

Zeit t verbraucht wurden, eingetragen, aus der dritten Spalte ergibt sich unter $a-x$ die zur betreffenden Zeit t nicht umgesetzte Menge Sulfid, unter x in der vierten Spalte die zu Thiosulfat umgesetzte Menge, beide in Kubikzentimeter $1/_{10}$ normaler Lösung.

Die letzte Spalte der Tabellen enthält die Werte der Geschwindigkeitskonstanten k .

Nachdem die aktive Masse des einen der beiden miteinander reagierenden Stoffe, des Schwefels als festen Körpers, konstant bleibt, wurde k nach der Formel:

$$k = \frac{1}{t} \ln \frac{a}{a-x}$$

berechnet.

Tabelle 1.

20 cm^3 Na_2SO_3 .

35 cm^3 Wasser.

t	Jod-titer	$a-x$	x	k
0 Minuten	41.2	20.6	0.0	.
20 >	30.5	9.9	10.7	0.016
30 >	28.0	7.4	13.2	0.015
45 >	25.0	4.4	16.2	0.015
60 >	23.8	3.2	17.4	0.014
∞	20.6	0.0	20.6	.

Tabelle 2.

20 cm^3 Na_2SO_3 .

35 cm^3 Wasser.

t	Jod-titer	$a-x$	x	k
0 Minuten	31.6	15.8	0.0	.
15 >	25.3	9.6	6.2	0.015
25 >	22.8	7.0	8.8	0.014
40 >	20.4	4.6	11.2	0.013
120 >	16.8	1.0	14.8	0.015
∞	15.8	0.0	15.8	.