigkeit zu messen. Um den Wert so wenig wie möglich zu verfälschen wurde nach jedem Mal hinzugeben von NaOH (Natronlauge) mithilfe eines Magnetknochens umgerührt.

V(ml) NaOH	mS	T(°C)	Gesamt V(ml)
0	13,63	20,8	20
1	12,14	20,8	21
2	10,65	20,8	22
3	9,03	21,3	23
4	7,90	21,3	24
5	6,71	21,4	25
6	5,75	21,5	26
7	4,74	21,5	27
8	3,98	21,6	28
9	3,07	21,7	29
10	2,76	21,8	30
11	2,96	21,9	31
12	3,31	21,9	32
13	3,65	21,9	33
14	3,97	21,9	34
15	4,26	21,9	35
16	4,58	21,9	36
17	4,85	21,9	37
18	5,14	21,9	38
19	5,37	21,9	39
20	5,63	21,9	40

