

Übereinstimmung der einzelnen Versuche gegen Ende eine ganz befriedigende.

In den Tafeln ist auf die Ordinatenachse die Potentialdifferenz in Volt und auf die Abscissenachse die Anzahl Kubikcentimeter der Titrierflüssigkeit aufgetragen. Der Massstab ist auf den Tafeln angegeben.

In einigen Fällen beziehen sich die Abscissen auf verschiedene Flüssigkeiten. Die sehr ähnlichen Kurven der Titration des Salz-Essigsäure-Gemisches mit Natronlauge und des Natronlauge-Benzylamin-Gemisches mit Salzsäure sind auf einer Tafel angegeben; dementsprechend beziehen sich die Abscissen sowohl auf Natronlauge wie auf Salzsäure.

Die Anfangspunkte der Koordinaten für die einzelnen Stoffe sind so gelegt, dass der Verlauf der einzelnen Kurven deutlich zu erkennen ist. Der Neutralisationspunkt ist durch eine stark ausgezogene Ordinate gekennzeichnet.

Tabelle 1a.  
Salzsäure.  
Angewendet 20 ccm.

1.	2.	3.	4.	5.	6.
ccm <i>NaOH</i>	Gezeichn. Werte	Mittelwerte	Differenz	Differenzen der einzelnen Bestimmungen	
0.00	0.000	— 0.001	— 0.001	— 0.001	+ 0.001
2.00	0.002	0.002	+ 0	— 0.001	+ 0
4.00	0.004	0.004	+ 0	— 0.001	+ 0
6.00	0.006	0.007	+ 0.001	— 0.001	+ 0
8.00	0.009	0.010	+ 0.001	— 0.001	+ 0
10.00	0.013	0.014	+ 0.001	— 0.001	+ 0
12.00	0.018	0.019	+ 0.001	— 0.001	+ 0
14.00	0.024	0.025	+ 0.001	+ 0	+ 0
15.00	0.028	0.029	+ 0.001	+ 0	+ 0
16.00	0.034	0.035	+ 0.001	— 0.001	+ 0
17.00	0.042	0.042	+ 0	— 0.001	+ 0.001
18.00	0.052	0.053	+ 0.001	+ 0	— 0.001
18.50	0.060	0.061	+ 0.001	+ 0	+ 0
19.00	0.073	0.073	+ 0	+ 0.001	— 0.001
19.50	0.100	0.101	+ 0.001	+ 0.004	— 0.004
20.15	0.606	0.607	+ 0.001	+ 0.005	— 0.005
20.30	0.620	0.621	+ 0.001	+ 0.001	— 0.001
20.50	0.633	0.634	+ 0.001	+ 0.001	— 0.001
21.00	0.648	0.649	+ 0.001	— 0.001	+ 0
22.00	0.665	0.665	+ 0	— 0.002	+ 0.001
23.00	0.672	0.672	+ 0	— 0.002	+ 0.002
24.00	0.678	0.678	+ 0	— 0.003	+ 0.003
25.00	0.682	0.682	+ 0	— 0.002	+ 0.002
27.00	0.687	0.687	+ 0	— 0.001	+ 0.001
29.00	0.692	0.692	+ 0	— 0.001	+ 0.001

2\*