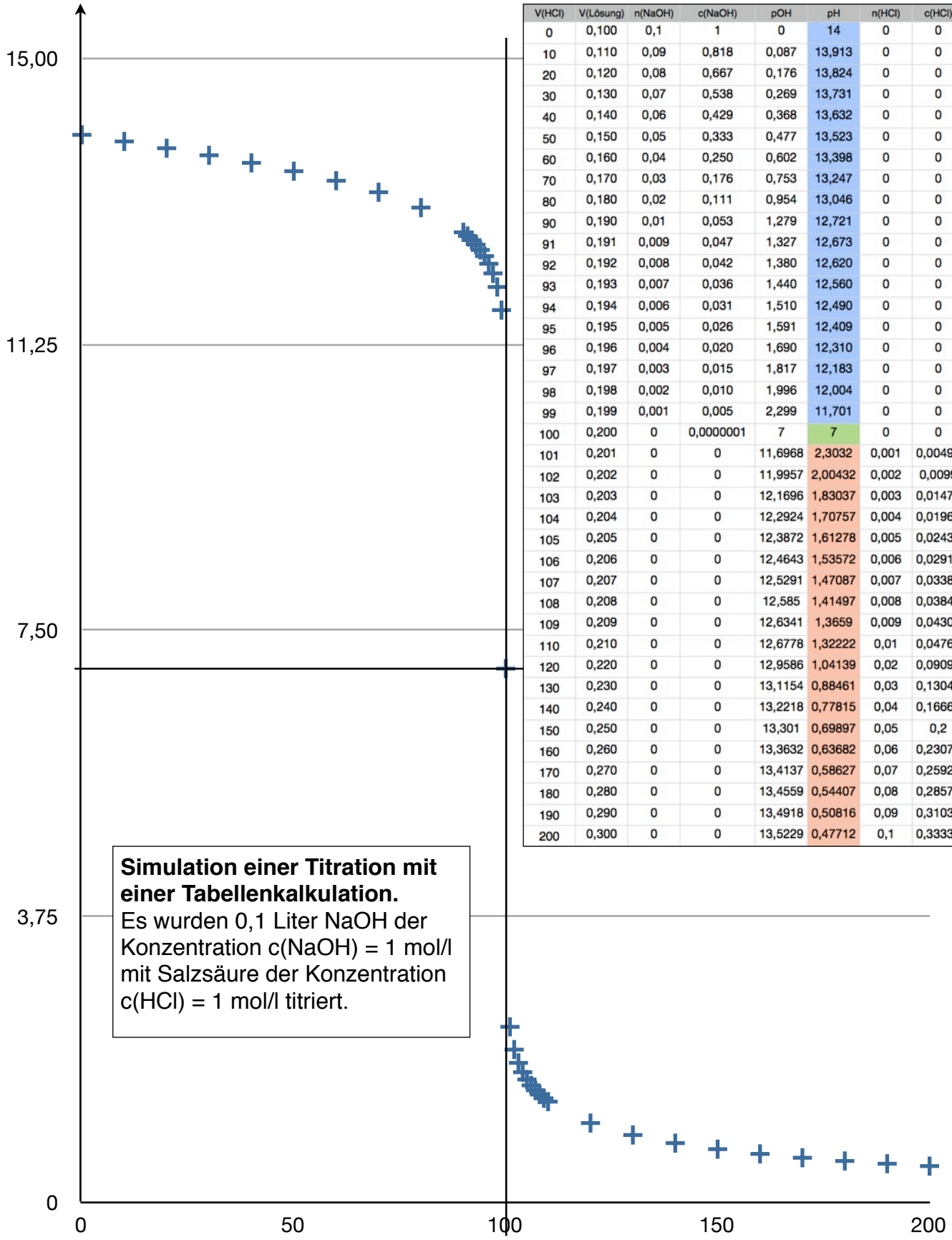
Eine Titrationskurve ermitteln



V(HCl)	V(Lösung)	n(NaOH)	c(NaOH)	pOH	pH	n(HCl)	c(HCl)
0	0,100	0,1	1	0	14	0	0
10	0,110	0,09	0,818	0,087	13,913	0	0
20	0,120	0,08	0,667	0,176	13,824	0	0
30	0,130	0,07	0,538	0,269	13,731	0	0
40	0,140	0,06	0,429	0,368	13,632	0	0
50	0,150	0,05	0,333	0,477	13,523	0	0
60	0,160	0,04	0,250	0,602	13,398	0	0
70	0,170	0,03	0,176	0,753	13,247	0	0
80	0,180	0,02	0,111	0,954	13,046	0	0
90	0,190	0,01	0,053	1,279	12,721	0	0
91	0,191	0,009	0,047	1,327	12,673	0	0
92	0,192	0,008	0,042	1,380	12,620	0	0
93	0,193	0,007	0,036	1,440	12,560	0	0
94	0,194	0,006	0,031	1,510	12,490	0	0
95	0,195	0,005	0,026	1,591	12,409	0	0
96	0,196	0,004	0,020	1,690	12,310	0	0
97	0,197	0,003	0,015	1,817	12,183	0	0
98	0,198	0,002	0,010	1,996	12,004	0	0
99	0,199	0,001	0,005	2,299	11,701	0	0
100	0,200	0	0,0000001	7	7	0	0
101	0,201	0	0	11,6968	2,3032	0,001	0,00498
102	0,202	0	0	11,9957	2,00432	0,002	0,0099
103	0,203	0	0	12,1696	1,83037	0,003	0,01478
104	0,204	0	0	12,2924	1,70757	0,004	0,01961
105	0,205	0	0	12,3872	1,61278	0,005	0,02439
106	0,206	0	0	12,4643	1,53572	0,006	0,02913
107	0,207	0	0	12,5291	1,47087	0,007	0,03382
108	0,208	0	0	12,585	1,41497	0,008	0,03846
109	0,209	0	0	12,6341	1,3659	0,009	0,04306
110	0,210	0	0	12,6778	1,32222	0,01	0,04762
120	0,220	0	0	12,9586	1,04139	0,02	0,09091
130	0,230	0	0	13,1154	0,88461	0,03	0,13043
140	0,240	0	0	13,2218	0,77815	0,04	0,16667
150	0,250	0	0	13,301	0,69897	0,05	0,2
160	0,260	0	0	13,3632	0,63682	0,06	0,23077
170	0,270	0	0	13,4137	0,58627	0,07	0,25926
180	0,280	0	0	13,4559	0,54407	0,08	0,28571
190	0,290	0	0	13,4918	0,50816	0,09	0,31034
200	0,300	0	0	13,5229	0,47712	0,1	0,33333

Simulation einer Titration mit einer Tabellenkalkulation.
Es wurden 0,1 Liter NaOH der Konzentration c(NaOH) = 1 mol/l mit Salzsäure der Konzentration c(HCl) = 1 mol/l titriert.